

Кипер Р.А.

# **РАСТВОРИМОСТЬ ВЕЩЕСТВ**

Справочник

*Второе электронное издание,  
исправленное и дополненное*

**Пушино  
2020**

УДК 54(035.5)  
ББК 24я2

Кипер Р.А. Растворимость веществ : Справочник / Р. А. Кипер. – 2-е  
электронное издание. – Пушино, 2020

В справочнике приведена качественная и количественная растворимость для 3282 органических, неорганических и элементоорганических веществ. Книга предназначена для химиков, биологов, экологов и других специалистов, использующих справочную химическую информацию.

\* \* \* \* \*

*Справочное издание*

Кипер Руслан Анатольевич

РАСТВОРИМОСТЬ ВЕЩЕСТВ

Справочник

Второе электронное издание

2020

## Оглавление

Описание справочника .....	3
Список сокращений .....	4
Принципы деления веществ.....	4
Растворимость веществ .....	6
Список литературы.....	219

### **Описание справочника**

Несмотря на развитие компьютерных технологий и глобальной сети Интернет, поиск информации по растворимости веществ до сих пор представляет заметную проблему. Книга предназначена для химиков, биологов, экологов и других специалистов, использующих справочную химическую информацию.

В справочнике представлена качественная и количественная растворимость для 3282 веществ. Для каждого из веществ есть хотя бы одна количественная характеристика растворимости. В книге представлены в основном бинарные системы и небольшой объем информации о растворимости в смесях растворителей с водой.

Во втором издании увеличено число описанных веществ, объем данных по уже имеющимся веществам, увеличено количество ссылок на первоисточники, добавлен тип веществ (органическое/неорганическое). Для деления по типам в справочник были добавлены правила отнесения к органическим и неорганическим соединениям. Сами данные размещены более плотно, использованы сокращения. Удалена плотность насыщенных растворов.

Для каждого вещества приведены: название, тип, брутто-формула, синонимы, качественная и количественная растворимость, ссылки на литературу. В ссылках может даваться страница литературного источника. Количественная растворимость дается в граммах на 100 грамм растворителя при температуре в градусах Цельсия, указанной в скобках. Процентная концентрация после названия растворителя – это концентрация растворителя.

Как и в первом издании, список литературы содержит избыточное число ссылок и в нем не соблюдается алфавит. Это было оставлено для уменьшения числа ошибочных ссылок в основном тексте.

Справочник создан на основе базы данных веществ сайта <http://chemister.ru> для сохранения информации в более долговечном виде, чем сайт. У автора нет

финансовой возможности издать бумажную книгу, если вы хотите помочь в этом – напишите, пожалуйста, на электронную почту.

Кипер Руслан Анатольевич  
[burewestnik@mail.ru](mailto:burewestnik@mail.ru)  
2020 год

## **Список сокращений**

взр. – взрывает  
воспл. – воспламеняет  
л.р. – легко растворим  
м.р. – мало растворим  
н.р. – не растворим  
набух. – набухает  
неорг. – неорганическое вещество  
о.м.р. – очень мало растворим  
о.х.р. – очень хорошо растворим  
орг. – органическое вещество  
р. – растворим  
р. с реак. – растворим с реакцией  
реаг. - реагирует  
смеш. – смешивается  
т.р. – трудно растворим  
х.р. – хорошо растворим  
эл/орг – элементоорганическое вещество

## **Принципы деления веществ.**

Для четкости деления веществ на органические, элементоорганические и неорганические, предлагаются следующие 14 правил, определяющие отнесение веществ к данным группам. Связи, которые определяют отнесение вещества должны быть прочными (ковалентные, ионные). Часть веществ из-за жесткости определения меняют свое классическое отнесение к органическим или неорганическим. В качестве примеров часто приведены сложные случаи отнесения.

Старшинство: наличие хотя бы одной элементоорганической связи делает вещество элементоорганическим, независимо от наличия других органических или неорганических связей. Наличие неорганических связей делает вещество неорганическим, независимо от включения органических веществ в комплекс или сольват.

Формальная граница неметаллов проходит по диагонали длинной периодической системы Менделеева: бор-кремний-мышьяк-теллур-астат-оганесон. Ниже и влево от этой границы элементы считаются металлами, на границе, выше и вправо - неметаллами.

### **Вещество является неорганическим если:**

1. вещество не содержит углерода в своем составе. Примеры: натрий, хлорид натрия, нитрат серебра, хлорид гексаамминкобальта(III).
2. атомы углерода имеют связи только друг с другом и не связаны с другими элементами. Примеры: графит, соединения включения графита, фуллерен, алмаз, соединения включения фуллеренов.
3. вещество состоит только из углерода и металлов. Примеры: полностью замещенные ацетилениды металлов, карбиды металлов.
4. вещество состоит из углерода, который не имеет прямой связи с другим углеродом и неметаллов, кроме H, F, Cl, Br, I, At, N. Примеры: диселенид углерода, углекислый газ, сероуглерод.
5. в составе соли катион не содержит атомов углерода. Примеры: ацетат аммония, пропионат гидразиния, цианат аммония.
6. в веществе имеются атомы металла и не один из них не связан напрямую с атомами углерода. Примеры: ацетат цинка, этоксид натрия, сульфат бис(этилендиамин)меди(II), сольват хлорида кальция с этанолом, оксалат кальция, пентакарбонил железа, роданид калия, цианамид кальция.
7. углерод, связанный с металлом, не имеет связей с H, F, Cl, Br, I, At. Примеры: карбиды металлов, карбиды-нитриды металлов, карбид-карбонилы металлов, цианиды металлов, тринитрометанид серебра, кетенид серебра.

### **Вещество является элементоорганическим если:**

8. имеется связь углерод-металл, и в веществе есть хотя бы одна связь углерода с H, F, Cl, Br, I или At. Примеры: диметилцинк, бис(трифторметил)ртуть, карбеновые комплексы, ацетиленид мононатрия, бут-1-ин-1-ид калия.
9. углерод связанный с неметаллом, отличным от O, S, имеет хотя бы одну связь с N, H, F, Cl, Br, I или At. Примеры: диметилселен, триметилбор, триметилфосфин, селеномочевина, цианид селена, селеноцианатная кислота, тетрафенилборат натрия.

### **Вещество является органическим если:**

10. вещество содержит хотя бы одну связь C-H, C-N, C-F, C-Cl, C-Br, C-I, C-At и не попадает под действие правил для неорганических или элементоорганических веществ. Примеры: синильная кислота, метан, фторированные фуллерены, гидриды фуллеренов, фосген, формальдегид, трифторметансульфокислота, мочевины, тетранитрометан, гуанидин, тиомочевина, биурет, диородан, роданистоводородная кислота, циановая кислота, диизоциан, астатобензол.
11. вещество содержит хотя бы одну связь C-C любой кратности, не имеет связей углерод-металл и содержит еще хотя бы одну связь C-H, C-N, C-F, C-Cl, C-Br, C-I, C-At, C-O, C-S. Примеры: дициан, недоокись углерода, оксиды фуллеренов, трицианометан, щавелевая кислота, гексагидроксibenзол.
12. углерод не имеет прямой связи с другим углеродом, но входит в состав цикла, в составе которого связан только с атомами O, S или N. Примеры: меламина, 1,3,5-триитан, 1,3,5-триоксан.
13. в состав молекулы входит неметалл, не являющийся H, C, N, O, S, F, Cl, Br, I, At, не связанный напрямую с углеродом и какая-либо часть молекулы имеет органические связи. Примеры: тетраэтоксисилан, триметилборат, эфиры фосфорной кислоты, этокситрифторметилсилан, тетрацианатосилан, ацетат бора.
14. катион в составе соли является органическим. Примеры: тетрабутиламмония октахлордиренат.

## Растворимость веществ

(в г на 100 г растворителя или качественно):

1. **абиетиновая кислота [орг.]**  $C_{20}H_{30}O_2$  (**abietic acid, sylvic acid**) ацетон р. [5], бензол р. [5], вода 0,004839 (20°) [793], диэтиловый эфир р. [5], метанол р. [5], петролейный эфир м.р. [5], сероуглерод р. [1793], уксусная кислота р. [2], хлороформ р. [1793], этанол р. [5],
2. **аденозин [орг.]**  $C_{10}H_{13}N_5O_4$  (**adenosine**) N-метилпирролидон-2 12,3 (25°) [2625], вода 0,5131 (25°) [1398], диметилсульфоксид 1,03 (25°) [2625], диметилформамид 2,89 (25°) [2625], пропиленгликоль 1,64 (25°) [2625], этанол о.м.р. [171, с. 72],
3. **аденозинцикло-3',5'-фосфат [орг.]**  $C_{10}H_{12}N_5O_6P$  (**3',5'-АМФ, adenosine cyclic 3',5'-(hydrogen phosphate), аденозинмонофосфат циклический, цАМФ**) вода 0,7769 (20°) [793],
4. **адипиновой кислоты диэтиловый эфир [орг.]**  $C_{10}H_{18}O_4$  (**гександиовой кислоты диэтиловый эфир, диэтиладипат**) вода 0,92 (20°) [1], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
5. **l-адреналин [орг.]**  $C_9H_{13}NO_3$  ( **$\alpha$ -(3,4-диоксифенил)-бета-(метиламино)этанол, epinephrine, эпинефрин**) бензол н.р. [5], вода 0,018 (20°) [793], х.р. (100°) [5], диэтиловый эфир н.р. [5], хлороформ н.р. [5], этанол н.р. [5],
6. **адриамицин [орг.]**  $C_{27}H_{29}NO_{11}$  (**adriamycin, adriblastin**) вода 1,961 [1398],
7. **азатиоприн [орг.]**  $C_9H_7N_7O_2S$  (**6-(1-метил-4-нитроимидазолил)-5-меркаптопурин, azathioprine, имуран**) вода 0,013 (25°) [793],
8. **азепан-2-он [орг.]**  $C_6H_{11}NO$  (**6-hexanelactam, 6-аминогексановой кислоты лактам, sarcrolactam, эпсилон-аминокапроновой кислоты лактам, эпсилон-капролактam**) бензол 75,4 (20°) [673, с. 257], вода 525 (20°) [1], диэтиловый эфир о.х.р. [1], хлороформ о.х.р. [1], этанол о.х.р. [1],
9. **3-азидо-3-дезокситимидин [орг.]**  $C_{10}H_{13}N_5O_4$  (**AZT, retrovir, zidovudine**) вода 2,01 [1398],
10. **азиридин [орг.]**  $C_2H_5N$  (**ethyleneimine, этиленимин**) вода 0,9116 (20°) [1398],
11. **азитромицин - вода (1/1) [орг.]**  $C_{38}H_{74}N_2O_{13}$  (**azithromycin monohydrate, азитромицина моногидрат**) 1-бутанол 26,4 (5°) [3040, с. 787], 27 (10°) [3040, с. 787], 29,2 (15°) [3040, с. 787], 30 (20°) [3040, с. 787], 32,1 (25°) [3040, с. 787], 34,6 (30°) [3040, с. 787], 38,2 (35°) [3040, с. 787], 41,5 (40°) [3040, с. 787], 45,6 (45°) [3040, с. 787], 50,6 (50°) [3040, с. 787], ацетон 41,5 (5°) [3040, с. 787], 44,9 (10°) [3040, с. 787], 48,3 (15°) [3040, с. 787], 53 (20°) [3040, с. 787], 58,5 (25°) [3040, с. 787], 64,3 (30°) [3040, с. 787], 71,3 (35°) [3040, с. 787], 79,7 (40°) [3040, с. 787], 88,8 (45°) [3040, с. 787], 102,6 (50°) [3040, с. 787], вода 0,18 (37°) [3042, с. 182, 179], изопропанол 36,9 (5°) [3040, с. 787], 39,9 (10°) [3040, с. 787], 43,1 (15°) [3040, с. 787], 46,2 (20°) [3040, с. 787], 51,5 (25°) [3040, с. 787], 57,8 (30°) [3040, с. 787], 61,4 (35°) [3040, с. 787], 68,2 (40°) [3040, с. 787], 73,1 (45°) [3040, с. 787], 77,9 (50°) [3040, с. 787], этанол абсолютный 51,4 (5°) [3040, с. 787], 56 (10°) [3040, с. 787], 60,1 (15°) [3040, с. 787], 64,2 (20°) [3040, с. 787], 70,6 (25°) [3040, с. 787], 78,8 (30°) [3040, с. 787], 86,1 (35°) [3040, с. 787], 94,8 (40°) [3040, с. 787], 101,3 (45°) [3040, с. 787], 104,2 (50°) [3040, с. 787], этилацетат 29,2 (5°) [3040, с. 787], 30,7 (10°) [3040, с. 787], 33,1 (15°) [3040, с. 787], 35,9 (20°) [3040, с. 787], 39,7 (25°) [3040, с. 787], 47,8 (30°) [3040, с. 787], 54,9 (35°) [3040, с. 787], 62,6 (40°) [3040, с. 787], 69,9 (45°) [3040, с. 787], 76,7 (50°) [3040, с. 787],
12. **азитромицин - вода (1/2) [орг.]**  $C_{38}H_{76}N_2O_{14}$  (**azithromycin dihydrate, азитромицина дигидрат**) вода 0,198 (37°) [3042, с. 182, 179],
13. **азот [неорг.]**  $N_2$  (**nitrogen**) 1-бутанол 0,0173 (25°) [611], ацетон 0,0266 (25°) [611], бензойная кислота 0,0073 (122,4°) [3062, с. 356], вода 0,00294 (0°) [1], 0,00233 (10°) [1], 0,00193 (20°) [1], 0,00179 (25°) [1], 0,00168 (30°) [1], 0,00148 (40°) [1], 0,00136 (50°) [1], 0,0128 (60°) [1], 0,0012 (80°) [1], 0,00119 (100°) [1], гексадекафторгептан 0,02906 (0°) [2985, с. 212], 0,02834 (25°) [2985, с. 212], 0,02754 (50°) [2985, с. 212], диметилсульфоксид н.р. [1716, с. 323], диметилформамид 0,005 (25°) [1850, с. 418], диоксид серы х.р. [80, с. 329], метанол 0,0239 (25°) [611], 0,0245 (50°) [611], перфторметилциклогексан 0,02553 (25°) [2985, с. 212],

- перфтортрибутиламин 0,01482 (10,68°) [2985, с. 213], 0,01467 (20,41°) [2985, с. 213], 0,01462 (25°) [2985, с. 213], 0,01455 (30,45°) [2985, с. 213], этанол 0,0217 (25°) [611],
14. **азота(I) оксид [неорг.] N<sub>2</sub>O (nitrous oxide, азота закись, веселящий газ)** анилин 0,29 (20°) [611], ацетон 1,5 (20°) [611], бензальдегид 0,59 (20°) [611], бензол 0,75 (25°) [611], бромэтан 0,38 (20°) [611], вода 0,257 (0°) [1], 0,174 (10°) [1], 0,125 (20°) [1], 0,106 (25°) [1], диэтиловый эфир р. [1], изоамиловый спирт 0,6 (20°) [611], метанол 0,83 (20°) [611], метилацетат 1,22 (25°) [611], пиридин 0,72 (20°) [611], серная кислота р. [2], тетрахлорметан 0,52 (20°) [611], уксусная кислота 0,91 (20°) [611], хлорбензол 0,56 (20°) [611], хлороформ 0,74 (20°) [611], циклогексанол 0,048 (26°) [611], этанол 0,75 (20°) [611],
  15. **азота(II) оксид [неорг.] NO (nitric oxide, nitrogen(II) oxide, азота моноокись, азота монооксид, азота окись)** бензол 0,042 (24,6°) [611], вода 0,01 (20°) [2], 0,0035 (100°) [1], диметилсульфоксид н.р. [1716, с. 323], нитробензол 0,02 (20°) [611], серная кислота р. [2], сероуглерод р. [2], тетрахлорметан 0,027 (19,6°) [611], этанол 0,036 (20°) [2],
  16. **аймалин [орг.] C<sub>20</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (ajmaline, неоаймалин, раувольфин, раувонин, тахмалин)** вода 0,03591 (0°) [793], 0,04244 (15°) [793], 0,04897 (30°) [793],
  17. **аконитин [орг.] C<sub>34</sub>H<sub>47</sub>NO<sub>11</sub> (aconitine, ацетилбензоилаконин)** ацетон р. [7], бензол 21,73 (25°) [1385], вода 0,0226 (22°) [1369], 0,031 (25°) [1385], диэтиловый эфир 1,56 (22°) [1369], 2,32 (25°) [1385], петролейный эфир 0,028 (25°) [1385], тетрахлорметан 2,03 (20°) [1385], хлороформ 25 (20°) [197], этанол 4,76 (25°) [1385], этанол абсолютный 2,7 (22°) [1369],
  18. **акридин [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>9</sub>N (acridine, дибензопиридин)** бензол х.р. [1], вода 0,00005 (20°) [1], диэтиловый эфир х.р. [1], сероуглерод х.р. [1], этанол х.р. [1],
  19. **актиния оксалат [неорг.] C<sub>6</sub>Ac<sub>2</sub>O<sub>12</sub>** вода 0,000215 [714],
  20. **l-(+)-аланин [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> ((S)-2-aminopropanoic acid, L-alanine, l-2-аминопропановая кислота, l-альфа-аминопропионовая кислота)** ацетон н.р. [1], вода 16,65 (25°) [1], 32,2 (75°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол 0,16 (20°) [1],
  21. **d-(-)-аланин [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> ((R)-2-aminopropanoic acid, (R)-2-аминопропановая кислота, D-alanine)** вода 11,27 (0°) [1398], 13,63 (20°) [1398], 27,17 (100°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол 0,25 (20°) [2, с. 408-409],
  22. **dl-аланин [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> (DL-2-aminopropanoic acid, DL-alanine)** ацетон н.р. [1], вода 16,6 (25°) [1], 32,2 (75°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], пиридин р. [1], этанол 50% 1,16 (0°) [421], 2,52 (25°) [421], 4,25 (45°) [421], 6,68 (60°) [421], этанол 75% 0,305 (0°) [421], 0,573 (25°) [421], 0,949 (45°) [421], 1,48 (60°) [421], этанол 90% 0,1 (25°) [171, с. 13], этанол 95% 0,0167 (0°) [421], 0,0329 (25°) [421], 0,0545 (45°) [421], 0,0851 (60°) [421],
  23. **алитам [орг.] C<sub>15</sub>H<sub>27</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>S** вода 13,1 (25°) [2873, с. 49], гептан 0,0015 (25°) [2873, с. 49], метанол 53 (25°) [2873, с. 49], пропиленгликоль 51,6 (25°) [2873, с. 49], хлороформ 0,013 (25°) [2873, с. 49], этанол 77 (25°) [2873, с. 49],
  24. **аллантаин [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub> (5-уреидогидантоин, allantoin)** вода 0,5223 (20°) [1398], 3,3 (100°) [171, с. 13], диэтиловый эфир н.р. [2, с. 410-411], этанол 0,2 (20°) [473, с. 1.80],
  25. **аллилизотиоцианат [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>NS (allyl isothiocyanate, аллилгорчичное масло)** вода 0,2 (20°) [1398],
  26. **1-аллил-3,4-метилендиоксибензол [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub> (3,4-methylenedioxyallylbenzene, safrol, сафрол, шикимол)** вода н.р. [2], глицерин т.р. [9], диэтиловый эфир л.р. [2], пропиленгликоль т.р. [9], хлороформ смеш. [2], этанол 30 (20°) [9],
  27. **1-аллил-4-метоксибензол [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>12</sub>O (метилхавикол, пара-аллиланизол, хавикола метиловый эфир, эсдрагол, эстрагол)** вода 0,01778 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
  28. **альдикарб [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S (2-метилтио-О-(метилкарбамил)изобутиральдоксим, aldicarb, УК-21149, амбич, темик)** ацетон 44,3 (20°) [1962, с. 15], бензол 17 (20°) [1962, с. 15], вода 0,6 (20°) [69], дихлорметан 22,5 (20°) [1962, с. 15], диэтиловый эфир 25 (20°) [69], ксилол 5,7 (20°)

- [1962, с. 15], толуол 11 (20°) [69], хлорбензол 18 (20°) [69], хлороформ 43 (20°) [69], этанол 33 (20°) [69],
29. **альдрин [орг.]  $C_{12}H_8Cl_6$  (1,2,3,4,10,10-гексахлор[4ас,8ас]-1,4,4а,5,8,8а-гексагидро-1r,4:5t,8-диметанафталин, 1,4,4а,5,8,8а-гексагидро-1,4-эндо-5,8-экзо-диметилен-1,2,3,4,10,10-гексахлорнафталин, aldrin, ГГДН, аглюкон, вератокс, картофин, окталин, соединение 118)** ацетон 201,3 (20°) [856], бензол 398 (20°) [856], 350 (30°) [3139, с. 23], вода 0,00002 (20°) [856], гексан 148,5 (20°) [856], тетрахлорметан 65,6 (20°) [856], этанол 11,4 (20°) [856],
30. **алюминий [неорг.] Al (aluminium, aluminum)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 6], вода н.р. [1], ртуть 0,0023 (20°) [531, с. 2169], углекислый газ жидкий н.р. [1788, с. 6],
31. **алюминия бромид [неорг.]  $AlBr_3$  (aluminium bromide, aluminum bromide)** 1,2-дибромэтан 72,71 (20°) [1370], ацетон р. [1], бензоилхлорид 50,83 (20°) [1370], бензол 86,92 (20°) [1370], бензонитрил 37,87 (25°) [1370], бензофенон 44,72 (60°) [1370], бром жидкий р. [3175, с. 282], бромоводород жидкий м.р. (-80°) [839, с. 62], бромэтан 72,7 (20°) [611], вода р. [1], диэтиловый эфир р. [1], нитробензол 97,63 (30°) [1370], оксид-дихлорид серы(IV) р. [1788, с. 7], п-ксилол 55,52 (20°) [1370], пиридин 4,01 (20°) [1370], сероуглерод 142,72 (20°) [1370], толуол 73,91 (20°) [1370], этанол р. [1],
32. **алюминия гидрид [неорг.]  $H_3Al$  (aluminum hydride)** вода реаг. [1], диметиловый эфир р. [3236, с. 494], диоксан р. [3236, с. 494], диэтиловый эфир р. [1], тетрагидрофуран 5 (20°) [3236, с. 494], триметиламин р. [3236, с. 494], триэтиламин р. [3236, с. 494], этанол реаг. [1],
33. **алюминия диацетат-гидроксид [неорг.]  $C_4H_7AlO_5$  (алюминия гидроксид-диацетат)** ацетон н.р. [715], вода 2 (20°) [715], диэтиловый эфир н.р. [715], хлороформ 0,03 (20°) [715], этанол н.р. [715],
34. **алюминия иодид [неорг.]  $AlI_3$  (aluminium iodide, aluminum iodide, алюминия йодид)** вода р. [1], диоксид серы 0,23 (0°) [72], диэтиловый эфир р. [1], оксид-трихлорид фосфора(V) 17 (20°) [611], пиридин 0,82 (25°) [1370], сероуглерод р. [1], тетрахлорметан р. [1788, с. 11], этанол р. [1],
35. **алюминия нитрат [неорг.]  $AlN_3O_9$  (aluminum nitrate, алюминий азотнокислый)** вода 56 (0°) [104], 120 (80°) [104], нитрат аммония расплавленный р. [3180, с. 223],
36. **алюминия нитрат - вода (1/9) [неорг.]  $H_{18}AlN_3O_{18}$  (aluminium nitrate nonahydrate, aluminum nitrate nonahydrate, алюминия нитрат нонагидрат)** ацетон р. [2], вода 62,6 (20°) [1], 65,3 (25°) [1], 68,1 (30°) [1], 75,4 (40°) [1], 85,2 (50°) [1], 94,2 (60°) [1], 122,2 (70°) [1], 132,5 (80°) [1], 153,2 (90°) [1], 159,7 (100°) [1], диметилформамид 20 (25°) [560, с. 775], этанол 100 (20°) [2], этилацетат н.р. [1788, с. 546],
37. **алюминия 4-оксопент-2-ен-2-олат [неорг.]  $C_{15}H_{21}AlO_6$  (aluminum 2,4-pentanedioate, aluminum acetylacetonate, алюминия ацетилацетонат)** ацетилацетон 6,6 (20°) [1975, с. 111], 8,1 (30°) [1975, с. 111], 10,3 (40°) [1975, с. 111], бензол 35,9 (20°) [1975, с. 111], 41,5 (30°) [1975, с. 111], 47,6 (40°) [1975, с. 111], гептан 0,09 (20°) [1975, с. 111], 0,1 (30°) [1975, с. 111], 0,2 (40°) [1975, с. 111], метилциклогексан 0,23 (30°) [1975, с. 111], толуол 15,9 (20°) [1975, с. 111], 18,3 (30°) [1975, с. 111], 22 (40°) [1975, с. 111],
38. **алюминия октадеканоат [неорг.]  $C_{54}H_{105}AlO_6$  (aluminum stearate, алюминия стеарат)** ацетон 0,39 (15°) [3063, с. 1341], 0,88 (15°) [1370], бензол 0,18 (15°) [3063, с. 1342], вода н.р. [473], диэтиловый эфир н.р. [2544, с. 13], метанол н.р. (15°) [3063, с. 1341], 0,2 (66°) [3063, с. 1341], этанол н.р. [473],
39. **алюминия цис-октадец-9-еноат [неорг.]  $C_{54}H_{99}AlO_6$  (aluminum oleate, алюминия олеат)** ацетон 0,39 (15°) [3063, с. 1341], бензол 0,58 (15°) [3063, с. 1341], вода н.р. [2544, с. 10], метанол 2,49 (15°) [3063, с. 1341], 4,47 (66°) [3063, с. 1341],
40. **алюминия перхлорат [неорг.]  $AlCl_3O_{12}$  (aluminium perchlorate, aluminum perchlorate)** вода 120 (0°) [104], 180 (90°) [104], диэтиловый эфир р. [2500, с. 4-45], тетрахлорметан н.р. [2500, с. 4-45],

41. **алюминия перхлорат - вода (1/9) [неорг.]  $H_{18}AlCl_3O_{21}$  (aluminum perchlorate nonahydrate, алюминия перхлорат нонагидрат)** вода 564 (14°) [715],
42. **алюминия перхлорат гексагидрат [неорг.]  $H_{12}AlCl_3O_{18}$  (aluminum perchlorate hexahydrate)** вода 133 (20°) [473],
43. **алюминия сульфат [неорг.]  $Al_2O_{12}S_3$  (aluminium sulphate, aluminum sulfate)** вода 37,9 (0°) [1], 38,1 (10°) [1], 38,5 (25°) [1], 38,9 (30°) [1], 40,4 (40°) [1], 44,9 (60°) [1], 48,8 (70°) [1], 89 (100°) [1], метанол н.р. [2948, с. 1441], этанол м.р. [1], этиленгликоль 16,8 (20°) [611],
44. **алюминия сульфат октадекагидрат [неорг.]  $H_{36}Al_2O_{30}S_3$  (aluminum sulfate octadecahydrate)** вода 86,85 (0°) [1788], 95,8 (10°) [1788], 107,35 (20°) [1788], 127,6 (30°) [1788], 167,6 (40°) [1788], 201,4 (50°) [1788], 262,6 (60°) [1788], 348,2 (70°) [1788], 1132 (100°) [1788],
45. **алюминия фторид [неорг.]  $AlF_3$  (aluminum fluoride)** ацетон н.р. [1788, с. 9], вода 0,13 (0°) [1], 0,28 (10°) [1], 0,559 (25°) [715, с. 14], 0,69 (50°) [1], 0,89 (75°) [1], 1,67 (100°) [1], трифторид брома 0,0195 (25°) [1459], 0,0038 (70°) [1459], фтороводород 0,004 (-24,2°) [1459], 0,003 (-5,1°) [1459], 0,002 (11,2°) [1459], фтороводород 10% водный 2,6 (20°) [1366, с. 1101], этилацетат н.р. [1788, с. 9],
46. **алюминия хлорат - вода (1/6) [неорг.]  $H_{12}AlCl_3O_{15}$  (aluminum chlorate hexahydrate, алюминия хлорат гексагидрат)** вода 17,71 (15°) [2499, с. 5],
47. **алюминия хлорид [неорг.]  $AlCl_3$  (aluminium chloride, aluminum chloride, алюминий хлористый, алюминия трихлорид)** 1,2-дихлорэтан р. [2976, с. 3271], 1-хлорбутан р. [2120, с. 31], 1-хлорпропан р. [2120, с. 31], аммиак жидкий н.р. [1788, с. 8], ацетон р. [1], бензоилхлорид 23,15 (20°) [1370], бензол 0,2 (17°) [1370], 1,24 (80°) [1370], бензонитрил р. [1788, с. 8], бензофенон 23,92 (60°) [1370], бромэтан р. [2120, с. 31], вода 44,9 (0°) [1], 46,3 (10°) [1], 45,1 (25°) [1], 47 (30°) [1], 46,5 (60°) [1], гексан 0,005 (20°) [611], гидразин 1 (20°) [1370], диэтиленгликоль х.р. [926, с. 146], диэтиловый эфир р. [1], иодметан р. [2120, с. 31], иодэтан р. [2120, с. 31], лигроин н.р. [1788, с. 8], м-ксилол 0,1134 (19,9°) [611], нитробензол 21,95 (15°) [1370], нитрометан р. [2976, с. 3271], сероуглерод 0,016 (20°) [2120, с. 31], тетрахлорметан 0,045 (4°) [1370, с. 85], 0,014 (14°) [1370, с. 85], 0,009 (20°) [1370, с. 85], 0,004 (34°) [1370, с. 85], толуол 0,38 (17°) [1370], 1,35 (73°) [1370], трибромид мышьяка т.р. [1788, с. 8], уксусная кислота 13 (20°) [2120, с. 31], фосген жидкий 122 (25°) [926, с. 146], фтороводород реаг. [113, с. 72], хлороформ 0,042 (-15°) [1370, с. 85], 0,067 (0°) [1370, с. 85], 0,049 (25°) [1370, с. 85], хлорэтан р. [2120, с. 31], циклогексан 0,0098 (20,5°) [611], этанол 100 (12,5°) [1], этилацетат н.р. [1788, с. 8],
48. **алюминия хлорид - вода (1/6) [неорг.]  $H_{12}AlCl_3O_6$  (aluminum chloride hexahydrate, алюминия хлорид гексагидрат)** вода 124,7 (25°) [1751, с. 1.343],
49. **алюминия-аммония сульфат [неорг.]  $H_4AlNO_8S_2$  (aluminum ammonium sulfate)** вода 2,1 (0°) [2], 26,7 (60°) [2], глицерин р. [2], этанол н.р. [2],
50. **алюминия-аммония сульфат додекагидрат [неорг.]  $H_{28}AlNO_{20}S_2$  (aluminum ammonium sulfate dodecahydrate, алюмоаммониевые квасцы)** вода 2,1 (0°) [1], 4,99 (10°) [1], 7,74 (20°) [1], 9,19 (25°) [1], 10,94 (30°) [1], 14,88 (40°) [1], 20,1 (50°) [1], 26,7 (60°) [1], 109,7 (95°) [1], этанол н.р. [2544, с. 3],
51. **алюминия-калия сульфат [неорг.]  $AlKO_8S_2$  (aluminum potassium sulfate, burnt potassium alum, potassium aluminium sulfate)** вода 3 (0°) [2], 5 (15°) [104], 7,09 (25°) [1751, с. 1.343], 8,4 (30°) [104], 24,8 (60°) [104], 67 (85°) [2], 154 (100°) [104], этанол н.р. [2],
52. **алюминия-калия сульфат додекагидрат [неорг.]  $H_{24}AlKO_{16}S$  (aluminium potassium sulphate dodecahydrate, potassium aluminium sulfate dodecahydrate, алюмокалиевые квасцы)** вода 3 (0°) [1], 4 (10°) [1], 5,9 (20°) [1], 7,23 (25°) [1], 8,39 (30°) [1], 11,7 (40°) [1], 17 (50°) [1], 24,75 (60°) [1], 40 (70°) [1], 71 (80°) [1], 109 (90°) [1], 119 (92,5°) [1], этанол н.р. [1],
53. **алюминия-натрия сульфат [неорг.]  $AlNaO_8S_2$  (sodium aluminium sulfate, sodium aluminum sulfate)** вода 37,44 (0°) [611], 39,33 (10°) [611], 39,72 (20°) [611], 41,74 (30°) [611],

54. **алюминия-натрия сульфат додекагидрат [неорг.]  $H_{24}AlNaO_{20}S_2$  (sodium aluminium sulfate dodecahydrate, sodium aluminum sulfate dodecahydrate, алюмо-натриевые квасцы)** вода 106 (0°) [151], 121 (45°) [151], этанол н.р. [151],
55. **алюминия-рубидия сульфат [неорг.]  $AlO_8RbS_2$**  вода 0,72 (0°) [611], 1,5 (20°) [611], 3,25 (40°) [611], 7,5 (60°) [1386, с. 74], 21,6 (80°) [611], 140,9 (100°) [1386, с. 74],
56. **алюминия-рубидия сульфат додекагидрат [неорг.]  $H_{24}AlO_{20}RbS_2$**  вода 1,2 (0°) [151], 43,5 (80°) [151],
57. **алюминия-таллия(I) сульфат [неорг.]  $AlO_8S_2Tl$**  вода 3,15 (0°) [611], 4,6 (10°) [611], 6,39 (20°) [611], 9,37 (30°) [611], 35,35 (60°) [611],
58. **алюминия-таллия(I) сульфат додекагидрат [неорг.]  $H_{24}AlO_{20}S_2Tl$**  вода 10 (20°) [151], 65,3 (60°) [2],
59. **алюминия-цезия сульфат [неорг.]  $AlCsO_8S_2$**  вода 0,21 (0°) [611], 0,4 (20°) [611], 1,3 (50°) [611], 22,7 (100°) [611],
60. **алюминия-цезия сульфат додекагидрат [неорг.]  $H_{24}AlCsO_{20}S_2$**  вода 0,34 (0°) [2], 42,54 (100°) [2], этанол н.р. [2],
61. **амигдалин [орг.]  $C_{20}H_{27}NO_{11}$  (амигдалозид, миндальной кислоты нитрила генциобиозид)** вода смеш. [2], 8,3 (10°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ 0,029 (15°) [828], этанол 0,14 (10°) [2], 11,4 (78°) [2],
62. **5-(4-амидино-1-тетразено)тетразол моногидрат [орг.]  $C_2H_8N_{10}O$  (тетразен)** 1,2-дихлорэтан н.р. [35], ацетон н.р. [35], бензол н.р. [35], вода 0,02 (22°) [9], реаг. (100°) [9], диэтиловый эфир н.р. [35], тетрахлорметан н.р. [35], этанол н.р. [35],
63. **4-аминоазобензол [орг.]  $C_{12}H_{11}N_3$  (4-aminoazobenzene, азоамин коричневый O)** вода 0,002959 (25°) [793], 0,068 (97°) [1571],
64. **1-аминоантрацен-9,10-дион [орг.]  $C_{14}H_9NO_2$  (1-amino-9,10-anthracenedione, 1-aminoanthraquinone, 1-амино-9,10-антрахинон)** 1-бутиламин м.р. [560, с. 701], бензиламин м.р. [560, с. 701], вода 0,00003125 (25°) [793], дибутиламин м.р. [560, с. 701], дипропиламин м.р. [560, с. 701], диэтиламин м.р. [560, с. 701], диэтиловый эфир м.р. [560, с. 701], трибутиламин м.р. [560, с. 701], триэтиламин м.р. [560, с. 701], этанол м.р. [560, с. 701], 0,466 (60°) [828],
65. **2-аминоантрацен-9,10-дион [орг.]  $C_{14}H_9NO_2$  (2-amino-9,10-anthracenedione, 2-aminoanthraquinone, 2-амино-9,10-антрахинон)** вода 0,0000163 (25°) [793],
66. **2-аминобензойная кислота [орг.]  $C_7H_7NO_2$  (o-anthranilic acid, антраниловая кислота, орто-аминобензойная кислота)** 1-бутанол 67,05 (80°) [828], бензол 1,8 (11,4°) [1], вода 0,2991 (10°) [793], 0,35 (14°) [1], 0,52 (25°) [1751, с. 1.344], 0,5964 (30°) [793], 0,892 (40°) [793], 48,72 (100°) [793], диэтиловый эфир 16 (6,8°) [1], п-цимол 0,747 (25°) [828], пиридин 80,5 (8°) [828], 122,7 (21,5°) [828], 182,5 (55°) [828], 397,5 (111°) [828], хлороформ х.р. (60°) [1], этанол х.р. (78°) [1], этилацетат 11,9 (10°) [1],
67. **3-аминобензойная кислота [орг.]  $C_7H_7NO_2$  (3-aminobenzoic acid, m-aminobenzoic acid, м-аминобензойная кислота)** ацетон 7,87 (11,3°) [1385], бензол 0,014 (25°) [828], 0,35 (30°) [828], 0,7 (40°) [828], бромформ о.м.р. [828], вода 0,59 (14,9°) [793], 0,7995 (30°) [793], диэтиловый эфир р. [1962, с. 26], иодэтан 0,01 (0°) [828], метанол 5,06 (10,5°) [1385], хлороформ 0,047 (12°) [828], этанол 95% 3,69 (12,5°) [828],
68. **4-аминобензойная кислота [орг.]  $C_7H_7NO_2$  (4-aminobenzoic acid, ПАБК, витамин H<sub>1</sub>, п-аминобензойная кислота, пара-аминобензойная кислота)** 1-бутанол 6 (25°) [1409], 1-бутиламин м.р. [560, с. 701], бензиламин м.р. [560, с. 701], бензол 0,07 (25°) [828], 0,35 (30°) [828], вода 0,495 (18°) [793], 0,5 (25°) [793], 0,611 (30°) [793], 0,84 (37°) [793], дибутиламин н.р. [560, с. 701], диоксан 11,71 (25°) [1409], дипропиламин н.р. [560, с. 701], диэтиламин н.р. [560, с. 701], диэтиловый эфир 2 (20°) [473, с. 1.84], трибутиламин н.р. [560, с. 701], триэтиламин н.р. [560, с. 701], уксусная кислота р. [473, с. 1.84], этанол 12 (20°) [473, с. 1.84], этилацетат р. [473, с. 1.84],

69. **4-аминобензойной кислоты бутиловый эфир [орг.]**  $C_{11}H_{15}NO_2$  (бутезин, бутил-п-аминобензоат, п-аминобензойной кислоты бутиловый эфир) бензол р. [2], вода 0,00014 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
70. **4-аминобензойной кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид [орг.]**  $C_{13}H_{21}ClN_2O_2$  (новокаин) вода 100 (20°) [1385], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ м.р. [371], этанол 3 (20°) [1385],
71. **4-аминобензойной кислоты 2-диэтиламиноэтиловый эфир [орг.]**  $C_{13}H_{20}N_2O_2$  бензол р. [1507], вода 0,9453 (30°) [793], этанол р. [1507],
72. **4-аминобензойной кислоты метиловый эфир [орг.]**  $C_8H_9NO_2$  вода 0,08894 (15°) [1398], 0,1442 (25°) [1398], 0,2112 (33°) [1398], 0,2488 (40°) [1398],
73. **4-аминобензойной кислоты этиловый эфир [орг.]**  $C_9H_{11}NO_2$  (benzocaine, анестезин, бензокаин) вода 0,07117 (15°) [793], 0,1269 (30°) [793], диэтиловый эфир л.р. [371], жирные масла т.р. [371], хлороформ л.р. [371], этанол л.р. [371],
74. **4-аминобензолсульфамид [орг.]**  $C_6H_8N_2O_2S$  (4-aminobenzenesulfonamide, 4-аминобензолсульфо кислоты амид, prontosil album, sulfanilamide, п-аминобензолсульфамид, прнтозил белый, стрептоцид, стрептоцид белый, сульфаниламид, сульфаниловой кислоты амид) ацетон л.р. [371], вода 0,1996 (1°) [793], 0,4 (15°) [793], 0,6 (20°) [84], 1,088 (31°) [793], 1,5 (37°) [793], 9,747 (79°) [793], диэтиловый эфир н.р. [371], метанол р. [2, с. 962-963], хлороформ н.р. [371], этанол 2,9 (20°) [84],
75. **4-аминобензолсульфо кислота [орг.]**  $C_6H_7NO_3S$  (4-aminobenzenesulfonic acid, sulfanilic acid, сульфаниловая кислота) аммиак жидкий 38,9 (20°) [611], вода 0,446 (0°) [611], 1,403 (25,1°) [611], 6,7 (100°) [611], диэтиловый эфир н.р. [114],
76. **3-аминобензолсульфо кислота сесквигидрат [орг.]**  $C_{12}H_{20}N_2O_9$  (метаниловая кислота) вода 1,07 (0°) [793], 2,24 (15,55°) [793], 2,37 (16,8°) [793], 6,5 (85°) [793],
77. **4-аминобутановая кислота [орг.]**  $C_4H_9NO_2$  ( $\gamma$ -aminobutyric acid, 4-aminobutanoic acid, гамма-аминомасляная кислота, пиперидиновая кислота) ацетон м.р. [1571, с. 3-16], бензол н.р. [1571, с. 3-16], вода 130 (25°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [1571, с. 3-16], лигроин м.р. [1], этанол м.р. [1571, с. 3-16],
78. **DL-2-аминобутановая кислота [орг.]**  $C_4H_9NO_2$  (DL-2-aminobutanoic acid, DL-2-аминомасляная кислота) бензол н.р. [1571], вода 28 (20°) [171, с. 14], диэтиловый эфир н.р. [1571], этанол 0,18 (78°) [171, с. 14],
79. **L-2-аминогександиовая кислота [орг.]**  $C_6H_{11}NO_4$  (L-2-аминоадипиновая кислота) вода 0,22 (40°) [171, с. 13], диэтиловый эфир м.р. [171, с. 13], этанол м.р. [171, с. 13],
80. **6-аминогексановая кислота [орг.]**  $C_6H_{13}NO_2$  ( $\epsilon$ -аминокапроновая кислота, 6-aminohexanoic acid, 6-аминокапроновая кислота, amicar, epsilon-aminocaproic acid) вода 50,48 (25°) [793], диэтиловый эфир н.р. [6], хлороформ н.р. [6], этанол т.р. [6],
81. **dl-2-аминогексановая кислота [орг.]**  $C_6H_{13}NO_2$  (dl-альфа-аминокапроновая кислота, dl-гликолейцин, dl-норлейцин) 1-бутанол 0,0054 (25°) [828, с. 1468], ацетон 0,0013 (25°) [828, с. 1468], вода 1,18 (25°) [2], 2,88 (75°) [2], метанол 0,142 (25°) [828, с. 1468], формамид 0,2 (25°) [828, с. 1468], этанол 0,017 (25°) [828, с. 1468], этанол 75% 0,0995 (0°) [421], 0,266 (25°) [421], 0,518 (45°) [421], 0,944 (60°) [421], этанол 95% 0,0192 (0°) [421], 0,0417 (25°) [421], 0,0759 (45°) [421], 0,134 (60°) [421],
82. **4-амино-2-гидроксibenзойная кислота [орг.]**  $C_7H_7NO_3$  (4-amino-2-hydroxybenzoic acid, 4-аминосалициловая кислота, p-aminosalicylic acid, п-аминосалициловая кислота) вода 0,2 (20°) [1571], диэтиловый эфир м.р. [473, с. 1.95], этанол 4,8 (20°) [473, с. 1.95],
83. **2-амино-2-(гидроксиметил)пропан-1,3-диол [орг.]**  $C_4H_{11}NO_3$  (2-амино-2-гидроксиметил-1,3-пропандиол) ацетон т.р. [2, с. 906-907], вода 80 (20°) [2, с. 906-907], диэтиловый эфир н.р. [2, с. 906-907], этанол 0,5 (20°) [2, с. 906-907],
84. **4-амино-2-гидроксипиримидин - вода (2/1) [орг.]**  $C_8H_{12}N_3O_3$  (цитозин гемигидрат) вода 0,77 (25°) [171], диэтиловый эфир н.р. [171], этанол м.р. [171],

85. **2-амино-6-гидроксипурин [орг.]**  $C_5H_5N_5O$  (**guanine, гуанин**) вода 0,004 (40°) [171, с. 77], диэтиловый эфир н.р. [9, с. 142], этанол о.м.р. [171, с. 77],
86. **аминогуанидина гидрокарбонат [орг.]**  $C_2H_8N_4O_3$  вода 0,27 (20°) [1131],
87. **N-(2-амино-3,5-дибромбензил)-N-метилциклогексиламина гидрохлорид [орг.]**  $C_{14}H_{21}Br_2ClN_2$  (**2-амино-3,5-дибром-N-циклогексил-N-(метил)бензолметанамина гидрохлорид, bromhexine, бисольвон, бромгексин, муковин, сольвин, флегамин, фульпен А**) вода 0,4 (20°) [607, с. 211], этанол м.р. [4],
88. **l-2-амино-3-(3,5-диiod-4-гидроксифенил)пропановая кислота [орг.]**  $C_9H_9I_2NO_3$  (**3,5-diiodo-L-tyrosine, l-3,5-диiodтирозин, l-иодгорговая кислота**) бензол н.р. [371], вода 0,06 (25°) [793], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ н.р. [371], этанол т.р. [371],
89. **4-амино-2,3-диметил-1-фенилпиразол-5-он [орг.]**  $C_{11}H_{13}N_3O$  (**4-aminoantipyrine, 4-аминоантипирин**) бензол р. [1355], вода 18,4 (5,39°) [793], 22,11 (10,93°) [793], 25,44 (14,2°) [793], 31,03 (20,96°) [793], 42,18 (25,35°) [793], 48,78 (30°) [793], 58,16 (39,34°) [793], диэтиловый эфир м.р. [1355], этанол р. [1355],
90. **2-амино-4,6-динитрофенол [орг.]**  $C_6H_5N_3O_5$  (**2-amino-4,6-dinitrophenol, picramic acid, пикраминовая кислота**) бензол р. [114], вода 0,14 (22°) [2, с. 876-877], диэтиловый эфир т.р. [2, с. 876-877], уксусная кислота р. [114], этанол р. [114],
91. **2-амино-2-метилпропановая кислота [орг.]**  $C_4H_9NO_2$  ( **$\alpha$ -аминоизомасляная кислота,  $\alpha$ -метилаланин, 2-амино-2-метилпропионовая кислота, 2-аминоизомасляная кислота**) вода 13,72 (25°) [171, с. 14], диэтиловый эфир н.р. [171, с. 14], этанол 80% 0,57 (25°) [171, с. 14],
92. **dl-2-амино-3-(метилтио)бутановая кислота [орг.]**  $C_5H_{11}NO_2S$  (**dl-methionine, dl-метионин**) вода 1,8 (0°) [611], 3 (20°) [611], 17,6 (100°) [611], диметилсульфоксид 0,1 (20,3°) [1716, с. 323], органические растворители н.р. [371], уксусная кислота 1,66 (18°) [828],
93. **7-аминонафталин-1,3-дисульфоная кислота [орг.]**  $C_{10}H_9NO_6S_2$  (**7-amino-1,3-naphthalenedisulfonic acid, 7-амино-1,3-нафталиндисульфонокислота**) вода 9,2 (20°) [1962, с. 25], этанол р. [1962, с. 25],
94. **4-аминонафталин-1-сульфоная кислота [орг.]**  $C_{10}H_9NO_3S$  (**4-amino-1-naphthalenesulfonic acid, 4-aminonaphthalene-1-sulfonic acid, 4-амино-1-нафталинсульфоная кислота, naphthionic acid, нафтионовая кислота**) вода 0,026 (0°) [800, с. 441], 0,22 (100°) [800, с. 441], диэтиловый эфир т.р. [800, с. 441], метанол р. [114], пиридин р. [114], этанол м.р. [114],
95. **2-амино-2-оксоэтановая кислота [орг.]**  $C_2H_3NO_3$  (**оксаминовая кислота, щавелевой кислоты моноамид**) вода 1,4 (14°) [2, с. 842-843], диэтиловый эфир т.р. [2, с. 842-843], этанол т.р. [2, с. 842-843],
96. **3-аминопропановая кислота [орг.]**  $C_3H_7NO_2$  ( **$\beta$ -alanine,  $\beta$ -аланин, 3-aminopropanoic acid, 3-аминопропионовая кислота**) ацетон н.р. [171, с. 13], вода 35,28 (25°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [171, с. 13], хлороформ н.р. [171, с. 13], этанол 0,022 (25°) [171, с. 13],
97. **5-амино-1,2,3,4-тетрагидро-1,4-фталазиндион [орг.]**  $C_8H_7N_3O_2$  (**3-аминофталевой кислоты гидразид, 5-amino-2,3-dihydro-1,4-phthalazinedione, luminol, люминол**) вода 0,142 (19°) [7],
98. **5-аминотетразол [орг.]**  $CH_3N_5$  (**5-aminotetrazole**) вода 1,2 (18°) [793],
99. **4-амино-6-трет-бутил-3-метилтио-1,2,4-триазин-5-он [орг.]**  $C_8H_{14}N_4OS$  (**metribuzin, зенкор, метрибузин**) 1-бутанол 15 [3057, с. 130], ацетон 82 [3057, с. 130], бензол 22 [3057, с. 130], вода 0,12 (20°) [506], гексан 0,2 [3057, с. 130], диметилформамид 178 [3057, с. 130], дихлорметан 33,3 [3057, с. 130], изопропанол р. [3057, с. 130], ксилол 9 [3057, с. 130], метанол 45 [3057, с. 130], хлороформ 85 [3057, с. 130], циклогексанон 100 [3057, с. 130], этанол 19 [3057, с. 130],
100. **3-амино-1,2,4-триазол [орг.]**  $C_2H_4N_4$  (**1H-1,2,4-triazol-3-amine, amitrole, амизол, амитрол**) ацетон н.р. [607], вода 21,88 (25°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [607], метанол р. [607], хлороформ р. [607], этанол р. [607], этилацетат м.р. [607],
101. **( $\pm$ )-5-амино-1-[4-(трифторметил)-2,6-дихлорфенил]-4-[(трифторметил)сульфинил]-1H-пиразол-3-карбонитрил [орг.]**  $C_{12}H_4Cl_2F_6N_4OS$  (**( $\pm$ )-5-amino-**

- 1-[2,6-dichloro-4-(trifluoromethyl)phenyl]-4-[(trifluoromethyl)sulfinyl]-1H-pyrazole-3-carbonitrile, fipronil, фипронил** ацетон р. [1796, с. 323], вода 0,0002 (20°) [1796, с. 323],
102. **аминоуксусная кислота [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub> (aminoacetic acid, glycine, аминоэтановая кислота, гликокол, глицин)** 1-бутанол 0,00089 (25°) [828], ацетон 0,0029 (25°) [828], вода 25,3 (25°) [1], 57,5 (75°) [1], диметилсульфоксид н.р. [1716, с. 323], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 0,041 (25°) [828], пиридин 0,61 (25°) [1385], формамид 0,555 (25°) [828], хинолин 0,07 (25°) [1385], этанол 75% 0,2 (0°) [421], 0,448 (25°) [421], 0,756 (45°) [421], 1,23 (60°) [421], этанол 95% 0,008 (0°) [421], 0,0172 (25°) [421], 0,0294 (45°) [421], 0,0488 (60°) [421],
103. **2-амино-5-фенил-2-оксазолин-4-он [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (remoline, пемолин)** ацетон н.р. [1714, с. 1870], вода н.р. [1714, с. 1870], диэтиловый эфир н.р. [1714, с. 1870], пропиленгликоль 1 (20°) [1714, с. 1870],
104. **2-аминофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>NO (о-гидроксианилин)** 1-бутиламин л.р. [560, с. 701], аммиак жидкий л.р. (-33°) [560, с. 701], бензиламин р. [560, с. 701], бензол м.р. [1962, с. 29], вода 1,7 (0°) [793], 1,865 (10°) [793], 1,961 (20°) [793], 2,344 (40°) [793], 2,913 (80°) [793], 6,542 (100°) [793], дибутиламин р. [560, с. 701], дипропиламин р. [560, с. 701], диэтиламин л.р. [560, с. 701], диэтиловый эфир м.р. [560, с. 701], трибутиламин м.р. [560, с. 701], триэтиламин н.р. [560, с. 701], этанол 4,3 (20°) [473, с. 1.93],
105. **3-аминофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>NO (м-оксианилин, мета-аминофенол)** 1-бутиламин р. [560, с. 701], бензиламин р. [560, с. 701], бензол 5,12 (96,5°) [828], вода 2,5 (20°) [793], 5,303 (40°) [793], 17,36 (60°) [793], 73,68 (80°) [793], 90,48 (100°) [793], дибутиламин р. [560, с. 701], диэтиламин л.р. [560, с. 701], диэтиловый эфир р. [560, с. 701], трибутиламин м.р. [560, с. 701], триэтиламин м.р. [560, с. 701], этанол р. [560, с. 701],
106. **4-аминофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>NO (4-амино-1-гидроксibenзол, п-аминофенол, пара-аминофенол, пара-оксианилин, родиналь)** 2-бутанон 9,3 (58°) [473, с. 1.93], бензол н.р. [1962, с. 29], вода 1,1 (0°) [2], 1,283 (10°) [793], 1,575 (20°) [793], 1,865 (30°) [793], 2,248 (40°) [793], 3,475 (60°) [793], 7,322 (80°) [793], 27,01 (100°) [793], диэтиловый эфир т.р. [2], хлороформ н.р. [1962, с. 29], этанол 5,7 (0°) [2],
107. **2-аминоэтанол [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>NO (2-оксиэтиламин, ethanolamine, glycinol, аминоэтиловый спирт, ингибитор МЭА, коламин, моноэтаноламин, этаноламин)** ацетон смеш. [1602], бензол 1,4 (25°) [1602], вода смеш. [5], гептан 0,6 (25°) [10], диэтиловый эфир 2,1 (25°) [1602], метанол смеш. [1602], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], хлороформ х.р. [10], этанол р. [5],
108. **2-аминоэтансульфоновая кислота [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>3</sub>S (2-aminoethanesulfonic acid, taurine, таурин)** вода 3,93 (0°) [171], 5,45 (12°) [473, с. 1.86], 10,48 (25°) [171], 21,88 (50°) [799], 45,76 (100°) [171], диэтиловый эфир н.р. [171], этанол 0,0032 (17°) [171],
109. **4-(2-аминоэтил)фенол [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>11</sub>NO (4-(2-aminoethyl)phenol, tyramine, тирамин)** вода 1,04 (15°) [793],
110. **аммиак [неорг.] H<sub>3</sub>N (ammonia, азота гидрид, водорода нитрид, хладагент R717)** адипонитрил 4,38 (0°) [611], 2,31 (20°) [611], 1,11 (50°) [611], ацетон р. [1], бензол 1 (20°) [2198, с. 19], вода 294,6 (-40°) [1788, с. 18], 278,1 (-30°) [1788, с. 18], 176,8 (-20°) [1788, с. 18], 111,5 (-10°) [1788, с. 18], 94,7 (-3,9°) [1788, с. 18], 87,5 (0°) [1], 67,9 (10°) [1], 52,6 (20°) [1], 46,2 (25°) [1], 40,3 (30°) [1], 30,7 (40°) [1], 22,9 (50°) [1], 15,4 (80°) [1], 7,4 (100°) [1], гексадекан 0,17 (20°) [611, с. 911], гексан 0,45 (20°) [611, с. 911], гидроксиламин 25 (15°) [611], диметилсульфоксид 2,6 (20,3°) [1716, с. 323], диэтиловый эфир 1,83 (0°) [611], 1 (20°) [2198, с. 19], додекан 0,2 (20°) [611, с. 911], метанол 41,5 (0°) [1370], 23,8 (20°) [1370], 16 (30°) [1370], нитробензол 1,16 (15°) [611], октан 0,31 (20°) [611, с. 911], пентакарбонил железа н.р. [820, с. 70], перекись водорода 24,7 (8°) [1370], 31,4 (20°) [1370], тетрахлорметан 0,33 (15°) [611], толуол 0,048 (0°) [2215, с. 127], хлороформ 3,4 (20°) [611, с. 911], циклогексанол 2,18 (26°) [611], этанол абсолютный 24,53 (0°) [1370], 13 (20°) [1370], 9,65 (30°) [1370],

111. **аммиак - боран (1/1) [неорг.]  $H_6BN$  (ammonia-borane, аммин-боран)** аммиак жидкий 260 [2838, с. 4118], вода 33,6 [2838, с. 4118], диоксан р. [1897, с. 57], диэтиловый эфир 0,74 [2838, с. 4118], изобутанол 1 [2838, с. 4118], изопропанол 4 [2838, с. 4118], этанол 6,5 [2838, с. 4118],
112. **аммония азид [неорг.]  $H_4N_4$  (ammonium azide)** аммиак жидкий р. [2], бензол 0,0032 (20°) [35], 0,0078 (40°) [35], вода 20,2 (30°) [1012], 27,07 (40°) [2], диэтиловый эфир 0,0063 (20°) [35], метанол 3,268 (20°) [35], 3,984 (40°) [35], этанол 1,06 (20°) [2],
113. **аммония амидосульфат [неорг.]  $H_6N_2O_3S$  (ammonium amidosulfate, ammonium sulfamate, аммония сульфамат)** аммиак жидкий л.р. [607], вода 225 [1962, с. 36], глицерин р. [607], формамид р. [607], этанол м.р. [607], этиленгликоль р. [607],
114. **аммония ацетат [неорг.]  $C_2H_7NO_2$  (ammonium acetate, аммоний уксуснокислый)** аммиак жидкий 253 (25°) [611], ацетон 0,34 (19°) [2841, с. 3], вода 148 (4°) [1], диметилформаид 0,1 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 1,09 (0°) [2841, с. 3], метанол 7,89 (15°) [3063, с. 1341], 131,24 (94,2°) [3063, с. 1341], этанол р. [1],
115. **аммония бензоат [неорг.]  $C_7H_5NO_2$  (ammonium benzoate)** 1-бутиламин л.р. [560, с. 701], ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 19,6 (14,5°) [151], 22,9 (25°) [1751, с. 1.344], 83,3 (100°) [151], глицерин 10 (20°) [1370], диэтиламин м.р. [560, с. 701], диэтиловый эфир н.р. [2], метанол 6,39 (15°) [3063, с. 1341], 13,07 (66°) [3063, с. 1341], этанол 1,63 (25°) [2],
116. **аммония бромид [неорг.]  $H_4BrN$  (ammonium bromide)** аммиак жидкий 90,75 (-33,9°) [1370], 137,9 (0°) [1370], 237,9 (25°) [1370], ацетон р. [1], бензонитрил н.р. [1788, с. 24], вода 59,5 (0°) [1], 66,6 (10°) [1], 71,5 (15°) [1751, с. 1.344], 74,2 (20°) [1], 81,8 (30°) [1], 89,7 (40°) [1], 97,6 (50°) [1], 104,9 (60°) [1], 119,3 (80°) [1], 134,7 (100°) [1], гидразин реаг. 110 (20°) [1370], диоксид серы 0,059 (0°) [2841, с. 4], 0,052 (25°) [2841, с. 4], диэтиловый эфир 0,123 (15°) [1370], метанол 10,62 (0°) [72], 12,33 (20°) [72], 14,07 (40°) [72], метилацетат н.р. [1788, с. 24], пропанол 1,18 (25°) [1370], трибутилфосфат 0,07 [2949, с. 2845], этанол 3,06 (0°) [2841, с. 4], 3,22 (19°) [2841, с. 4], 3,36 (20°) [72], 4,26 (40°) [72], 10,5 (78°) [2841, с. 4], этилацетат н.р. [1788, с. 24],
117. **аммония гексабромплатинат(IV) [неорг.]  $H_6Br_6N_2Pt$  (ammonium hexabromoplatinate(IV))** вода 0,4165 (0,2°) [1370], 0,6438 (19°) [1370], 0,7384 (25°) [1370], 1,0355 (40°) [1370],
118. **аммония гексанитратоцерат(IV) [неорг.]  $H_8CeN_8O_{18}$  (ammonium hexanitratocerate(IV))** вода 135 (20°) [473], 140,9 (25°) [1788, с. 551], 161,7 (35,2°) [1788, с. 551], 174,9 (45,3°) [1788, с. 551], 201,6 (64,5°) [1788, с. 551], 226,8 (85,8°) [1788, с. 551], этанол р. [1788, с. 551],
119. **аммония гексафторалюминат [неорг.]  $H_{12}AlF_6N_3$  (ammonium hexafluoroaluminate)** вода 1,04 (20°) [1370],
120. **аммония гексафторсиликат [неорг.]  $H_6F_6N_2Si$  (ammonium hexafluorosilicate, криптогалит)** вода 18,6 (17,5°) [1751, с. 1.344], 55,5 (100°) [1012], этанол м.р. [1012],
121. **аммония гексафтортитанат [неорг.]  $H_6F_6N_2Ti$  (ammonium hexafluorotitanate)** вода 25 (22°) [113], этанол 98% 0,005 (22°) [1370],
122. **аммония гексафторфосфат [неорг.]  $H_4F_6NP$  (ammonium hexafluorophosphate)** ацетон р. [1012], вода 74,8 (20°) [473], метанол р. [1571, с. 4-46], этанол р. [1012],
123. **аммония гексафторцирконат [неорг.]  $H_6F_6N_2Zr$  (ammonium hexafluorozirconate(IV))** вода 25,3 (20°) [5],
124. **аммония гексахлоририд(IV) [неорг.]  $H_8Cl_6IrN_2$  (ammonium hexachloroiridate(IV))** вода 0,7 (14°) [1012], 0,905 (26,8°) [1370], 1,226 (39,4°) [1370], 2,13 (61,2°) [1370], 4,4 (80°) [1012], этанол н.р. [1012],
125. **аммония гексахлорплатинат(IV) [неорг.]  $H_8Cl_6N_2Pt$  (ammonium hexachloroplatinate(IV))** вода 0,7 (15°) [1012], 1,25 (100°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол 95% 0,0037 (18°) [1370],

126. аммония гексахлорстаннат(IV) [неорг.]  $H_8Cl_6N_2Sn$  вода 33 (14,5°) [1012],
127. аммония гептамолибдат(VI) тетрагидрат [неорг.]  $H_{32}Mo_7N_6O_{28}$  (ammonium heptamolybdate(VI) tetrahydrate, аммония парамолибдат тетрагидрат) вода 30 (20°) [2366, с. 172], этанол н.р. [1012],
128. аммония гептафторгафнат [неорг.]  $H_{12}F_7HfN_3$  вода 15,26 (0°) [611],
129. аммония гидродиформиат [неорг.]  $C_2H_7NO_4$  (аммония гидробисформиат) вода 785 (6°) [799], 1090 (13°) [799], 2603 (29°) [799], смеш. (39°) [799],
130. аммония гидрокарбонат [неорг.]  $CH_5NO_3$  (ammonium bicarbonate, ammonium hydrogen carbonate) аммиак жидкий н.р. [2197, с. 77], ацетон н.р. [1], вода 11,9 (0°) [1], 16,1 (10°) [1], 21,7 (20°) [1], 24,8 (25°) [1], 28,4 (30°) [1], 36,6 (40°) [1], этанол н.р. [1],
131. аммония 2-гидроксibenзоат [неорг.]  $C_7H_9NO_3$  (ammonium salicylate, аммония салицилат) ацетон 24 (25°) [1370], 28,8 (35°) [1370], вода 103 (25°) [2], 197 (100°) [2], диэтиловый эфир 0,94 (20°) [1370], метанол 71,55 (15°) [3063, с. 1341], 163,78 (72,8°) [3063, с. 1341], этанол 28,8 (25°) [2],
132. аммония гидромалат [неорг.]  $C_4H_9NO_5$  (ammonium bimalate, ammonium hydrogen malate) вода 33 (20°) [607], этанол м.р. [607],
133. аммония гидросульфат [неорг.]  $H_5NO_4S$  (ammonium hydrogen sulfate) ацетон н.р. [2], вода 100 (20°) [2], л.р. (100°) [2], этанол т.р. [2],
134. аммония гидросульфид [неорг.]  $H_5NS$  (ammonium hydrogen sulfide) аммиак жидкий х.р. [1402], ацетон м.р. [607], бензол н.р. [1402], вода 128,1 (0°) [607], гексан н.р. [1402], диэтиловый эфир н.р. [1402], этанол х.р. [1402],
135. аммония гидросульфит [неорг.]  $H_5NO_3S$  (ammonium bisulfite, ammonium hydrogen sulfite) ацетон н.р. [1788, с. 1038], вода 71,8 (0°) [9], 78,41 (25°) [2544, с. 27], 84,7 (60°) [1012],
136. аммония dl-гидротартрат [неорг.]  $C_4H_9NO_6$  (ammonium hydrogen (±)-tartrate) вода 1 (20°) [2], этанол н.р. [2],
137. аммония гидротетраборат тригидрат [неорг.]  $H_{11}B_4NO_{10}$  (ammonium hydrogen tetraborate trihydrate) вода 10 (20°) [2], этанол н.р. [2],
138. аммония гидрофосфат [неорг.]  $H_9N_2O_4P$  (ammonium hydrogen phosphate, диаммония гидрофосфат) аммиак жидкий н.р. [1402], ацетон н.р. [1], вода 42,9 (0°) [1], 62,8 (10°) [1], 69 (20°) [1], 75,2 (30°) [1], 81,8 (40°) [1], 89,2 (50°) [1], 106 (70°) [1], этанол н.р. [1],
139. аммония гидроэтандиоат - вода (1/1) [неорг.]  $C_2H_7NO_5$  (ammonium hydrogen oxalate monohydrate, аммония гидрооксалат моногидрат) бензол н.р. [473, с. 3.15], вода 4 [2544, с. 26], диэтиловый эфир н.р. [473, с. 3.15], этанол р. [473, с. 3.15],
140. аммония гипофосфит [неорг.]  $H_6NO_2P$  (ammonium hypophosphite) ацетон н.р. [1012], вода 83 (20°) [611], этанол 6,3 (25°) [473, с. 3.16],
141. аммония дигидроарсенат [неорг.]  $H_6AsNO_4$  (ammonium dihydrogen arsenate) вода 33,74 (0°) [611], 48,68 (20°) [611], 122,4 (90°) [611],
142. аммония дигидротринитрат [неорг.]  $H_6N_4O_9$  вода 1036 (3°) [799], 1438 (8,5°) [799], 2603 (19,5°) [799], 5163 (25°) [799], смеш. (29,5°) [799],
143. аммония дигидрофосфат [неорг.]  $H_6NO_4P$  (ammonium dihydrogen phosphate, аммония дигидроортофосфат) ацетон н.р. [1788, с. 676], вода 22,6 (0°) [1], 28 (10°) [1], 35,3 (20°) [1], 39,5 (25°) [1], 43,9 (30°) [1], 57 (40°) [1], 82,5 (60°) [1], 118,3 (80°) [1], 173,2 (100°) [1],
144. аммония дитионат гемигидрат [неорг.]  $H_{18}N_4O_{13}S_4$  вода 178,5 (19°) [2], этанол н.р. [2],
145. аммония дихромат [неорг.]  $H_8Cr_2N_2O_7$  (ammonium dichromate, аммоний двухромовоокислый, аммония бихромат) ацетон н.р. [1], вода 18,3 (0°) [1], 35,6 (20°) [1], 38,7 (25°) [1751, с. 1.344], 46,5 (30°) [1], 58,5 (40°) [1], 86,6 (60°) [1], 115 (80°) [1], 155,6 (100°) [1], диметилсульфоксид 45 (25°) [560, с. 232], этанол р. [1],
146. аммония иодат [неорг.]  $H_4INO_3$  (ammonium iodate) вода 2,6 (15°) [2], 14,5 (100°) [2],

147. **аммония иодид [неорг.]  $\text{H}_4\text{NI}$  (ammonium iodide, аммония йодид)** аммиак жидкий 334,6 (0°) [1370], 368,5 (25°) [1370], ацетон л.р. [1], бензонитрил м.р. [1788, с. 37], вода 154,2 (0°) [1], 163,2 (10°) [1], 172,3 (20°) [1], 176,8 (25°) [1], 181,4 (30°) [1], 190,5 (40°) [1], 199,6 (50°) [1], 208,6 (60°) [1], 228,8 (80°) [1], 250,3 (100°) [1], диоксид серы 8,39 (0°) [2841, с. 6], диэтиловый эфир 0,48 [1788, с. 37], оксид-дихлорид серы(IV) р. [1788, с. 37], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], трибутилфосфат 12,7 (22°) [2949, с. 2844], этанол 26,3 (25°) [72], этилацетат н.р. [1788, с. 37],
148. **аммония карбонат [неорг.]  $\text{CH}_8\text{N}_2\text{O}_3$  (ammonium carbonate, аммоний углекислый)** аммиак жидкий н.р. [2197, с. 77], вода 100 (15°) [1], глицерин 20 (15°) [1370], диметилформаимид 0,04 (25°) [560, с. 775], этанол 2,68 (25°) [1370],
149. **аммония метаванадат [неорг.]  $\text{H}_4\text{NO}_3\text{V}$  (ammonium metavanadate)** вода 4,8 (20°) [1], 17,8 (50°) [1], гидразин 2 (20°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол н.р. [1],
150. **аммония нитрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_3$  (ammonium nitrate, аммиачная селитра)** азотная кислота 26,7 (8°) [2841, с. 8], 40,3 (23°) [2841, с. 8], 63,4 (29,5°) [2841, с. 8], 213,5 (79°) [2841, с. 8], аммиак жидкий 391 (25°) [6], ацетон р. [1], бензонитрил н.р. [1788, с. 550], вода 119 (0°) [6], 150 (10°) [1], 212 (25°) [6], 346 (50°) [6], 600 (80°) [1], гидразин 78 (18°) [611], диметилсульфоксид 73 (25°) [560, с. 232], диметилформаимид 55,1 (25°) [560, с. 775], метанол 14,6 (14°) [1788, с. 550], 16,3 (18,5°) [1788, с. 550], 17,1 (20°) [1], метилацетат н.р. [1788, с. 550], пиридин 23,35 (25°) [1370], уксусная кислота 0,284 (17,7°) [2841, с. 6], 0,326 (21,4°) [2841, с. 6], 0,3931 (27°) [2841, с. 6], 0,517 (33,6°) [2841, с. 6], 0,8822 (45,8°) [2841, с. 7], 1,661 (61,2°) [2841, с. 7], 2,707 (69°) [2841, с. 7], 4,94 (78,3°) [2841, с. 7], 20,7 (101°) [2841, с. 7], этанол 2,5 (20°) [72], 5 (40°) [72], 7,5 (60°) [72],
151. **аммония нитрит [неорг.]  $\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_2$  (ammonium nitrite, аммоний азотистокислый)** вода 180,1 (19,5°) [2], 300 (33,5°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1788, с. 621], метанол р. [376, с. 33], этанол р. [1788, с. 621],
152. **аммония нитрозопентахлорорутенат(III) [неорг.]  $\text{H}_8\text{Cl}_5\text{N}_3\text{ORu}$**  вода 4,9 (25°) [611], 22 (60°) [611],
153. **аммония октадеканоат [неорг.]  $\text{C}_{18}\text{H}_{39}\text{NO}_2$  (ammonium octadecanoate, ammonium stearate, аммония стеарат)** ацетон 0,1 (13°) [1370], диэтиловый эфир 0,14 (20°) [1370], тетрахлорметан н.р. [1962, с. 36], трихлорэтилен 0,027 (0°) [611], 0,082 (10°) [611], 0,21 (20°) [611], этанол 0,13 (0°) [611], 0,38 (10°) [611], 1,14 (30°) [611], 2,28 (40°) [611], 6,96 (50°) [611], этанол абсолютный 0,63 (20°) [1370],
154. **аммония пентаборат тетрагидрат [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{B}_5\text{NO}_{13}$  (ammonium pentaborate tetrahydrate)** вода 7,03 (18°) [2],
155. **аммония пербромат [неорг.]  $\text{H}_4\text{BrNO}_4$  (ammonium perbromate)** ацетон 3,22 (25°) [521], ацетонитрил 1,36 (25°) [521], вода 10,5 (0°) [521], 18,27 (15°) [521], 21,65 (25°) [521], 35,83 (45°) [521], метанол 8,22 (25°) [521], этанол 2,94 (25°) [521],
156. **аммония периодат [неорг.]  $\text{H}_4\text{INO}_4$  (ammonium periodate)** вода 2,7 (16°) [2],
157. **аммония перманганат [неорг.]  $\text{H}_4\text{MnNO}_4$  (ammonium permanganate)** ацетон н.р. [2147, с. 42], вода 7,9 (15°) [2], 8,576 (25°) [2147, с. 42],
158. **аммония пероксидисульфат [неорг.]  $\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_8\text{S}_2$  (ammonium peroxydisulfate, ammonium persulfate, аммония персульфат)** вода 58,2 (0°) [1], 74,8 (15,5°) [1], 83,5 (25°) [2544, с. 31], 163 (80°) [2544, с. 31], фтороводород л.р. [113, с. 72],
159. **аммония перренат [неорг.]  $\text{H}_4\text{NO}_4\text{Re}$  (ammonium perrrhenate, аммоний рениевокислый)** вода 6,234 (20°) [2], 8,7 (30°) [1140], 32,34 (80°) [2],
160. **аммония перхлорат [неорг.]  $\text{H}_4\text{ClNO}_4$  (ammonium perchlorate)** 1-бутанол 0,017 (25°) [1529], аммиак жидкий 135 (25°) [710], ацетон 2,26 (25°) [1529], вода 10,7 (0°) [1012], 20,2 (25°) [710], 42,5 (85°) [1012], диоксид серы 0,025 (0°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [1529], изобутанол 0,1272 (25°) [1529], метанол 6,85 (25°) [72], пропанол 0,3865 (25°) [1529], этанол 1,906 (25°) [72], этилацетат 0,029 (25°) [1370],

161. **аммония селенат [неорг.]  $\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_4\text{Se}$  (ammonium selenate)** аммиак жидкий н.р. [2], ацетон н.р. [2], вода 117 (7°) [2], 197 (100°) [2], уксусная кислота р. [473, с. 3.16], этанол н.р. [2],
162. **аммония сульфат [неорг.]  $\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$  (ammonium sulfate, ammonium sulphate, аммоний серноокислый)** ацетон н.р. [1], вода 70,1 (0°) [1], 72,7 (10°) [1], 75,4 (20°) [1], 76,9 (25°) [1], 78,1 (30°) [1], 81,2 (40°) [1], 84,3 (50°) [1], 87,4 (60°) [1], 94,1 (80°) [1], 102 (100°) [1], диоксид серы 0,067 (0°) [2841, с. 9], диэтиловый эфир н.р. [1402], метанол н.р. [2948, с. 1441], муравьиная кислота 95% 25,4 (16,5°) [1370], серная кислота р. [1828, с. 396], этанол н.р. [1],
163. **аммония сульфид [неорг.]  $\text{H}_8\text{N}_2\text{S}$  (ammonium sulfide)** аммиак жидкий 120 (25°) [1370], вода х.р. (20°) [1], этанол р. [1],
164. **аммония сульфит [неорг.]  $\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$  (ammonium sulfite)** аммиак жидкий н.р. [2197, с. 77], ацетон н.р. [1788, с. 1038], вода 40 (13°) [9], диоксид серы 0,031 (0°) [72],
165. **аммония сульфит моногидрат [неорг.]  $\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$  (ammonium sulfite monohydrate)** ацетон н.р. [1788, с. 1038], вода 75 (20°) [473, с. 3.16], этанол н.р. [473, с. 3.16],
166. **аммония dl-тарترات [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_6$  (ammonium (±)-tartrate)** вода 6,3 (15°) [2], этанол м.р. [2],
167. **аммония тетраборат тетрагидрат [неорг.]  $\text{H}_{16}\text{B}_4\text{N}_2\text{O}_{11}$  (ammonium tetraborate tetrahydrate)** вода 7,27 (18°) [2], 111 (90°) [2], этанол н.р. [473, с. 3.16],
168. **аммония тетрафторбериллат [неорг.]  $\text{H}_8\text{BeF}_4\text{N}_2$**  вода 47,7 (25°) [868, с. 26],
169. **аммония тетрафторборат [неорг.]  $\text{H}_4\text{BF}_4\text{N}$  (ammonium fluoroborate, ammonium tetrafluoroborate, аммония тетрафтороборат)** ацетон н.р. [10, с. 204], бензол н.р. [10, с. 204], вода 12,2 (0°) [2544, с. 23], 25 (16°) [413], 44,09 (50°) [2544, с. 23], 67,5 (75°) [2544, с. 23], 95 (100°) [413], пиридин н.р. [10, с. 204], хлороформ н.р. [10, с. 204], этанол 0,7 (20°) [10, с. 204],
170. **аммония тетрацианоборат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_4\text{BN}_5$**  вода 17,43 (22°) [2511, с. 1018],
171. **аммония тиосульфат [неорг.]  $\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_3\text{S}_2$  (ammonium thiosulfate)** ацетон м.р. [1788, с. 1062], вода 2,15 (15°) [473], 103,3 (100°) [2], диэтиловый эфир н.р. [473, с. 3.17], этанол н.р. [2],
172. **аммония тиоцианат [неорг.]  $\text{CH}_4\text{N}_2\text{S}$  (ammonium thiocyanate, аммония роданид)** аммиак жидкий 312 (25°) [1370], ацетон р. [1], ацетонитрил 7,52 (18°) [1370], вода 120 (0°) [1], 144 (10°) [1], 170 (20°) [1], 190 (25°) [1], 208 (30°) [1], 284 (50°) [1], 431 (70°) [1], диметилсульфоксид 27 (25°) [560, с. 232], диметилформамид 15,2 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 46,8 (0°) [1370], метанол 59 (24,58°) [1370], 66,8 (32,94°) [1370], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], трибутилфосфат 11,6 (22°) [2949, с. 2844], хлороформ н.р. [3100, с. 435], этанол 23,56 (18,45°) [1370], 27,45 (33,25°) [1370], этилацетат н.р. [3100, с. 435],
173. **аммония 2,4,6-тринитрофенолят [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_7$  (ammonium picrate, аммония пикрат)** бензол н.р. [576, с. 193], вода 0,697 (10°) [135, с. 363], 1,02 (20°) [135, с. 363], 74,8 (100°) [576, с. 193], этанол т.р. [2],
174. **аммония трифторбериллат [неорг.]  $\text{H}_4\text{BeF}_3\text{N}$**  вода 88,3 (0°) [1874, с. 2359], 118,3 (25°) [1874, с. 2359],
175. **аммония формиат [неорг.]  $\text{CH}_5\text{NO}_2$  (ammonium formate, аммоний муравьиноокислый)** аммиак жидкий р. [2], вода 102 (0°) [2], 143 (20°) [473], 204 (40°) [473], 311 (60°) [473], 531 (80°) [2], диэтиловый эфир р. [473], муравьиная кислота 54,6 (-3°) [2841, с. 6], 68,4 (8,5°) [2841, с. 6], 100 (21,5°) [2841, с. 6], 73 (21,5°) [1370], 137 (39°) [2841, с. 6], 271,7 (78°) [2841, с. 6], смеш. (116°) [2841, с. 6], этанол р. [2],
176. **аммония фторид [неорг.]  $\text{H}_4\text{FN}$  (ammonium fluoride)** аммиак жидкий н.р. [1402], ацетон 0,01 (25°) [1482], вода 71,9 (0°) [1], 74,1 (10°) [1], 82,6 (20°) [1], 88,8 (30°) [1], 111 (60°) [1], 118 (80°) [1], диметилсульфоксид 0,11 (25°) [1482], метанол 2,88 (25°) [1482], фтороводород 36,8 (-20°) [1482], 95,3 (25°) [1482], этанол 1,75 (25°) [1482],

177. **аммония фторид - фтороводород (1/1) [неорг.]  $\text{H}_5\text{F}_2\text{N}$  (ammonium bifluoride, ammonium hydrogen difluoride, аммоний фтористый кислый, аммония бифторид, аммония гидродифторид, аммония гидрофторид)** ацетон 0,04 (25°) [1482], вода 69,7 (25°) [1299], диметилсульфоксид 0,06 (25°) [1482], дихлоруксусная кислота р. [1482], метанол 0,04 (25°) [1482], фтороводород х.р. [1299], этанол 0,04 (25°) [1482], этанол 90% 1,76 (25°) [1482],
178. **аммония хлорат [неорг.]  $\text{H}_4\text{ClNO}_3$  (ammonium chlorate)** вода 28,7 (0°) [1012], 115 (75°) [1012], этанол м.р. [1012],
179. **аммония хлорид [неорг.]  $\text{H}_4\text{ClN}$  (ammonium chloride, аммоний хлористый, нашатырь)** аммиак жидкий 5,5 (-52,9°) [611], 11,1 (-39,3°) [611], 14,75 (-33,9°) [72], 29,2 (-20,5°) [611], 102,85 (25°) [2197, с. 77], ацетон м.р. [1370], ацетонитрил 0,000123 (25°) [3023, с. 26], 0,000137 (30°) [3023, с. 26], 0,000174 (35°) [3023, с. 26], 0,000208 (45°) [3023, с. 26], 0,000271 (55°) [3023, с. 26], 0,000357 (65°) [3023, с. 26], бензонитрил н.р. [1788, с. 31], вода 24,5 (-15°) [611], 29,4 (0°) [1], 33,2 (10°) [1], 35,7 (15°) [1751, с. 1.344], 37,2 (20°) [1], 39,3 (25°) [1], 41,4 (30°) [1], 45,8 (40°) [1], 50,4 (50°) [1], 55,2 (60°) [1], 65,6 (80°) [1], 78,6 (100°) [1], гидразин 75 (20°) [611], глицерин 9,7 (25°) [1370], глицерин 86,5% 12,6 (20°) [72], диметилформамид 0,1 (25°) [560, с. 775], диоксан 0,000135 (25°) [3023, с. 26], 0,000182 (30°) [3023, с. 26], 0,000255 (35°) [3023, с. 26], 0,000442 (45°) [3023, с. 26], 0,00107 (55°) [3023, с. 26], 0,00125 (65°) [3023, с. 26], диоксид серы 0,009 (0°) [2841, с. 5], 0,0031 (25°) [611], диэтиловый эфир н.р. [607], изопропанол 0,00116 (25°) [3023, с. 26], 0,00119 (30°) [3023, с. 26], 0,00122 (35°) [3023, с. 26], 0,00129 (45°) [3023, с. 26], 0,00137 (55°) [3023, с. 26], 0,00145 (65°) [3023, с. 26], метанол 3,2 (17°) [72], 3,35 (19°) [1370], 3,54 (25°) [1370], метилацетат н.р. [1788, с. 31], муравьиная кислота р. [1788, с. 31], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,028 (20°) [643, с. 200], пиридин н.р. [1788, с. 31], пропанол 0,18 (25°) [1370], сероуглерод н.р. [1788, с. 31], трибутилфосфат н.р. [2949, с. 2845], уксусная кислота 0,067 (16,6°) [2841, с. 5], этанол 80% 4 (15°) [72], 5,3 (30°) [1370], этанол абсолютный 0,6 (15°) [1370], этиламин л.р. [1788, с. 31], этилацетат н.р. [607],
180. **аммония хромат [неорг.]  $\text{H}_8\text{CrN}_2\text{O}_4$  (ammonium chromate)** аммиак жидкий м.р. [2], ацетон м.р. [2], вода 24,7 (0°) [2], 40,5 (30°) [1012], 70,1 (75°) [2], диметилсульфоксид 0,9 (25°) [560, с. 232], этанол н.р. [2],
181. **аммония-бериллия фосфат [неорг.]  $\text{H}_4\text{BeNO}_4\text{P}$**  вода 0,0012 (20°) [611],
182. **аммония-бериллия фосфат - вода (1/1) [неорг.]  $\text{H}_6\text{BeNO}_5\text{P}$**  вода 0,000114 (36,8°) [868, с. 13], 0,00015 (66,5°) [868, с. 13], 0,00025 (100°) [868, с. 13],
183. **аммония-ванадия(III) сульфат [неорг.]  $\text{H}_4\text{NO}_8\text{S}_2\text{V}$**  вода 31,69 (25°) [611],
184. **аммония-ванадия(III) сульфат додекагидрат [неорг.]  $\text{H}_{28}\text{NO}_{20}\text{S}_2\text{V}$**  вода 15,6 (20°) [1012],
185. **аммония-гадолиния этилендиаминтетраацетат пентагидрат [неорг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_{26}\text{GdN}_3\text{O}_{13}$**  вода 8,6 (2°) [347], 24 (25°) [347],
186. **аммония-галлия сульфат додекагидрат [неорг.]  $\text{H}_{28}\text{GaNO}_{20}\text{S}_2$**  вода 14,5 (25°) [1012],
187. **аммония-железа(II) сульфат [неорг.]  $\text{H}_8\text{FeN}_2\text{O}_8\text{S}_2$  (ammonium iron(II) sulfate)** вода 12,5 (0°) [611], 20 (15°) [611], 25 (25°) [611],
188. **аммония-железа(III) сульфат [неорг.]  $\text{H}_4\text{FeNO}_8\text{S}_2$  (ammonium iron(III) sulfate)** вода 44,15 (25°) [611],
189. **аммония-железа(III) сульфат додекагидрат [неорг.]  $\text{H}_{28}\text{FeNO}_{20}\text{S}_2$  (ammonium iron(III) sulfate dodecahydrate, ferric alum, железоаммониевые квасцы)** вода 124 (25°) [1], 400 (100°) [1], этанол н.р. [1],
190. **аммония-кадмия сульфат [неорг.]  $\text{H}_8\text{CdN}_2\text{O}_8\text{S}_2$**  вода 72,3 (25°) [1788],
191. **аммония-кадмия хлорид [неорг.]  $\text{H}_4\text{CdCl}_3\text{N}$**  вода 33,5 (16°) [1012], 44 (63,8°) [1012], этанол р. [1012],
192. **аммония-кальция ортоарсенат гексагидрат [неорг.]  $\text{H}_{16}\text{AsCaNO}_{10}$  (ammonium calcium arsenate hexahydrate)** вода 0,02 (25°) [473, с. 3.14], р. (100°) [1788, с. 61],

193. **аммония-кобальта(II) сульфат [неорг.]  $H_8CoN_2O_8S_2$  (ammonium cobalt(II) sulfate)** вода 6,04 (0°) [611], 9,053 (10°) [611], 13 (20°) [611], 49 (80°) [611],
194. **аммония-кобальта(II) сульфат гексагидрат [неорг.]  $H_{16}CoNO_{14}S_2$  (ammonium cobalt(II) sulfate hexahydrate)** вода 14,9 (20°) [1012], 33 (80°) [1012], этанол о.м.р. [473, с. 3.15],
195. **аммония-магния ортоарсенат гексагидрат [неорг.]  $H_{16}AsMgNO_{10}$  (ammonium magnesium arsenate hexahydrate)** вода 0,038 (20°) [473, с. 3.16], этанол н.р. [1012],
196. **аммония-магния фосфат - вода (1/6) [неорг.]  $H_{16}MgNO_{10}P$  (ammonium magnesium phosphate hexahydrate, struvite, аммония-магния ортофосфат гексагидрат, аммония-магния фосфат гексагидрат, струвит)** вода 0,013 (0°) [1012], 0,011 (80°) [1012],
197. **аммония-магния хлорид гексагидрат [неорг.]  $H_{16}Cl_3MgO_6$  (ammonium magnesium chloride hexahydrate)** вода 17 [2544, с. 28],
198. **аммония-марганца(II) сульфат гексагидрат [неорг.]  $H_{16}MnNO_{14}S_2$**  вода 37,1 (25°) [1012],
199. **аммония-никеля сульфат [неорг.]  $H_8N_2NiO_8S_2$**  вода 1 (0°) [611], 4 (10°) [611], 6,5 (20°) [611], 20 (70°) [611],
200. **аммония-никеля сульфат гексагидрат [неорг.]  $H_{20}N_2NiO_{14}S_2$  (ammonium nickel sulfate hexahydrate)** вода 7,6 (20°) [1012], 21,8 (80°) [1012], этанол н.р. [1012],
201. **аммония-хрома(III) сульфат [неорг.]  $H_4CrNO_8S_2$  (ammonium chromic sulfate)** вода 10,78 (25°) [611],
202. **аммония-хрома(III) сульфат - вода (1/12) [неорг.]  $H_{28}CrNO_{20}S_2$  (ammonium chrome alums, ammonium chromic sulfate dodecahydrate, аммония-хрома(III) сульфат додекагидрат, хромоаммониевые квасцы)** вода 2,1 (0°) [1], 15,7 (40°) [1], этанол р. [1],
203. **аммония-церия(III) сульфат [неорг.]  $H_4CeNO_8S_2$**  вода 5,33 (22,3°) [611], 1,18 (85,2°) [611],
204. **аммония-церия(III) сульфат тетрагидрат [неорг.]  $H_{12}CeNO_{12}S_2$  (ammonium cerium(III) sulphate tetrahydrate)** вода 2,7 (50°) [1012],
205. **амоксициллин - вода (1/3) [орг.]  $C_{16}H_{25}N_3O_8S$  (amoxicillin trihydrate, амоксициллина тригидрат)** ацетонитрил н.р. [1962, с. 37], бензол н.р. [1962, с. 37], вода 0,4 [1962, с. 37], гексан н.р. [1962, с. 37], метанол 0,95 [1962, с. 37], этанол 0,43 [1962, с. 37], этилацетат н.р. [1962, с. 37],
206. **ампициллин [орг.]  $C_{16}H_{19}N_3O_4S$  ((2S-(2-альфа,5-альфа,6-бета))-3,3-диметил-6-((2-амино-2-фенилацетил)амино)-7-оксо-4-тиа-1-азабицикло[3.2.0]гептан-2-карбоновая кислота, ampicillin)** ацетон н.р. [276], вода 1,01 (21°) [793], диметилсульфоксид р. [1962, с. 37], диэтиловый эфир н.р. [276], тетрахлорметан н.р. [276], хлороформ н.р. [276], этанол н.р. [4],
207. **амфотерицин В [орг.]  $C_{47}H_{73}NO_{17}$**  вода 0,075 (28°) [1398],
208. **анилин [орг.]  $C_6H_7N$  (aniline, бензоламин, фениламин)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан н.р. [1050, с. 362], аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 3,4 (20°) [1], 4,031 (50°) [793], 4,671 (60°) [793], 6,4 (90°) [1], гексан 69,5 (69,2°) [828], диэтиловый эфир смеш. [1], лигроин р. [1], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], тетрахлорметан смеш. [1], фтороводород л.р. [1817, с. 73], циклогексан 66,7 (30,8°) [828], этанол смеш. [1],
209. **анилина бензолсульфонат [орг.]  $C_{12}H_{13}NO_3S$**  вода 12,7 (19°) [1010],
210. **анилина гидрохлорид [орг.]  $C_6H_8ClN$  (aniline hydrochloride, анилин солянокислый, фениламмония хлорид)** анилин 9,76 (25°) [828], вода 63,5 (0°) [3231, с. 562], 88,36 (15°) [3231, с. 562], 107,35 (25°) [3231, с. 562], 143,7 (40°) [3231, с. 562], 396 (100°) [3231, с. 562], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 68,05 (15°) [3232, с. 221], 79,93 (25°) [3232, с. 221], 93,65 (35°) [3232, с. 221], 106,23 (45°) [3232, с. 221], 120,82 (55°) [3232, с. 221], пропанол 10,64 (15°) [3232, с. 221], 13,04 (25°) [3232, с. 221], 16,23 (35°) [3232, с. 221], 19,52 (45°) [3232, с. 221],

- 23,43 (55°) [3232, с. 221], тетракарбонил никеля м.р. [820, с. 201], хлороформ н.р. [1], этанол абсолютный 25,13 (15°) [3232, с. 221], 30,56 (25°) [3232, с. 221], 36,55 (35°) [3232, с. 221], 43,53 (45°) [3232, с. 221], 51,6 (55°) [3232, с. 221],
211. **анилина оксалат [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (aniline oxalate)** ацетон х.р. [1], вода 0,748 (0°) [1385], 1,542 (16,5°) [1385], 3,01 (50°) [1385], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол х.р. [1], этанол 50% 0,43 (0°) [1385], 0,748 (20,5°) [1385], 2,93 (50°) [1385],
212. **анилина пикрат [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>N<sub>4</sub>O<sub>7</sub> (aniline picrate)** бензол 0,078 [1], вода 0,374 (18°) [1], этанол 8,4 (15°) [1],
213. **анилина сульфат [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S (aniline sulfate (2:1))** вода 6,6 (15°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], трифторуксусная кислота м.р. [1571], этанол м.р. [1],
214. **9,10-антрахинон [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (9,10-anthracenedione, anthraquinone, антрахинон)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан н.р. [1050, с. 362], анилин р. [5], бензол 0,11 (0°) [1385], 0,256 (20°) [1385], 0,35 (30°) [1385], 1,775 (80°) [1385], вода 0,0001353 (25°) [793], гексан 0,006 (12,6°) [1385], 0,056 (49°) [1385], диоксид серы 0,64 (3,96°) [1385], диэтиловый эфир 0,104 (25°) [828], метанол 0,707 (25°) [1385], нитробензол р. [5], тетрахлорметан 0,043 (20°) [828], толуол 0,19 (15°) [828], 5,56 (100°) [828], хлороформ 0,34 (0°) [1385], 0,457 (10°) [1385], 0,605 (20°) [1385], 1,577 (60°) [1385], этанол 0,437 (25°) [1385],
215. **антрацен [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>10</sub> (anthracene)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан м.р. [1050, с. 362], анилин 0,75 (25°) [1385], ацетон 0,55 (15,5°) [1385], 1,42 (30°) [1385], 2,48 (50°) [1385], бензин 0,12 (15,5°) [828], 0,37 (30°) [828], 0,76 (50°) [828], бензол 0,605 (0°) [1385], 0,975 (10°) [1385], 1,18 (14°) [1385], 1,225 (15°) [1385], 1,43 (20°) [1385], 1,86 (25°) [1385], 2,03 (30°) [1385], 8,35 (75°) [1385], бромбензол 1,37 (25°) [1385], вода 0,00000175 (10°) [793], 0,000003992 (20°) [793], 0,000005724 (29,34°) [1398], 0,00000626 (35°) [793], 0,000017 (50°, под давлением 50 бар) [1571, с. 8-128], 0,000094 (70,7°) [793], 0,000119 (74,7°) [1398], 0,13 (200°, под давлением 77 бар) [1571, с. 8-128], 3,76 (300°, под давлением 100 бар) [1571, с. 8-128], гексан 0,37 (25°) [1385], гептан 0,21 (14°) [1385], 1,67 (70°) [1385], диэтиловый эфир 1,42 (25°) [1385], метанол 1,8 (19,5°) [1385], муравьиная кислота 95% 0,03 (18,3°) [1385], нитробензол 1,51 (25°) [1385], пентан 0,184 (15°) [1385], пропанол 0,11 (25°) [1385], сероуглерод 2,58 (25°) [1385], тетрахлорметан 0,732 (25°) [1385], толуол 0,53 (15,5°) [1385], 1,9 (30°) [1385], 3,1 (50°) [1385], 12,04 (100°) [1385], трихлорэтилен 1,01 (15°) [1385], фтороводород 2,77 (-15°) [1422, с. 204], 3,2 (0°) [1422], 3,43 (10°) [1422, с. 204], хлорбензол 1,64 (25°) [1385], хлороформ 0,83 (15,5°) [1385], 1,64 (30°) [1385], 7,1 (50°) [1385], циклогексан 0,65 (40°) [1385], этанол 0,096 (20°) [856],
216. **апоморфин [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>17</sub>NO<sub>2</sub>** бензол р. [2], вода 0,01069 (15°) [793], диэтиловый эфир р. [2], оливковое масло 5 (25°) [828], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
217. **апоморфина гидрохлорид [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>18</sub>ClNO<sub>2</sub> (апоморфина хлоргидрат)** вода 1,7 (15°) [1385], диэтиловый эфир 0,0755 (25°) [2], хлороформ 0,026 (25°) [828], этанол 3,13 (25°) [2], этанол 90% 2 (25°) [1385],
218. **l-арабиноза [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>** вода 58,9 (10°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол 90% 0,63 (20°) [2],
219. **l-(+)-аргинин [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub> (L-arginine)** вода 11,43 (10°) [793], 15 (21°) [1], 19,35 (30°) [793], 30,84 (50°) [793], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол м.р. [1],
220. **аргон [неорг.] Ar (argon)** ацетон 0,062 (20°) [611], бензол 0,045 (20°) [611], вода 0,0093 (0°) [1], 0,0059 (20°) [1], 0,0045 (40°) [1], гексадекафторгептан 0,05485 (25°) [2985, с. 212], метанол 0,056 (20°) [611], перфторметилциклогексан 0,05587 (4,93°) [2985, с. 212], 0,05417 (15,2°) [2985, с. 212], 0,05354 (20,02°) [2985, с. 212], 0,0527 (25,32°) [2985, с. 212], 0,05159 (34,7°) [2985, с. 212], перфтортрибутиламин 0,03185 (4,5°) [2985, с. 213], 0,03041 (19,43°) [2985, с. 213], 0,02993 (25°) [2985, с. 213], 0,02935 (31,83°) [2985, с. 213], циклогексан 0,07 (20°) [611], этанол 0,054 (20°) [611],

221. **арсин [неорг.]  $\text{H}_3\text{As}$  (SA, arsine, водород мышьяковистый, мышьяка(III) гидрид)** аммиак жидкий т.р. [3236, с. 632], ацетон 3,75 (25°) [3236, с. 633], бензол р. [1402], вода 0,089 (25°) [3236, с. 633], нитробензол 3,1 (25°) [3236, с. 633], скипидар р. [1788, с. 54], хлороформ 2,36 (25°) [3236, с. 633],
222. **артемизинин [орг.]  $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{O}_5$  (artemisinin)** вода 0,0063 (20°) [1381],
223. **l-аскорбиновая кислота [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$  (2,3-дегидро-l-гулоновой кислоты  $\gamma$ -лактон, L-ascorbic acid, vitamin C, витамин C)** ацетон 0,079 (20°) [3223, с. 1333], 0,097 (25°) [3223, с. 1333], 0,112 (30°) [3223, с. 1333], 0,13 (35°) [3223, с. 1333], 0,155 (40°) [3223, с. 1333], 0,176 (45°) [3223, с. 1333], 0,194 (50°) [3223, с. 1333], ацетонитрил 0,086 (20°) [3223, с. 1333], 0,103 (25°) [3223, с. 1333], 0,12 (30°) [3223, с. 1333], 0,146 (35°) [3223, с. 1333], 0,172 (40°) [3223, с. 1333], 0,193 (45°) [3223, с. 1333], 0,26 (50°) [3223, с. 1333], бензол н.р. [1], вода 13,59 (0°) [416, с. 20], 16,33 (6,99°) [793], 17,79 (10°) [416, с. 20], 29,15 (20°) [3223, с. 1333], 33,43 (25°) [3223, с. 1333], 38,38 (30°) [3223, с. 1333], 44,75 (35°) [3223, с. 1333], 30,75 (40°) [416, с. 20], 38,24 (50°) [416, с. 20], 42,34 (60°) [416, с. 20], 64,57 (70°) [416, с. 20], 50,47 (80°) [416, с. 20], 57,51 (100°) [416, с. 20], глицерин 0,79 (20°) [935, с. 47], диэтиловый эфир н.р. [1], изопропанол 0,15 (20°) [3223, с. 1333], 0,18 (25°) [3223, с. 1333], 0,23 (30°) [3223, с. 1333], 0,29 (35°) [3223, с. 1333], 0,36 (40°) [3223, с. 1333], 0,48 (45°) [3223, с. 1333], 0,6 (50°) [3223, с. 1333], метанол 5,59 (20°) [3223, с. 1333], 6,02 (25°) [3223, с. 1333], 6,76 (30°) [3223, с. 1333], 7,39 (35°) [3223, с. 1333], 8,44 (40°) [3223, с. 1333], 9,37 (45°) [3223, с. 1333], 10,26 (50°) [3223, с. 1333], петролейный эфир н.р. [1], пропиленгликоль 4,8 (25°) [607, с. 131], растительные масла н.р. [607, с. 131], тетрагидрофуран 0,13 (20°) [3223, с. 1333], 0,164 (25°) [3223, с. 1333], 0,213 (30°) [3223, с. 1333], 0,257 (35°) [3223, с. 1333], 0,313 (40°) [3223, с. 1333], 0,374 (45°) [3223, с. 1333], 0,426 (50°) [3223, с. 1333], тетрахлорметан н.р. [416, с. 20], хлорбензол н.р. [416, с. 20], хлороформ н.р. [1], этанол 96% 3,33 (0°) [416, с. 20], 4,61 (20°) [416, с. 20], 5,5 (30°) [416, с. 20], 6,62 (40°) [416, с. 20], 8,27 (50°) [416, с. 20], 10,65 (60°) [416, с. 20], 17,76 (78°) [416, с. 20], этанол абсолютный 0,88 (20°) [3223, с. 1333], 2,5 (25°) [607, с. 131], 1,05 (25°) [3223, с. 1333], 1,23 (30°) [3223, с. 1333], 1,48 (35°) [3223, с. 1333], 1,78 (40°) [3223, с. 1333], 2,06 (45°) [3223, с. 1333], 2,28 (50°) [3223, с. 1333], этилацетат 0,02 (20°) [3223, с. 1333], 0,026 (25°) [3223, с. 1333], 0,034 (30°) [3223, с. 1333], 0,046 (35°) [3223, с. 1333], 0,06 (40°) [3223, с. 1333], 0,076 (45°) [3223, с. 1333], 0,096 (50°) [3223, с. 1333],
224. **d-аспарагиновая кислота [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}_4$  (l-аминоянтарная кислота)** вода 0,39 (10°) [2], 0,54 (25°) [2], 2,71 (75°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол н.р. [2],
225. **dl-аспарагиновая кислота [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}_4$**  вода 2,62 (0°) [611], 6,33 (20°) [611], 85,94 (100°) [611], диэтиловый эфир н.р. [171, с. 16], этанол 75% 0,0111 (0°) [421], 0,0317 (25°) [421], 0,0608 (45°) [421], 0,132 (60°) [421], этанол 95% 0,002 (25°) [421], 0,0042 (45°) [421], 0,0129 (60°) [421],
226. **l-аспарагиновая кислота [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}_4$  (d-аминоянтарная кислота, l-aspartic acid)** вода 0,223 (0°) [1398], 0,422 (20°) [1398], 0,5018 (25°) [1398], 0,845 (40°) [1398], 1,238 (50°) [1398], 2,642 (75°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол н.р. [2],
227. **l-аспарагиновой кислоты моноамид [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_3$  (l-asparagine, l-аспарагин)** вода 2,324 (20°) [1398], 2,5 (25°) [1751, с. 1.344], 34,4 (98°) [1398], пиридин 0,03 (20°) [1385], трихлорэтилен 0,018 (15°) [1385], хиолин 0,11 (20°) [1385], этанол абсолютный 0,02 (20°) [1385],
228. **l- $\alpha$ -аспартил-l-фенилаланина монометилловый эфир [орг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_5$  (aspartame, аспартам)** бензол н.р. [634], вода 1 (25°) [1024], диэтиловый эфир н.р. [634], этанол н.р. [634],
229. **атенолол [орг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_3$  (4-[2-гидрокси-3-[(1-метилэтил)амино]пропокси]фенилацетамид, atenolol)** вода 0,00135 (25°) [1398],
230. **атропин [орг.]  $\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_3$  (dl-гиосциамин, dl-датурин, dl-троповой кислоты тропиновый эфир)** анилин 34 (20°) [828], бензол 4,16 (20°) [828], вода 0,14 (19°) [2], 1,3 (100°) [1569], глицерин 3 (15°) [72], диэтиламин 67 (20°) [828], диэтиловый эфир 1,64 (20°) [197],

- петролейный эфир 0,83 (20°) [828], пиперидин 114 (20°) [828], пиридин 73 (20°) [828], тетрахлорметан 0,665 (20°) [828], уксусная кислота р. [2], хлороформ 50 (20°) [197], этанол 25 (20°) [197], этилацетат 4,04 (20°) [828],
231. **атропина сульфат [орг.] C<sub>34</sub>H<sub>48</sub>N<sub>2</sub>O<sub>10</sub>S (dl-троповой кислоты тропинового эфира сульфат)** вода 50 (20°) [197], глицерин 33 (15°) [799], диэтиловый эфир 0,047 (25°) [828], хлороформ 0,161 (25°) [828], этанол 20 (20°) [197], 52,6 (60°) [828],
232. **атроповая кислота [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (α-метилена-α-толуиловая кислота, α-фенилакриловая кислота)** бензол р. [607], вода 0,13 (20°) [793], диэтиловый эфир р. [607], сероуглерод р. [607], хлороформ р. [607], этанол р. [607],
233. **афлатоксин В1 [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> (2,3,6а,9а-тетрагидро-4-метоксициклопента[с]фуоро[3,2':4,5]фуоро[2,3-н][1]бензопиран-1,11-дион, aflatoxin В1)** вода 0,0015 [793], гексан м.р. [2811, с. 36], метанол р. [2811, с. 36], хлороформ р. [2811, с. 36],
234. **афлатоксин G1 [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>12</sub>O<sub>7</sub> (aflatoxin G1)** вода 0,0015 [1398, с. 1124], гексан м.р. [2811, с. 37], метанол р. [2811, с. 37], хлороформ р. [2811, с. 37],
235. **аценафтен [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>10</sub> (acenaphthene)** 1-бутиламин р. [560, с. 701], аммиак жидкий н.р. (-33°) [560, с. 701], бензиламин р. [560, с. 701], бензол 20 (20°) [473, с. 1.76], вода 0,00015 (0°) [1571], 0,000347 (25°) [793], 0,00092 (50°) [1571], 1,07 (250°, под давлением 50 бар) [1571, с. 8-128], дибутиламин р. [560, с. 701], диоксид серы 13 (7°) [951], диэтиламин р. [560, с. 701], метанол 1,8 (0°) [951], 2,25 (20°) [951], 6 (40°) [951], 11,7 (60°) [951], пиридин 22,3 (20°) [2216, с. 360], 34 (30°) [2216, с. 360], 70,2 (50°) [2216, с. 360], 428 (80°) [2216, с. 360], толуол 20 (20°) [6], трибутиламин м.р. [560, с. 701], триметиламин р. [560, с. 701], уксусная кислота 3,05 (20°) [473, с. 1.76], хлороформ 33 (20°) [6], этанол 1,9 (0°) [951], 4 (20°) [6],
236. **аценафтилен [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>8</sub> (acenaphthylene)** бензол л.р. [2500, с. 3-4], вода 0,000393 (25°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-4], хлороформ м.р. [2500, с. 3-4], этанол 95% л.р. [1507],
237. **ацесульфам-К [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>KNO<sub>4</sub>S (acesulfame potassium, калия 6-метил-1,2,3-оксатиазин-4(3Н)-он-2,2-диоксид, пищевая добавка E950, сунетт)** вода 15 (0°) [1024], 27 (20°) [87], 130 (100°) [1024], диметилсульфоксид л.р. [1507], диметилформамид л.р. [1507], уксусная кислота 28,6 (20°) [2873, с. 15], этанол 50% 10 (20°) [1024], этанол абсолютный 0,13 (20°) [2873, с. 15],
238. **ацетальдегида оксим [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NO (acetaldehyde oxime, acetaldoxime)** вода 18,5 (25°) [1793], диэтиловый эфир р. [1793], хлороформ р. [1962, с. 5], этанол р. [1793],
239. **ацетальдегида тетрамер [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>16</sub>O<sub>4</sub> (метальдегид)** вода н.р. [2], диэтиловый эфир 0,764 (25°) [2], хлороформ р. (61°) [2], этанол 2,4 (70°) [2],
240. **ацетамидина гидрохлорид [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>ClN<sub>2</sub> (acetamidine hydrochloride)** ацетон р. [1569], вода 11 (20°) [1569],
241. **N-ацетилглицин [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>3</sub> (N-acetylglycine, N-ацетиламиноуксусная кислота, aceturic acid)** ацетон л.р. [2500, с. 3-6], вода 2,63 (15°) [1398, с. 105], этанол л.р. [2500, с. 3-6],
242. **ацетилхолина хлорид [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>16</sub>ClNO<sub>2</sub> (N-(2-ацетоксиэтил)триметиламмония хлорид, acetylcholine chloride)** вода л.р. [371], диэтиловый эфир н.р. [371], пиридин 126 (25°) [1369], хлороформ л.р. [371], этанол 48,1 (0°) [1369], 110 (20°) [1369],
243. **2-ацетоксибензойная кислота [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>O<sub>4</sub> (2-(этанойлокси)бензойная кислота, 2-acetoxybenzoic acid, acetylsalicylic acid, aspirin, аспирин, ацетилсалициловая кислота, салициловой кислоты уксуснокислый эфир)** 1-бутанол 11,8 (25°) [1409, с. 73], 1-бутиламин л.р. [560, с. 701], 1-гексанол 7,2 (25°) [1409, с. 79], 1-гептанол 6,3 (25°) [1409, с. 79], 1-деканол 4,3 (25°) [1409, с. 78], 1-октанол 5,1 (25°) [1409, с. 81], 1-пентанол 8,4 (25°) [1409, с. 86], 2-бутанол 13,8 (25°) [1409, с. 92], 2-метил-1-бутанол 7,3 (25°) [1409, с. 192], 2-метил-1-пентанол 5,8 (25°) [1409, с. 192], 2-этил-1-гексанол 4,3 (25°) [1409, с. 192], 3,7-диметил-1-октанол 3,6 (25°) [1409, с. 192], 4-метил-2-пентанол 7,2 (25°) [1409, с. 192], амилацетат 3,8 (25°) [1409, с.

- 195], ацетон 20,1 (8,75°) [1409, с. 104], 29 (20°) [473, с. 1.79], 60 (53,15°) [1409, с. 104], ацетонитрил 8,3 (25°) [1409, с. 112], бензиламин р. [560, с. 701], бензол 0,325 (25°) [1385], бутилацетат 5,4 (25°) [1409, с. 117], вода 0,25 (15°) [793], 0,38 (20°) [793], 0,46 (25°) [793], 0,51 (30°) [793], 0,79 (40°) [793], 0,89 (50°) [793], 1,23 (60,17°) [793], гексан 7,4 (25°) [1409, с. 158], глицерин 98,5% 0,88 (20°) [828], дибутиламин р. [560, с. 701], дибутиловый эфир 1 (25°) [1409, с. 193], диизопропиловый эфир 2,2 (25°) [1409, с. 193], диоксан 11 (25°) [1409, с. 72], дипропиламин р. [560, с. 701], диэтиламин р. [560, с. 701], диэтиловый эфир 3,57 (20°) [1], изоамиловый спирт 8,1 (25°) [1409, с. 192], изобутанол 8 (25°) [1409, с. 94], изопропанол 3,9 (8,45°) [1409, с. 96], 9,9 (18,65°) [1409, с. 96], 16,6 (25°) [1409, с. 96], 20,2 (30,95°) [1409, с. 96], 30 (39,75°) [1409, с. 96], 44 (49,55°) [1409, с. 96], 60,1 (57,05°) [1409, с. 96], метанол 43,6 (25°) [1409, с. 165], метил-трет-бутиловый эфир 8,5 (25°) [1409, с. 194], метилацетат 13,6 (25°) [1409, с. 174], метилбутират 5,4 (25°) [1409, с. 194], пропиленгликоль 4,1 (22,55°) [1409, с. 181], 6,1 (27,95°) [1409, с. 181], 10,1 (35,05°) [1409, с. 181], 18,1 (45,15°) [1409, с. 181], 40,2 (60,75°) [1409, с. 181], пропиленкарбонат 5,7 (25°) [1409, с. 195], тетрагидрофуран 58,8 (25°) [1409, с. 183], тетрахлорметан 0,04 (25°) [1385], толуол 0,25 (25°) [1409, с. 185], трет-бутанол 17,9 (25°) [1409, с. 95], трибутиламин м.р. [560, с. 701], триэтиламин р. [560, с. 701], хлороформ 5,9 (20°) [1], циклогексан 0,081 (25°) [1409, с. 124], этанол 10 (3,15°) [1409, с. 133], 20,15 (18,75°) [1409, с. 133], 60 (48,35°) [1409, с. 133], 100 (63,45°) [1409, с. 133], этанол 90% 24,4 (20°) [1385], этилацетат 9,6 (25°) [1409, с. 145],
244. **ацеторфин [орг.]  $C_{27}H_{35}NO_5$**  вода 0,025 (20°) [276], диэтиловый эфир л.р. [276], хлороформ л.р. [276], этанол л.р. [276],
245. **ацеторфина гидрохлорид [орг.]  $C_{27}H_{36}ClNO_5$**  вода 2 (20°) [276], этанол 10 (20°) [276],
246. **баклофен [орг.]  $C_{10}H_{12}ClNO_2$  ( $\beta$ -аминометил)-бета-(4-хлорбензол)пропионовая кислота** вода 0,4549 (25°) [793],
247. **барий [неорг.] Ba (barium)** аммиак жидкий 153,6 (-33,4°) [1431], вода реаг. [1], галлий 0,77 (500°) [2259, с. 11], ртуть 0,33 (18°) [359],
248. **бария азид [неорг.]  $BaN_6$  (barium azide)** ацетон н.р. [127], вода 12,5 (0°) [799], 16,7 (15°) [359], 17,3 (17°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [127], этанол абсолютный 0,017 (16°) [1012],
249. **бария арсенат [неорг.]  $As_2Ba_3O_8$  (бария ортоарсенат)** вода 0,055 (20°) [611],
250. **бария ацетат [неорг.]  $C_4H_6BaO_4$  (barium acetate)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 71 (20°) [603], 75 (30°) [603], 79 (40°) [603], 74 (60°) [603], 75 (100°) [603], метанол 0,55 (18°) [3063, с. 1341], 0,23 (66°) [3063, с. 1341], уксусная кислота 13,9 (22,5°) [1874, с. 2630], 75,4 (88°) [1874, с. 2630], этанол 0,092 (25°) [611],
251. **бария ацетат моногидрат [неорг.]  $C_4H_8BaO_5$  (barium acetate monohydrate)** вода 58,8 (0°) [473, с. 3.18], 71,4 (25°) [1012], 70 (100°) [1012], этанол 0,014 (25°) [473, с. 3.18],
252. **бария бромат [неорг.]  $BaBr_2O_6$  (barium bromate)** вода 0,287 (0°) [611], 0,656 (20°) [611], 1,75 (50°) [611], 5,697 (99,65°) [611],
253. **бария бромат моногидрат [неорг.]  $H_2BaBr_2O_7$  (barium bromate monohydrate)** ацетон н.р. [2], вода 0,3 (0°) [2], 5,7 (100°) [2], этанол н.р. [2],
254. **бария бромид [неорг.]  $BaBr_2$  (barium bromide)** аммиак жидкий 0,017 (0°) [1370], ацетон 0,0287 (0°) [1370], 0,0262 (20°) [1370], 0,0246 (50°) [1370], бром жидкий 0,005 (25°) [3175, с. 282], вода 90,5 (0°) [1], 94,2 (10°) [1], 98 (20°) [1], 100 (25°) [1], 102,5 (30°) [1], 106,2 (40°) [1], 110,5 (50°) [1], 120,7 (75°) [1], 132 (100°) [1], диметиламин м.р. [560], изоамиловый спирт 0,016 (25°) [1370], метанол 44,4 (0°) [3131, с. 661], 43,1 (10°) [3131, с. 661], 41,9 (20°) [3131, с. 661], 40,9 (30°) [3131, с. 661], 40,2 (40°) [3131, с. 661], 39,4 (50°) [3131, с. 661], 38,8 (60°) [3131, с. 661], этанол абсолютный 5,88 (0°) [3130, с. 320], 5,067 (10°) [3130, с. 320], 4,59 (15°) [3130, с. 320], 4,13 (20°) [3130, с. 320], 3,322 (30°) [3130, с. 320], 2,433 (40°) [3130, с. 320], 1,837 (50°) [3130, с. 320], 1,479 (60°) [3130, с. 320], 1,253 (70°) [3130, с. 320],

255. **бария бромид - вода (1/2) [неорг.] BaBr<sub>2</sub> (бария бромид дигидрат)** вода 98 (0°) [1751, с. 1.317], 101 (10°) [1751, с. 1.317], 104 (20°) [1751, с. 1.317], 109 (30°) [1751, с. 1.317], 114 (40°) [1751, с. 1.317], 123 (60°) [1751, с. 1.317], 135 (80°) [1751, с. 1.317], 149 (100°) [1751, с. 1.317],
256. **бария бутандиоат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>ВаО<sub>4</sub> (бария сукцинат)** вода 0,421 (0°) [1370], 0,432 (10°) [1370], 0,418 (20°) [72], 0,393 (30°) [1370], 0,366 (40°) [1370], 0,237 (80°) [1370], этанол 95% 0,0015 (18°) [1370],
257. **бария вольфрамат [неорг.] ВаО<sub>4</sub>W (barium tungstate)** вода 0,00153 (0°) [1874, с. 2658], 0,00134 (10°) [1874, с. 2658], 0,00154 (20°) [1874, с. 2658], 0,00199 (40°) [1874, с. 2658], 0,00239 (60°) [1874, с. 2658], 0,003 (90°) [1874, с. 2658], хлорид лития расплавленный 150 (600°) [2374, с. 91],
258. **бария гексафторсиликат [неорг.] ВаF<sub>6</sub>Si (barium hexafluorosilicate)** вода 0,015 (0°) [1422], 0,019 (16°) [1422], 0,025 (25°) [1422], 0,028 (35°) [1422], 0,031 (45°) [1422], 0,035 (55°) [1422], 0,044 (78°) [1422], этанол н.р. [473],
259. **бария гексацианоферрат(II) гексагидрат [неорг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>Ва<sub>2</sub>FeN<sub>6</sub>O<sub>6</sub>** вода 0,17 (15°) [2], 0,9 (100°) [2], этанол н.р. [1012],
260. **бария гидроарсенат [неорг.] HAsBaO<sub>4</sub>** вода 0,055 (17°) [1874, с. 2654],
261. **бария 2-гидроксипутандиоат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>ВаО<sub>5</sub> (barium malate, барий яблочнокислый, бария малат)** вода 1,24 (18°) [72], 1,363 (25°) [72], этанол 95% 0,0038 (18°) [1370], 0,0039 (25°) [1370],
262. **бария гидроксид [неорг.] H<sub>2</sub>BaO<sub>2</sub> (barium hydroxide, бария гидроокись)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 87], ацетон м.р. [1], вода 1,67 (0°) [1], 2,48 (10°) [1], 3,89 (20°) [1], 5,59 (30°) [1], 8,22 (40°) [1], 13,1 (50°) [1], 20,9 (60°) [1], 101,4 (80°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1788, с. 87], этанол 12,61 (25°) [72],
263. **бария гидросульфид [неорг.] H<sub>2</sub>BaS<sub>2</sub> (barium hydrosulphide)** вода 48,8 (20°) [72], 77,6 (100°) [72], этанол н.р. [1788, с. 87],
264. **бария гидрофосфат [неорг.] HBaO<sub>4</sub>P (barium hydrogen phosphate)** вода 0,0049 (20°) [1788, с. 680],
265. **бария гипофосфит моногидрат [неорг.] H<sub>6</sub>BaO<sub>5</sub>P<sub>2</sub>** вода 28 (15°) [1012], 31 (100°) [1012], этанол н.р. [1012],
266. **бария дитионат [неорг.] ВаО<sub>6</sub>S<sub>2</sub>** вода 8,53 (0°) [1874, с. 2671], 18,69 (20°) [1874, с. 2671],
267. **бария дитионат дигидрат [неорг.] H<sub>4</sub>BaO<sub>8</sub>S<sub>2</sub> (barium dithionate dihydrate)** вода 22,1 (18°) [1012], 81,1 (100°) [1012], этанол м.р. [1012],
268. **бария иодат [неорг.] ВаI<sub>2</sub>O<sub>6</sub> (barium iodate)** вода 0,008 (0°) [1012], 0,033 (20°) [473], 0,197 (100°) [611],
269. **бария иодид [неорг.] ВаI<sub>2</sub> (barium iodide)** аммиак жидкий 0,231 (0°) [1370], ацетон р. [1], бензонитрил м.р. [1788, с. 89], вода 166,7 (0°) [1], 184,1 (10°) [1], 204,4 (20°) [1], 223,6 (30°) [1], 228,9 (40°) [1], 234,4 (50°) [1], 241,3 (60°) [1], 246,6 (70°) [1], диоксид серы 0,71 (0°) [72], метилацетат р. [1788, с. 89], муравьиная кислота 95% 75 (20,2°) [1370], пиридин 8,22 (25°) [1370], этанол абсолютный 77,75 (0°) [3130, с. 320], 77,35 (10°) [3130, с. 320], 77 (20°) [3130, с. 320], 76,6 (30°) [3130, с. 320], 76,2 (40°) [3130, с. 320], 75,85 (50°) [3130, с. 320], 75,5 (60°) [3130, с. 320], 75,1 (70°) [3130, с. 320],
270. **бария иодид дигидрат [неорг.] H<sub>4</sub>BaI<sub>2</sub>O<sub>2</sub>** вода 182 (0°) [1751, с. 1.317], 201 (10°) [1751, с. 1.317], 223 (20°) [1751, с. 1.317], 250 (30°) [1751, с. 1.317], 264 (60°) [1751, с. 1.317], 291 (90°) [1751, с. 1.317], 301 (100°) [1751, с. 1.317],
271. **бария карбонат [неорг.] СВaO<sub>3</sub> (barium carbonate, витерит)** вода 0,0016 (8,8°) [1370], 0,0022 (18°) [1370], 0,0024 (24,2°) [1370], этанол н.р. [1],
272. **бария ксенат [неорг.] Ва<sub>3</sub>O<sub>6</sub>Хе** вода 0,025 (25°) [80],

273. **бария малонат дигидрат [неорг.]**  $C_3H_6BaO_6$  вода 0,143 (0°) [72], 0,212 (20°) [72], 0,326 (80°) [72],
274. **бария манганат(VI) [неорг.]**  $BaMnO_4$  (каселева зелень, марганцовая зелень) вода 0,00041 (20°) [600],
275. **бария метасиликат [неорг.]**  $BaO_3Si$  (barium metasilicate) вода 0,12 (20°) [1874, с. 2637],
276. **бария молибдат [неорг.]**  $BaMoO_4$  (barium molybdate) вода 0,0058 (23°) [3209, с. 433],
277. **бария нитрат [неорг.]**  $BaN_2O_6$  (barium nitrate) аммиак жидкий 5,14 (-27°) [1370], 6,08 (-25°) [799, с. 400], 14,2 (-10°) [799, с. 400], 27,84 (-0,5°) [1370], 56,9 (10°) [799, с. 400], 105,8 (22°) [1370], ацетон 0,005 (25°) [72], бензонитрил н.р. [1788, с. 556], вода 4,99 (0°) [1], 6,78 (10°) [1], 9,05 (20°) [1], 10,32 (25°) [1], 11,6 (30°) [1], 14,3 (40°) [1], 17,2 (50°) [1], 20,3 (60°) [1], 26,6 (80°) [1], 34,2 (100°) [1], гидразин 3 (20°) [1370], гидроксилламин 11,4 (18°) [1370], диметиламин м.р. [560], диметилсульфоксид 0,9 (25°) [560, с. 232], диэтиловый эфир о.м.р. [1788, с. 556], изопропанол 0,0018 (25°) [611], метанол 0,07 (0°) [3131, с. 661], 0,065 (10°) [3131, с. 661], 0,057 (20°) [3131, с. 661], 0,052 (30°) [3131, с. 661], 0,048 (40°) [3131, с. 661], 0,042 (50°) [3131, с. 661], 0,04 (60°) [3131, с. 661], метиламин м.р. [560], метилацетат н.р. [1788, с. 556], триметиламин м.р. [560], уксусная кислота 0,00217 (25°) [1370], этанол 50% 1 (20°) [1370], 4,65 (100°) [1370], этанол абсолютный н.р. [1788, с. 556], этилацетат н.р. [1788, с. 556],
278. **бария нитрит [неорг.]**  $BaN_2O_4$  (barium nitrite) вода 67,5 (20°) [2], 300 (100°) [2], этанол 80% 1,24 (20°) [1370],
279. **бария нитрит моногидрат [неорг.]**  $H_2BaN_2O_5$  ацетон н.р. [1788, с. 622], вода 50,3 (0°) [1751, с. 1.317], 60 (10°) [1751, с. 1.317], 72,8 (20°) [1751, с. 1.317], 102 (40°) [1751, с. 1.317], 151 (60°) [1751, с. 1.317], 222 (80°) [1751, с. 1.317], 261 (90°) [1751, с. 1.317], 325 (100°) [1751, с. 1.317], этанол абсолютный н.р. [1788, с. 622], этилацетат н.р. [1788, с. 622],
280. **бария октадеcanoат [неорг.]**  $C_{36}H_{70}BaO_4$  (barium stearate, бария стеарат) амиловый спирт 0,007 (25°) [1370], вода 0,004 (15,3°) [1370], 0,006 (50°) [1370], диэтиловый эфир 0,001 (25°) [1370], метанол 0,042 (15°) [1370], 0,077 (50,5°) [1370], этанол абсолютный 0,006 (16,5°) [1370], 0,003 (50°) [1370],
281. **бария октаноат [неорг.]**  $C_{16}H_{30}BaO_4$  (бария каприлат) вода 0,35 (20°) [154],
282. **бария перманганат [неорг.]**  $BaMn_2O_8$  (barium permanganate) вода 62,5 (11°) [2],
283. **бария пероксидисульфат - вода (1/4) [неорг.]**  $H_8BaO_{12}S_2$  (бария персульфат тетрагидрат) вода 52,2 (0°) [2],
284. **бария перренат [неорг.]**  $BaO_8Re_2$  (barium perrhenate) вода 17 (20°) [1370], этанол 90% 0,31 (18,5°) [1370],
285. **бария перхлорат [неорг.]**  $BaCl_2O_8$  (barium perchlorate) 1-бутанол 58,2 (20°) [1370], аммиак жидкий 67,2 (20°) [1874, с. 2694], ацетон 125 (25°) [80], вода 198 (25°) [80], диэтиловый эфир н.р. [2475, с. 294], изобутанол 56,2 (20°) [1370], метанол 217 (20°) [1370], пропанол 75,7 (20°) [1370], этанол 125 (25°) [80], этилацетат 112,95 (20°) [1370],
286. **бария перхлорат тригидрат [неорг.]**  $H_6BaCl_2O_{11}$  (barium perchlorate trihydrate, барий хлорноокислый трехводный) ацетон м.р. [2500, с. 4-50], вода 138,1 (0°) [72], 177,8 (20°) [72], 205,8 (40°) [72], диэтиловый эфир н.р. [2500, с. 4-50], метанол р. [2500, с. 4-50], этанол л.р. [2],
287. **бария пирофосфат [неорг.]**  $Ba_2O_7P_2$  (barium pyrophosphate) вода 0,01 (20°) [2499, с. 17],
288. **бария пропионат моногидрат [неорг.]**  $C_6H_{12}BaO_5$  вода 56,7 (5°) [2617, с. 118], 56,3 (15°) [2617, с. 118], 56,7 (25°) [72], 57,7 (35°) [2617, с. 118], 61,3 (55°) [2617, с. 118], 66 (75°) [2617, с. 118], 82 (100°) [2617, с. 118],
289. **бария селенат [неорг.]**  $BaO_4Se$  (barium selenate) вода 0,008 (25°) [611], 0,138 (100°) [1012],

290. **бария сульфат [неорг.] BaO<sub>4</sub>S (barium sulfate, barium sulphate, барит, баритовые белила)** вода 0,00022 (18°) [1], 0,000336 (50°) [611], 0,00041 (100°) [1], метанол н.р. [2948, с. 1441], муравьиная кислота 95% 0,0083 (18,5°) [1370], серная кислота 11 (20°) [104], этанол н.р. [2948, с. 1443],
291. **бария сульфид [неорг.] BaS (barium sulfide)** вода 2,88 (0°) [1], 4,89 (10°) [1], 7,86 (20°) [1], 8,95 (25°) [1], 10,38 (30°) [1], 14,89 (40°) [1], 21,4 (50°) [1], 27,7 (60°) [1], 49,9 (80°) [1], 67,34 (90°) [2617, с. 11], 60,3 (100°) [1], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], этанол н.р. [1],
292. **бария сульфит [неорг.] BaO<sub>3</sub>S (barium sulfite, barium sulphite)** ацетон н.р. [1788, с. 1040], вода 0,0197 (20°) [611], 0,00177 (80°) [611], метилацетат н.р. [1788, с. 1040],
293. **бария dl-тарtrat [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>BaO<sub>6</sub>** вода 0,024 (0°) [72], 0,032 (25°) [72],
294. **бария тетрасульфид моногидрат [неорг.] H<sub>8</sub>BaO<sub>4</sub>S<sub>4</sub>** вода 38,4 (15°) [1012], сероуглерод н.р. [1788, с. 90], этанол н.р. [1788, с. 90],
295. **бария тетрафторбериллат [неорг.] BaBeF<sub>4</sub>** вода 131,27 (25°) [868, с. 26],
296. **бария тетрациано платинат(II) тетрагидрат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>BaN<sub>4</sub>O<sub>4</sub>Pt** вода 3,5 (20°) [104],
297. **бария тиосульфат [неорг.] BaO<sub>3</sub>S<sub>2</sub> (barium thiosulfate)** вода 0,21 (18,5°) [611],
298. **бария тиосульфат моногидрат [неорг.] H<sub>2</sub>BaO<sub>4</sub>S<sub>2</sub>** ацетон н.р. [1788], вода 0,2 (20°) [1012], этанол н.р. [1012],
299. **бария тиоцианат [неорг.] C<sub>2</sub>BaN<sub>2</sub>S<sub>2</sub> (бария роданид)** аммиак жидкий л.р. [3169, с. 122], вода 169,3 (25°) [611], диметиламин р. [560], метиламин л.р. [560], триметиламин н.р. [560],
300. **бария формиат [неорг.] C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>BaO<sub>4</sub> (barium formate, бария метаноат)** вода 26,2 (0°) [151], 28 (10°) [473], 29,9 (20°) [473], 31,9 (30°) [473], 34 (40°) [473], 38,6 (60°) [473], 44,2 (80°) [473], 47,6 (90°) [473], 51,3 (100°) [151], диэтиловый эфир н.р. [151], муравьиная кислота 50,2 (19°) [1874, с. 2627], 59,5 (31,8°) [1874, с. 2627], этанол н.р. [151],
301. **бария фторид [неорг.] BaF<sub>2</sub> (barium fluoride, франкдиксонит)** вода 0,159 (10°) [1], 0,15 (20°) [2499, с. 16], 0,13 (40°) [2499, с. 16], 0,11 (60°) [2499, с. 16], 0,09 (80°) [2499, с. 16], 0,08 (100°) [2499, с. 16], диоксид серы 0,02 (25°) [1874, с. 2675], трифторид брома 3,66 (25°) [1459], 5,44 (70°) [1459], фтороводород 3,61 (-23°) [1459], 4,74 (-3,3°) [1459], 5,6 (12,2°) [1459], этилацетат н.р. [1788, с. 87],
302. **бария фторсульфонат [неорг.] BaF<sub>2</sub>O<sub>6</sub>S<sub>2</sub>** фтороводород 5,6 (12,2°) [1656], фторсульфоновая кислота 4,67 (25°) [1656],
303. **бария хлорат [неорг.] BaCl<sub>2</sub>O<sub>6</sub> (barium chlorate)** вода 20,34 (0°) [611], 26,95 (10°) [611], 33,8 (20°) [611], 37,99 (25°) [611], 41,7 (30°) [611], 66,8 (60°) [611], 104,9 (100°) [611],
304. **бария хлорат моногидрат [неорг.] H<sub>2</sub>BaCl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>** ацетон м.р. [2], вода 21,8 (0°) [2], 119 (100°) [2], этанол м.р. [2],
305. **бария хлорид [неорг.] BaCl<sub>2</sub> (barium chloride)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 85], ацетон о.м.р. [1788, с. 85], бензонитрил н.р. [1788, с. 85], вода 31,6 (0°) [1], 33,7 (10°) [1], 36,2 (20°) [1], 37,4 (25°) [1], 38,7 (30°) [1], 41,2 (40°) [1], 43,7 (50°) [1], 46,4 (60°) [1], 52,2 (80°) [1], 58,2 (100°) [1], вода тяжелая 22,2 (0°) [1874, с. 2689], 27,7 (20°) [1874, с. 2689], 35,9 (50°) [1874, с. 2689], 48,4 (100°) [1874, с. 2689], гидразин 31 (20°) [1370], глицерин 9,73 (15°) [1370], диоксид серы 0,03 (25°) [1874, с. 2689], метанол 2,18 (15,5°) [1370], метилацетат н.р. [1788, с. 85], муравьиная кислота 95% 7,3 (19°) [1370], нитробензол 0,0139 (20°) [1370, с. 161], 0,028 (50°) [1370, с. 161], оксид-дихлорид селена(IV) 4,11 (25°) [611], 2,41 (40°) [611], 1,25 (55°) [611], 0,72 (70°) [611], пиридин н.р. [1788, с. 85], пропанол 0,001 (15°) [1788, с. 85], уксусная кислота 0,0208 (25°) [1874, с. 2689], этанол 0,01233 (14°) [1874, с. 2690], этанол 80% 0,5 (15°) [1370], этаноламин 45,2 (25°) [3075, с. 465], этиленгликоль 3,6 (25°) [575, с. 353], 36,8 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин 0,22 (25°) [3075, с. 465],
306. **бария хлорит [неорг.] BaCl<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (barium chlorite)** вода 43,9 (0°) [1370], 44,9 (15°) [1370], 80,8 (100°) [1370],

307. **бария хромат [неорг.] BaCrO<sub>4</sub> (barium chromate)** вода 0,0002 (0°) [611], 0,00028 (10°) [611], 0,00037 (20°) [611], 0,00046 (30°) [611],
308. **бария цианид [неорг.] C<sub>2</sub>BaN<sub>2</sub>** вода 80 (14°) [72],
309. **бария этандиоат - вода (1/1) [неорг.] C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>BaO<sub>5</sub> (бария оксалат - вода (1/1), бария оксалат моногидрат)** вода 0,009 (20°) [2499, с. 15],
310. **бензальдегид [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>O (benzaldehyde, бензойный альдегид, бензолкарбальдегид)** аммиак жидкий 455 [1385], ацетон х.р. [1], бензол х.р. [1], вода 0,345 (20°) [793], 0,9509 (60°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1], лигроин х.р. [1], пропиленгликоль смеш. [575, с. 362], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол смеш. [1],
311. **бенз[а]антрацен [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>12</sub> (benz[a]anthracene)** вода 0,00000094 (25°) [1398], 0,000001271 (29,74°) [1398], 0,000001743 (35°) [1398], 0,00375 (150°, под давлением 49 бар) [1571, с. 8-128], этанол х.р. [1571],
312. **N-бензилиденанилин [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>11</sub>N (N-benzylideneaniline, N-бензальанилин)** вода н.р. [2], диоксид серы 113 (20°) [828], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
313. **цис-N-бензилиденгидроксиламин [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>NO (benzaldehyde oxime β-form, cis-benzaldehyde oxime, бензальдегида оксим син-форма, бензальдегида оксим цис-форма)** бензол л.р. [2500, с. 3-34], вода р. (100°) [2, с. 470-471], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-34], этанол 15,5 [2, с. 470-471], 71,5 (70°) [2, с. 470-471],
314. **бензиловой кислоты 2-диметиламиноэтилового эфира иодметилат [орг.] C<sub>19</sub>H<sub>24</sub>INO<sub>3</sub> (метацин)** ацетон т.р. [19], бензол т.р. [19], вода 0,5 (20°) [69], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ т.р. [19], этанол м.р. [69],
315. **бензиловой кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид [орг.] C<sub>20</sub>H<sub>26</sub>ClNO<sub>3</sub> (benactyzine hydrochloride, benacyzine, parasan, tranquilline, амизил, бенактизин)** вода 14,9 (25°) [607, с. 160], диэтиловый эфир н.р. [607], этанол т.р. [83],
316. **2-бензилоксиэтанол [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> (бензилцеллозольв)** вода 0,4 (20°) [1],
317. **бензилпенициллановая кислота [орг.] C<sub>16</sub>H<sub>18</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S (benzylpenicillinic acid)** ацетон р. [607], бензол р. [607], вода 0,2675 (25°) [1398, с. 1101], диэтиловый эфир р. [607], метанол р. [607], петролейный эфир н.р. [607], хлороформ р. [607], этанол р. [607], этилацетат р. [607],
318. **бензилтриэтиламмония хлорид [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>22</sub>ClN** вода 170 (20°) [1962, с. 65],
319. **бензимидазол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub> (1,3-бенздиазол, benzimidazole)** бензол н.р. [2498, с. 475], вода 0,33 (15°) [1571], 0,201 (20°) [1571], диэтиловый эфир т.р. [2498, с. 475], лигроин н.р. [2498, с. 475], этанол р. [5],
320. **N-(бензимидазолил-2)-О-метилкарбамат [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>9</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub> (carbendazim, БМК, карбендазим)** бензол 0,0041 (24°) [607, с. 270], вода 0,00058 (20°) [793], гексан 0,000076 (24°) [607, с. 270], дихлорметан 0,0051 (24°) [607, с. 270], этанол 0,038 (24°) [607, с. 270],
321. **бензо[g,h,i]перилен [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>12</sub> (benzo[ghi]perylene, бенз[g,h,i]перилен)** вода 0,000000026 (25°) [793],
322. **бензо[k]флуорантен [орг.] C<sub>20</sub>H<sub>12</sub> (benzo[k]fluoranthene)** бензол р. [1793, с. 522], вода 0,00000008 [793], уксусная кислота р. [1793, с. 522], этанол р. [1793, с. 522],
323. **транс,транс-5-(1,3-бензодиоксол-5-ил)пента-2,4-диеновая кислота [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> (β-(3,4-метилендиоксистирил)акриловая кислота, 5-(3,4-метиленбис(окси)фенил)пента-2,4-диеновая кислота, 5-(3,4-метилендиоксифенил)-2,4-пентадиеновая кислота, piperinic acid, trans,trans-5-(1,3-benzodioxol-5-yl)-2,4-pentadienoic acid, пипериновая кислота)** вода т.р. [2, с. 882-883], диэтиловый эфир р. [2, с. 882-883], этанол 3,59 (20°) [2, с. 882-883],
324. **транс, транс-5-(1,3-бензодиоксол-5-ил)-1-(пиперидин-1-ил)пента-2,4-диен-1-он [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>19</sub>NO<sub>3</sub> (1-пиперилпиперидин, piperine, пиперин)** бензол р. [2500, с. 3-462], вода 0,04 (18°) [1385], диэтиловый эфир 3,9 (20°) [2], метанол 4,4 (9,5°) [1385], пиридин 22,46 (20°) [1385], пиридин 50% водный 11,39 (20°) [1385], пропанол 2,94 (9,5°) [1385], трихлорэтилен

- 9,83 (15°) [1385], хинолин 13,66 (20°) [1385], хлороформ 58,81 (25°) [828], этанол 2,9 (9,5°) [828], 8,5 (20°) [2], 29 (60°) [2],
325. **1,3-бензодиксоксол-5-карбальдегид [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub> (1,3-benzodioxole-5-carboxaldehyde, 3,4-methylenedioxybenzaldehyde, 3,4-метиленбис(окси)бензальдегид, 3,4-метилендиоксибензальдегид, heliotropin, piperonal, гелиотропин, пиперональ, протокатехового альдегида метиленовый эфир)** вода 0,2 (20°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], тетрахлорметан 69,5 (20°) [828], хлороформ 200,8 (20°) [1385], этанол р. (20°) [2], смеш. (78°) [2],
326. **N-бензоилглицин [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>9</sub>NO<sub>3</sub> (N-benzoylglycine, hippuric acid, гиппуровая кислота)** вода 0,367 (25°) [793], диэтиловый эфир 0,35 [1602], метанол 9,8 (22°) [1385], пиридин 50% водный 88 (20°) [1385], пропанол 2,8 (23°) [1385], хинолин 20,41 (20°) [828], хлороформ 0,067 [1602], этанол 5,2 (22°) [1385],
327. **N-бензоил-N-фенилгидроксиламин [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>11</sub>NO<sub>2</sub>** ацетон р. [1167], бензол р. [1167], вода 0,04 (25°) [1167], хлороформ р. [1167], этанол р. [1167],
328. **2-(3-бензоилфенил)пропионовая кислота [орг.] C<sub>16</sub>H<sub>14</sub>O<sub>3</sub> (2-(3-benzoylphenyl)propionic acid, ketoprofen, кетопрофен)** вода 0,01436 (25°) [793],
329. **бензойная кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub> (benzoic acid, бензолкарбоновая кислота)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан р. [1050, с. 362], аллиловый спирт 33,4 (21,2°) [1385], амилацетат 28,2 (25°) [1385], амиловый спирт 47,86 (25°) [1385], аммиак жидкий 85 (20°) [611], ацетон 54,2 (20°) [828], бензол 13,93 (25°) [1385], вода 0,1697 (0°) [1398, с. 368], 0,18 (4°) [1], 0,2096 (10°) [1398, с. 368], 0,27 (18°) [1398, с. 368], 0,34 (25°) [1398, с. 368], 0,8428 (50°) [1398, с. 370], 2,2 (75°) [1], 3,135 (82,3°) [1398, с. 370], 4,352 (90°) [1398, с. 370], 6,708 (98,6°) [1398, с. 370], гептан 0,61 (5°) [3044, с. 5125], 0,74 (10°) [3044, с. 5125], 1,23 (20°) [3044, с. 5125], 1,86 (30°) [3044, с. 5125], 2,74 (40°) [3044, с. 5125], 4,16 (50°) [3044, с. 5125], глицерин 98,5% 2,2 (20°) [828], диоксан 55,3 (25°) [1409], диэтиловый эфир 40 (15°) [1], изобутанол 18 (0°) [1385], изопропанол 48,5 (21,2°) [1385], касторовое масло 14,7 (25°) [828], кокосовое масло 4,98 (25°) [828], ксилол 10,75 (25°) [1385], лигроин 1,78 (25°) [1385], льняное масло 4,26 (25°) [828], метанол 30 (-18°) [1385], 32,1 (-13°) [1385], 71,5 (23°) [1385], нитробензол 11,17 (25°) [1385], оливковое масло 4,22 (25°) [828], пентакарбонил железа о.м.р. [820, с. 63], пентан 0,68 (5°) [3044, с. 5125], 0,85 (10°) [3044, с. 5125], 1,19 (20°) [3044, с. 5125], 1,88 (30°) [3044, с. 5125], пропанол 16,9 (-18°) [1385], 42,3 (23°) [1385], сероуглерод 5,06 (25°) [1385], тетрахлорметан 4,36 (25°) [1385], толуол 4,8 (5°) [3044, с. 5125], 6 (10°) [3044, с. 5125], 8,8 (20°) [3044, с. 5125], 11,97 (25°) [1385], 12,9 (30°) [3044, с. 5125], 19,46 (40°) [3044, с. 5125], 28,7 (50°) [3044, с. 5125], трихлорэтилен 6,88 (15°) [1385], фенол 26,4 (40°) [828], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлопковое масло 4,21 (25°) [828], хлорбензол 6,72 (14,2°) [828], хлороформ 8,2 (5°) [3044, с. 5125], 9,6 (10°) [3044, с. 5125], 13,2 (20°) [3044, с. 5125], 17,84 (25°) [1385], 18,2 (30°) [3044, с. 5125], 24,9 (40°) [3044, с. 5125], 34,6 (50°) [3044, с. 5125], циклогексан 0,88 (10°) [3044, с. 5125], 1,32 (20°) [3044, с. 5125], 2,21 (30°) [3044, с. 5125], 3,72 (40°) [3044, с. 5125], 5,89 (50°) [3044, с. 5125], этанол 25,4 (-18°) [1385], 38,9 (5°) [3044, с. 5125], 42,8 (10°) [3044, с. 5125], 47,1 (15°) [1], 52,4 (19,2°) [1385], 52,8 (20°) [3044, с. 5125], 55,9 (23°) [1385], 64,6 (30°) [3044, с. 5125], 81 (40°) [3044, с. 5125], 101,1 (50°) [3044, с. 5125], этанол абсолютный 52,5 (20°) [1385], 65,8 (30°) [1385], этилацетат 0,89 (-6,5°) [2301, с. 302], 4,18 (21,5°) [828], 10,6 (75°) [2301, с. 302], этиленгликоль 8,69 (18°) [1385],
330. **бензойной кислоты амид [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>NO (benzamide, бензамид, бензолкарбонамид)** аммиак жидкий 53,8 (20°) [611], бензол р. (80°) [2], вода 0,58 (12°) [2], 1,35 (25°) [2], диоксид серы 20,5 (20°) [828], диэтиловый эфир р. [2], хинолин 6,27 (20°) [828], этанол 21,5 (25°) [2],
331. **бензойной кислоты бензиловый эфир [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> (benzyl benzoate, бензилбензоат)** ацетон р. [2500, с. 3-44], бензол р. [2500, с. 3-44], вода 0,0026 (15°) [793], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-44], метанол р. [2500, с. 3-44], хлороформ р. [2500, с. 3-44], этанол р. [5],

332. **бензойной кислоты метиловый эфир [орг.]  $C_8H_8O_2$  (methyl benzoate, метилбензоат)** вода 0,21 (20°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-360], метанол р. [2500, с. 3-360], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-360], этанол р. [2500, с. 3-360],
333. **бензойной кислоты этиловый эфир [орг.]  $C_9H_{10}O_2$  (ethyl benzoate, этилбензоат)** ацетон р. [2500, с. 3-252], бензол р. [2500, с. 3-252], вода 0,1 (20°) [114], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-252], тетрахлорметан м.р. [2500, с. 3-252], этанол р. [2500, с. 3-252],
334. **бензол [орг.]  $C_6H_6$  (benzene, benzol, benzole, бензен, фен)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан смеш. [1050, с. 362], аммиак жидкий р. [3169, с. 119], ацетон смеш. [1], вода 0,153 (0°) [793], 0,1807 (9°) [793], 0,181 (20°) [793], 0,185 (30°) [793], 0,1902 (41°) [793], 0,207 (51°) [793], 0,2299 (61°) [793], 0,4106 (99,99°) [793], 2,17 (200°, под давлением 65 бар) [1571, с. 8-128], 1,78 (200°, под давлением 400 бар) [1571, с. 8-128], смеш. (270°) [80], диэтиленгликоль 52 (20°) [828], диэтиловый эфир смеш. [1], муравьиная кислота 95% 15,14 (25°) [828], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], уксусная кислота смеш. [1], фтороводород 1,56 (-20°) [1422, с. 204], 1,67 (-15°) [1422, с. 204], 1,88 (-10°) [1422, с. 204], 2,05 (-5°) [1422, с. 204], 2,3 (0°) [1422], 3,11 (15°) [1422, с. 204], хлороформ смеш. [1], этанол смеш. [1], этиленгликоль 5,83 (20°) [828], 6 (25°) [575, с. 353], 6,61 (40°) [828], 7,61 (60°) [828],
335. **бензолгексакарбоновая кислота [орг.]  $C_{12}H_6O_{12}$  (benzenhexacarboxylic acid, mellitic acid, меллитовая кислота)** бензол н.р. [29, с. 14], вода 89,4 (20°) [29, с. 14], 97,2 (49,3°) [1571], диоксан 5 (20°) [29, с. 14], диэтиловый эфир 0,86 (20°) [29, с. 14], метанол 29,4 (20°) [29, с. 14], пиридин 0,4 (20°) [29, с. 14], сероуглерод н.р. [29, с. 14], тетрахлорметан н.р. [29, с. 14], хлороформ н.р. [29, с. 14], этанол 85,2 (20°) [29, с. 14],
336. **1,3-бензолдиамин [орг.]  $C_6H_8N_2$  (1,3-benzenediamine, 1,3-диаминобензол, 1,3-фенилендиамин, m-phenylenediamine, м-фенилендиамин)** бензол р. [1571], вода 36,11 (19,9°) [793], 48 (43,5°) [793], диэтиловый эфир р. [1571], этанол р. [1571],
337. **1,4-бензолдиамин [орг.]  $C_6H_8N_2$  (1,4-benzenediamine, 1,4-диаминобензол, 1,4-фенилендиамин, p-phenylenediamine, п-фенилендиамин)** бензол 1,21 (59,1°) [828], вода 1,068 (3,6°) [793], 4,52 (25°) [793], 15,79 (49,9°) [793], диэтиловый эфир р. [1571], хлороформ р. [1571], этанол р. [1571],
338. **бензол-1,2-диамин [орг.]  $C_6H_8N_2$  (1,2-benzenediamine, 1,2-бензолдиамин, 1,2-диаминобензол, 1,2-фенилендиамин, o-phenylenediamine, о-фенилендиамин)** бензол 1,75 (22,2°) [828], вода 3,11 (20°) [793], 4,07 (35°) [793], 46,91 (80,8°) [793], диэтиловый эфир р. [1571], хлороформ р. [1571], этанол х.р. [1571],
339. **1,2-бензолдикарбоксаимид [орг.]  $C_8H_8N_2O_2$  (1,2-benzenedicarboxamide, phthalamide, о-фталамид, фталевой кислоты диамид)** вода 0,59 (30°) [1571], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол н.р. [2],
340. **бензол-1,2-дикарбоновая кислота [орг.]  $C_8H_6O_4$  (1,2-бензолдикарбоновая кислота, phthalic acid, орто-фталева кислота, фталевая кислота)** вода 0,54 (14°) [1], 0,57 (20°) [1], 7,68 (85°) [1], 18 (99°) [1], диэтиловый эфир 0,69 (15°) [1], метанол 17,8 (-2°) [1385], 25,6 (21,4°) [1], п-цимол 0,024 (25°) [828], пропанол 3,54 (-3°) [1385], 5,56 (19°) [1385], хлороформ 0,025 (28°) [1385], этанол 90% 10,08 (15°) [1385], этанол абсолютный 11,7 (15°) [1385],
341. **бензол-1,3-дикарбоновая кислота [орг.]  $C_8H_6O_4$  (1,3-бензолдикарбоновая кислота, isophthalic acid, изофталева кислота, м-фталева кислота)** вода 0,013 (25°) [2], 0,22 (100°) [2], этанол р. [2],
342. **бензол-1,4-дикарбоновая кислота [орг.]  $C_8H_6O_4$  (1,4-бензолдикарбоновая кислота, terephthalic acid, пара-фталева кислота, терефталева кислота)** ацетон н.р. [1], вода 0,0006 (20°) [667], 0,00146 (40°) [667], 0,00388 (60°) [667], 0,0084 (80°) [667], диметилсульфоксид 20 (25°) [9], диметилформаимид 6,7 (25°) [9], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 0,1 (25°) [9], муравьиная кислота 95% 0,55 (20,2°) [1385], пиридин р. [1], серная кислота 2 (25°) [9], р. (300°) [1], уксусная кислота 0,035 (25°) [9], 0,1 (108°) [667], хлороформ н.р. [1], этанол 0,112 (20°) [667], 0,158 (40°) [667], м.р. 0,26 (60°) [667],

343. **бензол-1,2-дикарбоновой кислоты бутиловый фенилметилвый диэфир** [орг.]  $C_{19}H_{20}O_4$  (BBP, benzyl butyl phthalate, butyl benzyl phthalate, бензилбутилфталат, бутилбензилфталат, фталевой кислоты бензиловый бутиловый эфир) вода 0,00029 (25°) [807, с. 3135],
344. **бензол-1,2-дикарбоновой кислоты дибутиловый эфир** [орг.]  $C_{16}H_{22}O_4$  (dibutyl phthalate, ДБФ, бутилфталат, вестинол С, дибутилфталат, моллан В, о-фталевой кислоты дибутиловый эфир, орто-фталевой кислоты дибутиловый эфир, палатинол С, скадопласт 4Р, унимол DB) ацетон смеш. [2], бензол смеш. [2], вода 0,04 (25°) [2], диэтиленгликоль 11,9 (25°) [575, с. 357], диэтиловый эфир смеш. [2], пропиленгликоль 8,8 (25°) [575, с. 361], триэтиленгликоль 19,8 [575, с. 357], этанол смеш. [2], этиленгликоль 0,5 (25°) [575, с. 353],
345. **бензол-1,2-дикарбоновой кислоты диметилвый эфир** [орг.]  $C_{10}H_{10}O_4$  (dimethyl phthalate, ДМФ, диметилфталат, моллан М, палатинол М, сольвеол, фермин, фталевой кислоты диметилвый эфир) вода 0,4292 (20°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1714, с. 1265], хлороформ смеш. [1714, с. 1265], этанол смеш. [1714, с. 1265],
346. **бензол-1,4-дикарбоновой кислоты диметилвый эфир** [орг.]  $C_{10}H_{10}O_4$  (1,4-бензолдикарбоновой кислоты диметилвый эфир, dimethyl terephthalate, ДМТ, диметилтерефталат) вода 0,003282 (25°) [793],
347. **бензол-1,2-дикарбоновой кислоты ди(2-этилгексильный) эфир** [орг.]  $C_{24}H_{38}O_4$  (bis(2-ethylhexyl) phthalate, ди(2-этилгексил)фталат, фталевой кислоты ди(2-этилгексильный) эфир) вода 0,000027 (25°) [1571],
348. **бензол-1,2-дикарбоновой кислоты диэтиловый эфир** [орг.]  $C_{12}H_{14}O_4$  (diethyl phthalate, ДЭФ, диэтилфталат, моллан А, неангин, орто-фталевой кислоты диэтиловый эфир, палатинол А, пласидол Е, фталевой кислоты диэтиловый эфир) бензол р. [2], вода 0,0999 (20°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
349. **1,2-бензолдикарбоновой кислоты имид** [орг.]  $C_8H_5NO_2$  (phthalimide, фталимид) вода 0,036 (25°) [793], 0,4 (100°) [793], пиридин 14,15 (20°) [1385], пиридин 50% водный 7,74 (20°) [1385],
350. **бензол-1,2-диол** [орг.]  $C_6H_6O_2$  (1,2-бензолдиол, 1,2-дигидроксибензол, pyrocatechol, катехол, о-дигидроксибензол, орто-дигидроксибензол, пирокатехин, пирокатехол) аммиак жидкий о.х.р. [3169, с. 120], ацетон 194 (20°) [678], бензол 0,8 (20°) [678], 8,1 (60°) [678], вода 45,1 (20°) [1], 421 (60°) [678], диэтиловый эфир 190 (60°) [678], пиридин р. [8], тетрахлорметан 0,1 (20°) [678], 0,9 (60°) [678], хлороформ 2,1 (20°) [678], 7,4 (60°) [678], этанол 139 (20°) [678], 288 (60°) [678],
351. **бензол-1,3-диол** [орг.]  $C_6H_6O_2$  (1,3-бензолдиол, 1,3-дигидроксибензол, resorcinol, мета-дигидроксибензол, резорцин, резорцинол) ацетон 201,73 (20°) [828], бензол 2 (24°) [576, с. 205], 3,28 (73°) [1385], вода 66,2 (0°) [611], 93,5 (10°) [611], 123 (20°) [611], 143 (25°) [611], 166 (30°) [611], 225 (40°) [611], 300 (50°) [611], 390 (60°) [611], 495 (70°) [611], 633,7 (80°) [611], глицерин р. [1], диэтиловый эфир х.р. [1], масляная кислота 17,2 (15°) [828], метанол 223 (11,6°) [1369], муравьиная кислота 41,2 (15°) [1369], нитробензол 6,33 (20°) [828], оливковое масло 4,55 (20°) [1369], пиридин 50% водный 901 (20°) [1369], пропанол 106,2 (10,4°) [1369], пропионовая кислота 29,5 (15°) [1369], сероуглерод н.р. [576, с. 205], тетрахлорметан смеш. [1], уксусная кислота 48 (15°) [1369], хлороформ о.м.р. [371], этанол 243 (25°) [1], этанол 90% 127 (15°) [576, с. 205],
352. **бензол-1,4-диол** [орг.]  $C_6H_6O_2$  (1,4-бензолдиол, 1,4-дигидроксибензол, p-hydroquinone, гидрохинон, п-дигидроксибензол, пара-дигидроксибензол, хинол) ацетон 24,15 (20°) [828], бензол 0,028 (20°) [828], 0,056 (30°) [828], 0,28 (40°) [828], 0,7 (50°) [828], вода 3,846 (0°) [793], 5,9 (15°) [1], 7,334 (25°) [793], 11,5 (40°) [793], 25,93 (60°) [793], 46,81 (80°) [793], 66,44 (100°) [793], вода тяжелая 6,11 (25°) [828], диэтиловый эфир р. [1], муравьиная кислота 95% 6,07 (20,2°) [1385], тетрахлорметан смеш. [1], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол х.р. [1],

353. **бензолпентакарбоновая кислота [орг.]**  $C_{11}H_6O_{10}$  вода 13,5 (10°) [1571], 26,7 (21,1°) [1571], 56,7 (36,2°) [1571],
354. **бензолсульфамид [орг.]**  $C_6H_7NO_2S$  (**benzenesulfonamide, бензолсульфоукислоты амид**) вода 0,2515 (15°) [1398, с. 261], диэтиловый эфир р. [114], этанол р. (78°) [114],
355. **бензолсульфоукислоты метиловый эфир [орг.]**  $C_7H_8O_3S$  (**methyl benzenesulfonate**) ацетон р. [8, с. 58], бензол р. [8, с. 58], вода 0,312 (25°) [8, с. 58], диэтиловый эфир р. [8, с. 58], этанол х.р. [114],
356. **бензолсульфоукислоты этиловый эфир [орг.]**  $C_8H_{10}O_3S$  (**ethyl benzenesulfonate**) вода 0,1376 (25°) [1398, с. 513],
357. **бензолсульфоновая кислота [орг.]**  $C_6H_6O_3S$  (**benzenesulfonic acid, besylic acid, бензолсульфоукислота**) бензол т.р. [2], вода 48,85 (31,4°) [793], 49,17 (42,6°) [793], 49,89 (61,3°) [793], диэтиловый эфир н.р. [2], укисная кислота р. [1571], этанол л.р. [2],
358. **бензол-1,2,4,5-тетракарбоновая кислота [орг.]**  $C_{10}H_6O_8$  (**1,2,4,5-benzenetetracarboxylic acid, 1,2,4,5-бензолтетракарбоновая кислота, pyromellitic acid, пиромеллитовая кислота**) вода 1,42 (16°) [2], диэтиловый эфир т.р. [2], этанол л.р. [2],
359. **1,2,3-бензолтрикарбоновая кислота [орг.]**  $C_9H_6O_6$  (**1,2,3-benzenetricarboxylic acid, hemimellitic acid, гемимеллитовая кислота**) вода 2,45 (10°) [1571], 3,06 (19°) [793], 5,02 (25°) [1571], 21,1 (50°) [1571], диэтиловый эфир х.р. [1571], этанол х.р. [1571],
360. **1,2,4-бензолтрикарбоновая кислота [орг.]**  $C_9H_6O_6$  (**1,2,4-benzenetricarboxylic acid, trimellitic acid, тримеллитовая кислота**) вода 1,03 (10°) [1571], 1,96 (25°) [1571], 5,76 (50°) [1571], диэтиловый эфир х.р. [1571], этанол х.р. [1571],
361. **бензол-1,3,5-трикарбоновая кислота [орг.]**  $C_9H_6O_6$  (**1,3,5-benzenetricarboxylic acid, 1,3,5-бензолтрикарбоновая кислота, benzene-1,3,5-tricarboxylic acid, trimesic acid, тримезиновая кислота**) вода 2,69 (22°) [2, с. 1012-1013], диэтиловый эфир х.р. [1571], этанол х.р. [1571],
362. **бензол-1,2,3-триол [орг.]**  $C_6H_6O_3$  (**1,2,3-бензолтриол, 1,2,3-тригидроксибензол, pyrogallol, виц-триоксибензол, пирогаллол**) бензол т.р. [2], вода 62,5 (25°) [2], диэтиловый эфир 117,3 (25°) [2], хлороформ т.р. [2], этанол 126,6 (25°) [2],
363. **бензол-1,3,5-триол [орг.]**  $C_6H_6O_3$  (**1,3,5-бензолтриол, 1,3,5-бензтриол, 1,3,5-тригидроксибензол, 1,3,5-триоксибензол, флороглюцин**) ацетон л.р. [9, с. 638], бензол х.р. [1], вода 1 (20°) [1], 1,13 (25°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], пиридин 296 (25°) [1385], пиридин 50% водный 134 (25°) [1385], хлороформ л.р. [9, с. 638], этанол л.р. [2],
364. **бензонитрил [орг.]**  $C_7H_5N$  (**benzonitrile, phenyl cyanide, бензойной кислоты нитрил, фенилцианид**) ацетон л.р. [1571], бензол л.р. [1571], вода 0,4331 (25°) [793], 0,5569 (50°) [793], 1 (100°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], тетрахлорметан р. [1571], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол смеш. [2],
365. **бензо[а]пирен [орг.]**  $C_{20}H_{12}$  (**1,2-бензопирен, 3,4-бензпирен, benzo[a]pyrene, бенз(а)пирен, бензо(а)пирен**) бензол р. [1793, с. 540], вода 0,00000038 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], ксилол р. [1793, с. 540], серная кислота р. [862, с. 159], толуол р. [1793, с. 540], этанол р. [2],
366. **бензо[е]пирен [орг.]**  $C_{20}H_{12}$  (**benzo[e]pyrene**) ацетон р. [1793, с. 545], вода 0,00000032 (8°) [1571], 0,00000044 (17°) [1571], 0,00000048 (25°) [1571],
367. **бензо[б]тиофен [орг.]**  $C_8H_6S$  (**benzo[b]thiophene**) ацетон р. [1793, с. 553], бензол р. [1793, с. 553], вода 0,013 (25°) [806], диэтиловый эфир р. [1793, с. 553], этанол р. [1793, с. 553],
368. **бензотриазол [орг.]**  $C_6H_5N_3$  (**benzotriazole, бензтриазол**) бензол р. [1793, с. 554], вода 2 (20°) [1793, с. 554], толуол р. [1793, с. 554], хлороформ р. [1793, с. 554], этанол р. [1793, с. 554],
369. **бензо[б]флуорантен [орг.]**  $C_{20}H_{12}$  (**benzo[b]fluoranthene**) ацетон р. [1793, с. 517], бензол р. [1793, с. 517], вода 0,00000015 [793],

370. **бензо[а]флуорен [орг.]**  $C_{17}H_{12}$  вода 0,0000045 (25°) [806],
371. **1,4-бензохинон [орг.]**  $C_6H_4O_2$  (**2,5-циклогексадиен-1,4-дион, p-benzoquinone, п-бензохинон, пара-бензохинон, пара-хинон, хинон**) вода 0,7 (5°) [6], 1,5 (30°) [6], вода тяжелая 1,37 (20°) [828], диэтиловый эфир р. [1], лигроин р. (100°) [1], петролейный эфир м.р. [1], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол р. [1],
372. **берберин [орг.]**  $C_{20}H_{19}NO_5$  (**berberine**) бензол т.р. [2], вода 22 (21°) [2], диэтиловый эфир т.р. [2], хлороформ т.р. [2], этанол т.р. [2],
373. **берберина сульфат [орг.]**  $C_{20}H_{21}NO_9S$  вода 1 (21°) [2], этанол т.р. [2],
374. **бериллий [неорг.]** **Be (berillium)** вода н.р. [1], литий расплавленный 0,25 (1000°) [1446], ртуть 0,000001 (20°) [385, с. 188], этанол м.р. [1012],
375. **бериллия бромид [неорг.]**  $BeBr_2$  (**beryllium bromide**) бензол н.р. [1], вода р. [1], диэтиловый эфир р. [1], пиридин 18,56 (25°) [1370], этанол р. [1],
376. **бериллия гидроксид [неорг.]**  $H_2BeO_2$  (**beryllium hydroxide, glucinum hydroxide**) вода 0,0063 (25°) [1874, с. 2350], 0,0114 (50°) [1874, с. 2350],
377. **бериллия карбонат тетрагидрат [неорг.]**  $CH_8BeO_7$  (**бериллий углекислый четырехводный**) аммиак жидкий н.р. [2], вода 0,36 (0°) [1],
378. **бериллия нитрат [неорг.]**  $BeN_2O_6$  вода 104,9 (15°) [1370], 109,6 (30°) [1370], диэтиловый эфир 0,015 (20°) [1874, с. 2349], нитрат аммония расплавленный р. [3180, с. 223],
379. **бериллия нитрат тетрагидрат [неорг.]**  $H_8BeN_2O_{10}$  вода 98,6 (0°) [868, с. 20], 107 (20°) [868, с. 20], 110 (30°) [1], 142 (50°) [1], 184 (61°) [868, с. 20], диметилсульфоксид 9 (25°) [560, с. 232], диэтиловый эфир 0,31 (20°) [611], этанол х.р. [1],
380. **бериллия оксид [неорг.]**  $BeO$  (**beryllium oxide, бромеллит**) аммиак жидкий н.р. [1788, с. 365], вода 0,00002 (20°) [611],
381. **бериллия перхлорат - вода (1/4) [неорг.]**  $H_8BeCl_2O_{12}$  (**beryllium perchlorate tetrahydrate, бериллия перхлорат тетрагидрат**) вода 198 (25°) [2500, с. 4-51],
382. **бериллия сульфат [неорг.]**  $BeO_4S$  (**beryllium sulfate**) аммиак жидкий н.р. [1788, с. 971], вода 36,2 (0°) [1], 37,9 (10°) [1], 40 (20°) [1], 41,2 (25°) [1], 42,5 (30°) [1], 45,8 (40°) [1], 49,7 (50°) [1], 54,3 (60°) [1], 63,9 (76°) [1], 60 (80°) [1], 42,9 (100°) [1],
383. **бериллия сульфат тетрагидрат [неорг.]**  $H_8BeO_8S$  (**beryllium sulfate tetrahydrate**) ацетон н.р. [360, с. 175], вода 41,48 (25°) [868, с. 17], 48,8 (50°) [868, с. 17], 61,24 (75°) [868, с. 17], 70,44 (85°) [868, с. 17], 76,83 (95°) [868, с. 17], серная кислота 60,65% 0,91 (25°) [868, с. 17], этанол н.р. [1012],
384. **бериллия фторид [неорг.]**  $BeF_2$  (**beryllium fluoride**) вода 407,6 (25°) [2176, с. 821], фтороводород 0,014 (-24,2°) [1459], 0,013 (-5,1°) [1459], 0,015 (11,2°) [1459], этанол абсолютный м.р. [2176, с. 822],
385. **бериллия хлорид [неорг.]**  $BeCl_2$  (**beryllium chloride**) амиловый спирт 18,86 (20°) [611], аммиак жидкий н.р. [1788, с. 363], ацетон н.р. [1788, с. 363], бензол м.р. [1788, с. 363], вода 67,6 (0°) [1], 72,8 (20°) [1], 77 (30°) [1], 78,95 (40°) [868, с. 21], диоксид серы 0,046 (0°) [1370], диэтиловый эфир х.р. [1], метанол 32,49 (20°) [611], пиридин 13,58 (20°) [611], сероуглерод м.р. [1788, с. 363], хлороформ м.р. [1788, с. 363], этанол 19,13 (20°) [611],
386. **бериллия этандиоат [неорг.]**  $C_2BeO_4$  (**бериллия оксалат**) вода 33,1 (25°) [1874, с. 2347],
387. **бериллия этандиоат - вода (1/3) [неорг.]**  $C_2H_6BeO_7$  (**бериллия оксалат тригидрат**) вода 63,2 (25°) [868],
388. **бетаин [орг.]**  $C_5H_{11}NO_2$  вода 140 (0°) [611], 157 (20°) [611], 328 (100°) [611], метанол 43 (0°) [828], 54 (20°) [828], 75 (60°) [828], этанол 6 (0°) [828], 8,5 (20°) [828], 13 (40°) [828], 22 (70°) [828],
389. **бетулин [орг.]**  $C_{30}H_{50}O_2$  (**3β,28-дигидрокси-20(29)-лупен, betulin, lup-20(29)-ene-3β,28-diol**) 1-бутанол 1,08 (5°) [1383], 1,28 (15°) [1383], 1,43 (25°) [1383], 1,63 (35°) [1383], 1-гексанол 0,321 (5°) [1383], 0,366 (15°) [1383], 0,443 (25°) [1383], 0,552 (35°) [1383], 1-нонанол

- 0,667 (20°) [3205], 0,72 (25°) [3205], 0,781 (30°) [3205], 0,899 (35°) [3205], 0,998 (40°) [3205], 1,143 (45°) [3205], 1,328 (50°) [3205], 1,573 (55°) [3205], 1-октанол 0,545 (20°) [3205], 0,552 (25°) [3205], 0,61 (30°) [3205], 0,633 (35°) [3205], 0,712 (40°) [3205], 0,78 (45°) [3205], 0,917 (50°) [3205], 1,16 (55°) [3205], 1-пентанол 0,478 (5°) [1383], 0,606 (15°) [1383], 0,721 (25°) [1383], 0,861 (35°) [1383], 2-бутанол 0,419 (20°) [3205], 0,435 (25°) [3205], 0,486 (30°) [3205], 0,505 (35°) [3205], 0,563 (40°) [3205], 0,646 (45°) [3205], 0,718 (50°) [3205], 0,885 (55°) [3205], N-метилпирролидон-2 2,47 (20°) [3205], 2,56 (25°) [3205], 2,65 (30°) [3205], 3,13 (55°) [3205], ацетон 0,425 (5°) [1383], 0,662 (15°) [1383], 1,207 (25°) [1383], 1,74 (35°) [1383], ацетонитрил 0,29 (20°) [3205], 0,51 (25°) [3205], 0,752 (30°) [3205], 1,123 (35°) [3205], 1,48 (40°) [3205], 2,086 (45°) [3205], 2,638 (50°) [3205], 3,69 (55°) [3205], бензол р. (80°) [974], вода 0,00983 (20°) [3205], 0,0123 (25°) [3205], 0,0147 (30°) [3205], 0,022 (35°) [3205], 0,034 (40°) [3205], 0,044 (45°) [3205], 0,061 (50°) [3205], 0,081 (55°) [3205], гексадекан 0,009 (20°) [3205], 0,0103 (25°) [3205], 0,0111 (30°) [3205], 0,0229 (55°) [3205], диметилформаид 1,263 (20°) [3205], 1,482 (25°) [3205], 1,786 (30°) [3205], 2,03 (35°) [3205], 2,24 (40°) [3205], 2,59 (45°) [3205], 2,81 (50°) [3205], 3,15 (55°) [3205], дихлорметан 0,41 (5°) [1383], 0,436 (10°) [1383], 0,468 (15°) [1383], 0,517 (25°) [1383], диэтиловый эфир 0,56 (20°) [2], 4,22 (35°) [2], додекан 0,0039 (20°) [3205], 0,00416 (25°) [3205], 0,00494 (30°) [3205], 0,00598 (35°) [3205], 0,0065 (40°) [3205], 0,0078 (45°) [3205], 0,0091 (50°) [3205], 0,0117 (55°) [3205], лигроин м.р. [974], метанол 0,248 (5°) [1383], 0,343 (15°) [1383], 0,453 (25°) [1383], 0,549 (35°) [1383], метилацетат 0,358 (5°) [1383], 0,422 (15°) [1383], 0,477 (25°) [1383], 0,549 (35°) [1383], метилформиат 0,138 (5°) [1383], 0,156 (10°) [1383], 0,19 (15°) [1383], 0,233 (25°) [1383], пропанол 0,837 (5°) [1383], 0,941 (15°) [1383], 1,08 (25°) [1383], 1,18 (35°) [1383], уксусная кислота р. (118°) [974], хлороформ 0,967 (5°) [1383], 1,26 (15°) [1383], 1,63 (25°) [1383], 1,905 (35°) [1383], циклогексан 0,00885 (10°) [1383], 0,0143 (15°) [1383], 0,0334 (25°) [1383], 0,086 (35°) [1383], этанол 0,558 (5°) [1383], 0,634 (15°) [1383], 0,863 (25°) [1383], 1,09 (35°) [1383], 5,44 (78°) [2], этилацетат 0,484 (5°) [1383], 0,781 (15°) [1383], 1,04 (25°) [1383], 1,54 (35°) [1383], этилформиат 0,18 (5°) [1383], 0,2 (15°) [1383], 0,216 (25°) [1383], 0,236 (35°) [1383],
390. **бетулиновая кислота [орг.] C<sub>30</sub>H<sub>48</sub>O<sub>3</sub> (3β-гидрокси-20(29)-лупаен-28-овая кислота, betulinic acid)** 1-бутанол 0,726 (5°) [1384], 0,917 (15°) [1384], 1,184 (25°) [1384], 1,447 (35°) [1384], 1,849 (45°) [1384], 1-гексанол 1,013 (5°) [1384], 1,269 (15°) [1384], 1,453 (25°) [1384], 1,694 (35°) [1384], 2,035 (45°) [1384], 1-пентанол 1,035 (5°) [1384], 1,182 (15°) [1384], 1,383 (25°) [1384], 1,606 (35°) [1384], 1,884 (45°) [1384], 2-бутанол 0,506 (5°) [1384], 0,696 (15°) [1384], 0,92 (25°) [1384], 1,166 (35°) [1384], 1,509 (45°) [1384], ацетон 0,313 (5°) [1384], 0,395 (15°) [1384], 0,47 (25°) [1384], 0,652 (35°) [1384], 0,812 (45°) [1384], бутилацетат 0,324 (5°) [1384], 0,394 (15°) [1384], 0,471 (25°) [1384], 0,626 (35°) [1384], 0,759 (45°) [1384], вода т.р. [2], изопропанол 0,582 (5°) [1384], 0,7 (15°) [1384], 0,91 (25°) [1384], 1,132 (35°) [1384], 1,493 (45°) [1384], метанол 0,27 (5°) [1384], 0,35 (15°) [1384], 0,48 (25°) [1384], 0,66 (35°) [1384], 1,04 (45°) [1385], пропанол 0,784 (5°) [1384], 1,043 (15°) [1384], 1,352 (25°) [1384], 1,681 (35°) [1384], 2,128 (45°) [1384], тетрагидрофуран 6,24 (5°) [1384], 8,67 (15°) [1384], 13,15 (25°) [1384], 17,64 (35°) [1384], 24,79 (45°) [1384], этанол 0,646 (5°) [1384], 0,813 (15°) [1384], 1,06 (25°) [1384], 1,34 (35°) [1384], 1,7 (45°) [1384], этилацетат 0,233 (5°) [1384], 0,267 (15°) [1384], 0,38 (25°) [1384], 0,496 (35°) [1384], 0,645 (45°) [1384], этилформиат 0,123 (5°) [1384], 0,168 (15°) [1384], 0,264 (25°) [1384], 0,338 (35°) [1384], 0,485 (45°) [1384],
391. **билирубин [орг.] C<sub>33</sub>H<sub>36</sub>N<sub>4</sub>O<sub>6</sub> (bilirubin)** ацетон р. [1286], бензол р. [2], вода 0,0000004093 (18°) [793], диметилсульфоксид р. [1286], диметилформаид р. [1286], диэтиловый эфир т.р. [2], пиридин р. [1286], сероуглерод р. [2], формаид р. [1286], хлороформ р. [2], этанол т.р. [2],
392. **d-(+)-биотин [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>S (d-(+)-biotin, витамин H)** вода 0,022 (20°) [5], диэтиловый эфир м.р. [2500, с. 3-48], хлороформ м.р. [2500, с. 3-48], этанол 0,08 (20°) [5],

393. **2,2-бис(гидроксиметил)пропан-1,3-диол** [орг.]  $C_5H_{12}O_4$  (**2,2-ди(оксиметил)-1,3-пропандиол, pentaerythritol, пентаэритрит, тетраоксиметилметан**) ацетон м.р. [2529, с. 99], бензол м.р. [2529, с. 99], вода 3,846 (0°) [1398], 5,26 (15°) [1398], 5,66 (20°) [1398], 7,407 (30°) [1398], 11,5 (40°) [1398], 18,03 (60°) [1398], 28,57 (80°) [1398], 50 (100°) [1398], глицерин 11,5 (100°) [2529, с. 99], диэтиловый эфир м.р. [2529, с. 99], пиридин 3,8 (100°) [2529, с. 99], формамид 26,6 (100°) [2529, с. 99], этиленгликоль 14,8 (100°) [2529, с. 99],
394. **2-[N,N-бис(2-гидроксиэтил)амино]этанол** [орг.]  $C_6H_{15}NO_3$  (**triethanolamine, tris(2-hydroxyethyl)amine, триэтаноламин**) бензол 2 [1602], вода смеш. [1], гептан 0,2 (25°) [10], диэтиловый эфир 1,6 [1602], лигроин м.р. [1], метанол смеш. [1602], хлороформ р. [1], этанол смеш. [1],
395. **4,4'-бис(диметиламино)бензофенон** [орг.]  $C_{17}H_{20}N_2O$  (**N,N,N',N'-tetramethyl-4,4'-diaminobenzophenone, кетон Михлера**) бензол л.р. [2], вода 0,04 (25°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
396. **3,7-бис(диметиламино)фенотиазин-5-иния хлорид** [орг.]  $C_{16}H_{18}ClN_3S$  (**methylene blue, метиленовый синий**) 2-метоксиэтанол р. [1528, с. 293], вода р. [1528, с. 293], диэтиловый эфир н.р. [2500, с. 3-370], пиридин 0,26 (20°) [828, с. 1370], пиридин 50% водный 0,74 (20°) [1369, с. 439], хлороформ р. [2500, с. 3-370], этанол р. [1528, с. 293], этиленгликоль р. [1528, с. 293],
397. **3,7-бис(диметиламино)фенотиазин-5-иния хлорид - вода (1/3)** [орг.]  $C_{16}H_{24}ClN_3O_3S$  (**N,N,N',N'-тетраметилтионина хлорид тригидрат, methylene blue trihydrate, метиленовая синь, метиленовый голубой, метиленовый синий тригидрат**) бензол н.р. [8, с. 61], вода 4,36 (20°) [611], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ н.р. [371], этанол 1,3 (20°) [473],
398. **1-(бис(диметиламино)фосфонил)-3-фенил-5-амино-1,2,4-триазол** [эл/орг.]  $C_{12}H_{19}N_6OP$  (**WP-155, ПФИ-26, вепсин, ниагара-5943, триамфос**) вода 0,025 (20°) [239],
399. **4,4'-бис(О,О-диметилтионфосфорилокси)дифенилсульфид** [орг.]  $C_{16}H_{20}O_6P_2S_3$  (**temephos, дифос, темефос**) 1,2-дихлорэтан р. [69], ацетонитрил р. [69], вода 0,0000009 (10°) [793], 0,000027 (20°) [793], 0,00007 (30°) [793], гексан м.р. [2500, с. 3-4], диэтиловый эфир р. [69], тетрахлорметан р. [69], толуол р. [69],
400. **N,N-бис(N-(2,4-диметилфенил)иминометил)метанаминамин** [орг.]  $C_{19}H_{23}N_3$  (**1,5-di(2,4-dimethylphenyl)-3-methyl-1,3,5-triazapenta-1,4-diene, amitraz, амитраз**) ацетон р. [1962, с. 30], вода 0,0001 (20°) [1398, с. 1200], ксилол р. [1962, с. 30], толуол р. [1962, с. 30],
401. **бис(изопропиламино)фторфосфат** [орг.]  $C_6H_{16}FN_2OP$  (**изопестокс, мипафокс, пестокс 15**) вода 7,407 [793],
402. **N,N-бис(нонафторбутил)нонафторбутан-1-амин** [орг.]  $C_{12}F_{27}N$  (**heptacosafuorotributylamine, perfluorotributylamine, tris(nonafluorobutyl)amine, перфтортрибутиламин, трис(нонафторбутил)амин**) гексан 14,4 (25,5°) [828],
403. **бис(пропан-2-ил)пероксидикарбонат** [орг.]  $C_8H_{14}O_6$  (**диизопропилпероксидикарбонат**) вода 0,004 (0°) [2953, с. 141], гексан 646 (0°) [2953, с. 141], дибутилфталат 212 (0°) [2953, с. 141], диметилфталат 233 (0°) [2953, с. 141], метанол н.р. [2953, с. 141], метилметакрилат 100 (0°) [2953, с. 141], толуол 770 (0°) [2953, с. 141], трихлорэтилен 777 (0°) [2953, с. 141], этанол 277 (0°) [2953, с. 141], этилацетат 400 (0°) [2953, с. 141],
404. **2,6-бис(пропан-2-ил)фенол** [орг.]  $C_{12}H_{18}O$  (**2,6-диизопропилфенол, propofol, пропофол**) вода 0,016 [1398, с. 908],
405. **2,2-бис(4-хлорфенил)-1,1,1-трихлорэтан** [орг.]  $C_{14}H_9Cl_5$  (**1,1,1-trichloro-2,2-bis(4-chlorophenyl)ethane, 4,4'-ДДТ, ДДТ, азотокс, азэротокс, гезарол, дикофан, нооцид, п,п'-ДДТ, пентацид**) ацетон 51 (24°) [856], бензол 50 (24°) [856], вода 0,00000012 (25°) [793], гексан 147 (24°) [856], диоксан 85,2 (24°) [828], диэтиловый эфир 38,7 (24°) [856], петролейный эфир 1,7 (0°) [828], 2,5 (7,2°) [828], 5 (24°) [828], пиридин 26,6 (0°) [828], 104,1

- (24°) [828], 163,2 (48°) [828], сульфолан р. [2302, с. 2636], тетрахлорметан 11,3 (24°) [856], хлороформ 22,2 (0°) [828], 44,9 (24°) [828], этанол 2,8 (24°) [856],
406. **1,2-бис(2-хлорэтилсульфанил)этан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>Cl<sub>2</sub>S<sub>2</sub> (1,2-бис(2-хлорэтилтио)этан, Q, sesquimustard, сесквииприт)** вода 0,03 (20°) [77, с. 170],
407. **бис(2-хлорэтил)сульфид [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>Cl<sub>2</sub>S (2,2'-дихлордиэтилсульфид, EA 1033, бис-бета-хлорэтилсульфид, горчичный газ, иприт)** бензол р. [1], вода 0,8 (20°) [7], диэтиловый эфир р. [1], этанол абсолютный 81,26 (5,6°) [1385],
408. **N,N-бис(2-хлорэтил)-2-хлорэтанамина [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>Cl<sub>3</sub>N (EA 1053, HN3, азотистый иприт, трис(2-хлорэтил)амин)** вода 0,016 [6],
409. **бис(циклооктатетраен)уран(IV) [неорг.] C<sub>16</sub>H<sub>16</sub>U (ураноцен)** бензол 0,066 [2654, с. 150-151], тетрагидрофуран 0,1 [2654, с. 150-151],
410. **бис(η<sup>5</sup>-циклопентадиенил)железо [эл/орг.] C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>Fe (ferrocene, ферроцен)** вода 0,0006304 (25°) [793], органические растворители р. [10],
411. **бис(этилендиамин)меди(II) перхлорат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>16</sub>Cl<sub>2</sub>CuN<sub>4</sub>O<sub>8</sub>** вода 11 (20°) [127, с. 353],
412. **биурет моногидрат [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub> (аллофанамида моногидрат, карбамилмочевины моногидрат)** вода 1,54 (15°) [2], 45,5 (100°) [2], диэтиловый эфир т.р. [2], этанол л.р. [2],
413. **1,1'-бифенил [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>10</sub> (бифенил, дифенил, фенилбензол)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан р. [1050, с. 362], 1,4-дихлорбензол 77,54 (27,7°) [828], бензол 137 (27,9°) [828], 278 (43,1°) [828], вода 0,000645 (20°) [793], 0,00404 (60,5°) [793], гептан 25,1 (26,5°) [828], диэтиловый эфир 9,25 (19,5°) [2], метанол 6,57 (19,5°) [1385], этанол 9,98 (19,5°) [1385],
414. **бифенил-4,4'-диамин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub> (4,4'-диаминобифенил, бензидин)** вода 0,036 (24°) [793], 0,94 (100°) [114, с. 120-121], хинолин 43,1 (20°) [828], этанол абсолютный 7,68 (20°) [1385],
415. **бифенил-2,2'-дикарбоновая кислота [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> (2,2'-бифенилдикарбоновая кислота, дифеновая кислота)** вода 0,126 (25°) [793],
416. **3-(3-[1,1'-бифенил-4-ил]-1,2,3,4-тетрагидронафталин-1-ил)-4-гидрокси-2Н-1-бензопиран-2-он [орг.] C<sub>31</sub>H<sub>24</sub>O<sub>3</sub> (3-(3-[1,1'-biphenyl]-4-yl)-1,2,3,4-tetrahydro-1-naphthalenyl)-4-hydroxy-2H-1-benzopyran-2-one, difenacoum, дифенакум)** ацетон р. [1795, с. 457], бензол 0,0068 (20°) [1962, с. 214], вода 0,00000025 (20°) [1795, с. 457], хлороформ р. [1795, с. 457], этанол р. [1795, с. 457], этилацетат 0,22 (20°) [1962, с. 214],
417. **бифенил-2-ол [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>O (2-гидроксибифенил, 2-фенилфенол, o-phenylphenol)** ацетон р. [114, с. 382-383], бензол р. [114, с. 382-383], вода 0,07 (25°) [1398, с. 865], диэтиловый эфир х.р. [114, с. 382-383], этанол р. [114, с. 382-383],
418. **бифенил-4-ол [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>O (4-гидроксибифенил, 4-фенилфенол, p-phenylphenol)** вода 0,001 (25°) [1398, с. 865], диэтиловый эфир х.р. [114, с. 382-383], хлороформ х.р. [114, с. 382-383], этанол х.р. [114, с. 382-383],
419. **цис-бицикло[2.2.1]гепт-5-ен-2,3-дикарбоновой кислоты диметилловый эфир [орг.] C<sub>11</sub>H<sub>14</sub>O<sub>4</sub> (НИСИ, димелон, диметилкарбат)** вода 1,32 (35°) [337],
420. **бора оксид [неорг.] B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (boron oxide, boron trioxide, борный ангидрид)** вода 1,1 (10°) [1012], 3,3 (20°) [473], 15,7 (100°) [1012], серная кислота р. [971, с. 15],
421. **бора ортоарсенат [неорг.] AsBO<sub>4</sub>** вода н.р. (0°) [1012], 1,4 (100°) [1012],
422. **бора трифторид [неорг.] BF<sub>3</sub> (boron trifluoride, бор фтористый, бора фторид)** бензол 0,215 (22°) [611], вода 332 (0°) [473], реаг. (100°) [1], толуол 0,206 (27°) [611], фтороводород м.р. [1422], хлороводород жидкий безводный 78,6 (-134°) [611], этанол реаг. [1],
423. **бора хлорид [неорг.] BCl<sub>3</sub> (boron trichloride, бора трихлорид)** вода реаг. [1], хлор жидкий 190 (-136,4°) [10], этанол реаг. [1],
424. **9-борабицикло[3.3.1]нонана димер [эл/орг.] C<sub>16</sub>H<sub>30</sub>B<sub>2</sub> (9-borabicyclo[3.3.1]nonane dimer, 9-ББН, 9BBN)** тетрагидрофуран 10,5 (20°) [1569],

425. **борная кислота [неорг.]  $\text{H}_3\text{BO}_3$  (boric acid, ортоборная кислота, сассолин)** аммиак жидкий 1,92 (25°) [1370], ацетон 0,65 (20°) [6], бензол 0,4 [1788, с. 100], вода 2,77 (0°) [1], 3,65 (10°) [1], 4,87 (20°) [1], 5,74 (25°) [1], 6,77 (30°) [1], 8,9 (40°) [1], 11,39 (50°) [1], 14,89 (60°) [1], 23,54 (80°) [1], 38 (100°) [1], гидразин 55 (20°) [1370], глицерин 24,2 (25°) [6], глицерин 86,5% 13,78 (20°) [1370], глицерин 99% 22,2 (25°) [3184, с. 465], диметилсульфоксид 41 (20,3°) [560, с. 232], диоксан р. [6], диоксид азота н.р. [1788, с. 97], диэтиловый эфир 0,0087 (25°) [971], изоамиловый спирт 4,5 (25°) [3184, с. 465], изобутанол 5,26 (25°) [1370], метанол 26,6 (20°) [6], пиридин р. [6], пропанол 7,18 (25°) [1370], серная кислота л.р. [1828, с. 407], трихлорэтилен 0,016 (15°) [1370], уксусная кислота л.р. (118°) [1788, с. 100], этанол 95% 12,6 (25°) [3184, с. 465], этанол абсолютный 11 (25°) [1735, с. 107],
426. **(+)-борнеол [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$  (d-борнеол, борнейская камфора)** бензол р. [637], вода 0,074 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [637], лигроин р. [637], этанол р. [637],
427. **(-)-борнеол [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$  (l-борнеол)** вода 0,0696 (15°) [793], 0,0738 (25°) [793],
428. **бром [неорг.]  $\text{Br}_2$  (bromine)** ацетон реаг. [1], вода 4,3 (-0,58°) [564], 3,58 (20°) [1], 3,43 (30°) [564], 3,58 (54°) [564], 0,14 (100°) [564], диэтиловый эфир х.р. [1], керосин р. [1051, с. 206], серная кислота 95% 0,75 (25°) [564, с. 15], сероуглерод 83,15 (-95°) [1370], тетрахлорметан р. [1051, с. 206], фтороводород л.р. [113, с. 70], хлороформ х.р. [1], этанол х.р. [1],
429. **бромадиолон [орг.]  $\text{C}_{30}\text{H}_{23}\text{BrO}_4$  (3-[3-(4'-bromo-[1,1'-biphenyl]-4-yl)-3-hydroxy-l-phenylpropyl]-4-hydroxy-2H-1-benzopyran-2-one, bromadiolone)** ацетон р. [1793], вода 0,0019 (20°) [1793], диметилформамид р. [1793], этанол р. [1793],
430. **2-бромбензойная кислота [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{BrO}_2$**  вода 0,1856 (25°) [1385],
431. **3-бромбензойная кислота [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{BrO}_2$**  вода 0,04021 [793],
432. **4-бромбензойная кислота [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{BrO}_2$**  вода 0,0056 (22,5°) [793],
433. **бромбензол [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$  (bromobenzene, фенил бромистый)** бензол р. [1], вода 0,045 (30°) [1], диэтиловый эфир 71,3 (20°) [1], тетрахлорметан р. [1], этанол 10,4 (25°) [1],
434. **1-бромбутан [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$  (1-bromobutane, бутил бромистый)** вода 0,06166 (25°) [1398],
435. **dl-2-бромбутандиовая кислота [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_5\text{BrO}_4$  (dl-бромянтарная кислота)** вода 19 (15°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], метанол 129,7 (22°) [1385], пропанол 49,4 (22°) [1385], этанол 86,2 (22°) [1385],
436. **1-бромгексан [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{Br}$**  вода 0,00258 (25°) [1571],
437. **1-бромгептан [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_{15}\text{Br}$  (гептил бромистый, н-гептилбромид)** вода 0,0006645 (25°) [793],
438. **бромдихлорметан [орг.]  $\text{CHBrCl}_2$  (bromodichloromethane, дихлорбромметан)** вода 0,3032 (30°) [1398, с. 1], диэтиловый эфир х.р. [114], муравьиная кислота 316,7 (61,3°) [828], хлороформ х.р. [114], этанол х.р. [114],
439. **бромметан [орг.]  $\text{CH}_3\text{Br}$  (bromomethane, methyl bromide, метил бромистый, метилбромид)** бензол р. [2], вода 2,609 (10°) [1398, с. 5], 1,797 (17°) [1398, с. 5], 1,6 (20°) [1398, с. 5], 1,34 (25°) [1398, с. 5], диэтиловый эфир л.р. [2], сероуглерод смеш. [1], хлороформ р. [2], этанол л.р. [2],
440. **1-бром-3-метилбензол [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_7\text{Br}$  (1-bromo-3-methylbenzene, 3-bromotoluene, 3-бромтолуол, м-бромтолуол)** вода 0,005131 [793], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол р. [1],
441. **1-бром-4-метилбензол [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_7\text{Br}$  (1-bromo-4-methylbenzene, 4-bromotoluene, 4-бромтолуол, п-бромтолуол)** бензол р. [1], вода 0,011 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [3], этанол л.р. [3],
442. **1-бром-3-метилбутан [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Br}$  (1-bromo-3-methylbutane, isoamyl bromide, изоамил бромистый)** вода 0,02 (16°) [1398, с. 170], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
443. **1-бром-2-метилпропан [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$  (1-bromo-2-methylpropane, isobutyl bromide, изобутил бромистый, изобутилбромид)** ацетон л.р. [2500, с. 3-70], бензол л.р. [2500, с. 3-

- 70], вода 0,059 (16°) [2, с. 673], диэтиловый эфир смеш. [2, с. 673], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-70], хлороформ л.р. [2500, с. 3-70], этанол смеш. [2, с. 673],
444. **1-бромнафталин [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>Br (1-bromonaphthalene)** вода 0,0009077 (4°) [793], 0,001334 (25°) [793], 0,001898 (40°) [793],
445. **2-бромнафталин [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>Br** бензол р. [2], вода 0,0003831 (4°) [793], 0,0008041 (25°) [793], 0,001576 (40°) [793], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ р. [2], этанол 7,6 (20°) [2],
446. **бромоводород [неорг.] HBr (hydrogen bromide, бромоводородная кислота, водород бромистый)** вода 221 (0°) [1], 193 (25°) [1], 130 (100°) [1], фтороводород н.р. [1422], этанол р. [1],
447. **бромокриптин [орг.] C<sub>32</sub>H<sub>40</sub>BrN<sub>5</sub>O<sub>5</sub> (bromocriptine)** вода 0,000207 [1398, с. 1333],
448. **бромокриптина метансульфонат [орг.] C<sub>33</sub>H<sub>44</sub>BrN<sub>5</sub>O<sub>8</sub>S (bromocriptine mesylate, bromocriptine methanesulfonate, parlodel, pravidel, бромокриптина мезилат)** бензол н.р. [607], вода 0,08 (25°) [607], гексан н.р. [607], метанол 115 (25°) [607], хлороформ 0,03 (25°) [607], этанол 2,9 (25°) [607],
449. **1-бромоктан [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>17</sub>Br (1-bromo-octane)** бензол х.р. [114], вода 0,0001671 (25°) [793], этанол х.р. [114],
450. **1-бромпентан [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>Br (1-bromopentane, pentyl bromide, амил бромистый, амилбромид)** бензол р. [1571], вода 0,01266 (25°) [1398, с. 170], диэтиловый эфир смеш. [2], тетрахлорметан м.р. [1571], хлороформ р. [1571], этанол р. [2],
451. **1-бромпропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>Br (1-bromopropane, пропилбромид)** ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 0,297 (0°) [1398], 0,245 (20°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [1], хлороформ р. [1], этанол смеш. [1],
452. **2-бромпропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>Br (2-bromopropane, изопропил бромистый, изопропилбромид)** ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 0,418 (0°) [1398], 0,32 (20°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [3], хлороформ р. [1], этанол смеш. [3],
453. **3-бромпропен [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>Br (2-пропенилбромид, 3-bromopropene, allyl bromide, аллил бромистый, аллилбромид)** вода 0,3835 (25°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], сероуглерод р. [1], тетрахлорметан р. [1], хлороформ р. [1], этанол смеш. [2],
454. **(±)-3-бром-1,7,7-триметилбицикло[2.2.1]гептан-2-он [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>15</sub>BrO (3-бромкамфора, бромкамфора)** вода о.м.р. [371], диоксид серы 156 (20°) [828], диэтиловый эфир 50 (20°) [828], муравьиная кислота 95% 13,6 (20°) [828], оливковое масло 12,5 (20°) [828], хлороформ 143 (20°) [828], этанол 12,1 (15°) [828], 19,7 (25°) [828], 705 (61°) [828],
455. **2-бром-1,1,1-трифтор-2-хлорэтан [орг.] C<sub>2</sub>HBrClF<sub>3</sub> (галотан, фторотан)** вода 0,345 (20°) [1531, с. 438], диэтиловый эфир смеш. [371], жирные масла смеш. [371], хлороформ смеш. [371], этанол смеш. [69],
456. **4-бромфенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>BrO** вода 1,393 (20°) [793],
457. **1-бром-2-фторбензол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>BrF (1-bromo-2-fluorobenzene)** вода 0,03532 (25°) [1398, с. 202],
458. **бромхлорметан [орг.] CH<sub>2</sub>BrCl (bromochloromethane)** ацетон р. [114], бензол р. [114], вода 1,669 (25°) [1398, с. 3], диэтиловый эфир р. [114], этанол р. [114],
459. **1-бром-2-хлорэтан [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>BrCl (1-bromo-2-chloroethane, этилен бромхлористый, этиленбромхлорид)** вода 0,688 (30°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
460. **бромэтан [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Br (bromoethane, ethyl bromide, этил бромистый, этилбромид)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан р. [1050, с. 362], аммиак жидкий р. [3169, с. 119], вода 1,08 (0°) [1], 0,96 (17,5°) [1], 0,914 (20°) [3], диэтиловый эфир 632 (-13°) [1385], 561 (0°) [1385], 462 (12°) [1385], 302 (22,5°) [1385], 253 (32°) [1385], хлороформ смеш. [1], этанол смеш. [1],
461. **бруцин [орг.] C<sub>23</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (brucine)** анилин 13,6 (20°) [1385], бензол 1,12 (20°) [828], вода 0,32 (15°) [793], глицерин 2,25 (20°) [1385], диэтиламин 1,63 (20°) [1385], диэтиловый эфир 0,76 (20°) [1385], метанол 125 (25°) [1385], петролейный эфир 0,088 (20°) [828],

- пиперидин 1 (20°) [1385], пиридин 38,8 (20°) [1385], тетрахлорметан 2 (20°) [1385], трихлорэтилен 2,56 (15°) [1385], хлороформ 13,1 (25°) [1385], этанол 3,5 (20°) [1385], 82,5 (25°) [1385], этилацетат 4,45 (20°) [1385],
462. **бруцин тетрагидрат [орг.]**  $C_{23}H_{34}N_2O_8$  бензол р. [2], вода 0,1 (20°) [2], 0,67 (100°) [2], диэтиловый эфир 1,06 (20°) [2], хлороформ 8,8 (25°) [2], этанол 103,5 (25°) [2],
463. **бута-1,3-диен [орг.]**  $C_4H_6$  (**1,3-butadiene, 1,3-бутадиен, дивинил, эритрен**) ацетон х.р. [1], бензол р. [1], вода 0,07349999999 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
464. **бутадиин [орг.]**  $C_4H_2$  (**диацетилен**) вода 1 (25°) [5], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол р. [2],
465. **бутадион [орг.]**  $C_{19}H_{20}N_2O_2$  (**1,2-дифенил-4-н-бутил-3,5-пиразолидиндион**) бензол л.р. [128], вода 0,009 (20°) [128], диэтиловый эфир л.р. [128], метанол л.р. [128], хлороформ л.р. [128], этанол 3,6 (20°) [128],
466. **бутан [орг.]**  $C_4H_{10}$  (**butane, н-бутан, фреон 600, хладон 600**) вода 0,01824 (3°) [1398], 0,01345 (9°) [1398], 0,01096 (14°) [1398], 0,00614 (25°) [1398], 0,003836 (50°) [1398], хлороформ р. [1],
467. **бутаналь [орг.]**  $C_4H_8O$  (**butanal, бутиральдегид, масляный альдегид**) вода 3,6 (20°) [1398, с. 113], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
468. **бутанамид [орг.]**  $C_4H_9NO$  (**butanamide, бутановой кислоты амид, масляной кислоты амид**) вода 17,08 (6°) [1398], 19,08 (16°) [1398], 23 (25°) [1398],
469. **бутан-1-амин [орг.]**  $C_4H_{11}N$  (**1-butylamine, 1-аминобутан, 1-бутиламин, н-бутиламин**) вода 0,2384 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2], этиленгликоль 78,6 (4,5°) [828],
470. **бутан-2-амин [орг.]**  $C_4H_{11}N$  (**(RS)-sec-butylamine, 2-aminobutane, 2-butanamine, 2-butylamine, втор-бутиламин**) вода 11,2 (20°) [1398], этанол р. [1962, с. 26], этиленгликоль 65,8 (4,5°) [575, с. 353],
471. **бутан-2,3-диилиден-бис(гидроксиламин) [орг.]**  $C_4H_8N_2O_2$  (**2,3-бутандиона диоксим, dimethylglyoxime, диметилглиоксим**) ацетон р. [871, с. 99], вода 0,06 (20°) [1398], 0,36 (80°) [1398], 0,59 (100°) [1398], диэтиловый эфир р. [104], этанол 1,3 (20°) [871, с. 99],
472. **бутандиовая кислота [орг.]**  $C_4H_6O_4$  (**succinic acid, янтарная кислота**) аммиак жидкий н.р. [3169, с. 120], ацетон 4,89 (20°) [828], бензол 0,0042 (28°) [828], вода 6,8 (20°) [1], 121 (100°) [1], диэтиловый эфир 1,2 (15°) [1], изобутанол 2,73 (21,5°) [1385], метанол 10,51 (-1°) [1385], 19,4 (21,4°) [1385], 28,7 (39°) [1385], муравьиная кислота 95% 2,06 (18,5°) [1385], п-цимол 0,02 (25°) [828], пропанол 2,11 (-1°) [1385], 4,79 (21,5°) [1385], 7,53 (39°) [1385], тетрахлорметан 0,00092 (28°) [828], толуол 0,0038 (28°) [828], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ 0,014 (28°) [828], этанол 9,9 (5°) [1], этанол 50% 13,7 (20°) [1385], 20,9 (30°) [1385], этанол 90% 7,51 (15°) [1385], этанол абсолютный 5,06 (-1°) [1385], 10,05 (20°) [1385], 11,9 (30°) [1385],
473. **бутандиовой кислоты диметиловый эфир [орг.]**  $C_6H_{10}O_4$  (**dimethyl succinate, диметилбутандиоат, диметилсукцинат, метилсукцинат, янтарной кислоты диметиловый эфир**) вода 2,8 (20°) [2], этанол р. [2],
474. **бутандиовой кислоты диэтиловый эфир [орг.]**  $C_8H_{14}O_4$  (**diethyl succinate, диэтилсукцинат, янтарной кислоты диэтиловый эфир**) вода 1,92 (20°) [1385],
475. **бутан-1,4-диол [орг.]**  $C_4H_{10}O_2$  (**1,4-butanediol, 1,4-бутандиол, 1,4-бутиленгликоль, тетраметиленгликоль**) ацетон смеш. [362], бензол 0,348 (27°) [828], вода смеш. [1], гептан 0,025 (39,3°) [828], диэтиловый эфир 3,1 (25°) [362], тетрахлорметан 0,4 (25°) [362], циклогексан 0,0206 (33,2°) [828], этанол р. [1],
476. **бутан-2,3-дион [орг.]**  $C_4H_6O_2$  (**2,3-бутандион, диацетил, диметилглиоксаль**) вода 20 (20°) [1398],
477. **(RS)-бутан-2-илбензол [орг.]**  $C_{10}H_{14}$  (**(1-метилпропил)бензол, 2-фенилбутан, втор-бутилбензол**) вода 0,00101 (25°) [793],

478. **бутаннитрил [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>7</sub>N (butanenitrile, бутиронитрил, масляной кислоты нитрил, пропил цианистый)** вода 0,3764 (25°) [1398],
479. **бутановой кислоты бутиловый эфир [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub> (butyl butanoate, бутилбутаноат, бутилбутират, масляной кислоты бутиловый эфир)** вода 0,379 (10°) [611], 0,424 (16°) [611], 0,496 (25,5°) [611], 0,574 (33°) [611], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
480. **бутановой кислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub> (methyl butanoate, масляной кислоты метиловый эфир, метилбутаноат)** вода 1,6 [1571], диэтиловый эфир смеш. [1570, с. 2959], этанол смеш. [1570, с. 2959],
481. **бутановой кислоты пентиловый эфир [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>18</sub>O<sub>2</sub> (n-amyl butyrate, pentyl butanoate, амилбутират, масляной кислоты пентиловый эфир, пентилбутаноат)** вода 0,054 (50°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
482. **бутановой кислоты этиловый эфир [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> (ethyl butanoate, масляной кислоты этиловый эфир, этилбутаноат, этилбутират)** вода 0,68 (25°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
483. **бутан-1-ол [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O (1-butanol, 1-бутанол, 1-бутиловый спирт, butyl alcohol, n-butanol, propyl carbinol, бутанол-1, бутиловый спирт, н-бутиловый спирт)** аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], ацетон х.р. [1], бензол р. [1], вода 9,355 (0°) [1398], 8,181 (10°) [1398], 7,236 (20°) [1398], 6,629 (30°) [1398], 6,191 (40°) [1398], 6,455 (80°) [1398], 9,102 (100°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [1], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол смеш. [1],
484. **бутан-2-ол [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O (2-butanol, 2-hydroxy-butane, 2-бутанол, s-butanol, бутанол-2, втор-бутиловый спирт)** ацетон х.р. [1], бензол р. [1], вода 11,11 (20°) [1398], 13,04 (85°) [1398], 13,42 (90,04°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол смеш. [1],
485. **бутан-2-он [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O (2-butanone, 2-бутанон, метилэтилкетон, этилметилкетон)** ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 29,2 (20°) [1], 19 (90°) [1], глицерин 4,2 (37,5°) [828], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол смеш. [1],
486. **2-бутанона оксим [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>NO (2-butanone oxime, 2-бутаноноксим, метилэтилкетоксим, метилэтилкетона оксим)** вода 10 (20°) [2], диэтиловый эфир смеш. [1571], хлороформ р. [1571], этанол смеш. [1571],
487. **1-бутантиол [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>S (1-butanethiol, бутилмеркаптан)** вода 0,0597 (20°) [1571], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
488. **бут-1-ен [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub> (1-butene, 1-бутен, 1-бутилен, бутен-1)** бензол р. [1], вода 0,0222 (25°) [1398], 0,06791 (38°) [1398], 0,08876 (71°) [1398], диэтиловый эфир х.р. [1], этанол х.р. [1],
489. **транс-бут-2-еналь [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O (trans-2-butenal, кротоновый альдегид, транс-2-бутеналь, транс-бета-метилакролеин)** ацетон х.р. [1], бензол смеш. [1], вода 18,1 (20°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], толуол смеш. [1], этанол смеш. [1],
490. **транс-бутендиовая кислота [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>4</sub> (fumaric acid, trans-butenedioic acid, транс-1,2-этилендикарбоновая кислота, фумаровая кислота)** ацетон 1,29 (20°) [1385], 1,72 (29,7°) [1385], бензол 0,003 (25°) [1385], вода 0,7 (25°) [2], 1,07 (40°) [1385], 2,4 (60°) [1385], 9,8 (100°) [2], диэтиловый эфир 1,01 (25°) [2], изопропанол 2,13 (5,85°) [2956, с. 3112], 3,31 (17,85°) [2956, с. 3112], 3,99 (23,85°) [2956, с. 3112], 6,99 (47,85°) [2956, с. 3112], 13,56 (77,85°) [2956, с. 3112], ксилол 0,027 (29,7°) [1385], пропанол 1,65 (5,85°) [2956, с. 3112], 2 (11,85°) [2956, с. 3112], 2,38 (17,85°) [2956, с. 3112], 2,79 (23,85°) [2956, с. 3112], 4,82 (47,85°) [2956, с. 3112], 9,86 (78,65°) [2956, с. 3112], тетрахлорметан 0,027 (25°) [1385], хлороформ 0,02 (25°) [1385], этанол 95% 5,75 (29,7°) [1370],
491. **цис-бутендиовая кислота [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>4</sub> (maleic acid, малеиновая кислота, цис-1,2-этилендикарбоновая кислота)** ацетон 35,77 (29,7°) [1385], бензол 0,024 (25°) [1385], вода 78,8 (25°) [2], 112,5 (40°) [1385], 148,7 (60°) [1385], 392,6 (97,5°) [2], диэтиловый эфир 8,19 (25°) [1385], изобутанол 16,6 (0°) [828], 21,2 (22,5°) [828], ксилол 0,0085 (29,7°) [1385],

- метанол 69,5 (22,5°) [1385], пропанол 25 (0°) [1385], 32,1 (22,5°) [828], тетрахлорметан 0,002 (25°) [1385], уксусная кислота р. [2], хлороформ 0,011 (25°) [1385], этанол 43,3 (0°) [828], 52,4 (22,5°) [828], этанол 95% 69,9 (20°) [1385],
492. **бут-1-ен-3-ин [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub> (1-бутен-3-ин, buten-3-yne, vinylacetylene, бутен-1-ин-3, винилацетилен)** ацетон 90,2 (25°) [1850, с. 418], бензол р. [114], вода н.р. [114], диметилформаид 66 (25°) [1850, с. 418], метанол 25,5 (25°) [1850, с. 418],
493. **транс-2-бутеновая кислота [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub> (trans-2-butenoic acid, транс-котоновая кислота)** вода 8,6 (25°) [1398], 39,6 (40°) [1398], транс-1,2-дихлорэтилен 17,12 (0°) [828], цис-1,2-дихлорэтилен 20,83 (0°) [828],
494. **бутилбензол [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>14</sub> (н-бутилбензол)** вода 0,001382 (25°) [793],
495. **N-бутилбутан-1-амин [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>19</sub>N (dibutylamine, дибутиламин)** вода 0,3231 (25°) [793], диметилсульфоксид 10 (20,3°) [1716, с. 323],
496. **N-(1-(N-бутилкарбамоил)бензимидазолил-2)-О-метилкарбамат [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>18</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub> (benomyl, бенлат, беномил)** вода 0,00038 (20°) [793], хлороформ 9 (20°) [3139, с. 26],
497. **бут-1-ин [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub> (1-butyne, 1-бутин, бутин-1, этилацетилен)** вода 0,287 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
498. **1-бутоксидбутан [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>18</sub>O (dibutyl ether, дибутиловый эфир)** аммиак жидкий р. [3169, с. 120], вода 0,04 (0°) [1571], 0,023 (20°) [1571], 0,01 (90°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2, с. 560-561], этанол смеш. [2, с. 560-561],
499. **l-(+)-валин [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>NO<sub>2</sub> (L-valine)** бензол м.р. [1], вода 9,1 (16,5°) [1], диэтиловый эфир м.р. [1], этанол м.р. [1],
500. **dl-валин [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>NO<sub>2</sub> (DL-valine)** вода 7,04 (25°) [171], 12,6 (75°) [171], диэтиловый эфир н.р. [171], этанол 0,015 (25°) [171], этанол 75% 0,269 (0°) [421], 0,57 (25°) [421], 0,999 (45°) [421], 1,62 (60°) [421], этанол 95% 0,0277 (0°) [421], 0,0569 (25°) [421], 0,0979 (45°) [421], 0,167 (60°) [421],
501. **ванадий [неорг.] V (vanadium)** вода н.р. [1], литий расплавленный 0,0075 (700°) [1641, с. 35], натрий расплавленный 0,0002 (700°) [1641, с. 35], ртуть 0,00005 (20°) [385, с. 188],
502. **ванадия(V) оксид [неорг.] O<sub>5</sub>V<sub>2</sub> (vanadium(V) oxide, ванадиевый ангидрид, диванадия пентаоксид, тетраванадия декаоксид)** вода 0,07 (25°) [1], 0,07 (100°) [1], фтороводород реаг. [113, с. 71], этанол н.р. [1],
503. **ванадия(IV) оксид-сульфат тригидрат [неорг.] H<sub>6</sub>O<sub>8</sub>SV** вода 112 [1650, с. 110], этанол м.р. [2],
504. **ванадия(III)-рубидия сульфат [неорг.] O<sub>8</sub>RbS<sub>2</sub>V** вода 5,79 (25°) [611],
505. **ванадия(III)-рубидия сульфат додекагидрат [неорг.] H<sub>24</sub>O<sub>20</sub>RbS<sub>2</sub>V** вода 1,6 (10°) [1012],
506. **ванадия(III)-цезия сульфат [неорг.] CsO<sub>8</sub>S<sub>2</sub>V** вода 0,77 (25°) [611],
507. **ванадия(III)-цезия сульфат додекагидрат [неорг.] H<sub>24</sub>CsO<sub>20</sub>S<sub>2</sub>V** вода 0,29 (10°) [1012],
508. **ванкомицина гидрохлорид [орг.] C<sub>66</sub>H<sub>76</sub>Cl<sub>3</sub>N<sub>9</sub>O<sub>24</sub> (vancomycin hydrochloride)** ацетон н.р. [1714, с. 2218], вода 10 (20°) [1714, с. 2218], диэтиловый эфир н.р. [1714, с. 2218],
509. **винилтриметиламмония перхлорат [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>ClNO<sub>4</sub>** вода 5,764 (20°) [298],
510. **d-винная кислота [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>6</sub> (D-(-)-tartatic acid)** ацетон р. [2], вода 139 (20°) [2], 343 (100°) [2], глицерин р. [473], диэтиловый эфир 0,55 (15°) [2], метанол 59 (20°) [473], этанол 32,4 (16°) [2],
511. **виноградная кислота [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>6</sub> (2,3-дигидроксибутандиовая кислота, dl-tartatic acid, dl-винная кислота)** вода 17,08 (20°) [1398], 40,33 (60°) [1398], 65 (100°) [1398],
512. **висмут [неорг.] Bi (bismuth)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 91], вода н.р. [1], галлий н.р. (30°) [1854, с. 214], ртуть 1,42 (18°) [359],
513. **висмута гидроксид-оксид [неорг.] HBiO<sub>2</sub>** вода 0,000144 (20°) [611],

514. **висмута иодид [неорг.]  $\text{BiI}_3$  (bismuth triiodide)** аммиак жидкий м.р. [1788, с. 92], ацетон р. [1788, с. 93], бензол р. [1], вода 0,00078 (20°) [2500, с. 4-52], диодметан 0,15 (12°) [1788, с. 93], диметиламин л.р. [560], диэтиловый эфир р. [1], метанол р. [1], метилацетат р. [1788, с. 93], сероуглерод р. [1], толуол р. [1], триметиламин м.р. [560], этанол абсолютный 3,5 (20°) [1788, с. 92],
515. **висмута нитрат - вода (1/5) [неорг.]  $\text{H}_{10}\text{BiN}_3\text{O}_{14}$  (bismuth nitrate pentahydrate, висмута нитрат пентагидрат)** ацетон 48,66 (0°) [1370], 42 (19°) [1], вода реаг. [1], диэтиловый эфир х.р. [6],
516. **висмута оксид-хлорид [неорг.]  $\text{BiClO}$  (bismuth oxychloride)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 95], ацетон н.р. [1788, с. 95], вода н.р. [2500, с. 4-52], муравьиная кислота 95% 0,05 (19,8°) [611],
517. **висмута сульфид [неорг.]  $\text{Bi}_2\text{S}_3$  (bismuth sulfide, висмутин)** вода 0,000018 (18°) [1370], метиламин м.р. [560],
518. **висмута фторид [неорг.]  $\text{BiF}_3$  (bismuth trifluoride)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 92], вода н.р. [2500, с. 4-52], фтороводород 0,01 (-23,1°) [1459], 0,011 (-8,3°) [1459], 0,01 (12,4°) [1459], фторсульфоновая кислота н.р. [2985, с. 72], этанол н.р. [1788, с. 92],
519. **висмута(V) фторид [неорг.]  $\text{BiF}_5$  (bismuth pentafluoride, висмута пентафторид)** вода реаг. [2500, с. 4-52], фтороводород 30 (22°) [1666, с. 81],
520. **висмута хлорид [неорг.]  $\text{BiCl}_3$  (bismuth trichloride, висмута(III) хлорид)** аммиак жидкий р. [1788, с. 91], ацетон 17,9 (18°) [72], бензонитрил р. [1788, с. 91], вода реаг. [1], гидразин 32 (20°) [611], диметилсульфоксид 0,9 (25°) [560, с. 232], диметоксиметан р. [1788, с. 91], метанол р. [1], метилацетат р. [1788, с. 91], муравьиная кислота 95% 0,05 (19,8°) [1370], сероводород жидкий 0,085 [1788, с. 91], этанол р. [1], этилацетат 1,66 (18°) [1370],
521. **вода [неорг.]  $\text{H}_2\text{O}$  (hydrogen oxide, water, водорода гидроокись, водорода оксид, диводорода окись, оксинан)** 1,1,1,2-тетрахлорэтан 0,023 (0°) [799, с. 426], 0,0555 (25°) [799, с. 426], 0,06 (30°) [799, с. 426], 1,1,1-трихлорэтан 0,0162 (0°) [799, с. 426], 0,0339 (25°) [799, с. 426], 0,042 (30°) [799, с. 426], 1,1,2,2-тетрафтор-1,2-дихлорэтан 0,00002 (-70°) [2523, с. 355], 0,00005 (-60°) [2523, с. 355], 0,0001 (-50°) [2523, с. 355], 0,0002 (-40°) [2523, с. 355], 0,0004 (-30°) [2523, с. 355], 0,0009 (-20°) [2523, с. 355], 0,0015 (-10°) [2523, с. 355], 0,0027 (0°) [2523, с. 355], 0,0071 (20°) [2523, с. 355], 0,0134 (35°) [2523, с. 355], 1,1,2,2-тетрахлорэтан 0,0584 (0°) [799, с. 426], 0,11 (25°) [799, с. 426], 0,132 (30°) [799, с. 426], 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан 0,0008 (-30°) [2523, с. 355], 0,0018 (-20°) [2523, с. 355], 0,0022 (-10°) [2523, с. 355], 0,0036 (0°) [2523, с. 355], 0,0086 (20°) [2523, с. 355], 0,009 (21°) [1531, с. 406], 0,0154 (35°) [2523, с. 355], 1,1,2-трихлорэтан 0,062 (0°) [799, с. 426], 0,119 (25°) [799, с. 426], 0,159 (30°) [799, с. 426], 1,1-дихлорэтан 0,046 (0°) [799, с. 426], 0,0966 (25°) [799, с. 426], 0,115 (30°) [799, с. 426], 1,2-дибромэтан 0,0657 (25°) [799, с. 426], 0,0715 (30°) [799, с. 426], 1,2-дихлорэтан 0,09 (0°) [799, с. 426], 0,15 (20°) [727], 0,187 (25°) [72], 0,22 (30°) [799, с. 426], 1-бутанол 25,11 (20°) [2198, с. 39], 1-пентанол 10,4 (20°) [2198, с. 39], бензол 0,055 (20°) [727], бутилакрилат 0,7 [6], бутилацетат 2,4 (20°) [727], вода смеш. [1], гексадекафторгептан 0,0022 (25°) [2985, с. 211], 0,0054 (50°) [2985, с. 211], гексан 0,01 (20°) [727], гептан 0,015 (20°) [727], диизопропиловый эфир 0,87 (20°) [727], диоксид серы р. [80, с. 329], дифтордихлорметан 0,00001 (-70°) [2523, с. 355], 0,00003 (-60°) [2523, с. 355], 0,00008 (-50°) [2523, с. 355], 0,0002 (-40°) [627], 0,0004 (-30°) [627], 0,0007 (-20°) [627], 0,0014 (-10°) [627], 0,0025 (0°) [627], 0,0043 (10°) [627], 0,0072 (20°) [627], 0,0116 (30°) [627], 0,0181 (40°) [627], дифторхлорметан 0,0024 (-70°) [2523, с. 355], 0,0042 (-60°) [2523, с. 355], 0,0073 (-50°) [2523, с. 355], 0,012 (-40°) [627], 0,019 (-30°) [627], 0,028 (-20°) [627], 0,042 (-10°) [627], 0,059 (0°) [627], 0,082 (10°) [627], 0,111 (20°) [627], 0,147 (30°) [627], 0,191 (40°) [627], дихлорметан 0,085 (0°) [384], 0,142 (20°) [384], 0,17 (25°) [384], 0,196 (30°) [384], диэтиловый эфир 1,47 (20°) [727], изоамиловый спирт 10,6 (20°) [2198, с. 39], изобутилакрилат 0,6 [6], изопентан 0,0097 (20°) [727], м-ксилол 0,03 (20°) [727], метанол смеш. [8], нитробензол 0,19 (20°) [727], нитрометан 2 (20°) [727], октан 0,014 (20°) [727], п-

- крезол 16,3 (37,1°) [678], 28,7 (110,8°) [678], 64 (142,5°) [678], смеш. (142,6°) [678], пентан 0,012 (20°) [727], пентахлорэтан 0,0162 (0°) [799, с. 426], 0,0347 (25°) [799, с. 426], 0,0414 (30°) [799, с. 426], сероуглерод 0,0086 (10°) [3150, с. 288], 0,0142 (20°) [727], тетрахлорметан 0,005 (0°) [799, с. 426], 0,008 (20°) [727], 0,0116 (25°) [72], 0,0156 (30°) [799, с. 426], тетрахлорэтилен 0,00448 (10°) [1531, с. 412], 0,00725 (20°) [1531, с. 412], 0,01135 (30°) [1531, с. 412], 0,01729 (40°) [1531, с. 412], 0,02564 (50°) [1531, с. 412], толуол 0,0335 (10°) [611], 0,045 (20°) [727], 0,06 (30°) [611], 0,0733 (40°) [611], 0,0953 (50°) [611], трифторхлорметан 0,00012 (-40°) [627], 0,00026 (-30°) [627], 0,00052 (-20°) [627], 0,001 (-10°) [627], 0,0018 (0°) [627], 0,0024 (5°) [627], 0,0031 (10°) [627], 0,004 (15°) [627], 0,0052 (20°) [627], 0,0066 (25°) [627], углекислый газ жидкий о.м.р. [80, с. 507], фтордихлорметан 0,0015 (-70°) [2523, с. 355], 0,003 (-60°) [2523, с. 355], 0,0052 (-50°) [2523, с. 355], 0,009 (-40°) [627], 0,015 (-30°) [627], 0,023 (-20°) [627], 0,036 (-10°) [627], 0,054 (0°) [627], 0,078 (10°) [627], 0,112 (20°) [627], 0,156 (30°) [627], 0,214 (40°) [627], фтортрихлорметан 0,00004 (-70°) [2523, с. 355], 0,00009 (-60°) [2523, с. 355], 0,0002 (-50°) [2523, с. 355], 0,0004 (-40°) [627], 0,0007 (-30°) [627], 0,0013 (-20°) [627], 0,0022 (-10°) [627], 0,0036 (0°) [627], 0,0056 (10°) [627], 0,0086 (20°) [627], 0,013 (30°) [627], 0,018 (40°) [627], фурфурол 4,8 (20°) [727], хлорметан 0,003 (-60°) [2523, с. 355], 0,006 (-50°) [2523, с. 355], 0,01 (-40°) [2523, с. 355], хлороформ 0,053 (0°) [799, с. 426], 0,0932 (25°) [72], 0,113 (30°) [799, с. 426], циклогексан 0,005 (14°) [611], 0,01 (19°) [611], 0,015 (28,5°) [611], 0,02 (32,5°) [611], 0,031 (38°) [611], 0,05 (53°) [611], этанол смеш. [1], этилацетат 3,3 (20°) [727], этилбензол 0,33 (20°) [727],
522. **вода тяжелая [неорг.] D<sub>2</sub>O (дейтерия оксид)** вода 161 (2,351°) [1873, с. 1311], 1567 (3,578°) [1873, с. 1311], смеш. (3,802°) [1873, с. 1311], диэтиловый эфир м.р. [1], этанол смеш. [1],
523. **водород [неорг.] H<sub>2</sub> (hydrogen)** алюминий расплавленный р. [2508, с. 16], ацетон 0,00102 (20,9°) [611], бензол 0,00066 (22,9°) [611], вода 0,000194 (0°) [1], 0,000175 (10°) [1], 0,000164 (20°) [1], 0,000157 (25°) [1], 0,000153 (30°) [1], 0,000147 (40°) [1], 0,000145 (50°) [1], 0,000144 (60°) [1], 0,000144 (100°) [1], гексадекафторгептан 0,000522 (-25°) [2985, с. 212], 0,0006204 (0°) [2985, с. 212], 0,0007287 (25°) [2985, с. 212], 0,0007763 (35°) [2985, с. 212], диметилсульфоксид н.р. [1716, с. 323], диметилформамид 0,0004 (25°) [1850, с. 418], изобутанол 0,00105 (20°) [611], метанол 0,00103 (20°) [611], метилацетат 0,000809 (20,9°) [611], олово расплавленное 0,04 (1000°) [3189, с. 6], 0,036 (1300°) [3189, с. 6], тетрахлорметан 0,000365625 (0°) [611], 0,000414562 (20,9°) [611], уксусная кислота 0,000486 (20°) [611], хлорбензол 0,000452 (21,2°) [611], хлороформ 0,000353 (18,7°) [611], этанол 0,000624 (0°) [1], этилацетат 0,000762 (21°) [611],
524. **водорода пероксид [неорг.] H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (hydrogen peroxide, водорода перекись)** аммиак жидкий 68,1 (-53,5°) [1873, с. 1310], 76,4 (-32°) [1873, с. 1310], 97,2 (0°) [1873, с. 1310], анилин смеш. [225, с. 60], ацетон смеш. [225, с. 60], бензол н.р. [225, с. 59], вода смеш. [1], диэтиловый эфир 39,9 (-47,6°) [1873, с. 1311], 125,7 (-4,8°) [1873, с. 1311], этанол р. [1], этилацетат смеш. [225, с. 60],
525. **водорода-натрия этандиоат [неорг.] C<sub>2</sub>HNaO<sub>4</sub> (sodium hydrogen oxalate, натрия гидрооксалат)** вода 1,9 (20°) [1873, с. 1483],
526. **вольфрама гексакарбонил [неорг.] C<sub>6</sub>O<sub>6</sub>W (tungsten hexacarbonyl)** ацетон 1,71 (20°) [1506], бензол 1,3 (20°) [1506], диэтиловый эфир 1,44 (20°) [1506], пентакарбонил железа 2,79 (0°) [1506], 4,85 (20°) [1506], тетракарбонил никеля 1,73 (0°) [1506], 2,76 (20°) [1506], тетрахлорметан 1,22 (20°) [1506], толуол 1,13 (20°) [1506], этанол 0,33 (20°) [1506],
527. **вольфрама(VI) оксид [неорг.] O<sub>3</sub>W (tungsten(VI) oxide)** вода 0,002 [80], фтороводород н.р. [1817, с. 73],
528. **вольфрама(VI) фторид [неорг.] F<sub>6</sub>W (tungsten hexafluoride, tungsten(VI) fluoride, вольфрама гексафторид)** бензол р. [1], вода реаг. [1], гексафторид урана 42,9 (70°) [1506],

- тетрахлорметан л.р. [2500, с. 4-97], фтороводород 24,07 (-10°) [1506], циклогексан л.р. [2500, с. 4-97],
529. гадолий [неорг.] Gd (gadolinium) вода реаг. [1], ртуть 0,015 (20°) [385, с. 188],
530. гадолия ацетат тетрагидрат [неорг.]  $C_6H_{17}GdO_{10}$  вода 11,6 (25°) [2],
531. гадолия бромат нонагидрат [неорг.]  $H_{18}Br_3GdO_{18}$  вода 50,15 (0°) [151], 70 (10°) [151], 95,7 (20°) [151], 126 (30°) [151], 165 (40°) [151],
532. гадолия диметилфосфат [неорг.]  $C_6H_{18}GdO_{12}P_3$  вода 37 (0°) [347], 24,2 (25°) [347], 15,7 (50°) [347],
533. гадолия оксалат декагидрат [неорг.]  $C_6H_{20}GdO_{22}$  вода 0,055 (25°) [347],
534. гадолия пирофосфат [неорг.]  $Gd_4O_{21}P_6$  (gadolinium pyrophosphate) вода 0,09 (25°) [347],
535. гадолия сульфат [неорг.]  $Gd_2O_{12}S_3$  вода 3,98 (0°) [611], 2,89 (20°) [2], 2,18 (40°) [2],
536. гадолия сульфат октагидрат [неорг.]  $H_{16}Gd_2O_{20}S_3$  вода 3,28 (20°) [2], 2,54 (40°) [2],
537. гадолия-калия этилендиаминтетраацетат пентагидрат [неорг.]  $C_{10}H_{22}GdKN_2O_{13}$  вода 2,6 (2°) [347], 8,1 (25°) [347], 12,6 (35°) [347],
538. гадолия-натрия этилендиаминтетраацетат пентагидрат [неорг.]  $C_{10}H_{22}GdN_2NaO_{13}$  вода 1,2 (2°) [347], 3,6 (25°) [347], 5,6 (35°) [347],
539.  $\alpha$ -D-галактоза [орг.]  $C_6H_{12}O_6$  ( $\alpha$ -D-galactose) вода 9,091 (0°) [793], 40,48 (25°) [793], пиридин 5,76 (26°) [1385],
540. галлий [неорг.] Ga (gallium) вода н.р. [1], ртуть 0,13 (-38,87°) [928, с. 64], 0,85 (10°) [104, с. 61], 1,1 (20°) [385, с. 188], 2,22 (95°) [1577, с. 260],
541. галлия(III) бромид [неорг.]  $Br_3Ga$  (gallium(III) bromide) вода 530 (20°) [104, с. 64],
542. галлия(III) иодид [неорг.]  $Gal_3$  (gallium(III) iodide) вода 1000 (20°) [104, с. 64],
543. галлия(III) нитрат - вода (1/9) [неорг.]  $H_{18}GaN_3O_{18}$  (gallium(III) nitrate nonahydrate, галлия(III) нитрат нонагидрат) вода 295 (20°) [104], диэтиловый эфир р. [1569, с. 577], этанол абсолютный р. [1569, с. 577],
544. галлия(I) тетрачлоргаллат(III) [неорг.]  $Cl_4Ga_2$  (галлия дихлорид, галлия(II) хлорид) бензол 4,6 (20°) [2259, с. 69], вода реаг. [104], толуол р. [2259, с. 69],
545. галлия(III) фторид тригидрат [неорг.]  $H_6F_3GaO_3$  вода 4,28 (25°) [397, с. 17],
546. галлия(III) хлорид [неорг.]  $Cl_3Ga$  (gallium trichloride, gallium(III) chloride) вода 180 (20°) [104, с. 64],
547. галлия(III)-цезия сульфат додекагидрат [неорг.]  $H_{24}CsGaO_{20}S_2$  вода 0,8 (25°) [1012],
548. галловая кислота [орг.]  $C_7H_6O_5$  (3,4,5-trihydroxybenzoic acid, 3,4,5-тригидроксибензойная кислота, 3,4,5-триоксибензойная кислота, gallic acid) амилацетат 2,8 (25°) [1385], ацетон 35,12 (25°) [1385], бензол 0,022 (25°) [1385], вода 0,95 (15°) [1385], 1,65 (25°) [2], 33 (100°) [2], глицерин 8,3 (25°) [828], диэтиловый эфир 3,5 (15°) [2], изоамиловый спирт 5,7 (25°) [1385], муравьиная кислота 95% 0,56 (19,4°) [828], сероуглерод 0,042 (25°) [1385], хлороформ н.р. [2500, с. 3-530], этанол 30% 8,11 (25°) [1385], этанол 80% 24,8 (25°) [1385], этанол 90% 26,9 (25°) [1385], этанол 95% 27,6 (25°) [1385], этанол абсолютный 28,5 (25°) [1385], этилацетат 3,75 (25°) [1385],
549. галоперидол [орг.]  $C_{21}H_{23}ClFNO_2$  (haloperidol) вода 0,0002058 (22,5°) [1398, с. 1246], 0,0003 (30°) [1398, с. 1246],
550. гармин [орг.]  $C_{13}H_{12}N_2O$  (harmine) вода 2,5 [2], диэтиловый эфир т.р. [2], пиридин р. [2500, с. 3-286], хлороформ м.р. [2500, с. 3-286], этанол т.р. [2],
551. гафния бромид [неорг.]  $Br_4Hf$  (hafnium(IV) bromide) 1,2-дихлорэтан 4,2 (25°) [1481, с. 207], вода р. [1481, с. 207], тетрачлорметан 0,06 (25°) [1481, с. 207], хлороформ 1,5 (25°) [1481, с. 207],
552. гафния оксид [неорг.]  $HfO_2$  (hafnium oxide) вода 0,0000023 (34,6°) [799], 0,0000028 (49,7°) [799], 0,0000029 (60°) [799], 0,0000032 (70,3°) [799], 0,0000047 (89,7°) [799],

553. **гафния хлорид [неорг.]  $\text{Cl}_4\text{Hf}$  (hafnium(IV) chloride)** ацетонитрил 25,6 (25°) [1481, с. 189], вода реаг. [1], диизоамиловый эфир 11,7 (25°) [1481, с. 189], метанол р. с реак. [1481, с. 189], нитробензол х.р. [1481, с. 189], этанол р. с реак. [1481, с. 189],
554. **гексаамминридия(III) нитрат [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{IrN}_9\text{O}_9$**  вода 1,7 (14°) [1012],
555. **гексаамминкобальта(III) гексахлориндат(III) [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{Cl}_6\text{CoInN}_6$**  вода 0,101 (20°) [2984, с. 69], р. (100°) [2984, с. 69], соляная кислота 5% водная 0,00065 (20°) [2984, с. 69], этанол н.р. [2984, с. 69],
556. **гексаамминкобальта(III) нитрат [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{CoN}_9\text{O}_9$**  вода 1,7 (25°) [1012],
557. **гексаамминкобальта(III) сульфат пентагидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{Co}_2\text{N}_{12}\text{O}_{17}\text{S}_3$**  вода 1,2 (17°) [1012],
558. **гексаамминкобальта(III) трикарбонатокобальтат(III) [неорг.]** вода 0,038 (20°) [3193, с. 1846],
559. **гексаамминкобальта(III) хлорид [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{Cl}_3\text{CoN}_6$**  вода 4,26 (0°) [611], 5,9 (10°) [1012], 12,7 (46,6°) [611],
560. **гексаамминникеля(II) нитрат [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{N}_8\text{NiO}_6$  (hexaamminenickel(II) nitrate)** вода 4,46 (20°) [2],
561. **гексаамминникеля перманганат [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{Mn}_2\text{N}_6\text{NiO}_8$**  вода 3,5 (20°) [2147, с. 72],
562. **гексаамминродия(III) хлорид [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{Cl}_3\text{N}_6\text{Rh}$  (luteo rhodium chloride)** вода 12,5 (8°) [1012],
563. **гексаамминхрома(III) хлорид [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{Cl}_3\text{CrN}_6$**  вода 10,92 (7,5°) [611],
564. **гексабромбензол [орг.]  $\text{C}_6\text{Br}_6$**  бензол р. (80°) [114], вода н.р. [2], диэтиловый эфир 0,0086 (20°) [828], уксусная кислота р. (117°) [114], этанол м.р. [114],
565. **2,2',3,3',4,4'-гексабромбифенил [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_4\text{Br}_6$**  ацетон р. [1796, с. 583], бензол р. [1796, с. 583], вода 0,0000011 [1796, с. 583],
566. **гексагидро-1,3,5-тринитро-1,3,5-триазин [орг.]  $\text{C}_3\text{H}_6\text{N}_6\text{O}_6$  (1,3,5-тринитро-1,3,5-триазациклогексан, RDX, cyclonite, hexahydro-1,3,5-trinitro-1,3,5-triazine, гексоген, циклонит, циклотриметилентринитрамин)** ацетон 4,36 (0°) [1385], 7,3 (20°) [1385], 18 (58°) [1385], ацетонитрил х.р. [103], бензол 0,02 (10°) [1385], 0,045 (20°) [1385], 0,301 (70°) [1385], вода 0,07 (20°) [6], диметилформамид х.р. [103], диэтиловый эфир т.р. [103], изоамиловый спирт 0,02 (0°) [1385], 0,026 (20°) [1385], 0,32 (70°) [1385], метанол 0,14 (0°) [1385], 0,235 (20°) [6], 1,27 (64,5°) [1385], метилацетат х.р. [103], тетрахлорметан 0,005 (50°) [1385], 0,007 (60°) [828], 0,015 (70°) [1385], толуол 0,018 (10°) [1385], 0,02 (20°) [1385], 0,125 (60°) [1385], хлороформ 0,015 (20°) [6], этанол 0,04 (0°) [1385], 0,105 (20°) [1385], 0,89 (70°) [1385], этилацетат 0,05 (10°) [1385], 0,055 (20°) [1385], 0,075 (30°) [1385],
567. **гексадекан [орг.]  $\text{C}_{16}\text{H}_{34}$  (hexadecane, н-гексадекан, цетан)** ацетон р. [5], вода 0,000000629 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [5], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-294], этанол р. [5],
568. **гексадекан-1-амин [орг.]  $\text{C}_{16}\text{H}_{35}\text{N}$  (1-hexadecanamine, 1-гексадециламин, hexadecylamine, цетиламин)** ацетон р. [1571, с. 3-278], бензол 10 (10°) [560, с. 716], 30,7 (20°) [560, с. 716], 98 (30°) [560, с. 716], 388 (40°) [560, с. 716], смеш. (50°) [560, с. 716], вода н.р. [1571, с. 3-278], диэтиловый эфир л.р. [1571, с. 3-278], этанол л.р. [1571, с. 3-278],
569. **гексадекановая кислота [орг.]  $\text{C}_{16}\text{H}_{32}\text{O}_2$  (hexadecanoic acid, palmitic acid, пальмитиновая кислота)** 1-бутанол 10,5 (20°) [2528, с. 24], амилацетат 16,6 (25°) [828], ацетон 5,38 (20°) [2528, с. 24], бензол 7,3 (20°) [2528, с. 24], вода 0,00046 (0°) [793], 0,00072 (20°) [793], 0,00083 (30°) [793], 0,001 (45°) [793], 0,0012 (60°) [793], гексан 0,5 (10°) [2528, с. 25], 3,1 (20°) [2528, с. 25], 14,5 (30°) [2528, с. 25], 62,4 (40°) [2528, с. 25], 239 (50°) [2528, с. 25], 2280 (60°) [2528, с. 25], диметилсульфоксид 91 (25°) [2197, с. 120], диэтиловый эфир 32,8 (25°) [1385], изобутанол 14,7 (21°) [1385], изопропанол 10,9 (20°) [2528, с. 24], метанол 0,73 (0°) [1385], 5,37 (21°) [1385], метилацетат 7,81 (25°) [828], метилформиат 2,5 (25°) [828], пропанол 2,06 (0°) [1385], 16 (21°) [1385], тетрахлорметан 0,473 (0°) [828], 5,8 (20°) [2528, с.

- 24], уксусная кислота 2,14 (20°) [2528, с. 24], хлороформ 15,1 (20°) [2528, с. 24], циклогексан 6,5 (20°) [2528, с. 24], этанол 50% 0,0625 (10°) [1385], 0,1 (20°) [1385], 0,4 (40°) [1385], этанол абсолютный 3,5 (10°) [1385], 11,65 (20°) [1385], 41,4 (40°) [1385], этилацетат 10,7 (25°) [1385],
570. **гексадекановой кислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>34</sub>O<sub>2</sub> (methyl palmitate, метилпальмитат, пальмитиновой кислоты метиловый эфир)** вода н.р. [2], дихлорметан 23,24 (0,2°) [1409], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
571. **гексадекан-1-ол [орг.] C<sub>16</sub>H<sub>34</sub>O (1-hexadecanol, 1-гексадеканол, гексадециловый спирт, цетиловый спирт, эталь)** ацетон 0,1 (0°) [2529, с. 68], 1,3 (10°) [2529, с. 68], 6,7 (20°) [2529, с. 68], 30,9 (30°) [2529, с. 68], 290 (40°) [2529, с. 68], бензол х.р. [2529, с. 77], вода 0,000004122 (25°) [793], 0,00000406 (61°) [793], диэтиловый эфир 0,1 (-20°) [2529, с. 68], 3 (0°) [2529, с. 68], 26,1 (20°) [2529, с. 68], 76 (30°) [2529, с. 68], 123 (34,5°) [2529, с. 68], метанол 95,9 (23,9°) [1385], пропанол 405 (39°) [1385], пропиленгликоль 0,23 (25°) [575, с. 361], этанол 102,2 (23,9°) [1385], 410 (37°) [1385], этанол 95% 1,8 (0°) [2529, с. 68], 15,9 (20°) [2529, с. 68], 89 (30°) [2529, с. 68], 430 (40°) [2529, с. 68],
572. **гекса-1,5-диен [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>10</sub> (1,5-hexadiene, 1,5-гексадиен, гексадиен-1,5)** вода 0,0169 (25°) [793],
573. **транс-транс-гекса-2,4-диеновая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (2-транс,4-транс-гексадиеновая кислота, sorbic acid, транс-транс-сорбиновая кислота)** бензол л.р. (80°) [2], вода 0,1906 (30°) [793], л.р. (100°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], хлороформ р. [2500, с. 3-294], этанол л.р. [2],
574. **гексакозан [орг.] C<sub>26</sub>H<sub>54</sub> (hexacosane)** вода 0,00000017 (25°) [1571],
575. **гексаметилбензол [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>18</sub> (hexamethylbenzene, mellitene, mellithene, меллитол)** ацетон р. [114], бензол 5,92 (8,77°) [828], 8,25 (19,92°) [828], 18,4 (41,88°) [828], вода н.р. [474], диэтиловый эфир р. [114], уксусная кислота р. [114], этанол р. (78°) [114],
576. **гексан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub> (n-hexane, н-гексан)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан смеш. [1050, с. 362], аммиак жидкий н.р. [3169, с. 119], ацетон р. [5, с. 122], вода 0,001518 (14°) [793], 0,00095 (25°) [793], 0,0236 (170°, под давлением 7 бар) [1571, с. 8-129], диметилсульфоксид 2,6 (25°) [560], диэтиловый эфир р. [2, с. 580-581], метанол 40 (5°) [1416], 46,2 (20°) [1385], 76,46 (25°) [1416], 106,4 (30°) [1416], смеш. (33,2°) [1416], фтороводород т.р. [1817, с. 72], хлороформ р. [2, с. 580-581], этанол 63,3 (30°) [2, с. 580-581],
577. **гексаналь [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O (n-hexanal, капроновый альдегид)** ацетон р. [114, с. 186-187], бензол р. [114, с. 186-187], вода 5,59 (0°) [1398, с. 300-301], 3,16 (10°) [1398, с. 300-301], 1,91 (25°) [1398, с. 300-301], диэтиловый эфир х.р. [114, с. 186-187], этанол х.р. [114, с. 186-187],
578. **гексанамид [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>NO (гексановой кислоты амид, капроновой кислоты амид)** вода 1,854 (6°) [793], 2,972 (25°) [793], 3,167 (29°) [793], 4,48 (41°) [793],
579. **гександиамид [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (адипамид, адипиновой кислоты диамид, гександиовой кислоты диамид)** вода 0,44 (12°) [1], диэтиловый эфир м.р. [1], этанол х.р. [1],
580. **гексан-1,6-диамин [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub> (1,6-hexanediamine, 1,6-гександиамин, 1,6-диаминогексан, гексаметилендиамин, гександиамин-1,6)** бензол р. [1367, с. 177], вода 71,15 (4,5°) [793], этанол р. [1367, с. 177],
581. **гександинитрил [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>N<sub>2</sub> (1,4-дицианобутан, adiponitrile, hexanedinitrile, адипиновой кислоты динитрил, адипонитрил, гександиовой кислоты динитрил)** вода 4,4 (0°) [611], 5,8 (21,6°) [611], диэтиловый эфир н.р. [1], сероуглерод н.р. [1], хлороформ р. [1], этанол р. [1],
582. **гександиовая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> (1,4-бутандикарбоновая кислота, 1,6-hexanedioic acid, adipic acid, адипиновая кислота)** ацетон р. [1602], бензол 0,0005 (35°) [362], вода 0,7937 (0°) [793], 1,5 (15°) [1], 2,913 (30°) [793], 8,458 (50°) [793], 14,97 (60°) [793], 25,43 (70°) [793], 41,18 (80°) [793], 62,5 (100°) [793], диэтиловый эфир 0,83 (15°) [2, с. 398-399],

- лигроин н.р. [1], метанол л.р. [1602], муравьиная кислота 95% 4,04 (18,5°) [1385], петролейный эфир н.р. [1602], уксусная кислота н.р. [1], хлороформ р. [1793], этанол л.р. [1],
583. **2,2',4,4',6,6'-гексанитродифениламин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>5</sub>N<sub>7</sub>O<sub>12</sub> (2,2',4,4',6,6'-hexanitrodiphenylamine, 2,4,6-trinitro-N-(2,4,6-trinitrophenyl)aniline, гексил)** ацетон 0,573 (17°) [1385], бензол н.р. (17°) [1385], 0,399 (50°) [1385], вода 0,006 (17°) [793], 0,019 (50°) [793], 0,03399 (100°) [793], диэтиловый эфир 0,008 (34°) [828], пиридин 172,3 (17°) [828], 485 (50°) [828], сероуглерод 0,018 (35°) [828], тетрахлорметан 0,062 (50°) [828], толуол 0,131 (17°) [828], 0,292 (50°) [828], хлороформ н.р. (17°) [828], 0,058 (50°) [828], этанол 96% 0,073 (17°) [1385], этанол абсолютный 0,03 (17°) [1385], этилацетат 0,841 (17°) [1385],
584. **гексановая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> (caproic acid, hexanoic acid, hexoic acid, бутилуксусная кислота, капроновая кислота)** вода 0,864 (0°) [2528, с. 23], 0,968 (20°) [2528, с. 23], 1,019 (30°) [2528, с. 23], 1,095 (45°) [2528, с. 23], 1,171 (60°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
585. **гексановой кислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O<sub>2</sub> (капроновой кислоты метиловый эфир)** вода 0,1325 (20°) [1398, с. 430],
586. **гексановой кислоты этиловый эфир [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub> (капроновой кислоты этиловый эфир, этилгексаноат, этилкапронат)** вода 0,045 (0°) [1398, с. 536], 0,052 (4°) [1398, с. 536], 0,057 (10°) [1398, с. 536], 0,065 (25°) [1398, с. 536],
587. **гексан-1-ол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>O (1-hexanol, 1-гексанол, амилкарбинол, гексанол-1, н-гексильный спирт)** аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], вода 0,8035 (0°) [793], 0,7873 (5,54°) [793], 0,6951 (10°) [793], 0,59 (20°) [2], 0,5371 (40°) [793], 0,4975 (50°) [793], 0,5173 (60°) [793], 0,5661 (70°) [793], 0,6212 (80°) [793], 0,6853 (90°) [793], 0,7857 (100°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол р. [2],
588. **гексан-2-он [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O (2-hexanone, 2-гексанон, бутилметилкетон, метилбутилкетон)** ацетон х.р. [114], вода 2,04 (10°) [611], 1,78 (20°) [611], 1,45 (30°) [611], 1,24 (50°) [611], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
589. **гексаолова(II) тетрагидроксид-тетраоксид [неорг.] H<sub>4</sub>O<sub>8</sub>Sn<sub>6</sub> (stannous hydroxide, tin hydroxide, tin(II) hydroxide, олова(II) гидроксид)** вода 0,0002 (25°) [1370],
590. **гексасвинца(II) тетрагидроксид-тетраоксид [неорг.] H<sub>4</sub>O<sub>8</sub>Pb<sub>6</sub> (lead(II) hydroxide, свинца(II) гидроксид)** ацетон н.р. [1], вода 0,0155 (20°) [1],
591. **гексатриаконтан [орг.] C<sub>36</sub>H<sub>74</sub> (hexatriacontane)** 1-деканол 0,012 (25°) [3085, с. 451], вода 0,00000017 (25°) [793], гексан 0,56 (25°) [3085, с. 448], гептан 0,49 (25°) [3085, с. 448], декан 0,28 (25°) [3085, с. 448], додекан 0,21 (25°) [3085, с. 448], октан 0,46 (25°) [3085, с. 448], пентадекан 0,14 (25°) [3085, с. 448], пентан 0,65 (25°) [3085, с. 448], тетрахлорметан 0,74 (25°) [3085, с. 450], хлороформ 0,31 (25°) [3085, с. 450],
592. **гексафторбензол [орг.] C<sub>6</sub>F<sub>6</sub> (hexafluorobenzene, перфторбензол)** вода 0,0778 (8°) [1571], 0,0616 (28°) [1571], 0,0636 (67°) [1571], органические растворители р. [1],
593. **гексафторпропен [орг.] C<sub>3</sub>F<sub>6</sub> (perfluoropropene, гексафторпропилен, мономер 6, перфторпропилен)** вода 0,007 (10°) [627, с. 300], 0,0051 (20°) [627, с. 300], 0,0039 (30°) [627, с. 300], 0,003 (40°) [627, с. 300], 0,0024 (50°) [627, с. 300], 0,002 (60°) [627, с. 300], 0,0016 (70°) [627, с. 300],
594. **гексахлорбензол [орг.] C<sub>6</sub>Cl<sub>6</sub> (hexachlorobenzene, перхлорбензол)** 1,2-дихлорэтан 0,825 (25°) [2627, с. 461], 1-бутанол 0,256 (25°) [2627, с. 461], 1-гексанол 0,402 (25°) [2627, с. 461], 1-гептанол 0,467 (25°) [2627, с. 461], 1-деканол 0,686 (25°) [2627, с. 461], 1-октанол 0,522 (25°) [2627, с. 461], 1-пентанол 0,333 (25°) [2627, с. 461], 1-хлорбутан 1,183 (25°) [2627, с. 461], 1-хлоргексан 1,205 (25°) [2627, с. 461], 1-хлороктан 1,168 (25°) [2627, с. 461], 2,2,4-триметилпентан 0,63 (25°) [2627, с. 461], 2-бутанол 0,2 (25°) [2627, с. 461], 2-метил-1-пентанол 0,391 (25°) [2627, с. 461], 2-метил-2-бутанол 0,388 (25°) [2627, с. 461], 2-пентанол 0,278 (25°) [2627, с. 461], 2-этил-1-гексанол 0,381 (25°) [2627, с. 461], 4-метил-2-пентанол 0,399 (25°) [2627, с. 461], бензол 2,83 (8,77°) [828], 3,76 (19,92°) [828], 7,78 (41,88°) [828],

- бутилацетат 0,898 (25°) [2627, с. 461], вода 0,000054 (20°) [793], гексадекан 0,862 (25°) [2627, с. 461], гексан 0,87 (25°) [2627, с. 461], гексахлорбутадиен-1,3 0,28 (25°) [2626, с. 62], гептан 0,9 (25°) [2627, с. 461], декан 0,925 (25°) [2627, с. 461], дибутиловый эфир 0,966 (25°) [2627, с. 461], диоксан 1,288 (25°) [2627, с. 461], диэтиловый эфир м.р. [1], изоамиловый спирт 0,249 (25°) [2627, с. 461], изобутанол 0,205 (25°) [2627, с. 461], изопропанол 0,141 (25°) [2627, с. 461], метанол 0,08 (25°) [2627, с. 461], метил-трет-бутиловый эфир 1,037 (25°) [2627, с. 461], метилацетат 0,57 (25°) [2627, с. 461], метилциклогексан 1,127 (25°) [2627, с. 461], нонан 0,914 (25°) [2627, с. 461], октан 0,93 (25°) [2627, с. 461], п-цимол 2,92 (23,5°) [828], пропанол 0,189 (25°) [2627, с. 461], сероуглерод м.р. [1], тетрагидрофуран 2,352 (25°) [2627, с. 461], толуол 6,34 (30,04°) [2626, с. 63], трет-бутанол 0,199 (25°) [2627, с. 461], трет-бутилциклогексан 0,961 (25°) [2627, с. 461], хлороформ 1,61 (25°) [2626, с. 63], хлорциклогексан 1,474 (25°) [2627, с. 461], циклогексан 1 (25°) [2627, с. 461], циклопентанол 0,304 (25°) [2627, с. 461], этанол н.р. (0°) [1], р. (78°) [1], этанол абсолютный 0,146 (25°) [2627, с. 461], этилацетат 0,683 (25°) [2627, с. 461],
595. **3,3',4,4',5,5'-гексахлорбифенил [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>4</sub>Cl<sub>6</sub> (3,3',4,4',5,5'-hexachlorobiphenyl, РСВ-169)** вода 0,0000013 (25°) [614],
596. **гексахлор-1,3-бутадиен [орг.] C<sub>4</sub>Cl<sub>6</sub> (hexachloro-1,3-butadiene, гексахлорбутадиен-1,3)** вода 0,0005 (20°) [1398],
597. **1,2,3,4,7,8-гексахлордibenzo[b,e]-1,4-диоксин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>2</sub>Cl<sub>6</sub>O<sub>2</sub>** вода 0,00000000044 (20°) [793],
598. **α-гексахлорциклогексан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>Cl<sub>6</sub>** анилин л.р. [800, с. 559], бензол 7,4 (18°) [800, с. 559], вода 0,000163 (25°) [384], диэтиловый эфир р. [856], хлороформ 2,9 (15°) [800, с. 559], этанол р. [856],
599. **β-гексахлорциклогексан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>Cl<sub>6</sub>** вода 0,00007 (25°) [384],
600. **(1r,2R,3S,4r,5R,6S)-1,2,3,4,5,6-гексахлорциклогексан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>Cl<sub>6</sub> ((1α,2α,3β,4α,5α,6β)-1,2,3,4,5,6-hexachlorocyclohexane, lindane, гамма-гексахлорциклогексан, гексахлоран, линдан)** ацетон 55 (20°) [856], бензол 28,9 (20°) [3139, с. 23], вода 0,00073 (20°) [3139, с. 23], 0,0033 (50°) [793], диэтиловый эфир 29,3 (20°) [856], метанол 7,4 (20°) [3139, с. 23], хлороформ 29 [1714, с. 1577], этанол 6,4 (20°) [3139, с. 23],
601. **2,2,4,4,6,6-гексахлорциклотрифосфазен [неорг.] Cl<sub>6</sub>N<sub>3</sub>P<sub>3</sub> (2,2,4,4,6,6-гексахлор-2,4,6-трифосфатриазин, трис-фосфонитрилхлорид)** бензол 55,08 (25°) [322], вода реаг. [2], диоксан 29,55 (25°) [322], диэтиловый эфир 46,37 (25°) [322], ксилол 38,85 (25°) [322], оксид-трихлорид фосфора(V) р. [2], петролейный эфир н.р. [1788, с. 672], серная кислота р. [1788, с. 672], сероуглерод 52,05 (25°) [322], тетрахлорметан 38,88 (25°) [322], толуол 47,3 (25°) [322], уксусная кислота р. [1788, с. 672], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
602. **гексахлорэтан [орг.] C<sub>2</sub>Cl<sub>6</sub> (hexachloroethane, гексоран, перхлорэтан, углерод шестихлористый, фасциолин)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан р. [1050, с. 362], вода 0,00077 (20°) [1398], диэтиловый эфир л.р. [2], нафтафторбутоксинонафтафторбутан 0,474 (25°) [2985, с. 208], 0,7832 (35°) [2985, с. 208], перфтортрибутиламин 0,3959 (25°) [2985, с. 208], 0,5736 (35°) [2985, с. 208], этанол л.р. [2],
603. **гекс-1-ен [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub> (1-hexene, 1-гексен, гексен-1)** бензол л.р. [2500, с. 3-298], вода 0,005 (25°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-298], петролейный эфир л.р. [2500, с. 3-298], этанол л.р. [2500, с. 3-298],
604. **транс-гекс-2-ен [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub> (trans-2-hexene, транс-2-гексен)** бензол р. [2500, с. 3-298], вода 0,0067 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-298], лигроин р. [2500, с. 3-298], хлороформ р. [2500, с. 3-298], этанол р. [2500, с. 3-298],
605. **гексилбензол [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>18</sub> (hexylbenzene, фенилгексан)** вода 0,00008357 (10°) [793], 0,00009079 (15,04°) [793], 0,00009097 (17,04°) [793], 0,00009509 (20°) [793], 0,0001069 (40°) [793],

606. **гекс-1-ин [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>10</sub> (1-hexyne, 1-гексин, n-butylacetylene, бутилацетилен, гексин-1)** вода 0,036 (20°) [793],
607. **гекс-3-ин [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>10</sub> (3-гексин, гексин-3, диэтилацетилен)** вода 0,05586 (25°) [793], 0,05257 (35°) [793],
608. **гелий [неорг.] He (helium)** ацетон 0,0007 (20°) [611], бензол 0,000365 (20°) [611], вода 0,000173 (0°) [1], 0,000177 (10°) [1], 0,000179 (30°) [1], 0,000191 (50°) [1], 0,000216 (75°) [1], гексадекафторгептан 0,0008583 (18,25°) [2985, с. 212], 0,0008858 (22,32°) [2985, с. 212], 0,0009188 (25°) [2985, с. 212], 0,0009282 (26,09°) [2985, с. 212], 0,0009595 (30,08°) [2985, с. 212], метанол 0,000707 (20°) [611], циклогексан 0,00054 (20°) [611], этанол 0,0005 (15°) [80], 0,00057 (25°) [80],
609. **1,3,4,6,7,9,9b-гептаазафенален-2,5,8-триамин [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>N<sub>10</sub> (1,3,4,6,7,9,9b-heptaazaphenalene-2,5,8-triamine, 2,5,8-триамино-симм-гептазин, melem, мелем, циамеллуровой кислоты триамид)** вода 0,0003 (25°) [243], 0,007 (100°) [243], органические растворители т.р. [8],
610. **гептадекановая кислота [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>34</sub>O<sub>2</sub> (heptadecanoic acid, маргариновая кислота)** ацетон р. [114], бензол р. [114], вода 0,00042 (20°) [1571], диэтиловый эфир р. [114],
611. **гептадекановой кислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>36</sub>O<sub>2</sub> (methyl heptadecanoate, маргариновой кислоты метиловый эфир)** дихлорметан 72,3 (8,7°) [1409],
612. **гептан [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> (heptane, n-heptane, н-гептан)** вода 0,000242 (25°) [1571], 0,000341 (50°) [1571], 0,00057 (75°) [1571], 0,00108 (100°) [1571], 0,00946 (170°, под давлением 7 бар) [1571, с. 8-129], диэтиленгликоль 0,545 (11°) [828], диэтиловый эфир смеш. [2], метанол 22,3 (5°) [1416], 25 (10°) [1416], 28,1 (15°) [1416], 32,1 (20°) [1416], 36,3 (25°) [1416], 41,9 (30°) [1416], 48,5 (35°) [1416], 58,4 (40°) [1416], смеш. (51,2°) [1416], триэтиленгликоль о.м.р. [575, с. 357], хлороформ р. [5], этанол 126,6 (20°) [2], этанол 92% 39,9 (15°) [828],
613. **гептаналь [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O (heptanal, энантовый альдегид)** аммиак жидкий р. [3169, с. 120], вода 0,31 (0°) [1398, с. 427], диэтиловый эфир р. [722, с. 20], этанол р. [722, с. 20],
614. **гептандиовая кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>12</sub>O<sub>4</sub> (heptanedioic acid, pimelic acid, пентаметилендикарбоновая кислота, пентан-1,5-дикарбоновая кислота, пимелиновая кислота)** бензол 0,0199 (25°) [1385], вода 1,786 (5,99°) [793], 1,844 (7,99°) [793], 5 (20°) [793], 6,307 (24,99°) [793], 8,124 (30,99°) [793], 14,23 (39,99°) [793], 74,46 (68,99°) [793], диэтиловый эфир л.р. [362], этанол л.р. [362],
615. **гептановая кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O<sub>2</sub> (heptanoic acid, гептиловая кислота, энантовая кислота)** вода 0,19 (0°) [793], 0,241 (15°) [2], 0,271 (30°) [793], 0,353 (60°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
616. **гептан-1-ол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>16</sub>O (1-heptanol, 1-гептанол, гептанол-1, гептиловый спирт)** вода 0,09 (13°) [2529, с. 67], 0,125 (70°) [611], 0,28 (100°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
617. **2-гептанон [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O (2-heptanone, метиламилкетон)** вода 0,4381 (20°) [793], 0,435 (25°) [1571], 0,353 (90°) [1571],
618. **4-гептанон [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O (4-heptanone, бутирон, дипропилкетон)** вода 0,7342 (0°) [793], 0,5321 (10°) [793], 0,4282 (20°) [793], 0,319 (25,5°) [793], 0,3106 (75°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
619. **гептахлор [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>5</sub>Cl<sub>7</sub> (1,4,5,6,7,8,8-гептахлор-3а,4,7,7а-тетрагидро-4,7-метаноинден, heptachlor, велзикол 104, гептазол, гептамюль, соединение 104)** ацетон 15 (27°) [16], бензол 106 (27°) [16], вода 0,0000056 (25°) [793], 0,000049 (45°) [793], ксилол х.р. [856], тетрахлорметан х.р. [506], толуол х.р. [856], циклогексанон х.р. [506], этанол 4,5 (27°) [16],
620. **гепт-1-ен [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub> (1-heptene, 1-гептен, гептен-1)** вода 0,001817 (25°) [793],
621. **транс-2-гептен [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub> (trans-2-heptene)** вода 0,015 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [114], этанол р. [114],

622. **2-гептин [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>12</sub> (2-heptyne)** вода 0,01635 (25°) [793],
623. **гепт-1-ин [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>12</sub> (1-heptyne, 1-гептин)** бензол р. [2500, с. 3-292], вода 0,0094 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-292], петролейный эфир р. [2500, с. 3-292], хлороформ р. [2500, с. 3-292], этанол смеш. [2500, с. 3-292],
624. **германий [неорг.] Ge (germanium)** вода н.р. [1], ртуть 0,000003 (20°) [385, с. 188],
625. **германия(IV) оксид растворимый [неорг.] GeO<sub>2</sub> (германия диоксид растворимый)** вода 0,43 (20°) [1], 1 (100°) [1],
626. **германия(II) сульфид [неорг.] GeS (germanium(II) sulfide)** аммиак жидкий 0,0473 (-33°) [1370], вода 0,24 (20°) [611],
627. **германия(IV) сульфид [неорг.] GeS<sub>2</sub>** аммиак жидкий 3,112 (-32,9°) [1370], вода 0,45 (20°) [611], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол н.р. [1],
628. **германия(IV) фторид [неорг.] F<sub>4</sub>Ge (germanium(IV) fluoride, германия тетрафторид)** вода реаг. [1], фтороводород 0,106 (-23,8°) [1459], 0,1 (-9,8°) [1459], 0,1 (11,9°) [1459],
629. **гидразина азид [неорг.] H<sub>5</sub>N<sub>5</sub> (hydrazine azide)** бензол н.р. [35, с. 165-166], вода р. [35, с. 165], гидразин 190 (23°) [35, с. 165], диэтиловый эфир н.р. [35, с. 165-166], метанол 6,1 (23°) [35, с. 165], сероуглерод н.р. [35, с. 165-166], тетрахлорметан н.р. [35, с. 165-166], хлороформ н.р. [35, с. 165], этанол 1,2 (23°) [35, с. 165], этилацетат н.р. [35, с. 165-166],
630. **гидразина бис-гидрофторид [неорг.] H<sub>6</sub>F<sub>2</sub>N<sub>2</sub>** вода 9,4 (20°) [1678],
631. **гидразина гидрофторид [неорг.] H<sub>5</sub>FN<sub>2</sub> (hydrazinium(1+) fluoride)** ацетон реаг. [1678], вода 140,4 (20°) [1678], 318,4 (40°) [1678], гексан н.р. [1678], гидразин 5,5 (20°) [1678], 20,2 (40°) [1678], метанол 2,7 (20°) [1678], 3,5 (40°) [1678], тетрахлорметан н.р. [1678], этанол 0,3 (20°) [1678], 0,4 (40°) [1678],
632. **гидразина дигидрохлорид [неорг.] H<sub>6</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>2</sub> (гидразин солянокислый кислый)** вода 270,4 (23°) [1], этанол м.р. [1],
633. **гидразина нитрат α-форма [неорг.] H<sub>5</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub> (hydrazine nitrate α-form)** вода 174,9 (10°) [425], 217,2 (15°) [425], 266,3 (20,01°) [425], 327,5 (25,01°) [425], 402,2 (30,01°) [425], 490,3 (35,01°) [425], 607,2 (40,02°) [425], 737,6 (45,02°) [425], 1034 (50,01°) [425], 1458 (55,01°) [425], 2127 (60,02°) [425], этанол м.р. [2],
634. **гидразина сульфат [неорг.] H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S (hydrazine sulfate)** вода 2,87 (20°) [1], 3,41 (25°) [1], 3,89 (30°) [1], 4,16 (40°) [1], 7 (50°) [1], 9,07 (60°) [1], 14,4 (80°) [1], этанол н.р. [1],
635. **гидразина тартрат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>14</sub>N<sub>4</sub>O<sub>6</sub>** вода 6 (0°) [473],
636. **гидразина этандиоат (1/1) [неорг.] C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (hydrazine dioxalate, гидразина гидрооксалат)** вода 2,06 (22,5°) [2762, с. 584], диэтиловый эфир н.р. [2762, с. 584], этанол н.р. [2762, с. 584],
637. **гидразина этандиоат (2/1) [неорг.] C<sub>2</sub>H<sub>10</sub>N<sub>4</sub>O<sub>4</sub> (hydrazine monoxalate, гидразина оксалат)** вода 200,9 (35°) [2762, с. 578], диэтиловый эфир н.р. [2762, с. 578], этанол 0,00038 (21,9°) [2762, с. 578],
638. **гидразинкарботиоамид [орг.] CH<sub>5</sub>N<sub>3</sub>S (hydrazinecarbothioamide, thiosemicarbazide, тиосемикарбазид)** вода 25,5 (80°) [1569], этанол р. [1570],
639. **гидрастин [орг.] C<sub>21</sub>H<sub>21</sub>NO<sub>6</sub> (hydrastine)** бензол 9,76 (20°) [1385], вода 0,003 (20°) [1081], 0,025 (80°) [2], диэтиловый эфир 1,13 (25°) [2], петролейный эфир 0,073 (20°) [1385], тетрахлорметан 0,123 (20°) [828], хлороформ р. [2], этанол 0,94 (25°) [2], 6,3 (60°) [1385], этилацетат 4,22 (20°) [1385],
640. **гидробензамид [орг.] C<sub>21</sub>H<sub>18</sub>N<sub>2</sub> (N, N-дибензилиден-альфа, альфа-толуолдиамин, hydrobenzamide, трибензальдиамин)** вода н.р. [2], диэтиловый эфир л.р. [2], хинолин 3,94 (20°) [1385], этанол 1,99 (20°) [1385],
641. **4-гидроксиазобензол [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>O** вода 0,00218 (25°) [793],
642. **2-гидроксибензальдегид [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub> (2-hydroxybenzaldehyde, salicylaldehyde, орто-гидроксибензойный альдегид, салициловый альдегид)** ацетон х.р. [1], бензол 64,6

- (12°) [1], вода 0,008077 (25°) [793], 1,72 (86°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол смеш. [1],
643. **3-гидроксибензальдегид [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub> (3-hydroxybenzaldehyde, м-оксибензальдегид)** ацетон р. [2500, с. 3-304], бензол 7,17 (61°) [2], вода 2,73 (43°) [2], диэтиловый эфир р. [2], лигроин н.р. [2500, с. 3-304], этанол л.р. [2],
644. **4-гидроксибензальдегид [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub> (4-hydroxybenzaldehyde, п-гидроксибензальдегид, п-оксибензальдегид)** бензол 4,18 (65°) [2], вода 1,38 (30,5°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
645. **2-гидроксибензойная кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub> (2-hydroxybenzoic acid, salicylic acid, орто-оксибензойная кислота, салициловая кислота)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан м.р. [1050, с. 362], 1-бутанол 32,2 (24°) [1385], ацетон 39,6 (23°) [828], бензол 0,46 (11,7°) [1385], 0,78 (25°) [1385], 4,4 (64,2°) [1385], вода 0,18 (20°) [2], 1,76 (75°) [2], гептан 2,13 (92,2°) [1385], глицерин 86,5% 0,97 (20°) [1385], глицерин 98,5% 1,63 (20°) [828], диоксан 65,44 (25°) [1409], диэтиловый эфир 71,1 (15°) [2], касторовое масло 14,8 (23°) [828], льняное масло 3,42 (23°) [828], метанол 40,67 (-3°) [1385], 62,48 (21°) [1385], оливковое масло 2,43 (23°) [828], п-цимол 0,974 (25°) [828], пентахлорэтан 0,63 (25°) [828], пропанол 37,67 (21°) [828], сероуглерод т.р. [9], тетрахлорметан 0,263 (25°) [828], тетрахлорэтилен 0,68 (25°) [828], трихлорэтилен 0,28 (15°) [1385], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлопковое масло 2,55 (23°) [828], хлороформ 1,57 (30,5°) [1385], этанол 49,6 (15°) [2], этилацетат 38 (25°) [1385],
646. **3-гидроксибензойная кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub> (3-оксибензойная кислота, м-оксибензойная кислота)** 1-бутанол 26,1 (36,5°) [1385], ацетон 32,9 (23°) [828], бензол 0,008 (20°) [1385], 0,01 (25°) [1385], 0,012 (30°) [1385], 0,017 (40°) [1385], 0,028 (50°) [1385], 0,047 (60°) [1385], вода 0,3488 (0°) [793], 0,547 (10°) [793], 1,188 (30°) [793], 3,88 (50°) [793], 11,03 (80°) [793], 36,99 (100°) [793], диэтиловый эфир 13,7 (17°) [828], метанол 115,4 (15°) [1385], муравьиная кислота 95% 2,37 (20,8°) [1385], этанол 99% 65,56 (65°) [1385],
647. **4-гидроксибензойная кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub> (4-hydroxybenzoic acid, 4-оксибензойная кислота, п-гидроксибензойная кислота, п-оксибензойная кислота, парабен)** 1-бутанол 24,3 (25°) [1409], ацетон 28,6 (23°) [828], бензол 0,0018 (10°) [1385], 0,0027 (20°) [1385], 0,0045 (30°) [1385], 0,066 (80°) [1385], вода 0,2494 (0°) [793], 0,4975 (20°) [793], 0,7488 (30°) [793], 2,534 (75°) [793], диоксан 14,5 (25°) [1409], диэтиловый эфир 13,3 (17°) [828], метанол 56,79 (15°) [828], сероуглерод н.р. [1367], этанол 99% 63,27 (67°) [1385],
648. **4-гидроксибензойной кислоты бутиловый эфир [орг.] C<sub>11</sub>H<sub>14</sub>O<sub>3</sub> (butyl 4-hydroxybenzoate, butylparaben, бутилпарабен)** 1-бутанол 150 (25°) [1409], вода 0,02039 (25°) [793], тетрахлорметан м.р. [2500, с. 3-84], этанол р. [2500, с. 3-84],
649. **2-гидроксибензойной кислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub> (methyl 2-hydroxybenzoate, methyl salicylate, гаультеровое масло синтетическое, метилсалицилат, салициловой кислоты метиловый эфир)** ацетон 1010 (30°) [1385], вода 0,064 (21°) [793], 0,07 (30°) [793], диэтиловый эфир смеш. [371], пропиленгликоль 24,7 (25°) [575, с. 361], этанол смеш. [371], этанол 50% 6,6 (25°) [1385], этанол 80% 257 (25°) [1385],
650. **4-гидроксибензойной кислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub> (methyl 4-hydroxybenzoate, methylparaben, p-hydroxybenzoic acid methyl ester, метилпарабен)** ацетон л.р. [2500, с. 3-376], вода 0,1264 (15°) [1398], 0,203 (20°) [1398], 0,2434 (25°) [1398], 0,6341 (50°) [1398], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-376], трифторуксусная кислота р. [2500, с. 3-376], этанол л.р. [2500, с. 3-376],
651. **4-гидроксибензойной кислоты октиловый эфир [орг.] C<sub>15</sub>H<sub>22</sub>O<sub>3</sub> (octyl p-hydroxybenzoate, октилпарабен)** вода 0,005758 (20°) [1398, с. 1074],
652. **4-гидроксибензойной кислоты пропиловый эфир [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>12</sub>O<sub>3</sub> (propyl 4-hydroxybenzoate, propylparaben, пропилпарабен)** вода 0,03694 (15°) [1398], 0,03703 (25°) [1398], 0,07303 (40°) [1398], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-470], хлороформ м.р. [2500, с. 3-470], этанол р. [2500, с. 3-470],

653. **2-гидроксибензойной кислоты фениловый эфир [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>10</sub>O<sub>3</sub> (мусол, салициловой кислоты фениловый эфир, салол, фенолсалицилат)** амилацетат 580 (30°) [828], амиловый спирт 25,7 (25°) [828], ацетон 1010 (30°) [828], бензин 90,8 (25°) [828], бензол 229 (25°) [1385], вода 0,015 (25°) [793], диэтиловый эфир о.х.р. [371], ксилол 678 (32,5°) [828], пиридин 381 (20°) [1385], тетрахлорметан 285 (25°) [1385], толуол 510,5 (25°) [828], уксусная кислота 99,5% 172 (21,5°) [828, с. 1558], хлороформ л.р. [371], этанол 80% 8,34 (25°) [1385], этанол 90% 16,3 (25°) [1385], этанол абсолютный 53,8 (25°) [1385],
654. **2-гидроксибензойной кислоты этиловый эфир [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>O<sub>3</sub> (ethyl salicylate, салициловой кислоты этиловый эфир, этилсалицилат)** вода 0,67 (37°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], тетрахлорметан р. [1571], этанол смеш. [2],
655. **4-гидроксибензойной кислоты этиловый эфир [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>O<sub>3</sub> (ethyl 4-hydroxybenzoate, ethylparaben, этил-4-гидроксибензоат, этилпарабен)** 1-бутанол 51,6 (25°) [1409], вода 0,1049 (25°) [793], диэтиловый эфир х.р. [1367], петролейный эфир м.р. [1367], сероуглерод м.р. [1367], трифторуксусная кислота м.р. [2500, с. 3-260], хлороформ м.р. [1367], этанол х.р. [1367],
656. **4-гидрокси-1,3-бензолдикарбоновая кислота [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>6</sub>O<sub>5</sub> (4-гидроксиизофталевая кислота)** вода 0,03 (20°) [114], 0,7 (100°) [114],
657. **5-гидрокси-2-(гидроксиметил)-4-пирон [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub> (kojic acid, койевая кислота)** бензол м.р. [1960, с. 1120], вода 3,95 (20°) [2, с. 892-893], 6,9 (35°) [2, с. 892-893], диэтиловый эфир т.р. [2, с. 892-893], тетрахлорметан р. [1960, с. 1120], уксусная кислота р. [1960, с. 1120], хлороформ р. [1960, с. 1120], этанол р. [2, с. 892-893], этилацетат р. [1960, с. 1120],
658. **1-[4-гидрокси-3-(гидроксиметил)фенил]-2-[(1,1-диметилэтил)амино]этанол [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>21</sub>NO<sub>3</sub> (salbutamol, сальбутамол)** вода 1,4 [1798], этанол р. [1798],
659. **2-гидрокси-1,2-дифенилэтанон [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> (2-hydroxy-1,2-diphenylethanone, benzoïn, бензоин, фенил-альфа-гидроксибензилкетон)** вода 0,03 (25°) [1398, с. 1002], диэтиловый эфир м.р. [1], муравьиная кислота 95% 3,06 (18,5°) [1385], пиридин 20 (20°) [1], тетрахлорметан 0,2 (20°) [828], уксусная кислота х.р. (118°) [1], хлороформ 4 (20°) [828], этанол р. (78°) [1],
660. **2-гидрокси-2-карбоксипентандиовая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>7</sub> (2-окси-1,2,3-пропантрикарбоновая кислота, citric acid, лимонная кислота)** амилацетат 4,41 (25°) [1385], бензол н.р. [1385], вода 133 (20°) [2], 525 (100°) [7], диметилсульфоксид 40 (20,3°) [1716, с. 323], диоксан 35,9 (25°) [1409], диэтиловый эфир 1,05 (25°) [7], метанол 197 (19°) [1385], муравьиная кислота 95% 12,25 (20°) [1385], п-цимол 0,034 (25°) [1385], пропанол 62,8 (19°) [1385], сероуглерод н.р. [1385], толуол н.р. [1385], трихлорэтилен 0,012 (15°) [1385], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ н.р. [1385], этанол 62 (25°) [7],
661. **2-гидрокси-2-карбоксипентандиовая кислота - вода (1/1) [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>8</sub> (лимонная кислота моногидрат)** 1,2-дихлорэтан 0,005 (15°) [943, с. 30], амилацетат 6,36 (25°) [1385], амиловый спирт 18,25 (25°) [1385], вода 32,66 (0°) [793], 35,02 (10°) [793], диэтиловый эфир 2,25 (25°) [7], метанол 200 (20°) [7], пропанол 62,6 (20°) [7], хлороформ 0,007 (25°) [7], этанол 99,2 (25°) [7], этилацетат 5,6 (25°) [7],
662. **7-гидроксикумарин [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub> (7-оксикумарин, умбеллиферон)** вода 1 (100°) [2], диэтиловый эфир т.р. [2], уксусная кислота р. [2], хлороформ л.р. [2], этанол р. [2],
663. **гидроксиламин [неорг.] H<sub>3</sub>NO (hydroxylamine)** бензол м.р. [2], вода смеш. [1], диэтиловый эфир 1,2 (35,6°) [1370], метанол 53,85 (5°) [1370], сероуглерод м.р. [2], хлороформ м.р. [2], этанол абсолютный 17,65 (15°) [1370], этилацетат 1,6 (77,15°) [1370],
664. **гидроксиламина гидрохлорид [неорг.] H<sub>4</sub>ClNO (гидроксиламин солянокислый, гидроксиламмония хлорид)** вода 83,3 (17°) [1001, с. 215], 94,4 (20°) [1], глицерин р. [2], диэтиловый эфир н.р. [2], метанол 16,4 (19,75°) [1370], этанол абсолютный 4,43 (19,75°) [1370],

665. **гидроксиламина сульфат [неорг.]  $H_6N_2O_6S$  (hydroxylamine sulfate)** вода 63,7 (25°) [1], 68,5 (90°) [1], диэтиловый эфир р. [1], метанол н.р. [1], этанол н.р. [1],
666. **гидроксиламина фосфат [неорг.]  $H_{12}N_3O_7P$**  вода 1,9 (20°) [1974, с. 82], 4,2 (40°) [1974, с. 82], 8,4 (60°) [1974, с. 82], 15,3 (80°) [1974, с. 82],
667. **2-гидрокси-3-метилбензойная кислота [орг.]  $C_8H_8O_2$  (2,3-крезотиновая кислота, 2-окси-3-м-толуиловая кислота, о-гомосалициловая кислота)** вода 0,14 (25°) [2], 1,16 (100°) [2], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
668. **(5-гидрокси-6-метил-4-(гидроксиметил)-3-пиридил)метанола гидрохлорид [орг.]  $C_8H_{12}ClNO_3$  (пиридоксина гидрохлорид)** ацетон р. [416, с. 330], вода 22,2 (20°) [416, с. 330], диэтиловый эфир т.р. [2, с. 888-889], этанол 0,88 (20°) [416, с. 330],
669. **3-гидрокси-2-метил-4Н-пиран-4-он [орг.]  $C_6H_6O_3$  (мальтол, палатон, пралинол)** вода 1,09 (15°) [793],
670. **гидроксиметилфенилфосфиновая кислота [эл/орг.]  $C_7H_9O_3P$**  вода 170,4 (34,29°) [1398], 729,8 (54,41°) [1398], 1663 (64,99°) [1398], 5370 (83,95°) [1398],
671. **4-гидрокси-3-метоксибензальдегид [орг.]  $C_8H_8O_3$  (3-метокси-4-оксибензальдегид, 4-hydroxy-3-methoxybenzaldehyde, vanillin, ванилин)** бензол р. (80°) [2], вода 1 (14°) [2], 5 (80°) [2], глицерин р. [6], диэтиловый эфир л.р. [2], лигроин р. [2], пиридин 316 (20°) [1385], пропиленгликоль р. [6], серная кислота р. [6], сероуглерод р. [6], уксусная кислота р. [469, с. 345], хинолин 5,51 (20°) [1385], хлороформ л.р. [2], этанол абсолютный 67,22 (20°) [1385],
672. **4-гидрокси-3-метоксибензойная кислота [орг.]  $C_8H_8O_4$  (vanillic acid, ванилиновая кислота)** вода 0,15 (14°) [793], 2,6 (100°) [793], диэтиловый эфир р. [114], этанол л.р. [2],
673. **транс-N-[(4-гидрокси-3-метоксифенил)метил]-8-метилнон-6-енамид [орг.]  $C_{18}H_{27}NO_3$  (8-метил-6-ноненовой кислоты ванилиламид, axsain, capsaicin, mioton, zostrix, капсаицин)** вода 0,003176 (27°) [1398, с. 1178], гексан 0,00847 (5°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,0115 (10°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,0158 (15°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,0217 (20°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,03006 (25°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,0403 (30°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,079 (40°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,155 (50°) [2597, с. 2808-2813 SI], дибутиловый эфир 1,386 (5°) [2597, с. 2808-2813 SI], 1,809 (10°) [2597, с. 2808-2813 SI], 2,277 (15°) [2597, с. 2808-2813 SI], 2,865 (20°) [2597, с. 2808-2813 SI], 3,666 (25°) [2597, с. 2808-2813 SI], 4,735 (30°) [2597, с. 2808-2813 SI], 6,184 (35°) [2597, с. 2808-2813 SI], 8,728 (40°) [2597, с. 2808-2813 SI], 12,658 (45°) [2597, с. 2808-2813 SI], 18,493 (50°) [2597, с. 2808-2813 SI], диизопропиловый эфир 3,132 (5°) [2597, с. 2808-2813 SI], 3,87 (10°) [2597, с. 2808-2813 SI], 5,049 (15°) [2597, с. 2808-2813 SI], 6,153 (20°) [2597, с. 2808-2813 SI], 7,803 (25°) [2597, с. 2808-2813 SI], 10,06 (30°) [2597, с. 2808-2813 SI], 14,551 (35°) [2597, с. 2808-2813 SI], 19,404 (40°) [2597, с. 2808-2813 SI], 28,311 (45°) [2597, с. 2808-2813 SI], 40,183 (50°) [2597, с. 2808-2813 SI], диэтиловый эфир р. [96], сероуглерод 0,309 (5°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,412 (10°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,519 (15°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,679 (20°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,872 (25°) [2597, с. 2808-2813 SI], 1,156 (30°) [2597, с. 2808-2813 SI], 1,569 (35°) [2597, с. 2808-2813 SI], 2,224 (40°) [2597, с. 2808-2813 SI], хлороформ р. [96], циклогексан 0,025 (10°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,035 (15°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,048 (20°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,063 (25°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,091 (30°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,183 (40°) [2597, с. 2808-2813 SI], 0,461 (50°) [2597, с. 2808-2813 SI], этанол р. [96],
674. **N-(3-(3-гидрокси-4-метоксифенил)пропил)-L-α-аспартил-L-фенилаланина монометилвый эфир моногидрат [орг.]  $C_{24}H_{32}N_2O_8$  (advantame, адвантам)** вода 0,076 (15°) [1781], 0,099 (25°) [1781], 0,21 (40°) [1781], 0,31 (50°) [1781], 0,586 (60°) [1781], этанол 0,798 (15°) [1781], 1,358 (25°) [1781], 3,827 (40°) [1781], 9,868 (50°) [1781], 32,277 (60°) [1781],
675. **4-гидрокси-3-метокси-5-хлорбензальдегид [орг.]  $C_8H_7ClO_3$  (3-chloro-4-hydroxy-5-methoxybenzaldehyde, 5-хлорванилин)** вода 0,093 (25°) [1571, с. 8-93], уксусная кислота р. [1571], этанол р. [1571],

676. **2-гидрокси-5-нитробензойная кислота [орг.]**  $C_7H_5NO_5$  (**5-nitrosalicylic acid, 5-нитросалициловая кислота**) вода 0,061 (14,95°) [611], 0,064 (17,5°) [611], 0,068 (20,5°) [611], 0,078 (25°) [611], 0,2 (45°) [611], 1,505 (99,5°) [611],
677. **4-гидроксипиразоло[3,4-d]пиримидин [орг.]**  $C_5H_4N_4O$  (**1,5-dihydro-4H-pyrazolo[3,4-d]pyrimidin-4-one, alloripurinol, аллопуринол, милурит**) 1-октанол н.р. [1962, с. 18], вода 0,05 (22°) [1398], диметилсульфоксид 0,42 (20°) [1962, с. 18], хлороформ 0,04 (20°) [1962, с. 18], этанол 0,038 (20°) [1962, с. 18],
678. **3-гидроксипропановая кислота [орг.]**  $C_3H_6O_3$  (**3-hydroxypropanoic acid, 3-гидроксипропионовая кислота, hydroacrylic acid, гидракриловая кислота**) вода 27,01 (25°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [800, с. 593], этанол р. [800, с. 593],
679. **dl-2-гидроксипропановая кислота [орг.]**  $C_3H_6O_3$  (**DL-lactic acid, dl-альфа-оксипропионовая кислота, dl-молочная кислота**) вода 89 (0°) [943], 105 (10°) [943], 126 (20°) [943], 150 (30°) [943], 180 (40°) [943], 270 (60°) [943], 460 (80°) [943], диэтиловый эфир м.р. [1], этанол х.р. [1],
680. **6-гидроксипурин [орг.]**  $C_5H_4N_4O$  (**hypoxanthine, гипоксантин**) вода 0,07 (23°) [1398, с. 137], 1,418 (100°) [1398, с. 137],
681. **2-гидроксифенилметанол [орг.]**  $C_7H_8O_2$  (**2-гидроксибензиловый спирт, salicyl alcohol, saligenin, о-оксибензиловый спирт, салигенин, салициловый спирт**) бензол м.р. [1371, с. 614], вода 6,3 (22°) [1398], диэтиловый эфир р. [1371, с. 614], этанол р. [1371, с. 614],
682. **4-(2-[4-гидроксифенил]пропан-2-ил)фенол [орг.]**  $C_{15}H_{16}O_2$  (**2,2-бис(4-гидроксифенил)пропан, 4,4'-изопропилидендифенол, bisphenol A, бис-фенол А, бисфенол А, диан, дифенилолпропан**) 1-бутанол 344 (18°) [656, с. 169], ацетон 108 (18°) [656, с. 169], бензол 0,61 (18°) [656, с. 169], 10,9 (82°) [656, с. 169], вода 0,035 (20°) [793], гептан 0,01 (18°) [656, с. 169], дихлорметан 0,86 (18°) [656, с. 169], диэтиловый эфир 127 (18°) [656, с. 169], изопропанол 47,9 (18°) [656, с. 169], ксилол 0,16 (18°) [656, с. 169], метанол 204 (18°) [656, с. 169], тетрахлорметан 0,04 (18°) [656, с. 169], толуол 0,3 (18°) [656, с. 169], 16,3 (110°) [656, с. 169], трихлорэтилен 0,08 (18°) [656, с. 169], уксусная кислота 21,5 (18°) [656, с. 169], хлорбензол 0,99 (18°) [656, с. 169], 93 (132°) [656, с. 169], хлороформ 1,1 (18°) [656, с. 169], циклогексан 0,02 (18°) [656, с. 169], этанол 150 (18°) [656, с. 169],
683. **3-(2-гидроксифенил)пропионовая кислота [орг.]**  $C_9H_{10}O_3$  (**мелилотовая кислота**) вода 5 (18°) [2, с. 776-777], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
684. **N-(4-гидроксифенил)этанамид [орг.]**  $C_8H_9NO_2$  (**4-(ацетиламино)фенол, N-(4-гидроксифенил)ацетамид, acetaminophen, paracetamol, ацетофен, парацетамол**) 1,2-дихлорэтан р. [1962, с. 6], 1-бутанол 4,755 (-5°) [1409], 5,196 (0°) [1409], 5,721 (5°) [1409], 6,331 (10°) [1409], 6,929 (15°) [1409], 7,707 (20°) [1409], 8,327 (25°) [1409], 1-гексанол 4,971 (30°) [1409], 1-гептанол 3,743 (30°) [1409], 1-октанол 2,747 (30°) [1409], 1-пентанол 6,782 (30°) [1409], 2-бутанон 6,999 (30°) [1409], ацетон 5,039 (-5°) [1409], 5,561 (0°) [1409], 6,232 (5°) [1409], 6,963 (10°) [1409], 7,848 (15°) [1409], 8,809 (20°) [1409], 9,938 (25°) [1409], 11,165 (30°) [1409], ацетонитрил 1,118 (0°) [1409], 2,31 (20°) [1409], 3,283 (30°) [1409], бензол н.р. [1714, с. 1856], вода 1,436 (25°) [793], 2,72 (50°) [793], гексан 0,000719 (25°) [1409], диметилсульфоксид 113,256 (30°) [1409], диметилформамид 101,202 (30°) [1409], диоксан 1,708 (30°) [1409], дихлорметан 0,032 (30°) [1409], диэтиловый эфир н.р. [371], изопропанол 1,719 (0°) [1409], 10,878 (20°) [1409], 13,501 (30°) [1409], метанол 19,148 (0°) [1409], 23,96 (10°) [1409], 29,781 (20°) [1409], 37,161 (30°) [1409], пентан н.р. [1714, с. 1856], петролейный эфир н.р. [1714, с. 1856], пропанол 7,23 (0°) [1409], 10,809 (20°) [1409], 13,277 (30°) [1409], тетрагидрофуран 15,537 (30°) [1409], тетрахлорметан 0,089 (30°) [1409], толуол 0,022 (0°) [1409], 0,037 (20°) [1409], 0,034 (30°) [1409], уксусная кислота 8,272 (30°) [1409], хлороформ 0,154 (30°) [1409], этанол 11,856 (-5°) [1409], 12,965 (0°) [1409], 15,614 (10°) [1409], 19,061 (20°) [1409], 23,275 (30°) [1409], этилацетат 0,527 (0°) [1409], 0,852 (20°) [1409], 1,073 (30°) [1409], этиленгликоль 14,43 (30°) [1409],

685. **2-(2-гидроксиэтиламино)этанол [орг.]**  $C_4H_{11}NO_2$  (**2,2'-диоксидиэтиламин, 2,2'-иминодиэтанол, diethanolamine, диэтаноламин, диэтилоламин**) вода смеш. [2], гептан 0,1 (25°) [10, с. 491], диэтиловый эфир р. [2], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], этанол смеш. [2],
686. **1-(2-гидроксиэтил)-2-метил-5-нитроимидазол [орг.]**  $C_6H_9N_3O_3$  (**metronidazole, гинальгин, зоацид, иетрогил, камезол, клион, метронидазол, нидазол, трихопол, эфлоран**) вода 0,949 (20°) [793], 1,127 (30°) [793], этанол т.р. [84],
687. **гидрохинон - 1,4-бензохинон (1/1) [орг.]**  $C_{12}H_{10}O_4$  (**quinhydrone, хингидрон**) вода 0,35 (20°) [6], 0,4061 (25°) [1398], 1,035 (50°) [6], р. (100°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
688. **l-гиосциамин [орг.]**  $C_{17}H_{23}NO_3$  (**l-hyoscyamine**) бензол 0,775 (20°) [828], вода 0,36 (20°) [793], диэтиловый эфир 0,356 (20°) [828], петролейный эфир 0,098 (20°) [828], тетрахлорметан 0,059 (20°) [828],
689. **l-гиосциамин гидробромид [орг.]**  $C_{17}H_{24}BrNO_3$  диэтиловый эфир 0,062 (25°) [828], хлороформ 40 (25°) [828], этанол 50 (25°) [828],
690. **l-гистидин [орг.]**  $C_6H_9N_3O_2$  (**L-histidine**) вода 4,106 (25°) [793], 8,088 (50°) [793], 12,28 (70°) [793],
691. **гитоксин [орг.]**  $C_{41}H_{64}O_{14}$  вода 0,0002343 [793], этанол м.р. [128],
692. **гликолевая кислота [орг.]**  $C_2H_4O_3$  (**glycolic acid, оксиуксусная кислота, оксиэтановая кислота**) вода 60,96 (24,99°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
693. **глицилглицилглицин [орг.]**  $C_6H_{11}N_3O_4$  вода 4,705 (20°) [793],
694. **глицилглицин [орг.]**  $C_4H_8N_2O_3$  (**glycylglycine**) вода 18,48 (25°) [1398],
695. **l-глутамин [орг.]**  $C_5H_{10}N_2O_3$  (**l-glutamine, l-глутаминовой кислоты гамма-амид**) вода 1,73 (0°) [1398], 3,572 (20°) [1398], 4,61 (30°) [1398], 3,12 (60°) [1398],
696. **l-(+)-глутаминовая кислота [орг.]**  $C_5H_9NO_4$  (**L-(+)-2-аминопентандиовая кислота, l-glutamic acid**) вода 0,341 (0°) [1437], 0,89 (25°) [1], 5,24 (75°) [1398], 12,28 (100°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 0,007 (25°) [1],
697. **d-глутаминовая кислота [орг.]**  $C_5H_9NO_4$  (**D-glutamic acid**) ацетон 0,00076 (25°) [1385], вода 0,3439 (0°) [1398], 0,717 (20°) [1385], 1,508 (40°) [1385], 2,179 (50°) [1398], 12,28 (100°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [2], метанол 0,0073 (25°) [1385], этанол 75% 0,0163 (0°) [421], 0,037 (25°) [421], 0,0885 (45°) [421], этанол 95% 0,0044 (25°) [421], 0,0127 (45°) [421], этанол абсолютный 0,0025 (25°) [1385], 0,0056 (44,9°) [1385],
698. **d-глутаминовой кислоты гидрохлорид [орг.]**  $C_5H_{10}ClNO_4$  вода 31,5 (0°) [611], 38 (20°) [611], 52 (50°) [611],
699. **β-D-(+)-глюкоза [орг.]**  $C_6H_{12}O_6$  (**β-D-глюкопираноза**) вода 154 (15°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол м.р. [1], пиридин р. (115°) [1], этанол 4,9 (20°) [1],
700. **α-D-(+)-глюкоза [орг.]**  $C_6H_{12}O_6$  (**α-D-(+)-glucose, α-D-глюкопираноза, виноградный сахар, декстроза**) ацетон 0,014 (23°) [1385], вода 32,3 (0°) [1], 82 (25°) [1], 562 (90,8°) [611], глицерин 25% 86,9 (25°) [1738, с. 568], глицерин 50% 61,6 (25°) [1738, с. 568], глицерин 75% 34,4 (25°) [1738, с. 568], глицерин 95% 16,7 (25°) [1738, с. 568], изопропанол 0,08 (23°) [1385], метанол 1,52 (0°) [1385], 2,35 (25°) [1385], 5,15 (50°) [1385], пиридин 7,62 (25°) [1385], пиридин 50% водный 49,17 (25°) [1385], трихлорэтилен 0,006 (15°) [1385], этанол 2 (20°) [1], р. (78°) [1], этанол абсолютный 0,22 (23°) [1385],
701. **гольмия сульфат [неорг.]**  $Ho_2O_{12}S_3$  вода 6,705 (25°) [611],
702. **гольмия сульфат октагидрат [неорг.]**  $H_{16}Ho_2O_{20}S_3$  вода 8,18 (20°) [611], 4,52 (40°) [611],
703. **гоматропина гидробромид [орг.]**  $C_{16}H_{22}BrNO_3$  (**homatropine hydrobromide, миндальной кислоты тропинового эфира гидробромид**) вода 17,5 (25°) [1385], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ 0,16 (25°) [1385], этанол 3,08 (25°) [1385], 11,5 (60°) [1385],
704. **грамцидин С [орг.]**  $C_{60}H_{92}N_{12}O_{10}$  (**gramicidin S**) вода 0,014 (28°) [1398, с. 1360], этанол р. [3020, с. 223],

705. **гуанидина карбонат [орг.]**  $C_3H_{12}N_6O_3$  (**guanidine carbonate**) вода 33,33 (24°) [1398], 60 (50°) [6, с. 617],
706. **гуанидина нитрат [орг.]**  $CH_6N_4O_3$  (**guanidine mononitrate, guanidine nitrate**) ацетон р. [1796, с. 534], бензол н.р. [637, с. 1010], вода 15 (20°) [6, с. 617], 47 (55°) [637, с. 1010], 148 (90°) [6, с. 617], этанол 1,4 (30°) [6, с. 617], 8,6 (70°) [6, с. 617], 13 (78°) [637, с. 1010],
707. **гуанидиния 2,4,6-тринитрофенолят [орг.]**  $C_7H_8N_6O_7$  (**гуанидина пикрат**) вода 0,037 (0°) [2, с. 635], 0,07 (12°) [2533, с. 29], 0,574 (80°) [2, с. 635], диэтиловый эфир т.р. [2, с. 634-635], этанол т.р. [2, с. 634-635],
708. **гуанидиния хлорид [орг.]**  $CH_6ClN_3$  (**guanidine hydrochloride, guanidine monohydrochloride, гуанидина гидрохлорид**) бензол н.р. [637, с. 1010], вода 215 (20°) [6, с. 617], 320 (55°) [637, с. 1010], 450 (90°) [6, с. 617], этанол 30 (30°) [6, с. 617], 57 (70°) [6, с. 617], 67 (78°) [637, с. 1010],
709. **гуанозин [орг.]**  $C_{10}H_{13}N_5O_5$  (**guanosine**) вода 0,08 (18°) [171, с. 77], 3 (100°) [171, с. 77],
710. **дактиномицин [орг.]**  $C_{62}H_{86}N_{12}O_{16}$  (**cosmegen, meractinomycin, актиномицин D**) вода 12,8 (1°) [1520, с. 3771], 0,08 (20°) [1520, с. 3771], 0,05 (37°) [793], этанол р. [1793],
711. **дейтерий [неорг.]**  $H_2$  (**deuterium, водород тяжелый**) вода м.р. [1], гексадекафторгептан 0,001097 (-25°) [2985, с. 212], 0,00129 (0°) [2985, с. 212], 0,0015 (25°) [2985, с. 212], 0,001594 (35°) [2985, с. 212],
712. **декаборан(14) [неорг.]**  $H_{14}B_{10}$  (**decaborane(14)**) 1-бромпропан 20 (20°) [3236, с. 315], бензол 20 (20°) [3236, с. 315], бутаналь 20 (20°) [3236, с. 315], вода н.р. [709], гептан 2 (20°) [3236, с. 315], диоксан р. [3236, с. 315], дихлорметан р. [3236, с. 315], диэтиловый эфир р. [1012], сероуглерод 20 (20°) [3236, с. 315], уксусный ангидрид 20 (20°) [3236, с. 315], этанол р. [1012], этилацетат 50 (20°) [3236, с. 315],
713. **транс-декагидронафталин [орг.]**  $C_{10}H_{18}$  (**trans-decahydronaphthalene, trans-decalin, транс-декалин**) ацетон х.р. [1], бензол смеш. [1], вода 0,000089 (25°) [1571], диэтиловый эфир х.р. [1], метанол м.р. [1], хлороформ х.р. [1], этанол х.р. [1],
714. **цис-декагидронафталин [орг.]**  $C_{10}H_{18}$  (**cis-decahydronaphthalene, cis-decalin, цис-декалин**) ацетон х.р. [1], бензол смеш. [1], вода 0,000089 (25°) [1571], диэтиловый эфир х.р. [1], хлороформ х.р. [1], этанол смеш. [1],
715. **декан [орг.]**  $C_{10}H_{22}$  (**n-decane**) вода 0,000001976 (25°) [793], диметилсульфоксид 0,6 (20,3°) [1716, с. 323], диэтиловый эфир р. [1], метанол 7,65 (5°) [1416], 8,5 (10°) [1416], 9,3 (15°) [1416], 10,3 (20°) [1416], 11,3 (25°) [1416], 12,6 (30°) [1416], 13,97 (35°) [1416], 15,4 (40°) [1416], этанол смеш. [1],
716. **деканаль [орг.]**  $C_{10}H_{20}O$  (**caprinaldehyde, decanal, каприновый альдегид**) вода 0,00156 (25°) [1398, с. 739], этанол р. [722, с. 23],
717. **декан-1-амин [орг.]**  $C_{10}H_{23}N$  (**1-decanamine, 1-аминодекан, 1-дециламин, decylamine**) 1-бутанол 9,5 (-40°) [560, с. 716], 30,8 (-20°) [560, с. 716], 182 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], 2-бутанон 10 (-20°) [560, с. 716], 65 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], ацетон 6,6 (-20°) [560, с. 716], 54 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], ацетонитрил 2,8 (-20°) [560, с. 716], 12,7 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], бензол 395 (10°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], бутилацетат 13,3 (-20°) [560, с. 716], 69 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], вода т.р. [5], гексан р. [5], диэтиловый эфир 1,4 (-40°) [560, с. 716], 12,1 (-20°) [560, с. 716], 86 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], изопропанол 11,1 (-40°) [560, с. 716], 49 (-20°) [560, с. 716], 228 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], метанол 31 (-40°) [560, с. 716], 172 (-20°) [560, с. 716], 550 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], тетрахлорметан 10,5 (-20°) [560, с. 716], 57 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], уксусная кислота р. [2500, с. 3-142], хлороформ 17,7 (-40°) [560, с. 716], 43 (-20°) [560, с. 716], 148 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], циклогексан 318 (10°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], этанол 8,5 (-40°) [560, с. 716], 91 (-20°) [560, с. 716], 350 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716], этилацетат 14,8 (-20°) [560, с. 716], 69 (0°) [560, с. 716], смеш. (20°) [560, с. 716],

718. **декандиовая кислота [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>18</sub>O<sub>4</sub> (sebacic acid, себациновая кислота)** бензол н.р. [1], вода 0,004 (0°) [1602], 0,1 (17°) [1], 0,42 (65°) [793], 2 (100°) [1], диэтиловый эфир 0,1 (17°) [1602], муравьиная кислота 95% 1,05 (19°) [1385], этанол х.р. [1],
719. **декандиовой кислоты дибутиловый эфир [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>34</sub>O<sub>4</sub> (dibutyl sebacate, дибутилсебацинат, себациновой кислоты дибутиловый эфир)** вода 0,004 (20°) [1571],
720. **декановая кислота [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>20</sub>O<sub>2</sub> (каприновая кислота)** ацетон 407 (20°) [2528, с. 24], бензол 398 (20°) [2528, с. 24], вода 0,0095 (0°) [2528, с. 23], 0,015 (20°) [2528, с. 23], 0,018 (30°) [2528, с. 23], 0,023 (45°) [2528, с. 23], 0,027 (60°) [2528, с. 23], гексан 2,1 (-20°) [2528, с. 25], 6,7 (-10°) [2528, с. 25], 23,8 (0°) [2528, с. 25], 81,2 (10°) [2528, с. 25], 290 (20°) [2528, с. 25], 5150 (30°) [2528, с. 25], смеш. (40°) [2528, с. 25], петролейный эфир х.р. [114], тетрахлорметан 210 (20°) [2528, с. 24], уксусная кислота 567 (20°) [2528, с. 24], хлороформ 326 (20°) [2528, с. 24], циклогексан 342 (20°) [2528, с. 24], этанол х.р. [114],
721. **декан-1-ол [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>22</sub>O (1-decanol, 1-деканол, carpic alcohol, дециловый спирт, нонилкарбинол)** ацетон 13,6 (-20°) [2529, с. 68], 335 (0°) [2529, с. 68], бензол смеш. [2500, с. 3-142], вода 0,003704 (25°) [793], диэтиловый эфир 8 (-40°) [2529, с. 68], 38,9 (-20°) [2529, с. 68], 520 (0°) [2529, с. 68], смеш. (20°) [2529, с. 68], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-142], хлороформ смеш. [2500, с. 3-142], этанол р. [2], этанол 95% 7,1 (-40°) [2529, с. 68], 43,6 (-20°) [2529, с. 68], 1150 (0°) [2529, с. 68], смеш. (20°) [2529, с. 68],
722. **декалорбифенил [орг.] C<sub>12</sub>Cl<sub>10</sub> (2,2',3,3',4,4',5,5',6,6'-decachlorobiphenyl, PCB-209)** вода 0,00000000006 (25°) [614], 0,00000000084 (60°) [614],
723. **дексаметазон [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>29</sub>FO<sub>5</sub> (dexamethasone)** ацетон р. [1714, с. 1215], вода н.р. [1714, с. 1215], диэтиловый эфир о.м.р. [1714, с. 1215], метанол м.р. [1714, с. 1215], хлороформ 0,6 (20°) [1714, с. 1215], этанол 2,4 (20°) [1714, с. 1215],
724. **декстрометорфана гидробромид моногидрат [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>28</sub>BrNO<sub>2</sub> ((+)-3-метокси-N-метилморфинана гидробромид моногидрат, 3-метокси-17-метилморфинана гидробромид моногидрат, DXM, dextromethorphan hydrobromide, гикорфан, деморфана гидробромид, ромилар)** вода 1,5 (25°) [11], диэтиловый эфир н.р. [11], хлороформ р. [11], этанол 10 [11],
725. **декстроморамида [орг.] C<sub>25</sub>H<sub>32</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> ((+)-(S)-3-метил-4-морфолин-4-ил-2,2-дифенил-1-пирролидин-1-илбутан-1-он, dextromoramide)** ацетон 63,3 (20°) [1714, с. 1219], бензол 5,7 (20°) [1714, с. 1219], вода н.р. [1714, с. 1219], метанол 50,6 (20°) [1714, с. 1219], хлороформ 3,4 (20°) [1714, с. 1219], этанол 64 (20°) [1714, с. 1219], этилацетат 44,4 (20°) [1714, с. 1219],
726. **декстроморамида d-тарtrat [орг.] C<sub>29</sub>H<sub>38</sub>N<sub>2</sub>O<sub>8</sub> (dextromoramide tartrate)** ацетон 100 (20°) [1714, с. 1219], вода 4 (20°) [1714, с. 1219], диэтиловый эфир о.м.р. [1714, с. 1219], изопропанол м.р. [1714, с. 1219], метанол 2,5 (20°) [1714, с. 1219], хлороформ м.р. [1714, с. 1219], этанол 100 (20°) [1714, с. 1219],
727. **декстропропосифена гидрохлорид [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>30</sub>ClNO<sub>2</sub>** ацетон р. [1714, с. 1220], бензол н.р. [1714, с. 1220], вода 300 (20°) [1714, с. 1220], диэтиловый эфир н.р. [1714, с. 1220], хлороформ 167 (20°) [1714, с. 1220], этанол 67 (20°) [1714, с. 1220],
728. **дельтаметрин [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>19</sub>Br<sub>2</sub>NO<sub>3</sub> (deltamethrin)** ацетон 63,3 (20°) [1714, с. 1200], бензол р. [1714, с. 1200], вода 0,0000002 (25°) [793], диметилсульфоксид 40,9 (20°) [1714, с. 1200], диоксан 87,4 (20°) [1714, с. 1200], дихлорметан 70 (20°) [1714, с. 1200], ксилол 25 (20°) [1714, с. 1200], толуол 28,7 (20°) [1714, с. 1200], циклогексан 96 (20°) [1714, с. 1200], этанол 1,5 (20°) [1714, с. 1200],
729. **дельфинин [орг.] C<sub>33</sub>H<sub>45</sub>NO<sub>9</sub> (delphinine)** вода 0,002 (25°) [793], диэтиловый эфир 11,1 (25°) [1569], хлороформ 5,3 (25°) [1569], этанол 4,2 (25°) [1569],
730. **дец-1-ен [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>20</sub> (1-decene, 1-децен, децен-1)** вода 0,00057 (25°) [1571], диэтиловый эфир х.р. [114, с. 200-201], этанол х.р. [114, с. 200-201],
731. **1,6-диаза-3,4,8,9,12,13-гексаоксабицикло[4.4.4]тетрадекан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>6</sub> (hexamethylenetriperoxydiamine, ГМТД, гексаметилентрипероксиддиамин)** ацетон 0,33

- (20°) [35], бензол р. [2802, с. 554], вода 0,01 (22°) [35], диэтиловый эфир 0,017 (22°) [35], сероуглерод 0,01 (22°) [35], тетрахлорметан 0,013 (22°) [35], уксусная кислота 0,14 (22°) [35], хлороформ 0,64 (20°) [35], этанол 0,01 (22°) [35], этилацетат р. [2802, с. 554], этиленгликольдиацетат 0,9 (25°) [828],
732. **диазен-бис-(2-метилпропаннитрил) [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>12</sub>N<sub>4</sub> (2,2'-азо-бис-изобутиронитрил, 2,2'-диметил-2,2'-азодипропановой кислоты динитрил, 2,2'-azobis[2-methylpropionitrile], 2,2'-azobis[isobutyronitrile], AIBN, порофор N)** акрилонитрил 38 (25°) [6, с. 52], вода м.р. [114], дихлорметан 40 (25°) [6, с. 52], диэтиловый эфир р. [114], метилметакрилат 10 (25°) [6, с. 52], хлороформ 25 (25°) [6, с. 52], этанол р. [114],
733. **6,9-диамино-2-этоксикаридина лактат [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>21</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub> (2-этокси-6,9-диаминоакридина лактат, ethacridine lactate, риванол, этакридина лактат)** вода 6,7 [1714, с. 1356], 11,1 (100°) [1714, с. 1356], диэтиловый эфир н.р. [371], этанол 0,67 [1714, с. 1356],
734. **диамминдихлоропалладий(II) [неорг.] H<sub>6</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>2</sub>Pd** ацетон н.р. [1012], вода 0,3 (10°) [1012], хлороформ н.р. [1012],
735. **транс-диамминдихлорплатина(II) [неорг.] H<sub>6</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>2</sub>Pt** вода 0,04 (25°) [104],
736. **цис-диамминдихлорплатина(II) [неорг.] H<sub>6</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>2</sub>Pt (цисплатин)** вода 0,25 (25°) [104],
737. **диаммония этандиоат - вода (1/1) [неорг.] C<sub>2</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> (ammonium oxalate monohydrate, аммоний щавелевокислый одноводный, аммония оксалат моногидрат)** вода 2,36 (0°) [1], 3,21 (10°) [1], 4,45 (20°) [1], 5,21 (25°) [1], 6,08 (30°) [1], 8,18 (40°) [1], 10,8 (50°) [1], 14 (60°) [1], 22,4 (80°) [1], 34,6 (100°) [1], этанол м.р. [1],
738. **диаммония-железа(II) сульфат - вода (1/6) [неорг.] H<sub>20</sub>FeN<sub>2</sub>O<sub>14</sub>S<sub>2</sub> (Mohr's salt, ammonium iron(II) sulfate hexahydrate, диаммония-железа(II) сульфат гексагидрат, соль Мора)** вода 12,5 (0°) [1], 17,2 (10°) [1], 26,4 (20°) [1], 33 (40°) [1], 40 (50°) [1], 52 (70°) [1], этанол н.р. [473, с. 3.15],
739. **диаммония-меди(II) хлорид - вода (1/2) [неорг.] H<sub>12</sub>Cl<sub>4</sub>CuN<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (ammonium copper(II) chloride dihydrate, аммония тетрахлорокупрат дигидрат, диаммония-меди(II) хлорид дигидрат)** вода 29,4 (0°) [1012], 40,3 (20°) [473, с. 3.14], 86,4 (80°) [1012], этанол р. [1012],
740. **диантипирилметан [орг.] C<sub>23</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub> (бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он-4-ил)метан)** вода 0,04398 (20°) [793],
741. **диантипирилфенилметан [орг.] C<sub>29</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub> (4,4'-(фенилметилен)-бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он))** ацетон р. [5], вода 0,024 (20°) [793], диэтиловый эфир н.р. [5], петролейный эфир н.р. [5], уксусная кислота р. [5], этанол р. [5],
742. **О,О-диацетилморфин [орг.] C<sub>21</sub>H<sub>23</sub>NO<sub>5</sub> (diacetylmorphine, diagesil, diamorphine, heroin, героин, диацетилморфин)** бензол 14,2 (25°) [828], вода 0,058 (20°) [2], диэтиловый эфир 2 (20°) [2], метанол 5 (25°) [828], хлороформ 44,8 (25°) [828], этанол 5,1 (20°) [2],
743. **О,О-диацетилморфина гидрохлорид моногидрат [орг.] C<sub>21</sub>H<sub>26</sub>ClNO<sub>6</sub> (diacetylmorphine hydrochloride monohydrate, героина гидрохлорид моногидрат)** вода 50 (20°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол р. [2],
744. **добенз[а,h]антрацен [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>14</sub> (dibenz[a,h]anthracene)** вода 0,00000005 (25°) [1571],
745. **добензилсульфид [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>14</sub>S** тетрахлорметан 73,16 (20°) [828], хлороформ 133,86 (20°) [828],
746. **добензоилпероксид [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> (бензоила перекись)** 1,2-дихлорэтан х.р. [1474, с. 328], 1-бутанол м.р. [1474, с. 328], 2-бутанон х.р. [1474, с. 328], ацетон х.р. [1474, с. 328], бензальдегид х.р. [1474, с. 328], бензилацетат р. [1474, с. 328], бензилбензоат р. [1474, с. 328], бензол 18,8 (20°) [1474, с. 328], бутилацетат р. [1474, с. 328], вода 0,000016 (20°) [1571], глицерин м.р. [1474, с. 328], дибутиловый эфир м.р. [1474, с. 328], дибутилфталат 7,5 (20°) [1474, с. 328], диоксан х.р. [1474, с. 328], дихлорметан х.р. [1474, с. 328], диэтиленгликоль н.р. [1474, с. 328], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-44], диэтилфталат р. [1474, с. 328], изопропанол м.р. [1474, с. 328], керосин м.р. [1474, с. 328], метилметакрилат р. [1474, с.

- 328], петролейный эфир м.р. [1474, с. 328], сероуглерод р. [2500, с. 3-44], стирол 14,3 (20°) [1474, с. 328], тетрахлорметан р. [1474, с. 328], толуол 13,4 (20°) [1474, с. 328], хлорбензол х.р. [1474, с. 328], хлороформ 27,6 (20°) [1474, с. 328], этанол м.р. [1474, с. 328], этилацетат х.р. [1474, с. 328], этиленгликоль м.р. [1474, с. 328],
747. **добензо-18-краун-6 [орг.] C<sub>20</sub>H<sub>24</sub>O<sub>6</sub> (2,3,11,12-добензо-1,4,7,10,13,16-гексаоксациклооктадека-2,11-диен)** ацетон 0,7 (43,3°) [423], бензол 0,74 (26°) [423], 1,3 (47°) [423], вода 0,1 (26°) [423], гептан 0,1 (91°) [423], диметилсульфоксид 2 (51,3°) [423], диоксан 0,7 (30°) [423], метанол 0,1 (80,8°) [423], хлороформ 5 (26°) [423], 5,8 (30,8°) [423], 11,1 (55,8°) [423], циклогексан 0,03 (26°) [423], этанол 0,4 (26°) [423],
748. **добензо-24-краун-8 [орг.] C<sub>24</sub>H<sub>32</sub>O<sub>8</sub>** ацетон 4 (28,9°) [423], вода 0,1 (86,2°) [423], гептан 0,2 (63,3°) [423], метанол 0,9 (36°) [423], хлороформ 47,9 (46,3°) [423],
749. **добензоксазепин [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>9</sub>NO (11H-добенз[b,e]оксазепин, CR, EA 3547, dibenz[b][1,4]oxazepine, добенз[b,f] [1,4]-оксазепин)** бензол р. [7], вода 0,008 (20°) [7], диэтиловый эфир л.р. [7], петролейный эфир р. [7], этанол л.р. [7],
750. **добензо[b,d]фуран [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>8</sub>O (добензофуран, дифениленоксид)** бензол р. [7, с. 49], вода 0,0001652 (4°) [1398, с. 852], 0,000436 (25°) [1398, с. 852], 0,0006963 (39,4°) [1398, с. 852], диэтиловый эфир р. [7, с. 49], этанол р. [7, с. 49],
751. **диборан(6) [неорг.] H<sub>6</sub>B<sub>2</sub> (diborane(6), диборан)** вода реаг. [1], диэтиловый эфир 1,1 (25°) [1897, с. 19], сероуглерод р. [1795, с. 180], тетрагидрофуран 8,1 (25°) [1897, с. 19],
752. **1,2-дибромбензол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Br<sub>2</sub> (1,2-dibromobenzene, o-diromobenzene)** вода 0,00748 (25°) [1571],
753. **1,4-дибромбензол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Br<sub>2</sub> (1,4-dibromobenzene)** бензол 83,8 (25°) [1385], бромбензол 41 (20°) [828], вода 0,002 (25°) [793], гексан 25,9 (25°) [1385], диэтиловый эфир 71,3 (25°) [1385], метанол 10,35 (25°) [1385], пропанол 37 (50°) [828], сероуглерод 90 (25°) [1385], тетрахлорметан 36,6 (25°) [1385], этанол 16,3 (30°) [1385],
754. **1,4-дибромбутан [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>Br<sub>2</sub> (1,4-dibromobutane)** вода 0,035 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [114], хлороформ р. [114],
755. **дибромметан [орг.] CH<sub>2</sub>Br<sub>2</sub> (dibromomethane, метилен бромистый)** вода 1,173 (0°) [1385], 1,146 (10°) [1385], 1,148 (20°) [793], 1,176 (30°) [1385], 1,53 (90°) [1571],
756. **1,2-дибромпропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>Br<sub>2</sub> (1,2-dibromopropane)** бензол смеш. [473], вода 0,2 (20°) [473], диэтиловый эфир р. [114], хлороформ р. [114], этанол р. [114],
757. **1,3-дибромпропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>Br<sub>2</sub> (1,3-dibromopropane)** вода 0,1697 (20°) [1398], диэтиловый эфир р. [473], этанол р. [473],
758. **1,2-дибром-1,1,2,2-тетрафторэтан [орг.] C<sub>2</sub>Br<sub>2</sub>F<sub>4</sub> (1,2-dibromotetrafluoroethane, симм-дибромтетрафторэтан, фреон 114B2, хладон 114B2)** вода 0,002 (20°) [856], диэтиловый эфир смеш. [856], этанол смеш. [856],
759. **2,4-дибромфенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Br<sub>2</sub>O (2,4-dibromophenol)** вода 0,2 (25°) [1571],
760. **дибромхлорметан [орг.] CHBr<sub>2</sub>Cl (chlorodibromomethane)** вода 0,2509 (30°) [1398, с. 1],
761. **1,2-дибромэтан [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>Br<sub>2</sub> (1,2-dibromoethane, 1,2-dibromoethane, гликоля дибромгидрин, этилен бромистый, этилендибромид)** аммиак жидкий р. [3169, с. 119], ацетон р. [114], бензол р. [114], вода 0,43 (20°) [2], 0,5292 (50°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол р. [2],
762. **N,N-дибутилбутан-1-амин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>27</sub>N (tributylamine, трибутиламин)** вода 0,01418 (25,04°) [793],
763. **диводорода тетракарбонилферрат(II) [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>2</sub>FeO<sub>4</sub> (железа карбонилгидрид)** вода 0,0187 (0°) [820, с. 90], 0,0306 (17,5°) [820, с. 90],
764. **дигафния гидроксид-оксид-пентаформиат дигидрат [неорг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>HfO<sub>14</sub>** бензол т.р. [1481], вода р. [1481], диэтиловый эфир н.р. [1481], муравьиная кислота 86,5% 0,03 (25°) [1481, с. 240], хлороформ т.р. [1481], этанол т.р. [1481],

765. **дигидразина сульфат [неорг.]  $\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_4\text{S}$  (dihydrazine sulfate)** аммиак жидкий 10 [1385], вода 202,2 (25°) [6], 554,45 (60°) [1370], этанол н.р. [2],
766. **3,7-дигидро-3,7-диметил-1-(5-оксогексил)-1H-пурин-2,6-дион [орг.]  $\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_3$  (1-(5-оксогексил)теобромин, 3,7-dihydro-3,7-dimethyl-1-(5-oxohexyl)-1H-purine-2,6-dione, oxrentifylline, pentoxifylline, пентоксифиллин)** бензол 12,5 [607, с. 1131], вода 7,7 (25°) [607, с. 1131], 19,1 (37°) [607, с. 1131], диэтиловый эфир м.р. [276, с. 838], метанол л.р. [276, с. 838], хлороформ л.р. [276, с. 838], этанол м.р. [276, с. 838],
767. **дигидрокодеина тартрат [орг.]  $\text{C}_{22}\text{H}_{29}\text{NO}_9$  (dihydrocodeine tartrate)** вода 22,2 (20°) [1714, с. 1253], диэтиловый эфир н.р. [1714, с. 1253], этанол м.р. [1714, с. 1253],
768. **1,2-дигидрокси-9,10-антрахинон [орг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_8\text{O}_4$  (1,2-dihydroxyanthraquinone, alizarin, ализарин)** ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 0,0000595 (25°) [1369], 0,034 (100°) [1], диэтиловый эфир р. [1], метанол р. (64°) [1], муравьиная кислота 95% 0,1 (20,8°) [1385], пиридин смеш. [1], сероуглерод р. [1], тетрахлорметан 0,01 (20°) [828], хлороформ 0,12 (20°) [828], этанол 0,49 (60°) [828],
769. **1,4-дигидрокси-9,10-антрахинон [орг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_8\text{O}_4$  (quinizarin, хинизарин)** бензол р. [2500, с. 3-188], вода 0,000009609 (25°) [1398, с. 983], 0,001441 (98,59°) [1398, с. 983], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-188], этанол р. [2500, с. 3-188],
770. **3,4-дигидроксибензальдегид [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$  (3,4-dihydroxybenzaldehyde, protocatechualdehyde, протокатеховый альдегид)** вода 5 (0°) [2], 33 (100°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол 100 (78°) [2],
771. **2,5-дигидроксибензойная кислота [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_4$  (2,5-dihydroxybenzoic acid, gentisic acid, гентизиновая кислота)** бензол н.р. [128], вода 0,83 (0°) [128], 2,2 (25°) [793], диэтиловый эфир л.р. [128], сероуглерод н.р. [1367], хлороформ м.р. [128], этанол л.р. [128],
772. **3,4-дигидроксибензойная кислота [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_4$  (3,4-dihydroxybenzoic acid, protocatechuic acid, протокатеховая кислота)** бензол н.р. [1371], вода 1,82 (14°) [793], 22,2 (80°) [793], диэтиловый эфир р. [607, с. 1254], этанол р. [607, с. 1254],
773. **2R,3R-дигидроксибутандиовая кислота [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$  (L-(+)-tartaric acid, L-(+)-винная кислота)** бензол н.р. [114], вода 115 (0°) [1602], 126 (10°) [1602], 139 (20°) [1602], 156 (30°) [1602], 195 (50°) [1602], 343 (100°) [1602], глицерин р. [1602], диэтиловый эфир 0,313 (20°) [828], метанол 74,5 [1602], пропанол 11,9 [1602], хлороформ н.р. [1602], этанол 42,2 [1602],
774. **ди-(4-гидрокси-3-кумаринил)метан [орг.]  $\text{C}_{19}\text{H}_{12}\text{O}_6$  (dicoumarol, dicumarol, дикумарин)** ацетон о.м.р. [371], бензол м.р. [1714, с. 1240], вода 0,0018 (25°) [1398, с. 1186], диэтиловый эфир о.м.р. [371], пиридин р. [371], хлороформ м.р. [371], этанол о.м.р. [371],
775. **2-(2,5-дигидроксифенил)уксусная кислота [орг.]  $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_4$  (2,5-dihydroxyphenylacetic acid, 2,5-дигидроксифенилуксусная кислота)** бензол н.р. [1367, с. 193-194], вода 45,95 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [1367, с. 193-194], хлороформ н.р. [1367, с. 193-194], этанол р. [1367, с. 193-194],
776. **дигитоксин [орг.]  $\text{C}_{41}\text{H}_{64}\text{O}_{13}$  (digitoxin)** вода 0,001 (20°) [793], диэтиловый эфир о.м.р. [371], метанол м.р. [1714, с. 1250], петролейный эфир м.р. [1714, с. 1250], хлороформ 2,5 (20°) [1714, с. 1250], этанол 1,7 (20°) [1714, с. 1250], этилацетат 0,25 (20°) [1714, с. 1250],
777. **дигоксин [орг.]  $\text{C}_{41}\text{H}_{64}\text{O}_{14}$  (digoxin)** ацетон н.р. [1714, с. 1251], вода 0,0098 (25°) [793], диэтиловый эфир н.р. [1714, с. 1251], пиридин 25 (20°) [1714, с. 1251], хлороформ м.р. [1714, с. 1251], этанол н.р. [4], этанол 80% 0,82 (20°) [1714, с. 1251], этилацетат н.р. [1714, с. 1251],
778. **О,О-диизопропил-S-бензилтиофосфат [орг.]  $\text{C}_{15}\text{H}_{27}\text{O}_3\text{PS}$  (кетацин-П, рицид П)** вода 0,1 (18°) [793],
779. **О,О-диизопропилфторфосфат [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{FO}_3\text{P}$  (ДФФ, дифлос)** вода 1,5 (20°) [7], органические растворители р. [7],
780. **О,О-диизопропил-S-этилсульфинилметил-дитиофосфат [орг.]  $\text{C}_9\text{H}_{21}\text{O}_3\text{PS}_3$  (S-(ethylsulfinyl)methyl O,O-diisopropyl phosphorodithioate, ПСП, афидан, мапуал)** вода 0,15 (15°) [793], 0,17 (20°) [239],

781. **1,2-диодбензол [орг.]**  $C_6H_4I_2$  (**1,2-diiodobenzene, о-диодбензол**) вода 0,00192 (25°) [1571],
782. **1,3-диодбензол [орг.]**  $C_6H_4I_2$  (**1,3-diiodobenzene, м-диодбензол**) вода 0,000185 (25°) [1571],
783. **1,4-диодбензол [орг.]**  $C_6H_4I_2$  (**1,4-diiodobenzene, п-диодбензол**) вода 0,000893 (25°) [1571],
784. **диодметан [орг.]**  $CH_2I_2$  (**diiodomethane, methylene iodide, метилен иодистый, метилен йодистый**) вода 0,0833 (25°) [1398, с. 4], 0,1238 (30°) [1398, с. 4], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
785. **диод-трифторметиларсин [эл/орг.]**  $CSF_3I_2$  вода 55,93 (0°) [611], 91,83 (20°) [611], 163,85 (45°) [611],
786. **дикалия-натрия гексанитрокобальтат(III) моногидрат [неорг.]**  $H_2CoK_2N_6NaO_{13}$  вода 0,07 (25°) [1012], этанол н.р. [1012],
787. **дикобальта октакарбонил [неорг.]**  $C_8Co_2O_8$  бензол р. [820, с. 143], вода н.р. [1], диэтиловый эфир 10,6 (20°) [820, с. 143], пентакарбонил железа р. [820, с. 143], пентан р. [820, с. 143], сероуглерод р. [1], тетракарбонил никеля р. [820, с. 143], хлороформ р. [820, с. 143], этанол р. [1],
788. **дикумилпероксид [орг.]**  $C_{18}H_{22}O_2$  (**дикумила перекись, кумила пероксид**) бензол 318,4 (20°) [5], вода н.р. [5], метанол 33,5 (20°) [5], петролейный эфир 204 (20°) [5], тетрахлорметан 141 (20°) [5], этанол 14,55 (20°) [7],
789. **дильдрин [орг.]**  $C_{12}H_8Cl_6O$  (**3,4,5,6,13,13-гексахлор-10-оксапентацикло[6,3.1,1<sup>3,6</sup>,0<sup>2,7</sup>,0<sup>9,11</sup>]тридец-4-ен, dieldrin**) ацетон 32,9 (25°) [800], бензол 75 (26°) [3139, с. 23], вода 0,00002 (20°) [800], гексан 7,7 (26°) [3139, с. 23], метанол 100 (20°) [1714, с. 1243], тетрахлорметан 2,5 (20°) [1714, с. 1243], хлороформ р. [1714, с. 1243], этанол 25 (20°) [1714, с. 1243],
790. **О,О-диметил-S-(альфа-карбэтоксibenзил)дитиофосфат [орг.]**  $C_{12}H_{17}O_4PS_2$  (**Л-561, цидиал, элан**) вода 0,0011 (20°) [239],
791. **4-(диметиламино)азобензол [орг.]**  $C_{14}H_{15}N_3$  (**4-(dimethylamino)azobenzene, диметиловый желтый, метиловый желтый**) вода 0,00014 (20°) [793], диэтиловый эфир 3,08 (15,5°) [828], пиридин 27,89 (20°) [828],
792. **4-(диметиламино)бензойная кислота [орг.]**  $C_9H_{11}NO_2$  (**p-dimethylaminobenzoic acid, п-диметиламинобензойная кислота**) вода 0,006608 [1398, с. 590], диэтиловый эфир м.р. [1355], этанол р. [1355],
793. **диметиламмония хлорид [орг.]**  $C_2H_8ClN$  (**dimethylamine hydrochloride, dimethylammonium chloride, диметиламина гидрохлорид**) вода 208 (20°) [611], 369 (25°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ 16,9 (27°) [2], этанол л.р. [2],
794. **N,N-диметиланилин [орг.]**  $C_8H_{11}N$  (**N,N-dimethylaniline**) вода 0,1105 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
795. **диметиларсиновая кислота [эл/орг.]**  $C_2H_7AsO_2$  (**dimethylarsinic acid, алкарген, какодидовая кислота**) вода 83 (22°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол 36 (15°) [2],
796. **7,12-диметилбенз[а]антрацен [орг.]**  $C_{20}H_{16}$  (**7,12-dimethylbenz[a]anthracene, 7,12-диметилтетрафен, 9,10-dimethyl-1,2-benzanthracene**) ацетон л.р. [1571], бензол л.р. [1571], вода 0,00000244 (25°) [1398, с. 1219],
797. **1,2-диметилбензол [орг.]**  $C_8H_{10}$  (**о-xylene, о-диметилбензол, орто-ксилол**) ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 0,0175 (20°) [793], диэтиловый эфир х.р. [1], петролейный эфир смеш. [1], тетрахлорметан смеш. [1], фтороводород 0,85 (-15°) [1422, с. 204], 1,02 (0°) [1422], 1,12 (5°) [1422, с. 204], этанол х.р. [1],
798. **1,3-диметилбензол [орг.]**  $C_8H_{10}$  (**m-xylene, мета-ксилол**) аммиак жидкий м.р. [3169, с. 119], вода 0,0196 (25°) [793], 0,03749 (67,7°) [793], фтороводород 0,95 (-15°) [1422, с. 204], 1,18 (0°) [1422], 1,28 (5°) [1422, с. 204],

799. **1,4-диметилбензол [орг.]**  $C_8H_{10}$  (**p-xylene, п-ксилол, пара-ксилол**) вода 0,01911 (20°) [793], 0,05152 (99,99°) [793],
800. **О,О-диметил-S-(1,2-бис(карбэтокс)этил)дитиофосфат [орг.]**  $C_{10}H_{19}O_6PS_2$  (**TM-4049, карбафос, карбофос, малатион, малатон, соединение 4049, фосион, фосфотион, эмматос**) вода 0,0145 (20°) [793],
801. **3,3'-диметилбифенил-4,4'-диамин [орг.]**  $C_{14}H_{16}N_2$  (**3,3'-диметилбензидин, 3,3'-dimethylbenzidine, o-tolidine**) вода 0,13 (25°) [1398, с. 1012], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-514], хлороформ м.р. [2500, с. 3-514], этанол л.р. [2500, с. 3-514],
802. **2,2-диметилбутан [орг.]**  $C_6H_{14}$  (**2,2-dimethylbutane, неогексан, триметилэтилметан**) бензол р. [114], вода 0,00184 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [114], метанол 72,8 (5°) [1416], 100 (10°) [1416], смеш. (14,2°) [1416], этанол р. [114],
803. **2,3-диметилбутан [орг.]**  $C_6H_{14}$  (**2,3-dimethylbutane**) вода 0,00191 (25°) [793], 0,00192 (40,1°) [793], 0,00237 (55,1°) [793], 0,00401 (99,1°) [793], метанол 61,1 (5°) [1416], 74,1 (10°) [1416], 95 (15°) [1416], 215,2 (20°) [1416], смеш. (20,4°) [1416],
804. **2,3-диметилбутан-2-ол [орг.]**  $C_6H_{14}O$  (**2,3-dimethyl-2-butanol, 2,3-диметил-2-бутанол, диметилизопропилкарбинол**) вода 4,88 (20°) [611], 4,36 (25°) [611], 3,9 (30°) [611], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол р. [2],
805. **3,3-диметилбутан-2-он [орг.]**  $C_6H_{12}O$  (**3,3-dimethyl-2-butanone, 3,3-диметил-2-бутанон, 3,3-диметилбутанон-2, pinacolone, метил-трет-бутилкетон, пинаколин**) ацетон л.р. [2, с. 878-879], вода 2,51 (15°) [2, с. 878-879], 2 (20°) [793], 1,94 (25°) [611], 1,8 (30°) [611], 1,48 (50°) [1571], 1,15 (90°) [1571], диэтиловый эфир р. [2, с. 878-879], этанол р. [2, с. 878-879],
806. **2,3-диметилбут-1-ен [орг.]**  $C_6H_{12}$  (**2,3-dimethyl-1-butene, 2,3-диметил-1-бутен, 2,3-диметилбутен-1**) вода 0,046 (30°) [1571],
807. **N-(3,3-диметилбутил)-L-α-аспартил-L-фенилаланина монометиловый эфир [орг.]**  $C_{20}H_{30}N_2O_5$  (**неотам**) вода 1,06 (15°) [2873, с. 137], 1,26 (25°) [2873, с. 137], 1,8 (40°) [2873, с. 137], 2,52 (50°) [2873, с. 137], 4,75 (60°) [2873, с. 137], этанол л.р. [2873, с. 137], этилацетат 4,36 (15°) [2873, с. 137], 7,7 (25°) [2873, с. 137], 23,8 (40°) [2873, с. 137], 87,2 (50°) [2873, с. 137],
808. **RS-2,3-диметилгексан [орг.]**  $C_8H_{18}$  (**RS-2,3-dimethylhexane**) вода 0,00002 [793],
809. **2,6-диметил-4-гептанон [орг.]**  $C_9H_{18}O$  (**2,6-dimethyl-4-heptanone, диизобутилкетон, изовалерон, симм-диизопропилацетон**) вода 0,045 (21°) [1571], 0,037 (91°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
810. **О,О-диметил-S-(4,6-диамино-1,3,5-триазинилметил)дитиофосфат [орг.]**  $C_6H_{12}N_5O_2PS_2$  (**ПП-175, меназон, сайфос, сафизон**) вода 0,024 (20°) [3139, с. 25],
811. **О,О-диметил-S-(3,4-дигидро-4-оксо-1,2,3-бензотриазин-3-илметил)дитиофосфат [орг.]**  $C_{10}H_{12}N_3O_3PS_2$  (**P-1582, азинфосметил, байер 17147, гузатион, гутион**) вода 0,00095 (10°) [793], 0,00209 (20°) [793], 0,00436 (30°) [793], 0,0047 (35°) [793], органические растворители р. [952, с. 207],
812. **О,О-диметил-O-(1-диметиламидокарбонилпроп-1-ен-2-ил)фосфат [орг.]**  $C_8H_{16}NO_5P$  (**СД-3562, Ц-709, бидрин, дикротофос, карбикрон**) ацетон 19,1 (20°) [1962, с. 4], вода х.р. [69], ксилол р. [69], этанол р. [69],
813. **2,3-диметил-4-диметиламино-1-фенилпиразолон-5 [орг.]**  $C_{13}H_{17}N_3O$  (**амидопирин, пирамидон**) вода 5 (20°) [69], диэтиловый эфир р. [128], хлороформ л.р. [128], этанол 50 (20°) [69],
814. **О,О-диметил-O-(2,5-дихлор-4-бромфенил)тиофосфат [орг.]**  $C_8H_8BrCl_2O_3PS$  (**С-1942, бромфос, нексон**) ацетон 109 (20°) [3139, с. 25], вода 0,004 (20°) [239], метанол 10 (20°) [3139, с. 25],
815. **О,О-диметил-O-2,2-дихлорвинилфосфат [орг.]**  $C_4H_7Cl_2O_3P$  (**dichlorvos, ДДВФ, дихлорфос, дихлофос**) ацетон р. [1714, с. 1237], вода 1 (20°) [239], дихлорметан л.р. [1714,

- с. 1237], изопропанол л.р. [1714, с. 1237], керосин р. [1714, с. 1237], толуол л.р. [1714, с. 1237], хлороформ р. [1714, с. 1237], этанол р. [1714, с. 1237],
816. **диметилкарбонат [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub> (dimethyl carbonate, угольной кислоты диметиловый эфир)** вода 13,9 (20°) [1619], хлороформ р. [1619], этанол р. [1619],
817. **диметилмалоновая кислота [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>O<sub>4</sub> (2,2-диметилпропандиовая кислота)** вода 9 (13°) [1398], 26 (100°) [1398],
818. **N,N-диметилметанамин [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>9</sub>N (trimethylamine, триметиламин)** 1-бутанол 132,5 (20°) [560, с. 689], аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], вода 41 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [1], метанол 205,4 (20°) [560, с. 689], нитробензол 36,35 (20°) [560, с. 689], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол 215,1 (20°) [560, с. 689],
819. **O,O-диметил-S-метиламидокарбонилметил-дитиофосфат [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>NO<sub>3</sub>PS<sub>2</sub> (dimethoate, Би-58, ЕФ-590, Л-395, диметоат, дитрол, перфектион, рогор, фоксион, фостион М.М., фосфамид)** бензол р. [5], вода 2,514 (20°) [1398, с. 178], хлороформ р. [5], этанол р. [5],
820. **(Е)-O,O-диметил-O-(1-метиламидокарбонил-1-пропен-2-ил)фосфат [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>NO<sub>5</sub>P (CD-9129, monocrotophos, азодрин, монокротофос, нувакрон)** вода 100 (20°) [1797, с. 610],
821. **O,O-диметил-S-2-(1-(метиламидокарбонил)этилтио)этил-тиофосфат [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>18</sub>NO<sub>4</sub>PS<sub>2</sub> (вамидотион, кельнаф, кильваль)** вода 400 (20°) [793],
822. **O,O-диметил-O-(3-метил-4-метилтиофенил)тиофосфат [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>15</sub>O<sub>3</sub>PS<sub>2</sub> (C-1752, байер 29493, байтекс, лебайцид, фентион, энтекс)** вода 0,0054 (20°) [239],
823. **O,O-диметил-O-(3-метил-4-нитрофенил)тиофосфат [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>12</sub>NO<sub>5</sub>PS (метатион, метилнитрофос, нитрофос, препарат №009, сумитион, фенитроион, фолитион)** вода 0,00252 (20°) [793],
824. **O,O-диметил-O-(2-метилтиоэтил)тиофосфат [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>13</sub>O<sub>3</sub>PS<sub>2</sub> (гебетокс, тинокс)** вода 0,05 (20°) [239],
825. **O,O-диметил-S-(2-метилтиоэтил)тиофосфат [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>13</sub>O<sub>3</sub>PS<sub>2</sub> (гебетокс, тинокс)** вода 0,2 (20°) [239],
826. **O,O-диметил-S-метил(формил)карбамилметил-дитиофосфат [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>NO<sub>4</sub>PS<sub>2</sub> (антио, афликс, формотион)** вода 0,26 (24°) [793],
827. **O,O-диметил-O-(1-метоксикарбонил-1-пропен-2-ил)фосфат смесь цис-транс-изомеров [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>13</sub>O<sub>6</sub>P (mevinphos, ОС-2046, мевинфос, соединение 2046, фосдрин)** ацетон смеш. [607, с. 970], бензол смеш. [607, с. 970], вода смеш. [607, с. 970], гексан н.р. [607, с. 970], изопропанол смеш. [607, с. 970], керосин р. [607, с. 970], ксилол смеш. [607, с. 970], сероуглерод 4 (20°) [607, с. 970], тетрахлорметан смеш. [607, с. 970], толуол смеш. [607, с. 970], хлороформ смеш. [607, с. 970], этанол смеш. [607, с. 970],
828. **1,3-диметилнафталин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>12</sub> (1,3-dimethylnaphthalene)** вода 0,0008 (25°) [793],
829. **1,4-диметилнафталин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>12</sub> (1,4-dimethylnaphthalene)** вода 0,00095 (20°) [793],
830. **2,3-диметилнафталин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>12</sub> (2,3-dimethylnaphthalene, гуайен)** вода 0,0003 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
831. **2,6-диметилнафталин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>12</sub> (2,6-dimethylnaphthalene)** вода 0,0002 (25°) [793],
832. **O,O-диметил-O-(4-нитрофенил)тиофосфат [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>NO<sub>5</sub>PS (methyl parathion, вофатокс, дальф, метафос, метацид, метилпаратион, нитрокс, фолидол)** вода 0,0055 (25°) [3139, с. 25],
833. **4,4-диметилоктан [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>22</sub> (4,4-dimethyloctane)** вода 0,00022 (20°) [793],
834. **2,2-диметилпентан [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> (2,2-dimethylpentane)** бензол х.р. [114], вода 0,00044 (25°) [793], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
835. **2,3-диметилпентан [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> (2,3-dimethylpentane)** вода 0,000525 (25°) [793],
836. **2,4-диметилпентан [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> (2,4-dimethylpentane)** вода 0,000406 (25°) [793],

837. **3,3-диметилпентан [орг.]  $C_7H_{16}$  (3,3-dimethylpentane)** вода 0,000592 (25°) [793], 0,000678 (40,1°) [793], 0,000817 (55,7°) [793], 0,00158 (99,1°) [793],
838. **2,3-диметил-3-пентанол [орг.]  $C_7H_{16}O$  (2,3-dimethyl-3-pentanol)** вода 1,91 (20°) [611], 1,67 (25°) [611], 1,45 (30°) [611],
839. **2,4-диметил-3-пентанол [орг.]  $C_7H_{16}O$  (2,4-dimethyl-3-pentanol)** вода 0,79 (20°) [611], 0,7 (25°) [611], 0,67 (30°) [611], диэтиловый эфир р. [114], этанол р. [114],
840. **2,4-диметилпиридин [орг.]  $C_7H_9N$  (2,4-лутидин)** вода 20 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
841. **1,3-диметилпиримидин-2,6-дион [орг.]  $C_6H_8N_2O_2$  (1,3-dimethyl-2,4-diketopyrimidine, 1,3-dimethyluracil, 1,3-диметилурацил)** вода 50 [1398],
842. **2,2-диметилпропан [орг.]  $C_5H_{12}$  (2,2-dimethylpropane, 2-метилизобутан, neopentane, неопентан, тетраметилметан)** вода 0,00332 (25°) [1398], 0,002766 (40°) [1398], 0,001724 (80°) [1398], диэтиловый эфир р. [2], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-408], этанол р. [2],
843. **2,2-диметилпропановая кислота [орг.]  $C_5H_{10}O_2$  (2,2-dimethylpropanoic acid, pivalic acid, trimethylacetic acid, пивалевая кислота, триметилуксусная кислота)** вода 2,17 (20°) [1398], диэтиловый эфир л.р. [2, с. 876-877], этанол л.р. [2, с. 876-877],
844. **2,2-диметилпропан-1-ол [орг.]  $C_5H_{12}O$  (2,2-dimethyl-1-propanol, 2,2-диметил-1-пропанол, 2,2-диметилпропанол-1, неопентиловый спирт)** вода 3,605 (20°) [1398], 2,449 (60°) [1398], 2,325 (90°) [1398], диэтиловый эфир х.р. [1], этанол х.р. [1],
845. **диметилсульфат [орг.]  $C_2H_6O_4S$  (dimethyl sulfate, серной кислоты диметиловый эфир)** ацетон х.р. [7], бензол р. [1], вода 2,8 (16°) [1], диоксан х.р. [7], диэтиловый эфир р. [1], сероуглерод н.р. [1], этанол смеш. [1],
846. **диметилсульфид [орг.]  $C_2H_6S$  (dimethyl sulfide, метилтиометан)** вода 2 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
847. **2,6-диметил-4-тридецилморфолин [орг.]  $C_{19}H_{39}NO$  (tridemorph)** ацетон р. [1962, с. 640], бензол р. [1962, с. 640], вода 0,00117 (20°) [1962, с. 640], диэтиловый эфир р. [1962, с. 640], оливковое масло р. [1962, с. 640], хлороформ р. [1962, с. 640], циклогексан р. [1962, с. 640], этанол р. [1962, с. 640], этилацетат р. [1962, с. 640],
848. **1,3-диметил-2,4,6-тринитробензол [орг.]  $C_8H_7N_3O_6$  (2,4,6-тринитро-мета-ксилол)** азотная кислота 48% 4,24 (15°) [828], 39,3 (90°) [828], амиловый спирт 0,17 (15°) [828], 1,59 (90°) [828], анилин 3,79 (15°) [828], 33,8 (90°) [828], ацетон 1,2 (15°) [828], 5,4 (57,2°) [828], бензол 1,05 (15°) [828], 12,3 (80,3°) [828], вода н.р. [2], диэтиловый эфир т.р. [2], ксилол 24 (134,5°) [828], м-ксилол 0,97 (15°) [828], 10,8 (90°) [828], нитробензол 2,13 (15°) [828], 16,33 (90°) [828], тетрахлорметан 0,05 (15°) [828], 0,6 (75,3°) [828], толуол 0,5 (20°) [576, с. 156], 20,5 (111°) [576, с. 156], уксусная кислота 0,38 (15°) [828], 5,1 (90°) [828], хлорбензол 0,96 (15°) [828], 10,5 (90°) [828], этанол 0,05 (20°) [576, с. 156], 0,55 (78°) [576, с. 156], этанол 95% 0,11 (15°) [828], 0,87 (78,1°) [828], этилацетат 0,86 (15°) [828], 6 (76,1°) [828],
849. **О,О-диметил-2,2,2-трихлор-1-гидроксиэтилфосфонат [эл/орг.]  $C_4H_8Cl_3O_4P$  (байер 13/59, дилокс, диптерекс, метрифонат, негувон, рицифон, трихлорфон, тувон, хлорофос)** ацетон 10 (25°) [3139, с. 25], бензол 17,3 (20°) [2606, с. 8], вода 12,3 (15°) [952, с. 38], 15,4 (25°) [952, с. 38], 18,4 (30°) [952, с. 38], 24,2 (35°) [952, с. 38], гексан 0,12 (25°) [952, с. 38], диэтиловый эфир 23,9 (25°) [952, с. 38], пентан 0,16 (25°) [952, с. 38], хлороформ 50,7 (25°) [952, с. 38], этанол р. [952, с. 37],
850. **О,О-диметил-О-(2,4,5-трихлорфенил)тиофосфат [орг.]  $C_8H_8Cl_3O_3PS$  (ronnel, Дау ЕТ-57, К-8025, корлан, нанкор, роннель, трихлорметафос, тролен, фенхлорфос)** вода 0,0044 (20°) [239],
851. **О,О-диметил-О-1-(2,4,5-трихлорфенил)-2-хлорвинилфосфат [орг.]  $C_{10}H_9Cl_4O_4P$  (гардона, тетрахлорвинфос)** вода 0,0011 [506],

852. **N-(N-(2,6-диметилфенил)амино)карбонилметил-N-(фенилметил)-N,N-диэтиламмония бензоат** [орг.]  $C_{28}H_{34}N_2O_3$  (**N-[2-[(2,6-dimethylphenyl)amino]-2-oxoethyl]-N,N-diethylbenzenemethanaminium benzoate, bitrex, denatonium benzoate, бензилдиэтил-(2,6-ксилилкарбамоилметил)аммония бензоат, битрекс, денатония бензоат**) ацетон м.р. [1714, с. 1203], вода 5 (20°) [2801, с. 1085], диэтиловый эфир 0,028 (20°) [2801, с. 1085], хлороформ 33 (20°) [1714, с. 1203], этанол 50 (20°) [1714, с. 1203],
853. **O,O-диметил-O-(1-(1-фенилкарбэтокси)-1-пропен-2-ил)фосфат** [орг.]  $C_{14}H_{19}O_6P$  (**СД-4294, симакс, циодрин**) вода 0,12 (20°) [239],
854. **N,N-диметил-N'-фенилмочевина** [орг.]  $C_9H_{12}N_2O$  (**N,N-dimethyl-N'-phenylurea, фенурон**) ацетон х.р. [856], бензол х.р. [856], вода 0,385 (25°) [856], гексан м.р. [856], диэтиловый эфир х.р. [2606, с. 12], хлороформ х.р. [856], этанол х.р. [856],
855. **2,3-диметил-1-фенилпиразол-5-он** [орг.]  $C_{11}H_{12}N_2O$  (**2,3-диметил-1-фенил-5-пиразолон, анальгезин, антипирин, феназон**) бензол 8,1 (25°) [828], вода 34 (20°) [2], глицерин 98,5% 17,2 (20°) [828], диэтиловый эфир 3,7 (20°) [2], лигроин т.р. [2], п-цимол 2,09 (30°) [828], пиридин 37,9 (20°) [828], пропиленгликоль 25 (25°) [575, с. 361], тетрахлорметан 1,03 (25°) [828], толуол т.р. [2], хинолин 18,9 (20°) [828], хлороформ 100 (25°) [828], этанол 94 (20°) [2],
856. **2,3-диметилфенол** [орг.]  $C_8H_{10}O$  (**2,3-dimethylphenol, 2,3-xyleneol, 2,3-ксиленол, 3-окси-о-ксилол, виц-о-ксиленол**) вода 0,4569 (25°) [793], этанол р. [2],
857. **2,4-диметилфенол** [орг.]  $C_8H_{10}O$  (**2,4-dimethylphenol, 2,4-xyleneol, 2,4-ксиленол**) вода 0,5375 (20°) [793],
858. **2,5-диметилфенол** [орг.]  $C_8H_{10}O$  (**2,5-dimethylphenol, 2,5-xyleneol**) вода 0,3543 (25°) [793],
859. **2,6-диметилфенол** [орг.]  $C_8H_{10}O$  (**2,6-dimethylphenol, 2,6-xyleneol, 2,6-ксиленол, 2-окси-м-ксилол, виц-м-ксиленол**) вода 0,6047 (25°) [793],
860. **3,4-диметилфенол** [орг.]  $C_8H_{10}O$  (**3,4-dimethylphenol, 3,4-xyleneol**) вода 0,4975 (25°) [793],
861. **3,5-диметилфенол** [орг.]  $C_8H_{10}O$  (**3,5-dimethylphenol, 3,5-xyleneol, 3,5-ксиленол, 5-окси-м-ксилол, симм-м-ксиленол**) вода 0,4032 (20°) [793], этанол р. [2],
862. **O,O-диметил-S-(фталимидометил)дитиофосфат** [орг.]  $C_{11}H_{12}NO_4PS_2$  (**phosmet, P-1504, имидан, пролат, фосмет, фталофос**) вода 0,0025 (20°) [506],
863. **O,O-диметил-O-(2-хлор-4-нитрофенил)тиофосфат** [орг.]  $C_8H_9ClNO_5PS$  (**дальтекс 101, дикаптон, изохлортион**) вода 0,0035 (20°) [239],
864. **O,O-диметил-O-(3-хлор-4-нитрофенил)тиофосфат** [орг.]  $C_8H_9ClNO_5PS$  (**байер 22/190, хлортион**) вода 0,004 (20°) [239],
865. **N,N-диметил-N'-(4-хлорфенил)мочевина** [орг.]  $C_9H_{11}ClN_2O$  (**монурон**) ацетон х.р. [856], бензол х.р. [856], вода 0,023 (25°) [856], гексан х.р. [856], хлороформ х.р. [856],
866. **O,O-диметил-S-(4-хлорфенилтиометил)дитиофосфат** [орг.]  $C_9H_{12}ClO_2PS_3$  (**метилтрион**) вода 0,0001 (20°) [239],
867. **O,O-диметил-O-(4-цианофенил)тиофосфат** [орг.]  $C_9H_{10}NO_3PS$  (**С-4084, цианокс, цианофос**) вода 0,0046 (30°) [793],
868. **транс-1,2-диметилциклогексан** [орг.]  $C_8H_{16}$  (**trans-1,2-dimethylcyclohexane**) вода 0,0005 (30°) [1571], 0,00293 (100°) [1571], 0,0222 (170°, под давлением 7 бар) [1571, с. 8-129],
869. **цис-1,2-диметилциклогексан** [орг.]  $C_8H_{16}$  (**cis-1,2-dimethylcyclohexane**) вода 0,0006 (25°) [1571],
870. **5,5-диметил-1,3-циклогександион** [орг.]  $C_8H_{12}O_2$  (**димедон, метон**) бензол р. [5], вода 0,4 (25°) [5], 3,7 (90°) [5], хлороформ р. [5], этанол р. [5],
871. **1,5-диметил-5-(циклогексен-1-ил)пиримидин-2,4,6-трион** [орг.]  $C_{12}H_{16}N_2O_3$  (**1,5-диметил-5-(циклогексен-1-ил)барбитуровая кислота, 5-(cyclohexen-1-yl)-1,5-dimethyl-1,3-diazinane-2,4,6-trione, hexobarbital, гексобарбитал**) ацетон р. [1714, с. 1483], бензол р.

- [1714, с. 1483], вода н.р. [371], диэтиловый эфир 1,25 (20°) [1714, с. 1483], метанол р. [1714, с. 1483], хлороформ 25 (20°) [1714, с. 1483], этанол 2,2 (20°) [1714, с. 1483],
872. **О,О-диметил-S-(N-этилкарбамилметил)дитиофосфат [орг.]**  $C_6H_{14}NO_3PS_2$  (Б/77, **фитиос**) вода 0,85 (20°) [239],
873. **О,О-диметил-S-этилтиоэтил-дитиофосфат [орг.]**  $C_6H_{15}O_2PS_3$  (**ekatin, M-81, интратион, тиометон, экавит, экатин**) вода 0,02 (20°) [793], органические растворители р. [5],
874. **О,О-диметил-О-этилтиоэтил-тиофосфат [орг.]**  $C_6H_{15}O_3PS_2$  (**диметонметил, метасистокс тионная форма, метилмеркаптофос, метилсистокс**) вода 0,033 (20°) [239],
875. **О,О-диметил-S-этилтиоэтил-тиофосфат [орг.]**  $C_6H_{15}O_3PS_2$  (**деметонметил, метасистокс тиольная форма, метилмеркаптофос, метилсистокс**) вода 0,33 (20°) [239],
876. **3,4-диметоксибензойная кислота [орг.]**  $C_9H_{10}O_4$  (**3,4-dimethoxybenzoic acid, veratrumisaeure, вератровая кислота**) вода 0,05 (14°) [114], 0,6 (100°) [114], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
877. **1,2-диметоксибензол [орг.]**  $C_8H_{10}O_2$  (**1,2-dimethoxybenzene, вератрол, пирокатехина диметиловый эфир**) вода 0,669 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
878. **1,3-диметоксибензол [орг.]**  $C_8H_{10}O_2$  (**резорцина диметиловый эфир**) вода 0,1216 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
879. **1,4-диметоксибензол [орг.]**  $C_8H_{10}O_2$  (**1,4-dimethoxybenzene, гидрохинона диметиловый эфир, п-диметоксибензол, п-метоксианизол**) бензол р. [2], вода 0,0007641 (25°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2], хлороформ р. [1571], этанол л.р. [2],
880. **диметоксиметан [орг.]**  $C_3H_8O_2$  (**dimethoxymethane, methylal, диметилметиленовый эфир, метилаль, формаль, формальдегида диметилацеталь**) ацетон л.р. [1571], бензол л.р. [1571], вода 24,41 (16°) [1398], 23 (20°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
881. **1,1-ди(4-метоксифенил)-2,2,2-трихлорэтан [орг.]**  $C_{16}H_{15}Cl_3O_2$  (**methoxychlor, метоксихлор**) бензол л.р. [1571], вода 0,000005 (25°) [1571], диэтиловый эфир л.р. [1571], серная кислота реаг. [1], тетрахлорметан р. [1571], этанол р. [1571],
882. **2,6-диметоксифенол [орг.]**  $C_8H_{10}O_3$  вода 1,72 (13°) [793],
883. **динатрия гидроцитрат [неорг.]**  $C_6H_6Na_2O_7$  (**disodium hydrogen citrate**) вода л.р. [1571], этанол 0,0026 (25°) [2841, с. 75],
884. **динатрия этилендиаминтетраацетат дигидрат [неорг.]**  $C_{10}H_{18}N_2Na_2O_{10}$  (**EDTA disodium dihydrate, комплексон III, трилон Б, хелатон 3**) вода 10,8 (22°) [174], 13,4 (40°) [174], 23,6 (80°) [174], органические растворители н.р. [5],
885. **динеодима-триникеля нитрат тетракосагидрат [неорг.]**  $H_{48}N_{12}Nd_2Ni_3O_{60}$  вода 52,7 (30°) [1012],
886. **2,4-динитроанилин [орг.]**  $C_6H_5N_3O_4$  (**2,4-dinitroaniline**) вода 0,007812 (25°) [793],
887. **2,6-динитроанилин [орг.]**  $C_6H_5N_3O_4$  бензол р. (80°) [2], вода 0,007994 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [114], этанол 0,5 (20°) [2],
888. **2,4-динитробензойная кислота [орг.]**  $C_7H_4N_2O_6$  вода 1,82 (25°) [793],
889. **2,6-динитробензойная кислота [орг.]**  $C_7H_4N_2O_6$  вода 1,612 [793],
890. **3,4-динитробензойная кислота [орг.]**  $C_7H_4N_2O_6$  вода 0,67 (25°) [793],
891. **3,5-динитробензойная кислота [орг.]**  $C_7H_4N_2O_6$  (**3,5-dinitrobenzoic acid**) бензол 0,118 (25°) [1385], вода 1,9 (100°) [1], диэтиловый эфир м.р. [1], уксусная кислота р. [1], этанол х.р. [1],
892. **1,2-динитробензол [орг.]**  $C_6H_4N_2O_4$  (**1,2-dinitrobenzene, орто-динитробензол**) бензол 5,69 (18°) [2], вода 0,01 (20°) [2], 0,38 (100°) [2], метанол 3,3 (20,5°) [1385], пропанол 1,09 (20,5°) [1385], сероуглерод 0,236 (17,6°) [1385], тетрахлорметан 0,143 (16,2°) [1385],

- толуол 3,62 (16,2°) [1385], хлороформ 18,7 (18°) [2], этанол 4,8 (25°) [2], этилацетат 12,96 (18,2°) [1385],
893. **1,3-динитробензол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (1,3-dinitrobenzene, м-динитробензол)** бензол 39,4 (18°) [2], бромбензол 22,7 (20°) [828], вода 0,0496 (15°) [2], 0,32 (100°) [2], диэтиловый эфир 9,4 (15°) [2], масляная кислота 8,9 (15,5°) [828], метанол 6,75 (20,5°) [1385], муравьиная кислота 10,6 (15,5°) [828], пиридин 106,2 (20°) [828], пропанол 2,4 (20,5°) [1385], пропионовая кислота 15,54 (23°) [828], серная кислота 70% 0,6 (0°) [576, с. 133], 0,76 (25°) [576, с. 133], 1,01 (50°) [576, с. 133], 3,09 (100°) [576, с. 133], серная кислота 90% 7,7 (0°) [576, с. 133], 8,6 (25°) [576, с. 133], 11,2 (50°) [576, с. 133], 28,7 (100°) [576, с. 133], сероуглерод 1,35 (17,6°) [1385], тетрахлорметан 1,18 (16,2°) [1385], толуол 30,66 (16,2°) [1385], уксусная кислота 21,7 (23°) [828], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ 32,4 (17,6°) [1385], этанол 3,5 (20,5°) [195, с. 249], этилацетат 36,27 (18,2°) [1385],
894. **1,4-динитробензол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (1,4-dinitrobenzene, пара-динитробензол)** бензол 2,56 (18,2°) [1385], вода 0,008 (20°) [1385], метанол 0,69 (20,5°) [1385], пропанол 0,298 (20,5°) [1385], сероуглерод 0,147 (17,6°) [1385], тетрахлорметан 0,12 (16,2°) [1385], толуол 2,36 (16,2°) [1385], хлороформ 1,82 (17,6°) [1385], этанол 0,4 (20,5°) [1385], этилацетат 3,56 (18,2°) [1385],
895. **2,6-динитро-N,N-дипропил-4-(трифторметил)анилин [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>16</sub>F<sub>3</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub> (2,6-dinitro-4-trifluoromethyl-N,N-dipropylaniline, 2,6-динитро-4-(трифторметил)-N,N-дипропиланилин, trifluralin, трефлан, трифлуралин)** вода 0,0001 (20°) [506],
896. **1,4-динитрозопиперазин [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>** вода 0,5765 (25°) [1398], диэтиловый эфир м.р. [114], этанол р. (78°) [114],
897. **1,5-динитронафталин [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>** 1,2-дихлорэтан 0,45 (19°) [576, с. 166], азотная кислота 65% 0,01 (19°) [576, с. 166], анилин 1,28 (18°) [828], ацетон 0,437 (18°) [828], бензин 0,02 (50°) [576, с. 166], бензол 0,5 (19°) [576, с. 166], вода н.р. [576, с. 166], метанол 0,115 (0°) [828], 0,219 (18°) [828], 0,539 (55°) [828], пиридин 0,8 (20°) [576, с. 166], серная кислота 90% 0,075 (18°) [828], 0,282 (100°) [828], серная кислота 98,5% 0,42 (18°) [828], 1,1 (50°) [828], 2,77 (100°) [828], хлороформ 2,05 (19°) [576, с. 166], этанол 95% 0,06 (19°) [576, с. 166], этанол абсолютный 0,16 (22°) [576, с. 166],
898. **1,8-динитронафталин [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>** азотная кислота 65% 0,02 (19°) [576, с. 166], анилин 6,7 (18°) [828], ацетон 3,58 (18°) [828], бензин 0,06 (50°) [576, с. 166], бензол 0,82 (19°) [2], вода 0,0034 (15°) [793], 0,07 (100°) [576, с. 166], метанол 0,213 (0°) [828], 0,417 (18°) [828], 1,67 (55°) [828], пиридин р. [2], серная кислота 90% 0,204 (18°) [828], 1,04 (100°) [828], серная кислота 98,5% 2,33 (18°) [828], 3,96 (50°) [828], 17,4 (100°) [828], хлороформ 1,39 (19°) [576, с. 166], этанол 88% 0,238 (19°) [2], этанол абсолютный 0,37 (22°) [576, с. 166],
899. **2,3-динитрофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>** бензол 14,64 (78,7°) [828], вода 7,23 (94,5°) [611],
900. **2,4-динитрофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> (2,4-dinitrophenol)** ацетон 35,91 (15°) [828], 98,33 (50°) [828], бензол 6,39 (15°) [828], 25,68 (50°) [828], 26,6 (51°) [828], вода 0,02 (12,5°) [793], 0,6286 (85°) [793], 1,3 (100°) [793], диэтиловый эфир 3,06 (15°) [828], метанол 4,97 (15°) [828], 16,92 (50°) [828], пиридин 20,08 (15°) [828], 70,27 (50°) [828], сероуглерод 0,41 (15°) [828], 1,02 (50°) [828], тетрахлорметан 0,42 (15°) [828], 1,78 (50°) [828], толуол 6,36 (15°) [828], 19,98 (50°) [828], хлороформ 5,39 (15°) [828], 19,83 (50°) [828], этанол 3,77 (15°) [828], 13,29 (50°) [828], этанол 96% 3,05 (15°) [828], 11,32 (50°) [828], этилацетат 15,55 (15°) [828], 39,49 (50°) [828],
901. **2,5-динитрофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>** ацетон р. [114], бензол 16,23 (33,5°) [828], 31,96 (48,5°) [828], вода т.р. [2], диэтиловый эфир л.р. (35°) [2], этанол л.р. (78°) [2],
902. **2,6-динитрофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>** ацетон 162,2 (14°) [828], бензол 33,65 (14°) [828], 76,55 (25,5°) [828], 151,07 (34°) [828], 1299 (55°) [828], вода 0,03 (15°) [793], 0,5164 (50°) [793], 1,2 (100°) [793], диэтиловый эфир р. [114], метанол 14,74 (14°) [828], хлороформ 31,86 (14°) [828], этанол 5,5 (14°) [828], этанол 96% 6,5 (14°) [828], этилацетат 68,8 (14°) [828],

903. **3,5-динитрофенол [орг.]**  $C_6H_4N_2O_5$  бензол 6,83 (60,9°) [828], вода 43,7 (54,1°) [793], 46,33 (61,9°) [793], 48,19 (81,3°) [793], диэтиловый эфир р. [114], хлороформ р. [114], этанол р. [114],
904. **2,4-динитро-1-хлорбензол [орг.]**  $C_6H_3ClN_2O_4$  (**1-хлор-2,4-динитробензол**) ацетон 268 (16°) [828], 532 (30°) [828], бензол 158,4 (15°) [828], 359,6 (31°) [828], вода 0,0008 (15°) [828], 0,041 (50°) [828], 0,159 (100°) [828], диэтиловый эфир 23,52 (15°) [828], 128,1 (30,5°) [828], метанол 11,23 (16°) [828], 32,36 (32°) [828], пиридин 26,32 (15°) [828], сероуглерод 4,21 (15°) [828], 28,87 (31°) [828], тетрахлорметан 3,85 (15°) [828], 77 (31°) [828], толуол 139,87 (15°) [828], 282,56 (31,5°) [828], хлороформ 102,76 (15°) [828], 210 (32°) [828], этанол 96% 4,73 (16°) [828], 15,47 (34°) [828],
905. **1,3-диоксолан-2-он [орг.]**  $C_3H_4O_3$  (**ethylene carbonate, этиленкарбонат**) вода 21,4 (20°) [1620], хлороформ р. [1620], этанол р. [1620],
906. **2,4-диоксо-5-фторпиримидин [орг.]**  $C_4H_3FN_2O_2$  (**5-фторурацил**) вода 1,11 (22°) [1398, с. 80], этанол т.р. [10, с. 210],
907. **2,2'-дипиридил [орг.]**  $C_{10}H_8N_2$  (**2,2'-бипиридил**) бензол л.р. [871, с. 98], вода 0,5 (20°) [793], 0,59 (25°) [793], диэтиловый эфир л.р. [871, с. 98], хлороформ л.р. [871, с. 98], этанол л.р. [871, с. 98],
908. **дипропиламин [орг.]**  $C_6H_{15}N$  (**dipropylamine**) ацетон р. [560], вода 5,536 (12,2°) [793], 2,828 (36,1°) [793], 2,363 (44,1°) [793], 1,922 (52,6°) [793], диэтиловый эфир р. [560], метанол р. [560], этанол р. [560], этилацетат р. [560],
909. **диспрозия сульфат октагидрат [неорг.]**  $H_{16}Dy_2O_{20}S_3$  вода 5,072 (20°) [2], 3,34 (40°) [2],
910. **N-(1,3-дитиоланил-2-имидо)-О,О-диэтилфосфат [орг.]**  $C_7H_{14}NO_3PS_2$  (**фосфолан, цилян, циолан**) вода 0,001 (20°) [502], органические растворители х.р. [502],
911. **дифениламин [орг.]**  $C_{12}H_{11}N$  (**N-фениланилин, diphenylamine**) ацетон 239,83 (0°) [1385], 298,59 (28°) [1385], бензол 110,674 (0°) [1385], 277,99 (28°) [1385], 416,67 (40°) [1385], вода 0,003 (0°) [1385], 0,00316 (15°) [1385], 0,007 (28°) [1385], 0,012 (50°) [1385], 0,032 (85°) [1385], гексан 0,5 (-30°) [1385], 1,4 (-10°) [1385], 2,6 (0°) [1385], 6,7 (20°) [1385], 13,8 (30°) [1385], 94 (50°) [1385], диэтиловый эфир 140,576 (0°) [1385], 324,79 (28°) [1385], м-ксилол 49,976 (0°) [1385], 163,14 (28°) [1385], 247,85 (40°) [1385], метанол 26,708 (0°) [1385], 122,98 (28°) [1385], 516,55 (40°) [1385], пиридин 217,626 (0°) [1385], 306,91 (28°) [1385], 425,62 (40°) [1385], пропанол 29,4 (14,5°) [1385], сероуглерод 112,452 (0°) [1385], 314,12 (28°) [1385], тетрахлорметан 27,734 (0°) [1385], 122,63 (28°) [1385], толуол 85,794 (0°) [1385], 227,65 (28°) [1385], 315,72 (40°) [1385], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ 86,545 (0°) [1385], 206,26 (28°) [1385], этанол абсолютный 26,269 (0°) [1385], 95,842 (28°) [1385], 385,83 (40°) [1385], этилацетат 135,218 (0°) [1385], 306,79 (28°) [1385],
912. **1,2-дифенилбензол [орг.]**  $C_{18}H_{14}$  (**o-terphenyl, о-терфенил**) вода 0,000124 (25°) [1571],
913. **1,3-дифенилбензол [орг.]**  $C_{18}H_{14}$  (**m-terphenyl, м-терфенил**) вода 0,000152 (25°) [1571],
914. **1,4-дифенилбензол [орг.]**  $C_{18}H_{14}$  (**4-фенилдифенил, p-terphenyl, дифенилфенилен, п-терфенил, пара-терфенил, трифенил**) бензол р. (80°) [2], вода 0,000001796 (25°) [793], диэтиловый эфир т.р. [2], сероуглерод т.р. [2], уксусная кислота т.р. [2], этанол т.р. [2],
915. **1,2-дифенилгидразин [орг.]**  $C_{12}H_{12}N_2$  (**гидразобензол**) бензол р. [2], вода т.р. [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол 5 (16°) [2],
916. **дифенилгидроксиэтановая кислота [орг.]**  $C_{14}H_{12}O_3$  (**benzilic acid, бензиловая кислота, дифенилгидроксиуксусная кислота, дифенилгликолевая кислота**) вода 0,1755 (25°) [793], л.р. (100°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
917. **транс-дифенилдиазен [орг.]**  $C_{12}H_{10}N_2$  (**транс-азобензол**) 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан л.р. [1050, с. 362], амилацетат 44,1 (25°) [1385], бензол 53,8 (25°) [828], вода 0,00044 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [1], лигроин 8,57 (20°) [1], метанол 3,95 (16°) [1],

- метилформиат 46,6 (25°) [1385], пиридин 76,44 (20°) [1385], пиридин 50% водный 16,78 (20°) [1385], пропанол 5,73 (9,5°) [1385], 6,4 (10,5°) [1385], серная кислота р. [1], тетрахлорметан 2,83 (20°) [1385], уксусная кислота р. [1], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ 16,24 (20°) [1385], этанол 8,5 (16°) [1], этанол абсолютный 9,25 (20°) [1385],
918. **(Z)-дифенилдиазен 1-оксид [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>O ((Z)-diphenyldiazene 1-oxide, trans-azoxybenzene, транс-азоксибензол)** вода н.р. [1355], диэтиловый эфир р. [6], лигроин р. [6], этанол 17,5 (16°) [6],
919. **дифенилметан [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>12</sub> (diphenylmethane, бензилбензол, дитан)** вода 0,00141 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
920. **дифенилметанол [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>12</sub>O (benzohydrol, diphenylmethanol, бензгидрол)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан р. [1050, с. 362], вода 0,05 (20°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-232], тетрахлорметан л.р. [2500, с. 3-232], уксусная кислота р. [2500, с. 3-232], хлороформ л.р. [2500, с. 3-232], этанол л.р. [2500, с. 3-232],
921. **дифенилметанон [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>10</sub>O (benzophenone, бензофенон, дифенилкетон)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан л.р. [1050, с. 362], 1-бутанол 37,2 (5°) [2932, с. 1836], 46,4 (10°) [2932, с. 1836], 75,9 (20°) [2932, с. 1836], 97,8 (25°) [2932, с. 1836], 187,5 (35°) [2932, с. 1836], 1-октанол 22,6 (5°) [2932, с. 1836], 28,4 (10°) [2932, с. 1836], 48,1 (20°) [2932, с. 1836], 61,3 (25°) [2932, с. 1836], 87,2 (30°) [2932, с. 1836], 579,8 (45°) [2932, с. 1836], ацетон 141 (5°) [2932, с. 1836], 169,2 (10°) [2932, с. 1836], 193,3 (15°) [2932, с. 1836], 233,9 (20°) [2932, с. 1836], 302,4 (25°) [2932, с. 1836], 402,2 (30°) [2932, с. 1836], 3034,6 (45°) [2932, с. 1836], ацетонитрил 191,1 (5°) [2932, с. 1836], 219 (10°) [2932, с. 1836], 320,4 (20°) [2932, с. 1836], 401 (25°) [2932, с. 1836], 526,6 (30°) [2932, с. 1836], 2482,3 (45°) [2932, с. 1836], бензол 87,4 (17°) [828], 78,6 (25°) [828], бромформ 11,5 (17,3°) [828], вода 0,00751 (20°) [1398, с. 939], 7,54 (20°) [2932, с. 1836], диэтиловый эфир 24,6 (12,7°) [828], изобутанол 38,4 (5°) [2932, с. 1836], 47 (10°) [2932, с. 1836], 79,6 (20°) [2932, с. 1836], 102,7 (25°) [2932, с. 1836], 149,6 (30°) [2932, с. 1836], 900,8 (45°) [2932, с. 1836], изопропанол 19,8 (5°) [2932, с. 1836], 24,8 (10°) [2932, с. 1836], 55,7 (20°) [2932, с. 1836], 82 (25°) [2932, с. 1836], 120 (30°) [2932, с. 1836], 620,4 (45°) [2932, с. 1836], ксилол 44,7 (17,6°) [828], метанол 13,9 (9,8°) [828], 18,1 (15°) [828], метилацетат 63,7 (5°) [2932, с. 1836], 75,4 (10°) [2932, с. 1836], 123,1 (20°) [2932, с. 1836], 158,7 (25°) [2932, с. 1836], 205,3 (30°) [2932, с. 1836], 163,9 (35°) [2932, с. 1836], нитробензол 49 (15,8°) [828], пропанол 25,5 (5°) [2932, с. 1836], 32,1 (10°) [2932, с. 1836], 59,4 (20°) [2932, с. 1836], 84,8 (25°) [2932, с. 1836], 138,3 (30°) [2932, с. 1836], 733,8 (45°) [2932, с. 1836], сероуглерод 54,1 (16,1°) [828], толуол 63 (17,2°) [828], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ 37,5 (16,5°) [828], этанол 39,1 (20°) [828], этанол 40% 2 (40°) [1385], этанол 50% 8 (40°) [1385], этанол 60% 16 (40°) [1385], этанол 99,5% 12,9 (5°) [2932, с. 1836], 17,6 (10°) [2932, с. 1836], 39,9 (20°) [2932, с. 1836], 63,8 (25°) [2932, с. 1836], 104 (30°) [2932, с. 1836], 161,5 (35°) [2932, с. 1836], 531,4 (45°) [2932, с. 1836], этилацетат 80,8 (5°) [2932, с. 1836], 100,7 (10°) [2932, с. 1836], 137,4 (20°) [2932, с. 1836], 172,5 (25°) [2932, с. 1836], 235,8 (30°) [2932, с. 1836], 997,7 (45°) [2932, с. 1836],
922. **2-дифенилметокси-N,N-диметилэтанамин гидрохлорид [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>23</sub>ClNO (2-диметиламиноэтилового эфира бензгидрола гидрохлорид, diphenhydramine hydrochloride, димедрол, дифенгидрамин)** ацетон 2,5 (20°) [607], бензол о.м.р. [371], вода 100 (20°) [607], диэтиловый эфир о.м.р. [371], хлороформ 34 (20°) [607], этанол 63 (20°) [607],
923. **N,N'-дифенилмочевина [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O (N,N'-diphenylurea, карбанилид, симм-дифенилмочевина)** вода 0,015 (25°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], хиолин 2,5 (20°) [828], этанол 0,84 (20°) [828],
924. **дифенилтиокарбазон [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>12</sub>N<sub>4</sub>S (diphenylthiocarbazone, dithizone, дитизон)** ацетонитрил 0,13 (20°) [3001, с. 14], бензол 0,19 [924, с. 39], вода 0,000005 (20°) [3001, с. 14], гептан 0,006 (20°) [3001, с. 14], диэтиловый эфир 0,056 (20°) [3001, с. 14], пиридин 0,17 (20°) [3001, с. 14], тетрахлорметан 0,04 [924, с. 39], уксусная кислота р. [924, с. 39], хлороформ 1,2 [924, с. 39], этанол 0,04 (20°) [3001, с. 14], этанол 50% 0,00077 (20°) [3001, с. 14],

925. **1,3-дифенилтриазен [орг.]  $C_{12}H_{11}N_3$  (1,3-diphenyl-1-triazene, бензолдиазоанилид, диазоаминобензол)** бензол р. [2], вода 0,04998 (20°) [1398], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. (78°) [2],
926. **дифенилхлорарсин [эл/орг.]  $C_{12}H_{10}AsCl$  (Clark I, DA, чихательный газ)** бензол 113,6 (20°) [77, с. 90], вода 0,2 (20°) [96], диэтиловый эфир л.р. [2], тетрахлорметан 12,5 (20°) [77, с. 90], этанол абсолютный 25,3 (20°) [77, с. 90],
927. **дифенилцианарсин [эл/орг.]  $C_{13}H_{10}AsN$  (Clark II, DC)** вода 0,2 (20°) [96],
928. **дифенилцинк [эл/орг.]  $C_{12}H_{10}Zn$**  бензол 9 (20°) [782, с. 20], гептан 0,62 (20°) [782, с. 20], диоксан 15,4 (20°) [782, с. 20], диэтиловый эфир л.р. [782, с. 20],
929. **1,2-дифенилэтан [орг.]  $C_{14}H_{14}$  (1,2-diphenylethane, bibenzyl, бибензил, дибензил)** вода 0,00043 (25°) [1398, с. 1006], диоксид серы 38,9 (20°) [828], диэтиловый эфир л.р. [2], сероуглерод р. [2], этанол р. [2],
930. **1,2-дифенил-1,2-этандиол [орг.]  $C_{14}H_{14}O_2$  (гидробензоин)** вода 0,19 (15°) [1398, с. 1007], 1,29 (100°) [1398, с. 1007], тетрахлорметан 0,105 (20°) [828], хлороформ 1,61 (20°) [828], этанол л.р. [2],
931. **дифенилэтаннитрил [орг.]  $C_{14}H_{11}N$  (diphenylacetoneitrile, дифенилацетонитрил, дифенилуксусной кислоты нитрил)** вода 0,022 [1398],
932. **дифенилэтановая кислота [орг.]  $C_{14}H_{12}O_2$  (дифенилуксусная кислота)** вода 0,01274 (25°) [793],
933. **(RS)-1,2-дифенилэтанол [орг.]  $C_{14}H_{14}O$  (dl-1,2-diphenylethanol, бензилфенилкарбинол)** вода 0,06 (100°) [1398, с. 1007], диэтиловый эфир х.р. [114, с. 438-439], этанол х.р. [114, с. 438-439],
934. **1,1-дифенилэтен [орг.]  $C_{14}H_{12}$  (1,1-diphenylethene, 1,1-дифенилэтилен)** вода 0,00066 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-230], хлороформ р. [2500, с. 3-230],
935. **транс-1,2-дифенилэтен [орг.]  $C_{14}H_{12}$  (trans-1,2-diphenylethylene, trans-stilbene, транс-1,2-дифенилэтилен, транс-стильбен)** вода 0,000029 (25°) [793],
936. **1,4-дифторбензол [орг.]  $C_6H_4F_2$  (1,4-difluorobenzene)** вода 0,122 (25°) [1571],
937. **дифтордихлорметан [орг.]  $CCl_2F_2$  (dichlorodifluoromethane, фреон 12, дихлордифторметан, фреон 12, хладон 12)** вода 0,057 (0°) [627], 0,044 (10°) [627], 0,035 (20°) [627], 0,028 (30°) [627], 0,024 (40°) [627], 0,02 (50°) [627], 0,018 (60°) [627], 0,016 (70°) [627], 0,014 (80°) [627], уксусная кислота 30,9 (4,5°) [828],
938. **дифтормолибденовая кислота [неорг.]  $H_2F_2MoO_3$**  вода 56,84 (0°) [1387], 71,74 (90°) [1387],
939. **дифторхлорметан [орг.]  $CHClF_2$  (chlorodifluoromethane, фреон 22, хладон 22)** вода 0,778 (0°) [627], 0,519 (10°) [627], 0,365 (20°) [627], 2,61 (21°) [1398, с. 2], 0,269 (30°) [627], 0,206 (40°) [627], 0,162 (50°) [627], 0,132 (60°) [627], 0,11 (70°) [627], 0,093 (80°) [627],
940. **1,1-дифторэтен [орг.]  $C_2H_2F_2$  (1,1-difluoroethene, 1,1-дифторэтилен, винилиденфторид)** вода 0,025 (20°) [6, с. 369], хлороформ р. [6], этанол р. [6],
941. **2,4-дихлорбензойная кислота [орг.]  $C_7H_4Cl_2O_2$  (2,4-dichlorobenzoic acid)** ацетон м.р. [2500, с. 3-160], бензол р. [2500, с. 3-160], вода 0,04775 [1398, с. 343], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-160], хлороформ р. [2500, с. 3-160], этанол р. [2500, с. 3-160],
942. **2,6-дихлорбензойная кислота [орг.]  $C_7H_4Cl_2O_2$  (2,6-dichlorobenzoic acid)** бензол р. [2500, с. 3-160], вода 1,414 [1398, с. 343], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-160], хлороформ р. [2500, с. 3-160], этанол р. [2500, с. 3-160],
943. **3,4-дихлорбензойная кислота [орг.]  $C_7H_4Cl_2O_2$  (3,4-dichlorobenzoic acid)** вода 0,006112 [1398, с. 343], 2 (25°) [2], диметилсульфоксид м.р. [2500, с. 3-160], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-160], этанол л.р. [2500, с. 3-160],
944. **3,5-дихлорбензойная кислота [орг.]  $C_7H_4Cl_2O_2$  (3,5-dichlorobenzoic acid)** вода 0,01471 [1398, с. 343], диметилсульфоксид м.р. [2500, с. 3-160], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-160], лигроин м.р. [2500, с. 3-160], этанол р. [2500, с. 3-160],

945. **1,2-дихлорбензол [орг.]**  $C_6H_4Cl_2$  (**1,2-dichlorobenzene, o-dichlorobenzene, o-дихлорбензол**) вода 0,0145 (25°) [2], 0,0232 (60°) [793], 0,46 (200°, под давлением 65 бар) [1571, с. 8-129], диэтиленгликоль 93,8 (25°) [575, с. 357], диэтиловый эфир р. [2], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], этанол р. [2], этиленгликоль 4,7 (25°) [575, с. 353],
946. **1,3-дихлорбензол [орг.]**  $C_6H_4Cl_2$  (**1,3-dichlorobenzene**) вода 0,0111 (20°) [611], 0,0201 (60°) [611],
947. **1,4-дихлорбензол [орг.]**  $C_6H_4Cl_2$  (**1,4-dichlorobenzene, п-дихлорбензол**) бензол р. [5, с. 188], вода 0,0069 (20°) [611], 0,0093 (30°) [611], диэтиловый эфир р. [5, с. 188], сероуглерод р. [5, с. 188], хлороформ р. [5, с. 188], этанол м.р. (0°) [5, с. 188], х.р. (78°) [5, с. 188],
948. **N,N-дихлорбензолсульфамид [орг.]**  $C_6H_5Cl_2NO_2S$  (**бензолсульфо кислоты N,N-дихлорамида, дихлорамина Б**) 1,2-дихлорэтан х.р. [10], бензол х.р. [10], вода 0,02 (20°) [10], тетрахлорметан х.р. [10], толуол х.р. [10], хлороформ х.р. [10],
949. **2,6-дихлорбензонитрил [орг.]**  $C_7H_3Cl_2N$  (**dichlobenil, дихлобенил**) вода 0,0018 (20°) [805],
950. **1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этан [орг.]**  $C_{14}H_{10}Cl_4$  (**1,1-dichloro-2,2-bis(4-chlorophenyl)ethane, ДДД**) ацетон х.р. [856], бензол х.р. [856], вода 0,000009 (25°) [793], 0,000024 (45°) [1571], гексан х.р. [856], метанол х.р. [856],
951. **1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этилен [орг.]**  $C_{14}H_8Cl_4$  (**ДДЭ**) ацетон х.р. [856], бензол х.р. [856], вода 0,014 (20°) [856], гексан х.р. [856],
952. **1,1-дихлорбутан [орг.]**  $C_4H_8Cl_2$  (**1,1-dichlorobutane**) вода 0,05 (25°) [1571],
953. **1,4-дихлорбутан [орг.]**  $C_4H_8Cl_2$  (**1,4-dichlorobutane**) вода 0,16 (25°) [1571],
954. **2,3-дихлорбутан [орг.]**  $C_4H_8Cl_2$  (**2,3-dichlorobutane**) вода 0,056 (20°) [1571],
955. **2,8-дихлордibenzo[b,e]-1,4-диоксин [орг.]**  $C_{12}H_6Cl_2O_2$  вода 0,00000167 (25°) [793],
956. **3,5-дихлор-N-(1,1-диметилпропинил)бензамид [орг.]**  $C_{12}H_{11}Cl_2NO$  (**pronamide**) вода 0,0015 (15°) [805],
957. **дихлорметан [орг.]**  $CH_2Cl_2$  (**dichloromethane, methylene chloride, метилен хлористый, метиленхлорид, фреон 30, хладон 30**) вода 2,56 (15°) [384], 2 (20°) [560], 1,76 (25°) [1571], 1,59 (30°) [384], 0,88 (45°) [384], 0,53 (60°) [384], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол смеш. [1],
958. **(дихлорметил)бензол [орг.]**  $C_7H_6Cl_2$  (**α,α-дихлортолуол, (dichloromethyl)benzene, бензаль хлористый, бензилиден хлористый, бензилиденхлорид**) вода 0,025 (30°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
959. **(RS)-1,2-дихлорпропан [орг.]**  $C_3H_6Cl_2$  (**(RS)-1,2-dichloropropane**) бензол р. [2500, с. 3-168], вода 0,27 (20°) [2, с. 902-903], диэтиловый эфир л.р. [2, с. 902-903], хлороформ р. [2500, с. 3-168], этанол л.р. [2, с. 902-903],
960. **1,3-дихлорпропан [орг.]**  $C_3H_6Cl_2$  вода 0,287 (30°) [2, с. 902-903], диэтиловый эфир л.р. [2, с. 902-903], этанол л.р. [2, с. 902-903],
961. **1,3-дихлорпропан-2-ол [орг.]**  $C_3H_6Cl_2O$  (**α-dichlorohydrine, β,β'-дихлоризопропиловый спирт, 1,3-dichloro-2-propanol, 1,3-дихлор-2-пропанол, 1,3-дихлорпропанол-2, глицерина α,γ-дихлоргидрин**) ацетон р. [2500, с. 3-168], вода 11 (19°) [129], 14,5 (72°) [1398, с. 58], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-168], хлороформ р. [2500, с. 3-168], этанол л.р. [2500, с. 3-168],
962. **2,3-дихлорпропан-1-ол [орг.]**  $C_3H_6Cl_2O$  (**2,3-dichloro-1-propanol, 2,3-дихлор-1-пропанол**) вода 12,3 (20°) [1599, с. 191], 13 (30°) [1599, с. 191], 13,8 (40°) [1599, с. 191], 24,3 (80°) [1599, с. 191], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
963. **транс-1,3-дихлорпропен [орг.]**  $C_3H_4Cl_2$  (**trans-1,3-dichloropropene**) вода 0,28 (20°) [1571],
964. **цис-1,3-дихлорпропен [орг.]**  $C_3H_4Cl_2$  (**cis-1,3-dichloropropene**) вода 0,27 (20°) [1571],
965. **2,6-дихлортиобензамид [орг.]**  $C_7H_5Cl_2NS$  (**префикс, хлортиамид**) вода 0,094 (20°) [506],

966. **2-(2,6-дихлорфениламино)имидазолина гидрохлорид [орг.]**  $C_9H_{10}Cl_3N_3$  (гемитон, катапресан, клонидин, клофелин, нормопрессан, хлофазолин) вода 7 (20°) [42], 50 (100°) [42], диэтиловый эфир н.р. [7], хлороформ м.р. [42], этанол 20 (78°) [42],
967. **2-(2,6-дихлорфениламино)фенилуксусная кислота [орг.]**  $C_{14}H_{11}Cl_2NO_2$  (диклофенак) вода 0,0001278 (30°) [1398, с. 998], 0,0001724 (42°) [1398, с. 998],
968. **N-(3,4-дихлорфенил)пропанамид [орг.]**  $C_9H_9Cl_2NO$  (erban, propanid, propanil, пропанид, пропионовой кислоты N-(3,4-дихлорфенил)амид) вода 0,013 (20°) [805],
969. **2,4-дихлорфеноксиуксусная кислота [орг.]**  $C_8H_6Cl_2O_3$  (2,4-dichlorophenoxyacetic acid, 2,4-Д) бензол х.р. [2606, с. 14], вода 0,054 (20°) [506], диэтиловый эфир 24,34 (25°) [3139, с. 24], метанол 129,9 (25°) [3139, с. 24], этанол х.р. [2606, с. 14],
970. **3,4-дихлорфеноксиуксусная кислота [орг.]**  $C_8H_6Cl_2O_3$  (3,4-Д) вода 0,04576 (25°) [793],
971. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты бутиловый эфир [орг.]**  $C_{12}H_{14}Cl_2O_3$  вода 0,001523 [793],
972. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты изопропиловый эфир [орг.]**  $C_{11}H_{12}Cl_2O_3$  вода 0,002736 [793],
973. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты метиловый эфир [орг.]**  $C_9H_8Cl_2O_3$  вода 0,0113 (25°) [3139, с. 24],
974. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты пентиловый эфир [орг.]**  $C_{13}H_{16}Cl_2O_3$  (2,4-dichlorophenoxyacetic acid n-pentyl ester) вода 0,0008436 [1398, с. 955],
975. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты этиловый эфир [орг.]**  $C_{10}H_{10}Cl_2O_3$  вода 0,0063 [793],
976. **2-(2,4-дихлорфенокси)-5-хлорфенол [орг.]**  $C_{12}H_7Cl_3O_2$  (2'-гидрокси-2,4,4'-трихлордифениловый эфир, 2,4,4'-trichloro-2'-hydroxydiphenyl ether, irgasan DP300, triclosan, триклозан) вода 0,001 (20°) [793], этанол р. [3201, с. 1046],
977. **2,4-дихлорфенол [орг.]**  $C_6H_4Cl_2O$  (2,4-dichlorophenol) бензол р. [2], вода 0,46 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
978. **2,6-дихлорфенол [орг.]**  $C_6H_4Cl_2O$  (2,6-dichlorophenol) бензол р. [114], вода 0,2625 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], петролейный эфир р. [2500, с. 3-166], этанол р. [2],
979. **3,4-дихлорфенол [орг.]**  $C_6H_4Cl_2O$  (3,4-dichlorophenol) бензол р. [114], вода 0,9256 (25°) [793], диэтиловый эфир х.р. [114], петролейный эфир р. [2500, с. 3-166], этанол х.р. [114],
980. **1,1-дихлорэтан [орг.]**  $C_2H_4Cl_2$  (1,1-dichloroethane, этилидендихлорид) ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 0,55 (20°) [1], 0,5163 (50°) [1398], диэтиловый эфир о.х.р. [1], этанол о.х.р. [1],
981. **1,2-дихлорэтан [орг.]**  $C_2H_4Cl_2$  (1,2-dichloroethane, дихлорэтан, этилендихлорид) ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 0,92 (0°) [2], 0,81 (20°) [1], 0,865 (25°) [2], 1,06 (50°) [1571], 2,22 (100°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол р. [2],
982. **дихлорэтановая кислота [орг.]**  $C_2H_2Cl_2O_2$  (dichloroacetic acid, дихлоруксусная кислота) вода 8,63 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
983. **1,1-дихлорэтен [орг.]**  $C_2H_2Cl_2$  (1,1-dichloroethene, 1,1-дихлорэтилен, vinylidene chloride, винилиденхлорид, несимм-дихлорэтилен) аммиак жидкий смеш. [3169, с. 119], вода 0,2245 (25°) [1398],
984. **транс-1,2-дихлорэтен [орг.]**  $C_2H_2Cl_2$  (trans-1,2-dichloroethene, транс-1,2-дихлорэтилен) вода 0,53 (10°) [1571], 0,45 (25°) [1571], 0,41 (40°) [1571],
985. **цис-1,2-дихлорэтен [орг.]**  $C_2H_2Cl_2$  (cis-1,2-dichloroethene, цис-1,2-дихлорэтилен) вода 0,76 (10°) [1571], 0,64 (25°) [1571], 0,66 (40°) [1571],
986. **дихлотиазид [орг.]**  $C_7H_8ClN_3O_4S_2$  (6-хлор-7-сульфамидо-3,4-дигидро-1,2,4-бензотиадазин-1,1-диоксид) ацетон л.р. [371], вода 0,0722 (25°) [793], 0,08337 (30°) [793], диметилформамамид л.р. [371], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ н.р. [371], этанол м.р. [371],

987. **дициан [неорг.]  $C_2N_2$  (cyanogen, циан)** вода 1,05 (20°) [1], диэтиловый эфир 1,17 (18°) [1], уксусная кислота 9,34 (20°) [611], этанол 0,54 (80°) [1],
988. **дициандиамид [неорг.]  $C_2H_4N_4$  (N-цианогуанидин, cyanoguanidine, dicyanodiamide)** ацетон 1,7 (30°) [2533, с. 20], 2,2 (50°) [2533, с. 20], бензол 0,008 (30°) [2533, с. 20], вода 1,283 (0°) [1398], 3,101 (20°) [1398], 4,762 (30°) [1398], 7,236 (40°) [1398], 15,97 (60°) [1398], 27,54 (80°) [1398], диэтиловый эфир 0,0006 (0°) [1385], 0,0015 (25°) [1385], 0,0026 (35,3°) [1385], метанол 99% 3,46 (1°) [629], 4,88 (20°) [629], 5,63 (29,5°) [629], 7,45 (39°) [629], 12,35 (63°) [629], хлороформ н.р. [2500, с. 3-130], этанол 95% 0,937 (0°) [629], 1,26 (13°) [629], 1,7 (26,4°) [629], 2,26 (35°) [629], 3,3 (49,9°) [629], 4,13 (60,1°) [629],
989. **дициандиамида перхлорат [неорг.]  $C_2H_5ClN_4O_4$**  вода 0,07 (17°) [1370],
990. **1,4-дицианобензол [орг.]  $C_8H_4N_2$  (1,4-dicyanobenzene, terephthalonitrile, терефталонитрил)** вода 0,008931 (25°) [793],
991. **О,О-диэтил-О-(альфа-цианобензилиденамино)тиофосфат [орг.]  $C_{12}H_{15}N_2O_3PS$  (SKA 7502, байтион, валексон, фоксим)** вода 0,0007 [5], органические растворители р. [5],
992. **5,5-диэтилбарбитуровая кислота [орг.]  $C_8H_{12}N_2O_3$  (5,5-diethylbarbituric acid, barbital, барбитал, веронал)** 1-бутанол 5,06 (25°) [1409], вода 0,35 (0°) [793], 0,67 (20°) [793], 0,8105 (30°) [793], 1,029 (40°) [793], 8 (100°) [793], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ н.р. [371], этанол р. [69],
993. **1,2-диэтилбензол [орг.]  $C_{10}H_{14}$  (1,2-diethylbenzene, о-диэтилбензол)** вода 0,007114 (20°) [793],
994. **1,4-диэтилбензол [орг.]  $C_{10}H_{14}$  (1,4-diethylbenzene, п-диэтилбензол)** вода 0,002483 (20°) [793],
995. **О,О-диэтил-S-(3,4-дигидро-4-оксо-1,2,3-бензотриазин-3-илметил)дитиофосфат [орг.]  $C_{12}H_{16}N_3O_3PS_2$  (азинфосэтил, байер 16259, гузатион А, этилгутион)** вода 0,00067 (10°) [793], 0,00105 (20°) [793], 0,00247 (30°) [793], органические растворители р. [952, с. 207],
996. **О,О-диэтил-N-(2-дитиетилиден)фосфамид [орг.]  $C_6H_{12}NO_3PS_2$  (фостиетан)** вода 5 (25°) [793],
997. **О,О-диэтил-О-(2,4-дихлорфенил)тиофосфат [орг.]  $C_{10}H_{13}Cl_2O_3PS$  (ВЦ-13, дихлорфентион)** вода 0,0245 (25°) [154],
998. **диэтиленгликольдинитрат [орг.]  $C_4H_8N_2O_7$**  ацетон х.р. [7], бензол х.р. [7], вода 0,4 (20°) [7], диэтиловый эфир х.р. [7], метанол х.р. [7], нитробензол х.р. [127, с. 225], нитроглицерин х.р. [7], сероуглерод т.р. [7], тетрахлорметан т.р. [7], толуол х.р. [127, с. 225], хлороформ х.р. [7], этанол т.р. [7],
999. **диэтилентриаминпентауксусная кислота [орг.]  $C_{14}H_{23}N_3O_{10}$  (diethylenetriaminepentaacetic acid, pentetic acid)** вода 0,5 (20°) [1962, с. 479],
1000. **О,О-диэтил-S-(N-изопропилкарбамилметил)дитиофосфат [орг.]  $C_9H_{20}NO_3PS_2$  (L-343, протоат, фак-20, фостион МР)** вода 0,25 (20°) [793],
1001. **О,О-диэтил-О-(2-изопропил-4-метилпиримидин-6-ил)тиофосфат [орг.]  $C_{12}H_{21}N_2O_3PS$  (Г-24480, базадин, базудин, диазинон, экзодин)** вода 0,00711 (10°) [793], 0,00535 (20°) [793], 0,00437 (30°) [793],
1002. **О,О-диэтил-S-(изопропилтиометил)дитиофосфат [орг.]  $C_8H_{19}O_2PS_3$**  вода 0,005 (20°) [337],
1003. **диэтилкарбонат [орг.]  $C_5H_{10}O_3$  (diethyl carbonate)** вода 1,845 (20°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1004. **О,О-диэтил-S-(N-карбэтокси-N-метилкарбамилметил)дитиофосфат [орг.]  $C_{10}H_{20}NO_5PS_2$  (П-474, мекарбам, муритокс, мэйрфотокс-47)** вода 0,1 (20°) [239],
1005. **О,О-диэтил-О-(4-метилсульфинилфенил)тиофосфат [орг.]  $C_{11}H_{17}O_4PS_2$  (байер 25141, дазанит, фенсульфотион)** 1,2-дихлорэтан р. [69], бензол р. [69], вода 0,154 (20°) [506], метанол р. [69], тетрахлорметан р. [69], хлороформ р. [69], этанол р. [69],

1006. **О,О-диэтил-О-(4-нитрофенил)тиофосфат [орг.]**  $C_{10}H_{14}NO_5PS$  (E 605, parathion, ДНТФ, НИУИФ-100, ниран, паратион, тиофос, фолидол, фосферно, экатокс) вода 0,0024 (20°) [239],
1007. **О,О-диэтил-О-(4-нитрофенил)фосфат [орг.]**  $C_{10}H_{14}NO_6P$  (paraoxon, E-600, минтакол, параоксон, фосфакол) вода 0,24 (25°) [77],
1008. **3,3-диэтилпентан [орг.]**  $C_9H_{20}$  (3,3-diethylpentane) вода 0,0001212 (25°) [793],
1009. **О,О-диэтил-О-(2-пиразинил)тиофосфат [орг.]**  $C_8H_{13}N_2O_3PS$  (тионазин, цинем, ционофос) вода 0,114 (20°) [239],
1010. **диэтилстильбэстрол [орг.]**  $C_{18}H_{20}O_2$  (diethylstilbestrol) ацетон р. [1714, с. 1246], вода 0,0012 (25°) [793], 0,0025 (30°) [793], диэтиловый эфир 33 (20°) [1714, с. 1246], жирные масла р. [1714, с. 1246], метанол р. [1714, с. 1246], хлороформ 0,5 (20°) [1714, с. 1246], этанол 20 (20°) [1714, с. 1246],
1011. **диэтилстильбэстрола пропионат [орг.]**  $C_{24}H_{28}O_4$  ацетон л.р. [1714, с. 1246], вода о.м.р. [371], диэтиловый эфир 16,7 (20°) [1714, с. 1246], хлороформ л.р. [371], этанол т.р. [371], этанол 90% 1 (20°) [1714, с. 1246],
1012. **диэтилсульфид [орг.]**  $C_4H_{10}S$  (diethyl sulfide) вода 0,3066 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
1013. **О,О-диэтил-О-(3,5,6-трихлор-2-пиридил)тиофосфат [орг.]**  $C_9H_{11}Cl_3NO_3PS$  (дурсбан) вода 0,0002 (35°) [3139, с. 25], метанол 43 (35°) [3139, с. 25],
1014. **N-(2,6-диэтилфенил)-N-(бутоксиметил)-2-хлорацетамид [орг.]**  $C_{17}H_{26}ClNO_2$  (butachlor, бутахлор) вода 0,002 (20°) [2983, с. 4026],
1015. **N-(2,6-диэтилфенил)-N-(метоксиметил)хлорацетамид [орг.]**  $C_{14}H_{20}ClNO_2$  (alachlor, alanex, bronco, bullet, cannon, pillarzo, алахлор, лассо) ацетон р. [1962, с. 15], бензол р. [1962, с. 15], вода 0,0242 (20°) [805], диэтиловый эфир р. [1962, с. 15], этанол р. [1962, с. 15], этилацетат р. [1962, с. 15],
1016. **О,О-диэтил-О-(1-фенил-1,2,4-триазалил-3)тиофосфат [орг.]**  $C_{12}H_{16}N_3O_3PS$  (хостатион) вода 0,00247 (20°) [793],
1017. **О,О-диэтил-фталимидотиофосфат [орг.]**  $C_{12}H_{14}NO_4PS$  вода 0,0133 (25°) [793],
1018. **О,О-диэтил-S-(6-хлорбензоксазолон-2-илметил)дитиофосфат [орг.]**  $C_{12}H_{15}ClNO_4PS_2$  (phosalone, РП-11974, афнор, бензофосфат, залон, рубитокс, фозалон) вода 0,00012 (10°) [793], 0,00026 (20°) [793], 0,00037 (30°) [793],
1019. **О,О-диэтил-О-(2-хлор-1-(2,4-дихлорфенил)винил)фосфат [орг.]**  $C_{12}H_{14}Cl_3O_4P$  (СД-7859, Ц-8949, ЭНТ-24969, бирлан, хлорфенвинфос) ацетон р. [69], вода 0,0145 (23°) [69], ксилол р. [69], этанол р. [69],
1020. **О,О-диэтил-О-(3-хлор-4-метил-7-кумарил)тиофосфат [орг.]**  $C_{14}H_{16}ClO_5PS$  (coumaphos, азунтол, байер 21/199, ко-рал, коумафос, кумафос, мускатокс, резитокс) вода 0,00015 (20°) [1398, с. 1011], органические растворители р. [69], петролейный эфир т.р. [69],
1021. **О,О-диэтил-S-(4-хлорфенилтиометил)дитиофосфат [орг.]**  $C_{11}H_{16}ClO_2PS_3$  (P-1303, гарратион, карбофентион, тритион) вода 0,004 (20°) [3139, с. 25],
1022. **N,N-диэтилэтанамин [орг.]**  $C_6H_{15}N$  (triethylamine, триэтиламин) ацетон х.р. [1], бензол х.р. [1], вода 1,5 (20°) [1], 1,97 (65°) [1], диметилсульфоксид 8,3 (20,3°) [1716, с. 323], диэтиловый эфир смеш. [1], метанол р. [560], хлороформ х.р. [1], этанол смеш. [1], этилацетат р. [560],
1023. **О,О-диэтил-S-этилсульфонилметил-дитиофосфат [орг.]**  $C_7H_{17}O_4PS_3$  вода 0,08593 (19°) [793],
1024. **О,О-диэтил-S-этилсульфонилэтил-дитиофосфат [орг.]**  $C_8H_{19}O_4PS_3$  вода 0,08323 (20°) [793],
1025. **О,О-диэтил-S-этилтиометил-дитиофосфат [орг.]**  $C_7H_{17}O_2PS_3$  (Л-11-6, ТМ-12008, тимет, форат) вода 0,005 (20°) [239],

1026. **О,О-диэтил-S-этилтиоэтил-дитиофосфат [орг.]**  $C_8H_{19}O_2PS_3$  (**М-74, байер 19639, дисистон, дисульфотон, дитиосистокс, сольвирекс, фрумин G**) вода 0,0025 (20°) [239],
1027. **О,О-диэтил-О-этилтиоэтил-тионфосфат [орг.]**  $C_8H_{19}O_3PS_2$  (**меркаптофос тионная форма, систокс тионная форма**) вода 0,006 (20°) [239],
1028. **О,О-диэтил-S-этилтиоэтил-тиофосфат [орг.]**  $C_8H_{19}O_3PS_2$  (**изосистокс, меркаптофос тиольная форма, систокс тиольная форма**) вода 0,2 (20°) [239],
1029. **1,4-диэтоксibenзол [орг.]**  $C_{10}H_{14}O_2$  (**1,4-diethoxybenzene, п-диэтоксibenзол**) бензол р. [2500, с. 3-172], вода 0,00758 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-172], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-172], хлороформ р. [2500, с. 3-172], этанол л.р. [2500, с. 3-172],
1030. **диэтоксиметан [орг.]**  $C_5H_{12}O_2$  (**diethoxymethane, диэтилметиленовый эфир, диэтилформаль, формальдегида диэтилацеталь, этилаль**) вода 9,1 (18°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1031. **1,1-диэтоксизтан [орг.]**  $C_6H_{14}O_2$  (**1,1-diethoxyethane, acetal, ацеталь**) ацетон л.р. [1962, с. 4], вода 4,4 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1507], хлороформ р. [1962, с. 4], этанол смеш. [1507],
1032. **1,2-диэтоксизтан [орг.]**  $C_6H_{14}O_2$  (**1,2-diethoxyethane**) вода 266 (20°) [1571],
1033. **додекан [орг.]**  $C_{12}H_{26}$  (**dodecane, дигексил**) ацетон л.р. [2500, с. 3-236], вода 0,000000182 (25°) [793], диметилсульфоксид 0,3 (20,3°) [1716, с. 323], диэтиловый эфир л.р. [2], тетрахлорметан л.р. [2500, с. 3-236], хлороформ л.р. [2500, с. 3-236], этанол л.р. [2],
1034. **додекан-1-амин [орг.]**  $C_{12}H_{27}N$  (**1-додеканамин, 1-додециламин, dodecylamine**) бензол 72 (10°) [560, с. 716], 277 (20°) [560, с. 716], смеш. (30°) [560, с. 716], вода м.р. [1571, с. 3-226], диэтиловый эфир смеш. [1571, с. 3-226], хлороформ смеш. [1571, с. 3-226], этанол смеш. [1571, с. 3-226],
1035. **додекановая кислота [орг.]**  $C_{12}H_{24}O_2$  (**dodecanoic acid, lauric acid, лауриновая кислота, ундекан-1-карбоновая кислота**) 1-бутанол 83 (20°) [2528, с. 24], ацетон 60,5 (20°) [2528, с. 24], бензол 186 (25°) [1385], смеш. (40°) [1385], вода 0,0037 (0°) [799], 0,0055 (20°) [799], 0,0063 (30°) [2528, с. 23], 0,0075 (45°) [2528, с. 23], 0,0087 (60°) [2528, с. 23], гексан 0,2 (-20°) [2528, с. 25], 1,5 (-10°) [2528, с. 25], 4,9 (0°) [2528, с. 25], 14,7 (10°) [2528, с. 25], 47,7 (20°) [2528, с. 25], 193 (30°) [2528, с. 25], 1440 (40°) [2528, с. 25], смеш. (50°) [2528, с. 25], диэтиловый эфир р. [2], изобутанол 22,5 (0°) [828], 98,8 (21°) [828], изопропанол 100 (20°) [2528, с. 24], метанол 17,4 (0°) [828], 179,7 (21°) [2], пропанол 27,4 (0°) [828], 111 (21°) [828], тетрахлорметан 53 (20°) [2528, с. 24], уксусная кислота 81,8 (20°) [2528, с. 24], хлороформ 83 (20°) [2528, с. 24], циклогексан 68 (20°) [2528, с. 24], этанол 159,5 (0°) [2], 169,6 (21°) [2],
1036. **додекановой кислоты метиловый эфир [орг.]**  $C_{13}H_{26}O_2$  (**methyl laurate, лауриновой кислоты метиловый эфир, метиллаурат**) ацетон смеш. [2500, с. 3-370], бензол смеш. [2500, с. 3-370], вода н.р. [2500, с. 3-370], диметилсульфоксид 6 (20,3°) [1716, с. 323], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-370], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-370], хлороформ р. [2500, с. 3-370], этанол смеш. [2500, с. 3-370],
1037. **додекан-1-ол [орг.]**  $C_{12}H_{26}O$  (**1-dodecanol, 1-додеканол, додециловый спирт, лауриновый спирт**) ацетон 1,6 (-20°) [2529, с. 68], 12,9 (0°) [2529, с. 68], 75 (10°) [2529, с. 68], 1150 (20°) [2529, с. 68], вода 0,0001696 (16°) [793], 0,0004283 (25°) [793], 0,0002907 (34°) [793], 0,0003596 (49°) [793], глицерин н.р. [722, с. 19], диэтиловый эфир 1,4 (-40°) [2529, с. 68], 5,3 (-20°) [2529, с. 68], 44,2 (0°) [2529, с. 68], 960 (20°) [2529, с. 68], смеш. (30°) [2529, с. 68], пропиленгликоль р. [722, с. 19], этанол р. [2], этанол 95% 0,6 (-40°) [2529, с. 68], 4,2 (-20°) [2529, с. 68], 52 (0°) [2529, с. 68], 2120 (20°) [2529, с. 68], смеш. (30°) [2529, с. 68],
1038. **додекафторпентан [орг.]**  $C_5F_{12}$  (**perfluoropentane, перфторпентан**) вода 0,00012 (25°) [1571], пентан смеш. (25°) [435, с. 178],
1039. **додекахлорпентацикло[5.2.1.0<sup>2,6</sup>.0<sup>3,9</sup>.0<sup>3,8</sup>]декан [орг.]**  $C_{10}Cl_{12}$  (**mirhex, мирекс**) 2-бутанон 5,9 (25°) [607, с. 977], бензол 13,9 (25°) [607, с. 977], вода 0,00002 (24°) [1797, с. 592], диоксан 18 (25°) [607, с. 977], ксилол 16,7 (25°) [607, с. 977], сероуглерод р. [1797, с. 592],

- тетрагидрофуран р. [1797, с. 592], тетрахлорметан 7,8 (25°) [607, с. 977], хлороформ р. [1797, с. 592],
1040. **докозан [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>46</sub> (docosane)** вода 0,0000006 (22°) [1571],
1041. **транс-13-докозеновая кислота [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>42</sub>O<sub>2</sub> (брассидиновая кислота)** вода 0,74 (24°) [5], диэтиловый эфир р. [5], этанол р. [5],
1042. **цис-13-докозеновая кислота [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>42</sub>O<sub>2</sub> (cis-13-docosenoic acid, erucic acid, эруковая кислота)** вода н.р. [2], диэтиловый эфир л.р. [2], метанол 206 (21°) [2], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-236], этанол 219 (20°) [2],
1043. **докосафтордекан [орг.] C<sub>10</sub>F<sub>22</sub> (perfluorodecane, н-декфоран, перфтордекан)** вода 0,000031 (20°) [1571],
1044. **дотриаконтан [орг.] C<sub>32</sub>H<sub>66</sub> (dotriacontane)** 1,2-дихлорбензол 0,5 (25°) [3085, с. 450], 1-гексанол 0,033 (25°) [3085, с. 451], бензол 1,55 (24,6°) [828, с. 1449], гептан 2,44 (25°) [3085, с. 448], 4,11 (28,4°) [828], 44,1 (44,6°) [828], декан 0,91 (25°) [3085, с. 448], диэтиловый эфир 4,44 (32,5°) [828], додекан 0,8 (25°) [3085, с. 448], мезитилен 1,77 (25°) [3085, с. 450], п-ксилол 2,02 (25°) [3085, с. 450], пентан 2,66 (25°) [3085, с. 448], толуол 1,7 (25°) [3085, с. 450], этилбензол 1,24 (25°) [3085, с. 450],
1045. **европий [неорг.] Eu (europium)** аммиак жидкий р. [1386, с. 193], вода н.р. [1], ртуть 0,114 (20°) [385, с. 188],
1046. **европия(II) сульфат [неорг.] EuO<sub>4</sub>S** вода 0,0017 (20°) [104, с. 90],
1047. **европия сульфат октагидрат [неорг.] H<sub>16</sub>Eu<sub>2</sub>O<sub>20</sub>S<sub>3</sub> (europium(III) sulfate octahydrate)** вода 2,1 (20°) [1012], 1,54 (40°) [1012],
1048. **железа(II) бромид [неорг.] Br<sub>2</sub>Fe (iron(II) bromide)** бензол р. [1], вода 108 (10°) [1], 116 (20°) [1], 124 (30°) [1], 141 (49°) [1], 160 (75°) [1], 172,5 (83°) [1], 184 (100°) [1], диэтиловый эфир р. [1], пиридин 0,49 (25°) [1370], этанол р. [1],
1049. **железа(III) бромид [неорг.] Br<sub>3</sub>Fe (iron(III) bromide)** бром жидкий 0,325 (25°) [3175, с. 282], вода 455 (25°) [1], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
1050. **железа(II) гексафторсиликат гексагидрат [неорг.] H<sub>12</sub>F<sub>6</sub>FeO<sub>6</sub>Si** вода 126,8 (17,5°) [113, с. 371], этанол 59% 1,6 (15°) [113, с. 371], этанол 76% 0,079 (15°) [113, с. 371],
1051. **железа(II) гидроксид [неорг.] H<sub>2</sub>FeO<sub>2</sub> (iron(II) hydroxide)** вода 0,0000732 (25°) [1370],
1052. **железа(III) гидроксид [неорг.] H<sub>3</sub>FeO<sub>3</sub> (iron(III) hydroxide)** вода 0,0000151 [1370], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол н.р. [1],
1053. **железа(III) гипофосфит [неорг.] H<sub>5</sub>FeO<sub>6</sub>P<sub>3</sub> (iron(III) hypophosphite)** вода 0,043 (25°) [2], 0,083 (100°) [2],
1054. **железа(III) N,N-диметилдитиокарбамат [неорг.] C<sub>9</sub>H<sub>18</sub>FeN<sub>3</sub>S<sub>6</sub> (карбамат, коромат, фербам, ферберк, фермат)** вода 0,012 (20°) [130, с. 80],
1055. **железа(II) дисульфид ромбическая форма [неорг.] FeS<sub>2</sub> (iron disulfide rhombohedral form, лучистый колчедан, марказит)** вода 0,00049 (20°) [2],
1056. **железа(II) карбонат [неорг.] CFeO<sub>3</sub> (iron(II) carbonate, сидерит)** вода 0,072 (18°) [1370],
1057. **железа(III) лактат [неорг.] C<sub>9</sub>H<sub>15</sub>FeO<sub>9</sub>** вода р. [2], глицерин 16 (15°) [560, с. 439], диэтиловый эфир н.р. [2],
1058. **железа(II) лактат тригидрат [неорг.] C<sub>6</sub>H<sub>16</sub>FeO<sub>9</sub>** вода 2,1 (10°) [2], 8,5 (100°) [2], этанол н.р. [2],
1059. **железа(II) молибдат [неорг.] FeMoO<sub>4</sub> (iron(II) molybdate)** вода 0,00766 (20°) [1506], 0,038 (100°) [1506],
1060. **железа(II) нитрат - вода (1/6) [неорг.] H<sub>12</sub>FeN<sub>2</sub>O<sub>12</sub> (iron(II) nitrate hexahydrate, железа(II) нитрат гексагидрат, железо азотнокислое закисное шестиводное)** вода 71 (0°) [1], 82 (18°) [1], 87 (52°) [1], 166 (60°) [1],
1061. **железа(III) нитрат - вода (1/6) [неорг.] H<sub>12</sub>FeN<sub>3</sub>O<sub>15</sub> (iron(III) nitrate hexahydrate, железа(III) нитрат гексагидрат)** ацетон р. [1], вода 138 (20°) [473], этанол р. [1],

1062. **железа(III) нитрат - вода (1/9) [неорг.]  $H_{18}FeN_3O_{18}$  (iron(III) nitrate nonahydrate, железа(III) нитрат наонагидрат, железо азотнокислое окисное девятиводное)** ацетон р. [1], вода 67 (0°) [1], 82,5 (20°) [1], 87 (25°) [1], 105 (40°) [1], диэтиловый эфир х.р. [1], этанол р. [1],
1063. **железа(III) оксид альфа-форма [неорг.]  $Fe_2O_3$  (iron(III) oxide, гематит, красный железняк)** вода н.р. [1], оксид висмута(III) расплавленный 8,7 (820°) [2879, с. 119],
1064. **железа(III) олеат [неорг.]  $C_{54}H_{99}FeO_6$**  вода н.р. [5], глицерин 0,709 (20°) [828], диэтиловый эфир р. [5], петролейный эфир р. [5], скипидар р. [5], этанол р. [5],
1065. **железа(III) пент-2-ен-4-он-2-олят [неорг.]  $C_{15}H_{21}FeO_6$  (iron(III) 2,4-pentanedioate, железа(III) ацетилацетонат)** ацетилацетон 12,7 (20°) [1975, с. 111], 18,1 (30°) [1975, с. 111], 17,7 (40°) [1975, с. 111], ацетон р. [809], бензол 52 (20°) [1975, с. 111], 57,7 (30°) [1975, с. 111], 66 (40°) [1975, с. 111], вода м.р. [600], гептан 0,11 (20°) [1975, с. 111], 0,15 (30°) [1975, с. 111], 0,21 (40°) [1975, с. 111], метилциклогексан 0,27 (30°) [1975, с. 111], толуол 21,5 (20°) [1975, с. 111], 26 (30°) [1975, с. 111], 29 (40°) [1975, с. 111], хлороформ р. [809], этанол р. [809],
1066. **железа(II) перхлорат гексагидрат [неорг.]  $H_{12}Cl_2FeO_{14}$**  вода 202,4 (20°) [799], 277,2 (60°) [799], этанол 86,5 (20°) [2],
1067. **железа(III) перхлорат декагидрат [неорг.]  $H_{20}Cl_3FeO_{22}$**  вода 289,4 (0°) [799], 368,1 (20°) [799], 478 (40°) [799],
1068. **железа(II) сульфат [неорг.]  $FeO_4S$  (iron(II) sulfate)** вода 15,65 (0°) [1370], 26,56 (20,13°) [1370], 56,08 (70,04°) [1370], 37,27 (90,13°) [1370], гидразин реаг. 1 (20°) [1370], глицерин 25 (15°) [560, с. 439], этиленгликоль 6,4 (20°) [1370],
1069. **железа(II) сульфат гептагидрат [неорг.]  $H_{14}FeO_{11}S$  (iron(II) sulfate heptahydrate, железный купорос)** вода 15,8 (0°) [1], 20,8 (10°) [1], 26,3 (20°) [1], 32,8 (30°) [1], 40,1 (40°) [1], 48,4 (50°) [1], 55,3 (63,7°) [1], 43,7 (80°) [1],
1070. **железа(III) сульфат наонагидрат [неорг.]  $H_{19}Fe_2O_{21}S_3$  (iron(III) sulfate nonahydrate, кокимбит)** ацетон н.р. [7], вода 440 (20°) [7], гидразин р. [7], этанол 12,71 (25°) [828],
1071. **железа(II) сульфид [неорг.]  $FeS$  (iron(II) sulfide)** вода 0,000616 (18°) [1370], гидразин реаг. 9 (20°) [1370],
1072. **железа(II) тартрат [неорг.]  $C_4H_4FeO_6$  (iron(II) tartrate)** вода 0,877 (16°) [2],
1073. **железа(III) фосфат дигидрат [неорг.]  $H_4FeO_6P$  (iron(III) phosphate dihydrate)** вода о.м.р. [2], 0,67 (100°) [2],
1074. **железа(II) фторид [неорг.]  $F_2Fe$  (ferrous fluoride, iron(II) fluoride)** вода м.р. [1], диэтиловый эфир н.р. [1], фтороводород 0,005 (-22,5°) [1459], 0,005 (-4,5°) [1459], 0,006 (11,8°) [1459], этанол н.р. [1],
1075. **железа(III) фторид [неорг.]  $F_3Fe$  (ferric fluoride, iron(III) fluoride)** бензол н.р. [113, с. 584], вода 0,091 (25°) [473], р. (100°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], фтороводород 0,001 (-25,2°) [1459], 0,003 (-7,8°) [1459], 0,008 (11,9°) [1459], этанол н.р. [1],
1076. **железа(II) хлорид [неорг.]  $Cl_2Fe$  (iron(II) chloride, железо(II) хлористое)** ацетон р. [1], вода 49,7 (0°) [1], 62,6 (20°) [1], 68,6 (40°) [1], 78,3 (60°) [1], 94,2 (100°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол 100 (20°) [2, с. 62-63],
1077. **железа(III) хлорид [неорг.]  $Cl_3Fe$  (ferric chloride, iron(III) chloride, железо треххлористое, железо хлорное)** ацетон 63 (18°) [2, с. 62-63], бензол м.р. [376], бензонитрил р. [1788], вода 74,4 (0°) [1], 81,8 (10°) [1], 96,9 (20°) [1], 99 (25°) [1], 282 (35°) [1], 315 (50°) [1], 373 (60°) [1], 526 (80°) [1], 536 (100°) [1], глицерин х.р. [376], диизопропиловый эфир р. [926, с. 383], диметилформамид 20 (25°) [560, с. 775], диоксид серы р. [1788], диэтиловый эфир х.р. [1], метанол 131 (0°) [3131, с. 662], 143 (15°) [3131, с. 662], 161 (30°) [3131, с. 662], метилацетат р. [1788], оксид-дихлорид селена(IV) 30,5 (25°) [1370], оксид-трихлорид фосфора(V) р. [1788], сероуглерод м.р. [1788], сульфурилхлорид р. [1788], трибромид мышьяка т.р. [1788], трибромид фосфора р. [1788], трихлорид мышьяка р. [1788], трихлорид фосфора м.р. [1788], трихлорсилан 0,00156 [3236, с. 562], хинолин р. [1788], хлор жидкий р. [809, с. 520], этанол 136 (0°) [72], 141 (15°) [72], 144 (20,6°) [72], этилацетат н.р. [1788],

1078. **железа(III) хлорид гексагидрат [неорг.]  $H_{12}Cl_3FeO_6$  (iron(III) chloride hexahydrate)** вода л.р. [2], глицерин х.р. [376], диметилсульфоксид 30 (25°) [1001, с. 320], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
1079. **железа(II) хлорид тетрагидрат [неорг.]  $H_8Cl_2FeO_4$  (iron(II) chloride tetrahydrate)** вода 154 (20°) [2], 316 (100°) [2], этанол р. [2],
1080. **железа(II) этандиоат - вода (1/2) [неорг.]  $C_2H_4FeO_6$  (iron(II) oxalate dihydrate, железа(II) оксалат дигидрат, железо (II) щавелевокислородное двухводное)** вода 0,097 (25°) [2],
1081. **железа(III)-рубидия сульфат додекагидрат [неорг.]  $H_{24}FeO_{20}RbS_2$**  вода 31,9 (90°) [1012],
1082. **железа(II)-цезия сульфат гексагидрат [неорг.]  $H_{12}Cs_2FeO_{14}S_2$**  вода 78,7 (25°) [1012],
1083. **железо [неорг.] Fe (iron)** вода н.р. [1], диэтиловый эфир н.р. [1], калий расплавленный 0,0045 (700°) [1641, с. 35], литий расплавленный 0,002 (700°) [1641, с. 35], магний расплавленный 0,05 (700°) [2555, с. 51], 0,265 (1000°) [2555, с. 51], натрий расплавленный 0,0005 (700°) [1641, с. 35], олово расплавленное 0,0047 (270°) [611], 0,0073 (329°) [611], 0,07 (483°) [611], 1,26 (773°) [611], 12,49 (1125°) [611], ртуть 0,0000015 (25°) [611], 0,0000019 (100°) [611], 0,0000054 (300°) [611], этанол н.р. [1],
1084. **зеараленон [орг.]  $C_{18}H_{22}O_5$**  ацетон 73,4 [235], ацетонитрил х.р. [235], бензол 1,28 [235], вода 0,002 [235], гексан 0,0758 [235], метанол х.р. [235], петролейный эфир т.р. [2438, с. 96], хлороформ х.р. [2438, с. 96], этанол 30,4 [235],
1085. **золота(III) гидроксид [неорг.]  $H_3AuO_3$  (gold(III) hydroxide)** вода 0,000077 (25°) [1874, с. 2345],
1086. **золота(III) хлорид [неорг.]  $AuCl_3$  (gold(III) chloride, золото хлорное)** аммиак жидкий м.р. [926], вода 68 (20°) [473], диэтиловый эфир р. [1], сероуглерод н.р. [1], сульфурхлорид р. [926], тетрахлорид кремния о.м.р. [1788, с. 370], тетрахлорид олова м.р. (0°) [1788, с. 370], 4,2 (160°) [1788, с. 370], трихлорид мышьяка 2,6 (15°) [926], 28 (160°) [926], трихлорид сурьмы р. [1788, с. 370], этанол р. [1],
1087. **золото [неорг.] Au (gold)** вода н.р. [1], галлий 1126 (500°) [2259, с. 11], ртуть 0,13 (18°) [359], этанол н.р. [1],
1088. **изадрин [орг.]  $C_{11}H_{18}ClNO_3$  (1-(3,4-диоксифенил)-2-изопропиламино-1-этанола гидрохлорид, изопротеренон, изупрел, новодрин, эуспирон)** вода 33 (20°) [1106], диэтиловый эфир н.р. [1106], этанол 95% 2,3 (20°) [1106],
1089. **изобутиламина гидрохлорид [орг.]  $C_4H_{12}ClN$**  вода 238,9 (25°) [1385], хлороформ 11,56 (25°) [1385],
1090. **4-изопропилбензойная кислота [орг.]  $C_{10}H_{12}O_2$  (куминовая кислота)** вода 0,01519 (25°) [1385],
1091. **3-изопропилбензо-2,1,3-тиадиазин-4-он-2,2-диоксид [орг.]  $C_{10}H_{12}N_2O_3S$  (bentazon, базагран, бентазон)** ацетон 150,7 (20°) [502], бензол 3,3 (20°) [502], вода 0,05 (20°) [502], диэтиловый эфир 65 (20°) [502], хлороформ 18 (20°) [502], циклогексан 0,02 (20°) [502], этанол 86,2 (20°) [502], этилацетат р. [1793, с. 486],
1092. **2-изопропил-1-метилбензол [орг.]  $C_{10}H_{14}$  (1-isopropyl-2-methylbenzene, о-цимол)** ацетон смеш. [456], бензол смеш. [456], вода 0,00482 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [456], петролейный эфир смеш. [456], тетрахлорметан смеш. [456], хлороформ р. [456], этанол р. [456],
1093. **2-изопропил-5-метилфенол [орг.]  $C_{10}H_{14}O$  (3-окси-п-цимол, 4-изопропил-3-окситолуол, thymol, тимол)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан л.р. [1050, с. 362], бензол р. [2], вода 0,067 (10°) [1385], 0,085 (20°) [2], 0,132 (37°) [2], диэтиловый эфир 507 (20°) [2], касторовое масло 101,5 (20°) [1369], оливковое масло 56,2 (20°) [1369], пропиленгликоль р. [575, с. 361], уксусная кислота л.р. [371], хлороформ л.р. [371], этанол 452 (20°) [2],
1094. **2-изопропокси-2-метилпропан [орг.]  $C_7H_{16}O$  (изопропил-трет-бутиловый эфир, трет-бутил-изопропиловый эфир)** вода 0,05 (25°) [793],

1095. **2-изопропоксифенил-N-метилкарбамат [орг.]**  $C_{11}H_{15}NO_3$  (арпрокарб, байгон, байер 39007, блаттанекс, пропокур, унден) вода 0,2 (20°) [3139, с. 26],
1096. **изопропоксиэтилен [орг.]**  $C_5H_{10}O$  (винил-изопропиловый эфир) вода 0,64 (20°) [938],
1097. **изопротиолан [орг.]**  $C_{12}H_{18}O_4S_2$  (1,3-дитиоланилиденмалоновой кислоты диизопропиловый эфир, isoprothiolane, фудзион, фуйон) ацетон р. [1796, с. 876], бензол р. [1796, с. 876], вода 0,0048 (20°) [502], гексан р. [1796, с. 876], диметилсульфоксид р. [1796, с. 876], ксилол р. [1796, с. 876], метанол р. [1796, с. 876], хлороформ р. [1796, с. 876],
1098. **изохинолин [орг.]**  $C_9H_7N$  (isoquinoline) вода 0,452 (20°) [1571],
1099. **имидазол [орг.]**  $C_3H_4N_2$  (1,3-диазол, glyoxaline, imidazole, глиоксалин) ацетон р. [1], бензол м.р. [1], вода 206 (19°) [1571], диэтиловый эфир р. [2], петролейный эфир м.р. [1], пиридин р. [1], хлороформ р. [1], этанол л.р. [2],
1100. **имидазол-4,5-дикарбоновая кислота [орг.]**  $C_5H_4N_2O_4$  (1H-imidazole-4,5-dicarboxylic acid) вода 0,05 (20°) [1398], 0,13 (100°) [1398],
1101. **2,4-имидазолидиндион [орг.]**  $C_3H_4N_2O_2$  (2,4-imidazolidinedione, гидантоин) вода 4,09 (25°) [1571], 29,46 (100°) [1398, с. 49], диэтиловый эфир т.р. [800], петролейный эфир н.р. [800], этанол р. [800],
1102. **имидазолинтрион [орг.]**  $C_3H_2N_2O_3$  (2,4,6-триоксоимидазолин, N,N'-оксалилмочевина, imidazolidinetrione, parabanic acid, парабановая кислота) вода 4,5 (8°) [1398, с. 45], этанол л.р. [2500, с. 3-318],
1103. **иминодиуксусная кислота [орг.]**  $C_4H_7NO_4$  (iminodiacetic acid, ИДА) вода 2,43 (20°) [174], диэтиловый эфир н.р. [174], этанол н.р. [174],
1104. **индан [орг.]**  $C_9H_{10}$  (indan) вода 0,01091 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1105. **индено[1,2,3-с,d]пирен [орг.]**  $C_{22}H_{12}$  (indeno[1,2,3-cd]pyrene) вода 0,0000019 (25°) [806],
1106. **индиго [орг.]**  $C_{16}H_{10}N_2O_2$  (indigo, бис(3-оксо-2-индолинилиден)) анилин р. [7, с. 225], вода н.р. [7, с. 225], диэтиловый эфир н.р. [7, с. 225], муравьиная кислота 95% 0,14 (19,8°) [1385], нитробензол р. [7, с. 225], серная кислота р. [7, с. 225], уксусная кислота р. [7, с. 225], хлороформ р. [7, с. 225], этанол н.р. [7, с. 225],
1107. **индий [неорг.]** In (indium) вода н.р. [1], ртуть 1,25 (0°) [1370], 1,28 (25°) [1370], 1,33 (50°) [1370],
1108. **индия(III) бромид [неорг.]**  $Br_3In$  (indium(III) bromide) вода 414,1 (20°) [799], 578 (22°) [799], 575,2 (34,5°) [799], 698,7 (100°) [799], метанол 285,8 (25°) [72], этанол 274,7 (20°) [72],
1109. **индия(III) иодид [неорг.]**  $I_3In$  (indium(III) iodide) вода 1200 (1°) [1645, с. 296], 1310 (22°) [1645, с. 296], 2023 (70°) [1645, с. 296], диэтиловый эфир р. [5], ксилол р. [5], метанол 648,5 (20°) [72], хлороформ р. [5], этанол 539,8 (20°) [72],
1110. **индия(III) нитрат - вода (2/9) [неорг.]**  $H_{18}In_2N_6O_{27}$  (indium(III) nitrate - water (2/9), индия(III) нитрат гемитетрагидрат) вода х.р. 164,6 (20°) [939, с. 97], этанол абсолютный х.р. [1788, с. 567],
1111. **индия(III) сульфат [неорг.]**  $In_2O_{12}S_3$  (indium(III) sulfate) вода 117,4 (20°) [2259, с. 119],
1112. **индия(III) фторид [неорг.]**  $F_3In$  (indium(III) fluoride) вода 0,04 (25°) [1012],
1113. **индия(III) хлорид [неорг.]**  $Cl_3In$  (indium(III) chloride) амиловый спирт 23,15 (20°) [317], ацетон 38 (20°) [317], бензол н.р. [317], вода 167 (2°) [1], 195 (22°) [1], 271 (35°) [1], 305 (60°) [1], 374 (80°) [1], глицерин 1,55 (20°) [317], диэтиловый эфир 35,1 (20°) [317], метанол 51,7 (20°) [317], петролейный эфир н.р. [317], тетрахлорметан н.р. [317], хлороформ 1,5 (20°) [317], этанол 36,24 (20°) [317], этилацетат 38,3 (20°) [317],
1114. **индол [орг.]**  $C_8H_7N$  (1H-indole, 2,3-бензпиррол) бензол р. [2], вода 0,3558 (25°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2], лигроин р. [2], метанол р. [1960, с. 1192], хинолин 11,39 (20°) [1385], этанол абсолютный 35,85 (20°) [1385],

1115. **индометацин [орг.]  $C_{19}H_{16}ClNO_4$  (1-(4-хлорбензоил)-5-метокси-2-метилиндолил-3-уксусная кислота, indomethacin)** ацетон р. [1139], вода 0,00085 (25°) [793], хлороформ м.р. [1139], этанол м.р. [1139],
1116. **иод [неорг.]  $I_2$  (iodine, iodum)** 1,2-дихлорэтан 5,43 (25°) [411, с. 344], 1-гексанол л.р. [1788, с. 412], 2,2-диметилбутан 1,369 (25°) [441, с. 344], 2-бутанол 9,7 (25°) [2682, с. 11], аллилизотиоцианат р. [1788, с. 413], аллилиодид р. [1788, с. 415], амиловый спирт л.р. [1788, с. 412], аммиак жидкий р. [1788, с. 412], анилин р. [1788, с. 415], ацетальдегид р. [1788, с. 412], ацетон 2,73 (-84°) [1370], 6,76 (-75°) [1370], 8,83 (-70,5°) [1370], 15,06 (-54,75°) [1370], 13,5 (-53,5°) [1370], 8,6 (-44,5°) [1370], 5,3 (-30°) [72], 4,25 (-18°) [1370], 2,66 (-5°) [1370], 2,56 (0°) [1370], бензол 16,4 (25°) [72], 19,19 (30°) [72], 25,08 (40°) [72], 34,25 (50°) [72], бензонитрил л.р. [1788, с. 414], бромформ 3,33 (5,6°) [1370], 7,07 (25°) [1370], бромэтан 14,6 (25°) [710, с. 156], валериановая кислота р. [1788, с. 415], вода 0,016 (0°) [1], 0,028 (20°) [1], 0,034 (25°) [1], 0,0549 (40°) [2682, с. 12], 0,096 (60°) [1], 0,45 (100°) [1], гексадекафторгептан 0,0119 (25°) [2985, с. 207], 0,0187 (35°) [2985, с. 207], гексан 13,9 (25°) [72], гептан 1,73 (25°) [1370], 4,38 (50°) [1370], глицерин 0,97 (25°) [1], глицерин 86,5% 0,47 (20°) [1370], диодметан л.р. [1788, с. 413], диметиламин л.р. [560], диметилсульфоксид л.р. [1812, с. 58], диметилформаимид 25 (25°) [560, с. 775], диоксид азота л.р. [1788, с. 412], диоксид серы р. [1788, с. 412], дихлорид серы р. [1788, с. 415], диэтиловый эфир 15,1 (-108°) [1370], 20 (17°) [1], 33,73 (25°) [2682, с. 11], изобутанол 9,7 (25°) [710, с. 156], иодид калия 10% водный раствор 160 (20°) [455, с. 291], иодид натрия 10% водный раствор 0,96 (20°) [2682, с. 12], керосин р. [1051, с. 238], мезитилен 25,31 (25°) [710, с. 156], метанол 23,35 (25°) [1370], метиламин л.р. [560], метилацетат р. [1788, с. 413], метилнитрат р. [1788, с. 415], метилсалицилат р. [1788, с. 415], нитробензол 4,22 (16°) [1788, с. 414], п-ксилол 19,83 (25°) [710, с. 156], пентан 0,605 (0°) [1370], 1,377 (19°) [1370], перфтортрибутиламин 0,008776 (25°) [2985, с. 207], 0,01445 (35°) [2985, с. 207], 0,02547 (45°) [2985, с. 207], пропионитрил 14,1 (25°) [710, с. 156], серная кислота 83% 0,36 [441, с. 345], сероуглерод 8,57 (0°) [1370], 17,1 (20°) [1], 20,4 (25°) [1], 33,7 (40°) [1370], сульфурилхлорид р. [1788, с. 412], тетрахлорметан 2,9 (25°) [1], толуол 18,25 (25°) [2682, с. 11], триметиламин м.р. [560], трихлорид мышьяка 8,42 (0°) [1788, с. 412], 11,88 (15°) [1370], 36,89 (96°) [1788, с. 412], углекислый газ жидкий 0,0232 (-21°) [1370], 0,1759 (20°) [1370], уксусная кислота 1,76 (20°) [1370], 2,78 (30°) [1370], фурфурол р. [1788, с. 415], хинолин р. [1788, с. 414], хлороформ 0,089 (-60°) [1370], 0,404 (-25°) [1370], 1,24 (0°) [1370], 2,63 (20°) [1], 3,092 (24°) [1370], циклогексан 2,79 (25°) [710, с. 156], этанол 20 (15°) [1], 27,17 (25°) [2682, с. 11], этилацетат 12,49 (8°) [1370], 15,7 (25°) [2682, с. 11], 19,26 (30°) [1370],
1117. **иода(V) оксид [неорг.]  $I_2O_5$**  вода 187 (12°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], сероуглерод н.р. [1], хлороформ н.р. [1], этанол н.р. [1],
1118. **2-иодбензойная кислота [орг.]  $C_7H_5IO_2$  (2-iodobenzoic acid)** вода 0,04613 (15°) [793],
1119. **3-иодбензойная кислота [орг.]  $C_7H_5IO_2$  (3-iodobenzoic acid)** вода 0,01334 (15°) [793],
1120. **4-иодбензойная кислота [орг.]  $C_7H_5IO_2$  (4-iodobenzoic acid)** вода 0,002778 (15°) [793],
1121. **иодбензол [орг.]  $C_6H_5I$  (iodobenzene)** ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 0,034 (30°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], лигроин смеш. [1], тетрахлорметан смеш. [1], хлороформ х.р. [1], этанол х.р. [1],
1122. **1-иодбутан [орг.]  $C_4H_9I$  (1-iodobutane, бутил иодистый)** вода 0,03128 (25°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-322], хлороформ л.р. [2500, с. 3-322], этанол смеш. [2500, с. 3-322],
1123. **1-иодгептан [орг.]  $C_7H_{15}I$  (1-iodoheptane)** вода 0,0003505 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
1124. **иодилбензол [орг.]  $C_6H_5IO_2$  (iodoxybenzene, иодобензол, иодоксибензол)** ацетон н.р. [1367, с. 397], бензол л.р. [2], вода 0,275 (14°) [635, с. 291], 1,187 (99°) [635, с. 291],

- диэтиловый эфир т.р. [635, с. 291], петролейный эфир м.р. [1367, с. 397], уксусная кислота р. (118°) [1367, с. 397], хлороформ л.р. [2], этанол н.р. [2],
1125. **иодметан [орг.] CH<sub>3</sub>I (halon 10001, iodomethane, methyl iodide, methyl iodine, метил иодистый, метилиодид)** ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 1,565 (0°) [611], 1,446 (10°) [611], 1,419 (20°) [611], 1,429 (30°) [611], диэтиловый эфир смеш. [1], тетрахлорметан р. [1], этанол смеш. [1],
1126. **1-иоднафталин [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>I (1-iodonaphthalene)** бензол смеш. [2500, с. 3-324], вода 0,0007114 [793], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-324], сероуглерод смеш. [2500, с. 3-324], этанол смеш. [2500, с. 3-324],
1127. **иодноватая кислота [неорг.] HIO<sub>3</sub> (iodic acid, йодноватая кислота)** вода 236,7 (0°) [1], 253,4 (16°) [611], 280,2 (40°) [611], 360,8 (100°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], серная кислота р. [376, с. 171], сероуглерод н.р. [376, с. 171], уксусная кислота н.р. [376, с. 171], хлороформ н.р. [1], этанол абсолютный н.р. [1],
1128. **иодоводород [неорг.] HI (hydrogen iodide, иодистоводородная кислота, иодоводородная кислота)** вода 234 (10°) [1], 132,5 (127°) [1], фтороводород н.р. [1422], этанол р. [1],
1129. **1-иодпропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>I (1-iodopropane, пропил иодистый)** вода 0,0867 (20°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1130. **2-иодпропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>I (2-iodopropane, изопропил иодистый, изопропилиодид)** вода 0,167 (0°) [1385], 0,14 (20°) [2], 0,134 (30°) [1385], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1131. **4-иодфенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>IO** вода 0,2828 (20°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
1132. **иодциан [неорг.] CIN (cyanogen iodide)** вода 3,86 (20°) [611],
1133. **иодэтан [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>I (iodoethane, этил иодистый, этил йодистый, этилиодид)** аммиак жидкий р. [3169, с. 119], бензол р. [1], вода 0,441 (0°) [1385], 0,403 (20°) [1385], 0,415 (30°) [1385], диэтиловый эфир р. [1], хлороформ р. [1], этанол р. [1],
1134. **иохимбин [орг.] C<sub>21</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (афродин, квебрахин, коринин)** бензол р. [2], вода 4 (0°) [1385], 10 (100°) [1385], диэтиловый эфир т.р. [2], хлороформ л.р. [2], этанол 4 (20°) [828], 10 (78°) [828],
1135. **иохимбина гидрохлорид [орг.] C<sub>21</sub>H<sub>27</sub>ClO<sub>3</sub>N<sub>2</sub>** вода 0,735 (0°) [1385], 3,33 (100°) [1385],
1136. **иридия(IV) оксид [неорг.] IrO<sub>2</sub> (iridium(IV) oxide)** вода 0,0002 (20°) [1370], этанол н.р. [1],
1137. **иттербий [неорг.] Yb (ytterbium)** аммиак жидкий 193,5 (-33,4°) [1431], вода реаг. [1], ртуть 0,09 (20°) [385, с. 188],
1138. **иттербия сульфат [неорг.] O<sub>12</sub>S<sub>3</sub>Yb<sub>2</sub>** вода 44,2 (0°) [611], 34,59 (15,5°) [611], 19,09 (35°) [611], 4,67 (100°) [611],
1139. **иттербия сульфат октагидрат [неорг.] H<sub>16</sub>O<sub>20</sub>S<sub>3</sub>Yb<sub>2</sub>** вода 29,2 (25°) [1012], 17,2 (40°) [1012],
1140. **иттербия хлорид [неорг.] Cl<sub>3</sub>Yb (ytterbium chloride)** вода 47,89 (20°) [1370], 53,56 (50°) [1370],
1141. **иттрий [неорг.] Y (yttrium)** галлий 1,1 (500°) [2259, с. 11],
1142. **иттрия ацетат тетрагидрат [неорг.] C<sub>6</sub>H<sub>17</sub>O<sub>10</sub>Y** вода 9,03 (25°) [2],
1143. **иттрия бромат нонагидрат [неорг.] H<sub>18</sub>Br<sub>3</sub>O<sub>18</sub>Y** вода 148 (25°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол м.р. [1012],
1144. **иттрия бромид [неорг.] Br<sub>3</sub>Y (yttrium bromide)** вода 64 (0°) [1370], 83,3 (30°) [1370], 90,1 (50°) [611], 113,2 (75°) [611], 129,6 (95°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол р. [1012],
1145. **иттрия диметилфосфат [неорг.] C<sub>6</sub>H<sub>18</sub>O<sub>12</sub>P<sub>3</sub>Y** вода 6,44 (0°) [611], 3,53 (25°) [611], 1,9 (50°) [611],

1146. **иттрия иодат [неорг.]**  $I_3O_9Y$  вода 0,53 (20°) [611],
1147. **иттрия нитрат [неорг.]**  $N_3O_9Y$  вода 93,1 (0°) [611], 134,2 (22,5°) [611], 155,1 (35°) [611], 200,3 (60,2°) [611], 210,6 (66,5°) [611], диэтиловый эфир 8,6 (20°) [611],
1148. **иттрия нитрат гексагидрат [неорг.]**  $H_{12}N_3O_{15}Y$  вода 96,7 (22,5°) [1012], диэтиловый эфир х.р. [1012], этанол х.р. [1012],
1149. **иттрия оксид [неорг.]**  $O_3Y_2$  (yttrium oxide) вода 0,0000008 (29°) [1370],
1150. **иттрия сульфат [неорг.]**  $O_{12}S_3Y_2$  вода 7,93 (3,6°) [611], 7,48 (15,8°) [611], 7,19 (25°) [611], 5,36 (50°) [611], 2,03 (95°) [611],
1151. **иттрия сульфат октагидрат [неорг.]**  $H_{16}O_{20}S_3Y_2$  вода 5,7 (16°) [1012], этанол н.р. [1012],
1152. **иттрия хлорид [неорг.]**  $Cl_3Y$  (yttrium chloride) вода 73,6 (0°) [1], 74,36 (10°) [611], 75,04 (20°) [611], 75,28 (25°) [611], 75,65 (30°) [611], 76,37 (40°) [611], 76,83 (50°) [611], 78,4 (80°) [1], пиридин 6,5 (15°) [1369], этанол 60,1 (15°) [1],
1153. **кадмий [неорг.]** **Cd (cadmium)** вода н.р. [1], ртуть 5,17 (18°) [1],
1154. **кадмия бромид [неорг.]**  $Br_2Cd$  (cadmium bromide) ацетон 1,559 (18°) [72], бензонитрил 0,857 (18°) [1370], бром жидкий 0,001 (25°) [3175, с. 282], вода 56,2 (0°) [1], 74,8 (10°) [1], 98,4 (20°) [1], 112,3 (25°) [1], 128,8 (30°) [1], 151,9 (40°) [1], 153,8 (60°) [1], 157,1 (80°) [1], 160,4 (100°) [1], 217,5 (200°) [1], гидразин 40 (20°) [1370], диэтиловый эфир 0,4 (15°) [1], метанол 9,9 (0°) [3131, с. 662], 13,5 (15°) [3131, с. 662], 16,2 (20°) [3131, с. 662], 18,4 (25°) [3131, с. 662], 21,1 (30°) [3131, с. 662], 24,5 (40°) [3131, с. 662], 31 (50°) [3131, с. 662], 43,9 (60°) [3131, с. 662], этанол 26,6 (15°) [1], этанол абсолютный 26,9 (10°) [3131, с. 664], 30 (20°) [3131, с. 664], 33,5 (30°) [3131, с. 664], 37,8 (40°) [3131, с. 664], 39,3 (45°) [3131, с. 664], 38,1 (50°) [3131, с. 664], 30,3 (60°) [3131, с. 664], 22,3 (70°) [3131, с. 664],
1155. **кадмия вольфрамат [неорг.]**  $CdO_4W$  (cadmium tungstate) вода 0,04759 (15°) [1874, с. 2766], хлорид лития расплавленный 250 (600°) [2374, с. 74],
1156. **кадмия гидроксид [неорг.]**  $H_2CdO_2$  (cadmium hydroxide) вода 0,00026 (25°) [1012],
1157. **кадмия иодат [неорг.]**  $CdI_2O_6$  вода 0,0974 (25°) [1874, с. 2810],
1158. **кадмия иодид [неорг.]**  $CdI_2$  (cadmium iodide) анилин 1,7 (40°) [611], 2,4 (50°) [611], 4,2 (70°) [611], 9,2 (100°) [611], ацетон 25 (18°) [72], бензол 0,05 (16°) [1874, с. 2809], 0,09 (35°) [1874, с. 2809], бензонитрил 1,63 (18°) [1370], вода 78,7 (0°) [1], 81,5 (10°) [1], 84,8 (20°) [1], 86,6 (25°) [1], 88,3 (30°) [1], 92,3 (40°) [1], 101,2 (60°) [1], 112,8 (80°) [1], 127,8 (100°) [1], 255 (200°) [1], вода тяжелая 49,5 (0°) [1874, с. 2806], 57,2 (25°) [1874, с. 2806], 66,7 (50°) [1874, с. 2806], 92,7 (100°) [1874, с. 2806], гидразин 83,8 (20°) [611], диметиламин л.р. [560], диметилсульфоксид 27 (25°) [560, с. 232], диоксид серы 0,043 (0°) [72], диэтиловый эфир 0,143 (12°) [1370], изопропанол 58,5 (0°) [611], 59,2 (10°) [611], 59,5 (20°) [611], 59,5 (30°) [611], 59,5 (50°) [611], метанол 206,8 (10°) [3131, с. 662], 206,7 (20°) [3131, с. 662], 206,7 (30°) [3131, с. 662], 206 (40°) [3131, с. 662], 208,1 (50°) [3131, с. 662], 208,6 (60°) [3131, с. 662], 212 (70°) [3131, с. 662], метилформиат 0,85 (0°) [611], 0,76 (13°) [611], 0,66 (26°) [611], пиридин 0,5 (60°) [611], 1,7 (70°) [611], пропанол 19 (0°) [611], 28,2 (5°) [611], 70,9 (20°) [611], 60,8 (25°) [611], 51,5 (50°) [611], пропилформиат 2,43 (0°) [611], 2,11 (13°) [611], 1,55 (26°) [611], триметиламин р. [560], хинолин 2 (60°) [611], 3,6 (70°) [611], 9,1 (100°) [611], этанол абсолютный 110,5 (20°) [3131, с. 664], 108,1 (30°) [3131, с. 664], 103,8 (40°) [3131, с. 664], 102,7 (50°) [3131, с. 664], 103,3 (60°) [3131, с. 664], 103,4 (70°) [3131, с. 664], 103,7 (80°) [3131, с. 664], этилацетат 4,96 (0°) [611], 1,7 (13°) [611], 1,84 (18°) [1370], 2,06 (26°) [611], этилформиат 1,17 (0°) [611], 1,06 (13°) [611], 0,78 (26°) [611],
1159. **кадмия нитрат [неорг.]**  $CdN_2O_6$  (cadmium nitrate) аммиак жидкий 6,5 (-81°) [611], 11,5 (-79,5°) [611], 29,5 (-77,5°) [611], 24,42 (-68°) [611], 12,49 (-47°) [611], 5,93 (-33°) [611], 2,68 (-21°) [611], 1,74 (-9°) [611], 1,01 (4°) [611], 0,28 (37°) [611], ацетон р. [1788, с. 558], вода 122,7 (0,6°) [611], 158,4 (25°) [611], 681,3 (100°) [611], диметилформамид 20 (25°) [560, с. 775], диметоксиметан р. [1788, с. 558], этанол р. [2500, с. 4-54], этилацетат р. [1788, с. 558],

1160. **кадмия нитрат тетрагидрат [неорг.]  $\text{H}_8\text{CdN}_2\text{O}_{10}$  (cadmium nitrate tetrahydrate)** аммиак жидкий р. [1788, с. 558], ацетон р. [2500, с. 4-54], вода 106,6 (0°) [1], 135,3 (10°) [1], 149,4 (20°) [1], 159,1 (25°) [1], 168,8 (30°) [1], 194,1 (40°) [1], 233,3 (50°) [1], 619 (60°) [1], 652 (80°) [1], 681 (100°) [1], этанол х.р. [1], этилацетат х.р. [1],
1161. **кадмия оксид [неорг.]  $\text{CdO}$  (cadmium oxide)** вода 0,00048 (18°) [611],
1162. **кадмия перхлорат - вода (1/6) [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{CdCl}_2\text{O}_{14}$  (cadmium perchlorate hexahydrate, кадмия перхлорат гексагидрат)** вода 191,5 (25°) [2500, с. 4-54],
1163. **кадмия селенат [неорг.]  $\text{CdO}_4\text{Se}$**  вода 72,44 (0°) [1874, с. 2779], 68,44 (10°) [1874, с. 2779], 63,64 (21,6°) [1874, с. 2779], 58,9 (30°) [1874, с. 2779], 44,2 (60°) [1874, с. 2779], 27,16 (90°) [1874, с. 2779], 22,01 (98,5°) [1874, с. 2779],
1164. **кадмия селенат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{CdO}_6\text{Se}$  (cadmium selenate dihydrate)** вода 70,5 (25°) [2500, с. 4-54],
1165. **кадмия сульфат [неорг.]  $\text{CdO}_4\text{S}$  (cadmium sulfate, кадмий серноокислый)** ацетон н.р. [1], вода 75,6 (0°) [1], 75,9 (10°) [1], 76,4 (20°) [1], 77 (25°) [1], 77,5 (30°) [1], 78,6 (40°) [1], 77 (50°) [1], 73,9 (60°) [1], 67,2 (80°) [1], 58 (100°) [1], 23,6 (150°) [1], вода тяжелая 62,73 (0°) [1874, с. 2777], 63,21 (20°) [1874, с. 2777], 64,88 (40°) [1874, с. 2777], 66,78 (50°) [1874, с. 2777], 61,34 (60°) [1874, с. 2777], метанол 0,038 (15°) [2948, с. 1441], 0,031 (25°) [2948, с. 1441], 0,026 (35°) [2948, с. 1441], 0,022 (45°) [2948, с. 1441], 0,019 (55°) [2948, с. 1441], муравьиная кислота 95% 0,06 (18,5°) [611], фтороводород н.р. [1817, с. 73], этанол 0,027 (35°) [2948, с. 1443], 0,025 (45°) [2948, с. 1443], 0,019 (55°) [2948, с. 1443],
1166. **кадмия сульфид [неорг.]  $\text{CdS}$  (cadmium sulfide, гринокит)** вода 0,00013 (18°) [1012],
1167. **кадмия сульфит [неорг.]  $\text{CdO}_3\text{S}$  (cadmium sulfite)** вода 0,05 (20°) [2500, с. 4-54],
1168. **кадмия формиат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_2\text{CdO}_4$**  вода 8,3 (0°) [473], 11,1 (10°) [473], 14,4 (20°) [473], 18,6 (30°) [473], 25,3 (40°) [473], 59,5 (60°) [473], 80,5 (80°) [473], 85,2 (90°) [473], 94,6 (100°) [473],
1169. **кадмия фторид [неорг.]  $\text{CdF}_2$  (cadmium fluoride)** вода 4,5 (25°) [1], фтороводород 0,189 (-23,2°) [1459], 0,198 (-4,4°) [1459], 0,201 (14,2°) [1459], этанол н.р. [1],
1170. **кадмия хлорат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{CdCl}_2\text{O}_8$**  ацетон р. [1012], вода 264 (0°) [1012], 431,4 (65°) [1012], этанол р. [1012],
1171. **кадмия хлорид [неорг.]  $\text{CdCl}_2$  (cadmium chloride)** аммиак жидкий 0,02 (25°) [1874, с. 2787], ацетон 0,79 [2210, с. 135], бензонитрил 0,063 (18°) [1370], вода 89,8 (0°) [1], 101,2 (10°) [1], 114,1 (20°) [1], 120,7 (25°) [1], 128,3 (30°) [1], 134,7 (40°) [1], 136,4 (60°) [1], 140,4 (80°) [1], 146,9 (100°) [1], 264 (200°) [1], диметилсульфоксид 18 (25°) [560, с. 232], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 2,15 (20°) [3131, с. 662], 2,66 (30°) [3131, с. 662], 3,44 (40°) [3131, с. 662], 4,44 (50°) [3131, с. 662], оксид-дихлорид селена(IV) 0,15 (25°) [1370], пиридин 0,46 (0°) [1370], 0,79 (4°) [611], 0,81 (15°) [611], 0,67 (30°) [611], 0,5 (100°) [611], фтороводород н.р. [113, с. 71], этанол абсолютный 1,3 (10°) [3131, с. 664], 1,48 (20°) [3131, с. 664], 1,66 (30°) [3131, с. 664], 1,91 (40°) [3131, с. 664], 2,28 (50°) [3131, с. 664], 2,78 (60°) [3131, с. 664], 2,86 (65°) [3131, с. 664], 2,53 (70°) [3131, с. 664], этилацетат р. [2210, с. 135],
1172. **кадмия хлорид - вода (2/5) [неорг.]  $\text{H}_{10}\text{Cd}_2\text{Cl}_4\text{O}_5$  (кадмия хлорид гемидигидрат)** вода 90 (0°) [1751, с. 1.318], 100 (10°) [1751, с. 1.318], 113 (20°) [1751, с. 1.318], 132 (30°) [1751, с. 1.318],
1173. **кадмия хлорит дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{CdCl}_2\text{O}_6$**  вода 0,49 (1°) [104], 1,43 (70°) [104],
1174. **кадмия цианид [неорг.]  $\text{C}_2\text{CdN}_2$**  вода 0,0247 (18°) [1370], диметиламин р. [560], диметилсульфоксид р. [1812],
1175. **кадмия этандиоат [неорг.]  $\text{C}_2\text{CdO}_4$  (cadmium oxalate, кадмия оксалат)** вода 0,0033 (18°) [1370], этанол н.р. [1012],
1176. **кадмия этандиоат - вода (1/3) [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_6\text{CdO}_7$  (кадмия оксалат тригидрат)** вода 0,00337 (18°) [869, с. 25],

1177. **кадмия этаноат [неорг.]  $C_4H_6CdO_4$  (cadmium acetate, кадмия ацетат)** вода л.р. [2], метанол 21,08 (15°) [1874, с. 2759], 39,47 (68,9°) [1874, с. 2759], этанол 21,1 (15°) [611], 39,5 (68,9°) [611],
1178. **кадмия-калия сульфат дигидрат [неорг.]  $H_4CdK_2O_{10}S_2$**  вода 39,2 (16°) [1012], 42,3 (40°) [1012],
1179. **калий [неорг.] К (potassium)** аммиак жидкий 45,56 (-50,38°) [1370], 46,37 (-33,2°) [709], 49,05 (0°) [1370], анилин р. [1082], вода реаг. [1], галлий 0,000004 (32°) [1854, с. 208], 4 (500°) [2259, с. 11], гексаметилфосфаттриамид х.р. [1307], диэтиламин н.р. [1082, с. 293], метиламин 0,056 [1307], ртуть 0,8 (18°) [359], триэтиламин н.р. [1082, с. 293], фторид калия расплавленный 16,97 (948°) [2373, с. 52], хлорид калия расплавленный 4,14 (800°) [2373, с. 52], этанол реаг. [1], этилендиамин 0,045 (20°) [1715, с. 131],
1180. **калия азид [неорг.]  $KN_3$  (potassium azide)** аммиак жидкий х.р. [35], ацетон н.р. [127], бензол 0,15 (80°) [1370], вода 41,4 (0°) [3089, с. 86], 46,5 (10,5°) [3089, с. 86], 48,9 (15,5°) [3089, с. 86], 49,6 (17°) [3089, с. 86], 105,7 (100°) [3089, с. 86], диэтиловый эфир т.р. [7], метанол х.р. [1082, с. 287], этанол 0,16 (0°) [2], 0,137 (16°) [7], этанол 80% 1,83 (0°) [2841, с. 41], 5,93 (78,4°) [2841, с. 41],
1181. **калия амид [неорг.]  $H_2KN$  (potassium amide)** аммиак жидкий 3,6 (25°) [1370],
1182. **калия амидосульфат [неорг.]  $H_2KNO_3S$  (potassium amidosulfonate, potassium sulfamate, калия сульфамат)** вода 45,86 (9°) [1873, с. 1952], 66,81 (20°) [1873, с. 1952], 77,75 (25°) [1873, с. 1952], 101,53 (35°) [1873, с. 1952], 129,36 (45°) [1873, с. 1952],
1183. **калия d-антимонилтарtrat полугидрат [неорг.]  $C_8H_{10}K_2O_{15}Sb_2$  (рвотный камень)** вода 5,26 (9°) [603], 3,57 (100°) [603],
1184. **калия ацетат [неорг.]  $C_2H_3KO_2$  (potassium acetate, калий уксуснокислый)** аммиак жидкий 1,026 (-33,9°) [1370], ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 233,9 (10°) [1], 255,6 (20°) [1], 269,4 (25°) [1], 283,8 (30°) [1], 323,3 (40°) [1], 350 (60°) [1], 380 (80°) [1], глицерин 86,5% 77,4 (20°) [1370], диметилформамид 0,09 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 0,006 (0°) [72], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 24,24 (15°) [3063, с. 1341], 53,54 (73,4°) [3063, с. 1341], уксусная кислота 20,95 (17,95°) [1873, с. 1799], 64,96 (99°) [1873, с. 1799], этанол 16,3 (25°) [1370],
1185. **калия бензоат [неорг.]  $C_7H_5KO_2$  (potassium benzoate)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], метанол 7,07 (15°) [3063, с. 1341], 8,33 (66°) [3063, с. 1341],
1186. **калия бензоат - вода (1/3) [неорг.]  $C_7H_{11}KO_5$  (potassium benzoate trihydrate, калий бензойнокислый трехводный, калия бензоат тригидрат)** вода 52 (25°) [2], 112 (100°) [2], этанол р. [2],
1187. **калия бромат [неорг.]  $BrKO_3$  (potassium bromate, калий бромноватоокислый)** аммиак жидкий 0,002 (25°) [1370], ацетон н.р. [1], вода 3,05 (0°) [1], 4,72 (10°) [1], 6,87 (20°) [1], 8,15 (25°) [1], 9,64 (30°) [1], 13,25 (40°) [1], 22,27 (60°) [1], 34,28 (80°) [1], 50 (100°) [1], вода тяжелая 6,66 (25°) [1873, с. 2081], этанол 0,0017 (15°) [1873, с. 2081],
1188. **калия бромид [неорг.]  $BrK$  (potassium bromide, калий бромистый)** 1-бутанол 0,0112 (20°) [1370], 0,0148 (50°) [2841, с. 41], 1-пентанол 0,003 (25°) [1370], 2-бутанол 0,0044 (25°) [1370], аммиак жидкий 40,32 (-33,9°) [1370], 26,87 (0°) [1370], 13,5 (25°) [2197, с. 77], ацетон 0,00454 (18°) [2841, с. 41], 0,00415 (37°) [2841, с. 41], ацетонитрил 0,023 (18°) [611, с. 739], 0,024 (25°) [611, с. 739], бром жидкий 0,0185 (25°) [3175, с. 282], вода 53,5 (0°) [1], 59,5 (10°) [1], 65,2 (20°) [1], 68,1 (25°) [1], 70,9 (30°) [1], 75,8 (40°) [1], 85,5 (60°) [1], 94,6 (80°) [1], 103,3 (100°) [1], 127,3 (150°) [1], 153,2 (200°) [1], вода тяжелая 42,45 (5°) [1873, с. 2069], 51,75 (20°) [1873, с. 2069], 67,22 (50°) [1873, с. 2069], 89 (100°) [1873, с. 2069], гидразин 60 (20°) [1370], гидроксилламин 44,7 (18°) [1370], глицерин 17,8 (25°) [1], диоксид серы 2,81 (0°) [72], диэтиловый эфир 0,02 (15°) [1873, с. 2075], изоамиловый спирт 0,002 (20°) [428], 0,00175 (25°) [1370], изобутанол 0,0076 (25°) [1370], изопропанол 0,011 (25°) [1370], метанол 1,82 (0°) [3131, с. 661], 1,93 (10°) [3131, с. 661], 2 (15°) [3131, с. 661], 2,08 (20°) [3131, с. 661], 2,17 (25°)

- [1370], 2,23 (30°) [3131, с. 661], 2,37 (40°) [3131, с. 661], 2,55 (50°) [3131, с. 661], 2,74 (60°) [3131, с. 661], муравьиная кислота 95% 23,2 (18,5°) [1370], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,031 (20°) [643, с. 200], пиридин м.р. [2210, с. 134], пропанол 0,035 (25°) [1370], уксусная кислота 0,2187 (30°) [1873, с. 2072], фурфурол 0,12 (25°) [1370], циановодород м.р. [2210, с. 134], этанол 0,135 (25°) [1370], этанол 50% 16,4 (20°) [1370], этаноламин 3,27 (25°) [3075, с. 465], этиленгликоль 15,85 (30°) [1370], этилендиамин 0,78 (25°) [3075, с. 465],
1189. **калия бутаноат [неорг.]  $C_4H_7KO_2$  (potassium butanoate, potassium butyrate, калия бутират)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 296,8 (31,25°) [1370], метанол 51,04 (15°) [3063, с. 1341], 120,84 (70,9°) [3063, с. 1341],
1190. **калия вольфрамат [неорг.]  $K_2O_4W$  (potassium tungstate)** вода 317,5 (18°) [1506],
1191. **калия гексабромплатинат(IV) [неорг.]  $Br_6K_2Pt$  (potassium hexabromoplatinate(IV))** вода 2 (20°) [1012], 10 (100°) [1012], этанол н.р. [1012],
1192. **калия гексагидроксостаннат(IV) [неорг.]  $H_6K_2O_6Sn$  (potassium hexahydroxostannate(IV))** ацетон н.р. [1012], вода 85 (10°) [1012], 110,5 (15°) [3190, с. 66], этанол н.р. [1012],
1193. **калия гексанитрокобальтат(III) [неорг.]  $CoK_3N_6O_{12}$  (potassium hexanitrocobaltate(III), соль Фишера)** вода 0,9 (17°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [182, с. 325], этанол 95% 0,026 (14°) [1370],
1194. **калия гексатиоцианохромат(III) [неорг.]  $C_6CrK_3N_6S_6$  (potassium hexathiocyanatochromate(III), калия гексароданохромат(III))** вода 139 [1873, с. 1845], этанол 106 (20°) [1846],
1195. **калия гексафторалюминат [неорг.]  $AlF_6K_3$  (potassium hexafluoroaluminate)** вода 0,08611 (0°) [1873, с. 1971], 0,14308 (25°) [1873, с. 1971], 0,26193 (50°) [1873, с. 1971], 0,46039 (100°) [1873, с. 1971],
1196. **калия гексафторвисмутат(V) [неорг.]  $BiF_6K$  (potassium hexafluorobismuthate(V))** фтороводород 2,02 (-78°) [1666, с. 79],
1197. **калия гексафторгафнат [неорг.]  $F_8HfK_2$  (potassium hexafluorohafnate)** вода 3,1 (20°) [611],
1198. **калия гексафторгерманат [неорг.]  $F_6GeK_2$  (potassium hexafluorogermanate)** вода 0,54 (18°) [1012], 2,58 (100°) [1012],
1199. **калия гексафтороплатинат(IV) [неорг.]  $F_6K_2Pt$  (potassium hexafluoroplatinate(IV))** вода 0,75 (25°) [104],
1200. **калия гексафторсиликат [неорг.]  $F_6K_2Si$  (potassium hexafluorosilicate, гиератит)** вода 0,077 (0°) [1422], 0,12 (18°) [1012], 0,177 (25°) [1422], 0,42 (70°) [1422], 0,95 (100°) [1012], этанол н.р. [1571, с. 4-82],
1201. **калия гексафторстаннат(IV) - вода (1/1) [неорг.]  $H_2F_6K_2OSn$  (potassium hexafluorostannate(IV) - water (1/1), калия гексафторстаннат(IV) моногидрат)** вода 3,5 (18°) [1012], 31,5 (100°) [1012], этанол н.р. [1012],
1202. **калия гексафтортитанат(IV) [неорг.]  $F_6K_2Ti$  (potassium hexafluorotitanate(IV))** вода 0,55 (0°) [1370], 0,91 (10°) [1370], 1,04 (14°) [1370], этанол 98% 0,0061 (20°) [611],
1203. **калия гексафтортитанат(IV) - вода (1/1) [неорг.]  $H_2F_6K_2OTi$  (potassium hexafluorotitanate(IV) monohydrate, калия гексафтортитанат(IV) моногидрат)** вода 0,5 (0°) [1012], 1,2 (20°) [1012],
1204. **калия гексафторфосфат(V) [неорг.]  $F_6KP$  (potassium hexafluorophosphate(V))** вода 3,691 (0°) [1873, с. 1975], 7,87 (20,2°) [1873, с. 1975], 7,95 (22,5°) [611], 14,74 (40°) [1873, с. 1975], 32,64 (70°) [1873, с. 1975], 62,07 (100°) [1873, с. 1975],
1205. **калия гексафторцирконат [неорг.]  $F_6K_2Zr$  (potassium hexafluorozirconate)** вода 0,78 (2°) [1012], 1,22 (10°) [958], 1,55 (20°) [958], 1,92 (30°) [958], 2,37 (40°) [958], 2,94 (50°) [958], 3,81 (60°) [958], 5,06 (70°) [958], 6,9 (80°) [958], 11,11 (90°) [958], 25,53 (100°) [958],

1206. **калия гексахлоририд(III) [неорг.]  $\text{Cl}_6\text{IrK}_3$  (potassium hexachloroiridate(III))** вода 8 (19°) [1873, с. 2037],
1207. **калия гексахлоририд(IV) [неорг.]  $\text{Cl}_6\text{IrK}_2$  (potassium hexachloroiridate(IV))** вода 1,1 (20°) [1012], этанол н.р. [1012],
1208. **калия гексахлорпалладат(IV) [неорг.]  $\text{Cl}_6\text{K}_2\text{Pd}$  (potassium hexachloropalladate(IV))** вода 0,000237 (25°) [1873, с. 2037], этанол н.р. [1012],
1209. **калия гексахлорплатинат(IV) [неорг.]  $\text{Cl}_6\text{K}_2\text{Pt}$  (potassium hexachloroplatinate(IV))** вода 0,478 (0°) [2], 0,6 (10°) [611], 0,774 (20°) [611], 1 (30°) [611], 1,354 (40°) [611], 2,443 (60°) [611], 5,03 (100°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], метиламин м.р. [560], этанол 40% 0,076 (20°) [1370], этанол абсолютный 0,0009 (20°) [1370],
1210. **калия гексахлорстаннат(IV) [неорг.]  $\text{Cl}_6\text{K}_2\text{Sn}$  (potassium hexachlorostannate(IV))** вода 109,2 (70°) [1370],
1211. **калия гексацианокобальтат(III) [неорг.]  $\text{C}_6\text{CoK}_3\text{N}_6$  (potassium hexacyanocobaltate(III))** вода 2,008 (-0,3485°) [1873, с. 1834], этанол н.р. [1012],
1212. **калия гексацианоплатинат(IV) [неорг.]  $\text{C}_6\text{K}_2\text{N}_6\text{Pt}$  (potassium hexacyanoplatinate(IV))** вода 8 (20°) [104],
1213. **калия гексацианоферрат(II) [неорг.]  $\text{C}_6\text{FeK}_4\text{N}_6$  (potassium ferrocyanide, potassium hexacyanoferrate(II), калия ферроцианид)** ацетон н.р. (15°) [3063, с. 1341], вода 14,3 (0°) [611], 20 (10°) [1369], 32,97 (25°) [1369], 35,1 (30°) [611], 48,4 (50°) [611], 61,8 (70°) [611], 74,3 (99,6°) [611], метанол н.р. (15°) [3063, с. 1341], 0,9 (66°) [3063, с. 1341], формамид 14,7 (25°) [80, с. 563], этанол 80% 0,025 (20°) [1370],
1214. **калия гексацианоферрат(III) [неорг.]  $\text{C}_6\text{FeK}_3\text{N}_6$  (potassium ferricyanide, potassium hexacyanoferrate(III), калий железосинеродистый, калия гексацианоферриат, калия феррицианид, красная кровяная соль)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 29,9 (0°) [1], 38,3 (10°) [1], 46 (20°) [1], 48,8 (25°) [1], 52,7 (30°) [1], 59,5 (40°) [1], 70,9 (60°) [1], 81,8 (80°) [1], 91,6 (100°) [1], вода тяжелая 38,7 (25°) [1873, с. 1833], гидразин 2 (20°) [611], диметилформамид 0,05 (25°) [560, с. 775], метанол н.р. (15°) [3063, с. 1341], 0,31 (66°) [3063, с. 1341], формамид 2,7 (25°) [80, с. 563], этанол н.р. [1],
1215. **калия гексацианоферрат(II) - вода (1/3) [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_6\text{FeK}_4\text{N}_6\text{O}_3$  (potassium ferrocyanide trihydrate, potassium hexacyanoferrate(II) trihydrate, желтая кровяная соль, калий железистосинеродистый трехводный, калия гексацианоферрат(II) тригидрат, калия гексацианоферроат тригидрат, калия ферроцианид тригидрат)** ацетон р. [1], вода 14,5 (0°) [1], 21 (10°) [1], 28 (20°) [1], 31,5 (25°) [1], 35,3 (30°) [1], 48,3 (50°) [1], 67 (80°) [1], этанол н.р. [1],
1216. **калия гексацианохромат(III) [неорг.]  $\text{C}_6\text{CrK}_3\text{N}_6$  (potassium hexacyanochromate(III))** вода 31 (20°) [1012], этанол н.р. [1012],
1217. **калия гидроарсенат [неорг.]  $\text{HASK}_2\text{O}_4$  (potassium hydrogen arsenate)** вода 18,9 (6°) [1012], 297 (20°) [1873, с. 1882], этанол н.р. [1012],
1218. **калия гидрокарбонат [неорг.]  $\text{CHKO}_3$  (potassium bicarbonate, potassium hydrogen carbonate, калий углекислый кислый, калия бикарбонат)** вода 22,7 (0°) [1], 27,9 (10°) [1], 33,3 (20°) [1], 36,5 (25°) [1], 39,1 (30°) [1], 45,6 (40°) [1], 60 (60°) [1], 68,3 (70°) [1], метанол 0,018 (25°) [2303, с. 1176], 0,038 (35°) [2303, с. 1176], этанол н.р. [1],
1219. **калия гидроксид [неорг.]  $\text{HKO}$  (potassium hydroxide, едкое кали, калия гидроокись)** аммиак жидкий 0,000028 (-40°) [1567, с. 103], вода 97,6 (0°) [1], 102,4 (10°) [1], 112,4 (20°) [1], 117,9 (25°) [1], 135,3 (40°) [1], 147,5 (60°) [1], 162,5 (80°) [1], 179,3 (100°) [1], 206 (120°) [1], 367 (140°) [1], диметилформамид 0,1 (25°) [560, с. 775], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 55 (28°) [1], этанол 38,7 (28°) [1],
1220. **калия гидросульфат [неорг.]  $\text{HKO}_4\text{S}$  (potassium bisulfate, potassium hydrogen sulfate, калий серноокислый кислый, калия бисульфат)** ацетон н.р. [1], вода 37 (0°) [1], 53 (20°) [1],

- 70 (40°) [1], 76,4 (60°) [611], 121,7 (100°) [611], муравьиная кислота 95% 14,5 (19,3°) [611], этанол н.р. [1],
1221. **калия гидросульфит [неорг.]  $\text{HKO}_3\text{S}$  (potassium hydrogen sulfite)** вода 44,72 (14°) [1873, с. 1905], 49 (20°) [1873, с. 1905], 54,67 (31°) [1873, с. 1905], 62,86 (40°) [1873, с. 1905], 66,67 (50°) [1873, с. 1905], 76,57 (60°) [1873, с. 1905], 109 (90°) [1873, с. 1905], 115,3 (100°) [1873, с. 1905],
1222. **калия dl-гидротартрат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_5\text{KO}_6$  (калий виннокислый кислый, калия гидротартрат)** ацетон н.р. (15°) [3063, с. 1341], вода 0,42 (25°) [2], 7 (100°) [171, с. 41], метанол н.р. (15°) [3063, с. 1341], 0,6 (66°) [3063, с. 1341], этанол н.р. [2],
1223. **калия гидрофосфат [неорг.]  $\text{HK}_2\text{O}_4\text{P}$  (potassium hydrogen phosphate)** вода 85,6 (0°) [1], 120 (10°) [1], 159,8 (20°) [1], 168,4 (25°) [1], 178,8 (30°) [1], 210,6 (40°) [1], 267,5 (63°) [1], формамид 4,1 (25°) [80, с. 563], этанол х.р. [1],
1224. **калия гидрофосфит [неорг.]  $\text{H}_2\text{KO}_3\text{P}$  (potassium hydrogen phosphite)** вода 172 (20°) [611],
1225. **калия гидроэтандиоат [неорг.]  $\text{C}_2\text{HKO}_4$  (potassium hydrogen oxalate, калия гидрооксалат)** ацетон 2,44 (15°) [1370], вода 16,7 (100°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол н.р. [1012],
1226. **калия гипофосфит [неорг.]  $\text{H}_2\text{KO}_2\text{P}$  (potassium hypophosphite)** вода 200 (25°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], хлороформ 11,1 (25°) [1012], этанол 14,3 (25°) [1370],
1227. **калия дибромид-иодид [неорг.]  $\text{Br}_2\text{IK}$**  вода 1150 (18°) [611], тетрахлорметан 0,96 (25°) [611],
1228. **калия дигидроарсенат [неорг.]  $\text{H}_2\text{AsKO}_4$  (potassium dihydrogen arsenate)** вода 18,86 (6°) [1370], 28 (20°) [1873, с. 1882], глицерин 50,1 (15°) [1370], этанол н.р. [1012],
1229. **калия дигидрофосфат [неорг.]  $\text{H}_2\text{KO}_4\text{P}$  (potassium dihydrogen phosphate, калий фосфорнокислый однозамещенный)** вода 14,8 (0°) [1], 18,3 (10°) [1], 22,6 (20°) [1], 25,1 (25°) [1], 28 (30°) [1], 33,5 (40°) [1], 50,1 (60°) [1], 70,4 (80°) [1], 83,5 (90°) [1], формамид 1,2 (25°) [80, с. 563], фосфорная кислота 11,81 (38,5°) [611], этанол н.р. [1],
1230. **калия дисульфит [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_5\text{S}_2$  (potassium metabisulfite, калия метабисульфит, калия пиросульфит)** вода 27,5 (0°) [1], 36,1 (10°) [1], 44,5 (20°) [1], 48,8 (25°) [1], 63,9 (40°) [1], 85,2 (60°) [1], 107,9 (80°) [1], 133 (100°) [1], диоксид серы 0,035 (0°) [611], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол м.р. [1],
1231. **калия дитионат [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_6\text{S}_2$  (potassium dithionate)** вода 2,59 (0°) [1370], 6,64 (20°) [1370], этанол н.р. [2500, с. 4-82],
1232. **калия дифосфат [неорг.]  $\text{K}_4\text{O}_7\text{P}_2$  (potassium pyrophosphate, калия пирофосфат)** вода 197 (25°) [659, с. 146], 209 (50°) [659, с. 146], 214 (75°) [659, с. 146],
1233. **калия дихромат [неорг.]  $\text{Cr}_2\text{K}_2\text{O}_7$  (potassium dichromate, калий двухромовокислый, калия бихромат, хромпик)** аммиак жидкий н.р. [1873, с. 1894], вода 4,7 (0°) [1], 7,8 (10°) [1], 12,5 (20°) [1], 15 (25°) [1], 18,2 (30°) [1], 25,9 (40°) [1], 45,6 (60°) [1], 73 (80°) [1], 100 (100°) [1], вода тяжелая 3,563 (5°) [1873, с. 1894], 6,067 (15°) [1873, с. 1894], 9,896 (25°) [1873, с. 1894], 14,991 (35°) [1873, с. 1894], фтороводород реаг. [1422], этанол н.р. [1],
1234. **калия дицианоаргентат(II) [неорг.]  $\text{C}_2\text{AgKN}_2$  (potassium dicyanoargentate(II))** вода 14,25 (5°) [1873, с. 1824], 25 (20°) [2], 100 (100°) [2], вода тяжелая 9,67 (5°) [1873, с. 1824], диметиламин м.р. [560],
1235. **калия дицианоаурат(II) [неорг.]  $\text{C}_2\text{AuKN}_2$  (potassium dicyanoaurate(II))** ацетон н.р. [3100, с. 473], вода 14 (20°) [154], 200 (100°) [1012], глицерин 0,18 (15°) [1873, с. 1824], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол м.р. [1012],
1236. **калия иодат [неорг.]  $\text{IKO}_3$  (potassium iodate, калий иодноватокислый)** вода 4,6 (0°) [1], 6,3 (10°) [1], 8,1 (20°) [1], 9,2 (25°) [1], 10,3 (30°) [1], 12,6 (40°) [1], 18,3 (60°) [1], 24,8 (80°) [1], 32,3 (100°) [1], 47,5 (150°) [1], 70,9 (200°) [1], гидразин 1 (20°) [1369], этанол н.р. [1], этилендиамин н.р. [3075, с. 465],

1237. **калия иодид [неорг.] IK (potassium iodide, калий йодистый)** 1-бутанол 0,201 (25°) [1370], 2-бутанол 0,0582 (25°) [1370], амиловый спирт 0,098 (25°) [1370], аммиак жидкий 184,2 (0°) [72], ацетамид 21,65 (70°) [1370], ацетон 4,33 (-78,5°) [3076, с. 2], 7,34 (-64,4°) [3076, с. 2], 9,89 (-58,5°) [3076, с. 2], 10,85 (-57,6°) [3076, с. 2], 10,85 (-57°) [3076, с. 2], 10,13 (-56,4°) [3076, с. 2], 6,47 (-44,8°) [3076, с. 2], 4,03 (-26,3°) [3076, с. 2], 2,06 (4,62°) [3076, с. 2], 1,35 (25°) [3076, с. 2], 1,32 (26,54°) [3076, с. 2], 0,9 (48,75°) [3076, с. 2], 0,85 (54,5°) [3076, с. 2], ацетонитрил 2,31 (0°) [1370], 2,04 (25°) [1370], бензальдегид 0,329 (25°) [1370], бензонитрил 0,0506 (25°) [1370], вода 127,3 (0°) [1], 135,8 (10°) [1], 144,5 (20°) [1], 148,6 (25°) [1], 152,5 (30°) [1], 159,7 (40°) [1], 175,5 (60°) [1], 190,7 (80°) [1], 206,7 (100°) [1], 247 (150°) [1], 292 (200°) [1], вода тяжелая 97,43 (0°) [1873, с. 2096], 116,22 (20°) [1873, с. 2096], 176,24 (100°) [1873, с. 2096], гидразин 175 (20°) [1370], гидроксилламин 110 (17,5°) [1370], глицерин 98,5% 50,6 (20°) [1370], диметиламин м.р. [560], диметилсульфоксид 16 [2296, с. 545], диметилформамид 25 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 41,3 (0°) [72], диэтиловый эфир 0,27 (15°) [1873, с. 2104], изобутанол 0,0955 (25°) [1370], изопропанол 0,177 (25°) [2841, с. 51], метанол 13,6 (10°) [1], 15,1 (20°) [1], 16,3 (30°) [72], 18,1 (40°) [1], 18,9 (50°) [1], 25 (100°) [72], 29,9 (150°) [72], 29 (200°) [72], метилцианоацетат 2,909 (0°) [2841, с. 51], 2,213 (25°) [2841, с. 51], муравьиная кислота 95% 38,2 (18,5°) [1370], нитробензол 0,00016 (25°) [2841, с. 51], нитрометан 0,316 (0°) [1370], 0,307 (25°) [1370], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,1 [80, с. 456], пиридин 0,3 (20°) [428], пропанол 0,43 (25°) [1370], пропионитрил 0,0429 (0°) [1370], 0,0404 (25°) [1370], салициловый альдегид 1,105 (0°) [1370], 0,485 (25°) [1370], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], трибутилфосфат 0,84 (22°) [2949, с. 2844], триметиламин н.р. [560], фурфурол 5,2 (25°) [1370], циановодород л.р. [2210, с. 134], этанол 80% 19,6 (18°) [72], этанол 90% 6,9 (18°) [72], этанол 94% 3,99 (17°) [1370], этанол абсолютный 1,5 (0°) [72], 1,75 (20,5°) [1370], 1,88 (25°) [72], этаноламин 42,3 (25°) [3075, с. 465], этилацетат 0,00012 (25°) [2841, с. 50], этиленгликоль 44,99 (0°) [2841, с. 50], 49,28 (25°) [2841, с. 50], этилендиамин 74,9 (25°) [3075, с. 465], этилцианоацетат 0,94 (25°) [2841, с. 50],
1238. **калия 2-карбоксибензоат [неорг.] C<sub>8</sub>H<sub>5</sub>KO<sub>4</sub> (potassium biphtalate, potassium hydrogen phthalate, калий фталевокислый кислый, калия гидрофталат)** вода 11,4 (25°) [603], 56 (100°) [603], этанол м.р. [2500, с. 3-462],
1239. **калия карбонат [неорг.] K<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (potash, potassium carbonate, калий углекислый, поташ)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 201], ацетон н.р. [1], бензонитрил н.р. [1788, с. 202], вода 107 (0°) [1], 109,2 (10°) [1], 111 (20°) [1], 112,3 (25°) [1], 113,7 (30°) [1], 116,9 (40°) [1], 125,7 (60°) [1], 139,2 (80°) [1], 155,8 (100°) [1], 274 (200°) [1], гидразин 1 (20°) [611], глицерин 39,4 (20°) [72], метанол 6 (25°) [1873, с. 1821], метилацетат н.р. [1788, с. 202], этанол абсолютный н.р. [1788, с. 201], этилацетат н.р. [1788, с. 202], этиленгликоль 34,4 (25°) [575, с. 353],
1240. **калия метаборат [неорг.] BKO<sub>2</sub> (potassium metaborate)** вода 71 (30°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол н.р. [1012],
1241. **калия метаванадат [неорг.] KO<sub>3</sub>V (potassium metavanadate)** вода 1,4 (-0,16°) [1], 10,7 (25°) [1], этанол н.р. [1],
1242. **калия метаниобат [неорг.] KNbO<sub>3</sub> (potassium metaniobate)** вода 0,0155 (25°) [1650, с. 141],
1243. **калия метасиликат [неорг.] K<sub>2</sub>O<sub>3</sub>Si (potassium metasilicate, potassium silicate )** вода 0,12 (-0,082°) [1873, с. 1836], этанол н.р. [1],
1244. **калия метафосфат [неорг.] KO<sub>3</sub>P (potassium metaphosphate)** вода 0,0041 (25°) [1873, с. 1869], этанол н.р. [1012],
1245. **калия 2-метилпропан-2-олат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>KO (калия трет-бутилат, калия трет-бутоксид)** гексан 0,27 (25°) [1001], диэтиловый эфир 4,34 (25°) [1001], тетрагидрофуран 25 (25°) [1001], толуол 2,27 (25°) [1001], трет-бутанол 17,8 (25°) [1001],

1246. **калия молибдат [неорг.]  $K_2MoO_4$  (potassium molybdate)** вода 179,49 (9°) [1873, с. 1894], 182,25 (25°) [1873, с. 1894], 188,18 (52,88°) [1873, с. 1894], 198,86 (89,96°) [1873, с. 1894], 208,64 (119°) [1873, с. 1894], этанол н.р. [1012],
1247. **калия надпероксид [неорг.]  $KO_2$  (potassium superoxide, калия супероксид)** аммиак жидкий 0,036 (-40°) [1567, с. 79], вода реаг. [1], диметилсульфоксид о.м.р. [1567, с. 78], нитрат калия расплавленный р. [1567, с. 90], нитрат рубидия расплавленный р. [1567, с. 90], нитрат цезия расплавленный р. [1567, с. 90], этанол реаг. [1],
1248. **калия нитрат [неорг.]  $KNO_3$  (potassium nitrate, калийная селитра)** азотная кислота 48,4 (14°) [611], 59,2 (19,5°) [1873, с. 1866], 107 (50°) [1873, с. 1866], аммиак жидкий 10 (-35°) [1606, с. 56], 10,52 (0°) [1370], 10,4 (25°) [1370], ацетон 0,01 (18°) [1873, с. 1868], вода 13,1 (0°) [1], 21,2 (10°) [1], 31,6 (20°) [1], 37,9 (25°) [1], 46 (30°) [1], 63,9 (40°) [1], 110,1 (60°) [1], 168,8 (80°) [1], 243,6 (100°) [1], 786 (200°) [1], вода тяжелая 31 (25°) [1873, с. 1866], гидразин 14 (20°) [1370], глицерин р. [1012], диметилформамид 1,5 (25°) [560, с. 775], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 0,61 (25°) [1873, с. 1868], метиламин м.р. [560], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], трихлорэтилен 0,01 (15°) [1370], уксусная кислота 0,1765 (25°) [1873, с. 1868], фтороводород р. [1817, с. 73], циановодород 5,04 (-13,5°) [1873, с. 1866], этанол н.р. [1], этанол 50% 3,7 (20°) [1370], этанол 90% 0,3 (20°) [1370], этиленгликоль р. [676, с. 206], этилендиамин 0,37 (25°) [3075, с. 465],
1249. **калия нитрит [неорг.]  $KNO_2$  (potassium nitrite, калий азотистокислый)** аммиак жидкий р. [1012], ацетон н.р. [1788], вода 279,5 (0°) [1], 306,7 (20°) [1], 334,8 (40°) [1], 349,4 (60°) [1], 376 (80°) [1], метилацетат н.р. [1788], фтороводород реаг. [113, с. 72], этанол р. (78°) [1012], этилацетат н.р. [1788],
1250. **калия N-нитрозогидроксиламиносульфонат [неорг.]  $K_2N_2O_5S$**  вода 10 (20°) [80],
1251. **калия нитрозопентахлорорутенат(III) [неорг.]  $Cl_5K_2NORu$  (potassium pentachloronitrosorhutenate(III))** вода 12 (25°) [1788, с. 620], 80 (60°) [1788, с. 620], этанол н.р. [1012],
1252. **калия нитрозопентацианоферрат(II) - вода (1/2) [неорг.]  $C_5H_4FeK_2N_6O_3$  (potassium pentacyanonitrosoferrate(II) dihydrate, калия нитрозопентацианоферрат(II) дигидрат)** вода 100 (16°) [2], этанол р. [2],
1253. **калия озонид [неорг.]  $KO_3$  (potassium ozonide)** аммиак жидкий 12 (-63,5°) [1567, с. 110], 14,82 (-35°) [1567, с. 110], вода реаг. [8],
1254. **калия октадеcanoат [неорг.]  $C_{18}H_{35}KO_2$  (potassium octadecanoate, калия стеарат)** бензин н.р. [5], вода р. (100°) [5], диэтиловый эфир н.р. [5], сероуглерод н.р. [5], хлороформ н.р. [5], этанол 96% 0,62 (18°) [1370],
1255. **калия октациановольфрамат(IV) дигидрат [неорг.]  $C_8H_4K_4N_8O_2W$**  вода 122 (18°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол н.р. [1012],
1256. **калия октацианолибдат(IV) дигидрат [неорг.]  $C_8H_4K_4MoN_8O_2$**  вода 112,53 (25°) [1506], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол 0,0017 (20°) [1012],
1257. **калия пентаборат [неорг.]  $B_5KO_8$  (potassium pentaborate)** вода 1,58 (0°) [1873, с. 1792], 2,73 (18°) [1873, с. 1792], 3,95 (30°) [1873, с. 1792], 15,23 (75°) [1873, с. 1792], 28,7 (100°) [1873, с. 1792],
1258. **калия пентатионат [неорг.]  $K_2O_6S_5$  (potassium pentathionate)** вода 18,34 (0°) [611], 32,94 (20°) [611],
1259. **калия пентатионат сесквигидрат [неорг.]  $H_6K_4O_{15}S_{10}$**  вода 32,94 (20°) [1370], этанол н.р. [1012],
1260. **калия пентафторферрат(III) - вода (1/1) [неорг.]  $H_2F_5FeK_2O$  (potassium pentafluoroferrate(III) - water (1/1))** вода 0,44 (25°) [113, с. 594],
1261. **калия пербромат [неорг.]  $BrKO_4$  (potassium perbromate)** вода 4,2 (25°) [363],

1262. **калия периодат [неорг.]  $\text{KIO}_4$  (potassium periodate, калия метапериодат)** вода 0,169 (0,2°) [1873, с. 2110], 0,21 (5,4°) [1873, с. 2110], 0,335 (15°) [1873, с. 2110], 0,513 (25°) [1873, с. 2110], 1,46 (50°) [1873, с. 2110], 7,33 (97°) [1873, с. 2110], этилендиамин реаг. [3075, с. 465],
1263. **калия перманганат [неорг.]  $\text{KMnO}_4$  (potassium permanganate)** аммиак жидкий р. [1], ацетон 2,14 (13°) [799], вода 4,22 (10°) [1], 6,36 (20°) [1], 7,63 (25°) [1], 9 (30°) [1], 12,5 (40°) [1], 16,8 (50°) [1], 25 (65°) [1], вода тяжелая 2,31 (5°) [1873, с. 1959], 3,62 (15°) [1873, с. 1959], 5,39 (25°) [1873, с. 1959], 7,81 (35°) [1873, с. 1959], гидразин реаг. 2 (20°) [1370], метанол р. [1], пиридин р. [1], фтороводород реаг. [1422], хлороводород жидкий безводный н.р. [1846, с. 320], циановодород р. [1873, с. 1960], этанол реаг. [1],
1264. **калия пероксидисульфат [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_8\text{S}_2$  (potassium peroxydisulfate, potassium persulfate, калий надсерноокислый, калия персульфат)** вода 1,7 (0°) [1], 2,9 (10°) [1], 4,8 (20°) [1], 6,1 (25°) [1], 7,6 (30°) [1], 11,4 (40°) [1], 16,8 (50°) [1], фтороводород л.р. [113, с. 72], этанол н.р. [1],
1265. **калия перренат [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_4\text{Re}$  (potassium perrhenate)** вода 1,21 (20°) [1012], 14 (100°) [1012], вода тяжелая 0,987 (25°) [1873, с. 1962], этанол м.р. [1012],
1266. **калия пертехнетат [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_4\text{Tc}$  (potassium pertechnetate, калия пертехнат)** вода 2,13 (20°) [566, с. 27],
1267. **калия перхлорат [неорг.]  $\text{KClO}_4$  (potassium perchlorate)** 1-бутанол 0,0045 (25°) [1370], азотная кислота 1,01 (-0,401°) [1873, с. 2053], аммиак жидкий 39,55 (-33°) [1873, с. 2053], 47,46 (0°) [1873, с. 2053], 48,1 (25°) [1873, с. 2053], ацетон 0,16 (25°) [1], вода 0,76 (0°) [1], 1,06 (10°) [1], 1,8 (20°) [1], 2,5 (25°) [1], 4,8 (40°) [1], 12,3 (70°) [1], 22 (100°) [1], вода тяжелая 1,78 (25°) [1873, с. 2053], диэтиловый эфир н.р. [1013], изобутанол 0,005 (25°) [1370], метанол 0,105 (25°) [1], пропанол 0,01 (25°) [1370], уксусная кислота 0,00258 (25°) [1873, с. 2053], фтороводород 10,6 [113, с. 72], хлорная кислота безводная 4,26 (0°) [104, с. 238], этанол 0,0047 (0°) [72], 0,012 (25°) [1], этанол 90% 0,036 (25,2°) [1370], этаноламин 1,36 (25°) [3075, с. 465], этилацетат 0,0015 (25°) [1370], этиленгликоль 1,03 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин 2,81 (25°) [3075, с. 465],
1268. **калия селенат [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_4\text{Se}$  (potassium selenate)** вода 107,5 (0°) [1873, с. 1954], 111 (20°) [1873, с. 1954], 117,4 (50°) [1873, с. 1954], 122,2 (100°) [1012],
1269. **калия сорбат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_7\text{KO}_2$  (potassium sorbate)** вода 58,2 (20°) [473], этанол р. [1570],
1270. **калия сульфат  $\alpha$ -форма [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_4\text{S}$  (potassium sulfate, арканит)** аммиак жидкий н.р. [2197, с. 77], ацетон н.р. [1], вода 7,18 (0°) [1], 9,3 (10°) [1], 11,1 (20°) [1], 12 (25°) [1], 13 (30°) [1], 14,8 (40°) [1], 18,2 (60°) [1], 21,4 (80°) [1], 24,1 (100°) [1], вода тяжелая 8,7 (25°) [1873, с. 1932], гидразин 5 (20°) [1370], гидроксилламин 3,5 (18°) [1370], глицерин 1,317 (20°) [1873, с. 1934], метанол 0,0596 (25°) [1873, с. 1934], муравьиная кислота 95% 36,5 (21°) [1370], перекись водорода 96,1 (0°) [80], серная кислота 11,61 (36,5°) [1873, с. 1932], 41,42 (105,4°) [1873, с. 1932], сероуглерод н.р. [1], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], фтороводород р. [1817, с. 73], этанол н.р. [1], этанол 40% 0,16 (40°) [1370], этиленгликоль н.р. [1370],
1271. **калия сульфид [неорг.]  $\text{K}_2\text{S}$  (potassium sulfide, калий сернистый)** аммиак жидкий м.р. [1788], ацетон н.р. [1788], вода р. [1788], глицерин 10 (20°) [1788], диэтиловый эфир н.р. [1], метилацетат н.р. [1788], этанол р. [1], этилацетат н.р. [1788],
1272. **калия сульфит [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_3\text{S}$  (potassium sulfite)** вода 105,8 (0,1°) [611], 105,6 (24°) [611], 107,9 (54,4°) [611], 112,2 (97,2°) [611], диоксид серы 0,025 (0°) [1873, с. 1907], этанол м.р. [2500, с. 4-83],
1273. **калия сульфит дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{K}_2\text{O}_5\text{S}$**  вода 106 (0°) [1], 107 (20°) [1], 108 (40°) [1], 109,5 (60°) [1], 111,5 (80°) [1], 114 (100°) [1], этанол м.р. [1],
1274. **калия L-тарtrat гемигидрат [неорг.]  $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{K}_4\text{O}_{13}$**  вода 150 (14°) [171, с. 41], 278 (100°) [171, с. 41], этанол о.м.р. [171, с. 41],

1275. калия тетраборат [неорг.]  $\text{B}_4\text{K}_2\text{O}_7$  (potassium tetraborate) вода 21,3 (35°) [1873, с. 1791],
1276. калия тетраборат - вода (1/8) [неорг.]  $\text{H}_{16}\text{B}_4\text{K}_2\text{O}_{15}$  (калия тетраборат октагидрат) вода 16,5 (30°) [1012],
1277. калия тетрабромаурат(III) дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{AuBr}_4\text{KO}_2$  вода 18,3 (15°) [1012], 191,6 (67°) [1012], этанол р. [1012],
1278. калия тетрагидридоборат [неорг.]  $\text{H}_4\text{BK}$  (potassium borohydride, potassium tetrahydroborate, калия борогидрид, калия тетрагидроборат) 1-бутиламин н.р. [3236, с. 428], 0,08 (25°) [3236, с. 430], 2-бутоксиэтанол 1,43 (25°) [3236, с. 430], 2-метоксиэтанол 0,04 (25°) [3236, с. 430], 3-пентанол 0,66 (25°) [3236, с. 430], аммиак жидкий 20 (-30°) [3236, с. 429], ацетонитрил 0,29 [3236, с. 430], бензол н.р. [1811, с. 137], вода 15,3 (0°) [3236, с. 428], 17,9 (7,3°) [3236, с. 428], 22,6 (20,5°) [3236, с. 428], 24 (25°) [3236, с. 428], 25,8 (29,2°) [3236, с. 428], 29 (37,5°) [3236, с. 428], 37,9 (60,5°) [3236, с. 428], 45 (84,9°) [3236, с. 428], гексан н.р. [1811, с. 137], диглим н.р. [3236, с. 428], диметилсульфоксид 7,6 [3236, с. 430], диметилформамид 1,2 (25°) [560, с. 775], диоксан н.р. [1811, с. 137], диэтаноламин 0,71 (25°) [3236, с. 430], диэтиловый эфир н.р. [1012], изопропиламин н.р. [1811, с. 137], метанол 0,7 (20°) [3236, с. 430], метанол 20% водный 13 (20°) [978, с. 68], метанол 80% водный 1,9 (20°) [978, с. 68], морфолин 0,04 (25°) [3236, с. 430], пиридин н.р. [3236, с. 428], тетрагидрофуран 0,23 [3236, с. 430], тетрагим 0,07 [3236, с. 430], триэтиламин н.р. [3236, с. 428], этанол 95% 0,25 (25°) [978], этаноламин 1,52 (25°) [3236, с. 430], этилендиамин 3,9 (75°) [978],
1279. калия тетрагидроксоаурат(III) моногидрат [неорг.]  $\text{H}_6\text{AuKO}_5$  вода 135 (20°) [2499, с. 11],
1280. калия тетраиодокадмат - вода (1/2) [неорг.]  $\text{H}_4\text{CdI}_4\text{K}_2\text{O}_2$  (potassium tetraiodocadmate dihydrate, калия тетраиодокадмат дигидрат) вода 504,2 (0°) [799], 601,8 (20°) [799], 1105 (76°) [799],
1281. калия тетранитроплатинат(II) - вода (1/2) [неорг.]  $\text{H}_4\text{K}_2\text{N}_4\text{O}_{10}\text{Pt}$  (potassium tetranitroplatinate(II) dihydrate, калия тетранитроплатинат(II) дигидрат) вода 4 [104],
1282. калия тетраионат [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_6\text{S}_4$  (potassium tetrathionate) вода 14,4 (0°) [397], 30,2 (20°) [397], этанол н.р. [1012],
1283. калия тетрафторбериллат [неорг.]  $\text{BeF}_4\text{K}_2$  вода 1,54 (25°) [868, с. 26], 5,3 (100°) [1788, с. 364],
1284. калия тетрафторборат [неорг.]  $\text{BF}_4\text{K}$  (potassium fluoroborate, potassium tetrafluoroborate) вода 0,44 (20°) [2], 6,27 (100°) [2], диэтиловый эфир м.р. [1012], этанол н.р. (20°) [2], м.р. (78°) [2],
1285. калия тетрахлораурат(III) [неорг.]  $\text{AuCl}_4\text{K}$  вода 38,3 (10°) [72], 61,8 (20°) [72], 405 (60°) [72], этанол 25 (20°) [151, с. 268-269],
1286. калия тетрахлорплатинат(II) [неорг.]  $\text{Cl}_4\text{K}_2\text{Pt}$  (potassium tetrachloroplatinate(II)) вода 0,93 (16°) [1012], 5,3 (100°) [1012], диметиламин м.р. [560], этанол н.р. [1012],
1287. калия тетрацианоборат [неорг.]  $\text{C}_4\text{BKN}_4$  вода 5,83 (22°) [2511, с. 1018],
1288. калия тетрацианокадмат [неорг.]  $\text{C}_4\text{CdK}_2\text{N}_4$  вода 100 (100°) [1012], этанол р. [1012],
1289. калия тетрацианоникелат(II) [неорг.]  $\text{C}_4\text{K}_2\text{N}_4\text{Ni}$  вода 1,47 (-0,309°) [1873, с. 1835],
1290. калия тетрацианоплатинат(II) [неорг.]  $\text{C}_4\text{K}_2\text{N}_4\text{Pt}$  вода 11,59 (0,1°) [611], 19,76 (9,8°) [611], 33,83 (20,05°) [611], 64,15 (35°) [611], 139 (60,4°) [611], 210 (95°) [611],
1291. калия тиосульфат [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_3\text{S}_2$  (potassium thiosulfate) вода 96,1 (0°) [1788, с. 1067], 150,5 (17°) [1788, с. 1067], 155,4 (20°) [1788, с. 1067], 165 (25°) [1788, с. 1067], 175,7 (30°) [1788, с. 1067], 202,4 (35°) [1788, с. 1067], 204,7 (40°) [1788, с. 1067], 215,2 (50°) [1788, с. 1067], 234,5 (56,1°) [1788, с. 1067], 238,3 (60°) [1788, с. 1067], 255,2 (70°) [1788, с. 1067], 292 (78,3°) [1788, с. 1067], 293,1 (80°) [1788, с. 1067], 298,5 (85°) [1788, с. 1067], 312 (90°) [1788, с. 1067], этилацетат н.р. [1788, с. 1067],

1292. **калия тиосульфат - вода (3/1) [неорг.]  $\text{H}_2\text{K}_4\text{O}_7\text{S}_4$**  вода 96,1 (0°) [1012], 319 (90°) [1012], этанол н.р. [1012],
1293. **калия тиоцианат [неорг.] CKNS (potassium thiocyanate, калий роданистый, калия роданид)** амиловый спирт 0,18 (13°) [1370], 1,34 (65°) [1370], 2,14 (100°) [1370], аммиак жидкий р. [2210, с. 134], ацетон 20,75 (22°) [72], 20,4 (58°) [1370], ацетонитрил 11,31 (18°) [1370], бензонитрил м.р. [1788, с. 884], вода 177 (0°) [1], 217 (20°) [1], 239 (25°) [1], 265 (32,5°) [1], 317 (47,3°) [1], 408 (67°) [1], 673 (99°) [1], вода тяжелая 208,6 (25°) [1873, с. 1844], диметилформаид 18,2 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 4,87 (0°) [72], метиламин л.р. [560], метилацетат р. [1788, с. 884], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,046 (20°) [643, с. 200], пиридин 6,75 (0°) [1370], 6,15 (20°) [1370], 4,97 (58°) [1370], 3,88 (97°) [1370], трибутилфосфат 6,96 (22°) [2949, с. 2844], формаид 88,6 (25°) [80, с. 563], циановодород р. [2210, с. 134], этанол 20,75 (22°) [2], этилацетат 0,44 (10°) [1370], 0,4 (14°) [1370], 0,2 (79°) [1370], этилендиамин 83 (25°) [3075, с. 465],
1294. **калия триидмеркурат(II) [неорг.]  $\text{HgI}_3\text{K}$**  вода 797 (22,9°) [611], диэтиловый эфир р. [1012], этанол х.р. [1012],
1295. **калия 2,4,6-тринитрофенолят [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_2\text{KN}_3\text{O}_7$  (potassium picrate, калия пикрат)** вода 0,5 (0°) [1569, с. 646], 25 (100°) [1569, с. 646],
1296. **калия триоксалатоферрат(III) тригидрат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_6\text{FeK}_3\text{O}_{15}$  (potassium trioxalatoferrate(III) trihydrate)** вода 4,2 (0°) [1012], 105 (100°) [1012], этанол н.р. [1012],
1297. **калия тритионат [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_6\text{S}_3$  (potassium trithionate)** вода 8,86 (0°) [611], 22,59 (20°) [1370], этанол м.р. [1012],
1298. **калия трифосфат [неорг.]  $\text{K}_5\text{O}_{10}\text{P}_3$**  вода 200 (25°) [659, с. 146], 205 (50°) [659, с. 146], 246 (75°) [659, с. 146],
1299. **калия трифторацетат [неорг.]  $\text{C}_2\text{F}_3\text{KO}_2$  (potassium trifluoroacetate)** трифторуксусная кислота 50 (30°) [560, с. 668],
1300. **калия формиат [неорг.]  $\text{CHKO}_2$  (potassium formate)** вода 331 (18°) [1012], 657 (80°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], муравьиная кислота 57 (0°) [1873, с. 1794], 61,8 (19,5°) [1873, с. 1794], 68,9 (39,5°) [1873, с. 1794], 78,6 (60°) [1873, с. 1794], 108,8 (90°) [1873, с. 1794], этанол р. [1012],
1301. **калия фосфат [неорг.]  $\text{K}_3\text{O}_4\text{P}$  (potassium phosphate, калий фосфорнокислый, калия ортофосфат)** вода 79,4 (0°) [1], 88,1 (10°) [1], 98,5 (20°) [1], 105,9 (25°) [1], 113,1 (30°) [1], 135,3 (40°) [1], 178,5 (60°) [1], формаид 4,5 (25°) [80, с. 563], этанол н.р. [1],
1302. **калия фторид [неорг.]  $\text{FK}$  (potassium fluoride, калий фтористый)** аммиак жидкий н.р. [1873, с. 1968], ацетон 0,000022 (18°) [72], ацетонитрил 0,0036 (18°) [611], 0,0024 (25°) [611], вода 44,7 (0°) [1], 53,5 (10°) [1], 94,9 (20°) [1], 108 (30°) [1], 142 (60°) [1], 150 (90°) [1], 148,94 (100°) [1366, с. 1101], диоксид серы 0,018 (0°) [72], метанол 0,192 (20°) [72], 0,092 (55°) [72], метилацетат н.р. [1788, с. 760], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,024 (20°) [643, с. 200], пропанол 0,34 (20°) [611], трифторид брома 4,96 (25°) [1459], 5,69 (70°) [1459], фтороводород 36,46 (8°) [1873, с. 1966], этанол 0,106 (20°) [72], 0,096 (30°) [72],
1303. **калия фторид - фтороводород (1/1) [неорг.]  $\text{HF}_2\text{K}$  (potassium hydrogen fluoride, калия гидродифторид, калия гидрофторид)** вода 24,5 (0°) [1], 30,1 (10°) [1], 39,2 (20°) [1], 61,4 (45°) [1], 78,8 (60°) [1], 114 (80°) [1], этанол н.р. [1],
1304. **калия фторсульфонат [неорг.]  $\text{FKO}_3\text{S}$**  ацетон н.р. [908], вода 3,16 (0°) [1873, с. 1947], 6,62 (20,4°) [1873, с. 1947], 7,82 (25°) [1873, с. 1947], 13,12 (39,87°) [1873, с. 1947], 17,9 (50,28°) [1873, с. 1947], фтороводород 36,5 (8°) [1656], фторсульфоновая кислота 63,83 (25°) [1656], этанол н.р. [908],
1305. **калия хлорат [неорг.]  $\text{ClKO}_3$  (potassium chlorate, бертолетова соль)** аммиак жидкий 2,52 (0°) [1370], вода 3,3 (0°) [1], 5,2 (10°) [1], 7,3 (20°) [1], 8,6 (25°) [1], 10,1 (30°) [1], 13,9 (40°) [1], 23,8 (60°) [1], 37,6 (80°) [1], 56,2 (100°) [1], вода тяжелая 7,3 (25°) [1873, с. 2047], глицерин 1 (20°) [1], глицерин 95% 1,05 (25°) [1873, с. 2048], метанол 0,0554 (0°) [1873, с. 2048], 0,0957

- (20°) [1873, с. 2048], этанол 0,00468 (0°) [1873, с. 2048], 0,00798 (21°) [1873, с. 2048], этанол 50% 1,1 (20°) [1370], этаноламин 0,3 (25°) [3075, с. 465], этиленгликоль 1,21 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин 0,145 (25°) [3075, с. 465],
1306. **калия хлорид [неорг.] ClK (potassium chloride, калий хлористый)** 1-бутанол 0,83 (20°) [2841, с. 44], 0,86 (30°) [2841, с. 44], 0,92 (40°) [2841, с. 44], 0,94 (50°) [2841, с. 44], 1-пентанол 0,0022 (25°) [2841, с. 45], 2-бутанол 0,00084 (25°) [2841, с. 44], N-метилформамид 2,1 (25°) [1584], амиловый спирт 0,0008 (25°) [611], аммиак жидкий 0,078 (-76,6°) [611], 0,193 (-35,2°) [611], 0,132 (0°) [611], 0,04 (25°) [2197, с. 77], ацетон 0,000086 (18°) [1], 0,000091 (25°) [1584], ацетонитрил 0,0024 (18°) [611], 0,0024 (25°) [611], бром жидкий 0,0055 (25°) [3175, с. 282], вода 28 (0°) [1], 31,2 (10°) [1], 34,4 (20°) [1], 35,85 (25°) [3075, с. 465], 37,4 (30°) [1], 40,3 (40°) [1], 45,8 (60°) [1], 51,1 (80°) [1], 56 (100°) [1], 68 (150°) [1], 81,5 (200°) [1], вода тяжелая 21,17 (0°) [611], 27,88 (20°) [611], 33,56 (40°) [611], 48,59 (100°) [611], гидразин 9 (20°) [611], гидроксилламин 12,3 (18°) [2841, с. 45], глицерин 6,7 (25°) [1], диметилформамид 0,05 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 0,041 (0°) [72], изобутанол 0,002 (25°) [2841, с. 45], изопропанол 0,0023 (25°) [2841, с. 45], метанол 0,53 (20°) [2628, с. 4982], 0,55 (25°) [2628, с. 4982], 0,56 (30°) [2628, с. 4982], 0,605 (40°) [2628, с. 4982], 0,639 (50°) [2628, с. 4982], 0,676 (60°) [2628, с. 4982], муравьиная кислота 95% 19,4 (19,7°) [611], оксид-дихлорид селена(IV) 2,98 (25°) [611], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,036 [80, с. 456], перекись водорода 63,3 (0°) [80], пиридин м.р. [2210, с. 134], пропанол 0,004 (25°) [611], уксусная кислота 0,195 (24°) [1873, с. 2029], 0,285 (55°) [1873, с. 2029], 0,457 (93°) [1873, с. 2029], формамид 6,2 (25°) [1584], фурфурол 0,073 (25°) [611], хлорид иода(I) 4,9 (20°) [1873, с. 2028], 8,05 (65°) [1873, с. 2028], циановодород м.р. [1873, с. 2025], этанол абсолютный 0,051 (20°) [2628, с. 4982], 0,048 (25°) [2628, с. 4982], 0,045 (30°) [2628, с. 4982], 0,044 (35°) [2628, с. 4982], 0,04 (40°) [2628, с. 4982], 0,037 (50°) [2628, с. 4982], 0,033 (60°) [2628, с. 4982], этаноламин 0,27 (25°) [3075, с. 465], этиленгликоль 5,18 (25°) [575, с. 353], этилендиамин 0,014 (25°) [3075, с. 465],
1307. **калия хромат [неорг.] CrK<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (potassium chromate)** аммиак жидкий н.р. [1788], ацетон н.р. [1788], бензонитрил н.р. [1788], вода 59 (0°) [1], 63 (20°) [1], 65 (25°) [1], 67 (40°) [1], 71 (60°) [1], 75 (80°) [1], 79 (100°) [1], метилацетат н.р. [1788], фтороводород реаг. [113, с. 72], этанол 0,005 (25°) [1873, с. 1888], этилацетат н.р. [1788], этиленгликоль 1,7 (15,4°) [1788],
1308. **калия цианат [неорг.] SKNO (potassium cyanate, калий циановокислый)** аммиак жидкий 1,7 (25°) [1370], бензол 0,18 (80°) [7], вода 75,13 (25°) [7], диметилформамид 0,12 (25°) [560, с. 775], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,048 (20°) [643, с. 200], этанол 0,16 (0°) [1370], этанол 80% 1,9 (0°) [1370],
1309. **калия цианид [неорг.] KCN (potassium cyanide, калий цианистый)** аммиак жидкий 4,56 (-33,9°) [611], вода 63 (0°) [1], 71,6 (25°) [1], 81 (50°) [1], 122 (100°) [7], гидроксилламин 41 (17,5°) [611], глицерин 32 (15,5°) [1], диметиламин м.р. [560], диметилсульфоксид н.р. [1812], диметилформамид 0,22 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 0,017 (0°) [72], метанол 4,9 (19,5°) [1], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,044 (20°) [643, с. 200], пиридин м.р. [2210, с. 134], формамид 12,9 (25°) [7], этанол абсолютный 0,87 (19,5°) [1369],
1310. **калия цитрат моногидрат [неорг.] C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>K<sub>3</sub>O<sub>8</sub> (калий лимоннокислый одноводный)** вода 162 (15°) [1370], 172 (20°) [1370], 194 (30°) [1370], глицерин 39,3 (25°) [1370], этанол 0,014 (25°) [1370],
1311. **калия этандиоат - вода (1/1) [неорг.] C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>K<sub>2</sub>O<sub>5</sub> (potassium oxalate monohydrate, калия оксалат моногидрат)** вода 25,4 (0°) [1], 30,2 (10°) [1], 33 (16°) [3100, с. 566], 34,9 (20°) [1], 37,7 (25°) [1], 40,3 (30°) [1], 45,4 (40°) [1], 55,3 (60°) [1], 67,2 (80°) [1], 80,2 (100°) [1], 100 (130°) [1],
1312. **калия этилсульфат [неорг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>KO<sub>4</sub>S (potassium ethylsulfate)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 165,6 (15°) [1370], 194 (20°) [603], 860 (91°) [603], метанол 1,72 (15°) [3063, с. 1341], 13,87 (65,8°) [3063, с. 1341],

1313. калия-кальция сульфат моногидрат [неорг.]  $\text{H}_2\text{CaK}_2\text{O}_9\text{S}_2$  вода 0,25 (20°) [151], реаг. (100°) [151], этанол н.р. [151],
1314. калия-кобальта сульфат гексагидрат [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{CoK}_2\text{O}_{14}\text{S}_2$  вода 19,2 (0°) [1012],
1315. калия-магния селенат [неорг.]  $\text{K}_2\text{MgO}_8\text{Se}_2$  вода 47,51 (25°) [1873, с. 1955],
1316. калия-магния сульфат гексагидрат [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{K}_2\text{MgO}_{14}\text{S}_2$  вода 14,1 (0°) [1012], 18,3 (20°) [1012], 43,8 (75°) [1012],
1317. калия-магния сульфат-хлорид тригидрат [неорг.]  $\text{H}_6\text{ClKMgO}_7\text{S}$  (каинит) вода 62,3 (18°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол н.р. [1012],
1318. калия-магния хлорид гексагидрат [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{Cl}_3\text{KMgO}_6$  (карналлит) вода 39,4 (19°) [1012],
1319. калия-натрия карбонат гексагидрат [неорг.]  $\text{CH}_{12}\text{KNaO}_9$  вода 98,3 (15°) [1012],
1320. калия-натрия тартрат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_4\text{KNaO}_6$  ацетон 6,7 (15°) [3063, с. 1341], вода 36,6 (9,7°) [611], 47,9 (29,5°) [611], метанол н.р. [3063, с. 1341],
1321. калия-натрия L-тартрат тетрагидрат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_{12}\text{KNaO}_{10}$  (сегнетова соль) вода 19,4 (0°) [1012], 49 (25°) [1012], этанол м.р. [1012],
1322. калия-никеля сульфат гексагидрат [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{K}_2\text{NiO}_{14}\text{S}_2$  вода 5,3 (0°) [1012], 45,8 (75°) [1012],
1323. калия-уранила сульфат [неорг.]  $\text{K}_2\text{O}_{10}\text{S}_2\text{U}$  вода 11,62 (25°) [611],
1324. калия-хрома(III) сульфат [неорг.]  $\text{CrKO}_8\text{S}_2$  вода 12,51 (25°) [611],
1325. калия-хрома(III) сульфат - вода (1/12) [неорг.]  $\text{H}_{24}\text{CrKO}_{20}$  (калия-хрома(III) сульфат додекагидрат, хромокалиевые квасцы) вода 24,39 (25°) [1370], этанол н.р. [1],
1326. кальций [неорг.] Ca (calcium) аммиак жидкий 44,83 (-33,4°) [1431], бензол н.р. [1], вода реаг. [1], галлий 1 (500°) [2259, с. 11], натрий расплавленный н.р. (97,5°) [1082, с. 47], 8,1 (710°) [1082, с. 47], ртуть 0,3 (18°) [359], этанол м.р. [1],
1327. кальция азид [неорг.]  $\text{CaN}_6$  (calcium azide) ацетон н.р. [127], вода 38,1 (0°) [1370], 45 (15,2°) [35], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол 0,211 (16°) [2],
1328. кальция арсенат [неорг.]  $\text{As}_2\text{Ca}_3\text{O}_8$  (calcium arsenate) вода 0,013 (25°) [611],
1329. кальция аскорбат дигидрат [неорг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{CaO}_{14}$  (calcium ascorbate dihydrate) вода 43,9 (5°) [2175, с. 898], 47,8 (10°) [2175, с. 898], 53,7 (20°) [2175, с. 898], 57,1 (25°) [2175, с. 898], 60,5 (30°) [2175, с. 898], 74,2 (40°) [2175, с. 898], 87 (50°) [2175, с. 898], 104,9 (60°) [2175, с. 898], диэтиловый эфир н.р. [5], метанол н.р. [607, с. 250], этанол т.р. [5],
1330. кальция ацетат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_6\text{CaO}_4$  (calcium acetate) ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 37,4 (0°) [1370], 34,3 (25°) [2], 29,7 (100°) [2], гидразин 1 (20°) [1370], метанол 0,75 (15°) [3063, с. 1341], 1,01 (66°) [3063, с. 1341], уксусная кислота 0,156 (21,5°) [1874, с. 2456], 2,426 (97,8°) [1874, с. 2456], этанол м.р. [2],
1331. кальция ацетат - вода (1/1) [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_8\text{CaO}_5$  (calcium acetate monohydrate, кальция ацетат моногидрат) вода 44 (0°) [2811, с. 213], 34 (100°) [2811, с. 213], этанол м.р. [2811, с. 213],
1332. кальция бензоат [неорг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{CaO}_4$  (calcium benzoate) метанол 0,25 (15°) [611], 0,39 (66°) [611],
1333. кальция бензоат тригидрат [неорг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_{16}\text{CaO}_7$  (calcium benzoate trihydrate) вода 2,67 (0°) [151], 8,3 (80°) [151],
1334. кальция бромат [неорг.]  $\text{Br}_2\text{CaO}_6$  (calcium bromate) вода 81,5 (18°) [1874, с. 2560],
1335. кальция бромат моногидрат [неорг.]  $\text{H}_2\text{Br}_2\text{CaO}_7$  (calcium bromate monohydrate) вода 90,9 (18°) [1874, с. 2560],
1336. кальция бромид [неорг.]  $\text{Br}_2\text{Ca}$  (calcium bromide, кальций бромистый) 1-бутанол 18,3 (0°) [1370], 33,9 (20°) [1370], 1-пентанол 25,3 (20°) [1370], аммиак жидкий 0,009 (0°) [1370], ацетон 2,9 (0°) [1370], 2,72 (25°) [1370], 2,72 (30°) [1370], 2,79 (35°) [1370], бензиловый спирт 12,9 (10°) [2841, с. 11], 15 (20°) [1370], 17 (30°) [2841, с. 11], 17,6 (40°) [2841, с. 11], 17 (70°) [2841, с. 11], бром жидкий 0,003 (25°) [3175, с. 282], вода 125 (0°) [1], 132 (10°) [1], 143

- (20°) [1], 153 (25°) [1], 213 (40°) [1], 278 (60°) [1], 295 (80°) [1], 312 (105°) [1], диоксид серы 0,02 (25°) [1874, с. 2558], изоамиловый спирт 25,6 (20°) [1370], метанол 50,4 (0°) [3131, с. 662], 52 (10°) [3131, с. 662], 53,6 (15°) [3131, с. 662], 56,2 (20°) [3131, с. 662], 62,9 (30°) [3131, с. 662], 71,9 (40°) [3131, с. 662], 83,2 (50°) [3131, с. 662], 97,8 (60°) [3131, с. 662], 105,6 (65°) [3131, с. 662], пропанол 6,6 (0°) [1370], 22,5 (20°) [1370], 76,8 (60°) [1370], этанол абсолютный 46,7 (0°) [3130, с. 320], 48,01 (10°) [3130, с. 320], 50,51 (15°) [3130, с. 320], 53,5 (20°) [3130, с. 320], 53,95 (25°) [3130, с. 320], 55,52 (30°) [3130, с. 320], 60,11 (40°) [3130, с. 320], 65,64 (50°) [3130, с. 320], 76,02 (60°) [3130, с. 320], 93,81 (70°) [3130, с. 320], 102,2 (75°) [3130, с. 320], 103,1 (80°) [3130, с. 320], 106,1 (85°) [3130, с. 320],
1337. **кальция бромид - вода (1/6) [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{Br}_2\text{CaO}_6$  (calcium bromide hexahydrate, кальция бромид гексагидрат)** ацетон р. [1], вода 125 (0°) [72], 143 (20°) [72], этанол р. [1],
1338. **кальция бутандиоат тригидрат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{CaO}_7$  (calcium succinate trihydrate, кальция сукцинат тригидрат)** вода 1,28 (20°) [473], этанол н.р. [473],
1339. **кальция вольфрамат [неорг.]  $\text{CaO}_4\text{W}$  (calcium tungstate(VI), шеелит)** вода 0,00133 (20°) [1874, с. 2494], 0,00024 (90°) [1874, с. 2494], этанол н.р. [1],
1340. **кальция гексафторсиликат [неорг.]  $\text{CaF}_6\text{Si}$  (calcium hexafluorosilicate)** вода 10,5 (22°) [1366, с. 1104], этанол р. [1012],
1341. **кальция гексафторсиликат - вода (1/2) [неорг.]  $\text{H}_4\text{CaF}_6\text{O}_2\text{Si}$  (calcium hexafluorosilicate dihydrate, кальция гексафторсиликат дигидрат)** ацетон н.р. [1571, с. 4-55], вода 0,52 (20°) [1571, с. 4-55],
1342. **кальция гексацианоферрат(II) додекагидрат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_{24}\text{Ca}_2\text{FeN}_6\text{O}_{12}$  (calcium hexacyanoferrate(II) dodecahydrate)** вода 57,4 (25°) [72],
1343. **кальция I-гидроглутамат [неорг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{CaN}_2\text{O}_8$**  вода 1,34 (0°) [611], 1,966 (19°) [611], 2,019 (21°) [611], 4,105 (61°) [611], 6,042 (100°) [611], диэтиловый эфир н.р. [1437], этанол н.р. [1437],
1344. **кальция гидрокарбонат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_2\text{CaO}_6$  (calcium hydrogen carbonate)** вода 0,44 (25°) [2860, с. 226],
1345. **кальция гидроксид [неорг.]  $\text{H}_2\text{CaO}_2$  (calcium hydroxide, hydrated lime, известь гашенная, кальция гидроокись, портландит)** аммиак жидкий н.р. [1788], ацетон н.р. [1788], вода 0,176 (0°) [1], 0,17 (10°) [1], 0,16 (20°) [1], 0,155 (25°) [1], 0,148 (30°) [1], 0,137 (40°) [1], 0,114 (60°) [1], 0,092 (80°) [1], 0,072 (100°) [1], 0,035 (150°) [1], 0,012 (200°) [1], глицерин 35% 1,3 (25°) [560, с. 439], диэтиловый эфир н.р. [1788], метилацетат н.р. [1788], этанол н.р. [1], этилацетат н.р. [1788],
1346. **кальция 2-гидрокси-2-карбоксилатопентандиоат - вода (1/4) [неорг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{Ca}_3\text{O}_{18}$  (calcium citrate tetrahydrate, кальция цитрат тетрагидрат, кальция цитрат четырехводный)** вода 0,103 (22,8°) [2268, с. 273], 0,08 (58,62°) [2268, с. 273], этанол н.р. [5],
1347. **кальция гидрофосфат [неорг.]  $\text{HCaO}_4\text{P}$  (calcium hydrogen phosphate, кальция гидроортофосфат)** вода 0,02 (25°) [2], этанол н.р. [1571, с. 4-55],
1348. **кальция гидрофосфат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_5\text{CaO}_6\text{P}$  (calcium hydrogen phosphate dihydrate)** вода 0,02 (25°) [1], 0,04 (40°) [1], 0,105 (60°) [1], этанол н.р. [1],
1349. **кальция гипофосфит [неорг.]  $\text{H}_4\text{CaO}_4\text{P}_2$  (calcium hypophosphite, calcium phosphinate)** вода 15,4 (25°) [1250], 12,5 (100°) [1250], глицерин 99,04% 2,5 (20°) [560, с. 439], этанол н.р. [1250],
1350. **кальция гипохлорит [неорг.]  $\text{CaCl}_2\text{O}_2$  (calcium hypochlorite)** вода 33,3 (25°) [441], этанол н.р. [473],
1351. **кальция глюконат моногидрат [неорг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{CaO}_{15}$  (calcium D-gluconate monohydrate)** вода 1,7 (5°) [2175, с. 898], 1,8 (10°) [2175, с. 898], 2 (15°) [2175, с. 898], 2,4 (20°) [2175, с. 898], 2,9 (25°) [2175, с. 898], 4 (30°) [2175, с. 898], 5,7 (40°) [2175, с. 898], 9,3 (50°) [2175, с. 898], 14 (60°) [2175, с. 898], 17,1 (65°) [2175, с. 898], диэтиловый эфир н.р. [371], этанол н.р. [69],

1352. **кальция дигидрофосфат [неорг.]  $\text{H}_4\text{CaO}_8\text{P}_2$  (calcium dihydrogen phosphate, кальция дигидроортофосфат)** вода 1 (25°) [1874, с. 2487],
1353. **кальция дигидрофосфат моногидрат [неорг.]  $\text{H}_6\text{CaO}_9\text{P}_2$**  вода 1 (25°) [1],
1354. **кальция дикарбид [неорг.]  $\text{C}_2\text{Ca}$  (calcium carbide, кальция ацетиленид, кальция карбид)** бромид лития расплавленный 6,4 (820°) [2742, с. 2027], вода реаг. [1], метиламин н.р. [560], фторид лития расплавленный 49 (900°) [1850, с. 188], хлорид бария расплавленный 4,5 (1000°) [2742, с. 2027], хлорид кальция расплавленный 6,6 (820°) [2742, с. 2027], хлорид лития расплавленный 3,8 (620°) [1850, с. 188], 12,4 (900°) [1850, с. 188],
1355. **кальция иодат [неорг.]  $\text{CaI}_2\text{O}_6$  (calcium iodate, lautarite, лаутарит)** вода 0,2 (15°) [1012], 0,67 (90°) [1012], этанол н.р. [1012],
1356. **кальция иодид [неорг.]  $\text{CaI}_2$  (calcium iodide)** аммиак жидкий 4 (0°) [1370], ацетон 72,7 (0°) [2841, с. 16], 89 (20°) [2841, с. 16], 105,8 (40°) [2841, с. 16], 119,8 (60°) [2841, с. 16], вода 182 (0°) [1], 194 (10°) [1], 209 (20°) [1], 223 (30°) [1], 242 (40°) [1], 285 (60°) [1], 354 (80°) [1], 426 (100°) [1], диметиламин л.р. [560], диоксид серы 0,76 (25°) [611], метанол 116,4 (0°) [3131, с. 661], 121,1 (10°) [3131, с. 661], 123,7 (15°) [3131, с. 661], 126,1 (20°) [3131, с. 661], 131,2 (30°) [3131, с. 661], 136,8 (40°) [3131, с. 661], 142,2 (50°) [3131, с. 661], 148,8 (60°) [3131, с. 661], этанол р. [1],
1357. **кальция карбонат ромбическая форма [неорг.]  $\text{CaCO}_3$  (aragonite, calcium carbonate, арагонит, кальций углекислый ромбическая форма)** вода 0,001532 (25°) [1874, с. 2461], 0,001637 (50°) [1874, с. 2461], 0,001985 (100°) [1874, с. 2461],
1358. **кальция карбонат тригональная форма [неорг.]  $\text{CaCO}_3$  (calcite, calcium carbonate, кальций углекислый тригональная форма, кальцит)** вода 0,001437 (25°) [1874, с. 2461], 0,001522 (50°) [1874, с. 2461], 0,001856 (100°) [1874, с. 2461],
1359. **кальция лактат пентагидрат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_{20}\text{CaO}_{11}$  (calcium lactate pentahydrate)** вода 5,4 (15°) [473], диэтиловый эфир о.м.р. [371], хлороформ о.м.р. [371], этанол о.м.р. [371],
1360. **кальция метаарсенит [неорг.]  $\text{As}_2\text{CaO}_4$  (calcium metaarsenite)** вода 0,09 (20°) [1874, с. 2490], 0,09 (60°) [1874, с. 2490],
1361. **кальция метаборат гексагидрат [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{B}_2\text{CaO}_{10}$  (calcium metaborate hexahydrate)** вода 0,13 (20°) [1012],
1362. **кальция метаванадат [неорг.]  $\text{CaO}_6\text{V}_2$  (calcium metavanadate)** вода 0,33 (25°) [6, с. 348],
1363. **кальция метасиликат [неорг.]  $\text{CaO}_3\text{Si}$  (calcium metasilicate, властонит)** вода 0,0095 (17°) [2],
1364. **кальция молибдат [неорг.]  $\text{CaMoO}_4$  (calcium molybdate, повеллит)** вода 0,0044 (0°) [3206, с. 17], 0,0048 (20°) [3206, с. 17], 0,0058 (50°) [3206, с. 17], 0,0154 (80°) [3206, с. 17], 0,02 (100°) [3206, с. 17], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол н.р. [1012],
1365. **кальция монофторфосфат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{CaFO}_5\text{P}$  (calcium monofluorophosphate dihydrate)** вода 1 (20°) [5],
1366. **кальция нитрат [неорг.]  $\text{CaN}_2\text{O}_6$  (calcium nitrate, кальций азотнокислый)** азотная кислота 0,01 (25°) [1874, с. 2483], амиловый спирт 6,9 (25°) [611], аммиак жидкий 62,7 (-63°) [1370], 82,8 (0°) [799, с. 400], 89,2 (14°) [1370], ацетон 20,9 (0°) [2841, с. 16], 16,8 (20°) [2841, с. 16], 18,3 (50°) [2841, с. 16], бензонитрил н.р. [1788, с. 562], вода 102 (0°) [1], 114,6 (10°) [1], 128,8 (20°) [1], 138,1 (25°) [1], 149,4 (30°) [1], 189 (40°) [1], 359 (60°) [1], 363 (100°) [1], 376 (150°) [1], 413 (200°) [1], диметиламин н.р. [560], диметоксиметан н.р. [1788, с. 562], изобутанол 33,3 (25°) [1370], изопропанол 2,67 (25°) [1370], метанол 134,1 (10°) [3131, с. 662], 144,2 (40°) [3131, с. 662], 158 (60°) [3131, с. 662], 168,5 (70°) [3131, с. 662], 170,7 (72°) [3131, с. 662], 171,1 (73°) [3131, с. 662], 169,3 (80°) [3131, с. 662], метиламин р. [560], метилацетат 69,5 (18°) [1370], мочеви́на 89,4 (142,2°) [2841, с. 17], пиридин 5,75 (25°) [1370], пропанол 57,5 (25°) [1370], триметиламин н.р. [560], уксусная кислота 23,33 (30,3°) [1874, с. 2484], 26,69 (33,9°) [1874, с. 2484], этанол абсолютный 46,2 (10°) [3131, с. 664], 51,4 (20°) [3131, с. 664], 56,2 (30°)

- [3131, с. 664], 62,9 (40°) [3131, с. 664], 73,5 (50°) [3131, с. 664], 82,1 (60°) [3131, с. 664], 90,1 (70°) [3131, с. 664], 91,8 (80°) [3131, с. 664], этилацетат р. [1788, с. 562],
1367. **кальция нитрат тетрагидрат [неорг.]  $\text{H}_8\text{CaN}_2\text{O}_{10}$  (calcium nitrate tetrahydrate, нитрокальцит)** ацетон р. [1], вода л.р. [1], диметилсульфоксид 27 (25°) [560, с. 232], диметилформамид 20 (25°) [560, с. 775], этанол р. [1],
1368. **кальция нитрит [неорг.]  $\text{CaN}_2\text{O}_4$  (calcium nitrite)** вода 82,6 (18°) [2], 180 (100°) [2],
1369. **кальция нитрит - вода (1/1) [неорг.]  $\text{H}_2\text{CaN}_2\text{O}_5$  (calcium nitrite monohydrate, кальция нитрит моногидрат)** этанол 1,4 (20°) [611], этилацетат н.р. [1788, с. 624],
1370. **кальция нитрит тетрагидрат [неорг.]  $\text{H}_8\text{CaN}_2\text{O}_8$  (calcium nitrite tetrahydrate)** вода 48,5 (0°) [1012], 68,6 (42°) [1012], этанол р. [1012],
1371. **кальция оксалат [неорг.]  $\text{C}_2\text{CaO}_4$  (calcium oxalate)** вода 0,00068 (25°) [1084, с. 28], 0,00955 (50°) [1084, с. 28], 0,00145 (95°) [1084, с. 28], уксусная кислота н.р. [2, с. 96-97],
1372. **кальция оксалат моногидрат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_2\text{CaO}_5$  (calcium oxalate monohydrate)** вода 0,0006 (20°) [473],
1373. **кальция оксид [неорг.]  $\text{CaO}$  (calcium oxide, известь негашеная, кальция окись)** вода реаг. [1012], хлорид кальция расплавленный 16,1 (910°) [611], этанол н.р. [2198, с. 46],
1374. **кальция октадеканоат [неорг.]  $\text{C}_{36}\text{H}_{70}\text{CaO}_4$  (calcium stearate, кальция стеарат)** бензол р. [2931, с. 352], вода 0,00404 (20°) [611], диэтиловый эфир р. [5], толуол р. [2931, с. 352], этанол р. (78°) [5],
1375. **кальция цис-октадец-9-еноат [неорг.]  $\text{C}_{36}\text{H}_{66}\text{CaO}_4$  (calcium (Z)-9-octadecenoate, calcium oleate, кальция олеат)** ацетон 2,26 (15°) [3063, с. 1341], бензол 3,44 (15°) [3063, с. 1341], вода 0,04 (20°) [603], 0,03 (50°) [603], диэтиловый эфир н.р. [2500, с. 4-55], метанол 0,3 (15°) [3063, с. 1341], 0,57 (66°) [3063, с. 1341], петролейный эфир н.р. [607, с. 255], хлороформ р. [607, с. 255], этанол н.р. [2500, с. 4-55],
1376. **кальция ортоалюминат [неорг.]  $\text{Al}_2\text{Ca}_3\text{O}_6$  (calcium orthoaluminate)** вода 0,02504 (21°) [2499, с. 5], 0,02732 (50°) [2499, с. 5],
1377. **кальция пантотенат [неорг.]  $\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{CaN}_2\text{O}_{10}$**  ацетон м.р. [171, с. 111], вода 36 (20°) [473], этанол м.р. [171, с. 111],
1378. **кальция перманганат [неорг.]  $\text{CaMn}_2\text{O}_8$  (calcium permanganate)** вода 334 (20°) [1846, с. 314],
1379. **кальция перманганат - вода (1/5) [неорг.]  $\text{H}_{10}\text{CaMn}_2\text{O}_{13}$  (calcium permanganate pentahydrate, кальция перманганат пентагидрат)** вода 331 (14°) [2], 338 (25°) [2],
1380. **кальция перхлорат [неорг.]  $\text{CaCl}_2\text{O}_8$  (calcium perchlorate)** 1-бутанол 113,5 (25°) [611], аммиак жидкий 52,7 (20°) [1874, с. 2555], ацетон 61,76 (25°) [2841, с. 18], вода 189 (25°) [80], диэтиловый эфир 0,26 (25°) [611], изобутанол 56,96 (25°) [611], метанол 237 (25°) [611], пропанол 145 (25°) [611], этанол 166 (25°) [2841, с. 18], этилацетат 75,62 (25°) [611],
1381. **кальция перхлорат тетрагидрат [неорг.]  $\text{H}_8\text{CaCl}_2\text{O}_{12}$  (calcium perchlorate tetrahydrate)** вода 189 (20°) [72], 226,8 (50°) [72],
1382. **кальция пропандиоат - вода (1/4) [неорг.]  $\text{C}_3\text{H}_{10}\text{CaO}_8$  (calcium malonate tetrahydrate, кальция малонат тетрагидрат, кальция пропандиоат тетрагидрат)** вода 0,29 (0°) [72], 0,365 (20°) [72], 0,479 (80°) [72],
1383. **кальция пропаноат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{CaO}_4$  (calcium propionate, кальция пропионат)** ацетон н.р. [607, с. 256], бензол н.р. [607, с. 256], вода 42,8 (0°) [72], 39,85 (20°) [72], 38,25 (60°) [72], 39,85 (80°) [72], 42,15 (90°) [72], 48,44 (100°) [72], метанол 1,25 (15°) [3063, с. 1341], 3,31 (66°) [3063, с. 1341], этанол м.р. [607, с. 256],
1384. **кальция 2-пропилпентаноат [неорг.]  $\text{C}_{16}\text{H}_{30}\text{CaO}_4$  (кальция вальпроат, кальция дипропилацетат)** вода 9,57 (0°) [611], 8,35 (10°) [611], 7,19 (20°) [611], 6,12 (30°) [611], 5,09 (40°) [611], 1,65 (80°) [611],
1385. **кальция сахаринат дигидрат [неорг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{CaN}_2\text{O}_8\text{S}_2$**  вода 37 (20°) [1823, с. 151], 82 (35°) [1823, с. 151], 127 (50°) [1823, с. 151], 202 (75°) [1823, с. 151], 247 (90°) [1823, с. 151],

1386. **кальция селенат [неорг.]  $\text{CaO}_4\text{Se}$  (calcium selenate)** вода 8,13 (0°) [611], 8,28 (18°) [611], 7,7 (21°) [611], 7,39 (25°) [611], 5,97 (60°) [611],
1387. **кальция селенат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{CaO}_6\text{Se}$**  вода 8,28 (18°) [1370],
1388. **кальция сульфат [неорг.]  $\text{CaO}_4\text{S}$  (calcium sulfate, calcium sulphate, ангидрит, кальций сернокислый)** вода 0,176 (0°) [1874, с. 2523], 0,206 (20°) [1874, с. 2523], 0,212 (30°) [1874, с. 2523], 0,211 (40°) [1874, с. 2523], 0,209 (50°) [1874, с. 2523], 0,167 (100°) [1874, с. 2523], глицерин 97% 5,16 (15°) [611], метанол н.р. [2948, с. 1441], серная кислота 7,78 (22,2°) [1874, с. 2525], этанол н.р. [2948, с. 1443],
1389. **кальция сульфат - вода (1/2) [неорг.]  $\text{H}_4\text{CaO}_6\text{S}$  (calcium sulfate dihydrate, гипс, кальция сульфат дигидрат)** вода 0,176 (0°) [1], 0,193 (10°) [1], 0,206 (20°) [1], 0,209 (25°) [1], 0,212 (30°) [1], глицерин р. [1],
1390. **кальция сульфат - вода (2/1) [неорг.]  $\text{H}_2\text{Ca}_2\text{O}_9\text{S}_2$  (calcium sulfate hemihydrate)** вода 0,965 (0,9°) [611], 0,933 (14,5°) [611], 0,818 (21,7°) [611], 0,201 (96,5°) [611], глицерин р. [1],
1391. **кальция сульфит [неорг.]  $\text{CaO}_3\text{S}$  (calcium sulfite)** вода 0,0043 (25°) [611],
1392. **кальция сульфит - вода (1/2) [неорг.]  $\text{H}_4\text{CaSO}_5$  (calcium sulfite dihydrate, кальция сульфит дигидрат)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 1040], ацетон н.р. [1788, с. 1040], вода 0,0043 (18°) [1788, с. 1040], 0,0008 (100°) [1012], глицерин 5,17 (15°) [1874, с. 2507], метилацетат н.р. [1788, с. 1040], этилацетат н.р. [1788, с. 1040],
1393. **кальция dl-тарترات тетрагидрат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_{12}\text{CaO}_8$**  вода 0,0023 (0°) [611], 0,0032 (12,5°) [611], 0,0045 (25°) [473], 0,0056 (37,5°) [611], этанол м.р. [473],
1394. **кальция тетрагидридоборат [неорг.]  $\text{H}_8\text{B}_2\text{Ca}$  (calcium borohydride, кальция борогидрид)** аммиак жидкий р. [3236, с. 438], бензол н.р. [3236, с. 438], вода р. [3236, с. 438], диглим 2,05 (20°) [3236, с. 439], диоксан 0,1 (20°) [3236, с. 439], диэтиловый эфир н.р. [3236, с. 438], моноглим 0,13 (20°) [3236, с. 439], пиридин 0,5 (20°) [3236, с. 439], тетрагидрофуран 15,9 (20°) [3236, с. 439], триглим 0,2 (20°) [3236, с. 439],
1395. **кальция тиосульфат - вода (1/6) [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{CaO}_9\text{S}_2$  (calcium thiosulfate hexahydrate, calcium thiosulphate hexahydrate, кальция тиосульфат гексагидрат)** вода 78,7 (0°) [2], 100 (3°) [1788, с. 1064], 224 (40°) [2], этанол н.р. [1788, с. 1064],
1396. **кальция формиат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_2\text{CaO}_4$  (calcium formate)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 16,15 (0°) [473], 16,6 (20°) [473], 18,4 (100°) [473], метанол 0,27 (15°) [3063, с. 1341], 0,23 (66°) [3063, с. 1341], муравьиная кислота 4,62 (30°) [1874, с. 2454], 1,62 (100°) [1874, с. 2454], этанол н.р. [473],
1397. **кальция фосфат [неорг.]  $\text{Ca}_3\text{O}_8\text{P}_2$  (calcium phosphate, витлоктит, кальций фосфорнокислый, кальция ортофосфат)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 686], ацетон н.р. [1788, с. 686], вода 0,03 (25°) [611], диэтиловый эфир н.р. [1788, с. 686], метилацетат н.р. [1788, с. 686], этанол н.р. [1788, с. 686], этилацетат н.р. [1788, с. 686],
1398. **кальция фторид [неорг.]  $\text{CaF}_2$  (calcium fluoride, кальций фтористый, плавиковый шпат, флюорит)** ацетон н.р. [1], вода 0,0013 (0°) [611], 0,0015 (15°) [611], 0,0016 (18°) [1], 0,0016 (25°) [611], 0,0017 (40°) [611], диметилформаимид 0,05 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 0,08 (25°) [1874, с. 2531], трифторид брома 0,017 (25°) [1459], н.р. (70°) [1459], фтороводород 1,444 (-23°) [1459], 1,061 (-3,3°) [1459], 0,817 (12,2°) [1459],
1399. **кальция фторсульфонат [неорг.]  $\text{CaF}_2\text{O}_6\text{S}_2$**  фтороводород 0,817 (12,2°) [1656], фторсульфоновая кислота 16,39 (25°) [1656],
1400. **кальция хлорат [неорг.]  $\text{CaCl}_2\text{O}_6$  (calcium chlorate)** вода 170,3 (-5°) [611], 178 (18°) [611], 196 (19,5°) [611], 354,5 (93°) [611],
1401. **кальция хлорид [неорг.]  $\text{CaCl}_2$  (calcium chloride, кальций хлористый)** 1-бутанол 16,18 (0°) [611], 25,68 (20°) [611], 34,77 (60°) [611], амиловый спирт 7 (10°) [611], 11,5 (20°) [611], 34,37 (60°) [611], аммиак жидкий н.р. [1788], ацетамид 33,9 (100°) [2841, с. 13], 37,2 (150°) [2841, с. 13], ацетон 0,0062 (0°) [1874, с. 2552], 0,01 (20°) [1], 0,0213 (50°) [1874, с. 2552], бензиловый спирт 2,1 (10°) [611], 1,82 (20°) [611], 1,26 (60°) [611], бензонитрил н.р. [1788],

- вода 59,5 (0°) [1], 65 (10°) [1], 74,5 (20°) [1], 100 (30°) [1], 115,5 (40°) [1], 137 (60°) [1], 147 (80°) [1], 158 (100°) [1], 205 (150°) [1], гидразин 16 (20°) [1370], диметилсульфоксид н.р. [560, с. 232], диоксид серы 0,02 (25°) [1874, с. 2549], изоамиловый спирт 3,04 (10°) [611], 6,99 (20°) [611], 31,58 (70°) [611], метанол 21,8 (0°) [1], 29,2 (20°) [1], 38,5 (40°) [1], муравьиная кислота 95% 43,1 (19°) [1370], оксид-дихлорид селена(IV) 6,5 (25°) [1370], пиридин 1,66 (25°) [1370], пропанол 8,3 (0°) [611], 11,88 (10°) [611], 15,78 (20°) [611], 34,86 (60°) [611], трихлорсилан 0,0000329 [3236, с. 562], углекислый газ жидкий н.р. [1788], уксусная кислота 16,3 (20°) [1874, с. 2549], 19,5 (37°) [1874, с. 2549], 41 (70°) [1874, с. 2549], этанол 18,3 (0°) [1], 25,8 (20°) [1], 35,3 (40°) [1], 56,2 (70°) [72], этаноламин 14 (25°) [3075, с. 465], этилацетат н.р. [1788], этиленгликоль 20,5 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин н.р. [3075, с. 465],
1402. **кальция хлорид - вода (1/1) [неорг.]  $\text{H}_2\text{CaCl}_2\text{O}$  (calcium chloride monohydrate, кальция хлорид моногидрат)** ацетон н.р. [2811, с. 214], вода 77 (0°) [2811, с. 214], 249 (100°) [2811, с. 214], этанол р. [2500, с. 4-54],
1403. **кальция хлорид - вода (1/2) [неорг.]  $\text{H}_4\text{CaCl}_2\text{O}_2$  (calcium chloride dihydrate, sinjarite, кальция хлорид дигидрат)** вода 98 (0°) [2811, с. 214], 130 (20°) [2], 326 (60°) [2811, с. 214], 435 (100°) [2], этанол 67 (80°) [2811, с. 214],
1404. **кальция хлорид - метанол (1/3) [неорг.]  $\text{C}_3\text{H}_{12}\text{CaCl}_2\text{O}_3$  (calcium chloride - methanol (1/3))** метанол 51,1 (75°) [72],
1405. **кальция хромат [неорг.]  $\text{CaCrO}_4$  (calcium chromate)** вода 2,3 (19°) [182], 0,79 (70°) [441], 0,42 (100°) [182], этанол р. [441],
1406. **кальция хромат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{CaCrO}_6$  (calcium chromate dihydrate)** вода 13,2 (20°) [1012], 14,8 (45°) [1012], этанол р. [1012],
1407. **кальция цианамид [неорг.]  $\text{CCa}_2\text{N}_2$**  вода 2,5 (25°) [628], этанол н.р. [2],
1408. **кальция циклогексиламино-N-сульфонат - вода (1/2) [неорг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{28}\text{CaN}_2\text{O}_8\text{S}_2$  (кальция цикламат дигидрат)** вода 25 (25°) [1024],
1409. **кальция-магния карбонат [неорг.]  $\text{C}_2\text{CaMgO}_6$  (calcium magnesium carbonate, dolomite, доломит)** вода 0,032 (18°) [1012],
1410. **dl-камфорная кислота [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4$  (dl-цис-1,2,2-триметил-1,3-циклопентандикарбоновая кислота)** бензол 0,008 (25°) [1385], вода 0,8 (25°) [1385], 10 (100°) [1385], глицерин 86,5% 2,36 (20°) [1385], диэтиловый эфир 91,4 (25°) [1385], изоамиловый спирт 50 (25°) [1385], изобутанол 54,1 (22,5°) [1385], ксилол 0,23 (25°) [1385], лигроин 0,007 (25°) [1385], метанол 100,3 (0°) [1385], 131,1 (22,5°) [1385], муравьиная кислота 95% 8,68 (18,5°) [1385], нитробензол 0,5 (25°) [1385], п-цимол 1,53 (100°) [1385], пропанол 42,2 (0°) [1385], 61 (22,5°) [1385], сероуглерод 0,02 (25°) [1385], толуол 0,15 (25°) [1385], хлороформ 0,153 (25°) [1385], этанол 84,7 (0°) [1385], 112 (15,1°) [1385], 147 (62,5°) [1385], этанол 90% 106 (25°) [1385], этанол абсолютный 100,4 (25°) [1385],
1411. **кантаридин [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_4$  (2,3-диметил-7-оксабицикло[2.2.1]гептан-2,3-дикарбоновой кислоты ангидрид, cantharidin, hexahydro-3 $\alpha$ ,7 $\alpha$ -dimethyl-4 $\beta$ ,7 $\beta$ -epoxyisobenzofuran-1,3-dione)** ацетон 2,5 (20°) [635, с. 398], бензол м.р. [2500, с. 3-90], вода 0,003 (20°) [2500, с. 5-161], 6 (100°) [793], диэтиловый эфир 0,127 (20°) [2], уксусная кислота р. [2], хлороформ 1,8 (20°) [635, с. 398], этанол 0,025 (18°) [2], этилацетат 0,67 (20°) [635, с. 398],
1412. **карбазол [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_9\text{N}$  (carbazole, дибензопиррол)** ацетон 6,12 (15,5°) [828], бензол 0,72 (15,5°) [828], 1,01 (30°) [828], вода 0,00012 (20°) [793], 0,15 (150°, под давлением 54 бар) [1571, с. 8-128], 1,77 (200°, под давлением 52 бар) [1571, с. 8-128], диоксид серы 3,1 (20°) [828], диэтиловый эфир 2,54 (15,5°) [828], 2,9 (30°) [828], сероуглерод 0,44 (30°) [828], тетрахлорметан 0,09 (15,5°) [828], 0,11 (30°) [828], 0,3 (50°) [828], толуол 0,55 (16,5°) [1385], хинолин 33,4 (20°) [828], хлороформ 0,6 (30°) [828], этанол абсолютный 3,88 (78°) [1385],
1413. **карбаминовой кислоты бутиловый эфир [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}$  (butyl carbamate, бутилуретан)** вода 2,577 (37°) [1398],

1414. карбаминовой кислоты пропиловый эфир [орг.]  $C_4H_9NO_2$  (propyl carbamate, пропилкарбамат) вода 20,01 (37°) [1398],
1415. карбаминовой кислоты этиловый эфир [орг.]  $C_3H_7NO_2$  (ethyl carbamate, urethan, уретан, этилкарбамат) вода 18,5 (0°) [1385], 31 (10°) [1385], 100 (15°) [1385], 240 (20°) [1385], 480 (25°) [1385], 1370 (30°) [1385], метанол 126 (0°) [1385], 240 (15°) [1385], 330 (20°) [1385], 2250 (40°) [1385], пиридин 21,32 (25°) [1385], пропанол 35 (0°) [1385], 150 (20°) [1385], 820 (40°) [1385], толуол 1,7 (0°) [1385], 18 (20°) [1385], 620 (40°) [1385], углекислый газ жидкий 4,2 (23,5°) [1385], хинолин 9,72 (20°) [828], хлороформ 28,4 (0°) [1385], 85 (20°) [1385], 282 (40°) [1385], этанол 76 (0°) [1385], 120 (10°) [1385], 150 (15°) [1385], 200 (20°) [1385], 1300 (40°) [1385],
1416. N-карбамоил-2-бром-2-метилбутанамид [орг.]  $C_6H_{11}BrN_2O_2$  (N-(Aminocarbonyl)-2-bromo-2-methylbutanamide, N-(альфа-бромизовалерианил)мочевина, bromisovalum, бромизовал, бромурал) ацетон р. [114, с. 236-237], бензол р. [114, с. 236-237], вода 1,98 (20°) [611], диэтиловый эфир р. [114, с. 236-237], этанол р. [371],
1417. N-карбамоил-2-бром-2-этилбутанамид [орг.]  $C_7H_{13}BrN_2O_2$  (N-(aminocarbonyl)-2-bromo-2-ethylbutanamide, N-(альфа-бром-альфа-этилбутирил)мочевина, carbromal, адалин, карбромал) вода 0,05 (20°) [793], м.р. (100°) [371], этанол р. [371],
1418. 5-карбамоил-5Н-дибенз[b,f]азепин [орг.]  $C_{15}H_{12}N_2O$  (carbamazepine, finlepsin, temrolal, зептол, карбадак, карбамазепин, тегретол, финлепсин) вода 0,011 (20°) [793], дихлорметан 11,9 (25°) [1409],
1419. N-карбамоилэтанамид [орг.]  $C_3H_5N_2O_2$  (1-acetylurea, ацетилмочевина, уксусной кислоты уреид) вода 1,3 (15°) [1398, с. 59], р. (100°) [114, с. 236-237], диэтиловый эфир м.р. [114, с. 236-237], этанол р. (78°) [114, с. 236-237],
1420. карбофуран [орг.]  $C_{12}H_{15}NO_3$  ((2,3-дигидро-2,2-диметилбензофурил-7)-N-метилкарбамат, фурадан) ацетон 15 (25°) [3139, с. 26], бензол 4 (25°) [3139, с. 26], вода 0,0291 (10°) [793], 0,03199 (20°) [793],
1421. β-каротин [орг.]  $C_{40}H_{56}$  (β-carotene) ацетон 0,0253 (20°) [2496, с. 432], ацетонитрил 0,00127 (20°) [2496, с. 432], бензол 0,455 (20°) [2496, с. 432], вода н.р. [2500, с. 3-94], гексан 0,091 (20°) [2496, с. 432], диметилсульфоксид 0,0027 (20°) [2496, с. 432], диметилформамид 0,021 (20°) [2496, с. 432], дихлорметан 0,451 (20°) [2496, с. 432], диэтиловый эфир 0,141 (20°) [2496, с. 432], изопропанол 0,0051 (20°) [2496, с. 432], метанол 0,00127 (20°) [2496, с. 432], метил-трет-бутиловый эфир 0,135 (20°) [2496, с. 432], тетрагидрофуран 1,124 (20°) [2496, с. 432], толуол 0,46 (20°) [2496, с. 432], хлороформ 0,134 (20°) [2496, с. 432], циклогексан 0,256 (20°) [2496, с. 432], циклогексанон 0,211 (20°) [2496, с. 432], этанол 0,0038 (20°) [2496, с. 432], этилацетат 0,0555 (20°) [2496, с. 432],
1422. кверцетин [орг.]  $C_{15}H_{10}O_7$  (2-(3,4-dihydroxyphenyl)-3,5,7-trihydroxy-4H-1-benzopyran-4-one, 3',4',5,7-tetrahydroxyflavon-3-ol, 3,3',4',5,7-пентагидроксифлавонон, meletin, quercetin, quercetin, мелетин, софоцетин) ацетон р. [2500, с. 3-478], вода 0,6 [1398], диэтиловый эфир м.р. [], метанол р. [871, с. 133], пиридин р. [2500, с. 3-478], уксусная кислота р. [7], хлороформ м.р. [7], этанол 95% м.р. [], этанол абсолютный 0,5 (20°) [871, с. 133], 4 (78°) [871, с. 133],
1423. келлин [орг.]  $C_{14}H_{12}O_5$  (khellin) вода 0,003 (25°) [793], диэтиловый эфир о.м.р. [371], хлороформ л.р. [371], этанол м.р. [371],
1424. кетамина гидрохлорид [орг.]  $C_{13}H_{17}Cl_2NO$  ((±)-2-(2-хлорфенил)-2-(метиламино)циклогексанона гидрохлорид, ketamine hydrochloride, калипсол, кеталар) вода 20 (20°) [607, с. 834], метанол л.р. [900], хлороформ р. [900], этанол л.р. [4],
1425. кислород [неорг.]  $O_2$  (оxygen, пищевая добавка E948) 1,1,1,2,2,3,3,4,4,5,5,6,6,7,7,8,8-гептадекафтороктан 0,034 (16°) [2614, с. 9], 0,033 (26,02°) [2614, с. 9], 0,031 (39,33°) [2614, с. 9], 1,1,2,2,3,3,4,4,5,5,6,6,7,7,8,8-гексадекафтороктан 0,03 (17,53°) [2614, с. 9], 0,03 (24,82°) [2614, с. 9], 0,029 (34,84°) [2614, с. 9], 1-бромгептадекафтороктан 0,032 (16,43°) [2614, с. 9], 0,031 (24,22°) [2614, с. 9], 0,029 (39,42°) [2614, с. 9], 1-бутанол 0,036 (0°) [1875, с. 173], 0,0339

(25°) [611], 0,03314 (50°) [1875, с. 173], 1-деканол 0,02536 (10°) [1875, с. 173], 0,02508 (25°) [1875, с. 173], 0,02495 (50°) [1875, с. 173], 1-октанол 0,02854 (10°) [1875, с. 173], 0,0278 (25°) [1875, с. 173], 1-хлоргексан 0,03586 (25°) [1875, с. 175], 2-бутанон 0,04491 (25°) [1875, с. 174], 0,0474 (60°) [1875, с. 174], 2-гексанон 0,03755 (25°) [1875, с. 174], 0,03608 (60°) [1875, с. 174], 2-пентанон 0,04136 (25°) [1875, с. 174], 0,04229 (60°) [1875, с. 174], N,N-диметиланилин 0,01897 (25°) [1875, с. 175], N-метилформамид 0,0042 (25°) [2615, с. 907], азотная кислота 100% 0,0062 (20°) [676, с. 38], анилин 0,00777 (25°) [1875, с. 175], ацетон 0,04655 (-70°) [1875, с. 174], 0,0448 (-50°) [1875, с. 174], 0,04423 (-30°) [1875, с. 174], 0,04485 (0°) [1875, с. 174], 0,367 (10°) [1], 0,04597 (20°) [1875, с. 174], 0,0309 (20°) [1], 0,0277 (25°) [1], 0,04841 (50°) [1875, с. 174], ацетонитрил 0,01 (25°) [2615, с. 907], бензойная кислота 0,0132 (122,4°) [3062, с. 356], бензол 0,03288 (20°) [1875, с. 172], 0,027 (25°) [1], 0,03354 (30°) [1875, с. 172], 0,03431 (40°) [1875, с. 172], 0,03514 (50°) [1875, с. 172], 0,03608 (60°) [1875, с. 172], 0,03711 (70°) [1875, с. 172], бромбензол 0,01525 (25°) [1875, с. 175], вода 0,00699 (0°) [1], 0,00543 (10°) [1], 0,00443 (20°) [1], 0,00404 (25°) [1], 0,00373 (30°) [1], 0,0033 (40°) [1], 0,00299 (50°) [1], 0,00252 (80°) [1], 0,00246 (100°) [1], гексадекафторгептан 0,042 (14,79°) [2613, с. 327], 0,039 (24,73°) [2613, с. 327], 0,032 (35,2°) [2613, с. 327], гексан 0,073 (20°) [1875, с. 170], 0,076 (25°) [1875, с. 170], гексафторбензол 0,04264 (10°) [1875, с. 174], 0,042 (20°) [1875, с. 174], гептан 0,064 (20°) [1875, с. 170], 0,066 (25°) [1875, с. 170], 0,068 (30°) [1875, с. 170], 0,071 (40°) [1875, с. 170], декан 0,049 (30°) [1875, с. 170], 0,049 (30°) [1875, с. 170], диметилнитрозамин 0,00864 (25°) [1875, с. 175], диметилсульфоксид 0,00096 (25°) [2615, с. 907], диметилформамид 0,019 (25°) [1850, с. 418], диоксан 0,01955 (25°) [1875, с. 174], дипропиловый эфир 0,05899 (20°) [1875, с. 174], 0,05993 (25°) [1875, с. 174], диэтиловый эфир 0,10395 (-70°) [1875, с. 174], 0,08734 (-30°) [1875, с. 174], 0,08374 (0°) [1875, с. 174], 0,08361 (20°) [1875, с. 174], изопропанол 0,04332 (0°) [1875, с. 173], 0,04167 (25°) [1875, с. 173], 0,04034 (50°) [1875, с. 173], изопропилбензол 0,03701 (25°) [1875, с. 172], иодбензол 0,008 (25°) [1875, с. 175], м-ксилол 0,03609 (25°) [1875, с. 172], метанол 0,04506 (-20°) [1875, с. 173], 0,04256 (10°) [1875, с. 173], 0,0339 (20°) [1], 0,0313 (25°) [1], метилацетат 0,03556 (-70°) [1875, с. 174], 0,0353 (-50°) [1875, с. 174], 0,03598 (-20°) [1875, с. 174], 0,03692 (0°) [1875, с. 174], 0,03815 (20°) [1875, с. 174], 0,03886 (30°) [1875, с. 174], метилциклогексан 0,05128 (20°) [1875, с. 171], 0,05197 (30°) [1875, с. 171], нитробензол 0,01287 (25°) [1875, с. 175], нонан 0,051 (30°) [1875, с. 170], о-ксилол 0,03373 (25°) [1875, с. 172], октаметилциклотетрасилоксан 0,04677 (20°) [1875, с. 175], 0,04581 (30°) [1875, с. 175], 0,04494 (40°) [1875, с. 175], октан 0,06 (20°) [1875, с. 170], 0,059 (30°) [1875, с. 170], 0,059 (40°) [1875, с. 170], олово расплавленное 0,00018 (536°) [3189, с. 6], 0,0049 (750°) [3189, с. 6], п-ксилол 0,03528 (25°) [1875, с. 172], 0,03521 (30°) [1875, с. 172], 0,03515 (40°) [1875, с. 172], перфтордекалин (смесь изомеров) 0,029 (15,7°) [2613, с. 327], 0,028 (26,67°) [2613, с. 327], 0,028 (38,46°) [2613, с. 327], 0,027 (40,05°) [2613, с. 327], перфтортрибутиламин 0,02716 (0°) [1875, с. 175], 0,0262 (20°) [1875, с. 175], пирролидин 0,02728 (25°) [1875, с. 175], пропанол 0,04839 (0°) [1875, с. 173], 0,04476 (25°) [1875, с. 173], 0,04183 (50°) [1875, с. 173], пропиленбензол 0,03586 (25°) [1875, с. 172], сероуглерод 0,01859 (25°) [1875, с. 175], тетрагидро-2Н-пиран 0,03499 (20°) [1875, с. 174], 0,03585 (25°) [1875, с. 174], тетрагидрофуран 0,03567 (20°) [1875, с. 174], 0,03624 (25°) [1875, с. 174], тетрадекафторгексан 0,049 (14,25°) [2613, с. 327], 0,044 (18,24°) [2613, с. 327], 0,04 (25,5°) [2613, с. 327], 0,033 (33,5°) [2613, с. 327], тетрахлорметан 0,02504 (0°) [1875, с. 174], 0,02499 (20°) [1875, с. 174], 0,0251 (60°) [1875, с. 174], толуол 0,03188 (20°) [1875, с. 172], 0,03226 (30°) [1875, с. 172], 0,03261 (40°) [1875, с. 172], фторбензол 0,0503 (25°) [1875, с. 175], хлорбензол 0,02214 (0°) [1875, с. 174], 0,02236 (20°) [1875, с. 174], 0,02251 (30°) [1875, с. 174], 0,02352 (80°) [1875, с. 174], циклогексан 0,04686 (20°) [1875, с. 171], 0,04705 (30°) [1875, с. 171], циклогексанон 0,02082 (20°) [1875, с. 174], 0,02075 (25°) [1875, с. 174], циклогексен 0,0406 (20°) [1875, с. 171], циклооктан 0,03117 (20°) [1875, с. 171], 0,03103 (30°) [1875, с. 171], эйкосафторнонан 0,038 (15,13°) [2613, с. 327], 0,036 (24,89°) [2613, с. 327], 0,032 (38,23°)

- [2613, с. 327], этанол 0,04372 (-20°) [1875, с. 173], 0,04212 (0°) [1875, с. 173], 0,0414 (10°) [1875, с. 173], 0,0204 (20°) [1], 0,0405 (25°) [1875, с. 173], 0,0402 (30°) [1875, с. 173], 0,03829 (70°) [1875, с. 173], этилацетат 0,03588 (20°) [1875, с. 174], этилбензол 0,03682 (25°) [1875, с. 172],
1426. **кларитромицин [орг.] C<sub>38</sub>H<sub>69</sub>NO<sub>13</sub> (clarithromycin)** вода 0,009948 (20°) [1398, с. 1344],
1427. **кобальт [неорг.] Co (cobalt)** вода н.р. [1], ртуть 0,17 (18°) [359],
1428. **кобальта(II) ацетат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>CoO<sub>4</sub> гидразин 1 (20°) [828], метанол 1,49 (15°) [828], 5,5 (66,4°) [828],**
1429. **кобальта ацетат тетрагидрат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>14</sub>CoO<sub>8</sub>** вода 51 (20°) [5], диметилформамид 20 (25°) [560, с. 775], этанол 0,29 (20°) [5],
1430. **кобальта бромид [неорг.] Br<sub>2</sub>Co (cobalt(II) bromide)** ацетон 65 (25°) [1370], 92,4 (40°) [1370], вода 91,9 (0°) [1370], 119,1 (35°) [1370], 257 (100°) [1370], метанол 43 (20°) [3131, с. 662], 58,6 (30°) [3131, с. 662], 80 (35°) [3131, с. 662], 94,3 (37°) [3131, с. 662], 124,8 (40°) [3131, с. 662], 141,9 (50°) [3131, с. 662], 153,1 (60°) [3131, с. 662], 169 (70°) [3131, с. 662], 190,6 (80°) [3131, с. 662], метилацетат 10,3 (18°) [1370], этанол 123,2 (65°) [72], этанол абсолютный 70,6 (10°) [3131, с. 664], 77,1 (20°) [3131, с. 664], 84,9 (30°) [3131, с. 664], 95,9 (40°) [3131, с. 664], 105 (50°) [3131, с. 664], 120,8 (60°) [3131, с. 664], 127,1 (70°) [3131, с. 664], 129,4 (80°) [3131, с. 664],
1431. **кобальта бромид гексагидрат [неорг.] H<sub>12</sub>Br<sub>2</sub>CoO<sub>6</sub>** ацетон 65 (20°) [1], 92,4 (40°) [1], вода 91,9 (0°) [1], 119 (25°) [1], 156 (40°) [1], 226 (60°) [1], 237 (75°) [1], 257 (100°) [1], диэтиловый эфир р. [1], метанол 43 (20°) [1], 124,8 (40°) [1], 153 (60°) [1], хлороформ м.р. [1], этанол 70,6 (10°) [1], 77,1 (20°) [1], 95,6 (40°) [1], 121 (60°) [1], этилацетат м.р. [1],
1432. **кобальта гексафторсиликат гексагидрат [неорг.] H<sub>12</sub>F<sub>6</sub>CoO<sub>6</sub>Si (cobalt(II) hexafluorosilicate hexahydrate)** вода 76,8 (21,5°) [1012],
1433. **кобальта гидроксид [неорг.] H<sub>2</sub>CoO<sub>2</sub> (cobalt(II) hydroxide)** вода 0,000318 (20°) [1370],
1434. **кобальта иодат [неорг.] CoI<sub>2</sub>O<sub>6</sub>** вода 0,45 (18°) [1012], 1,33 (100°) [1012],
1435. **кобальта иодид гексагидрат [неорг.] H<sub>12</sub>CoI<sub>2</sub>O<sub>6</sub>** ацетон х.р. [1], вода 197 (25°) [1], 420 (100°) [1], диэтиловый эфир х.р. [1], этанол х.р. [1],
1436. **кобальта иодид α-форма [неорг.] CoI<sub>2</sub> (cobalt(II) iodide)** ацетон х.р. [1012], вода 159 (0°) [1012], 197 (25°) [1012], 420 (100°) [1012], диоксид серы 0,38 (0°) [828], этанол х.р. [1012],
1437. **кобальта нитрат [неорг.] CoN<sub>2</sub>O<sub>6</sub> (cobalt(II) nitrate)** аммиак жидкий р. [1788, с. 564], вода 84,03 (0°) [1370], 98,93 (18°) [1370], 338,8 (91°) [1370], фтороводород н.р. [1817, с. 73], этилацетат р. [1788, с. 564], этиленгликоль 400 (20°) [828],
1438. **кобальта нитрат гексагидрат [неорг.] H<sub>12</sub>CoN<sub>2</sub>O<sub>12</sub>** аммиак жидкий р. [1788, с. 564], ацетон л.р. [1788, с. 564], вода 83,5 (0°) [1], 97,3 (20°) [1], 102,5 (25°) [1], 111,4 (30°) [1], 211 (80°) [1], диметилформамид 20 (25°) [560, с. 775], диоксан р. [1], метилацетат р. [1788, с. 564], этанол 100 (12,5°) [1788, с. 564], этилацетат т.р. [1788, с. 564],
1439. **кобальта нитрат тригидрат [неорг.] H<sub>6</sub>CoN<sub>2</sub>O<sub>9</sub>** вода 161,4 (55°) [1788, с. 564], 338,8 (91°) [1788, с. 564],
1440. **кобальта(II) перхлорат [неорг.] Cl<sub>2</sub>CoO<sub>8</sub> (cobalt(II) perchlorate)** 2-этоксиэтанол 117 (20°) [828], ацетон н.р. [2500, с. 4-60], вода 292 (20°) [611], фурфурол 51,7 (20°) [828], этанол н.р. [2500, с. 4-60],
1441. **кобальта сульфат [неорг.] CoO<sub>4</sub>S (cobalt(II) sulfate, кобальт серноокислый)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 960], бензонитрил н.р. [1788, с. 960], вода 24,7 (0°) [1], 30,8 (10°) [1], 35,5 (20°) [1], 37,6 (25°) [1], 48,8 (40°) [1], 51,1 (50°) [1], 54,8 (70°) [1], 49,3 (80°) [1], 38,5 (100°) [1], метанол 0,3 (15°) [2948, с. 1441], 0,418 (25°) [2948, с. 1441], 0,419 (35°) [2948, с. 1441], 0,372 (45°) [2948, с. 1441], 0,267 (55°) [2948, с. 1441], этанол 0,017 (15°) [2948, с. 1443], 0,018 (25°) [2948, с. 1443], 0,023 (45°) [2948, с. 1443], 0,026 (55°) [2948, с. 1443], этилацетат н.р. [1788, с. 960], этиленгликоль 33 (20°) [1788, с. 960],
1442. **кобальта сульфат гептагидрат [неорг.] H<sub>14</sub>CoO<sub>11</sub>S** вода х.р. [1], метанол 42,8 (3°) [1370], 54,5 (18°) [1370], этанол абсолютный 2,5 (3°) [1370],

1443. **кобальта тетракарбонилгидрид [неорг.]  $C_4HCoO_4$**  вода 1 (20°) [820, с. 152],
1444. **кобальта тиоцианат [неорг.]  $C_2CoN_2S_2$**  вода 5,971 (18°) [611], диоксид серы 0,076 (0°) [828],
1445. **кобальта формиат дигидрат [неорг.]  $C_2H_6CoO_6$  (cobalt(II) formate dihydrate)** вода 5,03 (20°) [2],
1446. **кобальта фторид [неорг.]  $CoF_2$  (cobalt(II) fluoride)** аммиак жидкий н.р. [113, с. 577], бензол н.р. [1012], вода 1,5 (25°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], пиридин н.р. [113, с. 577], фтороводород 0,04 (-23,2°) [1459], 0,033 (-4,4°) [1459], 0,36 (14,2°) [1459], фтороводород 3% водный 3,47 (20°) [113, с. 577], 5,74 (100°) [113, с. 577], этанол н.р. [1012],
1447. **кобальта(III) фторид [неорг.]  $CoF_3$  (cobalt(III) fluoride)** бензол н.р. [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], фтороводород 0,272 (-23,8°) [1459], 0,264 (-9,8°) [1459], 0,257 (11,9°) [1459], этанол н.р. [1012],
1448. **кобальта фторид тетрагидрат [неорг.]  $H_8CoF_2O_4$**  вода 1,38 (20°) [397, с. 18],
1449. **кобальта хлорат гексагидрат [неорг.]  $H_{12}Cl_2CoO_{12}$**  вода 377 (0°) [1012], этанол р. [1012],
1450. **кобальта хлорид [неорг.]  $Cl_2Co$  (cobalt(II) chloride)** аммиак жидкий н.р. [926, с. 406], ацетон 9,3 (22,5°) [1], ацетонитрил 4,08 (18°) [1370], вода 43,5 (0°) [1], 47,7 (10°) [1], 52,9 (20°) [1], 56,2 (25°) [1], 59,7 (30°) [1], 69,5 (40°) [1], 93,8 (60°) [1], 97,6 (80°) [1], 106,2 (100°) [1], гидразин 1 (15°) [1370], диоксид серы 0,013 (0°) [1370], диэтиловый эфир 0,021 (20°) [828], метанол 38,5 (20°) [3131, с. 662], 43,6 (25°) [3131, с. 662], 46,5 (28°) [3131, с. 662], 48,8 (30°) [3131, с. 662], 55,5 (35°) [3131, с. 662], 58,9 (37°) [3131, с. 662], 58,8 (38°) [3131, с. 662], 58,2 (40°) [3131, с. 662], 58,9 (50°) [3131, с. 662], метилацетат 0,369 (18°) [1370], муравьиная кислота 95% 6,2 (20,5°) [1370], оксид-дихлорид селена(IV) 0,17 (25°) [1370], пиридин 0,433 (0°) [1370], 0,578 (25°) [1370], 14,34 (106°) [1370], этанол абсолютный 45 (0°) [3131, с. 664], 48,6 (10°) [3131, с. 664], 54,4 (20°) [3131, с. 664], 62,6 (30°) [3131, с. 664], 67,4 (40°) [3131, с. 664], 65,1 (50°) [3131, с. 664], 66,8 (60°) [3131, с. 664], 72,9 (70°) [3131, с. 664], 70,3 (80°) [3131, с. 664], этилацетат 0,08 (14°) [1370], этиленгликоль 12 (20°) [828],
1451. **кобальта хлорид гексагидрат [неорг.]  $H_{12}Cl_2CoO_6$**  вода х.р. [1], диметилформаид 20 (25°) [560, с. 775], метанол х.р. [1], этанол х.р. [1],
1452. **кодеин [орг.]  $C_{18}H_{21}NO_3$  (codeine)** бензол 11,4 (25°) [828], вода 0,83 (20°) [264], диэтиловый эфир 2 (20°) [264], метанол 62,9 (25°) [828], оливковое масло 1,8 (25°) [828], петролейный эфир 0,22 (25°) [828], тетрахлорметан 2,93 (20°) [828], хлороформ 100 (20°) [264], 133,1 (25°) [828], этанол 50 (20°) [264],
1453. **кодеин моногидрат [орг.]  $C_{18}H_{23}NO_4$  (codeine monohydrate, метилморфина моногидрат)** бензол р. [2], вода 0,83 (25°) [2], 1,7 (80°) [2], диэтиловый эфир 11,3 (25°) [2], хлороформ р. [2], этанол 79,1 (25°) [2],
1454. **кодеина гидрохлорид дигидрат [орг.]  $C_{18}H_{26}ClNO_5$  (codeine hydrochloride dihydrate)** вода 3,84 (15°) [2], этанол р. [2],
1455. **кодеина сульфат пентагидрат [орг.]  $C_{36}H_{54}N_2O_{15}S$  (codeine sulfate pentahydrate)** вода 3,3 (25°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол 0,13 (25°) [2],
1456. **кодеина фосфат дигидрат [орг.]  $C_{18}H_{28}NO_9P$  (codeine phosphate dihydrate)** вода 44,5 (25°) [2], диэтиловый эфир 0,1 (20°) [2], хлороформ 0,015 (25°) [828], этанол 0,48 (25°) [2],
1457. **l-кокаин [орг.]  $C_{17}H_{21}NO_4$  (crack, l-cocaine, крэк)** анилин 76 (20°) [1385], бензол 100 (20°) [497], вода 0,16 (25°) [2], 0,38 (80°) [2], диэтиламин 35,87 (20°) [828], диэтиловый эфир 26,3 (25°) [1385], кунжутное масло 4,8 (20°) [828], оливковое масло 4,9 (25°) [828], петролейный эфир 2,37 (20°) [1385], пиперидин 56 (20°) [828], пиридин 79,9 (20°) [828], тетрахлорметан 31,94 (20°) [1385], хлороформ 100 (20°) [497], этанол 25,3 (25°) [2], этилацетат 59 (20°) [1385],

1458. **l-кокаина гидрохлорид [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>22</sub>ClNO<sub>4</sub> (l-cocaine hydrochloride)** ацетон р. [1714, с. 1152], вода 250 (25°) [2], 1000 (80°) [1385], глицерин 25 (15°) [1385], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ 5,4 (25°) [1385], этанол 48,6 (25°) [2],
1459. **колхицин [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>25</sub>NO<sub>6</sub> (colchicine, colchicine)** бензол 0,94 (20°) [1385], 1,15 (25°) [1385], вода 3,846 (20°) [793], диэтиловый эфир 0,64 (25°) [1385], петролейный эфир 0,06 (20°) [1385], тетрахлорметан 0,12 (20°) [1385], этилацетат 1,34 (20°) [1385],
1460. **конваллятоксин [орг.] C<sub>29</sub>H<sub>42</sub>O<sub>10</sub> (convallatoxin)** ацетон р. [371], вода 0,05 (20°) [607, с. 392], диэтиловый эфир н.р. [607, с. 392], петролейный эфир н.р. [607, с. 392], хлороформ т.р. [371], этанол р. [371], этилацетат т.р. [371],
1461. **конго красный [орг.] C<sub>32</sub>H<sub>22</sub>N<sub>6</sub>Na<sub>2</sub>O<sub>6</sub>S<sub>2</sub> (congo red)** вода 11,6 (20°) [611], диэтиловый эфир н.р. [1571], этанол р. [1571],
1462. **d-кониин [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>17</sub>N (d-2-пропилпиперидин, d-coniine)** амиловый спирт р. [607, с. 391], ацетон р. [607, с. 391], бензол р. [2], вода 1,8 (19,5°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2], уксусная кислота р. [2], хлороформ р. [2], этанол смеш. [2],
1463. **d-кониина гидрохлорид [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>18</sub>ClN (d-coniine hydrochloride)** вода 50 [2], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
1464. **коронен [орг.] C<sub>24</sub>H<sub>12</sub> ([6]circulene, coronene)** бензол м.р. (80°) [114], вода 0,0000001 (25°) [793],
1465. **кортизона ацетат [орг.] C<sub>23</sub>H<sub>30</sub>O<sub>6</sub> (прегнен-4-диол-17α,21-триона-3,11,20 ацетат)** ацетон т.р. [371], вода 0,002 (25°) [793], хлороформ л.р. [371], этанол о.м.р. [371],
1466. **котарнина хлорид [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>12</sub>ClNO<sub>3</sub> (2-метил-6,7-метилендиокси-8-метокси-3,4-дигидроизохинолиния хлорид)** вода 100 (20°) [69], этанол 50 (20°) [69],
1467. **кофеин [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub> (1,3,7-триметилксантин, caffeine, теин)** анилин 29,4 (30,5°) [828], ацетон 2,32 (30,5°) [828], бензальдегид 13,1 (30,5°) [828], бензол 0,9 (18°) [828], 1,16 (25°) [828], 1,23 (30,5°) [828], 5,29 (80,1°) [828], вода 0,7548 (0°) [793], 1,35 (16°) [1], 2,1 (25°) [793], 2,583 (30°) [793], 4,4 (40°) [793], 27,33 (85°) [793], 45,5 (90°) [793], 50 (100°) [18], диэтиловый эфир 0,12 (18°) [828], 0,27 (25°) [828], 0,3 (34,6°) [828], метанол 1,14 (25°) [828], п-цимол 0,76 (25°) [828], петролейный эфир м.р. [18], пиридин 34,39 (20°) [828], сероуглерод 0,06 (17°) [828], тетрахлорметан 0,09 (18°) [828], 0,26 (20°) [828], 0,7 (76,8°) [828], толуол 0,58 (25°) [828], трихлорэтилен 0,75 (15°) [828], хлороформ 14,2 (20°) [1], 15,62 (61,2°) [828], этанол 1,87 (25°) [828], 5,85 (60°) [828], этилацетат 1,14 (20°) [18],
1468. **кофеина гидрат [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>12</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>** вода 0,6 (0°) [799], 1,46 (20°) [799], 4,64 (40°) [799],
1469. **18-краун-6 [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>24</sub>O<sub>6</sub>** ацетон 100 (21°) [423], бензол 100 (22°) [423], диоксан 100 (22°) [423], хлороформ 100 (25°) [423],
1470. **креатинин [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>7</sub>N<sub>3</sub>O (2-имино-1-метил-4-оксоимидазолидин, creatinine)** вода 8,7 (16°) [171], этанол 1,24 (16°) [171],
1471. **креатинина пикрат [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>N<sub>6</sub>O<sub>8</sub>** вода 0,182 (21°) [1385], 1,597 (92°) [1385],
1472. **кремний кристаллический [неорг.] Si (silicon)** вода н.р. [1], ртуть н.р. [385, с. 188], свинец расплавленный 0,024 (1250°) [1370], серебро расплавленное 9,22 (970°) [1370],
1473. **кремния иодид [неорг.] I<sub>4</sub>Si (tetraiodosilane, кремния тетраиодид, тетраиодсилан)** сероуглерод 2,2 (27°) [1370],
1474. **кремния оксид гексагональная форма [неорг.] O<sub>2</sub>Si (α-quartz, silicon dioxide, кварц, кремнезем, кремния двуокись, кремния диоксид)** вода 0,0006 (25°) [1014, с. 50], хлорид кальция расплавленный 2,6 (800°) [611], 3,95 (850°) [611], 5,7 (900°) [2841, с. 58], 8,2 (950°) [611],
1475. **кремния фторид [неорг.] F<sub>4</sub>Si (tetrafluorosilane, кремния тетрафторид, тетрафторсилан)** 1-бутанол 30,5 (30°) [113, с. 305], азотная кислота н.р. [113, с. 305], амиловый спирт 20,9 (30°) [611], ацетон 3,2 (30°) [611], бензол т.р. [113, с. 305], вазелиновое масло м.р. [113, с. 306], вода р. с реак. 140,6 [113, с. 305], глицерин 6 (30°) [611], диэтиловый эфир 0,56 (-80°) [113, с. 306], 2,75 (20°) [113, с. 306], изопропанол 39,3 (30°) [611], метанол

- 48,8 (30°) [611], тетрахлорметан н.р. [113, с. 305], трихлорэтилен т.р. [113, с. 305], уксусная кислота 1,1 (30°) [113, с. 305], фтороводород н.р. [1422], фтороводород 96% водный 0,05 (15°) [113, с. 331], этанол 91% 64 (30°) [113, с. 305], этанол абсолютный 60,7 (30°) [113, с. 305], этиленгликоль 35,5 (30°) [611],
1476. **кремния хлорид [неорг.]  $\text{Cl}_4\text{Si}$  (tetrachlorosilane, кремний четыреххлористый, кремния тетрахлорид, тетрахлорсилан)** вода реаг. [1], хлор жидкий 40,45 (0°) [10],
1477. **криптон [неорг.] Kr (krypton)** бензол 0,282 (19°) [611], вода 0,041 (0°) [1], 0,022 (25°) [1], 0,017 (50°) [1], толуол 0,358 (18°) [611], этанол 96% 0,239 (19°) [611],
1478. **криптона(II) фторид [неорг.]  $\text{F}_2\text{Kr}$  (krypton difluoride, криптона дифторид)** пентафторид брома 81 (20°) [7], фтороводород 195 (20°) [7],
1479. **кристаллический фиолетовый [орг.]  $\text{C}_{25}\text{H}_{30}\text{ClN}_3$  (N-4-[bis[4-(dimethylaminophenyl)methylene]-2,5-cyclohexadien-1-ylidene]-N-methylmethaninium chloride, crystal violet chloride, кристаллвиолет)** вода 5 [1569], диэтиловый эфир н.р. [1569], хлороформ р. [1569], этанол 10 (78°) [1569],
1480. **9-ксантон [орг.]  $\text{C}_{13}\text{H}_8\text{O}_2$**  бензол т.р. [7, с. 48], вода т.р. (100°) [7, с. 48], диэтиловый эфир т.р. [7, с. 48], тетрахлорметан 0,96 (20°) [1385], хлороформ 11,23 (20°) [828], 11,24 (20°) [1385], этанол 0,7 (20°) [7, с. 48], р. (78°) [7, с. 48],
1481. **ксенон [неорг.] Xe (xenon)** бензол 1,89 (25°) [2091, с. 376], висмут расплавленный 0,0000000041 (491°) [1641, с. 81], вода 0,141 (0°) [1], 0,07 (25°) [1], 0,049 (50°) [1], 0,042 (80°) [1], гексан 3,97 (25,3°) [2091, с. 376], додекан 2,42 (25°) [2091, с. 376], натрий расплавленный 0,000034 (147°) [1641, с. 81], ртуть 0,0000000094 (22°) [1641, с. 81], циклогексан 3,05 (26°) [2091, с. 376], этанол р. [1],
1482. **ксенона(II) фторид [неорг.]  $\text{F}_2\text{Xe}$  (xenon difluoride, ксенона дифторид)** азота(III) оксид-фторид - фтороводород (1/3) 1085 (16,8°) [1247, с. 2150], аммиак жидкий н.р. [1247, с. 2150], ацетонитрил 21,5 (0°) [1247, с. 2150], 41 (21°) [1247, с. 2150], вода 2,5 (0°) [1189, с. 971], гексафторид вольфрама м.р. [1247], гексафторид молибдена м.р. [1247, с. 2150], диметилсульфоксид р. [1247], диоксид серы р. [102], пентафторид брома 189,6 (20°) [1247], пентафторид иода 153,8 [1247, с. 2150], пентафторид хлора н.р. [1880, с. 33], пиридин р. [1247, с. 2150], трифторид брома р. [102], фтороводород 108 (-2°) [1247], 167,3 (30°) [1247],
1483. **ксенона(IV) фторид [неорг.]  $\text{F}_4\text{Xe}$  (xenon tetrafluoride, ксенона тетрафторид)** азота(III) оксид-фторид - фтороводород (1/3) р. [1247], вода реаг. [1], диметилформамид н.р. [1189, с. 976], диоксид серы х.р. [80, с. 329], диэтиловый эфир н.р. [1189, с. 976], пентафторид иода р. [1247], сероуглерод н.р. [1189, с. 976], тетрахлорметан н.р. [1189, с. 976], фтороводород 3,7 (20°) [1247], циклогексан н.р. [1189, с. 976],
1484. **ксенона(VI) фторид [неорг.]  $\text{F}_6\text{Xe}$  (xenon hexafluoride, ксенона гексафторид)** вода реаг. [1], пентафторид брома 269,8 (25°) [1247], фтороводород 211 (20°) [1247],
1485. **ксилит [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}_5$  (xylitol)** 1-бутанол 0,23 (20,01°) [1409], вода 57,78 (20,12°) [1398], 60,3 (25,1°) [1398], 74,14 (50,09°) [1398], 76,1 (55,05°) [1398], гексаметилфосфаттриамид р. [1251], диметилсульфоксид р. [1251], диметилформамид р. [1251], диоксан н.р. [7], диэтиловый эфир н.р. [7], метанол р. [7], пиридин р. [7], серная кислота р. [1251], уксусная кислота р. [7], этанол р. [7],
1486.  **$\alpha$ -D-ксилоза [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$  (d-xylose, древесный сахар)** вода 117 (20°) [2], диэтиловый эфир т.р. [2], этанол 80% 7,4 (20°) [1784, с. 172],
1487. **кубан [орг.]  $\text{C}_8\text{H}_8$  (cubane, pentacyclo[4.2.0.0<sup>2,5</sup>.0<sup>3,8</sup>.0<sup>4,7</sup>]octane, пентацикло[4.2.0.0<sup>2,5</sup>.0<sup>3,8</sup>.0<sup>4,7</sup>]октан)** гексан 22 (20°) [1768],
1488. **кумарин [орг.]  $\text{C}_9\text{H}_6\text{O}_2$**  вода 0,01 (25°) [2], пиридин 87,62 (20°) [828], пропиленгликоль 7,7 (25°) [575, с. 362], хинолин 0,56 (20°) [828], этанол 12,56 (20°) [828],
1489. **кюрия(III) фторид [неорг.]  $\text{CmF}_3$  (curium trifluoride)** вода 0,001 [2675, с. 1417],
1490. **лактит [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_{11}$  (4-O-( $\beta$ -D-galactopyranosyl)-D-glucitol, lactit, lactitol, lactobiosit)** вода 120 (20°) [1024],

1491. **лактоза [орг.]  $C_{12}H_{22}O_{11}$  (молочный сахар)** диэтиловый эфир н.р. [2], пиридин 2,23 (26°) [828], хинолин 1,97 (20°) [828], этанол 0,09 (20°) [828],
1492. **лантан [неорг.] La (lanthanum)** вода реаг. [1], галлий 1 (500°) [2259, с. 11], ртуть 0,0096 (25°) [1370],
1493. **лантана ацетат [неорг.]  $C_6H_9LaO_6$  (лантана этаноат, лантана(III) ацетат)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], метанол 0,64 (15°) [3063, с. 1341], 0,77 (66°) [3063, с. 1341],
1494. **лантана бромат нонагидрат [неорг.]  $H_{18}Br_3LaO_{18}$  (lanthanum bromate nonahydrate)** вода 97,9 (0°) [1012], 149 (20°) [1012], 230,4 (35°) [1012], этанол н.р. [1012],
1495. **лантана вольфрамат [неорг.]  $La_2O_{12}W_3$**  вода 0,00117 (27°) [1370], 0,00236 (65°) [1370],
1496. **лантана молибдат [неорг.]  $La_2Mo_3O_{12}$**  вода 0,0018 (25°) [1012], 0,0033 (85°) [1012],
1497. **лантана нитрат [неорг.]  $LaN_3O_9$**  вода 100,12 (0°) [611], 122,37 (21,2°) [611], диэтиловый эфир 0,003 (20°) [611],
1498. **лантана нитрат гексагидрат альфа-форма [неорг.]  $H_{12}LaN_3O_{15}$  (lanthanum nitrate hexahydrate  $\alpha$ -form)** ацетон р. [2], вода 151,1 (25°) [2], этанол л.р. [2],
1499. **лантана оксид [неорг.]  $La_2O_3$  (lanthanum oxide)** ацетон н.р. [1], вода 0,0000405 (18°) [1370], реаг. (100°) [1], гексафторалюминат натрия расплавленный 23,2 (1050°) [2374, с. 91], фторид калия расплавленный 2 (1000°) [2374, с. 91], фторид натрия расплавленный 0,64 (1000°) [2374, с. 91], этанол р. [1],
1500. **лантана селенат [неорг.]  $La_2O_{12}Se_3$**  вода 50,49 (0°) [611], 44,59 (15°) [611], 45,58 (21,8°) [611], 8,51 (69,4°) [1496, с. 330], 5,02 (78,2°) [1496, с. 330], 3,78 (81,6°) [1496, с. 330], 1,97 (93,4°) [1496, с. 330],
1501. **лантана сульфат [неорг.]  $La_2O_{12}S_3$  (lanthanum sulfate)** вода 3 (0°) [1], 2,6 (14°) [1], 2,14 (25°) [1], 1,9 (30°) [1], 1,5 (50°) [1], 0,96 (75°) [1], 0,69 (100°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол м.р. [1],
1502. **лантана хлорид [неорг.]  $Cl_3La$  (lanthanum chloride)** ацетон н.р. [1], бензол н.р. [1], вода 92,8 (0°) [1], 94 (10°) [1], 97,2 (25°) [1], 108,1 (50°) [1], 170,3 (92°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], пиридин х.р. [1], этанол х.р. [1],
1503. **левомицетин [орг.]  $C_{11}H_{12}Cl_2N_2O_5$  (alficetin, chloramphenicol, chloromycetin, d-(-)-трео-1-(4-нитрофенил)-2-дихлорацетиламино-1,3-пропандиол, leukomycin, хлорамфеникол, хлороцид)** 1,2-дихлорэтан т.р. [1079], 1-бутанол х.р. [603], ацетон х.р. [603], бензол н.р. [1079], вода 0,2494 (25°) [793], диэтиловый эфир х.р. [603], метанол х.р. [603], петролейный эфир н.р. [827], пропиленгликоль 1,52 (25°) [1569, с. 866], тетрахлорметан н.р. [1079], толуол н.р. [1079], хлороформ н.р. [371], этанол л.р. [84], этилацетат р. [371],
1504. **l-лейцин [орг.]  $C_6H_{13}NO_2$  (L-2-амино-4-метилпентановая кислота, L-4-метил-2-аминопентановая кислота, L-leucine, l-альфа-аминоизокапроновая кислота)** вода 2,22 (0°) [793], 2,281 (5°) [421], 2,301 (10°) [421], 2,332 (15°) [421], 2,374 (20°) [421], 2,44 (25°) [793], 2,49 (30°) [421], 2,568 (35°) [421], 2,658 (40°) [421], 2,764 (45°) [421], 2,81 (50°) [793], 3,028 (55°) [421], 3,189 (60°) [421], 3,374 (65°) [421], 5,34 (100°) [793], диэтиловый эфир н.р. [1], уксусная кислота 10,3 (20°) [1], этанол 0,072 (17°) [1],
1505. **l-лизин [орг.]  $C_6H_{14}N_2O_2$  (L-lysine)** вода 58,4 (27°) [793],
1506. **d-лимонен [орг.]  $C_{10}H_{16}$  (d-limonene, геспериден, карвен, цитрен)** ацетон х.р. [1143], вода 0,001377 (25°) [793], глицерин н.р. [1143], диметилсульфоксид х.р. [1143], диэтиловый эфир р. [1], пропиленгликоль н.р. [1143], этанол р. [1],
1507. **литий [неорг.] Li (lithium)** 1-пропиламин н.р. [1788, с. 454], алюминий расплавленный 11 (600°) [1386, с. 38], аммиак жидкий 10,87 (-33,2°) [709], вода реаг. [1], гексаметилфосфаттриамид х.р. [1307], изопропиламин н.р. [1813, с. 377], метиламин 7,4 (-23°) [1307], ртуть 0,09 (18°) [359], этиламин р. [1307], этилендиамин 0,223 (20°) [1715, с. 131],
1508. **лития азид [неорг.]  $LiN_3$  (lithium azide)** вода 36,1 (10°) [35], 66,41 (16°) [35], гидразин р. [127], диэтиловый эфир н.р. [35], этанол абсолютный 20,26 (16°) [35],

1509. **лития ацетат [неорг.]  $C_2H_3LiO_2$  (lithium acetate)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 31,2 (0°) [611], 45,52 (25,8°) [611], 184,7 (57°) [611], диоксид серы 0,023 (0°) [1873, с. 1381], метанол 30,37 (15°) [3063, с. 1341], 32,47 (67,2°) [3063, с. 1341], уксусная кислота 10,4 (16,7°) [2841, с. 28], 11,1 (22,1°) [2841, с. 28], 11,6 (25°) [2841, с. 28], 15,4 (51°) [2841, с. 28], 21,3 (70°) [2841, с. 28], 41,98 (98°) [2841, с. 28], 60,06 (106,5°) [2841, с. 28],
1510. **лития ацетат дигидрат [неорг.]  $C_2H_7LiO_4$  (lithium acetate dihydrate)** вода 58 (0°) [2], этанол 21,5 (20°) [2],
1511. **лития бензоат [неорг.]  $C_7H_5LiO_2$  (lithium benzoate, литий бензойнокислый)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 33 (25°) [151], 40 (100°) [151], метанол 20,52 (15°) [3063, с. 1341], 19,71 (67°) [3063, с. 1341], этанол 90% 6,84 (25°) [1370], этанол абсолютный 2,67 (25°) [1370],
1512. **лития бромат [неорг.]  $BrLiO_3$  (lithium bromate)** вода 160,4 (5°) [1873, с. 1450], 172,5 (15°) [1873, с. 1450], 189 (25°) [1873, с. 1450], 354,5 (100°) [1873, с. 1450],
1513. **лития бромид [неорг.]  $BrLi$  (lithium bromide)** амиловый спирт р. [360, с. 21], ацетон 18,2 (20°) [1], 39,7 (60°) [1], ацетонитрил 8,28 (18°) [611], 8,81 (25°) [611], бензальдегид 13,03 (25°) [1370], бром жидкий 0,005 (25°) [3175, с. 282], вода 143 (0°) [1], 147 (10°) [1], 155 (16°) [2], 160 (20°) [1], 170 (25°) [1], 211 (40°) [1], 223 (60°) [1], 245 (80°) [1], 254 (90°) [2], 266 (100°) [1], глицерин р. [360, с. 21], диоксид серы 0,067 (25°) [611, с. 642], диэтиловый эфир р. [2], метанол 117 (18°) [611], 140 (25°) [611], муравьиная кислота 82,88 (18°) [611], 80,9 (25°) [611], пиридин р. [360, с. 21], этанол абсолютный 32,61 (0°) [3130, с. 320], 36,02 (10°) [3130, с. 320], 70 (13,2°) [3130, с. 321], 70,2 (15°) [3130, с. 321], 70,4 (16°) [3130, с. 321], 70,8 (20°) [3130, с. 321], 71,2 (23°) [3130, с. 321], 71,3 (23,8°) [3130, с. 321], 72,1 (25°) [3130, с. 320], 72,51 (30°) [3130, с. 320], 73,03 (40°) [3130, с. 320], 77,52 (50°) [3130, с. 320], 82,84 (60°) [3130, с. 320], 89,13 (70°) [3130, с. 320], 94,12 (75°) [3130, с. 320], 99,1 (80°) [3130, с. 320], этиленгликоль 60 (14,7°) [1370], этилендиамин 2,41 (25°) [3075, с. 465],
1514. **лития вольфрамат [неорг.]  $Li_2O_4W$  (lithium tungstate)** вода 67,5 (25°) [1506],
1515. **лития гексадеканоат [неорг.]  $C_{16}H_{31}LiO_2$  (lithium palmitate, лития пальмитат)** амилацетат 0,024 (25°) [611, с. 649], амиловый спирт 0,019 (16°) [611, с. 649], ацетон 0,507 (25°) [611, с. 649], вода 0,015 (25°) [611, с. 649], диэтиловый эфир 0,007 (25°) [611, с. 649], метанол 0,771 (25°) [611, с. 649], 1,654 (50°) [611, с. 649], метилацетат 0,015 (24,5°) [611, с. 649], хлороформ 0,004 (15,2°) [611, с. 649], этанол 0,096 (20°) [611, с. 649], 0,391 (65°) [611, с. 649],
1516. **лития гексафторалюминат [неорг.]  $AlF_6Li_3$  (lithium hexafluoroaluminate)** вода 0,107 (20°) [1873, с. 1416],
1517. **лития гексафторантимонат(V) [неорг.]  $F_6LiSb$  (lithium hexafluoroantimonate)** фтороводород 0,921 (-78°) [1666],
1518. **лития гексафторвисмутат(V) [неорг.]  $BiF_6Li$**  фтороводород 1,19 (-78°) [1666, с. 79],
1519. **лития гексафторсиликат [неорг.]  $F_6Li_2Si$  (lithium hexafluorosilicate)** вода 73 (17°) [1873, с. 1416],
1520. **лития гексафторсиликат дигидрат [неорг.]  $H_4F_6Li_2O_2Si$**  ацетон н.р. [1012], вода 59 (17°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол р. [1012],
1521. **лития гидрид [неорг.]  $HLi$  (lithium hydride)** аммиак жидкий реаг. [1], вода реаг. [1], диметилформаид 0,7 (25°) [560, с. 775], диэтиловый эфир м.р. [1], этанол реаг. [1],
1522. **лития гидрокарбонат [неорг.]  $CHLiO_3$  (lithium hydrogen carbonate)** вода 12,62 (2°) [1386, с. 28], 7,59 (25°) [1386, с. 28], 2,46 (90°) [1386, с. 28],
1523. **лития гидроксид [неорг.]  $HLiO$  (lithium hydroxide)** вода 12,7 (0°) [1], 12,9 (25°) [1], 13 (40°) [1], 13,8 (60°) [1], 15,3 (80°) [1], 17,5 (100°) [1], этанол м.р. [1],
1524. **лития гидроксид моногидрат [неорг.]  $H_3LiO_2$  (lithium hydroxide monohydrate)** вода 22,3 (10°) [324, с. 27], 26,8 (80°) [324, с. 27], этанол м.р. [324, с. 27],
1525. **лития гипохлорит [неорг.]  $ClLiO$  (lithium hypochlorite)** вода 72 (20°) [441],

1526. **лития дигидрофосфат [неорг.]  $\text{H}_2\text{LiO}_4\text{P}$  (lithium dihydrogen phosphate)** вода 126 (0°) [611],
1527. **лития дихромат [неорг.]  $\text{Cr}_2\text{Li}_2\text{O}_7$**  вода 116,97 (0,8°) [1873, с. 1399], 128,8 (30°) [1873, с. 1399], 133,3 (40°) [1873, с. 1399], 174,6 (100°) [1873, с. 1399], диэтиловый эфир т.р. [809], тетрахлорметан т.р. [809], этанол реаг. [809],
1528. **лития дихромат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{Cr}_2\text{Li}_2\text{O}_9$  (lithium dichromate dihydrate)** вода 162 (30°) [1012], 239 (100°) [1012],
1529. **лития иодат [неорг.]  $\text{I LiO}_3$  (lithium iodate)** вода 89,36 (9,93°) [1873, с. 1455], 84,71 (20,24°) [1873, с. 1455], 78,13 (25°) [1873, с. 1455], 78,06 (45°) [1873, с. 1455], 74,98 (95,1°) [1873, с. 1455], этанол н.р. [1571],
1530. **лития иодид [неорг.]  $\text{LiI}$  (lithium iodide)** 1-пентанол 112,5 (25°) [2841, с. 34], амиловый спирт 112,5 (25°) [1370], аммиак жидкий 52,9 (-35,4°) [1873, с. 1453], анилин х.р. [360, с. 22], ацетон 42,56 (18°) [1370], 75,25 (37°) [1370], ацетонитрил 147 (18°) [611], 154 (25°) [611], вода 151 (0°) [1], 157 (10°) [1], 165 (20°) [1], 167 (25°) [1], 171 (30°) [1], 179 (40°) [1], 202 (60°) [1], 437 (77°) [1], 480 (100°) [1], 588 (120°) [1], диоксид серы 20 (0°) [72], диэтиловый эфир р. [104, с. 234], метанол 343,4 (25°) [1370], муравьиная кислота 139 (18°) [611], 146 (25°) [611], нитрометан 2,52 (25°) [1370], пиридин х.р. [360, с. 22], пропанол 47,52 (25°) [1370], фурфурол 39,6 (25°) [611], этанол 251 (25°) [1], этиленгликоль 38,9 (15,3°) [1370],
1531. **лития карбонат [неорг.]  $\text{CLi}_2\text{O}_3$  (lithium carbonate, литий углекислый)** аммиак жидкий н.р. [1], ацетон н.р. [1], вода 1,53 (0°) [1], 1,27 (25°) [1], 1,01 (50°) [1], 0,85 (75°) [1], 0,72 (100°) [1], метанол 0,118 (20°) [2629, с. 1595], 0,14 (25°) [2629, с. 1595], 0,177 (30°) [2629, с. 1595], этанол 0,103 (20°) [2629, с. 1595], 0,118 (25°) [2629, с. 1595], 0,14 (30°) [2629, с. 1595], этилацетат н.р. [360, с. 16],
1532. **лития метаборат [неорг.]  $\text{BLiO}_2$  (lithium metaborate)** вода 0,89 (0°) [799], 2,57 (20°) [799], 7,99 (40°) [799], 11,8 (80°) [799], этанол р. [600],
1533. **лития метагерманат [неорг.]  $\text{GeLi}_2\text{O}_3$**  вода 0,84 (25°) [611],
1534. **лития метаниобат [неорг.]  $\text{LiNbO}_3$  (lithium niobate)** вода 0,0034 (0°) [1873, с. 1387], 0,0042 (25°) [1650], 0,0064 (50°) [1873, с. 1387], 0,0109 (100°) [1873, с. 1387],
1535. **лития метасиликат [неорг.]  $\text{Li}_2\text{O}_3\text{Si}$  (lithium metasilicate)** вода 0,0703 (-0,071°) [1873, с. 1386], органические растворители н.р. [360, с. 16],
1536. **лития метатанталат [неорг.]  $\text{LiO}_3\text{Ta}$  (lithium tantalate)** вода 0,00121 (0°) [1873, с. 1387], 0,00247 (25°) [1650], 0,012 (100°) [1873, с. 1387],
1537. **лития метоксид [неорг.]  $\text{CH}_3\text{LiO}$  (лития метилат)** метанол 14,3 (20°) [5],
1538. **лития молибдат [неорг.]  $\text{Li}_2\text{MoO}_4$  (lithium molybdate)** вода 82,62 (0°) [1370], 79,53 (20°) [1370], 73,91 (98°) [1370],
1539. **лития нитрат [неорг.]  $\text{LiNO}_3$  (lithium nitrate)** аммиак жидкий 243 (-35°) [1606, с. 56], ацетон 2,4 (20°) [72], ацетонитрил 2,99 (25°) [611, с. 646], бензонитрил н.р. [1788, с. 572], вода 53 (0°) [1], 70 (20°) [1], 145 (40°) [1], 182 (60°) [1], 206 (70°) [1], диэтиловый эфир 0,026 [1873, с. 1395], изоамиловый спирт 9,5 (25°) [611], пиридин 38 (25°) [1], уксусная кислота 11,88 (39°) [1873, с. 1394], этанол 29,9 (0°) [1873, с. 1395], 31,6 (20,1°) [1873, с. 1395], 34,4 (50°) [1873, с. 1395], этилацетат о.м.р. [1788, с. 572],
1540. **лития нитрит [неорг.]  $\text{LiNO}_2$  (lithium nitrite)** вода 70,94 (0°) [1370], 103,67 (25°) [1370], 1119,5 (90°) [1370],
1541. **лития нитрит - вода (1/1) [неорг.]  $\text{H}_2\text{LiNO}_3$  (лития нитрит моногидрат)** вода 125 (0°) [1788, с. 626], 156 (10°) [1788, с. 626], 189 (20°) [1788, с. 626], 242 (30°) [1788, с. 626], 459 (50°) [1788, с. 626],
1542. **лития оксалат [неорг.]  $\text{C}_2\text{Li}_2\text{O}_4$  (lithium oxalate)** вода 8 (19,5°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол н.р. [1012],
1543. **лития октадеканоат [неорг.]  $\text{C}_{18}\text{H}_{35}\text{LiO}_2$  (lithium stearate, лития стеарат)** амилацетат 0,029 (25°) [611], амиловый спирт 0,011 (16°) [1370], ацетон 0,706 (25°) [1370], вода 0,11 (25°)

- [611], диэтиловый эфир 0,011 (25°) [1370], метанол 0,439 (25°) [1370], 1,057 (50°) [1370], метилацетат 0,012 (24,5°) [1370], хлороформ 0,004 (15,2°) [1370], этанол абсолютный 0,072 (20°) [1370], 0,106 (35°) [1370], 0,333 (65°) [1370],
1544. **лития ортованадат [неорг.]  $\text{Li}_3\text{O}_4\text{V}$**  вода 2,46 (0°) [1873, с. 1387], 4,82 (20,8°) [1873, с. 1387], 6,67 (35,2°) [1873, с. 1387], 5,36 (38,4°) [1873, с. 1387], 4,38 (40°) [1873, с. 1387], 2,67 (60°) [1873, с. 1387],
1545. **лития перманганат [неорг.]  $\text{LiMnO}_4$**  вода 32,5 (20°) [1846, с. 314],
1546. **лития перманганат - вода (1/3) [неорг.]  $\text{H}_6\text{LiMnO}_7$  (лития перманганат тригидрат)** вода 71 (16°) [817],
1547. **лития перренат [неорг.]  $\text{LiO}_4\text{Re}$**  вода 257,1 (0°) [1873, с. 1412], 360,8 (30°) [1873, с. 1412], 360,8 (50,3°) [1873, с. 1412],
1548. **лития перхлорат [неорг.]  $\text{ClLiO}_4$  (lithium perchlorate)** 1-бутанол 79,31 (25°) [1529], ацетон 137 (25°) [72], вода 42,7 (0°) [1], 49 (10°) [1], 56,1 (20°) [1], 60 (25°) [1], 63,6 (30°) [1], 72,4 (40°) [1], 123 (80°) [1], 300 (120°) [1], диэтиловый эфир 113,72 (25°) [2475, с. 296], изобутанол 58,05 (25°) [1529], метанол 182,25 (25°) [2475, с. 296], пропанол 105 (25°) [1529], хлорная кислота безводная 0,106 (0°) [104, с. 238], этанол 151,76 (25°) [2475, с. 296], этилацетат 95,12 (25°) [2475, с. 296],
1549. **лития перхлорат тригидрат [неорг.]  $\text{H}_6\text{ClLiO}_7$  (lithium perchlorate trihydrate)** 1-бутанол 27,22 (25°) [2475, с. 296], ацетон 96,2 (25°) [611, с. 645], вода л.р. [2500, с. 4-72], диэтиловый эфир 0,196 (25°) [611, с. 645], изобутанол 23,23 (25°) [2475, с. 296], метанол 156,08 (25°) [2475, с. 296], пропанол 36,65 (25°) [611, с. 645], этанол 72,9 (25°) [611, с. 645], этилацетат 35,8 (25°) [611, с. 645],
1550. **лития сульфат [неорг.]  $\text{Li}_2\text{O}_4\text{S}$  (lithium sulfate)** аммиак жидкий н.р. [2197, с. 77], ацетон н.р. [1], вода 36 (0°) [1], 34,7 (20°) [1], 34,1 (30°) [1], 33,6 (40°) [1], 31,9 (75°) [1], 30,9 (100°) [1], 29,3 (150°) [1], диоксид серы 0,017 (0°) [72], серная кислота 14,8 (12°) [611], этанол н.р. [1],
1551. **лития тетраборат [неорг.]  $\text{B}_4\text{Li}_2\text{O}_7$  (lithium tetraborate)** вода 2,9 (20°) [1012], 5,5 (100°) [1012],
1552. **лития тетрагидридоалюминат [неорг.]  $\text{H}_4\text{AlLi}$  (lithium aluminium hydride, lithium aluminum hydride, lithium tetrahydroaluminate, лития аланат, лития алюмогидрид, лития тетрагидроалюминат)** вода реаг. [1], дибутиловый эфир 2 (25°) [978, с. 96], диглим 1 (0°) [3236, с. 512], 5 (25°) [499], 8 (75°) [499], диметоксиметан 5,6 (25°) [3236, с. 512], диоксан 0,1 (25°) [3236, с. 512], диэтиловый эфир 27 (0°) [104], 39,5 (25°) [104], диэтиловый эфир диэтиленгликоля 3 (0°) [978, с. 96], 4 (25°) [978, с. 96], 6 (100°) [978, с. 96], моноглим 5 (0°) [978, с. 96], 7 (25°) [499], 12 (75°) [499], 13 (100°) [978, с. 96], тетрагидрофуран 11,5 (25°) [3236, с. 512], тетраглим 3 (0°) [978, с. 96], 6 (25°) [978, с. 96], 8 (50°) [978, с. 96], 6 (100°) [978, с. 96], триглим 2 (0°) [978, с. 96], 3 (25°) [978, с. 96], 8 (100°) [978, с. 96], хлороформ н.р. [3236, с. 512],
1553. **лития тетрагидридоборат [неорг.]  $\text{H}_4\text{BLi}$  (lithium borohydride, lithium tetrahydroborate, лития борогидрид, лития тетрагидроборат)** 1-бутиламин 5,2 (10°) [3236, с. 389], аммиак жидкий 30,4 (0°) [3236, с. 389], вода 26,45 (10°) [3236, с. 389], реаг. (20°) [3236, с. 390], гидразин 15,6 (25°) [3236, с. 389], диглим 1,79 (25°) [3236, с. 389], диметиловый эфир 1,6 (-45,2°) [1811, с. 123], диметилформамид 3,5 (25°) [3236, с. 389], диоксан 0,06 (25°) [499], диэтиловый эфир 1,28 (0°) [3236, с. 389], 1,37 (1°) [1811, с. 123], 3 (20°) [1897, с. 229], 4,28 (25°) [3236, с. 389], 28,5 (38,8°) [1811, с. 123], изопропиламин 8 (10°) [3236, с. 389], метанол реаг. 2,5 (25°) [499], тетрагидрофуран 15,5 (-23°) [1811, с. 123], 17,8 (0°) [3236, с. 389], 28 (25°) [3236, с. 389], этанол реаг. 2,5 (25°) [499],
1554. **лития тетрахлораурат(III) [неорг.]  $\text{AuCl}_4\text{Li}$**  вода 113,2 (10°) [611], 136,4 (20°) [611], 323,7 (60°) [611], 599,3 (80°) [611],
1555. **лития тетрацианоборат [неорг.]  $\text{C}_4\text{BLiN}_4$**  вода 14,06 (22°) [2511, с. 1018],

1556. **лития тиоцианат [неорг.] CLiNS (lithium thiocyanate, лития роданид)** вода 120 (25°) [600, с. 164], трибутилфосфат 12 (22°) [2949, с. 2844],
1557. **лития формиат [неорг.] CHLiO<sub>2</sub> (lithium formate)** вода 32,31 (0°) [1370], 38,6 (18°) [1370], 132,83 (98°) [1370], муравьиная кислота 34,05 (0°) [1873, с. 1379], 34,95 (18°) [1873, с. 1379], 38,5 (79°) [1873, с. 1379],
1558. **лития фосфат [неорг.] Li<sub>3</sub>O<sub>4</sub>P (lithium phosphate, лития ортофосфат)** ацетон н.р. [1788, с. 696], вода 0,022 (0°) [1650, с. 462], 0,034 (18°) [879], метилацетат н.р. [1788, с. 696],
1559. **лития фторид [неорг.] FLi (lithium fluoride)** ацетон 0,00000033 (18°) [1370], 0,0000004 (37°) [1370], вода 0,12 (0°) [1], 0,13 (25°) [1], 0,135 (35°) [1], диоксид серы 0,06 (0°) [1873, с. 1415], трифторид брома 0,125 (25°) [1459], 0,081 (70°) [1459], фтороводород 10,3 (-23°) [1459], 10,3 (-3,3°) [1459], 10,3 (12,2°) [1459], этанол н.р. [1],
1560. **лития фторсульфонат [неорг.] FLiO<sub>3</sub>S** ацетон х.р. [908], вода х.р. [908], фтороводород 10,3 (12,2°) [1656], фторсульфоновая кислота 33,78 (25°) [1656], этанол х.р. [908],
1561. **лития хлорат [неорг.] CLiO<sub>3</sub> (lithium chlorate)** ацетон 0,14 (25°) [1012], вода 139 (6,1°) [1370], 336,7 (22,1°) [1370], 1860,8 (99°) [1370], смеш. (127,3°) [1370], этанол х.р. [1012],
1562. **лития хлорид [неорг.] CLi (lithium chloride)** 1-бутанол 12,98 (25°) [611], 1-пентанол 7,19 (20°) [2841, с. 31], 9 (25°) [2841, с. 31], 4-гидрокси-4-метил-2-пентанон 6,54 (20°) [2841, с. 31], 7,32 (35°) [2841, с. 31], 8,79 (50°) [2841, с. 31], 11,02 (65°) [2841, с. 31], N-метилформамид 23 (25°) [1584], аллиловый спирт 4,37 (25°) [2841, с. 32], аммиак жидкий 0,54 (-34°) [1], 1,41 (0°) [2841, с. 31], ацетон 1,2 (20°) [1], 1,08 (25°) [2628, с. 4982], 0,95 (30°) [2628, с. 4982], 0,73 (40°) [2628, с. 4982], 0,61 (50°) [1], ацетонитрил 0,15 (18°) [611], 0,14 (25°) [611], бром жидкий 0,0037 (25°) [3175, с. 282], вода 68,3 (0°) [1], 74,5 (10°) [1], 83,2 (20°) [1], 84,5 (25°) [1], 85,9 (30°) [1], 89,4 (40°) [1], 98,8 (60°) [1], 112,3 (80°) [1], 128,8 (100°) [1], 134,2 (125°) [1], 139,7 (150°) [1], гидразин 16 (20°) [611], глицерин 11,1 (15°) [611], диметиламин р. [560], диметилформамид 11 (28°) [1584], диоксид серы 0,012 (0°) [72], метанол 45,2 (0°) [3131, с. 661], 44,2 (10°) [3131, с. 661], 44 (15°) [3131, с. 661], 43,8 (20°) [3131, с. 661], 43,8 (30°) [3131, с. 661], 44,1 (40°) [3131, с. 661], 44,4 (50°) [3131, с. 661], 44,6 (60°) [3131, с. 661], метиламин л.р. [560], муравьиная кислота 26,6 (18°) [611], 27,5 (25°) [611], оксид-дихлорид селена(IV) 3,32 (25°) [611], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,003 (20°) [643, с. 200], пиридин 7,8 (15°) [1], пропанол 15,85 (20°) [611], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], фенол 1,93 (53°) [2841, с. 31], формамид 28,2 (25°) [1584], хинолин 0,1517 (0°) [611], 0,355 (25°) [611], 1,2369 (67°) [611], 0,4584 (96°) [611], хлороформ р. [360, с. 20], этанол 14,4 (0°) [1], 16,8 (10°) [1], 24,3 (20°) [1], 25,4 (40°) [1], 23,5 (60°) [1], этилацетат р. [2210, с. 134], этиленгликоль 14,3 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин 1,39 (25°) [3075, с. 465],
1563. **лития хромат [неорг.] CrLi<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (lithium chromate)** вода 111 (18°) [611], 100 (30°) [611], метанол 15,5 (0,5°) [1873, с. 1398], 18,6 (24,4°) [1873, с. 1398], этанол 1,6 (0,5°) [1873, с. 1398], 1,8 (24,4°) [1873, с. 1398],
1564. **лития цитрат [неорг.] C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>Li<sub>3</sub>O<sub>7</sub> (lithium citrate)** вода 46,6 (25°) [1751, с. 1.346],
1565. **лития этанолат [неорг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>LiO (lithium ethoxide, лития этилат, лития этоксид)** гептан 0,38 (26°) [3100, с. 520], диэтиловый эфир м.р. [3100, с. 520], пентан м.р. [3100, с. 520], этанол 19,6 (20°) [5], 15,8 (24°) [3100, с. 520], 23 (70°) [3100, с. 520],
1566. **лофин [орг.] C<sub>21</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub> (2,4,5-трифенилимидазол, lorphine)** вода н.р. [2], диэтиловый эфир 0,45 (21°) [2], этанол 1,11 (21°) [2],
1567. **лютеция сульфат [неорг.] Lu<sub>2</sub>O<sub>12</sub>S<sub>3</sub>** вода 47,3 (20°) [611], 16,93 (40°) [611],
1568. **лютеция сульфат октагидрат [неорг.] H<sub>16</sub>Lu<sub>2</sub>O<sub>20</sub>S<sub>3</sub>** вода 47,27 (20°) [1650], 16,93 (40°) [1650],
1569. **магний [неорг.] Mg (magnesium)** аммиак жидкий н.р. [3169, с. 137], вода н.р. (20°) [1], реаг. (100°) [1], натрий расплавленный н.р. (97,5°) [1082, с. 47], р. (638°) [1082, с. 47], ртуть 0,24 (18°) [359, с. 10],
1570. **магния 9,10-антрахинон-2,7-дисульфат [неорг.] C<sub>14</sub>H<sub>6</sub>MgO<sub>8</sub>S<sub>2</sub>** вода 41 (18°) [1370],

1571. **магния арсенат [неорг.]  $As_2Mg_3O_8$  (magnesium arsenate)** вода 0,011 (60°) [1874, с. 2389],
1572. **магния ацетат [неорг.]  $C_4H_6MgO_4$  (magnesium acetate, магний уксуснокислый)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 61 (15°) [2], 65,4 (25°) [933, с. 11], 197 (68°) [2], метанол 5,25 (15°) [3063, с. 1341], 7,5 (68,2°) [3063, с. 1341],
1573. **магния ацетат тетрагидрат [неорг.]  $C_4H_{10}MgO_8$**  вода 79,7 (15°) [1012], этанол х.р. [1012],
1574. **магния бензоат - вода (1/3) [неорг.]  $C_{14}H_{16}MgO_7$  (magnesium benzoate trihydrate, магния бензоат тригидрат)** вода 6,16 (15°) [151], 19,6 (100°) [151],
1575. **магния бромат [неорг.]  $Br_2MgO_6$  (magnesium bromate)** вода 42 (18°) [611],
1576. **магния бромат гексагидрат [неорг.]  $H_{12}Br_2MgO_{12}$**  вода 27,3 (18°) [1012], этанол н.р. [1012],
1577. **магния бромид [неорг.]  $Br_2Mg$  (magnesium bromide)** аммиак жидкий 0,004 (0°) [1370], ацетон 0,1 (0°) [1874, с. 2441], 0,6 (20°) [1874, с. 2441], 1 (40°) [1874, с. 2441], ацетонитрил 17 (25°) [1370], бром жидкий 0,002 (25°) [3175, с. 282], вода 99,2 (10°) [1], 101,1 (20°) [1], 103,3 (25°) [1], 106,5 (40°) [1], 112 (60°) [1], 125,4 (100°) [1], диэтиловый эфир 0,27 (-20°) [2630, с. 1338], 0,4 (-10°) [2630, с. 1338], 0,7 (0°) [2630, с. 1338], 0,84 (3°) [2630, с. 1338], 1,19 (10,1°) [2630, с. 1338], 1,76 (15°) [2630, с. 1338], 2,14 (18°) [2630, с. 1338], 2,52 (20°) [2630, с. 1338], метанол 26,3 (0°) [1], 27,9 (20°) [1], 29,7 (40°) [1], 31,4 (60°) [1], муравьиная кислота 24,8 (0°) [1874, с. 2439], 29,9 (20°) [1874, с. 2439], 35,1 (40°) [1874, с. 2439], 66,7 (88°) [1874, с. 2439], пиридин 0,55 (25°) [1], 2,6 (60°) [1], уксусная кислота 0,2 (20°) [1874, с. 2440], 0,51 (30°) [1874, с. 2440], 1,54 (50°) [1874, с. 2440], 2,74 (60°) [1874, с. 2440], 14,9 (80°) [1874, с. 2440], 32,1 (100°) [1874, с. 2440], этанол 7,4 (0°) [1], 15,1 (20°) [1], 23,6 (40°) [1], 39,9 (75°) [1874, с. 2441],
1578. **магния бромид - ацетон (1/3) [неорг.]  $C_9H_{18}Br_2MgO_3$**  ацетон 0,2 (0°) [1370],
1579. **магния бромид - метанол (1/6) [неорг.]  $C_6H_{24}Br_2MgO_6$**  метанол 74,22 (0°) [1370], 80,5 (20°) [1370], 95,7 (60°) [1370],
1580. **магния вольфрамат [неорг.]  $MgO_4W$**  вода н.р. [1012], хлорид лития расплавленный 8,7 (600°) [2374, с. 91], этанол н.р. [1012],
1581. **магния гексафторсиликат [неорг.]  $F_6MgSi$  (magnesium hexafluorosilicate)** вода 26,34 (0°) [611], 30,77 (20°) [611], 34,88 (40°) [611], 39,94 (50°) [611], 40,17 (57°) [611], 44,38 (60°) [611],
1582. **магния гексафторсиликат гексагидрат [неорг.]  $H_{12}F_6MgO_6Si$  (magnesium hexafluorosilicate hexahydrate)** вода 39,3 (17,5°) [1012], этанол н.р. [1012],
1583. **магния гидроарсенат гептагидрат [неорг.]  $H_{15}AsMgO_{11}$**  вода 85 (20°) [154],
1584. **магния гидрокарбонат [неорг.]  $C_2H_2MgO_6$**  вода 13,17 (25°) [2860, с. 226],
1585. **магния гидроксид [неорг.]  $H_2MgO_2$  (magnesium hydroxide, брусит)** вода 0,00064 (25°) [1], 0,004 (100°) [1],
1586. **магния гидрофосфат [неорг.]  $HMgO_4P$  (magnesium hydrogen phosphate, магния гидроортофосфат)** вода 0,011 (25°) [2860, с. 226],
1587. **магния гипофосфит гексагидрат [неорг.]  $H_{16}MgO_{10}P_2$**  вода 11,8 (25°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1250], этанол н.р. [1250],
1588. **магния дигидрофосфат [неорг.]  $H_4MgO_8P_2$**  вода 13,1 (25°) [2860, с. 226],
1589. **магния иодат [неорг.]  $I_2MgO_6$  (magnesium iodate)** вода 4,59 (-5°) [611], 6,24 (10°) [611], 7,86 (15°) [611], 9,35 (25°) [611], 10,9 (35°) [611], 11,74 (40°) [611], 15,6 (90°) [611],
1590. **магния иодат тетрагидрат [неорг.]  $H_8I_2MgO_{10}$**  вода 8,5 (20°) [1012], 16,2 (100°) [1012],
1591. **магния иодид [неорг.]  $I_2Mg$  (magnesium iodide, магния йодид)** аммиак жидкий 0,16 (0°) [1], ацетон 2,25 (0°) [1874, с. 2446], 2,8 (20°) [1874, с. 2446], 3,4 (40°) [1874, с. 2446], 4,7 (60°) [1874, с. 2446], вода 120,8 (0°) [1], 139,8 (20°) [1], 173,2 (40°) [1], 187,5 (80°) [1], 189 (120°) [1], диэтиловый эфир 1,47 (5,4°) [1874, с. 2447], 2,49 (11,8°) [1874, с. 2447], 8,17 (20,4°) [1874,

- с. 2447], 12,71 (22,2°) [1874, с. 2447], метанол 41,5 (0°) [1], 45,1 (20°) [1], 48,6 (40°) [1], 52,2 (60°) [1], уксусная кислота 0,26 (20°) [1874, с. 2445], 0,88 (40°) [1874, с. 2445], 2,25 (60°) [1874, с. 2445], 8,8 (80°) [1874, с. 2445], 26,7 (100°) [1874, с. 2445], этанол 12,4 (0°) [1], 20,1 (20°) [1], 28,7 (40°) [1], 38,3 (60°) [1],
1592. **магния карбонат [неорг.]  $\text{CMgO}_3$  (magnesium carbonate, магнезит, магни́й углекислый)** вода 0,0139 (25°) [1874, с. 2370], 0,0063 (100°) [1370], уксусная кислота н.р. [1],
1593. **магния карбонат пентагидрат [неорг.]  $\text{CH}_{10}\text{MgO}_8$**  вода 0,18 (20°) [1012],
1594. **магния карбонат тригидрат [неорг.]  $\text{CH}_6\text{MgO}_6$**  вода 0,11 (16°) [1012],
1595. **магния метаванадат [неорг.]  $\text{MgO}_6\text{V}_2$**  вода 8,6 (25°) [6, с. 348],
1596. **магния метанолат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_6\text{MgO}_2$  (magnesium methoxide, магния метилат, магния метоксид)** метанол 6,83 (-20°) [611], 11,33 (20°) [611], 7,32 (66°) [611],
1597. **магния молибдат [неорг.]  $\text{MgMoO}_4$  (magnesium molybdate)** вода 14,86 (5°) [1506], 17,44 (10°) [1506], 18,47 (20°) [1506], 22,55 (50°) [1506], 24,94 (60°) [1506], 15,87 (80°) [1506], 10,35 (95°) [1506],
1598. **магния нитрат [неорг.]  $\text{MgN}_2\text{O}_6$  (magnesium nitrate)** азотная кислота 0,2 (25°) [1874, с. 2383], аммиак жидкий 5 (-40°) [611], 2,9 (-30°) [611], 1,2 (-10°) [611], вода 72,7 (25°) [1370], 106,19 (80°) [1370], метанол 15,7 (10°) [3131, с. 662], 17,3 (20°) [3131, с. 662], 20,9 (30°) [3131, с. 662], 23,3 (40°) [3131, с. 662], 26,9 (50°) [3131, с. 662], 35 (60°) [3131, с. 662], этанол абсолютный 1,47 (0°) [3131, с. 664], 3,07 (20°) [3131, с. 664], 5,39 (30°) [3131, с. 664], 10,86 (40°) [3131, с. 664], 16,53 (50°) [3131, с. 664], 24,23 (60°) [3131, с. 664], 34,02 (70°) [3131, с. 664], 32,63 (80°) [3131, с. 664],
1599. **магния нитрат - вода (1/6) [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{MgN}_2\text{O}_{12}$  (магния нитрат гексагидрат)** вода 70,1 (10°) [1], 73,3 (20°) [1], 75,1 (25°) [1], 77,3 (30°) [1], 81,2 (40°) [1], 85,9 (50°) [1], 91,9 (60°) [1], 110,1 (80°) [1], 137 (90°) [1], метанол 15,7 (10°) [1], 17,3 (20°) [1], 23,3 (40°) [1], 35 (60°) [1], этанол 1,5 (0°) [1], 3,1 (20°) [1], 10,9 (40°) [1], 24,2 (60°) [1],
1600. **магния нитрит - вода (1/3) [неорг.]  $\text{H}_6\text{MgN}_2\text{O}_7$  (magnesium nitrite trihydrate, магния нитрит тригидрат)** вода 129,9 (25°) [2500, с. 4-73], этанол р. [2500, с. 4-73],
1601. **магния оксид [неорг.]  $\text{MgO}$  (magnesium oxide, магнезия жженая, магния окись)** вода 0,00062 (0°) [1], 0,0086 (30°) [1], этанол н.р. [1],
1602. **магния октадеканоат [неорг.]  $\text{C}_{36}\text{H}_{70}\text{MgO}_4$  (magnesium octadecanoate, magnesium stearate, магния стеарат)** амилацетат 0,03 (25°) [1370], амиловый спирт 0,014 (15°) [1370], 0,018 (25°) [1370], 0,105 (50°) [1370], бензол р. [5], вода 0,003 (15°) [151], 0,004 (25°) [611], 0,007 (35°) [611], 0,008 (50°) [151], диэтиловый эфир 0,003 (25°) [1370], метанол 0,084 (15°) [1370], 0,1 (25°) [1370], 0,166 (51,5°) [1370], скипидар р. [5], этанол абсолютный 0,017 (15°) [1370], 0,023 (25°) [1370], 0,031 (35°) [1370], этилацетат 0,004 (15°) [1370], 0,008 (35°) [1370],
1603. **магния перренат [неорг.]  $\text{MgO}_8\text{Re}_2$**  вода 167,9 (20°) [1650], 179,8 (30°) [1650], 314,1 (80°) [1650],
1604. **магния перхлорат [неорг.]  $\text{Cl}_2\text{MgO}_8$  (magnesium perchlorate, ангидрон)** 1-бутанол 64,4 (25°) [611], аммиак жидкий 37,9 (20°) [1874, с. 2435], ацетон 42,9 (25°) [1], вода 91,6 (0°) [1], 94,9 (10°) [1], 99,2 (20°) [1], 100 (25°) [1], 102 (30°) [1], 105,3 (40°) [1], 109,2 (50°) [1], диэтиловый эфир 0,29 (25°) [611], изобутанол 45,5 (25°) [611], метанол 51,8 (25°) [1], пропанол 73,4 (25°) [611, с. 774], этанол 24 (25°) [1], этилацетат 70,9 (25°) [611],
1605. **магния селенат гексагидрат [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{MgO}_{10}\text{Se}$  (magnesium selenate hexahydrate)** вода 55,5 (25°) [600],
1606. **магния сульфат [неорг.]  $\text{MgO}_4\text{S}$  (magnesium sulfate, магни́й сернокислый)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 988], ацетон н.р. [1], вода 25,5 (0°) [1], 30,4 (10°) [1], 35,1 (20°) [1], 37,4 (25°) [1], 39,7 (30°) [1], 44,7 (40°) [1], 50,4 (50°) [1], 54,8 (60°) [1], 59,2 (70°) [1], 54,8 (80°) [1], 50,2 (100°) [1], 24,1 (150°) [1], 1,5 (200°) [1], глицерин 26,3 (25°) [611], диэтиловый эфир 1,16 (18°) [1, с. 78], метанол 0,276 (15°) [2948, с. 1441], 0,224 (25°) [2948, с. 1441], 0,18 (35°) [2948, с. 1441], 0,153 (45°) [2948, с. 1441], 0,123 (55°) [2948, с. 1441], метилацетат н.р. [1788, с. 988],

- муравьиная кислота 95% 0,34 (19°) [611], серная кислота 0,22 (25,7°) [1874, с. 2412], 1,71 (91,7°) [1874, с. 2412], сероуглерод н.р. [1788, с. 988], этанол 0,025 (15°) [2948, с. 1443], 0,02 (35°) [2948, с. 1443], 0,016 (55°) [2948, с. 1443], этилацетат н.р. [1788, с. 988],
1607. **магния сульфат гептагидрат [неорг.]  $\text{H}_{14}\text{MgO}_{11}\text{S}$  (magnesium sulfate heptahydrate, эпсомит)** вода х.р. [1], глицерин р. [1], метанол 29 (3°) [611], 41 (17°) [611], этанол 1,3 (3°) [611],
1608. **магния сульфит [неорг.]  $\text{MgO}_3\text{S}$  (magnesium sulfite)** вода 0,339 (0°) [611], 0,5 (15°) [611], 0,65 (25°) [611], 0,85 (35°) [611], 0,95 (42°) [611], 0,905 (46°) [611], 0,619 (98°) [611],
1609. **магния тетрацианоплатинат(II) [неорг.]  $\text{C}_4\text{MgN}_4\text{Pt}$**  вода 33,16 (-4,1°) [611], 36,8 (0,5°) [611], 40,15 (5,5°) [611], 48,06 (18°) [611], 65,37 (36,6°) [611], 78,57 (100°) [611],
1610. **магния формиат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_2\text{MgO}_4$  (magnesium formate)** вода 14 (0°) [1370], 14,4 (20°) [1370], 15,9 (40°) [1370], 19,2 (70°) [1370], 24 (100°) [1370], муравьиная кислота 0,5 (25°) [1874, с. 2366],
1611. **магния фосфат [неорг.]  $\text{Mg}_3\text{O}_8\text{P}_2$  (magnesium phosphate, магния ортофосфат)** вода 0,016 (25°) [2860, с. 226],
1612. **магния фторид [неорг.]  $\text{F}_2\text{Mg}$  (magnesium fluoride, селлаит)** вода 0,0076 (18°) [1], фтороводород 0,033 (-23°) [1459], 0,025 (-3,3°) [1459], 0,025 (12,2°) [1459], этанол н.р. [1],
1613. **магния фторсульфонат [неорг.]  $\text{F}_2\text{MgO}_6\text{S}_2$**  фтороводород 0,025 (12,2°) [1656], фторсульфоная кислота 0,12 (25°) [1656],
1614. **магния хлорат - вода (1/6) [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{MgO}_{12}$  (magnesium chlorate hexahydrate, магния хлорат гексагидрат)** вода 114 (0°) [1012], 129,9 (18°) [1012], 142 (25°) [2500, с. 4-73], 175,1 (35°) [1012], этанол р. [1012],
1615. **магния хлорид [неорг.]  $\text{Cl}_2\text{Mg}$  (magnesium chloride, магниий хлористый, хлоромангезит)** аммиак жидкий н.р. [3169, с. 122], ацетон м.р. [1], вода 52,9 (0°) [1], 53,8 (10°) [1], 54,8 (20°) [1], 55,5 (25°) [1], 56 (30°) [1], 58 (40°) [1], 61,3 (60°) [1], 65,8 (80°) [1], 73 (100°) [1], 92,9 (130°) [926, с. 77], 95,3 (150°) [1], 135,3 (200°) [1], метанол 15,5 (0°) [3131, с. 662], 15,7 (10°) [3131, с. 662], 16 (20°) [3131, с. 662], 16,7 (30°) [3131, с. 662], 17,8 (40°) [3131, с. 662], 19 (50°) [3131, с. 662], 20,4 (60°) [3131, с. 662], оксид-дихлорид селена(IV) 5,22 (25°) [1874, с. 2432], пиридин 1,28 (0°) [1], 1,06 (25°) [1], этанол абсолютный 3,61 (0°) [3131, с. 664], 4,34 (10°) [3131, с. 664], 5,6 (20°) [3131, с. 664], 7,4 (30°) [3131, с. 664], 10 (40°) [3131, с. 664], 12,8 (50°) [3131, с. 664], 15,89 (60°) [3131, с. 664], 17,2 (65°) [3131, с. 664], 18,63 (70°) [3131, с. 664],
1616. **магния хромат [неорг.]  $\text{CrMgO}_4$  (magnesium chromate)** вода 72,4 (18°) [611],
1617. **магния хромат гептагидрат [неорг.]  $\text{H}_{14}\text{CrMgO}_{11}$**  вода 54,8 (25°) [600],
1618. **магния этандиоат [неорг.]  $\text{C}_2\text{MgO}_4$  (magnesium oxalate, магния оксалат)** вода 0,03 (18°) [933, с. 12], 0,032 (36°) [611], 0,04 (92°) [611],
1619. **магния этандиоат - вода (1/2) [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_4\text{MgO}_6$  (магния оксалат дигидрат)** вода 0,05 (16°) [1012], 0,06 (100°) [1012],
1620. **малеиновой кислоты диметиловый эфир [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_4$  (dimethyl maleate)** вода 8,7 (25°) [1571], лигроин 0,031 (-39°) [1385],
1621. **малеиновый ангидрид [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_2\text{O}_3$  (2,5-дигидрофурандион, maleic anhydride)** ацетон 233 (20°) [1784], бензол 49 (20°) [1784], вода м.р. [1784], ксилол 19 (29,7°) [1385], лигроин т.р. [2], тетрахлорметан 0,6 (20°) [1784], хлороформ 51,5 (20°) [1784], этанол т.р. [2], этилацетат 113 (20°) [1784],
1622.  **$\alpha$ -мальтоза [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$  ( $\alpha$ -4-О-( $\alpha$ -D-глюкопиранозил)-D-глюкопираноза,  $\alpha$ -maltose, солодовый сахар)** вода 48,19 (30°) [1398], пиридин 98,1 (26°) [828],
1623. **d-маннит [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6$  (D-mannitol)** 1-бутанол 0,032 (58,5°) [828], 2-бутанол 0,04 (53,5°) [828], аллиловый спирт 0,093 (55,9°) [828], вода 9,42 (0°) [793], 12,05 (10°) [793], 14,1 (15°) [793], 17,73 (25°) [793], 25,71 (40°) [793], 32,07 (50°) [793], 38,33 (60°) [793], 53,49 (80°) [793], 60,1 (90,1°) [793], 66,33 (100°) [793], вода тяжелая 17,9 (19°) [828], изобутанол 0,027

- (57,5°) [828], пиридин 0,47 (26°) [1385], пиридин 50% водный 2,52 (25°) [1385], трет-бутанол 0,05 (43,1°) [828], этанол 40% 1,81 (0°) [1385], 5,48 (25°) [1385], 26,5 (60°) [1385], этанол 60% 0,79 (0°) [1385], 2,25 (25°) [1385], 12,36 (60°) [1385], этанол 80% 0,16 (0°) [1385], 0,55 (25°) [1385], 4,08 (60°) [1385], этанол абсолютный 0,003 (0°) [1385], 0,01 (15°) [1385], 0,03 (25°) [1385], 0,075 (35°) [1385], 0,28 (50°) [1385], 0,81 (60°) [1385],
1624.  **$\alpha$ -D-манноза [орг.]  $C_6H_{12}O_6$**  1-бутанол 0,217 (42,9°) [828], 2-бутанол 0,321 (46,1°) [828], аллиловый спирт 1 (48,2°) [828], вода 71,26 (17°) [793], изобутанол 0,207 (47,1°) [828], изопропанол 0,131 (40,2°) [828], пиридин 29,9 (26°) [828], пропанол 0,129 (41,3°) [828], трет-бутанол 0,507 (45,3°) [828],
1625. **марганец  $\alpha$ -форма [неорг.] Mn (manganese alpha form)** вода н.р. [1], магний расплавленный 2,15 (670°) [2555, с. 50], 2,65 (710°) [2555, с. 50], 3,21 (760°) [2555, с. 50], 5,21 (850°) [2555, с. 50], ртуть 0,00025 (18°) [359],
1626. **марганца(II) ацетат [неорг.]  $C_4H_6MnO_4$  (manganese diacetate, manganese(II) acetate, марганца(II) этаноат)** ацетон н.р. [2500, с. 3-342], вода 38,1 (50°) [611], метанол 4,76 (15°) [1370], 12,3 (66,2°) [1370], уксусная кислота р. [2500, с. 3-342],
1627. **марганца(II) ацетат - вода (1/4) [неорг.]  $C_2H_{14}MnO_8$  (марганца(II) этаноат - вода (1/4))** вода 64,5 (50°) [1370], этанол р. [2],
1628. **марганца(II) бензоат - вода (1/3) [неорг.]  $C_{12}H_{16}MnO_7$  (марганца(II) бензоат тригидрат)** вода 6,55 (15°) [2],
1629. **марганца(II) бромид [неорг.]  $Br_2Mn$  (manganese(II) bromide)** аммиак жидкий н.р. [2], бром жидкий 0,0002 (25°) [3175, с. 282], вода 127,3 (0°) [2], 146,9 (20°) [611], 168,8 (40°) [611], 228 (100°) [2],
1630. **марганца(II) гексафторсиликат гексагидрат [неорг.]  $H_{12}F_6MnO_6Si$**  вода 90,4 (18°) [1012], этанол р. [1012],
1631. **марганца(II) гидроксид [неорг.]  $H_2MnO_2$  (manganese(II) hydroxide, пирохроит)** вода 0,0002 (18°) [1],
1632. **марганца(II) гипофосфит моногидрат [неорг.]  $H_6MnO_5P_2$  (manganese(II) hypophosphite monohydrate)** вода 12,5 (20°) [1250], 16,7 (100°) [1250], этанол н.р. [1250],
1633. **марганца(II) глюконат дигидрат [неорг.]  $C_{12}H_{26}MnO_{16}$**  вода 21,8 (25°) [611],
1634. **марганца(II) иодид [неорг.]  $I_2Mn$  (manganese(II) iodide)** аммиак жидкий 0,02 (0°) [1370], вода р. [2], этанол р. [2500, с. 4-74],
1635. **марганца(II) карбонат [неорг.]  $CMnO_3$  (manganese(II) carbonate, марганцовый шпат, родохрозит)** вода 0,00011 (18°) [1], этанол н.р. [1],
1636. **марганца(II) нитрат [неорг.]  $MnN_2O_6$  (manganese(II) nitrate)** аммиак жидкий р. [1788, с. 575], вода 102 (0°) [611], 134,4 (18°) [611], 331,4 (35,5°) [611],
1637. **марганца(II) нитрат - вода (1/6) [неорг.]  $H_{12}MnN_2O_{12}$  (марганца(II) нитрат гексагидрат)** вода 102 (0°) [1], 132,3 (20°) [1], 157,1 (25°) [1], 426 (40°) [1], 443,5 (50°) [1], 499 (75°) [1], этанол х.р. [1],
1638. **марганца(II) оксалат [неорг.]  $C_2MnO_4$  (manganese(II) oxalate)** вода 0,03087 (25°) [1370],
1639. **марганца(II) оксалат дигидрат [неорг.]  $C_2H_4MnO_6$  (manganese(II) oxalate dihydrate)** вода 0,025 (0°) [2], 0,0312 (25°) [1012], 0,037 (36°) [1012],
1640. **марганца(III) пент-2-ен-4-он-2-олят [неорг.]  $C_{15}H_{21}MnO_3$  (марганца(III) ацетилацетонат)** бензол 34,84 (30°) [1975, с. 111], вода т.р. [809], гептан 0,06 (20°) [1975, с. 111], 0,1 (30°) [1975, с. 111], 0,19 (40°) [1975, с. 111], диэтиловый эфир х.р. [809], хлороформ х.р. [809], этилацетат х.р. [809],
1641. **марганца(II) сульфат [неорг.]  $MnO_4S$  (manganese(II) sulfate, марганец сернокислый)** вода 52,9 (0°) [1], 62,9 (20°) [1], 64,5 (25°) [1], 62,9 (30°) [1], 60 (40°) [1], 53,6 (60°) [1], 45,6 (80°) [1], гидразин 1 (20°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 0,19 (15°) [2948, с. 1441], 0,114 (25°) [2948, с. 1441], 0,064 (35°) [2948, с. 1441], 0,043 (45°) [2948, с. 1441], 0,029 (55°) [2948, с.

- 1441], этанол 0,012 (0°) [1], 0,012 (15°) [2948, с. 1443], 0,014 (35°) [2948, с. 1443], 0,021 (55°) [2948, с. 1443], этиленгликоль 0,5 (20°) [828],
1642. **марганца(II) сульфид α-форма [неорг.] MnS (manganese(II) sulfide α form)** вода 0,000623 (18°) [1370],
1643. **марганца(II) фторид [неорг.] F<sub>2</sub>Mn (manganese(II) fluoride, manganous fluoride)** аммиак жидкий т.р. [113, с. 616], вода 1,06 (20°) [1], 0,66 (40°) [1], 0,48 (100°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], фтороводород 0,134 (-25,2°) [828], 0,164 (11,5°) [828], этанол н.р. [1],
1644. **марганца(III) фторид [неорг.] F<sub>3</sub>Mn (manganese(III) fluoride)** вода реаг. [2], фтороводород 0,134 (-25,2°) [1459], 0,147 (-7,8°) [1459], 0,164 (12°) [710],
1645. **марганца(II) фторид - вода (1/4) [неорг.] H<sub>8</sub>F<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub>** вода 0,8 (0°) [113, с. 616], 0,97 (20°) [113, с. 616], 1,06 (30°) [113, с. 616],
1646. **марганца(II) хлорид [неорг.] Cl<sub>2</sub>Mn (manganese(II) chloride)** вода 63,4 (0°) [1], 68,1 (10°) [1], 73,9 (20°) [1], 77,2 (25°) [1], 80,7 (30°) [1], 88,6 (40°) [1], 98,2 (50°) [1], 108,6 (60°) [1], 112,7 (80°) [1], 115,3 (100°) [1], 120 (140°) [1], гидразин 13 (20°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [1], оксид-дихлорид селена(IV) 0,16 (25°) [1370], пиридин 1,28 (0°) [1370], 1,06 (25°) [1370], этанол р. [1],
1647. **марганца(II) хлорид - вода (1/4) [неорг.] H<sub>8</sub>Cl<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub> (марганца(II) хлорид тетрагидрат)** вода х.р. [1], диметилформамид 15 (25°) [560, с. 775], этанол р. [1],
1648. **марганца(II) этандиоат - вода (1/3) [неорг.] C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>MnO<sub>7</sub> (марганца(II) оксалат тригидрат)** вода 0,045 (0°) [2], 0,11 (30°) [2],
1649. **меди(II) арсенат [неорг.] As<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>8</sub>** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 64], вода 0,001 (25°) [1874, с. 2244], метилацетат н.р. [1788, с. 64],
1650. **меди(II) ацетат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>CuO<sub>4</sub> (copper(II) acetate)** ацетон 0,28 (15°) [3063, с. 1341], вода 7,1 (20°) [7], глицерин 96% 10 (15°) [2841, с. 23], метанол 0,48 (15°) [3063, с. 1341], 0,48 (66°) [3063, с. 1341], пиридин 1,04 (13°) [1370], 2,91 (37,4°) [2841, с. 23], 6,73 (95,4°) [2841, с. 23], уксусная кислота 0,512 (25,3°) [1874, с. 2236], 0,925 (35°) [1874, с. 2236],
1651. **меди(II) ацетат - вода (1/1) [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>CuO<sub>5</sub> (copper(II) acetate monohydrate, меди(II) ацетат моногидрат, медянка)** вода 25 (20°) [5], диметилсульфоксид н.р. [560, с. 232], диэтиловый эфир р. [2], этанол 7,14 (20°) [2],
1652. **меди(I) бромид [неорг.] BrCu (copper(I) bromide, cuprous bromide)** ацетон н.р. [1], ацетонитрил 3,86 (18°) [1370], вода 0,00105 (25°) [1],
1653. **меди(II) бромид [неорг.] Br<sub>2</sub>Cu (copper(II) bromide, cupric bromide)** аммиак жидкий р. [1], ацетон р. [1], ацетонитрил 24,43 (18°) [1370], бензол н.р. [1], бром жидкий 0,0001 (25°) [3175, с. 282], вода 107,5 (0°) [1], 126,8 (20°) [1], 127,8 (30°) [1], 131,5 (50°) [1], диметилсульфоксид 0,9 (25°) [560, с. 232], муравьиная кислота 95% 0,16 (21°) [1370], пиридин р. [1], этанол р. [1],
1654. **меди(II) гексафторсиликат гексагидрат [неорг.] H<sub>12</sub>CuF<sub>6</sub>O<sub>6</sub>Si** вода 152,1 (17°) [1012],
1655. **меди(II) гидроксид [неорг.] H<sub>2</sub>CuO<sub>2</sub> (cupric hydroxide, copper(II) hydroxide)** вода 0,000673 (18°) [1370],
1656. **меди(II) гидроксид-карбонат [неорг.] CH<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>O<sub>5</sub> (malachite, малахит, меди(II) гидроксокарбонат)** вода 0,0001 (20°) [1874, с. 2238], этанол н.р. [1],
1657. **меди(II) иодат [неорг.] CuI<sub>2</sub>O<sub>6</sub> (copper(II) iodate)** вода 0,14 (15°) [1012],
1658. **меди(I) иодид [неорг.] CuI (cuprous iodide, маршит, copper(I) iodide)** аммиак жидкий л.р. [1788, с. 305], ацетон н.р. [1788, с. 306], ацетонитрил 3,52 (18°) [1370], вода 0,0005 (18°) [1874, с. 2278], диодметан н.р. [1788, с. 306], диметилсульфоксид 0,9 (30°) [560, с. 232], метилацетат р. [1788, с. 306], пиридин 1,74 (25°) [1370], сероуглерод н.р. [1788, с. 306],
1659. **меди(II) молибдат [неорг.] CuMoO<sub>4</sub> (copper(II) molybdate)** вода 0,0162 (20°) [1650, с. 59], 0,161 (100°) [1650, с. 59],

1660. **меди(II) нитрат [неорг.]**  $\text{CuN}_2\text{O}_6$  (**cupric nitrate, copper(II) nitrate**) аммиак жидкий л.р. [1788, с. 566], бензонитрил м.р. [1788, с. 566], вода 83,5 (0°) [611], 124,7 (20°) [611], 247 (100°) [611], гидразин 1 (20°) [611], фтороводород н.р. [1817, с. 73], этилацетат н.р. [1788, с. 566],
1661. **меди(II) нитрат - вода (1/6) [неорг.]**  $\text{H}_{12}\text{CuN}_2\text{O}_{12}$  (**меди(II) нитрат гексагидрат**) вода 255 (0°) [154],
1662. **меди(II) нитрат тригидрат [неорг.]**  $\text{H}_6\text{CuN}_2\text{O}_9$  вода 83,5 (0°) [1], 100 (10°) [1], 124,7 (20°) [1], 150,6 (25°) [1], 156,4 (30°) [1], 163,2 (40°) [1], 171,7 (50°) [1], 181,7 (60°) [1], 207,7 (80°) [1], 247,2 (100°) [1], диметилформамид 20 (25°) [560, с. 775], этанол р. [1],
1663. **меди(II) N-нитрозо-N-фенилгидроксамат [неорг.]**  $\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{CuN}_4\text{O}_4$  (**меди(II) купферонат**) бензол р. [872], вода 0,00008 (20°) [872], диэтиловый эфир р. [872], хлороформ р. [872], этилацетат р. [872],
1664. **меди(I) оксид [неорг.]**  $\text{Cu}_2\text{O}$  (**cuprous oxide, куприт, copper(I) oxide**) вода 0,00001 (20°) [1874, с. 2245], этанол н.р. [1],
1665. **меди(II) перхлорат [неорг.]**  $\text{Cl}_2\text{CuO}_8$  (**copper(II) perchlorate**) бензол н.р. [1571], вода 119 (0°) [611], 141,6 (30°) [1874, с. 2276], диоксан р. [1571], диэтиловый эфир р. [1571], тетрахлорметан н.р. [1571],
1666. **меди(II) перхлорат гексагидрат [неорг.]**  $\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{CuO}_{14}$  (**copper(II) perchlorate hexahydrate**) 2-этоксиэтанол р. [2841, с. 27], ацетон л.р. [1571], вода х.р. [1012], диэтиловый эфир р. [1012], уксусная кислота л.р. [1571], фурфурол 69 (20°) [611], этанол р. [1012],
1667. **меди(II) селенат [неорг.]**  $\text{CuO}_4\text{Se}$  вода 11,65 (0°) [1874, с. 2263], 17,27 (21,2°) [1874, с. 2263], 24,56 (40,2°) [1874, с. 2263], 53,68 (80°) [1874, с. 2263],
1668. **меди(II) селенат - вода (1/5) [неорг.]**  $\text{H}_{10}\text{CuO}_9\text{Se}$  (**меди(II) селенат пентагидрат**) вода 17,9 (15°) [1012], 26,3 (20°) [2, с. 124-125], этанол н.р. [2, с. 124-125],
1669. **меди(II) сульфат [неорг.]**  $\text{CuO}_4\text{S}$  (**copper(II) sulfate, copper(II) sulphate, cupric sulfate, халькокианит**) аммиак жидкий н.р. [1788, с. 967], ацетон н.р. [1788, с. 967], бензонитрил н.р. [1788, с. 967], вода 14,3 (0°) [1], 17,2 (10°) [1], 20,5 (20°) [1], 22,3 (25°) [1], 24,4 (30°) [1], 28,7 (40°) [1], 33,7 (50°) [1], 39,5 (60°) [1], 55,5 (80°) [1], 77 (100°) [1], 82,5 (150°) [1], вода тяжелая 13,3 (5°) [611], 18,5 (20°) [611], 32,5 (50°) [611], 76,1 (100°) [611], глицерин 30,3 (16°) [1874, с. 2259], диметилформамид 1,8 (25°) [560, с. 775], метанол 0,76 (15°) [2948, с. 1442], 1,05 (18°) [2948, с. 1440], 1,4 (25°) [2948, с. 1442], 2,15 (35°) [2948, с. 1442], 2,9 (45°) [2948, с. 1442], метиламин н.р. [560], метилацетат н.р. [1788, с. 967], серная кислота 0,13 (25°) [1828, с. 396], 0,16 (37°) [1874, с. 2259], 0,29 (69°) [1874, с. 2259], углекислый газ жидкий н.р. [1788, с. 967], фтороводород н.р. [1817, с. 73], этанол абсолютный н.р. [1788, с. 967], этилацетат н.р. [1788, с. 967], этиленгликоль 0,5 (30°) [1370],
1670. **меди(II) сульфат - вода (1/5) [неорг.]**  $\text{H}_{10}\text{CuO}_9\text{S}$  (**copper(II) sulfate pentahydrate, меди(II) сульфат пентагидрат, медный купорос, медь сернокислая пятиводная, хальканти**) вода 35,6 (20°) [2], 205 (100°) [2], глицерин 30 (15,5°) [1370], метанол 15,6 (18°) [1370], муравьиная кислота 95% 0,05 (18,5°) [1370], этанол 40% 0,25 (20°) [1788, с. 967], этанол абсолютный 1,1 (3°) [1788, с. 967], этиленгликоль 8,2 (14,6°) [1370],
1671. **меди(II) сульфид [неорг.]**  $\text{CuS}$  (**cupric sulfide, copper(II) sulfide**) вода 0,0000336 (18°) [1874, с. 2247], метиламин м.р. [560], этанол н.р. [1],
1672. **меди(I) тиоцианат [неорг.]**  $\text{CCuNS}$  (**copper(I) thiocyanate, cuprous thiocyanate, меди(I) роданид**) ацетон н.р. [3100, с. 403], вода 0,0005 (18°) [2], диэтиловый эфир р. [2], метиламин л.р. [560], этанол н.р. [2],
1673. **меди(II) тиоцианат [неорг.]**  $\text{C}_2\text{CuN}_2\text{S}_2$  (**copper(II) thiocyanate, cupric thiocyanate**) пиридин 0,83 (25°) [2454, с. 986],
1674. **меди(II) формиат [неорг.]**  $\text{C}_2\text{H}_2\text{CuO}_4$  (**copper formate, copper(II) formate, cupric formate**) вода 12,5 (20°) [473], муравьиная кислота 0,0107 (25°) [1874, с. 2236], 0,0254 (52°) [1874, с. 2236], 0,33 (140°) [1874, с. 2235], этанол р. [1012],

1675. **меди(II) фторид [неорг.]  $\text{CuF}_2$  (copper(II) fluoride)** ацетон н.р. [1], вода 4,75 (20°) [473], реаг. (100°) [1], трифторид брома н.р. (25°) [1459], фтороводород 0,01 (-23,1°) [1874, с. 2264], 0,008 (-8,3°) [1874, с. 2264], 0,01 (12,4°) [1874, с. 2264], этанол р. [1],
1676. **меди(II) фторид - вода (1/2) [неорг.]  $\text{H}_4\text{CuF}_2\text{O}_2$  (меди(II) фторид дигидрат)** вода 3,63 (0°) [397, с. 15], 3,39 (25°) [397, с. 15], этанол р. [1012],
1677. **меди(II) хлорат гексагидрат [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{CuO}_{12}$  (copper(II) chlorate hexahydrate)** ацетон р. [1012], вода 141 (0°) [1012], 164,4 (18°) [1012], 195,6 (45°) [1012], 332 (70°) [1012], этанол р. [1012],
1678. **меди(I) хлорид [неорг.]  $\text{ClCu}$  (copper(I) chloride, cuprous chloride)** аммиак жидкий м.р. [1788, с. 297], ацетон н.р. [1], ацетонитрил 13,33 (18°) [1370], бензонитрил р. [1788, с. 297], вода 1,52 (25°) [1370], диметилсульфоксид р. [1812, с. 25], диэтиловый эфир н.р. [1], метиламин реаг. [560], метилацетат т.р. [1788, с. 297], т.р. [1788, с. 297], пиридин р. [1788, с. 297], трихлорид сурьмы н.р. [1788, с. 297], фосген жидкий н.р. [1788, с. 297], фтороводород н.р. [113, с. 71], хинолин р. [1788, с. 297], этанол н.р. [1788, с. 297],
1679. **меди(II) хлорид [неорг.]  $\text{Cl}_2\text{Cu}$  (copper(II) chloride)** 1-бутанол 18 (20°) [611], 19 (40°) [611], аллиловый спирт 29,9 (20°) [1370], аммиак жидкий р. [1], ацетон 2,97 (18°) [2841, с. 24], 1,42 (56°) [2841, с. 24], ацетонитрил 1,6 (18°) [1370], бензиловый спирт 1,4 (10°) [3131, с. 665], 1,65 (20°) [3131, с. 665], 2,14 (30°) [3131, с. 665], 3,02 (40°) [3131, с. 665], 4,4 (50°) [3131, с. 665], 6,12 (60°) [3131, с. 665], вода 69,2 (0°) [1], 71,5 (10°) [1], 74,5 (20°) [1], 76,4 (25°) [1], 78,3 (30°) [1], 81,8 (40°) [1], 85,5 (50°) [1], 89,4 (60°) [1], 98 (80°) [1], 110,5 (100°) [1], диэтиловый эфир 0,043 (11°) [2841, с. 25], 0,11 (20°) [1370], изоамиловый спирт 10,7 (10°) [3131, с. 665], 12,1 (20°) [3131, с. 665], 14,2 (30°) [3131, с. 665], 16,6 (40°) [3131, с. 665], 21 (50°) [3131, с. 665], 25,2 (60°) [3131, с. 665], изопропанол 19 (40°) [611], метанол 56,5 (0°) [3131, с. 661], 57,4 (10°) [3131, с. 661], 58,6 (20°) [3131, с. 661], 60 (30°) [3131, с. 661], 61,8 (40°) [3131, с. 661], 64,4 (50°) [3131, с. 661], 66,4 (60°) [3131, с. 661], метилацетат 0,55 (18°) [611], пиридин 0,294 (10°) [1370], 0,349 (25°) [1370], 0,925 (95°) [1370], пропанол 20 (10°) [3131, с. 665], 24,7 (20°) [3131, с. 665], 29,4 (30°) [3131, с. 665], 34,2 (40°) [3131, с. 665], 37,7 (50°) [3131, с. 665], 41,1 (60°) [3131, с. 665], уксусная кислота 0,0157 (30°) [1874, с. 2272], 0,0181 (35°) [1874, с. 2272], 0,0488 (75°) [1874, с. 2272], фтороводород н.р. [113, с. 71], этанол абсолютный 42,3 (0°) [3131, с. 664], 46 (10°) [3131, с. 664], 50 (20°) [3131, с. 664], 54,1 (30°) [3131, с. 664], 58,3 (40°) [3131, с. 664], 63,9 (50°) [3131, с. 664], 70,8 (60°) [3131, с. 664], этилацетат 3,09 (20°) [1370], этилформиат 9,9 (20°) [1370],
1680. **меди(II) хлорид - вода (1/2) [неорг.]  $\text{H}_4\text{Cl}_2\text{CuO}_2$  (меди(II) хлорид дигидрат)** вода х.р. [1], диметилсульфоксид н.р. [560, с. 232], диметилформамид 15 (25°) [560, с. 775], метанол р. [1012], этанол р. [1012],
1681. **меди(II) хромат [неорг.]  $\text{CrCuO}_4$**  вода 0,0618 (25°) [1874, с. 2244],
1682. **меди(I) цианид [неорг.]  $\text{CCuN}$  (copper(I) cyanide, cuprous cyanide)** вода 0,00026 (18°) [1874, с. 2238], диметилсульфоксид н.р. [1812],
1683. **меди(II) этандиоат [неорг.]  $\text{C}_2\text{CuO}_4$  (copper(II) oxalate, меди(II) оксалат)** вода 0,002364 (25°) [611],
1684. **медь [неорг.]  $\text{Cu}$  (copper)** вода 0,0000165 (30°) [1874, с. 2235], галлий 35 (500°) [2259, с. 11], литий расплавленный 5 (700°) [1641, с. 35], натрий расплавленный 0,017 (700°) [1641, с. 35], ртуть 0,0032 (18°) [359],
1685. **мезо-винная кислота [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$  (i-винная кислота)** вода 33,6 (0°) [1398], 56 (15°) [1398], диэтиловый эфир т.р. [2], этанол р. [2],
1686. **мелоксикам [орг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}_4\text{S}_2$  (meloxicam)** 1-бутанол 0,0086 (25°) [1409], вода 0,002284 (25°) [1398, с. 1005], 0,003338 (30°) [1398, с. 1005], 0,0009839 (45°) [1398, с. 1005],
1687. **цис-1,8-ментандиол гидрат [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_{22}\text{O}_3$  (цис-терпингидрат, цис-терпинолгидрат)** вода 0,36 (20°) [2], 3,16 (100°) [1398, с. 743], диэтиловый эфир 1 (15°) [2], скипидар м.р. [128, с. 126], хлороформ 0,512 (15°) [2], этанол 10 (15°) [2],

1688. **l-ментол [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>20</sub>O (l-3-п-ментанол, l-гексагидротимол)** аммиак жидкий 19 (20°) [611], вода 0,04 (20°) [2], диоксид серы 37 (20°) [828], диэтиловый эфир л.р. [2], петролейный эфир р. [2], скипидар р. [8], уксусная кислота р. [2], хлороформ р. [2], этанол 95% 633 (20°) [828],
1689. **метакриловой кислоты аллиловый эфир [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub> (allyl methacrylate, аллилметакрилат)** вода 0,4 (20°) [1962, с. 19], органические растворители р. [1962, с. 19],
1690. **метан [орг.] CH<sub>4</sub> (methane, болотный газ, рудничный газ)** ацетон 0,053 (0°) [828], 0,041 (20°) [828], бензол 0,046 (20°) [828], вода 0,004 (0°) [72], 0,0034 (5°) [72], 0,003 (10°) [72], 0,0026 (15°) [72], 0,0024 (20°) [72], 0,0022 (25°) [72], 0,0012 (100°) [72], гексан 0,065 (22°) [828], гептан 0,076 (22°) [828], диметилсульфоксид н.р. [1716, с. 323], диметилформамид 0,024 (25°) [1850, с. 418], диэтиловый эфир 0,116 (0°) [828], изопропанол 0,038 (25°) [828], м-ксилол 0,041 (50°) [828], метанол 0,051 (0°) [828], 0,047 (10°) [828], 0,041 (20°) [828], 0,036 (25°) [828], 0,013 (60°) [828], метилацетат 0,047 (0°) [828], 0,047 (20°) [828], пропанол 0,037 (25°) [828], тетрахлорметан 0,033 (0°) [828], 0,032 (20°) [828], 0,031 (60°) [828], толуол 0,037 (50°) [828], хлорбензол 0,032 (0°) [828], 0,031 (20°) [828], этанол 0,047 (2°) [828], 0,043 (19°) [828],
1691. **метаналь [орг.] CH<sub>2</sub>O (formaldehyde, methanal, муравьиный альдегид, формальдегид)** 1-бутанол 70,6 (20°) [196, с. 155], 1-гексанол 45,8 (20°) [196, с. 155], 1-октанол 28,5 (20°) [196, с. 155], 2-пентанол 56,7 (20°) [196, с. 155], ацетон р. [2500, с. 3-278], бензиловый спирт 64,7 (20°) [196, с. 155], бензол р. [2500, с. 3-278], вода р. [2], диэтиловый эфир р. [2], петролейный эфир н.р. [639, с. 464], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ р. [2500, с. 3-278], циклогексанол 43,1 (20°) [196, с. 155], этанол р. [2],
1692. **метанамин [орг.] CH<sub>5</sub>N (aminomethane, carbinamine, methylamine, аминометан, метиламин)** 1-бутанол 55,67 (20°) [560, с. 689], аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], анилин 39,54 (20°) [560, с. 689], ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 59,51 (20°) [793], 55,56 (25°) [793], 28,06 (60°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1], метанол 123,2 (20°) [560, с. 689], нитробензол 10,91 (20°) [560, с. 689], этанол 82,89 (20°) [560, с. 689],
1693. **метанаминия перхлорат [орг.] CH<sub>6</sub>ClNO<sub>4</sub> (метиламина перхлорат, метиламмония перхлорат)** 2-метоксиэтанол х.р. [1088], ацетон х.р. [1088], ацетонитрил х.р. [1088], бутилацетат м.р. [1088], вода 110 (-10°) [1088], 120 (0°) [1088], 150 (10°) [1088], 190 (20°) [1088], 250 (30°) [1088], диметилсульфоксид х.р. [1088], диметилформамид х.р. [1088], диоксан м.р. [1088], диэтиловый эфир н.р. [1088], изопропанол х.р. [1088], метанол х.р. [1088], тетрагидрофуран м.р. [1088], уксусная кислота м.р. [1088], этанол х.р. [1088], этилацетат м.р. [1088],
1694. **метанаминия хлорид [орг.] CH<sub>6</sub>ClN (methylamine hydrochloride, метанамина гидрохлорид, метиламин солянокислый, метиламина гидрохлорид, метиламмония хлорид)** ацетон н.р. [1367], вода л.р. [2], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ н.р. [1367], этанол 29,1 (78°) [2], этилацетат н.р. [607],
1695. **метандисульфокислота [орг.] CH<sub>4</sub>O<sub>6</sub>S<sub>2</sub> (метилендисульфокислота, метионовая кислота)** вода 245,8 (25°) [1385], этанол р. [2],
1696. **метансульфокислота [орг.] CH<sub>4</sub>O<sub>3</sub>S** бензол 1,5 (27°) [1602], вода смеш. [5], гексан н.р. [1602], толуол 0,38 (27°) [1602], этанол р. [1602],
1697. **метансульфокислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub>S (methyl methanesulfonate, метилмезилат, метилметансульфонат)** вода 16,67 (25°) [1398],
1698. **метантиол [орг.] CH<sub>4</sub>S (methanethiol, метилмеркаптан)** вода 1,5 (20°) [1994, с. 67], диметилсульфоксид 35 (20,3°) [1716, с. 323], диэтиловый эфир л.р. [2], сульфолан смеш. (0°) [560, с. 236], 21,7 (25°) [560, с. 236], этанол р. [2],
1699. **2-(метиламино)бензойная кислота [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>9</sub>NO<sub>2</sub> (N-метилантраниловая кислота)** вода 0,02 (20°) [793], 0,04 (100°) [793],
1700. **N-метил-4-аминофенола сульфат [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>20</sub>N<sub>2</sub>O<sub>6</sub>S (metol, p-methylaminophenol sulfate, метол)** вода 4,8 (15°) [5], диэтиловый эфир н.р. [5], этанол р. [5],

1701. **2-метиланилин [орг.]**  $C_7H_9N$  (**2-methylaniline, орто-толиламин, орто-толуидин**) ацетон х.р. [9], вода 1,66 (20°) [9], гексан 91,2 (21,3°) [828], диэтиловый эфир х.р. [9], хлороформ х.р. [9], этанол х.р. [9],
1702. **3-метиланилин [орг.]**  $C_7H_9N$  (**3-methylaniline, m-toluidine, мета-толиламин, мета-толуидин**) ацетон л.р. [1571], бензол л.р. [1571], вода 0,65 (15°) [793], диэтиловый эфир л.р. [1571], этанол л.р. [1571],
1703. **4-метиланилин [орг.]**  $C_7H_9N$  (**4-methylaniline, 4-аминотолуол, p-toluidine, п-толиламин, п-толуидин, пара-толиламин, пара-толуидин**) аммиак жидкий 69,5 (20°) [611], ацетон р. [2], вода 0,74 (21°) [2], диэтиловый эфир р. [2], метанол р. [2], пиридин 125,7 (20°) [828], сероуглерод р. [2], этанол 110 (20°) [828],
1704. **N-метиланилин [орг.]**  $C_7H_9N$  (**N-methylaniline, метилфениламин**) ацетон х.р. [1], вода 0,5624 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
1705. **2-метилантрацен [орг.]**  $C_{15}H_{12}$  (**2-methylanthracene**) вода 0,0000007 (6°) [1571], 0,0000021 (25°) [1571],
1706. **9-метилантрацен [орг.]**  $C_{15}H_{12}$  (**9-methylanthracene**) вода 0,000026 (25°) [1571],
1707. **метиларсин [эл/орг.]**  $CH_3As$  (**methylarsine**) вода 0,0085 (20°) [793],
1708. **4-метилбензальдегид [орг.]**  $C_8H_8O$  (**4-methylbenzaldehyde, p-tolualdehyde, п-толуиловый альдегид**) ацетон смеш. [2500, с. 3-356], вода 0,2271 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-356], хлороформ л.р. [2500, с. 3-356], этанол смеш. [2500, с. 3-356],
1709. **2-метилбензойная кислота [орг.]**  $C_8H_8O_2$  (**ortho-toluic acid, о-толуиловая кислота**) вода 0,1185 (25°) [793], 2,07 (80°) [1385], м-ксилол 6,13 (14°) [1385], муравьиная кислота 95% 2,99 (20,8°) [1385], п-ксилол 7,98 (14°) [1385], хлорбензол 7,98 (14,1°) [828],
1710. **3-метилбензойная кислота [орг.]**  $C_8H_8O_2$  (**3-methylbenzoic acid, m-toluic acid, meta-toluic acid, м-толуиловая кислота**) вода 0,098 (25°) [793], 1,17 (80°) [1385], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-514], м-ксилол 9,37 (14°) [1385], п-ксилол 11,51 (14°) [1385], хлорбензол 9,22 (14,1°) [828], хлороформ м.р. [2500, с. 3-514], этанол л.р. [2500, с. 3-514],
1711. **4-метилбензойная кислота [орг.]**  $C_8H_8O_2$  (**4-methylbenzoic acid, p-toluic acid, para-toluic acid, п-толуиловая кислота**) вода 0,04 (25°) [793], 1,17 (100°) [1385], м-ксилол 0,9 (14°) [828], о-ксилол 1,05 (14°) [828], п-крезол 1,47 (14°) [828], хлорбензол 2,17 (31,8°) [828],
1712. **метилбензол [орг.]**  $C_7H_8$  (**methylbenzene, toluene, толуол**) аммиак жидкий м.р. [3169, с. 119], вода 0,057 (16°) [611], 0,063 (25°) [611], диэтиленгликоль 20,7 (25°) [575, с. 357], пропиленгликоль 14 (25°) [575, с. 361], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], фтороводород 1,02 (-20°) [1422, с. 204], 1,56 (0°) [1422], 2,43 (15°) [1422, с. 204], этанол 92% 733 (15°) [828], этиленгликоль 3,1 (25°) [575, с. 353],
1713. **4-метилбензолсульфо кислота [орг.]**  $C_7H_8O_3S$  (**p-toluenesulfonic acid, п-толуолсульфо кислота, пара-толуолсульфо кислота**) ацетонитрил р. [1138], вода 67 (20°) [1138], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
1714. **4-метилбензолсульфо кислоты амид [орг.]**  $C_7H_9NO_2S$  (**4-methylbenzenesulfonamide, п-толуолсульфамид**) вода 0,316 (25°) [1571],
1715. **N-(4-метилбензолсульфонил)-N'-бутилмочевина [орг.]**  $C_{12}H_{18}N_2O_3S$  (**N-[(butylamino)carbonyl]-4-methylbenzenesulfonamide, tolbutamide, бутаид**) ацетон л.р. [371], вода 0,014 (25°) [1398, с. 906], диэтиловый эфир м.р. [371], хлороформ л.р. [371], этанол р. [371],
1716. **2-метилбута-1,3-диен [орг.]**  $C_5H_8$  (**2-methyl-1,3-butadiene, 2-метил-1,3-бутадиен, 2-метилбутадиен-1,3, isoprene, изопрен**) вода 0,06419999999 (25°) [1398], диэтиловый эфир х.р. [1427, с. 120], этанол х.р. [1427, с. 120],
1717. **2-метилбутан [орг.]**  $C_5H_{12}$  (**2-methylbutane, isopentane, изопентан**) вода 0,0048 (25°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-330], этанол смеш. [2500, с. 3-330],
1718. **d-2-метилбутандиовая кислота [орг.]**  $C_5H_8O_4$  (**d-метилянтарная кислота, пировинная кислота**) вода 66,6 (15°) [1398], метанол 53 (-18°) [1385], 109,8 (19°) [1385], 112,5

- (19,5°) [1385], муравьиная кислота 95% 17,8 (18,5°) [1385], пропанол 44,9 (19°) [1385], 47,1 (19,5°) [1385], этанол 70,8 (19°) [1385], 72,4 (19,5°) [1385],
1719. **3-метилбутановая кислота [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub> (3-methylbutanoic acid, изовалериановая кислота, изопропилуксусная кислота)** вода 4,3 (20°) [1133], диэтиловый эфир х.р. [1133], хлороформ х.р. [1133], этанол х.р. [1133],
1720. **2-метилбутан-2-ол [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>O (2-methyl-2-butanol, 2-метил-2-бутанол, 2-метилбутанол-2, диметилэтилкарбинол, трет-амиловый спирт, трет-пентанол)** вода 11,1 (20°) [1398], 9,173 (30°) [1398], 5,882 (60°) [1398], 5,186 (90,2°) [1398],
1721. **3-метилбутан-1-ол [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>O (3-methyl-1-butanol, 3-метил-1-бутанол, 3-метилбутанол-1, i-amyl alcohol, изоамиловый спирт)** вода 3,596 (0°) [1398], 2,75 (20°) [1398], 2,066 (70°) [1398], 2,22 (90°) [1398], глицерин 5,32 (21,5°) [828],
1722. **RS-3-метилбутан-2-ол [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>O (RS-3-methyl-2-butanol, RS-3-метил-2-бутанол, RS-3-метилбутанол-2)** вода 6,46 (20°) [611],
1723. **2-метилбут-2-ен [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub> (2-methyl-2-butene, 2-метил-2-бутен, 2-метилбутен-2)** вода 0,041 (25°) [1571],
1724. **транс-2-метилбут-2-ендиовая кислота [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub> (мезаконовая кислота, метилфумаровая кислота)** вода 2,63 (18°) [1398], 55,18 (100°) [1398], транс-1,2-дихлорэтилен 0,046 (40°) [1385], цис-1,2-дихлорэтилен 0,006 (40°) [1385],
1725. **цис-2-метилбут-2-ендиовая кислота [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub> (cis-2-methyl-2-butenedioic acid, citraconic acid, метилмалеиновая кислота, цитраконовая кислота)** бензол н.р. [2500, с. 3-364], вода 78,3 (25°) [1398], диэтиловый эфир м.р. [2500, с. 3-364], лигроин н.р. [1355, с. 555], сероуглерод н.р. [2500, с. 3-364], транс-1,2-дихлорэтилен 0,047 (40°) [1385], хлороформ м.р. [2500, с. 3-364], цис-1,2-дихлорэтилен 0,69 (40°) [1385],
1726. **3-метил-2-бутеновой кислоты 2-втор-бутил-4,6-динитрофениловый эфир [орг.] C<sub>15</sub>H<sub>18</sub>N<sub>2</sub>O<sub>6</sub> (диносеб метилакрилат, хое 2784)** вода 0,0025 (20°) [337],
1727. **2-метилгексан [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> (2-methylhexane, изогептан)** вода 0,000254 (25°) [793], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
1728. **RS-3-метилгексан [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> (RS-3-methylhexane)** вода 0,000264 (25°) [793],
1729. **2-метилгептан [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>18</sub> (2-methylheptane)** вода 0,00038 (23°) [793],
1730. **RS-3-метилгептан [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>18</sub> (RS-3-methylheptane)** вода 0,0000792 (25°) [793], метанол 19 (5°) [1416], 21,3 (10°) [1416], 23,8 (15°) [1416], 26,8 (20°) [1416], 30,6 (25°) [1416], 35,1 (30°) [1416], 40,3 (35°) [1416], 47,16 (40°) [1416], смеш. (60,2°) [1416],
1731. **N-метилглицин [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> (N-метилгликоколь, sarcosine, метиламиноуксусная кислота, саркозин)** вода 30 (20°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол т.р. [2],
1732. **α-метил-D-глюкозид [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O<sub>6</sub>** вода 38,68 (17°) [793], 51,59 (25,5°) [793], 59,42 (49°) [793], 64,02 (60,6°) [793], 70,9 (78°) [793],
1733. **(-)-1-метил-2-(3,4-дигидроксифенил)аланин [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>4</sub> (3-гидрокси-альфа-метил-l-тирозин, допегит, метилдофа)** вода м.р. 1 [1398, с. 697], диэтиловый эфир м.р. [5], этанол м.р. [5],
1734. **4-метил-2,6-ди(2-метилпропан-2-ил)фенол [орг.] C<sub>15</sub>H<sub>24</sub>O (2,6-ди-трет-бутил-4-метилфенол, 2,6-ди-трет-бутил-п-крезол, 3,5-di-tert-butyl-4-hydroxytoluene, ВНТ, butylated hydroxytoluene, агидол 1, алкофен БП, гомол, ионол)** 1-бутанол 44,42 [1409], 2-бутанол р. [607, с. 238], ацетон р. [5], бензол р. [5], вода н.р. [5], диоксан 40,72 [1409], дихлорметан 212,3 [1409], изопентан р. [2931, с. 211], изопропанол р. [607, с. 238], льняное масло р. [607, с. 238], метанол р. [607, с. 238], петролейный эфир р. [607, с. 238], толуол л.р. [607, с. 238], этанол р. [5],
1735. **1-метил-2,4-динитробензол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (1-methyl-2,4-dinitrobenzene, 2,4-динитротолуол)** ацетон 81,9 (15°) [1385], бензол 60,64 (15°) [1385], вода 0,027 (22°) [1], 0,03699 (50°) [793], 0,2534 (100°) [793], диэтиловый эфир 9,4 (22°) [1], метанол 5,01 (15°) [1385], пиридин 76,8 (15°) [1], сероуглерод 2,31 (15°) [1385], тетрахлорметан 2,43 (15°)

- [1385], толуол 45,47 (15°) [1385], хлороформ 65,08 (15°) [1385], этанол 96% 1,92 (15°) [1385], этанол абсолютный 3,04 (15°) [1385], этилацетат 57,93 (15°) [1385],
1736. **2-метил-4,6-динитрофенол [орг.]**  $C_7H_6N_2O_5$  (**2-methyl-4,6-dinitrophenol, 4,6-динитро-о-крезол, ДНОК, динозал, дитрол, крезонит, селинон, синокс**) ацетон л.р. [1714, с. 1270], вода 0,013 (15°) [793], 0,03 (25°) [3139, с. 28], диэтиловый эфир л.р. [1714, с. 1270], этанол 3,69 (25°) [3139, с. 28],
1737. **1-метил-2,4-дихлорбензол [орг.]**  $C_7H_6Cl_2$  (**2,4-dichloro-1-methylbenzene, 2,4-dichlorotoluene, 2,4-дихлортолуол**) ацетон р. [5, с. 190], вода 0,0026 (25°) [2500, с. 5-167], диэтиловый эфир р. [5, с. 190], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-168], этанол р. [5, с. 190],
1738. **1-метил-2,6-дихлорбензол [орг.]**  $C_7H_6Cl_2$  (**2,6-dichlorotoluene, 2,6-дихлортолуол**) вода 0,00233 (25°) [2500, с. 5-167], хлороформ р. [2500, с. 3-168],
1739. **S,S'-метилен-бис(О,О-диэтилдитиофосфат) [орг.]**  $C_9H_{22}O_4P_2S_4$  (**дау М-928, метион, ниагара 1240, ниалат, родоцид, этилон, этион**) вода 0,0002 (20°) [239],
1740. **2-метиленбутандиовая кислота [орг.]**  $C_5H_6O_4$  (**1-propene-2,3-dicarboxylic acid, 3-карбоксит-3-бутеновая кислота, itaconic acid, итаконовая кислота, метиленацетарная кислота**) ацетон р. [2500, с. 3-466], бензол м.р. [2500, с. 3-466], вода 5,57 (10°) [1398], 7,68 (20°) [1398], диоксан р. [7, с. 276], диэтиловый эфир м.р. [2500, с. 3-466], лигроин м.р. [1367, с. 473], метанол р. [7, с. 276], петролейный эфир м.р. [2500, с. 3-466], сероуглерод м.р. [1367, с. 473], тетрагидрофуран р. [7, с. 276], хлороформ м.р. [1367, с. 473], этанол р. [2500, с. 3-466],
1741. **О-метил-О-(1-изопропоксикарбонил-1-пропен-2-ил)-N-этилтионфосфамид [орг.]**  $C_{10}H_{20}NO_4PS$  (**пропетамфос**) вода 0,011 (24°) [793],
1742. **метилизотиоцианат [орг.]**  $C_2H_3NS$  (**methyl isothiocyanate**) вода 0,76 (20°) [1398],
1743. **метилизоцианид [орг.]**  $C_2H_3N$  (**isocyanomethane, метилкарбиламин**) вода 9,1 (15°) [793],
1744. **3-метилиндол [орг.]**  $C_9H_9N$  (**3-methyl-1H-indole, скатол**) бензол р. [2], вода 0,05 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], лигроин р. [2], хлороформ р. [2], этанол л.р. [2],
1745. **N-метилкарбаминовой кислоты 1-нафтиловый эфир [орг.]**  $C_{12}H_{11}NO_2$  (**(1-нафтил)-N-метилкарбамат, арилат, ветокс, динапон, карбамат, карбарил, карботокс, нафтилкарбамат, севин, севинокс**) вода 0,00693 (10°) [793], 0,0104 (20°) [793],
1746. **α-метилманнозид [орг.]**  $C_7H_{14}O_6$  1-бутанол 0,14 (45,8°) [828], 2-бутанол 0,28 (49,7°) [828], вода 19,76 (17°) [793], изобутанол 0,14 (46,1°) [828], пропанол 0,25 (45,8°) [828], трет-бутанол 0,27 (38°) [828],
1747. **N-метилметанамиин [орг.]**  $C_2H_7N$  (**dimethylamine, диметиламин**) 1-бутанол 134,4 (20°) [560, с. 689], вода х.р. [1], диэтиловый эфир р. [1], метанол 271,3 (20°) [560, с. 689], нитробензол 40,7 (20°) [560, с. 689], этанол 198,8 (20°) [560, с. 689],
1748. **О-метил-S-метил-N-ацетилтиофосфамид [орг.]**  $C_4H_{10}NO_3PS$  (**ацефат, ацефат, ортен, ортофтен**) ацетон 19,1 (20°) [1962, с. 4], бензол 1,8 (20°) [1962, с. 4], вода 39 (20°) [1571], гексан 0,015 (20°) [1962, с. 4], дихлорметан 46 (19,75°) [1409], этанол р. [1962, с. 4], этилацетат 3,9 (20°) [1962, с. 4],
1749. **2-метил-3-(2-метилфенил)хиназолин-4-он [орг.]**  $C_{16}H_{14}N_2O$  (**2-метил-3-(2-толил)-4-хиназолинон, дормоген, метаквалон, мотолон**) вода 0,02999 (23°) [793], этанол м.р. [83],
1750. **2-метил-2-метоксипропан [орг.]**  $C_5H_{12}O$  (**MTBE, methyl tert-butyl ether, methyl-tert-butyl ether, метил-трет-бутиловый эфир**) вода 8,37 (0°) [1571], 4,8 (20°) [1117], 3,36 (25°) [1571], 2,63 (35°) [1571], 1,67 (70°) [1571], диэтиловый эфир л.р. [634], этанол л.р. [634],
1751. **N-метилмочевина [орг.]**  $C_2H_6N_2O$  (**methylurea, метилкарбаминовой кислоты амид**) бензол н.р. [1367, с. 828], вода л.р. [2, с. 802-803], диэтиловый эфир 0,1 (20°) [2, с. 802-803], лигроин н.р. [1367, с. 828], сероуглерод н.р. [1367, с. 828], этанол л.р. [2, с. 802-803],
1752. **1-метилнафталин [орг.]**  $C_{11}H_{10}$  (**1-methylnaphthalene**) вода 0,00285 (25°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],

1753. **2-метилнафталин [орг.] C<sub>11</sub>H<sub>10</sub> (2-methylnaphthalene)** вода 0,00246 (25°) [793], диэтиловый эфир х.р. [2216, с. 358], этанол х.р. [2216, с. 358],
1754. **2-метил-1,4-нафтохинон [орг.] C<sub>11</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (2-methyl-1,4-naphthalenedione, витамин К<sub>3</sub>, метинон)** бензол р. [2], вода 0,015 (30°) [793], диэтиловый эфир р. [2], петролейный эфир т.р. [2], уксусная кислота р. [2], этанол р. [2],
1755. **метилнитрат [орг.] CH<sub>3</sub>NO<sub>3</sub> (methyl nitrate)** вода 3,6 (20°) [636], диэтиловый эфир х.р. [636], этанол х.р. [636],
1756. **1-метил-2-нитробензол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> (2-nitrotoluene, 2-метилнитробензол, 2-нитротолуол, o-nitrotoluene, o-нитротолуол, орто-нитротолуол)** вода 0,065 (30°) [793], фтороводород л.р. [1817, с. 73],
1757. **1-метил-3-нитробензол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> (3-nitrotoluene, 3-нитротолуол, мета-нитротолуол)** вода 0,05 (30°) [793],
1758. **1-метил-4-нитробензол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> (4-nitrotoluene, 4-нитротолуол, п-нитротолуол, пара-нитротолуол)** ацетон 168,51 (15°) [1385], бензол 127,64 (15°) [1385], вода 0,004 (14,5°) [793], 0,0288 (20°) [793], диэтиловый эфир 80,83 (15°) [1385], метанол 13,7 (15°) [1385], нонафторбутоксинонафторбутан 0,0812 (25°) [2985, с. 207], 0,121 (35°) [2985, с. 207], перфтортрибутиламин 0,06622 (25°) [2985, с. 207], 0,1062 (35°) [2985, с. 207], пиридин 90,27 (15°) [1385], сероуглерод 72,57 (15°) [1385], тетрахлорметан 42,63 (15°) [1385], хлороформ 105,02 (15°) [1385], этанол 96% 8,58 (15°) [1385], этилацетат 91,13 (15°) [1385],
1759. **N-метил-N-нитрозомочевина [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub> (N-methyl-N-nitrosourea, нитрозометилмочевина)** ацетон р. [1367, с. 828], бензол м.р. [1367, с. 828], вода 1,443 (24°) [793], диэтиловый эфир х.р. [5], хлороформ м.р. [1367, с. 828], этанол х.р. [5],
1760. **3-метил-4-нитро-1-(4-нитрофенил)пиразол-5-он [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>8</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> (picrolonic acid, пикролонововая кислота)** вода 0,86 (17°) [636, с. 1032], 0,93 (100°) [636, с. 1032], диэтиловый эфир 0,51 (17°) [636, с. 1032], метанол 0,61 (17°) [636, с. 1032], этанол 96% 4,76 (17°) [636, с. 1032],
1761. **метиловый оранжевый [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>14</sub>N<sub>3</sub>NaO<sub>3</sub>S (methyl orange, sodium p-dimethylaminoazobenzenesulfonate, гелиантин, натрия 4-(4-диметиламинофенилазо)бензолсульфонат)** вода 0,02 (20°) [1385], диэтиленгликоль 4,2 (25°) [575, с. 357], пиридин 1,8 (20°) [1385], пиридин 50% водный 51,5 (20°) [1385], этанол н.р. [5], этиленгликоль 1,8 (25°) [575, с. 353],
1762. **dl-метилоксиран [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O (dl-1,2-эпоксипропан, methyloxirane, methyloxirane, пропена окись, пропилена окись)** вода 65 (30°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1763. **7-метил-4-оксо-1-этил-1,8-нафтиридин-3-карбоновая кислота [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (налидиксовая кислота, невигаграмон, неграм)** вода 0,01 (23°) [793],
1764. **RS-4-метилоктан [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>20</sub> (RS-4-methyloctane)** вода 0,0000115 (25°) [793],
1765. **2-метилпентан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub> (2-methylpentane, isohexane, изогексан)** ацетон смеш. [2500, с. 3-384], бензол х.р. [114], вода 0,00138 (25°) [793], 0,00157 (55,7°) [793], 0,00271 (99,1°) [793], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ х.р. [114], этанол р. [2],
1766. **3-метилпентан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub> (3-methylpentane)** вода 0,00131 (25°) [793], метанол 48 (5°) [1416], 56,3 (10°) [1416], 66,3 (15°) [1416], 82,3 (20°) [1416], 115,2 (25°) [1416], смеш. (27,2°) [1416],
1767. **2-метил-3-пентанол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>O (2-methyl-3-pentanol, изопропилэтилкарбинол)** вода 2,191 (20°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1768. **3-метил-1-пентанол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>O (3-methyl-1-pentanol)** вода 0,4282 (25°) [1398, с. 331],
1769. **3-метил-3-пентанол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>O (3-methyl-3-pentanol, диэтилметилкарбинол)** вода 4,379 (9,8°) [793], 4,086 (25°) [793], 3,67 (30°) [793], 1,874 (70,1°) [793], 1,652 (90,4°) [793],

1770. **3-метилпентан-2-ол** [орг.]  $C_6H_{14}O$  (**3-methyl-2-pentanol**, **3-метил-2-пентанол**, **3-метилпентанол-2**) вода 2,047 (20°) [1398], 1,903 (25°) [1398], 1,759 (30°) [1398], диэтиловый эфир р. [114], этанол р. [114],
1771. **4-метилпентан-1-ол** [орг.]  $C_6H_{14}O$  (**4-метил-1-пентанол**, **4-метилпентанол-1**, **изогексанол**) вода 1,042 (20°) [1398, с. 325], диэтиловый эфир р. [114, с. 272-273], этанол р. [114, с. 272-273],
1772. **4-метилпентан-2-ол** [орг.]  $C_6H_{14}O$  (**4-methyl-2-pentanol**, **4-метил-2-пентанол**, **4-метилпентанол-2**) вода 2,743 (0°) [1398, с. 325], 2,047 (9,7°) [1398, с. 325], 1,604 (20°) [1398, с. 325], 1,507 (30°) [1398, с. 325], 1,274 (40,3°) [1398, с. 325], 1,176 (50°) [1398, с. 325], 1,098 (60,1°) [1398, с. 325], 1,117 (70,2°) [1398, с. 325], 1,225 (80,2°) [1398, с. 325], 1,156 (90,2°) [1398, с. 325], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-386], тетрахлорметан м.р. [2500, с. 3-386], этанол р. [2500, с. 3-386],
1773. **4-метилпентан-2-он** [орг.]  $C_6H_{12}O$  (**4-methyl-2-pentanone**, **4-метил-2-пентанон**, **isobutyl methyl ketone**, **гексон**, **метилизобутилкетон**) ацетон смеш. [2500, с. 3-386], бензол смеш. [2500, с. 3-386], вода 2 [1450, с. 24], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-386], хлороформ р. [2500, с. 3-386], этанол смеш. [2500, с. 3-386],
1774. **2-метил-1-пентен** [орг.]  $C_6H_{12}$  (**2-methyl-1-pentene**, **2-метилпентен-1**) вода 0,0078 (25°) [1571],
1775. **4-метил-1-пентен** [орг.]  $C_6H_{12}$  (**4-methyl-1-pentene**, **4-метилпентен-1**) вода 0,0048 (25°) [1571],
1776. **4-метилпент-3-ен-2-он** [орг.]  $C_6H_{10}O$  (**4-метил-3-пентен-2-он**, **4-метилпентен-3-он-2**, **mesityl oxide**, **изопропилиденацетон**, **мезитила окись**) вода 3 (20°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1777. **1-метилпиперидин** [орг.]  $C_6H_{13}N$  (**N-метилпиперидин**) вода 14,8 (49°) [2], 5,5 (77°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1778. **5-метилпиримидин-2,4-дион** [орг.]  $C_5H_6N_2O_2$  (**thymine**, **тимин**) вода 0,35 (25°) [1398, с. 146], диэтиловый эфир н.р. [8, с. 530], этанол н.р. [8, с. 530],
1779. **(S)-3-(1-метилпирролидин-2-ил)пиридин** [орг.]  $C_{10}H_{14}N_2$  (**(S)-3-(1-methyl-2-pyrrolidinyl)pyridine**, **1-метил-2-(3-пиридил)пирролидин**, **L-nicotine**, **l-никотин**) вода 7,3 (94°) [611], диэтиловый эфир смеш. [2], петролейный эфир л.р. [2], хлороформ л.р. [2], этанол смеш. [2],
1780. **2-метилпропан** [орг.]  $C_4H_{10}$  (**2-methylpropane**, **isobutane**, **изобутан**, **триметилметан**, **фреон 600a**, **хладон 600a**) вода 0,00489 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-326], фтороводород 1,99 (0°) [1422], хлороформ р. [2500, с. 3-326], этанол р. [2500, с. 3-326],
1781. **2-метилпропаналь** [орг.]  $C_4H_8O$  (**isobutanal**, **изобутаналь**, **изомасляный альдегид**) вода 11 (20°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1782. **2-метилпропан-1-амин** [орг.]  $C_4H_{11}N$  (**isobutylamine**, **изобутиламин**) этиленгликоль 81,6 (4,5°) [575, с. 353],
1783. **метилпропандиовая кислота** [орг.]  $C_4H_6O_4$  (**methylmalonic acid**, **methylpropanedioic acid**, **изоянтарная кислота**, **метилмалоновая кислота**) бензол 0,003 (25°) [1385], вода 58,5 (15°) [1398], 67,9 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [1916, с. 298], этанол р. [1916, с. 298], этилацетат р. [1916, с. 298],
1784. **1-метил-3-(пропан-2-ил)бензол** [орг.]  $C_{10}H_{14}$  (**1-isopropyl-3-methylbenzene**, **1-метил-3-изопропилбензол**, **3-изопропил-1-метилбензол**, **м-цимол**) ацетон смеш. [456], бензол смеш. [456], вода 0,00425 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [456], петролейный эфир смеш. [456], тетрахлорметан смеш. [456], хлороформ р. [456], этанол р. [456],
1785. **1-метил-4-(пропан-2-ил)бензол** [орг.]  $C_{10}H_{14}$  (**1-isopropyl-4-methylbenzene**, **1-метил-4-(1-метилэтил)бензол**, **4-изопропил-1-метилбензол**, **p-cymene**, **п-цимол**, **пара-цимол**) ацетон р. [1144], бензол р. [1144], вода 0,04 (25°) [1398], этанол р. [1144],

1786. **N-(2-метилпропан-2-ил)-6-метилтио-N'-этил-1,3,5-триазин-2,4-диамин** [орг.]  $C_{10}H_{19}N_5S$  (6-трет-бутиламино-2-метилтио-4-этиламино-1,3,5-триазин, *terbutryn*, *игран*, *тербутрин*) 1-октанол 15,9 (20°) [1962, с. 602], ацетон 35 (20°) [1962, с. 602], вода 0,0025 (20°) [1962, с. 602], гексан 1,4 (20°) [1962, с. 602], диметилформаид р. [1962, с. 602], диоксан р. [1962, с. 602], дихлорметан 22,5 (20°) [1962, с. 602], диэтиловый эфир р. [1962, с. 602], ксилол р. [1962, с. 602], метанол 35 (20°) [1962, с. 602], петролейный эфир м.р. [1962, с. 602], тетрачлорметан р. [1962, с. 602], хлороформ р. [1962, с. 602],
1787. **4-(2-метилпропан-2-ил)фенол** [орг.]  $C_{10}H_{14}O$  (4-*tert-butylphenol*, 4-трет-бутилфенол) вода 0,058 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [1962, с. 97], этанол р. [1962, с. 97],
1788. **(-)-транс-5-метил-2-(пропан-2-ил)циклогексанон** [орг.]  $C_{10}H_{18}O$  (I-3-п-ментанон, I-ментон) вода 0,04967 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1789. **2-метилпропановая кислота** [орг.]  $C_4H_8O_2$  (2-*methylpropanoic acid*, *isobutyric acid*, диметилуксусная кислота, *изомасляная кислота*) аммиак жидкий о.х.р. [3169, с. 120], вода 29,5 (20°) [1571, с. 8-110], диэтиловый эфир смеш. [2528, с. 134], хлороформ смеш. [2528, с. 134], этанол смеш. [2528, с. 134],
1790. **2-метилпропан-1-ол** [орг.]  $C_4H_{10}O$  (2-*methyl-1-propanol*, 2-метил-1-пропанол, 2-метилпропанол-1, *IBA*, *i-butanol*, *isobutyl alcohol*, *isopropyl carbinol*, *изобутанол*, *изобутиловый спирт*, *изобутиловый спирт*, *изопропилкарбинол*) вода 9,488 (20°) [1398], 37,3 (91°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], смеш. [], этанол смеш. [2], смеш. [],
1791. **2-метилпропан-2-пероксол** [орг.]  $C_4H_{10}O_2$  (*tert-butyl hydroperoxide*, трет-бутилгидропероксид) вода 12 (25°) [1474, с. 63], органические растворители р. [1474, с. 63],
1792. **2-метилпропен** [орг.]  $C_4H_8$  (2-*methylpropene*, 2-метил-1-пропен, *isobutene*, *isobutylene*, *изобутилен*) диметилсульфоксид 2,5 (20,3°) [1716, с. 323], этанол 14,2 (19°) [828],
1793. **2-метилпропеновая кислота** [орг.]  $C_4H_6O_2$  (*methacrylic acid*, *метакриловая кислота*) вода 9,8 (20°) [1571], х.р. (100°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол смеш. [1],
1794. **2-метилпропеновой кислоты метиловый эфир** [орг.]  $C_5H_8O_2$  (*methyl methacrylate*, *метакриловой кислоты метиловый эфир*, *метилметакрилат*) ацетон смеш. [1], вода 1,5 (30°) [1], глицерин м.р. [1], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол смеш. [1],
1795. **2-метилпроп-2-ен-1-ол** [орг.]  $C_4H_8O$  (2-метил-2-пропен-1-ол, *металлиловый спирт*) вода 19,4 (20°) [2, с. 912-913], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
1796. **(2-метилпроп-2-ил)бензол** [орг.]  $C_{10}H_{14}$  ((1,1-диметилэтил)бензол, *tert-butylbenzene*, трет-бутилбензол) вода 0,00295 (25°) [1398, с. 703], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
1797. **(2-метилпропил)бензол** [орг.]  $C_{10}H_{14}$  (*isobutylbenzene*, *изобутилбензол*) вода 0,001 (25°) [1571],
1798. **2-метил-2-пропилпропандиола-1,3 дикарбаминный эфир** [орг.]  $C_9H_{18}N_2O_4$  (*андраксин*, *мепробамат*, *мепротан*) ацетон л.р. [371], вода 0,33 (25°) [793], диэтиловый эфир м.р. [371], этанол л.р. [371],
1799. **RS-2-[4-(2-метилпропил)фенил]пропановая кислота** [орг.]  $C_{13}H_{18}O_2$  (RS-2-(4-изобутилфенил)пропионовая кислота, RS-альфа-метил-4-(2-метилпропил)бензолуксусная кислота, *ibuprofen*, *ибупрофен*, *нурофен*) ацетон 58,76 (10°) [1409, с. 107], 88,33 (20°) [1409, с. 107], 108,8 (20°) [3229, с. 229], 130,63 (25°) [3229, с. 229], 135,7 (30°) [1409, с. 107], 161,14 (30°) [3229, с. 229], 192,9 (35°) [3229, с. 229], 230,1 (40°) [3229, с. 229], вода 0,00113 (25°) [793], диоксан 9 (25°) [1409], дихлорметан 92,7 (20°) [3229, с. 229], 105,1 (25°) [3229, с. 229], 124,2 (30°) [3229, с. 229], 148,4 (35°) [3229, с. 229], 169,3 (40°) [3229, с. 229], изопропанол 50,53 (10°) [1409, с. 98], 79,38 (20°) [1409, с. 98], 129,7 (30°) [1409, с. 98], метанол 72,58 (10°) [1409, с. 168], 103,5 (20°) [1409, с. 168], 175,2 (30°) [1409, с. 168], толуол 25,83 (10°) [1409, с. 186], 45,71 (20°) [1409, с. 186], 74,97 (30°) [1409, с. 186], хлороформ 45,75 (10°) [1409, с. 121], 64,48 (20°) [1409, с. 121], этанол 59,26 (10°) [1409, с. 138], 88,65 (20°) [1409,

- с. 138], 142 (30°) [1409, с. 138], этилацетат 32,72 (10°) [1409, с. 146], 53,16 (20°) [1409, с. 146], 85,64 (30°) [1409, с. 146],
1800. **метилртути дициандиаמיד [эл/орг.]  $C_3H_6HgN_4$  (1-cyano-3-(methylmercurio)guanidin, agrosol, methylmercury(ii) dicyandiamide, morsodren, pandrinox)** ацетон р. [1797, с. 490], вода 2,17 (20°) [1797, с. 490], этанол р. [1797, с. 490], этиленгликоль р. [1797, с. 490],
1801. **метилсульфонилметан [орг.]  $C_2H_6O_2S$  (dimethyl sulfone, диметилсульфон, метилсульфон)** ацетон р. [1795, с. 625], бензол р. [2], вода 21,6 (20°) [2980, с. 4], диэтиловый эфир т.р. [5, с. 171], метанол р. [1795, с. 625], этанол р. [2],
1802. **метилтестостерон [орг.]  $C_{20}H_{30}O_2$  (17 $\alpha$ -метиландростен-4-ол-17 $\beta$ -он-3, 17-methyltestosterone)** ацетон р. [371], вода 0,0033 (25°) [1571], диэтиловый эфир т.р. [371], жирные масла м.р. [371], этанол л.р. [371],
1803. **6-метил-1,2,3,4-тетрагидропиримидин-4-тион-2 [орг.]  $C_5H_6N_2OS$  (methylthiouracil, метилтиоурацил)** бензол н.р. [371], вода 0,05332 (25°) [1398], диэтиловый эфир м.р. [371], хлороформ н.р. [371], этанол м.р. [371],
1804. **N-метил-N,2,4,6-тетранитроанилин [орг.]  $C_7H_5N_5O_8$  (N-(2,4,6-тринитрофенил)метилнитрамин, N-methyl-N,2,4,6-tetranitroaniline, tetryl, тетрил)** 1,2-дихлорэтан 2,99 (20°) [9, с. 560], ацетон 58 (20°) [9, с. 560], бензол 11,4 (20°) [9, с. 560], вода 0,0051 (0,5°) [793], 0,0069 (9,6°) [793], 0,0071 (14,8°) [793], 0,0074 (20,5°) [793], 0,0084 (30°) [793], 0,0107 (40°) [793], 0,0135 (45°) [793], 0,02 (50°) [793], 0,035 (60°) [793], 0,0952 (84,2°) [793], 0,176 (99°) [793], диэтиловый эфир 0,58 (20°) [9, с. 560], пиридин р. [2500, с. 3-398], сероуглерод 0,009 (0°) [1385], 0,0177 (15°) [1385], 0,0208 (20°) [1385], 0,0557 (40°) [1385], тетрахлорметан 0,16 (20°) [9, с. 560], хлороформ 0,28 (0°) [1385], 0,57 (20°) [1385], 2,65 (60°) [1385], этанол 0,7 (20°) [9, с. 560], этиленгликольдиацетат 14 (20°) [828],
1805. **2-метилтио-4,6-бис(изопропиламино)-1,3,5-триазин [орг.]  $C_{10}H_{19}N_5S$  (prometryn, прометрин)** вода 0,0048 (20°) [3139, с. 28],
1806. **2-метилтио-4-метиламино-6-изопропиламино-1,3,5-триазин [орг.]  $C_8H_{14}N_4S$  (desmetryne, десметрин, семерон)** вода 0,058 (20°) [506],
1807. **6-метилтио-N-(пропан-2-ил)-N'-этил-1,3,5-триазин-2,4-диамин [орг.]  $C_9H_{17}N_5S$  (2-изопропиламино-6-метилтио-4-этиламино-1,3,5-триазин, ametlyn, аметрин)** ацетон 63 (20°) [1962, с. 25], вода 0,0185 (20°) [1962, с. 25], гексан 2,1 (20°) [1962, с. 25], дихлорметан 45 (20°) [1962, с. 25], метанол 57 (20°) [1962, с. 25], толуол 46 (20°) [1962, с. 25],
1808. **1-метил-2,3,4-тринитробензол [орг.]  $C_7H_5N_3O_6$  ( $\beta$ -тринитротолуол, 1-methyl-2,3,4-trinitrobenzene, 2,3,4-тринитротолуол)** ацетон р. [2], бензол р. [2], вода 0,0091 (14°) [1571], 0,0116 (23°) [1571], 0,0643 (61°) [1571], диэтиловый эфир л.р. [2], толуол 13,7 (35°) [576, с. 359], этанол 1,9 (25°) [576, с. 359], 2,4 (30°) [576, с. 359], 3,5 (40°) [576, с. 359], 5,4 (50°) [576, с. 359], 8,5 (60°) [576, с. 359], 14,7 (70°) [576, с. 359],
1809. **1-метил-2,4,5-тринитробензол [орг.]  $C_7H_5N_3O_6$  ( $\gamma$ -тринитротолуол, 2,4,5-тринитротолуол)** ацетон р. [2], вода н.р. [2], диэтиловый эфир л.р. [2], толуол 23,2 (35°) [576, с. 359], уксусная кислота р. (118°) [2], этанол 1,4 (25°) [576, с. 359], 1,7 (30°) [576, с. 359], 2,1 (35°) [576, с. 359], 2,7 (40°) [576, с. 359], 4,2 (50°) [576, с. 359], 7,3 (60°) [576, с. 359], 12,7 (70°) [576, с. 359],
1810. **1-метил-2,4,6-тринитробензол [орг.]  $C_7H_5N_3O_6$  ( $\alpha$ -тринитротолуол, 2,4,6-trinitrotoluene, 2,4,6-тринитротолуол, ТНТ, симм-тринитротолуол, тол, тротил)** 1,2-диацетоксиэтан 44,4 (25°) [1385], азотная кислота 80,4% 100 (44°) [576, с. 92], 150 (50°) [576, с. 92], 200 (54°) [576, с. 92], 250 (56°) [576, с. 92], азотная кислота 97% 235 (34°) [576, с. 92], 376 (47°) [576, с. 92], 458 (52°) [576, с. 92], 650 (57°) [576, с. 92], 830 (61°) [576, с. 92], анилин 5 (0°) [1385], 8,1 (20°) [1385], 11,4 (30°) [1385], 44,5 (60°) [1385], 2074 (75°) [1385], смеш. (80,6°) [1385], ацетон 57 (0°) [1385], 109 (20°) [1385], 228 (40°) [1385], бензол 13 (0°) [1385], 67 (20°) [1385], 478 (60°) [1385], вода 0,021 (15°) [1385], 0,164 (100°) [1385], диэтиловый эфир 1,73 (0°) [1385], 2,45 (10°) [1385], 3,29 (20°) [1385], 4,69 (20,3°) [2], 4,56 (30°) [1385], пиридин 137 (20°)

- [1385], 158 (25°) [1385], 215 (35°) [576, с. 90], 370 (50°) [576, с. 90], 462 (55°) [1385], 600 (60°) [576, с. 90], 1250 (70°) [576, с. 90], 2460 (75°) [576, с. 90], серная кислота 100% 14,9 (0°) [576, с. 91], 21,95 (40°) [576, с. 91], 57,5 (80°) [576, с. 91], серная кислота 70% 0,2 (40°) [576, с. 91], 0,6 (80°) [576, с. 91], серная кислота 90% 2,04 (0°) [576, с. 91], 2,56 (20°) [576, с. 91], 3,1 (40°) [576, с. 91], 7,5 (70°) [576, с. 91], 11,1 (80°) [576, с. 91], сероуглерод 0,14 (0°) [1385], 0,48 (20°) [1385], 1,53 (40°) [1385], тетрахлорметан 0,2 (0°) [1385], 0,65 (20°) [1385], 6,9 (60°) [1385], толуол 28 (0°) [1385], 55 (20°) [1385], 67 (35°) [576, с. 359], 367 (60°) [1385], 826 (70°) [576, с. 90], 1685 (75°) [576, с. 90], хлороформ 6 (0°) [1385], 19 (20°) [1385], 66 (40°) [1385], этанол 1,6 (22°) [1385], 2,52 (32°) [2], 10 (58°) [1385], 23,5 (74°) [2], этанол 95% 0,6 (0°) [576, с. 90], 1,2 (20°) [576, с. 90], 1,8 (30°) [576, с. 90], 4,6 (50°) [576, с. 90], 8,3 (60°) [576, с. 90], 15,1 (70°) [576, с. 90], 19,5 (75°) [576, с. 90],
1811. **1-метилфенантрен [орг.] C<sub>15</sub>H<sub>12</sub> (1-methylphenanthrene)** вода 0,0000095 (7°) [1571], 0,0000269 (25°) [793],
1812. **N-метил-1-фенилпропан-2-амин гидрохлорид [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>ClN (1-фенил-2-метиламинопропана гидрохлорид, 1-фенил-N-метил-2-пропанамина гидрохлорид, N-метиламфетамина гидрохлорид, метамфетамина гидрохлорид, первитин)** вода 33,3 (20°) [1714, с. 1639], диэтиловый эфир н.р. [1714, с. 1639], хлороформ 16,7 (20°) [1714, с. 1639], этанол 20 (20°) [1714, с. 1639],
1813. **1-метил-5-фенил-7-хлор-1,3-дигидро-1H-1,4-бензодиазепин-2-он [орг.] C<sub>16</sub>H<sub>13</sub>ClN<sub>2</sub>O (7-хлор-1,3-дигидро-1-метил-5-фенил-1H-1,4-бензодиазепин-2-он, valium, апаурин, валиум, диазепам, реланиум, седуксен, сибазон, фаустан)** вода 0,005 (25°) [793], диэтиловый эфир 2,6 (20°) [1714, с. 1227], хлороформ 50 (20°) [1714, с. 1227], этанол 4 (20°) [1714, с. 1227],
1814. **3-(2-метилфенокси)пропан-1,2-диол [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O<sub>3</sub> (anxine, atensin, curaril, dioloxol, mephate, mephesin, myanesin, myastenin, oranixon, prolix, relaxar, tolix, tolcil, walko-nesin, мианезин, миастенин, миокуран)** вода 1 (20°) [69], этанол 12,5 (20°) [69],
1815. **2-метилфенол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>O (о-крезол, о-окситолуол, орто-крезол)** вода 2,3 (25°) [793], 3,1 (40°) [2], 5,6 (100°) [2], диэтиловый эфир смеш. (31°) [2], хлороформ р. [2], этанол смеш. (31°) [2],
1816. **3-метилфенол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>O (м-крезол)** вода 2,284 (20°) [793], 2,478 (40°) [793], 2,913 (60°) [793], 4,744 (98,1°) [793],
1817. **4-метилфенол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>O (п-гидрокситолуол, пара-крезол)** вода 1,961 (20°) [793], 2,057 (25°) [793], 2,21 (29,5°) [678], 3,74 (82,1°) [678], 5,4 (105°) [678], 6,9 (118°) [678], 32,2 (142,5°) [678], смеш. (142,6°) [678],
1818. **2-метилфуран α-форма [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>6</sub>O (2-methylfuran, сильван)** вода 18,2 (10°) [2384, с. 282], 13,9 (25°) [2384, с. 282], диэтиловый эфир р. [2], тетрахлорметан м.р. [2500, с. 3-372], этанол р. [2],
1819. **1-метил-2-хлорбензол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>Cl (2-хлортолуол, о-хлортолуол)** вода 0,0117 (25°) [1571],
1820. **1-метил-3-хлорбензол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>Cl (3-хлортолуол, м-хлортолуол)** вода 0,0117 (25°) [1571],
1821. **1-метил-4-хлорбензол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>Cl (4-хлортолуол, п-хлортолуол)** вода 0,0123 (25°) [1571],
1822. **2-метил-1-хлорпропан [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>Cl (1-chloro-2-methylpropane, изобутил хлористый, изобутилхлорид)** вода 0,92 (25°) [1571],
1823. **2-метил-2-хлорпропан [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>Cl (2-chloro-2-methylpropane, tert-butyl chloride, трет-бутил хлористый, трет-бутилхлорид, триметилхлорметан)** вода 0,29 (15°) [1571],
1824. **2-метил-4-хлорфеноксиуксусная кислота [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>9</sub>ClO<sub>3</sub> (2M-4X, 4-chloro-2-methylphenoxyacetic acid, МСРА, дикотекс, метаксон)** вода 0,15 (25°) [3139, с. 24], диэтиловый эфир 77 (25°) [3139, с. 24], этанол 153 (25°) [3139, с. 24],

1825. **3-метил-4-хлорфенол [орг.]**  $C_7H_7ClO$  (**4-chloro-3-methylphenol, 4-chloro-m-cresol, 4-хлор-3-метилфенол**) вода 0,3992 (25°) [1398, с. 381], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-112], петролейный эфир р. [2500, с. 3-112], хлороформ м.р. [2500, с. 3-112], этанол р. [2500, с. 3-112],
1826. **N-метил-N-(2-хлорэтил)-2-хлорэтанамин [орг.]**  $C_5H_{11}Cl_2N$  (**HN-2, ди(2-хлорэтил)метиламин**) вода 1,2 (20°) [77, с. 190],
1827. **20-метилхолантрен [орг.]**  $C_{21}H_{16}$  бензол р. [636], вода 0,00000029 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [636],
1828. **5-метилхризен [орг.]**  $C_{19}H_{14}$  (**1-метилхризен**) вода 0,0000062 (27°) [1571],
1829. **метилциклогексан [орг.]**  $C_7H_{14}$  (**methylcyclohexane, гексагидротолуол**) вода 0,00168 (20°) [793], 0,0018 (40,1°) [793], 0,00338 (99,1°) [793], 0,0386 (171°, под давлением 7 бар) [1571, с. 8-129], диэтиловый эфир р. [2], метанол 33,2 (5°) [1416, с. 339], 37,3 (10°) [1416, с. 339], 41,5 (15°) [1416, с. 339], 47,1 (20°) [1416, с. 339], 53,4 (25°) [1416, с. 339], 62,6 (30°) [1416, с. 339], 73,7 (35°) [1416, с. 339], 91,6 (40°) [1416, с. 339], смеш. (46°) [1416, с. 339], этанол р. [2],
1830. **(RS)-2-метилциклогексанон [орг.]**  $C_7H_{12}O$  (**2-methylcyclohexanone**) вода 1,274 (23,5°) [1398], диэтиловый эфир р. [114], этанол р. [114],
1831. **метилциклопентан [орг.]**  $C_6H_{12}$  (**methylcyclopentane**) ацетон х.р. [114], вода 0,0043 (25°) [1571], диэтиловый эфир х.р. [114], метанол 46,9 (5°) [1416], 51,9 (10°) [1416], 62,5 (15°) [1416], 75,3 (20°) [1416], 93,7 (25°) [1416], 139,2 (30°) [1416], смеш. (32,1°) [1416], фурфурол 12,63 (21,2°) [828], этанол х.р. [114],
1832. **4-(1-метилэтинил)циклогекс-1-енкарбальдегид [орг.]**  $C_{10}H_{14}O$  (**4-изопропенил-1-циклогексен-1-карбальдегид, перилальдегид**) вода 0,06309 (25°) [1398, с. 709],
1833. **1-метил-2-этилбензол [орг.]**  $C_9H_{12}$  (**2-ethyltoluene, 2-этилтолуол, о-метилэтилбензол**) ацетон смеш. [2500, с. 3-268], бензол смеш. [2500, с. 3-268], вода 0,007464 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-268], петролейный эфир смеш. [2500, с. 3-268], тетрахлорметан смеш. [2500, с. 3-268], этанол смеш. [2500, с. 3-268],
1834. **1-метил-4-этилбензол [орг.]**  $C_9H_{12}$  (**4-ethyltoluene, 4-метил-1-этилбензол, 4-этилтолуол**) вода 0,009485 [793],
1835. **О-метил-О-этил-О-(4-нитрофенил)тиофосфат [орг.]**  $C_9H_{12}NO_5PS$  (**метилэтилтиофос**) вода 0,002 (20°) [446], этанол х.р. [446],
1836. **О-метил-О-этил-О-(2,4,5-трихлорфенил)тиофосфат [орг.]**  $C_9H_{10}Cl_3O_3PS$  (**трихлорметафос-3**) вода 0,004 (20°) [239],
1837. **N-(2-метил-6-этилфенил)-N-(1-метоксипропан-2-ил)-2-хлорацетамид смесь 4 стереоизомеров [орг.]**  $C_{15}H_{22}ClNO_2$  (**metolachlor, дуал, метолахлор**) 1,2-дихлорэтан смеш. [3057, с. 129], 1-октанол смеш. [3057, с. 129], бензол смеш. [3057, с. 129], вода 0,053 (20°) [3057, с. 129], гексан смеш. [3057, с. 129], диметилформаимид смеш. [3057, с. 129], дихлорметан смеш. [3057, с. 129], ксилол смеш. [3057, с. 129], метанол смеш. [3057, с. 129], петролейный эфир н.р. [3057, с. 129], пропиленгликоль н.р. [3057, с. 129], толуол смеш. [3057, с. 129], циклогексанон смеш. [3057, с. 129], этиленгликоль н.р. [3057, с. 129],
1838. **N-(2-метил-6-этилфенил)-N-(этоксиметил)-2-хлорацетамид [орг.]**  $C_{14}H_{20}ClNO_2$  (**acetochlor, ацетал, ацетохлор**) ацетон р. [1793], бензол р. [1793], вода 0,0223 (25°) [1962, с. 7], диэтиловый эфир р. [1793], толуол р. [1793], хлороформ р. [1962, с. 7], этанол р. [1793], этилацетат р. [1793],
1839. **О-метил-О-этил-S-2-этилтиоэтил-дитиофосфат [орг.]**  $C_7H_{17}O_2PS_3$  (**тератион**) вода 0,003 (20°) [506],
1840. **2-метил-2-этоксипропан [орг.]**  $C_6H_{14}O$  (**2-ethoxy-2-methylpropane, этил-трет-бутиловый эфир, этилтретичнобутиловый эфир**) вода 1,2 (20°) [1150],

1841. **2-метоксианилин [орг.]**  $C_7H_9NO$  (2-methoxyaniline, o-anisidine, o-анизидин, орто-анизидин) вода 1,264 (25°) [793], глицерин 52,1 (141°) [828, с. 1304], 77,2 (143°) [828, с. 1304], 158,1 (145°) [828, с. 1304],
1842. **4-метоксианилин [орг.]**  $C_7H_9NO$  (4-methoxyaniline, пара-аминоанизол, пара-анизидин, пара-метоксианилин) вода 1,147 (20°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
1843. **4-метоксибензальдегид [орг.]**  $C_8H_8O_2$  (4-methoxybenzaldehyde, p-anisaldehyde, анисовый альдегид, кратежин, обепин, п-метоксибензальдегид) аммиак жидкий 233 (20°) [611], ацетон х.р. [1], бензол р. [1], вода 0,2 (20°) [2], глицерин т.р. [1], диэтиловый эфир смеш. [2], хлороформ х.р. [1], этанол смеш. [2],
1844. **2-метоксибензойная кислота [орг.]**  $C_8H_8O_3$  (о-метоксибензойная кислота) вода 0,5 (30°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
1845. **3-метоксибензойная кислота [орг.]**  $C_8H_8O_3$  вода 0,195 (37°) [793], л.р. (100°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
1846. **4-метоксибензойная кислота [орг.]**  $C_8H_8O_3$  (4-methoxybenzoic acid, anisic acid, p-methoxybenzoic acid, анисовая кислота) вода 0,04 (18°) [2], диэтиловый эфир р. [2], метанол 104,5 (0°) [1385], 183,5 (16,5°) [1385], пропанол 53,8 (0°) [1385], 75,5 (16,5°) [1385], хлороформ р. [2], этанол 112,7 (25°) [2],
1847. **4-метоксибензойной кислоты метиловый эфир [орг.]**  $C_9H_{10}O_3$  вода 0,06431 (20°) [793],
1848. **метоксибензол [орг.]**  $C_7H_8O$  (methoxybenzene, анизол, метилфениловый эфир) аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], ацетон р. [1], бензол х.р. [1], вода 0,203 (20°) [1571], 0,184 (40°) [1571], 0,295 (81°) [1571], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
1849. **1-метоксибутан [орг.]**  $C_5H_{12}O$  (butyl methyl ether, бутилметиловый эфир, метилбутиловый эфир) вода 2,57 (0°) [611], 1,5 (10°) [2384, с. 282], 0,9 (25°) [1571],
1850. **2-метоксибутан [орг.]**  $C_5H_{12}O$  (втор-бутилметиловый эфир, метил-втор-бутиловый эфир) вода 3,35 (0°) [611],
1851. **1-метокси-2,4-динитробензол [орг.]**  $C_7H_6N_2O_5$  вода т.р. (100°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол 1,9 (20°) [2],
1852. **1-метокси-1,1-дифтор-2,2-дихлорэтан [орг.]**  $C_2H_4Cl_2F_2O$  (inhalanum, methofluranum, penthrane, ингалан, метоксифлуран, пентран) вода 0,21 (20°) [9],
1853. **2-метокси-3,6-дихлорбензойная кислота [орг.]**  $C_8H_6Cl_2O_3$  (3,6-dichloro-2-methoxybenzoic acid, банвел Д, дианат, дикамба) ацетон 102,5 (20°) [1962, с. 195], вода 0,65 (20°) [856], дихлорметан 19,5 (20°) [1962, с. 195], ксилол 9 (20°) [1962, с. 195], толуол 14,9 (20°) [1962, с. 195], циклогексанон 96,4 (20°) [1962, с. 195], этанол 116,7 (20°) [1962, с. 195],
1854. **1-метокси-2,3-дихлорбензол [орг.]**  $C_7H_6Cl_2O$  (2,3-дихлоранизол) вода 0,0087 [2880, с. 209],
1855. **1-метокси-2,4-дихлорбензол [орг.]**  $C_7H_6Cl_2O$  (2,4-дихлоранизол) вода 0,0087 [2880, с. 209],
1856. **1-метокси-2,6-дихлорбензол [орг.]**  $C_7H_6Cl_2O$  (2,6-дихлоранизол) вода 0,014 [2880, с. 209],
1857. **транс-4-метоксикоричная кислота [орг.]**  $C_{10}H_{10}O_3$  вода 0,00712 (20°) [1385], тетрахлорметан р. [114], уксусная кислота р. [114], этанол м.р. [114],
1858. **метоксиметан [орг.]**  $C_2H_6O$  (dimethyl ether, диметиловый эфир, метиловый эфир, фреон E170, хладон E170) ацетон 10,64 (25°) [560, с. 463], бензин 178 (-40°) [560, с. 463], 23,5 (0°) [560, с. 463], 7,5 (25°) [560, с. 463], бензол 10,65 (25°) [560, с. 463], вода 6,8 (18°) [1398], диметилсульфоксид 3,9 (20,3°) [1716, с. 323], диэтиловый эфир р. [1], метилацетат 7,82 (25°) [560, с. 463], серная кислота р. [5, с. 170], тетрахлорметан 5,85 (25°) [560, с. 463], хлорбензол 9,32 (25°) [560, с. 463], хлороформ р. [1], этанол р. [1],

1859. **2-(6-метоксинафталин-2-ил)пропановая кислота [орг.]**  $C_{14}H_{14}O_3$  (паргохеп, метоксипротиоцин, напроксен, напросин, флогипакс) 1-бутанол 4,73 (25°) [1409], вода 0,0009924 (5°) [1398, с. 1008], 0,00159 (25°) [1398, с. 1008], диоксан 32,2 (25°) [1409], диэтиловый эфир м.р. [1571, с. 3-386], метанол р. [1571, с. 3-386], хлороформ р. [1571, с. 3-386],
1860. **1-метоксипропан [орг.]**  $C_4H_{10}O$  (methyl propyl ether, метилпропиловый эфир) вода 5,303 (0°) [1398], 3,661 (10°) [1398], 3,101 (20°) [1398], 2,96 (25°) [1398],
1861. **2-метоксипропан [орг.]**  $C_4H_{10}O$  (isopropyl methyl ether, изопропилметиловый эфир, метилизопропиловый эфир) вода 8,842 (10°) [1398], 7,919 (15°) [1398], 6,89 (20°) [1398], 6,103 (25°) [1398],
1862. **транс-1-метокси-4-(1-пропенил)бензол [орг.]**  $C_{10}H_{12}O$  (1-(4-метоксифенил)пропен, anethole, trans-1-methoxy-4-(1-propenyl)benzene, анетол, анисовая камфора, изоэстрагол) бензол р. [2], вода 0,0111 (25°) [793], диэтиламин смеш. [560, с. 701], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ р. [2], этанол 96% 25,3 (20°) [2],
1863. **2-метокси-4-(проп-2-енил)фенол [орг.]**  $C_{10}H_{12}O_2$  (3-метокси-4-гидрокси-1-аллилбензол, 4-allyl-2-methoxyphenol, 4-аллил-2-метоксифенол, 4-аллилгваякол, eugenol, эвгенол) вода 0,2463 (25°) [793], 0,6601 (37°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], уксусная кислота р. [2], хлороформ р. [2], этанол смеш. [2],
1864. **транс,транс-11-метокси-3,7,11-триметилдодека-2,4-диеновой кислоты 1-метилэтиловый эфир [орг.]**  $C_{19}H_{34}O_3$  (метопрен) вода 0,000139 [5, с. 339], органические растворители р. [5, с. 339],
1865. **1-метокси-2,3,4-трихлорбензол [орг.]**  $C_7H_5Cl_3O$  (2,3,4-трихлоранизол) вода 0,0011 [2880, с. 209],
1866. **1-метокси-2,3,6-трихлорбензол [орг.]**  $C_7H_5Cl_3O$  (2,3,6-трихлоранизол) вода 0,003 [2880, с. 209],
1867. **1-метокси-2,4,5-трихлорбензол [орг.]**  $C_7H_5Cl_3O$  (2,4,5-трихлоранизол) вода 0,002 [2880, с. 209],
1868. **1-метокси-2,4,6-трихлорбензол [орг.]**  $C_7H_5Cl_3O$  (2,4,6-трихлоранизол) вода 0,001 [2880, с. 209],
1869. **2-метоксифенол [орг.]**  $C_7H_8O_2$  (гваякол, орто-метоксифенол, орто-оксианизол, пирокатехина монометиловый эфир) вода 1,6 (15°) [2], 1,88 (25°) [828], глицерин 100 (25°) [828], диэтиловый эфир р. [2], уксусная кислота р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
1870. **3-метоксифенол [орг.]**  $C_7H_8O_2$  (м-метоксифенол, резорцина монометиловый эфир) вода 3,861 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [5], этанол р. [5],
1871. **4-метоксифенол [орг.]**  $C_7H_8O_2$  (4-methoxyphenol, гидрохинона монометиловый эфир, п-метоксифенол, пара-метоксифенол) бензол л.р. [2], вода 2,573 (20°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
1872. **1-метокси-2-хлорбензол [орг.]**  $C_7H_7ClO$  (2-хлоранизол) вода 0,049 [2880, с. 209],
1873. **1-метокси-3-хлорбензол [орг.]**  $C_7H_7ClO$  (3-хлоранизол) вода 0,0235 [2880, с. 209],
1874. **1-метокси-4-хлорбензол [орг.]**  $C_7H_7ClO$  (4-хлоранизол) вода 0,0237 [2880, с. 209],
1875. **метоксиэтен [орг.]**  $C_3H_6O$  (винилметиловый эфир, метоксиэтилен) вода 1,5 (20°) [938],
1876. **метопролола тартрат [орг.]**  $C_{34}H_{56}N_2O_{12}$  (metoprolol tartrate, эгилек) ацетон 0,14 (25°) [607], ацетонитрил 0,11 (25°) [607], вода х.р. [482], гексан 0,00015 (25°) [607], дихлорметан х.р. [482], диэтиловый эфир н.р. [482], метанол 63 (20°) [1962, с. 417], хлороформ 33,3 (25°) [607], этанол х.р. [482],
1877. **молибден [неорг.]** Mo (molybdenum) вода н.р. [1], литий расплавленный 0,0007 (700°) [1641, с. 35], ртуть 0,00002 (20°) [611],
1878. **молибдена гексакарбонил [неорг.]**  $C_6MoO_6$  1-бутанол 0,39 (20°) [1506], ацетон 1,95 (20°) [1506], бензол 1,53 (20°) [1506], вода н.р. [1], диэтиловый эфир 2,15 (20°) [1506],

- пентакарбонил железа 3,33 (-10°) [1506, с. 18], 3,58 (0°) [1506, с. 18], 5,15 (20°) [1506, с. 18], 6,25 (30°) [1506, с. 18], 10,91 (40°) [1506, с. 18], тетракарбонил никеля 2,31 (-10°) [1506, с. 18], 4,11 (20°) [1506, с. 18], тетрахлорметан 0,7 (0°) [1506], 1,53 (20°) [1506], 2,28 (30°) [1506], 3,35 (40°) [1506], толуол 1,31 (20°) [1506], этанол 0,25 (20°) [1506], 0,54 (30°) [1506],
1879. **молибдена(VI) оксид [неорг.] MoO<sub>3</sub> (molybdenum(VI) oxide, молибдена триоксид)** вода 0,1066 (18°) [1370], 0,1856 (23°) [1370], 0,2638 (30°) [1370], 0,7855 (54°) [1370], 1,2057 (60°) [1370], 2,055 (70°) [1370], 2,1064 (79°) [1370], фтороводород реаг. [113, с. 71],
1880. **молибдена(IV) сульфид [неорг.] MoS<sub>2</sub> (molybdenum disulfide, molybdenum(IV) sulfide, молибдена дисульфид, молибденит)** вода 0,00187 (100°) [1506],
1881. **молибдена(VI) фторид [неорг.] F<sub>6</sub>Mo (molybdenum(VI) fluoride)** серная кислота м.р. [1], фтороводород 16,66 (0°) [1506, с. 8],
1882. **молибденовая кислота [неорг.] H<sub>2</sub>MoO<sub>4</sub>** вода 0,24 (20°) [1506, с. 14], этанол 0,31 (20°) [1506], 0,58 (60°) [1506],
1883. **молочной кислоты бутиловый эфир [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O<sub>3</sub> (бутиллактат)** вода 3,846 (20°) [793], 4,36 (25°) [793],
1884. **моногерман [неорг.] H<sub>4</sub>Ge (germane, герман, германия тетрагидрид)** вода 0,034 [3236, с. 602], тетрагидрофуран 0,084 (10°) [2689, с. 35],
1885. **моносилан [неорг.] H<sub>4</sub>Si (silane, кремния гидрид, силан)** бензол н.р. [2500, с. 4-87], вода реаг. [1], нитробензол 0,49 (20°) [3236, с. 547], сероуглерод р. [1], фурфурол 0,36 (20°) [3236, с. 547], этанол р. [1],
1886. **морфин моногидрат [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>21</sub>NO<sub>4</sub> (morphine monohydrate)** бензол 0,0625 (20°) [197], вода 0,025 (20°) [2], 0,2 (100°) [197], диэтиловый эфир 0,014 (20°) [2], хлороформ 0,067 (20°) [197], этанол 0,49 (20°) [2], 0,76 (25°) [2],
1887. **I-морфина ацетат моногидрат [орг.] C<sub>19</sub>H<sub>25</sub>NO<sub>6</sub> (I-morphine acetate monohydrate)** вода 44,4 [2], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ р. [2], этанол 5,86 (20°) [2],
1888. **морфина гидрохлорид тригидрат [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>26</sub>ClNO<sub>6</sub> (morphine hydrochloride trihydrate)** вода 5,72 (20°) [2], глицерин 20 (15,5°) [799], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ н.р. [197], этанол 3,01 (20°) [2],
1889. **морфина сульфат пентагидрат [орг.] C<sub>34</sub>H<sub>50</sub>N<sub>2</sub>O<sub>15</sub>S (morphine sulfate pentahydrate)** вода 6,66 (20°) [2], 166,6 (80°) [828], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол 0,28 (20°) [2], 0,53 (60°) [828],
1890. **морфина тартрат тригидрат [орг.] C<sub>38</sub>H<sub>50</sub>N<sub>2</sub>O<sub>15</sub>** вода 9,1 (20°) [197], диэтиловый эфир н.р. [197], хлороформ н.р. [197], этанол 0,1 (20°) [197],
1891. **мочевина [орг.] CH<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O (urea, карбамид, угольной кислоты диамид)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан м.р. [1050, с. 362], 1-октанол 0,6 (20°) [676, с. 249], акриловая кислота 70,91% водная 97,043 (35°) [2693, с. 144], 119,7 (50°) [2693, с. 144], 172,32 (70°) [2693, с. 144], аллиловый спирт 9,37 (19,4°) [1385], аммиак жидкий 25,1 (-26,6°) [1385], 63,52 (5,8°) [1385], 107,6 (23,9°) [1385], бензол т.р. [654], вода смеш. [611, с. 374], 67 (0°) [3155, с. 2171], 84 (10°) [3155, с. 2171], 104,7 (20°) [3155, с. 2171], 136 (30°) [3155, с. 2171], 165,4 (39,7°) [3155, с. 2171], 205 (50°) [3155, с. 2171], 206,4 (50,6°) [3155, с. 2171], 246 (60°) [3155, с. 2171], 295 (68,5°) [3155, с. 2171], 314,6 (70°) [3155, с. 2171], 400 (80°) [611, с. 374], 525 (90°) [611, с. 374], 733 (100°) [611, с. 374], 2122 (120°) [611, с. 374], глицерин 50 (15°) [828, с. 1155], глицерин 74,72% 69,58 (35°) [2693, с. 145], 93,37 (50°) [2693, с. 145], 110,35 (60°) [2693, с. 145], 145,77 (70°) [2693, с. 145], диэтиловый эфир 0,00056 (20°) [828], изоамиловый спирт 0,7 (10°) [676, с. 249], 1,2 (20°) [676, с. 249], 1,6 (30°) [676, с. 249], 2,1 (40°) [676, с. 249], 5,5 (90°) [676, с. 249], изобутанол 6,2 (20°) [8], изопропанол 2,6 (20°) [8], метанол 3,48 (-18,1°) [1385], 15 (0°) [1385], 22 (20°) [8], 62,8 (60°) [1385], пиридин 0,96 (25°) [1370], пиридин 50% водный 21,53 (20°) [676, с. 249], пропанол 1,65 (0°) [1385], 2 (10°) [676, с. 249], 2,56 (20°) [1385], 3,6 (30°) [676, с. 249], 4,8 (40°) [676, с. 249], 6,2 (50°) [676, с. 249], 7,7 (60°) [676, с. 249], 9,8 (70°) [676, с. 249], 12,3 (80°) [676, с. 249], 17 (90°) [676, с. 249], 18,06 (98°) [1385], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ

- н.р. [8], этанол 2,6 (0°) [1385, с. 60], 4 (10°) [1385, с. 60], 5,4 (20°) [1385, с. 60], 6,73 (20°) [2], 6,2 (25°) [1385, с. 60], 7,2 (30°) [1385, с. 60], 9,3 (40°) [1385, с. 60], 9,16 (40°) [2], 11,7 (50°) [1385, с. 60], 15,1 (60°) [1385, с. 60], 20,2 (70°) [1385, с. 60], этилацетат 0,08 (25°) [8], этиленгликоль 44 (25°) [575, с. 353],
1892. **мочевины нитрат [орг.]  $\text{CH}_5\text{N}_3\text{O}_4$  (urea nitrate)** азотная кислота н.р. [135, с. 62], бензол н.р. [135, с. 62], вода 19 (20°) [135, с. 62], 35,65 (30°) [135, с. 62], 53,7 (40°) [135, с. 62], диэтиловый эфир н.р. [135, с. 62], метанол р. [135, с. 62], хлороформ н.р. [135, с. 62], этанол л.р. [2500, с. 3-546],
1893. **мочевины оксалат [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_6$**  вода 4,4 (16°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол 2 (16°) [2],
1894. **мочевины фосфат [орг.]  $\text{CH}_7\text{N}_2\text{O}_5\text{P}$  (карбамида фосфат)** ацетон н.р. [654, с. 49], бензин н.р. [654, с. 49], вода 71,7 (10°) [654, с. 48], 91,9 (18°) [654, с. 48], 135 (32°) [654, с. 48], 202 (46°) [654, с. 48], диэтиловый эфир о.м.р. [654, с. 49], метанол 43,3 (18°) [654, с. 49], 112,3 (46°) [654, с. 49], сероуглерод н.р. [654, с. 49], хлороформ н.р. [654, с. 49], этанол 11,6 (18°) [654, с. 49], 39 (46°) [654, с. 49],
1895. **муравьиная кислота [орг.]  $\text{CH}_2\text{O}_2$  (formic acid, метановая кислота)** аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], ацетон х.р. [1], бензол 14,4 (25°) [828], бромформ 2,45 (25°) [828], вода смеш. [1], глицерин смеш. [1], диэтиловый эфир смеш. [1], керосин 0,9 (25°) [828], ксилол 8,74 (25°) [828], сероуглерод 1,28 (25°) [828], тетрахлорметан 3,43 (25°) [828], толуол 11,04 (25°) [828], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол смеш. [1],
1896. **муравьиной кислоты бензиловый эфир [орг.]  $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_2$  (бензилметаноат, бензилформиат)** вода 1,08 (20°) [1571], 1,45 (80°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол р. [2],
1897. **муравьиной кислоты изобутиловый эфир [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$  (isobutyl formate, изобутилформиат)** вода 1,02 (22°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1898. **муравьиной кислоты 3-метилбутиловый эфир [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$  (изоамилформиат, муравьиной кислоты изоамиловый эфир)** вода 0,307 (22°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], пропиленгликоль смеш. [575, с. 362], этанол р. [2],
1899. **муравьиной кислоты метиловый эфир [орг.]  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$  (methyl formate, метилметаноат, метилформиат)** вода 30,4 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], метанол р. [2], этанол смеш. [2],
1900. **муравьиной кислоты пентиловый эфир [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$  (pentyl formate, амилформиат, муравьиной кислоты амиловый эфир, пентилметаноат, пентилформиат)** вода 0,2904 (22°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], трибутиламин смеш. [560, с. 701], этанол смеш. [2],
1901. **муравьиной кислоты пропиловый эфир [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$  (propyl formate, пропилметаноат, пропилформиат)** вода 2,09 (22°) [611], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
1902. **муравьиной кислоты этиловый эфир [орг.]  $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$  (ethyl formate, метановой кислоты этиловый эфир, этилметаноат, этилформиат)** аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], вода 11,8 (25°) [2], диэтиловый эфир р. [2], пропиленгликоль смеш. [575, с. 362], этанол р. [2],
1903. **мышьяк серый [неорг.] As (arsenic gray)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 53], вода н.р. [1], диодметан н.р. [1788, с. 53], диэтиловый эфир н.р. [1788, с. 53], ртуть 0,0000001 (20°) [385, с. 188], этанол н.р. [1788, с. 53],
1904. **мышьяка(III) иодид [неорг.]  $\text{AsI}_3$  (arsenic triiodide, arsenic(III) iodide)** бензол р. [1012], вода 6 (25°) [1012], реаг. (100°) [1012], диодметан 17,4 (12°) [1370], дихлорид дисеры р. [1788, с. 55], диэтиловый эфир р. [1012], оксид-дихлорид серы(IV) р. [1788, с. 55], оксид-трихлорид фосфора(V) р. [1788, с. 54], сероуглерод 5,2 (20°) [611], сульфурхлорид р. [1788, с. 55], тетрахлорид олова р. [1788, с. 55], трибромид мышьяка л.р. [1788, с. 55],

- трибромид фосфора р. [1788, с. 54], трихлорид мышьяка р. [1788, с. 55], трихлорид фосфора р. [1788, с. 54], хлороформ р. [1012], этанол р. [1012],
1905. **мышьяка(V) оксид [неорг.]  $As_2O_5$  (arsenic pentoxide, arsenic(V) oxide, мышьяковый ангидрид)** вода 59,5 (0°) [1], 62,1 (10°) [1], 65,8 (20°) [1], 70,6 (29,5°) [1], 71,2 (40°) [1], 73 (60°) [1], 75,1 (80°) [1], 76,4 (100°) [1], 77,6 (120°) [1], 80,2 (140°) [1], серная кислота н.р. [1828, с. 417], этанол р. [1],
1906. **мышьяка(III) оксид аморфный [неорг.]  $As_2O_3$  (arsenic trioxide amorphous, мышьяковистый ангидрид)** вода 3,7 (20°) [1012], 10,1 (100°) [1012], диэтиловый эфир 0,454 (15°) [1370], сероуглерод 0,001 (15°) [1370], этанол 0,446 (15°) [1370],
1907. **мышьяка(III) оксид кубический [неорг.]  $As_2O_3$  (arsenic(III) oxide, arsenolite, арсенолит, мышьяковистый ангидрид)** вода 1,2 (0°) [1], 1,8 (20°) [1], 2,05 (25°) [1], 2,9 (40°) [1], 4,4 (60°) [1], 5,6 (75°) [1], 8,2 (98,5°) [1], хлороформ р. [1], этанол р. [1],
1908. **мышьяка(III) оксид моноклинный [неорг.]  $As_2O_3$  (arsenic(III) oxide, claudetite, клауденит, мышьяковистый ангидрид)** вода 1,2 (2°) [1012], 11,5 (100°) [1012],
1909. **мышьяка(III) сульфид [неорг.]  $As_2S_3$  (arsenic(III) sulfide, аурипигмент)** аммиак жидкий р. [1402], бензол н.р. [1], вода 0,00005 (18°) [154], сероуглерод н.р. [1], этанол р. [1],
1910. **мышьяка(V) сульфид [неорг.]  $As_2S_5$  (arsenic(V) sulfide)** вода 0,00014 (0°) [1402],
1911. **I- $\alpha$ -наркотин [орг.]  $C_{22}H_{23}NO_7$**  ацетон р. [2, с. 810-811], бензол р. [2, с. 810-811], вода 0,004 (20°) [2, с. 810-811], диэтиловый эфир 1,13 (4°) [2, с. 810-811], 3 (35°) [2, с. 810-811], петролейный эфир р. [2, с. 810-811], хлороформ л.р. [2, с. 810-811], этанол 1,27 (20°) [2, с. 810-811],
1912. **натрий [неорг.] Na (sodium)** аммиак жидкий 29,4 (-105°) [1082, с. 23], 30,7 (-70°) [1082, с. 23], 31,9 (-50°) [1082, с. 23], 24,6 (-33,8°) [1082, с. 23], 31,6 (-30°) [1082, с. 23], 34,6 (0°) [1082, с. 23], 36,42 (22°) [1082, с. 23], бензин н.р. [1082], бензол н.р. [1082], борогидрид натрия расплавленный х.р. [3236, с. 406], бромид натрия расплавленный 0,034 (720°) [2373, с. 52], 3,71 (943°) [2373, с. 52], вода реаг. [1], галлий 0,001 (30°) [1854, с. 207], гексаметилфосфаттриамид 1,36 [1813, с. 362], гидроксид натрия расплавленный 25,3 (480°) [1370], 10,1 (600°) [1370], 6,9 (800°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [1], иодид натрия расплавленный 0,65 (722°) [2373, с. 52], 3,87 (954°) [2373, с. 52], керосин н.р. [1082, с. 23], ксилол н.р. [1082, с. 23], метиламин 0,013 [1307], петролейный эфир н.р. [1082], ртуть 0,68 (18°) [359], толуол н.р. [1082], углекислый газ жидкий н.р. [1788, с. 835], фторид натрия расплавленный 4,5 (1000°) [2373, с. 52], хлорид натрия расплавленный 3,5 (800°) [1404, с. 48], 16,24 (1001°) [2373, с. 52], этанол реаг. [1], этиламин н.р. [1736, с. 26], этилендиамин 0,0061 (20°) [1715, с. 131],
1913. **натрия азид [неорг.]  $N_3Na$  (sodium azide)** аммиак жидкий л.р. [35, с. 154], ацетон н.р. [35, с. 154], бензол 0,1 (80,1°) [611], вода 27,6 (-15,1°) [72], 38,9 (0°) [1], 40,8 (20°) [1], 55,3 (100°) [1], гексан н.р. [35, с. 154], гидроксид натрия 50% водный раствор 2 (17°) [35, с. 155], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 3,14 (25°) [35, с. 154], тетрахлорметан н.р. [35, с. 154], трихлорэтилен н.р. [35, с. 154], хлороформ н.р. [35, с. 154], циклогексан н.р. [35, с. 154], этанол 0,28 (0°) [35, с. 154], 0,58 (78°) [35, с. 154], этанол абсолютный 0,315 (16°) [3089, с. 84], этилацетат н.р. [35, с. 154],
1914. **натрия амид [неорг.]  $H_2NNa$  (sodium amide)** аммиак жидкий 0,13 (-10°) [1873, с. 1521], 0,004 (25°) [2197, с. 77], вода реаг. [2], этанол реаг. [2],
1915. **натрия 9,10-антрахинон-1,6-дисульфонат [неорг.]  $C_{14}H_6Na_2O_8S_2$**  вода 100 (18°) [1370],
1916. **натрия 9,10-антрахинон-1,8-дисульфонат [неорг.]  $C_{14}H_6Na_2O_8S_2$**  вода 66 (18°) [1370],
1917. **натрия арсенат [неорг.]  $AsNa_3O_4$  (sodium arsenate)** вода 11,6 (17°) [611], глицерин 50 (15°) [1873, с. 1568],
1918. **натрия арсенат - вода (1/12) [неорг.]  $H_{24}AsNa_3O_{16}$  (sodium arsenate dodecahydrate, натрия арсенат додекагидрат)** вода 23 (30°) [1], глицерин 49,9 (15,5°) [611], этанол р. [1],

1919. **натрия аскорбат [неорг.]  $C_6H_7NaO_6$  (sodium ascorbate)** вода 62 (20°) [473],
1920. **натрия ацетат [неорг.]  $C_2H_3NaO_2$  (sodium acetate, натрий уксуснокислый, натрия этаноат)** ацетон 0,05 (15°) [3063, с. 1341], вода 119 (0°) [151], 121 (10°) [72], 123,5 (20°) [72], 126 (30°) [72], 129,5 (40°) [72], 134 (50°) [72], 139,5 (60°) [1], 146 (70°) [142], 153 (80°) [1], 161 (90°) [142], 170 (100°) [1], 180 (110°) [72], 191 (120°) [1], 193 (123°) [72], гидразин 6 (20°) [611], диоксид серы 0,073 (0°) [72], диэтиловый эфир т.р. [8], метанол 16 (15°) [3063, с. 1341], 16,55 (67,7°) [3063, с. 1341], муравьиная кислота 23,92 (-18,2°) [1873, с. 1481], 7,76 (0,9°) [1873, с. 1481], пропанол 0,97 (20°) [611], уксусная кислота 10,46 (25,3°) [1873, с. 1481], 67,79 (96,3°) [1873, с. 1481], этанол т.р. [8], этанол 98,4% 2,08 (8°) [1873, с. 1482], 2,33 (19°) [1873, с. 1482], этиленгликоль 29,03 (25°) [611],
1921. **натрия ацетат - вода (1/3) [неорг.]  $C_2H_3NaO_5$  (sodium acetate trihydrate, натрий уксуснокислый трехводный, натрия ацетат тригидрат)** вода 33 (-10°) [72], 36,3 (0°) [142], 40,8 (10°) [142], 46,5 (20°) [142], 54,5 (30°) [142], 65,5 (40°) [142], 83 (50°) [142], диметилформамид 1,5 (25°) [560, с. 775], этанол 7,8 (25°) [2],
1922. **натрия ацетат - водорода пероксид (2/1) [неорг.]  $C_4H_8Na_2O_6$**  вода 87 (18°) [2953, с. 109],
1923. **натрия бензоат [неорг.]  $C_7H_5NaO_2$  (sodium benzoate)** аммиак жидкий р. [2], ацетон 0,0000514 (25°) [1409, с. 110], вода 62,7 (0°) [2], 62,84 (15°) [611], 62,87 (30°) [611], 64,47 (59,7°) [611], 74,2 (100°) [2], диоксан 0,0000818 (25°) [1409], метанол 8,22 (15°) [3063, с. 1341], 7,55 (66,2°) [3063, с. 1341], пиридин 3,1 (25°) [2], этанол 2,3 (25°) [2], 8,3 (78°) [2], этиленгликоль 19,92 (25°) [575, с. 353],
1924. **натрия бензолсульфонат [неорг.]  $C_6H_5NaO_3S$  (sodium benzenesulfonate)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 36,6 (0°) [1370], 47 (20°) [2], 55,76 (30°) [1370], 141 (105°) [1370], метанол 6,51 (15°) [3063, с. 1341], 8 (66,6°) [3063, с. 1341], этанол т.р. (78°) [2],
1925. **натрия бис(триметилсилил)амид [неорг.]  $C_6H_{18}NNaSi_2$  (sodium bis(trimethylsilyl)amide)** бензол 11,4 (60°) [1569], вода реаг. [1569], диэтиловый эфир м.р. [1569],
1926. **натрия бромат [неорг.]  $BrNaO_3$  (sodium bromate)** аммиак жидкий р. [1], вода 30,3 (10°) [1], 36,4 (20°) [1], 39,4 (25°) [1], 42,6 (30°) [1], 48,8 (40°) [1], 62,6 (60°) [1], 75,7 (80°) [1], 90,8 (100°) [1], вода тяжелая 21,61 (5°) [1873, с. 1766], гидразин реаг. 1 (20°) [1370], этанол н.р. [1],
1927. **натрия бромид [неорг.]  $BrNa$  (sodium bromide, натрий бромистый)** 1-бутанол 0,246 (25°) [1370], 1-пентанол 0,12 (20°) [428], 2-бутанол 0,0341 (25°) [1370], N-метилформамид 28 (25°) [1584], аммиак жидкий 12 (-40°) [1370], 137,95 (25°) [2197, с. 77], ацетамид 14,4 (80°) [2841, с. 69], 17,6 (100°) [2841, с. 69], 22 (120°) [2841, с. 69], ацетон 0,008 (20°) [428], ацетонитрил 0,04 (18°) [611], 0,04 (25°) [611], бром жидкий 0,01 (25°) [564, с. 14], вода 80,1 (0°) [1], 85,2 (10°) [1], 90,8 (20°) [1], 94,6 (25°) [3075, с. 465], 98,4 (30°) [1], 117,8 (60°) [1], 118,3 (80°) [1], 121,2 (100°) [1], 130 (140°) [1], вода тяжелая 70,4 (0°) [1873, с. 1757], 75,3 (10°) [1873, с. 1757], 80,8 (20°) [1873, с. 1757], 84 (25°) [1873, с. 1757], 87,4 (30°) [1873, с. 1757], 95,1 (40°) [1873, с. 1757], 101,8 (50°) [1873, с. 1757], 102,5 (60°) [1873, с. 1757], 106,8 (100°) [1873, с. 1757], гидразин 37 (20°) [1370], глицерин 38,7 (20°) [1], диметиламин м.р. [560], диметилформамид 3,2 (10,3°) [1584, с. 302], диоксид серы 0,014 (0°) [72], диэтиловый эфир 0,08 (20°) [428], изобутанол 0,0951 (25°) [1370], изопропанол 0,1313 (25°) [1370], метанол 17,3 (0°) [3131, с. 661], 17 (10°) [3131, с. 661], 16,9 (15°) [3131, с. 661], 16,8 (20°) [3131, с. 661], 16,5 (30°) [3131, с. 661], 16,1 (40°) [3131, с. 661], 15,8 (50°) [3131, с. 661], 15,3 (60°) [3131, с. 661], муравьиная кислота 19,3 (18°) [611], 19,4 (25°) [611], муравьиная кислота 95% 22,3 [1370], пиридин р. [1], пропанол 0,4562 (25°) [1370], формамид 35,6 (25°) [1584], фтороводород реаг. [113, с. 72], этанол абсолютный 2,445 (0°) [3130, с. 320], 2,379 (10°) [3130, с. 320], 2,343 (15°) [3130, с. 320], 2,322 (20°) [3130, с. 320], 2,314 (25°) [3130, с. 320], 2,292 (30°) [3130, с. 320], 2,276 (40°) [3130, с. 320], 2,259 (50°) [3130, с. 320], 2,312 (60°) [3130, с. 320],

- 2,345 (70°) [3130, с. 320], этаноламин 33,6 (25°) [3075, с. 465], этилацетат м.р. [2210, с. 134], этиленгликоль 35,4 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин 54,4 (25°) [3075, с. 465],
1928. **натрия бромид дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{BrNaO}_2$  (sodium bromide dihydrate)** ацетон м.р. [1], вода л.р. [1], диэтиловый эфир 0,08 (15°) [611], метанол х.р. [1], этанол 6,3 (15°) [611],
1929. **натрия бутандиоат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_4\text{Na}_2\text{O}_4$  (sodium succinate, натрия сукцинат)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 21,45 (0°) [611], 27,37 (12,5°) [611], 34,9 (25°) [611], 86,64 (72°) [611], метанол 0,72 (15°) [3063, с. 1341], 1,8 (66,6°) [3063, с. 1341],
1930. **натрия бутаноат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_7\text{NaO}_2$  (sodium butanoate, натрия бутират)** ацетон 0,14 (15°) [3063, с. 1341], масляная кислота 52,94 (20°) [2841, с. 71], 81,62 (83,1°) [2841, с. 71], 1635 (238°) [2841, с. 71], смеш. (286°) [2841, с. 71], метанол 15,31 (15°) [3063, с. 1341], 20,7 (68,2°) [3063, с. 1341],
1931. **натрия вольфрамат [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_4\text{W}$  (sodium tungstate)** вода 57,5 (0°) [1], 72,1 (10°) [1], 73 (20°) [1], 77,9 (40°) [1], 90,1 (80°) [1], 96,8 (100°) [1],
1932. **натрия гексагидроксоантимонат(V) [неорг.]  $\text{H}_6\text{NaO}_6\text{Sb}$**  вода 0,0564 (18°) [163],
1933. **натрия гексагидроксостаннат(IV) [неорг.]  $\text{H}_6\text{Na}_2\text{O}_6\text{Sn}$**  ацетон н.р. [1012], вода 61,3 (15,5°) [1012], 50 (100°) [1012], этанол н.р. [1012],
1934. **натрия гексадеканоат [неорг.]  $\text{C}_{16}\text{H}_{31}\text{NaO}_2$  (sodium palmitate, натрия пальмитат)** вода 0,2 (20°) [611], 2,91 (58°) [611], 7,11 (64°) [611], 65,1 (76,5°) [611], 250,3 (93°) [611], 330,8 (102°) [611], этанол 96% 0,5 (7,5°) [1370], этиленгликоль 1,18 (25°) [611],
1935. **натрия гексадецилсульфонат [неорг.]  $\text{C}_{16}\text{H}_{33}\text{NaO}_3\text{S}$**  вода 0,0073 (25°) [799], 0,011 (37°) [1370], 0,0205 (41°) [1370], 0,88 (55°) [1370], 2,6 (58°) [1370], 6,48 (60°) [799],
1936. **натрия гексанитрокобальтат(III) [неорг.]  $\text{CoN}_6\text{Na}_3\text{O}_{12}$  (sodium hexanitrocobaltate(III))** вода 0,65 (-0,11°) [1873, с. 1528],
1937. **натрия гексанитрородат(III) [неорг.]  $\text{N}_6\text{Na}_3\text{O}_{12}\text{Rh}$**  вода 40,1 (17°) [1873, с. 1528], 100 (100°) [1873, с. 1528],
1938. **натрия гексафторалюминат [неорг.]  $\text{AlF}_6\text{Na}_3$  (cryolite, sodium hexafluoroaluminate, криолит)** вода 0,03481 (0°) [1873, с. 1674], 0,039 (20°) [5], 0,04177 (25°) [1873, с. 1674], 0,13518 (100°) [1873, с. 1674],
1939. **натрия гексафторантимонат(V) [неорг.]  $\text{F}_6\text{NaSb}$  (sodium hexafluoroantimonate, натрия гексафторстибат(V))** ацетон р. [1012], вода 128,6 (20°) [1012], фтороводород 0,748 (-78°) [1666, с. 79], этанол р. [1012],
1940. **натрия гексафторвисмутат(V) [неорг.]  $\text{BiF}_6\text{Na}$  (sodium hexafluorobismuthate(V))** фтороводород 2,56 (-78°) [1666, с. 79],
1941. **натрия гексафторгерманат(IV) [неорг.]  $\text{F}_6\text{GeNa}_2$  (sodium hexafluorogermanate(IV))** вода 1,52 (0°) [611], 1,68 (10°) [611], 2,25 (30°) [611], 2,83 (40°) [611], 3,38 (80°) [611],
1942. **натрия гексафторсиликат [неорг.]  $\text{F}_6\text{Na}_2\text{Si}$  (sodium fluosilicate, sodium hexafluorosilicate)** вода 0,435 (0°) [1422], 0,65 (17°) [1012], 0,78 (25°) [113, с. 361], 1,05 (40°) [113, с. 361], 1,49 (60°) [113, с. 361], 1,95 (80°) [113, с. 361], 2,5 (100°) [1012], фтороводород 26,5% водный 1,44 (50°) [1366, с. 1104], этанол н.р. [1012],
1943. **натрия гексафтортитанат(IV) [неорг.]  $\text{F}_6\text{Na}_2\text{Ti}$  (sodium hexafluorotitanate(IV))** вода 6,5 (20°) [2160, с. 243],
1944. **натрия гексафторцирконат [неорг.]  $\text{F}_6\text{Na}_2\text{Zr}$  (sodium hexafluorozirconate)** вода 0,38 (18°) [1873, с. 1676], 0,58 (25°) [822], 1,74 (100°) [1873, с. 1676],
1945. **натрия гексахлоририд(III) [неорг.]  $\text{Cl}_6\text{IrNa}_3$  (sodium hexachloroiridate(III))** вода 34,46 (15°) [611], 41,38 (22°) [611], 46,11 (25°) [611], 56,18 (30°) [611], 307,2 (85°) [611],
1946. **натрия гексахлоририд(III) додекагидрат [неорг.]  $\text{H}_{24}\text{Cl}_6\text{IrNa}_3\text{O}_{12}$  (sodium hexachloroiridate(III) dodecahydrate)** вода 21,6 (15°) [1012], 211 (85°) [1012],
1947. **натрия гексахлорплатинат(IV) [неорг.]  $\text{Cl}_6\text{Na}_2\text{Pt}$  (sodium hexachloroplatinate(IV))** вода 63,13 (0°) [1873, с. 1734], 81,52 (25°) [1873, с. 1734], 91,83 (30°) [1873, с. 1734], 102,72 (40°) [1873, с. 1734], 256 (98°) [1873, с. 1734],

1948. **натрия гексахлорплатинат(IV) гексагидрат [неорг.]  $\text{H}_{12}\text{Cl}_6\text{Na}_2\text{O}_6\text{Pt}$  (sodium hexachloroplatinate(IV) hexahydrate)** вода 53 (15°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол р. [1012],
1949. **натрия гексацианоферрат(II) декагидрат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_{20}\text{Na}_4\text{FeN}_6\text{O}_{10}$  (sodium ferrocyanide decahydrate, sodium hexacyanoferrate(II) decahydrate)** вода 31,85 (20°) [2], 156,5 (98°) [2], этанол н.р. [2],
1950. **натрия гексацианоферрат(III) моногидрат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_2\text{FeNa}_3\text{N}_6\text{O}$  (sodium ferricyanide monohydrate, sodium hexacyanoferrate(III) monohydrate)** вода 18,9 (0°) [2], 67 (100°) [2], этанол н.р. [2],
1951. **натрия гидрид [неорг.]  $\text{HNa}$  (sodium hydride)** аммиак жидкий реаг. [1], бензол н.р. [1], вода реаг. [1], гидроксид натрия расплавленный р. [3236, с. 58], диэтиловый эфир н.р. [1], натрий расплавленный 5 (500°) [3236, с. 59], сероуглерод н.р. [1], тетрахлорметан н.р. [1], этанол реаг. [1],
1952. **натрия гидроарсенат [неорг.]  $\text{HAsNa}_2\text{O}_4$  (sodium hydrogen arsenate)** вода 5,92 (0,1°) [611], 33,89 (20°) [611], 99,32 (50,1°) [611], 198,5 (99,5°) [611],
1953. **натрия гидроарсенат гептагидрат [неорг.]  $\text{H}_{15}\text{AsNa}_2\text{O}_{11}$  (sodium hydrogen arsenate heptahydrate)** вода 3,3 (0°) [1012], 30 (14°) [1012], 65 (30°) [1012],
1954. **натрия гидрокарбонат [неорг.]  $\text{CHNaO}_3$  (sodium bicarbonate, sodium hydrogen carbonate, натрий двууглекислый, натрий углекислый кислый, натрия бикарбонат, сода питьевая)** ацетон н.р. [1788, с. 211], вода 6,9 (0°) [1], 8,2 (10°) [1], 9,6 (20°) [1], 10,4 (25°) [1], 11,1 (30°) [1], 12,7 (40°) [1], 16,4 (60°) [1], 20,2 (80°) [1], 24,3 (100°) [1], глицерин 98,5% 7,86 (20°) [1370], метилацетат н.р. [1788, с. 211], этанол 40% 1,2 (15,5°) [1788, с. 211], этилацетат н.р. [1788, с. 211],
1955. **натрия 2-гидроксibenзоат [неорг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{NaO}_3$  (sodium salicylate, натрия салицилат)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 25,09 (-1,5°) [611], 108 (15°) [603], 125 (25°) [603], 145,8 (78,5°) [611], 179 (114°) [611], глицерин 20 (20°) [607], диоксан 0,158 (25°) [1409], диэтиловый эфир н.р. [371], метанол 26,28 (15°) [3063, с. 1341], 34,73 (67,2°) [3063, с. 1341], пропанол 1,16 (20°) [1370], хлороформ н.р. [1714, с. 2040], этанол 21,4 (15°) [5],
1956. **натрия гидроксид [неорг.]  $\text{HNaO}$  (sodium hydroxide, едкий натр, натрия гидроокись, сода каустическая )** аммиак жидкий 0,00025 (-40°) [1370, с. 1284], ацетон н.р. [1], бензонитрил н.р. [1788, с. 854], вода 41,8 (0°) [1], 108,7 (20°) [1], 113 (25°) [1], 118 (30°) [1], 129 (40°) [1], 146 (50°) [1], 177 (60°) [1], 300 (70°) [1], 337 (100°) [1], 374 (125°) [1], 418 (150°) [1], 554 (200°) [1], глицерин х.р. [1], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 31 (28°) [8], метилацетат н.р. [1788, с. 854], этанол 17,3 (28°) [8], этилацетат н.р. [1788, с. 854],
1957. **натрия гидроксиметилсульфоксилат дигидрат [неорг.]  $\text{CH}_7\text{NaO}_5\text{S}$  (ронгалит)** вода х.р. [80], глицерин 102,68 (18°) [611], метанол 9,18 (18°) [611, с. 673],
1958. **натрия гидроселенит - селенистая кислота (1/1) [неорг.]  $\text{H}_3\text{NaO}_6\text{Se}_2$**  вода 0,563 (-0,132°) [1873, с. 1662],
1959. **натрия гидросукцинат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_5\text{NaO}_4$  (sodium hydrogen succinate)** вода 17,55 (0°) [611], 39,82 (25°) [611], 86,01 (75°) [611],
1960. **натрия гидросульфат [неорг.]  $\text{HNaO}_4\text{S}$  (sodium bisulfate, sodium hydrogen sulfate)** вода 28,6 (25°) [1], 50 (100°) [1], муравьиная кислота 95% 30 (19,3°) [1370], этанол 95% 1,4 (25°) [1370],
1961. **натрия гидросульфид [неорг.]  $\text{HNaS}$  (sodium hydrogen sulfide)** вода 72,4 (20°) [1873, с. 1597], этанол р. [1],
1962. **натрия L(+)-гидротартрат моногидрат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_7\text{NaO}_7$  (sodium hydrogen tartrate monohydrate)** вода 6,7 (18°) [171, с. 40], 50 (100°) [171, с. 40],
1963. **натрия гидрофосфат [неорг.]  $\text{HNa}_2\text{O}_4\text{P}$  (sodium hydrogen phosphate, динатрия гидрофосфат , натрий фосфорнокислый двухзамещенный)** вода 1,55 (-0,48°) [1370], 1,631

- (0°) [1370], 6,367 (18°) [1370], 7,65 (20°) [611], 12 (25°) [611], 67,3 (45°) [611], 102,14 (99,77°) [611], диметилформаид 0,05 (25°) [560, с. 775], этанол 0,33 (15,5°) [1370],
1964. **натрия гидрофосфат додекагидрат [неорг.]  $H_2Na_2O_{16}P$  (sodium hydrogen phosphate dodecahydrate)** вода 1,63 (0°) [1], 3,9 (10°) [1], 7,66 (20°) [1], 12,14 (25°) [1], 24,2 (30°) [1], 55,1 (40°) [1], 80,2 (50°) [1], 82,9 (60°) [1], 92,4 (80°) [1], 104,1 (100°) [1], этанол н.р. [1],
1965. **натрия гидрофосфит [неорг.]  $H_2NaO_3P$  (sodium hydrogen phosphite)** вода 56 (0°) [611], 66 (10°) [611], 193 (42°) [611],
1966. **натрия гипонитрат моногидрат [неорг.]  $H_2N_2Na_2O_4$  (натрия триоксодинитрат моногидрат, соль Анджели)** ацетонитрил 0,21 (50°) [1516, с. 219-220], гексаметилфосфаттриамид 0,232 (50°) [1516, с. 219-220], диметилсульфоксид 0,162 (50°) [1516, с. 219-220], диметилформаид 0,262 (50°) [1516, с. 219-220], метанол 0,605 (50°) [1516, с. 219-220], этанол 95% 0,265 (50°) [1516, с. 219-220],
1967. **натрия гипофосфит [неорг.]  $H_2NaO_2P$  (sodium phosphinate)** вода 108,7 (15°) [1873, с. 1546], пропиленгликоль 9,7 (25°) [643, с. 285], этиленгликоль 33,01 (25°) [643, с. 285],
1968. **натрия гипофосфит моногидрат [неорг.]  $H_4NaO_3P$  (sodium phosphinate monohydrate)** вода 100 (25°) [1250], 667 (100°) [1250], пропиленгликоль 9,7 (25°) [1250], этанол р. [1250], этиленгликоль 33,01 (25°) [1250],
1969. **натрия гипохлорит [неорг.]  $ClNaO$  (sodium hypochlorite, натрия оксихлорат(II))** вода 29,4 (0°) [151], 53,4 (20°) [441, с. 271], 130 (50°) [151],
1970. **натрия гипохлорит - вода (1/5) [неорг.]  $H_{10}ClNaO_6$  (sodium hypochlorite pentahydrate, натрия гипохлорит пентагидрат)** вода 26 (-10°) [8, с. 182], 29,5 (0°) [8, с. 182], 101 (0°) [151], 38 (10°) [8, с. 182], 82 (25°) [8, с. 182], 100 (30°) [8, с. 182],
1971. **натрия D-глюконат [неорг.]  $C_6H_{11}NaO_7$  (sodium D-gluconate, sodium gluconate)** вода 59 (25°) [607],
1972. **натрия диванадат [неорг.]  $Na_2O_7V_2$  (sodium divanadate)** вода 63,29 (35°) [1873, с. 1520], этанол н.р. [1012],
1973. **натрия дигидроарсенат [неорг.]  $H_2AsNaO_4$  (sodium dihydrogen arsenate)** вода 117,4 (0°) [1873, с. 1565], 222,4 (25°) [1873, с. 1565], 284,1 (50°) [1873, с. 1565],
1974. **натрия дигидроарсенат моногидрат [неорг.]  $H_4AsNaO_5$  (sodium dihydrogen arsenate monohydrate)** вода 199 (20°) [1873, с. 1565],
1975. **натрия дигидроарсенит [неорг.]  $H_2AsNaO_3$**  вода 118 (0°) [2],
1976. **натрия дигидрогипофосфат [неорг.]  $H_2Na_2O_6P_2$**  вода 1,99 (25°) [1873, с. 1560], 2,56 (30°) [1873, с. 1560], 3,09 (35°) [1873, с. 1560], 5,95 (50°) [1873, с. 1560],
1977. **натрия дигидропирофосфат [неорг.]  $H_2Na_2O_7P_2$  (sodium dihydrogen pyrophosphate)** вода 14,95 (18°) [611], 18,37 (40°) [611], этанол м.р. [1788, с. 708],
1978. **натрия дигидропирофосфат гексагидрат [неорг.]  $H_{14}Na_2O_{13}P_2$**  вода 4,6 (0°) [1012], 23,5 (40°) [1012],
1979. **натрия дигидрофосфат [неорг.]  $H_2NaO_4P$  (sodium dihydrogen phosphate, натрий фосфорнокислый однозамещенный)** вода 57,85 (0,1°) [611], 84,5 (18°) [1370], 85,19 (20°) [611], 158,6 (50°) [611], 246,5 (99,1°) [611],
1980. **натрия дигидрофосфат дигидрат [неорг.]  $H_6NaO_6P$  (sodium dihydrogen phosphate dihydrate)** вода 57,7 (0°) [1], 69,9 (10°) [1], 85,2 (20°) [1], 94,6 (25°) [1], 106,4 (30°) [1], 138,2 (40°) [1], 158,6 (50°) [1], 179,3 (60°) [1], 207,3 (80°) [1], 248,4 (100°) [1], этанол н.р. [1],
1981. **натрия 2,3-диметил-1-фенил-4-метиламинопиразолон-5-N-метансульфоната гидрат [орг.]  $C_{13}H_{18}N_3NaO_5S$  (dipyrgone, metamizol, анальгин, метамизол)** ацетон н.р. [371], вода 66,7 (20°) [276], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ н.р. [371], этанол 3,3 (20°) [276],
1982. **натрия дисульфит [неорг.]  $Na_2O_5S_2$  (sodium metabisulfite, натрия пиросульфит)** вода 45,14 (0°) [611], 65,3 (20°) [2], 88,7 (80°) [2], 91,9 (85°) [611], 96,3 (97,2°) [611], глицерин р. [2], этанол м.р. [2],

1983. **натрия дитионат [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_6\text{S}_2$  (sodium dithionate)** вода 6,27 (0°) [1370], 10,8 (9,1°) [1370], 15,12 (20°) [1370], 64,74 (100°) [1370], этанол м.р. [2500, с. 4-90],
1984. **натрия дитионат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{Na}_2\text{O}_8\text{S}_2$  (sodium dithionate dihydrate)** вода 40,5 (16°) [1012], 77,4 (100°) [1012], этанол н.р. [1012],
1985. **натрия дитионит [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_4\text{S}_2$  (sodium dithionite)** вода 21,8 (20°) [1873, с. 1657], 27,9 (52°) [1873, с. 1657], органические растворители н.р. [334],
1986. **натрия дифосфат [неорг.]  $\text{Na}_4\text{O}_7\text{P}_2$  (sodium pyrophosphate, натрия пирофосфат)** вода 2,29 (0°) [1], 5,5 (20°) [1], 7,09 (25°) [1], 7,57 (30°) [1], 16,3 (50°) [1], 24,6 (60°) [1], 54,2 (82°) [1], 45,2 (96°) [1],
1987. **натрия 2,4-дихлорфеноксиацетат моногидрат [неорг.]  $\text{C}_8\text{H}_7\text{Cl}_2\text{NaO}_4$**  вода 2,751 (0°) [637], 5,06 (30°) [637],
1988. **натрия дихромат [неорг.]  $\text{Cr}_2\text{Na}_2\text{O}_7$  (sodium dichromate, натрий двухромовоокислый, натрия бихромат)** аммиак жидкий 0,05 (-10°) [1873, с. 1581], вода 163,16 (0°) [1370], 180 (20°) [182, с. 172], 189,9 (25°) [1370], 405 (90°) [611], 433 (98°) [182], этанол р. [182],
1989. **натрия дихромат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{Cr}_2\text{Na}_2\text{O}_9$  (sodium dichromate dihydrate, натрия бихромата дигидрат)** вода 164 (0°) [1], 170 (10°) [1], 180 (20°) [1], 187 (25°) [1], 194 (30°) [1], 211 (40°) [1], 233 (50°) [1], 260 (60°) [1], 355 (80°) [1], 418 (100°) [1], диметилсульфоксид 10 (25°) [1001, с. 320], диметилформаид 20 (25°) [560, с. 775], этанол абсолютный реаг. 6,128 (19,4°) [1370],
1990. **натрия дицианамид [неорг.]  $\text{C}_2\text{N}_3\text{Na}$  (sodium dicyanamide)** вода 36 (30°) [1129], диметилсульфоксид м.р. [1129], этанол м.р. [1129],
1991. **натрия 5,5-диэтилбарбитурат [неорг.]  $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{N}_2\text{NaO}_3$  (барбитал-натрий)** вода 12,7 (10°) [473], 21,5 (20°) [473], 24,7 (30°) [473], 48 (90°) [473], диэтиловый эфир н.р. [371], этанол 0,313 (25°) [1370],
1992. **натрия диэтилдитиокарбамат [неорг.]  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{NaS}_2$  (sodium diethyldithiocarbamate)** ацетон р. [1571], бензол н.р. [1571], вода 54 (20°) [871, с. 147], диэтиловый эфир н.р. [1571], метанол р. [1571], этанол р. [1571],
1993. **натрия додецилсульфат [неорг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{NaO}_4\text{S}$  (sodium dodecyl sulfate, натрия лаурилсульфат)** 1-бутанол р. [6], бензол н.р. [6], вода 0,173 (1,8°) [611], 0,216 (5,8°) [611], 2,88 (13,9°) [611], 7,2 (16,4°) [611], 14,4 (18,6°) [611], 21,6 (20,2°) [611], 28,8 (21,4°) [611], диоксан н.р. (20°) [6], диэтиловый эфир н.р. [6], метанол р. [6], хлороформ р. [6],
1994. **натрия иодат [неорг.]  $\text{INaO}_3$  (sodium iodate)** вода 2,48 (0°) [1], 4,59 (10°) [1], 9,5 (25°) [1], 13,3 (40°) [1], 19,8 (60°) [1], 26,6 (80°) [1], 33 (100°) [1], диметилформаид 0,05 (25°) [560, с. 775], уксусная кислота р. [1], этанол н.р. [1], этилендиамин н.р. [3075, с. 465],
1995. **натрия иодид [неорг.]  $\text{INa}$  (sodium iodide)** 1-бутанол 21,6 (25°) [2841, с. 80], 2-бутанол 15 (25°) [2841, с. 80], 2-бутанон 22,8 (-10°) [1370], 15 (20°) [1370], 8,9 (50°) [1370], N-метилформаид 61 (25°) [1584], аллиловый спирт 28,49 (25°) [611], амиловый спирт 16,3 (25°) [1370], аммиак жидкий 22 (-82°) [1873, с. 1774], 61 (-50°) [1873, с. 1774], 107,5 (-20°) [1873, с. 1774], 131,9 (0°) [1370], 146,3 (25°) [1370], ацетаид 5,62 (78°) [1370], ацетон 3,3 (-34°) [1873, с. 1779], 13,1 (0°) [1873, с. 1779], 30 (20°) [1], 39,9 (25°) [1873, с. 1779], 29,9 (59,8°) [1873, с. 1779], 21,8 (80°) [1], ацетонитрил 28,32 (0°) [611], 23,63 (25°) [611], бензиловый спирт 14,4 (25°) [611], вода 159,7 (0°) [1], 179,3 (20°) [1], 184 (25°) [3075, с. 465], 190 (30°) [1], 205 (40°) [1], 227 (50°) [1], 257 (60°) [1], 296 (80°) [1], 302 (100°) [1], 310 (120°) [1], 320 (140°) [1], вода тяжелая 141,2 (0°) [1873, с. 1774], 149 (10°) [1873, с. 1774], 164,27 (25°) [1873, с. 1774], 170,49 (30°) [1873, с. 1774], 266,3 (100°) [1873, с. 1774], гидразин 61 (20°) [1370], глицерин л.р. [371], диметилсульфоксид 30 (25°) [1001, с. 320], диметилформаид 14,4 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 1,62 (25°) [1873, с. 1776], изобутанол 17,7 (25°) [2841, с. 82], изопропанол 26,33 (25°) [2841, с. 82], метанол 65 (10°) [3131, с. 662], 72,9 (20°) [3131, с. 662], 78 (25°) [3131, с. 662], 81,3 (27°) [3131, с. 662], 81,8 (28°) [3131, с. 662], 81,4 (30°) [3131, с. 662], 80,7 (40°) [3131, с. 662], 80,1 (50°) [3131, с. 662], 79,4 (60°) [3131, с. 662], муравьиная кислота 62,71 (18°)

- [611], 61,81 (25°) [611], нитрометан 0,3 (0°) [611], 0,42 (25°) [611], пиридин р. [1], пропанол 28,22 (25°) [1370], пропионитрил 11,6 (0°) [611], 7,96 (25°) [611], трибутилфосфат 18,07 (22°) [2949, с. 2844], фтороводород реаг. [113, с. 72], фурфурол 21,6 (25°) [611], этанол 46 (20°) [428], 43,3 (25°) [1], этаноламин 22 (25°) [3075, с. 465], этиленгликоль 107,4 (25°) [575, с. 353], этилендиамин 34,6 (25°) [3075, с. 465],
1996. **натрия карбонат [неорг.]  $\text{CNa}_2\text{O}_3$  (sodium carbonate, натрий углекислый, сода кальцинированная)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 208], ацетон н.р. [1], бензонитрил н.р. [1788, с. 208], вода 7 (0°) [1], 12,2 (10°) [1], 21,8 (20°) [1], 29,4 (25°) [1], 39,7 (30°) [1], 48,8 (40°) [1], 47,3 (50°) [1], 46,4 (60°) [1], 45,1 (80°) [1], 44,7 (100°) [1], 42,7 (120°) [1], 39,3 (140°) [1], глицерин 98,3 (15°) [1370], диметилформаимид 0,05 (25°) [560, с. 775], метанол 0,55 (20°) [2629, с. 1595], 0,604 (25°) [2629, с. 1595], 0,7 (30°) [2629, с. 1595], 0,76 (35°) [2629, с. 1595], метилацетат н.р. [1788, с. 208], пропанол 28% 4,6 (20°) [1788, с. 208], пропанол 50% 1,2 (20°) [1788, с. 208], 1,2 (20°) [1370], пропанол 62% 0,4 (20°) [1788, с. 208], сероуглерод н.р. [1], углекислый газ жидкий н.р. [1788, с. 208], этанол 0,22 (20°) [2629, с. 1595], 0,24 (25°) [2629, с. 1595], 0,297 (35°) [2629, с. 1595], этанол 40% 2,15 (29,7°) [1370], этанол 50% 0,84 (20°) [1370], этанол 95% 0,03 (30°) [1370], этилацетат н.р. [1788, с. 208], этиленгликоль 3,46 (20°) [611],
1997. **натрия карбонат - водорода пероксид (2/3) [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_6\text{Na}_4\text{O}_{12}$**  вода 12,5 (20°) [2953, с. 64-65, 71],
1998. **натрия карбонат декагидрат [неорг.]  $\text{CH}_{20}\text{Na}_2\text{O}_{13}$  (sodium carbonate decahydrate)** вода 50 (20°) [473], этанол н.р. [1],
1999. **натрия карбонат моногидрат [неорг.]  $\text{CH}_2\text{Na}_2\text{O}_4$  (sodium carbonate monohydrate)** вода р. [1012], глицерин 14 (25°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол н.р. [1012],
2000. **натрия метаалюминат [неорг.]  $\text{AlNaO}_2$  (sodium aluminate)** вода 78,6 (20°) [2499, с. 6], этанол н.р. [607, с. 1356],
2001. **натрия метаборат [неорг.]  $\text{BNaO}_2$  (sodium metaborate)** вода 16,9 (0°) [3184, с. 455], 20,8 (10°) [1], 25,3 (20°) [3184, с. 455], 28,2 (25°) [1], 31,4 (30°) [1], 40,35 (40°) [1], 63,9 (60°) [1], 84,5 (80°) [1], 125,2 (100°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол н.р. [1],
2002. **натрия метаборат - водорода пероксид - вода (1/1/3) [неорг.]  $\text{H}_8\text{BNaO}_7$  (натрия метабората пероксогидрат тригидрат, натрия перборат)** вода 1,17 (20°) [225],
2003. **натрия метаванадат [неорг.]  $\text{NaO}_3\text{V}$  (sodium metavanadate)** вода 19,3 (20°) [473], 21,1 (25°) [2], 22,5 (30°) [473], 26,3 (40°) [473], 33 (60°) [473], 38,8 (75°) [2], 40,8 (80°) [473],
2004. **натрия метагерманат [неорг.]  $\text{GeNa}_2\text{O}_3$  (sodium germanate)** вода 8,04 (-2°) [1370], 14,5 (0°) [1370], 23,7 (20,2°) [1370], 25,9 (25°) [1370], 42 (45°) [1370], 99,6 (75,5°) [1370], 132 (83,5°) [1370],
2005. **натрия метаниобат [неорг.]  $\text{NaNbO}_3$  (sodium niobate)** вода 0,0071 (0°) [1873, с. 1520], 0,0097 (25°) [1873, с. 1520], 0,0257 (50°) [1873, с. 1520], 0,0602 (75°) [1873, с. 1520], 0,121 (100°) [1873, с. 1520],
2006. **натрия метанолат [неорг.]  $\text{CH}_3\text{NaO}$  (sodium methanolate, sodium methoxide, натрия метанолят, натрия метилат, натрия метоксид)** 1-бутиламин 0,1 (28°) [2786, с. 208], 2-пропиламин 0,1 (28°) [2786, с. 208], аммиак жидкий 0,4 (25°) [2786, с. 208], вода реаг. [1571], метанол 39 (0°) [1404, с. 257], 45 (10°) [1404, с. 257], 47,3 (20°) [6], морфолин 0,3 (25°) [2786, с. 208], 0,1 (75°) [2786, с. 208], этанол р. [1571],
2007. **натрия метапериодат [неорг.]  $\text{INaO}_4$  (sodium metaperiodate, sodium periodate, натрия периодат)** вода 27 (35°) [2], 39 (50°) [2],
2008. **натрия метасиликат [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_3\text{Si}$  (sodium metasilicate, sodium silicate, натрия силикат)** вода 18,8 (20°) [1], 22,2 (25°) [1], 34,5 (35°) [1], 56,7 (45°) [1], 93,5 (60°) [1], 160,6 (80°) [1], этанол н.р. [1],
2009. **натрия метатанталат [неорг.]  $\text{NaO}_3\text{Ta}$  (sodium metatantalate)** вода 0,00118 (0°) [1873, с. 1520], 0,00137 (25°) [1650], 0,00275 (50°) [1873, с. 1520], 0,0055 (75°) [1873, с. 1520], 0,01104 (100°) [1873, с. 1520],

2010. **натрия метафосфат [неорг.]  $\text{NaO}_3\text{P}$  (sodium metaphosphate)** вода 14,5 (25°) [1], 32,5 (100°) [1], диметилформамид 0,05 (25°) [560, с. 775],
2011. **натрия 2-метилпропан-2-олат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_9\text{NaO}$  (sodium tert-butoxide, натрия трет-бутилат, натрия трет-бутоксид)** тетрагидрофуран 32 [1569, с. 650], трет-бутанол р. [1569, с. 650],
2012. **натрия 2-метокси-3,6-дихлорбензоат [неорг.]  $\text{C}_8\text{H}_5\text{Cl}_2\text{NaO}_3$**  вода 38 (20°) [506],
2013. **натрия молибдат [неорг.]  $\text{MoNa}_2\text{O}_4$  (sodium molybdate)** вода 44 (0°) [1], 63,9 (10,3°) [1], 65 (15°) [1], 69 (50°) [1], 84 (100°) [1], метилацетат н.р. [1788, с. 531],
2014. **натрия молибдат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{Na}_2\text{MoO}_6$  (sodium molybdate dihydrate)** вода 86 (20°) [1650], 118 (100°) [1650],
2015. **натрия нафталин-2-сульфонат [неорг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NaO}_3\text{S}$  (натрия 2-нафталинсульфонат)** вода 3,3 (0°) [653, с. 144], 6 (23,6°) [1010], 17,1 (65°) [653, с. 144], 29 (96°) [653, с. 144],
2016. **натрия нитрат [неорг.]  $\text{NNaO}_3$  (sodium nitrate, натриевая селитра, натрий азотнокислый)** азотная кислота 1,5 (20°) [1873, с. 1544], аммиак жидкий 98 (-35°) [1606, с. 56], 127 (0°) [1], ацетон н.р. [1], вода 72,7 (0°) [1], 79,9 (10°) [1], 87,6 (20°) [1], 91,6 (25°) [1], 96,1 (30°) [1], 104,9 (40°) [1], 114,1 (50°) [1], 124,7 (60°) [1], 149 (80°) [1], 176 (100°) [1], гидразин 100 (20°) [1370], гидроксилламин 13,1 (18°) [1370], диметилсульфоксид 20 (25°) [1001, с. 320], диметилформамид 15,4 (25°) [560, с. 775], диэтиловый эфир 0,0196 (20°) [1873, с. 1546], метанол 0,41 (25°) [1], перекись водорода 30,9 (0°) [80], пиридин 0,35 (25°) [1], уксусная кислота 0,173 (27°) [1873, с. 1545], 0,197 (29°) [1873, с. 1545], 0,246 (40°) [1873, с. 1545], 1,22 (103°) [1873, с. 1545], фтороводород р. [1817, с. 73], этанол 0,036 (25°) [1], этанол 50% 19,4 (20°) [1370], этилендиамин 33,5 (25°) [3075, с. 465],
2017. **натрия нитрит [неорг.]  $\text{NNaO}_2$  (sodium nitrite, натрий азотистокислый)** аммиак жидкий 79,02 (-33°) [1873, с. 1527], 87,37 (0°) [1873, с. 1527], вода 71,4 (0°) [1], 82,9 (20°) [1], 95,7 (40°) [1], 112,3 (60°) [1], 135,5 (80°) [1], 160 (100°) [1], гидразин 100 (20°) [611], диметилсульфоксид 1 (25°) [1001, с. 320], метанол 4,43 (19,5°) [1370], метилацетат н.р. [1788], перекись водорода 33,73 (11,8°) [611], пиридин х.р. [1], этанол абсолютный 0,31 (19,5°) [1370], этилацетат н.р. [1788],
2018. **натрия нитрозопентацианоферрат(II) дигидрат [неорг.]  $\text{C}_5\text{H}_4\text{FeN}_6\text{Na}_2\text{O}_3$  (натрия нитропруссид)** вода 40 (16°) [473], диметилформамид 25 (25°) [560, с. 775], этанол р. [2],
2019. **натрия октадеcanoат [неорг.]  $\text{C}_{18}\text{H}_{35}\text{NaO}_2$  (sodium stearate, натрия стеарат)** этиленгликоль 0,46 (25°) [611],
2020. **натрия цис-октадец-9-еноат [неорг.]  $\text{C}_{18}\text{H}_{33}\text{NaO}_2$  (sodium oleate, натрия олеат)** вода 5,26 (20°) [611], этанол р. [603], этиленгликоль 14,11 (25°) [575, с. 354],
2021. **натрия ортованадат(V) [неорг.]  $\text{Na}_3\text{O}_4\text{V}$  (sodium orthovanadate)** вода 9,08 (0°) [1873, с. 1519], 18,85 (20°) [1873, с. 1519], 41,96 (50°) [1873, с. 1519], 48,35 (60°) [1873, с. 1519], 63,8 (80,2°) [1873, с. 1519], этанол н.р. [1012],
2022. **натрия пентаборат [неорг.]  $\text{B}_5\text{NaO}_8$  (sodium pentaborate)** вода 6,4 (0°) [611], 12 (20°) [611], 29,4 (50°) [611], 107,5 (100°) [611],
2023. **натрия пентаноат [неорг.]  $\text{C}_5\text{H}_9\text{NaO}_2$  (sodium pentanoate, натрия валерат)** пропиленгликоль 21,6 (25°) [2841, с. 84], этиленгликоль 31,13 (25°) [611],
2024. **натрия пентахлорфенолят - вода (1/1) [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_5\text{NaO}_2$  (sodium pentachlorophenolate monohydrate, натрия пентахлорфенолят моногидрат)** ацетон р. [384, с. 426], вода 25,23 (14°) [384, с. 426], 29,28 (20°) [384, с. 426], 29,7 (25°) [384, с. 426], 31,77 (40°) [384, с. 426], 33,07 (50°) [384, с. 426], 34,59 (60°) [384, с. 426], этанол р. [384, с. 426],
2025. **натрия перксенат [неорг.]  $\text{Na}_4\text{O}_6\text{Xe}$  (sodium perxenate)** вода 0,8 (20°) [1189],
2026. **натрия перманганат тригидрат [неорг.]  $\text{H}_6\text{MnNaO}_7$  (sodium permanganate trihydrate)** вода 144 (20°) [1], 733 (70°) [1],

2027. **натрия пероксид - вода (1/8) [неорг.]  $\text{H}_{16}\text{Na}_2\text{O}_{10}$  (sodium peroxide octahydrate, натрия пероксид октагидрат)** вода 8,742 (0°) [1567, с. 18], 11,035 (10°) [1567, с. 18], 13,763 (20°) [1567, с. 18], 17,091 (30°) [1567, с. 18], 21,032 (40°) [1567, с. 18],
2028. **натрия перренат [неорг.]  $\text{NaO}_4\text{Re}$  (sodium perrhenate)** вода 100 (20°) [1012], этанол 99,1% 1,41 (18°) [1370],
2029. **натрия перхлорат [неорг.]  $\text{ClNaO}_4$  (sodium perchlorate)** 1-бутанол 1,86 (23°) [1370], аммиак жидкий 278,3 (-33°) [1873, с. 1746], 304,3 (0°) [1873, с. 1746], ацетон 51,8 (25°) [1], вода 169 (0°) [1], 191 (15°) [1], 211 (25°) [1], 243 (40°) [1], 273 (50°) [1], 300 (75°) [1], 330 (100°) [1], диэтиловый эфир м.р. [1], изобутанол 0,79 (23°) [1370], метанол 51,35 (25°) [1], перекись водорода 41 (11,4°) [1873, с. 1746], 45,6 (19°) [1873, с. 1746], 56,5 (40°) [1873, с. 1746], пропанол 4,89 (23°) [1370], хлорная кислота безводная 0,628 (0°) [104, с. 238], этанол 14,7 (25°) [1], этаноламин 90,8 (25°) [3075, с. 465], этилацетат 9,65 (23°) [1370], этиленгликоль 75,5 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин 30,1 (25°) [3075, с. 465],
2030. **натрия пиридин-3-карбоксилат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_4\text{NNaO}_2$  (натрия никотинат)** вода 9,5 (0°) [416, с. 293], 23,11 (15°) [416, с. 293], 31,16 (30°) [416, с. 293], 39,11 (61°) [416, с. 293], 43,2 (78°) [416, с. 293], 49,78 (100°) [416, с. 293],
2031. **натрия пирофосфат декагидрат [неорг.]  $\text{H}_{20}\text{Na}_4\text{O}_{17}\text{P}_2$  (sodium pyrophosphate decahydrate)** вода 5,41 (0°) [1788, с. 707], 6,81 (10°) [1788, с. 707], 10,92 (20°) [1788, с. 707], 18,11 (30°) [1788, с. 707], 24,97 (40°) [1788, с. 707], 33,25 (50°) [1788, с. 707], 44,07 (60°) [1788, с. 707], 77,47 (90°) [1788, с. 707], 93,11 (100°) [1788, с. 707],
2032. **натрия пропаноат [неорг.]  $\text{C}_3\text{H}_5\text{NaO}_2$  (sodium propanoate, sodium propionate, натрия пропионат)** ацетон н.р. [1569], бензол н.р. [1569], вода р. [1569], метанол 13,28 (15°) [3063, с. 1341], 13,77 (68°) [3063, с. 1341], пропиленгликоль 19,89 (25°) [2841, с. 85], этиленгликоль 30,92 (25°) [2841, с. 85],
2033. **натрия 2-пропилпентаноат [неорг.]  $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{NaO}_2$  (arilepsin, convulex, depakin, sodium valproate, апилепсин, ацедипрол, депакин, депакин хроно, конвулекс, натрия 2-пропилвалерат, натрия вальпроат, энкорат)** вода 250 [1569], метанол 25 [1569], этанол 83,5 [1569],
2034. **натрия сахаринат дигидрат [неорг.]  $\text{C}_7\text{H}_8\text{NNaO}_5\text{S}$**  вода 100 (20°) [1823, с. 151], 143 (35°) [1823, с. 151], 187 (50°) [1823, с. 151], 254 (75°) [1823, с. 151], 297 (90°) [1823, с. 151],
2035. **натрия селенат [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_4\text{Se}$  (sodium selenate)** вода 84 (35°) [1012], 73 (100°) [1012],
2036. **натрия селенат декагидрат [неорг.]  $\text{H}_{20}\text{Na}_2\text{O}_{14}\text{Se}$  (sodium selenate decahydrate)** вода 20,9 (20°) [1012], 163 (100°) [1012],
2037. **натрия селенит [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_3\text{Se}$  (sodium selenite)** вода 83,42 (16,3°) [1370], 85,6 (19,5°) [1370], 89,68 (24,4°) [611], 73,22 (30,4°) [611], 97,63 (34,7°) [611], 95,16 (46,8°) [611], 84,95 (89,1°) [611],
2038. **натрия сульфат [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_4\text{S}$  (sodium sulfate, натрий сернокислый, тенардит)** 1-бутанол н.р. [1370], аммиак жидкий 0,088 (25°) [1873, с. 1643], ацетон н.р. [1788, с. 1024], бензонитрил н.р. [1788, с. 1024], вода 4,5 (0°) [1], 9,6 (10°) [1], 19,2 (20°) [1], 27,9 (25°) [1], 40,8 (30°) [1], 49,8 (32°) [1], 49,8 (38°) [1], 48,4 (40°) [1], 45,3 (60°) [1], 43,3 (80°) [1], 42,3 (100°) [1], вода тяжелая 42,9 (40°) [1873, с. 1641], 37,4 (100°) [1873, с. 1641], глицерин р. [1], изобутанол н.р. [1370], изопропанол 0,00209 (20°) [2841, с. 86], 0,00222 (30°) [2841, с. 86], 0,00219 (40°) [2841, с. 86], 0,00175 (50°) [2841, с. 86], метанол 0,01 (10°) [3123, с. 488], 0,017 (20°) [3123, с. 488], 0,018 (30°) [3123, с. 488], 0,02 (40°) [3123, с. 488], 0,019 (50°) [3123, с. 488], метанол 50% водный 0,46 (10°) [3123, с. 488], 0,94 (20°) [3123, с. 488], 1,02 (30°) [3123, с. 488], 2,35 (40°) [3123, с. 488], 2,26 (50°) [3123, с. 488], метилацетат н.р. [1788, с. 1024], муравьиная кислота 95% 16,5 (19°) [1370], перекись водорода 26,7 (0°) [80], пропанол н.р. [1370], серная кислота 16,3 (20°) [611], фтороводород р. [1817, с. 73], этанол 0,44 (20°) [1], 0,48 (40°) [1], этилацетат н.р. [1788, с. 1024],

2039. **натрия сульфат декагидрат [неорг.]  $\text{H}_{20}\text{Na}_2\text{O}_{14}\text{S}$  (sodium sulfate decahydrate, глауберова соль, мирабилит)** вода х.р. [1], глицерин 95% 7,52 (25°) [1370], этанол н.р. [1],
2040. **натрия сульфид [неорг.]  $\text{Na}_2\text{S}$  (sodium sulfide, натрий сернистый)** аммиак жидкий 0,0242 (-33,6°) [1873, с. 1600], 0,0223 (-32,9°) [1873, с. 1600], вода 12,4 (0°) [1], 18,6 (20°) [1], 29 (40°) [1], 39,1 (60°) [1], 49,2 (80°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1788], этанол м.р. [1],
2041. **натрия сульфит [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_3\text{S}$  (sodium sulfite)** аммиак жидкий 0,17 (25°) [1873, с. 1605], бензонитрил н.р. [1788, с. 1046], вода 14,4 (0°) [1], 26,1 (20°) [1], 37,4 (40°) [1], 33,2 (60°) [1], 29 (80°) [1], 26,6 (100°) [1], диоксид серы 0,023 (0°) [1370], метилацетат н.р. [1788, с. 1046], этанол м.р. [1], этилацетат н.р. [1788, с. 1046],
2042. **натрия тартрат дигидрат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_8\text{Na}_2\text{O}_8$  (sodium tartrate dihydrate)** вода 29 (6°) [2], 66 (43°) [2], этанол н.р. [2],
2043. **натрия теллурид [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_3\text{Te}$  (sodium tellurite)** вода 81,72 (25°) [1873, с. 1667],
2044. **натрия тетраборат [неорг.]  $\text{B}_4\text{Na}_2\text{O}_7$  (sodium tetraborate, натрий тетраборнокислый)** вода 1,11 (0°) [611], 3,15 (25°) [611], 10,4 (50°) [611], 52,5 (100°) [611], глицерин 111 (20°) [1873, с. 1469], этанол н.р. [2, с. 134-135], этилацетат н.р. [2, с. 134-135],
2045. **натрия тетраборат декагидрат [неорг.]  $\text{H}_{20}\text{B}_4\text{Na}_2\text{O}_{17}$  (sodium tetraborate decahydrate, бора)** ацетон 0,64 (25°) [3184, с. 465], вода 1,6 (10°) [1], 2,5 (20°) [1], 3,2 (25°) [1], 3,9 (30°) [1], 6,4 (40°) [1], 10,5 (50°) [1], 17,4 (60°) [1], 24,3 (80°) [1], 39,1 (100°) [1], глицерин 101 (25°) [3184, с. 465], глицерин 98,5% 111 (25°) [3184, с. 465], диэтиленгликоль 22,9 (25°) [3184, с. 465], метанол 5,7 (36°) [3184, с. 465], пропиленгликоль 40,4 (25°) [3184, с. 465], этанол н.р. [371], этанол 50% 0,38 (25°) [3184, с. 465], этилацетат 0,14 (25°) [3184, с. 465], этиленгликоль 75,5 (25°) [3184, с. 465],
2046. **натрия тетрагидridoалюминат [неорг.]  $\text{H}_4\text{AlNa}$  (sodium aluminum hydride, sodium tetrahydroaluminate, натрия алюмогидрид, натрия тетрагидроалюминат)** диглим 119 (20°) [3236, с. 518], диэтиловый эфир н.р. [104], моногим р. [6], тетрагидрофуран 162 (20°) [3236, с. 518], тригим 151 (20°) [3236, с. 518],
2047. **натрия тетрагидридоборат [неорг.]  $\text{H}_4\text{BNa}$  (sodium borohydride, sodium hydroborate, sodium tetrahydroborate, натрия борогидрид, натрия тетрагидроборат)** 1,2-диэтоксизтан т.р. [2786, с. 208], 1-бутиламин 4,9 (28°) [1811, с. 128], 1-пропиламин 9,7 (28°) [1897, с. 229], 2-(2-метоксиэтокси)этанол 16,3 (25°) [1811, с. 128], 2-метоксиэтанол 16,7 (25°) [1811, с. 128], 2-пропиламин 6 (28°) [1897, с. 229], 2-этоксиэтанол т.р. [2786, с. 208], аммиак жидкий 104 (-33,3°) [1811, с. 128], 99 (-22,5°) [3236, с. 400], 104 (1,9°) [3236, с. 400], 109 (25°) [3236, с. 400], анилин 0,6 (75°) [978], ацетон реаг. [2787, с. 3617], ацетонитрил 0,9 (28°) [3236, с. 406], вода 25 (0°) [1811, с. 128], 55 (25°) [1811, с. 128], 88,5 (60°) [499], реаг. (100°) [1], гидразин 25,4 (25°) [3236, с. 401], диглим 1,32 (0°) [3236, с. 404], 5,5 (25°) [458], 8 (45°) [1811, с. 128], 10 (75°) [1811, с. 128], диметилсульфоксид 5,8 (25°) [334], диметилформамид 18 (20°) [334], 24,3 (30°) [3236, с. 406], 24,9 (100°) [3236, с. 406], диоксан н.р. [334], диэтиламин т.р. [2786, с. 208], диэтиловый эфир н.р. [499], изопропанол 0,4 (25°) [499], 0,93 (60°) [3236, с. 404], изопропиламин 6 (28°) [3236, с. 404], метанол реаг. 16,4 (25°) [499], р. с реак. 17,7 (40°) [3236, с. 404], метиламин 27,6 (-20°) [1811, с. 128], моногим 0,8 (25°) [499], морфолин 1,4 (25°) [1897, с. 229], 2,5 (75°) [1897, с. 229], пиридин 8,12 (5°) [3236, с. 403], 3,1 (25°) [1], 2,3 (75°) [3236, с. 403], тетрагидрофуран 0,1 (20°) [458], тетрагидрофуран-2-илметанол р. с реак. 14 (20°) [3236, с. 404], трет-бутанол 0,11 (25°) [978], 0,19 (60°) [3236, с. 404], тригим 8,7 (25°) [1811, с. 128], 8,5 (50°) [1811, с. 128], 6,7 (100°) [1811, с. 128], триметилборат т.р. [2786, с. 208], триэтиламин т.р. [2786, с. 208], циклогексиламин 1,8 (28°) [1897, с. 229], этанол 4 (20°) [978], этаноламин 7,74 (25°) [3236, с. 404], этиламин 20,9 (17°) [978], этилацетат т.р. [2786, с. 208], этилендиамин 22 (75°) [1811, с. 128],
2048. **натрия тетрагидроксоцинкат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_8\text{Na}_2\text{O}_6\text{Zn}$  (sodium tetrahydrozincate dihydrate)** вода 75,2 (30°) [2],

2049. **натрия тетрагидроортотеллурат [неорг.]  $\text{H}_4\text{Na}_2\text{O}_6\text{Te}$**  вода 0,8 (18°) [1012], 2 (100°) [1012],
2050. **натрия тетракарбонилкобальтат [неорг.]  $\text{C}_4\text{CoNaO}_4$**  диэтиловый эфир 1,96 (18°) [104],
2051. **натрия тетратионат - вода (1/2) [неорг.]  $\text{H}_4\text{Na}_2\text{O}_8\text{S}_2$**  (натрия тетратионат дигидрат) вода 101,6 (20°) [181, с. 773],
2052. **натрия тетратиоортоантимонат [неорг.]  $\text{Na}_3\text{S}_4\text{Sb}$**  (натрий сульфосурьмянистый) вода 13,4 (0°) [611], 23,9 (15°) [611], 37,2 (30°) [611], 133,1 (79,5°) [611],
2053. **натрия тетратиоортоантимонат нонагидрат [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{Na}_3\text{O}_9\text{S}_4\text{Sb}$**  (**sodium thioantimonate nonahydrate**) вода 13,3 (0°) [1012], 66,3 (100°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол н.р. [1012],
2054. **натрия тетрафторбериллат [неорг.]  $\text{BeF}_4\text{Na}_2$**  (**sodium tetrafluoroberyllate**) вода 1,03 (0°) [1873, с. 1673], 1,39 (20°) [1873, с. 1673], 1,92 (40°) [1873, с. 1673], 2,81 (94°) [1873, с. 1673],
2055. **натрия тетрафторборат [неорг.]  $\text{BF}_4\text{Na}$**  (**sodium tetrafluoroborate, натрия тетрафтороборат**) ацетон 1 (20°) [10, с. 204], вода 72,27 (0°) [1873, с. 1674], 85,19 (11°) [1873, с. 1674], 108 (26°) [1012], 210 (100°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [10, с. 204], метанол 2,93 (0°) [611], 4,35 (25°) [611], 5,43 (40°) [611], этанол 0,28 (0°) [611], 0,47 (25°) [611], 0,64 (40°) [611], 1,01 (60°) [611],
2056. **натрия тетрахлораурат(III) [неорг.]  $\text{AuCl}_4\text{Na}$**  (**sodium tetrachloroaurate(III)**) вода 139,2 (10°) [866], 151,2 (20°) [72], 226,8 (40°) [866], 900 (60°) [72],
2057. **натрия тетрахлораурат(III) дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{AuCl}_4\text{NaO}_2$**  (**sodium tetrachloroaurate(III) dihydrate**) вода 139 (10°) [2499, с. 11], 150 (20°) [2499, с. 11], 900 (60°) [2499, с. 11], диэтиловый эфир х.р. [1012], этанол х.р. [1012],
2058. **натрия тетрацианоборат [неорг.]  $\text{C}_4\text{BN}_4\text{Na}$**  (**sodium tetracyanoborate**) вода 92,1 (22°) [2511, с. 1018],
2059. **натрия тиосульфат [неорг.]  $\text{Na}_2\text{O}_3\text{S}_2$**  (**sodium thiosulfate, натрий тиосерноокислый**) аммиак жидкий 0,17 (25°) [2197, с. 77], вода 49,7 (0°) [1873, с. 1648], 69,5 (20°) [1873, с. 1648], 104,1 (40°) [1873, с. 1648], 192,4 (60°) [1873, с. 1648], диметилформаимид 0,08 (25°) [560, с. 775], этанол 0,0025 (20°) [611],
2060. **натрия тиосульфат - вода (1/5) [неорг.]  $\text{H}_{10}\text{Na}_2\text{O}_8\text{S}_2$**  (**sodium thiosulfate pentahydrate, натрия гипосульфит пентагидрат, натрия тиосульфат пентагидрат**) вода 50,2 (0°) [1], 59,7 (10°) [1], 70,1 (20°) [1], 75,9 (25°) [1], 91,2 (35°) [1], 123,9 (45°) [1], 191,3 (60°) [1], 245 (100°) [1], этанол 0,0034 (20°) [1370],
2061. **натрия тиоцианат [неорг.]  $\text{CNNaS}$**  (**sodium thiocyanate, натрия роданид**) аммиак жидкий 206 (25°) [8], ацетон 6,85 (18,8°) [2841, с. 88], 7,1 (20°) [72], 9,49 (29,2°) [2841, с. 88], 14,08 (41,9°) [2841, с. 88], 21,39 (56°) [2841, с. 88], бензонитрил р. [1788, с. 885], вода 112,7 (10,7°) [2948, с. 2283], 127,5 (17,3°) [2948, с. 2283], 139,3 (21,3°) [2948, с. 2283], 142,6 (25°) [3075, с. 465], 167,5 (29,2°) [2948, с. 2283], 172,4 (33,8°) [2948, с. 2283], 178 (46,1°) [2948, с. 2283], 189,5 (65,8°) [2948, с. 2283], 196,2 (73,8°) [2948, с. 2283], 202 (81,8°) [2948, с. 2283], 225,6 (101,4°) [2948, с. 2283], диметилформаимид 29,2 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 0,651 (0°) [1873, с. 1523], метанол 35 (15,8°) [2948, с. 2284], 40,04 (24,7°) [2948, с. 2284], 40,2 (25°) [72], 45,14 (34,6°) [2948, с. 2284], 50,98 (48°) [2948, с. 2284], 51,5 (48,9°) [2948, с. 2284], 52,2 (50°) [72], 53,54 (52,3°) [2948, с. 2284], метилацетат р. [1788, с. 885], трибутилфосфат 12,5 (22°) [2949, с. 2844], этанол 18,37 (18,8°) [2841, с. 88], 19,05 (35,8°) [2841, с. 88], 21 (52,8°) [2841, с. 88], 22,61 (61,8°) [2841, с. 88], 24,42 (70,9°) [2841, с. 88], этилендиамин 93,5 (25°) [3075, с. 465],
2062. **натрия триметоксигидридоборат [неорг.]  $\text{C}_3\text{H}_{10}\text{BNaO}_3$**  (**натрия триметоксиборогидрид**) N,N,N,N-тетраметилэтилендиамин 43 (20°) [3236, с. 456], N,N-диметиланилин 1,4 (20°) [3236, с. 456], N-метилморфолин 22 (20°) [3236, с. 456], N-метилпиперидин 5,6 (20°) [3236, с. 456], аммиак жидкий 5,6 (-33°) [978], вода р. [3236, с.

- 455], гексан 7 (24°) [3236, с. 456], диглим 2,6 (20°) [3236, с. 456], диоксан 1,6 (25°) [978], 4,5 (75°) [3236, с. 456], диэтиловый эфир н.р. [3236, с. 455], изопропиламин 9 (25°) [2786, с. 194], моноглим 22 (20°) [3236, с. 456], морфолин 0,3 (24°) [2786, с. 194], 2,3 (75°) [2786, с. 194], пиперидин 16 (20°) [3236, с. 456], пиридин 0,4 (24°) [978], 3 (75°) [2786, с. 194], тетрагидрофуран 40 (20°) [3236, с. 456], тетраглим 2,3 (20°) [3236, с. 456], триглим 1 (20°) [3236, с. 456], этилендиамин 0,2 (25°) [3236, с. 456], 0,2 (75°) [3236, с. 456],
2063. **натрия триоксалоферрат(III) пентагидрат [неорг.]  $C_6H_{10}FeNa_3O_{17}$**  вода 25,5 (0°) [1012], 145,1 (100°) [1012],
2064. **натрия тритиокарбонат [неорг.]  $CNa_2S_3$**  вода р. [80], этанол 5,55 (15,5°) [799],
2065. **натрия трифосфат [неорг.]  $Na_5O_{10}P_3$  (sodium triphosphate)** вода 16,25 (0°) [1873, с. 1564], 14,84 (20,1°) [1873, с. 1564], 15,02 (30°) [1873, с. 1564], 15,85 (40,06°) [1873, с. 1564], 16,74 (50,07°) [1873, с. 1564],
2066. **натрия трифторацетат [неорг.]  $C_2F_3NaO_2$  (sodium trifluoroacetate)** вода р. [647], трифторуксусная кислота 15,1 (29,8°) [721],
2067. **натрия трихлорацетат [неорг.]  $C_2Cl_3NaO_2$  (sodium trichloroacetate)** вода 120 (25°) [607, с. 1515], метанол х.р. [384], органические растворители н.р. [130], этанол х.р. [384],
2068. **натрия трихромат [неорг.]  $Cr_3Na_2O_{10}$  (sodium trichromate)** вода 411,2 (15°) [799], 603,2 (99°) [799],
2069. **натрия уснинат дигидрат [неорг.]  $C_{18}H_{19}NaO_9$**  вода 0,5 (100°) [84], этанол 5 (20°) [84],
2070. **натрия формиат [неорг.]  $CHNaO_2$  (sodium formate, натрий муравьинокислый)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 29,53 (-20°) [611], 43,82 (0°) [611], 72,06 (15°) [611], 97,2 (20°) [603], 116,45 (54°) [611], 160 (100°) [603], диметилформаид 0,03 (25°) [560, с. 775], метанол 3,52 (15°) [3063, с. 1341], 3,68 (66,6°) [3063, с. 1341], муравьиная кислота 42,1 (25,5°) [1370], 75,72 (85°) [1370], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], уксусная кислота 13,49 (25°) [1873, с. 1476], 25,17 (53°) [1873, с. 1476], 60,18 (100°) [1873, с. 1476], этанол р. [603],
2071. **натрия фосфат [неорг.]  $Na_3O_4P$  (sodium phosphate, натрий фосфорнокислый трёхзамещенный, натрия ортофосфат, тринатрий фосфат)** вода 5,4 (0°) [1], 14,5 (25°) [1], 23,3 (40°) [1], 54,3 (60°) [1], 68 (80°) [1], 94,6 (100°) [1],
2072. **натрия фосфат додекагидрат [неорг.]  $H_{24}Na_3O_{16}P$  (sodium phosphate dodecahydrate)** вода 28,3 (20°) [1788, с. 704], метилацетат н.р. [1788, с. 705], сероуглерод н.р. [1788, с. 705], этанол н.р. [1012],
2073. **натрия фосфит - вода (2/11) [неорг.]  $H_{24}Na_4O_{17}P_2$**  вода 462,1 (25°) [799], 1141 (38°) [799], 1270 (43°) [799],
2074. **натрия фторацетат [неорг.]  $C_2H_2FNaO_2$  (sodium fluoroacetate)** ацетон 0,05 (25°) [3100, с. 503], вода 111 (25°) [3100, с. 503], метанол 6,3 (25°) [3100, с. 503], тетрахлорметан 0,0031 (25°) [3100, с. 503], этанол 1,77 (25°) [3100, с. 503],
2075. **натрия фторид [неорг.]  $FNa$  (sodium fluoride, натрий фтористый)** 1-бутанол 0,003 (20°) [611], аммиак жидкий 0,35 (25°) [1370], ацетон 0,0000024 (18°) [1873, с. 1673], 0,0000027 (37°) [1873, с. 1673], ацетонитрил 0,0014 (18°) [611], 0,003 (25°) [611], вода 4,11 (0°) [1], 4,28 (20°) [1], 4,54 (40°) [1], 4,69 (80°) [1], 4,96 (94°) [1366, с. 1101], диметилформаид 0,0002 (25°) [1584], диоксид серы 0,029 (0°) [1370], метанол 0,413 (20°) [1], метилацетат н.р. [1788, с. 850], перекись водорода 4,9 (-5,2°) [1873, с. 1671], трифторид брома 2,12 (25°) [1459], 2,62 (70°) [1459], фтороводород 22,1 (-24,3°) [1459], 25,1 (-9,8°) [1459], 30,1 (11°) [1459], этанол 0,095 (20°) [1], 0,108 (30°) [2841, с. 77], 0,119 (40°) [2841, с. 77], 0,158 (50°) [2841, с. 77], 0,179 (55°) [2841, с. 77],
2076. **натрия фторид - фтороводород (1/1) [неорг.]  $HF_2Na$  (sodium hydrogen fluoride, sodium hydrogen fluoride, натрий фтористый кислый, натрия бифторид, натрия гидродифторид, натрия гидрофторид)** вода 2,33 (0°) [1366, с. 1100], 3,25 (20°) [2, с. 146-147], 5,17 (40°) [1366, с. 1100], 7,5 (90°) [2, с. 146-147],

2077. **натрия фторсульфонат [неорг.]  $\text{FNaO}_3\text{S}$**  ацетон н.р. [908], вода л.р. [1817, с. 125], фтороводород 30,1 (11°) [1656], фторсульфоновая кислота 80,21 (25°) [1656], этанол н.р. [908],
2078. **натрия хлорат [неорг.]  $\text{ClNaO}_3$  (sodium chlorate)** аммиак жидкий р. [1], ацетон м.р. [1873, с. 1742], вода 79,6 (0°) [1], 87,6 (10°) [1], 95,9 (20°) [1], 100,5 (25°) [1], 105,3 (30°) [1], 115,4 (40°) [1], 203,9 (100°) [1], гидразин 66 (20°) [1370], глицерин 20 (15,5°) [1370], метанол 51,35 (25°) [1], этанол 14,7 (25°) [1], этаноламин 19,7 (25°) [3075, с. 465], этиленгликоль 16 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин 52,8 (25°) [3075, с. 465],
2079. **натрия хлорид [неорг.]  $\text{ClNa}$  (sodium chloride, галит, каменная соль, натрий хлористый, поваренная соль)** 1-бутанол 0,005 (20°) [163], 1-гексанол 0,001 (20°) [163], 1-пентанол 0,002 (20°) [163], 2-бутанол 0,00047 (25°) [1370], 2-этил-1-гексанол 0,0001 (20°) [163], N-метилформамид 3,2 (25°) [1584], аммиак жидкий 4,2 (-30°) [72], 12,9 (0°) [1], ацетон 0,000032 (18°) [1], 0,000044 (37°) [611], ацетонитрил 0,00015 (18°) [611], 0,00025 (25°) [611], бензиловый спирт 0,017 (20°) [163], бензонитрил н.р. [1788], бром жидкий 0,001 (25°) [3175, с. 282], вода 35,7 (0°) [1], 35,9 (20°) [1], 36,4 (40°) [1], 37,2 (60°) [1], 38,1 (80°) [1], 39,4 (100°) [1], вода тяжелая 29,2 (0°) [799], 30,1 (20°) [1873, с. 1723], 31,3 (50°) [1873, с. 1723], 33,9 (100°) [799], гидразин 8 (20°) [1370], гидроксиламин 14,7 (17,5°) [1370], глицерин 8,2 (25°) [1], диметилсульфоксид 0,5 [2296, с. 545], диметилформамид 0,04 (25°) [1584], диоксид серы 0,016 (0°) [72], диэтиловый эфир н.р. [1], изоамиловый спирт 0,0016 (20°) [163], изобутанол 0,0022 (20°) [2841, с. 74], 0,0005 (20°) [163], 0,0023 (30°) [2841, с. 74], 0,0027 (40°) [2841, с. 74], 0,0028 (50°) [2841, с. 74], изопропанол 0,0027 (25°) [1370], метанол 1,41 (20°) [2628, с. 4982], 1,39 (25°) [2628, с. 4982], 1,37 (30°) [2628, с. 4982], 1,31 (40°) [2628, с. 4982], 1,27 (50°) [2628, с. 4982], 1,22 (60°) [2628, с. 4982], метилацетат н.р. [1788, с. 849], муравьиная кислота 95% 5,8 (19,7°) [1370], оксид-дихлорид селена(IV) 0,57 (25°) [1370], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,018 [80, с. 456], перекись водорода 17,6 (-14,5°) [72], 18,4 (-10°) [72], 20,5 (0°) [72], пиридин н.р. [1788], пропанол 0,012 (25°) [1370], скипидар н.р. [1788], соляная кислота 35,6% водная 0,11 (30°) [1788, с. 843], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], углекислый газ жидкий н.р. [1788], уксусная кислота 0,074 (30°) [1370], 0,162 (92°) [1873, с. 1728], формамид 9,4 (25°) [1584], фтороводород реаг. [113, с. 72], циановодород м.р. [2210, с. 134], этанол 30% 17,51 (15°) [1788], этанол 40% 13,25 (15°) [1788], этанол 50% 9,77 (15°) [1788], этанол 60% 5,96 (15°) [1788], этанол 75% 0,661 (14°) [1788], 0,7 (15,2°) [1788], 0,736 (38°) [1788], 1,033 (71,5°) [1788], этанол 80% 1,22 (15°) [1788], этанол 95,5% 0,174 (15°) [1788], 0,171 (77,2°) [1788], этанол абсолютный 0,065 (18,5°) [1370], этаноламин 1,86 (25°) [3075, с. 465], этилацетат 0,24 [2210, с. 134], этиленгликоль 46,4 (1,8°) [1370], 7,15 (25°) [575, с. 353], этилендиамин 0,33 (25°) [3075, с. 465],
2080. **натрия хлорит [неорг.]  $\text{ClNaO}_2$  (sodium chlorite)** вода 51,5 (5°) [1873, с. 1736], 64 (17°) [1873, с. 1736], 85 (30°) [1873, с. 1736], 122 (60°) [1873, с. 1736],
2081. **натрия хромат [неорг.]  $\text{CrNa}_2\text{O}_4$  (sodium chromate)** аммиак жидкий н.р. [1873, с. 1574], вода 31,8 (0°) [1], 48,2 (10°) [1], 76,6 (20°) [182, с. 172], 84,5 (25°) [1], 95,3 (40°) [1], 115,1 (60°) [1], 124,7 (80°) [1], 126,7 (100°) [1], 133 (150°) [1], метанол 0,345 (25°) [611], этанол м.р. [809],
2082. **натрия цианат [неорг.]  $\text{CNNaO}$  (sodium cyanate)** аммиак жидкий м.р. [8], бензол 0,13 (80°) [1370], вода 11,6 (25°) [8], диметилформамид 0,05 (25°) [560, с. 775], диэтиловый эфир н.р. [8], этанол 0,22 (0°) [473], 0,5 (78,4°) [8],
2083. **натрия цианид [неорг.]  $\text{CNNa}$  (sodium cyanide)** аммиак жидкий 3,8 (-33°) [1873, с. 1512], 40,3 (10°) [1873, с. 1511], ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 48,15 (10°) [1], 58,2 (20°) [1], 63,7 (25°) [1], 71,5 (30°) [1], 81,8 (35°) [1], 82,5 (55°) [1], диметилсульфоксид н.р. [1812], диметилформамид 0,76 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 0,018 (0°) [611], метанол 6,44 (15°) [3063, с. 1341], 4,1 (67,4°) [3063, с. 1341], этанол м.р. [1],

2084. **натрия циантригидридоборат [неорг.]  $\text{CH}_3\text{BNNa}$  (sodium cyanoborohydride, натрия цианборогидрид)** вода 212 (29°) [458], диглим 17,6 (25°) [458], диэтиловый эфир н.р. [499], метанол х.р. [499], тетрагидрофуран 37,7 (28°) [458], этанол м.р. [499],
2085. **натрия циклогексиламино-N-сульфонат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{NNaO}_3\text{S}$  (натрия цикламат)** ацетон н.р. [87], бензол н.р. [87], вода 20 (20°) [87], диэтиловый эфир н.р. [87], хлороформ н.р. [87], этанол н.р. [87],
2086. **натрия цитрат - вода (2/11) [неорг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{Na}_6\text{O}_{25}$**  вода 46,83 (20°) [2268, с. 273], 57,9 (45°) [2268, с. 273], этанол н.р. [371],
2087. **натрия цитрат дигидрат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_9\text{Na}_3\text{O}_9$**  вода 77 (25°) [473], 170 (100°) [2, с. 138-139], этанол н.р. [473],
2088. **натрия этандиоат [неорг.]  $\text{C}_2\text{Na}_2\text{O}_4$  (sodium oxalate, натрий щавелевокислый, натрия оксалат)** вода 2,69 (0°) [611], 3,7 (20°) [1012], 4,57 (50°) [611], 6,3 (100°) [1012], вода тяжелая 2,25 (5°) [1873, с. 1485], диэтиловый эфир н.р. [1012], муравьиная кислота 95% 8,8 (19,3°) [1370], этанол н.р. [473],
2089. **натрия этанолат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NaO}$  (sodium ethanolate, sodium ethoxide, натрия этилат, натрия этоксид)** этанол 27,9 (20°) [6],
2090. **натрия этилсульфат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NaO}_4\text{S}$  (sodium ethyl sulfate)** вода 140 (20°) [473], этанол р. [473],
2091. **натрия-водорода бис(2-(2-нафтил)-2-метоксиацетат) [неорг.]  $\text{C}_{26}\text{H}_{23}\text{NaO}_6$**  ацетон 0,009 (2°) [163], 0,023 (20°) [163], вода 0,1 (2°) [163], 0,18 (20°) [163], диоксан 0,198 (20°) [163], диоксан 50% водный 1 (20°) [163], метанол 0,46 (2°) [163], 0,71 (20°) [163], этанол 0,09 (2°) [163], 0,119 (20°) [163], этанол 50% 0,18 (20°) [163],
2092. **нафталин [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_8$  (naphthalene)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан л.р. [1050, с. 362], 1-бутанол 7,28 (11,7°) [1385], 2-бутанол 12,13 (28,7°) [828], аммиак жидкий 3,3 (0°) [653, с. 27], анилин 25 (22°) [828], ацетон 32 (6,3°) [1385], 64,9 (24,2°) [1385], бензол 45,69 (15,6°) [2], 59,2 (21°) [653, с. 27], вода 0,003 (20°) [2], 0,00344 (25°) [653, с. 27], 0,004153 (29,99°) [1398], 0,00442 (34,5°) [1398], 0,0244 (73,4°) [1398], гексан 16,4 (20°) [653, с. 27], декалин 25,5 (20°) [653, с. 27], 25,5 (20°) [828], диметилсульфоксид 27 (20,3°) [1716, с. 323], диоксид серы 30 (20°) [828], диэтиловый эфир 56,8 (25°) [1385], изобутанол 6,8 (19,5°) [828], изопропанол 8,222 (24,2°) [1385], ксилол 31,8 (13°) [653, с. 27], масляная кислота 22,1 (21,5°) [828], метанол 8,1 (19,5°) [658], 10 (25°) [1385], 41,5 (55°) [1385], метилформиат 33,9 (25°) [828], муравьиная кислота 95% 0,3 (18,5°) [1385], нитробензол 42,46 (24°) [1385], нонафторбутоксинонафторбутан 0,0727 (25°) [2985, с. 207], 0,1139 (35°) [2985, с. 207], п-цимол 14,22 (30°) [828], пентакарбонил железа о.м.р. [820, с. 63], перфтортрибутиламин 0,05747 (25°) [2985, с. 207], 0,08845 (35°) [2985, с. 207], пропанол 8,5 (20°) [828], 100 (60°) [1385], сероуглерод 57 (20°) [653, с. 27], тетралин 66,7 (23°) [653, с. 27], тетрахлорметан 13,9 (6°) [1385], 32,74 (28,2°) [1385], толуол 40,3 (15,5°) [653, с. 27], 48 (20°) [1385], трет-бутанол 12,07 (31,6°) [828], уксусная кислота 6,8 (6,75°) [1385], 13,1 (21,5°) [1385], фтороводород т.р. [1817, с. 72], хинолин 3,02 (20°) [828], хлорбензол 47,04 (22,1°) [1385], хлороформ 46,6 (20°) [653, с. 27], циклогексанол 13,3 (20°) [828], этанол абсолютный 5,29 (15°) [576, с. 163],
2093. **нафталин-1-амин [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}$  ( $\alpha$ -нафтиламин, 1-naphthylamine, 1-аминонафталин, 1-нафталинамин, 1-нафтиламин)** вода 0,17 (20°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2, с. 820-821], этанол л.р. [2],
2094. **нафталин-2-амин [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}$  ( $\beta$ -нафтиламин, 2-naphthylamine, 2-аминонафталин, 2-нафталинамин, 2-нафтиламин)** вода 0,0189 (20°) [1571], п-цимол 8,64 (30°) [828],
2095. **2,7-нафталиндиол [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_2$  (2,7-дигидроксинофталин)** вода 0,108 (14°) [7],
2096. **нафталин-1,5-дисульфокислота [орг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_6\text{S}_2$  (1,5-нафталиндисульфокислота)** вода 102 (20°) [2, с. 820-821], диэтиловый эфир н.р. [1602], этанол р. [1602],
2097. **нафталин-1-карбоновая кислота [орг.]  $\text{C}_{11}\text{H}_8\text{O}_2$  ( $\alpha$ -нафтойная кислота, 1-naphthalenecarboxylic acid, 1-нафталинкарбоновая кислота)** вода 0,0058 (25°) [1571],

2098. **нафталин-2-карбоновая кислота [орг.]  $C_{11}H_8O_2$  ( $\beta$ -нафтойная кислота, 2-нафталинкарбоновая кислота)** вода 0,00004 (40°) [793],
2099. **нафталин-2-сульфо кислота [орг.]  $C_{10}H_8O_3S$  (2-нафталинсульфо кислота, 2-нафталинсульфовая кислота)** бензол 0,23 (80°) [2], вода 76,96 (30°) [2], диэтиловый эфир р. [2], соляная кислота 20% водная 0,22 (0°) [653, с. 144], этанол р. [2],
2100. **нафтацен [орг.]  $C_{18}H_{12}$  (naphthacene, рубен, тетрацен)** вода 0,000000057 (25°) [793],
2101. **N-(1-нафтил)тиомочевина [орг.]  $C_{11}H_{10}N_2S$  (1-naphthalenythiourea, ANTU, крысид)** ацетон 2,43 [5], вода 0,06 (20°) [1571],
2102. **1-нафтол [орг.]  $C_{10}H_8O$  ( $\alpha$ -нафтол, 1-naphthol, 1-нафталинол, нафтол-1)** ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 0,0866 (24°) [793], 0,136 (30°) [793], 0,31 (50°) [793], диэтиловый эфир х.р. [1], тетрахлорметан м.р. [1], хлороформ р. [1], этанол х.р. [1],
2103. **2-нафтол [орг.]  $C_{10}H_8O$  ( $\beta$ -нафтол, 2-naphthol, 2-нафталинол)** бензол 4,12 (25°) [828], вода 0,0355 (6,9°) [793], 0,06416 (20°) [793], 0,1304 (38,7°) [793], 0,6733 (80°) [793], диоксид серы м.р. [1], диэтиловый эфир 76,9 (25°) [1], лигроин м.р. [1], муравьиная кислота 95% 3,11 (18,6°) [1385], тетрахлорметан 0,444 (25°) [828], хлороформ р. [1], этанол 12,5 (25°) [1],
2104. **неогесперидиндигидрохалкон [орг.]  $C_{28}H_{36}O_{15}$**  вода 0,05 (20°) [1024], 65,3 (80°) [1024],
2105. **неодим [неорг.] Nd (neodymium)** вода реаг. [1], ртуть 0,014 (20°) [385, с. 188],
2106. **неодима бромат [неорг.]  $Br_3NdO_9$**  вода 43,93 (0°) [611], 75,56 (20°) [611], 132 (45°) [611],
2107. **неодима бромат нонагидрат [неорг.]  $H_{18}Br_3NdO_{18}$  (neodymium(III) bromate nonahydrate)** вода 115,5 (25°) [1012],
2108. **неодима бромид [неорг.]  $Br_3Nd$  (neodymium(III) bromide)** вода м.р. [1012], морфолин 0,099 (30°) [1496], этаноламин 3,2 (30°) [1496], этилендиамин 0,936 (30°) [1496],
2109. **неодима вольфрамат [неорг.]  $Nd_2O_{12}W_3$**  вода 0,0019 (22°) [1370], 0,00168 (65°) [1370], 0,00152 (98°) [1370],
2110. **неодима молибдат [неорг.]  $Mo_3Nd_2O_{12}$**  вода 0,00186 (28°) [1370], 0,00308 (75°) [1370],
2111. **неодима(III) нитрат - вода (1/6) [неорг.]  $H_{12}N_3NdO_{15}$  (neodymium(III) nitrate hexahydrate, неодима нитрат гексагидрат)** ацетон р. [2], вода 406 (25°) [2], этанол р. [2],
2112. **неодима оксид [неорг.]  $Nd_2O_3$  (neodymium oxide, neodymium(III) oxide)** вода 0,00019 (29°) [1370], гексафторалюминат натрия расплавленный 27,1 (1050°) [2374, с. 91], фторид калия расплавленный 1,8 (1000°) [2374, с. 91], фторид натрия расплавленный 0,32 (1000°) [2374, с. 91],
2113. **неодима сульфат [неорг.]  $Nd_2O_{12}S_3$  (neodymium(III) sulfate)** вода 13 (0°) [611], 7,1 (20°) [611], 1,2 (100°) [611],
2114. **неодима сульфат октагидрат [неорг.]  $H_{16}Nd_2O_{20}S_3$**  вода 5,4 (20°) [1012], 4,3 (40°) [1012],
2115. **неодима хлорид [неорг.]  $Cl_3Nd$  (neodymium chloride)** анилин м.р. [1788, с. 535], вода 96,7 (13°) [1012], 140 (100°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], пиридин 1,8 (15°) [1370], хинолин н.р. [1788, с. 535], хлороформ н.р. [1012], этанол абсолютный 44,5 (20°) [1370],
2116. **неодима хлорид гексагидрат [неорг.]  $H_{12}Cl_3NdO_6$  (neodymium(III) chloride hexahydrate)** вода 246,2 (13°) [1788, с. 535], 511 (100°) [1788, с. 535], этанол х.р. [1012],
2117. **неон [неорг.] Ne (neon)** ацетон 0,00387 (15°) [1], 0,00432 (25°) [1], бензол 0,00229 (15°) [1], 0,00259 (25°) [1], вода 0,00111 (0°) [1], 0,00104 (25°) [1], 0,000882 (74°) [1], метанол 0,00372 (15°) [1], 0,004 (25°) [1], циклогексан 0,004 (20°) [611], этанол 0,00343 (15°) [1], 0,00375 (25°) [1],
2118. **никель [неорг.] Ni (nickel)** вода н.р. [1], калий расплавленный 0,0006 (700°) [1641, с. 35], литий расплавленный 0,15 (700°) [1446], 0,5 (750°) [1446], 1,38 (850°) [1446], 3,3 (950°) [1446], натрий расплавленный 0,0003 (700°) [1641, с. 35], ртуть 0,00059 (18°) [359],

2119. **никеля ацетат [неорг.]**  $C_4H_6NiO_4$  уксусная кислота 41,6 (30°) [828],
2120. **никеля бромид [неорг.]**  $Br_2Ni$  (**nickel bromide, nickel(II) bromide**) ацетон 1,66 (0°) [1370], 0,81 (20°) [1370], 0,27 (50°) [1370], бензонитрил м.р. [1788, с. 537], бром жидкий 0,0003 (25°) [3175, с. 282], вода 113 (0°) [1], 122 (10°) [1], 131 (20°) [1], 134 (25°) [1], 138 (30°) [1], 144 (40°) [1], 150 (50°) [1], 152 (60°) [1], 154 (80°) [1], 155 (100°) [1], диэтиловый эфир р. [1], метанол 33 (10°) [3131, с. 662], 35,1 (20°) [3131, с. 662], 38,1 (30°) [3131, с. 662], 43,3 (40°) [3131, с. 662], 49,1 (50°) [3131, с. 662], 53,7 (60°) [3131, с. 662], 59,6 (70°) [3131, с. 662], хинолин р. [1788, с. 537], этанол р. [1],
2121. **никеля гидроксид [неорг.]**  $H_2NiO_2$  (**nickel(II) hydroxide**) вода 0,00127 (20°) [1370],
2122. **никеля диметилглиоксимат [неорг.]**  $C_8H_{14}N_4NiO_4$  бензол 0,0025 (25°) [924], вода 0,00006 (25°) [924], хлороформ 0,0093 (25°) [924], этанол р. [473],
2123. **никеля иодат [неорг.]**  $I_2NiO_6$  вода 1,1 (30°) [1012], 1 (90°) [1012],
2124. **никеля иодид [неорг.]**  $I_2Ni$  (**nickel(II) iodide**) вода 124,2 (0°) [1012], 188,2 (100°) [1012], этанол р. [1012],
2125. **никеля карбонат [неорг.]**  $CNiO_3$  (**nickel(II) carbonate**) вода 0,0093 (25°) [1012],
2126. **никеля нитрат [неорг.]**  $N_2NiO_6$  (**nickel(II) nitrate**) вода 79,2 (0°) [1370], 94,17 (20°) [1370], гидразин 3 (20°) [1370], этанол р. [2500, с. 4-78], этиленгликоль 8,1 (20°) [1370],
2127. **никеля нитрат гексагидрат [неорг.]**  $H_{12}N_2NiO_{12}$  вода 94,2 (20°) [1012], 118,4 (40°) [1012], 157,7 (60°) [1012], 225 (100°) [1012], диметилформамид 20 (25°) [560, с. 775], этанол р. [2],
2128. **никеля перхлорат [неорг.]**  $Cl_2NiO_8$  вода 104,58 (0°) [611], 106,78 (7,5°) [611], 110,08 (18°) [611], 112,18 (26°) [611], 118,39 (45°) [611],
2129. **никеля перхлорат гексагидрат [неорг.]**  $H_{12}Cl_2NiO_{14}$  2-этоксиэтанол 106 (20°) [828], ацетон р. [1012], вода 156,8 (0°) [1012], 192,9 (45°) [1012], фурфурол 5,17 (20°) [828], хлороформ р. [1012], этанол р. [1012],
2130. **никеля сульфат [неорг.]**  $NiO_4S$  (**nickel sulphate, nickel(II) sulfate, никель серноокислый**) аммиак жидкий н.р. [1788, с. 999], ацетон н.р. [1], вода 28,1 (0°) [1], 33 (10°) [1], 38,4 (20°) [1], 41,2 (25°) [1], 44,1 (30°) [1], 48,2 (40°) [1], 52,8 (50°) [1], 56,9 (60°) [1], 66,7 (80°) [1], 69,3 (104°) [1], 123,2 (150°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол 0,061 (15°) [2948, с. 1441], 0,081 (25°) [2948, с. 1441], 0,11 (35°) [2948, с. 1441], 0,157 (45°) [2948, с. 1441], 0,222 (55°) [2948, с. 1441], метиламин н.р. [560], метилацетат н.р. [1788, с. 999], этанол 0,017 (15°) [2948, с. 1443], 0,02 (35°) [2948, с. 1443], 0,022 (45°) [2948, с. 1443], 0,025 (55°) [2948, с. 1443], этилацетат н.р. [1788, с. 999], этиленгликоль 10,7 (20°) [1370],
2131. **никеля сульфат гептагидрат [неорг.]**  $H_{14}NiO_{11}S$  (**никелевый купорос, никель серноокислый семиводный**) вода х.р. [1], метанол р. [1], этанол абсолютный 1,4 (4°) [1370],
2132. **никеля тетракарбонил [неорг.]**  $C_4NiO_4$  (**nickel tetracarbonyl**) ацетон р. [820], бензол р. [1], вода 0,018 (10°) [1], диэтиловый эфир р. [1], ксилол р. [820], метанол р. [1788, с. 537], пентакарбонил железа р. [820], скипидар р. [1788, с. 537], толуол р. [820], хлороформ р. [1], этанол р. [1],
2133. **никеля фторид [неорг.]**  $F_2Ni$  (**nickel(II) fluoride**) аммиак жидкий н.р. [1788, с. 538], вода 2,6 (20°) [5], диэтиловый эфир н.р. [1788, с. 538], трифторид брома н.р. (25°) [1459], фтороводород 0,035 (-25°) [1459], 0,04 (-9,7°) [1459], 0,037 (11,9°) [1459], этанол н.р. [1788, с. 538],
2134. **никеля хлорид [неорг.]**  $Cl_2Ni$  (**nickel(II) chloride, никель хлористый**) аммиак жидкий н.р. [2], ацетон н.р. [1788, с. 537], бензонитрил м.р. [1788, с. 537], вода 53,4 (0°) [1012], 59,5 (10°) [2], 65,6 (25°) [1012], 76 (50°) [1012], 86,2 (75°) [1012], 87,7 (100°) [2], гидразин 0,8 (20°) [828], диметоксиметан н.р. [1788, с. 537], диэтиловый эфир р. [1012], метилацетат т.р. [1788, с. 537], муравьиная кислота 95% 5,9 (20,5°) [1370], оксид-дихлорид селена(IV) 0,15 (25°) [1370], фтороводород н.р. [113, с. 71], хинолин р. [1788, с. 537], этанол абсолютный 10,05 (20°) [1370], этилацетат н.р. [1788, с. 537], этиленгликоль 19,3 (20°) [1370],

2135. **никеля хлорид гексагидрат [неорг.]  $\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$**  вода 213 (16°) [2], 600 (100°) [2], диметилсульфоксид 60 [2296, с. 545], диметилформамид 5 (25°) [560, с. 775], этанол абсолютный 53,71 (20°) [1370],
2136. **никеля цианид [неорг.]  $\text{Ni(CN)}_2$**  вода 0,0059 (18°) [1370], диметилсульфоксид н.р. [1812],
2137. **никеля этандиоат - вода (1/2) [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_4\text{NiO}_6$  (nickel(II) oxalate dihydrate, никеля оксалат дигидрат)** вода 0,0012 (25°) [1571, с. 4-78],
2138. **нимесулид [орг.]  $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_5\text{S}$  (N-(4-nitro-2-phenoxyphenyl)methanesulfonamide, nimesulide)** 1-бутанол 0,26 (25°) [1409], вода 0,0014 (25°) [1398, с. 947], 0,00228 (37°) [1398, с. 947],
2139. **ниморазол [неорг.]  $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_3$  (4-(2-(5-нитроимидазол-1-ил)этил)морфолин, esclama, пахогин, nimorazole)** ацетон р. [276], вода 3 (20°) [276], хлороформ р. [276], этанол р. [276],
2140. **ниобий [неорг.] Nb (niobium)** вода н.р. [1], калий расплавленный 0,0001 (700°) [1641, с. 35], литий расплавленный 0,0008 (700°) [1641, с. 35], натрий расплавленный 0,0035 (700°) [1641, с. 35], ртуть н.р. [385, с. 188],
2141. **ниобия фторид [неорг.]  $\text{F}_5\text{Nb}$  (niobium(V) fluoride)** вода реакт. [1], диэтиловый эфир р. [1], тетрахлорметан р. [1], трифторид брома 18,6 (25°) [1459], уксусная кислота р. [1], хлороформ р. [1], этанол р. [1],
2142. **нитрилотриуксусная кислота [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_9\text{NO}_6$  (НТА, комплексон I, трилон А, хелатон I)** вода 0,1338 (5°) [174], этанол т.р. [174],
2143. **2-нитроанилин [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_7\text{N}_2\text{O}_2$  (2-nitroaniline, о-нитроанилин)** аммиак жидкий 15 (20°) [611], ацетон 158,5 (25°) [828], бензол 27,42 (23,2°) [1385], вода 0,08932 (20°) [793], м-ксилол 11,59 (15°) [828], п-цимол 6,33 (30°) [828], тетрахлорметан 1,18 (20°) [1385], хлороформ 11,17 (0°) [1385], 27,83 (20°) [1385], этанол абсолютный 27,87 (25°) [1385],
2144. **3-нитроанилин [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_7\text{N}_2\text{O}_2$  (3-nitroaniline)** ацетон 57,61 (25°) [828], бензол 4,62 (38,9°) [1385], вода 0,03 (0°) [1385], 0,047 (10°) [1385], 0,073 (20°) [1385], 0,121 (30°) [1385], 0,838 (75°) [1385], 1,23 (83,4°) [1385], диэтиловый эфир 11,1 (20°) [828], изоамиловый спирт 10,5 (20°) [828], изобутанол 3,3 (20°) [828], м-ксилол 1,74 (15°) [828], метанол 14 (20°) [828], нитробензол 12,74 (25°) [828], п-цимол 1,37 (30°) [828], пропанол 7,1 (20°) [828], сероуглерод 0,26 (20°) [828], тетрахлорметан 0,13 (20°) [828], толуол 1,97 (20°) [828], хлороформ 1,358 (0°) [1385], этанол 95% 7,155 (25°) [828], этанол абсолютный 7,778 (25°) [1385],
2145. **4-нитроанилин [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_7\text{N}_2\text{O}_2$  (1-амино-4-нитробензол, 4-nitroaniline, п-нитроанилин, пара-нитроанилин)** аммиак жидкий 10 (20°) [611], ацетон 74,3 (50°) [828], бензол 3,32 (70°) [1385], вода 0,08 (19°) [2], 2,2 (100°) [2], диэтиловый эфир 6,18 (20°) [2], изоамиловый спирт 7,8 (20°) [828], изобутанол 2,4 (20°) [828], м-ксилол 0,28 (15°) [828], метанол 12,1 (20°) [828], нитробензол 7,2 (25°) [828], п-цимол 0,83 (30°) [828], пропанол 5,4 (20°) [828], сероуглерод 0,2 (20°) [828], тетрахлорметан 0,1 (20°) [828], толуол 1,5 (20°) [828], хлороформ 0,4331 (0°) [1385], 1,55 (40,1°) [1385], этанол 5,84 (20°) [2], этанол 95% 5,674 (25°) [828], этанол абсолютный 3,382 (0°) [828], 6,048 (25°) [828], 8,233 (40,1°) [828],
2146. **3-нитробензальдегид [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{NO}_3$  (3-nitrobenzaldehyde, м-нитробензальдегид, мета-нитробензальдегид)** вода 0,16 (25°) [2], 1,95 (112°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
2147. **4-нитробензальдегид [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{NO}_3$  (4-nitrobenzaldehyde)** вода 0,97 (90°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол л.р. [2],
2148. **2-нитробензальдегид  $\alpha$ -форма [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{NO}_3$  (2-nitrobenzaldehyde  $\alpha$ -form, о-нитробензальдегид)** ацетон л.р. [2500, с. 3-410], бензол л.р. [2500, с. 3-410], вода 0,002 (25°) [793], 0,6951 (66,9°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-410], хлороформ м.р. [2500, с. 3-410], этанол л.р. [2500, с. 3-410],

2149. **2-нитробензойная кислота [орг.]  $C_7H_5NO_4$  (2-nitrobenzoic acid)** аммиак жидкий 61,3 (20°) [611], ацетон 93,1 (30°) [828], бензол 0,33 (25°) [828], вода 0,6551 (18°) [793], 0,682 (20°) [828], 0,75 (25°) [793], 1,141 (35°) [828], диэтиловый эфир 17 (20°) [828], метанол 53,4 (10°) [1385], хлороформ 1,05 (15°) [828], 1,12 (25°) [828], этанол 35,7 (10°) [828],
2150. **3-нитробензойная кислота [орг.]  $C_7H_5NO_4$  (3-nitrobenzoic acid, м-нитробензойная кислота)** ацетон 68,8 (20°) [828], бензол 1,18 (20°) [828], вода 0,24 (15°) [793], 0,3 (20°) [2175, с. 898], 0,3545 (25°) [793], 0,477 (35°) [828], 0,76 (50°) [2175, с. 898], 2,66 (70°) [2175, с. 898], диэтиловый эфир 17 (0°) [828], 31 (20°) [828], метанол 59,18 (10°) [1385], 133,1 (21,5°) [1385], петролейный эфир о.м.р. [607, с. 1042-1043], пропанол 31,8 (0°) [1385], 45 (19°) [1385], 48 (21,5°) [1385], сероуглерод о.м.р. [607, с. 1042-1043], хлороформ 3,44 (15°) [828], 4,69 (25°) [828], этанол 50,6 (0°) [1385], 73,2 (19°) [1385], 89,8 (21,5°) [1385],
2151. **4-нитробензойная кислота [орг.]  $C_7H_5NO_4$  (4-nitrobenzoic acid, пара-нитробензойная кислота)** ацетон 5,75 (10°) [828], бензол 0,019 (10°) [828], вода 0,02 (15°) [793], 0,039 (20°) [828], 0,042 (35°) [828], диэтиловый эфир 0,69 (25°) [1385], метанол 12 (10°) [1385], хлороформ 0,045 (10°) [828], 0,088 (15°) [828], 0,114 (25°) [828], 0,156 (35°) [828], этанол 3,3 (18,5°) [1385],
2152. **нитробензол [орг.]  $C_6H_5NO_2$  (nitrobenzene)** аммиак жидкий 31,6 (20°) [611], бензол л.р. [3], вода 0,19 (20°) [3], 0,312 (60°) [793], вода тяжелая 0,1445 (6°) [828], 0,1685 (30°) [828], 0,213 (50°) [828], диоксид серы 100 (20°) [828], диэтиловый эфир р. [3], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол р. [3],
2153. **нитрогуанидин [неорг.]  $CH_4N_4O_2$  (1-nitroguanidine)** вода 0,27 (19,5°) [793], 0,44 (25°) [793], 8,25 (100°) [1385],
2154. **Н-нитрозобензилметиламин [орг.]  $C_8H_{10}N_2O$**  вода 0,4505 (24°) [793],
2155. **Н-нитрозодифениламин [орг.]  $C_{12}H_{10}N_2O$  (N-nitrosodiphenylamine)** бензол р. [2500, с. 3-418], вода 0,0035 (25°) [1571], хлороформ м.р. [2500, с. 3-418], этанол м.р. [2500, с. 3-418],
2156. **Н-нитрозодиэтиламин [орг.]  $C_4H_{10}N_2O$  (N-nitrosodiethylamine)** вода 10,6 (24°) [1571], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-418], хлороформ м.р. [2500, с. 3-418], этанол р. [2500, с. 3-418],
2157. **1-нитрозо-нафталин-2-ол [орг.]  $C_{10}H_7NO_2$  (1,2-нафтохинона 1-оксим, 1-nitroso-2-naphthol, 1-нитрозо-2-нафтол)** бензол р. [2, с. 832-833], вода 0,02 (20°) [2, с. 832-833], диэтиловый эфир л.р. [2, с. 832-833], сероуглерод л.р. [871, с. 111], уксусная кислота р. [2, с. 832-833], этанол 3 (13°) [2, с. 832-833],
2158. **нитрометан [орг.]  $CH_3NO_2$  (nitromethane)** аммиак жидкий смеш. [3169, с. 119], ацетон р. [1], вода 8,676 (20°) [793], 9,934 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
2159. **нитромочевина [неорг.]  $CH_3N_3O_3$**  ацетон л.р. [135, с. 42], бензол м.р. [135, с. 42], вода 1,3 (20°) [135, с. 42], диэтиловый эфир р. [5], петролейный эфир м.р. [135, с. 42], уксусная кислота л.р. [135, с. 42], хлороформ м.р. [135, с. 42], этанол р. [5],
2160. **нитрон [орг.]  $C_{20}H_{16}N_4$  (nitron)** ацетон р. [5], бензол р. [5], вода н.р. [5], диэтиловый эфир т.р. [5], тетрахлорметан 2,54 (20°) [828], толуол х.р. [619, с. 182], уксусная кислота р. [5], хлороформ 0,03 (20°) [828], этанол р. (78°) [5], этилацетат х.р. [619, с. 182],
2161. **нитрона дифторфосфат [орг.]  $C_{20}H_{17}F_2N_4O_2P$**  вода 0,33 (18°) [1817, с. 127], этанол р. [1817, с. 127],
2162. **1-нитронафталин [орг.]  $C_{10}H_7NO_2$  (1-nitronaphthalene)** азотная кислота 70% 0,28 (14°) [576, с. 164], 0,42 (23°) [576, с. 164], бензол х.р. [576, с. 164], вода 0,005 (18°) [1571], диэтиловый эфир х.р. [576, с. 164], муравьиная кислота 95% 3,44 (18,5°) [828], серная кислота 70% 0,06 (21°) [576, с. 164], 0,31 (58,5°) [576, с. 164], сероуглерод х.р. [576, с. 164], уксусная кислота х.р. [576, с. 164], хлороформ х.р. [576, с. 164], этанол 95% 31,51 (26°) [828], 45,14 (34°) [828],

2163. **нитрония перхлорат [неорг.] ClNO<sub>6</sub>** азотная кислота х.р. [1529], нитрометан 1,02 (20°) [1529], тетрахлорметан 0,09 (20°) [1529], хлороформ 0,098 (20°) [1529],
2164. **нитрония тетрафторборат [неорг.] BF<sub>4</sub>NO<sub>2</sub>** ацетонитрил 3,1 (20°) [1292], диоксан 1,2 (20°) [1292], метилацетат 4,1 (20°) [1292], нитрометан 1,2 (20°) [1292], нитроэтан м.р. [1292], триметилфосфат 19,9 (20°) [1292], этилацетат 0,1 (20°) [1292],
2165. **нитрония фторсульфонат [неорг.] FNO<sub>5</sub>S** ацетонитрил 1,6 (20°) [1292], диоксан 0,3 (20°) [1292], метилацетат 3,8 (20°) [1292], нитрометан 1 (20°) [1292], триметилфосфат 12,7 (20°) [1292], этилацетат 0,1 (20°) [1292],
2166. **нитропентахлорбензол [орг.] C<sub>6</sub>Cl<sub>5</sub>NO<sub>2</sub> (pentachloronitrobenzene, пентахлорнитробензол)** вода 0,0000443 (20°) [793], этанол 2 (25°) [3139, с. 23],
2167. **1-нитропропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> (1-nitropropane)** вода 1,381 (20°) [1398], 1,56 (25°) [1571], 2,34 (90°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [1], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], хлороформ р. [1], этанол смеш. [1],
2168. **2-нитропропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> (2-nitropropane)** вода 1,67 (20°) [1398], 1,78 (25°) [1571], 2,42 (90°) [1571], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], хлороформ р. [1],
2169. **2-нитро-5-(4-трифторметил-2-хлорфенокси)бензойная кислота [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>7</sub>ClF<sub>3</sub>NO<sub>5</sub> (5-[2-chloro-4-(trifluoromethyl)phenoxy]-2-nitrobenzoic acid, ацифлуорфен, ацифлуорфен)** вода 0,00025 (20°) [1962, с. 11], гексан 0,45 (20°) [1962, с. 11], метанол 5 (20°) [1962, с. 11], толуол 38,5 (20°) [1962, с. 11],
2170. **нитротрихлорметан [орг.] CCl<sub>3</sub>NO<sub>2</sub> (chloropicrin, trichloronitromethane, трихлорнитрометан, хлорпикрин)** вода 0,227 (0°) [1571], 0,18 (20°) [10], 0,162 (25°) [1571],
2171. **N-(4-нитрофенил)ацетамид [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (N-(4-nitrophenyl)acetamide, N-ацетил-4-нитроанилин, p-nitroacetanilide, пара-нитроацетанилид)** вода 0,22 (20°) [793], диэтиловый эфир р. [2], лигроин м.р. [1371, с. 63], уксусная кислота 0,84 (16°) [828], хлороформ м.р. [1371, с. 63], этанол р. [2],
2172. **2-нитрофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub> (2-nitrophenol, о-нитрофенол)** ацетон 69,14 (15,5°) [1385], бензол 107,38 (15,5°) [1385], бромбензол 95,31 (20°) [828], вода 0,21 (20°) [1], 1,08 (100°) [1], диэтиловый эфир 95,03 (15,5°) [1385], 139 (21,9°) [828], 923,5 (37,5°) [828], метанол 73,3 (25°) [1385], пиридин 144,44 (15,5°) [1385], сероуглерод 47,59 (15,5°) [1385], тетрахлорметан 40,42 (15,5°) [1385], толуол 45,28 (15,5°) [1385], углекислый газ жидкий 1,94 (-52°) [1385], 5,5 (0°) [1385], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ 99,68 (15,5°) [1385], этанол 40% 1,7 (25°) [1385], этанол 80% 21 (25°) [1385], этанол 90% 32,5 (25°) [1385], этанол абсолютный 46 (25°) [1385], этилацетат 130,95 (15,5°) [1385],
2173. **3-нитрофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub> (3-nitrophenol, м-нитрофенол)** ацетон 223 (25°) [828], бензол 1,82 (22°) [828], вода 0,892 (0°) [793], 1,332 (25°) [793], 2,94 (40°) [793], этанол 40% 19,8 (0°) [1385], этанол 80% 89,5 (0°) [1385], этанол 90% 106,6 (0°) [1385], 146 (12,5°) [1385], этанол абсолютный 115,5 (0°) [1385], 148 (12,5°) [1385],
2174. **4-нитрофенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub> (4-nitrophenol, p-nitrophenol, п-нитрофенол)** ацетон 205,08 (14°) [1385], бензол 1,28 (14°) [1385], бромбензол 48,59 (80°) [828], вода 1,6 (25°) [2], 26,9 (90°) [2], диэтиловый эфир 130,35 (34°) [1385], метанол 240,45 (14°) [1385], пиридин 71,2 (14°) [1385], сероуглерод 0,05 (34,5°) [1385], тетрахлорметан 0,05 (14°) [1385], толуол 1,13 (14°) [1385], хлороформ 2,99 (14°) [1385], этанол 96% 160,9 (14°) [1385], этанол абсолютный 150,92 (14°) [1385], 189,5 (25°) [1385], этилацетат 126,26 (14°) [1385],
2175. **3-нитрофталевая кислота [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>6</sub> (3-nitro-1,2-benzenedicarboxylic acid)** вода 2,01 (25°) [793],
2176. **1-нитро-3-хлорбензол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>ClNO<sub>2</sub> (1-chloro-3-nitrobenzene, m-chloronitrobenzene, м-нитрохлорбензол, м-хлорнитробензол)** бензол р. [2], вода 0,0273 (20°) [1571], диэтиловый эфир р. [2], сероуглерод р. [2500, с. 3-114], хлороформ р. [2500, с. 3-114], этанол л.р. (78°) [2],

2177. **2-нитро-1-(хлорметил)бензол [орг.]**  $C_7H_6ClNO_2$  (**о-нитробензилхлорид**) бензол 304 [114], этанол 26 [114],
2178. **2-нитро-2-хлорпропан [орг.]**  $C_3H_6ClNO_2$  вода 0,5 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2], этилацетат р. [2],
2179. **7-нитро-5-(2-хлорфенил)-1,3-дигидро-1,4-бензодиазепин-2-он [орг.]**  $C_{15}H_{10}ClN_3O_3$  (**5-(2-chlorophenyl)-7-nitro-1,3-dihydro-1,4-benzodiazepin-2-on, clonazepam, клоназепам**) 1-бутанол 0,33 (25°) [1409, с. 74], 1-пентанол 0,28 (25°) [1409, с. 86], 2-фенилэтанол 2,39 (25°) [1409, с. 192], N-метилпирролидон-2 20,5 (25°) [1409, с. 303], ацетон 3,9 (25°) [1714, с. 1137], бензиловый спирт 3,22 (25°) [1409, с. 117], бензол 0,06 (25°) [1714, с. 1137], вода 0,003 (25°) [1409, с. 302], диэтиловый эфир 0,1 (25°) [1714, с. 1137], метанол 1,1 (25°) [1714, с. 1137], хлороформ 1 (25°) [1714, с. 1137], этанол 0,65 (25°) [1409, с. 302],
2180. **нитроэтан [орг.]**  $C_2H_5NO_2$  (**nitroethane**) ацетон р. [1], вода 4,6 (20°) [1571], 5,6 (50°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [1], хлороформ р. [1], этанол смеш. [1],
2181. **нонадецилбензол [орг.]**  $C_{25}H_{44}$  (**1-phenylnonadecane, nonadecylbenzene**) вода 0,5272 (328°) [1398],
2182. **нонан [орг.]**  $C_9H_{20}$  (**nonane, н-нонан**) вода 0,0000122 (25°) [793], метанол 10,4 (5°) [1416, с. 339], 11,9 (10°) [1416, с. 339], 13,1 (15°) [1416, с. 339], 14,7 (20°) [1416, с. 339], 16,3 (25°) [1416, с. 339], 18,2 (30°) [1416, с. 339], 19,9 (35°) [1416, с. 339], 22 (40°) [1416, с. 339],
2183. **нонаналь [орг.]**  $C_9H_{18}O$  (**nonanal, pelargonic aldehyde, нонановый альдегид, пеларгоновый альдегид**) вода 0,0096 (25°) [1398, с. 624], этанол р. [722, с. 22],
2184. **нонандиовая кислота [орг.]**  $C_9H_{16}O_4$  (**azelaic acid, nonanedioic acid, азелаиновая кислота**) бензол 0,092 (25°) [828], вода 0,24 (20°) [2], 2,2 (65°) [2], диэтиловый эфир 3,8 (15°) [2], муравьиная кислота 95% 3,79 (19,4°) [1385], этанол л.р. [2],
2185. **нонановая кислота [орг.]**  $C_9H_{18}O_2$  (**nonanoic acid, нониловая кислота, октан-1-карбоновая кислота, пеларгоновая кислота**) ацетон х.р. [5, с. 425], бензол х.р. [5, с. 425], вода 0,014 (0°) [793], 0,0284 (20°) [793], 0,0317 (30°) [793], 0,0395 (40°) [793], 0,041 (45°) [793], метанол х.р. [5, с. 425], хлороформ х.р. [5, с. 425], этанол х.р. [5, с. 425],
2186. **нонан-1-ол [орг.]**  $C_9H_{20}O$  (**1-nonanol, 1-нонанол, перв-нониловый спирт**) вода 0,01347 (20°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2187. **нонан-5-он [орг.]**  $C_9H_{18}O$  (**5-nonanone, 5-нонанон, дибутилкетон**) вода 0,054 (20°) [1571], 0,029 (80°) [1571], диэтиловый эфир р. [2], сероуглерод л.р. [2], хлороформ л.р. [2], этанол р. [2],
2188. **2,2',3,3',4,5,5',6,6'-нонахлорбифенил [орг.]**  $C_{12}HCl_9$  (**2,2',3,3',4,5,5',6,6'-nonachlorobiphenyl, РСВ-208**) вода 0,0000000018 (25°) [614],
2189. **нон-1-ен [орг.]**  $C_9H_{18}$  (**1-nonene, 1-нонен, нонен-1**) вода 0,0001117 (25°) [793],
2190. **1-нонин [орг.]**  $C_9H_{16}$  (**1-nonyne, heptylacetylene**) бензол р. [1571], вода 0,00072 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [1571], тетрахлорметан р. [1571],
2191. **озон [неорг.]**  $O_3$  (**ozone**) вода 0,109 (0°) [636, с. 655], 0,106 (0°) [1], 0,078 (10°) [636, с. 655], 0,097 (18°) [1], 0,057 (20°) [636, с. 655], 0,04 (30°) [636, с. 655], 0,027 (40°) [636, с. 655], 0,019 (50°) [636, с. 655], 0,014 (60°) [636, с. 655], пропионовая кислота 0,806 (17,3°) [611], тетрафторметан смеш. (-169°) [80, с. 530], тетрахлорметан 0,64 (20°) [80], уксусная кислота 0,525 (18,2°) [611],
2192. **оксамил [орг.]**  $C_7H_{13}N_3O_3S$  (**О-(N-метилкарбамоил)-(N',N'-диметилкарбамоил)метилтиоформальдоксим, охамуl, видат**) вода 27 (25°) [1571],
2193. **оксикодона гидрохлорид [орг.]**  $C_{18}H_{22}ClNO_4$  вода 14,29 [1398],
2194. **l-оксипролин α-форма [орг.]**  $C_5H_9NO_3$  вода 41,41 (99,99°) [1398], масляная кислота 0,00625 (18°) [828], уксусная кислота 1,59 (18°) [1385],
2195. **оксиран [орг.]**  $C_2H_4O$  (**1,2-эпоксиэтан, ethylene oxide, oxirane, этилена окись, этилена оксид, этиленоксид**) ацетон х.р. [1], вода 68,9 (10°) [611], диэтиловый эфир х.р. [1], тетрахлорметан х.р. [1], хлороформ х.р. [1], этанол х.р. [1],

2196. **3-оксобутановой кислоты метиловый эфир смесь таутомеров [орг.]**  $C_5H_8O_3$  (ацетоуксусной кислоты метиловый эфир, метилацетоацетат) вода 38 (20°) [2, с. 464-465], диэтиловый эфир смеш. [2, с. 464-465], этанол смеш. [2, с. 464-465],
2197. **3-оксобутановой кислоты этиловый эфир смесь таутомеров [орг.]**  $C_6H_{10}O_3$  (ethyl acetoacetate, ацетоуксусной кислоты этиловый эфир, ацетоуксусный эфир, этилацетоацетат) аммиак жидкий смеш. (-33°) [560, с. 701], вода 12,51 (10,5°) [793], 11,1 (16,5°) [793], дибутиламин смеш. [560, с. 701], диэтиламин смеш. [560, с. 701], диэтиловый эфир р. [2, с. 464-465], этанол смеш. [560, с. 701],
2198. **2-оксо-2-ди(2'-хлорэтил)амино-тетрагидро-2,1,3-фосфоксазин гидрат [орг.]**  $C_7H_{17}Cl_2N_2O_3P$  (cyclophosphamide, procytox, sendoxan, циклофосфамид, циклофосфан) ацетон т.р. [504], бензол р. [504], вода 2 (20°) [504], диоксан р. [504], диэтиловый эфир т.р. [504], хлороформ р. [504], этанол р. [504],
2199. **4-оксопентановая кислота [орг.]**  $C_5H_8O_3$  (4-oxopentanoic acid, levulinic acid, гамма-кетовалериановая кислота, левулиновая кислота) вода 53,78 (6,99°) [1398], 64,22 (14,49°) [1398], 70,68 (20,79°) [1398], 77 (30,09°) [1398], диэтиловый эфир х.р. [1], хлороформ р. [2500, с. 3-432], этанол х.р. [1],
2200. **dl-3-(3-оксо-1-фенилбутил)-4-гидроксикумарин [орг.]**  $C_{19}H_{16}O_4$  (warfarin, варфарин, детмор, зоокумарин) ацетон р. [607, с. 1583], бензол н.р. [607, с. 1583], вода 0,004 (20°) [1571], диоксан р. [607, с. 1583], изопропанол р. [607, с. 1583], метанол р. [607, с. 1583], циклогексан н.р. [607, с. 1583], этанол р. [607, с. 1583],
2201. **октадека-9цис,12цис-диеновая кислота [орг.]**  $C_{18}H_{32}O_2$  (9цис,12цис-октадекадиеновая кислота, cis,cis-9,12-octadecadienoic acid, linoleic acid, линолевая кислота) 1-бутанол смеш. (0°) [828], 2-бутанол 1216 (-10°) [828], смеш. (0°) [828], ацетон 1199 (-10°) [828], смеш. (0°) [828], ацетонитрил 7,5 (0°) [828], 17,6 (20°) [828], бензол х.р. [114], вода н.р. [114], гексан смеш. (10°) [2528, с. 28], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-338], изопропанол 1076,5 (-10°) [828], смеш. (0°) [828], тетрахлорметан 46,8 (-35,3°) [828], 599,3 (-10°) [828], смеш. (0°) [828], хлороформ 770 (-10°) [828], смеш. (0°) [828], этанол смеш. (0°) [828], этанол 95% смеш. (10°) [2528, с. 28], этилацетат смеш. (0°) [828],
2202. **октадекан [орг.]**  $C_{18}H_{38}$  (octadecane) вода 0,0000006 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол т.р. [2],
2203. **октадекан-1-амин [орг.]**  $C_{18}H_{39}N$  (1-octadecanamine, 1-аминооктадекан, 1-октадециламин, octadecylamine) ацетон м.р. [2500, с. 3-424], бензол 4,2 (10°) [560, с. 716], 14,8 (20°) [560, с. 716], 52 (30°) [560, с. 716], 173 (40°) [560, с. 716], 1000 (50°) [560, с. 716], вода н.р. [114], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-424], хлороформ х.р. [114], этанол р. [114],
2204. **октадекановая кислота [орг.]**  $C_{18}H_{36}O_2$  (octadecanoic acid, stearic acid, октадециловая кислота, стеариновая кислота) 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан р. [1050, с. 362], 1-бутанол 1,6 (20°) [2528, с. 24], амилацетат 12,6 (25°) [828], ацетон 4,96 (25°) [828], бензол 2,46 (20°) [2528, с. 24], вода 0,00018 (0°) [2528, с. 23], 0,00029 (20°) [2528, с. 23], 0,00034 (30°) [2528, с. 23], 0,00042 (45°) [2528, с. 23], 0,0005 (60°) [2528, с. 23], гексан 0,5 (20°) [2528, с. 25], 4,3 (30°) [2528, с. 25], 19 (40°) [2528, с. 25], 79,2 (50°) [2528, с. 25], 303 (60°) [2528, с. 25], диметилсульфоксид 1,8 (25°) [2197, с. 120], дихлорметан 3,58 (25°) [1409], 8,85 (30°) [1409], 18,3 (35°) [1409], диэтиловый эфир 25,06 (25°) [828], изоамиловый спирт 10,41 (25°) [828], изопропанол 2 (20°) [2528, с. 24], метанол 0,1 (20°) [2528, с. 24], метилформиат 1,3 (25°) [828], нитробензол 1,26 (25°) [828], пентакарбонил железа о.м.р. [820, с. 63], сероуглерод 23,8 (25°) [828], тетрахлорметан 11,42 (25°) [828], толуол 15,75 (25°) [828], уксусная кислота 0,12 (20°) [2528, с. 24], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ 18,4 (25°) [828], циклогексан 2,4 (20°) [2528, с. 24], этанол 3,16 (20°) [2], 24,9 (40°) [2], этанол 95% 1,13 (20°) [2528, с. 24], этилацетат 7,94 (25°) [828],
2205. **октадекановой кислоты бутиловый эфир [орг.]**  $C_{22}H_{44}O_2$  (бутилстеарат, стеариновой кислоты бутиловый эфир) вода 0,2 (25°) [1571],

2206. **октадекановой кислоты метиловый эфир [орг.]  $C_{19}H_{38}O_2$  (methyl stearate, метилстеарат, стеариновой кислоты метиловый эфир)** вода н.р. [2], дихлорметан 175 (25,5°) [1409], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2207. **октадекан-1-ол [орг.]  $C_{18}H_{38}O$  (1-octadecanol, 1-октадеканол, н-октадециловый спирт, стеариловый спирт)** ацетон 0,1 (10°) [2529, с. 68], 1,1 (20°) [2529, с. 68], 7 (30°) [2529, с. 68], 41,4 (40°) [2529, с. 68], вода 0,0000001082 (34°) [793], 0,0000005951 (65°) [793], диэтиловый эфир 0,5 (0°) [2529, с. 68], 7,7 (20°) [2529, с. 68], 26,4 (30°) [2529, с. 68], 46 (34,5°) [2529, с. 68], этанол р. [2], этанол 95% 0,2 (0°) [2529, с. 68], 5 (20°) [2529, с. 68], 22,2 (30°) [2529, с. 68], 120 (40°) [2529, с. 68],
2208. **транс-9-октадеценовая кислота [орг.]  $C_{18}H_{34}O_2$  (elaidic acid, транс-олеиновая кислота, элаидиновая кислота)** бензол р. [1], вода н.р. [1], диэтиловый эфир р. [1], транс-1,2-дихлорэтилен 10,97 (0°) [1385], хлороформ р. [1], цис-1,2-дихлорэтилен 6,2 (0°) [1385], этанол р. [1],
2209. **цис-октадец-9-еновая кислота [орг.]  $C_{18}H_{34}O_2$  (oleic acid, олеиновая кислота, цис-9-октадеценовая кислота)** 1-бутанол смеш. (20°) [828], 2-бутанон 880,4 (10°) [828], смеш. (20°) [828], ацетон 871 (10°) [828], смеш. (20°) [828], ацетонитрил 1,8 (0°) [828], 9,1 (20°) [828], бензол 910 (10°) [2528, с. 28], вода н.р. [5], гексан 720 (10°) [2528, с. 28], диметилсульфоксид смеш. [2197, с. 120], диоксан смеш. (20°) [828], диэтиловый эфир смеш. (20°) [828], метанол смеш. [1], нитробензол смеш. (20°) [828], тетрахлорметан 10,4 (-25,6°) [828], 24,5 (-20°) [828], 68,1 (-10°) [828], 159,7 (0°) [828], 589,7 (10°) [828], смеш. (20°) [828], фурфурол 26,9 (20°) [828], хлорбензол смеш. (20°) [828], хлороформ 205 (0°) [828], смеш. (20°) [828], этанол смеш. (20°) [828], этанол 95% 1470 (10°) [2528, с. 28], этилацетат смеш. (20°) [828],
2210. **октакозан [орг.]  $C_{28}H_{58}$  (octacosane)** 1,2-дихлорбензол 2,14 (25°) [3085, с. 450], 1-бутанол 0,1 (25°) [3085, с. 451], 1-пентанол 0,16 (25°) [3085, с. 451], 2-бутанон 0,18 (25°) [3085, с. 450], 4-метил-2-пентанон 0,51 (25°) [3085, с. 450], бензол 5,72 (25°) [3085, с. 450], вода 0,0000006 (22°) [1571], гексан 10,25 (25°) [3085, с. 448], гептан 8,24 (25°) [3085, с. 448], декан 4,98 (25°) [3085, с. 448], дихлорметан 1,35 (25°) [3085, с. 450], додекан 3,92 (25°) [3085, с. 448], мезитилен 6,7 (25°) [3085, с. 450], п-ксилол 7,48 (25°) [3085, с. 450], пентан 11,88 (25°) [3085, с. 448], пропанол 0,059 (25°) [3085, с. 451], тетрахлорметан 8,77 (25°) [3085, с. 450], толуол 7,44 (25°) [3085, с. 450], хлороформ 5,41 (25°) [3085, с. 450],
2211. **октан [орг.]  $C_8H_{18}$  (n-octane, octane, н-октан)** ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 0,000066 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [1], метанол 15,1 (5°) [1416], 17 (10°) [1416], 19 (15°) [1416], 21,1 (20°) [1416], 23,3 (25°) [1416], 26,4 (30°) [1416], 29,5 (35°) [1416], 33,8 (40°) [1416], смеш. (65,7°) [1416], петролейный эфир смеш. [1], хлороформ смеш. [1], этанол р. [1],
2212. **октаналь [орг.]  $C_8H_{16}O$  (octanal, каприловый альдегид)** вода 0,056 (25°) [1398, с. 536], этанол р. [722, с. 21],
2213. **октанамид [орг.]  $C_8H_{17}NO$  (octanamide, каприламид, каприловой кислоты амид, октановой кислоты амид)** ацетон р. [2500, с. 3-426], бензол м.р. [2500, с. 3-426], вода 0,45 (100°) [2, с. 708-709], диэтиловый эфир р. [1355, с. 393], хлороформ м.р. [2500, с. 3-426], этанол р. [1355, с. 393],
2214. **октан-1-амин [орг.]  $C_8H_{19}N$  (1-aminooctane, 1-октиламин, caprylamine, n-octylamine)** вода 2 (25°) [1398, с. 551],
2215. **октандиовая кислота [орг.]  $C_8H_{14}O_4$  (octanedioic acid, suberic acid, пробковая кислота, субериновая кислота)** вода 0,08 (0°) [793], 0,14 (16°) [2], 0,16 (20°) [611], 0,45 (35°) [611], 0,98 (50°) [611], 1,425 (70,09°) [793], диэтиловый эфир т.р. [2], метанол 32,04 (4°) [1385], муравьиная кислота 95% 2,13 (19,5°) [1385], пропанол 13,9 (4°) [1385], этанол 18,44 (4°) [1385],
2216. **октановая кислота [орг.]  $C_8H_{16}O_2$  (caprylic acid, octanoic acid, каприловая кислота, перфтордиметилпероксид)** 1-бутанол 280 (20°) [2528, с. 24], ацетон р. [5, с. 241], бензол р. [5, с. 241], вода 0,044 (0°) [2528, с. 23], 0,068 (20°) [793], 0,079 (30°) [2528, с. 23], 0,095 (45°)

- [2528, с. 23], 0,113 (60°) [2528, с. 23], 0,25 (100°) [2], гексан 14,7 (-20°) [2528, с. 25], 42,5 (-10°) [2528, с. 25], 136 (0°) [2528, с. 25], 2600 (10°) [2528, с. 25], смеш. (20°) [2528, с. 25], диэтиловый эфир смеш. [2], изопропанол 360 (20°) [2528, с. 24], метанол 510 (20°) [2528, с. 24], уксусная кислота р. [5, с. 241], хлороформ р. [2], этанол смеш. [2],
2217. **октановой кислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>18</sub>O<sub>2</sub> (methyl caprylate, methyl octanoate, каприловой кислоты метиловый эфир, метилкаприлат, метилоктаноат)** вода 0,00644 (20°) [1398, с. 626], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-384], тетрахлорметан м.р. [2500, с. 3-384], этанол л.р. [2500, с. 3-384],
2218. **октан-1-ол [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>18</sub>O (1-octanol, 1-октанол, гептилкарбинол, перв-октиловый спирт)** вода 0,04793 (20°) [793], 0,04988 (25°) [793], 0,08593 (90,3°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2219. **октафторциклобутан [орг.] C<sub>4</sub>F<sub>8</sub> (perfluorocyclobutane, перфторциклобутан, фреон C318, хладон C318)** вода 0,028 (10°) [627], 0,027 (20°) [627], 0,026 (30°) [627], 0,025 (40°) [627], 0,023 (80°) [627], диэтиловый эфир р. [16, с. 693],
2220. **1,3,4,5,6,7,8,8-октахлор-1,3,3а,4,7,7а-гексагидро-4,7-метаноизобензофуран [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>4</sub>Cl<sub>8</sub>O (WL-1650, СД-4402, соединение 948, телодрин)** вода 1,01 (20°) [337],
2221. **октахлордибензо[b,e]-1,4-диоксин [неорг.] C<sub>12</sub>Cl<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (octachlorodibenzo-p-dioxin)** вода 0,0000000004 (20°) [793],
2222. **октахлорнафталин [орг.] C<sub>10</sub>Cl<sub>8</sub> (octachloronaphthalene)** бензол р. [1570, с. 3397], вода 0,000000008 (22°) [1798, с. 4], тетрахлорметан р. [1798, с. 4], циклогексан р. [1798, с. 4], этанол р. [1798, с. 4],
2223. **2,2,4,4,6,6,8,8-октахлорциклотетрафосфазен [неорг.] Cl<sub>8</sub>N<sub>4</sub>P<sub>4</sub>** бензол р. [1788, с. 672], вода м.р. [1788, с. 672], диэтиловый эфир 12,3 (20°) [1788, с. 672], серная кислота р. [1788, с. 672], этанол р. [1788, с. 672],
2224. **окт-1-ен [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>16</sub> (1-octene, 1-октен, октен-1)** вода 0,0004096 (25°) [793],
2225. **1-октин [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>14</sub> (1-octyne, октин-1)** вода 0,0024 (25°) [793],
2226. **октоген [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>N<sub>8</sub>O<sub>8</sub> (1,3,5,7-тетранитро-1,3,5,7-тетраазациклооктан, НМХ, cycloctetramethylenetetranitramine, циклотетраметилентетранитрамин)** ацетон 3,18 (20°) [127, с. 335], бензол н.р. [8], вода н.р. [8], диметилсульфоксид 38,41 (20°) [127, с. 335], диметилформамид р. [5], диэтиловый эфир н.р. [8], метанол н.р. [8], уксусная кислота м.р. [127, с. 335], циклогексанон 2,66 (20°) [127, с. 335], этанол н.р. [8],
2227. **олова(II) бромид [неорг.] Br<sub>2</sub>Sn (tin(II) bromide)** ацетон р. [600, с. 207], вода 85 (0°) [1571, с. 4-95], 222,6 (100°) [397, с. 47], диэтиловый эфир р. [600, с. 207], пиридин р. [1], тетрагидрофуран р. [3189, с. 63], этанол р. [600, с. 207],
2228. **олова(IV) гидрид [неорг.] H<sub>4</sub>Sn (stannane, станнан)** вода 0,15 (20°) [3236, с. 613], нитробензол 6,6 (20°) [3236, с. 613],
2229. **олова(II) иодид [неорг.] I<sub>2</sub>Sn (tin(II) iodide)** ацетон р. [1788, с. 1078], бензол о.м.р. [1788, с. 1078], вода 0,97 (19,8°) [3188, с. 846], 1,12 (29,6°) [3188, с. 846], 1,4 (39,4°) [3188, с. 846], 1,75 (49,5°) [3188, с. 846], 2,07 (59,7°) [3188, с. 846], 2,4 (67,5°) [3188, с. 846], 2,83 (77,6°) [3188, с. 846], 3,35 (87,4°) [3188, с. 846], 3,84 (97,3°) [3188, с. 846], сероуглерод о.м.р. [1788, с. 1078], тетрахлорметан т.р. [1432, с. 411], хлороформ о.м.р. [1788, с. 1078], р. (61°) [1],
2230. **олова(IV) иодид [неорг.] I<sub>4</sub>Sn (stannic iodide, tin(IV) iodide)** аммиак жидкий реаг. [1], бензол 14,48 (20,2°) [1370], вода реаг. [1], гептан 3,48 (25°) [1370], диодметан 22,9 (10°) [1370], диметиламин р. [560], диэтиловый эфир 5,04 (25°) [1370], м-ксилол 15,5 (25°) [1370], перфтортрибутиламин 0,001073 (25°) [2985, с. 207], 0,00196 (35°) [2985, с. 207], 0,003929 (45°) [2985, с. 207], сероуглерод 19,43 (-58°) [1370], тетрахлорметан 5,54 (22,4°) [1370], 14,29 (50°) [1370], толуол 17,5 (25°) [1370], хлороформ 8,94 (28°) [1370], этанол р. [1],
2231. **олова(II) сульфат [неорг.] O<sub>4</sub>SSn (stannous sulfate, tin(II) sulfate)** вода 33 (25°) [3190, с. 66], серная кислота р. [3190, с. 66],
2232. **олова(IV) сульфид [неорг.] S<sub>2</sub>Sn** вода 0,00002 (18°) [2],

2233. **олова(IV) фторид [неорг.]  $F_4Sn$  (tin(IV) fluoride, олова тетрафторид)** вода 42 (18°) [397, с. 18],
2234. **олова(II) фторид  $\beta$ -форма [неорг.]  $F_2Sn$  (tin(II) fluoride  $\beta$ -form)** вода 31 (0°) [3190, с. 65], 41 (25°) [3189, с. 63], 78,5 (106°) [3190, с. 65], диэтиловый эфир н.р. [600, с. 208], метанол н.р. [3190, с. 65], хлороформ н.р. [600, с. 208], этанол н.р. [600, с. 208],
2235. **олова(II) хлорид [неорг.]  $Cl_2Sn$  (stannous chloride, tin(II) chloride)** 2-бутанон 9,43 (23°) [3190, с. 64], аммиак жидкий м.р. [1788], ацетон 55,6 (18°) [1], бензонитрил н.р. [1788, с. 1074], вода 83,9 (0°) [1370], 269,8 (15°) [1370], диэтиловый эфир 11,41 (0°) [1788], 11,38 (16°) [1788], 11,38 (35,5°) [1788], изопропанол 9,61 (23°) [3190, с. 64], ксилол н.р. [600, с. 208], метанол х.р. [3189, с. 63], метилацетат р. [1788], муравьиная кислота 95% 4,1 (19°) [1370], пиридин р. [1], скипидар н.р. [1788], тетрагидрофуран х.р. [3189, с. 63], фтороводород н.р. [113, с. 71], этанол 54,4 (23°) [3190, с. 64], этилацетат 4,46 (18°) [1370], этиленгликоль х.р. [3189, с. 63],
2236. **олова(IV) хлорид [неорг.]  $Cl_4Sn$  (stannic chloride, tin tetrachloride, tin(IV) chloride, олова тетрахлорид)** ацетон р. [3189, с. 84], бензин р. [3190, с. 65], бензол смеш. [1736], вода реаг. [1], диметилсульфоксид р. [3189, с. 84], диэтиловый эфир реаг. [1], керосин р. [3190, с. 65], метанол р. [3190, с. 65], оксид-дихлорид селена(IV) 15,93 (25°) [1370], пиридин р. [3189, с. 84], сероуглерод смеш. [1736], тетрахлорметан р. [3190, с. 65], толуол р. [3190, с. 65], этанол реаг. [1], этиленгликоль р. [3189, с. 84],
2237. **олова(II) хлорид - вода (1/2) [неорг.]  $H_4Cl_2O_2Sn$  (stannous chloride dihydrate, олова(II) хлорид дигидрат, оловянная соль)** диметилсульфоксид 40 (25°) [1001, с. 320], диэтиловый эфир 11,4 [1370], метанол р. [3190, с. 65], метилацетат р. [1432, с. 410], уксусная кислота р. [1432, с. 410], этанол р. [1432, с. 410], этилацетат 31,2 (-2°) [1370], 35,53 (22°) [1370], 73,44 (82°) [1370],
2238. **олова(II) этандиоат [неорг.]  $C_2O_4Sn$  (tin(II) oxalate, олова(II) оксалат)** ацетон н.р. [3190, с. 75], вода н.р. [3100, с. 573], диоктилфталат н.р. [3190, с. 75], муравьиная кислота 95% 0,16 (19°) [611], тетрагидрофуран н.р. [3190, с. 75], толуол н.р. [3190, с. 75], этилацетат н.р. [3190, с. 75],
2239. **олово белое  $\beta$ -форма [неорг.]  $Sn$  (tin white)** ртуть 0,62 (18°) [359],
2240. **ортоиодная кислота [неорг.]  $H_5IO_6$  (periodic acid)** азотная кислота 72% 5,68 (-12°) [2482, с. 173], 7,82 (26°) [2482, с. 173], вода х.р. [1], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
2241. **ортотеллуровая кислота [неорг.]  $H_6O_6Te$  (orthotelluric acid)** вода 19,7 (0°) [1], 258,5 (100°) [1], этанол н.р. [1],
2242. **осмия(VIII) оксид [неорг.]  $O_4Os$  (osmium(VIII) oxide, осмия тетраоксид)** бензол р. [2500, с. 4-79], вода 5,26 (0°) [1], 5,75 (10°) [1], 6,44 (20°) [1], 7,01 (25°) [1], диэтиловый эфир р. [1], тетрахлорметан 375 (25°) [104], этанол р. [1],
2243. **осмия(VI) фторид [неорг.]  $F_6Os$  (osmium(VI) fluoride, осмия гексафторид)** фтороводород 29,5 (25°) [1295, с. 1682],
2244. **палладий [неорг.]  $Pd$  (palladium)** вода н.р. [47], галлий 33,4 (500°) [2259, с. 11], ртуть 0,006 (20°) [385, с. 188],
2245. **палладия(II) хлорид [неорг.]  $Cl_2Pd$  (palladium chloride, palladium(II) chloride)** ацетон р. [2], вода р. [2], гидразин реаг. 1 (20°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [5], этанол м.р. [5],
2246. **папаверин [орг.]  $C_{20}H_{21}NO_4$**  бензол т.р. [217], вода н.р. [217], диэтиловый эфир 0,55 (10°) [2, с. 858-859], хлороформ л.р. [217], этанол т.р. [217],
2247. **папаверина гидрохлорид [орг.]  $C_{20}H_{22}ClNO_4$  (6,7-диметокси-1-(3,4-диметоксибензил)изохинолина гидрохлорид)** вода 2,5 (20°) [371], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ р. [371], этанол м.р. [371],
2248. **пара-кватерфенил [орг.]  $C_{24}H_{18}$**  толуол 0,015 (20°) [1255],
2249. **пара-квинквифенил [орг.]  $C_{30}H_{22}$**  толуол 0,011 (20°) [1255],
2250. **пара-сексифенил [орг.]  $C_{36}H_{26}$**  толуол 0,0011 (20°) [1255],

2251. параформ [орг.]  $(\text{CH}_2\text{O})_n$  (paraformaldehyde, параформальдегид) ацетон м.р. [1], вода 25 (18°) [611],
2252. педролона гидробромид [орг.]  $\text{C}_9\text{H}_{14}\text{BrNO}$  (4-(2-аминопропил)фенола гидробромид) вода 100 (20°) [69], этанол 40 (20°) [69],
2253. пентаамминхлороиридия(III) хлорид [неорг.]  $\text{H}_{15}\text{Cl}_3\text{IrN}_5$  вода 6,53 (15,1°) [1370], р. (100°) [1012],
2254. пентаамминхлорокобальта(III) хлорид [неорг.]  $\text{H}_{15}\text{Cl}_3\text{CoN}_5$  вода 0,232 (0°) [1370], 0,4 (25°) [1012], 1,03 (47°) [1012], серная кислота р. [1012],
2255. пентаамминхлорородия(III) хлорид [неорг.]  $\text{H}_{15}\text{Cl}_3\text{N}_5\text{Rh}$  вода 0,8 [104],
2256. пентаамминхлорхрома(III) хлорид [неорг.]  $\text{H}_{15}\text{Cl}_3\text{CrN}_5$  вода 0,65 (16°) [1012],
2257. пентабромпропан-2-он [орг.]  $\text{C}_3\text{HBr}_5\text{O}$  (pentabromoacetone, пентабром-2-пропанон, пентабромацетон) вода 0,00001 [1569],
2258. 3,5,7,2',4'-пентагидроксифлавоин [орг.]  $\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O}_7$  (morin, морин) ацетон х.р. [871, с. 131], вода 0,025 (20°) [1398, с. 1040], 0,09 (100°) [1398, с. 1040], диэтиловый эфир т.р. [8, с. 140], уксусная кислота т.р. [8, с. 140], этанол х.р. [8, с. 140],
2259. пентадекановая кислота [орг.]  $\text{C}_{15}\text{H}_{30}\text{O}_2$  (pentadecanoic acid) ацетон 13,8 (20°) [2, с. 860-861], бензол 36,1 (20°) [2, с. 860-861], вода 0,0012 (20°) [1571], 0,002 (60°) [2, с. 860-861], диэтиловый эфир р. [2, с. 860-861], уксусная кислота 8,8 (20°) [2, с. 860-861], хлороформ 38,2 (20°) [2, с. 860-861], этанол 3,9 (0°) [2, с. 860-861], 19,7 (20°) [2, с. 860-861], 291 (40°) [2, с. 860-861],
2260. пентадекан-1-ол [орг.]  $\text{C}_{15}\text{H}_{32}\text{O}$  (1-pentadecanol, 1-пентадеканол) вода 0,00001028 (25°) [793],
2261. пента-1,4-диен [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_8$  (1,4-pentadiene, 1,4-пентадиен, пентадиен-1,4) вода 0,056 (25°) [1571],
2262. пентакальция гидроксид-трифосфат [неорг.]  $\text{H}\text{Ca}_5\text{O}_{13}\text{P}_3$  (hydroxyapatite, pentacalcium hydroxide triphosphate, гидроксиапатит, кальция гидроксид-фосфат) вода 0,0003 (25°) [1874, с. 2489],
2263. пентан [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{12}$  (n-pentane, pentane, н-пентан) ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 0,00385 (25°) [793], 0,00694 (99,1°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [1], метанол 76,5 (5°) [1416], 101 (10°) [1416], смеш. (14,25°) [1416], фтороводород т.р. [1817, с. 72], хлороформ смеш. [1], этанол смеш. [1],
2264. пентаналь [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$  (pentanal, амиловый альдегид, валеральдегид, валериановый альдегид) аммиак жидкий л.р. [3169, с. 120], вода 1,17 (25°) [1398, с. 163], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
2265. пентандиовая кислота [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_4$  (glutaric acid, pentanedioic acid, глутаровая кислота, пропан-1,3-дикарбоновая кислота) ацетон 34,96 (20°) [362], бензол 0,0163 (25°) [1385], вода 83,3 (14°) [2], 64 (20°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], муравьиная кислота 95% 55,62 (18,6°) [1385], петролейный эфир т.р. [2], хлороформ р. [2], этанол л.р. [2], этилацетат 8,96 (20°) [362],
2266. 1,5-пентандиол [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}_2$  (1,5-pentandiol, пентаметиленгликоль) ацетон смеш. [362], бензол 0,44 (31,5°) [828], вода смеш. [2], гептан 0,042 (46,2°) [828], диэтиловый эфир 6 (25°) [362], циклогексан 0,036 (40,9°) [828], этанол смеш. [2],
2267. пентан-2,4-дион [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_2$  (2,4-pentanedione, 2,4-пентандион, acetylacetone, ацетилацетон) ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 15 (30°) [1], 34 (80°) [1], вода тяжелая 11,9 (19,5°) [828], диэтиловый эфир смеш. [1], хлороформ смеш. [1], этанол смеш. [1],
2268. пентановая кислота [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$  (pentanoic acid, valeric acid, валериановая кислота) аммиак жидкий р. [3169, с. 120], вода 3,7 (16°) [1], 4,52 (25°) [1571], 5,55 (35°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол смеш. [1],
2269. 2-пентанол [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$  (2-pentanol, втор-амиловый спирт, пентанол-2) вода 4 (20°) [1398], 3,026 (60°) [1398], 2,969 (90,3°) [1398],

2270. **3-пентанол [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>O (3-pentanol, диэтилкарбинол, пентанол-3)** вода 7,672 (0°) [1398], 5,312 (20°) [1398], 3,428 (60°) [1398], 3,326 (90°) [1398], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2271. **пентан-1-ол [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>O (1-pentanol, 1-пентанол, butyl carbinol, n-amyl alcohol, бутилкарбинол, н-амиловый спирт, н-пентиловый спирт, пентанол-1, перв-амиловый спирт)** аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], вода 3,204 (0°) [1398], 2,7 (22°) [2], 1,865 (40°) [1398], 2,2 (100°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол смеш. [2],
2272. **пентан-2-он [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O (2-pentanone, 2-пентанон, метилпропилкетон, пентанон-2)** вода 9,5 (0°) [1571], 5,8 (25°) [1571], 4 (80°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2273. **пентан-3-он [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O (3-pentanone, 3-пентанон, diethyl ketone, диэтилкетон, пентанон-3)** вода 8,2 (0°) [1571], 5,2 (25°) [1571], 3,7 (80°) [1571], диэтиловый эфир х.р. [114], тетрахлорметан р. [1962, с. 212], этанол х.р. [114],
2274. **пентафторхлорэтан [орг.] C<sub>2</sub>ClF<sub>5</sub> (chloropentafluoroethane, фреон 115, хладон 115)** вода 0,0087 (10°) [627], 0,0062 (20°) [627], 0,0045 (30°) [627], 0,0034 (40°) [627], 0,0012 (80°) [627], органические растворители р. [627],
2275. **пентахлорфенол [орг.] C<sub>6</sub>HCl<sub>5</sub>O (pentachlorophenol)** ацетон 21,5 (20°) [384], бензол 11 (20°) [384], вода 0,0005 (0°) [384], 0,0012 (15°) [384], 0,002 (30°) [3139, с. 23], 0,0035 (50°) [384], диоксан 11,5 (20°) [384], диэтиловый эфир л.р. 45,8 (10°) [384], 52 (20°) [384], метанол 57 (20°) [384], тетрахлорметан 2 (20°) [384], этанол л.р. 39 (0°) [384],
2276. **пентахлорэтан [орг.] C<sub>2</sub>HCl<sub>5</sub> (pentachloroethane, фреон 120, хладон 120)** вода 0,05 (25°) [1398], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
2277. **пентаэритриттетранитрат [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>N<sub>4</sub>O<sub>12</sub> (pentaerythritol tetranitrate, ТЭН, тетранитропентаэритрит, эринит)** ацетон 24,84 (20°) [828], 58,76 (50°) [9], бензол 0,15 (0°) [828], 0,3 (20°) [828], вода 0,0002 (20°) [1571], диметилформамид 70 (100°) [9], диэтиловый эфир 0,2 (0°) [828], 0,249 (20°) [828], 0,431 (34,7°) [828], метанол 0,19 (0°) [828], 0,455 (20°) [828], 2,6 (60°) [828], толуол 0,15 (0°) [828], 0,22 (20°) [828], этанол 0,07 (0°) [828], 0,195 (20°) [828], 0,415 (40°) [828], 3,795 (78,4°) [828], этилацетат 10,6 (20°) [828], 14,06 (30°) [828], 18,5 (40°) [828], 24,19 (50°) [828],
2278. **пент-1-ен [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub> (α-amylene, 1-pentene, 1-пентен, пентен-1)** вода 0,0183 (23°) [1398],
2279. **цис-2-пентен [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub> (cis-2-pentene, цис-пентен-2)** вода 0,0203 (25°) [1571],
2280. **пент-4-еновая кислота [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (β-винилпропионовая кислота, 4-pentenoic acid, 4-пентеновая кислота, allylacetic acid, pent-4-enoic acid)** ацетон 3,3 (18°) [1569], вода 1,8 (18°) [1569], изопропанол 0,27 (18°) [1569], метанол 5,7 (18°) [1569], метилацетат 2,9 (18°) [1569], пиридин 133 (18°) [1569], пропанол 1,6 (18°) [1569], уксусная кислота 7,9 (18°) [1569], этанол 5,7 (18°) [1569],
2281. **пентилбензол [орг.] C<sub>11</sub>H<sub>16</sub> (amylbenzene, pentylbenzene)** вода 0,00043 (25°) [1571],
2282. **пент-1-ин [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>8</sub> (1-pentyne, 1-пентин, пентин-1, пропилацетилен)** вода 0,157 (25°) [1571],
2283. **перилен [орг.] C<sub>20</sub>H<sub>12</sub> (perylene)** вода 0,00000004 (25°) [793],
2284. **перициазин [орг.] C<sub>21</sub>H<sub>23</sub>N<sub>3</sub>OS (неулептил)** вода 0,003801 (37°) [793],
2285. **перметрин [орг.] C<sub>21</sub>H<sub>20</sub>Cl<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (permethrin)** вода 0,00002 (20°) [1571],
2286. **пилокарпина гидрохлорид [орг.] C<sub>11</sub>H<sub>17</sub>ClN<sub>2</sub>O<sub>2</sub>** вода 333 (20°) [2], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ 0,18 (25°) [828], этанол 4,35 (25°) [828], 9,09 (60°) [828],
2287. **β-пинен [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>16</sub> (β-pinene, 2-метилен-7,7-диметилбицикло[3.3.1]гептан)** вода 0,0012 (25°) [1398],
2288. **d-α-пинен [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>16</sub> ((-)-α-pinene, d-2,7,7-триметилбицикло[3.3.1]гептен-2)** вода 0,0005 (25°) [1571], этанол р. [5],

2289. **пиперазин [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub> (piperazine, гексагидропиперазин, диэтилендиамин)** вода р. [2], глицерин л.р. [388], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол 95% 63,3 [1602],
2290. **2,5-пиперазиндион [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (2,5-piperazinedione, 2,5-дикетопиперазин)** вода 1,406 (20°) [1398], 2,001 (29,8°) [1398], этанол м.р. (78°) [114],
2291. **6-(пиперидин-1-ил)пиримидин-2,4-диамин-3-оксид [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>15</sub>N<sub>5</sub>O (minoxidil, миноксидил)** ацетон н.р. [607, с. 977], ацетонитрил н.р. [607, с. 977], бензол н.р. [607, с. 977], вода 0,22 [607, с. 977], диметилсульфоксид 0,59 [607, с. 977], диэтиловый эфир н.р. [607, с. 977], изопропанол 0,85 [607, с. 977], метанол 5,6 [607, с. 977], пропиленгликоль 7,2 [607, с. 977], хлороформ 0,034 [607, с. 977], этанол 3,7 [607, с. 977], этилацетат н.р. [607, с. 977],
2292. **пиразол [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub> (1,2-диазол, 1H-pyrazole)** бензол 38,6 (20°) [1], вода 270 (24,8°) [1], диэтиловый эфир х.р. [1], лигроин м.р. [1], этанол х.р. [1],
2293. **пирен [орг.] C<sub>16</sub>H<sub>10</sub> (pyrene)** вода 0,000004915 (4,7°) [793], 0,000005845 (9,5°) [793], 0,00001052 (20°) [793], 0,00001313 (25°) [793], 0,00001701 (29,94°) [1398], 0,0000232 (34,5°) [1398], 0,0000399 (44,7°) [793], 0,000094 (60,7°) [793], 0,000221 (74,7°) [1398], диэтиловый эфир л.р. [2], толуол 16,54 (18°) [1385], этанол 3,08 (78°) [2216, с. 371], этанол абсолютный 1,37 (10°) [1385],
2294. **2,3-пиридиндикарбоновая кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>4</sub> (хинолиновая кислота)** бензол н.р. [114], вода 0,55 (7°) [793], 1,103 (25°) [793], этанол н.р. [114],
2295. **2,4-пиридиндикарбоновая кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>4</sub> (лутидиновая кислота)** вода 0,249 (25°) [793],
2296. **3,4-пиридиндикарбоновая кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>4</sub> (цинхомероновая кислота)** вода 0,234 (25°) [793],
2297. **3,5-пиридиндикарбоновая кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>4</sub> (диникотиновая кислота)** вода 0,107 (25°) [793],
2298. **2,5-пиридиндикарбоновая кислота моногидрат [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>5</sub> (изоцинхомероновая кислота)** вода 0,1237 (25°) [793],
2299. **пиридиния тетрабромаурат(III) [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>6</sub>AuBr<sub>4</sub>N (пиридина тетрабромаурат(III))** ацетон х.р. [866], метанол х.р. [866], этанол 5 (20°) [866], 1,3 (78°) [866],
2300. **пиридин-4-карбогидразид [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>N<sub>3</sub>O (4-пиридинкарбоновой кислоты гидразид, isoniazid, ГИНК, изониазид, изоникотиновой кислоты гидразид, римифон, тубазид)** вода 10,71 (20°) [793], 12,28 (25°) [793], 20,63 (40°) [793], диэтиловый эфир н.р. [19], хлороформ т.р. [19], этанол т.р. [69],
2301. **пиридин-3-карбоксамид [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O (3-pyridinecarboxamide, 3-пиридинкарбоновой кислоты амид, niacinamide, nicotinamide, vitamin PP, витамин PP, никотинамид, никотиновой кислоты амид)** бензол м.р. [1], вода 100 (20°) [1], глицерин 10 (20°) [1], диэтиловый эфир м.р. [1], хлороформ о.м.р. [371], этанол 66,6 (20°) [1],
2302. **пиридин-2-карбоновая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub> (2-пиридинкарбоновая кислота, пиколиновая кислота)** бензол т.р. [2, с. 876-877], вода л.р. [2, с. 876-877], диэтиловый эфир т.р. [2, с. 876-877], хлороформ т.р. [2, с. 876-877], этанол 6,89 (25°) [2, с. 876-877],
2303. **пиридин-3-карбоновая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub> (3-pyridinecarboxylic acid, 3-пиридинкарбоновая кислота, nicotinic acid, ниацин, никотиновая кислота, провитамин PP)** вода 1,3 (15°) [416, с. 293], 2,47 (38°) [416, с. 293], 4,06 (61°) [416, с. 293], 6 (78°) [416, с. 293], 9,76 (100°) [416, с. 293], диэтиловый эфир о.м.р. [371], пропиленгликоль р. [607, с. 1031], этанол 4,38 (61°) [828], 7,6 (78°) [828], этанол 96% 0,57 (0°) [828], 0,93 (15°) [828], 2,7 (38°) [416, с. 293],
2304. **пиридин-4-карбоновая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub> (4-пиридинкарбоновая кислота, изоникотиновая кислота)** вода 0,5 (0°) [611], 0,99 (15°) [611], 1,63 (30°) [611], 17,5 (100°) [611],

2305. **пиридин-3-карбоновой кислоты гидрохлорид [орг.]**  $C_6H_6ClNO_2$  (никотиновой кислоты гидрохлорид) вода 1,73 (0°) [416, с. 293], 8,5 (15°) [416, с. 293], 14,23 (38°) [416, с. 293], 17,01 (61°) [416, с. 293], 19,5 (78°) [416, с. 293], 21,48 (100°) [416, с. 293],
2306. **пиридин-3-ол [орг.]**  $C_5H_5NO$  (3-гидроксипиридин) вода 3,226 (20°) [1398],
2307. **пиридин-4-ол [орг.]**  $C_5H_5NO$  (4-гидроксипиридин) вода 50 (20°) [1398],
2308. **пиримидин-2,4-дион [орг.]**  $C_4H_4N_2O_2$  (2,4-pyrimidinedione, uracil, урацил) вода 0,36 (25°) [1398], 0,45 (37°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [171], этанол н.р. [2],
2309. **пиримидин-2,4,5,6-(1H,3H)-тетрон [орг.]**  $C_4H_2N_2O_4$  (alloxan, pyrimidine-2,4,5,6-(1H,3H)-tetrone, аллоксан) вода 0,08 (20°) [611],
2310. **пиримидин-2,4,6-трион [орг.]**  $C_4H_4N_2O_3$  (N,N'-малонилмочевина, barbituric acid, барбитуровая кислота, малоновой кислоты уреид) вода м.р. (20°) [1], 1 (80°) [245, с. 47], диэтиловый эфир р. [1], этанол м.р. [1],
2311. **пироксикам [орг.]**  $C_{15}H_{13}N_3O_4S$  (4-hydroxy-2-methyl-N-(2-pyridyl)-2H-1,2-benzothiazine-3-carboxamide 1,1-dioxide, piroxicam) вода 0,0023 (25°) [793], диоксан 1,87 (25°) [1409],
2312. **пирофосфорная кислота [неорг.]**  $H_4O_7P_2$  (diphosphoric acid, двуфосфорная кислота) вода 709 (23°) [1], реаг. (100°) [1], диэтиловый эфир х.р. [1], этанол х.р. [1],
2313. **пиррол [орг.]**  $C_4H_5N$  (pyrrole) вода 4,7 (25°) [1571],
2314. **пицен [орг.]**  $C_{22}H_{14}$  (picene) вода 0,00000025 (27°) [1571],
2315. **платина [неорг.]** Pt (platinum) вода н.р. [1], галлий 4 (500°) [2259, с. 11], ртуть 0,0001 (20°) [385, с. 188],
2316. **платины(IV) бромид [неорг.]**  $Br_4Pt$  (platinum(IV) bromide) вода 0,41 (20°) [1], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
2317. **платины(II) хлорид [неорг.]**  $Cl_2Pt$  (platinum(II) chloride) вода н.р. [1], гидразин 1 (20°) [828],
2318. **платины(IV) хлорид [неорг.]**  $Cl_4Pt$  (platinum(IV) chloride) ацетон р. [1], вода 66,6 (0°) [1], 142,1 (25°) [1], 166 (40°) [1], 285 (60°) [1], 367 (80°) [1], 571 (98°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], этанол р. [1],
2319. **плутоний [неорг.]** Pu (plutonium) вода реаг. [1], ртуть 0,015 (20°) [385, с. 188],
2320. **празеодим [неорг.]** Pr (praseodymium) ртуть 0,013 (20°) [385, с. 188],
2321. **празеодима бромат нонагидрат [неорг.]**  $H_{18}Br_3O_{18}Pr$  вода 88,54 (0°) [1370], 123,46 (10°) [1370], 150 (25°) [1012], 434,47 (45°) [1370],
2322. **празеодима вольфрамат [неорг.]**  $O_{12}Pr_2W_3$  вода 0,00438 (75°) [1370],
2323. **празеодима молибдат [неорг.]**  $Mo_3O_{12}Pr_2$  (praseodymium molybdate) вода 0,00152 (23°) [1370], 0,00143 (75°) [1370],
2324. **празеодима нитрат [неорг.]**  $N_3O_9Pr$  вода 145,82 (15,8°) [611], 151,13 (22°) [611], 302,4 (56°) [611], диэтиловый эфир 0,0013 (20°) [611],
2325. **празеодима оксалат декагидрат [неорг.]**  $C_6H_{20}O_{22}Pr_2$  (praseodymium oxalate decahydrate) вода 0,0098 (25°) [1370],
2326. **празеодима оксид [неорг.]**  $O_3Pr_2$  (praseodymium oxide) вода 0,0002 (29°) [1370],
2327. **празеодима селенат [неорг.]**  $O_{12}Pr_2Se_3$  (praseodymium selenate) вода 26,59 (0,5°) [1496, с. 330], 23,79 (17,8°) [1496, с. 330], 24,29 (24,6°) [1496, с. 330], 24,5 (30°) [1496, с. 330], 24 (48,6°) [1496, с. 330], 14 (63,6°) [1496, с. 330], 9,96 (67°) [1496, с. 330], 2,99 (92°) [1496, с. 330],
2328. **празеодима сульфат [неорг.]**  $O_{12}Pr_2S_3$  (praseodymium sulfate) вода 19,8 (0°) [1370], 13,9 (20°) [1012], 7,8 (40°) [1370], 0,9 (100°) [611],
2329. **празеодима сульфат октагидрат [неорг.]**  $H_{16}O_{20}Pr_2S_3$  вода 12,74 (20°) [1650], 10,88 (25°) [1650], 12,74 (40°) [1650],
2330. **празеодима хлорид [неорг.]**  $Cl_3Pr$  (praseodymium chloride) вода 103,92 (13°) [1370], пиридин 2,15 (20°) [1370],

2331. **преднизолон [орг.]**  $C_{21}H_{28}O_5$  (**prednisolone, прегнадиен-1,4-триол-11 $\beta$ , 17 $\alpha$ ,21-дион-3,20**) ацетон т.р. [371], вода 0,05 (30°) [793], диоксан т.р. [371], метанол р. [371], хлороформ м.р. [371], этанол р. [371],
2332. **преднизон [орг.]**  $C_{21}H_{26}O_5$  (**прегнадиен-1,4-диол-17 $\alpha$ ,21-трион-3,11,20**) вода 0,0115 (25°) [793], метанол м.р. [371], хлороформ м.р. [371], этанол м.р. [371],
2333. **прогестерон [орг.]**  $C_{21}H_{30}O_2$  (**progesterone, прегнен-4-дион-3,20**) вода 0,00088 (25°) [1571], 0,00206 (41°) [1571], диэтиловый эфир р. [371], жирные масла т.р. [371], хлороформ о.х.р. [371], этанол р. [371],
2334. **l-пролин [орг.]**  $C_5H_9NO_2$  (**L-proline, l-2-пирролидинкарбоновая кислота**) вода 162 (25°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол 1,96 (19°) [2],
2335. **пропан [орг.]**  $C_3H_8$  (**пропане, фреон 290, хладон 290**) аммиак жидкий н.р. [3169, с. 119], ацетон 2,92 (20°) [828], вода 0,01526 (4°) [1398], 0,0109 (10°) [1398], 0,0077 (20°) [1398], 0,00624 (25°) [1398], 0,0037 (50°) [1398], 0,0027 (60°) [1398], диметилформаид 1,11 (20°) [828], метанол 7,7 (25°) [1850, с. 418],
2336. **пропаналь [орг.]**  $C_3H_6O$  (**propanal, propionic aldehyde, метилуксусный альдегид, пропионовый альдегид**) аммиак жидкий р. [3169, с. 120], вода 17 (20°) [1398, с. 62], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2337. **пропан-1-амин [орг.]**  $C_3H_9N$  (**1-аминопропан, 1-пропанамин, propylamine, пропиламин**) ацетон р. [560], вода 0,1459 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1], метанол р. [560], этанол смеш. [1], этилацетат р. [560],
2338. **пропандиаид моноклинная форма [орг.]**  $C_3H_6N_2O_2$  (**propanediamide, малоновой кислоты диаид моноклинная форма**) вода 7,67 (8°) [1398],
2339. **пропандинитрил [орг.]**  $C_3H_2N_2$  (**malononitrile, дицианометан, малоновой кислоты динитрил, малондинитрил, малононитрил, метандикарбоновой кислоты динитрил, пропандиовой кислоты динитрил**) бензол 7,6 (20°) [2], вода 13,3 (20°) [2], диэтиловый эфир 28,2 (20°) [2], этанол 50,6 (20°) [2],
2340. **пропандиовая кислота [орг.]**  $C_3H_4O_4$  (**malonic acid, малоновая кислота, метандикарбоновая кислота**) аммиак жидкий н.р. [3169, с. 120], бензол 0,0014 (25°) [1385], вода 61,1 (0°) [1], 73,5 (20°) [1], 92,5 (50°) [1], диэтиловый эфир 5,7 (5°) [1], изобутанол 21,2 (0°) [828], 26,9 (19°) [828], метанол 89,8 (0°) [828], 114,1 (19,5°) [828], муравьиная кислота 95% 22,42 (19,5°) [1385], пиридин 14,6 (26°) [362], пропанол 24,2 (-18,5°) [828], 32,1 (0°) [828], 44,3 (19,5°) [828], этанол 57 (20°) [1],
2341. **пропандиовой кислоты диметилвый эфир [орг.]**  $C_5H_8O_4$  (**dimethyl malonate, малоновой кислоты диметилвый эфир**) вода 17,5 (19°) [1571], 42,5 (90°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2342. **пропандиовой кислоты диэтиловый эфир [орг.]**  $C_7H_{12}O_4$  (**diethyl malonate, диэтилмалонат, малоновой кислоты диэтиловый эфир, малоновый эфир**) бензол р. [2], вода 2,08 (20°) [2], 2,322 (37°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], хлороформ р. [2], этанол смеш. [2],
2343. **пропан-1,3-диол [орг.]**  $C_3H_8O_2$  (**1,3-propylene glycol, 1,3-пропандиол, 1,3-пропиленгликоль, пропандиол-1,3, триметиленгликоль**) бензол 0,285 (26,2°) [828], вода смеш. [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол смеш. [2],
2344. **пропан-2-илбензол [орг.]**  $C_9H_{12}$  (**2-phenylpropane, cumene, isopropylbenzene, изопропилбензол, кумол**) ацетон смеш. [1], бензол р. [1], вода 0,005 (25°) [793], 0,01473 (75,04°) [1398], диэтиловый эфир р. [1], петролейный эфир смеш. [1], тетрахлорметан смеш. [1], этанол р. [1],
2345. **1-(пропан-2-илиден)-2-фенилгидразин [орг.]**  $C_9H_{12}N_2$  (**1-фенил-2-изопропилиденгидразин, ацетона фенилгидразон**) вода 0,09 (0°) [611], 0,187 (15°) [611], 0,412 (32,8°) [611], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],

2346. **2-(пропан-2-илокси)пропан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>O (2-изопропоксипропан, diisopropyl ether, диизопропиловый эфир)** ацетон р. [114], вода 0,2 (20°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2347. **пропаннитрил [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>N (propanenitrile, propionitrile, пропионитрил, пропионовой кислоты нитрил)** вода 11,9 (40°) [2], 28 (100°) [2], диметилформамид смеш. [1798, с. 561], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2348. **пропановой кислоты бутиловый эфир [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O<sub>2</sub> (бутилпропаноат, бутилпропионат, пропионовой кислоты бутиловый эфир)** вода 0,1498 (20°) [1398], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
2349. **пропановой кислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (methyl propanoate, метилпропаноат, метилпропионат, пропионовой кислоты метиловый эфир)** аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], вода 8,811 (1°) [1398], 7,181 (20°) [1398], 6,51 (42,7°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2350. **пропановой кислоты пентиловый эфир [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub> (pentyl propanoate, амилпропионат, пропионовой кислоты пентиловый эфир)** вода 0,087 (20°) [1385],
2351. **пропановой кислоты этиловый эфир [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub> (ethyl propanoate, пропионовой кислоты этиловый эфир, этилпропаноат, этилпропионат)** вода 2,2 (25°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2352. **пропан-1-ол [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>O (1-propanol, 1-пропанол, n-propanol, н-пропанол, н-пропиловый спирт, пропанол-1)** ацетон р. [1], бензол х.р. [1], вода смеш. [1], диэтиловый эфир смеш. [1], углекислый газ жидкий 135,3 (-30°) [1385], 57,5 (-24°) [1385], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол смеш. [1],
2353. **пропан-1,2,3-триилтриацетат [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>14</sub>O<sub>6</sub> (glycerol triacetate, triacetin, глицерина триацетат, триацетин)** вода 6,2 (25°) [1571],
2354. **пропан-1,2,3-триилтринитрат [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>N<sub>3</sub>O<sub>9</sub> (trinitroglycerol, глицерина тринитрат, глицеринтринитрат, нитроглицерин, тринитрин)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан н.р. [1050, с. 362], ацетон х.р. [8], бензин т.р. [8], бензол х.р. [8], вода 0,13 (20°) [8], 0,2 (50°) [8], 0,35 (80°) [8], глицерин т.р. [8], диэтиловый эфир х.р. [8], метанол 8,9 (20°) [2, с. 836-837], нитробензол х.р. [8], тетрахлорметан т.р. [8], уксусная кислота х.р. [8], этанол 32 (20°) [2, с. 836-837], этилацетат х.р. [8],
2355. **пропан-1,2,3-триил-трис(гексадеканоат) [орг.] C<sub>51</sub>H<sub>98</sub>O<sub>6</sub> (glycerol tripalmitate, tripalmitin, глицерина трипальмитат, пальмитин, пальмитиновой кислоты глицериновый эфир, трипальмитин)** бензол 7,2 (20°) [828], 900 (60°) [828], вода н.р. [2], диэтиловый эфир 0,7 (20°) [828], 2,5 (25°) [828], 7 (30°) [828], 18,3 (35°) [828], 900 (60°) [828], хлороформ р. [2], этанол 0,005 (21°) [2],
2356. **пропан-1,2,3-триил-трис(октадеканоат) [орг.] C<sub>57</sub>H<sub>110</sub>O<sub>6</sub> (glycerol tristearate, tristearin, глицерина тристеарат, стеарин, стеариновой кислоты глицериновый эфир, тристеарин)** бензол 4,4 (25°) [828], 1329 (70°) [828], вода н.р. [2], диэтиловый эфир 0,3 (20°) [828], 0,5 (25°) [828], 2 (30°) [828], 5,8 (35°) [828], сероуглерод 0,2 (10°) [828], 0,5 (15°) [828], 1 (20°) [828], 4,7 (30°) [828], хинолин 5,35 (20°) [828], этанол 0,02 (20°) [828], 0,05 (50°) [828],
2357. **пропан-1,2,3-триол [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub> (1,2,3-пропантриол, glycerol, глицерин, глицерол, пропантриол-1,2,3)** аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], ацетон х.р. [2529, с. 117], бензин н.р. [2529, с. 117-121], бензол н.р. [1], вода смеш. [1], диметилсульфоксид смеш. [2197, с. 120], диэтиловый эфир 0,25 [2529, с. 117], метанол смеш. [2529, с. 117], петролейный эфир н.р. [1], сероуглерод н.р. [1], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], тетрахлорметан н.р. [1], углекислый газ жидкий 0,05 [1385], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ н.р. [1], этанол смеш. [1], этилацетат 9 [2529, с. 117],
2358. **пропен [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>6</sub> (propene, propylene, пропилен, фреон 1270, хладон 1270)** 1,2-дихлорэтан 3,8 (0°) [828], вода 0,09 (0°) [1398], 0,033 (25°) [1398], 0,01776 (38°) [1398],

- 0,009818 (54°) [1398], 0,003039 (88°) [1398], ксилол 7,5 (0°) [828], 4,4 (20°) [828], 2,7 (40°) [828], уксусная кислота 0,99 (20°) [1], этанол 2,35 (20°) [1],
2359. **пропеналь [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>O (2-propenal, acrolein, acrylic aldehyde, акриловый альдегид, акролеин)** ацетон р. [1], вода 40 (20°) [1], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
2360. **пропенамид [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>NO (2-propenamamide, acrylamide, акриламид, акриловой кислоты амид)** ацетон 79,9 (20°) [1962, с. 12], бензол 0,4 (20°) [1962, с. 12], вода 215,5 (20°) [1], гептан 0,0068 [6, с. 69], диэтиловый эфир р. [1], метанол 196 (20°) [1962, с. 12], хлороформ 1,79 (20°) [1962, с. 12], этанол 109,1 (20°) [1962, с. 12], этилацетат 14 (20°) [1962, с. 12],
2361. **проп-1-ен-2-илбензол [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>10</sub> (α-метилстирол, изопропенилбензол)** ацетон смеш. [8, с. 66], вода 0,009 (20°) [8, с. 66], гептан смеш. [8, с. 66],
2362. **N-(проп-2-ен-1-ил)тиомочевина [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>N<sub>2</sub>S (N-аллилтиомочевина, allylthiourea, thiosinamine, аллилсульфомочевина, тиозинамин)** бензол н.р. [5], вода 5,9 (20°) [1385], диэтиловый эфир р. [5], этанол 90% 63 (15°) [1385],
2363. **пропеннитрил [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>N (acrylonitrile, propenenitrile, акриловой кислоты нитрил, акрилонитрил, винил цианистый, цианоэтилен)** ацетон л.р. [1962, с. 12], бензол л.р. [1962, с. 12], вода 6,716 (0°) [1398], 6,803 (20°) [1398], 8,173 (59°) [1398], 11,27 (90°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], этанол смеш. [2],
2364. **пропеновой кислоты бутиловый эфир [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> (butyl acrylate, акриловой кислоты бутиловый эфир, н-бутилакрилат)** вода 0,2 [6], диэтиловый эфир р. [5], этанол р. [5],
2365. **пропеновой кислоты метиловый эфир [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub> (methyl acrylate, акриловой кислоты метиловый эфир, метилакрилат, метилпропеноат)** ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 4,943 (30°) [1398], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
2366. **пропеновой кислоты этиловый эфир [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (ethyl acrylate, акриловой кислоты этиловый эфир, этилакрилат)** вода 2 (25°) [807],
2367. **транс-пропен-1,2,3-трикарбоновая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>O<sub>6</sub> (trans-1-propene-1,2,3-tricarboxylic acid, trans-aconitic acid, аконитовая кислота)** вода 18,2 (13°) [1962, с. 11], 50 (25°) [1962, с. 11], диэтиловый эфир м.р. [1962, с. 11], муравьиная кислота 95% 2,01 (20,6°) [1385], этанол 88% 61 (12°) [1962, с. 11],
2368. **пропилбензол [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>12</sub> (propylbenzene, н-пропилбензол)** вода 0,005373 (10°) [793], 0,0055 (25°) [793], 0,0132 (85°) [793],
2369. **пропилмалоновая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> (1,1-бутандикарбоновая кислота)** бензол 0,052 (25°) [1385], вода 45,6 (0°) [793], 60,1 (15°) [793], 70 (25°) [793], 94,4 (50°) [793],
2370. **2-пропилпентановая кислота [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub> (2-propylpentanoic acid, 2-пропилвалериановая кислота, di-n-propylacetic acid, valproic acid, вальпроевая кислота, гептан-4-карбоновая кислота, дипропилуксусная кислота)** вода 0,13 (20°) [1569],
2371. **пропилциклопентан [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>16</sub> (propylcyclopentane)** вода 0,0002 (25°) [1571],
2372. **пропин [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>4</sub> (methylacetylene, propyne, аллилен, метилацетилен)** бензол р. [1571], вода 0,364 (25°) [793], диэтиловый эфир х.р. [1], хлороформ р. [1571], этанол р. [1],
2373. **1-пропоксипропан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>O (dipropyl ether, дипропиловый эфир)** вода 0,5676 (0°) [1398], 0,4083 (10°) [1398], 0,3 (20°) [1398], 0,2494 (25°) [1398], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
2374. **dl-пропранолола гидрохлорид [орг.] C<sub>16</sub>H<sub>22</sub>ClNO<sub>2</sub> (анаприлин, индерал)** вода 9 (20°) [601], гексан 0,0053 (20°) [601], гептан 0,0044 (20°) [601], диэтиловый эфир н.р. 0,007 (20°) [601], тетрахлорметан 0,019 (20°) [601], хлороформ м.р. 1,14 (20°) [601], этанол 8,6 (20°) [601],
2375. **простагландин E2 [орг.] C<sub>20</sub>H<sub>32</sub>O<sub>5</sub> (dinoprostone, динопростон)** вода 0,1101 (8,53°) [793], 0,1418 (19,24°) [793], 0,1471 (25,35°) [793], 0,1613 (29,9°) [793],
2376. **псилоцибин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>17</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>P (psilocybin)** бензол н.р. [1723, с. 534], вода 5 (100°) [607, с. 1261], метанол 0,83 (64,5°) [607, с. 1261], хлороформ н.р. [1723, с. 534], этанол м.р. [1723, с. 534],

2377. **пурин [орг.]  $C_5H_4N_4$  (1H-purine)** ацетон т.р. [9], бензол х.р. [9], вода 33,33 (20°) [1398, с. 136], диэтиловый эфир т.р. [9], толуол х.р. [9], хлороформ т.р. [9], этанол х.р. (78°) [9], этилацетат т.р. [9],
2378. **1H-пурин-6-амин [орг.]  $C_5H_5N_5$  (6-аминопурин, adenine, аденин)** вода 0,06377 (17,5°) [1398], 0,09459 (20°) [1398], 0,2045 (44°) [1398], 0,2439 (100°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [1], хлороформ н.р. [1], этанол м.р. [1],
2379. **пурин-2,6,8-трион [орг.]  $C_5H_4N_4O_3$  (uric acid, мочева́я кислота)** вода 0,00313 (25°) [1398], 0,00645 (37°) [636, с. 327], 0,0834 (100°) [1398], глицерин р. [636, с. 327], диэтиловый эфир т.р. [636, с. 327], муравьиная кислота 95% 0,04 (20°) [828], пиридин 0,21 (20°) [828], хинолин 1,13 (20°) [1385], этанол абсолютный 0,68 (20°) [1385],
2380. **радия бромид [неорг.]  $Br_2Ra$**  вода 70,6 (20°) [713], этанол р. [1012],
2381. **радия иодат [неорг.]  $I_2O_6Ra$**  вода 0,0176 (0°) [713], 0,0437 (25°) [713], 0,1244 (78°) [713], 0,1705 (100°) [713],
2382. **радия нитрат [неорг.]  $N_2O_6Ra$  (radium nitrate)** вода 13,9 (20°) [713],
2383. **радия сульфат [неорг.]  $O_4RaS$  (radium sulfate)** вода 0,00021 (20°) [713], серная кислота р. [713],
2384. **радия хлорид [неорг.]  $Cl_2Ra$**  вода 24,5 (20°) [713], этанол р. [1],
2385. **радон [неорг.]  $Rn$  (radon)** ацетон 7,51 (20°) [611], бензол 14,2 (18°) [611], вода 0,496 (0°) [1], 0,126 (50°) [1], гексан 24,5 (18°) [611], этанол 7,43 (20°) [611],
2386.  **$\beta$ -L-рамноза - вода (1/1) [орг.]  $C_6H_{14}O_6$**  вода 57 (18°) [2, с. 930-931], 109 (40°) [2, с. 930-931], диэтиловый эфир н.р. [2, с. 930-931], этанол т.р. [2, с. 930-931],
2387. **раффиноза [орг.]  $C_{18}H_{32}O_{16}$  ( $\alpha$ -D-галактозил- $\rho$ -(1 $\rightarrow$ 6)- $\alpha$ -D-гдюкозил- $\rho$ -(1 $\rightarrow$ 2)- $\beta$ -D-фруктозид, raffinose)** вода 12,51 (20°) [1398], 33,29 (40°) [1398], 74,3 (70°) [1398],
2388. **ребаудиозид А [орг.]  $C_{44}H_{70}O_{23}$  (rebaudioside A)** вода 0,8 (25°) [2873, с. 163],
2389. **резерпин [орг.]  $C_{33}H_{40}N_2O_9$  (reserpine)** вода 0,0073 (30°) [793], уксусная кислота л.р. [371], хлороформ л.р. [371], этанол о.м.р. [371],
2390. **рения(VII) фторид [неорг.]  $F_7Re$  (rhenium heptafluoride)** фтороводород 8,3 (25°) [1281],
2391. **рибофлавин [орг.]  $C_{17}H_{20}N_4O_6$  (7,8-диметил-10-(1'-D-рибитил)изоаллоксазин, riboflavin, витамин B<sub>2</sub>, лактофлавин)** ацетон н.р. [9], бензол н.р. [9], вода 0,012 (27°) [9], 0,23 (100°) [1992, с. 79], диэтиловый эфир н.р. [9], метанол т.р. [1992, с. 79], соляная кислота 3% водная 0,026 (20°) [1992, с. 79], соляная кислота 30% водная 22 (20°) [1992, с. 79], хлороформ н.р. [9], этанол 0,0045 (20°) [1992, с. 79],
2392. **рицинин [орг.]  $C_8H_8N_2O_2$  (N-метил-3-циан-4-метоксипиридон-2, ricinine)** бензол 0,34 (20°) [828], вода 0,27 (10°) [793], 0,345 (20°) [828], пиридин 2,09 (20°) [828], 10,2 (24°) [828], 34,7 (115°) [828], хлороформ 0,51 (20°) [828], этанол 95% 0,437 (20°) [828],
2393. **ротенон [орг.]  $C_{23}H_{22}O_6$  (rotenone)** 1-бутанол 0,3 (20°) [1385], амилацетат 1,83 (20°) [1385], ацетон 8,7 (20°) [1385], бензол 9,6 (20°) [1385], вода 0,00002 (20°) [9], 0,0015 (100°) [9], диэтиловый эфир р. [171, с. 258], изопропанол 0,2 (20°) [1385], метанол 0,3 (20°) [1385], сероуглерод 1,32 (20°) [1385], тетрахлорметан 0,4 (20°) [1385], уксусная кислота 2,25 (20°) [1385], этанол 0,3 (20°) [1385],
2394. **ртути(II) ацетат [неорг.]  $C_4H_6HgO_4$  (mercury(II) acetate)** ацетон 0,6 (15°) [3063, с. 1341], вода 25 (10°) [3075, с. 465], 100 (100°) [2], диметилсульфоксид 100 (25°) [1001, с. 320], диоксид серы 0,095 (0°) [1370], метанол 7,54 (15°) [3063, с. 1341], 49,84 (66,7°) [3063, с. 1341], уксусная кислота р. [2], этанол р. [2], этаноламин реаг. [3075, с. 465], этиленгликоль 17,8 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин 0,186 (25°) [3075, с. 465],
2395. **ртути(II) бензоат [неорг.]  $C_{14}H_{10}HgO_4$  (mercury(II) benzoate)** ацетон 7,23 (15°) [3063, с. 1341], бензол 2,49 (15°) [3063, с. 1342], вода 0,209 (20°) [611], метанол 3,67 (15°) [3063, с. 1341], 3,67 (66,5°) [3063, с. 1341], этанол н.р. [2500, с. 3-344],

2396. **ртути(I) бромид [неорг.]  $\text{Br}_2\text{Hg}_2$  (mercury(I) bromide)** ацетон н.р. [1], вода 0,0000039 (25°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол н.р. [1],
2397. **ртути(II) бромид [неорг.]  $\text{Br}_2\text{Hg}$  (mercury(II) bromide)** анилин 16,14 (60°) [1370], 89,64 (100°) [1370], ацетон 53,28 (25°) [1370], бензол 0,8 (25°) [1370], бромформ 0,679 (20°) [1370], бромэтан 2,31 (20°) [1370], вода 0,55 (20°) [1], 0,61 (25°) [1], 0,66 (30°) [1], 0,91 (40°) [1], 1,26 (50°) [1], 1,68 (60°) [1], 2,8 (80°) [1], 4,9 (100°) [1], глицерин 15,7 (25°) [1], диоксид серы 0,074 (0°) [72], диэтиловый эфир м.р. [1], изобутанол 4,61 (0°) [1370], 6,65 (23°) [1370], 15,8 (65°) [1370], метанол 53,5 (10°) [3131, с. 662], 65,3 (20°) [3131, с. 662], 70,3 (22°) [3131, с. 662], 71,6 (27°) [3131, с. 662], 72,1 (30°) [3131, с. 662], 76 (40°) [3131, с. 662], 81,9 (50°) [3131, с. 662], 85,1 (60°) [3131, с. 662], метилацетат 21,93 (18°) [1370], пиридин 24 (10°) [1], 39,6 (30°) [1], пропанол 14,6 (0°) [1370], 15,5 (19°) [1370], 20,8 (39°) [1370], 42,7 (86,5°) [1370], сероуглерод 0,14 (15°) [1370], тетрахлорметан 0,003 (20°) [1370], уксусная кислота 1,57 (25°) [1874, с. 2845], 2,5 (51°) [1874, с. 2845], 4,3 (75°) [1874, с. 2845], 9,19 (110°) [1874, с. 2845], хиолин 12,85 (88°) [1370], хлороформ 0,126 (20°) [1370], этанол абсолютный 27,3 (0°) [3131, с. 664], 28,2 (10°) [3131, с. 664], 28,6 (20°) [3131, с. 664], 31,6 (30°) [3131, с. 664], 34 (40°) [3131, с. 664], 36,2 (50°) [3131, с. 664], 42,3 (60°) [3131, с. 664], 46,3 (70°) [3131, с. 664], этилацетат 13,05 (18°) [1370],
2398. **ртути(II) дитизонат (1/1) [неорг.]  $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{HgN}_4\text{S}$**  вода н.р. [385, с. 24], тетрахлорметан 0,037 [385, с. 24], хлороформ 0,07 [385, с. 24],
2399. **ртути(II) дитизонат (1/2) [неорг.]  $\text{C}_{26}\text{H}_{22}\text{HgN}_8\text{S}_2$**  вода н.р. [385, с. 24], тетрахлорметан 0,0029 [385, с. 24], хлороформ 0,013 [385, с. 24],
2400. **ртути(II) диэтилдитиокарбамат [неорг.]  $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{HgN}_2\text{S}_4$  (mercury(II) diethyldithiocarbamate)** ацетон 2,4 (20°) [611], бензол 8,1 (20°) [611], диэтиловый эфир 0,42 (20°) [611], пиридин 29,6 (20°) [611], тетрахлорметан 1,3 (20°) [611], хлороформ 17,5 (20°) [611], этилацетат 1,1 (20°) [611],
2401. **ртути(I) иодид [неорг.]  $\text{Hg}_2\text{I}_2$  (mercury(I) iodide)** вода 0,00000002 (25°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол н.р. [1],
2402. **ртути(II) иодид [неорг.]  $\text{HgI}_2$  (mercury(II) iodide)** 1,2-дибромэтан 0,748 (20°) [1370], 1,2-дихлорэтан 1,2 (85,5°) [1370], 1-пентанол 0,66 (13°) [1370], 3,66 (71°) [1370], анилин 42,85 (17,8°) [1370], 96,49 (42,9°) [1370], ацетон 2,1 (25°) [1], 4,73 (40°) [1370], 6,07 (58°) [1370], бензол 0,22 (15°) [1370], 0,25 (23°) [1370], 0,88 (60°) [1370], бромформ 0,486 (20°) [1370], бромэтан 0,643 (20°) [1370], 0,773 (38°) [1370], вода 0,004 (17,5°) [1], 0,0054 (22°) [1370], гексан 0,072 (67°) [1370], гидразин реаг. 69 (20°) [1370], диодметан 2,5 (15°) [1370], 16,6 (100°) [1370], 58 (180°) [1370], диметиламин л.р. [560], диметилсульфоксид 100 [2296, с. 545], диоксан р. [1], диоксид серы 0,012 (0°) [72], диэтиловый эфир 0,62 (0°) [1370], 0,97 (36°) [1370], изобутанол 0,51 (22,5°) [1370], изопропанол 2,266 (81°) [1370], иодэтан 2,041 (20°) [1370], метанол 3,16 (19,5°) [1], 3,98 (23°) [1370], 6,51 (66°) [1], метиламин л.р. [560], метилацетат 2,5 (58°) [1370], метилформиат 1,166 (37°) [1370], пиридин 17,4 (-0,1°) [1370], 32,3 (20,02°) [1370], 93,39 (60,07°) [1370], пропанол 1,25 (19°) [1370], сероуглерод 0,107 (-10°) [1370], 0,173 (0°) [1370], 0,32 (20°) [1370], 0,447 (30°) [1370], тетрахлорметан 0,017 (18°) [1370], 0,094 (75°) [1370], триметиламин р. [560], уксусная кислота 0,083 (31°) [1874, с. 2851], 0,159 (47°) [1874, с. 2851], 0,49 (76°) [1874, с. 2851], 1,45 (110°) [1874, с. 2851], хлороформ 0,07 (23°) [1370], 0,163 (61°) [1370], этанол 1,48 (18°) [1370], 2,19 (25°) [1], 4,325 (78°) [1370], этилацетат 1,56 (17,5°) [1370], 1,64 (21°) [1370], 4,31 (76°) [1370], этилформиат 2,15 (55°) [1370],
2403. **ртути(I) карбонат [неорг.]  $\text{CHg}_2\text{O}_3$  (mercury(I) carbonate)** вода 0,00000041 (25°) [1874, с. 2814],
2404. **ртути(I) нитрат [неорг.]  $\text{Hg}_2\text{N}_2\text{O}_6$  (mercury(I) nitrate)** аммиак жидкий л.р. [1788, с. 575], бензонитрил м.р. [1788, с. 575], вода р. [5], гидразин реаг. 2 (20°) [1370], метиламин р. [1788, с. 575], сероуглерод р. [5],

2405. **ртути(II) нитрат [неорг.]  $\text{HgN}_2\text{O}_6$  (mercury(II) nitrate)** ацетон р. [600, с. 154], вода р. [600, с. 154], гидразин 2 (20°) [611], этанол н.р. [600, с. 154],
2406. **ртути(I) нитрат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{Hg}_2\text{N}_2\text{O}_8$  (mercury(I) nitrate dihydrate)** вода 30 (20°) [104],
2407. **ртути(II) оксалат [неорг.]  $\text{C}_2\text{HgO}_4$  (mercury(II) oxalate)** вода 0,0107 (20°) [2],
2408. **ртути(II) оксид желтая форма [неорг.]  $\text{HgO}$  (mercury(II) oxide yellow)** ацетон н.р. [1], вода 0,0052 (25°) [1], 0,041 (100°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], этанол н.р. [1],
2409. **ртути(II) оксид красная форма [неорг.]  $\text{HgO}$**  ацетон н.р. [1], вода 0,0049 (25°) [1], 0,038 (100°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], фтороводород н.р. [1817, с. 73], этанол н.р. [1],
2410. **ртути(I) перхлорат [неорг.]  $\text{Cl}_2\text{Hg}_2\text{O}_8$  (mercury(I) perchlorate)** вода 215 (-20°) [1370], 282 (0°) [1370], 315 (8°) [1370], 368 (20°) [1370], 457 (40°) [1370], 500 (60°) [1370], 580 (99°) [1370],
2411. **ртути(II) перхлорат [неорг.]  $\text{Cl}_2\text{HgO}_8$**  вода 242,5 (0°) [1874, с. 2841], 274,5 (20°) [1874, с. 2841], 348,4 (35°) [1874, с. 2841],
2412. **ртути(I) перхлорат тетрагидрат [неорг.]  $\text{H}_8\text{Cl}_2\text{Hg}_2\text{O}_{12}$  (mercury(I) perchlorate tetrahydrate)** вода 324 (10°) [799], 368 (20°) [799],
2413. **ртути(I) сульфат [неорг.]  $\text{Hg}_2\text{O}_4\text{S}$  (mercury(I) sulfate)** вода 0,04 (25°) [2], 0,09 (100°) [2], серная кислота 3,47 (20°) [1874, с. 2826],
2414. **ртути(II) сульфат [неорг.]  $\text{HgO}_4\text{S}$  (mercury(II) sulfate)** ацетон н.р. [2], диоксид серы 0,01 (0°) [611], серная кислота 0,06 (25°) [1828, с. 396], 0,07 (36°) [1874, с. 2827], 0,145 (77°) [1874, с. 2827], 0,284 (127°) [1874, с. 2827], этанол н.р. [2],
2415. **ртути(II) сульфид [неорг.]  $\text{HgS}$  (mercury(II) sulfide, киноварь)** вода 0,00000125 (18°) [1370], этанол н.р. [1],
2416. **ртути(II) тиоцианат [неорг.]  $\text{C}_2\text{HgN}_2\text{S}_2$  (mercury(II) thiocyanate, ртути(II) роданид)** вода 0,055 (20°) [1874, с. 2819], диоксид серы 0,02 (0°) [72], метиламин м.р. [560], триметиламин м.р. [560], этанол 0,0494 (20°) [1874, с. 2819],
2417. **ртути(II) трифторацетат [неорг.]  $\text{C}_6\text{F}_6\text{HgO}_4$  (mercury(II) trifluoroacetate)** трифторуксусная кислота 49,72 (29,8°) [1874, с. 2813],
2418. **ртути(I) фторид [неорг.]  $\text{F}_2\text{Hg}_2$  (mercury(I) fluoride)** фтороводород 0,79 (-22,5°) [1459], 0,81 (-4,5°) [1459], 0,877 (11,8°) [1459],
2419. **ртути(II) фторид [неорг.]  $\text{F}_2\text{Hg}$  (mercury(II) fluoride)** фтороводород 0,61 (-25,2°) [1459], 0,62 (-7,8°) [1459], 0,54 (11,9°) [1459],
2420. **ртути(II) фульминат [неорг.]  $\text{C}_2\text{HgN}_2\text{O}_2$  (mercury(II) fulminate, гремучая ртуть)** вода 0,07 (12°) [1370], 0,176 (49°) [1370],
2421. **ртути(I) хлорид [неорг.]  $\text{Cl}_2\text{Hg}_2$  (mercurous chloride, mercury(I) chloride, диртути дихлорид, каломель)** ацетон о.м.р. [1], бромформ 0,055 (18°) [611], вода 0,00014 (0,5°) [611], 0,00021 (18°) [182, с. 498], 0,00028 (24,6°) [1370], 0,0007 (43°) [611], диэтиловый эфир о.м.р. [1], этанол о.м.р. [1],
2422. **ртути(II) хлорид [неорг.]  $\text{Cl}_2\text{Hg}$  (mercuric chloride, mercury(II) chloride, ртуть двухлористая, сулема)** 1,2-дибромэтан 1,53 (20°) [1370], 1,2-дихлорэтан 1,35 (0°) [1370], 1,76 (25,3°) [1370], 1,2-дихлорэтилен 0,114 (25°) [1370], 1-бутанол 16,3 (0°) [1370], 17,1 (20°) [1370], 49,25 (80°) [1370], азотная кислота р. [1788], аллиловый спирт 42,9 (0°) [1370], 86,9 (20°) [1370], аммиак жидкий м.р. [1788], ацетон 140 (20°) [72], бензол 0,53 (18°) [1370], 1,03 (54,1°) [1370], 1,8 (84°) [182, с. 500], бензонитрил р. [1788], бромформ 0,486 (20°) [1370], бромэтан 2,01 (20°) [1370], 2,01 (20°) [1788], вода 4,66 (0°) [1], 5,43 (10°) [1], 6,59 (20°) [1], 7,3 (25°) [1], 8,14 (30°) [1], 10,2 (40°) [1], 13,19 (50°) [1], 17,37 (60°) [1], 30,9 (80°) [1], 58,3 (100°) [1], вода тяжелая 2,422 (0°) [1874, с. 2834], 4,396 (20°) [1874, с. 2834], 8,963 (50°) [1874, с. 2834], 39,983 (100°) [1874, с. 2834], гидразин 1 (20°) [1370], глицерин 79,3 (23°) [1370], глицерин 86,5% 53,5 (20°) [1370], декан н.р. [1788], диметилформаид 25 (25°) [560, с. 775], диоксан р. [1], диоксид серы 0,103 (0°) [72], диэтиловый эфир 6,9 (20°) [1370], изобутанол 5,5 (0°)

- [1370], 7,3 (20°) [1370], 46,4 (100°) [1370], метанол 25,2 (0°) [1], 51,5 (20°) [1], 141,6 (40°) [1], 166,7 (60°) [1], метилацетат 42,6 (18°) [1370], муравьиная кислота 95% 2,1 (19°) [1370], нитрометан о.м.р. [1788], оксид-дихлорид селена(IV) 0,9 (25°) [1370], оливковое масло н.р. [1788], пентахлорэтан 0,0193 (25°) [1370], петролейный эфир н.р. [1788], пиридин 15,1 (0°) [1], 25,2 (20°) [1], пропанол 21,07 (0°) [1370], 23,15 (20°) [1370], 58,23 (80°) [1370], серная кислота р. [1788], сероуглерод 0,018 (0°) [1370], 0,042 (20°) [1370], скипидар л.р. [1788], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], тетрахлорметан 0,002 (20°) [1370], тетрахлорэтилен 0,0072 (25°) [1370], толуол р. [1788], трихлорэтилен 0,0274 (25°) [1370], углекислый газ жидкий н.р. [1788], уксусная кислота 2,56 (20°) [1370], 6,4 (50°) [1370], 14,16 (100°) [1370], фтороводород н.р. [113, с. 71], хинолин р. [1788], хлороформ 0,106 (20°) [1370], этанол 42,5 (0°) [1], 47,1 (20°) [1], 55,3 (40°) [1], этаноламин реаг. [3075, с. 465], этилацетат 23,75 (25°) [1370], 35,9 (45,3°) [1370], этилендиамин 0,4 (25°) [3075, с. 465],
2423. **ртути(II) цианид [неорг.]  $C_2HgN_2$  (mercury(II) cyanide)** 1,2-дибромэтан 0,001 (20°) [1370], аммиак жидкий 383,1 (0°) [1874, с. 2816], ацетон 10,3 (15°) [3063, с. 1341], ацетонитрил 9,58 (18°) [1370], бензонитрил 1,093 (18°) [1370], бромформ 0,005 (20°) [1370], бромэтан 0,013 (20°) [1370], вода 9,3 (14°) [1012], 12,5 (15°) [1370], 33 (100°) [1012], вода тяжелая 5,35 (5°) [1874, с. 2816], глицерин 27 (15,5°) [1370], диметиламин л.р. [560], диметилсульфоксид р. [1812], диоксид серы 0,014 (0°) [1370], диэтиловый эфир р. [385, с. 19], метанол 31,9 (25°) [1370], 59,84 (67°) [3063, с. 1341], метиламин л.р. [560], пиридин 64,8 (18°) [1370], пропанол 3,79 (13,5°) [1370], 4,15 (25°) [1370], тетрахлорметан 0,001 (20°) [1370], фтороводород р. [113, с. 72], этанол 9,1 (0°) [72], 10,2 (20°) [72], 11,5 (40°) [72], этилацетат 1,98 (25°) [1370],
2424. **ртуть [неорг.] Hg (mercury)** бензол 0,0000002 (20°) [9], вода 0,0000002 (30°) [611], галлий 10,3 (95°) [1577, с. 260], диоксан 0,0000007 (25°) [9], фосфор белый 0,0285 (25°) [1874, с. 2811],
2425. **рубееановодородная кислота [неорг.]  $C_2H_4N_2S_2$  (ethanedithioamide, водород рубееановый, дитиощавелевой кислоты диамид, рубееановая кислота)** ацетон 4 (20°) [638], бензол 1,5 (20°) [638], вода 0,04 (25°) [5], метанол 1,27 (20°) [638], сероуглерод 0,16 (20°) [638], тетрахлорметан 0,063 (20°) [638], хлороформ 2 (20°) [638], этанол 0,71 (20°) [638], этилацетат 1,56 (20°) [638],
2426. **рубидий [неорг.] Rb (rubidium)** аммиак жидкий р. [1], вода реаг. [1], ртуть 1,56 (18°) [359], этанол реаг. [1], этилендиамин 0,124 (20°) [1715, с. 131],
2427. **рубидия азид [неорг.]  $N_3Rb$  (rubidium azide)** вода 107,1 (16°) [35], 114,1 (17°) [35], диэтиловый эфир н.р. [35], этанол 0,182 (16°) [35],
2428. **рубидия ацетат [неорг.]  $C_2H_3O_2Rb$  (rubidium acetate)** вода 485,5 (-9,5°) [611], 626 (44,7°) [611], 835 (99,4°) [611], смеш. (246°) [611],
2429. **рубидия бромат [неорг.]  $BrO_3Rb$  (rubidium bromate)** вода 2,93 (25°) [324, с. 141], 3,55 (30°) [324, с. 141], 4,28 (35°) [360, с. 95], 5,08 (40°) [324, с. 141],
2430. **рубидия бромид [неорг.]  $BrRb$  (rubidium bromide)** аммиак жидкий 22,3 (0°) [1012], ацетон 0,00505 (18°) [2841, с. 55], 0,0047 (37°) [2841, с. 55], ацетонитрил 0,061 (18°) [325], 0,047 (25°) [325], бром жидкий 0,058 (25°) [564, с. 14], вода 89 (0°) [2], 113 (25°) [1012], 132 (40°) [1012], 155 (60°) [360, с. 103], 191 (100°) [2], метанол 2,58 (18°) [325], 2,52 (25°) [325], муравьиная кислота 49,8 (18°) [325], 50,6 (25°) [325], этанол 0,078 (25°) [1012],
2431. **рубидия гексафторсиликат [неорг.]  $F_6Rb_2Si$**  вода 0,16 (20°) [1012], 1,35 (100°) [1012], этанол н.р. [1012],
2432. **рубидия гексахлорплатинат(IV) [неорг.]  $Cl_6PtRb_2$**  вода 0,18 (0°) [360], 0,14 (25°) [360], 0,17 (40°) [360], 0,25 (60°) [360], 0,42 (80°) [360], этанол н.р. [1012],
2433. **рубидия гексацианоферрат(II) [неорг.]  $C_6FeN_6Rb_4$**  вода 17,2 (25°) [325],
2434. **рубидия гидрокарбонат [неорг.]  $CHO_3Rb$  (rubidium hydrogen carbonate)** вода 116,1 (20°) [611],

2435. **рубидия гидроксид [неорг.] HORb (rubidium hydroxide)** аммиак жидкий 1,3 (-40°) [1386, с. 73], вода 179 (15°) [1], 282 (47°) [1], 964 (95°) [1], 980 (100°) [455, с. 40], этанол р. [1],
2436. **рубидия дигидрофосфат [неорг.] H<sub>2</sub>O<sub>4</sub>PRb (rubidium dihydrogen phosphate)** вода 43,3 (0°) [1386, с. 74], 78,9 (25°) [1386, с. 74], 103,7 (40°) [1386, с. 74], 123,8 (50°) [1386, с. 74], 137,2 (60°) [1386, с. 74], 162,9 (80°) [1386, с. 74],
2437. **рубидия дихромат моноклинная форма [неорг.] Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>Rb<sub>2</sub>** вода 5,74 (18°) [324, с. 136], 7,45 (24°) [324, с. 136], 15,2 (40°) [324, с. 136], 23,4 (50°) [324, с. 136], 39,1 (65°) [324, с. 136],
2438. **рубидия дихромат триклинная форма [неорг.] Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>Rb<sub>2</sub>** вода 5,2 (18°) [324, с. 136], 7,01 (24°) [324, с. 136], 14,8 (40°) [360, с. 98], 23,1 (50°) [360, с. 98], 37,5 (65°) [360, с. 98], 54,1 (75°) [360, с. 98],
2439. **рубидия иодат [неорг.] IO<sub>3</sub>Rb** азотная кислота 4,24 (25°) [324, с. 142], вода 2,09 (23°) [611],
2440. **рубидия иодид [неорг.] IRb (rubidium iodide)** аммиак жидкий 187 (0°) [1], ацетон 3,92 (-78,5°) [2841, с. 56], 2,3 (-40°) [2841, с. 56], 1,16 (0°) [2841, с. 56], 0,652 (18°) [1370], 0,495 (25°) [1370], ацетонитрил 1,84 (18°) [325], 1,68 (25°) [611], вода 124,7 (0°) [1], 169 (25°) [1], 219 (60°) [1], 281 (100°) [1], гидразин р. [360, с. 104], метанол 11,1 (18°) [611], 11,1 (25°) [611], муравьиная кислота 46,1 (18°) [325], 47,4 (25°) [611], нитробензол м.р. [360, с. 104], нитрометан 0,0454 (25°) [2841, с. 56], пропионитрил 0,039 (25°) [2841, с. 56], фурфурол 0,425 (25°) [2841, с. 56], этанол р. [1],
2441. **рубидия карбонат [неорг.] CO<sub>3</sub>Rb<sub>2</sub> (rubidium carbonate)** вода 234,7 (0°) [360, с. 93], 249,3 (25°) [360, с. 93], 296,5 (40°) [360, с. 93], 301,1 (50°) [360, с. 93], этанол абсолютный 0,74 (20°) [1370],
2442. **рубидия нитрат [неорг.] NO<sub>3</sub>Rb (rubidium nitrate)** азотная кислота 22,2 (-50,2°) [1873, с. 2119], 124,7 (46,9°) [1873, с. 2119], 224,7 (75°) [1873, с. 2119], ацетон р. [1], вода 19,5 (0°) [324, с. 123-124], 33 (10°) [1], 53,5 (20°) [1], 81,3 (30°) [1], 116,7 (40°) [1], 155,7 (50°) [1], 200 (60°) [1], 309 (80°) [324, с. 123-124], 452 (100°) [324, с. 123-124], диоксан т.р. [324, с. 124], диэтиловый эфир т.р. [324, с. 124], пиридин т.р. [324, с. 124], этанол м.р. [1],
2443. **рубидия озонид [неорг.] O<sub>3</sub>Rb** аммиак жидкий 4,3 (-82°) [8],
2444. **рубидия периодат [неорг.] IO<sub>4</sub>Rb** вода 0,65 (13°) [324, с. 143],
2445. **рубидия перманганат [неорг.] MnO<sub>4</sub>Rb (rubidium permanganate)** вода 0,41 (0°) [360, с. 98], 0,603 (7°) [611], 1,12 (19°) [817], 2,31 (40°) [360, с. 98], 3,25 (50°) [360, с. 98], 4,68 (60°) [360, с. 98],
2446. **рубидия перренат [неорг.] O<sub>4</sub>RbRe** вода 0,389 (0°) [360, с. 98], 1,05 (19°) [1650], 1,46 (24,6°) [1650], 3,52 (50,3°) [360, с. 98],
2447. **рубидия перхлорат [неорг.] ClO<sub>4</sub>Rb (rubidium perchlorate)** 1-бутанол 0,002 (25°) [1370], ацетон 0,095 (25°) [72], вода 0,5 (0°) [1012], 1,34 (25°) [1370], 18 (100°) [1012], диэтиловый эфир н.р. [1529], изобутанол 0,004 (25°) [1370], метанол 0,06 (25°) [1370], пропанол 0,006 (25°) [1370], хлорная кислота безводная 22,6 (0°) [104, с. 238], этанол 0,009 (25°) [72], этанол 50% 0,52 (25°) [1370], 0,954 (40°) [1370], этилацетат 0,0016 (25°) [1370],
2448. **рубидия селенат [неорг.] O<sub>4</sub>Rb<sub>2</sub>Se** вода 159 (12°) [1012],
2449. **рубидия сульфат [неорг.] O<sub>4</sub>Rb<sub>2</sub>S (rubidium sulfate)** вода 36,4 (0°) [1], 42,6 (10°) [1], 48,2 (20°) [1], 53,5 (30°) [1], 58,5 (40°) [1], 63,1 (50°) [1], 67,4 (60°) [1], 75 (80°) [1], 81,8 (100°) [1], серная кислота 31,96 (20°) [611], этанол м.р. [1],
2450. **рубидия тетрагидридоборат [неорг.] H<sub>4</sub>BRb (рубидия борогидрид)** метанол 6,5 (0°) [3236, с. 433],
2451. **рубидия тетрацианоборат [неорг.] C<sub>4</sub>BN<sub>4</sub>Rb** вода 2,01 (22°) [2511, с. 1018],
2452. **рубидия тиоцианат [неорг.] CNRbS** трибутилфосфат 3,4 (22°) [2949, с. 2844],
2453. **рубидия трийодид [неорг.] I<sub>3</sub>Rb** вода 344 (25°) [325], 549 (40°) [324, с. 159],

2454. **рубидия формиат [неорг.]  $\text{CHO}_2\text{Rb}$  (rubidium formate)** вода 443 (10°) [473], 554 (20°) [473], 614 (30°) [473], 694 (40°) [473], 900 (60°) [473],
2455. **рубидия фторид [неорг.]  $\text{FRb}$  (rubidium fluoride)** аммиак жидкий н.р. [3169, с. 122], ацетон 0,00036 (18°) [1370], 0,00039 (37°) [1370], вода 300 (18°) [1], гидразин р. [360, с. 100], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол р. [360, с. 100], нитробензол н.р. [360, с. 100], пиридин н.р. [360, с. 100], трифторид брома р. [360, с. 100], фтороводород 109,82 (20°) [1873, с. 2135], 138,1 (30,1°) [1873, с. 2135], этанол н.р. [1],
2456. **рубидия фторид - фтороводород (1/1) [неорг.]  $\text{HF}_2\text{Rb}$  (rubidium hydrogen fluoride, рубидия гидродифторид, рубидия гидрофторид)** вода 1,69 (-0,495°) [1873, с. 2133],
2457. **рубидия фторсульфонат [неорг.]  $\text{FO}_3\text{RbS}$**  фтороводород 110 (20°) [1656], фторсульфоновая кислота 89,48 (25°) [1656],
2458. **рубидия хлорат [неорг.]  $\text{ClO}_3\text{Rb}$**  вода 2,13 (0°) [611], 3,07 (8°) [611], 5,36 (19,8°) [611], 8 (30°) [611], 12,47 (42,2°) [611], 34,1 (76°) [360, с. 94], 62,81 (99°) [611],
2459. **рубидия хлорид [неорг.]  $\text{ClRb}$  (rubidium chloride)** 2-бутанон м.р. [360, с. 102], амиловый спирт 0,0025 (25°) [1370], аммиак жидкий 0,29 (0°) [1], ацетон 0,00021 (18°) [1370], 0,00024 (37°) [1370], ацетонитрил 0,0034 (18°) [325], 0,0036 (25°) [325], ацетофенон м.р. [360, с. 102], бром жидкий 0,015 (25°) [3175, с. 282], бутилацетат м.р. [360, с. 102], вода 77 (0°) [1], 84,4 (10°) [1], 91,1 (20°) [1], 94,2 (25°) [1], 97,6 (30°) [1], 103,5 (40°) [1], 115,5 (60°) [1], 127,2 (80°) [1], 138,9 (100°) [1], гидразин 5 (20°) [1370], диоксид серы 0,329 (0°) [1370], изоамиловый спирт 0,027 (25°) [360, с. 102], метанол 0,86 (0°) [1873, с. 2142], 1,299 (25°) [1873, с. 2142], 1,423 (50°) [1873, с. 2142], муравьиная кислота 60,2 (18°) [325], 56,9 (25°) [325], оксид-дихлорид селена(IV) 3,56 (25°) [1370], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,053 (20°) [643, с. 200], пиридин н.р. [360, с. 102], пропанол 0,015 (25°) [1370], хлорбензол н.р. [360, с. 102], этанол 0,078 (25°) [1], этилацетат м.р. [360, с. 102],
2460. **рубидия хромат [неорг.]  $\text{CrO}_4\text{Rb}_2$**  вода 62 (0°) [1012], 73,67 (20°) [611], 85,63 (40°) [611], 96 (60°) [1012],
2461. **рубидия-хрома(III) сульфат [неорг.]  $\text{CrO}_8\text{RbS}_2$**  вода 25,7 (25°) [1788], 31,7 (30°) [1788], 41,1 (35°) [1788], 59,7 (40°) [1788],
2462. **рубидия-хрома(III) сульфат додекагидрат [неорг.]  $\text{H}_{24}\text{CrO}_{20}\text{RbS}_2$**  вода 43,4 (25°) [1012],
2463. **рутения(VIII) оксид [неорг.]  $\text{O}_4\text{Ru}$  (ruthenium(VIII) oxide)** бензол взр. [588, с. 56], бром жидкий р. [588, с. 52], вода 1,712 (0°) [588, с. 51], 2,033 (20°) [588, с. 51], 2,162 (25°) [588, с. 51], 2,113 (30°) [588, с. 51], 2,088 (50°) [588, с. 51], 2,141 (70°) [588, с. 51], 2,229 (75°) [588, с. 51], диоксид серы р. [588, с. 52], диэтиловый эфир реаг. [588, с. 56], пиридин реаг. [588, с. 56], тетрахлорметан р. [588, с. 52], хлороформ р. [588, с. 52], циановодород взр. [588, с. 56], этанол взр. [588, с. 56],
2464. **салициловой кислоты амид [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_7\text{NO}_2$  (salicylamide, альгамон, салициламид)** вода 0,1454 (15°) [793], 0,21 (20°) [793], 0,29 (30°) [793], 0,73 (50°) [793], диоксан 24,8 (25°) [1409], диэтиловый эфир р. [371], хлороформ м.р. [371], этанол р. [5],
2465. **салицин [орг.]  $\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{O}_7$  (salicin, глюкозид салигенина)** вода 4 (25°) [1398], 26 (100°) [1398], глицерин 12,5 (15°) [560, с. 439],
2466. **самарий [неорг.]  $\text{Sm}$  (samarium)** ртуть 0,095 (20°) [385, с. 188],
2467. **самария бромат [неорг.]  $\text{Br}_3\text{O}_9\text{Sm}$**  вода 34,23 (0°) [611], 62,55 (20°) [611], 109,56 (45°) [611],
2468. **самария бромат наонагидрат [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{Br}_3\text{O}_{18}\text{Sm}$**  вода 87,5 (25°) [1012], этанол м.р. [1012],
2469. **самария оксид [неорг.]  $\text{O}_3\text{Sm}_2$  (samarium(III) oxide)** вода н.р. [1012], гексафторалюминат натрия расплавленный 25,6 (1050°) [2374, с. 91],
2470. **самария сульфат [неорг.]  $\text{O}_{12}\text{S}_3\text{Sm}_2$  (samarium(III) sulfate)** гидразин 1 (20°) [611],

2471. **самария сульфат октагидрат [неорг.]  $\text{H}_{16}\text{O}_{20}\text{S}_3\text{Sm}_2$  (samarium(III) sulfate octahydrate)** вода 2,1 (20°) [1012], 1,6 (40°) [1012],
2472. **самария хлорид [неорг.]  $\text{Cl}_3\text{Sm}$  (samarium chloride, samarium(III) chloride)** вода 92,4 (10°) [1012], 93,39 (20°) [611], 100 (50°) [1012], пиридин 6,4 (25°) [1012], этанол х.р. [1012],
2473. **сахарин [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{NO}_3\text{S}$  (1,2-benzisothiazol-3(2H)-one 1,1-dioxide, saccharin, глюцид, орто-сульфобензойной кислоты имид)** ацетон 7,69 (0°) [1569], 16,8 (50°) [1569], бензол р. [2], вода 0,43 (25°) [2], 4 (100°) [87], диэтиловый эфир т.р. [2], ксилол р. [2], трихлорэтилен 0,012 (15°) [1385], хлороформ т.р. [2], этанол 3,9 (20°) [2], этилацетат р. [2],
2474. **сахароза [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$  ( $\alpha$ -D-глюкопиранозил-(1 $\rightarrow$ 2)- $\beta$ -D-фруктофуранозид, saccharose, sucrose, свекловичный сахар, тростниковый сахар)** 2,4-диметилсульфофан 0,3 (85°) [2767, с. 88], 0,37 (100°) [2767, с. 88], 2-метилпиперазин 35,3 (85°) [2767, с. 88], N-метилморфолин 0,37 (85°) [2767, с. 88], 0,38 (100°) [2767, с. 88], 0,56 (110°) [2767, с. 88], 0,73 (120°) [2767, с. 88], N-метилпирролидон-2 20,9 (30°) [2767, с. 88], 29,2 (60°) [2767, с. 88], 38,9 (85°) [2767, с. 88], 50,4 (100°) [2767, с. 88], аллиламин х.р. [2767, с. 87], аммиак жидкий р. 257 [2768, с. 118], анилин р. [2158, с. 40], ацетон м.р. [2768, с. 118], бензол н.р. [2767, с. 87], вода 179,2 (0°) [1385], 184,7 (5°) [1385], 190,5 (10°) [1385], 203,9 (20°) [1385], 211,4 (25°) [1385], 219,5 (30°) [1385], 228,4 (35°) [1385], 238,1 (40°) [1385], 248,7 (45°) [1385], 260,4 (50°) [1385], 287,3 (60°) [1385], 320,4 (70°) [1385], 362,1 (80°) [1385], 415,7 (90°) [1385], 487,2 (100°) [1385], гексан н.р. [487, с. 34], глицерин 25% 146,3 (25°) [1738, с. 567], глицерин 50% 81,2 (25°) [1738, с. 567], глицерин 75% 34 (25°) [1738, с. 567], глицерин 95% 29,4 (15°) [1738, с. 567], 11 (25°) [1738, с. 567], 41,8 (35°) [1738, с. 567], глицерин 99,96% 6 (25°) [1738, с. 567], диметилсульфоксид 71,2 (30°) [2767, с. 88], 96,5 (60°) [2767, с. 88], 104,5 (85°) [2767, с. 88], 160,4 (110°) [2767, с. 88], диметилформамид 16,4 (30°) [2767, с. 88], 20,3 (60°) [2767, с. 88], 42 (100°) [2767, с. 88], диоксан 0,00000466 (25°) [1409], 0,07 (60°) [2767, с. 88], 0,11 (100°) [2767, с. 88], диоксид серы р. [2768, с. 118], диэтиловый эфир н.р. [1], изопропиламин р. [2767, с. 87], метанол 1,18 (19°) [1385], метиламин р. [2768, с. 118], метилпиазин 0,88 (85°) [2767, с. 88], 1,27 (100°) [2767, с. 88], 1,87 (110°) [2767, с. 88], 2,4 (120°) [2767, с. 88], морфолин 44,3 (30°) [2767, с. 88], 53,1 (60°) [2767, с. 88], 66,1 (85°) [2767, с. 88], 82,1 (100°) [2767, с. 88], муравьиная кислота р. [2768, с. 118], пиперидин н.р. [2767, с. 87], пиазин 1,99 (85°) [2767, с. 88], 2,28 (97°) [2767, с. 88], 3,14 (107°) [2767, с. 88], 4,11 (120°) [2767, с. 88], пиридин 6,89 (26°) [828], 3,22 (30°) [2767, с. 88], 3,9 (60°) [2767, с. 88], 5,3 (85°) [2767, с. 88], 6,37 (100°) [2767, с. 88], 8,06 (110°) [2767, с. 88], пропиленгликоль 25% водный 142,7 (25°) [2766, с. 1435], пропиленгликоль 50% водный 74,5 (25°) [2766, с. 1435], пропиленгликоль 75% водный 27,9 (25°) [2766, с. 1435], пропиленгликоль 95% водный 4,7 (25°) [2766, с. 1435], пропиленгликоль 99% водный 1,9 [2767, с. 87], тетрагидрофуран 0,01 (60°) [2767, с. 88], трихлорэтилен 0,004 (15°) [1385], уксусная кислота р. [2768, с. 118], этанол 0,9 (20°) [1], этаноламин л.р. [2767, с. 87], этилацетат р. [2158, с. 40],
2475. **свинец [неорг.]  $\text{Pb}$  (lead)** вода 0,0000311 [1053, с. 19], ртуть 1,32 (18°) [359],
2476. **свинца азид  $\alpha$ -форма [неорг.]  $\text{N}_6\text{Pb}$  (lead(II) azide  $\alpha$ -form)** вода 0,023 (18°) [2], 0,09 (70°) [2], уксусная кислота л.р. [2],
2477. **свинца ацетат [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4\text{Pb}$  (lead(II) acetate, свинец уксуснокислый)** вода 19,8 (0°) [611], 24,1 (5°) [611], 44,3 (20°) [611], 69,8 (30°) [611], 208,6 (50°) [611], глицерин 20 (15°) [611], метанол 102,75 (66,1°) [3063, с. 1341], муравьиная кислота 95% 0,99 (19,8°) [611], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], этанол 95% 0,6 (25°) [1370, с. 1375], этанол абсолютный 0,4 (25°) [1370, с. 1375],
2478. **свинца ацетат - вода (1/3) [неорг.]  $\text{C}_4\text{H}_{12}\text{O}_7\text{Pb}$  (lead(II) acetate trihydrate, свинца ацетат тригидрат, свинцовый сахар)** ацетон н.р. (15°) [3063, с. 1341], вода 19,7 (0°) [1], 29,3 (10°) [1], 44,3 (20°) [1], 55,2 (25°) [1], 69,7 (30°) [1], 116,9 (40°) [1], 221 (50°) [1], глицерин 143 (20°) [1], диметилформамид 1,5 (25°) [560, с. 775], метанол 74,75 (15°) [3063, с. 1341], 214,95 (66,1°) [1370], этанол т.р. [1],

2479. **свинца бензоат моногидрат [неорг.]  $C_{12}H_{12}O_5Pb$**  вода 0,16 (20°) [2],
2480. **свинца бромат - вода (1/1) [неорг.]  $H_2Br_2O_7Pb$  (lead bromate monohydrate, свинца бромат моногидрат)** вода 1,38 (20°) [2],
2481. **свинца бромид [неорг.]  $Br_2Pb$  (lead bromide, lead(II) bromide)** вода 0,46 (0°) [1], 0,73 (15°) [1], 0,97 (25°) [1], 1,32 (35°) [1], 1,75 (45°) [1], 2,14 (55°) [1], 2,57 (65°) [1], 3,34 (80°) [1], 4,75 (100°) [1], глицерин р. [1], диметиламин р. [560], диоксид серы 0,012 (0°) [1370], пиридин 0,8 (0°) [1], 0,661 (13°) [1370], 0,583 (26°) [1370], 0,661 (45°) [1370], 0,8 (64°) [1370], 0,969 (77°) [1370], 1,33 (95°) [1370], 1,44 (100°) [1], этанол м.р. [1],
2482. **свинца вольфрамат моноклинная форма [неорг.]  $O_4PbW$  (raspite)** вода 0,03 (20°) [2], этанол н.р. [2],
2483. **свинца гексадеканоат [неорг.]  $C_{32}H_{62}O_4Pb$  (свинец пальмитиновокислый, свинца пальмитат)** вода 0,005 (35°) [1370], 0,007 (50°) [2], диэтиловый эфир 0,01 (14,5°) [1370], метанол 0,051 (15,5°) [1370], скипидар 0,106 (15°) [1370], этанол абсолютный 0,001 (35°) [1370], 0,012 (50°) [1370],
2484. **свинца гексафторсиликат тетрагидрат [неорг.]  $H_8F_6O_4PbSi$**  вода 452 (20°) [113, с. 373],
2485. **свинца гидроксид-нитрат [неорг.]  $HNO_4Pb$**  вода 19,4 (19,2°) [1788, с. 569],
2486. **свинца иодат [неорг.]  $I_2O_6Pb$  (lead(II) iodate)** вода 0,00307 (25°) [611],
2487. **свинца иодид [неорг.]  $I_2Pb$  (lead iodide, lead(II) iodide, свинца йодид)** амиловый спирт 0,02 (133,5°) [611], аммиак жидкий л.р. [1788], анилин 0,5 (13°) [1370], 1,11 (184°) [1370], ацетон 0,02 (59°) [72], бензонитрил м.р. [1788], вода 0,044 (0°) [1], 0,061 (15°) [1], 0,076 (25°) [1], 0,09 (30°) [1], 0,17 (50°) [1], 0,3 (80°) [1], 0,436 (100°) [1], гидразин реаг. 2 (20°) [1370], диоксид серы 0,009 (0°) [1370], метилацетат т.р. [1788], муравьиная кислота 95% 0,25 (19,8°) [1370], пиридин 0,166 (-37°) [1370], 0,2 (0°) [1370], 0,208 (15°) [1370], 0,188 (35°) [1370], 0,34 (98°) [1370], сероуглерод н.р. [1788], этанол н.р. [1], этилацетат н.р. [1788],
2488. **свинца карбонат [неорг.]  $CO_3Pb$  (lead(II) carbonate, церуссит)** вода 0,000011 (20°) [2], этанол н.р. [2],
2489. **свинца метаборат [неорг.]  $B_2O_4Pb$**  гидразин 2 (20°) [611],
2490. **свинца молибдат [неорг.]  $MoO_4Pb$  (lead(II) molybdate, вульфенит)** вода 0,00000153 (25°) [1506], этанол н.р. [1012],
2491. **свинца нитрат [неорг.]  $N_2O_6Pb$  (lead nitrate, lead(II) nitrate, свинец азотнокислый)** аммиак жидкий л.р. [1788, с. 571], ацетон о.м.р. [1788, с. 571], бензонитрил н.р. [1788, с. 571], вода 36,4 (0°) [1], 52,2 (20°) [1], 56,5 (25°) [1], 69,4 (40°) [1], 88 (60°) [1], 107,4 (80°) [1], 127,3 (100°) [1], гидразин реаг. 52 (20°) [1370], метанол 1,42 (25°) [1], метилацетат н.р. [1788, с. 571], пиридин 4,39 (0°) [1], 5,46 (25°) [1], сероуглерод н.р. [1788, с. 571], фтороводород н.р. [1817, с. 73], этанол 8,77 (22°) [1370], этанол абсолютный 0,04 (20,5°) [1370], этилацетат н.р. [1788, с. 571],
2492. **свинца оксалат [неорг.]  $C_2O_4Pb$  (lead(II) oxalate)** вода 0,00016 (18°) [1012], 0,00025 (20°) [600], этанол н.р. [1012],
2493. **свинца оксид  $\alpha$ -форма [неорг.]  $OPb$  (lead(II) oxide litharge, глет)** вода 0,0068 (18°) [1370], гидразин 1 (20°) [1370], фтороводород реаг. [113, с. 71],
2494. **свинца оксид-сульфат [неорг.]  $O_5Pb_2S$  (ланаркит)** вода 0,0044 (0°) [1012],
2495. **свинца октадеканоат [неорг.]  $C_{36}H_{70}O_4Pb$  (lead(II) stearate, свинца стеарат)** бензол 0,008 (15°) [611], вода 0,005 (35°) [611], 0,006 (50°) [611], диэтиловый эфир 0,007 (14,5°) [611], метанол 0,039 (15,5°) [611], 0,051 (25°) [611], 0,083 (50°) [611], этанол 0,001 (35°) [611], 0,004 (50°) [611], этилацетат 0,007 (14°) [611], 0,02 (50°) [611],
2496. **свинца перренат [неорг.]  $O_8PbRe_2$**  вода 14,81 (30°) [1650], 29,63 (50°) [1650],
2497. **свинца перхлорат [неорг.]  $Cl_2O_8Pb$  (lead(II) perchlorate)** 2-этоксиэтанол 112 (20°) [611], вода 440 (25°) [611], фурфурол 21,6 (20°) [611],

2498. **свинца перхлорат тригидрат [неорг.]  $H_6Cl_2O_{11}Pb$  (lead(II) perchlorate trihydrate)** вода 441 (25°) [1012], этанол р. [1012],
2499. **свинца пикрат моногидрат [неорг.]  $C_{12}H_6N_6O_{15}Pb$**  вода 0,88 (15°) [2],
2500. **свинца сульфат [неорг.]  $O_4PbS$  (lead(II) sulfate, англезит)** вода 0,0045 (25°) [1], 0,0057 (50°) [1], диметилформамид 0,1 (25°) [560, с. 775], метанол н.р. [2948, с. 1441], серная кислота 3,8 (25°) [1828, с. 396], этанол н.р. [2948, с. 1443],
2501. **свинца сульфид [неорг.]  $PbS$  (lead(II) sulfide, галенит)** вода 0,000068 (25°) [1370], диметилформамид 0,15 (25°) [560, с. 775],
2502. **свинца тартрат [неорг.]  $C_4H_4O_6Pb$**  ацетон н.р. [2], вода 0,0025 (20°) [2], 0,0074 (100°) [2], уксусная кислота н.р. [2], этанол 95% 0,0028 (18°) [1370], 0,00315 (25°) [1370],
2503. **свинца тиосульфат [неорг.]  $O_3PbS_2$  (lead thiosulfate, lead thiosulphate)** вода 0,02 (25°) [397],
2504. **свинца тиоцианат [неорг.]  $C_2N_2PbS_2$  (lead(II) thiocyanate, свинца роданид)** вода 0,05 (20°) [9], 0,2 (100°) [1012], диоксид серы 0,012 (0°) [1370], триметиламин р. [560],
2505. **свинца 2,4,6-тринитрорезорцинат моногидрат [неорг.]  $C_6H_3N_3O_9Pb$  (lead styphnate)** вода 0,09 (20°) [9],
2506. **свинца формиат [неорг.]  $C_2H_2O_4Pb$  (lead(II) formate)** вода 1,6 (16°) [800], 20 (100°) [800], диметилформамид 0,1 (25°) [560, с. 775], муравьиная кислота 1,36 (20°) [611], этанол н.р. [800],
2507. **свинца фосфат [неорг.]  $O_8P_2Pb_3$  (lead(II) phosphate)** вода 0,0000135 (20°) [1788, с. 695], метилацетат н.р. [1788, с. 695], этилацетат н.р. [1788, с. 695],
2508. **свинца фторид [неорг.]  $F_2Pb$  (lead(II) fluoride, свинца дифторид)** аммиак жидкий н.р. [1788], ацетон н.р. [1788], вода 0,06 (9°) [1370], 0,064 (18°) [1370], 0,066 (20°) [5], 0,068 (26,6°) [1370], гидразин реаг. 6 (20°) [1370], диоксид серы 0,053 (0°) [1370], фтороводород 3,67 (-23,1°) [1459], 3,56 (-8,3°) [1459], 2,62 (12,4°) [1459], этилацетат н.р. [1788],
2509. **свинца фторид-хлорид [неорг.]  $ClFPb$  (lead(II) chloride fluoride)** вода 0,0211 (0°) [611], 0,0325 (18°) [611], 0,037 (25°) [611], 0,1082 (100°) [611],
2510. **свинца хлорат [неорг.]  $Cl_2O_6Pb$  (lead(II) chlorate)** вода 151,3 (18°) [1370], этанол р. [1012],
2511. **свинца хлорид [неорг.]  $Cl_2Pb$  (lead(II) chloride)** аммиак жидкий м.р. [1788], ацетон н.р. [1788], бензол н.р. [1788], бензонитрил н.р. [1788], вода 0,67 (0°) [1], 0,98 (20°) [1], 1,08 (25°) [1], 1,19 (30°) [1], 1,32 (35°) [1], 1,78 (50°) [1], 2,13 (65°) [1], 2,62 (80°) [1], 3,1654 (95°) [926, с. 228], 3,25 (100°) [1], гидразин реаг. 3 (20°) [1370], глицерин 1,995 [1788], диоксид серы 0,019 (0°) [1370], метилацетат н.р. [1788], пиридин 0,364 (0°) [1370], 0,459 (22°) [1370], 0,758 (65°) [1370], сероуглерод н.р. [1788], этанол н.р. [1788], этилацетат н.р. [1788], этиленгликоль 0,85 (25°) [575, с. 353],
2512. **свинца хлорит [неорг.]  $Cl_2O_4Pb$  (lead(II) chlorite)** вода 0,035 (0°) [80], 0,12 (25°) [1370], 0,19 (50°) [1370], 0,32 (75°) [1370], 0,41 (100°) [1370],
2513. **свинца хромат [неорг.]  $CrO_4Pb$  (lead(II) chromate, желтый крон, крокоит)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 258], ацетон н.р. [1788, с. 258], вода 0,0000012 (25°) [1788, с. 257], уксусная кислота н.р. [1],
2514. **свинца цианид [неорг.]  $C_2N_2Pb$  (lead(II) cyanide)** вода м.р. [1571], диоксид серы 0,01 (0°) [611, с. 893],
2515. **селен серый [неорг.]  $Se$  (selenium)** диiodметан 1,3 (12°) [1370], сероуглерод 0,065 (20°) [611], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201],
2516. **селена(IV) оксид [неорг.]  $O_2Se$  (selenium dioxide, селена диоксид)** ацетон 55 (15,3°) [828], вода 38,5 (11,3°) [828], 264 (22°) [1], 472 (65°) [1], метанол 84,3 (11,8°) [828], серная кислота р. [1828, с. 419], уксусная кислота 10,6 (12,9°) [828], этанол 6,67 (14°) [1],
2517. **селенистая кислота [неорг.]  $H_2O_3Se$  (selenious acid)** аммиак жидкий н.р. [2], вода 167 (20°) [2], 385 (90°) [2], этанол л.р. [2],

2518. **селеновая кислота [неорг.]  $\text{H}_2\text{O}_4\text{Se}$  (selenic acid)** аммиак жидкий н.р. [2], вода 566 (20°) [2], 1720 (40°) [1012], смеш. (60°) [1012], серная кислота р. [2],
2519. **селеноводород [неорг.]  $\text{H}_2\text{Se}$  (hydrogen selenide, селена гидрид)** вода 1,38 (4°) [1012], 0,98 (22,5°) [611], сероуглерод р. [1012],
2520. **сера ромбическая [неорг.]  $\text{S}_8$  (sulfur orthorhombic, sulfur rhombic, цикло-октасера)** 1,2-дихлорэтан 0,833 (25°) [1370], 11,07 (97,5°) [1370], амиловый спирт 1,5 (95°) [1370], аммиак жидкий 62,87 (-78°) [1370], 47,8 (0°, под давлением) [1370], 34,5 (16,4°, под давлением) [1370], 30,4 (25°, под давлением) [9, с. 320], 23 (40°, под давлением) [9, с. 320], анилин 85,96 (130°) [1857, с. 16], ацетон 2,5 (25°) [710], бензол 1 (0°) [1], 2,1 (25°) [1], 4,5 (50°) [1], 8,7 (70°) [1], бромформ 3,78 (5,6°) [1370], вода 0,0000005 (25°) [2487, с. 127-128], гексан 0,07 (-20°) [9], 0,16 (0°) [9], 0,25 (20°) [710], 0,55 (40°) [9], 2,88 (100°) [455, с. 233], гептан т.р. [9], диоксид серы н.р. [80, с. 329], дихлорид дисеры 7,3 (-20°) [9], 13,28 (0°) [9], 25,52 (20°) [9], 51,5 (40°) [9], диэтиловый эфир 0,187 (13°) [1370], 0,283 (23°) [710], керосин 16,1 (158°) [455, с. 233], метанол 0,028 (18,5°) [1370], метиламин л.р. [560], пентахлорэтан 1,197 (25°) [1370], пиридин 1,5 (20°) [1370], 11,7 (84,5°) [1370], сероуглерод 1,05 (-109,5°) [1370], 3,674 (-65°) [1370], 10,96 (-25°) [1370], 22 (0°) [1], 50,4 (25°) [1], 143,9 (50°) [1], 257,1 (70°) [1], скипидар 1,35 (10°) [455, с. 233], тетрахлорид олова 5,8 (99°) [1370], тетрахлорметан 0,148 (-24°) [1370], 0,34 (0°) [1], 0,84 (25°) [1], 1,83 (50°) [1], тетрахлорэтилен 1,53 (25°) [1370], толуол 0,91 (0°) [374, с. 50], 1,82 (20°) [374, с. 50], 3,21 (40°) [374, с. 50], 6,3 (60°) [374, с. 50], триметиламин м.р. [560], трихлорэтилен 1,63 (25°) [374, с. 50], фенол 16,35 (174°) [1857, с. 16], хлороформ 0,8 (13°) [1370], 1,23 (24°) [1370], этанол 0,065 (25°) [710], этанол абсолютный 0,051 (15°) [1370], 0,053 (18,5°) [1370], 0,42 (78°) [1370],
2521. **серебра азид [неорг.]  $\text{AgN}_3$  (silver azide)** ацетон 0,015 (20°) [35], вода н.р. (20°) [2], 0,01 (100°) [2], этанол 0,006 (20°) [35],
2522. **серебра амидосульфат [неорг.]  $\text{H}_2\text{AgNO}_3\text{S}$  (silver sulfamate, серебра сульфамат)** вода 2,3 (0°) [473], 4,82 (10°) [473], 7,53 (20°) [473], 8,09 (25°) [1514, с. 202], 10,3 (30°) [473], 15,3 (40°) [473], 28,5 (60°) [473], 78 (100°) [1514, с. 202],
2523. **серебра арсенат [неорг.]  $\text{Ag}_3\text{AsO}_4$  (silver arsenate)** вода 0,00085 (20°) [1012],
2524. **серебра арсенид [неорг.]  $\text{Ag}_3\text{AsO}_3$**  вода 0,0005 (20°) [2], уксусная кислота р. [2], этанол н.р. [2],
2525. **серебра ацетат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_3\text{AgO}_2$  (silver acetate)** 1-бутанол 0,00187 (25°) [611], 1-гексанол 0,00235 (25°) [611], 1-гептанол 0,00088 (25°) [611], 2-бутанон 0,00036 (25°) [611], 4-метил-2-пентанон 0,00018 (25°) [2841, с. 58], ацетон 0,00048 (25°) [611], вода 0,72 (0°) [72], 0,88 (10°) [72], 1,02 (20°) [603], 1,21 (30°) [72], 1,89 (60°) [72], 2,52 (80°) [603], диоксид серы 0,017 (0°) [1370], изоамиловый спирт 0,002 (25°) [611], метанол 0,0167 (25°) [611], уксусная кислота 0,086 (25°) [1874, с. 2283], 0,262 (76°) [1874, с. 2283], 0,568 (115°) [1874, с. 2283], этанол 0,00755 (25°) [611],
2526. **серебра бензоат [неорг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{AgO}_2$  (silver benzoate)** 1-бутанол 0,0081 (25°) [611], 1-гексанол 0,0069 (25°) [611], 2-бутанон 0,0015 (25°) [611], 4-гептанон 0,0006 (25°) [2841, с. 58], ацетон 0,0024 (25°) [611], вода 0,1763 (14,5°) [1370], 0,2375 (18°) [1370], 0,217 (20°) [1370], 0,262 (25°) [2], изоамиловый спирт 0,0053 (25°) [611], метанол 0,0334 (25°) [611], этанол 0,017 (20°) [2],
2527. **серебра бромат [неорг.]  $\text{AgBrO}_3$  (silver bromate)** вода 0,09 (5°) [72], 0,11 (10°) [473], 0,16 (20°) [473], 0,196 (25°) [2], 0,23 (30°) [473], 0,32 (40°) [473], 0,57 (60°) [473], 0,735 (70°) [72], 0,936 (80°) [72], 1,325 (90°) [2],
2528. **серебра бромид [неорг.]  $\text{AgBr}$  (silver bromide)** аммиак жидкий 2,4 (0°) [1], вода 0,0000165 (25°) [1], 0,00037 (100°) [1], диметилформаид 0,03 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 0,003 (0°) [72], метанол 0,0000007 (20°) [142], фтороводород н.р. [113, с. 71], этанол абсолютный 0,000000016 (20°) [142],

2529. **серебра бутаноат [неорг.]  $C_4H_7AgO_2$  (silver butanoate, серебра бутират, серебро маслянокислое)** 1-бутанол 0,0399 (25°) [611], 2-бутанон 0,00125 (25°) [611], 4-метил-2-пентанон 0,00081 (25°) [2841, с. 59], ацетон 0,00132 (25°) [611], вода 0,363 (0°) [72], 0,484 (20°) [72], 1,14 (80°) [72], изоамиловый спирт 0,0244 (25°) [611], метанол 0,1343 (25°) [611], этанол 0,0892 (25°) [611],
2530. **серебра вольфрамат [неорг.]  $Ag_2O_4W$  (silver tungstate)** вода 0,05 (15°) [2],
2531. **серебра гептафторбутаноат [неорг.]  $C_4AgF_7O_2$  (silver heptafluorobutyrate, серебра перфторбутират)** ацетон 147 [1821], бензол 101 [1821], вода 42,2 [1821], диэтиловый эфир 56,5 [1821], метанол 59,9 [1821],
2532. **серебра дихромат [неорг.]  $Ag_2Cr_2O_7$  (silver dichromate)** вода 0,0083 (15°) [800],
2533. **серебра дицианамид [неорг.]  $C_2AgN_3$**  вода 0,00064 (18°) [611],
2534. **серебра диэтилдитиокарбамат [неорг.]  $C_5H_{10}AgNS_2$**  пиридин 2,45 (20°) [611], хлороформ 0,81 (20°) [611],
2535. **серебра додеканоат [неорг.]  $C_{12}H_{23}AgO_2$  (лауриновой кислоты серебрянная соль, серебра лаурат)** диэтиловый эфир 0,008 (15°) [2], метанол 0,074 (15°) [1370], 0,078 (35°) [1370], 0,083 (50°) [1370], этанол 0,007 (25°) [2],
2536. **серебра иодат [неорг.]  $AgIO_3$  (silver iodate)** вода 0,003 (10°) [2], 0,0043 (20°) [2499, с. 3], 0,005 (25°) [2499, с. 3], 0,0085 (40°) [2499, с. 3], 0,019 (60°) [2],
2537. **серебра иодид [неорг.]  $AgI$  (silver iodide, серебра йодид, серебро иодистое)** аммиак жидкий 531 (0°) [1], ацетон 0,00000000032 (25°) [1874, с. 2337], бензонитрил н.р. [1788], вода 0,0000003 (20°) [1], диметиламин л.р. [560], диметилформамид 0,04 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 0,016 (0°) [72], метанол 0,0000001923 (25°) [1370], метиламин л.р. [560], метилацетат н.р. [1788], пиперидин [1788], пиридин 0,1 (10°) [1370], 8,6 (121°) [1370], сероуглерод н.р. [1788], фтороводород н.р. [113, с. 71], этанол 0,0000000062 (25°) [1370],
2538. **серебра карбонат [неорг.]  $CAg_2O_3$  (silver carbonate)** вода 0,0032 (20°) [1], 0,05 (100°) [1], этанол н.р. [1],
2539. **серебра лактат моногидрат [неорг.]  $C_3H_7AgO_4$**  вода 7,7 (20°) [2],
2540. **серебра молибдат [неорг.]  $Ag_2MoO_4$  (silver(I) molybdate)** вода 0,0034 (20°) [2499, с. 3], 0,0044 (25°) [3206, с. 18], 0,008 (60°) [2499, с. 3],
2541. **серебра нитрат [неорг.]  $AgNO_3$  (silver nitrate, серебро азотнокислое)** 2-бутанон 0,22 (25°) [1370], азотная кислота 0,2 [1874, с. 2298], аммиак жидкий 86,04 (25°) [1370], анилин 22 (18°) [1370], ацетон 0,44 (18°) [1], ацетонитрил 111,8 (25°) [1370], ацетофенон 0,007 (25°) [2841, с. 62], бензол 0,022 (35°) [1370], 0,044 (40,5°) [1370], бензонитрил 104,9 (18°) [611], вода 122,2 (0°) [1], 173,2 (10°) [1], 222,5 (20°) [1], 249,6 (25°) [1], 274,5 (30°) [1], 321,9 (40°) [1], 449 (60°) [1], 604 (80°) [1], 770 (100°) [1], гидразин 1 (20°) [611], диметиламин л.р. [560], диметилсульфоксид 130 [2296, с. 545], изоамиловый спирт 0,67 (25°) [2841, с. 63], изопропанол 1,75 (20°) [611], метанол 3,6 (20°) [1], метиламин л.р. [560], пиперидин 4,67 (25°) [1370], пиридин 33,6 (20°) [1], 72,25 (50°) [1370], пропионитрил 180 (18°) [1370], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], толуидин 0,012 (25°) [2841, с. 64], уксусная кислота 0,0776 (30°) [1370], 0,1244 (40°) [1370], 0,5503 (93°) [1370], фенилацетонитрил 74,8 (18°) [2841, с. 63], фтороводород р. [1817, с. 73], хинолин 5,1 (25°) [2841, с. 64], этанол 2,12 (20°) [1], этанол 95% 3,8 (15°) [1370], 7,3 (50°) [1370], этилацетат 2,7 (20°) [611], этиленгликоль 49,67 (25°) [1370], этилцианоацетат 34,95 (18°) [2841, с. 63],
2542. **серебра нитрит [неорг.]  $AgNO_2$  (silver nitrite)** аммиак жидкий л.р. [1788], ацетон р. [1788], ацетонитрил 23 (20°) [1370], 40 (81,6°) [1370], вода 0,155 (0°) [2], 0,31823 (18°) [1788], 0,3609 (21°) [1788], 0,41 (25°) [709], 0,72 (40°) [1012], 1,363 (60°) [2], метилацетат м.р. [1788], этанол н.р. [2], этилацетат н.р. [1788],
2543. **серебра оксид [неорг.]  $Ag_2O$  (silver oxide)** вода 0,0013 (20°) [1], 0,0053 (80°) [1], фтороводород реаг. [113, с. 71], этанол н.р. [1],

2544. **серебра октадеcanoат [неорг.]  $C_{18}H_{35}AgO_2$  (silver stearate, серебра стеарат)** вода 0,000065 (20°) [611], диэтиловый эфир 0,007 (15°) [1370], метанол 0,051 (15°) [1370], 0,06 (50°) [1370], этанол 0,007 (25°) [1370],
2545. **серебра перманганат [неорг.]  $AgMnO_4$  (silver permanganate)** вода 0,55 (0°) [2], 0,9 (20°) [721], 1,69 (28,5°) [2], этанол реаг. [2],
2546. **серебра перренат [неорг.]  $AgO_4Re$  (silver perrhenate)** вода 0,32 (20°) [991],
2547. **серебра перхлорат [неорг.]  $AgClO_4$  (silver perchlorate)** 2-этоксиэтанол 125 (20°) [1370], анилин 5,26 (25°) [1370], ацетон 178,55 (25°) [1874, с. 2325], бензол 5,3 (25°) [1370], 11,2 (50°) [2841, с. 65], 47,5 (80,3°) [2841, с. 65], вода 545 (25°) [2], 792,8 (99°) [2], глицерин х.р. [104], нитробензол х.р. [104], пиридин 26,4 (25°) [1370], 52,7 (60,4°) [2841, с. 65], 100 (110°) [2841, с. 65], толуол 101,2 (25°) [1370], уксусная кислота 79,86 (19,8°) [1874, с. 2325], фурфурол 40 (20°) [1370], хлорбензол х.р. [104], этанол р. [2],
2548. **серебра перхлорат моногидрат [неорг.]  $H_2AgClO_5$**  вода 545 (25°) [1751, с. 1.348],
2549. **серебра селенат [неорг.]  $Ag_2O_4Se$  (silver selenate)** вода 0,118 (20°) [1012],
2550. **серебра селеноцианат [неорг.]  $CAgNSe$  (silver selenocyanide)** вода 0,0000004 (20°) [1370],
2551. **серебра сульфат [неорг.]  $Ag_2O_4S$  (silver sulfate)** вода 0,57 (0°) [1], 0,69 (10°) [1], 0,8 (20°) [1], 0,84 (25°) [1], 0,89 (30°) [1], 0,98 (40°) [1], 1,15 (60°) [1], 1,3 (80°) [1], 1,41 (100°) [1], метанол н.р. [2948, с. 1441], серная кислота 25,44 (13°) [1874, с. 2311], 31,56 (24,5°) [1874, с. 2311], 36 (29,9°) [1874, с. 2311], 127,01 (96°) [1874, с. 2311], фтороводород н.р. [1817, с. 73], этанол н.р. [1],
2552. **серебра d-тарtrat [неорг.]  $C_4H_4Ag_2O_6$**  вода 0,2012 (18°) [651], 0,2031 (25°) [651], этанол н.р. [651],
2553. **серебра тетрацианоборат [неорг.]  $C_4AgBN_4$**  вода 0,00006 (22°) [2511, с. 1018],
2554. **серебра тиоцианат [неорг.]  $CAgNS$  (silver thiocyanate, серебра роданид)** вода 0,000017 (18°) [611], 0,00002 (25°) [611], 0,00064 (100°) [611], диоксид серы 0,014 (0°) [611], метанол 0,0000022 (25°) [1874, с. 2289],
2555. **серебра тригидроортоиодат [неорг.]  $H_3Ag_2IO_6$**  вода 1,68 (25°) [1012],
2556. **серебра трифторацетат [неорг.]  $C_2AgF_3O_2$  (silver trifluoroacetate)** бензол 7,2 (20°) [721], вода 170 (18°) [1874, с. 2284], диоксан р. [1569, с. 649], р. [721], диэтиловый эфир 6,3 (20°) [721], о-ксилол р. [1569, с. 649], толуол р. [721], трифторуксусная кислота 17,9 (30°) [721],
2557. **серебра трицианометанид [неорг.]  $C_4AgN_3$**  вода 0,0013 (18°) [611],
2558. **серебра фенилацетат [неорг.]  $C_8H_7AgO_2$  (silver phenylacetate)** 1-бутанол 0,004 (25°) [611], вода 0,352 (25°) [1370], метанол 0,0204 (25°) [611], этанол 0,0158 (25°) [611],
2559. **серебра фосфат [неорг.]  $Ag_3O_4P$  (silver phosphate, серебра ортофосфат)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 703], ацетон н.р. [1788, с. 704], вода 0,00065 (19,46°) [1788, с. 703], метилацетат н.р. [1788, с. 704], этилацетат н.р. [1788, с. 704],
2560. **серебра фторид [неорг.]  $AgF$  (silver fluoride)** вода 85,8 (0°) [1], 119,8 (10°) [1], 172 (20°) [1], 179,6 (25°) [1], 190,1 (30°) [1], 216 (50°) [1], метанол 1,9 [104, с. 259], трифторид брома 3,33 (25°) [1459], 4,25 (70°) [1459], фтороводород 27,2 (-25°) [1459], 32 (-15°) [2841, с. 61], 43,8 (-9,8°) [1459], 83,2 (11,9°) [1459], этанол м.р. [1],
2561. **серебра(II) фторид [неорг.]  $AgF_2$  (silver difluoride, silver(II) fluoride, серебра дифторид)** вода реаг. [1], фтороводород 0,024 (-25,2°) [2985, с. 13], 0,03 (-8,9°) [2985, с. 13], 0,048 (11,5°) [2985, с. 13], 0,54 (12°) [710, с. 166],
2562. **серебра фульминат [неорг.]  $CAgNO$  (гремучее серебро)** ацетон 0,012 (20°) [35], вода 0,016 (20°) [35], 2,8 (100°) [35], диэтиловый эфир 0,015 (20°) [35], этанол 0,01 (20°) [35],
2563. **серебра хлорат [неорг.]  $AgClO_3$  (silver chlorate)** вода 8,52 (5°) [72], 10 (15°) [1012], 18,03 (25°) [72], 23,74 (35°) [72], 50 (80°) [1012], вода тяжелая 12,93 (25°) [1874, с. 2324], этанол м.р. [1012],

2564. **серебра хлорид [неорг.] AgCl (silver chloride, серебро хлористое, хлораргирит)** 1-бутанол 0,0000014 (25°) [611], 2-бутанон 0,0000011 (25°) [611], 2-пентанон 0,0000003 (25°) [611], аммиак жидкий 0,215 (-33,9°) [72], 0,28 (0°) [1], ацетон 0,0000013 (20°) [142], вода 0,00009 (10°) [1], 0,0021 (100°) [1], диметилформамид 0,01 (25°) [560, с. 775], диоксид серы 0,001 (0°) [611], изоамиловый спирт 0,0000012 (25°) [611], метанол 0,000006 (20°) [142], пиридин 5,35 (0°) [72], 1,9 (20°) [1], 0,53 (50°) [1370], 0,18 (100°) [1370], фтороводород н.р. [113, с. 71], этанол абсолютный 0,0000015 (20°) [142],
2565. **серебра хлорит [неорг.] AgClO<sub>2</sub> (silver chlorite)** вода 0,17 (0°) [1370], 0,44 (18°) [1370], 2,16 (100°) [1370],
2566. **серебра хромат [неорг.] Ag<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> (silver chromate)** вода 0,0014 (0°) [2], 0,002 (25°) [611], 0,008 (70°) [2],
2567. **серебра цианат [неорг.] CAgNO (silver cyanate)** вода 0,0072 (18°) [611],
2568. **серебра цианид [неорг.] CAgN (silver cyanide)** вода 0,000023 (20°) [1], диоксид серы 0,019 (0°) [72], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201],
2569. **серебра цитрат [неорг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>Ag<sub>3</sub>O<sub>7</sub>** вода 0,0277 (18°) [1370], 0,0284 (25°) [1370],
2570. **серебра этандиоат [неорг.] C<sub>2</sub>Ag<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (silver oxalate, серебра оксалат)** вода 0,0034 (18°) [2], 0,00378 (21°) [1370], 0,00416 (25°) [1370],
2571. **серебро [неорг.] Ag (silver)** вода 0,0000035 (20°) [611], галлий 204,5 (500°) [2259, с. 11], ртуть 0,042 (18°) [359], уран расплавленный 0,03 (1135°) [1450, с. 52],
2572. **l-серин [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>3</sub> (L-serine, l-альфа-амино-бета-гидроксипропионовая кислота)** бензол н.р. [1], вода 25 (20°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], уксусная кислота н.р. [1], этанол н.р. [1],
2573. **сероводород [неорг.] H<sub>2</sub>S (hydrogen sulfide, водород сернистый, водорода сульфид, сероводородная кислота)** бензол 2,6 (20°) [2689, с. 34], бромбензол 0,85 (20°) [2689, с. 34], бромформ 0,83 (20°) [2689, с. 34], бромэтан 2 (20°) [2689, с. 34], вода 0,699 (0°) [611], 0,379 (20°) [611], 0,233 (40°) [611], 0,146 (60°) [611], 0,041 (90°) [611], гексадекан 0,92 (20°) [2689, с. 34], гексан 1,4 (20°) [2689, с. 34], диметилсульфоксид реаг. [1716, с. 323], додекан 1,1 (20°) [2689, с. 34], октан 1,4 (20°) [2689, с. 34], пентахлорэтан 0,91 (20°) [2689, с. 34], тетрахлорметан 0,97 (20°) [2689, с. 34], тетрахлорэтилен 0,79 (20°) [2689, с. 34], толуол 2,7 (20°) [2689, с. 34], трихлорэтилен 1,3 (20°) [2689, с. 34], хлорбензол 1,2 (20°) [2689, с. 34], хлороводород жидкий безводный 44,3 (-117,2°) [1873, с. 1319], 8,7 (-115,7°) [1873, с. 1319], 589,7 (-92,3°) [1873, с. 1319], хлороформ 3,3 (20°) [2689, с. 34], этанол 3,44 (0°) [828], 2,3 (10°) [828], 1,43 (20°) [828],
2574. **серы(IV) оксид [неорг.] O<sub>2</sub>S (sulfur dioxide, сернистый ангидрид, сернистый газ, серы двуокись, серы диоксид)** 2-нитротолуол 18,3 (20°) [2301, с. 301], ацетон 100 (10°) [828], 78 (25°) [828], 62 (40°) [828], бензол 14,67 (30°) [374], 9,64 (40°) [2301, с. 301], 7,09 (50°) [2301, с. 301], 4,05 (60°) [2301, с. 301], вода 22,8 (0°) [1], 11,5 (20°) [1], 2,1 (90°) [1], диметилсульфоксид х.р. [1716, с. 323], диэтиловый эфир 138 (0°) [374], метанол 246 (0°) [374], 70 (20°) [374], 47 (26°) [1788, с. 906], метилацетат 79 (10°) [828], 56,6 (25°) [828], нитробензол 22,28 (20°) [2301, с. 301], 15,97 (30°) [2301, с. 301], серная кислота 3,88 (20°) [374], 2,21 (40°) [374], 1,47 (60°) [374], толуол 56,5 (20°) [828], 14,2 (60°) [828], уксусная кислота 31,5 (27°) [1370], уксусный ангидрид 13,7 (0°) [828], 10,6 (15°) [828], 9,8 (20°) [828], 8,3 (30°) [828], хлорбензол 44 (0°) [828], 15,4 (20°) [828], 3,2 (80°) [828], этанол 115 (0°) [374], 52,6 (20°) [374], этанол абсолютный 32,3 (26°) [1788, с. 906],
2575. **серы(VI) фторид [неорг.] F<sub>6</sub>S (sulfur hexafluoride, сера шестифтористая, серы гексафторид)** вода 0,0096 (0,1°) [1366, с. 1105], 0,0049 (14,9°) [1366, с. 1105], 0,0036 (25°) [1012], гексадекафторгептан 1,1504 (4,5°) [2985, с. 213], 1,054 (10°) [2985, с. 213], 0,9698 (15,01°) [2985, с. 213], 0,8636 (25°) [2985, с. 213], 0,7991 (30,22°) [2985, с. 213], нитрометан р. [2], этанол м.р. [1788, с. 900],
2576. **силденафила цитрат [орг.] C<sub>27</sub>H<sub>38</sub>N<sub>6</sub>O<sub>11</sub>S (виагра)** вода 0,35 (20°) [1962, с. 551],

2577. **синэстрол [орг.]  $C_{18}H_{22}O_2$  (гексэстрол)** вода 0,0012 (37°) [1398, с. 1171], диэтиловый эфир л.р. [371], хлороформ м.р. [371], этанол л.р. [371],
2578. **скандия нитрат [неорг.]  $N_3O_9Sc$  (scandium nitrate)** 1-бутанол 21,21 (20°) [870, с. 93], 1-гексанол 7,53 (20°) [870, с. 93], вода 169 (25°) [2500, с. 4-86], метанол 66,94 (20°) [870, с. 93], этанол 24,61 (20°) [870, с. 93],
2579. **скандия нитрат - вода (1/4) [неорг.]  $H_8N_3O_{13}Sc$  (скандия нитрат тетрагидрат)** вода 20,24 (0°) [870, с. 89], 22,88 (25°) [870, с. 89], 23,75 (30°) [870, с. 89], 25 (40°) [870, с. 89], 25,3 (50°) [870, с. 89],
2580. **скандия сульфат [неорг.]  $O_{12}S_3Sc_2$  (scandium sulfate)** вода 10,3 (25°) [1012],
2581. **скополамина гидробромид [орг.]  $C_{17}H_{22}BrNO_4$**  вода 66,7 (20°) [1570], хлороформ о.м.р. [371], этанол л.р. [371],
2582. **слизевая кислота [орг.]  $C_6H_{10}O_8$  (муциновая кислота)** вода 0,33 (14°) [2, с. 810-811], 1,67 (100°) [2, с. 810-811], диэтиловый эфир т.р. [2, с. 810-811], этанол н.р. [2, с. 810-811],
2583.  **$\alpha$ -соланин [орг.]  $C_{45}H_{73}NO_{15}$  ( $\alpha$ -solanine)** вода 0,002604 (15°) [793], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол р. (78°) [2],
2584. **d-сорбит [орг.]  $C_6H_{14}O_6$  (sorbitol, глюкоитол, сорбитол)** ацетон л.р. [2500, с. 3-282], вода 64,16 (10°) [793], 68,94 (20°) [793], 73,33 (30°) [793], 78,02 (40°) [793], этанол т.р. [9],
2585. **D-сорбоза [орг.]  $C_6H_{12}O_6$  (псевдотагатоza)** вода 35,48 (17°) [793], метанол 2,15 (17°) [828],
2586. **стевиозид [орг.]  $C_{38}H_{60}O_{18}$  (stevioside)** вода 0,13 (25°) [2873, с. 163],
2587. **стибин [неорг.]  $H_3Sb$  (stibine, водород сурьмянистый, сурьмы гидрид)** бензол р. [1], вода 0,1143 (20°) [3236, с. 637], диэтиловый эфир р. [1], нитробензол 9,9 (20°) [3236, с. 637], сероуглерод 108 (0°) [3236, с. 637], этанол 0,099 (20°) [3236, с. 637],
2588. **стрихнин [орг.]  $C_{21}H_{22}N_2O_2$  (strychnine)** амиловый спирт 0,55 (25°) [1385], анилин 20 (20°) [1385], ацетон 0,167 (15°) [828], бензол 0,77 (20°) [1385], вода 0,016 (25°) [1080], глицерин 0,25 (15°) [828], диэтиламин 1,7 (20°) [1385], диэтиловый эфир 0,018 (25°) [1385], метанол 0,49 (25°) [1385], п-цимол 0,71 (30°) [1385], 0,95 (100°) [1385], петролейный эфир 0,0093 (20°) [1385], пиперидин 0,7 (20°) [1385], пиридин 1,5 (20°) [1385], пиридин 50% водный 2,43 (20°) [1385], тетрахлорметан 0,158 (20°) [1385], хлороформ 10,25 (25°) [1385], этанол 0,7 (25°) [1385], этилацетат 0,197 (20°) [1385],
2589. **стрихнина нитрат [орг.]  $C_{21}H_{23}N_3O_5$  (strychnine nitrate)** вода 1,6 (15°) [611], 12,5 (80°) [72], глицерин 1,66 (25°) [1385], диэтиловый эфир н.р. [371], метанол 0,345 (25°) [1385], хлороформ 1,25 (25°) [1385], этанол 90% 0,77 (15°) [1385], этанол абсолютный 0,37 (25°) [1385],
2590. **стронций [неорг.] Sr (strontium)** аммиак жидкий 98 (-33,4°) [1431], вода реаг. [1], ртуть 1 (20°) [385, с. 188],
2591. **стронция азид [неорг.]  $N_6Sr$**  ацетон н.р. [127], вода 45,83 (16°) [359], этанол 0,095 (16°) [1874, с. 2573],
2592. **стронция ацетат [неорг.]  $C_4H_6O_4Sr$  (strontium acetate)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 36,93 (0,05°) [611], 39,9 (5°) [611], 40,19 (25°) [611], 37,34 (50°) [611], 36,35 (97°) [611], метанол 0,26 (15°) [3063, с. 1341], 0,18 (66°) [3063, с. 1341], уксусная кислота 17,32 (25°) [1874, с. 2569], 22,96 (73,8°) [1874, с. 2569],
2593. **стронция бромат [неорг.]  $Br_2O_6Sr$**  вода 30,9 (18°) [611],
2594. **стронция бромат моногидрат [неорг.]  $H_2Br_2O_7Sr$  (strontium bromate monohydrate)** вода 32 (16°) [1012],
2595. **стронция бромид [неорг.]  $Br_2Sr$  (strontium bromide)** аммиак жидкий 0,008 (0°) [1], ацетон 0,869 (0°) [1874, с. 2618], 0,6 (20°) [1], 0,274 (50°) [1874, с. 2618], бром жидкий 0,002 (25°) [3175, с. 282], вода 88 (0°) [1], 100 (20°) [1], 113 (40°) [1], 135 (60°) [1], 175 (80°) [1], 227 (104°) [1], диоксид серы 0,02 (25°) [1874, с. 2617], изоамиловый спирт 37,7 (25°) [611], метанол 115 (10°) [3131, с. 662], 119,4 (20°) [3131, с. 662], 123,4 (30°) [3131, с. 662], 125,5 (40°)

- [3131, с. 662], 129,6 (50°) [3131, с. 662], 136,1 (60°) [3131, с. 662], 144,6 (70°) [3131, с. 662], этанол абсолютный 63,6 (10°) [3131, с. 664], 63,9 (20°) [3131, с. 664], 64,9 (30°) [3131, с. 664], 73,5 (40°) [3131, с. 664], 75,2 (50°) [3131, с. 664], 75,5 (60°) [3131, с. 664], 75,7 (70°) [3131, с. 664], 77,8 (80°) [3131, с. 664],
2596. **стронция вольфрамат [неорг.]  $O_4SrW$**  вода 0,14 (15°) [1012], хлорид лития расплавленный 100 (600°) [2374, с. 91],
2597. **стронция гексафторсиликат [неорг.]  $F_6SiSr$**  вода 17,5 (25°) [1874, с. 2598],
2598. **стронция гексафторсиликат дигидрат [неорг.]  $H_4F_6O_2SiSr$**  вода 2,6 (15°) [1012],
2599. **стронция гексацианоферрат(II) пентадекагидрат [неорг.]  $C_6H_{30}FeN_6O_{15}Sr_2$  (strontium ferrocyanide pentadecahydrate)** вода 50 (20°) [1571],
2600. **стронция гидроксид [неорг.]  $H_2O_2Sr$  (strontium hydroxide)** ацетон н.р. [1], вода 0,41 (0°) [1], 0,56 (10°) [1], 0,81 (20°) [1], 1,01 (25°) [1], 1,23 (30°) [1], 1,77 (40°) [1], 3,68 (60°) [1], 8,3 (80°) [1], 27,9 (100°) [1], метанол р. [1],
2601. **стронция гидросульфид [неорг.]  $H_2S_2Sr$**  вода 37,9 (0°) [1874, с. 2592], 42,2 (20°) [1874, с. 2592], 46,2 (40°) [1874, с. 2592], 60,8 (100°) [1874, с. 2592],
2602. **стронция дитионат [неорг.]  $O_6S_2Sr$**  вода 4,72 (0°) [611], 7,96 (10°) [611], 12,1 (20°) [611], 17,5 (30°) [611],
2603. **стронция дитионат тетрагидрат [неорг.]  $H_8O_{10}S_2Sr$**  вода 17 (16°) [1012], 52 (100°) [1012], этанол н.р. [1012],
2604. **стронция иодат [неорг.]  $I_2O_6Sr$  (strontium iodate)** вода 0,03 (15°) [1012], 0,8 (100°) [1012],
2605. **стронция иодид [неорг.]  $I_2Sr$  (strontium iodide)** аммиак жидкий 0,31 (0°) [1], ацетон 72,843 (0°) [1874, с. 2622], 55,501 (10°) [1874, с. 2622], 42,006 (20°) [1874, с. 2622], 33,015 (30°) [1874, с. 2622], 24,274 (50°) [1874, с. 2622], вода 164 (0°) [1], 179 (20°) [1], 196 (40°) [1], 217 (60°) [1], 277 (80°) [1], 370 (100°) [1], 421 (120°) [1], диоксид серы 0,14 (25°) [611], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол р. [1], этанол 4,5 (39°) [611],
2606. **стронция иодид гексагидрат [неорг.]  $H_{12}I_2O_6Sr$  (strontium iodide hexahydrate)** вода 178 (20°) [1751, с. 1.349], диэтиловый эфир р. [1012], этанол р. [1012],
2607. **стронция карбонат [неорг.]  $CO_3Sr$  (strontium carbonate, стронцианит)** вода 0,0011 (18°) [1], 0,065 (100°) [1],
2608. **стронция молибдат [неорг.]  $MoO_4Sr$  (strontium molybdate)** вода 0,01 (17°) [3206, с. 17],
2609. **стронция нитрат [неорг.]  $N_2O_6Sr$  (strontium nitrate)** 2-бүтоксигэтанол 0,023 (30°) [611], 0,021 (60°) [611], 0,017 (90°) [611], 0,015 (120°) [611], 2-метоксиэтанол 1,66 (30°) [611], 0,662 (60°) [611], 0,345 (90°) [611], 0,187 (120°) [611], 2-этоксигэтанол 0,048 (30°) [611], 0,043 (60°) [611], 0,027 (90°) [611], 0,021 (120°) [611], аммиак жидкий 40,4 (0°) [1], 87,08 (25°) [2197, с. 77], ацетон 0,02 (25°) [1874, с. 2584], вода 39,5 (0°) [1], 53,6 (10°) [1], 70,5 (20°) [9], 79,5 (25°) [1], 88,7 (30°) [1], 90,1 (40°) [1], 93,8 (60°) [1], 98 (80°) [9], 102 (100°) [1], гидразин 5 (20°) [1370], изопропанол 0,002 (20°) [428], метанол 1,2 (25°) [1874, с. 2583], метиламин л.р. [560], пиридин 0,7 (20°) [428], этанол 0,009 (20°) [428],
2610. **стронция нитрит [неорг.]  $N_2O_4Sr$  (strontium nitrite)** вода 52,67 (-0,3°) [1370], 64,7 (19°) [2], 139 (100°) [2], этанол абсолютный 0,05 (20°) [1370],
2611. **стронция нитрит моногидрат [неорг.]  $H_2N_2O_5Sr$**  вода 53,5 (0°) [1012], 62,83 (19,5°) [611], 165 (100°) [1012], этанол 0,05 (20°) [611],
2612. **стронция оксалат [неорг.]  $C_2O_4Sr$**  вода 0,00589 (18°) [611],
2613. **стронция оксид [неорг.]  $OSr$  (strontium oxide)** ацетон н.р. [1], вода реак. [1], диэтиловый эфир н.р. [1], метанол м.р. [1], хлорид стронция расплавленный 22,4 (910°) [611], этанол м.р. [1],
2614. **стронция перманганат - вода (1/3) [неорг.]  $H_6Mn_2O_{11}Sr$  (strontium permanganate trihydrate, стронция перманганат тригидрат)** вода 2,5 (0°) [1370],

2615. **стронция пероксид [неорг.]  $O_2Sr$  (strontium peroxide)** вода 0,018 (20°) [1012], этанол х.р. [1012],
2616. **стронция перхлорат [неорг.]  $Cl_2O_8Sr$  (strontium perchlorate)** 1-бутанол 113,49 (25°) [1370], аммиак жидкий 85 (20°) [1874, с. 2613], ацетон 150,1 (25°) [72], вода 309,67 (25°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [2475, с. 295], изобутанол 77,87 (25°) [1370], метанол 212,01 (25°) [1370], пропанол 140,38 (25°) [1370], этанол 180,7 (25°) [72], этилацетат 136,93 (25°) [1370],
2617. **стронция селенат [неорг.]  $O_4SeSr$  (strontium selenate)** вода 0,1361 (10°) [1874, с. 2596],
2618. **стронция сульфат [неорг.]  $O_4SSr$  (celestine, strontium sulfate, целестин)** ацетон н.р. [1], вода 0,0132 (20°) [1], 0,0113 (95°) [1], глицерин 0,000044 (25°) [1874, с. 2595], метанол н.р. [2948, с. 1441], муравьиная кислота 95% 0,02 (18,5°) [1370], серная кислота 13 (25°) [1874, с. 2595], этанол н.р. [2948, с. 1443],
2619. **стронция тетраионат [неорг.]  $O_6S_4Sr$**  вода 24,86 (0°) [611], 35,74 (12,9°) [611], 63,88 (30°) [611],
2620. **стронция тетрафторбериллат [неорг.]  $BeF_4Sr$**  вода 11,38 (25°) [868, с. 26],
2621. **стронция тиосульфат [неорг.]  $O_3S_2Sr$**  вода 9,6 (0°) [800], 36,6 (40°) [800],
2622. **стронция тиосульфат - вода (1/5) [неорг.]  $H_{10}O_8S_2Sr$  (strontium thiosulfate pentahydrate, стронция тиосульфат пентагидрат)** вода 1,7 (13°) [1012], 39 (100°) [1012], этанол н.р. [1788, с. 1070],
2623. **стронция формиат [неорг.]  $C_2H_2O_4Sr$  (strontium formate)** вода 9,1 (0°) [473], 10,6 (10°) [473], 12,7 (20°) [473], 34,4 (100°) [473],
2624. **стронция фторид [неорг.]  $F_2Sr$  (strontium fluoride)** ацетон м.р. [1], вода 0,012 (20°) [1], диоксид серы 0,02 (25°) [1874, с. 2597], диэтиловый эфир м.р. [1], фтороводород 14,43 (-23°) [1459], 14,63 (-3,3°) [1459], 14,83 (12,2°) [1459], этанол м.р. [1],
2625. **стронция фторсульфонат [неорг.]  $F_2O_6S_2Sr$**  фтороводород 14,83 (12,2°) [1656], фторсульфоная кислота 14,52 (25°) [1656],
2626. **стронция хлорат [неорг.]  $Cl_2O_6Sr$  (strontium chlorate)** вода 174,9 (18°) [1369], 176,09 (25°) [1874, с. 2612], 182,89 (50°) [1874, с. 2612], 203,77 (95°) [1874, с. 2612],
2627. **стронция хлорид [неорг.]  $Cl_2Sr$  (strontium chloride)** аммиак жидкий н.р. [3169, с. 122], ацетон 55,6 (18°) [1], вода 44,3 (0°) [1], 53,1 (20°) [1], 55,8 (25°) [3075, с. 465], 58,7 (30°) [1], 65,8 (40°) [1], 84,8 (60°) [1], 93,1 (80°) [1], 102 (100°) [1], вода тяжелая 39,7 (0°) [1874, с. 2609], 43,5 (10°) [1874, с. 2609], 47,9 (20°) [1874, с. 2609], 53,1 (30°) [1874, с. 2609], 59,5 (40°) [1874, с. 2609], 67,8 (50°) [1874, с. 2609], 90,5 (100°) [1874, с. 2609], гидразин 8 (20°) [1370], глицерин р. [1], муравьиная кислота 95% 23,8 (19°) [1370], оксид-дихлорид селена(IV) 0,183 (25°) [1370], пиридин н.р. [1], уксусная кислота 17,18 (19°) [1874, с. 2610], 14,27 (30°) [1874, с. 2610], 11,1 (45°) [1874, с. 2610], 4,48 (98,9°) [1874, с. 2610], этанол 0,859 (14°) [1874, с. 2611], этанол 45% 26,8 (18°) [1370], этаноламин 19,5 (25°) [3075, с. 465], этиленгликоль 36,4 (25°) [3075, с. 465], этилендиамин н.р. [3075, с. 465],
2628. **стронция хлорид гексагидрат [неорг.]  $H_{12}Cl_2O_6Sr$  (strontium chloride hexahydrate)** вода х.р. [1], метанол 63,3 (6°) [1370], этанол абсолютный 3,8 (6°) [1370],
2629. **стронция хромат [неорг.]  $CrO_4Sr$  (strontium chromate)** вода 0,12 (15°) [1012], 3 (100°) [1012],
2630. **строфантин G [орг.]  $C_{29}H_{44}O_{11}$  (ouabain, оубаин)** вода 1,3 (25°) [793],
2631. **сукралоза [орг.]  $C_{12}H_{19}Cl_3O_8$  (1',4,6'-трихлор-1',4,6'-тридезоксигалактосахароза, 1,6-dichloro-1,6-dideoxy- $\beta$ -d-fructofuranosyl-4-chloro-4-deoxy- $\alpha$ -d-galactopyranoside, 1,6-дихлор-бета-D-фруктофуранозил-4-дезоксид-4-хлор-альфа-D-галактопиранозид, sucralose, пищевая добавка E955)** вода 28,2 (20°) [1024], 66 (60°) [1024], этанол 12 (20°) [1823], 23,9 (60°) [1823],

2632. **сульфадимезин [орг.]**  $C_{12}H_{14}N_4O_2S$  (**2-(4-аминобензолсульфамидо)-4,6-диметилпиримидин, sulphamethazine**) вода 0,02 (29°) [1398], диэтиловый эфир н.р. [371], хлороформ н.р. [371], этанол м.р. [371],
2633. **сульфадиметоксин [орг.]**  $C_{12}H_{14}N_4O_4S$  (**6-(4-аминобензолсульфамидо)-2,4-диметоксиимидин**) 1-бутанол 0,16 (25°) [1409], 0,22 (30°) [1409], 0,28 (37°) [1409], вода 0,00463 (37°) [793], этанол м.р. [371],
2634. **сульфаминовая кислота [орг.]**  $H_3NO_3S$  (**sulfamic acid, амидосерная кислота, серной кислоты моноамид**) 1-бутиламин м.р. [560, с. 701], ацетон 0,04 (25°) [9], вода 12,8 (0°) [9], 17,57 (20°) [9], 22,77 (40°) [9], 27,06 (60°) [9], 32,01 (80°) [9], диэтиловый эфир 0,01 (25°) [9], метанол 0,4 (25°) [9], формамид 0,18 (25°) [9],
2635. **сульфапиридазин [орг.]**  $C_{11}H_{12}N_4O_3S$  (**6-(4-аминобензолсульфамидо)-3-метоксипиридазин**) вода 0,05795 (25°) [793], р. (100°) [371],
2636. **сурьма металлическая [неорг.]** **Sb (antimony)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 43], вода н.р. [1], ртуть 0,0002 (20°) [385, с. 188],
2637. **сурьмы(III) бромид [неорг.]** **Br<sub>3</sub>Sb (antimony tribromide, antimony(III) bromide)** 1,4-дихлорбензол 16,3 (51,5°) [611], аммиак жидкий л.р. [1788, с. 44], ацетон р. [1012], бензальдегид 119 (20°) [611], бензоилхлорид 90,5 (20°) [611], бензол 14,29 (15°) [1370], 29,9 (35°) [1370], 63,93 (55°) [1370], бензонитрил 144 (20°) [611], бромбензол 65,6 (25°) [611], дихлорид дисеры р. [1788, с. 44], диэтиловый эфир р. [1788, с. 44], м-ксилол 346 (25°) [611], нитробензол 218,5 (25°) [611], п-цимол 127 (20°) [611], сероуглерод р. [1012], толуол 227 (20°) [611], трибромид фосфора л.р. [1788, с. 44], трихлорид фосфора л.р. [1788, с. 44], уксусная кислота 13,9 (15°) [1370], хлорбензол 14,4 (-20°) [611], 25 (0°) [611], 42,9 (20°) [611], циклогексан 1,4 (20°) [611], этанол р. [1012], этилбензол 86,2 (20°) [611],
2638. **сурьмы(III) иодид [неорг.]** **I<sub>3</sub>Sb (antimony triiodide, antimony(III) iodide, сурьмы трииодид)** ацетон р. [1788], бензол р. [1012], вода реаг. [1788], диодметан 11,3 (12°) [1788, с. 50], диметиламин л.р. [560], оксид-трихлорид фосфора(V) р. [1788], сероуглерод р. [1012], скипидар н.р. [1788], тетрахлорид олова р. [1788], тетрахлорметан н.р. [1788], триметиламин н.р. [560], трихлорид мышьяка р. [1788], трихлорид фосфора р. [1788], хлороформ н.р. [1788], этанол н.р. [1012], этанол 80% реаг. [1788],
2639. **сурьмы(III) оксид [неорг.]** **O<sub>3</sub>Sb<sub>2</sub> (antimony(III) oxide, валентинит, сурьмы трехокись)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 51], ацетон н.р. [1788, с. 51], вода 0,002 (17°) [455, с. 194],
2640. **сурьмы(III) сульфид [неорг.]** **S<sub>3</sub>Sb<sub>2</sub> (antimony(III) sulfide, антимонит, стибнит)** вода 0,00017 (18°) [154], уксусная кислота н.р. [1402], этанол р. [1402],
2641. **сурьмы(III) фторид [неорг.]** **F<sub>3</sub>Sb (antimony trifluoride, antimony(III) fluoride)** 2-бутанон 10 (25°) [611], аммиак жидкий н.р. [1788, с. 49], ацетон 70 (25°) [611], бензол 0,0063 (25°) [611], вода 384,7 (0°) [1], 444,7 (20°) [1], 492,4 (25°) [1], 563,6 (30°) [1], реаг. (100°) [1], гептан 0,0024 (25°) [611], дибутиловый эфир 0,065 (25°) [611], диоксан 1,07 (25°) [611], метанол 168 (25°) [611], нитробензол 0,047 (25°) [611], пропанол 42,7 (25°) [611], фтороводород 0,191 (-23,8°) [611], 0,285 (-9,8°) [611], 0,536 (11,9°) [611], хлорбензол 0,00045 (25°) [611], этанол р. [1],
2642. **сурьмы(III) хлорид [неорг.]** **Cl<sub>3</sub>Sb (antimony trichloride, antimony(III) chloride, сурьмы трихлорид)** 1,4-дихлорбензол 16,3 (50°) [611], аммиак жидкий н.р. [1788, с. 45], ацетон 537,6 (18°) [1370, с. 1474], бензоилхлорид 169,5 (25°) [611], бензол 32,6 (10°) [611], 43,9 (20°) [611], 154 (60°) [611], бензонитрил р. [1788, с. 46], бромбензол 17,4 (-20°) [611], 52,2 (0°) [611], 108 (20°) [611], 604 (60°) [611], смеш. (73°) [611], вода 601,6 (0°) [1], 815,8 (15°) [1], 988,1 (25°) [1], 1368 (40°) [1], 1917 (50°) [1], 4531 (60°) [1], смеш. (70°) [1], дихлорид дисеры р. [1788, с. 45], дициан м.р. [1788, с. 45], диэтиловый эфир р. [1], м-ксилол 113 (5°) [611], 191,5 (25°) [611], оксид-дихлорид селена(IV) 62,97 (25°) [1370], п-цимол 85,5 (10°) [611], 150 (30°) [611], сероуглерод р. [1], тетрахлорметан м.р. [1], тетрахлорэтан 21,75 (25°) [1370], толуол 70,9 (0°) [611], 169 (20°) [611], трибромид мышьяка л.р. [1788, с. 46], трибромид

- фосфора л.р. [1788, с. 45], трихлорид фосфора л.р. [1788, с. 45], уксусная кислота 440,5 (25°) [1370], хлорбензол 12,5 (-30°) [611], 79,2 (0°) [611], 127 (20°) [611], 747 (60°) [611], хлороформ р. [1], циклогексан 1,2 (20°) [611], 10,7 (60°) [611], этанол р. [1], этилацетат 5,9 (18°) [1370, с. 1474], этилбензол 23,2 (10°) [611], 79,9 (30°) [611],
2643. **сурьмы(V) хлорид [неорг.]  $\text{Cl}_5\text{Sb}$  (antimony(V) chloride)** вода реаг. [1], метанол р. [1], оксид-дихлорид селена(IV) 62,97 (25°) [611], тетрахлорметан р. [1402], хлороформ р. [1], этанол р. [1],
2644. **D-тагатоza [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$  (D-tagatose)** вода 58 (20°) [1024],
2645. **таллий [неорг.]  $\text{Tl}$  (thallium)** вода н.р. [1], галлий смеш. (574°) [939, с. 27], ртуть 74,83 (18°) [359], серная кислота реаг. [1],
2646. **таллия(I) азид [неорг.]  $\text{N}_3\text{Tl}$  (thallous azide)** вода 0,17 (0°) [1012], 0,3 (16°) [2], диэтиловый эфир н.р. [1012], этанол н.р. [1012],
2647. **таллия(I) ацетат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{Tl}$  (thallium acetate, таллия(I) этаноат)** вода л.р. [3100, с. 512], диоксид серы 7,5 (0°) [1370], этанол р. [3100, с. 512],
2648. **таллия(I) бромат [неорг.]  $\text{BrO}_3\text{Tl}$  (thallium bromate)** вода 0,348 (19,9°) [1370], 0,741 (39,75°) [1370],
2649. **таллия(I) бромид [неорг.]  $\text{BrTl}$  (thallium bromide)** ацетон р. [1], вода 0,022 (0°) [1370], 0,05 (25°) [1], 0,25 (68°) [1], диоксид серы 0,017 (0°) [1370], этанол р. [1],
2650. **таллия(I) гексацианоферрат(II) дигидрат [неорг.]  $\text{C}_6\text{H}_4\text{FeN}_6\text{O}_2\text{Tl}_4$**  вода 0,37 (18°) [2], 3,93 (101°) [2],
2651. **таллия(I) гидроксид [неорг.]  $\text{HOTl}$  (thallium hydroxide)** вода 25,4 (0°) [1], 34,3 (18°) [1], 40,3 (30°) [1], 49,5 (40°) [1], 79,6 (65°) [1], 126,1 (90°) [1], 149 (100°) [1], этанол р. [1],
2652. **таллия(I) гипофосфит [неорг.]  $\text{H}_2\text{O}_2\text{PTl}$  (thallium hypophosphite)** вода 397,5 (10°) [799], 441,4 (20°) [799], 7146 (100°) [799],
2653. **таллия(I) диванадат [неорг.]  $\text{O}_7\text{Tl}_4\text{V}_2$**  вода 0,2 (14°) [2], 0,26 (100°) [2],
2654. **таллия(I) дитионат [неорг.]  $\text{O}_6\text{S}_2\text{Tl}_2$**  вода 41,8 (19°) [1012],
2655. **таллия(I) иодид [неорг.]  $\text{ITl}$  (thallium iodide, таллия(I) иодид)** ацетон м.р. [1], вода 0,0064 (20°) [1], 0,00847 (26°) [1370], 0,015 (40°) [1370], 0,035 (60°) [1370], 0,07 (80°) [1370], 0,12 (100°) [1], диоксид серы 0,06 (0°) [1370], пиридин м.р. [1], этанол 90% 0,00038 [1370],
2656. **таллия(I) карбонат [неорг.]  $\text{CO}_3\text{Tl}_2$  (thallium carbonate)** ацетон н.р. [2], вода 5,23 (18°) [2], 27,2 (100°) [2], диоксид серы 0,01 (0°) [1370], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол абсолютный н.р. [2],
2657. **таллия(I) метаванадат [неорг.]  $\text{O}_3\text{TlV}$  (thallium metavanadate)** вода 0,087 (11°) [1370], 0,21 (100°) [1012],
2658. **таллия(I) нитрат [неорг.]  $\text{NO}_3\text{Tl}$  (thallium nitrate, таллия(I) нитрат)** ацетон р. [1], вода 3,91 (0°) [1], 6,22 (10°) [1], 9,55 (20°) [1], 46,2 (60°) [1], 414 (100°) [1], диметиламин р. [560], метиламин л.р. [560], триметиламин м.р. [560], этанол н.р. [1],
2659. **таллия(I) нитрит [неорг.]  $\text{NO}_2\text{Tl}$  (thallium nitrite)** вода 32,1 (25°) [1012], 95,8 (98°) [1012],
2660. **таллия(I) оксалат [неорг.]  $\text{C}_2\text{O}_4\text{Tl}_2$  (thallium oxalate)** вода 1,48 (15°) [1012], 9,02 (100°) [1012],
2661. **таллия(I) пертехнетат [неорг.]  $\text{O}_4\text{TcTl}$  (таллия(I) пертехнат)** вода 0,072 (20°) [1846],
2662. **таллия(I) перхлорат [неорг.]  $\text{ClO}_4\text{Tl}$  (thallium perchlorate)** вода 20,5 (30°) [1012], 167 (100°) [1012], диоксид серы 0,013 (0°) [1370],
2663. **таллия(I) пиррофосфат [неорг.]  $\text{O}_7\text{P}_2\text{Tl}_4$  (thallium(I) pyrophosphate, таллия дифосфат)** вода 40 [1788, с. 710],
2664. **таллия(I) селенат [неорг.]  $\text{O}_4\text{SeTl}_2$**  вода 2,12 (9,3°) [611], 2,4 (12°) [611], 2,8 (20°) [611], 10,85 (100°) [611],

2665. **таллия(I) сульфат [неорг.]  $O_4STl_2$  (thallium sulfate, thallium(I) sulfate, целид)** вода 2,7 (0°) [1], 3,7 (10°) [1], 4,87 (20°) [69], 6,16 (30°) [1], 9,21 (50°) [1], 10,92 (60°) [1], 14,61 (80°) [1], 18,45 (100°) [2], диоксид серы 0,021 (0°) [1370], серная кислота х.р. [1],
2666. **таллия(I) сульфид [неорг.]  $STl_2$  (thallium(I) sulfide)** ацетон н.р. [1], вода 0,02 (20°) [1012],
2667. **таллия(I) тетрацианоборат [неорг.]  $C_4BN_4Tl$**  вода 6,21 (22°) [2511, с. 1018],
2668. **таллия(I) тиосульфат [неорг.]  $O_3S_2Tl_2$**  вода 0,18 (25°) [397],
2669. **таллия(I) тиоцианат [неорг.]  $CNSTl$  (thallium thiocyanate)** вода 0,316 (20°) [1370], 0,392 (25°) [1370], 0,732 (39,75°) [1370], диоксид серы 0,024 (0°) [1370], метанол м.р. [3100, с. 461], этанол н.р. [1012],
2670. **таллия(I) формиат [неорг.]  $CHO_2Tl$  (thallium(I) formate, таллия метаноат)** вода 385 (0°) [2304, с. 724], 500 (10°) [79, с. 960], 641 (20°) [2304, с. 724], 801 (30°) [2304, с. 724], 1076 (40°) [2304, с. 724], 1415 (50°) [2304, с. 724], 1983 (60°) [2304, с. 724], 2678 (70°) [2304, с. 724], 5782 (85°) [2304, с. 724], метанол х.р. [79, с. 960], этанол т.р. [79, с. 960],
2671. **таллия(I) фосфат [неорг.]  $O_4PTl_3$**  вода 0,497 (15°) [1788, с. 710], 0,67 (100°) [1788, с. 710], этанол н.р. [1788, с. 710],
2672. **таллия(I) фторид [неорг.]  $FTl$  (thallium(I) fluoride)** вода 185 (0°) [1], 245 (25°) [1], 285 (50°) [1], фтороводород 305 (-25,2°) [1459], 450 (-7,8°) [1459], 580 (11,9°) [1459], этанол м.р. [1],
2673. **таллия(III) фторид [неорг.]  $F_3Tl$**  фтороводород 0,027 (-25,2°) [1459], 0,029 (-8,9°) [1459], 0,081 (12°) [710], фторсульфоновая кислота н.р. [2985, с. 72],
2674. **таллия(I) хлорат [неорг.]  $ClO_3Tl$**  вода 3,851 (20°) [611],
2675. **таллия(I) хлорид [неорг.]  $ClTl$  (thallium chloride)** вода 0,16 (0°) [1], 0,32 (20°) [1], 0,38 (25°) [1], 0,78 (50°) [1], 1,6 (80°) [1], 2,38 (100°) [1], диоксид серы 0,007 (0°) [1370], диэтиловый эфир р. [1], метанол 0,000029 (25°) [1370], этанол р. [1], этиленгликоль 0,13 (25°) [575, с. 354],
2676. **таллия(III) хлорид тетрагидрат [неорг.]  $H_8Cl_3O_4Tl$**  вода 86,2 (17°) [2],
2677. **таллия(I) хромат [неорг.]  $CrO_4Tl_2$  (thallium chromate)** вода 0,0042 (20°) [1], 0,03 (60°) [1], 0,2 (100°) [1],
2678. **таллия(I) этоксид [неорг.]  $C_2H_5OTl$  (thallium ethoxide)** этанол 9,1 (25°) [611],
2679. **таллия-хрома(III) сульфат [неорг.]  $CrO_8S_2Tl$**  вода 10,48 (25°) [1788],
2680. **таллия-хрома(III) сульфат додекагидрат [неорг.]  $H_{24}CrO_{20}S_2Tl$  (thallium aluminum alum)** вода 110,5 (25°) [1012],
2681. **тантал [неорг.]  $Ta$  (tantalum)** вода м.р. [1], галлий 0,01 (450°) [1854, с. 214], 1,3 (800°) [1854, с. 214], ртуть н.р. [385, с. 188],
2682. **тантала бромид [неорг.]  $Br_5Ta$  (tantalum(V) bromide)** бромэтан 0,176 (0°) [611], 0,274 (20°) [611], 0,294 (25°) [611], диэтиловый эфир р. [1012], тетрахлорметан 0,52 (20°) [611], 0,78 (30°) [611], 0,97 (38°) [611], этанол абсолютный р. [1012],
2683. **тантала фторид [неорг.]  $F_5Ta$  (tantalum pentafluoride, tantalum(V) fluoride, тантала пентафторид)** вода р. [1788], пиридин р. [2976, с. 3272], сероуглерод р. [1], тетрахлорметан р. [1], уксусная кислота м.р. [1], фтороводород 0,9 (19°) [2976, с. 3272], хлороформ р. [1], этанол м.р. [1],
2684. **тантала хлорид [неорг.]  $Cl_5Ta$  (tantalum(V) chloride)** ацетон р. [1], бензол м.р. [1], бромэтан 7,66 (0°) [611], 12 (20°) [611], вода реаг. [1], диэтиловый эфир м.р. [1], нитробензол 4,65 (20°) [611], 4,74 (40°) [611], сероуглерод 1,017 (0°) [611], 2,09 (14°) [611], 2,47 (20°) [611], 2,96 (25°) [611], тетрахлорметан 0,245 (20°) [611], 0,92 (30°) [611], хлороформ 3,9 (0°) [611], 3,86 (20°) [611], этанол р. [1], этилендиамин 1,48 (20°) [611],
2685. **тебаин [орг.]  $C_{19}H_{21}NO_3$  (thebaine)** анилин 30 (20°) [1369], бензол р. [2], вода 0,0685 (15°) [793], диэтиламин 0,7 (20°) [1369], диэтиловый эфир 1 (10°) [2], пиперидин 2 (20°) [1369], пиридин 9 (20°) [1369], хлороформ л.р. [2], этанол 12,7 (20°) [2],
2686. **l-цистеин [орг.]  $C_3H_7NO_2S$  (L-cysteine)** вода 0,336 (20°) [1398],

2687. **текодина гидрохлорид [орг.]**  $C_{18}H_{22}ClNO_4$  (оксидигидрокодеинона гидрохлорид) вода 16,7 (20°) [69], этанол т.р. [69],
2688. **теллур [неорг.] Te (tellurium)** вода н.р. [1], диодметан 0,1 (12°) [1370], ртуть 0,01 (20°) [385, с. 188], сероуглерод н.р. [1],
2689. **теллура(IV) оксид [неорг.]**  $O_2Te$  (tellurium dioxide, теллурит) вода 0,00067 (20°) [1], серная кислота н.р. [1828, с. 420],
2690. **теллура(VI) оксид  $\alpha$ -форма [неорг.]**  $O_3Te$  вода 0,05 [80], р. (100°) [1],
2691. **теобромин [орг.]**  $C_7H_8N_4O_2$  (3,7-диметилксантин, theobromine) 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан л.р. [1050, с. 362], амиловый спирт 0,02 (15°) [1385], анилин 0,64 (15,5°) [828], 7,84 (184,4°) [828], бензол 0,0057 (15,5°) [828], 0,011 (80,1°) [828], вода 0,04358 (20°) [793], 0,69 (100°) [793], диэтиловый эфир 0,032 (35,6°) [1369], тетрахлорметан 0,013 (15,5°) [828], 0,021 (77°) [1369], трихлорэтилен 0,008 (15°) [1385], хлороформ 0,041 (15,5°) [828], 0,047 (61,3°) [828], этанол 0,13 (78,4°) [828], этанол 90% 0,02 (15°) [1385],
2692. **теофиллин [орг.]**  $C_7H_8N_4O_2$  (1,3-диметил-2,6-диоксипурин, 1,3-диметилксантин, theophylline, теоцин) вода 0,44 (15°) [2], 1,3 (37°) [2], диэтиловый эфир т.р. [2], этанол 1,58 (20°) [2],
2693. **тербий [неорг.] Tb (terbium)** ртуть 0,0001 (20°) [385, с. 188],
2694. **тербия сульфат октагидрат [неорг.]**  $H_{16}O_{20}S_3Tb_2$  вода 3,561 (20°) [1370], 2,51 (40°) [1370],
2695. **тестостерона пропионат [орг.]**  $C_{22}H_{32}O_3$  (testosterone propionate, андростен-4-ол-17 $\beta$ -она-3 пропионат) вода 0,0002 (25°) [793], дихлорметан 150 (25°) [1409], диэтиловый эфир л.р. [371], жирные масла р. [371], этанол л.р. [371],
2696. **тетраамминмеди(II) сульфат - вода (1/1) [неорг.]**  $H_{14}CuN_4O_5S$  (тетраамминмеди(II) сульфат моногидрат) вода 18,5 (21,5°) [2], этанол н.р. [2],
2697. **тетраамминцинка перманганат [неорг.]**  $H_{12}Mn_2N_4O_8Zn$  вода 0,91 (19°) [2147, с. 69],
2698. **тетрабериллия гексаацетат-оксид [неорг.]**  $C_{12}H_{18}Be_4O_{13}$  ацетон р. [360, с. 177], бензол 2 (12°) [868, с. 29], 9,9 (83°) [868, с. 29], вода н.р. [104], диэтиловый эфир о.м.р. [360, с. 177], нитробензол р. [360, с. 177], тетралин 0,5 (25°) [868, с. 29], 1,83 (67°) [868, с. 29], 5,7 (100°) [868, с. 29], 13 (140°) [868, с. 29], 27,9 (175°) [868, с. 29], тетрахлорметан 0,5 (24°) [868, с. 29], 3,95 (73°) [868, с. 29], уксусная кислота 5,3 (18°) [868, с. 29], 6,6 (22°) [868, с. 29], 11,7 (90°) [868, с. 29], 15,6 (118°) [868, с. 29], хлороформ 11,6 (0°) [868, с. 29], 33,3 (18°) [1370], этанол т.р. [603],
2699. **тетрабромметан  $\alpha$ -форма [орг.]**  $CBr_4$  (carbon tetrabromide, tetrabromomethane, углерод четырехбромистый  $\alpha$ -форма) вода 0,024 (30°) [1370], диэтиловый эфир р. [1012], сероуглерод х.р. [114, с. 233], хлороформ р. [1012], этанол р. [1012],
2700. **1,1,2,2-тетрабромэтан [орг.]**  $C_2H_2Br_4$  (1,1,2,2-tetrabromoethane) вода 0,052 (0°) [1571], 0,068 (25°) [1571], 0,106 (50°) [1571], 0,307 (100°) [1571],
2701. **тетрабутиламмония бромид [орг.]**  $C_{16}H_{36}BrN$  (tetrabutylammonium bromide) 1,2-дихлорбензол смеш. [295], 1,2-дихлорэтан смеш. [295], 1-бутанол смеш. [295], Е-1,2-дихлорэтилен н.р. [295], ацетон 76 (20°) [295], ацетонитрил смеш. [295], гексан н.р. [295], диметилформамид 53 (20°) [295], диоксан 16 (20°) [295], дихлорметан смеш. [295], диэтиловый эфир н.р. [295], изопропанол смеш. [295], метанол смеш. [295], нитрометан смеш. [295], сульфолан 2 (20°) [295], тетрагидрофуран 25 (20°) [295], толуол 0,3 (20°) [295], трет-бутанол 82 (20°) [295], хлороформ 49 (20°) [295], циклогексан н.р. [295], этанол смеш. [295], этилацетат 4 (20°) [295],
2702. **тетрабутиламмония иодид [орг.]**  $C_{16}H_{36}IN$  (tetrabutylammonium iodide) 1-бутанол 62,28 (25°) [828], вода р. [1371], метанол 256,5 (25°) [828], хлороформ м.р. [2500, с. 3-494], этанол р. [1371],

2703. **тетрабутиламмония перхлорат [орг.]**  $C_{16}H_{36}ClNO_4$  ацетонитрил 89,9 (25°) [1584], диметилформамид 83,3 (25°) [1584], моноглим 43,2 (25°) [1584], тетрагидрофуран 56,9 (25°) [1584],
2704. **тетраводорода гексацианоферрат(II) [неорг.]**  $C_6H_4FeN_6$  (железистосинеродистая кислота) ацетон н.р. [913, с. 34], вода 15 (14°) [629], диэтиловый эфир н.р. [1863], серная кислота р. [629], этанол л.р. [913, с. 33],
2705. **тетравольфрамовая кислота нонагидрат [неорг.]**  $H_{20}O_{22}W_4$  вода 75,6 (22°) [1012], 95,5 (43,5°) [1012], диэтиловый эфир р. [1012], этанол р. [1012],
2706. **тетрагидро-3,5-диметил-1,3,5-тиадиазинтион-2 [орг.]**  $C_5H_{10}N_2S_2$  (дазомет, милон, тиазон) вода 0,12 (30°) [1398],
2707. **l-1,3,4,5-тетрагидроксициклогексанкарбоновая кислота [орг.]**  $C_7H_{12}O_6$  (l-хинная кислота, quinic acid) вода 29 (9°) [793],
2708. **1,2,3,4-тетрагидронафталин [орг.]**  $C_{10}H_{12}$  (tetrahydronaphthalene, tetralin, тетралин) вода 0,0045 (20°) [793], 0,00467 (28°) [793], диэтиловый эфир х.р. [1], метанол м.р. [1], фтороводород 0,15 (-15°) [1422, с. 204], 0,23 (0°) [1422], 0,27 (5°) [1422, с. 204], этанол х.р. [1],
2709. **тетрагидрофуран [орг.]**  $C_4H_8O$  (tetrahydrofuran, ТГФ, диэтилена окись, тетраметилена окись, тетраметиленоксид, фуранидин) вода смеш. [9], 32,43 (72,2°) [1398], 22,48 (92,9°) [1398], этанол р. [1],
2710. **1,2,3,4-тетрагидрохиолин [орг.]**  $C_9H_{11}N$  вода 0,1404 (20,3°) [828], диэтиловый эфир х.р. [114],
2711. **тетрадекан [орг.]**  $C_{14}H_{30}$  (tetradecane) вода 0,000000033 (23°) [793], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
2712. **тетрадекан-1-амин [орг.]**  $C_{14}H_{31}N$  (1-tetradecanamine, 1-тетрадециламин, tetradecylamine) ацетон р. [2500, с. 3-498], бензол 26,4 (10°) [560, с. 716], 83 (20°) [560, с. 716], 302 (30°) [560, с. 716], смеш. (40°) [560, с. 716], вода н.р. [2500, с. 3-498], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-498], хлороформ л.р. [2500, с. 3-498], этанол л.р. [2500, с. 3-498],
2713. **тетрадекановая кислота [орг.]**  $C_{14}H_{28}O_2$  (tetradecanoic acid, миристиновая кислота) 1-бутанол 28,7 (20°) [2528, с. 24], ацетон 15,9 (20°) [2528, с. 24], бензол 29,2 (20°) [2528, с. 24], вода 0,0013 (0°) [799], 0,002 (20°) [799], 0,0024 (30°) [2528, с. 23], 0,0029 (45°) [2528, с. 23], 0,0034 (60°) [799], гексан 0,1 (-10°) [2528, с. 25], 1,2 (0°) [2528, с. 25], 4,1 (10°) [2528, с. 25], 11,9 (20°) [2528, с. 25], 41,8 (30°) [2528, с. 25], 198 (40°) [2528, с. 25], 1650 (50°) [2528, с. 25], смеш. (60°) [2528, с. 25], диэтиловый эфир т.р. [2], изобутанол 6,8 (0°) [828], 38,9 (21°) [828], изопропанол 31,6 (20°) [2528, с. 24], метанол 2,89 (0°) [828], 26,9 (21°) [828], 145 (31,5°) [828], пропанол 5,9 (0°) [828], 45,3 (21°) [828], 123,7 (36,5°) [828], тетрахлорметан 17,6 (20°) [2528, с. 24], уксусная кислота 10,2 (20°) [2528, с. 24], хлороформ 32,5 (20°) [2528, с. 24], циклогексан 21,5 (20°) [2528, с. 24], этанол 56,9 (21°) [2],
2714. **тетрадекан-1-ол [орг.]**  $C_{14}H_{30}O$  (1-tetradecanol, 1-тетрадеканол, myristyl alcohol) ацетон 0,1 (-20°) [2529, с. 68], 2,4 (0°) [2529, с. 68], 8,7 (10°) [2529, с. 68], 38,6 (20°) [2529, с. 68], 340 (30°) [2529, с. 68], вода 0,00000194 (4°) [793], 0,0000191 (25°) [793], 0,0000237 (45°) [793], 0,0000449 (61°) [793], диэтиловый эфир 0,1 (-40°) [2529, с. 68], 1,2 (-20°) [2529, с. 68], 9,3 (0°) [2529, с. 68], 100 (20°) [2529, с. 68], 380 (30°) [2529, с. 68], 1180 (34,5°) [2529, с. 68], этанол 95% 0,4 (-20°) [2529, с. 68], 6,4 (0°) [2529, с. 68], 105 (20°) [2529, с. 68], 630 (30°) [2529, с. 68], смеш. (40°) [2529, с. 68],
2715. **тетрадекафторгексан [орг.]**  $C_6F_{14}$  (perfluorohexane, перфторгексан) бензол р. [2500, с. 3-442], вода 0,0000098 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-442], хлороформ р. [2500, с. 3-442],
2716. **тетракозан [орг.]**  $C_{24}H_{50}$  (tetracosane) вода 0,0000004 (22°) [1571], 0,4282 (321°) [793], 3,007 (369°) [793], декан 20,27 (25°) [3085, с. 448], дихлорметан 7,75 (25°) [3085, с. 450], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],

2717. **тетраметиламмония бромид [орг.]  $C_4H_{12}BrN$  (tetramethylammonium bromide)** 1-бутанол 0,062 (25°) [828], ацетонитрил 0,22 (25°) [611], вода 55 (20°) [473, с. 1.318], диоксид серы р. [1570], диэтиловый эфир н.р. [1570], метанол 4,32 (25°) [828], хлороформ 0,0057 (25°) [2393, с. 2671], этанол м.р. [114],
2718. **тетраметиламмония надпероксид [орг.]  $C_4H_{12}NO_2$**  аммиак жидкий 1 (-74°) [1567, с. 79], 10 (-35°) [1567, с. 79],
2719. **тетраметиламмония озонид [орг.]  $C_4H_{12}NO_3$**  аммиак жидкий 1,3 (-63°) [768],
2720. **тетраметиламмония перхлорат [орг.]  $C_4H_{12}ClNO_4$  (tetramethylammonium perchlorate)** 1,1-дихлорэтан 0,0014 (25°) [2393, с. 2671], 1,2-дихлорэтан 0,0062 (25°) [2393, с. 2671], вода 1,554 (25°) [298], хлороформ 0,000017 (25°) [2393, с. 2671],
2721. **тетраметиламмония тетрагидридоборат [орг.]  $C_4H_{16}BN$  (tetramethylammonium borohydride, тетраметиламмония борогидрид)** 1-бутанол н.р. [1811, с. 171], ацетон н.р. [1811, с. 171], ацетонитрил 0,4 (25°) [978], бензол н.р. [1811, с. 171], вода 40 (20°) [978], 61 (40°) [978], диоксан н.р. [1811, с. 171], диэтиловый эфир н.р. [1811, с. 171], изопропиламин н.р. [1811, с. 171], метанол х.р. [3236, с. 452], метоксибензол н.р. [1811, с. 171], пиридин н.р. [3236, с. 452], тетрагидрофуран н.р. [1811, с. 171], хлороформ н.р. [3236, с. 452], этанол 95% 1,45 (25°) [978], этанол абсолютный 0,5 (25°) [978], этилацетат н.р. [1811, с. 171], этилендиамин н.р. [1811, с. 171],
2722. **тетраметиламмония фторид [орг.]  $C_4H_{12}FN$  (tetramethylammonium fluoride)** 1,2-дифторбензол н.р. [2734, с. 7622], ацетон р. [2734, с. 7621], бензол н.р. [2734, с. 7622], вода л.р. [2734, с. 7621], гексан н.р. [2734, с. 7622], диметилформамид н.р. [2734, с. 7622], диоксан н.р. [2734, с. 7622], диоксид-фторид-хлорид серы(VI) н.р. [2734, с. 7622], моноглим н.р. [2734, с. 7622], нитрометан р. [2734, с. 7621], пропиленкарбонат н.р. [2734, с. 7622], сероуглерод н.р. [2734, с. 7622], сульфолан н.р. [2734, с. 7622], тетрагидрофуран н.р. [2734, с. 7622], трифторметан 4,6 (-80°) [2734, с. 7621], формамид р. [2734, с. 7621], фтортрихлорметан н.р. [2734, с. 7622], этилацетат н.р. [2734, с. 7622],
2723. **тетраметиламмония хлорид [орг.]  $C_4H_{12}ClN$  (tetramethylammonium chloride)** 1,2-дихлорэтан 0,00125 (25°) [2393, с. 2671], 1-бутанол 4,38 (25°) [828], ацетонитрил 0,34 (25°) [611], метанол 68,41 (25°) [828], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,121 (20°) [643, с. 200], хлороформ 0,0106 (25°) [2393, с. 2671],
2724. **1,2,4,5-тетраметилбензол [орг.]  $C_{10}H_{14}$  (1,2,4,5-tetramethylbenzene, durene, дурол)** бензол р. [2], вода 0,000348 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], уксусная кислота л.р. [2], этанол р. [2],
2725. **2,6,10,14-тетраметилпентадекан [орг.]  $C_{19}H_{40}$  (2,6,10,14-tetramethylpentadecane, pristane, пристан)** вода 0,000000001 (25°) [1398, с. 1213],
2726. **тетраметилсилан [эл/орг.]  $C_4H_{12}Si$  (tetramethylsilane)** вода 0,00196 (25°) [1571],
2727. **тетраметилтиурамдисульфид [орг.]  $C_6H_{12}N_2S_4$  (ТМТД, тиурам, тиурам Д)** вода 0,003 [793],
2728. **тетрапентиламмония иодид [орг.]  $C_{20}H_{44}IN$**  вода 0,74 (25°) [1370], хлороформ 210,8 (25°) [1370],
2729. **тетрапропиламмония бромид [орг.]  $C_{12}H_{28}BrN$**  1-бутанол 84,33 (25°) [828], метанол 134,08 (25°) [828],
2730. **тетрапропиламмония иодид [орг.]  $C_{12}H_{28}IN$**  1-бутанол 6,5 (25°) [828], ацетон 5,15 (25°) [1370], ацетонитрил 17,98 (0°) [1370], 27,8 (25°) [1370], бензальдегид 6,72 (0°) [611], 9,4 (25°) [611], бензонитрил 8,4 (25°) [611], бромэтан 0,18 (25°) [611], вода 18,64 (25°) [611], метанол 72,2 (0°) [1370], 124,06 (25°) [1370], нитробензол 4,8 (25°) [611], нитрометан 12,97 (0°) [611], 19,5 (25°) [611], пропионитрил 8,2 (0°) [611, с. 756], 12,4 (25°) [611, с. 756], салициловый альдегид 33,66 (25°) [611], хлороформ 54,6 (25°) [611], этанол 8,86 (0°) [1370], 30,34 (25°) [1370], этилацетат 0,07 (25°) [611],
2731. **тетрапропилгерманий [эл/орг.]  $C_{12}H_{28}Ge$**  вода 0,0000008133 (25°) [793],

2732. **тетрасеры тетранитрид [неорг.]  $N_4S_4$  (sulfur nitride, сера азотистая , тетраазота тетрасульфид)** бензол 0,258 (0°) [828], 0,716 (20°) [828], 1,94 (60°) [828], вода н.р. [80], сероуглерод 0,294 (0°) [828], 0,745 (20°) [828], 1,34 (40°) [828], этанол 0,082 (0°) [828], 0,133 (20°) [828], 0,208 (50°) [828],
2733. **тетрасеры тетранитрид-тетрафторид [неорг.]  $F_4N_4S_4$**  тетрахлорметан 0,215 (20°) [1827, с. 130],
2734. **тетрафенилсвинец [эл/орг.]  $C_{24}H_{20}Pb$**  бензол 1,145 (22,5°) [611], тетрахлорметан 0,303 (22,5°) [611], этанол 0,02 (22,5°) [611], этилацетат 0,123 (22,5°) [611],
2735. **тетрафосфора гептасульфид [неорг.]  $P_4S_7$**  сероуглерод 0,005 (0°) [1370], 0,0286 (17°) [1370],
2736. **тетрафосфора триселенид [неорг.]  $P_4Se_3$**  сероуглерод 5,63 (20°) [1370],
2737. **тетрафосфора трисульфид [неорг.]  $P_4S_3$**  бензол 2,5 (17°) [1370], 11,1 (80°) [1370], вода н.р. [1012], реаг. (100°) [1012], сероуглерод 11,1 (-20°) [1370], 27 (0°) [1370], 100 (17°) [1012], толуол 3,125 (17°) [1370], 15,4 (110°) [1370],
2738. **тетрафтораммония гексафторантимонат(V) [неорг.]  $F_{10}NSb$**  фтороводород 260 (20°) [144],
2739. **тетрафтораммония гексафторарсенат(V) [неорг.]  $AsF_{10}N$**  фтороводород 120 (20°) [144],
2740. **тетрафтораммония гексафторвисмутат(V) [неорг.]  $BiF_{10}N$  (perfluoroammonium perfluorobismuthate)** фтороводород 17,3 (-78°) [1302],
2741. **тетрафтораммония гексафторманганат(IV) [неорг.]  $F_{14}MnN_2$**  фтороводород 130 (24°) [549],
2742. **тетрафтораммония гексафторхромат(V) [неорг.]  $CrF_{10}N$**  фтороводород 639 (23°) [524],
2743. **тетрафторметан [орг.]  $CF_4$  (R14, carbon tetrafluoride, tetrafluoromethane, метфоран, перфторметан, углерод четырехфтористый, углерода тетрафторид, фреон 14, хладон 14)** бензол р. [16], вода 0,001858 (25°) [793], хлороформ р. [16],
2744. **тетрахлор-1,4-бензохинон [орг.]  $C_6Cl_4O_2$  (хлоранил)** бензол р. [2], вода 0,025 [1398], диэтиловый эфир р. [2], лигроин н.р. [114], сероуглерод т.р. [2], хлороформ м.р. [114], этанол м.р. (78°) [114],
2745. **2,3,7,8-тетрахлордибензо[b,e]-1,4-диоксин [орг.]  $C_{12}H_4Cl_4O_2$  (2,3,7,8-tetrachlorodibenzo-p-dioxin, 2,3,7,8-ТХДД, диоксин)** ацетон 0,011 [299], бензол 0,057 [299], вода 0,00000000193 (22°) [287], метанол 0,001 [299], октанол 0,005 [299], хлорбензол 0,072 [299], хлороформ 0,037 [299],
2746. **2,3,7,8-тетрахлордибензо[b,d]фуран [орг.]  $C_{12}H_4Cl_4O$**  вода 0,00000004192 (22,5°) [793],
2747. **тетрахлорметан [орг.]  $CCl_4$  (carbon tetrachloride, carbon tetrachloride, tetrachloromethane, углерод четыреххлористый, углерода тетрахлорид, углеродтетрахлорид, фреон 10, хладон 10)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан смеш. [1050, с. 362], ацетон р. [1], бензол смеш. [1], вода 0,097 (0°) [793], 0,083 (10°) [1370], 0,08 (25°) [1], 0,085 (30°) [1370], диэтиленгликоль 35,5 (25°) [575, с. 357], диэтиловый эфир смеш. [1], муравьиная кислота 6,95 (25°) [1370], пропиленгликоль 30,5 (25°) [575, с. 361], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], фтороводород т.р. [1817, с. 72], хлороформ смеш. [1], этанол смеш. [1], этанол 50% 6,4 (20°) [1370], этиленгликоль 6,6 (25°) [575, с. 353],
2748. **2,3,5,6-тетрахлорфенол [орг.]  $C_6H_2Cl_4O$  (2,3,5,6-tetrachlorophenol)** бензол л.р. [2500, с. 3-496], вода 0,01 (25°) [1398], лигроин р. [2500, с. 3-496],
2749. **1,1,1,2-тетрахлорэтан [орг.]  $C_2H_2Cl_4$  (1,1,1,2-tetrachloroethane, несимм-тетрахлорэтан)** вода 0,12 (0°) [1385], 0,1089 (20°) [793], 0,115 (35°) [1385], 0,125 (50°) [1385], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],

2750. **1,1,2,2-тетрахлорэтан [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>Cl<sub>4</sub> (1,1,2,2-tetrachloroethane)** бензол р. [114, с. 436-437], вода 0,13 (20°) [384, с. 180], 0,29 (25°) [384, с. 180], 0,34 (55,6°) [384, с. 180], диэтиловый эфир х.р. [114, с. 436-437], хлороформ р. [114, с. 436-437], этанол х.р. [114, с. 436-437],
2751. **тетрахлорэтен [орг.] C<sub>2</sub>Cl<sub>4</sub> (tetrachloroethene, tetrachloroethylene, перхлорэтилен, тетрачлорэтилен)** вода 0,0273 (0°) [1571], 0,0286 (20°) [1571], 0,038 (80°) [1571], диэтиленгликоль 12 (25°) [575, с. 357], органические растворители смеш. [5], пропиленгликоль 11,7 (25°) [575, с. 361], сульфолан 37,5 (24,4°) [560, с. 236],
2752. **тетрацинка гексаацетат-оксид [неорг.] C<sub>12</sub>H<sub>18</sub>O<sub>13</sub>Zn<sub>4</sub>** бензол 0,68 [104], вода н.р. [104], толуол 0,17 [104], хлороформ 1,08 [104],
2753. **тетраэтиламмония бромид [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>20</sub>BrN (tetraethylammonium bromide, тетраэтиламмоний бромистый)** 1,2-дихлорбензол н.р. [295], 1,2-дихлорэтан н.р. [295], 1-бутанол 22,7 (20°) [295], 2-бутанон н.р. [295], 4-метил-2-пентанон н.р. [295], Е-1,2-дихлорэтилен н.р. [295], ацетон 0,193 (20°) [611], 0,252 (35°) [611], ацетонитрил 8 (20°) [295], вода 308 (20°) [611], 329 (35°) [611], гексаметилфосфаттриамид 0,6 (20°) [295], гексан н.р. [295], диметилсульфоксид 20 (20°) [295], диметилформаид 5 (20°) [295], диоксан н.р. [295], дихлорметан 14 (20°) [295], диэтиловый эфир н.р. [295], изобутанол 20 (20°) [295], изопропанол 15,9 (20°) [295], метанол 140 (20°) [611], 160 (35°) [611], нитрометан 18,3 (20°) [295], пиридин 0,4 (20°) [295], пропиленкарбонат 7,6 (20°) [295], сульфолан 10 (20°) [295], тетрагидрофуран н.р. [295], тетрачлорметан н.р. [295], толуол н.р. [295], трет-бутанол н.р. [295], хлороформ 28,7 (20°) [295], циклогексан н.р. [295], этанол 39,2 (20°) [295], этилацетат н.р. [295],
2754. **тетраэтиламмония надпероксид [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>20</sub>NO<sub>2</sub>** аммиак жидкий 62,4 (-50°) [1567, с. 95],
2755. **тетраэтиламмония перхлорат [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>20</sub>ClNO<sub>4</sub> (tetraethylammonium perchlorate)** ацетонитрил 33,3 (25°) [1584], вода 2,392 (17°) [298], диметилформаид 24,4 (25°) [1584],
2756. **тетраэтиламмония хлорид [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>20</sub>ClN (tetraethylammonium chloride)** ацетон л.р. [1571], вода 141 (20°) [473, с. 1.315], хлороформ 8,2 (20°) [473, с. 1.315], этанол л.р. [1571],
2757. **О,О,О,О-тетраэтилдитионпирофосфат [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>20</sub>O<sub>5</sub>P<sub>2</sub>S<sub>2</sub> (АСП-47, Е-19, бладафум, дитио, дитиофос, сульфотеп, тиотеп)** вода 0,003 (20°) [793],
2758. **тетраэтилолово [эл/орг.] C<sub>8</sub>H<sub>20</sub>Sn (tetraethylstannane, tetraethyltin)** вода 0,00002678 (25°) [793], органические растворители р. [1116],
2759. **тетраэтилсилан [эл/орг.] C<sub>8</sub>H<sub>20</sub>Si (tetraethylsilane)** вода 0,0000325 (25°) [1571],
2760. **тетраэтилтиурамдисульфид [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>20</sub>N<sub>2</sub>S<sub>4</sub> (ТЭТД, антабус, тетурам, тиурам Е)** вода 0,000409 (25°) [793],
2761. **2-(тиазол-4-ил)бензимидазол [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>N<sub>3</sub>S (thiabendazole, текто, тиабендазол)** ацетон 0,42 (20°) [3139, с. 29], бензол 0,023 (20°) [3139, с. 29], вода 0,005 (25°) [793], метанол 0,93 (20°) [3139, с. 29], хлороформ 0,008 (20°) [3139, с. 29], этанол 0,79 (20°) [3139, с. 29],
2762. **тиамина гидрохлорид [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>18</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>4</sub>OS (аневрин, витамин В<sub>1</sub>, оризанин, торулин)** ацетон т.р. [2], вода 100 (25°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], этанол 0,38 (20°) [2],
2763. **тиантрен [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>8</sub>S<sub>2</sub>** бензол р. [2], вода н.р. [2], диэтиловый эфир р. (34°) [2], сероуглерод р. [2], этанол 0,32 (20°) [2],
2764. **1-(2-тиенил)этанон [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>OS (1-(2-thienyl)ethanone, 2-ацетилтиофен, метил-2-тиенилкетон)** вода 1,4 (30°) [2, с. 792-793], диэтиловый эфир смеш. [1571], тетрачлорметан р. [1571], этанол смеш. [1571],
2765. **l-цистин [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S<sub>2</sub> (l-cystine)** вода 0,011 (25°) [793], 0,05197 (75°) [793],
2766. **2-тиоксотиазолидин-4-он [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>NOS<sub>2</sub> (2-thioxo-4-thiazolidinone, rhodanine, роданин)** вода 0,225 (25°) [1398, с. 46], диметилсульфоксид м.р. [2500, с. 3-512], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-512], этанол л.р. [2500, с. 3-512],
2767. **тиомочевина [неорг.] CH<sub>4</sub>N<sub>2</sub>S (thiourea, тиокарбамид, тиоугольной кислоты диамид)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан н.р. [1050, с. 362], аммиак жидкий 100 (-50°)

- [1385], бензол н.р. [9], вода 4,9 (0,2°) [9], 9,18 (13°) [2], 15,2 (22,7°) [9], 68 (60,2°) [9], 200 (97°) [9], диметилсульфоксид 36 (25°) [2197, с. 120], 77 (95°) [2197, с. 120], диэтиловый эфир т.р. [2], метанол 13,57 (25,11°) [1385], 32,56 (62°) [1385], пиридин 12,5 (20°) [9], тетрахлорметан н.р. [9], этанол 3,75 (20,25°) [1385], 4 (25°) [9], 10,88 (64,77°) [1385],
2768. **тиомочевины диоксид [неорг.]  $\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$  (formamidinesulfinic acid, формамидинсульфин, формамидинсульфиновая кислота)** ацетонитрил н.р. [334], вода 3 (20°) [130], 4,25 (31°) [334], 4,86 (35°) [334], диметилсульфоксид 2,29 (31°) [334], 2,37 (35°) [334], 2,65 (45°) [334], диметилформаимид 0,1 (31°) [334], 0,11 (35°) [334], 0,12 (45°) [334], нитрометан н.р. [334], пропиленкарбонат н.р. [334], тетрагидрофуран н.р. [334], формаимид 2,18 (31°) [334], 2,25 (35°) [334], 2,65 (45°) [334], этанол 0,75 (20°) [334],
2769. **тиофен [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_4\text{S}$  (thiophene)** ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 0,3015 (25°) [1398], диоксан смеш. [1], диэтиловый эфир смеш. [1], пиридин смеш. [1], тетрахлорметан смеш. [1], толуол смеш. [1], этанол смеш. [1],
2770. **l-тирозин [орг.]  $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_3$  (L-tyrosine, l-альфа-амино-п-гидроксигидрокоричная кислота, l-бета-п-оксифенилаланин)** 1-бутанол 0,00024 (10°) [3132, с. 3166], 0,00042 (20°) [3132, с. 3166], 0,000702 (30°) [3132, с. 3166], 0,00106 (40°) [3132, с. 3166], 0,002 (55°) [3132, с. 3166], ацетонитрил 0,0013 (10°) [3132, с. 3166], 0,002 (20°) [3132, с. 3166], 0,0034 (30°) [3132, с. 3166], 0,0062 (40°) [3132, с. 3166], 0,013 (55°) [3132, с. 3166], вода 0,02 (0°) [793], 0,05 (25°) [793], 0,11 (50°) [793], 0,24 (75°) [793], 0,56 (100°) [793], диметилформаимид 0,118 (10°) [3132, с. 3166], 0,13 (20°) [3132, с. 3166], 0,154 (30°) [3132, с. 3166], 0,212 (55°) [3132, с. 3166], изопропанол 0,0017 (10°) [3132, с. 3166], 0,0027 (20°) [3132, с. 3166], 0,0037 (30°) [3132, с. 3166], 0,0107 (55°) [3132, с. 3166], этилацетат 0,42 (10°) [3132, с. 3166], 0,531 (20°) [3132, с. 3166], 0,702 (30°) [3132, с. 3166], 1,153 (55°) [3132, с. 3166], этиленгликоль 0,00906 (10°) [3132, с. 3166], 0,014 (20°) [3132, с. 3166], 0,027 (30°) [3132, с. 3166], 0,095 (55°) [3132, с. 3166],
2771. **титан [неорг.] Ti (titanium)** вода н.р. (20°) [1], реаг. (100°) [1], галлий 0,027 (500°) [2259, с. 11], литий расплавленный 0,007 (700°) [1641, с. 35], 0,014 (900°) [1446], магний расплавленный 0,003 (665°) [2555, с. 51], 0,0041 (670°) [2555, с. 51], 0,0126 (700°) [2555, с. 51], 0,014 (710°) [2555, с. 51], 0,064 (760°) [2555, с. 51], натрий расплавленный 0,001 (700°) [1641, с. 35], ртуть н.р. [385, с. 188], уксусная кислота н.р. [1],
2772. **титана(IV) оксид желтый [неорг.]  $\text{O}_2\text{Ti}$  (titanium(IV) oxide yellow, рутил, титана диоксид)** вода н.р. [1], оксид бора расплавленный н.р. [2374, с. 78], тетраборат калия расплавленный 30 (940°) [2374, с. 78], тетраборат лития расплавленный 12 (940°) [2374, с. 78], фторид лития расплавленный 0,1 (930°) [2374, с. 78],
2773. **титана(IV) хлорид [неорг.]  $\text{Cl}_4\text{Ti}$  (titanium tetrachloride, titanium(IV) chloride, титан четыреххлористый, титана тетрахлорид)** бром жидкий смеш. [3175, с. 282], вода реаг. [1], оксид-дихлорид селена(IV) 0,75 (25°) [1370], хлор жидкий 298 (20°) [10],
2774. **торий [неорг.] Th (thorium)** вода н.р. [1], ртуть 0,0154 (25°) [1370], 5 (300°) [1650, с. 245],
2775. **тория нитрат [неорг.]  $\text{N}_4\text{O}_{12}\text{Th}$  (thorium nitrate)** 1-бутанол 80,5 (25°) [828], 1-гексанол 50,11 (25°) [828], 2-бутанон 125,7 (25°) [828], аллиловый спирт 84,5 (25°) [828], ацетон 145,7 (25°) [828], бензиловый спирт 26,4 (25°) [828], вода 185,7 (0°) [1370], 190,7 (20°) [1370], глицерин 83,8 (25°) [72], дибутиловый эфир 2,77 (25°) [828], диоксан 75,1 (25°) [828], диэтиловый эфир 9,39 (20°) [828], 74,8 (25°) [828], изоамиловый спирт 60,82 (25°) [828], изобутанол 66,4 (25°) [828], изопропанол 79,9 (25°) [828], нитрат аммония расплавленный р. [3180, с. 223], пропанол 88,7 (25°) [828], циклогексанол 56 (25°) [828], этанол 125,2 (25°) [72],
2776. **тория селенат [неорг.]  $\text{O}_8\text{Se}_2\text{Th}$**  вода 0,497 (0°) [611], 1,972 (100°) [611],
2777. **тория селенат нонагидрат [неорг.]  $\text{H}_{18}\text{O}_{17}\text{Se}_2\text{Th}$**  вода 0,4 (0°) [1012], 1,5 (100°) [1012],
2778. **тория сульфат [неорг.]  $\text{O}_8\text{S}_2\text{Th}$  (thorium sulfate)** вода 0,75 (0°) [1], 1,38 (20°) [1], 1,99 (30°) [1], 3 (40°) [1], 3,35 (43°) [1], 1,63 (60°) [1], 0,81 (80°) [1], 0,7 (100°) [1], метанол 0,029 (15°)

- [2948, с. 1441], 0,024 (25°) [2948, с. 1441], 0,019 (35°) [2948, с. 1441], 0,014 (45°) [2948, с. 1441], 0,01 (55°) [2948, с. 1441],
2779. **тория тетрагидридоборат [неорг.]  $\text{H}_{16}\text{B}_4\text{Th}$  (тория борогидрид) бензол н.р. [3236, с. 451], диэтиловый эфир 47 [1811], тетрагидрофуран 23,6 [1811],**
2780. **тория фторид [неорг.]  $\text{F}_4\text{Th}$  (thorium(IV) fluoride) вода 0,000017 (20°) [1650], трифторид брома н.р. (25°) [1459], фтороводород 0,001 (-22,5°) [1459], 0,002 (-4,5°) [1459], 0,006 (11,8°) [1459],**
2781. **тория фторид тетрагидрат [неорг.]  $\text{H}_8\text{F}_4\text{O}_4\text{Th}$  вода 0,245 (25°) [611],**
2782.  **$\alpha,\alpha$ -трегалоза [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$  ( $\alpha,\alpha$ -trehalose, 1-O- $\alpha$ -D-глюкопиранозил- $\alpha$ -D-глюкопиранозид, мукоза) вода 68,9 (20°) [1024], диэтиловый эфир н.р. [171], этанол р. (78°) [171],**
2783. **l-трео-изолейцин [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NO}_2$  (l-трео-альфа-амино-бета-метилвалериановая кислота) вода 4,12 (25°) [1], 6,08 (75°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], уксусная кислота р. (118°) [1], этанол м.р. (78°) [1],**
2784. **l-треонин [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_9\text{NO}_3$  (L-threonine, l-трео-альфа-амино-бета-гидроксимасляная кислота) вода 7,92 (10°) [1571], 9,06 (20°) [1398], 12,1 (40°) [1571], диэтиловый эфир н.р. [1], хлороформ н.р. [1], этанол н.р. [1],**
2785. **1,3,5-триазин-2,4,6-триамин [орг.]  $\text{C}_3\text{H}_6\text{N}_6$  (1,3,5-triazine-2,4,6-triamine, 2,4,6-триамино-1,3,5-триазин, 2,4,6-триамино-симм-триазин, melamine, меламина, циануртриамид) аммиак жидкий т.р. 3,48 (14,5°) [636], 1 (134°) [636], вода 0,5 (20°) [1], 4 (90°) [1], диэтиловый эфир н.р. [1], органические растворители н.р. [1], этанол р. (78°) [1],**
2786. **триамминтринитритокобальт(III) [неорг.]  $\text{H}_3\text{CoN}_6\text{O}_6$  вода 0,177 (16,5°) [1012], 0,28 (25°) [1012],**
2787. **триацетона трипероксид [орг.]  $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{O}_6$  (acetoneperoxide, triacetone triperoxide, ацетона перекись, триацетона триперекись, циклотриацетонтрипероксид) ацетон х.р. 10,07 (17°) [35], бензол х.р. 22 (17°) [228], вода н.р. [35], диэтиловый эфир х.р. 5,8 (17°) [228], метанол т.р. [35], петролейный эфир х.р. 7,93 (17°) [228], пиридин х.р. 16,28 (17°) [228], тетрахлорметан х.р. [35], толуол х.р. [35], трихлорэтилен 29,37 (17°) [228], уксусная кислота л.р. [35], хлороформ х.р. 73,9 (17°) [228], этанол 0,15 (17°) [228], р. (78°) [35],**
2788. **1,2,4-трибромбензол [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3$  (1,2,4-tribromobenzene) вода 0,001 (25°) [1571], тетрахлорметан х.р. [114], этанол р. [114],**
2789. **1,3,5-трибромбензол [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3$  (1,3,5-tribromobenzene) бензол р. [114], вода 0,0000789 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [114], хлороформ р. [114], этанол м.р. (78°) [114],**
2790. **трибромметан [орг.]  $\text{CHBr}_3$  (bromoform, methyl tribromide, tribromomethane, бромформ) аммиак жидкий смеш. [3169, с. 119], бензол р. [1], вода 0,3001 (15°) [793], 0,319 (30°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], лигроин р. [1], муравьиная кислота 25,3 (25°) [1385], хлороформ р. [1], этанол смеш. [1],**
2791. **2,4,6-трибром-1,3,5-триазин [орг.]  $\text{C}_3\text{Br}_3\text{N}_3$  бензол 0,278 (20°) [2802, с. 62], диэтиловый эфир н.р. [2802, с. 62], этанол абсолютный н.р. [2802, с. 62],**
2792. **2,4,6-трибромфенол [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3\text{O}$  (2,4,6-tribromophenol) вода 0,007 (15°) [1398],**
2793. **2,2,2-трибромэтанол [орг.]  $\text{C}_2\text{H}_3\text{Br}_3\text{O}$  (2,2,2-tribromoethanol, авертин, нарколам, ректанол) бензол л.р. [636], вода 0,341 (40°) [828], диэтиловый эфир л.р. [636], этанол л.р. [636],**
2794. **2,4,6-тригидрокси-1,3,5-триазин [орг.]  $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_3\text{O}_3$  (циануровая кислота) ацетон н.р. [2533, с. 28], бензол 0,23 (25°) [10], вода 0,27 (25,5°) [10], 0,7 (50°) [2533, с. 28], 2,6 (90°) [10], диметилсульфоксид 15,1 (25°) [10], диметилформамид 6,7 (25°) [10], серная кислота 23,4 (25°) [2533, с. 28], этанол м.р. [2802, с. 21],**
2795. **тридейтероаммиак [неорг.]  $\text{D}_3\text{N}$  диэтиловый эфир р. [2], органические растворители р. [2], этанол 13,2 (20°) [2],**
2796. **тридекан [орг.]  $\text{C}_{13}\text{H}_{28}$  (tridecane) вода 0,000000033 (25°) [1571],**

2797. **тридекандиовая кислота [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>24</sub>O<sub>4</sub> (1,11-ундекандикарбоновая кислота, brassylic acid, брассиловая кислота)** бензол р. (80°) [362], вода 0,15 (21°) [793], диэтиловый эфир р. [1355], петролейный эфир н.р. [362], хлороформ р. [1355], этанол р. [1355],
2798. **тридекановая кислота [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>26</sub>O<sub>2</sub> (tridecanoic acid)** вода 0,0033 (20°) [1571], 0,0044 (45°) [1398], 0,0054 (60°) [1398],
2799. **2-тридеканон [орг.] C<sub>13</sub>H<sub>26</sub>O** ацетон 499 (20°) [828], бензол 429 (20°) [828], гексан 388 (20°) [828], диоксан 361 (20°) [828], изопропанол 7,9 (0°) [828], 265 (20°) [828], толуол 440,5 (20°) [828], циклогексан 369,5 (20°) [828], этанол 1,52 (-10°) [828], 6,5 (0°) [828], 23,8 (10°) [828], 280 (20°) [828], этилацетат 17 (0°) [828], 400 (20°) [828],
2800. **трижелеза(III) дигидроксид-гептаформиат нонагидрат [неорг.] C<sub>7</sub>H<sub>27</sub>Fe<sub>3</sub>O<sub>25</sub>** этанол 4,59 (19°) [828], 6,25 (22°) [828],
2801. **триодметан [орг.] CHI<sub>3</sub> (iodoform, triiodomethane, иодоформ, йодоформ)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан м.р. [1050, с. 362], бензол н.р. [1], вода 0,01181 (25°) [1398, с. 3], глицерин 95% 0,123 (15°) [1370], диэтиловый эфир 13,6 (25°) [1], жирные масла м.р. [371], сероуглерод р. [1], уксусная кислота р. [1], хлороформ р. [1], этанол 1,3 (18°) [1], 7,8 (78°) [1],
2802. **трикалия цитрат [неорг.] C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>K<sub>3</sub>O<sub>7</sub> (tripotassium citrate)** вода 155,8 (25°) [1751, с. 1.347], этанол н.р. [1571, с. 3-512],
2803. **трикозан [орг.] C<sub>23</sub>H<sub>48</sub> (tricosane)** 1-бутанол 1,7 (25°) [3085, с. 451], 1-пентанол 2,36 (25°) [3085, с. 451], 2-бутанол 1,96 (25°) [3085, с. 451], 2-бутанон 3,01 (25°) [3085, с. 450], 3-пентанон 7,02 (25°) [3085, с. 450], ацетон 0,64 (25°) [3085, с. 450], бутилацетат 7,69 (25°) [3085, с. 450], вода н.р. [2500, с. 3-524], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-524], изопропанол 0,95 (25°) [3085, с. 451], метилацетат 0,86 (25°) [3085, с. 450], метилформиат 0,17 (25°) [3085, с. 450], пропанол 1,05 (25°) [3085, с. 451], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-524], этанол 0,39 (25°) [3085, с. 451], этилацетат 2,89 (25°) [3085, с. 450], этилпропионат 6,93 (25°) [3085, с. 450],
2804. **трилития-тринатрия гексафторалюминат [неорг.] Al<sub>2</sub>F<sub>12</sub>Li<sub>3</sub>Na<sub>3</sub>** вода 0,07 (18°) [1012],
2805. **тримагния-динеодима нитрат тетракосагидрат [неорг.] H<sub>48</sub>Mg<sub>3</sub>N<sub>12</sub>Nd<sub>2</sub>O<sub>60</sub>** вода 152,7 (0,4°) [1370], 176,3 (17°) [1370], 662,8 (90,6°) [1370],
2806. **тримарганца(II)-динеодима додеканитрат тетракосагидрат [неорг.] H<sub>48</sub>Mn<sub>3</sub>N<sub>12</sub>Nd<sub>2</sub>O<sub>60</sub>** вода 56,9 (30°) [1012],
2807. **1,2,3-триметилбензол [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>12</sub> (1,2,3-trimethylbenzene, гемимеллитол)** ацетон р. [474], бензол р. [474], вода 0,00752 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2808. **1,2,4-триметилбензол [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>12</sub> (1,2,4-trimethylbenzene, несимм-триметилбензол, псевдокумол)** ацетон р. [474], бензол р. [474], вода 0,0059 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2809. **1,3,5-триметилбензол [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>12</sub> (1,3,5-trimethylbenzene, мезитилен, симм-триметилбензол)** ацетон р. [474], бензол р. [474], вода 0,00482 (25°) [793], 0,01943 (99,99°) [793], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ р. [474], этанол р. [2],
2810. **(±)-1,7,7-триметилбицикло[2.2.1]гептан-2-он [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O (2-борнанон, camphor, камфара, камфора)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан л.р. [1050, с. 362], вода 0,204 (25°) [793], диэтиловый эфир 100 (25°) [276], жирные масла р. [], тетракарбонил никеля л.р. [820, с. 201], толуол 186 (29°) [828], хлороформ 400 (25°) [276], этанол 100 (25°) [276],
2811. **2,2,5-триметилгексан [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>20</sub> (2,2,5-trimethylhexane)** вода 0,000079 (0°) [793], 0,000115 (25°) [793], метанол 20 (5°) [1416, с. 339], 22,4 (10°) [1416, с. 339], 25,1 (15°) [1416, с. 339], 28 (20°) [1416, с. 339], 31,3 (25°) [1416, с. 339], 35,9 (30°) [1416, с. 339], 40,5 (35°) [1416, с. 339], 46,4 (40°) [1416, с. 339], смеш. (57,5°) [1416, с. 339],
2812. **N,N,6-триметил-2-(4-метилфенил)имидазоло[1,2-а]пиридин-3-ацетамида тартрат [орг.] C<sub>42</sub>H<sub>48</sub>N<sub>6</sub>O<sub>8</sub> (L-(+)-zolpidem hemitartrate, золпидема тартрат, нитрест)** вода 2,3 (20°) [607], дихлорметан н.р. [1714], метанол м.р. [1714], пропиленгликоль р. [482], этанол р. [482],

2813. **2,2,4-триметилпентан [орг.]**  $C_8H_{18}$  (**2,2,4-trimethylpentane, isoootane, изооктан**) ацетон смеш. [2500, с. 3-536], вода 0,000244 (25°) [793], гептан смеш. [2500, с. 3-536], диэтиловый эфир м.р. [5], метанол 30,7 (5°) [1416, с. 339], 34,9 (10°) [1416, с. 339], 39,3 (15°) [1416, с. 339], 44,7 (20°) [1416, с. 339], 50,9 (25°) [1416, с. 339], 59 (30°) [1416, с. 339], 71,8 (35°) [1416, с. 339], 98,7 (40°) [1416, с. 339], смеш. (43°) [1416, с. 339], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-536], этанол м.р. [5],
2814. **2,3,4-триметилпентан [орг.]**  $C_8H_{18}$  (**2,3,4-trimethylpentane**) ацетон смеш. [2500, с. 3-536], бензол смеш. [2500, с. 3-536], вода 0,000136 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-536], тетрахлорметан м.р. [2500, с. 3-536], этанол л.р. [2500, с. 3-536],
2815. **(6aR,10aR)-6,6,9-триметил-3-пентил-6a,7,8,10a-тетрагидробензо[с]хроман-1-ол [орг.]**  $C_{21}H_{30}O_2$  ( **$\Delta^9$ -tetrahydrocannabinol,  $\Delta^9$ -тетрагидроканнабинол, (6aR,10aR)-6,6,9-trimethyl-3-pentyl-6a,7,8,10a-tetrahydrobenzo[c]chromen-1-ol, 6a,7,8,10a-тетрагидро-6,6,9-триметил-3-пентил-6H-добензо[b,d]пиран-1-ол, дельта-1-тетрагидроканнабинол, дронабинол**) ацетон 100 (20°) [1714, с. 2126], вода 0,00028 (23°) [193], метанол х.р. [193], петролейный эфир л.р. [1714, с. 2126], хлороформ л.р. [1714, с. 2126], этанол 100 (20°) [1714, с. 2126],
2816. **(RS)-O-(1,2,2-триметилпропил)метилфторфосфонат [эл/орг.]**  $C_7H_{16}FO_2P$  (**EA 1210, GD, O-(втор-неогексил)метилфторфосфонат, soman, зоман, метилфторфосфоновой кислоты пинаколиловый эфир, пинаколилметилфторфосфонат**) вода 1,5 (20°) [7],
2817. **2,4,6-триметил-1,3,5-триоксан [орг.]**  $C_6H_{12}O_3$  (**paraldehyde, ацетальдегида тример, паральдегид**) вода 12 (13°) [1], 5,88 (100°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], хлороформ смеш. [1], этанол смеш. [1],
2818. **2,4,6-триметилфенол [орг.]**  $C_9H_{12}O$  (**2-оксимезитилен, мезитол**) вода 0,1 (25°) [793],
2819. **1,1,3-триметилциклогексан [орг.]**  $C_9H_{18}$  (**1,1,3-trimethylcyclohexane**) вода 0,000177 (25°) [1571],
2820. **триметилэтиламмония перхлорат [орг.]**  $C_5H_{14}ClNO_4$  вода 11,97 (20°) [298],
2821. **5-[(3,4,5-триметоксифенил)метил]-2,4-пиримидиндиамин [орг.]**  $C_{14}H_{18}N_4O_3$  (**5-(3,4,5-trimethoxybenzyl)-2,4-diaminopyrimidine, trimethoprim, триметоприм**) бензиловый спирт 7 (25°) [607], бензол 0,0023 (25°) [607], вода 0,04 (25°) [607], диэтиловый эфир 0,0042 (25°) [607], метанол 1,53 (25°) [607], пропиленгликоль 2,48 (25°) [607], хлороформ 1,23 (25°) [607],
2822. **2,4,6-тринитроанилин [орг.]**  $C_6H_4N_4O_6$  (**ТНА, пикрамид**) вода 0,106 (20°) [2], диэтиловый эфир 0,17 (17°) [2], уксусная кислота р. [2], этанол 0,161 (20°) [2],
2823. **2,4,6-тринитробензойная кислота [орг.]**  $C_7H_3N_3O_8$  (**2,4,6-trinitrobenzoic acid**) ацетон 22,12 (25°) [828], бензол 0,31 (25°) [828], вода 2,05 (23°) [1], 4,18 (90°) [1], диэтиловый эфир 14,7 (25°) [1], метанол 50,69 (25°) [828], сероуглерод 0,14 (25°) [828], тетрахлорметан 0,07 (25°) [828], толуол 0,38 (25°) [828], хлороформ 0,37 (25°) [828], этанол 26,6 (25°) [1], этанол 96% 27,53 (25°) [828], этилацетат 21,05 (25°) [828],
2824. **1,2,3-тринитробензол [орг.]**  $C_6H_3N_3O_6$  (**ряд-тринитробензол**) вода н.р. [2], этанол 12,7 (78°) [2],
2825. **1,2,4-тринитробензол [орг.]**  $C_6H_3N_3O_6$  (**несимм-тринитробензол**) бензол 140,8 (15,5°) [1385], вода т.р. [2], диэтиловый эфир 7,13 (15,5°) [1385], метанол 12,08 (15,5°) [1385], сероуглерод 0,4 (15,5°) [1385], хлороформ 12,87 (15,5°) [1385], этанол 5,42 (15,5°) [1385],
2826. **1,3,5-тринитробензол [орг.]**  $C_6H_3N_3O_6$  (**1,3,5-trinitrobenzene, симм-тринитробензол**) ацетон 59,11 (17°) [1385], 160,67 (50°) [1385], бензол 6,18 (17°) [1385], 25,7 (50°) [1385], вода 0,04 (16°) [2], 0,102 (50°) [793], 0,498 (100°) [793], диэтиловый эфир 1,7 (17°) [1385], 2,72 (32,5°) [1385], метанол 3,76 (17°) [1385], 7,62 (50°) [1385], пиридин 112,61 (17°) [1385], 194,23 (50°) [1385], серная кислота 27,4 (25°) [195, с. 254], серная кислота 90% 8,5 (25°) [195, с. 254], сероуглерод 0,24 (17°) [1385], 0,44 (33°) [1385], тетрахлорметан 0,24 (17°) [1385], 0,69 (50°) [1385], толуол 11,82 (17°) [1385], 76,31 (50°) [1385], хлороформ 6,24 (17°) [1385], 18,42 (50°)

- [1385], этанол 2,4 (16°) [2], этанол 60% 0,23 (25°) [1385], этанол 80% 0,57 (25°) [1385], этанол 90% 1,12 (25°) [1385], этанол 96% 1,39 (17°) [1385], 3,52 (50°) [1385], этанол абсолютный 2,09 (17°) [1385], 2,34 (25°) [1385], 4,57 (50°) [1385], этилацетат 29,83 (17°) [1385], 52,4 (50°) [1385],
2827. **2,4,6-тринитробензол-1,3-диол [орг.]**  $C_6H_3N_3O_8$  (**2,4,6-trinitro-1,3-benzenediol**, **2,4,6-тринитрорезорцин**, **styrhnic acid**, **стифниновая кислота**) ацетон 313,1 (17°) [576, с. 205], бензол 4,5 (5°) [576, с. 205], 47 (68°) [576, с. 205], вода 0,54 (25°) [793], 1,15 (62°) [793], 3,326 (95,9°) [793], диэтиловый эфир т.р. [2], толуол 5,1 (10°) [576, с. 205], этанол 5,1 (0°) [576, с. 205], 6,22 (17°) [576, с. 205], 14,65 (68°) [576, с. 205],
2828. **тринитрометан [орг.]**  $CHN_3O_6$  (**trinitromethane**, **нитроформ**) ацетон х.р. [1], вода 42 (20°) [127, с. 549], этанол х.р. [2500, с. 3-540],
2829. **1,3,8-тринитронафталин [орг.]**  $C_{10}H_5N_3O_6$  вода 0,0018 (15°) [793], диэтиловый эфир т.р. [2, с. 816-817], хлороформ т.р. [2, с. 816-817], этанол 0,058 (23°) [2, с. 816-817],
2830. **2,4,6-тринитрофенол [орг.]**  $C_6H_3N_3O_7$  (**2,4,6-trinitrophenol**, **picric acid**, **пикриновая кислота**) амиловый спирт 2,17 (20°) [828], аммиак жидкий 58 (20°) [611], ацетон 123,23 (16°) [1385], 134,3 (25°) [1385], 220,53 (50°) [1385], бензол 3,7 (5°) [1385], 5,37 (10°) [1385], 7,49 (16°) [1385], 9,56 (20°) [1385], 21,38 (35°) [1385], 33,57 (45°) [1385], 50,65 (55°) [1385], 96,77 (75°) [1385], вода 1,1 (20°) [9], 3,354 (70°) [793], 7 (100°) [793], глицерин р. [576, с. 191], диметилсульфоксид о.х.р. [1716, с. 323], диоксид серы 38 (20°) [828], диэтиловый эфир 1,52 (13°) [1385], 5,26 (20°) [1385], изопропанол 5,8 (0°) [1385], 12 (40°) [1385], 15,4 (50°) [1385], метанол 15,95 (16°) [1385], 22,5 (22°) [1385], 40,25 (50°) [1385], муравьиная кислота 95% 10,83 (19,8°) [828], нитробензол 39,1 (25°) [1385], п-цимол 2,611 (25°) [828], петролейный эфир 0,04 (15°) [828], пиридин 27,62 (16°) [1385], 58,94 (50°) [1385], пропанол 2,4 (0°) [1385], 3,7 (25°) [1385], 7,5 (50°) [1385], серная кислота 100% 10,18 (18°) [576, с. 191], 16,23 (50°) [576, с. 191], 25,86 (80°) [576, с. 191], серная кислота 50,5% 0,429 (18°) [576, с. 191], 0,645 (50°) [576, с. 191], 1,104 (80°) [576, с. 191], серная кислота 97,4% 7,53 (18°) [576, с. 191], 12,785 (50°) [576, с. 191], 24,024 (80°) [576, с. 191], сероуглерод 0,11 (16°) [1385], 0,18 (34°) [1385], тетракарбонил никеля м.р. [820, с. 201], тетрахлорметан 0,065 (16°) [1385], 0,35 (50°) [1385], толуол 12,24 (16°) [1385], 13,6 (20°) [1385], 27,84 (50°) [1385], фтороводород т.р. [113, с. 73], хлороформ 2,02 (16°) [1385], 5,67 (50°) [1385], этанол 8,37 (22°) [1385], этанол 96% 9,2 (16°) [1385], 20,69 (50°) [1385], этанол абсолютный 6,83 (16°) [1385], 19,72 (50°) [1385], этилацетат 39,41 (16°) [1385], 68,48 (50°) [1385],
2831. **1,3,5-тринитро-2-хлорбензол [орг.]**  $C_6H_2ClN_3O_6$  (**1-хлор-2,4,6-тринитробензол**, **2-chloro-1,3,5-trinitrobenzene**, **picryl chloride**, **пикрилхлорид**) ацетон 212 (17°) [828], 546,4 (50°) [828], бензол 36,69 (17°) [828], 428 (50°) [828], вода 0,0178 (15°) [611], 0,053 (50°) [611], 0,346 (100°) [611], диэтиловый эфир 7,23 (17°) [828], 10,64 (31°) [828], метанол 10,24 (17°) [828], 34,81 (50°) [828], пиридин 120,8 (17°) [828], 173,37 (50°) [828], сероуглерод 5,24 (17°) [828], 10,39 (30,5°) [828], тетрахлорметан 0,56 (17°) [828], 2,45 (50°) [828], толуол 89,43 (17°) [828], 321 (50°) [828], хлороформ 12,36 (17°) [828], 233,44 (50°) [828], этанол 4,85 (17°) [828], 15,06 (50°) [828], этанол 96% 2,7 (17°) [828], 10,85 (50°) [828],
2832. **1,3,5-триоксан [орг.]**  $C_3H_6O_3$  (**1,3,5-trioxane**, **метаформальдегид**, **муравьиного альдегида тример**, **триоксиметилен**) бензол 58,7 (25°) [196, с. 21], 96,1 (35°) [196, с. 21], 163,2 (45°) [196, с. 21], вода 21,1 (25°) [1], диэтиловый эфир р. [1], петролейный эфир м.р. [1], сероуглерод р. [1], тетрахлорметан р. [1], толуол 69,5 (35°) [196, с. 21], 138,1 (45°) [196, с. 21], трихлорэтилен 29,9 (25°) [196, с. 21], 53,8 (35°) [196, с. 21], 88,7 (45°) [196, с. 21], уксусная кислота 66,6 (25°) [196, с. 21], 108,3 (35°) [196, с. 21], хлороформ р. [1], этанол р. [1],
2833. **трипропиламин [орг.]**  $C_9H_{21}N$  вода 0,07473 (25,04°) [793],
2834. **d-триптофан [орг.]**  $C_{11}H_{12}N_2O_2$  (**D-tryptophan**, **d-бета-(3-индолил)аланин**) 1-бутанол 0,0054 (10°) [3132, с. 3166], 0,0082 (20°) [3132, с. 3166], 0,013 (30°) [3132, с. 3166], 0,022 (40°) [3132, с. 3166], 0,033 (50°) [3132, с. 3166], 0,038 (55°) [3132, с. 3166], 1-октанол 0,0021 (10°) [3132, с. 3166], 0,0029 (20°) [3132, с. 3166], 0,0044 (30°) [3132, с. 3166], 0,0063 (40°) [3132, с.

- 3166], 0,0092 (50°) [3132, с. 3166], 0,0102 (55°) [3132, с. 3166], ацетонитрил 0,029 (10°) [3132, с. 3166], 0,04 (20°) [3132, с. 3166], 0,063 (30°) [3132, с. 3166], 0,102 (40°) [3132, с. 3166], 0,153 (50°) [3132, с. 3166], 0,185 (55°) [3132, с. 3166], диметилсульфоксид 0,941 (20°) [3132, с. 3166], 1,22 (30°) [3132, с. 3166], 1,57 (40°) [3132, с. 3166], 2,4 (55°) [3132, с. 3166], пропанол 0,015 (10°) [3132, с. 3166], 0,021 (15°) [3132, с. 3166], 0,025 (20°) [3132, с. 3166], 0,0295 (25°) [3132, с. 3166], 0,038 (30°) [3132, с. 3166], 0,043 (35°) [3132, с. 3166], 0,083 (55°) [3132, с. 3166], этилацетат 0,055 (10°) [3132, с. 3166], 0,087 (20°) [3132, с. 3166], 0,126 (30°) [3132, с. 3166], 0,194 (40°) [3132, с. 3166], 0,327 (50°) [3132, с. 3166], 0,418 (55°) [3132, с. 3166], этиленгликоль 0,487 (10°) [3132, с. 3166], 0,812 (20°) [3132, с. 3166], 1,44 (30°) [3132, с. 3166], 2,67 (40°) [3132, с. 3166], 4,16 (50°) [3132, с. 3166], 5,37 (55°) [3132, с. 3166],
2835. **dl-триптофан [орг.] C<sub>11</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (DL-tryptophan)** вода 0,2083 (20°) [793], 0,4391 (50°) [793], этанол м.р. [1],
2836. **l-триптофан [орг.] C<sub>11</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (L-tryptophan, l-альфа-амино-бета-индолилпропионовая кислота)** вода 0,823 (0°) [421, с. 911], 0,872 (5°) [421], 0,927 (10°) [421], 0,988 (15°) [421], 1,057 (20°) [421], 1,14 (25°) [1], 1,223 (30°) [421], 1,323 (35°) [421], 1,435 (40°) [421], 1,562 (45°) [421], 1,706 (50°) [421], 1,87 (55°) [421], 2,057 (60°) [421], 2,27 (65°) [421], 2,514 (70°) [421], 2,79 (75°) [1], 4,987 (100°) [421], диэтиловый эфир н.р. [1], масляная кислота 0,055 (18°) [828], уксусная кислота 0,81 (18°) [1385], хлороформ н.р. [5], этанол м.р. [1], р. (78°) [5],
2837. **трис(1,3-дихлорпропан-2-ил)фосфат [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>15</sub>Cl<sub>6</sub>O<sub>4</sub>P (fyrol FR-2, tris(1,3-dichloro-2-propyl) phosphate, трис(1,3-дихлор-2-пропил)фосфат)** вода 0,01 (25°) [807, с. 3173],
2838. **трис(2-цианэтил)фосфин [эл/орг.] C<sub>9</sub>H<sub>12</sub>N<sub>3</sub>P** вода 0,132 (20°) [1385], 0,126 (35°) [1385], 0,128 (50°) [1385],
2839. **трифениламин [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>15</sub>N (N,N-diphenylbenzenamine, triphenylamine)** бензол р. [2500, с. 3-540], вода н.р. [2500, с. 3-540], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-540], метанол р. [2500, с. 3-540], сероуглерод 1,95 (-83°) [828], этанол 96% 0,74 (20°) [828], 5,5 (74°) [828],
2840. **трифенилен [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>12</sub> (triphenylene)** бензол л.р. [863], вода 0,0000002694 (8°) [1398], 0,00000066 (25°) [1398], 0,0000008117 (28,24°) [1398], уксусная кислота л.р. [863], хлороформ л.р. [863], этанол л.р. [863],
2841. **трифенилметан [орг.] C<sub>19</sub>H<sub>16</sub> (triphenylmethane, тритан)** анилин 5,7 (23°) [828], бензол 4,06 (4°) [1385], 7,24 (19,4°) [1385], 8,95 (23,1°) [1385], вода н.р. [2500, с. 3-540], гексан 3,6 (0°) [1385], 9,05 (20°) [1385], диоксид серы 19 (20°) [828], диэтиловый эфир л.р. [2500, с. 3-540], пиридин 85,9 (22,8°) [828], пиррол 32,1 (24,6°) [1385], сероуглерод 0,99 (-113,5°) [1385], 3,52 (-60°) [1385], 34,77 (0°) [1385], 76 (20°) [1385], тиофен 35,1 (25,7°) [1385], хлороформ 40,65 (0°) [1385], 70,9 (20°) [1385], 176,2 (50°) [1385], этанол м.р. [2500, с. 3-540],
2842. **трифенилметанол [орг.] C<sub>19</sub>H<sub>16</sub>O (triphenylcarbinol, triphenylmethanol, тританол, трифенилкарбинол)** ацетон р. [2500, с. 3-540], бензол 16,5 (25°) [1385], вода 0,1432 (25°) [793], диэтиловый эфир х.р. [1], петролейный эфир н.р. [2500, с. 3-540], этанол х.р. [1],
2843. **трифенилолова ацетат [эл/орг.] C<sub>20</sub>H<sub>18</sub>O<sub>2</sub>Sn ((acetyloxy)triphenylstannane, triphenyltin acetate, брестан)** вода 0,002 (20°) [506],
2844. **трифенилфосфиноксид [эл/орг.] C<sub>18</sub>H<sub>15</sub>OP (TPPO, triphenylphosphin oxide)** бензол л.р. [2], вода 0,00628 (20°) [2982, с. 27550], диэтиловый эфир т.р. [2], лигроин т.р. [2], этанол л.р. [2],
2845. **трифенилхлорметан [орг.] C<sub>19</sub>H<sub>15</sub>Cl** бензол 85,9 (25°) [828],
2846. **трифторметан [орг.] CHF<sub>3</sub> (trifluoromethane, фреон 23, фтороформ, хладон 23)** ацетон р. [16], бензол р. [16], вода 0,242 (0°) [627], 0,161 (10°) [627], 0,113 (20°) [627], 0,084 (30°) [627], 0,064 (40°) [627], 0,05 (50°) [627], 0,041 (60°) [627], 0,034 (70°) [627], 0,029 (80°) [627], хлороформ т.р. [2], этанол 1,22 (20°) [2],
2847. **трифторметилундекафторциклогексан [орг.] C<sub>7</sub>F<sub>14</sub> (перфтор(метилциклогексан))** ацетон 11 (27°) [435, с. 176], бензол 3,1 (27°) [435, с. 176], метанол н.р. [435, с. 176],

- петролейный эфир х.р. [435, с. 176], тетрахлорметан х.р. [435, с. 176], хлороформ 7,4 (27°) [435, с. 176], этанол х.р. [435, с. 176], этилацетат 17,6 (27°) [435, с. 176],
2848. **2-([3-(трифторметил)фенил]амино)бензойная кислота [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>10</sub>F<sub>3</sub>NO<sub>2</sub> (2-[[3-(trifluoromethyl)phenyl]amino]benzoic acid, flufenamic acid, флуфенамовая кислота)** 1-октанол 18,07 (20°) [1409, с. 83], 21,88 (25°) [1409, с. 83], 24,8 (30°) [1409, с. 83], 37,8 (42°) [1409, с. 83], гексан 0,0000047 (20°) [1409, с. 158], 0,0000085 (30°) [1409, с. 158], 0,000017 (42°) [1409, с. 158], диметилсульфоксид р. [2500, с. 3-528],
2849. **1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан [орг.] C<sub>2</sub>Cl<sub>3</sub>F<sub>3</sub> (1,1,2-trichloro-1,2,2-trifluoroethane, фреон 113, хладон 113)** вода 0,017 (25°) [627],
2850. **трифторхлорметан [орг.] CClF<sub>3</sub> (chlorotrifluoromethane, фреон 13, хладон 13)** вода 0,018 (0°) [627], 0,0137 (10°) [627], 0,0109 (20°) [627], 0,0089 (30°) [627], 0,0074 (40°) [627], 0,0063 (50°) [627], 0,0055 (60°) [627], 0,0049 (70°) [627],
2851. **1,2,3-трихлорбензол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub> (1,2,3-trichlorobenzene)** вода 0,001408 (20°) [1398],
2852. **1,2,4-трихлорбензол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub> (1,2,4-trichlorobenzene)** вода 0,003538 (20°) [1398], 0,00645 (30°) [1398],
2853. **1,3,5-трихлорбензол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub> (1,3,5-trichlorobenzene)** вода 0,0004353 (20°) [1398],
2854. **2,2,2-трихлор-1,1-бис(4-хлорфенил)этанол [орг.] C<sub>14</sub>H<sub>9</sub>Cl<sub>5</sub>O (dicofol, kelthane, дикофол, кельтан)** ацетон 50,6 (20°) [1962, с. 204], вода 0,000132 (25°) [1398, с. 987], гексан 4,5 (20°) [1962, с. 204], изопропанол 3,8 (20°) [1962, с. 204], метанол 4,6 (20°) [1962, с. 204], этилацетат 44 (20°) [1962, с. 204],
2855. **трихлорметан [орг.] CHCl<sub>3</sub> (chloroform, trichloromethane, фреон 20, хладон 20, хлороформ)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан смеш. [1050, с. 362], ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 1,062 (0°) [793], 0,81 (20°) [793], 0,7444 (60°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1], жирные масла смеш. [371], лигроин смеш. [1], сероуглерод р. [1], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], этанол смеш. [1],
2856. **(трихлорметил)бензол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>Cl<sub>3</sub> (α-трихлортолуол, (trichloromethyl)benzene, бензотрихлорид, фенилхлороформ)** вода 0,0053 (5°) [1571],
2857. **N-(трихлорметилтио)-3,4,5,6-тетрагидрофталимид [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>Cl<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>S (ванцид-89, каптан, мелипур, ортоцид-406, фунгицид-406)** ацетон 2,1 (25°) [3139, с. 23], вода 0,00004989 (20°) [793], хлороформ 7 (25°) [3139, с. 23],
2858. **2,4,6-трихлор-1,3,5-триазин [орг.] C<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub>N<sub>3</sub> (2,4,6-trichloro-1,3,5-triazine, cyanuric chloride, цианур хлористый)** акрилонитрил 19 (25°) [2802, с. 49], ацетон 25 (25°) [2802, с. 49], ацетонитрил р. [2802, с. 49], бензол 19 (25°) [2802, с. 49], вода н.р. [639], гептан р. [2802, с. 49], диоксан 55 (25°) [2802, с. 49], диэтиловый эфир р. [2802, с. 49], нитробензол 18 (25°) [2802, с. 49], тетрахлорметан 7,5 (25°) [2802, с. 49], уксусная кислота р. [2802, с. 49], хлороформ 20 (25°) [2802, с. 49], этанол абсолютный р. [2802, с. 49],
2859. **трихлоруксусная кислота [орг.] C<sub>2</sub>HCl<sub>3</sub>O<sub>2</sub> (trichloroacetic acid)** 1,2-дихлорэтан р. [384, с. 172], аммиак жидкий о.х.р. [3169, с. 120], вода 120 (25°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2860. **2,4,5-трихлорфеноксиуксусная кислота [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>5</sub>Cl<sub>3</sub>O<sub>3</sub> (2,4,5-trichlorophenoxyacetic acid, 2,4,5-Т)** вода 0,0189 (20°) [506], органические растворители х.р. [506],
2861. **2,3,6-трихлорфенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub>O** вода 0,0591 (25°) [1398],
2862. **2,4,5-трихлорфенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub>O (2,4,5-trichlorophenol)** вода 0,09478 (25°) [1398],
2863. **2,4,6-трихлорфенол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub>O (2,4,6-trichlorophenol, 2,4,6-трихлоргидроксибензол)** вода 0,08 (25°) [2], 0,243 (96°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
2864. **1,1,1-трихлорэтан [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub> (1,1,1-trichloroethane)** вода 0,1587 (0°) [1398], 0,132 (20°) [611], 0,126 (35°) [611], 0,128 (50°) [611],

2865. **1,1,2-трихлорэтан [орг.]**  $C_2H_3Cl_3$  (**1,1,2-trichloroethane, винилтрихлорид**) вода 0,4341 (20°) [1398], 0,5292 (55°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2866. **трихлорэтаналь [орг.]**  $C_2HCl_3O$  (**trichloroacetaldehyde, трихлорацетальдегид, трихлоруксусный альдегид, хлораль**) вода 64 (25°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [1], хлороформ смеш. [1], этанол смеш. [1],
2867. **2,2,2-трихлорэтан-1,1-диол [орг.]**  $C_2H_3Cl_3O_2$  (**2,2,2-трихлор-1,1-этандиол, 2,2,2-трихлорэтандиол-1,1, chloral hydrate, трихлорацетальдегида гидрат, трихлорэтилиденгликоль, хлоралгидрат, хлоральгидрат**) ацетон х.р. [1], бензол м.р. [1], вода 239 (0°) [1385], 292 (5°) [1385], 470 (17°) [1], 1005 (30°) [1385], 1430 (40°) [1385], глицерин 200 (20°) [1385], диэтиловый эфир 200 (25°) [1385], пиридин 80,9 (20°) [1385], сероуглерод 1,47 (20°) [1385], толуол 3,25 (0°) [1385], 8 (10°) [1385], 21 (20°) [1385], 77 (35°) [1385], 200 (45°) [1385], хинолин 12,56 (20°) [1385], хлороформ 3,8 (0°) [1385], 5,2 (10°) [1385], 15,5 (20°) [1385], 65 (27,7°) [1385], этанол 188 (0°) [1385], 200 (5°) [1385], 425 (20°) [1385], 950 (30°) [1385], 5600 (45°) [1385],
2868. **трихлорэтен [орг.]**  $C_2HCl_3$  (**chlorylen, narcogen, trethylene, trichloran, trichloroethene, trichloroethylene, trilen, трилен, трихлорэтилен**) ацетон р. [1], вода 0,145 (0°) [1571], 0,128 (25°) [1571], 0,133 (60°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [1], сульфолан смеш. (24,4°) [560, с. 236], хлороформ р. [1], этанол смеш. [1],
2869. **dl-троповая кислота [орг.]**  $C_9H_{10}O_3$  (**dl-альфа-фенилгидракриловая кислота**) бензол т.р. [2], вода 2 (15°) [2], л.р. (100°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2870. **тулия нитрат [неорг.]**  $N_3O_9Tm$  (**thulium(III) nitrate**) вода 212 (25°) [2500, с. 4-95], этанол р. [2500, с. 4-95],
2871. **углерода дисульфид [неорг.]**  $CS_2$  (**carbon disulfide, сероуглерод**) бензол смеш. [376, с. 340], вода 0,26 (0°) [2476, с. 42], 0,217 (20°) [1370], 0,19 (30°) [2476, с. 42], 0,014 (50°) [1], диметилсульфоксид 45 (20,3°) [1716, с. 323], диэтиловый эфир смеш. [376, с. 340], жирные масла смеш. [376, с. 340], метанол 87,2 (13°) [3150, с. 288], 110,75 (24,8°) [3150, с. 288], 412,82 (40,6°) [3150, с. 288], муравьиная кислота 4,66 (25°) [1370], сульфолан н.р. [2302, с. 2636], тетрахлорметан смеш. [376, с. 340], хлороформ смеш. [2476, с. 42], этанол абсолютный смеш. [1370],
2872. **углерода(II) оксид [неорг.]**  $CO$  (**carbon monoxide, угарный газ, углерода монооксид, углерода окись**) ацетон 0,03 (-79,8°) [828], 0,037 (0°) [828], 0,04 (20°) [828], 0,043 (40°) [828], бензол 0,025 (20°) [828], вода 0,0041 (0°) [10], 0,0028 (20°) [2, с. 840-841], гексадекафторгептан 0,02812 (25°) [2985, с. 213], диметилсульфоксид н.р. [1716, с. 323], диметилформамид 0,008 (25°) [1850, с. 418], дихлорметан р. [10], диэтиловый эфир 0,064 (0°) [828], метанол 0,028 (25°) [1850, с. 418], метилацетат 0,032 (0°) [828], 0,035 (20°) [828], тетрахлорметан 0,015 (0°) [828], уксусная кислота 0,02 (25°) [828], хлорбензол 0,016 (0°) [828], хлороформ 0,016 (25°) [828], этанол 0,0255 (0,25°) [10],
2873. **углерода(IV) оксид [неорг.]**  $CO_2$  (**carbon dioxide, углекислый газ, углерода двуокись, углерода диоксид, угольный ангидрид, фреон 744**) амилацетат 1,04 (20°) [828], анилин 0,27 (20°) [828], ацетон 1,57 (20°) [828], бензальдегид 0,56 (20°) [828], бензол 0,52 (20°) [828], бромэтан 0,306 (20°) [828], вода 0,3803 (16°) [1398], 0,3369 (20°) [1398], 0,2515 (30°) [1398], гексадекафторгептан 0,2588 (19°) [2985, с. 213], 0,2514 (22,01°) [2985, с. 213], 0,2419 (25°) [2985, с. 213], 0,2266 (30°) [2985, с. 213], диметилсульфоксид 0,6 (20,3°) [1716, с. 323], диметилформамид 1 (20°) [828], диэтиловый эфир 1,51 (15°) [828], изоамиловый спирт 0,46 (20°) [828], кислород жидкий 0,0006 [2535, с. 47], метанол 0,89 (20°) [828], перфтортрибутиламин 0,1755 (4,01°) [2985, с. 213], 0,1587 (9,52°) [2985, с. 213], 0,1461 (17,98°) [2985, с. 213], 0,1338 (24,87°) [2985, с. 213], 0,1236 (31,15°) [2985, с. 213], пиридин 0,77 (20°) [828], тетрахлорметан 0,33 (25°) [828], уксусная кислота 0,98 (20°) [828], хлороформ 0,49 (20°) [828], 0,35 (36°) [828], циклогексанол 0,137 (26°) [828], этанол 99% 0,74 (20°) [828], 0,55 (40°) [828],

2874. **углерода оксид-дихлорид [орг.]  $\text{CCl}_2\text{O}$  (CG, carbon oxychloride, carbonyl chloride, phosgene, карбонил хлористый, углерода дихлорокись, угольной кислоты дихлорангидрид, фосген)** бензол 99,31 (20,21°) [1370], вода 0,9 (20°) [10], диэтиловый эфир л.р. [2], ксилол 217,9 (16,9°) [1370], нитробензол 106,4 (16,8°) [1370], тетрахлорметан 27,67 (20,21°) [1370], толуол 244,7 (17°) [1370], 124,2 (23,5°) [1370], 79,38 (30,5°) [1370], уксусная кислота р. [2], хлорбензол 442,1 (12,3°) [1370], 204,3 (16,6°) [1370], 99,9 (24,2°) [1370], этилацетат 98,54 (20,21°) [1370],
2875. **углерода оксид-сульфид [неорг.]  $\text{COS}$  (carbon oxysulfide, carbonyl sulfide, карбонилсульфид, углерода сероокись, углерода сульфоксид)** вода 0,376 (0°) [793], 0,125 (25°) [793], сероуглерод х.р. [1012], толуол 4,62 (22°) [828], этанол 2,71 (22°) [828],
2876. **уксусная кислота [орг.]  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$  (acetic acid, ethanoic acid, ледяная уксусная кислота, этановая кислота)** 1,2-дихлорэтан смеш. [2388, с. 7], аммиак жидкий р. [3169, с. 120], ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 203 (-20°) [1385], 669 (0°) [1385], смеш. (16,6°) [1385], глицерин смеш. [1962, с. 6], диэтиловый эфир смеш. [2], сероуглерод р. [1], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ смеш. [2388, с. 7], этанол 98,9% 35,1 (-75°) [1385], 378,5 (0°) [1385], смеш. (16,6°) [1385],
2877. **уксусной кислоты ангидрид [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_3$  (acetic anhydride, ацетангидрид, уксусный ангидрид, этановой кислоты ангидрид)** бензол р. [1], вода 13,6 (20°) [1], реаг. (100°) [10], диэтиловый эфир смеш. [1], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], тетрагидрофуран р. [10], тетрахлорметан м.р. [1962, с. 7], уксусная кислота р. [10], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ р. [1], этанол реаг. [1],
2878. **уксусной кислоты 2-ацетоксиэтиловый эфир [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4$  (этановой кислоты 2-этаноиноксиэтиловый эфир, этиленгликольдиацетат)** вода 14,3 (20°) [2, с. 620-621], диэтиловый эфир смеш. [2, с. 620-621], этанол смеш. [2, с. 620-621],
2879. **уксусной кислоты бензиловый эфир [орг.]  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_2$  (бензилацетат)** вода 0,15 (25°) [1571],
2880. **уксусной кислоты бутиловый эфир [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$  (бутилацетат)** ацетон р. [1], вода 0,5 (25°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол смеш. [1],
2881. **уксусной кислоты гексиловый эфир [орг.]  $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}_2$  (hexyl acetate, гексилацетат)** вода 0,05996 (20°) [793],
2882. **уксусной кислоты диметиламид [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_9\text{NO}$  (N,N-dimethylacetamide, N,N-диметилацетамид, ДМА)** вода 52,89 (4,5°) [1398], органические растворители р. [5],
2883. **уксусной кислоты изоамиловый эфир [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$  (isopentyl acetate, грушевая эссенция, изоамилацетат)** вода 2,88 (25°) [611],
2884. **уксусной кислоты изопропиловый эфир [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$  (isopropyl acetate, изопропилацетат)** вода 3 (20°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2885. **уксусной кислоты метиловый эфир [орг.]  $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$  (methyl acetate, метилацетат, метилэтанат, этановой кислоты метиловый эфир)** вода 31,9 (20°) [2], 30,91 (69,1°) [1398], 36,34 (83,5°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2886. **уксусной кислоты 2-метилпропиловый эфир [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$  (isobutyl acetate, изобутилацетат, уксусной кислоты изобутиловый эфир, этановой кислоты 2-метилпропиловый эфир)** вода 0,63 (25°) [2], 0,8369 (93,2°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2887. **уксусной кислоты пентиловый эфир [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$  (amyl acetate, pentyl acetate, амилацетат, н-амилацетат, пентилацетат, уксусной кислоты амиловый эфир, этановой кислоты пентиловый эфир)** ацетон р. [1], вода 0,173 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1], пропиленгликоль смеш. [575, с. 362], тетрахлорметан р. [1962, с. 38], этанол смеш. [1],
2888. **уксусной кислоты пропиловый эфир [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$  (propyl acetate, н-пропилацетат)** вода 1,86 (20°) [1398],

2889. **уксусной кислоты фениловый эфир [орг.]  $C_8H_8O_2$  (phenyl acetate, фенилацетат)** вода 0,59 (20°) [1571], 0,92 (91°) [1571],
2890. **уксусной кислоты циклогексиловый эфир [орг.]  $C_8H_{14}O_2$  (О-ацетилциклогексанол, cyclohexyl acetate, циклогексилацетат)** вода 0,1597 (20°) [1398, с. 523],
2891. **уксусной кислоты этениловый эфир [орг.]  $C_4H_6O_2$  (vinyl acetate, vinyl acetate, винилацетат, уксусной кислоты виниловый эфир, этановой кислоты этениловый эфир)** вода 27 (50°) [1398], органические растворители р. [5],
2892. **уксусной кислоты этиловый эфир [орг.]  $C_4H_8O_2$  (ethyl acetate, этановой кислоты этиловый эфир, этилацетат, этилэтаноат)** ацетон х.р. [1], бензол х.р. [1], вода 9,42 (0°) [1398], 7,66 (15°) [1], 7,4 (20°) [560, с. 69], 6,881 (35°) [1398], 5,983 (70°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [1], пропиленгликоль смеш. [575, с. 362], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ смеш. [1], этанол смеш. [1], этанол 30% 66,7 (25°) [1385], этанол 40% смеш. [1385],
2893. **ундекан [орг.]  $C_{11}H_{24}$  (undecane, гендекан)** вода 0,00000044 (25°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-544], этанол смеш. [2500, с. 3-544],
2894. **ундекановая кислота [орг.]  $C_{11}H_{22}O_2$  (undecanoic acid)** вода 0,0107 (20°) [1398],
2895. **уран [неорг.] U (uranium)** висмут расплавленный 0,6 (500°) [1650, с. 352], 3,8 (700°) [1650, с. 352], магний расплавленный 0,14 (1135°) [2555, с. 52], ртуть 0,0014 (20°) [385, с. 188], серебро расплавленное 4,2 (1135°) [1450, с. 52],
2896. **урана(VI) диацетат-диоксид [неорг.]  $C_4H_6O_6U$  (уранила ацетат)** ацетон 2,36 (15°) [828], вода 7,73 (17°) [611], метанол 0,74 (15°) [828], 0,83 (66°) [828], метиламин м.р. [560],
2897. **урана(VI) динитрат-диоксид [неорг.]  $N_2O_8U$  (уранила нитрат)** вода 106,48 (7,6°) [611], 119,3 (20°) [611], 179,3 (43,6°) [611], 430 (88,5°) [611], диэтиловый эфир 0,96 (20°) [828], триметиламин н.р. [560],
2898. **урана(VI) динитрат-диоксид - вода (1/6) [неорг.]  $H_{12}N_2O_{14}U$  (уранила нитрат гексагидрат)** 1-бутанол 46,2 (20°) [918], 1-гексанол 34,1 (20°) [918], 1-гептанол 31 (20°) [918], 1-нитропропан 1,1 (20°) [918], 1-октанол 28 (20°) [918], 1-пентанол 38,7 (20°) [918], 2-бутанол 54,7 (20°) [918], 2-гексанол 42,5 (20°) [918], 2-пентанол 48,4 (20°) [918], ацетон 61,7 (20°) [918], вода 54 (20°) [918], диоксан 29,1 (20°) [918], диэтиловый эфир 49,1 (20°) [918], изопропанол 54,9 (20°) [918], метанол 67,5 (20°) [918], нитрометан 14 (20°) [918], нитроэтан 5,1 (20°) [918], пропанол 52,9 (20°) [918], тетрагидрофуран 46,4 (20°) [918], фуран 0,3 (20°) [918], циклогексанол 40,3 (20°) [918], этанол 61,5 (20°) [918],
2899. **урана(VI) диоксид-дифторид [неорг.]  $F_2O_2U$  (uranyl fluoride, уранила фторид)** вода 206 (35°) [2985, с. 106],
2900. **урана(VI) диоксид-дихлорид [неорг.]  $Cl_2O_2U$  (uranyl chloride, уранила хлорид)** ацетон р. [1], бензол н.р. [1], вода 320 (18°) [473], пиридин р. [1], тетрахлорметан н.р. [1],
2901. **урана(VI) диоксид-диэтаноат - вода (1/2) [неорг.]  $C_4H_{10}O_8U$  (уранила ацетат дигидрат)** вода 7,73 (15°) [1], реаг. (100°) [1], диэтиловый эфир х.р. [1], этанол х.р. [1],
2902. **урана(VI) диоксид-сульфат [неорг.]  $O_6SU$  (уранила сульфат)** вода 17,4 (15°) [1650, с. 357],
2903. **урана(IV) сульфат тетрагидрат [неорг.]  $H_8O_{12}S_2U$**  вода 10,9 (24°) [611], 7,9 (63°) [611],
2904. **урана(IV) фторид [неорг.]  $F_4U$  (uranium tetrafluoride, uranium(IV) fluoride, урана тетрафторид)** вода 0,01 (25°) [1],
2905. **урана(V) хлорид [неорг.]  $Cl_5U$**  анилин н.р. [1788, с. 1101], ацетон реаг. [1], бензальдегид р. [1788, с. 1101], бензол н.р. [1788, с. 1101], вода реаг. [1], глицерин р. [1788, с. 1101], диоксан реаг. [1598], диэтиловый эфир реаг. [1], лигроин н.р. [1788, с. 1101], нитробензол н.р. [1788, с. 1101], пиридин н.р. [1788, с. 1101], сероуглерод р. [1788, с. 1101], тетрахлорметан 1 (25°) [1598], уксусная кислота р. [1788, с. 1101], формамид реаг. [1598], хинолин н.р. [1788, с. 1101], хлорбензол реаг. [1598], хлороформ реаг. [1598], этанол реаг. [1], этилацетат реаг. [1598],

2906. уранила иодат моногидрат альфа-форма [неорг.]  $\text{H}_2\text{I}_2\text{O}_9\text{U}$  вода 0,1048 (18°) [611],
2907. уранила иодат моногидрат бета-форма [неорг.]  $\text{H}_2\text{I}_2\text{O}_9\text{U}$  вода 0,1212 (18°) [611],
2908. уранила нитрат дигидрат [неорг.]  $\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_{10}\text{U}$  ацетон р. [1], вода 98 (0°) [1], 108 (10°) [1], 119 (20°) [1], 127 (25°) [1], 138 (30°) [1], 163 (40°) [1], 203 (50°) [1], 400 (80°) [1], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1],
2909. уранила оксалат [неорг.]  $\text{C}_2\text{O}_6\text{U}$  вода 0,45 (11°) [611], 0,5 (20°) [611], 3,16 (100°) [611],
2910. уранила оксалат тригидрат [неорг.]  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_9\text{U}$  вода 0,74 (25°) [611],
2911. уранила сульфат тригидрат [неорг.]  $\text{H}_6\text{O}_9\text{SU}$  вода 151 (30°) [1], 160 (50°) [1], 238 (100°) [1], этанол 5,06 (20°) [473],
2912. уротропин [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_4$  (1,3,5,7-tetraazatricyclo[3.3.1]decane, hexamethylenetetramine, hexamine, methenamine, urotropin, гексаметилентетрамин, гексамин, метенамин, уризол, уротропин) амиловый спирт 1,84 (20°) [196], аммиак жидкий 1,3 (20°) [196], ацетон 0,65 (20°) [196], бензол 0,23 (20°) [195], вода 81,32 (12°) [1385], 167 (20°) [195], глицерин 98,5% 20,5 (20°) [828], диэтиловый эфир 0,06 (20°) [196], ксилол 0,14 (20°) [195], метанол 7,25 (20°) [196], петролейный эфир н.р. [196], сероуглерод 0,17 (20°) [196], тетрахлорметан 0,85 (20°) [196], трихлорэтилен 0,11 (20°) [196], хлороформ 8,09 (12°) [1385], 13,4 (20°) [196], этанол 2,89 (20°) [195], этанол абсолютный 3,22 (12°) [1385],
2913. dl-усниновая кислота [орг.]  $\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{O}_7$  вода н.р. [2], диэтиловый эфир 0,42 (20°) [2], хлороформ р. [2], этанол т.р. [2],
2914. фамотидин [орг.]  $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{N}_7\text{O}_2\text{S}_3$  (famotidine, гастросидин, квамател, лецедил, топцид, ульфамид, фамонит, фамосан) ацетон н.р. [1135], вода 0,00011 (25°) [1398, с. 530], диметилформаид л.р. [1135], диэтиловый эфир н.р. [1135], метанол м.р. [1135], уксусная кислота л.р. [1135], хлороформ н.р. [1135], этанол н.р. [1135], этилацетат н.р. [1135],
2915. феназин [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2$  (дибензопиразин) ацетон х.р. [1], бензол м.р. [1], вода 0,002523 (25°) [793], диэтиловый эфир м.р. [1], хлороформ х.р. [1], этанол 2 (20°) [1], х.р. (78°) [1],
2916. фенантрен [орг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}$  (phenanthrene) ацетон 25,5 (0°) [1385], 51,94 (20°) [1385], бензин 4,53 (15,5°) [828], 6,3 (30°) [828], бензол 29,86 (5°) [1385], 51,7 (20°) [1385], 69,68 (30°) [1385], валериановая кислота 19,9 (39°) [828], вода 0,0001 (25°) [793], 0,000148 (30,3°) [1398], 0,0001845 (34,53°) [1398], 0,00152 (73,4°) [1398], гексан 9,15 (25°) [1385], диоксид серы 29,9 (20°) [828], диэтиловый эфир 8,93 (15°) [1], изомасляная кислота 14 (23°) [828], масляная кислота 18,5 (23°) [828], 26,6 (39°) [828], метанол 1,2 (0°) [1385], 3,18 (20°) [1385], 4,8 (30°) [1385], муравьиная кислота 95% 0,46 (20,8°) [828], пропионовая кислота 20,5 (23°) [828], сероуглерод 45,88 (5°) [1385], 72,08 (20°) [1385], 89,82 (30°) [1385], тетрахлорметан 7,6 (0°) [1385], 12,66 (10°) [1385], 19 (20°) [1385], 26,2 (30°) [1385], толуол 13,8 (15,5°) [1385], уксусная кислота 9,06 (23°) [1385], хлороформ 25,5 (0°) [1385], 46,6 (20°) [1385], 64,2 (30°) [1385], циклогексан 7,18 (20,7°) [828], этанол 2 (14°) [1], 4,91 (25°) [1385], 10 (78°) [1], этанол абсолютный 4,15 (20°) [1385],
2917. 9,10-фенантренхинон [орг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_8\text{O}_2$  бензол 0,61 (20°) [2], вода т.р. [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
2918. 1,10-фенантролин [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2$  (1,10-phenanthroline, о-фенантролин) ацетон р. [619], бензол 2,7 (20°) [619], вода 0,275 (25°) [793], диэтиловый эфир н.р. [619], этанол р. [619],
2919. фенвалерат [орг.]  $\text{C}_{25}\text{H}_{22}\text{ClNO}_3$  ( $\alpha$ -циано-м-феноксibenзил-2-(4-хлорфенил)-3-метилбутират, fenvalerate) ацетон р. [5], вода 0,0001 (20°) [5], гексан 11,7 (20°) [5], хлороформ р. [5], этанол р. [5],
2920. D-фенилаланин [орг.]  $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_2$  вода 2,913 (25°) [793],
2921. N-фенилбензамид [орг.]  $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{NO}$  (benzanilide, бензанилид, бензойной кислоты N-фенилаид, бензойной кислоты анилид) бензол р. [6, с. 256], вода н.р. [1385], диэтиловый

- эфир р. [6, с. 256], уксусная кислота 85% 1,11 (20°) [1385], 1,69 (30°) [1385], 2,07 (35°) [1385], этанол 4,1 (30°) [1355, с. 212],
2922. **(E)-4-фенилбут-3-ен-2-он [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>10</sub>O (benzylideneacetone, бензальацетон, бензилиденацетон, метилстирилкетон, метилциннамилкетон)** бензол р. [2], вода 0,1398 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2], петролейный эфир м.р. [607], хлороформ р. [2], этанол л.р. [2],
2923. **фенилгидразин [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>N<sub>2</sub>** бензол р. [651], вода 12,6 (20°) [10], 23 (50°) [10], диэтиловый эфир р. [651], хлороформ р. [651], этанол р. [651],
2924. **N-фенилгидроксиламин [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>NO** бензол х.р. (80°) [1], вода 2 (20°) [1], 10 (100°) [1], диэтиловый эфир х.р. [1], лигроин м.р. [1], хлороформ х.р. [1], этанол х.р. [1],
2925. **dl-фенилгидроксиэтановая кислота [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub> (dl-mandelic acid, dl-миндальная кислота)** бензол 0,085 (19°) [1385], вода 13,77 (20°) [793], 17,25 (24°) [793], диэтиловый эфир л.р. [1602], изопропанол л.р. [1602], метанол 104,5 (0°) [828], 184,9 (16,5°) [828], пропанол 75,4 (16,5°) [828], хлороформ 0,877 (15°) [828], 1,06 (25°) [828], этанол 87,6 (0°) [828], 115,5 (16,5°) [828],
2926. **фенилметанол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>O (benzenemethanol, benzyl alcohol, бензиловый спирт)** аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 4 (17°) [1], 4,182 (55°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1], метанол р. [1], пропиленгликоль 25 (25°) [575, с. 361], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ р. [1], этанол смеш. [1],
2927. **(RS)-1-фенил-2-пропанами́н [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>13</sub>N (DL-1-фенил-2-аминопропан, dl-амфетамин, амфетамин)** вода 2 (20°) [276], диэтиловый эфир х.р. [5], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
2928. **(S)-(+)-1-фенил-2-пропанамина сульфат (2/1) [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>28</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S (d-амфетамина сульфат (2/1), dexafetamine sulfate)** вода 10 [1714], диэтиловый эфир н.р. [1714], этанол 0,125 [1714],
2929. **(RS)-1-фенил-2-пропанамина сульфат (2/1) [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>28</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S (DL-1-фенил-2-аминопропана сульфат, актедрон, амфетамина сульфат (2/1), бензидрин, психотон, фенамин)** вода 5 (20°) [19], 33 (100°) [69], диэтиловый эфир н.р. [19], хлороформ н.р. [388], этанол 0,19 (20°) [276],
2930. **(S)-(+)-1-фенил-2-пропанамина фосфат (1/1) [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>16</sub>NO<sub>4</sub>P ((S)-(+)-1-фенил-2-пропанамина дигидрофосфат, d-амфетамина фосфат (1/1), dexafetamine phosphate)** вода 5 [1714], диэтиловый эфир н.р. [1714], хлороформ н.р. [1714], этанол м.р. [1714],
2931. **3-фенилпропановая кислота [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub> (β-фенилпропионовая кислота, hydrocinnamic acid, бензилуксусная кислота, гидрокоричная кислота)** вода 0,59 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], изобутанол 206 (19,6°) [1385], метанол 202 (0°) [1385], 517 (20°) [1385], пропанол 283 (20°) [1385], тетрахлорметан 43,2 (20°) [828], тетрахлорэтилен 43,51 (20°) [828], трихлорэтилен 52,49 (20°) [828], уксусная кислота р. [2], хлороформ 55,2 (20°) [828], этанол 471 (20°) [2],
2932. **1-фенилпропан-1-он [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>O (1-phenyl-1-propanone, 1-фенил-1-пропанон, propiophenone, пропиофенон, фенилэтилкетон, этилфенилкетон)** вода 0,32 (19°) [1571], 0,24 (80°) [1571], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2933. **2-фенилпропан-2-пероксол [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> (2-фенилпропан-2-илгидропероксид, изопропилбензола гидропероксид, кумилгидроперекись, кумилгидропероксид, кумола гидроперекись)** вода 1,5 (19°) [1474, с. 66], органические растворители р. [1474, с. 66],
2934. **транс-3-фенилпропеналь [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>O (β-фенилакролеин, trans-cinnamaldehyde, коричный альдегид, циннамальдегид)** вода 0,135 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2935. **транс-3-фенилпропеновая кислота [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (zimtsaure, коричная кислота, транс-бета-фенилакриловая кислота, транс-коричная кислота)** 1-бутанол 20,15 (20°) [828], аммиак жидкий 6,4 (20°) [611], ацетон 34,54 (20°) [828], бензол 5,93 (20°) [828], вода 0,1 (25°)

- [2], 0,588 (95°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], изобутанол 9,1 (19,5°) [828], касторовое масло 7,52 (25°) [828], кокосовое масло 1,77 (25°) [828], льняное масло 1,66 (25°) [828], м-ксилол 4,1 (20°) [828], метанол 14,9 (0°) [1385], 29 (19,5°) [1385], муравьиная кислота 95% 3,08 (20°) [828], оливковое масло 1,29 (25°) [828], пропанол 8,9 (0°) [828], 15,5 (19,5°) [828], 22,9 (20°) [828], тетрахлорметан 1,36 (26°) [828], толуол 4,92 (20°) [828], транс-1,2-дихлорэтилен 1,93 (0°) [828], уксусная кислота р. [2], хинолин 1,85 (20°) [828], хлопковое масло 1,44 (25°) [828], хлорбензол 4,93 (20°) [828], хлороформ 4,1 (15°) [2], цис-1,2-дихлорэтилен 2,32 (0°) [828], этанол 12,7 (0°) [1385], 29 (20°) [2],
2936. **цис-3-фенилпропеновая кислота [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (изокоричная кислота, цис-коричная кислота)** вода 0,69 (18°) [793], 1,103 (25°) [793], 1,446 (45°) [793],
2937. **фенилпропиновая кислота [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (фенилпропиоловая кислота)** вода т.р. [2, с. 920-921], диэтиловый эфир л.р. [2, с. 920-921], пентахлорэтан 3,57 (20°) [828], тетрахлорметан 2,07 (20°) [828], трихлорэтилен 3,8 (20°) [828], хлороформ 7,79 (20°) [828], этанол л.р. [2, с. 920-921],
2938. **фенилртути ацетат [эл/орг.] C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>HgO<sub>2</sub> (phenylmercuric acetate, фенилмеркурацетат, церезол)** бензол р. [154], вода 0,2 (25°) [154], уксусная кислота р. [154], хлороформ р. [2500, с. 3-344], этанол р. [154],
2939. **фенилтиомочевины диоксид [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S** ацетонитрил 4 (25°) [334], вода м.р. [334], диметилсульфоксид 40 (20°) [334], диметилформамид 35 (20°) [334], диоксан 9 (25°) [334],
2940. **2-фенил-4-хинолинкарбоновая кислота [орг.] C<sub>16</sub>H<sub>11</sub>NO<sub>2</sub> (2-фенилцинхониновая кислота, цинхофен)** вода 0,016 (25°) [793], этанол м.р. [371],
2941. **1-(1-фенилциклогексил)пиперидина гидрохлорид [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>26</sub>ClN (1-фенил-1-(1-пиперидил)циклогексана гидрохлорид, SNA, phencyclidine hydrochloride, sernyl, сернил, фенциклидина гидрохлорид)** анилин р. [209], вода 17 [1714], дихлорметан р. [209], диэтиловый эфир о.м.р. [1714], метанол р. [209], хлороформ 50 [1714], этанол 14 [1714],
2942. **N-фенилэтанамид [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>9</sub>NO (N-phenylacetamide, N-ацетиланилин, N-фенилацетамид, acetanilide, антифебрин, ацетанилид)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан р. [1050, с. 362], 1-бутиламин л.р. [560, с. 701], амиловый спирт 16,3 (25°) [1385], аммиак жидкий 92,3 (20°) [611], анилин 24 (30°) [1385], ацетон 45,24 (30°) [1385], бензальдегид 23,2 (30°) [1385], бензиламин р. [560, с. 701], бензол 1,08 (20°) [1385], 1,4 (25°) [1385], 2,46 (30°) [1385], вода 0,47 (16°) [1385], 0,5015 (20°) [793], 0,56 (25°) [473, с. 1.76], 0,71 (30°) [1385], 1,309 (50°) [793], 2,606 (70°) [793], дибутиламин м.р. [560, с. 701], диэтиламин р. [560, с. 701], диэтиловый эфир 2,88 (25°) [1385], изопропанол 25,9 (20°) [1385], ксилол 1,68 (32,5°) [1385], метанол 46 (20°) [1385], 215 (60°) [1385], муравьиная кислота 95% 103 (16,8°) [1385], нитробензол 7,6 (25°) [1385], п-цимол 7,23 (30°) [1385], пиридин 48,6 (20°) [1385], пропанол 22,6 (20°) [1385], пропиленгликоль 2,13 [575, с. 362], сероуглерод 0,23 (25°) [1385], тетрахлорметан 0,102 (25°) [1385], толуол 0,54 (20°) [1385], 1,63 (40°) [1385], 8,69 (60°) [1385], 74,85 (80°) [1385], 355,5 (100°) [1385], трибутиламин м.р. [560, с. 701], триэтиламин м.р. [560, с. 701], уксусная кислота 85% 40,4 (20°) [1385], 67,9 (35°) [1385], фенол 107 (40°) [828], хинолин 12,67 (20°) [1385], хлороформ 3,9 (0°) [1385], 13 (20°) [1385], 65 (60°) [1385], этанол 50% 11,9 (20°) [1385], 18,8 (30°) [1385], этанол абсолютный 28,8 (20°) [1385], 40,5 (30°) [1385],
2943. **RS-1-фенилэтанамин [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>11</sub>N (α-метилбензиламин, α-фенилэтиламин, 1-амино-1-фенилэтан, 1-фенилэтиламин)** вода 4,2 (20°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2944. **фенилэтановая кислота [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub> (α-толуиловая кислота, benzenoacetic acid, phenylacetic acid, фенилуксусная кислота)** вода 1,66 (20°) [1], диэтиловый эфир х.р. [1], метанол 102,4 (-17°) [1385], 254,6 (20°) [1385], пропанол 69,2 (0°) [1385], 133,6 (20°) [1385], хлороформ 151 [1], этанол 102,8 (0°) [1385], 186 (20°) [1385],

2945. **2-фенилэтанол [орг.]**  $C_8H_{10}O$  ( **$\beta$ -фенилэтиловый спирт, 2-phenylethanol, phenethyl alcohol, фенетиловый спирт, фенэтиловый спирт**) вода 1,796 (20°) [793], 1,855 (40°) [793], 1,951 (55°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1], пропиленгликоль смеш. [575, с. 362], этанол смеш. [1],
2946. **1-фенилэтанон [орг.]**  $C_8H_8O$  (**1-phenylethanone, acetophenone, ацетилбензол, ацетофенон, метилфенилкетон**) 1-бутиламин смеш. [560, с. 701], аммиак жидкий р. (-33°) [560, с. 701], ацетон р. [1], бензол р. [114, с. 32-33], вода 0,5371 (25°) [793], 0,7937 (60°) [793], глицерин р. [473, с. 1.76], диэтиламин смеш. [560, с. 701], диэтиловый эфир р. [473, с. 1.76], трибутиламин смеш. [560, с. 701], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ р. [1], этанол 106,6 (0,2°) [828], 852,4 (11°) [828], смеш. (25°) [560, с. 701],
2947. **5-фенил-5-этилпиримидин-2,4,6-трион [орг.]**  $C_{12}H_{12}N_2O_3$  (**5-этил-5-фенилбарбитуровая кислота, phenobarbital, лепинал, люминал, фенобарбитал**) 1-бутанол 6,67 (25°) [1409], бензол 0,14 (20°) [1714, с. 1905], вода 0,08546 (15°) [793], 0,113 (20°) [793], 0,2096 (40°) [793], диэтиловый эфир 7,7 (20°) [1714, с. 1905], хлороформ 2,5 (20°) [1714, с. 1905], этанол 12,5 (20°) [1714, с. 1905],
2948. **феноксibenзол [орг.]**  $C_{12}H_{10}O$  (**diphenyl ether, дифениловый эфир, дифенилоксид, фениловый эфир**) бензол х.р. [1], вода 0,0021 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [1], уксусная кислота х.р. [1], этанол 4,97 (10°) [1], этиленгликоль 1,7 (25°) [575, с. 353],
2949. **феноксиуксусная кислота [орг.]**  $C_8H_8O_3$  бензол р. [2], вода 1,2 (10°) [2], диэтиловый эфир р. [2], уксусная кислота р. [2], этанол р. [2],
2950. **2-феноксиэтанол [орг.]**  $C_8H_{10}O_2$  (**2-phenoxyethanol, фенилцеллозольв, этиленгликоля монофениловый эфир**) вода 2,601 (20°) [793], диэтиловый эфир р. [1962, с. 487], диэтилфталат р. [722], пропиленгликоль р. [722], хлороформ р. [1962, с. 487], этанол р. [722],
2951. **фенол [орг.]**  $C_6H_6O$  (**phenol, бензол, гидроксibenзол, карболовая кислота**) 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан м.р. [1050, с. 362], ацетон х.р. [1], бензол 2,5 (16°) [1385], 8,33 (21°) [1385], 10 (25°) [1385], вода 6,7 (16°) [1], 8 (20°) [793], 9,016 (35°) [793], 10,71 (50°) [793], 14,97 (60°) [793], смеш. (66°) [1], вода тяжелая 6,6 (20°) [828], глицерин 99,04% 276,4 (20°) [560, с. 439], диметилсульфоксид о.х.р. [1716, с. 323], диоксид серы 38,9 (20°) [828], диэтиловый эфир х.р. [1], жирные масла р. [371], петролейный эфир н.р. [1962, с. 484], сероуглерод х.р. [1], тетрахлорметан х.р. [1], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ х.р. [1], этанол х.р. [1],
2952. **фенолфталеин [орг.]**  $C_{20}H_{14}O_4$  ( **$\alpha,\alpha$ -ди(4-оксифенил)фталид, phenolphthalein, пурген**) ацетон 26,4 (18°) [828], бензол 0,16 (18°) [828], вода 0,018 (20°) [2], диэтиловый эфир 8,34 (20°) [2], ксилол 0,18 (18°) [828], метанол 14,2 (18°) [828], нитробензол 4,41 (18°) [828], петролейный эфир 0,017 (25°) [828], пиридин 796 (20°) [828], сероуглерод 0,18 (18°) [828], тетрахлорметан о.м.р. [828], толуол 0,61 (18°) [828], хиолин 0,32 (20°) [828], хлороформ 3,06 (18°) [828], этанол 26,5 (20°) [2], этилацетат 6,56 (18°) [828],
2953. **фенотиазин [орг.]**  $C_{12}H_9NS$  (**phenothiazine, дибензо-1,4-тиазин**) бензол т.р. [10], вода 0,0001196 (20°) [1398], 0,0001594 (25°) [1398], 0,0001993 (30°) [1398], диэтиловый эфир т.р. [10], этанол х.р. (78°) [10],
2954. **физостигмина салицилат [орг.]**  $C_{23}H_{29}N_3O_4$  вода 1,38 (25°) [1385], 6,66 (80°) [1385], диэтиловый эфир 0,57 (25°) [1385], хлороформ 11,6 (25°) [1385], этанол 7,87 (25°) [1385], 25 (60°) [1385],
2955. **флуорантен [орг.]**  $C_{16}H_{10}$  (**fluoranthene**) бензол р. [856], вода 0,000019 (20°) [793], 0,00002796 (29,94°) [1398], 0,0000596 (40°) [1398], 0,0001712 (60°) [1398], диэтиловый эфир р. [856], хлороформ р. [856], этанол т.р. [856],
2956. **флуорен [орг.]**  $C_{13}H_{10}$  (**2,3-бензоинден, 9H-fluorene, дифениленметан**) анилин 10,6 (20°) [828], ацетон 14,1 (20°) [828], бензол 25 (20°) [828], 222 (80°) [828], вода 0,00007 (0°) [1571], 0,000198 (25°) [793], 0,00063 (50°) [1571], диоксид серы 31,6 (20°) [828], диэтиловый

- эфир х.р. [1], нитробензол 18,1 (20°) [828], п-ксилол 19,7 (20°) [828], пиридин 16,61 (10°) [2216, с. 362], 24,9 (20°) [2216, с. 362], 34 (30°) [2216, с. 362], 48 (40°) [2216, с. 362], 212 (80°) [2216, с. 362], сероуглерод х.р. [1], тетрахлорметан 9,1 (20°) [828], толуол 20,4 (10°) [2216, с. 362], 24,13 (20°) [2216, с. 362], 34,9 (30°) [2216, с. 362], 49 (40°) [2216, с. 362], 53,5 (50°) [2216, с. 362], 97,7 (60°) [2216, с. 362], 141,5 (70°) [2216, с. 362], 212,9 (80°) [2216, с. 362], хлорбензол 20,9 (20°) [828], этанол 1,67 (10°) [2216, с. 362], 2,3 (20°) [2216, с. 362], 2,9 (30°) [2216, с. 362], 4 (40°) [2216, с. 362], 5,62 (50°) [2216, с. 362], 8,53 (60°) [2216, с. 362], 13,1 (70°) [2216, с. 362],
2957. **флуоресцеин [орг.] C<sub>20</sub>H<sub>12</sub>O<sub>5</sub> (fluorescein)** вода 0,005 (20°) [1571], пиридин 13,29 (20°) [828], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201],
2958. **фолиевая кислота [орг.] C<sub>19</sub>H<sub>19</sub>N<sub>7</sub>O<sub>6</sub> (N-птероил-N-глутаминовая кислота, folic acid, витамин В<sub>9</sub>)** вода 0,2 (30°) [2], пиридин л.р. [2500, с. 3-278], уксусная кислота л.р. [2500, с. 3-278], этанол р. [2],
2959. **формальдоксим [орг.] CH<sub>3</sub>NO (formaldehyde oxime, формальдегида оксим)** вода 17 (20°) [1398, с. 7],
2960. **3-формил-2,3-дихлорпропеновая кислота [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (мукохлорная кислота)** бензол р. [114], вода 2,7 (20°) [130, с. 20], диэтиловый эфир р. [114], этанол р. [114],
2961. **фосфин [неорг.] H<sub>3</sub>P (phosphine, фосфора гидрид)** ацетон 0,077 (20°) [2689, с. 34], бензол 1,3 (22°) [455, с. 175], вода 0,034 (20°) [3236, с. 623], диоксан 0,11 (20°) [2689, с. 34], диэтиламин 0,05 (20°) [2689, с. 34], диэтиловый эфир р. [1], нитробензол 1 (20°) [3236, с. 623], пиридин 0,2 (20°) [2689, с. 34], трифенилхлорметан 0,27 (20°) [2689, с. 34], циклогексанол 0,47 (26°) [611], этанол р. [1],
2962. **фосфония хлорид [неорг.] H<sub>4</sub>ClP (phosphonium chloride)** вода реаг. [1012], 44,28 (0°) [1874, с. 2415], 52,7 (28°) [1874, с. 2415], 70 (73,25°) [1874, с. 2415],
2963. **N-(фосфонометил)глицин [эл/орг.] C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>NO<sub>5</sub>P (glyphosate, глифосат, раундап)** вода 1,2 (25°) [1398],
2964. **фосфор белый [неорг.] P<sub>4</sub> (phosphorus white)** 1,2-дихлорэтан р. [1788, с. 716], 1-гексанол р. [1788, с. 716], аммиак жидкий х.р. [709], анилин р. [1788, с. 716], ацетон 0,05 (0°) [72], 0,14 (25°) [1], 0,22 (40°) [1], бензоилхлорид р. [1788, с. 716], бензол 1,51 (0°) [72], 3,2 (20°) [1], 5,75 (40°) [1], 7,9 (60°) [1], 10,03 (81°) [72], бромформ р. [1788, с. 716], валериановая кислота л.р. [1788, с. 716], вода 0,0003 (15°) [1], гептан 0,86 (0°) [72], 1,49 (25°) [72], 2,16 (40°) [72], 5,66 (100°) [72], глицерин 0,25 (16°) [1370], диодметан л.р. [1788, с. 716], диоксид серы х.р. [709], дициан р. [1788, с. 716], диэтиловый эфир 0,43 (0°) [72], 1,04 (20°) [1], 1,39 (25°) [1], 2 (35°) [1], кониин н.р. [1788, с. 716], метиламин р. [560], миндальное масло 1,25 [1788, с. 716], никотин н.р. [1788, с. 716], оксид фосфора(III) 1,7 (25°) [1370], оксид-трихлорид фосфора(V) х.р. [709], олеиновая кислота 1,06 [1788, с. 716], парафин 1,47 (15°) [1370], петролейный эфир р. [1788, с. 716], сероуглерод 45,8 (-10°) [72], 72,3 (-5°) [72], 434 (0°) [1], 630 (5°) [1], 880 (10°) [1], скипидар р. [1788, с. 716], стирол р. [1788, с. 716], тетрахлорметан 0,64 (0°) [72], 1,27 (20°) [1], 1,82 (40°) [1], 4,55 (100°) [72], трибромид фосфора р. [1788, с. 715], трихлорид фосфора х.р. [709], уайт-спирит м.р. [1788, с. 716], уксусная кислота 0,105 (15°) [72], хинолин р. [1788, с. 716], хлороформ 1,7 (20°) [607, с. 1167], хлорэтан р. [1788, с. 716], этанол 0,31 (18°) [1], этилнитрит м.р. [1788, с. 716],
2965. **фосфор красный [неорг.] P (phosphorus red)** аммиак жидкий н.р. [1788, с. 716], висмут расплавленный р. [455, с. 164], вода н.р. [1], диодметан н.р. [1788, с. 716], диэтиловый эфир н.р. [1], изобутанол р. [1788, с. 716], лигроин н.р. [1788, с. 716], метиламин м.р. [560], свинец расплавленный р. [455, с. 164], сероуглерод н.р. [1], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], трибромид фосфора 0,2601 (172°) [1788, с. 716], 0,3634 (184°) [1788, с. 716], триметиламин н.р. [560], трихлорид фосфора н.р. [1788, с. 716], этанол р. [1],
2966. **фосфора(V) сульфид [неорг.] P<sub>4</sub>S<sub>10</sub>** вода м.р. [1012], сероуглерод 0,182 (0°) [1370], 0,222 (17°) [709],

2967. **фосфористая кислота [неорг.]  $\text{H}_3\text{O}_3\text{P}$  (phosphonic acid)** вода 309 (0°) [1], 694 (30°) [1], этанол р. [1],
2968. **фосфорная кислота [неорг.]  $\text{H}_3\text{O}_4\text{P}$  (orthophosphoric acid, phosphoric acid, ортофосфорная кислота)** вода 329,2 (-16,3°) [611], 369,5 (0,5°) [611], 548 (20°) [1], 599,3 (24,03°) [611], смеш. (42,3°) [611], диэтиловый эфир 525 (20°) [142], этанол р. [1],
2969. **фосфорной кислоты дибутиловый-фениловый эфир [орг.]  $\text{C}_{14}\text{H}_{23}\text{O}_4\text{P}$  (дибутилфенилфосфат)** вода 0,0096 (25°) [807, с. 3159],
2970. **фосфорной кислоты триамид [неорг.]  $\text{H}_6\text{N}_3\text{OP}$**  ацетон н.р. [643], диэтиловый эфир н.р. [643], метанол 0,9 (20°) [643], нитробензол н.р. [643], пиридин н.р. [643], хлороформ н.р. [643], этанол н.р. [643],
2971. **фосфорной кислоты трибутиловый эфир [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{27}\text{O}_4\text{P}$  (tributyl phosphate, бутилфосфат, трибутилфосфат)** бензол р. [1962, с. 633], вода 0,38 (22°) [756], диэтиловый эфир р. [2], сероуглерод р. [2], толуол р. [2], этанол р. [2],
2972. **фосфорной кислоты триметиловый эфир [орг.]  $\text{C}_3\text{H}_9\text{O}_4\text{P}$  (trimethyl phosphate, триметилфосфат)** вода 100 (25°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
2973. **фосфорной кислоты трифениловый эфир [орг.]  $\text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{O}_4\text{P}$  (triphenyl phosphate, трифенилфосфат)** вода 0,000073 (24°) [793],
2974. **фосфорной кислоты триэтиловый эфир [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{15}\text{O}_4\text{P}$  (triethyl phosphate, триэтилфосфат)** бензол р. [2500, с. 3-526], вода 51,28 (4,5°) [793], 50 (25°) [793], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-526], хлороформ м.р. [2500, с. 3-526], этанол л.р. [2500, с. 3-526],
2975.  **$\beta$ -D-фруктоза [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$  ( $\beta$ -D-fructose, левулоза, плодовый сахар)** ацетон р. [2], вода 42,86 (0°) [793], 44,1 (30°) [793], диэтиловый эфир р. [2], этанол 8,5 (18°) [2],
2976. **фталевой кислоты ангидрид [орг.]  $\text{C}_8\text{H}_4\text{O}_3$  (phthalic anhydride, орто-фталевой кислоты ангидрид, фталевый ангидрид)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан р. [1050, с. 362], бензол р. (80°) [1], вода 0,00295 (0°) [1385], 0,62 (26,7°) [793], 1,63 (50°) [1385], реаг. (100°) [1], диэтиловый эфир м.р. [1], муравьиная кислота 95% 4,67 (19,8°) [1385], пиридин 83,5 (20°) [1385], сероуглерод 0,013 (-112,5°) [1385], 0,03 (-40°) [1385], 0,2 (0°) [1385], 0,3 (10°) [1385], 0,7 (20°) [1385], 1,7 (60°) [1385], этанол р. [1],
2977. **фталевой кислоты бис-тридециловый эфир [орг.]  $\text{C}_{34}\text{H}_{58}\text{O}_4$**  вода 0,000034 (24°) [1398, с. 1338],
2978. **2-фторбензойная кислота [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{FO}_2$  (2-fluorobenzoic acid)** вода 0,72 (25°) [793],
2979. **3-фторбензойная кислота [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{FO}_2$  (3-fluorobenzoic acid)** вода 0,15 (25°) [793],
2980. **4-фторбензойная кислота [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_5\text{FO}_2$  (4-fluorobenzoic acid)** вода 0,12 (25°) [793],
2981. **фторбензол [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_5\text{F}$  (fluorobenzene, фенил фтористый)** вода 0,154 (30°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
2982. **фтордихлорметан [орг.]  $\text{CHCl}_2\text{F}$  (dichlorofluoromethane, фреон 21, хладон 21)** анилин 38,5 (32,2°) [1385], вода 2,59 (0°) [627], 1,73 (10°) [627], 1,22 (20°) [627], 0,9 (30°) [627], 0,69 (40°) [627], 0,54 (50°) [627], диметилформаид 93,1 (32,2°) [1385], уксусная кислота 68,8 (32,2°) [1385], формаид 7,5 (32,2°) [1385], хиолин 63,3 (32,2°) [1385], этиленгликоль 10 (32,2°) [1385],
2983. **фторкриптона(II) гексафторантимонат(V) [неорг.]  $\text{F}_7\text{KrSb}$**  фтороводород 4,39 (-31°) [517],
2984. **фторметан [орг.]  $\text{CH}_3\text{F}$  (fluoromethane, methylfluoride, метил фтористый, метилфторид, фреон 41, хладон 41)** ацетон р. [627], бензол р. [16], вода 0,42 (0°) [627], 0,302 (10°) [627], 0,25 (15°) [2], 0,228 (20°) [627], 0,1787 (29,9°) [793], 0,144 (40°) [627], 0,121 (50°) [627], 0,104 (60°) [627], 0,091 (70°) [627], 0,082 (80°) [627], диэтиловый эфир л.р. [2], хлороформ р. [16], этанол л.р. [2],
2985. **фтороводород [неорг.]  $\text{HF}$  (hydrogen fluoride, водород фтористый, водорода фторид, плавиковая кислота, фтороводородная кислота)** ацетон смеш. [1510], ацетонитрил р. [1510], бутан 0,17 (0°) [1422], вода смеш. [1], гексан н.р. [1510], дихлорметан

- н.р. [1510], диэтиловый эфир смеш. [1510], нитробензол смеш. [1510], нитрометан смеш. [1510], тетрагидрофуран смеш. [1510], тетрахлорметан н.р. [1510], толуол н.р. [1510], уксусная кислота смеш. [1510], хлороформ р. [1510], этанол смеш. [1510], этилацетат р. [1510],
2986. **фтортрихлорметан [орг.]  $\text{CCl}_3\text{F}$  (freon 11, trichlorofluoromethane, фреон 11, хладон 11)** вода 0,231 (0°) [627], 0,177 (10°) [627], 0,14 (20°) [627], 0,114 (30°) [627], 0,095 (40°) [627], 0,082 (50°) [627], 0,071 (60°) [627], 0,062 (70°) [627], 0,056 (80°) [627], уксусная кислота 25 (4,5°) [828],
2987. **2-фторфенол [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_5\text{FO}$**  вода 8,072 (25°) [793],
2988. **3-фторфенол [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_5\text{FO}$**  вода 7,735 (25°) [793],
2989. **4-фторфенол [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_5\text{FO}$**  вода 6,357 (20°) [793],
2990. **фторхлорметан [орг.]  $\text{CH}_2\text{ClF}$  (chlorofluoromethane, chlorofluoromethane, фреон 31, хладон 31)** вода 2,43 (0°) [627], 1,66 (10°) [627], 1,19 (20°) [627], 0,89 (30°) [627], 0,69 (40°) [627], 0,55 (50°) [627], 0,46 (60°) [627], хлороформ х.р. [627],
2991. **2-фторэтанамид [орг.]  $\text{C}_2\text{H}_4\text{FNO}$  (фторацетамид, фторуксусной кислоты амид)** вода 17 (20°) [77],
2992. **фторэтановая кислота [орг.]  $\text{C}_2\text{H}_3\text{FO}_2$  (монофторуксусная кислота, фторуксусная кислота)** вода 0,005 (20°) [1398], диэтиловый эфир р. [10, с. 209], этанол р. [2],
2993. **фторэтановой кислоты метиловый эфир [орг.]  $\text{C}_3\text{H}_5\text{FO}_2$  (МФА, метилфторацетат, фторуксусной кислоты метиловый эфир)** вода 17,65 (20°) [77], петролейный эфир р. [77], этанол р. [77],
2994. **фуллерен-60 [неорг.]  $\text{C}_{60}$  (бакминстерфуллерен)** 1,2-дихлорбензол 1,9 (20°) [709],
2995. **фумаровой кислоты диметиловый эфир [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_4$  (транс-бутендиовой кислоты диметиловый эфир)** лигроин 0,018 (-39°) [1385],
2996. **фуран [орг.]  $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}$  (furan, фурфуран)** ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 1 (25°) [1], диэтиловый эфир х.р. [1], этанол х.р. [1],
2997. **3-(фуран-2-ил)пропеновая кислота [орг.]  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$  (3-(2-фурил)акриловая кислота)** вода 0,2 (20°) [793], диэтиловый эфир х.р. [92], уксусная кислота х.р. [92],
2998. **2-фуранкарбальдегид [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_4\text{O}_2$  (2-фуранальдегид, furfural, фурфурол)** ацетон х.р. [1], бензол р. [1], вода 8,3 (20°) [1], 19,9 (90°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], хлороформ р. [1], этанол смеш. [1],
2999. **фуран-2-карбоновая кислота [орг.]  $\text{C}_5\text{H}_4\text{O}_3$  ( $\alpha$ -фууроиновая кислота, 2-furan carboxylic acid, 2-фуранкарбоновая кислота, furan-2-carboxylic acid, pyromucic acid, пиромуциновая кислота, пирослизевая кислота)** вода 2,496 (5,99°) [1398], 3,57 (15°) [2], 3,794 (20,99°) [1398], 29,26 (51,99°) [1398], 61,97 (67,99°) [1398], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол р. [2],
3000. **фурациллин [орг.]  $\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_4$  (5-нитро-2-фуранальдегида семикарбазон, 5-нитрофурфурола семикарбазон)** вода 0,0238 (20°) [128, с. 309], диэтиловый эфир н.р. [371], этанол 0,17 (20°) [128, с. 309],
3001. **фуросемид [орг.]  $\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{ClN}_2\text{O}_5\text{S}$  (5-аминосulьфонил-4-хлор-2-((2-фуранилметил)амино)бензойная кислота)** вода 0,00731 (30°) [793],
3002. **хелидонина гидрохлорид [орг.]  $\text{C}_{20}\text{H}_{20}\text{ClNO}_5$  (хелидонина хлоргидрат)** вода 0,31 (16°) [2], этанол т.р. [2],
3003. **хинин [орг.]  $\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{N}_2\text{O}_2$  (quinine)** анилин 14,4 (20°) [828], ацетон 2,94 (15°) [828], бензол 0,5 (20°) [1371], вода 0,051 (15°) [2], 0,05711 (25°) [793], 0,13 (100°) [793], глицерин 0,633 (25°) [828], глицерин 98,5% 0,96 (20°) [828], диэтиламин 57 (20°) [828], диэтиловый эфир 6,2 (20°) [2], метанол 168,7 (25°) [828], пиперидин 118,8 (20°) [828], пиридин 100,8 (20°) [828], тетрахлорметан 0,53 (20°) [1371], хинолин 22,2 (20°) [828], хлороформ 52,6 (20°) [1371], этанол 115 (20°) [2], этилацетат 24,7 (20°) [828],

3004. **хинин тригидрат [орг.]**  $C_{20}H_{30}N_2O_5$  бензол 0,6 (25°) [1371], вода 0,06 (15°) [2], глицерин 0,47 (25°) [1371], диэтиловый эфир 103,9 (20°) [2], хлороформ 91 (25°) [1371], этанол 195 (20°) [2],
3005. **хинина гидрохлорид дигидрат [орг.]**  $C_{20}H_{29}ClN_2O_4$  вода 5,55 (25°) [611], 250 (80°) [611], глицерин 12,2 (25°) [828], диэтиловый эфир 0,417 (25°) [828], хлороформ р. [371], этанол л.р. [371],
3006. **хинина дигидрохлорид [орг.]**  $C_{20}H_{26}Cl_2N_2O_2$  вода 133 (15°) [1371], диэтиловый эфир о.м.р. [371], хлороформ 14,3 (15°) [1371], этанол 20 (15°) [1371],
3007. **хинина сульфат [орг.]**  $C_{20}H_{26}N_2O_6S$  вода 0,135 (13°) [1371], 3,3 (100°) [1371], глицерин 4,2 (15°) [1371], хлороформ 0,1 (15°) [1371], этанол 1,5 (15°) [1371],
3008. **хинолин [орг.]**  $C_9H_7N$  (**quinoline, бензопиридин**) ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 6 (20°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], пентакарбонил железа н.р. [820, с. 63], сероуглерод смеш. [1], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], этанол смеш. [1],
3009. **хинолин-8-ол [орг.]**  $C_9H_7NO$  (**8-quinolinol, 8-гидроксихинолин, 8-оксихинолин, 8-хинолинол, оксин, хинофенол**) ацетон л.р. [871, с. 114], бензол х.р. (80°) [114], вода 0,05552 (20°) [793], 0,06489 (25,2°) [793], 0,0781 (30,3°) [793], диэтиловый эфир н.р. [114], хлороформ х.р. (61°) [114], этанол х.р. [114],
3010. **хлор [неорг.]**  $Cl_2$  (**CL, chlorine**) бензол 32,8 (10°) [611], 22,7 (20°) [611], вода 1,48 (0°) [1], 0,96 (20°) [1], 0,65 (25°) [1], 0,46 (40°) [1], 0,38 (60°) [1], 0,22 (80°) [1], гексадекафторгептан 3,585 (0°) [2985, с. 213], 2,2608 (19,8°) [2985, с. 213], 2,146 (25°) [2985, с. 213], дихлорметан 10,44 (25°) [384], тетрахлорметан 31,4 (0°) [1], 17,61 (19°) [1], 11 (40°) [1], хлорид калия расплавленный 0,005503 (820°) [1082, с. 281], хлороформ 8,28 (25°) [384],
3011. **хлора(II) оксид [неорг.]**  $Cl_2O$  (**dichlorine monoxide, хлора окись, хлорноватистой кислоты ангидрид**) вода реаг. 143,6 (-9,4°) [710], тетрахлорметан х.р. [1],
3012. **хлора(IV) оксид [неорг.]**  $ClO_2$  (**chlorine dioxide, хлора диоксид**) вода 2,84 (0°) [991, с. 697], 6,39 (10°) [991, с. 697], 9,5 (20°) [991, с. 697], серная кислота р. [139, с. 66], тетрахлорметан р. [1], уксусная кислота р. [139, с. 66], хлорная кислота безводная р. [139, с. 66],
3013. **хлора(VII) триоксид-фторид [неорг.]**  $ClFO_3$  (**perchloryl fluoride, перхлорилфторид**) вода 0,158 (5°) [1667, с. 227], 0,127 (10°) [1667, с. 227], 0,103 (15°) [1667, с. 227], 0,084 (20°) [1667, с. 227], 0,069 (25°) [1667, с. 227], 0,04 (40°) [1667, с. 227], фтороводород н.р. [80],
3014. **3-хлоранилин [орг.]**  $C_6H_6ClN$  (**м-хлоранилин**) вода 0,54 (20°) [1571],
3015. **4-хлоранилин [орг.]**  $C_6H_6ClN$  (**п-хлоранилин**) вода 0,2752 (20°) [793], р. (100°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
3016. **2-хлоранилин альфа-форма [орг.]**  $C_6H_6ClN$  (**о-хлоранилин альфа-форма**) вода 0,876 (25°) [1571],
3017. **2-хлорбензойная кислота [орг.]**  $C_7H_5ClO_2$  (**2-chlorobenzoic acid, о-хлорбензойная кислота**) ацетон 35,97 (15°) [828], бензол 2,02 (26°) [828], вода 0,21 (25°) [2], 4,03 (100°) [793], гептан 2,64 (79°) [828], диэтиловый эфир 23,89 (15°) [828], сероуглерод 0,41 (15°) [828], тетрахлорметан 0,36 (15°) [828], этанол л.р. [2], этилацетат 14,7 (15°) [828],
3018. **3-хлорбензойная кислота [орг.]**  $C_7H_5ClO_2$  (**3-chlorobenzoic acid, м-хлорбензойная кислота**) бензол 0,75 (15°) [828], 2,3 (35,8°) [828], вода 0,04 (25°) [793], гептан 1,96 (72,2°) [828], диэтиловый эфир 19,7 (15°) [828], сероуглерод 0,49 (15°) [828], тетрахлорметан 0,3 (15°) [828],
3019. **4-хлорбензойная кислота [орг.]**  $C_7H_5ClO_2$  (**4-chlorobenzoic acid**) ацетон 3,27 (15°) [828], бензол 0,019 (15°) [828], вода 0,0077 (25°) [793], диэтиловый эфир 2,42 (15°) [828], сероуглерод 0,013 (15°) [828], тетрахлорметан 0,025 (15°) [828], этанол л.р. [2500, с. 3-100], этилацетат 1,82 (15°) [828],
3020. **хлорбензол [орг.]**  $C_6H_5Cl$  (**chlorobenzene, phenyl chloride**) бензол р. [1], вода 0,049 (20°) [1], 0,2494 (90°) [793], диэтиловый эфир смеш. [1], пропиленгликоль 29 (25°) [575, с.

- 361], сероуглерод х.р. [1], тетрахлорметан х.р. [1], хлороформ р. [1], этанол смеш. [1], этиленгликоль 6 (25°) [575, с. 353],
3021. **3-хлорбензолкарбопероксовая кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>ClO<sub>3</sub> (3-chlorobenzenecarboxperoxy acid, 3-хлорпербензойная кислота, 3-хлорпероксибензойная кислота, м-хлорнадбензойная кислота) бензол 8 (25°) [511, с. 139], вода 0,154 (25°) [511, с. 139], гексан 1,4 (25°) [511, с. 139], дихлорметан 11,2 (25°) [511, с. 139], диэтиловый эфир 89,4 (25°) [511, с. 139], тетрахлорметан 2,1 (25°) [511, с. 139], трет-бутанол 69 (25°) [511, с. 139], хлороформ 9,8 (25°) [511, с. 139], этанол 113 (25°) [511, с. 139], этилацетат 51 (25°) [511, с. 139],**
3022. **N-(4-хлорбензолсульфонил)-N'-пропилмочевина [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>13</sub>ClN<sub>2</sub>O<sub>3</sub>S (4-chloro-N-[(propylamino)carbonyl]benzenesulfonamide, chloropropamide, хлорпропамид) ацетон р. [371], бензол м.р. [2500, с. 3-118], вода 0,08913 (25°) [1398, с. 692], диэтиловый эфир м.р. [371], хлороформ р. [371], этанол р. [371],**
3023. **2-хлор-4,6-бис(изопропиламино)-1,3,5-триазин [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>16</sub>ClN<sub>5</sub> (propazine, пропазин) вода 0,00086 (20°) [5],**
3024. **2-хлор-4,6-бис(этиламино)-1,3,5-триазин [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>12</sub>ClN<sub>5</sub> (simazine, симазин) вода 0,0005 (20°) [5], диэтиловый эфир 0,0422 (20°) [856], метанол 0,0506 (20°) [856], петролейный эфир 0,0002 (20°) [2606, с. 13], хлороформ 0,0604 (20°) [856],**
3025. **2-хлорбифенил [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>9</sub>Cl (PCB-1) вода 0,000508 (25°) [614],**
3026. **1-хлорбутан [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>Cl (1-chlorobutane, бутил хлористый) вода 0,066 (12,5°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],**
3027. **l-2-хлорбутандиовая кислота [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>ClO<sub>4</sub> (l-хлорянтарная кислота) вода 18 (20°) [1398], диэтиловый эфир 13,9 (20°) [1385],**
3028. **транс-2-хлорвинилдихлорарсин [эл/орг.] C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>AsCl<sub>3</sub> (α-люизит, EA 1034, L, люизит) вода 0,05 (20°) [1398],**
3029. **1-хлоргексан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>Cl (гексил хлористый) вода 0,0047 (5°) [1571], 0,0064 (25°) [1571],**
3030. **хлоргексидина дигидрохлорид [орг.] C<sub>22</sub>H<sub>32</sub>Cl<sub>4</sub>N<sub>10</sub> (1,6-бис-(5-(4-хлорфенил)бигуанидо)гексана дигидрохлорид, нолвазан, соретол) вода т.р. [388], пропиленгликоль 2 (20°) [388], этанол 0,22 (20°) [388],**
3031. **хлордиазепоксид [орг.] C<sub>16</sub>H<sub>14</sub>ClN<sub>3</sub>O (напотон, элениум) вода 0,2 (25°) [793], этанол т.р. [4],**
3032. **хлорметан [орг.] CH<sub>3</sub>Cl (chloromethane, methyl chloride, метил хлористый, метилхлорид, монохлорметан, фреон 40, хладон 40) бензол 12,1 (20°) [828], вода 0,9 (15°) [5], 0,725 (20°) [793], 0,652 (30°) [384], 0,436 (45°) [384], 0,264 (60°) [384], пентахлорэтан 7,26 (20°) [828], тетрахлорметан 16 (-5°) [828], 12,1 (0°) [828], 5,4 (20°) [828], уксусная кислота 7,9 (20°) [828], хлороформ 30,7 (0°) [828], 11,05 (20°) [828], этанол 9,9 (20°) [828],**
3033. **(хлорметил)бензол [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>Cl (α-хлортолуол, (chloromethyl)benzene, benzyl chloride, бензил хлористый, бензилхлорид) бензол смеш. [6, с. 260], вода 0,0493 (20°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [1], тетрахлорметан м.р. [2500, с. 3-110], хлороформ смеш. [1], этанол смеш. [1],**
3034. **2-(хлорметил)оксиран [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>ClO (α-эпихлоргидрин, 3-хлор-1,2-эпоксипропан, epichlorohydrin, глицидилхлорид) бензол р. [2500, с. 3-240], вода 6,086 (0°) [1398], 6,015 (20°) [1398], 7,003 (52°) [1398], 9,478 (80,2°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-240], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-240], этанол смеш. [2500, с. 3-240],**
3035. **1-хлорнафталин [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>Cl (1-chloronaphthalene) бензол р. [2], вода 0,00224 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [2], сероуглерод р. [1571, с. 3-108], тетрахлорметан м.р. [1571, с. 3-108], этанол р. [2],**

3036. **2-хлорнафталин [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>Cl (2-chloronaphthalene)** бензол р. [2], вода 0,00117 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [2], сероуглерод р. [1571, с. 3-108], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
3037. **хлороводород [неорг.] HCl (hydrochloric acid, hydrogen chloride, водород хлористый, водорода хлорид, соляная кислота, хлороводородная кислота)** 1-бутанол 40,69 (25°) [828], 2-бутанол 44,72 (25,5°) [828], бензиловый спирт 24,29 (19,9°) [828], бензол 1,9 (20°) [142], бутилацетат 17,45 (19,7°) [828], вода 96 (-18,3°) [9], 93,31 (-15°) [9], 89,79 (-10°) [9], 82,3 (0°) [1], 78,7 (10°) [9], 72,47 (20°) [9], 67,3 (30°) [1], 63,3 (40°) [1], 59,6 (50°) [1], 56,1 (60°) [1], диметилсульфоксид х.р. [1716, с. 323], дихлорметан 1,39 (-10°) [384], 0,794 (0°) [384], 0,568 (25°) [384], диэтиловый эфир 55,28 (0°) [1873, с. 1356], 43,58 (10°) [1873, с. 1356], 33,16 (20°) [1873, с. 1356], 24,18 (30°) [1873, с. 1356], изобутанол 41,28 (24,3°) [828], изопропанол 53,23 (27,3°) [828], масляная кислота 6,29 (21,3°) [828], метанол 105,3 (0°) [1873, с. 1352], 88,7 (18°) [1873, с. 1352], 75,4 (31,7°) [1873, с. 1352], метилацетат 24,82 (19°) [828], монохлоруксусная кислота 1,15 (49°) [828], муравьиная кислота 6,5 (8,1°) [1873, с. 1351], 4,76 (22,5°) [828], 2,62 (42,9°) [1873, с. 1351], оксид азота(II) жидкий 40,4 (-132°) [1873, с. 1349], 81,2 (-124°) [1873, с. 1349], пропанол 49,2 (25,6°) [828], пропионовая кислота 6,84 (17°) [828], 6,2 (23,3°) [828], серная кислота 0,4015 (25°) [72], сульфолан 9,3 (25°) [560, с. 236], тетрахлорметан 0,39 (20°) [828], трихлоруксусная кислота 0,33 (66,7°) [828], уксусная кислота 11,48 (11°) [828], 10,02 (16°) [828], 7,34 (27°) [828], фтороводород н.р. [1422], хлороформ 0,55 (20°) [384], циклогексан 0,63 (20°) [828], этанол 77,67 (0°) [571], этанол абсолютный 69,5 (20°) [142], этилацетат 21,1 (20,4°) [828], этилформиат 10,58 (24,3°) [828],
3038. **1-хлорпентан [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>Cl (1-chloropentane)** вода 0,02 (5°) [1571], 0,0201 (25°) [1571],
3039. **1-хлорпирролидин-2,5-дион [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>ClNO<sub>2</sub> (N-chlorosuccinimide, N-хлорсукцинимид)** 1,2-дихлорэтан 5,72 (20°) [1385], амиловый спирт 0,22 (20°) [1385], ацетон 10,75 (20°) [1385], бензол 1,73 (20°) [1385], вода 1,27 (20°) [1385], глицерин 0,33 (20°) [1385], ксилол 0,77 (20°) [1385], метанол 1,76 (20°) [1385], тетрахлорметан 0,09 (20°) [1385], толуол 1,11 (20°) [1385], уксусная кислота 5,05 (20°) [1385], хлороформ 3,92 (20°) [1385], этанол 95% 0,99 (20°) [1385],
3040. **1-хлорпропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>Cl (1-chloropropane, propyl chloride, н-пропилхлорид, пропил хлористый)** вода 0,376 (0°) [1398], 0,27 (20°) [1398],
3041. **2-хлорпропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>Cl (2-chloropropane, диметилхлорметан, изопропил хлористый, изопропилхлорид)** вода 0,44 (0°) [1398], 0,344 (12,5°) [2], 0,305 (20°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
3042. **1-хлорпропан-2-он [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>ClO (1-хлор-2-пропанон, хлорацетон)** вода 8,257 [1398], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
3043. **3-хлорпропен [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>Cl (allyl chloride, аллил хлористый, аллилхлорид)** ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода 0,3587 (20°) [1398], диэтиловый эфир х.р. [1599, с. 184], лигроин смеш. [1], октан х.р. [1599, с. 184], тетрахлорметан м.р. [1962, с. 19], толуол х.р. [1599, с. 184], этанол смеш. [1],
3044. **2-[(2-хлорфенил)метил]-4,4-диметилизоксазолидин-3-он [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>14</sub>ClNO<sub>2</sub> (clomazone, command, dimethazone, gamit, кломазон)** ацетон смеш. [1794, с. 585], ацетонитрил смеш. [1794, с. 585], вода 0,11 [1794, с. 585], гептан смеш. [1794, с. 585], дихлорметан смеш. [1794, с. 585], метанол смеш. [1794, с. 585], толуол смеш. [1794, с. 585], хлороформ смеш. [1794, с. 585], циклогексанон смеш. [1794, с. 585],
3045. **2-[(2-хлорфенил)метилен]пропандинитрил [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>5</sub>ClN<sub>2</sub> (1-(2-хлорфенил)-2,2-дицианоэтилен, 2-хлорбензальмалодинитрил, CS, EA 1779, [(2-chlorophenyl)methylene]propanedinitrile, орто-хлорбензилиденмалодинитрил)** ацетон х.р. [10], бензол х.р. [597], вода 0,01 (30°) [10], диоксан х.р. [10], дихлорметан х.р. [597], хлороформ х.р. [10], этанол р. [597], этилацетат х.р. [597],

3046. **N-(4-хлорфенил)-N'-метил-N'-метоксимочевина [орг.]**  $C_9H_{11}ClN_2O_2$  (монолинурон) ацетон р. [5], вода 0,58 (20°) [5], ксилол р. [5], этанол р. [5],
3047. **хлорфенирамина малеат [орг.]**  $C_{20}H_{23}ClN_2O_4$  (3-(4-chlorophenyl)-N,N-dimethyl-2-pyridineпропанамине maleate, 3-(4-хлорфенил)-3-(2-пиридил)-N,N-диметилпропиламина малеат) 1-бутанол 1,25 (20,3°) [1409],
3048. **2-хлорфеноксиуксусная кислота [орг.]**  $C_8H_7ClO_3$  вода 0,1278 (25°) [793],
3049. **3-хлорфеноксиуксусная кислота [орг.]**  $C_8H_7ClO_3$  вода 0,236 (25°) [793],
3050. **4-хлорфеноксиуксусная кислота [орг.]**  $C_8H_7ClO_3$  (4-chlorophenoxyacetic acid, парафен) вода 0,0848 (25°) [793],
3051. **3-хлорфенол [орг.]**  $C_6H_5ClO$  (3-chlorophenol) бензол 582 (30°) [2], вода 2,6 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], лигроин р. [2], хлороформ м.р. [2500, с. 3-116], этанол р. [2],
3052. **4-хлорфенол [орг.]**  $C_6H_5ClO$  (4-chlorophenol, п-хлорфенол) бензол 309 (20°) [2], вода 2,71 (20°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
3053. **2-хлорфенол α-форма [орг.]**  $C_6H_5ClO$  (2-chlorophenol) бензол л.р. [2500, с. 3-116], вода 2,85 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ м.р. [2500, с. 3-116], этанол р. [2],
3054. **хлорциан [неорг.]**  $CClN$  (СК, chlorcyan, cyanogen chloride) вода 6 (0°) [793],
3055. **хлорэтан [орг.]**  $C_2H_5Cl$  (chloroethane, фреон 160, хладон 160, этил хлористый, этилхлорид) вода 0,447 (0°) [1385], 0,574 (20°) [1], диэтиловый эфир смеш. [1], этанол 48,3 (21°) [1],
3056. **хлорэтановая кислота α-форма [орг.]**  $C_2H_3ClO_2$  (chloroacetic acid, монохлоруксусная кислота (α-форма), хлоруксусная кислота α-форма) бензол р. [1], вода 614 (30°) [1370], 1329 (45°) [1385], смеш. (62,4°) [1385], диэтиловый эфир р. [1], сероуглерод р. [1], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ р. [1], этанол р. [1],
3057. **2-хлорэтанол [орг.]**  $C_2H_5ClO$  (β-хлорэтиловый спирт, 2-chloroethanol, этиленхлоргидрин) вода смеш. [2], диэтиловый эфир 3,2 (15°) [2], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], этанол р. [2],
3058. **хлорэтен [орг.]**  $C_2H_3Cl$  (chloroethene, chloroethylene, vinyl chloride, винил хлористый, винилхлорид, хлорэтилен) вода 0,9312 (35°) [1398], 1,108 (85°) [1398],
3059. **2-хлор-4-этиламино-6-изопропиламино-1,3,5-триазин [орг.]**  $C_8H_{14}ClN_5$  (атразин) вода 0,0033 (20°) [5], 0,007 (27°) [3139, с. 27], диэтиловый эфир 1,2 (25°) [1507], метанол 1,8 (25°) [1507], хлороформ 5,2 (25°) [1507],
3060. **О-(2-хлорэтил)-О,О,О-триэтилпирофосфат [орг.]**  $C_8H_{19}ClO_7P_2$  вода 5 (20°) [168],
3061. **холевая кислота [орг.]**  $C_{24}H_{40}O_5$  (cholic acid) ацетон р. [171], вода 0,028 (20°) [171], диэтиловый эфир м.р. [171], уксусная кислота р. [171], хлороформ р. [171], этанол 3,8 (20°) [171],
3062. **холестерин [орг.]**  $C_{27}H_{46}O$  (cholesterol) амиловый спирт 10,5397 (20°) [1385], аммиак жидкий 0,0096 (0°) [611], бензол 14,2449 (20°) [1385], вода 0,26 (20°) [2], гексан 1,9237 (20°) [1385], диоксан 11,2588 (20°) [1385], диэтиловый эфир 25,4 (20°) [2], изобутанол 6,3444 (20°) [1385], метанол 0,65 (20°) [1385], пиридин 68,1 (20°) [1385], пиридин 50% водный 1,1 (20°) [1385], сероуглерод р. [2], уксусная кислота р. (118°) [2], фурфурол 0,3342 (20°) [1385], хлороформ р. [2], этанол 1,37 (17°) [2], 13,9 (78°) [2], этанол абсолютный 1,5524 (20°) [1385],
3063. **холина нитроэфир перхлорат [орг.]**  $C_5H_{13}ClN_2O_7$  вода 0,82 (20°) [298],
3064. **хризен [орг.]**  $C_{18}H_{12}$  (chrysene) бензол т.р. [856], вода 0,0000001399 (20,4°) [793], 0,00000022 (29°) [1398], 0,02 (200°, под давлением 45 бар) [1571, с. 8-128], 0,096 (225°, под давлением 62 бар) [1571, с. 8-128], толуол 0,24 (18°) [828], 5,39 (100°) [828], хлороформ р. [856], этанол абсолютный 0,097 (16°) [2216, с. 372], 0,17 (78°) [2216, с. 372],
3065. **хром [неорг.]**  $Cr$  (chromium) вода н.р. [1012], литий расплавленный 0,0025 (700°) [1641, с. 35], натрий расплавленный 0,0002 (700°) [1641, с. 35], ртуть 0,00000000003 (18°) [359],

3066. **хрома(III) ацетат [неорг.]  $C_6H_9CrO_6$  (chromium(III) acetate)** ацетон 0,2 (15°) [3063, с. 1341], вода м.р. [2500, с. 4-58], метанол 4,76 (15°) [3063, с. 1341], 8,66 (66,9°) [3063, с. 1341],
3067. **хрома гексакарбонил [неорг.]  $C_6CrO_6$  (chromium hexacarbonyl)** бензол о.м.р. [820], вода н.р. [820], диэтиловый эфир о.м.р. [820], метанол н.р. [820], пентакарбонил железа о.м.р. [820], тетракарбонил никеля о.м.р. [820], тетрахлорметан 2 (20°) [820], уксусная кислота о.м.р. [820], хлороформ м.р. [1], этанол о.м.р. [820],
3068. **хрома(III) нитрат - вода (1/9) [неорг.]  $H_{18}CrN_3O_{18}$  (chromium(III) nitrate nonahydrate, хрома(III) нитрат нонагидрат)** ацетон р. [1], вода 208 (15°) [473], этанол р. [1],
3069. **хрома(VI) оксид [неорг.]  $CrO_3$  (chromium(VI) oxide, хромовый ангидрид)** вода 163 (0°) [1], 166 (15°) [2], 167 (20°) [1], 171 (40°) [1], 175 (60°) [1], 190 (80°) [1], 199 (100°) [1], диэтиловый эфир р. [1], серная кислота р. [1],
3070. **хрома(III) 4-оксопент-2-ен-2-олят [неорг.]  $C_{15}H_{21}CrO_6$  (chromium(III) 2,4-pentanedioate, хрома(III) ацетилацетонат)** ацетилацетон 6,2 (20°) [1975, с. 111], 7,1 (30°) [1975, с. 111], бензол 30 (20°) [1975, с. 111], 34 (30°) [1975, с. 111], 38,4 (40°) [1975, с. 111], вода н.р. [2500, с. 4-59], гептан 0,04 (20°) [1975, с. 111], 0,05 (30°) [1975, с. 111], 0,09 (40°) [1975, с. 111], м-ксилол 5 (30°) [1975, с. 111], п-ксилол 5,2 (30°) [1975, с. 111], толуол 11,6 (20°) [1975, с. 111], 13 (30°) [1975, с. 111], 16 (40°) [1975, с. 111], циклогексилбензол 1,34 (30°) [1975, с. 111],
3071. **хрома(III) перхлорат [неорг.]  $Cl_3CrO_{12}$  (chromium(III) perchlorate)** вода 58 (25°) [2500, с. 4-59],
3072. **хрома(II) сульфат [неорг.]  $CrO_4S$**  вода 12,4 (0°) [611],
3073. **хрома(III) сульфат [неорг.]  $Cr_2O_{12}S_3$  (chromium(III) sulfate)** вода 64 (25°) [1012], метиламин н.р. [560], этанол т.р. [816, с. 19],
3074. **хрома(III) сульфат октадекагидрат [неорг.]  $H_{36}Cr_2O_{30}S_3$**  вода 64 (25°) [1], этанол р. [1],
3075. **хрома(III) фторид [неорг.]  $CrF_3$  (chromium(III) fluoride)** вода 4 (20°) [1], 6 (60°) [1], фтороводород р. [1], этанол н.р. [1],
3076. **хрома(III) хлорид [неорг.]  $Cl_3Cr$  (chromium(III) chloride, хром треххлористый)** ацетальдегид н.р. [816, с. 20-21], ацетон м.р. [1], вода м.р. [1], гидразин 13 (20°) [828], диэтиловый эфир м.р. [1], метанол н.р. [816, с. 20-21], этанол м.р. [1], этанол абсолютный н.р. [816, с. 20],
3077. **хрома(III)-цезия сульфат [неорг.]  $CrCsO_8S_2$**  вода 0,57 (25°) [611], 0,96 (30°) [611], 1,21 (35°) [611],
3078. **хрома(III)-цезия сульфат - вода (1/12) [неорг.]  $H_{24}CrCsO_{20}S_2$  (хрома(III)-цезия сульфат додекагидрат)** вода 6 (25°) [1012],
3079. **цезий [неорг.] Cs (caesium, cesium)** аммиак жидкий 333,5 (-50°) [709], вода реаг. [1], гексаметилфосфаттриамид х.р. [1307], литий расплавленный р. [1457, с. 7], метиламин р. [1307], ртуть 4,54 (18°) [359], этанол реаг. [1], этилендиамин 0,797 (20°) [1715, с. 131],
3080. **цезия азид [неорг.]  $CsN_3$  (caesium azide, cesium azide)** вода 224,2 (0°) [35], 307,4 (16°) [35], диэтиловый эфир н.р. [35], этанол 1,0366 (16°) [35],
3081. **цезия ацетат [неорг.]  $C_2H_3CsO_2$  (caesium acetate, cesium acetate)** вода 1019 (21,5°) [611], 1347 (88,6°) [611],
3082. **цезия бензоат [неорг.]  $C_7H_5CsO_2$  (caesium benzoate, cesium benzoate)** вода 296 (12°) [799], 341,3 (53,5°) [799], 440,8 (124°) [799],
3083. **цезия бромат [неорг.]  $BrCsO_3$  (caesium bromate, cesium bromate)** вода 3,66 (25°) [324, с. 141], 4,53 (30°) [324, с. 141], 5,32 (35°) [324, с. 141],
3084. **цезия бромид [неорг.]  $BrCs$  (caesium bromide, cesium bromide)** аммиак жидкий 4,38 (0°) [1370], ацетон 0,00403 (18°) [1370], 0,00406 (37°) [1370], ацетонитрил 0,1 (18°) [2841, с. 18], 0,14 (25°) [2841, с. 18], бром жидкий 23,9 (25°) [564, с. 14], вода 81,9 (0°) [1], 107,6 (18°) [1], 123,3 (25°) [1], 155,2 (40°) [1], 195 (60°) [1], 214 (80°) [1], метанол 2,17 (18°) [2841, с. 18],

- 2,25 (25°) [2841, с. 18], муравьиная кислота 69,6 (18°) [2841, с. 18], 71,7 (25°) [2841, с. 18], этанол р. [1],
3085. **цезия гексанитрокобальтат(III) - вода (1/1) [неорг.]  $\text{H}_2\text{CoCs}_3\text{N}_6\text{O}_{13}$  (cesium hexanitrocobaltate(III) - water (1/1), цезия гексанитрокобальтат(III) моногидрат) вода** 0,00497 (17°) [360, с. 108],
3086. **цезия гексафторантимонат(V) [неорг.]  $\text{CsF}_6\text{Sb}$  (cesium hexafluoroantimonate(V))** фтороводород 0,18 (-78°) [1666],
3087. **цезия гексафторвисмутат(V) [неорг.]  $\text{BiCsF}_6$  (cesium hexafluorobismuthate(V))** фтороводород 0,171 (-78°) [1666],
3088. **цезия гексафторгерманат [неорг.]  $\text{Cs}_2\text{F}_6\text{Ge}$  (cesium hexafluorogermanate) вода** 0,85 (0°) [1370], 0,99 (10°) [1370], 1,93 (25°) [1370],
3089. **цезия гексафторсиликат [неорг.]  $\text{Cs}_2\text{F}_6\text{Si}$  (cesium hexafluorosilicate) вода** 0,602 (17°) [1422], этанол н.р. [1012],
3090. **цезия гексахлорплатинат(IV) [неорг.]  $\text{Cl}_6\text{Cs}_2\text{Pt}$  (cesium hexachloroplatinate(IV)) вода** 0,024 (0°) [1012], 0,05 (10°) [1873, с. 2188], 0,079 (20°) [1873, с. 2188], 0,095 (25°) [324, с. 153], 0,11 (30°) [1873, с. 2188], 0,142 (40°) [1873, с. 2188], 0,177 (50°) [1873, с. 2188], 0,21 (60°) [324, с. 153], 0,25 (70°) [1873, с. 2188], 0,29 (80°) [324, с. 153], 0,377 (100°) [1012], этанол н.р. [1012],
3091. **цезия гидрокарбонат [неорг.]  $\text{HCsO}_3$  (cesium hydrogen carbonate) вода** 205,3 (0°) [324, с. 134], 245,6 (20°) [324, с. 134], 305 (40°) [324, с. 134], 362 (50°) [324, с. 134], этанол р. [1012],
3092. **цезия гидроксид [неорг.]  $\text{HCsO}$  (cesium hydroxide) аммиак жидкий** 1,45 (-40°) [1386, с. 73], вода 385,6 (15°) [1], 303 (30°) [1], этанол х.р. [1],
3093. **цезия дибромоиодат(I) [неорг.]  $\text{Br}_2\text{Csl}$  (цезия дибромид-иодид) вода** 4,6 (20°) [1012], тетрахлорметан 0,0037 (25°) [611], этанол р. [1012],
3094. **цезия дигидрофосфат [неорг.]  $\text{H}_2\text{CsO}_4\text{P}$  (cesium dihydrogen phosphate) вода** 105,9 (0°) [324], 147,5 (25°) [324], 169,5 (40°) [324], 185,3 (50°) [324], 199,8 (60°) [324], 259 (80°) [324], этанол н.р. [1788, с. 682],
3095. **цезия дихромат [неорг.]  $\text{Cr}_2\text{Cs}_2\text{O}_7$  (cesium dichromate) вода** 0,09 (0°) [360, с. 98], 3,6 (25°) [360, с. 98], 8,03 (40°) [360, с. 98], 22,6 (60°) [360, с. 98],
3096. **цезия иодат [неорг.]  $\text{CsIO}_3$  (cesium iodate) вода** 2,6 (24°) [324, с. 142],
3097. **цезия иодид [неорг.]  $\text{Csl}$  (cesium iodide) аммиак жидкий** 151,7 (0°) [1], ацетон 0,159 (18°) [1370], 0,139 (37°) [1370], ацетонитрил 0,76 (18°) [325], 0,99 (25°) [325], вода 44,1 (0°) [1], 67,5 (15°) [1], 85,6 (25°) [1], 122,8 (50°) [1], 170,8 (75°) [1], гидразин р. [360, с. 104], метанол 3,05 (18°) [325], 3,79 (25°) [325], муравьиная кислота 28,1 (18°) [325], 29,5 (25°) [325], нитробензол м.р. [360, с. 104], нитрометан м.р. [360, с. 104], фурфурол м.р. [360, с. 104], этанол р. [1],
3098. **цезия карбонат [неорг.]  $\text{CCs}_2\text{O}_3$  (cesium carbonate, цезий углекислый) вода** 267,6 (15°) [799], 269 (20°) [799], 313,2 (50°) [799], диэтиловый эфир р. [1], этанол абсолютный 11,1 (19°) [1370],
3099. **цезия молибдат(VI) [неорг.]  $\text{Cs}_2\text{MoO}_4$  (cesium molybdate) вода** 67 (18°) [2500, с. 4-57],
3100. **цезия нитрат [неорг.]  $\text{CsNO}_3$  (caesium nitrate, cesium nitrate) азотная кислота** 108,79 (25°) [1873, с. 2164], аммиак жидкий 0,5 (40°) [1873, с. 2165], ацетон р. [1], вода 9,3 (0°) [324, с. 123-124], 14,9 (10°) [1], 23 (20°) [1], 27 (25°) [1], 33,9 (30°) [1], 47,2 (40°) [324, с. 123-124], 64,4 (50°) [1], 83,8 (60°) [324, с. 123-124], 134 (80°) [324, с. 123-124], 197 (100°) [324, с. 123-124], вода тяжелая 8,66 (5°) [1873, с. 2164], диоксан т.р. [324, с. 124], диэтиловый эфир т.р. [324, с. 124], метанол 0,308 (25°) [1873, с. 2165], пиридин т.р. [324, с. 124], этанол 95,6% 0,108 (25°) [1873, с. 2165], этиленгликоль 3,84 (25°) [324, с. 124],
3101. **цезия нонаиоддивисмутат(III) [неорг.]  $\text{Bi}_2\text{Cs}_9\text{I}_9$  вода** л.р. [1788, с. 93], этанол абсолютный 0,0007 (25°) [324, с. 152],
3102. **цезия периодат [неорг.]  $\text{CsIO}_4$  (cesium periodate) вода** 2,15 (15°) [324, с. 143],

3103. **цезия перманганат [неорг.] CsMnO<sub>4</sub> (caesium permanganate, cesium permanganate)** вода 0,093 (0°) [360, с. 98], 0,1 (1°) [1012], 0,23 (19°) [817], 0,54 (40°) [360, с. 98], 0,84 (50°) [360, с. 98], 1,3 (60°) [1012],
3104. **цезия перренат [неорг.] CsO<sub>4</sub>Re (cesium perrhenate)** вода 0,329 (0°) [360, с. 98], 0,78 (19°) [1650], 2,45 (50,3°) [360, с. 98],
3105. **цезия перхлорат [неорг.] ClCsO<sub>4</sub> (cesium perchlorate)** 1-бутанол 0,006 (25°) [1370], ацетон 0,15 (25°) [1370], вода 0,8 (0°) [72], 1 (10°) [72], 1,6 (20°) [72], 2 (25°) [1012], 4 (40°) [72], 7,3 (60°) [72], 14,4 (80°) [72], 28,57 (99°) [72], диэтиловый эфир н.р. [1529], изобутанол 0,007 (25°) [1370], метанол 0,093 (0°) [2841, с. 21], пропанол 0,006 (25°) [1370], хлорная кислота безводная 68,4 (0°) [104, с. 238], этанол 0,011 (25°) [2841, с. 21], этанол 50% 1,522 (40°) [1370], этилацетат н.р. [1529],
3106. **цезия селенат [неорг.] Cs<sub>2</sub>O<sub>4</sub>Se (caesium selenate)** вода 245 (12°) [1012],
3107. **цезия сульфат [неорг.] Cs<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S (cesium sulfate)** ацетон н.р. [1], вода 167,1 (0°) [324, с. 114], 178,7 (20°) [324, с. 114], 181,7 (25°) [1751, с. 1.345], 184,1 (30°) [1], 189,9 (40°) [324, с. 114], 199,9 (60°) [324, с. 114], 210,3 (80°) [324, с. 114], 220,3 (100°) [324, с. 114], метанол 0,01338 (25°) [1873, с. 2169], пропанол 0,0002 (25°) [324, с. 115], серная кислота м.р. [324, с. 115], этанол 0,0005 (25°) [324, с. 115], этиленгликоль р. [324, с. 115],
3108. **цезия тетрагидридоборат [неорг.] H<sub>4</sub>BCs (цезия борогидрид)** бензол н.р. [1012], вода х.р. [1012], диэтиловый эфир н.р. [1012], метанол 16,6 (26°) [3236, с. 433], этанол м.р. [1012],
3109. **цезия тетрафторборат [неорг.] BCsF<sub>4</sub> (cesium fluoroborate, cesium tetrafluoroborate)** вода 1,6 (17°) [1012],
3110. **цезия тетрахлораурат(III) [неорг.] AuCl<sub>4</sub>Cs (cesium tetrachloroaurate(III))** вода 0,5 (10°) [1012], 0,9 (20°) [2499, с. 10], 3,3 (40°) [2499, с. 10], 8,9 (60°) [2499, с. 10], 19,5 (80°) [2499, с. 10], 37,9 (100°) [2499, с. 10], этанол р. [1012],
3111. **цезия тетрацианоборат [неорг.] C<sub>4</sub>BCsN<sub>4</sub> (cesium tetracyanoborate)** вода 1,77 (22°) [2511, с. 1018],
3112. **цезия тиоцианат [неорг.] CCsNS (cesium thiocyanate)** трибутилфосфат 0,57 (22°) [2949, с. 2844],
3113. **цезия формиат [неорг.] CHCsO<sub>2</sub> (cesium formate)** вода 336 (1°) [611], 446 (21°) [611], 2014 (95,4°) [611],
3114. **цезия формиат - вода (1/1) [неорг.] CHCsO<sub>2</sub> (cesium formate - water (1/1), цезия формиат моногидрат)** вода 335 (0°) [473], 381 (10°) [473], 450 (20°) [473], 533 (30°) [473], 694 (40°) [473], 943,6 (44,6°) [799],
3115. **цезия фторид [неорг.] CsF (cesium fluoride)** ацетон 0,00077 (18°) [1370], 0,00087 (37°) [1370], вода 528,9 (0°) [1], 572,9 (25°) [1], 599,3 (50°) [1], гидразин р. [360, с. 100], диэтиловый эфир н.р. [360, с. 100], метанол 191,5 (15°) [1873, с. 2177], нитробензол н.р. [360, с. 100], пиридин н.р. [360, с. 100], трифторид брома 23,2 (25°) [1459], 24,2 (70°) [1459], фтороводород 0,041 (-25,2°) [611], 0,037 (-7,8°) [611], 0,043 (11,9°) [611], этанол н.р. [1],
3116. **цезия фторокисульфат [неорг.] CsFO<sub>4</sub>S (cesium fluoroxysulfate)** ацетонитрил 1,74 [1695], гексаметилфосфаттриамид н.р. [2431, с. 1965], диметилсульфоксид реаг. [2431, с. 1965], диметилформаид реаг. [2431, с. 1965], дихлорметан н.р. [2431, с. 1965], нитробензол н.р. [2431, с. 1965], нитрометан р. [2431, с. 1965], тетрагидрофуран н.р. [2431, с. 1965], трет-бутанол н.р. [2431, с. 1965], трифторуксусный ангидрид н.р. [2431, с. 1965], хлороформ н.р. [2431, с. 1965], этилацетат н.р. [2431, с. 1965],
3117. **цезия фторсульфонат [неорг.] CsFO<sub>3</sub>S** вода 2,23 (0°) [611], фтороводород 199 (10°) [1656], фторсульфоновая кислота 132,4 (25°) [1656],
3118. **цезия хлорат [неорг.] ClCsO<sub>3</sub> (cesium chlorate)** вода 2,5 (0°) [360, с. 94], 6,2 (20°) [360, с. 94], 9,5 (30°) [360, с. 94], 19,4 (50°) [360, с. 94], 45 (80°) [360, с. 94], 76,5 (90°) [1012], 79 (100°) [360, с. 94], этанол р. [1012],

3119. **цезия хлорид [неорг.] ClCs (cesium chloride)** 1-бутанол 0,625 (25°) [2841, с. 19], 2-бутанон м.р. [360, с. 102], 2-метоксиэтанол 3,83 (35°) [325], 3,75 (40°) [325], 3,7 (45°) [325], аммиак жидкий 0,038 (0°) [2841, с. 19], ацетон 0,0004 (18°) [1370], 0,00044 (37°) [1370], ацетонитрил 0,0083 (18°) [325], 0,0084 (25°) [325], ацетофенон м.р. [360, с. 102], бром жидкий 0,175 (25°) [3175, с. 282], бутилацетат м.р. [360, с. 102], вода 161,4 (0°) [1], 174,7 (10°) [1], 186,5 (20°) [1], 191,87 (25°) [324], 197,3 (30°) [1], 208 (40°) [1], 218,5 (50°) [1], 229,7 (60°) [1], 250 (80°) [1], 270,5 (100°) [1], диметилформаимид 0,0052 (25°) [1584], диоксид серы 0,295 (25°) [611, с. 733], изоамиловый спирт 0,038 (25°) [324], метанол 2,36 (0°) [324], 3,39 (18°) [325], 3,01 (25°) [325], 3,42 (40°) [324], 3,41 (50°) [324], метилацетат н.р. [1788, с. 140], муравьиная кислота 107,7 (18°) [325], 130,5 (25°) [325], оксид-дихлорид селена(IV) 3,98 (25°) [1370], оксид-трихлорид фосфора(V) 0,076 (20°) [643, с. 200], пиридин н.р. [324], хлорбензол н.р. [324], этанол 0,48 (0°) [324], 0,76 (25°) [324], 0,84 (40°) [324], 0,91 (60°) [324], этилацетат м.р. [360, с. 102], этиленгликоль 12 (20°) [1788, с. 140],
3120. **цезия хромат [неорг.] CrCs<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (cesium chromate)** вода 71,4 (13°) [1012], 88,7 (30°) [324, с. 135],
3121. **церий [неорг.] Ce (cerium)** вода н.р. [1], ртуть 0,016 (20°) [385, с. 188], этанол н.р. [1],
3122. **церия(III) бромид [неорг.] Br<sub>3</sub>Ce (cerium(III) bromide)** пиридин 0,915 (0°) [1370], 3,66 (18°) [1370],
3123. **церия нитрат [неорг.] CeN<sub>3</sub>O<sub>9</sub>** диэтиловый эфир 0,0037 (20°) [611],
3124. **церия нитрат гексагидрат [неорг.] H<sub>12</sub>CeN<sub>3</sub>O<sub>15</sub>** ацетон р. [1788, с. 563], вода 175,5 (25°) [1], 282,8 (50°) [1], диэтиловый эфир 0,00013 (20°) [611], этанол 50 [1788, с. 563],
3125. **церия оксид [неорг.] Ce<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (cerium(III) oxide)** вода н.р. [1012], гексафторалюминат натрия расплавленный 19,2 (1050°) [2374, с. 91],
3126. **церия селенат [неорг.] Ce<sub>2</sub>O<sub>12</sub>Se<sub>3</sub>** вода 40 (0°) [1012], 33,83 (26°) [611], 2,5 (100°) [1012],
3127. **церия сульфат [неорг.] Ce<sub>2</sub>O<sub>12</sub>S<sub>3</sub> (cerium sulfate)** вода 16,44 (0°) [1012], 9,66 (20°) [1012], 5,83 (40°) [1012], 2,2 (60°) [1012], 0,93 (80°) [1012], 0,43 (100°) [1012],
3128. **церия сульфат нонагидрат [неорг.] H<sub>18</sub>Ce<sub>2</sub>O<sub>21</sub>S<sub>3</sub>** вода 20,9 (0°) [1391], 9,53 (21°) [1391],
3129. **церия сульфат октагидрат [неорг.] H<sub>16</sub>Ce<sub>2</sub>O<sub>20</sub>S<sub>3</sub>** вода 16,44 (0°) [1], 9,66 (20°) [1], 5,83 (40°) [1], 2,2 (60°) [1], 0,93 (80°) [1], 0,43 (100°) [1],
3130. **церия сульфат пентагидрат [неорг.] H<sub>10</sub>Ce<sub>2</sub>O<sub>17</sub>S<sub>3</sub>** вода 8,2 (40°) [1391],
3131. **церия(IV) фторид [неорг.] CeF<sub>4</sub> (cerium(IV) fluoride, церия тетрафторид)** вода н.р. [1230], фтороводород 0,106 (-23,8°) [2985, с. 14], 0,1 (-9,8°) [2985, с. 14], 0,1 (11,9°) [2985, с. 14],
3132. **церия хлорид [неорг.] CeCl<sub>3</sub> (cerium(III) chloride)** ацетон р. [1], вода реаг. [1], гидразин 3 (20°) [611], изопропанол р. [104], пиридин 1,58 (0°) [1370], пропанол р. [104], этанол р. [1],
3133. **цефалексин [орг.] C<sub>16</sub>H<sub>19</sub>N<sub>3</sub>O<sub>5</sub>S (кефексин, орацеф, солексин, цепорекс, цефабене, цефалар)** вода 1,35 (25°) [793], этанол н.р. [84],
3134. **цианамид [неорг.] CH<sub>2</sub>N<sub>2</sub> (cyanamide, аминометаннитрил, карбаминовой кислоты нитрил)** вода 338,6 (17,5°) [1370], диэтиловый эфир р. [629], этанол р. [629],
3135. **цианкобаламин [орг.] C<sub>64</sub>H<sub>90</sub>CoN<sub>14</sub>O<sub>14</sub>P (cyanocobalamin, vitamin B<sub>12</sub>, витамин B<sub>12</sub>)** 1-бутанол р. [2], ацетон р. [2], вода 1,24 (20°) [793], диэтиловый эфир н.р. [1714, с. 1173], хлороформ н.р. [1714, с. 1173], этанол 90% 0,56 (20°) [1714, с. 1173],
3136. **2-цианоэтанамид [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O (2-cyanoacetamide, 2-цианоацетамид, цианоуксусной кислоты амид, цианоэтановой кислоты амид)** вода 13 (20°) [1398, с. 49],
3137. **цигалотрин-L [орг.] C<sub>23</sub>H<sub>19</sub>ClF<sub>3</sub>NO<sub>3</sub> (каратэ)** вода 0,0000005 (20°) [1571],
3138. **циклогексан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub> (cyclohexane, гексагидробензол, гексаметилен)** вода 0,0055 (25°) [793], 0,012 (50°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], метанол 43 (15°) [1416, с. 339], 48,6 (20°) [1416, с. 339], 55,1 (25°) [1416, с. 339], 64,5 (30°) [1416, с. 339], 76,9 (35°) [1416,

- с. 339], 95,6 (40°) [1416, с. 339], смеш. (45,75°) [1416, с. 339], пропионитрил 233 (12,2°) [828], сульфолан н.р. [2302, с. 2636], фтороводород т.р. [1817, с. 72], фурфурол 11,58 (17,2°) [828], этанол смеш. [2],
3139. **циклогексанкарбоновая кислота [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> (cyclohexanecarboxylic acid, hexahydrobenzoic acid, гексагидробензойная кислота)** бензол л.р. [2500, с. 3-132], вода 0,2 (21°) [793], тетрахлорметан м.р. [2500, с. 3-132], хлороформ л.р. [2500, с. 3-132], этанол л.р. [2500, с. 3-132],
3140. **циклогексанол [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O (cyclohexanol, циклогексильный спирт)** вода 5,4 (11°) [793], 3,288 (25°) [793], 3,269 (60°) [793],
3141. **циклогексанон [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O (cyclohexanone, анон, пимелинкетон, секстон)** ацетон р. [1], бензол р. [1], вода 7 (20°) [1], диэтиловый эфир р. [1], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], хлороформ р. [1], этанол р. [1],
3142. **циклогексен [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>10</sub> (cyclohexene, tetrahydrobenzene, тетрагидробензол)** ацетон смеш. [2500, с. 3-134], бензол смеш. [2500, с. 3-134], вода 0,02799 (4,8°) [793], 0,02989 (25,1°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2500, с. 3-134], лигроин смеш. [2500, с. 3-134], тетрахлорметан смеш. [2500, с. 3-134], этанол смеш. [2500, с. 3-134],
3143. **циклогексиламино-N-сульфоная кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>O<sub>3</sub>S** бензол т.р. [87], вода 7,7 (20°) [87], гексан н.р. [87], хлороформ т.р. [87],
3144. **N-циклогексиденгидроксиламин [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>NO (циклогексанона оксим, циклогексаноноксим)** вода 1,594 (25,5°) [793], 1,787 (32°) [793], циклогексан 19,8 (27,7°) [828],
3145. **O-(циклогексил)метилфторфосфонат [эл/орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>FO<sub>2</sub>P (CMPF, EA 1212, GF, cyclosarin, циклозарин)** вода 0,37 (20°) [272],
3146. **циклогексимид [орг.] C<sub>15</sub>H<sub>23</sub>NO<sub>4</sub> (4-(2-(3,5-диметил-2-оксоциклогексил)-2-оксиэтил)пиперидин-2,6-дион, cycloheximide, актидион)** вода 2 (2°) [69], изопропанол р. [69], метанол р. [171], хлороформ р. [171], этанол р. [171],
3147. **циклогептан [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>** вода 0,00182 (20°) [793], 0,003 (25°) [793],
3148. **циклогептанон [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>12</sub>O (суберон)** вода 3,75 (20°) [1571], 2,9 (92°) [1571],
3149. **циклогептатриен [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>8</sub> (1,3,5-cycloheptatriene, tropilidene, тропилиден)** бензол л.р. [2500, с. 3-132], вода 0,05806 (5,1°) [793], 0,06641 (15,2°) [793], 0,0669 (25,1°) [793], 0,07642 (45,2°) [793], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-132], хлороформ л.р. [2500, с. 3-132], этанол р. [2500, с. 3-132],
3150. **циклооктан [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>16</sub> (cyclooctane)** бензол р. [2500, с. 3-136], вода 0,00079 (25°) [1398, с. 530], лигроин р. [2500, с. 3-136],
3151. **циклопента-1,3-диен [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>6</sub> (1,3-cyclopentadiene, 1,3-циклопентадиен, циклопентадиен)** вода 0,068 (25°) [1571],
3152. **циклопентан [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub> (cyclopentane)** вода 0,016 (25°) [1398], 0,0296 (99,1°) [1398], метанол 84 (5°) [1416], 107,5 (10°) [1416], 175 (15°) [1416], смеш. (16,6°) [1416], фурфурол 18,34 (19,3°) [828], этанол р. [47],
3153. **циклопентанол [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O (cyclopentanol, циклопентильный спирт)** вода 11,9 (19°) [1571], 9,1 (50°) [1571], 10,1 (90°) [1571],
3154. **циклопентанон [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>O (cyclopentanone)** вода 60,5 (0°) [1571], 44,9 (20°) [1571], 33 (80°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
3155. **циклопентен [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>8</sub> (cyclopentene)** вода 0,1642 (25,1°) [1398],
3156. **циклопропан [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>6</sub> (cyclopropane, триметилен)** бензол р. [1], вода 0,0464 (25°) [1398], 0,0288 (39°) [1398], 0,03529 (71°) [1398], диэтиловый эфир х.р. [1], петролейный эфир р. [1], этанол х.р. [1],
3157. **цинк [неорг.] Zn (zinc)** вода 0,000072 (25°) [1874, с. 2710], ртуть 2,2 (18°) [359],
3158. **цинка ацетат [неорг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub>Zn (zinc acetate, цинка этаноат)** ацетон н.р. [3063, с. 1341], вода 30 (20°) [5], 44,6 (100°) [5], гидразин 4 (20°) [611], метанол 1,9 (15°) [3063, с. 1341],

- 1,9 (66,6°) [3063, с. 1341], уксусная кислота 0,015 (40,5°) [1874, с. 2712], 0,117 (72°) [1874, с. 2712], 0,3 (130°) [1874, с. 2711], этанол 3,5 (25°) [5, с. 684], 221 (79°) [5, с. 684], этанол абсолютный 1,18 (25°) [1370],
3159. **цинка ацетат - вода (1/2) [неорг.]  $C_4H_{10}O_6Zn$  (zinc acetate dihydrate, цинка ацетат дигидрат)** вода 41,6 (20°) [473], этанол 80% 5,82 (20°) [1370], этанол 90% 4,38 (20°) [1370],
3160. **цинка бензоат [неорг.]  $C_{14}H_{10}O_4Zn$  (zinc benzoate)** ацетон 1 (15°) [3063, с. 1341], бензол 4,2 (15°) [3063, с. 1341], метанол 9,9 (15°) [3063, с. 1341], 6,62 (65,9°) [3063, с. 1341],
3161. **цинка бромид [неорг.]  $Br_2Zn$  (zinc bromide)** аммиак жидкий о.м.р. [1788, с. 1119], ацетон 364 (20°) [72], бензонитрил р. [1788, с. 1119], бром жидкий 0,0146 (25°) [3175, с. 282], вода 389 (0°) [1], 426 (15°) [1], 470 (25°) [1], 525 (30°) [1], 592 (40°) [1], 619 (60°) [1], 644 (80°) [1], 672 (100°) [1], диэтиловый эфир 47,7 (-20°) [1874, с. 2754], 92,3 (-10°) [1874, с. 2754], 133,3 (0°) [1874, с. 2754], 195,7 (10°) [1874, с. 2754], 231,8 (20°) [1874, с. 2754], 236 (25°) [1874, с. 2754], 243,5 (35°) [1874, с. 2754], метилацетат р. [1788, с. 1119], пиридин 4,5 (18°) [1], сероуглерод н.р. [1788, с. 1119], этанол р. [1788, с. 1119], этилацетат р. [1788, с. 1119],
3162. **цинка вольфрамат [неорг.]  $O_4WZn$**  вода 0,189 (15°) [1874, с. 2721],
3163. **цинка гидроксид [неорг.]  $H_2O_2Zn$  (zinc hydroxide)** вода 0,000199 (25°) [1874, с. 2722],
3164. **цинка глюконат дигидрат [неорг.]  $C_{12}H_{26}O_{16}Zn$**  вода 13,7 (25°) [611],
3165. **цинка диметилдитиокарбамат [неорг.]  $C_6H_{12}N_2S_4Zn$  (ziram, карбамат МЦ, цимат, цирам)** бензол р. [1799, с. 702], вода 0,0065 (20°) [1398, с. 297], сероуглерод р. [1799, с. 702], тетрахлоформетан р. [1799, с. 702], хлороформ р. [1799, с. 702],
3166. **цинка диэтилдитиокарбамат [неорг.]  $C_{10}H_{20}N_2S_4Zn$  (zinc diethyldithiocarbamate)** ацетон 1 (20°) [611], бензол 2,9 (20°) [611], диэтиловый эфир 0,28 (20°) [611], пиридин 21,9 (20°) [611], сероуглерод р. [1799, с. 685], тетрахлоформетан 0,38 (20°) [611], хлороформ 7,9 (20°) [611], этилацетат 0,67 (20°) [611],
3167. **цинка иодат [неорг.]  $I_2O_6Zn$**  вода 0,87 (20°) [473],
3168. **цинка иодид [неорг.]  $I_2Zn$  (zinc iodide)** аммиак жидкий 0,1 (0°) [1], вода 430,6 (0°) [1], 432 (18°) [1], 446 (40°) [1], 468 (60°) [1], 488 (80°) [1], 510 (100°) [2], глицерин 40 (15,5°) [1370], диоксид серы 0,11 (0°) [1370], диэтиловый эфир 9,57 (20°) [1874, с. 2756], пиридин 12,9 (18°) [1], этанол р. [2],
3169. **цинка карбонат [неорг.]  $CO_3Zn$  (zinc carbonate, смитсонит, цинк углекислый)** аммиак жидкий н.р. [2], ацетон н.р. [2], вода 0,001 (15°) [2],
3170. **цинка молибдат [неорг.]  $MoO_4Zn$  (zinc molybdate)** вода 0,157 (20°) [1650, с. 59], 0,194 (100°) [1650, с. 59],
3171. **цинка нитрат [неорг.]  $N_2O_6Zn$  (zinc nitrate)** аммиак жидкий 11,71 (-78,5°) [1370], 35,1 (-58°) [1370], 29,01 (0°) [1370], вода 93,8 (0°) [1874, с. 2718], 118,8 (20°) [1874, с. 2718], 139,23 (30°) [1874, с. 2718], 334,8 (40°) [1874, с. 2718], 870,9 (70°) [1874, с. 2718],
3172. **цинка нитрат - вода (1/6) [неорг.]  $H_{12}N_2O_{12}Zn$  (zinc nitrate hexahydrate, цинка нитрат гексагидрат)** аммиак жидкий 29 (0°) [1], вода 93,8 (0°) [1], 104,9 (10°) [1], 118,8 (20°) [1], 127,3 (25°) [1], 139,2 (30°) [1], 210 (40°) [1], 432 (50°) [1], 707 (60°) [1], 871 (70°) [1], этанол х.р. [1],
3173. **цинка оксид [неорг.]  $OZn$  (zinc oxide, цинкит, цинковые белила)** аммиак жидкий н.р. [1], вода 0,00016 (20°) [1], этанол н.р. [1],
3174. **цинка октадеканоат [неорг.]  $C_{36}H_{70}O_4Zn$  (zinc stearate, цинка стеарат)** бензол р. [2931, с. 353], вода н.р. [151], диэтиловый эфир н.р. [2500, с. 4-100], метанол р. [2931, с. 353], тетрахлоформетан р. [2931, с. 353], толуол 0,36 (79,2°) [611], этанол р. [151],
3175. **цинка перхлорат [неорг.]  $Cl_2O_8Zn$**  вода 104,9 (0°) [1874, с. 2752], 110,1 (20°) [1874, с. 2752], 119,3 (40°) [1874, с. 2752], 125,2 (50°) [1874, с. 2752],
3176. **цинка перхлорат гексагидрат [неорг.]  $H_{12}Cl_2O_{14}Zn$**  2-этоксиэтанол 130 (20°) [611], вода р. [1012], фурфурол 85 (20°) [611], этанол р. [1012],
3177. **цинка селенат - вода (1/5) [неорг.]  $H_{10}O_9SeZn$  (zinc selenate pentahydrate, цинка селенат пентагидрат)** вода 63,4 (25°) [2500, с. 4-100],

3178. **цинка сульфат [неорг.]  $O_4SZn$  (zinc sulfate)** вода 41,8 (0°) [1], 47,5 (10°) [1], 54,1 (20°) [1], 58 (25°) [1], 62,1 (30°) [1], 70,4 (40°) [1], 74,8 (60°) [1], 67,2 (80°) [1], 60,5 (100°) [1], глицерин 35 (15,5°) [611], метанол 0,485 (15°) [2948, с. 1441], 0,428 (25°) [2948, с. 1441], 0,408 (35°) [2948, с. 1441], 0,42 (45°) [2948, с. 1441], 0,463 (55°) [2948, с. 1441], серная кислота 0,28 (25°) [1874, с. 2738], 1,11 (128,6°) [1874, с. 2738], фтороводород н.р. [1817, с. 73], этанол 0,038 (15°) [2948, с. 1443], 0,034 (25°) [2948, с. 1443], 0,029 (35°) [2948, с. 1443], 0,02 (55°) [2948, с. 1443],
3179. **цинка сульфат гептагидрат [неорг.]  $H_{14}O_{11}SZn$  (zinc sulfate heptahydrate, цинковый купорос)** ацетон н.р. [1], вода о.х.р. [371], глицерин 10 (20°) [371], метанол 5,9 (18°) [2198, с. 17], этанол м.р. [1], н.р. [371],
3180. **цинка сульфид гексагональный [неорг.]  $SZn$  (вюрцит, цинк сернистый)** вода 0,00000000003 (18°) [2], уксусная кислота н.р. [2],
3181. **цинка сульфид кубический [неорг.]  $SZn$  (sphalerite, zinc sulfide, сфалерит, цинк сернистый)** вода 0,00000000003 (18°) [2], уксусная кислота н.р. [2],
3182. **цинка сульфит - вода (1/2) [неорг.]  $H_4O_5SZn$  (zinc sulfite dihydrate, цинка сульфит дигидрат)** вода 0,224 (25°) [2500, с. 4-100], этанол н.р. [2500, с. 4-100],
3183. **цинка тартрат дигидрат [неорг.]  $C_4H_8O_8Zn$  (zinc tartrate dihydrate)** вода 0,022 (20°) [2500, с. 4-100],
3184. **цинка формиат [неорг.]  $C_2H_2O_4Zn$  (zinc formate, цинка метаноат)** вода 3,7 (0°) [611], 4,3 (10°) [611], 5,2 (20°) [611], 6,1 (30°) [611], 9,2 (50°) [72, с. 225], 11,79 (60°) [611], 28,8 (90°) [72, с. 225], 37,99 (100°) [611],
3185. **цинка фторид [неорг.]  $F_2Zn$  (zinc fluoride)** аммиак жидкий н.р. [1], вода 1,6 (20°) [1], фтороводород 0,016 (-23°) [1459], 0,019 (-4,4°) [1459], 0,024 (14,2°) [1459], этанол н.р. [1],
3186. **цинка фторид - вода (1/4) [неорг.]  $H_8F_2O_4Zn$  (цинка фторид тетрагидрат)** вода 1,6 (18°) [2],
3187. **цинка хлорат тетрагидрат [неорг.]  $H_8Cl_2O_{10}Zn$**  вода 226,2 (20°) [1012],
3188. **цинка хлорид [неорг.]  $Cl_2Zn$  (zinc chloride, цинк хлористый)** аммиак жидкий н.р. [1], ацетон 43,5 (18°) [1], вода 208 (0°) [1], 272 (10°) [1], 367 (20°) [1], 408 (25°) [1], 435 (30°) [1], 453 (40°) [1], 471 (50°) [1], 495 (60°) [1], 549 (80°) [1], 614 (100°) [1], гидразин 8 (20°) [1370], глицерин 50 (15,5°) [1370], диметилсульфоксид 30 (25°) [1001, с. 320], диоксид серы 0,16 (0°) [1370], диэтиловый эфир х.р. [1], метанол р. [2210, с. 135], оксид-дихлорид селена(IV) 1,11 (25°) [1370], пиридин 2,6 (20°) [1], пропанол р. [2210, с. 135], фтороводород н.р. [113, с. 71], этанол 100 (12,5°) [1], этилацетат р. [2210, с. 135],
3189. **цинка хлорит дигидрат [неорг.]  $H_4Cl_2O_6Zn$**  вода 5,1 (1°) [104], 10,4 (70°) [104],
3190. **цинка цианид [неорг.]  $C_2N_2Zn$  (zinc cyanide)** вода 0,0005 (20°) [3100, с. 571], диметилсульфоксид н.р. [1812],
3191. **цинка этандиоат [неорг.]  $C_2O_4Zn$  (zinc oxalate, цинка оксалат)** вода 0,0026 (25°) [1571],
3192. **цинка этилен-N,N'-бисдитиокарбамат [неорг.]  $C_4H_6N_2S_4Zn$  (аспер, карбадин, купразан, ленакол, тиозин, цинеб)** вода 0,001 (20°) [2606, с. 12],
3193. **цинхонамина нитрат [орг.]  $C_{19}H_{25}N_3O_4$**  вода 0,2 (20°) [481],
3194. **циперметрин [орг.]  $C_{22}H_{19}Cl_2NO_3$  (cypermethrin, рипкорд, цимбуш)** ацетон 45 (20°) [3139, с. 29], вода 0,000001 (20°) [3139, с. 29], гексан 10,3 (20°) [3139, с. 29], хлороформ 45 (20°) [3139, с. 29], этанол 45 (20°) [3139, с. 29],
3195. **цирконий [неорг.]  $Zr$  (zirconium)** вода н.р. [1], литий расплавленный 0,079 (700°) [1641, с. 35], натрий расплавленный 0,0075 (700°) [1641, с. 35], ртуть н.р. [385, с. 188],
3196. **циркония динитрат-оксид - вода (1/6) [неорг.]  $H_{12}N_2O_{13}Zr$  (циркония динитрат-оксид гексагидрат)** вода 131 (25°) [958, с. 256], 181 (46°) [958, с. 256],
3197. **циркония оксид-дихлорид октагидрат [неорг.]  $H_{16}Cl_2O_9Zr$  (цирконила хлорид октагидрат)** вода 54 (0°) [1012], 60 (20°) [1012], 65 (40°) [1012], 85 (60°) [1012], диэтиловый эфир р. [1012], этанол р. [1012],

3198. **циркония сульфат тетрагидрат [неорг.]**  $\text{H}_8\text{O}_{12}\text{S}_2\text{Zr}$  вода 64 (18°) [1], 79 (40°) [1], серная кислота р. [1], этанол н.р. [1],
3199. **циркония фторид [неорг.]**  $\text{F}_4\text{Zr}$  (zirconium(IV) fluoride) вода 1,5 (25°) [1], 1,39 (50°) [1], трифторид брома н.р. (25°) [1459], фтороводород 0,023 (-23,1°) [1459], 0,015 (-8,3°) [1459], 0,009 (12,4°) [1459],
3200. **циркония хлорид [неорг.]**  $\text{Cl}_4\text{Zr}$  (zirconium(IV) chloride, **циркония(IV) хлорид**) вода реаг. [1], диэтиловый эфир р. [1], тетрахлорид титана 43 (25°) [1650, с. 181], этанол р. [1],
3201. **цитизин [орг.]**  $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$  (cytisine) амиловый спирт 0,304 (15°) [828], ацетон 7,7 (20°) [1714, с. 1188], бензол 3,3 (20°) [1714, с. 1188], вода 43,9 (16°) [793], петролейный эфир н.р. [1714, с. 1188], хлороформ 50 (20°) [1714, с. 1188], этанол 28,6 (20°) [1714, с. 1188], этилацетат 10 (20°) [1714, с. 1188],
3202. **эйкозан [орг.]**  $\text{C}_{20}\text{H}_{42}$  (eicosane, **дидецил**) вода 0,00000019 (25°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2],
3203. **эйкозановая кислота [орг.]**  $\text{C}_{20}\text{H}_{40}\text{O}_2$  (арахиновая кислота) бензол х.р. [2528, с. 127], вода н.р. [2], диэтиловый эфир л.р. [2], хлороформ х.р. [2528, с. 127], этанол 0,57 (20°) [2],
3204. **1-эйкозен [орг.]**  $\text{C}_{20}\text{H}_{40}$  (1-eicosene) вода 0,00000000005 (23°) [1398],
3205. **l-эргонин [орг.]**  $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{NO}_3$  (l-тропинкарбоновая кислота) вода 17,8 [1398],
3206. **(-)-эметин [орг.]**  $\text{C}_{29}\text{H}_{40}\text{N}_2\text{O}_4$  ((-)-emetine) бензол р. [10], вода 0,096 (15°) [1571], диэтиловый эфир л.р. [10], оливковое масло 1,1 (25°) [828], петролейный эфир р. [10], хлороформ л.р. [10], этанол л.р. [10],
3207. **эналаприла малеат [орг.]**  $\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_9$  (эднит, энам, энап, энвиприл) вода 2,5 [607], метанол 25 [607], этанол 10 [607],
3208. **эндрин [орг.]**  $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Cl}_6\text{O}$  ((1R,4S,4aS,5S,7R,8R,8aR)-1,4,4a,5,6,7,8,8a-октагидро-1,2,3,4,10,10-гексахлор-6,7-эпокси-1,4:5,8-диметанонафталин, **endrine**) вода 0,000025 (25°) [793],
3209. **энрофлоксацин [орг.]**  $\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{FN}_3\text{O}_3$  (1-циклопропил-6-фтор-1,4-дигидро-4-оксо-7-(4-этил-1-пиперазинил)-3-хинолинкарбоновая кислота) вода 0,013 (20°) [682],
3210. **1,4-эпокси-п-ментан [орг.]**  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$  (1,4-цинеол, п-цинеол) вода 0,2 (20°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
3211. **1,8-эпокси-п-ментан [орг.]**  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$  (кайепутол, цинеол, эвкалиптол) вода 0,2 (20°) [2], диэтиловый эфир смеш. [2], уксусная кислота р. [2], хлороформ р. [2], этанол смеш. [2],
3212. **эрбия нитрат [неорг.]**  $\text{Er}_2\text{N}_3\text{O}_9$  диэтиловый эфир 2,28 (20°) [611],
3213. **эрбия оксид [неорг.]**  $\text{Er}_2\text{O}_3$  (erbium oxide) вода 0,00049 (29°) [2],
3214. **эрбия сульфат [неорг.]**  $\text{Er}_2\text{O}_{12}\text{S}_3$  вода 16 (20°) [611], 13,56 (25°) [611], 6,53 (40°) [611],
3215. **эрбия сульфат октагидрат [неорг.]**  $\text{H}_{16}\text{Er}_2\text{O}_{20}\text{S}_3$  вода 13 (20°) [1012], 5,3 (40°) [1012],
3216. **эргокальциферол [орг.]**  $\text{C}_{28}\text{H}_{44}\text{O}$  (vitamin D2, витамин D2) ацетон 8,8 (7°) [607, с. 1578], 31,6 (26°) [416, с. 99], вода н.р. [1103], диэтиловый эфир р. [1103], хлороформ р. [1103], этанол 95 (20°) [1103], этилацетат 34,4 (26°) [416, с. 99],
3217. **эргометрина малеат [орг.]**  $\text{C}_{23}\text{H}_{25}\text{N}_3\text{O}_6$  ([8-бета-(S)]-9,10-дидегидро-N-(2-гидрокси-1-метилэтил)-6-метилэрголин-8-карбоксамид малеат, **ergonovine maleate**, **эргоновина малеат**) вода 2,8 (20°) [607, с. 573], диэтиловый эфир н.р. [607, с. 573], хлороформ н.р. [607, с. 573], этанол 1,05 (20°) [607, с. 573],
3218. **эрготамин [орг.]**  $\text{C}_{34}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_4$  (ergotamine) ацетон 0,84 (20°) [607, с. 575], бензол м.р. [607, с. 575], вода н.р. [10], метанол 1,8 (20°) [607, с. 575], петролейный эфир н.р. [607, с. 575], пиридин л.р. [607, с. 575], уксусная кислота л.р. [607, с. 575], хлороформ л.р. [607, с. 575], этилацетат р. [607, с. 575],
3219. **эрготамина тартрат - метанол (1/2) [орг.]**  $\text{C}_{72}\text{H}_{84}\text{N}_{10}\text{O}_{18}$  (ergotamine tartrate) вода 0,2 (20°) [607], этанол 0,25 (20°) [607],

3220. **эрготаминин [орг.] C<sub>33</sub>H<sub>35</sub>N<sub>5</sub>O<sub>5</sub> (12'-hydroxy-2'-methyl-5'-α-(phenylmethyl)-8-α-ergotaman-3',6',18-trione, ergotaminine)** метанол 0,067 (64°) [607], пиридин р. [607], уксусная кислота р. [607], хлороформ р. [607], этанол 0,1 (78°) [607],
3221. **эритрит [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub> (erythritol)** вода 67 (22,8°) [611],
3222. **эритромицин [орг.] C<sub>37</sub>H<sub>67</sub>NO<sub>13</sub> (erythromycin)** 1,2-дихлорэтан р. [1714], амилацетат р. [1714], ацетон л.р. [371], ацетонитрил л.р. [1714], вода 0,12 (30°) [1571], 0,04 (80°) [1571], диэтиловый эфир р. [1714], метанол л.р. [371], хлороформ л.р. [1714], этанол 20 (20°) [1714], этилацетат л.р. [1714],
3223. **d-эстрон [орг.] C<sub>18</sub>H<sub>22</sub>O<sub>2</sub> (estrone)** 1-нонанол 0,4 (20°) [3205], 0,457 (25°) [3205], 0,575 (30°) [3205], 0,653 (35°) [3205], 0,745 (40°) [3205], 0,838 (45°) [3205], 0,957 (50°) [3205], 1,164 (55°) [3205], 1-октанол 0,243 (20°) [3205], 0,31 (25°) [3205], 0,368 (30°) [3205], 0,456 (35°) [3205], 0,769 (50°) [3205], 1,02 (55°) [3205], 2-бутанол 0,26 (20°) [3205], 0,326 (25°) [3205], 0,405 (30°) [3205], 0,489 (35°) [3205], 0,592 (40°) [3205], 0,687 (45°) [3205], 0,779 (50°) [3205], 0,94 (55°) [3205], N-метилпирролидон-2 0,59 (20°) [3205], 0,79 (25°) [3205], 0,96 (30°) [3205], 1,2 (35°) [3205], 1,48 (40°) [3205], 2,03 (45°) [3205], 2,75 (50°) [3205], 3,17 (55°) [3205], ацетон 2,5 (15°) [607, с. 585], ацетонитрил 0,279 (20°) [3205], 0,498 (25°) [3205], 0,791 (30°) [3205], 1,432 (35°) [3205], 2,28 (40°) [3205], 4,509 (45°) [3205], 6,639 (50°) [3205], 12,414 (55°) [3205], бензол 0,85 (80°) [607, с. 585], вода 0,018 (20°) [3205], 0,003 (25°) [607, с. 585], 0,033 (25°) [3205], 0,083 (30°) [3205], 0,176 (35°) [3205], 0,371 (40°) [3205], 0,647 (45°) [3205], 1,2 (50°) [3205], 1,55 (55°) [3205], гексадекан 0,086 (20°) [3205], 0,115 (25°) [3205], 0,154 (30°) [3205], 0,363 (40°) [3205], 1,15 (55°) [3205], диметилформаид 0,415 (20°) [3205], 0,682 (25°) [3205], 1,04 (30°) [3205], 1,6 (35°) [3205], 2,35 (40°) [3205], 3,77 (45°) [3205], 5,252 (50°) [3205], 7,36 (55°) [3205], диоксан р. [607, с. 585], диэтиловый эфир м.р. [2500, с. 3-244], додекан 0,0292 (20°) [3205], 0,0375 (25°) [3205], 0,0437 (30°) [3205], 0,0584 (35°) [3205], 0,0729 (40°) [3205], 0,105 (45°) [3205], 0,155 (50°) [3205], 0,197 (55°) [3205], пиридин р. [607, с. 585], растительные масла м.р. [607, с. 585], хлороформ 0,6 (15°) [607, с. 585], этанол 96% 0,5 (15°) [607, с. 585], 2,7 (78°) [607, с. 585],
3224. **этан [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> (ethane, фреон 170, хладон 170)** амилацетат 0,516 (30°) [828], ацетон 0,712 (0°) [828], 0,575 (20°) [828], 0,473 (40°) [828], бензол 0,735 (10°) [828], 0,664 (20°) [828], 0,513 (50°) [828], вода 0,01083 (4,99°) [1398], 0,007413 (14,99°) [1398], 0,0058 (20°) [1398], 0,0024 (60°) [1398], гексадекафторгептан 0,0001573 (25°) [2985, с. 213], гексан 0,646 (30°) [828], гептан 0,846 (30°) [828], диметилформаид 0,21 (25°) [1850, с. 418], метанол 0,36 (25°) [1850, с. 418], метилацетат 0,61 (0°) [828], 0,497 (20°) [828], 0,411 (40°) [828], перфтортрибутиламин 0,1838 (13,55°) [2985, с. 213], 0,1645 (20,6°) [2985, с. 213], 0,1542 (25°) [2985, с. 213], 0,1416 (30,89°) [2985, с. 213], тетрахлорметан 0,628 (0°) [828], 0,478 (20°) [828], хлорбензол 0,581 (0°) [828], 0,457 (20°) [828], 0,372 (40°) [828], циклогексанол 0,096 (26°) [828], этанол 0,078 (20°) [10, с. 491], этилацетат 0,455 (30°) [828],
3225. **этанамид [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NO (acetamide, ацетамид, уксусной кислоты амид, этановой кислоты амид)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан м.р. [1050, с. 362], 1-бутиламин р. [560, с. 701], аммиак жидкий л.р. (-33°) [560, с. 701], бензиламин р. [560, с. 701], вода 97,5 (20°) [2], 178 (50°) [2], глицерин л.р. [2], дибутиламин н.р. [560, с. 701], диэтиламин м.р. [560, с. 701], диэтиловый эфир т.р. [2], пиридин 17,75 (20°) [1385], трибутиламин н.р. [560, с. 701], триэтиламин н.р. [560, с. 701], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ р. [2], этанол 31,6 (20°) [2], 325,4 (60°) [2],
3226. **этанаминия хлорид [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>8</sub>ClN (этиламина гидрохлорид, этиламмония хлорид)** ацетон м.р. [1960, с. 889], вода 280 (25°) [611], диэтиловый эфир н.р. [1960, с. 889], хлороформ 26,89 (20°) [611], этанол р. [1960, с. 889],
3227. **этандиаид [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (oxamide, оксаид, щавелевой кислоты диаид)** вода 0,037 (7,3°) [1398], 0,62 (100°) [1398], диэтиловый эфир т.р. [2, с. 842-843], этанол т.р. [2, с. 842-843],

3228. **этан-1,2-диилдинитрат [орг.]  $C_2H_4N_2O_6$  (1,2-этандиола динитрат, нитрогликоль, этиленгликольдинитрат)** ацетон х.р. [103], бензол х.р. [103], вода 0,62 (15°) [1385], 0,68 (20°) [1385], 0,92 (50°) [1385], диэтиловый эфир х.р. [103], метанол х.р. [103], нитробензол х.р. [103], тетрахлорметан т.р. [103], толуол х.р. [103], хлороформ х.р. [103], этанол х.р. [103],
3229. **этандиовая кислота [орг.]  $C_2H_2O_4$  (oxalic acid, щавелевая кислота)** аммиак жидкий н.р. [3169, с. 120], бензол н.р. [1], вода 10 (20°) [1], 25 (44,5°) [565], 100 (86,5°) [565], 120 (100°) [1], глицерин 14,9 (15,5°) [828], диметилсульфоксид 26 (20,3°) [1716, с. 323], диэтиловый эфир 16,9 (20°) [1], 23,59 (25°) [1385], изобутанол 12,2 (20,2°) [1385], метанол 25 (-35°) [565], 100 (19°) [565], муравьиная кислота 95% 9,74 (16,8°) [1385], петролейный эфир н.р. [1], пропанол 13,9 (-1,2°) [1385], 20 (18,5°) [1385], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ н.р. [1], этанол 90% 14,7 (15°) [362], этанол абсолютный 23,73 (15°) [362],
3230. **этандиовая кислота - вода (1/2) [орг.]  $C_2H_6O_6$  (щавелевая кислота дигидрат, этандиовая кислота дигидрат)** бензол н.р. [10, с. 402], вода 9,5 (15°) [10, с. 402], 0,182 (23°) [793], 120 (90°) [10, с. 402], диэтиловый эфир 1,37 (15°) [1], 1,47 (25°) [1385], петролейный эфир н.р. [10, с. 402], тетракарбонил никеля н.р. [820, с. 201], хлороформ н.р. [10, с. 402], этанол 30 (15°) [10, с. 402],
3231. **этандиовой кислоты диметиловый эфир [орг.]  $C_4H_6O_4$  (dimethyl oxalate, диметилноксалат, метилноксалат, щавелевой кислоты диметиловый эфир)** ацетон р. [2500, с. 3-216], вода 4,2 (-0,5°) [611], 6,18 (20°) [2], 18,8 (44,5°) [611], смеш. (53,5°) [611], диэтиловый эфир р. [2500, с. 3-216], метанол р. [2], муравьиная кислота 95% 22,58 (20,2°) [1385], пиридин 4,8 (20°) [1385], хлороформ р. [2500, с. 3-216], этанол р. [2],
3232. **этандиовой кислоты диэтиловый эфир [орг.]  $C_6H_{10}O_4$  (diethyl oxalate, диэтилоксалат, щавелевой кислоты диэтиловый эфир)** ацетон смеш. [2500, с. 3-178], вода 3,6 (20°) [473, с. 1.183], диэтиловый эфир смеш. [473, с. 1.183], тетрахлорметан р. [2500, с. 3-178], этанол смеш. [473, с. 1.183],
3233. **этан-1,2-диол [орг.]  $C_2H_6O_2$  (1,2-диоксиэтан, 1,2-этандиол, ethylene glycol, гликоль, этандиол-1,2, этиленгликоль)** 1-бутанол смеш. (20°) [575], аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], анилин смеш. (20°) [575], ацетон смеш. (20°) [575], бензиловый спирт смеш. (20°) [575], бензол 6 (25°) [362], вода смеш. [1], гептан 0,062 (67,9°) [828], глицерин смеш. (20°) [575], диэтиловый эфир 7,89 (20°) [1], изопропанол смеш. (20°) [575], метанол смеш. (20°) [575], тетрахлорметан 6,6 (25°) [362], уксусная кислота смеш. (20°) [575], формамид смеш. (20°) [575], циклогексанон смеш. (20°) [575], этанол смеш. [1],
3234. **этаннитрил [орг.]  $C_2H_3N$  (acetonitrile, ацетонитрил, метилцианид, уксусной кислоты нитрил)** ацетон смеш. [1], бензол смеш. [1], вода смеш. [1], 46,4 (-10°) [1571], 68,1 (-3°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [1], метанол смеш. [1962, с. 8], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], тетрахлорметан смеш. [1], фтороводород л.р. [1817, с. 73], этанол смеш. [1],
3235. **этантиоамид [орг.]  $C_2H_5NS$  (thioacetamide, тиоацетамид, тиоуксусной кислоты амид)** аммиак жидкий л.р. [3169, с. 120], бензол т.р. [9, с. 567], вода 14,02 (25°) [1398], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
3236. **этантиол [орг.]  $C_2H_6S$  (ethanethiol, этилгидросульфид, этилмеркаптан)** вода 1,5 (20°) [2], диэтиловый эфир р. [2], сульфолан смеш. (26,6°) [560, с. 236], этанол р. [2],
3237. **этен [орг.]  $C_2H_4$  (ethylene, этилен)** ацетон 0,362 (20°) [828], бензол 0,396 (22°) [828], вода 0,0281 (0°) [1385, с. 94], 0,0237 (5°) [1385, с. 94], 0,02 (10°) [1385, с. 94], 0,0171 (15°) [1385, с. 94], 0,015 (20°) [1385, с. 94], 0,0131 (25°) [1385, с. 94], 0,0118 (30°) [1385, с. 94], гексан 0,533 (22°) [828], диметилсульфоксид 0,1 (20,3°) [1716, с. 323], диметилформаимид 0,19 (25°) [1850, с. 418], диэтиловый эфир р. [2], метанол 0,38 (25°) [1850, с. 418], метилацетат 0,627 (0°) [828], 0,504 (20°) [828], тетрахлорметан 0,386 (0°) [828], 0,306 (20°) [828], хлорбензол 0,441 (0°) [828], 0,343 (20°) [828], циклогексанол 0,039 (26°) [828], этанол 0,059 (0°) [828], 0,043 (20°) [828],

3238. **этиленбензол [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>8</sub> (ethenylbenzene, styrene, styrol, винилбензол, стирол, фенилэтилен)** аммиак жидкий р. [3169, с. 119], ацетон р. [1], бензол смеш. [1], вода 0,031 (20°) [727], 0,05 (40°) [1], диэтиленгликоль 36 (25°) [575, с. 357], диэтиловый эфир р. [1], метанол р. [1], петролейный эфир смеш. [1], сероуглерод р. [1], сульфолан смеш. [2302, с. 2636], этанол р. [1],
3239. **этилоксиэтилен [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O (divinyl ether, винилоксиэтилен, дивиниловый эфир)** вода 0,525 (37°) [1398], диэтиловый эфир смеш. [800, с. 546], этанол смеш. [800, с. 546],
3240. **этиларсин [эл/орг.] C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>As** вода 0,013 (19°) [1398],
3241. **О-этил-S-бензил-фенилтиофосфонат [эл/орг.] C<sub>15</sub>H<sub>17</sub>O<sub>2</sub>PS (инезин)** вода 0,075 (20°) [239],
3242. **этилбензол [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>10</sub> (ethylbenzene, фенилэтан)** вода 0,014 (15°) [2], 0,018 (20°) [793], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
3243. **2-этилбутановая кислота [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> (α-этилмасляная кислота, 3-пентанкарбоновая кислота, диэтилуксусная кислота)** вода 0,2494 (25°) [793],
3244. **О-этил-S-2-диизопропиламиноэтил-метилтиофосфонат [эл/орг.] C<sub>11</sub>H<sub>26</sub>NO<sub>2</sub>PS (EA 1701, VX, ви-газ, метилтиофосфоновой кислоты О-этиловый S-2-(диизопропиламино)этиловый эфир)** вода 3 (20°) [1799, с. 626],
3245. **О-этил-N,N-диметиламидоцианофосфат [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>P (EA 1205, GA, tabun, trilon 83, табун, цианфосфорной кислоты диметиламид этилового эфира)** вода 13,6 (20°) [9],
3246. **О-этил-S,S-дипропил-дитиофосфат [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>19</sub>O<sub>2</sub>PS<sub>2</sub> (O-ethyl-S,S-dipropylphosphorodithioate, ethoprop, мокап)** вода 0,075 [793],
3247. **этилендиамина диперхлорат [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>10</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O<sub>8</sub>** вода 100 (17°) [298],
3248. **этилендиамин-N,N,N',N'-тетрауксусная кислота [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub>O<sub>8</sub> (EDTA, ethylenediamine-N,N,N',N'-tetraacetic acid, ethylenediaminetetraacetic acid, ЭДТА, комплексон II, хелатон II, этилендиаминтетрауксусная кислота)** ацетон т.р. [174], бензол т.р. [174], вода 0,0283 (20°) [174], диметилформамид р. (153°) [174], диэтиловый эфир т.р. [174], этанол т.р. [174],
3249. **этилизоцианид [орг.] C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>N (ethyl isocyanide, этилизонитрил)** вода 0,0999 [1398], диэтиловый эфир х.р. [114], этанол х.р. [114],
3250. **этилморфин [орг.] C<sub>19</sub>H<sub>23</sub>NO<sub>3</sub> (ethylmorphine)** вода 0,2794 (20°) [793],
3251. **этилморфина гидрохлорид [орг.] C<sub>19</sub>H<sub>24</sub>ClNO<sub>3</sub>** вода 8,7 (15°) [611], 12,5 (25°) [611], 25 (40°) [611], 40 (50°) [611], метанол 84,3 (25°) [828], хлороформ 0,353 (25°) [828],
3252. **этилморфина гидрохлорид дигидрат [орг.] C<sub>19</sub>H<sub>28</sub>ClNO<sub>5</sub> (дионин)** вода 8,7 (15°) [1385], 12,5 (25°) [1385], 25 (40°) [1385], 40 (50°) [1385], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ т.р. [2], этанол 6,3 (25°) [1385], 25 (50°) [1385],
3253. **1-этилнафталин [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>12</sub> (1-ethylnaphthalene)** вода 0,00107 (25°) [793],
3254. **этилнитрат [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>3</sub> (ethyl nitrate, азотной кислоты этиловый эфир)** вода 1,3 (35°) [2], 3,09 (55°) [2], диэтиловый эфир р. [2], этанол р. [2],
3255. **О-этил-O-(4-нитрофенил)бензолтиофосфонат [эл/орг.] C<sub>14</sub>H<sub>14</sub>NO<sub>4</sub>PS (ethyl O-(p-nitrophenyl)phenylphosphonothionate, ЭПН)** вода 0,0003113 (22°) [1398, с. 1006],
3256. **2-этилпропандиовая кислота [орг.] C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>O<sub>4</sub> (этилмалоновая кислота)** вода 63,6 (15°) [1398], 71,2 (25°) [1389], диэтиловый эфир 0,015 (25°) [1385],
3257. **этилртути хлорид [эл/орг.] C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ClHg (этилмеркурхлорид)** вода 0,00014 (20°) [506], органические растворители р. [506],
3258. **этилсульфонилэтан [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub>S (diethyl sulphone, диэтилсульфон)** бензол р. [1355], вода 16,7 (16°) [1955, с. 121], петролейный эфир н.р. [1355],
3259. **О-этил-S-фенил-бутиламино-дитиофосфат [орг.] C<sub>12</sub>H<sub>20</sub>NOPS<sub>2</sub> (фосбутил, фосфбутил)** вода 0,02 (20°) [239],
3260. **4-этилфенол [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>O (4-ethylphenol)** вода 0,49 (25°) [793],

3261. **этилциклогексан [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>16</sub> (ethylcyclohexane)** бензол р. [114], вода 0,00061 (30°) [1571], 0,00212 (100°) [1571], 0,0208 (171°, под давлением 7 бар) [1571, с. 8-129], диэтиловый эфир р. [114], этанол р. [114],
3262. **этилциклопентан [орг.] C<sub>7</sub>H<sub>14</sub> (ethylcyclopentane)** вода 0,012 (20°) [1571],
3263. **N-этилэтанамина [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>11</sub>N (diethylamine, диэтиламин)** ацетон р. [560], вода смеш. [1], диэтиловый эфир р. [1], этанол р. [1], этилацетат р. [560], этиленгликоль 59 (4,5°) [575, с. 353],
3264. **N-этилэтанамина гидрохлорид [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>12</sub>ClN (diethylamine hydrochloride, диэтиламин солянокислый, диэтиламина гидрохлорид)** вода 232 (25°) [2], диэтиловый эфир н.р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. (78°) [2],
3265. **этин [орг.] C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> (acetylene, ацетилен)** ацетон 5,67 (0°) [828], 5,05 (5°) [828], 4,51 (10°) [828], 3,6 (20°) [828], 3,23 (25°) [828], 2,9 (30°) [828], 2,38 (40°) [828], бензол 0,749 (4°) [1385], вода 0,197 (1°) [1850, с. 82], 0,1561 (10°) [1850, с. 82], 0,12 (20°) [611], 0,1006 (30°) [1850, с. 82], диметилсульфоксид 2,8 (20,3°) [1716, с. 323], диметилформамид 4,08 (20°) [828], 3,72 (25°) [1850, с. 418], 3 (30°) [828], диоксан 2,16 (20°) [828], диэтиловый эфир р. [1962, с. 9], кислород жидкий 0,000004 [2535, с. 47], метанол 1,45 (25°) [1850, с. 418], метилацетат 4,8 (0°) [828], 3 (20°) [828], 1,64 (40°) [828], нитробензол 0,573 (3°) [1385], тетрахлорметан 0,282 (0°) [828], 0,225 (20°) [828], уксусная кислота р. [1962, с. 9], хлорбензол 0,4 (20°) [828], циклогексанол 0,963 (2,6°) [1385], этанол 1,25 (0°) [828],
3266. **этинилэстрадиол [орг.] C<sub>20</sub>H<sub>24</sub>O<sub>2</sub> (17 $\alpha$ -этинилэстратриен-1,3,5(10)-дио-3,17 $\beta$ , ethinylestradiol)** ацетон л.р. [371], вода 0,00102 (20°) [793], 0,0015 (30°) [793], 0,002199 (50°) [793], диоксан л.р. [371], диэтиловый эфир л.р. [371], хлороформ р. [371], этанол р. [371],
3267. **этодолак [орг.] C<sub>17</sub>H<sub>21</sub>NO<sub>3</sub> ((1,8-diethyl-1,3,4,9-tetrahydropyrano[3,4-b]indol-1-yl)acetic acid, (1,8-диэтил-1,3,4,9-тетрагидропирано[3,4-б]индол-1-ил)уксусная кислота, etodolac)** вода 0,004 (37°) [1398],
3268. **этоксibenзол [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>O (ethoxybenzene, фенол)** вода 0,12 (20°) [114],
3269. **1-этоксibутан [орг.] C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>O (бутилэтиловый эфир)** вода 0,65 (20°) [1571], 0,39 (70°) [1571], диэтиловый эфир смеш. [2], этанол смеш. [2],
3270. **N-(4-этоксифенил)ацетамид [орг.] C<sub>10</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>2</sub> (N-(4-ethoxyphenyl)acetamide, N-ацетил-4-этоксанилин, phenacetin, фенацетин)** амилацетат 2,48 (30°) [1385], амиловый спирт 3,64 (25°) [1385], анилин 10,45 (30°) [1385], ацетон 11,96 (30°) [1385], бензальдегид 9,22 (30°) [1385], бензол 0,65 (30°) [1385], вода 0,03603 (15°) [793], 0,0502 (25°) [793], 1,186 (100°) [793], глицерин 99,04% 0,47 (20°) [560, с. 439], диэтиловый эфир 1,58 (25°) [1385], ксилол 1,27 (32,5°) [1385], петролейный эфир 0,02 (20°) [828], пиридин 17,39 (20°) [1385], пиридин 50% водный 28,94 (20°) [1385], тетрахлорметан 0,037 (25°) [1385], толуол 0,3 (25°) [1385], уксусная кислота 99,5% 15,81 (21,5°) [1385], хинолин 7,83 (20°) [1385], хлороформ 5 (25°) [1385], этанол 90% 8,48 (25°) [1385], этанол абсолютный 7,11 (25°) [1385],
3271. **4-этоксифенилмочевина [орг.] C<sub>9</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (дульцин, сукрол)** вода 0,121 (21°) [793], 0,13 (45°) [793], 2 (100°) [793], этанол р. [87],
3272. **4-этоксифенол [орг.] C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub> (гидрохинона моноэтиловый эфир, п-этоксифенол)** вода 0,7043 (20°) [793], л.р. (100°) [2], диэтиловый эфир л.р. [2], этанол л.р. [2],
3273. **этоксизтан [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O (diethyl ether, диэтиловый эфир, серный эфир, этиловый эфир)** 1,1,2-трифтор-1,2,2-трихлорэтан смеш. [1050, с. 362], аммиак жидкий смеш. [3169, с. 120], ацетон х.р. [1], бензол смеш. [1355, с. 793], вода 10,45 (0°) [1398], 9,92 (7,5°) [1398], 8,291 (10°) [1398], 6,5 (20°) [1], 5,069 (30°) [1398], 2,9 (72°) [1398], 2,7 (82°) [1398], глицерин 99,04% 0,65 (20°) [560, с. 439], диэтиленгликоль 19,5 (25°) [575, с. 357], лигроин х.р. [1], серная кислота р. [1355, с. 793], фтороводород л.р. [1817, с. 73], хлороформ смеш. [1355, с. 793], этанол смеш. [1355, с. 793], этиленгликоль 8,5 (25°) [575, с. 353],
3274. **этоксизэтилен [орг.] C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O (ethyl vinyl ether, винилэтиловый эфир)** вода 1,002 (37°) [1398],

3275. **2-(2-этоксиэтокси)этанол [орг.]**  $C_6H_{14}O_3$  (диэтиленгликоля этиловый эфир, карбитол, этилкарбитол) вода 48,43 (4,5°) [793],
3276. **l-эфедрин [орг.]**  $C_{10}H_{15}NO$  (1R,2S-2-метиламино-1-фенил-1-пропанол, l-ephedrine, l-эритро-2-метиламино-1-фенилпропанол) вода 0,57 (25°) [1571], диэтиловый эфир р. [2], хлороформ р. [2], этанол р. [2],
3277. **l-эфедрина гидрохлорид [орг.]**  $C_{10}H_{16}ClNO$  (l-ephedrine hydrochloride) вода 33 (20°) [607, с. 566], диэтиловый эфир н.р. [607, с. 566], хлороформ н.р. [217], этанол 9 (20°) [607, с. 566],
3278. **dl-яблочная кислота [орг.]**  $C_4H_6O_5$  (dl-malic acid) вода 47,09 (0°) [1398], 51,22 (10°) [1398], 55,75 (20°) [1398], 59,18 (25°) [1398], 64,29 (40°) [1398], 82,14 (80°) [1398], этанол л.р. [388],
3279. **l-яблочная кислота [орг.]**  $C_4H_6O_5$  (l-2-гидроксипропандиовая кислота, l-оксиянтарная кислота) ацетон 60,7 (20°) [1602], вода 26,96 (10°) [1385], 36,35 (20°) [1385], диоксан 74,35 (20°) [1602], диэтиловый эфир 11,8 (15°) [2], 8,45 (20°) [2], метанол 124,8 (0°) [1385], 167,7 (19,1°) [1385], пропанол 54 (19°) [1385], трихлорэтилен 0,01 (15°) [1385], этанол 91,4 (19°) [1385],
3280. **янтарной кислоты диамид [орг.]**  $C_4H_8N_2O_2$  (succinamide, сукцинамид) вода 0,5 (15°) [114], 6 (100°) [114], диэтиловый эфир н.р. [114],
3281. **янтарной кислоты N,N-диметилгидразид [орг.]**  $C_6H_{12}N_2O_3$  (алар, диаминозид) вода 10 (25°) [793],
3282. **янтарной кислоты имид [орг.]**  $C_4H_5NO_2$  (2,5-дикетопирролидин, 2,5-пирролидиндион, succinimide, сукцинимид) вода 23 (20°) [2], 152 (70°) [2], диэтиловый эфир т.р. [2], этанол 5,2 (20°) [2].

## **Список литературы**

1. Рабинович В.А., Хавин З.Я. Краткий химический справочник. - Л.: Химия, 1977
2. Справочник химика. - Т.2. - Л.-М.: Химия, 1964
3. Гитис С.С., Глаз А.И., Иванов А.В. Практикум по органической химии: Органический синтез. - М.: Высшая школа, 1991
4. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. - 8 изд. - М., 2001
5. Химический энциклопедический словарь. - Под ред. Кнунянц И.Л. - М.: Советская энциклопедия, 1983
6. Химическая энциклопедия. - Т.1. - М.: Советская энциклопедия, 1988
7. Химическая энциклопедия. - Т.2. - М.: Советская энциклопедия, 1990
8. Химическая энциклопедия. - Т.3. - М.: Советская энциклопедия, 1992
9. Химическая энциклопедия. - Т.4. - М.: Советская энциклопедия, 1995
10. Химическая энциклопедия. - Т.5. - М.: Советская энциклопедия, 1999
11. Гареев Г.А., Свирская Л.Г. Химия нитрометана. - Новосибирск: Наука, 1995
12. Большой энциклопедический словарь. - Т.2, под ред. Прохорова А.М. - М.: Советская энциклопедия, 1991
13. Агрономов А.Е., Шабаров Ю.С. Лабораторные работы в органическом практикуме. - М., 1974
14. Shulgin Alexander and Ann. Phenethylamines I Have Known And Loved: A Chemical Love Story (ПИНКАЛ)
15. Shulgin Alexander and Ann. Tryptamines I Have Known And Loved: The Chemistry Continues (ТИНКАЛ)
16. Вредные химические вещества: Углеводороды, галогенпроизводные углеводородов. Справочник. - Л.: Химия, 1990

17. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 3. - М., 1961
18. Кацнельсон М.М. Приготовление синтетических химико-фармацевтических препаратов. - М., 1923
19. Рубцов М.В., Байчиков А.Г. Синтетические химико-фармацевтические препараты. - М., 1971
20. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 10. - М., 1964
21. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 15. - М., 1967
22. Органикум. - Т.1. - М., 1979
23. Органикум. - Т.2. - М., 1979
24. Синтезы органических соединений. - Сб. 1. - М.-Л., 1950
25. Органические реакции. - Сб. 12. - М., 1965
26. Органические реакции. - Сб. 1. - М., 1948
27. Прянишников Н.Д. Практикум по органической химии. - М., 1956
28. Синтезы органических препаратов. - Ч. 3. - М., 1952
29. Сарымсаков Ш.С., Королева Р.П. Химия меллитовой кислоты и ее производных. - Фрунзе, 1984
30. Жунгиету Г.И., Влад Л.А. Юглон и родственные 1,4-нафтохиноны. - Кишинев: Штиинца, 1978
31. Вредные химические вещества: Неорганические соединения элементов V-VIII групп. Справочник. - Л., 1989
32. Шрайнер Р., Фьюзон Р., Кёртин Д., Моррил Т. Идентификация органических соединений. - М., 1983
33. Органические реакции. - Сб. 3. - М., 1951
34. Органические реакции. - Сб. 9. - М., 1959
35. Багал Л.И. Химия и технология инициирующих взрывчатых веществ. - М., 1975
36. Патент США US2,816,895 (от 17.12.1957)
37. Патент США US5,891,919 (от 06.04.1999)
38. Синтезы неорганических соединений. - Т.3, под ред. Джолли У. - М.: Мир, 1970
39. Патент США US4,652,577 (от 24.03.1987)
40. Патент США US4,661,504 (от 28.04.1987)
41. Химико-фармацевтический журнал. - 1997. - №9
42. Яхонтов Л.Н., Глушков Р.Г. Синтетические лекарственные средства. - М.: Медицина, 1983
43. Патент США US3,899,497 (от 12.12.1975)
44. Синтезы органических препаратов. - Ч. 2. - М., 1949
45. Синтезы органических препаратов. - Ч. 1. - М., 1949
46. Патент США US4,420,480 (от 13.12.1983)
47. Гурвич Я.А. Справочник молодого аппаратчика-химика. - М.: Химия, 1991
48. Вредные химические вещества: Радиоактивные вещества. Справочник. - Л., 1990
49. Ключников Н.Г. Неорганический синтез. - М., 1988
50. Жаркова Г.М., Петухова Э.Е. Аналитическая химия: Качественный анализ. - С-Пб.: Химия, 1993
51. Препаративная органическая химия. - М., 1959
52. Патент США US4,468,403 (от 28.08.1984)
53. Патент США US5,594,146 (от 14.01.1997)
54. Патент США US4,921,939 (от 01.05.1990)
55. Ключников Н.Г. Практикум по неорганическому синтезу. - М.: Просвещение, 1979
56. Лазурьевский Г.В., Терентьева Е.В., Шамшурин А.А. Практические работы по химии природных соединений. - М.: Высшая школа, 1966
57. Вейганд-Хильгетаг Методы эксперимента в органической химии. - М., 1968
58. Патент США US5,468,866 (от 21.11.1995)
59. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 9. - Ереван, 1972
60. Журинов М.Ж., Газалиев А.М., Фазилов С.Д. Химия эфедриновых алкалоидов. - Алма-Ата: Наука, 1990
61. Физические величины. - Под ред. Григорьева И.С., Мейлихова Е.З. - М.: Энергоатомиздат, 1991
62. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 13. - М., 1965
63. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 14. - М., 1965
64. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 16. - М., 1967

65. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 26. - М., 1974
66. Журнал органической химии. - 2003. - №1
67. Успехи химии. - 2003. - Т.72, №2
68. Вестник Российской Академии медицинских наук. - 2002. - №9
69. Справочник химика. - Т.6. - Л.: Химия, 1967
70. Российский химический журнал. - 1997. - Т.XLI, №2
71. Журнал органической химии. - 1997. - №12
72. Справочник химика. - Т.3. - М.-Л.: Химия, 1965
73. Хавкинс Э.Дж.Э. Органические перекиси, их получение и реакции. - М.-Л.: Химия, 1964
74. Воронков М.Г., Дьяков В.М. Силатраны. - Новосибирск, 1978
75. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. - М.: Химия, 1981
76. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.5, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
77. Франке З. Химия отравляющих веществ. - Т.1. - М.: Химия, 1973
78. Антонов Н.С. Химическое оружие на рубеже двух столетий. - М., 1994
79. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.3, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
80. Некрасов Б.В. Основы общей химии. - Т.1. - М.: Химия, 1973
81. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.4, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
82. Мартынов И.В., Фетисов В.И., Соколов В.Б. Бициклические ортоэферы кислот фосфора. - Итоги науки и техники ВНИИТИ. Сер. Органическая химия. - М., №11, 1989
83. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 13-е изд., Т.1. - Харьков: Торсинг, 1997
84. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 13-е изд., Т.2. - Харьков: Торсинг, 1997
85. Синтезы органических препаратов. - Ч. 4. - М.: ИИЛ, 1953
86. Неотложная помощь при острых отравлениях: Справочник по токсикологии. - Под ред. Голикова С.Н. - М.: Медицина, 1977
87. Крутошикова А., Угер М. Природные и синтетические сладкие вещества. - М.: Мир, 1988
88. Закис Г.Ф. Синтез модельных соединений лигнина: Методики. - Рига: Зинатне, 1980
89. Муравьева Д.А. Фармакогнозия (с основами биохимии лекарственных растений). - М.: Медицина, 1978
90. Каррер П. Курс органической химии. - 2-е изд., под ред. Колосова М.Н. - Л.: ГНТИХЛ, 1962
91. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 1. - Ереван, 1956
92. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 2. - Ереван, 1957
93. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 3. - Ереван, 1958
94. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 4. - Ереван, 1959
95. Несмеянов А.Н., Несмеянов Н.А. Начала органической химии. - Т.1. - М.: Химия, 1969
96. Александров В.Н., Емельянов В.И. Отравляющие вещества. - 2-е изд., под ред. Сокольского Г.А. - М.: Военное издательство, 1990
97. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 5. - Ереван, 1960
98. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 6. - Ереван, 1964
99. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 7. - Ереван, 1966
100. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 8. - Ереван, 1969
101. Морачевский А.Г., Сладков И.Б. Физико-химические свойства молекулярных неорганических соединений. - Л.: Химия, 1987
102. Спицын В.И., Мартыненко Л.И. Неорганическая химия. - Ч.1. - М.: ИМУ, 1991
103. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. - Л.: Химия, 1981
104. Некрасов Б.В. Основы общей химии. - Т.2. - М.: Химия, 1973
105. Органические реакции. - Сб. 11. - М., 1965
106. Российский химический журнал. - 1997. - Т.XLI, №4
107. Бюлер К., Пирсон Д. Органические синтезы. - Ч.1. - М.: Мир, 1973
108. Морской флот. - 1983. - №4
109. Антоновский В.Л. Химия пероксинитратов - компонентов фотохимического смога. - М., 1989
110. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №11
111. Давыдова С.Л. Удивительные макроциклы. - Л.: Химия, 1989
112. Закусов В.В. Фармакология. - М.: Медгиз, 1960

113. Рысс И.Г. Химия фтора и его неорганических соединений. - М., 1956
114. Свойства органических соединений: Справочник. - Под ред. Потехина А.А. - Л.: Химия, 1984
115. Вейганд К. Методы эксперимента в органической химии. - Ч.2. - М., 1952
116. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып.4-5. - М., 1962
117. Межеричкий В. В., Олехнович Е. П., Лукьянов С. М., Дорофеев Г. Н. Ортоэфиры в органическом синтезе. - Ростов, 1976
118. Юрьев Ю. К. Практические работы по органической химии. - вып.3, 2-е изд. - М., 1964
119. Титце Л., Айхер Т. Препаративная органическая химия. - М., 1999
120. Справочник химика. - 2 изд., Т.1. - Л.-М.: Химия, 1966
121. Ким А.М. Органическая химия. Учебное пособие. - Новосибирск, 2002
122. Нейланд О.Я. Органическая химия: Учеб. для хим. спец. вузов. - М.: Высшая школа, 1990
123. Уэллс А. Структурная неорганическая химия. - Т.2. - М.: Мир, 1987
124. Степин Б.Д., Цветков А.А. Неорганическая химия. - М.: Высшая школа, 1994
125. Уэллс А. Структурная неорганическая химия. - Т.3. - М.: Мир, 1987
126. Росоловский В.Я. Тонкий неорганический синтез. - М.: Знание, 1979 (журнал Знание №2 1979)
127. Энергетические конденсированные системы. - Под ред. Жукова Б.П., 2-е изд. - М.: Янус-К, 2000
128. Халецкий А.М. Фармацевтическая химия. - Л.: Медицина, 1966
129. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. - 7-е изд., Т.1. - Л.: Химия, 1976
130. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. - 7-е изд., Т.2. - Л.: Химия, 1976
131. Якубке Х.-Д., Ешкайт Х. Аминокислоты, пептиды, белки. - М.: Мир, 1985
132. Фиалков Ю.Я. Не только в воде. - Л.: Химия, 1976
133. Большой энциклопедический словарь. - Т.1, под ред. Прохорова А.М. - М.: Советская энциклопедия, 1991
134. Дубнов Л.В., Бахаревич Н.С., Романов А.И. Промышленные взрывчатые вещества. - 3-е изд. - М.: Недра, 1988
135. Хмельницкий Л.И. Справочник по взрывчатым веществам. - Ч.2. - М., 1962
136. Юрьев Ю. К. Практические работы по органической химии. - Вып.1-2, 2-е изд. - М.: ИМУ, 1961
137. Орлов Б.Н., Гелашвили Д.Б. Зоотоксикология: ядовитые животные и их яды. - М.: Высшая школа, 1985
138. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И. Биоорганическая химия. - М.: Медицина, 1985
139. Никитин И.В. Химия кислородных соединений галогенов. - М.: Наука, 1986
140. Журнал неврологии и психиатрии. - 2000. - №5
141. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 16. - Ереван, 1987
142. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии. - М.: Химия, 1979
143. Скурихин И.М., Нечаев А.П. Все о пище с точки зрения химика. - М.: Высшая школа, 1991
144. Панкратов А.В. Химия фторидов азота. - М.: Химия, 1973
145. Шмитц Э. Трехчленные циклы с двумя гетероатомами. - М., 1970
146. Волков В.А., Вонский Е.В., Кузнецова Г.И. Выдающиеся химики мира. - М.: Высшая школа, 1991
147. Ахметов Б.В. Задачи и упражнения по физической и коллоидной химии. - Л.: Химия, 1989
148. Чукова Ю.П. Тайны алмаза. - М.: Знание, 1988
149. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психотропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. - М.: МЦФЭР, 2000
150. Елинов Н.П. Химическая микробиология. - М., 1989
151. Краткий справочник по химии. - Под ред. Куриленко О.Д. - Киев: Наукова думка, 1974
152. Девяткин В.В., Ляхова Ю.М. Химия для любознательных, или о чем не узнаешь на уроке. - Ярославль: Академия Холдинг, 2000
153. Журнал органической химии. - 1999. - №3

154. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. - 7-е изд., Т.3. - Л.: Химия, 1976
155. Избранные методы синтеза и модификации гетероциклов. - Т.1. - IBS PRESS, 2003
156. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.1, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
157. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.2, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
158. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.3, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
159. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.4, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
160. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.5, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
161. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.6, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
162. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.7, editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997
163. Иванов В.М., Семененко К.А., Прохорова Г.В., Симонов Е.Ф. Натрий. - М.: Наука, 1986
164. Токсикологический вестник. - 1995. - №2
165. Рамш С.М., Петров А.Н. Подходы к рациональному конструированию обратимых ингибиторов ацетилхолинэстеразы в качестве средств для лечения болезни Альцгеймера. - С-Пб., 1999
166. Химико-фармацевтический журнал. - 1979. - №12
167. Езепчук Ю.В. Патогенность как функция биомолекул. - М., 1985
168. Франков И.А. Химическое строение и фармакологическая активность некоторых фосфорорганических соединений. - автореферат. - Минск, 1958
169. Химико-фармацевтический журнал. - 1998. - №6
170. Оксенгендлер Г.И. Яды и организм. - С-Пб., 1991
171. Досон Р., Эллиот Д., Эллиот У., Джонс К. Справочник биохимика. - М.: Мир, 1991
172. Далин М.В., Фиш Н.Г. Белковые токсины микробов. - М., 1980
173. Energetic materials: Production, processing and characterization. - Karlsruhe, 1998
174. Дятлова Н.М., Темкина В.Я., Попов К.И. Комплексоны и комплексоны металлов. - М.: Химия, 1988
175. Успехи химии. - 2001. - Т.70, №3
176. Справочник химика. - Т.4. - Л.-М.: Химия, 1965
177. Справочник химика. - Т.5. - Л.-М.: Химия, 1966
178. Жунгиету Г.И., Будылин В.А., Кост А.Н. Препаративная химия индола. - Кишинев, 1975
179. Вредные химические вещества: Галоген- и кислородсодержащие органические соединения. Справочник. - СПб.: Химия, 1994
180. Успехи современной биологии. - 1992. - №2
181. Реми Г. Курс неорганической химии. - Т.1. - М., 1963
182. Реми Г. Курс неорганической химии. - Т.2. - М., 1966
183. Энциклопедия для детей. - Т.17: Химия. - М.: Аванта+, 2004
184. Овчинников Ю.А. Биоорганическая химия. - М.: Просвещение, 1987
185. Лабораторные работы по фармацевтической химии. - Под ред. Беликова В.Г. - М.: Высшая школа, 1989
186. Растения-целители. - Смоленск: Русич, 1997
187. Химико-фармацевтический журнал. - 1991. - №7
188. Бабичев Ф.С., Ковтуненко В.А. Химия изоиндола. - Киев: Наукова думка, 1983
189. Дрюк В.Г., Карцев В.Г., Войцеховская М.А. Оксираны - синтез и биологическая активность. - М., 1999
190. Джилкрист Т. Химия гетероциклических соединений. - М.: Мир, 1996
191. Джоуль Дж., Смит Г. Основы химии гетероциклических соединений. - М.: Мир, 1975
192. Губен И. Методы органической химии. - Т. 2, Вып. 1. - М.-Л., 1941
193. Myrtha Naf Pharmacokinetics and analgesic potency of delta-9-tetrahydrocannabinol (THC). - диссертация. - Luzern, 2004
194. Лидин Р.А., Аликберова Л.Ю., Логинова Г.П. Неорганическая химия в вопросах. - М.: Химия, 1991
195. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. - Л.: Химия, 1973
196. Огородников С.К. Формальдегид. - Л.: Химия, 1984
197. Крамаренко В.Ф. Токсикологическая химия. - Киев: Выща школа, 1989

198. Патент США US4,677,204 (от 30.07.1987)
199. Патент США US4,240,965 (от 23.12.1980)
200. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №8
201. Веселовская Н.В., Коваленко А.Е. Наркотики: свойства, действие, фармакокинетика, метаболизм. - М.: Триада-Х, 2000
202. Соросовский образовательный журнал. - 1995. - №1
203. Хухо Ф. Нейрохимия: Основы и принципы. - М.: Мир, 1990
204. Природа. - 1994. - №4
205. Природа. - 1992. - №11
206. Мильштейн Г.И., Спивак Л.И. Психотомиметики, 1971
207. Патент США US3,900,535 (от 19.08.1975)
208. Possible Long-Term Health Effects of Short-Term Exposure to Chemical Agents. Volume 1: Anticholinesterases and Anticholinergics. - Washington, 1982
209. Possible Long-Term Health Effects of Short-Term Exposure to Chemical Agents. Volume 2: Cholinesterase Reactivators, Psychochemicals, and Irritants and Vesicants. - Washington, 1984
210. Иванова М.А., Кононова М.А. Химический демонстрационный эксперимент. - М.: Высшая школа, 1969
211. Киффер Р., Бенезовский Ф. Твердые сплавы. - М.: Металлургия, 1971
212. Розанцев Э.Г. Свободные иминоксильные радикалы. - М.: Химия, 1970
213. Коровин Н.В., Масленникова Г.Н., Мингулина Э.И., Филиппов Э.Л. Курс общей химии. - М.: Высшая школа, 1990
214. Деньгуб В.М., Смирнов В.Г. Единицы величин. Словарь-справочник. - М.: Издательство стандартов, 1990
215. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.2: Ж-Н. - М., 1970
216. Племенков В.В. Введение в химию природных соединений. - Казань, 2001
217. Орехов А.П. Химия алкалоидов. - М.: ИАН СССР, 1955
218. Фруентов Н.К. Лекарственные растения Дальнего Востока. - Хабаровск: Хабаровское книжное издательство, 1987
219. Столяров Г.В. Лекарственные психозы и психотомиметические средства. - М.: Медицина, 1964
220. Альберт А., Сергент Е. Константы ионизации кислот и оснований. - М.-Л.: Химия, 1964
221. Соросовский образовательный журнал. - 1998. - №12
222. Соросовский образовательный журнал. - 2000. - №8
223. Общая органическая химия. - Т. 3, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1982
224. Общая органическая химия. - Т. 5, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1983
225. Перекись водорода и перекисные соединения. - Под ред. Позина М.Е. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1951
226. Токсикологический вестник. - 2004. - №3
227. Известия Академии наук. Серия химическая. - 2004. - №3
228. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol. 1. - 1960
229. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol. 8. - 1978
230. Государственная фармакопея СССР. - 10-е изд. - М.: Медицина, 1968
231. Chemicke Listy. - 2004. - vol. 98
232. Токсикологический вестник. - 2004. - №1
233. Thermochimica Acta. - 2002. - Vol. 384
234. Лидин Р.А., Молочко В.А., Андреева Л.Л. Химические свойства неорганических веществ. - М.: Химия, 2000
235. Тутельян В.А., Кравченко Л.В. Микотоксины. - М.: Медицина, 1985
236. Голиков С.Н., Розенгарт В.И. Фармакология и токсикология фосфорорганических соединений. - Л.: Медгиз, 1960
237. Лос К. Синтетические яды. - М.: ИИЛ, 1963
238. Успехи химии. - 2004. - Т.73, №6
239. Каган Ю.С. Токсикология фосфорорганических пестицидов. - М.: Медицина, 1977
240. Общая органическая химия. - Т. 7, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1984

241. Journal of Medicinal Chemistry. - 1975. - Vol. 18, No. 3
242. Химико-фармацевтический журнал. - 2003. - №11
243. Токсикологический вестник. - 2003. - №3
244. Токсикологический вестник. - 2003. - №5
245. Токсикологический вестник. - 2003. - №1
246. Токсикологический вестник. - 2003. - №2
247. Химико-фармацевтический журнал. - 2003. - №10
248. Хмельницкий Л.И., Новиков С.С., Годовикова Т.И. Химия фуранов: строение и синтез. - М.: Наука, 1996
249. Хмельницкий Л.И., Новиков С.С., Годовикова Т.И. Химия фуранов: реакции и применение. - М.: Наука, 1996
250. Catalog handbook of fine chemicals Aldrich, 1992-1993
251. Морозов И.С., Петров В.И., Сергеева С.А. Фармакология адамантанов. - Волгоград: ВМА, 2001
252. Яцимирский К.Б., Кольчинский А.Г., Павлищук В.В., Таланова Г.Г. Синтез макроциклических соединений. - Киев: Наукова думка, 1987
253. Голодников Г.В., Мандельштам Т.В. Практикум по органическому синтезу. - Л.: ИЛУ, 1976
254. Патент США US6,919,367 (от 19.07.2005)
255. Патент США US4,177,290 (от 04.12.1979)
256. Патент США US6,875,893 (от 05.04.2005)
257. Macromolecules. - 2003. - Vol.36, №15
258. Journal of the American Chemical Society. - 1990. - Vol. 112, No. 4
259. Бюлер К., Пирсон Д. Органические синтезы. - Ч.2. - М.: Мир, 1973
260. Metallurgia благородных металлов. - М.: Metallurgia, 1987
261. Angewandte Chemie International Edition. - 1988. - Vol. 27, No. 4
262. Общая органическая химия. - Т. 9, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1985
263. Handbook of Chemistry and Physics. - CRC Press, Inc., 2002
264. Еремин С.К., Изотов Б.Н., Веселовская Н.В. Анализ наркотических средств. - М.: Мысль, 1993
265. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психотропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров ч.2 М. 2004
266. Marine Drugs. - 2004. - vol.2, №1
267. Archives of pharmacal research. - 2002. - Vol.25, №6
268. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. - 1988. - №22
269. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. - 1988. - №19
270. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. - 1988. - №13
271. Journal of Natural Products. - 2003. - vol.66, №6
272. Potential military chemical/biological agents and compounds. - Washington: Department of the Army, 1990
273. Военная токсикология, радиобиология и медицинская защита. - Под ред. Куценко С.А. - СПб.: Фолиант, 2004
274. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1979. - №10
275. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.7. - М.: Мир, 1978
276. Clarke's isolation and identification of drugs. - 2ed. - London: Pharmaceutical press, 1986
277. Войткевич С.А. 865 душистых веществ для парфюмерии и бытовой химии. - М.: Пищевая промышленность, 1994
278. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1980. - №8
279. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. - 1988. - №12
280. Бусев А. И. Синтез новых органических реагентов для неорганического анализа. - М.: Издательство московского университета, 1972

281. Лазурьевский Г.В., Терентьева Е.В., Шамшури А.А. Практические работы по химии природных соединений. - М.: Высшая школа, 1961
282. Лабораторные работы по органической химии. - Под ред. Гинзбурга В.Ф. - М.: Высшая школа, 1974
283. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1979. - №11
284. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1980. - №6
285. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1979. - №2
286. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1980. - №1
287. Ившин В.П., Полушин Р.В. Диоксины и диоксиноподобные соединения. - Йошкар-Ола, 2004
288. Общая органическая химия. - Т. 11, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1986
289. Journal of the American Chemical Society. - 1931. - Vol. 53, No. 8
290. Химия и жизнь. - 1990. - №1
291. Ажгихин И.С., Шпаков Ю.Н., Кипиани Р.Е., Гандель В.Г. Морская фармация. - Кишинев: Штиинца, 1982
292. Химия и жизнь. - 1990. - №2
293. Химия и жизнь. - 1990. - №4
294. Химия и жизнь. - 1990. - №5
295. Рудаков О.Б., Востров И.А., Федоров С.В., Филиппов А.А., Селеменов В.Ф., Приданцев А.А. Спутник хроматографиста Воронеж: Водолей 2004
296. Химия алифатических и алициклических нитросоединений. - М.: Химия, 1974
297. Химия нитро- и нитрозогрупп. - Т.1, под ред. Г. Фойера. - М.: Мир, 1972
298. Шумахер И. Перхлораты: свойства, производство и применение. - М.: ГНТИХЛ, 1963
299. Токсикологический вестник. - 1994. - №1
300. Фармакология природных соединений. - Ташкент: Издательство ФАН Узбекской ССР, 1979
301. Химико-фармацевтический журнал. - 1992. - №7-8
302. РЖ Токсикология, Отдельный выпуск. - 1979. - №5
303. Храмкина М.Н. Практикум по органическому синтезу. - Л.: Химия, 1977
304. Гаттерман Л., Виланд Г. Практические работы по органической химии. - 5-е изд. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1948
305. Розанцев Э.Г., Шолле В.Д. Органическая химия свободных радикалов. - М.: Химия, 1979
306. Альберт А. Избирательная токсичность. - Т.1. - М.: Медицина, 1989
307. Альберт А. Избирательная токсичность. - Т.2. - М.: Медицина, 1989
308. Руководство к лабораторным занятиям по фармацевтической химии. - Под ред. Арзамасцева А.П. - М.: Медицина, 1987
309. Штетбахер А. Пороха и взрывчатые вещества. - М.: ОНТИ, 1936
310. Общая органическая химия. - Т. 2, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1982
311. Петров А.Д. Синтез и изомерные превращения алифатических углеводородов. - М.-Л.: ИАН СССР, 1947
312. Губен И. Методы органической химии. - Т. 3, Вып. 3. - М.: Главная редакция химической литературы, 1935
313. Кукушкин Ю.Н. Реакционная способность координационных соединений. - Л.: Химия, 1987
314. Химия и жизнь. - 1983. - №11
315. Известия Академии наук Латвийской ССР. - 1988. - №5
316. Биотехнология. - 1987. - №5
317. Федоров П.И., Акчурин Р.Х. Индий. - М.: Наука, 2000
318. Химия и жизнь. - 1992. - №1
319. Химия и жизнь. - 1987. - №5
320. Гефтер Е.Л. Фосфорорганические мономеры и полимеры. - М.: ИАН СССР, 1960
321. Кирби А., Уоррен С. Органическая химия фосфора. - М.: Мир, 1971
322. Кормачев В.В., Федосеев М.С. Препаративная химия фосфора. - Пермь, 1992
323. Плец В.М. Органические соединения фосфора. - М.: ГИОП, 1940
324. Плющев В.Е., Степин Б.Д. Химия и технология соединений лития, рубидия и цезия. - М.: Химия, 1970
325. Плющев В.Е., Степин Б.Д. Аналитическая химия рубидия и цезия. - М.: Наука, 1975

326. Химико-фармацевтический журнал. - 1991. - №1
327. Муравьева Д.А. Тропические и субтропические лекарственные растения. - М.: Медицина, 1983
328. Синтезы неорганических соединений. - Т.2, под ред. Джолли У. - М.: Мир, 1967
329. Ellison D.H. Handbook Of Chemical And Biological Warfare Agents, 2000
330. Успехи химии. - 2001. - Т.70, №2
331. Гибало И.М. Аналитическая химия ниобия и тантала. - М.: Наука, 1967
332. Толстиков Г.А., Горяев М.И. Глицирретовая кислота (химия и фармакология). - Алма-Ата: Наука, 1966
333. Селезнев Д.В. Синтез и исследование гомолитических превращений алкилгипогалогенидов и алкилнитритов (автореферат дисс. на соискание степени к.х.н.), Уфа, 2002
334. Буданов В.В., Макаров С.В. Химия серосодержащих восстановителей (ронгалит, дитионит, диоксид тиомочевины). - М.: Химия, 1994
335. Залукаев Л.П. Синтез и реакции альфа-нитрокетонов. - Рига: ИАН Латвийской ССР, 1958
336. Успехи органической химии. - т.1. - М.: ИИЛ, 1963
337. Предельно допустимые концентрации вредных веществ в воздухе и воде: Справочное пособие для выбора и гигиенической оценки методов обезвреживания промышленных отходов Л.:Химия, 1975
338. CRC Handbook of Chemistry and Physics. - CRC Press, 2002
339. Корнеев В.И., Данилов В.В. Жидкое и растворимое стекло. - С-Пб.: Стройиздат, 1996
340. Доклады академии наук. - 1998. - №4
341. Чувурин А.В. Занимательная пиротехника. - Ч.1. - Харьков: Основа, 2003
342. Синтезы органических соединений. - Сб. 2. - М., 1952
343. Губен И. Методы органической химии. - Т. 3, Вып. 2. - М.: Главная редакция химической литературы, 1935
344. Advanced Materials. - 2000. - №15
345. Chemical Reviews. - 1969. - Vol. 69, No. 5
346. Рябчиков Д.И., Рябухин В.А. Аналитическая химия редкоземельных элементов и иттрия. - М.: Наука, 1966
347. Химия и технология редких и рассеянных элементов. - Ч.2. - М.: Высшая школа, 1976
348. Головки А.И., Головки С.И., Зефиоров С.Ю., Софронов Г.А. Токсикология ГАМК-литиков. - С-Пб.: Нива, 1996
349. Ветлугина Л.А., Никитина Е.Т. Противогрибковые полиеновые антибиотики. - Алма-Ата: Наука, 1980
350. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 6. - М.: ГНТИХЛ, 1957
351. Comprehensive coordination chemistry. - Vol.3, editor in chief Wilkinson S.G., 1987
352. Словарь органических соединений. - Т.1, ред. англ. изд. Хейльброн И., Бэнбери Г.М. - М.: ИИЛ, 1949
353. Жунгиету Г.И. Индоксил, его аналоги и производные. - Кишинев: Штиинца, 1979
354. Rocnik. - 2005. - LXXIV, №5-6
355. Sittig M. Pharmaceutical Manufacturing Encyclopedia. - 2ed. - Westwood, 1988
356. Российский химический журнал. - 2001. - Т.XLV, №5-6
357. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. - 12 изд. - М.: ООО РЛС-2005, 2004
358. Журнал прикладной химии. - 1941. - Т.XIV, №3
359. Неорганические синтезы. - Сб. 1. - М.: ИИЛ, 1951
360. Химия и технология редких и рассеянных элементов. - Ч.1. - М.: Высшая школа, 1976
361. Пеликс А.А. и др. Химия и технология сероуглерода. - Л.: Химия, 1986
362. Мономеры для поликонденсации. - М.: Мир, 1976
363. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.2, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
364. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия: Органическая химия: Учебник для 10 кл. общеобразоват. учреждений. - 4 изд. - М.: Просвещение, 1997
365. Воскресенский П.И., Каверина А.А., Парменов К.Я., Цветков Л.А., Эпштейн Д.А. Справочник по химии. - 4 изд. - М.: Просвещение, 1978

366. Pharmacology Biochemistry & Behavior. - 1987. - vol.26
367. Forensic Science International. - 1997. - vol.87
368. Journal of Medicinal Chemistry. - 1974. - Vol. 17, No. 10
369. Волков В.Л., Сыркин В.Г., Толмасский И.С. Карбонильное железо. - М.: Metallurgy, 1969
370. Дорофеев Н., Жданов Ю.А., Дуленко В.И., Кривун С.В. Хлорная кислота и ее соединения в органическом синтезе Издательство Ростовского Университета, 1965
371. Беликов В.Г. Учебное пособие по фармацевтической химии. - М.: Медицина, 1979
372. Pure and Applied Chemistry. - 2002. - Vol. 74, №7
373. Паншин Ю.А., Малкевич С.Г., Дунаевская Ц.С. Фторопласты. - Л.: Химия, 1978
374. Справочник сернокислотчика. - Под ред. Малина К.М. - М.: Химия, 1971
375. Симонов Е.А., Найденова Л.Ф., Ворнаков С.А. Наркотические средства и психотропные вещества, контролируемые на территории Российской Федерации М., 2003
376. Карякин Ю.В., Ангелов И.И. Чистые химические вещества. - М., 1974
377. Гордон А., Форд Р. Спутник химика. - М.: Мир, 1976
378. Андрианов К.А. Кремнийорганические соединения. - М.: ГНТИХЛ, 1955
379. Неорганические синтезы. - Сб. 2. - М.: ИИЛ, 1951
380. Гершкович А.А., Кибирев В.К. Синтез пептидов: Реагенты и методы. - Киев: Наукова думка, 1987
381. Успехи химии. - 1999. - Т.68, №5
382. Виторский А.П. Токсикологические и некоторые фармакологические свойства бета-замещенных пропионитрилов. - автореферат. - Минск, 1963
383. Смуров В.С., Аранович Б.С. Производство сероуглерода. - М.-Л.: Химия, 1966
384. Промышленные хлорорганические продукты: Справочник. - М.: Химия, 1978
385. Гладышев В.П., Левицкая С.А., Филипова Л.М. Аналитическая химия ртути. - М.: Наука, 1974
386. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 17. - М., 1967
387. Девятнин В.А. Методы химического анализа в производстве витаминов. - М.: Медицина, 1964
388. Полюдек-Фабини Р., Бейрих Т. Органический анализ. - Л.: Химия, 1981
389. Ахадов Я.Ю. Диэлектрические параметры чистых жидкостей. - М.: Издательство МАИ, 1999
390. Суперсплавы II. - Кн.2. - М.: Metallurgy, 1995
391. Шефтель В.О. Полимерные материалы: Токсические свойства. - Л.: Химия, 1982
392. Белоусов Ю.Б., Моисеев В.С., Лепяхин В.К. Клиническая фармакология и фармакотерапия. - М.: Универсум Пабблишинг, 1997
393. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. - Ч.1. - М.: Мир, 1969
394. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. - Ч.2. - М.: Мир, 1969
395. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. - Ч.3. - М.: Мир, 1969
396. Мэррей А., Уильямс Д. Л. Синтезы органических соединений с изотопами углерода. - Т.1. - М., 1961
397. Киргинцев А.Н., Трушников Л.Н., Лаврентьева В.Г. Растворимость неорганических веществ в воде. - Л.: Химия, 1972
398. Автократова Т.Д. Аналитическая химия рутения. - М.: ИАН СССР, 1962
399. Pure and Applied Chemistry. - 1982. - vol.54, №10
400. Pure and Applied Chemistry. - 1986. - vol.58, №5
401. Шмидт Ю. Металлорганические соединения. - Ч.2. - Л.: ОНТИ-Химтеорет, 1937
402. Методы элементоорганической химии: Литий, натрий, калий, рубидий, цезий. - Кн.2. - М.: Наука, 1971
403. Journal of Medicinal Chemistry. - 2003. - Vol. 46, No. 19
404. Journal of Medicinal Chemistry. - 2003. - Vol. 46, No. 9
405. Bioorganic and medicinal chemistry letters. - 2000. - №10
406. Journal of Medicinal Chemistry. - 1995. - Vol. 38, No. 18
407. Авторское свидетельство SU 736583
408. Journal of Medicinal Chemistry. - 1991. - Vol. 34, No. 7

409. Quantitative Structure Activity Relationships of Analgesics, Narcotic Antagonists and Hallucinogens, 1978
410. Problems of Drug Dependence 1991: Proceeding of the 53rd Annual Scientific Meeting The Committee on Problems of Drug Dependence, 1992
411. Life Sciences. - 1999. - Vol. 65, No. 15
412. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 8. - М.: ГНТИХЛ, 1959
413. Гудлицкий М. Химия органических соединений фтора. - М.: ГНТИХЛ, 1961
414. Андреас Ф., Гребе К. Химия и технология пропилена. - Л.: Химия, 1973
415. Багрий Е.И. Адамантаны: получение, свойства, применение. - М.: Наука, 1989
416. Березовский В.М. Химия витаминов. - М.: Пищевая промышленность, 1973
417. Вайсбергер А., Проскауэр Э., Риддик Дж., Туис Э. Органические растворители: Физические свойства и методы очистки. - М.: ИЛ, 1958
418. Огородников С.К., Лестева Т.М., Коган В.Б. Азеотропные смеси: Справочник. - Л.: Химия, 1971
419. Физика горения и взрыва. - 2005. - т.41, №3
420. Губен И. Методы органической химии. - Т. 4, Вып. 1. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1949
421. Губен И. Методы органической химии. - Т. 4, Вып. 2. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1949
422. Temperaturstabile Elektride. Cryptand-Chemie mit Alkaliden und Elektronen, 2005
423. Хираока М. Краун-соединения: свойства и применения. - М.: Мир, 1986
424. Inorganic Chemistry. - 1982. - Vol. 21, No. 5
425. Одрит Л., Огг Б. Химия гидразина. - Нью-Йорк, 1951
426. Максютин Н.П., Каган Ф.Е. и др. Методы идентификации фармацевтических препаратов. - Киев: Здоров'я, 1978
427. Гетероциклические соединения. - Т. 8, под ред. Эльдерфилда Р. - М.: Мир, 1969
428. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии. - М.: Химия, 1971
429. Полуэктов Н.С., Мищенко В.Т., Кононенко Л.И., Бельтюкова С.В. Аналитическая химия стронция. - М.: Наука, 1978
430. Справочник химика. Дополнительный том: Номенклатура органических соединений, техника безопасности, сводный предметный указатель. - Л.: Химия, 1968
431. Патент Германии DE475,918 (от 06.05.1929)
432. Патент Германии DE598,652 (от 14.06.1934)
433. Патент Германии DE19,736,150 (от 18.02.1999)
434. Патент Германии DE207,702 (от 10.03.1909)
435. Динцес А.И., Дружинина А.В. Синтетические смазочные масла. - М.: ГНТИНГТЛ, 1958
436. Патент Германии DE105,798 (от 15.09.1899)
437. Pure and Applied Chemistry. - 1993. - Vol. 65, No. 1
438. Клиническая токсикология детей и подростков. - Ч.2. - С-Пб.: Интермедика, 1999
439. Патент Германии DE472,466 (от 28.02.1929)
440. Химическая технология неорганических веществ. - Кн.1, под ред. Ахметова Т.Г. - М.: Высшая школа, 2002
441. Химическая технология неорганических веществ. - Кн.2, под ред. Ахметова Т.Г. - М.: Высшая школа, 2002
442. Шаршунова М., Шварц В., Михалец Ч. Тонкослойная хроматография в фармации и клинической биохимии. - Ч.1. - М.: Мир, 1980
443. Шаршунова М., Шварц В., Михалец Ч. Тонкослойная хроматография в фармации и клинической биохимии. - Ч.2. - М.: Мир, 1980
444. Харкевич Д.А. Фармакология. - М.: Медицина, 1993
445. Зотов С.Б., Тужиков О.И. Яды: Физиологически активные соединения. - Волгоград: Политехник, 2005
446. Каган Ю.С. Токсикология фосфорорганических инсектицидов и гигиена труда при их применении. - М.: Медгиз, 1963
447. Разумовский С.Д. Кислород - элементарные формы и свойства. - М.: Химия, 1979
448. Angewandte Chemie. - 2004. - Vol. 116, №37
449. Pure and Applied Chemistry. - 1986. - vol.58, №2

450. Несмеянов А.Н., Несмеянов Н.А. Начала органической химии. - Кн.2. - М.: Химия, 1970
451. Janiak C., Klapotke T.M., Meyer H.-J. Moderne Anorganische Chemie. - Berlin: Walter de Gruyter, 2003
452. Holleman A.F., Wiberg E., Wiberg N. Lehrbuch der Anorganischen Chemie. - Berlin: Walter de Gruyter, 1995
453. Спиваковский В.Б. Аналитическая химия олова. - М.: Наука, 1975
454. Никифоров М.Н. Токсикология психо- и физикохимикатов. - Куйбышев, 1970
455. Неорганическая химия. - Под ред. Третьякова Ю.Д., Т.2. - М.: Academia, 2004
456. Рабинович В.А., Хавин З.Я. Краткий химический справочник. - 2-е изд. - Л.: Химия, 1978
457. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.1, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1985
458. Общая органическая химия. - Т. 6, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1984
459. Справочник Видаль. Лекарственные препараты в России. - М.: АстраФармСервис, 1998
460. Синтезы неорганических соединений. - Т.1, под ред. Джолли У. - М.: Мир, 1966
461. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю. Занимательные задания и эффектные опыты по химии. - М.: Дрофа, 2002
462. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. - 9 изд. - М.: ООО РЛС-2002, 2002
463. Вартанян Р.С. Синтез основных лекарственных средств. - М.: МИА, 2004
464. Li J.J., Johnson D.S., Sliskovic D.R., Roth B.D. Contemporary Drug Synthesis. - 2004
465. Mills T. III, Roberson J.C. Instrumental data for drug analysis. - 2 ed., vol.1, 1993
466. Черонис Н. Микро- и полумикрометоды органической химии. - М.: ИИЛ, 1960
467. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 20. - М., 1969
468. Пономарев А.А. Синтезы и реакции фурановых веществ. - Саратов, 1960
469. Исагулянц В. Синтетические душистые вещества. - Ереван: Издательство академии наук Армянской ССР, 1946
470. Соколов В.З., Харлампович Г.Д. Производство и использование ароматических углеводов. - М.: Химия, 1980
471. Кульберг Л.М. Синтезы органических реактивов для неорганического анализа. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1947
472. Агрономов А. Е. Избранные главы органической химии. - М.: Химия, 1990
473. Dean J.A. Lange's handbook of chemistry. - 1999
474. Справочник нефтехимика. - Т.1, под ред. Огородникова С.К. - Л.: Химия, 1978
475. Tetrahedron. - 1967. - Vol. 23, No. 10
476. Chemical Communications (London). - 1968. - №16
477. Успехи органической химии. - Т.2. - М.: Мир, 1964
478. Tetrahedron. - 1984. - Vol. 40, No. 23
479. Химия фтора. - Сб.1. - М.: ГИИЛ, 1948
480. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. - М.: Высшая школа, 2001
481. Волынец В.Ф., Волынец М.П. Аналитическая химия азота. - М.: Наука, 1977
482. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. - 11 изд. - М.: ООО РЛС-2004, 2004
483. Иванов-Есипович Н.К. Физико-химические основы производства радиоэлектронной аппаратуры. - М.: Высшая школа, 1979
484. Грилихес С.Я. Обезжиривание, травление и полирование металлов. - Л.: Машиностроение, 1983
485. Общая органическая химия. - Т. 1, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1981
486. Грандберг И.И. Органическая химия: Учеб. для студ. вузов, обучающихся по агроном. спец.. - 4-е изд. - М.: Дрофа, 2001
487. Физер Л., Физер М. Органическая химия: Углубленный курс. - Т. 1. - М.: Химия, 1966
488. Шабаров Ю.С. Органическая химия. - Ч.1. - М.: Химия, 1994
489. Герасимов Я.И., Древинг В.П., Еремин Е.Н., Киселев А.В., Лебедев В.П., Панченков Г.М., Шлыгин А.И. Курс физической химии. - Т.2. - М.: Химия, 1973
490. Яновская Л. А., Юфит С.С. Органический синтез в двухфазных системах. - М., 1982

491. Казаков А.Л., Хиля В.П., Межеричкий В.В., Литкен Ю. Природные и модифицированные изофлавоноиды. - Издательство Ростовского университета, 1985
492. Днепроvский А.С., Темникова Т.И. Теоретические основы органической химии. - Л.: Химия, 1979
493. Орлов Е.И. Формальдегид, его добывание, свойства и применение. - Л.: ОНТИ Химтеорет, 1935
494. Синтезы фтороорганических соединений. - М.: Химия, 1973
495. Синтезы фтороорганических соединений. - М.: Химия, 1977
496. Беляев Е.Ю., Гидаспов Б.В. Ароматические нитрозосоединения. - Л.: Химия, 1989
497. Швайкова М.Д. Токсикологическая химия. - М.: Медицина, 1975
498. Белова А.В. Руководство к практическим занятиям по токсикологической химии. - М.: Медицина, 1967
499. Репинская И.Б., Шварцберг М.С. Избранные методы синтеза органических соединений. - Новосибирск, 2000
500. Николенко Л.Н. Лабораторный практикум по промежуточным продуктам и красителям. - М.: Высшая школа, 1965
501. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol. 7. - New Jersey, 1975
502. Мельников Н.Н., Новожилов К.В., Пылова Т.Н. Химические средства защиты растений (пестициды). - М.: Химия, 1980
503. Синтезы органических препаратов. - Ч. 7. - М., 1956
504. Проценко Л.Д., Булкина З.П. Химия и фармакология синтетических противоопухолевых препаратов. - Киев: Наукова думка, 1985
505. Usamriid's medical management of biological casualties handbook. - 4ed. - 2001
506. Мельников Н.Н. Пестициды: химия, технология и применение. - М.: Химия, 1987
507. Лудевиг Р., Лос К. Острые отравления. - М.: Медицина, 1983
508. Journal of Neurochemistry. - 1995. - Vol. 65, No. 1
509. Соросовский образовательный журнал. - 1998. - №3
510. Mycological Research. - 2003. - vol.107, №2
511. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.4 (У-Я). - М., 1968
512. Органические реакции. - Сб. 8. - М., 1956
513. Органические реакции. - Сб. 5. - М., 1951
514. Химия псевдогалогенидов. - Под ред. Голуба А.М., Кёлера Х., Скопенко В.В. - Киев: Вища школа, 1981
515. Journal of the American Chemical Society. - 1964. - Vol. 86, No. 18
516. Journal of the American Chemical Society. - 1966. - Vol. 88, No. 24
517. Inorganic Chemistry. - 1984. - Vol. 23, No. 14
518. Inorganic Chemistry. - 1976. - Vol. 15, No. 1
519. Inorganic Chemistry. - 1976. - Vol. 15, No. 6
520. Inorganic Chemistry. - 1972. - Vol. 11, No. 4
521. Inorganic Chemistry. - 1970. - Vol. 9, No. 6
522. Journal of the American Chemical Society. - 1970. - Vol. 92, No. 22
523. Journal of the American Chemical Society. - 1967. - Vol. 89, No. 23
524. Inorganic Chemistry. - 1985. - Vol. 24, No. 14
525. Inorganic Chemistry. - 1977. - Vol. 16, No. 4
526. Inorganic Chemistry. - 1980. - Vol. 19, No. 6
527. Journal of Organic Chemistry. - 1990. - Vol. 55, No. 25
528. Chemical Research in Toxicology. - 1991. - Vol. 4, No. 2
529. Доклады академии наук. - 1993. - т.332, №5, октябрь
530. Доклады академии наук. - 1993. - т.328, №6, февраль
531. Руководство по неорганическому синтезу. - Т.6, под ред. Брауэра Г. - М.: Мир, 1986
532. Сьютер Ч. Химия органических соединений серы. - Ч. 1. - М.: ИИЛ, 1950
533. Патент США US4,675,411 (от 23.07.1987)
534. Inorganic Chemistry. - 1982. - Vol. 21, No. 12
535. Inorganic Chemistry. - 1975. - Vol. 14, No. 9

536. Inorganic Chemistry. - 1977. - Vol. 16, No. 9
537. Journal of the American Chemical Society. - 1991. - Vol. 113, No. 10
538. Journal of Natural Products. - 1982. - vol.45, №3
539. Journal of Medicinal Chemistry. - 1976. - Vol. 19, No. 6
540. Патент США US4,241,209 (от 23.12.1980)
541. Патент США US4,241,210 (от 23.12.1980)
542. Патент США US4,241,212 (от 23.12.1980)
543. Патент США US4,246,416 (от 20.01.1981)
544. Journal of Medicinal Chemistry. - 1967. - vol. 10
545. Карножицкий В. Органические перекиси. - М.: Издательство иностранной литературы, 1961
546. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol. 2. - New Jersey, 1962
547. Inorganic Chemistry. - 1981. - Vol. 20, No. 12
548. Inorganic Chemistry. - 1986. - Vol. 25, No. 11
549. Inorganic Chemistry. - 1980. - Vol. 19, No. 11
550. Inorganic Chemistry. - 1977. - Vol. 16, No. 2
551. Inorganic Chemistry. - 1980. - Vol. 19, No. 10
552. Journal of the American Chemical Society. - 2001. - vol. 123, No. 35
553. Англо-русский химико-технологический словарь. - М.: ГИТТЛ, 1953
554. Патент Германии DE157,816 (от 09.07.1903)
555. Смит В., Бочков А., Кейпл Р. Органический синтез: Наука и искусство. - М.: Мир, 2001
556. Яхимович Р.И. Химия витаминов D. - Киев: Наукова думка, 1978
557. Рапопорт Ф.М., Ильинская А.А. Лабораторные методы получения чистых газов. - М., 1963
558. Успехи химии. - 2005. - Т.74, №8
559. Синтез комплексных соединений металлов платиновой группы. Справочник. - М.: Наука, 1964
560. Flick E.W. Industrial solvent handbook. - 5ed. - 1998
561. Пешекерова М.С. Практические работы по органической химии с уклоном в химию терпенов. - Л.: Госхимтехиздат, 1932
562. Известия академии наук СССР, Серия химическая. - 1987. - №5
563. Химико-фармацевтический журнал. - 1997. - №4
564. Полянский Н.Г. Аналитическая химия брома. - М.: Наука, 1980
565. Фрейдлин Г.Н. Алифатические дикарбоновые кислоты. - М., 1978
566. Лаврухина А.К., Поздняков А.А. Аналитическая химия технеция, прометия, астатина и франция. - М.: Наука, 1966
567. Journal of the American Chemical Society. - 1991. - Vol. 113, No. 11
568. Неорганические соединения хрома: Справочник. - Л.: Химия, 1981
569. Comprehensive coordination chemistry. - Vol.5. - 1987
570. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 10. - Ереван, 1972
571. Левинский М.И, Мазанко А.Ф., Новиков И.Н. Хлористый водород и соляная кислота. - М.: Химия, 1985
572. Лабораторный практикум по синтезу промежуточных продуктов и красителей. - под ред. проф. Ельцова А.В. - Л.: Химия, 1985
573. Agrawal J.P., Hodgson R.D. Organic chemistry of explosives, 2007
574. Brazilian Journal of Medical and Biological Research. - 1998. - vol.31, №10
575. Дымент О.Н., Казанский К.С., Мирошников А.М. Гликоли и другие производные окисей этилена и пропилена. - М.: Химия, 1976
576. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. - М., 1960
577. Валкер Д.Ф. Формальдегид. - 1953
578. Реформатский С.Н. Начальный курс органической химии. - М.-Л.: ГИ, 1930
579. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №11
580. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №7
581. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №6
582. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №5
583. Химико-фармацевтический журнал. - 1967. - №3

584. Судебно-медицинская экспертиза. - 2004. - №5
585. Химико-фармацевтический журнал. - 2005. - №11
586. Journal of the American Chemical Society. - 2002. - vol. 124, No. 46
587. Химия: справочное руководство. - Под ред. Гаврюченкова Ф.Г., Курочкиной М.И. и др. - Л.: Химия, 1975
588. Звягинцев О.Е., Колбин Н.И., Рябов А.Н., Автократова Т.Д., Горюнов А.А. Химия рутения. - М.: Наука, 1965
589. Фримантл М. Химия в действии. - Ч.2. - М.: Мир, 1991
590. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 15-е изд. - М.: Новая волна, 2007
591. Цветков Л.А. Органическая химия: учебник для 10 класса. - 23 изд. - М.: Просвещение, 1985
592. Патрунов Ф.Г. Ниже 120 по Кельвину. - М.: Знание, 1989
593. Дорофеев А.И., Федотова М.И. Практикум по неорганической химии. - Л.: Химия, 1990
594. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. - 26 изд. - Л.: Химия, 1988
595. Хомченко Г.П. Пособие по химии для поступающих в ВУЗы. - 3 изд. - М.: Высшая школа, 1967
596. Николаева Л.А. О чем рассказывают золотинки. - М.: Недра, 1990
597. Боевые химические вещества: Учебник. - М.: Военное издательство МО СССР, 1968
598. Химия биорегуляторных процессов. - Под ред. Кухаря В.П. и Луйка А.И. - Киев: Наукова думка, 1992
599. Пороженко Б.Л. Справочник по техническим условиям на редкие и малые металлы и их соединения. - М.: Metallurgia, 1969
600. Волков А.И., Жарский И.М. Большой химический справочник. - Минск: Современная школа, 2005
601. Судебно-медицинская экспертиза. - 1982. - №4
602. Organic Letters. - 2005. - Vol. 7, №19
603. Краткий справочник химика. - Под ред. Перельмана В.И. - М.-Л.: Химия, 1964
604. Дмитриев М.Т., Казнина Н.И., Пинигина И.А. Санитарно-химический анализ загрязняющих веществ в окружающей среде. Справочник. - М.: Химия, 1989
605. Стрельченко С.С., Лебедев В.В. Соединения АЗВ5. - М.: Metallurgia, 1984
606. Основные свойства неорганических фторидов. Справочник. - Под ред. Галкина Н.П. - М.: Атомиздат, 1976
607. The Merck Index 11th ed., Merck & Company, 1989
608. Юкельсон И.И. Технология основного органического синтеза. - М.: Химия, 1968
609. Химия и жизнь. - 1966. - №7
610. Химия и жизнь. - 2001. - №3
611. Справочник по растворимости. - Т.1, Кн.1. - М.-Л.: ИАН СССР, 1961
612. Гетероциклические соединения. - Т. 3, Под ред. Эльдерфилда Р. - М.: ИИЛ, 1954
613. Journal of the American Chemical Society. - 1995. - vol. 117, No. 40
614. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Environmental Fate for Organic Chemicals. - 2ed, Vol.2. - CRC Press, 2006
615. Рейхсфельд В.О., Рубан В.Л., Саратов И.Е., Королько В.В. Лабораторный практикум по технологии основного органического синтеза. - М.-Л.: Химия, 1966
616. Родионов В.М., Богословский Б.М., Федорова А.М. Лабораторное руководство по химии промежуточных продуктов и красителей. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1948
617. Современные методы эксперимента в органической химии. - М.: ГНТИХЛ, 1960
618. Smallwood I.M. Handbook of organic solvent properties. - 1996
619. Коростелев П.П. Реактивы для технического анализа. - М.: Metallurgia, 1988
620. Angewandte Chemie International Edition. - 2004. - Vol. 43, No. 36
621. Journal of the American Chemical Society. - 2003. - vol. 125, No. 29
622. Journal of the American Chemical Society. - 2003. - vol. 125, No. 38
623. Колхаун Х.М., Холтон Д., Томпсон Д., Твигг М. Новые пути органического синтеза. Практическое использование переходных металлов. - М.: Химия, 1989
624. Пожарский А.Ф., Анисимова В.А., Цупак Е.Б. Практические работы по химии гетероциклов. - Ростов, 1988

625. Buschmann H., Christoph T., Friderichs E., Maul C., Sundermann B. Analgesics from Chemistry and Pharmacology to Clinical Application. - 2002
626. Bhakuni D.S., Rawat D.S. Bioactive Marine Natural Products, 2005
627. Промышленные фторорганические продукты: Справочник. - Л.: Химия, 1990
628. Кузнецов Л.А. Производство карбида кальция, цианамиды кальция и цианистого плава. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1940
629. Бьюкенен Дж. Г. Цианистые соединения и их анализ. - Л., 1933
630. Environmental Health Perspectives. - 1985. - vol.60
631. Pharmaceutical Chemistry Journal. - 1978. - vol.12
632. European Journal of Pharmacology. - 1975. - vol.33
633. Tetrahedron Letters. - 1985. - Vol. 26, No. 50
634. Schlager N., Weisblatt J., Newton D.E. Chemical Compounds. - 2006
635. Краткая химическая энциклопедия. - Т. 2: Ж-Малоновый эфир. - М.: Советская энциклопедия, 1963
636. Краткая химическая энциклопедия. - Т. 3: Мальтаза-Пиролиз. - М.: Советская энциклопедия, 1964
637. Краткая химическая энциклопедия. - Т. 1: А-Е. - М.: Советская энциклопедия, 1961
638. Краткая химическая энциклопедия. - Т. 4: Пирометаллургия-С. - М.: Советская энциклопедия, 1965
639. Краткая химическая энциклопедия. - Т. 5: Т-Я. - М.: Советская энциклопедия, 1967
640. Katritzky A.R., Rees C.W. Comprehensive heterocyclic chemistry. - Vol.5. - 1997
641. Иванский В.И. Химия гетероциклических соединений. - М.: Высшая школа, 1978
642. Eicher T., Hauptmann S. The chemistry of heterocycles. - 2ed, 2003
643. Везер В. Фосфор и его соединения. - М.: ИИЛ, 1962
644. Chivers T. A guide to chalcogen-nitrogen chemistry. - 2005
645. Wasserscheid P., Welton T. Ionic Liquids in Synthesis. - 2002
646. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.3: О-Т. - М.: Мир, 1970
647. Reagents. Chemicals. Diagnostics. - Merck, 1996
648. Коллмен Дж., Хигедас Л., Нортон Дж., Финке Р. Металлорганическая химия переходных металлов. - Кн.1. - М.: Мир, 1989
649. Несмеянов А.Н. Химия ферроцена. - М.: Наука, 1969
650. Dictionary of organic compounds. - Vol.2: D.A.-Hystasarin. - New York, 1953
651. Dictionary of organic compounds. - Vol.4: Obaculactone-Zymosterol. - New York, 1953
652. Шейхет Ф.И. Материаловедение химикатов, красителей и моющих средств. - М.: Легкая индустрия, 1969
653. Дональдсон Н. Химия и технология соединений нафталинового ряда. - М.: ГНТИХЛ, 1963
654. Зотов А.Т. Мочевина. - М.: ГНТИХЛ, 1963
655. Амелин А.Г., Яшке Е.В. Производство серной кислоты. - М.: Высшая школа, 1980
656. Верховская З.Н. Дифенилолпропан. - М.: Химия, 1971
657. Горловский Д.М., Альтшулер Л.Н., Кучерявый В.И. Технология карбамида. - Л.: Химия, 1981
658. Гуревич Д.А. Фталевый ангидрид. - М.: Химия, 1968
659. Исследования по химии и технологии удобрений, пестицидов и солей. - М.: Наука, 1966
660. Музгин В.Н., Хамзина Л.Б., Золотавин В.Л., Бузруков И.Я. Аналитическая химия ванадия. - М.: Наука, 1981
661. Караваев М.М., Леонов В.Е., Попов И.Г., Шепелев Е.Т. Технология синтетического метанола. - М.: Химия, 1984
662. Клименко А.П. Получение этилена из нефти и газа. - М.: ГНТИНИГТЛ, 1962
663. Комшилов Н.Ф. Канифоль, ее состав и строение смоляных кислот. - М.: Лесная промышленность, 1965
664. Коновалов П.Г., Жебровский В.В., Шнейдерова В.В. Лабораторный практикум по химии пленкообразующих и по технологии лаков и красок
665. Локтев С.М., Клименко В.Л., Камзолкин В.В., Меняйло А.Т., Рудковский Д.М., Мушенко Д.В., Васильев И.А., Любомиллов В.И., Куценко А.И., Потарин М.М. Высшие жирные спирты. - М.: Химия, 1970

666. Мельников Е.Я., Салтанова В.П., Наумова А.М., Блинова Ж.С. Технология неорганических веществ и минеральных удобрений. - М.: Химия, 1983
667. Овчинников В.И., Назимок В.Ф., Симонова Т.А. Производство терефталевой кислоты и ее диметилового эфира. - М.: Химия, 1982
668. Одабашян Г.В., Швец В.Ф. Лабораторный практикум по химии и технологии органического и нефтехимического синтеза. - М.: Химия, 1992
669. Окись этилена. - М.: Химия, 1967
670. Пожарная опасность веществ и материалов, применяемых в химической промышленности: Справочник. - М.: Химия, 1970
671. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Dritte ungearbeitete Auflage, 3 Band, Aromatische Reihe: aldehyde, ketone, chinone, campherartren, terpene, atherische ole, harze und balsame, glykoside, bitterstoffe und indifferente stoffe, farbstoffe, gerbstoffe, furanreihe (thiophenkorper), alkaloide. - Hamburg und Leipzig: Verlag von Leopold Voss, 1897
672. Антонова М.М., Морозова Р.А. Препаративная химия гидридов. - Киев: Наукова думка, 1976
673. Производство капролактама. - М.: Химия, 1977
674. Рудаков Г.А. Химия и технология камфары. - М.: Лесная промышленность, 1976
675. Садых-Заде С.И., Юльчевская С.Д. Дивинил. - Баку, 1966
676. Справочник азотчика. - М.: Химия, 1987
677. Товбин И.М., Залиопо М.Н., Журавлев А.М. Производство мыла. - М.: Пищевая промышленность, 1976
678. Харлампович Г.Д., Чуркин Ю.В. Фенолы. - М.: Химия, 1974
679. Химия нефти и газа. - С-Пб.: Химия, 1996
680. Бабаханян Р.В. Токсикология ряда новых фосфорорганических соединений. - автореф. дисс. на соиск. уч.ст. канд. мед. наук. - Л., 1973
681. Абдрахманова Н.Г. Фармакологическая характеристика некоторых эфиров алкенилфосфоновой кислоты. - автореф. дисс. на соиск. уч. ст. канд. мед. наук. - Казань, 1972
682. Токсикологический вестник. - 2008. - №2
683. Руководство по токсикологии отравляющих веществ. - Под ред. Голикова С.Н. - М.: Медицина, 1972
684. Стройков Ю.Н. Клиника. диагностика и лечение поражений отравляющими веществами. - М.: Медицина, 1978
685. Токсикологическая химия. - Под ред. Плетеневой Т.В. - М.: ГЭОТАР-Медиа, 2005
686. Journal of cell biology. - 1968. - vol.36
687. Inorganic Chemistry. - 2001. - Vol. 40, No. 14
688. Proceedings of the National Academy of Sciences. - 2006. - Vol. 103, No. 14
689. Journal of Organic Chemistry. - 1972. - Vol. 37, №19
690. Proceedings of the National Academy of Sciences. - 2006. - Vol. 103, No. 27
691. Journal of Energetic Materials. - 1983. - vol.1
692. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. - 2006. - vol.31, №4
693. Химия гетероциклических соединений. - 1984. - №12
694. Журнал органической химии. - 2005. - т.41, №11
695. Журнал органической химии. - 2003. - т.39, №4
696. Успехи химии. - 2006. - Т.75, №6
697. Стрельчук И.В. Интоксикационные психозы. - М.: Медицина, 1970
698. Химия гетероциклических соединений. - 1980. - №7
699. Успехи химии. - 1994. - Т.63, №10
700. Басаргин Н.Н., Розовский Ю.Г. Новые органические реагенты в анализе благородных металлов. - М.: Металлургия, 1982
701. The syntesis and characterization of energetic materials from sodium azide. - 2004
702. Klinicka biochemie a metabolismus. - 2005. - №1
703. Biological Reference Data on CD(SD)IGS Rats - 2002/2003. - 2002-2003
704. Takahashi E. Risk Assesment of Marine Algal Toxins on Humans and Dugongs. - Australia, 2007
705. Гайле А.А., Залищевский Г.Д. N-метилпирролидон. - СПб.: Химиздат, 2005

706. Гайле А.А., Сомов В.Е., Залищевский Г.Д. Морфолин и его производные. - СПб.: Химиздат, 2007
707. Роговин З.А. Химия целлюлозы. - М.: Химия, 1972
708. Роговин З.А., Шорыгина Н.Н. Химия целлюлозы и ее спутников. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1953
709. Гринвуд Н., Эрншо А. Химия элементов. - Т.1. - М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2008
710. Гринвуд Н., Эрншо А. Химия элементов. - Т.2. - М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2008
711. Nuclear Physics A. - 2003. - vol.729, Issue 1, 1 December
712. Щелкунов А.В., Васильева Р.Л., Кричевский Л.А. Синтез и взаимные превращения монозамещенных ацетиленов. - Алма-Ата, 1976
713. Вдовенко В.М., Дубасов Ю.В. Аналитическая химия радия. - Л.: Наука, 1973
714. Каралова З.К., Мясоедов Б.Ф. Актиний. - М.: Наука, 1982
715. Тихонов В.Н. Аналитическая химия алюминия. - М.: Наука, 1971
716. Пилипенко А.Т., Зулфигаров О.С. Гидроксамовые кислоты. - М.: Наука, 1989
717. Михайлов В.А. Аналитическая химия нептуния. - М.: Наука, 1971
718. Пешкова В.М., Савостина В.М., Иванова Е.К. Оксимы. - М.: Наука, 1977
719. Synthetic Analgesics. - part I. - Pergamon Press, 1960
720. Успехи химии. - 1997. - Т.66, №2
721. Armarego W. L. F. Purification of Laboratory Chemicals. - 5ed. - 2003
722. Хейфиц Л.А., Дашунин В.М. Душистые вещества и другие продукты для парфюмерии. - М.: Химия, 1994
723. 1,2,4-Триазины. ВИНТИ. Итоги науки и техники. Серия Органическая химия.. - Т.22. - М., 1990
724. Общая токсикология. - Под редакцией Курляндского Б.А., Филова В.А. - М.: Медицина, 2002
725. Bulletin on Narcotics. - 1956. - vol.VIII, №1
726. Бороян Р.Г. Простагландины: взгляд на будущее. - М.: Знание, 1983
727. Абрамзон А.А. Поверхностно-активные вещества: Свойства и применение. - Л.: Химия, 1981
728. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 1. - М., 1960
729. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 6. - М., 1962
730. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 8. - М., 1964
731. Успехи химии. - 1995. - Т.64, №1
732. Хейнс А. Методы окисления органических соединений: алканы, алкены, алкины и арены. - М., 1988
733. Десенко С.М., Орлов В.Д. Азагетероциклы на основе ароматических непредельных кетонов. - Харьков: Фолио, 1998
734. Shirley D.A. Preparation of organic intermediates. - 1961
735. Smithsonian physical tables. - 2003
736. Свойства элементов. - Ч. 1, под редакцией Самсонова Г.В. - М.: Металлургия, 1976
737. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 13. - М.: Химия, 1964
738. Танабе К. Твердые кислоты и основания. - М.: Мир, 1973
739. Hoenig S.L. Compendium of chemical warfare agents. - 2007
740. Judd C.I., Leiser H.A., LaFrentz J.W., Hoya W.K. Chemical Study - Synthesis of Incapacitating Agents. - Report Edgewood Arsenal. - 18 october 1964
741. Research on new chemical incapacitating agents. Part I. - Report. - 30 jun 1964
742. Synthetic Analgesics. - part IIA. - Pergamon Press, 1966
743. Journal of Medicinal Chemistry. - 2002. - vol. 45, No. 20
744. Neilson A.H. The Handbook of Environmental Chemistry. - Vol. 3. - Berlin, 2002
745. Journal of Molecular Recognition. - 1997. - vol.10
746. Journal of the Indian Chemical Society. - 2005. - vol.82, february
747. Journal of Organic Chemistry. - 1988. - Vol. 53, No. 22
748. Inorganic Chemistry. - 2005. - Vol. 44, No. 12
749. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 2008. - Vol. 634, No. 6-7
750. Патент США US3,491,160 (от 20.01.1970)
751. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. - 2005. - vol.30, №2

752. Russian Journal of Coordination Chemistry. - 2003. - Vol. 29, No. 11
753. Ellison D.H. Handbook Of Chemical And Biological Warfare Agents. - 2ed., 2008
754. Ketchum J.C. Chemical Warfare: Secrets Almost Forgotten. - 2006
755. Патент США US3,989,715 (от 02.11.1976)
756. Грушко Я.М. Вредные органические соединения в промышленных сточных водах. - 2 изд. - Л.: Химия, 1982
757. Зеймаль Э.В., Шелковников С.А. Мускариновые холинорецепторы. - Л.: Наука 1989
758. Израэльсон З.И., Могилевская О.Я., Суворов С.В. Вопросы гигиены труда и профессиональной патологии при работе с редкими металлами. - М.: Медицина, 1973
759. Pure and Applied Chemistry. - 1979. - vol.51, №4
760. Патент США US3,919,240 (от 11.11.1975)
761. Патент США US4,241,211 (от 23.12.1980)
762. Патент США US4,241,218 (от 23.12.1980)
763. Патент США US4,672,069 (от 09.07.1987)
764. Патент США US4,672,119 (от 09.07.1987)
765. Inorganic Chemistry. - 1973. - Vol. 12, No. 11
766. Journal of Organic Chemistry. - 1977. - Vol. 42, No. 10
767. Inorganic Chemistry. - 1991. - Vol. 30, No. 23
768. Journal of the American Chemical Society. - 1960. - Vol. 82, No. 21
769. Journal of the American Chemical Society. - 1968. - Vol. 90, No. 7
770. Journal of the American Chemical Society. - 1979. - Vol. 101, No. 7
771. Christie K.O., Ashwani V. Volume 2: History of the AFRL/USC DARPA Program on Polynitrogen Chemistry. - Final Report, 2004
772. Journal of the American Chemical Society. - 2001. - vol. 123, No. 26
773. Inorganic Chemistry. - 2003. - Vol. 42, No. 2
774. Chemistry – A European Journal. - 2004. - Vol. 10, No. 2
775. Journal of the American Chemical Society. - 2003. - vol. 125, No. 44
776. Inorganic Chemistry. - 1984. - Vol. 23, No. 22
777. Journal of the American Chemical Society. - 1975. - Vol. 97, No. 2
778. Encyclopedia of inorganic chemistry. - editor R. Bruce King, 2 Ed., 10 volume set. - 2005
779. Боголицин К.Г., Резников В.М. Химия сульфитных методов делигнификации древесины. - М.: Экология, 1994
780. Справочник по растворимости. - Т.3, Кн.1. - Л.: Наука, 1969
781. Методы элементоорганической химии: Хлор. Алифатические соединения. - М.: Наука, 1973
782. Методы элементоорганической химии: Цинк, кадмий. - М.: Наука, 1964
783. Колесников Г.С. Синтез винильных производных ароматических и гетероциклических соединений. - М.: ИАН СССР, 1960
784. Практикум по химии углеводов. - М.: Высшая школа, 1973
785. Березов Т.Т., Коровкин Б.Ф. Биологическая химия. - М.: Медицина, 1988
786. Синтезы органических соединений. - Иваново, 1976
787. Симонов А.М., Пожарский Ф.Т., Немиров Г.В., Назарова З.Н. Практикум по органической химии. - Ростов: Издательство Ростовского университета, 1961
788. Глущенко Н.Н., Плетенева Т.В., Попков В.А. Фармацевтическая химия. - М.: Academia, 2004
789. Свойства элементов. - Ч. 2, под редакцией Самсонова Г.В. - М.: Metallurgia, 1976
790. Лидин Р.А., Андреева Л.Л., Молочко В.А. Константы неорганических веществ. - М.: Дрофа, 2006
791. Морачевский А.Г., Сладков И.Б. Физико-химические свойства молекулярных неорганических соединений: экспериментальные данные и методы расчёта. - 2 изд. - С-Пб.: Химия, 1996
792. Marine Natural Products. - volume editor Hiromasa Kiyota. - Springer, 2006
793. Yalkowsky S.H., Yan H. Handbook of aqueous solubility data. - CRC Press, 2003
794. Housecroft C.E., Sharpe A.G. Inorganic Chemistry. - 2ed. - 2005

795. Волчо К.П., Рогоза Л.Н., Салахутдинов Н.Ф., Толстиков А.Г., Толстиков Г.А. Препаративная химия терпеноидов. Часть 1: бициклические монотерпеноиды. - Новосибирск: Издательство СО РАН, 2005
796. Кочина О.Ф., Зубкова И.В., Черных В.П., Коваленко С.Н. Синтез, реакционная способность и биологическая активность производных 2-аминобензотиазола. - Харьков: НФАУ, 2000
797. Рахимов А.И. Химия и технология фторорганических соединений. - М.: Химия, 1986
798. Кудрявцев А.А. Химия и технология селена и теллура. - М.: Высшая школа, 1961
799. Новый справочник химика и технолога. Химическое равновесие. Свойства растворов. - СПб.: НПО Профессионал, 2004, 2007
800. Новый справочник химика и технолога. Основные свойства неорганических, органических и элементоорганических соединений. - СПб.: НПО Профессионал, 2007
801. Клабуновский Е.И. Ассиметрический синтез. - М.: ГНТИХЛ, 1960
802. Rocnik. - 2008. - LXXVII, №4
803. Новый справочник химика и технолога. Общие сведения. Строение вещества. Физические свойства важнейших веществ. Ароматические соединения. Химия фотографических процессов. Номенклатура органических соединений. Техника лабораторных работ. Основы технологии. Интеллектуальная собственность. - СПб.: НПО Профессионал, 2006
804. Новый справочник химика и технолога. Радиоактивные вещества. Вредные вещества. Гигиенические нормативы. - СПб.: НПО Профессионал, 2007
805. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Environmental Fate for Organic Chemacals. - 2ed, Vol.4. - CRC Press, 2006
806. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Environmental Fate for Organic Chemacals. - 2ed, Vol.1. - CRC Press, 2006
807. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Environmental Fate for Organic Chemacals. - 2ed, Vol.3. - CRC Press, 2006
808. Бабакин Б.С., Стефанчук В.И., Ковтунов Е.Е. Альтернативные хладагенты и сервис холодильных систем на их основе. - М.: Колос, 2000
809. Рипан Р., Четяну И. Неорганическая химия. - Т.2. - М.: Мир, 1972
810. Журнал органической химии. - 1969. - Т. 5, №12
811. Journal of Medicinal Chemistry. - 1982. - Vol. 25, No. 10
812. Journal of Medicinal Chemistry. - 1996. - vol. 39, No. 15
813. Journal of Medicinal Chemistry. - 2001. - Vol. 44, No. 6
814. Лабораторные работы по органическому синтезу. - М.: Просвещение, 1979
815. Розанцев Э.Г., Гольдфейн М.Д., Пулин В.Ф. Органические парамагнетики. - Издательство Саратовского Университета, 2000
816. Лаврухина А.К., Юкина Л.В. Аналитическая химия хрома. - М.: Наука, 1979
817. Лаврухина А.К., Юкина Л.В. Аналитическая химия марганца. - М.: Наука, 1974
818. Хардин А.П., Горбунов Б.Н., Протопопов П.А. Химия четырехфтористой серы. - Издательство Саратовского университета, 1973
819. Зеликман А.Н. Молибден. - М.: Metallургия, 1970
820. Белозерский Н.А. Карбонилы металлов. - М.: ГНТИЛЧЦМ, 1958
821. Гидриды переходных металлов. - М.: Мир, 1975
822. Годнева М.М., Мотов Д.Л. Химия фтористых соединений циркония и гафния. - Л.: Наука, 1971
823. Гусев А.И. Нанокристаллические материалы: методы получения и свойства. - Екатеринбург, 1998
824. Шмидт Ю. Окись углерода. Ее значение и применение в технической химии. - М.: ГРХЛ, 1936
825. Майофис Л.С. Технология химико-фармацевтических препаратов. - Л.: Медгиз, 1958
826. Мелентьева Г.А., Антонова Л.А. Фармацевтическая химия. - М.: Медицина, 1993
827. Преображенский Н.А., Генкин Э.И. Химия органических лекарственных средств. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1953
828. Справочник по растворимости. - Т.1, Кн.2. - М.-Л.: ИАН СССР, 1962

829. Горбатенко В.И., Журавлев Е.З., Самарай Л.И. Изоцианаты: Методы синтеза и физико-химические свойства алкил-, арил- и гетероизоцианатов. - Киев: Наукова думка, 1987
830. Binneweis M., Milke E. Thermochemical Data of Elements and Compounds. - 2ed, 2002
831. Либ Г., Шенигер В. Синтез органических препаратов из малого количества веществ. - Л.: ГНТИХЛ, 1967
832. Азаров В.И., Буров А.В., Оболенская А.В. Химия древесины и синтетических полимеров. - СПб.: СПбЛТА, 1999
833. Патент США US3,236,857 (от 22.02.1966)
834. Верятин У.Д., Маширев В.П., Рябцев Н.Г., Тарасов В.И., Рогозкин Б.Д., Коробов И.В. Термодинамические свойства неорганических веществ. Справочник. - М.: Атомиздат, 1965
835. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. - Bd. E8d HETARENES: 5-MEMBERED RINGS WITH 2+ HETEROATOMS. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1992
836. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Dritte ungearbeitete Auflage, 4 Band, Aromatische Reihe. - Hamburg und Leipzig: Verlag von Leopold Voss, 1899
837. Olah G.A., Klumpp D.A. Superelectrophiles and their chemistry. - Wiley, 2008
838. Superbases for Organic Synthesis: Guanidines, Amidines, Phosphazenes and Related Organocatalysts. - editor Ishikawa T. - Wiley, 2009
839. Olah G.A., Prakash G.K.S., Molnar A., Sommer J. Superacid chemistry. - 2ed. - Wiley, 2009
840. Ниденцу К., Даусон Дж. Химия боразотных соединений. - М.: Мир, 1968
841. Шостаковский М.Ф. Простые виниловые эфиры. - М.: ИАН СССР, 1952
842. Волчо К.П., Рогоза Л.Н., Салахутдинов Н.Ф., Толстиков Г.А. Препаративная химия терпеноидов. Часть 2(1): моноциклические монотерпеноиды. - Новосибирск: Издательство «Арт-Авеню», 2008
843. Паддефет Р. Химия золота. - М.: Мир, 1982
844. Chemical Communications. - 2005
845. Биохимия психозов. - М.: ГИМЛ, 1963
846. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психотропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. - Ч.2. - М.: МЦФЭР, 2002
847. Основной практикум по органической химии. - М.: Мир, 1973
848. Успехи химии. - 1999. - Т.68, №1
849. Фуллерены. - М.: Экзамен, 2005
850. Методы элементоорганической химии: Сурьма, Висмут. - М.: Наука, 1976
851. Методы элементоорганической химии: Германий, олово, свинец. - М.: Наука, 1968
852. Коцев А. Справочник по газовой хроматографии. - М.: Мир, 1976
853. Нечаев А.П., Кочеткова А.А., Зайцев А.Н. Пищевые добавки. - М.: Колос, 2002
854. Индикаторы. - Т.1. - М.: Мир, 1976
855. Несмеянов А.Н. Ферроцен и родственные соединения. - М.: Наука, 1982
856. Другов Ю.С., Родин А.А. Мониторинг органических загрязнений природной среды. - СПб.: Наука, 2004
857. Реактивы и особо чистые вещества. Методы получения реактивов и особо чистых веществ. - Вып. 3(30). - М., 1976
858. Материалы в приборостроении и автоматике: Справочник. - М.: Машиностроение, 1982
859. Ловлейс А., Роуч Д., Постельнек У. Алифатические фторсодержащие соединения. - М.: ИИЛ, 1961
860. Perry's Chemical Engineers' handbook. - 7 ed. - 1999
861. Химия в интересах устойчивого развития. - 2005. - №1
862. Клар Э. Полициклические углеводороды. - Т.2. - М.: Химия, 1971
863. Клар Э. Полициклические углеводороды. - Т.1. - М.: Химия, 1971
864. Пршибил Р. Аналитические применения этилендиаминтетрауксусной кислоты и родственных соединений. - М.: Мир, 1975
865. Пятницкий И.В., Сухан В.В. Аналитическая химия серебра. - М.: Наука, 1975
866. Бусев А.И., Иванов В.М. Аналитическая химия золота. - М.: Наука, 1973
867. Фрумина Н.С., Горюнова Н.Н., Еременко С.Н. Аналитическая химия бария. - М.: Наука, 1977

868. Новоселова А.В., Бацанова Л.Р. Аналитическая химия бериллия. - М.: Наука, 1966
869. Щербов Д.П., Матвеев В.А. Аналитическая химия кадмия. - М.: Наука, 1973
870. Комиссарова Л.Н. Неорганическая и аналитическая химия скандия. - М.: Эдиториал УРСС, 2001
871. Бургер К. Органические реагенты в неорганическом анализе. - М.: Мир, 1975
872. Подчайнова В.Н., Симонова Л.Н. Медь. - М.: Наука, 1990
873. Пешкова В.М., Мельчакова Н.В.  $\beta$ -Дикетоны. - М.: Наука, 1986
874. Дымов А.М., Савостин А.П. Аналитическая химия галлия. - М.: Наука, 1958
875. Назаренко В.А. Аналитическая химия германия. - М.: Наука, 1973
876. Хирц Ж. Аналитические методы исследования метаболизма лекарственных средств. - М.: Медицина, 1975
877. Юрист И.М., Талмуд М.М. Селективное комплексометрическое титрование. - М.: Наука, 1993
878. Чарыков А.К., Осипов Н.Н. Карбоновые кислоты и карбоксилатные комплексы в химическом анализе. - Л.: Химия, 1991
879. Полуэктов Н.С., Мешкова С.Б., Полуэктова Е.Н. Аналитическая химия лития. - М.: Наука, 1975
880. Турова Н.Я. Неорганическая химия в таблицах. - М., 1997
881. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.5. - М., 1971
882. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.6. - М., 1975
883. Химия металлоорганических соединений. - Под ред. Цейсса Г. - М.: Мир, 1964
884. Травень В.Ф. Органическая химия. - Т.2. - М.: ИКЦ Академкнига, 2006
885. Губен И. Методы органической химии. - Т. 3, Вып. 1. - М.-Л., 1934
886. Вацулик П. Химия мономеров. - Т.1. - М.: ИИЛ, 1960
887. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 11. - Ереван, 1979
888. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 12. - Ереван, 1981
889. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 13. - Ереван, 1981
890. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 14. - Ереван, 1984
891. Синтезы гетероциклических соединений. - Вып. 15. - Ереван, 1985
892. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 2. - М., 1960
893. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 9. - М., 1964
894. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 11. - М., 1964
895. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 7. - М., 1963
896. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 12. - М., 1965
897. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 18. - М., 1968
898. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 19. - М., 1969
899. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 21. - М., 1970
900. Государственная Фармакопея Российской Федерации. - ч.1, 12 изд. - М.: НЦЭСМП, 2008
901. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 22. - М., 1970
902. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 23. - М., 1971
903. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 24. - М., 1972
904. Методы получения химических реактивов и препаратов. - Вып. 25. - М., 1973
905. Vogel A. I. Practical organic chemistry. - Norfolk, 1974
906. Современные методы органического синтеза. - Л.: ИЛУ, 1980
907. Рахимов А.И. Химия и технология органических перекисных соединений. - М.: Химия, 1979
908. Исикава Н., Кобаяси Ё. Фтор: химия и применение. - М.: Мир, 1982
909. Маркизова Н.Ф., Гребенюк А.Н., Башарин В.А., Бонитенко Е.Ю. Спирты. - С-Пб.: Фолиант, 2004
910. Перельман Ф.М., Зворыкин А.Я. Кобальт и никель. - М.: Наука, 1975
911. Известия высших учебных заведений министерства высшего образования СССР. Химия и химическая технология. - 1958. - №2
912. Advances in heterocyclic chemistry. - 1964. - vol.3
913. Тананаев И.В., Сейфер Г.Б., Харитонов Ю.Я., Кузнецов В.Г., Корольков А.П. Химия ферроцианидов. - М.: Наука, 1971

914. Термодинамические свойства индивидуальных веществ. - Т.1, Кн.2. - М.: Наука, 1978
915. Термодинамические свойства индивидуальных веществ. - Т.2, Кн.2. - М.: Наука, 1979
916. Физико-химические свойства окислов. Справочник. - 2 изд. - М.: Металлургия, 1978
917. Химия. Итоговые аннотированные отчёты 2006 года по проектам РФФИ. - Ч.1. - М., 2008
918. Аналитическая химия урана. - М.: ИАН, 1962
919. Успехи органической химии. - Т.4. - М.: Мир, 1966
920. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 24. - М.: Химия, 1976
921. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 21. - М.: Химия, 1970
922. Джоуль Дж., Миллс К. Химия гетероциклических соединений. - М.: Мир, 2004
923. Ниобий и тантал. - М.: Металлургия, 1990
924. Пешкова В.М., Савостина В.М. Аналитическая химия никеля. - М.: Наука, 1966
925. Беленький Е.Ф., Рискин И.В. Химия и технология пигментов. - Л.: ГНТИХЛ, 1960
926. Фурман А.А. Неорганические хлориды (химия и технология). - М.: Химия, 1980
927. Монастырев А.В. Производство извести. - М.: Высшая школа, 1971
928. Иванова Р.В. Химия и технология галлия. - М.: Металлургия, 1973
929. Справочник лесохимика. - М.: Лесная промышленность, 1987
930. Справочник нефтехимика. - Т.2, под ред. Огородникова С.К. - Л.: Химия, 1978
931. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol. 3. - New Jersey, 1966
932. Gokel G.W., Korzeniowski S.H. Macrocyclic polyether syntheses. - Berlin-New York, 1982
933. Тихонов В.Н. Аналитическая химия магния. - М.: Наука, 1973
934. Клиническая токсикология лекарственных средств: Холинотропные препараты. - С-Пб.: Лань, 1999
935. Девис М., Остин Дж., Патридж Д. Витамин С: химия и биохимия. - М.: Мир, 1999
936. Шнайдман Л.О. Производство витаминов. - М., 1973
937. Николаев Н.С., Суховерхов В.Ф., Шишков В.Д., Аленчикова И.Ф. Химия галоидных соединений фтора. - М.: Наука, 1968
938. Мономеры. - Вып.2. - М.: ИИЛ, 1953
939. Редкие и рассеянные элементы. Химия и технология. - Кн. 3. - М.: Мисис, 2003
940. Ошкая В.П. Ангидридная конденсация. - Рига: Зинатне, 1973
941. Новые методы препаративной органической химии. - М.: ИИЛ, 1950
942. Сондерс Б. Химия и токсикология органических соединений фосфора и фтора. - М.: ИИЛ, 1961
943. Смирнов В.А. Пищевые кислоты. - М.: Легкая и пищевая промышленность, 1983
944. Siedell F.R. et al. Dimethylheptyl-delta-6a-10a-tetrahydrocannabinol: effect after parenteral administration to man. - Report Edgewood Arsenal. - december 1972
945. Liebigs Annalen der Chemie. - 1982. - №4
946. Руководство по препаративной неорганической химии. - Под ред. Брауера Г. - М.: ИИЛ, 1956
947. Синтезы органических препаратов. - Ч. 12. - М., 1964
948. Барштейн Р.С., Кирилович В.И., Носовский Ю.Е. Пластификаторы для полимеров. - М.: Химия, 1982
949. Химико-фармацевтический журнал. - 1998. - №2
950. Охлобыстин О.Ю. Безумная химия. - Ростов, 1980
951. Дашевский М.М. Аценафтен. - М.: Химия, 1966
952. Шрадер Г. Новые фосфорорганические инсектициды. - М.: Мир, 1965
953. Некрасов В.В. Химия отравляющих веществ. - Л.: НХТИНТУ, 1929
954. Голубев И.Ф., Кияшова В.П., Перельштейн И.И., Парушин Е.Б. Теплофизические свойства аммиака. - М.: Издательство стандартов, 1978
955. Садыков А. С. Химия алкалоидов *Anabasis aphylla*. - Ташкент: ИАН УССР, 1956
956. Сапронов А.Р., Колчева Р.А. Красящие вещества и их влияние на качество сахара. - М.: Пищевая промышленность, 1975
957. Кипарисов С.С., Левинский Ю.В., Петров А.П. Карбид титана. - М.: Металлургия, 1987
958. Блюменталь У.Б. Химия циркония. - М.: ИИЛ, 1963
959. Зеликман А.Н., Никитина Л.С. Вольфрам. - М.: Металлургия, 1978

960. Леонов А.И. Высокотемпературная химия кислородных соединений церия. - Л.: Наука, 1970
961. Остроушко Ю.И., Бучихин П.И. и др. Литий, его химия и технология. - М.: ИГУИАЭ, 1960
962. Федоров И.А. Родий. - М.: Наука, 1966
963. Чалый В.П. Гидроокиси металлов (закономерности образования, состав, структура и свойства). - Киев: Наукова думка, 1972
964. Vanderah T.A. Chemistry of superconductor materials. - 1992
965. Спиридонова В.С., Шабалина Л.П. Токсикология таллия и его соединений, вопросы гигиены труда при работе с ним. - М., 1977
966. Тарасевич М.Р. Электрохимия углеродных материалов. - М.: Наука, 1984
967. Chemical Reviews. - 2006. - vol. 106, No. 1
968. Химия и жизнь. - 2008. - №1
969. Коренман И.М. Аналитическая химия таллия. - М.: ИАН СССР, 1960
970. Перекалин В.В. Непредельные нитросоединения. - Л.: ГНТИХЛ, 1961
971. Немодрук А.А., Каралова З.К. Аналитическая химия бора. - М.: Наука, 1964
972. Дорофеев Г.Н., Садекова Е.И., Кузнецов Е.В. Препаративная химия пирилиевых солей. - Издательство Ростовского Университета, 1972
973. Голодников Г.В. Практические работы по органическому синтезу. - Л.: ИЛУ, 1966
974. Dictionary of organic compounds. - Vol.1, Abadole-Cytosine. - New York, 1953
975. Ортнер Л., Рейхель Л. Практикум по органической химии. - М.-Л.: ГНТИ, 1931
976. Органикум. - Т.1. - М.: Бином, 2008
977. Органикум. - Т.2. - М.: Бином, 2008
978. Хайош А. Комплексные гидриды в органической химии. - Л.: Химия, 1971
979. Вестник ДВО РАН. - 2004. - №3
980. Химия в интересах устойчивого развития. - 2005. - №3-4
981. Химия в интересах устойчивого развития. - 2001. - №2
982. Немодрук А.А. Аналитическая химия сурьмы. - М.: Наука, 1978
983. Journal of the American Chemical Society. - 1993. - Vol. 115, No. 5
984. Wilson W.W., Haiges R., Boatz J.A., Christie K.O. Synthesis and Characterization of z-N3NFO+ and e-N3NFO+. - Report 25.01.2007
985. Haiges R., Schneider S., Schroer T., Chrite K.O. New High Energy Density Materials. - Report 23.04.2004
986. Кудрин А.Н., Воробьев В.Г. Аминокетоны. - М.: Медицина, 1970
987. Бирун А.М. Практикум по органической химии. - М., 1961
988. Нифантьев Э.Е., Завалишина А.И. Химия элементоорганических соединений. - М., 1980
989. New, centrally acting dopaminergic agents with an improved oral bioavailability: synthesis and pharmacological evaluation. - 2000
990. Neve K.A. The Dopamine Receptors. - 2ed. - Humana Press, 2010
991. Гороновский И.Т., Назаренко Ю.П., Некряч Е.Ф. Краткий справочник по химии. - 5 изд. - Киев: Наукова думка, 1987
992. Варгафтик Н.Б. Справочник по теплофизическим свойствам газов и жидкостей. - М.: Наука, 1972
993. Дринберг С.А., Ицко Э.Ф. Растворители для лакокрасочных материалов: Справочное пособие. - Л.: Химия, 1986
994. Словарь органических соединений. - Т.3, naphthacbarazole-zygadenine. - М.: ИИЛ, 1949
995. Справочник по редким металлам. - М.: Мир, 1965
996. Стэлл Д.Р. Таблицы давления паров индивидуальных веществ. - М.: ИИЛ, 1949
997. Теплофизические свойства фреонов. - Т.1. - М.: Издательство стандартов, 1980
998. Теплофизические свойства фреонов. - Т.2. - М.: Издательство стандартов, 1985
999. Фиалков Ю.Я. Растворитель как средство управления химическим процессом. - Л.: Химия, 1990
1000. Heim R. Synthese und Pharmakologie potenter 5-HT2A-Rezeptoragonisten mit N-2-Methoxybenzyl-Partialstruktur. - Dissertation. - Berlin, 2003
1001. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. - Т.1: А-Е. - М., 1970

1002. Борисова Л.В., Ермаков Е.Н. Аналитическая химия рения. - М.: Наука, 1974
1003. Журнал аналитической химии. - 2010. - т.65, №4
1004. Гетероциклические соединения. - Т. 6, под ред. Эльдерфилда Р. - М.: ИИЛ, 1960
1005. Петропавловский Г.А. Гидрофильные частично замещенные эфиры целлюлозы и их модификация путем химического сшивания. - Л.: Наука, 1988
1006. Воронков М.Г., Зелчан Г.И., Лукевиц Э.Я. Кремний и жизнь. Биохимия, фармакология и токсикология соединений кремния. - Рига: Зинатне, 1978
1007. Гетероциклические соединения. - Т. 2, под ред. Эльдерфилда Р. - М.: ИИЛ, 1954
1008. Катрицкий А., Лаговская Дж. Химия гетероциклических соединений. - М.: ИИЛ, 1963
1009. Немодрук А.А. Аналитическая химия мышьяка. - М.: Наука, 1976
1010. Сьютер Ч. Химия органических соединений серы. - Ч. 2. - М.: ИИЛ, 1951
1011. Краткий справочник физико-химических величин. - Под ред. Мищенко К.П., Равделя А.А. - Л.: Химия, 1974
1012. Ефимов А.И. и др. Свойства неорганических соединений. Справочник. - Л.: Химия, 1983
1013. Якименко Л.М. Производство хлора, каустической соды и неорганических хлорпродуктов. - М.: Химия, 1974
1014. Айлер Р. Химия кремнезема. - Ч.1. - М.: Мир, 1982
1015. Айлер Р. Химия кремнезема. - Ч.2. - М.: Мир, 1982
1016. Дерягин Б.В., Федосеев Д.В. Рост алмаза и графита из газовой фазы. - М.: Наука, 1977
1017. Marine Drugs. - 2010. - vol.8, №7
1018. Успехи химии. - 1996. - Т.65, №1
1019. Journal of Fluorine Chemistry. - 1995. - Vol. 72, No. 2
1020. Turova N.Ya., Turevskaya E.P., Kessler V.G., Yanovskaya M.I The chemistry of metal alcoxides, 2002
1021. Hall D.G. Boronic Acids, 2005
1022. Bertrand G. Carbene Chemistry, 2002
1023. Хьюи Дж. Неорганическая химия. - М.: Химия, 1987
1024. Mitchell H. Sweeteners and Sugar Alternatives in Food Technology, 2006
1025. Доклады академии наук. - 1993. - т.330, №3, май
1026. Доклады академии наук. - 1993. - т.332, №4, октябрь
1027. Доклады академии наук. - 1993. - т.328, №3, январь
1028. Токсикологический вестник. - 2005. - №5
1029. Бадюгин И.С. Экстремальная токсикология. - М.: ГЭОТАР-Медиа, 2006
1030. Inorganic Chemistry. - 1983. - Vol. 22, No. 21
1031. Inorganic Chemistry. - 2001. - Vol. 40, No. 10
1032. Inorganic Chemistry. - 1974. - Vol. 13, No. 5
1033. Inorganic Chemistry. - 1969. - Vol. 8, No. 11
1034. Journal of the American Chemical Society. - 1986. - Vol. 108, No. 16
1035. Russian Journal of Coordination Chemistry. - 2002. - Vol. 28, No. 5
1036. Journal fur Praktische Chemie. - 1895. - vol.52, №1, 14 Dezember
1037. Химия фтора. - Сб.3. - М.: ИИЛ, 1952
1038. Houben-Weyl Methods in Organic Chemistry. - vol.E-10a: ORGANOFUORINE COMPOUNDS. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1998
1039. Гинзбург С.И., Езерская Н.А., Прокофьева И.В., Федоренко Н.В., Шленская В.И., Бельский Н.К. Аналитическая химия платиновых металлов. - М.: Наука, 1972
1040. Оксенгендлер Г.И. Яды и противоядия. - Л.: Наука, 1982
1041. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. - Bd. E5b: CARBOXYLIC ACID, DERIVATIVES. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1985
1042. Потопальский А.И. Препараты чистотела в биологии и медицине. - Киев: Наукова думка, 1992
1043. Жунгиету Г.И., Артеменко А.И. Гидроксамовые кислоты (N-гидроксиамиды) и их производные. - Кишинев: Штиинца, 1986
1044. Биоорганическая химия. - 1998. - т.24, №10
1045. Патент США US5,804,575 (от 08.09.1998)

1046. Патент США US2009/0143350 (от 04.07.2009)
1047. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 9 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1926
1048. Хиккинботтом В. Реакции органических соединений. - М., 1939
1049. Химия фтора. - Сб.2. - М.: ГИИЛ, 1948
1050. Новое в технологии соединений фтора. - М.: Мир, 1984
1051. Позин М.Е. Технология минеральных солей (удобрений, пестицидов, промышленных солей, окислов и кислот). - Ч.1. - Л.: Химия, 1974
1052. Angewandte Chemie International Edition. - 1964. - Vol. 3, No. 5
1053. Полянский Н.Г. Свинец. - М.: Наука, 1986
1054. Беспалов А.Ю., Звартау Э.Э. Нейрофармакология антагонистов NMDA-рецепторов. - С-Пб.: Невский диалект, 2000
1055. Шеппард У., Шартс К. Органическая химия фтора. - М.: Мир, 1972
1056. Патент Великобритании GB797,603 (от 02.07.1958)
1057. Journal of Medicinal Chemistry. - 1965. - Vol. 8, No. 2
1058. Успехи химии. - 1935. - Т.4, №8
1059. Chemical Reviews. - 2002. - vol. 102, No. 4
1060. Chemical Reviews. - 2002. - vol. 102, No. 7
1061. Chemical Reviews. - 1996. - vol. 96, No. 5
1062. Chemical Reviews. - 1996. - vol. 96, No. 1
1063. Орлов Б.Н., Вальцева И.А. Яды змей. - Ташкент, 1977
1064. Энциклопедия полимеров. - Т.2, Л-Полинозные волокна. - М.: Советская энциклопедия, 1974
1065. Chemical Reviews. - 1995. - Vol. 95, No. 6
1066. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1965. - Vol. 13, No. 4
1067. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И. Биоорганическая химия. - 4 изд. - М.: Дрофа, 2005
1068. Journal of Natural Products. - 1987. - vol.50, №6
1069. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 7 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1925
1070. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 8 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1925
1071. Journal of the American Chemical Society. - 1994. - Vol. 116, No. 13
1072. Bioorganic and Medicinal Chemistry. - 2003. - Vol. 11
1073. Pharmacological Reviews. - 1999. - vol.51, №2
1074. Annual Reports on the Progress of Chemistry, Section A: Inorganic Chemistry. - 2004. - vol.100
1075. Journal of Medicinal Chemistry. - 2005. - vol. 48, №2
1076. Journal of Organic Chemistry. - 1992. - Vol. 57, No. 2
1077. Егоров Н.С. Основы учения об антибиотиках. - М.: Высшая школа, 1986
1078. Мелентьева Г.А., Антонова Л.А. Фармацевтическая химия. - М.: Медицина 1985
1079. Пассет Б.В., Воробьева В.Я. Технология химико-фармацевтических препаратов и антибиотиков. - М.: Медицина, 1977
1080. Gupta R.C. Handbook of Toxicology of Chemical Warfare Agents. - Elsevier, 2009
1081. Barceloux D.G., Facep F.F. Medical toxicology of natural substances. - 2008
1082. Алабышев А.Ф., Грачев К.Я., Зарецкий С.А., Лантратов М.Ф. Натрий и калий (получение, свойства и применение). - Л.: ГНТИХЛ, 1959
1083. Краткий справочник физико-химических величин. - Под ред. Равделя А.А. - С-Пб.: Иван Федоров, 2003
1084. Фрумина Н.С., Кручкова Е.С., Муштакова С.П. Аналитическая химия кальция. - М.: Наука, 1974
1085. Арзамасов Б.Н., Брострем В.А., Буше Н.А. и др. Конструкционные материалы: Справочник. - М.: Машиностроение, 1990
1086. Химический состав пищевых продуктов. - Кн.2. - М.: Агропромиздат, 1987
1087. Yu S.J. The Toxicology and Biochemistry of insecticides. - CRC Press, 2008

1088. Терещенко А.Г. Перхлорат метиламина: Получение, физико-химические свойства, термическое разложение и горение. - Томск, 2010
1089. Journal Toxicological Sciences. - 1996. - Vol.21, suppl. II
1090. Chemical and Pharmaceutical Bulletin. - 1985. - Vol. 33, No. 11
1091. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 12-е изд., т.1. - М.: Медицина, 1998
1092. Авцын А.П., Жаворонков А.А., Риш М.А., Строчкова Л.С. Микроэлементозы человека. - М.: Медицина, 1991
1093. Токсикологический вестник. - 1993. - №2
1094. Токсикологический вестник. - 1993. - №3
1095. Токсикологический вестник. - 1994. - №2
1096. Токсикологический вестник. - 1994. - №3
1097. Токсикологический вестник. - 1994. - №4
1098. Милюкова М.С., Гусев Н.И., Сентюрин И.Г., Скляренко И.С. Аналитическая химия плутония. - М.: Наука, 1965
1099. Токсикологическая химия. - Под ред. Калетиной Н.И. - ГЭОТАР-Медиа
1100. Sinha S.P. Europium. - New York, 1967
1101. Токсикологический вестник. - 1994. - №5
1102. Токсикологический вестник. - 1995. - №1
1103. Токсикологический вестник. - 1993. - №3
1104. Токсикологический вестник. - 1995. - №3
1105. Токсикологический вестник. - 1995. - №4
1106. Токсикологический вестник. - 1995. - №5
1107. Токсикологический вестник. - 1995. - №6
1108. Токсикологический вестник. - 1996. - №1
1109. Токсикологический вестник. - 1996. - №2
1110. Токсикологический вестник. - 1996. - №3
1111. Токсикологический вестник. - 1996. - №4
1112. Токсикологический вестник. - 1996. - №6
1113. Токсикологический вестник. - 1997. - №2
1114. Токсикологический вестник. - 1997. - №3
1115. Токсикологический вестник. - 1997. - №6
1116. Токсикологический вестник. - 1998. - №3
1117. Токсикологический вестник. - 1998. - №4
1118. Токсикологический вестник. - 1998. - №5
1119. Токсикологический вестник. - 1998. - №6
1120. Токсикологический вестник. - 1999. - №2
1121. Токсикологический вестник. - 1999. - №3
1122. Токсикологический вестник. - 1999. - №4
1123. Токсикологический вестник. - 1999. - №5
1124. Токсикологический вестник. - 1999. - №6
1125. Токсикологический вестник. - 2000. - №1
1126. Токсикологический вестник. - 2000. - №3
1127. Токсикологический вестник. - 2000. - №4
1128. Токсикологический вестник. - 2000. - №6
1129. Токсикологический вестник. - 2001. - №1
1130. Токсикологический вестник. - 2001. - №2
1131. Токсикологический вестник. - 2001. - №4
1132. Токсикологический вестник. - 2001. - №5
1133. Токсикологический вестник. - 2001. - №6
1134. Токсикологический вестник. - 2002. - №1
1135. Токсикологический вестник. - 2002. - №3
1136. Токсикологический вестник. - 2002. - №5
1137. Токсикологический вестник. - 2003. - №4
1138. Токсикологический вестник. - 2003. - №6

1139. Токсикологический вестник. - 2004. - №2
1140. Токсикологический вестник. - 2004. - №4
1141. Токсикологический вестник. - 2004. - №6
1142. Токсикологический вестник. - 2005. - №3
1143. Токсикологический вестник. - 2005. - №4
1144. Токсикологический вестник. - 2006. - №1
1145. Токсикологический вестник. - 2006. - №2
1146. Токсикологический вестник. - 2006. - №3
1147. Токсикологический вестник. - 2006. - №5
1148. Токсикологический вестник. - 2007. - №1
1149. Токсикологический вестник. - 2007. - №2
1150. Токсикологический вестник. - 2007. - №3
1151. Токсикологический вестник. - 2007. - №4
1152. Успехи химии. - 2010. - Т.79, №5
1153. Успехи химии. - 2010. - Т.79, №6
1154. Успехи химии. - 2010. - Т.79, №9
1155. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №5
1156. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №6
1157. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №7
1158. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №8
1159. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №9
1160. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №11
1161. Успехи химии. - 1961. - Т.30, №2
1162. Успехи химии. - 1961. - Т.30, №4
1163. Успехи химии. - 1961. - Т.30, №6
1164. Успехи химии. - 1961. - Т.30, №12
1165. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №4
1166. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №7
1167. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №8
1168. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №9
1169. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №10
1170. Успехи химии. - 1962. - Т.31, №12
1171. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №1
1172. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №2
1173. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №3
1174. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №4
1175. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №5
1176. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №6
1177. Беркенгейм А. М. Практикум по синтетическим лекарственным и душистым веществам и фотореактивам. - М.: ГНТИХЛ, 1942
1178. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №8
1179. Успехи химии. - 1963. - Т.32, №12
1180. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №1
1181. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №2
1182. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №3
1183. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №4
1184. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №6
1185. Успехи химии. - 1964. - Т.33, №7
1186. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №1
1187. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №3
1188. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №4
1189. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №6
1190. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №7
1191. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №8

1192. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №11
1193. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №12
1194. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №2
1195. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №3
1196. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №5
1197. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №7
1198. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №8
1199. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №9
1200. Перри Дж. Справочник инженера-химика. В 2 т. - Т.1. - Л.: Химия, 1969
1201. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №10
1202. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №11
1203. Успехи химии. - 1966. - Т.35, №12
1204. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №3
1205. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №4
1206. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №5
1207. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №6
1208. Успехи химии. - 1967. - Т.36, №10
1209. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №2
1210. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №3
1211. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №4
1212. Успехи химии. - 1969. - Т.37, №6
1213. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №7
1214. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №9
1215. Успехи химии. - 1968. - Т.37, №10
1216. Успехи химии. - 1969. - Т.38, №6
1217. Успехи химии. - 1969. - Т.38, №8
1218. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №1
1219. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №2
1220. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №3
1221. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №4
1222. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №6
1223. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №7
1224. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №10
1225. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №11
1226. Успехи химии. - 1970. - Т.39, №12
1227. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №1
1228. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №2
1229. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №3
1230. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №6
1231. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №7
1232. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №9
1233. Успехи химии. - 1971. - Т.40, №11
1234. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №4
1235. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №7
1236. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №8
1237. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №11
1238. Успехи химии. - 1972. - Т.41, №12
1239. Успехи химии. - 1973. - Т.42, №1
1240. Успехи химии. - 1973. - Т.42, №3
1241. Успехи химии. - 1973. - Т.42, №4
1242. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №1
1243. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №5
1244. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №7
1245. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №8

1246. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №11  
1247. Успехи химии. - 1974. - Т.43, №12  
1248. Успехи химии. - 1975. - Т.44, №2  
1249. Успехи химии. - 1975. - Т.44, №4  
1250. Успехи химии. - 1975. - Т.44, №12  
1251. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №1  
1252. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №6  
1253. Дайсон Г., Мей П. Химия синтетических лекарственных средств. - М.: Мир, 1964  
1254. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №8  
1255. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №10  
1256. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №11  
1257. Успехи химии. - 1976. - Т.45, №12  
1258. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №3  
1259. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №4  
1260. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №6  
1261. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №8  
1262. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №9  
1263. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №11  
1264. Успехи химии. - 1977. - Т.46, №12  
1265. Вольский А.Н., Стерлин Я.М. Металлургия плутония. - М.: Наука, 1967  
1266. Друзе И. Рений. Дви-марганец, элемент с атомным номером 75. - М.: ИИЛ, 1951  
1267. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №2  
1268. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №3  
1269. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №4  
1270. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №5  
1271. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №7  
1272. Успехи химии. - 1978. - Т.47, №11  
1273. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №3  
1274. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №4  
1275. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №5  
1276. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №11  
1277. Успехи химии. - 1979. - Т.48, №12  
1278. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №1  
1279. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №4  
1280. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №7  
1281. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №10  
1282. Успехи химии. - 1980. - Т.49, №12  
1283. Успехи химии. - 1981. - Т.50, №1  
1284. Успехи химии. - 1981. - Т.50, №4  
1285. Успехи химии. - 1981. - Т.50, №9  
1286. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №1  
1287. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №3  
1288. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №5  
1289. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №7  
1290. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №8  
1291. Успехи химии. - 1982. - Т.51, №9  
1292. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №3  
1293. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №5  
1294. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №9  
1295. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №10  
1296. Успехи химии. - 1983. - Т.52, №12  
1297. Успехи химии. - 1984. - Т.53, №3  
1298. Успехи химии. - 1984. - Т.53, №4  
1299. Успехи химии. - 1984. - Т.53, №9

1300. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №3  
1301. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №4  
1302. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №5  
1303. Fattorusso E., Tagliatalata-Scafati O. Modern Alkaloids. - Wiley-VCH Verlag, 2008.  
1304. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №7  
1305. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №8  
1306. Успехи химии. - 1985. - Т.54, №10  
1307. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №2  
1308. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №5  
1309. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №6  
1310. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №7  
1311. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №9  
1312. Успехи химии. - 1986. - Т.55, №10  
1313. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №1  
1314. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №5  
1315. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №6  
1316. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №8  
1317. Успехи химии. - 1987. - Т.56, №9  
1318. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №4  
1319. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №5  
1320. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №7  
1321. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №8  
1322. Методы элементоорганической химии: Литий, натрий, калий, рубидий, цезий. - Кн.1. - М.: Наука, 1971  
1323. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №11  
1324. Успехи химии. - 1988. - Т.57, №12  
1325. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №1  
1326. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №2  
1327. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №4  
1328. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №5  
1329. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №6  
1330. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №9  
1331. Успехи химии. - 1989. - Т.58, №11  
1332. Успехи химии. - 1990. - Т.59, №8  
1333. Успехи химии. - 1990. - Т.59, №9  
1334. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №1  
1335. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №3  
1336. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №5  
1337. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №9  
1338. Успехи химии. - 1991. - Т.60, №10  
1339. Успехи химии. - 1992. - Т.61, №1  
1340. Синтезы органических препаратов. - Ч. 6. - М., 1956  
1341. Успехи химии. - 1994. - Т.63, №4  
1342. Успехи химии. - 1994. - Т.63, №8  
1343. Успехи химии. - 1995. - Т.64, №4  
1344. Успехи химии. - 1995. - Т.64, №5  
1345. Успехи химии. - 1995. - Т.64, №11  
1346. Успехи химии. - 1996. - Т.65, №5  
1347. Успехи химии. - 1996. - Т.65, №9  
1348. Успехи химии. - 1997. - Т.66, №10  
1349. Успехи химии. - 1997. - Т.66, №11  
1350. Успехи химии. - 1998. - Т.67, №1  
1351. Успехи химии. - 1998. - Т.67, №3  
1352. Успехи химии. - 1998. - Т.67, №6

1353. Успехи химии. - 1999. - Т.68, №8
1354. Успехи химии. - 2000. - Т.69, №1
1355. Dictionary of organic compounds. - vol.1, Abietic acid - Dypnone. - London, 1946
1356. Захаров Л.Н. Техника безопасности в химических лабораториях. - Л.: Химия, 1991
1357. Успехи химии. - 2000. - Т.69, №2
1358. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 10 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1926
1359. Успехи химии. - 2001. - Т.70, №9
1360. Успехи химии. - 2001. - Т.70, №12
1361. Успехи химии. - 2002. - Т.71, №2
1362. Успехи химии. - 2004. - Т.73, №2
1363. Успехи химии. - 2004. - Т.73, №4
1364. Успехи химии. - 2004. - Т.73, №11
1365. Химия и жизнь. - 2011. - №6
1366. Позин М.Е. Технология минеральных солей (удобрений, пестицидов, промышленных солей, окислов и кислот). - Ч.2. - Л.: Химия, 1974
1367. Dictionary of organic compounds. - Vol. 2, Ecaine - Myrtillin chloride. - London, 1946
1368. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 4 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1922
1369. Seidell A. Solubilities of inorganic and organic substances. - 2ed. - New York: D. Van Nostrand Company, 1919
1370. Seidell A. Solubilities of inorganic and metal organic compounds. - 3ed., vol.1. - New York: D. Van Nostrand Company, 1940
1371. Dictionary of organic compounds. - Vol. 3, naphthacarbazole - zygadenine. - М.: ИИЛ, 1949
1372. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol. 6. - New Jersey, 1974
1373. Успехи химии. - 2006. - Т.75, №1
1374. Успехи химии. - 2006. - Т.75, №7
1375. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 16 Band, Berlin: Verlag von Julius Springer, 1933
1376. Химико-фармацевтический журнал. -1978. - №2
1377. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1996. - №13
1378. Методы элементоорганической химии: Магний, кальций, стронций, барий. - М.: ИАН СССР, 1963
1379. Успехи химии. - 2009. - Т.78, №12
1380. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 7. - М.: ГНТИХЛ, 1958
1381. Успехи химии. - 2010. - Т.79, №11
1382. Toxicology and Applied Pharmacology. - 1979. - Vol. 47, No. 2
1383. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2007. - Vol. 52, No. 4
1384. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2011. - vol. 56
1385. Seidell A. Solubilities of organic compounds. - 3ed., vol.2. - New York: D. Van Nostrand Company, 1941
1386. Редкие и рассеянные элементы. Химия и технология. - Кн. 1. - М.: Мисис, 1996
1387. Редкие и рассеянные элементы. Химия и технология. - Кн. 2. - М.: Мисис, 1998
1388. Соединения редкоземельных элементов. Силикаты, германаты, фосфаты, арсенаты, ванадаты. - М.: Наука, 1983
1389. Соединения редкоземельных элементов. Карбонаты, оксалаты, нитраты, титанаты. - М.: Наука, 1984
1390. Морачевский А.Г., Шестеркин И.А., Буссе-Мачукас В.Б., Клебанов Е.Б., Козин Л.Ф. Натрий. Свойства, производство, применение. - С-Пб.: Химия, 1992
1391. Соединения редкоземельных элементов. Сульфаты, селенаты, теллулаты, хроматы. - М.: Наука, 1986
1392. A Textbook of inorganic chemistry. Organometallic compounds. - vol.XI, part 1. - London, 1928
1393. Методы элементоорганической химии: Бор, алюминий, галлий, индий, таллий. - М.: Наука, 1964

1394. Кочешков К.А., Несмеянов А.Н. Синтетические методы в области металлорганических соединений элементов 3 группы. - М.-Л.: ИАН СССР, 1945
1395. Андрианов К.А., Хананашвили Л.М. Технология элементоорганических мономеров и полимеров. - М.: Химия, 1973
1396. Inorganic Chemistry. - 1991. - Vol. 30, No. 12
1397. Inorganic Chemistry. - 1982. - Vol. 21, No. 6
1398. Yalkowsky S.H., Yan H., Jain P. Handbook of aqueous solubility data. – 2nd ed. - CRC Press, 2010
1399. Stern K.H. High temperature properties and thermal decomposition of inorganic salts with oxyanions. - CRC Press, 2001
1400. Nakajima T., Zemva B., Tressaud A. Advanced inorganic fluorides: Syntesis, Characterization and Applications. - Elsevier, 2000
1401. Advances in inorganic chemistry. - 2004. - vol.55
1402. Patnaik P. Handbook of inorganic chemicals. - McGraw-Hill, 2003
1403. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 3. - М.: ГНТИХЛ, 1954
1404. Ситтиг М. Натрий, его производство, свойства и применение. - М.: ГИЛОАНТ, 1961
1405. Angewandte Chemie International Edition. - 1970. - Vol. 9, No. 1
1406. Журнал структурной химии. - 2007. - т.48, №3
1407. Botana L.M. Seafood and freshwater toxins: Pharmacology, Physiology and Detection. - 2ed. - 2008
1408. Rappuoli R., Montecucco C. Guidebook to protein toxins and their use in cell biology. - 1997
1409. Jouyban A. Handbook of solubility data for pharmaceuticals. – CRC Press, 2010
1410. Angewandte Chemie International Edition. - 1962. - Vol. 1, No. 1
1411. Angewandte Chemie International Edition. - 1962. - Vol. 1, No. 2
1412. Angewandte Chemie International Edition. - 1962. - Vol. 1, No. 3
1413. Science. - 2000. - Vol. 290
1414. Angewandte Chemie International Edition. - 2002. - Vol. 41, No. 3
1415. Жунгиету Г.И., Суворов Н.Н., Кост А.Н. Новые препаративные синтезы в индольном ряду. - Кишинев: Штиинца, 1983
1416. Journal of Chemical and Engineering Data. - 1961. - Vol. 6, No. 3
1417. Ownby C.L., Odell G.V. Natural toxins. Characterization, pharmacology and therapeutics. - Pergamon Press, 1989
1418. Верескунов А.М. Фармакологическая и токсикологическая характеристика действия рицина. - автореф. дисс. - С-Пб., 2005
1419. Патент США US3,252,981 (от 24.05.1966)
1420. Journal of Organic Chemistry. - 1972. - Vol. 37, No. 25
1421. Психофармакология и биологическая наркология. - 2007. - Т.7, №1
1422. Фтор и его соединения. – Под ред. Саймонса Дж., Т. 1. - М.: ИИЛ, 1953
1423. Kleemann A. Pharmaceutical Substances. - 2000
1424. Journal of the American Chemical Society. - 1963. - Vol. 85, No. 17
1425. Journal of Chemical Thermodynamics. - 1987. - Vol. 19
1426. Успехи биологической химии. - 2009. - Т.49
1427. Мономеры. - Вып.1. - М.: ИИЛ, 1951
1428. Brandsma L. Preparative acetylenic chemistry. - 1988
1429. Диаграммы плавкости солевых систем: Справочник. - Ч.2. - М.: Металлургия, 1977
1430. Диаграммы плавкости солевых систем: Справочник. - Ч.1. - М.: Металлургия, 1977
1431. Томпсон Дж. Электроны в жидком аммиаке. - М.: Мир, 1979
1432. Рипан Р., Четяну И. Неорганическая химия. - Т.1. - М.: Мир, 1971
1433. Synthetic Communications. - 1997. - Vol. 27, No. 9
1434. Химия в интересах устойчивого развития. - 2005. - vol.13
1435. Шёнберг А. Препаративная органическая фотохимия. - М.: ИИЛ, 1963
1436. Мэррей А., Уильямс Д.Л. Синтезы органических соединений с изотопами водорода. - М.: ИИЛ, 1961
1437. Жушман А.И. Производство и применение глютаминовой кислоты и глютамата натрия. - М., 1965

1438. Браун Д. Галогениды лантаноидов и актиноидов. - М.: Атомиздат, 1972
1439. Химико-фармацевтический журнал. - 2002. - Т.36, №1
1440. Химико-фармацевтический журнал. - 2002. - Т.36, №6
1441. Химико-фармацевтический журнал. - 2002. - Т.36, №9
1442. Current Medicinal Chemistry. - 2005. - Vol.12, No. 6
1443. Journal of Chemical Education. - 2007. - Vol. 84, No. 12
1444. Химия соединений Мо (VI) и W (VI). - отв. ред. Мохосоев М.В. - Новосибирск: Наука, 1979
1445. Inorganic Chemistry. - 2010. - Vol. 49, No. 20
1446. Гришин В.К., Глазунов М.Г., Аракелов А.Г., Вольдейт А.В., Македонская Г.С. Свойства лития. - М.: ГНТИЛЧЦМ, 1963
1447. Денисов В.М., Истомина С.А., Белоусова Н.В., Денисова Л.Т., Пастухов Э.А. Серебро и его сплавы. - Екатеринбург: УрО РАН, 2011
1448. Бериллий. - М.: ИИЛ, 1960
1449. Карапетян Ю.А., Эйчис В.Н. Физико-химические свойства электролитных неводных растворов. - М.: Химия, 1989
1450. Химия актиноидов. - Т.2. - М.: Мир, 1997
1451. Фторидный процесс получения вольфрама. - М.: Наука, 1981
1452. Левингстон С. Химия рутения, родия, палладия, осмия, иридия, платины. - М.: Мир, 1978
1453. Беляев Р.А. Окись бериллия. - 2 изд. - М.: Атомиздат, 1980
1454. Шпильрайн Э.Э., Якимович К.А. Гидрид лития. Физико-химические и теплофизические свойства. - М.: Издательство стандартов, 1972
1455. Физические свойства алмаза. Справочник. - Киев: Наукова думка, 1987
1456. Слободин Б.В. Ванадаты s-элементов. - Екатеринбург: УрО РАН, 2008
1457. Локшин Э.П., Воскобойников Н.Б. Рубидий и цезий. - Апатиты, 1996
1458. Свойства, получение и применение тугоплавких соединений. - М.: Metallurgia, 1986
1459. Галкин Н.П., Майоров А.А., Верятин У.Д., Судариков Б.Н., Николаев Н.С., Шишков Ю.Д., Крутиков А.Б. Химия и технология фтористых соединений урана. - М.: ГИЛОАНТ, 1961
1460. Миллер Г.Л. Цирконий. - М.: ИИЛ, 1955
1461. Моргунова Н.Н., Клыпин Б.А., Бояршинов В.А., Тараканов Л.А., Манегин Ю.В. Сплавы молибдена. - М.: Metallurgia, 1975
1462. Фридляндер И.Н., Яценко К.П., Терентьева Т.Е., Хелковский-Сергеев Н.А. Бериллий - материал современной техники. - М.: Metallurgia, 1992
1463. Inorganic Syntheses. - Vol. 34. - Wiley-Interscience, 2004
1464. Journal of the American Chemical Society. - 2002. - vol. 124, No. 21
1465. Solid State Sciences. - 2005. - Vol. 7, No. 12
1466. Angewandte Chemie International Edition. - 2002. - Vol. 41, No. 19
1467. Journal of the American Chemical Society. - 1999. - Vol. 121, No. 45
1468. Journal of the American Chemical Society. - 2005. - Vol. 127, No. 35
1469. Journal of the American Chemical Society. - 2003. - Vol. 125, No. 8
1470. Journal of Physical Chemistry. - 1984. - Vol. 88, No. 17
1471. Nuss K. Chemie metastabiler Anionen - Synthese und Charakterisierung neuer Auride und Ozonide. - dissertation. - Stuttgart, 2007
1472. Landolt-Bornstein Numerical Data and Functional Relationships in Science and Technology. Group IV, Volume 20: Vapor Pressure of Chemicals. Subvolume C: Vapor Pressure and Antoine Constants for Nitrogen Containing Organic Compounds 2001
1473. Komiya S. Synthesis of Organometallic Compounds. - 1997
1474. Антоновский В.Л. Органические перекисные инициаторы. - М.: Химия, 1972
1475. Cumming W.M., Hopper I.V., Wheeler T.S. Systematic Organic Chemistry. - 1937
1476. Angewandte Chemie International Edition. - 1987. - vol. 26, No. 11
1477. Inorganic Syntheses. - Vol. 27. - Wiley-Interscience, 1990
1478. Zhang S., Lu X., Zhou Q., Li X., Zhang X., Li S. Ionic Liquids. - Elsevier, 2009
1479. Katritzky A.R., Rees C.W. Comprehensive heterocyclic chemistry. - vol.4, 1997
1480. Физико-химические свойства индивидуальных углеводородов. - М.: ГНТИНГТЛ, 1960
1481. Шека И.А., Карлышева К.Ф. Химия гафния. - Киев: Наукова думка, 1973

1482. Фториды аммония. - М., 1988
1483. Military medical science letters - 2012. - Vol. 81, No. 2
1484. Toxicon. - 1988. - Vol. 26, No. 12
1485. Eason C.T., Ogilvie S. A re-evaluation of potential rodenticides for aerial control of rodents. - 2009
1486. Toxicon. - 1998. - Vol. 36, No. 2
1487. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1993. - Vol. 619, No. 6
1488. Вредные химические вещества: Неорганические соединения элементов I-IV групп. Справочник. - Л.: Химия, 1988
1489. Chemistry – An Asian Journal. - 2012. - Vol. 7, No. 1
1490. Marine Drugs. - 2011. - vol.9, №10
1491. Marine Drugs. - 2012. - vol.10, №2
1492. Journal of the American Chemical Society. - 1988. - Vol. 110, No. 7
1493. Институт органической и физической химии им. Арбузова 2009. Ежегодник. - Казань: ФизтехПресс, 2010
1494. Marine Drugs. - 2010. - Vol.8, №4
1495. Плутоний. Справочник. - Т.1. - М.: Атомиздат, 1971
1496. Серебренников В.В. Химия редкоземельных элементов (скандий, иттрий, лантаноиды). – Т.1, Кн. 1. - Томск: Издательство Томского университета, 1959
1497. Карцова А.А. Покорение вещества: Органическая химия. - С.-Пб.: Химиздат, 1999
1498. Roth L., Rupp G. Roth Collection of Natural Products Data. - VCH, 1995
1499. Journal of the American Chemical Society. - 1970. - Vol. 92, No. 4
1500. Chemical Reviews. - 2009. - Vol. 109, No. 3
1501. Journal of Organic Chemistry. - 1968. - Vol. 33, No. 6
1502. Inorganic Chemistry. - 2008. - Vol. 47, No. 24
1503. Angewandte Chemie International Edition. - 2004. - Vol. 43, No. 37
1504. Inorganic Chemistry. - 1978. - Vol. 17, No. 7
1505. Chemical Reviews. - 1962. - Vol. 62, No. 1
1506. Каров З.Г., Мохосоев М.В. Растворимость и свойства растворов соединений молибдена и вольфрама. - Новосибирск: ВО Наука, 1993
1507. Lewis R.J. Sax's Dangerous Properties of Industrial Materials. - 11ed. - Wiley-interscience, 2004
1508. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 10. - М.: ГНТИХЛ, 1961
1509. Оболенчик В.А. Селениды. – М.: Metallurgia, 1972
1510. Файнзильберг А.А., Фурин Г.Г. Фтористый водород как реагент и среда в химических реакциях. - М.: Наука, 2008
1511. Journal of Antibiotics. - 1986. - Vol.39, №3
1512. Journal of Antibiotics. - 1972. - Vol.25, №1
1513. Journal of Antibiotics. - 1974. - Vol.27, №11
1514. Inorganic Syntheses. - Vol. 18. - New York, Chichester, Brisbane, Toronto: Wiley and Sons, 1978
1515. Russian Chemical Bulletin. - 1985. - Vol. 34, No. 1
1516. Torun L. Studies in organic and bioorganic photochemistry. - Vol.2. - 2001
1517. Journal of Physical and Chemical Reference Data. - 2010. - Vol. 39, No. 3
1518. Оболенцев Р.Д. Физические константы углеводородов жидких топлив и масел. - 2 изд. - М.-Л.: ГНТИНГЛ, 1953
1519. Agents and actions: a Swiss journal of pharmacology. - 1985. - Vol. 16, №6
1520. Journal of the American Chemical Society. - 1970. - Vol. 92, No. 12
1521. Journal of Medicinal Chemistry. - 1985. - vol. 28, No. 9
1522. Journal of Antibiotics. - 1988. - Vol.41, №10
1523. Journal of Antibiotics. - 1988. - Vol.41, №9
1524. Shulgin A.T., Manning T., Daley P.F. Shilgin Index. - Vol.1. - 2011
1525. Соединения редкоземельных элементов. Молибдаты, вольфраматы. - М.: Наука, 1991
1526. Портной К.И., Тимофеева Н.И. Кислородные соединения редкоземельных элементов. - М.: Metallurgia, 1986
1527. Самсонов Г.В., Дроздова С.В. Сульфиды. – М.: Metallurgia, 1972

1528. Sabnis R.W. Handbook of Biological Dyes and Stains. - Wiley, 2010
1529. Якименко Л.М., Серышев Г.А. Электрохимический синтез неорганических соединений. - М.: Химия, 1984
1530. Journal of Physical and Chemical Reference Data. - 1998. - Vol. 27, No. 6
1531. Journal of Physical and Chemical Reference Data. - 1999. - Vol. 28, No. 2
1532. Houben-Weyl Methods in Organic Chemistry. - vol.E-16a: ORGANONITROGEN COMPOUNDS. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1990
1533. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol. 5. - New Jersey, 1972
1534. Хёрд Ч.Д. Пиролиз соединений углерода. - Л.-М.: ГОНТИ РКТП СССР, 1938
1535. Химия ацетиленовых соединений. - под ред Вийе Г.Г. - М.: Химия, 1973
1536. Боуден Ф., Иоффе А. Быстрые реакции в твердых веществах. - М.: ИИЛ, 1962
1537. Internet Electronic Journal of Molecular Design. - 2003. - Vol. 2, No. 9
1538. Никитин М.К., Мельникова Е.П. Химия в реставрации. - Л.: Химия 1990
1539. Иоффе Б.В., Кузнецов Б.А., Потехин А.А. Химия органических производных гидразина. - Л.: Химия, 1979
1540. Химия и жизнь. - 2012. - №11
1541. Химия в высшей школе: Органическая химия. - ч.5. - М., 2002
1542. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1998. - Vol. 46, No. 10
1543. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. - 1988. - Vol.13, №1
1544. Urbanski T. Chemistry and technology of explosives. - vol.1. - Warszawa, 1964
1545. Urbanski T. Chemistry and technology of explosives. - vol.2. - Warszawa, 1965
1546. Urbanski T. Chemistry and technology of explosives. - vol.3. - Warszawa, 1967
1547. Збарский В.Л., Жилин В.Ф. Толуол и его нитропроизводные. - М.: Эдиториал УРСС, 2000
1548. Чумаков Ю.И. Пиридиновые основания. - Киев: Техника, 1965
1549. Pyridine and its derivatives. - Part 2. - 1961
1550. Journal of Heterocyclic Chemistry. - 1978. - Vol. 15, No. 3
1551. Термодинамические свойства индивидуальных веществ. - 3-е изд. - Т.2, Кн.1. - М.: Наука, 1979
1552. Топчиев А.В. Нитрование углеводов и других органических соединений. - М.: Издательство академии наук СССР, 1956
1553. Urbanski T. Chemistry and technology of explosives. - vol.4. - Warszawa, 1984
1554. Бобков С.С., Смирнов С.К. Синильная кислота. - М.: Химия, 1970
1555. Реутов О.А., Курц А.Л., Бутин К.П. Органическая химия. - 2-е изд., Ч.1. - М.: Бином. Лаборатория знаний, 2005
1556. Реутов О.А., Курц А.Л., Бутин К.П. Органическая химия. - Ч.2. - М.: Бином. Лаборатория знаний, 2004
1557. Реутов О.А., Курц А.Л., Бутин К.П. Органическая химия. - Ч.3. - М.: Бином. Лаборатория знаний, 2004
1558. Реутов О.А., Курц А.Л., Бутин К.П. Органическая химия. - Ч.4. - М.: Бином. Лаборатория знаний, 2004
1559. Сёренсон У., Кемпбел Т. Препаративные методы химии полимеров. - М., 1963
1560. Synthetic Communications. - 1982. - Vol. 12, No. 14
1561. Энциклопедия полимеров. - Т.1, А-К. - М.: Советская энциклопедия, 1972
1562. Энциклопедия полимеров. - Т.3, Полиоксадиазолы-Я. - М.: Советская энциклопедия, 1977
1563. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 12-е изд., Т.2. - М.: Медицина, 1998
1564. Angewandte Chemie International Edition. - 2011. - Vol. 50, No. 18
1565. Journal of the Chemical Society C: Organic. - 1966
1566. Химия пентавалентного ванадия в водных растворах. - Свердловск, 1971
1567. Вольнов И.И. Перекисные соединения щелочных металлов. - М.: Наука, 1980
1568. Journal of Physical Chemistry. - 1960. - Vol. 64, No. 11
1569. Armarego W. L. F. Purification of Laboratory Chemicals. - 7ed. - 2013
1570. Lewis R.J. Sax's Dangerous Properties of Industrial Materials. - 12ed., Vol. 1-5. - Wiley, 2012
1571. CRC Handbook of Chemistry and Physics. - 90ed. - CRC Press, 2010

1572. Корольченко А.Я., Корольченко Д.А. Пожаровзрывоопасность веществ и материалов и средства их тушения. - 2 изд, Ч.1. - М.: Ассоциация Пожнаука, 2004
1573. Корольченко А.Я., Корольченко Д.А. Пожаровзрывоопасность веществ и материалов и средства их тушения. - 2 изд, Ч.2. - М.: Ассоциация Пожнаука, 2004
1574. Органические реакции. - Сб. 4. - М., 1951
1575. Tetrahedron Letters. - 1983. - Vol. 24, No. 38
1576. Natural Product Report. - 2007. - Vol. 24, No. 4
1577. Неорганическая химия. – Под ред. Третьякова Ю.Д., Т.3, Кн.2. - М.: Академия, 2007
1578. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1988. - Vol. 559, No. 1
1579. Journal of Natural Products. - 1986. - vol.49, №3
1580. Справочник по производству спирта: сырье, технология и теххимконтроль. - 2-е изд, М.: Легкая и пищевая промышленность, 1981
1581. Стабников В.Н. Перегонка и ректификация этилового спирта. - М.: Пищевая промышленность, 1969
1582. Chemistry – An Asian Journal. - 2013. - Vol. 8, No. 1
1583. Свойства элементов. - под общей редакцией Дрица М.Е. - М.: Metallurgia, 1985
1584. Izutsu K. Electrochemistry in Nonaqueous Solutions. - 2 ed. - Wiley-VCH, 2009
1585. Journal of Organic Chemistry. - 1980. - Vol. 45, No. 7
1586. Карпер П. Курс органической химии. - Л.: ГНТИХЛ, 1960
1587. Семенов Б.Б., Юровская М.А. Препаративная химия граминов. - М.: Компания Спутник, 2005
1588. Procter D.J., Flowers R.A. II, Skrydscrup T. Organic Synthesis Using Samarium Diiodide. A Practical Guide. - 2010
1589. Семенов И.Н., Овчинников К.В. Неожиданные неорганические соединения. - Л.: Химия, 1972
1590. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 1982. - Vol. 1, №1
1591. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 1996. - Vol. 15, №2
1592. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 1992. - Vol. 11, №3
1593. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 1997. - Vol. 16, №4
1594. Angewandte Chemie International Edition. - 1993. - Vol. 32, No. 10
1595. Inorganic Chemistry. - 1997. - Vol. 36, No. 7
1596. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 1994. - Vol. 13, №3
1597. Химия гетероциклических соединений. - 2012. - №1
1598. Вдовенко В.М. Химия урана и трансурановых элементов. - М.-Л.: ИАН СССР, 1960
1599. Рахманкулов Д.Л., Кимсанов Б.Х., Чанышев Р.Р. Физические и химические свойства глицерина. - М.: Химия, 2003
1600. Современное естествознание: Энциклопедия: В 10 т.. - Т.6: Общая химия. - М.: Издательский дом Магистр-Пресс, 2000
1601. Journal of Organic Chemistry. - 1973. - Vol. 38, No. 19
1602. Stahl P.H., Wermuth C.G. Handbook of Pharmaceutical Salts: Properties, Selection, and Use. - Wiley-VCH, 2002
1603. Journal of Pharmaceutical Sciences. - 1971. - Vol. 60, No. 5
1604. Journal of Organic Chemistry. - 2006. - Vol. 71, No. 17
1605. Chemistry of Heterocyclic Compounds. - 2012. - Vol. 48, №5
1606. Гутман В. Химия координационных соединений в неводных растворах. - М.: Мир, 1971
1607. Journal of the American Chemical Society. - 2000. - Vol. 122, No. 41
1608. Science. - 2005. - Vol. 310
1609. Общая органическая химия. - Т. 8, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1985
1610. Organic Reactions. - Vol. 28. - 1982
1611. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. - Bd. E3 ALDEHYDES. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1983
1612. Journal of the American Chemical Society. - 1947. - Vol. 69, No. 6
1613. Journal of Medicinal Chemistry. - 1991. - vol. 34, No. 11
1614. Journal of Medicinal Chemistry. - 1992. - vol. 35, No. 3

1615. Journal of Medicinal Chemistry. - 1993. - Vol. 36, No. 15
1616. Chemicke Listy. - 2013. - vol. 107
1617. Journal of Immunology. - 1983. - Vol. 130, №1
1618. Токсикологический вестник. - 2010. - №2
1619. Токсикологический вестник. - 2010. - №3
1620. Токсикологический вестник. - 2010. - №5
1621. Токсикологический вестник. - 2010. - №6
1622. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 1987. - Vol. 6, №2
1623. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 1990. - Vol. 9, №1
1624. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 1996. - Vol. 15, №4
1625. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 1998. - Vol. 17, №3
1626. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 2000. - Vol. 19, №3-4
1627. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 2001. - Vol. 20, №2
1628. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 2003. - Vol. 22, №4
1629. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 2004. - Vol. 23, №1
1630. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 2004. - Vol. 23, №4
1631. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 2006. - Vol. 25, №1
1632. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 2006. - Vol. 25, №2
1633. Journal of Toxicology - Toxin Reviews. - 2007. - Vol. 26, №2
1634. Perry's Chemical Engineers' handbook. - 8 ed. - 2008
1635. Шетц М. Силиконовый каучук. - Л.: Химия, 1975
1636. Bulletin of the Chemical Society of Japan. - 2012. - Vol. 85, No. 12
1637. Journal of Medicinal Chemistry. - 1990. - vol. 33, No. 1
1638. Abraham D.J., Rotella D.P. Burger's Medicinal Chemistry, Drug Discovery, and Development. - 7 ed. - Wiley, 2010
1639. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2005. - Vol. 50, No. 5
1640. Ткаленко Д.А. Электрохимия нитратных расплавов. - Киев: Наукова думка, 1983
1641. Шпильрайн Э.Э., Фомин В.А., Сквородько С.Н., Сокол Г.Ф. Исследование вязкости жидких металлов. - М.: Наука, 1983
1642. Martin R. Handbook of Hydroxyacetophenones: Preparation and Physical Properties. - vol. 1. - 2005
1643. Martin R. Handbook of Hydroxyacetophenones: Preparation and Physical Properties. - vol. 2. - 2005
1644. Journal of the American Chemical Society. - 1958. - Vol. 80, No. 9
1645. Zeitschrift fur anorganische Chemie. - 1947. - Band 254, №5-6
1646. Journal of the American Chemical Society. - 1976. - Vol. 98, No. 12
1647. Spectrochimica Acta Part A. - 2010. - Vol. 75, No. 1
1648. Toxicological Reviews. - 2006. - Vol. 25, №4
1649. Henry T.A. The plant alkaloids. - 4 ed. - Philadelphia: Blakiston, 1949
1650. Сонгина О.А. Редкие металлы. - 3 изд. - М.: Metallurgia, 1964
1651. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1974. - Vol. 16
1652. Journal of the American Chemical Society. - 1967. - Vol. 89, No. 17
1653. Journal of Fluorine Chemistry. - 1971. - Vol. 1, №1
1654. Journal of Fluorine Chemistry. - 1972. - Vol. 2, No. 1
1655. Journal of Fluorine Chemistry. - 1972. - Vol. 2, №2
1656. Journal of Fluorine Chemistry. - 1972-1973. - Vol. 2, №3
1657. Journal of Fluorine Chemistry. - 1972-1973. - Vol. 2, №4
1658. Journal of Fluorine Chemistry. - 1973-1974. - Vol. 3, No. 1
1659. Journal of Fluorine Chemistry. - 1973-1974. - Vol. 3, No. 3-4
1660. Journal of Fluorine Chemistry. - 1974. - Vol. 4, №4
1661. Journal of Fluorine Chemistry. - 1975. - Vol. 5, №2
1662. Journal of Fluorine Chemistry. - 1975. - Vol. 5, №3
1663. Journal of Fluorine Chemistry. - 1975. - Vol. 5, No. 6
1664. Journal of Fluorine Chemistry. - 1976. - Vol. 7, №5

1665. Journal of Fluorine Chemistry. - 1976. - Vol. 8, №1  
1666. Journal of Fluorine Chemistry. - 1978. - Vol. 11, No. 1  
1667. Journal of Fluorine Chemistry. - 1978. - Vol. 11, №3-4  
1668. Journal of Fluorine Chemistry. - 1978. - Vol. 12, No. 6  
1669. Journal of Fluorine Chemistry. - 1979. - Vol. 13, №3  
1670. Journal of Fluorine Chemistry. - 1979. - Vol. 14, №6  
1671. Journal of Fluorine Chemistry. - 1980. - Vol. 15, No. 3  
1672. Journal of Fluorine Chemistry. - 1980. - Vol. 15, №4  
1673. Journal of Fluorine Chemistry. - 1980. - Vol. 16, №3  
1674. Journal of Fluorine Chemistry. - 1980. - Vol. 16, №6  
1675. Chemistry and Biodiversity. - 2013. - Vol. 10, №6  
1676. Tetrahedron Letters. - 1988. - Vol. 29, №33  
1677. Journal of Fluorine Chemistry. - 1981. - Vol. 17, №1  
1678. Journal of Fluorine Chemistry. - 1981. - Vol. 17, №2  
1679. Journal of Fluorine Chemistry. - 1981. - Vol. 17, №5  
1680. Journal of Fluorine Chemistry. - 1981. - Vol. 18, No. 1  
1681. Journal of Fluorine Chemistry. - 1981. - Vol. 18, No. 4  
1682. Journal of Fluorine Chemistry. - 1982. - Vol. 19, No. 3-6  
1683. Journal of Fluorine Chemistry. - 1982. - Vol. 20, No. 1  
1684. Journal of Fluorine Chemistry. - 1982. - Vol. 20, No. 2  
1685. Journal of Fluorine Chemistry. - 1982. - Vol. 20, №4  
1686. Journal of Fluorine Chemistry. - 1982. - Vol. 20, №5  
1687. Journal of Fluorine Chemistry. - 1982. - Vol. 21, №1  
1688. Journal of Fluorine Chemistry. - 1982. - Vol. 21, №2  
1689. Journal of Fluorine Chemistry. - 1983. - Vol. 23, №4  
1690. Journal of Fluorine Chemistry. - 1982. - Vol. 21, №3  
1691. Journal of Fluorine Chemistry. - 1984. - Vol. 24, №1  
1692. Journal of Fluorine Chemistry. - 1984. - Vol. 24, №2  
1693. Journal of Fluorine Chemistry. - 1984. - Vol. 24, №3  
1694. Journal of Fluorine Chemistry. - 1984. - Vol. 24, №4  
1695. Journal of Fluorine Chemistry. - 1984. - Vol. 25, №1  
1696. Journal of Fluorine Chemistry. - 1984. - Vol. 25, №4  
1697. Journal of Fluorine Chemistry. - 1984. - Vol. 26, №1  
1698. Inorganic Chemistry. - 1997. - Vol. 36, No. 14  
1699. Journal of Fluorine Chemistry. - 1985. - Vol. 27, №4  
1700. Journal of Fluorine Chemistry. - 1985. - Vol. 29, №4  
1701. Journal of Fluorine Chemistry. - 1985. - Vol. 29, №1-2  
1702. Journal of the Chinese Chemical Society. - 2007. - Vol. 54, No. 5  
1703. Journal of Chromatography A. - 2008. - Vol. 1210, No. 1  
1704. Heterocycles. - 1977. - Vol. 6, №8  
1705. Гринштейн Дж., Виниц М. Химия аминокислот и пептидов. - Мир, 1968  
1706. Chemical and Pharmaceutical Bulletin. - 1982. - Vol. 30, No. 4  
1707. Bioorganic and Medicinal Chemistry. - 2011. - vol.19  
1708. Tetrahedron Letters. - 1985. - Vol. 26, №9  
1709. Journal of Organic Chemistry. - 2010. - Vol. 75, No. 23  
1710. Chemistry Letters. - 1986. - Vol. 15, №10  
1711. Journal of Physical Chemistry A. - 2006. - Vol. 110, No. 13  
1712. Органические реакции. - Сб. 7. - М., 1956  
1713. Journal of the American Chemical Society. - 1965. - Vol. 87, No. 8  
1714. Clarke's Analysis of Drugs and Poisons. - 4 ed. - London, 2011  
1715. Journal of Physical Chemistry. - 1964. - Vol. 68, No. 1  
1716. Angewandte Chemie International Edition. - 1967. - Vol. 6, No. 4  
1717. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1993. - №12  
1718. Ионное гидрирование. - М.: Химия, 1979

1719. Гинзбург О.Ф., Завгородний В.С. и др. Практикум по органической химии. Синтез и идентификация органических соединений. - М.: Высшая школа, 1989
1720. Богословский Б.М., Казакова З.С. Скелетные катализаторы: их свойства и применение в органической химии. - М.: ГНТИХЛ, 1967
1721. Иост Д., Рэссель Г., Гарнер К. Редкоземельные элементы и их соединения. - М.: ИИЛ, 1949
1722. Journal of the Chemical Society. - 1957
1723. Ramawat K.G., Merillon J.-M. Natural Products. Phytochemistry, Botany and Metabolism of Alkaloids, Phenolic and Terpenes. - Springer, 2013
1724. Journal of Fluorine Chemistry. - 1985. - Vol. 30, №1
1725. Journal of Fluorine Chemistry. - 1985. - Vol. 30, №2
1726. Journal of Fluorine Chemistry. - 1986. - Vol. 30, №4
1727. Journal of Fluorine Chemistry. - 1986. - Vol. 31, №1
1728. Journal of Fluorine Chemistry. - 1986. - Vol. 32, №3
1729. Journal of Fluorine Chemistry. - 1987. - Vol. 34, №3-4
1730. Методы элементоорганической химии: Ртуть. - М.: Наука, 1965
1731. Справочник по химии. Для учащихся средней школы. - М.: Просвещение, 1970
1732. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 14-е изд., Т.1. - М.: Новая волна, 2002
1733. Машковский М.Д. Лекарственные средства. - 14-е изд., Т.2. - М.: Новая волна, 2002
1734. Вергейчик Т.Х. Токсикологическая химия. - М.: МЕДпресс-информ, 2009
1735. Тикунова И.В., Артеменко А.И., Малеванный В.А. Справочник молодого лаборанта-химика. - М.: Высшая школа, 1985
1736. Спицын В.И., Мартыненко Л.И. Неорганическая химия. - Ч.2. - М.: ИМУ, 1994
1737. Левина Р.Я. Синтез и контактные превращения непредельных углеводов. - М.: ИМГУ, 1949
1738. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1953. - Vol. 1, No. 8
1739. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 2010. - Vol. 58, No. 10
1740. Journal of Chinese Pharmaceutical Sciences. - 2011. - vol.20
1741. Токсикологический вестник. - 2011. - №3
1742. Токсикологический вестник. - 2011. - №4
1743. Токсикологический вестник. - 2011. - №5
1744. Токсикологический вестник. - 2011. - №6
1745. Liu G., Cai Y., O'Driscoll Environmental Chemistry and Toxicology of mercury. - Wiley, 2012
1746. Pohanish R.P. Sittig's Handbook of Toxic and Hazardous Chemicals and Carcinogens. - 6 ed. - Elsevier, 2012
1747. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 14. - М.-Л.: Химия, 1964
1748. Platinum Metals Review. - 1975. - Vol.19, №1
1749. Physical Constants of Hydrocarbons C1 to C10. - American Society for Testing and Materials, 1963
1750. Landolt-Bornstein Numerical Data and Functional Relationships in Science and Technology. Group IV, Volume 20: Vapor Pressure of Chemicals. Subvolume A: Vapor Pressure and Antoine Constants for Hydrocarbons, and Sulfur, Selenium, Tellurium, and Halogen Containing Organic Compounds. - 1999
1751. Lange's handbook of chemistry. - 16 ed. - McGraw Hill, 2005
1752. Helvetica Chimica Acta. - 1992. - Vol. 75
1753. Helvetica Chimica Acta. - 1976. - Vol. 59, №224, Fasc. 6
1754. Buckingham J. B., Baggaley K. H., Roberts A. D., Szabo L. F. Dictionary of Alkaloids. - 2 ed. - CRC Press, 2010
1755. Angewandte Chemie International Edition. - 1966. - Vol. 5, No. 9
1756. Monatshefte fur Chemie - Chemical Monthly. - 1969. - Vol. 100, №2
1757. Angewandte Chemie. - 2013. - Vol. 125, №18
1758. Residue Reviews. - Vol. 53. - Springer-Verlag, 1974
1759. Патент США US3,714,176 (от 30.01.1973)
1760. Макашев Ю.А., Замяткина В.М. Соединения в квадратных скобках. - Л.: Химия, 1976
1761. Angewandte Chemie International Edition. - 1985. - Vol. 24, No. 2

1762. Bretherick's Handbook of Reactive Chemical Hazards. - 6 ed., Vol. 1. - Butterworth-Heinemann, 1999
1763. Journal of Animal Physiology and Animal Nutrition. - 2002. - Vol. 86, №3-4
1764. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. - 2002. - Vol. 27, №1
1765. Angewandte Chemie International Edition. - 2000. - Vol. 39, No. 2
1766. Angewandte Chemie International Edition. - 1990. - Vol. 29, No. 6
1767. Chemical Reviews. - 2011. - Vol. 111, No. 11
1768. Angewandte Chemie International Edition. - 1992. - Vol. 31, №11
1769. Accounts of Chemical Research. - 1983. - Vol. 16, No. 5
1770. Thermochimica Acta. - 1988. - Vol. 127
1771. Digest Journal of Nanomaterials and Biostructures. - 2013. - Vol. 8, №2
1772. Science. - 1963. - Vol. 142
1773. Патент США US1,380,951 (от 07.06.1921)
1774. Journal of the American Chemical Society. - 1952. - Vol. 74, No. 22
1775. Synlett. - 2005. - No. 9
1776. Angewandte Chemie International Edition. - 1962. - Vol. 1, No. 7
1777. Synlett. - 2003. - No. 4
1778. Journal of the American Chemical Society. - 1924. - Vol. 46, No. 10
1779. Патент РФ RU2,464,264 (от 21.04.2011)
1780. Angewandte Chemie International Edition. - 2013. - Vol. 52, No. 41
1781. Food and Chemical Toxicology. - 2011. - Vol. 49, Supplement 1
1782. Proceedings of the seventh Seminar New trends in research of energetic materials. - held at the University of Pardubice, Pardubice, the Czech Republic, April 20–22, 2004
1783. Chemical Reviews. - 2013. - Vol. 113, No. 10
1784. Рабинович В.А., Хавин З.Я. Краткий химический справочник. - 3-е изд. - Л.: Химия, 1991
1785. European Journal of Inorganic Chemistry. - 2011. - Vol. 2011, No. 16
1786. Angewandte Chemie International Edition. - 2010. - Vol. 49, No. 9
1787. Джафаров Э.А. Электроосаждение, свойства и применение двуокиси свинца. - Баку: ИАН Азербайджанской ССР, 1967
1788. Comey A. M., Hahn D. A. A dictionary of Chemical Solubilities Inorganic. - 2 ed. - New York, The MacMillan Company, 1921
1789. Hoppe-Seylers Zeitschrift fur physiologische Chemie. - 1907. - B. 52, №3-4
1790. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2010. - Vol. 55, No. 9
1791. Патент США US2,838,374 (от 10.06.1958)
1792. Fielder W. L., Singer J. Solubility, stability and electrochemical studies of sulfur-sulfide solutions in organic solvents. - NASA Technical paper 1245. - August 1978
1793. Gangolli S. The Dictionary of Substances and their Effects. - 2 ed., Vol. 1, A-B. - RSC, 1999
1794. Gangolli S. The Dictionary of Substances and their Effects. - 2 ed., Vol. 2, C. - RSC, 1999
1795. Gangolli S. The Dictionary of Substances and their Effects. - 2 ed., Vol. 3, D. - RSC, 1999
1796. Gangolli S. The Dictionary of Substances and their Effects. - 2 ed., Vol. 4, E-J. - RSC, 1999
1797. Gangolli S. The Dictionary of Substances and their Effects. - 2 ed., Vol. 5, K-N. - RSC, 1999
1798. Gangolli S. The Dictionary of Substances and their Effects. - 2 ed., Vol. 6, O-S. - RSC, 1999
1799. Gangolli S. The Dictionary of Substances and their Effects. - 2 ed., Vol. 7, T-Z. - RSC, 1999
1800. Chemical Warfare Agents, and Related Chemical Problems. - part I-III. - Washington DC, 1946
1801. Archives of Toxicology. - 1988. - Vol. 62
1802. Helvetica Chimica Acta. - 1988. - Vol. 71, №5
1803. Liebigs Annalen der Chemie. - 1987. - Vol. 1987, №10
1804. Organic Letters. - 2007. - Vol. 9, No. 2
1805. Березовский В.М. Химия витаминов. - М.: Пищепромиздат, 1959
1806. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. - Vierte Auflage, 13 Band. - Berlin: Verlag von Julius Springer, 1930
1807. Химия растительного сырья. - 2000. - №4.
1808. Biochemical Journal. - 1948. - Vol. 43, No. 4
1809. Китаев Ю.П., Бузыкин Б.И. Гидразоны. - М.: Наука, 1974

1810. Journal of the American Chemical Society. - 1957. - Vol. 79, No. 1
1811. Progress in inorganic chemistry. - Vol. 11. - John Wiley & Sons, 1970
1812. Progress in inorganic chemistry. - Vol. 12. - John Wiley & Sons, 1970
1813. Progress in inorganic chemistry. - Vol. 32. - John Wiley & Sons, 1984
1814. Progress in inorganic chemistry. - Vol. 35. - John Wiley & Sons, 1987
1815. Angewandte Chemie International Edition. - 1968. - Vol. 7, No. 5
1816. Patnaik P. A Comprehensive Guide to the Hazardous Properties of Chemical Substances. - 3 ed. - Wiley, 2007
1817. Вознесенский С.А. Химия фтора. - Л.: ОНТИ-Химтеорет, 1937
1818. Journal of the American Chemical Society. - 1956. - Vol. 78, No. 16
1819. Heterocycles. - 2004. - Vol. 63, №10
1820. Синтезы  $\alpha$ -, $\beta$ -непредельных соединений. - Чебоксары, 1985
1821. Фтор и его соединения. – Под ред. Саймонса Дж., Т. 2. - М.: ИИЛ, 1956
1822. Hudlicky M., Pavlath A.E. Chemistry of organic fluorine compounds II. - Washington DC, American Chemical Society, 1995
1823. Nabors L.O. Alternative Sweeteners. - 3 ed. - Marcel Dekker, 2001
1824. Advances in Inorganic Chemistry. - 1994. - Vol. 41
1825. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1982. - Vol. 25
1826. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1981. - Vol. 24
1827. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1960. - Vol. 2
1828. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1959. - Vol. 1
1829. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1961. - Vol. 3
1830. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1962. - Vol. 4
1831. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1963. - Vol. 5
1832. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1964. - Vol. 6
1833. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1965. - Vol. 7
1834. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1968. - Vol. 11
1835. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1969. - Vol. 12
1836. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1970. - Vol. 13
1837. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1972. - Vol. 14
1838. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1975. - Vol. 17
1839. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1985. - Vol. 29
1840. Филянд М.А., Семенова Е.И. Свойства редких элементов. - 2-е изд. - М.: Metallurgia, 1964
1841. Advances in Inorganic Chemistry and Radiochemistry. - 1972. - Vol. 15
1842. Гетероциклические соединения. - Т. 5, под ред. Эльдерфилда Р. - М.: ИИЛ, 1961
1843. Journal of Biological Chemistry. - 1999. - Vol. 274, No. 49
1844. Рябчиков Д.И., Гольбрайх Е.К. Аналитическая химия тория. - М.: ИАН СССР, 1960
1845. Шрайвер Д., Эткинс П. Неорганическая химия. - Т. 2. - М.: Мир, 2004
1846. Неорганическая химия. – Под ред. Третьякова Ю.Д., Т.3, Кн.1. - М.: Академия, 2007
1847. Drug Testing and Analysis. - 2010. - Vol. 2
1848. Central European Journal of Energetic Materials. - 2013. - Vol. 10, №1
1849. Angewandte Chemie. - 1963. - Vol. 75, №1
1850. Миллер С.А. Ацетилен, его свойства, получение и применение. - Т.1. - Л.: Химия, 1969
1851. Ньюлэнд Ю., Фогт Р. Химия ацетилена. - М.: ГИИЛ, 1947
1852. Малиновский М.С. Окиси олефинов и их производные. - М.: ГНТИХЛ, 1961
1853. Росоловский В.Я. Химия безводной хлорной кислоты. - М.: Наука, 1966
1854. Шека И.А., Чаус И.С., Митюрева Т.Т. Галлий. - Киев: Государственное издательство технической литературы УССР, 1963
1855. Лекарственное сырье растительного и животного происхождения. Фармакогнозия. - под ред. Яковлева Г.П. - СПб.: СпецЛит, 2006
1856. Синтезы органических препаратов. - Ч. 5. - М.: ИИЛ, 1954
1857. Малин К.М., Боресков Г.К., Пейсахов И.Л., Слинко М.Г., Смыслов Н.И., Второв М.Н., Аркин Н.Л. Технология серной кислоты и серы. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1941
1858. Реакции серы с органическими соединениями. - Новосибирск: Наука, 1979

1859. Брюсова Л.Я. Химия и технология синтетических душистых веществ. - М.: Пищепромиздат, 1947
1860. Основы органической химии душистых веществ для прикладной эстетики и ароматерапии. - М.: ИЦ Академкнига. - 2006
1861. Петрова Л.Н., Шварц О.В. Анализ синтетических душистых веществ. - М.-Л.: Пищепромиздат, 1941
1862. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1998. - №16
1863. Williams H.E. The Chemistry of Cyanogen Compounds. - London, 1915
1864. Азотистые гетероциклы и алкалоиды. - т.1. - М., 2001
1865. Азотистые гетероциклы и алкалоиды. - т.2. - М., 2001
1866. Файгель Ф. Капельный анализ органических веществ. - М.: ГНТИХЛ, 1962
1867. Мусабеков Ю.С. Занимательные истории из жизни ученых. - Ярославль: Верхне-Волжское книжное издательство, 1967
1868. Неницеску К.Д. Органическая химия. - Т.1. - М.: ИИЛ, 1963
1869. Неницеску К.Д. Органическая химия. - Т.2. - М.: ИИЛ, 1963
1870. Кочетков Н.К., Бочков А.Ф., Дмитриев Б.А., Усов А.И., Чижов О.С., Шиббаев В.Н. Химия углеводов. - М.: Химия, 1967
1871. Меркушев Е.Б., Шварцберг М.С. Иодистые органические соединения и синтезы на их основе. - Томск, 1978
1872. Polyhedron. - 2012. - Vol. 33, No. 1
1873. Справочник экспериментальных данных по растворимости солевых систем. - Т. 3. - Л.: ГНТИХЛ, 1961
1874. Справочник экспериментальных данных по растворимости солевых систем. - Т. 4. - Л.: ГНТИХЛ, 1963
1875. Journal of Physical and Chemical Reference Data. - 1983. - Vol. 12, No.2
1876. Пугачевич П.П. Работа со ртутью в лабораторных и производственных условиях. - М.: Химия, 1972
1877. Journal of the Science of Food and Agriculture. - 1957. - Vol. 8, No. 12
1878. Phytotherapy Research. - 1995. - Vol. 9, №3
1879. Organic Letters. - 2004. - Vol. 6, №4
1880. Никитин И.В. Фториды и оксифториды галогенов. - М.: Наука, 1989
1881. Bioorganic and medicinal chemistry letters. - 2001. - Vol. 11
1882. Journal of Pharmacology and Experimental Therapeutics. - 1997. - Vol. 283, №3
1883. Journal of Medicinal Chemistry. - 2013. - Vol. 56, No. 7
1884. CNS Drug Reviews. - 2002. - Vol. 8, №4
1885. Journal of the American Chemical Society. - 1967. - vol. 89, No. 13
1886. Фурин Г.Г., Файнзильберг А.А. Современные методы фторирования органических соединений. - М.: Наука, 2000
1887. Wilhoit R. C., Zwolinski B. J. Physical and Thermodynamic Properties of Aliphatic Alcohols. - American Chemical Society, 1973
1888. Кац Дж., Рабинович Е. Химия урана. - М.: ИИЛ, 1954
1889. Chemical Reviews. - 2008. - Vol. 108, No. 1
1890. Journal of Physical Chemistry B. - 2007. - Vol. 111, No. 18
1891. Infection and Immunity. - 1982. - Vol. 36, №3
1892. Юрьев Ю.К. Практические работы по органической химии. - вып.III. - М.: ИМУ, 1961
1893. Landolt-Bornstein Numerical Data and Functional Relationships in Science and Technology. Group IV, Volume 20: Vapor Pressure of Chemicals. Subvolume B: Vapor Pressure and Antoine Constants for Oxygen Containing Organic Compounds. - 2000
1894. Journal of Fluorine Chemistry. - 1989. - Vol. 43, No. 1
1895. Бусев А.И., Иванов В.М., Соколова Т.А. Аналитическая химия вольфрама. - М.: Наука, 1976
1896. Inorganic Chemistry. - 1995. - Vol. 34, No. 24
1897. Михайлов В.А. Химия бороводородов. - М.: Наука, 1967
1898. Journal of Fluorine Chemistry. - 1990. - Vol. 50, No. 1
1899. Journal of Fluorine Chemistry. - 2000. - Vol. 101, No. 2

1900. Yaws C.L. Thermophysical properties of chemicals and hydrocarbons. - 2008
1901. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1993. - №4
1902. Химический состав российских пищевых продуктов. - М.: Дели Принт, 2002
1903. Journal of Fluorine Chemistry. - 2000. - Vol. 102, No. 1-2
1904. Inorganic Chemistry. - 1983. - Vol. 22, No. 9
1905. Chemische Berichte. - 1984. - Vol. 117, No. 11
1906. Progress in inorganic chemistry. - Vol. 29. - John Wiley & Sons, 1982
1907. Coordination Chemistry Reviews. - 2002. - Vol. 233-234
1908. Angewandte Chemie. - 1984. - Vol. 96, №2
1909. European Journal of Inorganic Chemistry. - 1990. - Vol. 123, №11
1910. Acamovic T., Stewart C.S., Pennycott T.W. Poisonous Plants and Related Toxins. - CABI Publishing, 2004
1911. Bioorganic and medicinal chemistry letters. - 1993. - Vol. 3, №12
1912. Journal of Medicinal Chemistry. - 2008. - Vol. 51, №11
1913. Journal of Medicinal Chemistry. - 2006. - Vol. 49, №11
1914. Molecular pharmacology. - 2000. - Vol. 57, No. 2
1915. Botana L.M. Phycotoxins. Chemistry and Biochemistry. - Blackwell Publishing, 2007
1916. Dictionary of Organic Compounds. - 5 ed., 8 supplement - Springer Science + Business Media B.V., 1990
1917. Dictionary of Organic Compounds. - 6th ed., vol. 10, 1st supplement - Springer Science + Business Media B.V., 1997
1918. Dictionary of Natural Products. - 1st supplement, vol. 8. - Springer Science, 1995
1919. Dictionary of Natural Products. - 3rd supplement, vol. 10. - Springer Science, 1997
1920. Dictionary of Natural Products. - 4th supplement, vol. 11. - Springer Science, 1998
1921. Rappoport Z. The Chemistry of Organic Germanium, Tin and Lead Compounds. - Vol. 2. - Wiley, 2002
1922. Rappoport Z. CRC Handbook of Tables for Organic Compounds Identification. - 3rd ed. - CRC Press, 1967
1923. Pyridine and its derivatives. - Part 3. - 1974
1924. Journal of the Chemical Society. - 1954
1925. Journal of the American Chemical Society. - 2010. - Vol. 132, No. 51
1926. Angewandte Chemie International Edition. - 2002. - Vol. 41, No. 6
1927. Journal of the American Chemical Society. - 2005. - Vol. 127, No. 18
1928. Александров В.В. Кислотность неводных растворов. - Харьков: Вища школа, 1981
1929. Фиалков Ю.Я., Житомирский А.Н., Тарасенко Ю.А. Физическая химия неводных растворов. - Л.: Химия, 1973
1930. Физер Л., Физер М. Органическая химия: Углубленный курс. - Т. 2. - М.: Химия, 1966
1931. Каракчиев Н.И. Токсикология ОБ и защита от оружия массового поражения. - Ташкент: Издательство Медицина УзССР, 1973
1932. Introduction to Military Toxicology: a crash course 2001
1933. Голашвили Т.В., Чечев В.П., Лбов А.А., Куприянов В.М., Демидов А.П. Справочник нуклидов-2. - 2-е изд. - М.: ФГУП ЦНИИАТОМИНФОРМ, 2002
1934. Патент США US4,725,311 (от 16.02.1988)
1935. Richardt A., Hulseweh B., Neimeyer B., Sabath F. CBRN Protection. Managing the Threat of Chemical, Biological, Radioactive and Nuclear Weapons. - Wiley-VCH, 2013
1936. Современные неорганические фториды. Труды второго международного семинара INTERSIBFLUORINE-2006 11-16 июня 2006, Томск, Россия. - Томск, 2006
1937. Вредные химические вещества: Азотсодержащие органические соединения. - Под общей редакцией Курляндского Б.А., Филова В.А. - СПб.: Химия, 1992
1938. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1994. - №21
1939. Journal of Organic Chemistry. - 1991. - Vol. 56, No. 12
1940. Journal of Fluorine Chemistry. - 1980. - Vol. 15, №6
1941. Куликов И.С. Термодинамика карбидов и нитридов. - Челябинск: Metallurgia, 1988
1942. Journal of Biological Chemistry. - 1954. - Vol. 208, No. 2

1943. Journal of Organic Chemistry. - 2011. - Vol. 76, No. 7
1944. European Journal of Organic Chemistry. - 2014. - Vol. 2014, No. 2
1945. Tetrahedron Letters. - 2006. - Vol. 47, №12
1946. Journal of Pharmaceutical and Biomedical Analysis. - 2008. - Vol. 47, №1
1947. Journal of the Iranian Chemical Society. - 2008. - Vol. 5, №3
1948. Journal of Organic Chemistry. - 1984. - Vol. 49, No. 9
1949. Брацыхин Е.А., Шульгина Э.С. Технология пластических масс. - Л.: Химия, 1982
1950. Letters in Organic Chemistry. - 2008. - Vol. 5, №8
1951. Chemistry Letters. - 1984
1952. Chemical Communications. - 2009
1953. O'Donnell K., Kearsley M. Sweeteners and Sugar Alternatives in Food Technology. - 2 ed. - Wiley-Blackwell, 2012
1954. Theilheimer W. Synthetic Methods of Organic Chemistry. - Vol. 5. - Basel-New York, 1951
1955. Journal of Medicinal Chemistry. - 1981. - Vol. 24, No. 4
1956. Journal of Medicinal Chemistry. - 1979. - Vol. 22, No. 10
1957. Bioorganic and medicinal chemistry letters. - 1996. - Vol. 6, №3
1958. Фиалков Ю.Я., Грищенко В.Ф. Электровыделение металлов из неводных растворов. - Киев: Наукова думка, 1985
1959. Houben-Weyl Methods in Organic Chemistry. - vol.E-16d2 ORGANONITROGEN COMPOUNDS. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1992
1960. Blunt J.W., Munro M.H.G. Dictionary of marine Natural Products. - Chapman and Hall/CRC, 2008
1961. Azimova S.S. Natural Compounds: Alkaloids. Plant Sources, Structure and Properties. - New York: Springer, 2013
1962. Milne G.W.A. Gardner's Commercially Important Chemicals. - Wiley-Interscience, 2005
1963. Введение в фотохимию органических соединений. - Под ред. Беккера Г.О. - Л.: Химия, 1976
1964. Organic Letters. - 2002. - Vol. 4, №18
1965. Tetrahedron Letters. - 2005. - Vol. 46, №47
1966. Tetrahedron Letters. - 2007. - Vol. 48, No. 23
1967. Journal of Organic Chemistry. - 2013. - Vol. 78, No. 12
1968. Organic and Biomolecular Chemistry. - 2014. - Vol. 12, No. 32
1969. Басоло Ф., Джонсон Р. Химия координационных соединений. - М.: Мир, 1966
1970. Желиговская Н.Н., Черняев И.И. Химия комплексных соединений. - М.: Высшая школа, 1966
1971. Chemical Reviews. - 1989. - Vol. 89, No. 3
1972. Швицер Ю. Производство химико-фармацевтических и техно-химических препаратов. - М.-Л.: ОНТИ НКПТ, 1934
1973. Мальцева Н.Н., Хаин В.С. Борогидрид натрия: Свойства и применение. - М.: Наука, 1985
1974. Неорганические синтезы. - Сб. 3. - М.: ИИЛ, 1952
1975. Inorganic Syntheses. - Vol. 5. - New York, Toronto, London, 1957
1976. Inorganic Syntheses. - Vol. 16. - New York, San Francisco, Toronto, London, Sydney, 1976
1977. Inorganic Syntheses. - Vol. 19. - New York, Chichester, Brisbane, Toronto: Wiley and Sons, 1979
1978. Chemical Reviews. - 1970. - Vol. 70, No. 1
1979. Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft. - 1911. - Vol. 44, №3
1980. Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft. - 1904. - Vol. 37, №4
1981. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. - Bd. E5a CARBOXYLIC ACID, DERIVATIVES. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1985
1982. Rappoport Z. The chemistry of the cyclopropyl group. - Vol. 1. - 1987
1983. Реутов О.А., Белецкая И.П., Бутин К.П. СН-кислоты. - М.: Наука, 1980
1984. Journal of Organic Chemistry. - 1986. - Vol. 51, No. 3
1985. Journal of Organic Chemistry. - 1989. - Vol. 54, No. 6
1986. Journal of Organic Chemistry. - 1981. - Vol. 46, No. 7
1987. Journal of Fluorine Chemistry. - 1983. - Vol. 23, №3
1988. Journal of Organic Chemistry. - 1983. - Vol. 48, No. 6
1989. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1980
1990. Толстикова Г.А. Реакции гидроперекисного окисления. - М.: Наука, 1976

1991. Меченые биологически активные вещества. Сборник статей. - М.: ГИЛОАНИТ, 1962
1992. Меченые биологически активные вещества. Сборник статей. - Вып.3. - М.: Атомиздат, 1971
1993. Методы синтеза алифатических дикарбоновых кислот. - Ч. 1. - М.: НИИТЭИ, 1971
1994. Оаэ С. Химия органических соединений серы. - М.: Химия, 1975
1995. Сьютер Ч. Химия органических соединений серы. - Ч. 3. - М.: ИИЛ, 1951
1996. Леенсон И.А. Занимательная химия. - Ч. 1. - М.: Дрофа, 1996
1997. Леенсон И.А. Занимательная химия. - Ч. 2. - М.: Дрофа, 1996
1998. Encyclopedia of explosives and related items. - Vol. 9. - New Jersey, 1980
1999. Russian Journal of Organic Chemistry. - 2003. - Vol. 39, No. 7
2000. Chinese Physics C. - 2012. - Vol. 36, №12
2001. Russian Journal of Organic Chemistry. - 2002. - Vol. 38, No. 7
2002. Journal of Organic Chemistry. - 1983. - Vol. 48, No. 7
2003. Journal of Medicinal Chemistry. - 2002. - vol. 45, No. 9
2004. Gmelin Handbook of Inorganic Chemistry. - 8th ed., System Number 5, Supplement Volume 4. - Springer-Verlag Berlin Heidelberg GmbH, 1988
2005. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1966. - Vol. 344, No. 1-2
2006. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1970. - Vol. 377, No. 2
2007. Gmelin Handbook of Inorganic Chemistry and Organometallic Chemistry. - 8th ed., System Number 4, Supplement Volume B2. - Springer-Verlag Berlin Heidelberg GmbH, 1993
2008. Journal of Molecular Structure. - 1992. - Vol. 274
2009. Inorganic Chemistry. - 1984. - Vol. 23, No. 20
2010. Chemistry Letters. - 1988. - Vol. 17, №11
2011. Journal of Chemical Research. - 1998. - №4
2012. Organometallics. - 1993. - Vol. 12, No. 12
2013. Journal of Fluorine Chemistry. - 1990. - Vol. 47, №3
2014. Journal of the American Chemical Society. - 1991. - Vol. 113, No. 7
2015. Tetrahedron. - 1996. - Vol. 52, No. 8
2016. Helvetica Chimica Acta. - 1988. - Vol. 71, №2
2017. Journal of the American Chemical Society. - 1980. - Vol. 102, No. 16
2018. Journal of the American Chemical Society. - 1950. - Vol. 72, No. 10
2019. Journal of Organic Chemistry. - 1968. - Vol. 33, No. 2
2020. Journal of Organic Chemistry. - 1970. - Vol. 35, No. 10
2021. Organic Letters. - 1999. - Vol. 1, No. 9
2022. Journal of the American Chemical Society. - 1961. - Vol. 83, No. 8
2023. Journal of Organometallic Chemistry. - 1968. - Vol. 11
2024. Journal of Molecular Spectroscopy. - 1961. - Vol. 7
2025. Tetrahedron. - 1985. - Vol. 41, No. 21
2026. Helvetica Chimica Acta. - 1986. - Vol. 69, No. 4
2027. Journal of Physical Chemistry. - 1966. - Vol. 70, No. 5
2028. Journal of the American Chemical Society. - 1953. - Vol. 75, No. 22
2029. Journal of Inorganic and Nuclear Chemistry. - 1958. - Vol. 6, No. 2
2030. Journal of the American Chemical Society. - 1960. - Vol. 82, No. 24
2031. Tetrahedron. - 1971. - Vol. 27, No. 15
2032. Journal of the American Chemical Society. - 1958. - vol. 80, No. 14
2033. Journal of the American Chemical Society. - 1954. - Vol. 76, No. 1
2034. Journal of the American Chemical Society. - 1953. - Vol. 75, No. 11
2035. Journal of the American Chemical Society. - 1952. - Vol. 74, No. 3
2036. Journal of Organic Chemistry. - 1965. - Vol. 30, No. 11
2037. Journal of the American Chemical Society. - 1957. - Vol. 79, No. 18
2038. Journal of the American Chemical Society. - 1960. - Vol. 82, No. 17
2039. Journal of the American Chemical Society. - 1960. - Vol. 82, No. 3
2040. Journal of Organic Chemistry. - 1966. - Vol. 31, №11
2041. Journal of Organic Chemistry. - 1971. - Vol. 36, No. 23
2042. Journal of Organic Chemistry. - 1967. - Vol. 32, No. 12

2043. Journal of Organic Chemistry. - 1966. - Vol. 31, №6  
2044. Journal of Organic Chemistry. - 1967. - Vol. 32, No. 11  
2045. Journal of Organic Chemistry. - 1962. - Vol. 27, No. 12  
2046. Tetrahedron. - 1962. - Vol. 18, No. 1  
2047. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1994. - №6  
2048. Journal of the American Chemical Society. - 1968. - Vol. 90, No. 15  
2049. Journal of Organic Chemistry. - 1973. - Vol. 38, No. 6  
2050. Journal of Chemical Physics. - 1967. - Vol. 46, No. 2  
2051. Journal of the American Chemical Society. - 1963. - Vol. 85, No. 1  
2052. Journal of the American Chemical Society. - 1967. - vol. 89, No. 19  
2053. Journal of Organic Chemistry. - 1967. - Vol. 32, No. 9  
2054. Journal of Organic Chemistry. - 1960. - Vol. 25, No. 11  
2055. Journal of Organic Chemistry. - 1962. - Vol. 27, No. 10  
2056. Journal of Chemical and Engineering Data. - 1962. - Vol. 7, No. 3  
2057. Journal of the American Chemical Society. - 1954. - Vol. 76, No. 3  
2058. Chemische Berichte. - 1971. - Vol. 104, No. 9  
2059. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 2. - 1973. - No. 7  
2060. Inorganic Chemistry. - 1967. - Vol. 6, No. 2  
2061. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1973  
2062. Journal of the American Chemical Society. - 1963. - Vol. 85, No. 11  
2063. Journal of Organic Chemistry. - 1965. - Vol. 30, No. 5  
2064. Journal of Fluorine Chemistry. - 1997. - Vol. 83, No. 1  
2065. Angewandte Chemie. - 1987. - Vol. 75, №6  
2066. Inorganic Chemistry. - 1979. - Vol. 18, No. 2  
2067. Journal of the American Chemical Society. - 1969. - Vol. 91, No. 11  
2068. Journal of the American Chemical Society. - 1969. - Vol. 91, No. 16  
2069. Chemische Berichte. - 1964. - Vol. 97, No. 2  
2070. Journal of the American Chemical Society. - 1964. - Vol. 86, No. 9  
2071. Journal of the American Chemical Society. - 1967. - vol. 89, No. 10  
2072. Journal of the American Chemical Society. - 1965. - Vol. 87, No. 2  
2073. Journal of Organic Chemistry. - 1966. - Vol. 31, No. 2  
2074. Chemische Berichte. - 1976. - Vol. 109, No. 4  
2075. Molecules. - 2011. - Vol. 16, No. 8  
2076. Journal of the American Chemical Society. - 1979. - Vol. 101, No. 3  
2077. Journal of Organometallic Chemistry. - 1990. - Vol. 385, No. 2  
2078. Journal of Organometallic Chemistry. - 1975. - Vol. 92, №2  
2079. Journal of Inorganic and Nuclear Chemistry. - 1962. - Vol. 24, No. 1  
2080. Journal of the Chemical Society, Dalton Transactions. - 1974  
2081. Journal of the American Chemical Society. - 1968. - Vol. 90, No. 8  
2082. Journal of the American Chemical Society. - 1959. - Vol. 81, No. 24  
2083. Journal of Organic Chemistry. - 1964. - Vol. 29, No. 1  
2084. Chemische Berichte. - 1978. - Vol. 111, No. 5  
2085. Journal of the American Chemical Society. - 1965. - Vol. 87, No. 19  
2086. Angewandte Chemie International Edition. - 2014. - Vol. 53, No. 27  
2087. Inorganic Chemistry. - 1983. - Vol. 22, No. 5  
2088. Journal of Organic Chemistry. - 1984. - Vol. 49, No. 19  
2089. Inorganic Chemistry. - 1987. - Vol. 26, No. 1  
2090. Journal of Organic Chemistry. - 1986. - Vol. 51, No. 23  
2091. Journal of Physical Chemistry. - 1958. - Vol. 62, No. 3  
2092. Journal of the American Chemical Society. - 1960. - Vol. 82, No. 23  
2093. Journal of the American Chemical Society. - 1946. - Vol. 68, No. 3  
2094. Journal of Organic Chemistry. - 1978. - Vol. 43, No. 1  
2095. Journal of the American Chemical Society. - 1952. - Vol. 74, No. 21  
2096. Angewandte Chemie International Edition. - 1970. - Vol. 9, No. 10

2097. Journal of Heterocyclic Chemistry. - 1965. - Vol. 2, №4
2098. Petrov V.A. Fluorinated heterocyclic compounds: synthesis, chemistry, and applications. - Wiley, 2009
2099. Angewandte Chemie International Edition. - 1993. - Vol. 32, No. 6
2100. Journal of the American Chemical Society. - 1962. - Vol. 84, No. 14
2101. Journal of Organic Chemistry. - 1989. - Vol. 54, No. 4
2102. Tetrahedron Letters. - 1971. - Vol. 12, No. 37
2103. Chemische Berichte. - 1996. - Vol. 129, No. 6
2104. Journal of the American Chemical Society. - 1962. - Vol. 84, No. 23
2105. Tetrahedron. - 1965. - Vol. 21, No. 10
2106. Tetrahedron Letters. - 1987. - Vol. 28, №47
2107. Journal of Fluorine Chemistry. - 1987. - Vol. 36, №2
2108. Russian Chemical Bulletin. - 1967. - Vol. 16, No. 4
2109. Chemistry – A European Journal. - 2001. - Vol. 7, No. 21
2110. Inorganic Chemistry. - 2011. - Vol. 50, No. 20
2111. Angewandte Chemie International Edition. - 2007. - Vol. 46, No. 7
2112. Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft. - 1920. - Vol. 53, №9
2113. Organic Reactions. – Vol. 43. – New York: Wiley, 1993
2114. Justus Liebigs Annalen der Chemie. - 1928. - Vol. 460
2115. Chemical Communications (London). - 1965. - №12
2116. Angewandte Chemie International Edition. - 1979. - Vol. 18, No. 9
2117. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1995. - Vol. 621, No. 7
2118. Acta Chemica Scandinavica. - 1999. - Vol. 53
2119. Chemical Reviews. - 1977. - Vol. 77, No. 1
2120. Томас Ч. Безводный хлористый алюминий в органической химии. - М.: ИИЛ, 1949
2121. International Journal of Molecular Sciences. - 2007. - Vol. 8, No. 5
2122. Warriar P.K., Warriar H. Design and evaluation of heat transfer fluids for direct immersion cooling of electronic systems. - Thesis In Partial Fulfillment of the Requirements for the Degree Doctor of Philosophy in the School of Chemical and Biomolecular Engineering. - Georgia Institute of Technology, August 2012
2123. Kirk-Othmer Encyclopedia of chemical technology. - 4ed., Vol. 11
2124. Chinese Science Bulletin. - 2011. - Vol. 56, No. 12
2125. Solid State Ionics. - 1990. - Vol. 42, No. 3-4
2126. Canadian Journal of Chemistry. - 1968. - Vol. 46
2127. Transactions of the Faraday Society. - 1964. - Vol. 60
2128. Hydrometallurgy. - 2007. - Vol. 89, No. 3-4
2129. Applied Catalysis A: General. - 2014. - Vol. 470
2130. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1994. - No. 13
2131. Inorganic Chemistry. - 1984. - Vol. 23, No. 23
2132. Angewandte Chemie International Edition. - 2014. - Vol. 53, No. 4
2133. Journal of the American Chemical Society. - 1999. - Vol. 121, No. 26
2134. Angewandte Chemie International Edition. - 2004. - Vol. 43, No. 40
2135. Chemistry – A European Journal. - 2012. - Vol. 18, No. 12
2136. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1975. - No. 15
2137. Angewandte Chemie International Edition. - 2003. - Vol. 42, No. 39
2138. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1953. - Vol. 271, No. 5-6
2139. Chemical Communications (London). - 1968
2140. Matyas R., Pachman J. Primary Explosives. - Springer, 2013
2141. European Journal of Organic Chemistry. - 2009. - Vol. 2009, No. 8
2142. Tetrahedron. - 1999. - Vol. 55, No. 41
2143. Journal of Medicinal Chemistry. - 2000. - Vol. 43, No. 23
2144. Tetrahedron Letters. - 1964. - Vol. 5, No. 27
2145. Journal of the American Chemical Society. - 1984. - Vol. 106, No. 15
2146. Journal of the American Chemical Society. - 1956. - Vol. 78, No. 9

2147. Trends in Inorganic Chemistry. - 2009. - Vol. 11
2148. Naunyn-Schmiedeberg's Archives of Pharmacology. - 1999. - Vol. 359, No. 1
2149. Neuropharmacology. - 2011. - Vol. 61, No. 3
2150. Wiley Interdisciplinary Reviews: Membrane Transport and Signaling. - 2012. - Vol. 1, No. 5
2151. Synthetic Communications. - 2001. - Vol. 31, No. 5
2152. Tetrahedron. - 1992. - Vol. 48, No. 21
2153. Вольнов И.И. Перекисные соединения щелочноземельных металлов. - М.: Наука, 1983
2154. Journal of Organic Chemistry. - 1964. - Vol. 29, No. 9
2155. Journal of Chemical Physics. - 1955. - Vol. 23, No. 7
2156. Inorganic Chemistry. - 1986. - Vol. 25, No. 13
2157. Inorganic Chemistry. - 2007. - Vol. 46, No. 14
2158. Петрушевский В.В., Бондарь Е.Г., Винокурова Е.В. Производство сахаристых веществ. - Киев: Урожай, 1989
2159. Справочник сахарника. - Ч. 1, под ред. Лепешкина И.П. - М., 1963
2160. Горощенко Я.Г. Химия титана. - Киев: Наукова думка, 1970
2161. Journal of the Iranian Chemical Society. - 2013. - Vol. 10, No. 6
2162. Nichols D.E. Potential psychotomimetics: bromomethoxyamphetamines and structural congeners of lysergic acid. - A Thesis submitted degree of Doctor of Philosophy. - Iowa, 1973
2163. Славинский М.П. Физико-химические свойства элементов. - М.: ГНТИЛЧЦМ, 1952
2164. Кнунянц И.Л., Фокин А.В. Покорение непреступного элемента. - М.: ИАН СССР, 1963
2165. Шамб У., Сеттерфилд Ч., Вентворс Р. Перекись водорода. - М.: ИИЛ, 1958
2166. Inorganic Chemistry. - 1988. - Vol. 27, No. 12
2167. Journal of the American Chemical Society. - 1955. - Vol. 77, No. 11
2168. Journal of the American Chemical Society. - 1954. - Vol. 76, No. 6
2169. Journal of the American Chemical Society. - 1961. - Vol. 83, No. 2
2170. Journal of Organic Chemistry. - 1962. - Vol. 27, No. 6
2171. Inorganic Chemistry. - 1975. - Vol. 14, No. 3
2172. Inorganic Chemistry. - 1985. - Vol. 24, No. 26
2173. Journal of Chemical and Engineering Data. - 1997. - Vol. 42, No. 3
2174. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2005. - Vol. 50, No. 3
2175. Journal of Chemical Thermodynamics. - 2008. - Vol. 40, No. 5
2176. Journal of Physical and Colloid Chemistry. - 1948. - Vol. 52, No. 5
2177. Helvetica Chimica Acta. - 1932. - Vol. 15
2178. Труды Всероссийского научно-исследовательского института лекарственных и ароматических растений. Химия, технология, медицина.. - М., 2000
2179. Органические реакции. - Сб. 2. - М., 1950
2180. Journal of Heterocyclic Chemistry. - 1964. - Vol. 1, No. 1
2181. Justus Liebigs Annalen der Chemie. - 1923. - Vol. 431, No. 1
2182. Polyhedron. - 2006. - Vol. 25, No. 5
2183. Journal of Organic Chemistry. - 1970. - Vol. 35, No. 3
2184. Journal of the Chemical Society C: Organic. - 1971
2185. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 2. - 1996. - No. 4
2186. Gmelin Handbook of Inorganic Chemistry. - 8th ed., System Number 5, Supplement Volume 3. - Springer-Verlag Berlin Heidelberg GmbH, 1987
2187. Gmelin Handbook of Inorganic Chemistry. - 8th ed., System Number 5, Supplement Volume 1. - Springer-Verlag Berlin Heidelberg GmbH, 1984
2188. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1993. - Vol. 619, No. 1
2189. Progress in the Chemistry of Organic natural Products. - Vol. 44. - New York: Springer-Verlag, 1983
2190. Journal of Organic Chemistry. - 1972. - Vol. 37, No. 24
2191. Journal of Organic Chemistry. - 1973. - Vol. 38, No. 7
2192. Journal of the Chemical Society. - 1941
2193. Journal of Organic Chemistry. - 1965. - Vol. 30, No. 9
2194. ARKIVOC. - 2003. - Part III

2195. Органическая химия. - Под ред. Тюкавкиной Н.А., кн. 2: Специальный курс. - М.: Дрофа, 2008
2196. Фиалков Я.А. Межгалоидные соединения. - Киев: Издательство АН Украинской ССР, 1958
2197. Крешков А.П. Аналитическая химия неводных растворов. - М.: Химия, 1982
2198. Берлин А.я. Техника лабораторной работы в органической химии. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1952
2199. Диаграммы состояния двойных металлических систем. - Т. 3, Кн. 1. - М.: Машиностроение, 2001
2200. Sangeeta D., LaGraff J.R. Inorganic Materials Chemistry desk reference. - 2nd ed. - CRC Press, 2005
2201. Reedijk J., Poeppelmeier K. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Vol. 1. - Elsevier, 2013
2202. Reedijk J., Poeppelmeier K. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Vol. 2. - Elsevier, 2013
2203. Reedijk J., Poeppelmeier K. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Vol. 3. - Elsevier, 2013
2204. Reedijk J., Poeppelmeier K. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Vol. 4. - Elsevier, 2013
2205. Reedijk J., Poeppelmeier K. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Vol. 5. - Elsevier, 2013
2206. Reedijk J., Poeppelmeier K. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Vol. 6. - Elsevier, 2013
2207. Reedijk J., Poeppelmeier K. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Vol. 7. - Elsevier, 2013
2208. Reedijk J., Poeppelmeier K. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Vol. 8. - Elsevier, 2013
2209. Reedijk J., Poeppelmeier K. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Vol. 9. - Elsevier, 2013
2210. Rothmond V. Loslichkeit und Loslichkeitsbeeinflussung. - Leipzig: Verlag von Johann Ambrosius Barth, 1907
2211. Angewandte Chemie International Edition. - 1999. - Vol. 38, No. 5
2212. Angewandte Chemie International Edition. - 2015. - Vol. 54, No. 22
2213. Roesky H.W. Efficient Preparations of Fluorine Compounds. - Wiley, 2013
2214. Болдырев А.И. Физическая и коллоидная химия. - М.: Высшая школа, 1974
2215. Балезин С.А., Ерофеев Б.В., Подобаев Н.И. Основы физической и коллоидной химии. - М.: Просвещение, 1975
2216. Справочник коксохимика. - Т. 3. - Харьков: ИНЖЭК, 2009
2217. Transactions of the Faraday Society. - 1970. - Vol. 66
2218. Journal of Organic Chemistry. - 1984. - Vol. 49, No. 16
2219. Synthesis. - 2003. - No. 18
2220. Ходаков Ю.В., Эпштейн Д.А., Глориозов П.А. Неорганическая химия. Учебник для 7-8 классов. - М.: Просвещение, 1986
2221. Ходаков Ю.В., Эпштейн Д.А., Глориозов П.А. Неорганическая химия. Учебник для 9 класса. - М.: Просвещение, 1976
2222. Кричевский И.Р. Фазовые равновесия в растворах при высоких давлениях. - 2 изд. - М.-Л.: ГНТИХЛ, 1952
2223. Фастовский В.Г., Ровинский А.Е., Петровский Ю.В. Инертные газы. - М.: Атомиздат, 1972
2224. Journal of the Chemical Society, Dalton Transactions. - 1973
2225. Journal of the American Chemical Society. - 1978. - Vol. 100, No. 6
2226. Journal of the American Chemical Society. - 1989. - Vol. 111, No. 13
2227. Journal of the American Chemical Society. - 1963. - Vol. 85, No. 23
2228. Journal of Molecular Structure. - 2006. - Vol. 825, No. 1-3
2229. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1975. - Vol. 24, No. 12
2230. Russian Chemical Bulletin. - 1994. - Vol. 43, No. 9
2231. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1989. - Vol. 38, No. 1
2232. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1992. - Vol. 41, No. 2
2233. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1981. - Vol. 30, No. 9
2234. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1982. - Vol. 31, No. 1

2235. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1983. - Vol. 32, No. 9
2236. Journal of Organic Chemistry. - 1962. - Vol. 27, No. 9
2237. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1990. - Vol. 39, No. 8
2238. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1984. - Vol. 33, No. 2
2239. Ulrich H. The Chemistry of Imidoyl Halides. - New York: Plenum Press, 1968
2240. Banks R.E., Barlow M.G. Fluorocarbon and Related Chemistry. - Vol. 3. - London: The Chemical Society Burlington House, 1976
2241. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1985. - Vol. 34, No. 6
2242. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1979. - Vol. 28, No. 11
2243. Structure and Bonding. - Vol. 37: Structural Problems. - 1979
2244. Journal of Organic Chemistry. - 1996. - Vol. 61, No. 18
2245. Sharma V.K. Ferrates. Synthesis, Properties, and Applications in Water and Wastewater Treatment. - Washington DC: American Chemical Society, 2008
2246. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1998. - Vol. 624, No. 11
2247. Технология аммиачной селитры. - Под ред. Олевского В.М. - М.: Химия, 1978
2248. Newton J. A Text-book of Inorganic Chemistry. - Vol. XI: Organometallic Compounds, Part I: Derivatives of the Elements of Group I to IV. - London, 1928
2249. Journal of Organic Chemistry. - 1973. - Vol. 38, No. 13
2250. Топчиев А.В., Завгородний С.В., Паушкин Я.М. Фтористый бор и его соединения как катализаторы в органической химии. - М.: ИАН СССР, 1956
2251. Inorganic Chemistry. - 1996. - Vol. 35, No. 6
2252. Journal of the American Chemical Society. - 1962. - Vol. 84, No. 12
2253. Inorganic Chemistry. - 1966. - Vol. 5, No. 10
2254. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1988
2255. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry. - 2004. - Vol. 75, No. 3
2256. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 2001. - Vol. 49, No. 1
2257. Zeitschrift fur Lebensmittel-Untersuchung und Forschung. - 1985. - Vol. 180, No. 3
2258. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1941. - Vol. 248, No. 2
2259. Федоров П.И., Мохосоев М.В., Алексеев Ф.П. Химия галлия, индия и таллия. - Новосибирск: Наука, 1977
2260. Science. - 2014. - Vol. 345, No. 6203
2261. Pure and Applied Chemistry. - 2012. - Vol. 84, No. 7
2262. Synthesis. - 1985. - No. 4
2263. Горелик М.В., Эфрос Л.С. Основы химии и технологии ароматических соединений. - М.: Химия, 1992
2264. Burdock G.A. Fenaroli's handbook of flavor ingredients. - 6th ed. - CRC Press, 2010
2265. Journal of Sensory Studies. - 1993. - Vol. 8, No. 1
2266. Chemical Senses. - 1993. - Vol. 18, No. 4
2267. Quimica Nova. - 2007. - Vol. 30, No. 2
2268. Apelblat A. Citric acid. - Springer, 2014
2269. Crosby D.G. The poisonous Weed: plants Toxic to Skin. - Oxford university Press, 2004
2270. Jones C.W. Applications of Hydrogen Peroxide and Derivatives. - The Royal Society of Chemistry, 1999
2271. Industrial and Engineering Chemistry Research. - 2014. - Vol. 53, No. 4
2272. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1979
2273. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1966. - Vol. 15, No. 10
2274. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1980. - Vol. 29, No. 9

2275. Zeitschrift fur Naturforschung B. - 1972. - Vol. 27, No. 7
2276. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1987. - Vol. 36, No. 6
2277. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1966. - Vol. 15, No. 3
2278. Christie W.H. The Catalytic oxidation of perfluoropropene. - dissertation. - University of Florida, 1958
2279. Journal of the American Chemical Society. - 1976. - Vol. 98, No. 5
2280. Inorganic Chemistry. - 1966. - Vol. 5, No. 8
2281. Journal of Fluorine Chemistry. - 1991. - Vol. 53, No. 2
2282. Journal of the American Chemical Society. - 1974. - Vol. 96, No. 3
2283. Journal of Organic Chemistry. - 1973. - Vol. 38, No. 4
2284. Angewandte Chemie International Edition. - 1995. - Vol. 34, No. 5
2285. Journal of the Chemical Society A: Inorganic, Physical, Theoretical. - 1966
2286. Journal of the American Chemical Society. - 1959. - Vol. 81, No. 3
2287. Journal of Organic Chemistry. - 1965. - Vol. 30, No. 10
2288. Journal of the American Chemical Society. - 1961. - Vol. 83, No. 7
2289. Journal of Fluorine Chemistry. - 2007. - Vol. 128, No. 3
2290. Journal of the Chemical Society. - 1953
2291. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1979. - Vol. 28, No. 1
2292. Journal of the American Chemical Society. - 1937. - Vol. 59, No. 11
2293. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1984. - Vol. 33, No. 8
2294. Journal of Fluorine Chemistry. - 1981. - Vol. 18, No. 3
2295. Journal of the American Chemical Society. - 1956. - Vol. 78, No. 12
2296. Patai S., Rappoport Z., Stirling C. The chemistry of sulphones and sulfoxides. - Wiley, 1988
2297. Organic syntheses. - Vol. 57. - Wiley, 1977
2298. Kozin L. F., Hansen S. Mercury Handbook: Chemistry, Application and Environmental Impact. - RSC Publishing, 2013
2299. Chemical Reviews. - 1951. - Vol. 48, No. 1
2300. Elks J., Ganellin C.R. Dictionary of Drugs: Chemical Data, Structures and Bibliographies. - Springer, 1990
2301. Journal of Physical Chemistry. - 1918. - Vol. 22, No. 4
2302. Industrial and Engineering Chemistry. - 1949. - Vol. 41, No. 11
2303. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2002. - Vol. 47, No. 5
2304. Comptes Rendus de l'Academie des Sciences Series C. - 1970. - Vol. 271
2305. Journal of Organic Chemistry. - 1973. - Vol. 38, No. 20
2306. Journal of the American Chemical Society. - 1969. - Vol. 91, No. 12
2307. Journal of the American Chemical Society. - 1980. - Vol. 102, No. 21
2308. Journal of the American Chemical Society. - 1964. - Vol. 86, No. 22
2309. Journal of Fluorine Chemistry. - 1982. - Vol. 20, No. 3
2310. Journal of the American Chemical Society. - 1975. - Vol. 97, No. 1
2311. Inorganic Chemistry. - 1963. - Vol. 2, No. 5
2312. Journal of the American Chemical Society. - 1954. - Vol. 76, No. 7
2313. Journal of the American Chemical Society. - 1967. - Vol. 89, No. 20
2314. Journal of the American Chemical Society. - 1953. - Vol. 75, No. 10
2315. Journal of the American Chemical Society. - 1955. - Vol. 77, No. 23
2316. Journal of the American Chemical Society. - 1985. - Vol. 107, No. 23
2317. Journal of the American Chemical Society. - 1993. - Vol. 115, No. 4
2318. Journal of the American Chemical Society. - 1959. - Vol. 81, No. 11
2319. Chemical Reviews. - 1964. - Vol. 64, No. 2
2320. Inorganic Chemistry. - 1968. - Vol. 7, No. 3
2321. Inorganic Chemistry. - 1965. - Vol. 4, No. 12

2322. Inorganic Chemistry. - 1965. - Vol. 4, No. 9
2323. Inorganic Chemistry. - 1967. - Vol. 6, No. 9
2324. Inorganic Chemistry. - 1965. - Vol. 4, No. 10
2325. Inorganic Chemistry. - 2001. - Vol. 40, No. 13
2326. Journal of Organic Chemistry. - 1974. - Vol. 39, No. 9
2327. Journal of the American Chemical Society. - 1973. - Vol. 95, No. 12
2328. Inorganic Chemistry. - 1979. - Vol. 18, No. 4
2329. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1985. - Vol. 525, No. 6
2330. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1988. - Vol. 557, No. 1
2331. Stump E.C., Padgett C.D. Synthesis of new fluorine containing compounds, copolymers and terpolymers. - Technical report. - US Army, 1967
2332. Journal of Fluorine Chemistry. - 2015. - Vol. 179
2333. Journal of Fluorine Chemistry. - 2004. - Vol. 125, No. 1
2334. Journal of the Chemical Society C: Organic. - 1968
2335. Journal of Fluorine Chemistry. - 1999. - Vol. 95, No. 1-4
2336. Journal of Fluorine Chemistry. - 1972. - Vol. 1, No. 4
2337. Journal of Fluorine Chemistry. - 1978. - Vol. 12, No. 2
2338. Journal of Fluorine Chemistry. - 1988. - Vol. 40, No. 2-3
2339. Journal of Fluorine Chemistry. - 2002. - Vol. 117, No. 2
2340. Journal of Fluorine Chemistry. - 1996. - Vol. 76, No. 2
2341. Journal of Fluorine Chemistry. - 2013. - Vol. 155
2342. Journal of Fluorine Chemistry. - 2011. - Vol. 132, No. 12
2343. Inorganic Syntheses. - Vol. 4. - New York, Toronto, London, 1953
2344. Current Medicinal Chemistry. - 1997. - Vol. 4, No. 4
2345. Pharmazie. - 2003. - Vol. 58, No. 5
2346. Neuroscience Letters. - 2002. - Vol. 322, No. 3
2347. Journal of the American Chemical Society. - 1959. - Vol. 81, No. 14
2348. Inorganic Chemistry. - 1968. - Vol. 7, No. 10
2349. Journal of the American Chemical Society. - 1965. - Vol. 87, No. 17
2350. Journal of the American Chemical Society. - 1969. - Vol. 91, No. 3
2351. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1972
2352. Anesthesia and Analgesia. - 1997. - Vol. 85, No. 5
2353. Inorganic Reactions and Methods. - Vol. 1. - VCH, 1986
2354. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1982. - Vol. 492, No. 1
2355. Journal of Fluorine Chemistry. - 2004. - Vol. 125, No. 4
2356. Journal of Organic Chemistry. - 1963. - Vol. 28, No. 1
2357. Inorganic Syntheses. - Vol. 15. - New York, San Francisco, Toronto, London, Sydney, 1974
2358. Мичович В., Михайлович М. Алюмогидрид лития и его применение в органической химии. - М.: ИИЛ, 1957
2359. Бабко А.К., Дубовенко Л.И., Луковская Н.М. Хемилюминисцентный анализ. - Киев, 1966
2360. Life Sciences. - 2000. - Vol. 67, No. 2
2361. Problems of Drug Dependence 1992: Proceeding of the 54th Annual Scientific Meeting The Committee on Problems of Drug Dependence. - U.S. Department of health and human services, 1993
2362. Journal of Fluorine Chemistry. - 2010. - Vol. 131, No. 11
2363. Tarrant P., Stewart O.J., Drakesmith F.G. et al. Research on synthesis of unsaturated fluorocarbon compounds. - technical report. - 1967
2364. Ehm C. Fluorinated Butatrienes. - Dissertation. - Berlin, 2010
2365. Journal of the Chemical Society. - 1962
2366. Химия и технология редких и рассеянных элементов. - Ч.3. - М.: Высшая школа, 1976
2367. Monatshefte fur Chemie und verwandte Teile anderer Wissenschaften. - 1957. - Vol. 88, No. 5
2368. Journal of the American Chemical Society. - 1959. - Vol. 81, No. 19
2369. Journal of Organic Chemistry. - 1975. - Vol. 40, No. 11
2370. Journal of Heterocyclic Chemistry. - 1979. - Vol. 16, No. 3
2371. Banks R.E., Smart B.E., Tatlow J.C. Organofluorine Chemistry. - Springer, 1994

2372. Гетероциклические соединения. - Т. 1, Под ред. Эльдерфилда Р. - М.: ИИЛ, 1953
2373. Делимарский Ю.К., Зарубицкий О.Г. Электролитическое рафинирование тяжелых металлов в ионных расплавах. - М.: Metallurgia, 1975
2374. Тимофеева В.А. Рост кристаллов из растворов-расплавов. - М.: Наука, 1978
2375. Topics in Current Chemistry. - Vol. 105: Organic Chemistry. - Springer, 1982
2376. Inorganic Chemistry. - 2011. - Vol. 50, No. 7
2377. Journal of the American Chemical Society. - 1971. - Vol. 93, No. 13
2378. Journal of the American Chemical Society. - 1988. - Vol. 110, No. 4
2379. Journal of Organic Chemistry. - 1963. - Vol. 28, No. 12
2380. Inorganic Chemistry. - 1972. - Vol. 11, No. 1
2381. Advanced Synthesis and Catalysis. - 2016. - Vol. 358, No. 3
2382. Journal of Organic Chemistry. - 1984. - Vol. 49, No. 24
2383. Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft. - 1893. - Vol. 26, №1
2384. Stoye D., Freitag W. Paints, Coatings and Solvents. - 2ed. - Wiley, 1998
2385. Organic and Biomolecular Chemistry. - 2007. - Vol. 5, No. 4
2386. Journal of the American Chemical Society. - 2005. - Vol. 127, No. 45
2387. European Neuropsychopharmacology. - 2016
2388. Фролов Г.М., Шабуров М.А. Производство уксусной кислоты. - 3 изд. - М.: Лесная промышленность, 1978
2389. Larock R.C. Organomercury compounds in organic synthesis. - Springer-Verlag, 1985
2390. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. - Bd. V/3. Halogenverbindungen. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1962
2391. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1969. - Vol. 18, No. 9
2392. Journal of the American Chemical Society. - 1969. - Vol. 91, No. 6
2393. Journal of the Chemical Society, Faraday Transactions 1. - 1989. - Vol. 85
2394. Journal of Organic Chemistry. - 1999. - Vol. 64, No. 22
2395. Metabolism. - 2016. - Vol. 65, No. 10
2396. Journal of Molecular Liquids. - 2013. - Vol. 183
2397. Noll W. Chemistry and Technology of Silicones. - Academic Press, 1968
2398. Journal of the Chemical Society B: Physical Organic. - 1967
2399. Journal of the Chemical Society. - 1964
2400. Banks R.E. Fluorine Chemistry at the Millenium. - Elsevier, 2000
2401. Hartley F.R. The chemistry of organophosphorus compounds. - Vol. 4. - Wiley, 1996
2402. Inorganic Chemistry. - 1972. - Vol. 11, No. 6
2403. International Journal of Refrigeration. - 1998. - Vol. 21, No. 7
2404. Химия и медицина. Новые средства для лечения паркинсонизма и других заболеваний центральной нервной системы. - Отв. ред. Першин Г.Н. - М.: Медгиз, 1956
2405. Inorganic Chemistry. - 1966. - Vol. 5, No. 3
2406. Journal of Organic Chemistry. - 1963. - Vol. 28, No. 10
2407. Journal of Organic Chemistry. - 1965. - Vol. 30, No. 7
2408. Journal of the Chemical Society C: Organic. - 1970
2409. Human and Experimental Toxicology. - 1991. - Vol. 10, No. 2
2410. Мельников С.М. Ртуть. - М.: ГНТИЛЧЦМ, 1951
2411. Journal of the American Chemical Society. - 1951. - Vol. 73, No. 3
2412. Journal of the Chemical Society. - 1952
2413. Canadian Journal of Chemistry. - 1969. - Vol. 47, No. 17
2414. Bioorganic and Medicinal Chemistry. - 2005. - Vol. 13, No. 17
2415. Pure and Applied Chemistry. - 1999. - Vol. 71, No. 6
2416. Journal of Organic Chemistry. - 2008. - Vol. 73, No. 11
2417. Nature Chemical Biology. - 2009. - Vol. 5, No. 7
2418. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 1. - 1987
2419. Chemische Berichte. - 1961. - Vol. 94, No. 1

2420. Thrasher J.S., Strauss S.H. Inorganic Fluorine Chemistry. Toward the 21st Century. - Washington DC: American Chemical Society, 1994
2421. Journal of Organometallic Chemistry. - 1999. - Vol. 588, No. 2
2422. Chemical Reviews. - 1940. - Vol. 26, No. 1
2423. Chemical Reviews. - 1980. - Vol. 80, No. 2
2424. Houben-Weyl Methods in Organic Chemistry. - vol.E-10b-2 ORGANOFLUORINE COMPOUNDS. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1998
2425. Houben-Weyl Methods in Organic Chemistry. - vol.E-10b-1 ORGANOFLUORINE COMPOUNDS. - Thieme Verlag, Stuttgart, 1998
2426. Постников Н.Н. Термическая фосфорная кислота. Химия и технология. - М.: Химия, 1970
2427. Walters D.E., Orthoefer F.T., DuBois G.E. Sweeteners. Discovery, Molecular Design and Chemoreception. - Washington DC: American Chemical Society, 1991
2428. Russian Journal of General Chemistry. - 2009. - Vol. 79, No. 5
2429. Scientific Reports. - 2016. - Vol. 6
2430. Journal of the American Chemical Society. - 1979. - Vol. 101, No. 12
2431. Journal of the American Chemical Society. - 1981. - Vol. 103, No. 8
2432. Inorganic Chemistry. - 1981. - Vol. 20, No. 4
2433. Химия природных соединений. - 2016. - №5
2434. Journal of Fluorine Chemistry. - 2003. - Vol. 119, No. 2
2435. Journal of the American Chemical Society. - 1954. - Vol. 76, No. 8
2436. Комплексы металлоорганических гидридных и галоидных соединений алюминия. - М.: Наука, 1970
2437. Nicholls D. The chemistry of iron, cobalt and nickel. - Pergamon Press, 1973
2438. Вестник Казанского технологического университета. - 2007. - Вып. 2
2439. Canadian Journal of Chemistry. - 1969. - Vol. 47, No. 12
2440. Journal of Organic Chemistry. - 1963. - Vol. 28, No. 6
2441. Inorganic Chemistry. - 2002. - Vol. 41, No. 2
2442. Science. - 1964. - Vol. 143, No. 3612
2443. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1963. - Vol. 12, No. 10
2444. Nature Chemistry. - 2017
2445. Inorganic Chemistry. - 1982. - Vol. 21, No. 2
2446. Nature. - 2006. - Vol. 443
2447. Journal of the Serbian Chemical Society. - 2011. - Vol. 76, No. 8
2448. Angewandte Chemie International Edition. - 2015. - Vol. 54, No. 4
2449. Inorganic Chemistry. - 2010. - Vol. 49, No. 3
2450. Journal of Molecular Structure (Tetrahedron). - 2004. - Vol. 711, No. 1-3
2451. Journal of the American Chemical Society. - 1966. - Vol. 88, No. 15
2452. Angewandte Chemie International Edition. - 1990. - Vol. 29, No. 2
2453. Lamneck John H., Jr., Kaye S. Thermal reaction of diborane with trimethylborane. - Report of National Advisory Committee for Aeronautics (4 September 1958)
2454. Transactions of the Faraday Society. - 1936. - Vol. 32
2455. Journal of Chemical Education. - 1993. - Vol. 70, No. 2
2456. Analytical Sciences. - 1988. - Vol. 4
2457. Патент США US2,643,267 (от 23.06.1953)
2458. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 2012. - Vol. 638, No. 5
2459. Жунгиету Г.И., Рехтер М.А. Изатин и его производные. - Кишинев: Штиинца, 1977
2460. Organometallics. - 2000. - Vol. 19, No. 7
2461. Inorganic Chemistry. - 1985. - Vol. 24, No. 25
2462. Inorganic Chemistry. - 1972. - Vol. 11, No. 9
2463. Journal of the Chemical Society. - 1955
2464. Angewandte Chemie International Edition. - 1997. - Vol. 36, No. 13/14
2465. Justus Liebigs Annalen der Chemie. - 1973. - Vol. 1973, No. 7
2466. Inorganic Chemistry. - 1990. - Vol. 29, No. 1

2467. Бок Р. Методы разложения в аналитической химии. - М.: Химия, 1984
2468. Chemical Reviews. - 1935. - Vol. 16, No. 2
2469. Journal of Physical Chemistry. - 1945. - Vol. 49, No. 1
2470. Inorganic Chemistry. - 1970. - Vol. 9, No. 9
2471. Journal of the American Chemical Society. - 1968. - Vol. 90, No. 25
2472. Journal of the American Chemical Society. - 1991. - Vol. 113, No. 21
2473. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1984. - Vol. 33, No. 7
2474. Journal of Fluorine Chemistry. - 2006. - Vol. 127, No. 6
2475. Journal of the American Chemical Society. - 1923. - Vol. 45, No. 2
2476. Бусев А.И., Симонова Л.Н. Аналитическая химия серы. - М.: Наука, 1975
2477. Inorganic Syntheses. - Vol. 7. - New York, Toronto, London, 1963
2478. Inorganic Syntheses. - Vol. 11. - New York, San Francisco, Toronto, London, Sydney, 1968
2479. Chemical Reviews. - 1971. - Vol. 71, No. 2
2480. Journal of the Chemical Society, Transactions. - 1904
2481. Electrochemical and Solid-State Letters. - 2003. - Vol. 6, No. 7
2482. Inorganic Syntheses. - Vol. 1. - New York and London, 1939
2483. Inorganic Chemistry. - 1971. - Vol. 10, No. 9
2484. Inorganic Chemistry. - 1982. - Vol. 21, No. 4
2485. Inorganic Chemistry. - 1981. - Vol. 20, No. 7
2486. IOSR Journal of Applied Physics. - 2014. - Vol. 6, No. 3
2487. Phosphorus and Sulfur. - 1978. - Vol. 5, No. 1
2488. Bioscience, Biotechnology, and Biochemistry. - 2002. - Vol. 66, No. 3
2489. Israel Journal of Chemistry. - 1981. - Vol. 21, No. 2-3
2490. Journal of the American Chemical Society. - 1969. - Vol. 91, No. 2
2491. Journal of Fluorine Chemistry. - 1991. - Vol. 65, No. 3
2492. Journal of Physical Chemistry. - 1978. - Vol. 82, No. 9
2493. Inorganic Chemistry. - 1973. - Vol. 12, No. 9
2494. Chemical Reviews. - 1934. - Vol. 15, No. 3
2495. Journal of Physical Chemistry A. - 2017. - Vol. 121, No. 15
2496. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1992. - Vol. 40, No. 3
2497. Helvetica Chimica Acta. - 1960. - Vol. 43, No. 4
2498. Chemical Reviews. - 1951. - Vol. 48, No. 3
2499. Freier R.K. Aqueous solution / Wassrige Losungen. Volume 1: Data for inorganic and organic compounds / Daten fur anorganische and organische Verbindungen. - Berlin, New York: Walter de Gruyter, 1976
2500. CRC Handbook of Chemistry and Physics. - 95ed. - CRC Press, 2014
2501. Tetrahedron. - 1986. - Vol. 42, No. 12
2502. Chemical Reviews. - 2007. - Vol. 107, No. 5
2503. Angewandte Chemie International Edition. - 1989. - Vol. 28, No. 4
2504. Chemische Berichte. - 1997. - Vol. 130, No. 1
2505. Методы элементоорганической химии: железоорганические соединения. Ферроцен. - М.: Наука, 1983
2506. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1957. - Vol. 6, No. 12
2507. Journal of the American Chemical Society. - 1966. - Vol. 88, No. 1
2508. Борисоглебский Ю.В., Галевский Г.В., Кулагин Н.М., Минцис М.Я., Сиразутдинов Г.А. Металлургия алюминия. - Новосибирск: Наука, 1999
2509. Recueil des Travaux Chimiques des Pays-Bas. - 1947. - Vol. 66, No. 6
2510. Journal of Fluorine Chemistry. - 1995. - Vol. 71, No. 2
2511. Inorganic Chemistry. - 2005. - Vol. 44, No. 4
2512. Journal of Membrane Science. - 2010. - Vol. 353, No. 1-2
2513. Journal of the American Chemical Society. - 2006. - Vol. 128, No. 24
2514. Journal of Materials Chemistry A. - 2013. - Vol. 1, No. 10

2515. Journal of Physical Chemistry B. - 2011. - Vol. 115, No. 32
2516. Journal of Molecular Structure. - 2013. - Vol. 1038
2517. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2015. - Vol. 60, No. 9
2518. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2012. - Vol. 57, No. 3
2519. Industrial and Engineering Chemistry Research. - 2012. - Vol. 51, No. 17
2520. Journal of Physical Chemistry B. - 2013. - Vol. 117, No. 35
2521. Angewandte Chemie International Edition. - 2016. - Vol. 55, No. 38
2522. Angewandte Chemie International Edition. - 2017. - Vol. 56, No. 13
2523. Курылев Е.С., Герасимов Н.А. Холодильные установки. - М.-Л.: ГНИМЛ, 1961
2524. Войткевич Г.В., Кокин А.В., Мирошников А.Е., Прохоров В.Г. Справочник по геохимии. - М.: Недра, 1990
2525. Journal of Organic Chemistry. - 2014. - Vol. 79, No. 20
2526. Journal of Organic Chemistry. - 2013. - Vol. 78, No. 19
2527. Journal of Organic Chemistry. - 2012. - Vol. 77, No. 18
2528. Маркман А.Л. Химия липидов. - Вып. 1: Жирные кислоты. - Ташкент: Издательство АН Узбекской ССР, 1963
2529. Маркман А.Л. Химия липидов. - Вып. 2. - Ташкент: Издательство ФАН Узбекской ССР, 1970
2530. Chemical Science. - 2017. - Vol. 8
2531. Chemical Reviews. - 1932. - Vol. 10, No. 3
2532. Chemical Reviews. - 1937. - Vol. 20, No. 1
2533. Вирпша З., Бжезиньский Я. Аминопласты. - М.: Химия, 1973
2534. Альфонсов В.А., Беленький Л.И., Власова Н.Н. и др. Получение и свойства органических соединений серы. - М.: Химия, 1998
2535. Химмотология ракетных и реактивных топлив. - Под ред. Браткова А.А. - М.: Химия, 1987
2536. Inorganic Chemistry. - 1964. - Vol. 3, No. 1
2537. Journal of the Chemical Society, Transactions. - 1922. - Vol. 121
2538. Journal of Organic Chemistry. - 1985. - Vol. 50, No. 16
2539. Psychopharmacology. - 2012ю - Vol. 221, No. 4
2540. Journal of Organic Chemistry. - 2015. - Vol. 80, No. 5
2541. Journal of Physical Chemistry. - 1975. - Vol. 79, No. 21
2542. Chemistry – A European Journal. - 2002. - Vol. 8, No. 6
2543. Патент США US3,321,517 (от 23.05.1967)
2544. Perry D.L. Handbook of Inorganic Compounds. - 2nd ed. - CRC Press, 2011
2545. Общая органическая химия. - Т. 4, под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. - М.: Химия, 1983
2546. Journal of the American Chemical Society. - 1990. - Vol. 112, No. 1
2547. Chemical Reviews. - 1979. - Vol. 79, No. 1
2548. Organometallics. - 2001. - Vol. 19, No. 25
2549. Angewandte Chemie International Edition. - 1962. - Vol. 1, No. 12
2550. Angewandte Chemie International Edition. - 1962. - Vol. 1, No. 5
2551. Proceedings of the National Academy of Sciences. - 1949. - Vol. 35, No. 7
2552. Journal of the American Chemical Society. - 1990. - Vol. 112, No. 2
2553. Journal of the American Chemical Society. - 1990. - Vol. 112, No. 3
2554. West R. Oxocarbons. - Academic Press, 1980
2555. Эйдензон М.А. Магний. - М.: Металлургия, 1969
2556. Environmental Science and Technology. - 1982. - Vol. 16, No. 7
2557. Journal of the American Chemical Society. - 1986. - Vol. 108, No. 19
2558. Journal of the American Chemical Society. - 1989. - Vol. 111, No. 23
2559. Soviet Atomic Energy. - 1971. - Vol. 31, No. 3
2560. Journal of the American Chemical Society. - 2014. - Vol. 136, No. 10
2561. Journal of the American Chemical Society. - 2010. - Vol. 132, No. 10
2562. Inorganic Chemistry. - 1983. - Vol. 22, No. 1
2563. Angewandte Chemie International Edition. - 2016. - Vol. 55, No. 4
2564. Angewandte Chemie International Edition. - 2009. - Vol. 48, No. 19
2565. Angewandte Chemie International Edition. - 2007. - Vol. 46, No. 33

2566. Journal of the American Chemical Society. - 2005. - Vol. 127, No. 50
2567. Journal of Organic Chemistry. - 2005. - Vol. 70, No. 3
2568. Journal of Organic Chemistry. - 2016. - Vol. 81, No. 17
2569. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1980. - Vol. 29, No. 5
2570. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 9. - М.: ГНТИХЛ, 1959
2571. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 1. - М.-Л. 1951
2572. Уотерс У. Химия свободных радикалов. - М.: ГИИЛ, 1948
2573. Timperley C.M. Organophosphorus(V) chemistry. - Elsevier, 2015
2574. Inorganic Chemistry. - 1964. - Vol. 3, No. 3
2575. Canadian Journal of Chemistry. - 1967. - Vol. 45, No. 12
2576. Wagner R.I., Burg A.B, Mayfield D.L. Phosphinoborine polymers. - WADC Technical Report. - 1961
2577. Journal of Fluorine Chemistry. - 1996. - Vol. 79, No. 1
2578. Journal of Fluorine Chemistry. - 1995. - Vol. 75, No. 2
2579. Journal of the American Chemical Society. - 1988. - Vol. 110, No. 17
2580. European Journal of Inorganic Chemistry. - 2011. - Vol. 2011, No. 6
2581. Chemistry – A European Journal. - 2010. - Vol. 16, No. 3
2582. European Journal of Inorganic Chemistry. - 2011. - Vol. 2011, No. 20
2583. Journal of Organic Chemistry. - 2014. - Vol. 79, No. 18
2584. European Journal of Organic Chemistry. - 2014. - Vol. 2014, No. 33
2585. Inorganic Chemistry. - 1963. - Vol. 2, No. 1
2586. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1985. - Vol. 528, No. 9
2587. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1975
2588. Inorganic Chemistry. - 1966. - Vol. 5, No. 12
2589. Сулим Е.В., Богданович Н.Г., Старков О.В., Кочеткова Е.А., Левченко В.Е. Исследование свойств тройной системы щелочных металлов натрий-калий-цезий в интервале температур 293-973 К. - Обнинск: Препринт ФЭИ, 2007
2590. Диаграммы состояния двойных металлических систем. - Под общей ред. Лякишева Н.П., Т. 2. - М.: Машиностроение, 1997
2591. Диаграммы состояния двойных металлических систем. - Под общей ред. Лякишева Н.П., Т. 1. - М.: Машиностроение, 1996
2592. Journal of the American Chemical Society. - 1986. - Vol. 108, No. 12
2593. American Journal of Polymer Science. - 2012. - Vol. 2, No. 3
2594. Inorganic Chemistry. - 2005. - Vol. 44, No. 26
2595. Journal of the American Chemical Society. - 1919. - Vol. 41, No. 7
2596. Journal of the American Chemical Society. - 1923. - Vol. 45, No. 9
2597. Industrial and Engineering Chemistry Research. - 2012. - Vol. 51, No. 6
2598. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1977. - Vol. 25, No. 6
2599. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1992. - Vol. 40, No. 11
2600. Chemische Berichte. - 1909. - Vol. 42, No. 2
2601. Логвиненко В.А., Паулик Ф., Паулик И. Квазиравновесная термогравиметрия в современной неорганической химии. - Новосибирск: Наука, 1989
2602. Chemical Research in Toxicology. - 1996. - Vol. 9, No. 1
2603. Chemical Research in Toxicology. - 2008. - Vol. 21, No. 12
2604. Sulfur Reports. - 1999. - Vol. 21, No. 4
2605. Горшков В.С., Савельев В.Г., Федоров Н.Ф. Физическая химия силикатов и других тугоплавких соединений. - М.: Высшая школа, 1988
2606. Шевченко М.А., Марченко П.В., Таран П.Н., Гончарук Е.И., Циприян В.И. Очистка питьевых и сточных вод от ядохимикатов. - Киев: Будівельник, 1975
2607. Science. - 2017. - Vol. 355
2608. Angewandte Chemie International Edition. - 2017. - Vol. 56, No. 16
2609. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1985
2610. Angewandte Chemie. - 1967. - Vol. 79, №14

2611. Артёменко А.И., Тикунова И.В., Ануфриев Е.К. Практикум по органической химии. - 3 изд. - М.: Высшая школа, 2001
2612. Toxicon. - 2005. - Vol. 46, No. 7
2613. Fluid Phase Equilibria. - 2004. - Vol. 222-223
2614. Fluid Phase Equilibria. - 2005. - Vol. 238
2615. Talanta. - 1990. - Vol. 37, No. 9
2616. Journal of Organic Chemistry. - 1971. - Vol. 36, No. 5
2617. Ахметов Т.Г. Химия и технология соединений бария. - М.: Химия, 1974
2618. Phytochemistry. - 1976. - Vol. 15, No. 2
2619. Journal of Pharmacy and Pharmacology. - 1980. - Vol. 32, No. 1
2620. Inflammation. - 1979. - Vol. 3, No. 3
2621. Biochemistry. - 2004. - Vol. 43, No. 9
2622. Brain Research. - 1991. - Vol. 547, No. 2
2623. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2017. - Vol. 62, No. 4
2624. EFSA Journal. - 2016. - Vol. 14, No. 10
2625. Journal of Chemical Thermodynamics. - 2017. - Vol. 115
2626. Applied Mechanics and Materials. - 2014. - Vol. 614
2627. Canadian Journal of Chemistry. - 2000. - Vol. 78, No. 4
2628. Industrial and Engineering Chemistry Research. - 2010. - Vol. 49, No. 10
2629. Indian Journal of Chemistry. Section A. - 2005. - Vol. 44, No. 8
2630. Journal of the American Chemical Society. - 1936. - Vol. 58, No. 8
2631. Inorganic Chemistry. - 1971. - Vol. 10, No. 11
2632. Inorganic Chemistry. - 1973. - Vol. 12, No. 4
2633. Justus Liebigs Annalen der Chemie. - 1899. - Vol. 308, No. 3
2634. Фрумина Н.С., Лисенко Н.Ф., Чернова М.А. Хлор. - М.: Наука, 1983
2635. Journal of the American Chemical Society. - 2000. - Vol. 122, No. 38
2636. Journal of Physical Chemistry A. - 1999. - Vol. 103, No. 34
2637. Toxicon. - 1975. - Vol. 13, No. 1
2638. Toxicon. - 1976. - Vol. 14, No. 6
2639. Synthesis. - 2007. - No. 20
2640. Journal of Medicinal Chemistry. - 2017. - Vol. 60, No. 17
2641. Tetrahedron Letters. - 2009. - Vol. 50, No. 46
2642. Journal of the American Chemical Society. - 2012. - Vol. 134, No. 9
2643. Angewandte Chemie International Edition. - 2013. - Vol. 52, No. 10
2644. Organic Process Research and Development. - 1999. - Vol. 3, No. 6
2645. Organic Process Research and Development. - 2014. - Vol. 18, No. 1
2646. Synthetic Communications. - 1980. - Vol. 10, No. 7
2647. Journal of Organic Chemistry. - 1941. - Vol. 6, No. 3
2648. Journal of the American Chemical Society. - 1950. - Vol. 72, No. 3
2649. Chemical and Pharmaceutical Bulletin. - 1983. - Vol. 31, No. 3
2650. Zeitschrift fur Naturforschung B. - 1970. - Vol. 25, No. 11
2651. Australian Journal of Chemistry. - 2000. - Vol. 53, No. 4
2652. Journal of Organic Chemistry. - 1997. - Vol. 62, No. 20
2653. Journal of Medicinal Chemistry. - 1993. - Vol. 36, No. 21
2654. Суглобов Д.Н., Сидоренко Г.В., Легин Е.К. Летучие органические и комплексные соединения f-элементов. - М.: Энергоатомиздат, 1987
2655. Поп М.С. Гетерополи- и изополиоксометаллаты. - Новосибирск: Наука, 1990
2656. Никитина Е.А. Гетерополисоединения. - М.: ГНТИХЛ, 1962
2657. Зильберман Е.Н. Реакции нитрилов. - М.: Химия, 1972
2658. Synlett. - 2017. - Vol. 28, No. 9
2659. Molecular pharmacology. - 1985. - Vol. 28, No. 3
2660. Chemical Communications. - 2012. - Vol. 48, No. 17
2661. Organic Letters. - 2007. - Vol. 9, No. 21

2662. Воронков М.Г., Милешкевич В.П., Южелевский Ю.А. Силоксановая связь. - Новосибирск: Наука, 1976
2663. Journal of Inorganic and Nuclear Chemistry. - 1970. - Vol. 32, No. 6
2664. Chemische Berichte. - 1900. - Vol. 33, No. 2
2665. Азингер Ф. Химия и технология парафиновых углеводородов. - Пер. с нем. - М.: ГНТИНГЛ, 1959
2666. Chemical Reviews. - 1925. - Vol. 2, No. 1
2667. Journal of the American Chemical Society. - 1968. - Vol. 90, No. 22
2668. Journal of the American Chemical Society. - 1968. - Vol. 90, No. 14
2669. Journal of Organic Chemistry. - 1968. - Vol. 33, No. 5
2670. Journal of Organic Chemistry. - 1968. - Vol. 33, No. 3
2671. Фирц-Давид Г.Э., Бланже Л. Основные процессы синтеза красителей. - М.: ИИЛ, 1957
2672. Journal of the American Chemical Society. - 1923. - Vol. 45, No. 9
2673. Journal of the American Chemical Society. - 1984. - Vol. 106, No. 18
2674. Journal of the Chemical Society A: Inorganic, Physical, Theoretical. - 1969
2675. Morss L.R., Edelstein N.M., Fuger J. The chemistry of the actinide and transactinide elements. - 4th ed., vol. 3 - Springer, 2010
2676. Tetrahedron Letters. - 1970. - Vol. 11, No. 42
2677. Аноганикум. - Т. 1. - М.: Мир, 1984
2678. Chemical Reviews. - 1965. - Vol. 65, No. 4
2679. Chemische Berichte. - 1932. - Vol. 65, No. 1
2680. Chemische Berichte. - 1932. - Vol. 65, No. 4
2681. Spectrochimica Acta Part A. - 1980. - Vol. 36, No. 1
2682. Kaiho T. Iodine chemistry and applications. - Wiley, 2015
2683. Journal of the American Chemical Society. - 1965. - Vol. 87, No. 16
2684. Journal of Organic Chemistry. - 1973. - Vol. 38, No. 12
2685. Journal of Organic Chemistry. - 1969. - Vol. 34, No. 10
2686. Journal of Organic Chemistry. - 1968. - Vol. 33, No. 9
2687. Tetrahedron Letters. - 1974. - Vol. 15, No. 13
2688. Fest C., Schmidt K.J. The chemistry of organophosphorus pesticides. - 2nd ed. - Springer-Verlag, 1982
2689. Девярых Г.Г., Зорин А.Д. Летучие неорганические гидриды особой чистоты. - М.: Наука, 1974
2690. Inorganic Chemistry. - 1978. - Vol. 17, No. 8
2691. Inorganic Chemistry. - 2012. - Vol. 51, No. 4
2692. Journal of the American Chemical Society. - 2000. - Vol. 122, No. 35
2693. Journal of Chemical Thermodynamics. - 2016. - Vol. 103
2694. Helvetica Chimica Acta. - 1990. - Vol. 73, No. 6
2695. Inorganic Chemistry. - 1989. - Vol. 28, No. 9
2696. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1983. - Vol. 506, No. 11
2697. Эфрос Л.С., Горелик М.В. Химия и технология промежуточных продуктов. - Л.: Химия, 1980
2698. Electrochemical and Solid-State Letters. - 2002. - Vol. 5, No. 1
2699. Acta Crystallographica Section B. - 2003. - Vol. 59, No. 6
2700. Chinese Physics C. - 2017. - Vol. 41, No. 3
2701. Патент США US8,314,051 (от 20.11.2012)
2702. Journal of the American Chemical Society. - 1948. - Vol. 70, No. 12
2703. Успехи химии. - 1960. - Т.29, №12
2704. Journal of the American Chemical Society. - 1936. - Vol. 58, No. 10
2705. Journal of Inorganic and Nuclear Chemistry. - 1960. - Vol. 15, No. 3-4
2706. Journal of the Chemical Society, Perkin Transactions 2. - 1989. - No. 12
2707. Journal of Organometallic Chemistry. - 1975. - Vol. 85, No. 3
2708. Доклады академии наук СССР. - 1962. - Т. 142, №3
2709. New Journal of Chemistry. - 2017. - Vol. 41, No. 3
2710. Journal of the American Chemical Society. - 1941. - Vol. 63, No. 7

2711. Journal of Organic Chemistry. - 2013. - Vol. 78, No. 6  
2712. Chemistry – A European Journal. - 2009. - Vol. 15, No. 29  
2713. Journal of the American Chemical Society. - 2004. - vol. 126, No. 17  
2714. Dalton Transaction. - 2004. - No. 22  
2715. Chemical Communications. - 1998. - No. 5  
2716. Журнал общей химии. - 1941. - Т. XI, №4  
2717. Angewandte Chemie International Edition. - 2012. - Vol. 51, No. 9  
2718. Kuhnel M.F. Metall Hydride-Induced Hydrodefluorination of Fluorinated Alkenes and Allenes. -  
Dessertation. - Berlin, 2011  
2719. European Polymer Journal. - 1991. - Vol. 27, No. 2  
2720. Inorganic Chemistry. - 1985. - Vol. 24, No. 24  
2721. Мадорский С. Термическое разложение органических полимеров. - М.: Мир, 1967  
2722. Journal of the American Chemical Society. - 1979. - Vol. 101, No. 8  
2723. Tetrahedron Letters. - 1985. - Vol. 26, No. 1  
2724. Synthetic Communications. - 1995. - Vol. 25, No. 1  
2725. Journal of the Chemical Society. - 1960  
2726. Journal of the Chemical Society. - 1938  
2727. Journal of Organic Chemistry. - 1951. - Vol. 16, No. 11  
2728. Journal of Organic Chemistry. - 1967. - Vol. 32, No. 10  
2729. Разумовский С.Д., Заиков Г.Е. Озон и его реакции с органическими соединениями  
(кинетика и механизм). - М.: Наука, 1974  
2730. Леенсон И.А. Занимательная химия для детей и взрослых. - М.: Мир энциклопедий  
Аванта+, 2010  
2731. Journal of the American Chemical Society. - 1933. - Vol. 55, No. 1  
2732. Journal of the American Chemical Society. - 1933. - Vol. 55, No. 2  
2733. Шостаковский М.Ф., Богданова А.В. Химия диацетиленов. - М.: Наука, 1971  
2734. Journal of the American Chemical Society. - 1990. - Vol. 112, No. 21  
2735. Angewandte Chemie International Edition. - 1995. - Vol. 34, No. 17  
2736. Angewandte Chemie International Edition. - 2002. - Vol. 41, No. 20  
2737. Технология минеральных удобрений. - Л., 1979  
2738. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1978. - Vol. 26, No. 3  
2739. Chemische Berichte. - 1961. - Vol. 94, No. 6  
2740. Angewandte Chemie International Edition. - 2002. - Vol. 41, No. 14  
2741. Journal of the American Chemical Society. - 1895. - Vol. 17, No. 4  
2742. Journal of Physical Chemistry. - 1961. - Vol. 65, No. 11  
2743. Industrial and Engineering Chemistry Research. - 2016. - Vol. 55, No. 18  
2744. Chemistry – An Asian Journal. - 2016. - Vol. 11, No. 7  
2745. Organic Reactions. – Vol. 2. – New York: Wiley, 1944  
2746. Physical Chemistry Chemical Physics. - 2017. - Vol. 19, No. 48  
2747. Physical Chemistry Chemical Physics. - 2016. - Vol. 18, No. 18  
2748. Angewandte Chemie International Edition. - 2018. - Vol. 57, No. 17  
2749. Journal of the American Chemical Society. - 1951. - Vol. 73, No. 8  
2750. Эллис К. Химия углеводородов нефти и их производных. - Т. 2. - М.: ОНТИ ГРХЛ, 1938  
2751. Holleman A.F., Wiberg E., Wiberg N. Anorganische Chemie. - 103 Auflage, Band 1. - Berlin:  
Walter de Gruyter, 2017  
2752. Holleman A.F., Wiberg E., Wiberg N. Anorganische Chemie. - 103 Auflage, Band 2. - Berlin:  
Walter de Gruyter, 2017  
2753. Мэррей А., Уильямс Д.Л. Синтезы органических соединений с изотопами галоидов, азота,  
кислорода, фосфора, серы. - М.: ИИЛ, 1962  
2754. Мэррей А., Уильямс Д.Л. Синтезы органических соединений с изотопами углерода. - Т. 2. -  
М.: ИИЛ, 1962  
2755. Inorganic Chemistry. - 1980. - Vol. 19, No. 5  
2756. Journal of Organometallic Chemistry. - 1995. - Vol. 487, No. 1-2  
2757. Helvetica Chimica Acta. - 1925. - Vol. 8

2758. Zeitschrift fur Naturforschung B. - 1983. - Vol. 38, No. 1
2759. American Mineralogist. - 1955. - Vol. 40, No. 5-6
2760. Inorganic Chemistry. - 2017. - Vol. 56, No. 16
2761. Analytical Chemistry. - 1959. - Vol. 31, No. 3
2762. Journal of the American Chemical Society. - 1910. - Vol. 32, No. 5
2763. Journal of the American Chemical Society. - 1935. - Vol. 57, No. 2
2764. Journal of the Chemical Society, Transactions. - 1909
2765. Thermochemica Acta. - 2004. - Vol. 423, No. 1-2
2766. Industrial and Engineering Chemistry. - 1951. - Vol. 43, No. 6
2767. Journal of Chemical and Engineering Data. - 1956. - Vol. 1, No. 1
2768. Mathlouthi M., Reiser P. Sucrose: Properties and Applications. - Springer-Science+Business Media, 1995
2769. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 2002. - Vol. 50, No. 21
2770. Thermochemica Acta. - 1994. - Vol. 233, No. 2
2771. Tetrahedron. - 2003. - Vol. 59, No. 4
2772. Bell C.F. Syntheses and Physical Studies of Inorganic Compounds. - Pergamon Press, 1972
2773. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 2003. - Vol. 51, No. 9
2774. Brain Research Bulletin. - 1994. - Vol. 35, No. 3
2775. Самсонов Г.В., Верейкина Л.Л. Фосфиды. - Киев: Издательство Академии наук Украинской ССР, 1961
2776. Шорыгина Н.Н., Резников В.М., Елкин В.В. Реакционная способность лигнина. - М.: Наука, 1976
2777. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 2015. - Vol. 63, No. 8
2778. Chemistry of Natural Compounds. - 2013. - Vol. 49, No. 5
2779. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1998. - Vol. 46, No. 5
2780. Canadian Journal of Chemistry. - 1975. - Vol. 53, No. 6
2781. European Journal of Chemistry. - 2016. - Vol. 7, No. 4
2782. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry. - 2015. - Vol. 119, No. 1
2783. Thermochemica Acta. - 1986. - Vol. 107
2784. Tetrahedron Letters. - 1979. - Vol. 20, No. 15
2785. Journal of Organic Chemistry. - 1990. - Vol. 55, No. 11
2786. Journal of the American Chemical Society. - 1953. - Vol. 75, No. 1
2787. Journal of the American Chemical Society. - 1956. - Vol. 78, No. 15
2788. Чичибабин А.Е. Основные начала органической химии. - Т. 1, 6 изд. - М.: ГНТИХЛ, 1954
2789. Journal of the American Chemical Society. - 1998. - Vol. 120, No. 41
2790. Реакции и методы исследования органических соединений. - Кн. 4. - М.: ГНТИХЛ, 1956
2791. Journal of the American Chemical Society. - 1943. - Vol. 65, No. 8
2792. Russian Journal of Applied Chemistry. - 2009. - Vol. 82, No. 3
2793. Bulletin of the Chemical Society of Japan. - 1966. - Vol. 39, No. 5
2794. Bulletin of the Chemical Society of Japan. - 1976. - Vol. 49, No. 7
2795. Journal of Organic Chemistry. - 1979. - Vol. 44, No. 9
2796. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2014. - Vol. 59, No. 1
2797. Dictionary of organometallic compounds. - 1st supplement. - Chapman and Hall Ltd, 1985
2798. Dictionary of Organometallic Compounds. - 2nd supplement. - Chapman and Hall Ltd, 1986
2799. Rappoport Z. The chemistry of the cyclopropyl group. - Vol. 2. - 1995
2800. Comprehensive Inorganic Chemistry II. - Editors: Reedijk J., Poeppelmeier K.R., Vol. 1. - Elsevier, 2013
2801. Remington: The Science and Practice of Pharmacy. - 21st ed. - Lippincott Williams and Wilkins, 2005
2802. Smolin E.M., Rapoport L. s-Trizines and derivatives. - New York: Interscience Publishers Inc., 1959
2803. Успехи химии. - 2014. - Т. 83, №12
2804. Chemical Reviews. - 2015. - Vol. 115, No. 2
2805. Journal of the American Chemical Society. - 2015. - Vol. 137, No. 41

2806. Coordination Chemistry Reviews. - 2009. - Vol. 253, No. 5-6
2807. Materials Research Bulletin. - 1998. - Vol. 33, No. 2
2808. Записки всесоюзного минералогического общества. - 1984. - Т. 113, №2
2809. Journal of the American Chemical Society. - 1969. - Vol. 91, No. 26
2810. Ахадов Я.Ю. Диэлектрические свойства чистых жидкостей. - М.: Издательство стандартов, 1972
2811. Dictionary of Food Compounds with CD-ROM. - 2nd ed. - CRC Press, 2013
2812. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry. - 2013. - Vol. 111, No. 2
2813. Inorganic Chemistry. - 1970. - Vol. 9, No. 11
2814. Практикум по органической химии. - Под ред. Зефирова Н.С. - М.: Бинوم. Лаборатория знаний, 2015
2815. Galwey A.K., Brown M.E. Thermal Decomposition of Ionic Solids. - Elsevier, 1999
2816. Nature. - 1995. - Vol. 377, No 6549
2817. Science. - 2009. - Vol. 324, No. 5933
2818. Chemistry of Materials. - 1997. - Vol. 9, No. 6
2819. Journal of Pharmaceutical Sciences. - 1966. - Vol. 55, No. 8
2820. Journal of Chemical and Engineering Data. - 1967. - Vol. 12, No. 3
2821. Thermochimica Acta. - 1984. - Vol. 82, No. 2
2822. Chemical Reviews. - 2014. - Vol. 114, No. 4
2823. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1989. - Vol. 576, No. 1
2824. Lucier G.M. Synthesis, Structure, and Reactivity of High Oxidation State Silver Fluorides and Related Compounds. - Dissertation. - Chemical Sciences Division Lawrence Berkeley Laboratory University of California Berkeley, CA 94720, 1995
2825. Journal of the American Chemical Society. - 1961. - Vol. 83, No. 11
2826. Chemische Berichte. - 1919. - Vol. 52, No. 7
2827. European Journal of Organic Chemistry. - 2013. - Vol. 2013, No. 9
2828. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1985. - Vol. 34, No. 8
2829. Journal of the American Chemical Society. - 1952. - Vol. 74, No. 14
2830. Chemical Reviews. - 1958. - Vol. 58, No. 3
2831. Inorganic Chemistry. - 1971. - Vol. 10, No. 7
2832. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1981. - Vol. 30, No. 8
2833. Journal of Organic Chemistry. - 1970. - Vol. 35, No. 12
2834. Поконова Ю.В. Галогидсульфиды. - Л.: ИЛУ, 1977
2835. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1989. - No. 13
2836. Waller G.R., Yamasaki K. Saponins Used in Food and Agriculture. - Plenum Press, New York and London, 1996
2837. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1966. - Vol. 15, No. 12
2838. Chemical Reviews. - 2010. - Vol. 110, No. 7
2839. Dalton Transaction. - 2007. - No. 25
2840. Janz G.J., Tomkins R.P.T. Nonaqueous Electrolytes Handbook. - Vol. 1. - New York and London: Academic Press, 1972
2841. Janz G.J., Tomkins R.P.T. Nonaqueous Electrolytes Handbook. - Vol. 2. - New York and London: Academic Press, 1973
2842. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1965. - Vol. 14, No. 10
2843. Патент США US3,342,874 (от 19.09.1967)
2844. Quarterly Reviews, Chemical Society. - 1956. - Vol. 10, No. 2
2845. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1983. - No. 23
2846. Sabnis R.W. Handbook of Acid-Base Indicators. - CRC Press, 2008
2847. Canadian Journal of Chemistry. - 1965. - Vol. 43, No. 6
2848. Journal of the Chemical Society, Dalton Transactions. - 1979. - No. 5

2849. Collection of Czechoslovak Chemical Communications. - 2008. - Vol. 73, No. 12
2850. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 2008. - Vol. 634, No. 14
2851. Journal of Thermal Analysis. - 1997. - Vol. 49, No. 2
2852. Inorganic Chemistry. - 1990. - Vol. 29, No. 4
2853. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1980. - Vol. 462, No. 1
2854. Journal of Physical Chemistry A. - 2000. - Vol. 104, No. 15
2855. Inorganic Chemistry. - 1962. - Vol. 1, No. 3
2856. Angewandte Chemie International Edition. - 2017. - Vol. 56, No. 1
2857. Tetrahedron Letters. - 1961. - Vol. 2, No. 17
2858. Dev S., Gupta A.S., Patwardhan S.A. CRC Handbook of Terpenoids. - Vol. II: Triterpenoids, Pentacyclic and Hexacyclic Triterpenoids. - CRC Press, 1989
2859. Studies in Natural Products Chemistry. - Vol. 26: Bioactive Natural Products (Part G). - Elsevier, 2002
2860. Князев Д.А., Смарыгин С.Н. Неорганическая химия. - М.: Высшая школа, 1990
2861. Chemische Berichte. - 1993. - Vol. 126, No. 4
2862. Journal of Organic Chemistry. - 1982. - Vol. 47, No. 11
2863. Патент США US3,114,778 (от 17.12.1963)
2864. Патент США US3,475,456 (от 28.10.1969)
2865. Angewandte Chemie International Edition. - 1985. - Vol. 24, No. 3
2866. Патент США US3,338,978 (от 29.08.1967)
2867. Патент США US3,136,744 (от 09.06.1964)
2868. Journal of Organic Chemistry. - 1965. - Vol. 30, No. 12
2869. Kharasch N., Meyers C.Y. The Chemistry of Organic Sulfur Compounds. - Vol. 2. - Pergamon Press, 1966
2870. Science. - 1985. - Vol. 227, No. 4685
2871. Beilstein Journal of Organic Chemistry. - 2015. - Vol. 11
2872. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1987. - Vol. 35, No. 2
2873. Nabors L.O. Alternative Sweeteners. - 4th ed. - CRC Press, 2012
2874. Thermochimica Acta. - 1975. - Vol. 13, No. 2
2875. Tetrahedron Letters. - 2009. - Vol. 50, No. 22
2876. Journal of the American Chemical Society. - 2009. - Vol. 131, No. 25
2877. Nano Letters. - 2016. - Vol. 16, No. 5
2878. Journal of the American Chemical Society. - 1991. - Vol. 113, No. 9
2879. Journal of Applied Chemistry. - 2007. - Vol. 18, No. 4
2880. Indoor Air. - 2016. - Vol. 26, No. 2
2881. Известия высших учебных заведений. Химия и химическая технология. - 2017. - Т. 60, №8
2882. Nanoscale Research Letters. - 2016. - Vol. 11, No. 1
2883. Ferris S.W. Handbook of Hydrocarbons. - New York: Academic Press, 1955
2884. Resonance. - 2001. - Vol. 6, No. 5
2885. Journal of Organometallic Chemistry. - 1974. - Vol. 81, No. 1
2886. Nature. - 2009. - Vol. 458, No. 7235
2887. Physical Review Letters. - 2005. - Vol. 94, No. 18
2888. Brauer G. Handbook of preparative inorganic chemistry. - Vol. 2. - 1965
2889. Industrial and Engineering Chemistry Process Design and Development. - 1970. - Vol. 9, No. 4
2890. Journal of Physical Chemistry B. - 2013. - Vol. 117, No. 9
2891. Angewandte Chemie International Edition. - 2002. - Vol. 41, No. 10
2892. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry. - 2011. - Vol. 107, No. 3
2893. Journal of the American Chemical Society. - 2011. - Vol. 133, No. 49
2894. Gry J., Soborg I., Andersson H.C. Cucurbitacins in plant food. - TemaNord, 2006
2895. Journal of the Science of Food and Agriculture. - 1985. - Vol. 36, No. 11
2896. Japan Agricultural Research Quarterly. - 2007. - Vol. 41, No. 1
2897. Proceedings of the National Academy of Sciences. - 1980. - Vol. 77, No. 7
2898. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1932. - Vol. 206, No. 4
2899. Journal of the American Chemical Society. - 1969. - Vol. 91, No. 22

2900. Journal of the American Chemical Society. - 1966. - Vol. 88, No. 16
2901. Canadian Journal of Chemistry. - 1962. - Vol. 40, No. 9
2902. Journal of the American Chemical Society. - 1957. - Vol. 79, No. 2
2903. Chen C.-F., Shen Y. Helicene Chemistry. From Synthesis to Applications. - Springer, 2017
2904. Journal of Thermal Analysis. - 1984. - Vol. 29, No. 1
2905. Chemical Reviews. - 1989. - Vol. 89, No. 5
2906. Journal of Fluorine Chemistry. - 1981. - Vol. 19, No. 2
2907. Патент США US2,938,888 (от 31.05.1960)
2908. Organic Letters. - 2013. - Vol. 15, No. 7
2909. Synthetic Communications. - 2009. - Vol. 39, No. 10
2910. Journal of Organic Chemistry. - 2015. - Vol. 80, No. 6
2911. Synlett. - 2018. - Vol. 29, No. 7
2912. Journal of Organic Chemistry. - 1961. - Vol. 26, No. 8
2913. Recueil des Travaux Chimiques des Pays-Bas. - 2010. - Vol. 85, No. 1
2914. Journal of the American Chemical Society. - 1940. - Vol. 62, No. 1
2915. Canadian Journal of Chemistry. - 1973. - Vol. 51, No. 9
2916. Journal of Medicinal Chemistry. - 1973. - Vol. 16, No. 5
2917. Journal of Medicinal Chemistry. - 1988. - Vol. 31, No. 1
2918. Journal of the Chinese Chemical Society. - 2007. - Vol. 54, No. 2
2919. Organic Preparations and Procedures. - 1970. - Vol. 2, No. 1
2920. Journal of Organic Chemistry. - 1996. - Vol. 61, No. 5
2921. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1984. - No. 12
2922. Tetrahedron. - 1980. - Vol. 36, No. 17
2923. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry. - 2017. - Vol. 130, No. 3
2924. Chemical and Pharmaceutical Bulletin. - 2006. - Vol. 54, No. 9
2925. Антоновский В.Л., Хурсан С.Л. Физическая химия органических пероксидов. - М.: ИКЦ "Академкнига", 2003
2926. Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of chemical science. - 1982. - Vol. 31, No. 7
2927. Environmental Science and Pollution Research. - 2018. - Vol. 25, No. 31
2928. Journal of the Chemical Society C: Organic. - 1969
2929. Journal of the Chemical Society. - 1965
2930. Муганлинский Ф.Ф., Трегер Ю.А., Люшин М.М. Химия и технология галогенорганических соединений. - М.: Химия, 1991
2931. Горбунов Б.Н., Гурвич Я.А., Маслова И.П. Химия и технология стабилизаторов полимерных материалов. - М.: Химия, 1981
2932. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2018. - Vol. 63, No. 5
2933. Journal of Agricultural and Food Chemistry. - 1981. - Vol. 29, No. 1
2934. Journal of Inorganic and Nuclear Chemistry. - 1961. - Vol. 21, No. 1-2
2935. Journal of Organic Chemistry. - 1995. - Vol. 60, No. 5
2936. Journal of Pharmacy and Pharmacology. - 1982. - Vol. 34, No. 12
2937. Chromatographia. - 2002. - Vol. 55, No. 11-12
2938. Journal of Chromatography A. - 1999. - Vol. 849, No. 2
2939. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2001. - Vol. 46, No. 3
2940. Toxicol. - 1984. - Vol. 22, No. 6
2941. Spectrochimica Acta Part A. - 2014. - Vol. 132, No. 1
2942. Molecules. - 2006. - Vol. 11, No. 10
2943. Journal of the American Chemical Society. - 1969. - Vol. 91, No. 14
2944. Journal of the American Chemical Society. - 1998. - Vol. 120, No. 26
2945. Science. - 2016. - Vol. 354, No. 6314
2946. Science. - 1971. - Vol. 172, No. 3987
2947. Tetrahedron. - 1981. - Vol. 37, No. 7
2948. Journal of the Chemical Society. - 1929
2949. Canadian Journal of Chemistry. - 1970. - Vol. 48, No. 18

2950. Israel Journal of Chemistry. - 1969. - Vol. 7, No. 3
2951. Physica Status Solidi (a). - 1982. - Vol. 72, No. 1
2952. Materials Research Bulletin. - 1972. - Vol. 7, No. 9
2953. Вольнов И.И., Антоновский В.Л. Пероксидные производные и аддукты карбонатов. - М.: Наука, 1985
2954. Journal of Physical and Chemical Reference Data. - 2011. - Vol. 40, No. 4
2955. Angewandte Chemie International Edition. - 2009. - Vol. 48, No. 40
2956. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2009. - Vol. 54, No. 11
2957. Journal of the Chemical Society of Pakistan. - 2011. - Vol. 33, No. 3
2958. Journal of the American Chemical Society. - 1959. - Vol. 81, No. 18
2959. Journal of the American Chemical Society. - 1963. - Vol. 85, No. 13
2960. Коган И.М. Химия красителей. - 3 изд. - М.: ГНТИХЛ, 1956
2961. Модифицированные аминокислоты и пептиды на их основе. - под ред. Чипенса Г.И. - Рига: Зинатне, 1987
2962. Шрайвер Д., Эткинс П. Неорганическая химия. - Т. 1. - М.: Мир, 2004
2963. Journal of Biological Chemistry. - 1917. - Vol. 32, No. 1
2964. Chemical Communications. - 2003. - No. 1
2965. Троценко Ю.А., Доронина Н.В., Торгонская М.Л. Аэробные метиловобактерии. - Пушкино: ОНТИ ПНЦ РАН, 2010
2966. Journal of the American Chemical Society. - 1954. - Vol. 76, No. 13
2967. Analytical Chemistry. - 1986. - Vol. 58, No. 11
2968. Journal of the Serbian Chemical Society. - 2006. - Vol. 71, No. 6
2969. Zeitschrift fur Naturforschung A. - 2003. - Vol. 58a, No. 7-8
2970. Zeitschrift fur Naturforschung A. - 2005. - Vol. 60a, No. 6
2971. Journal of Chromatography A. - 1985. - Vol. 322
2972. Geochimica et Cosmochimica Acta. - 1995. - Vol. 59, No. 14
2973. Organic Geochemistry. - 2005. - Vol. 36
2974. Journal of the Chemical Society. - 1963
2975. Flavour and Fragrance Journal. - 1997. - Vol. 12, No. 1
2976. Chemical Reviews. - 1996. - vol. 96, No. 8
2977. Journal of Chromatography A. - 1987. - Vol. 406
2978. International Journal of Environmental Analytical Chemistry. - 2000. - Vol. 78, No. 1
2979. Pesticide residues in food 2015. Joint FAO/WHO Meeting on Pesticide Residues. Evaluations 2015. Part 1 - Residues. - Rome, 2016
2980. Proceedings of the Yerevan State University. Chemistry and Biology. - 2015. - No. 1
2981. Russian Journal of Physical Chemistry A. - 2011. - Vol. 85, No. 12
2982. Environmental Science and Pollution Research. - 2017. - Vol. 24, No. 3
2983. International Journal of Environmental Science and Technology. - 2015. - Vol. 12, No. 12
2984. Бусев А.И. Аналитическая химия индия. - М.: ИАН СССР, 1958
2985. Simons J.H. Fluorine Chemistry. - Vol. 5. - New York: Academic Press, 1964
2986. Duris K. Synthesis and Characterization of New Alkali-Metal Oxometalates Obtained via the Azide-Nitrate Route. - Dissertation. - Stuttgart, 2013
2987. Canadian Journal of Chemistry. - 1976. - Vol. 54
2988. Jow T.R., Xu K., Borodin O, Ue M. Electrolytes for Lithium and Lithium-Ion Batteries. - New York, Springer, 2014
2989. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1973. - No. 1
2990. Daintith J. A Dictionary of Chemistry. - 6 ed. - Oxford University Press, 2008
2991. Journal of Solid State Chemistry. - 1983. - Vol. 47, No 3
2992. Durif A. Crystal Chemistry of Condensed Phosphates. - Springer Science, 1995
2993. Граник В.Г. Основы медицинской химии. - М.: Вузовская книга, 2001
2994. Chemistry of Materials. - 2003. - Vol. 15, No. 17
2995. Dalton Transaction. - 2016. - No. 45
2996. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1957. - Vol. 291, No. 5-6
2997. Chinese Chemical Letters. - 2007. - Vol. 18

2998. Fuel. - 1995. - Vol. 74, No. 10
2999. Новый справочник химика и технолога. Сырье и продукты промышленности органических и неорганических веществ. - ч.1, С-Пб.: АНО НПО Профессионал. - 2002
3000. Samuel J.B., Penski E.C., Callaban J.J. Physical properties of standard agents, candidate agents and related compounds at several temperatures. - Special Publication ARCSL-SP-83015. - 1983
3001. Иванчев Г. Дитизон и его применение. - М.: ИИЛ, 1961
3002. Fielding I.R. A polarographic study of the copper - formamidine disulfide dihydrochloride system in aqueous solution. - A thesis of dissertation. - Omaha, 1970
3003. International Journal of Current Research. - 2016. - Vol. 8, No. 6
3004. Journal of the American Chemical Society. - 1947. - Vol. 69, No. 7
3005. New Journal of Chemistry. - 2008. - Vol. 32, No. 12
3006. Physical Chemistry Chemical Physics. - 2003. - Vol. 5, No. 19
3007. Larranaga M.D., Lewis R.J., Lewis R.A. Hawley's Condensed Chemical Dictionary. - 16th Ed. - Wiley, 2016
3008. Темникова Т.И., Семенова С.Н. Молекулярные перегруппировки в органической химии. - Л.: Химия, 1983
3009. Journal Fur Praktische Chemie. Chemiker-Zeitung. - 1995. - Vol. 337, No. 1
3010. Tetrahedron Letters. - 1963. - Vol. 4, No. 19
3011. Tetrahedron Letters. - 1982. - Vol. 23, No. 8
3012. Journal of the American Chemical Society. - 2005. - Vol. 127, No. 7
3013. Патент США US3,297,739 (от 10.01.1967)
3014. Moran M.D. Synthesis and Structural Characterisation of New Xenon(II) Compounds and the Use of a Xenon(II) cation as an Oxidant for the Preparation of Halogenated Carbocations. - A thesis of dissertation. - Hamilton, McMaster University, 2007
3015. Journal of Fluorine Chemistry. - 2004. - Vol. 125, No. 6
3016. Крешков А.П., Курбатов И.Н. Лабораторные работы по синтезу и анализу органических соединений. - М. ИАН, 1940
3017. Вебер В., Гокель Г. Межфазный катализ в органическом синтезе. - М.: Мир, 1980
3018. Назаренко И.И., Ермаков А.Н. Аналитическая химия селена и теллура. - М.: Наука, 1971
3019. Russian Chemical Bulletin. - 2000. - Vol. 49, No. 2
3020. Краткий справочник химика. - Составил Перельман В.И., 5 изд. - М.: ГНТИХЛ, 1956
3021. Трергер Ю.А., Карташов Л.М., Кришталь Н.Ф. Основные хлорорганические растворители. - М.: Химия, 1984
3022. Yaws C.L. Transport Properties of Chemicals and Hydrocarbons. Viscosity, Thermal Conductivity, and Diffusivity of C1 to C100 Organics and Ac to Zr Inorganics. - 2009
3023. Russian Journal of General Chemistry. - 2005. - Vol. 75, No. 1
3024. Industrial and Engineering Chemistry. Chemical and Engineering Data Series. - 1956. - Vol. 1, No. 1
3025. Коррозия оборудования в производстве галогенсодержащих веществ. - Под ред. Зотикова В.С. - С-Пб.: Теза, 1998
3026. Advances in inorganic chemistry. - Vol. 46. - Academic Press, 1999
3027. Cancer. - 1959. - Vol. 12, No. 3
3028. Chemische Berichte. - 1929. - Vol. 62, No. 7
3029. Journal of Biological Chemistry. - 1985. - Vol. 260, No. 27
3030. FEBS Letters. - 1984. - Vol. 171, No. 2
3031. Chemical Communications. - 2004
3032. Accounts of Chemical Research. - 2013. - Vol. 46, No. 11
3033. Journal of the American Chemical Society. - 1959. - Vol. 81, No. 10
3034. Journal of Molecular Catalysis A: Chemical. - 2008. - Vol. 284, No. 1-2
3035. Tetrahedron. - 1967. - Vol. 23, No. 1
3036. Military medical science letters - 2018. - Vol. 87, No. 4
3037. Toxicon. - 2004. - Vol. 43, No. 5
3038. Inorganic Chemistry. - 2006. - Vol. 45, No. 26
3039. Senet J.-P. The recent advance in phosgene chemistry. - Vol. 1. - Groupe SNPE, 1997

3040. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2014. - Vol. 59, No. 3
3041. Arabian Journal of Chemistry. - 2014. - Vol. 7, No. 2
3042. European Journal of Pharmaceutical Sciences. - 2002. - Vol. 16, No. 3
3043. Angewandte Chemie International Edition. - 2018. - Vol. 57, No. 52
3044. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2010. - Vol. 55, No. 11
3045. Journal of Physical and Chemical Reference Data. - 2013. - Vol. 42, No. 3
3046. Inorganic Chemistry. - 1998. - Vol. 37, No. 22
3047. Inorganic Chemistry. - 2009. - Vol. 48, No. 3
3048. Organometallics. - 2001. - Vol. 20, No. 23
3049. Journal of the American Chemical Society. - 2000. - Vol. 122, No. 29
3050. Science. - 2003. - Vol. 301, No. 5633
3051. Journal of the American Chemical Society. - 2007. - Vol. 129, No. 23
3052. ACS Nano. - 2011. - Vol. 5, No. 3
3053. Chemistry of Materials. - 2005. - Vol. 17, No. 22
3054. ACS Catalysis. - 2017. - Vol. 7, No. 4
3055. Химический состав пищевых продуктов. - Кн.1, М.: Агропромиздат, 1987
3056. Галкин Н.П., Зайцев В.А., Серегин М.Б. Улавливание и переработка фторсодержащих газов. - М.: Атомиздат, 1975
3057. Milne G.W.A. CRC Handbook of pesticides. - CRC Press, 1995
3058. Green S.A., Pohanish R.P. Sittig's Handbook of Pesticides and Agricultural Chemicals. - William Andrew Publishing, 2005
3059. Li H., Wang Z.M. Bismuth-Containing Compounds. - New York: Springer, 2013
3060. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2004. - Vol. 49, No. 4
3061. Journal of the Optical Society of America. - 1933. - Vol. 23, No. 9
3062. Journal of Research of the National Bureau of Standards. - 1945. - Vol. 34
3063. Journal of the Chemical Society. - 1934
3064. Болотов Б.А., Комаров В.А., Низовкина Т.В. Практические работы по органическому катализу. - Л.: ИЛУ, 1959
3065. Synthesis. - 1987. - No. 2
3066. Synthesis. - 2005. - No. 8
3067. Military medical science letters - 2017. - Vol. 86, No. 3
3068. Гауптман З., Грефе Ю., Ремане Х. Органическая химия. - М.: Химия, 1979
3069. Chemische Berichte. - 1965. - Vol. 98, No. 2
3070. Angewandte Chemie International Edition. - 1983. - Vol. 22, No. 10
3071. Journal of Physical Chemistry A. - 2012. - Vol. 116, No. 13
3072. Berichte Der Deutschen Chemischen Gesellschaft. - 1937. - Vol. 70, No. 5
3073. Inorganic Chemistry. - 1962. - Vol. 1, No. 2
3074. Acta Chemica Scandinavica. - 1954. - Vol. 8
3075. Journal of the American Chemical Society. - 1945. - Vol. 67, No. 3
3076. Journal of Physical Chemistry. - 1946. - Vol. 50, No. 1
3077. Electrochimica Acta. - 206. - Vol. 51, No. 15
3078. Inorganic Chemistry. - 2018. - Vol. 57, No. 24
3079. Journal of Solid State Chemistry. - 2018. - Vol. 263
3080. Journal of Medicinal Chemistry. - 1979. - Vol. 22, No. 3
3081. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1990. - No. 2
3082. Inorganic Chemistry. - 1973. - Vol. 12, No. 12
3083. Успехи химии. - 1965. - Т.34, №9
3084. Blastik Z.E. Azidoperfluoroalkanes: Synthesis and Application. - Dissertation. - Prague, 2019
3085. Industrial and Engineering Chemistry Research. - 1987. - Vol. 26, No. 3
3086. Raff A.M. Experimental determination of the solubilities of ethane in selected n-paraffin solvents. - Dissertation. - Oklahoma, 1989
3087. Journal of Thermal Analysis. - 1995. - Vol. 45, No. 6
3088. Брилкина Т.Г., Шушунов В.А. Реакции металлоорганических соединений с кислородом и перекисями. - М.: Наука, 1966

3089. Самсонов Г.В. Нитриды. – Киев: Наукова думка, 1969
3090. Barin I. Thermochemical Data of Pure Substances. - VCH, 1995
3091. Journal of the American Chemical Society. - 1989. - Vol. 111, No. 3
3092. Journal of the Optical Society of America. - 1969. - Vol. 59, No. 11
3093. Journal of Chemical and Engineering Data. - 1975. - Vol. 20, No. 4
3094. Успехи химии. - 2019. - Т. 88, №5
3095. Аналитическая химия фосфора. - М.: Наука, 1974
3096. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry. - 2004. - Vol. 76, No. 3
3097. Chinese Journal of Chemistry. - 2007. - Vol. 25, No. 1
3098. Chemistry – A European Journal. - 2003. - Vol. 9, No. 20
3099. Журнал неорганической химии. - 2019. - Т. 64, №3
3100. Dictionary of Inorganic Compounds. - Vol. 1: Ac-C10, part 1. - Springer Science+Business Media Dordrecht, 1992
3101. Журнал неорганической химии. - 2019. - Т. 64, №5
3102. Третьяков Ю.Д., Мартыненко Л.И., Григорьев А.Н., Цивадзе А.Ю. Неорганическая химия. - Кн. 1. - М.: Химия, 2001
3103. Третьяков Ю.Д., Мартыненко Л.И., Григорьев А.Н., Цивадзе А.Ю. Неорганическая химия. - Кн. 2. - М.: Химия, 2001
3104. Inorganic Syntheses. - Vol. 6. - New York, Toronto, London, 1960
3105. Journal of Thermal Analysis. - 1992. - Vol. 38, No. 11
3106. Терехова В.Ф., Буров И.В. Физико-химические свойства и применение редкоземельных металлов. - М.: ГосИНТИ, 1962
3107. Моисеев Г.К., Ватолин Н.А., Маршук Л.А., Ильиных Н.И. Температурные зависимости приведенной энергии Гиббса некоторых неорганических веществ. Альтернативный банк данных Астра. - Екатеринбург, 1997
3108. Угай Я.А. Общая и неорганическая химия. - М.: Высшая школа, 1997
3109. Давыдов В.И. Германий. - М.: Metallургия, 1964
3110. Journal of the American Chemical Society. - 1981. - Vol. 103, No. 19
3111. Angewandte Chemie International Edition. - 1984. - Vol. 23, No. 12
3112. Патент США US3,769,312 (от 30.10.1973)
3113. Zeitschrift fur Naturforschung B. - 2013. - Vol. 68, No. 8
3114. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 2002. - Vol. 628, No. 12
3115. Вопросы химии и химической технологии. - 2013. - №3
3116. Journal of the Chemical Society, Dalton Transactions. - 1976. - No. 14
3117. Synthesis. - 1988. - No. 8
3118. Justus Liebig's Annalen der Chemie. - 1963. - Vol. 661, No. 1
3119. Рейхардт К. Растворители и эффекты среды в органической химии. - М.: Мир, 1991
3120. RSC Advances. - 2015. - Vol. 5, No. 129
3121. Nature Communications. - 2017. - Vol. 8
3122. Journal of Pharmaceutical Sciences. - 2014. - Vol. 103, No. 9
3123. Journal of Chemical and Engineering Data. - 1999. - Vol. 44, No. 3
3124. Патент США US8,080,185 (от 20.12.2011)
3125. Electrical Insulation Conference (EIC), Montreal, Canada 2016
3126. Journal of Physics and Chemistry of Solids. - 2015. - Vol. 86
3127. Acta Crystallographica Section C. - 1994. - Vol. 50, No. 12
3128. Journal of Solid State Chemistry. - 2004. - Vol. 177, No. 12
3129. Journal of the American Chemical Society. - 1948. - Vol. 70, No. 8
3130. Journal of the Chemical Society. - 1926. - Vol. 129
3131. Journal of the Chemical Society. - 1928
3132. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2019. - Vol. 64, No. 7
3133. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 2000. - Vol. 626, No. 2
3134. Journal of the American Chemical Society. - 1974. - Vol. 96, No. 24
3135. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1991. - No. 12
3136. Journal of Biological Chemistry. - 2012. - Vol. 287, No. 32

3137. Journal of Organic Chemistry. - 2019. - Vol. 84, No. 7
3138. Chemische Berichte. - 1958. - Vol. 91, No. 3
3139. Клисенко М.А., Александрова Л.Г. Определение остаточных количеств пестицидов. - Киев: Здоров'я, 1983
3140. Journal of the Chemical Society. - 1958
3141. Proceedings of the Chemical Society. - 1963
3142. Russian Journal of Applied Chemistry. - 2007. - Vol. 80, No. 10
3143. Journal of the American Chemical Society. - 1950. - Vol. 72, No. 4
3144. Journal of Biological Chemistry. - 1928. - Vol. 78, No. 3
3145. Journal of Biological Chemistry. - 1928. - Vol. 78, No. 1
3146. Biochimica et Biophysica Acta (BBA) - Enzymology. - 1979. - Vol. 567, No. 2
3147. Journal of Medicinal Chemistry. - 1986. - Vol. 29, No. 2
3148. Acta Crystallographica Section A. - 2019. - Vol. A75
3149. Journal of the Chemical Society, Chemical Communications. - 1981. - No. 14
3150. Справочник азотчика. - Т. 1. - М.: Химия, 1967
3151. Canadian Journal of Chemistry. - 1979. - Vol. 57, No. 4
3152. Molecules. - 2019. - Vol. 24, No. 7
3153. Angewandte Chemie. - 1958. - Vol. 70, №13
3154. Naturwissenschaften. - 1959. - Vol. 46, №6
3155. Journal of the American Chemical Society. - 1925. - Vol. 47, No. 8
3156. Беловодский Л.Ф., Гаевой В.К., Гришмановский В.И. Третий. - М.: Энергоатомиздат, 1985
3157. Chemical Society Reviews. - 2007. - Vol. 36, No. 10
3158. Angewandte Chemie International Edition. - 2000. - Vol. 39, No. 24
3159. Angewandte Chemie International Edition. - 1999. - Vol. 38, No. 17
3160. Solid State Communications. - 1999. - Vol. 32, No. 2
3161. Solid State Communications. - 1969. - Vol. 7, No. 10
3162. Бусев А.И. Аналитическая химия висмута. - М.: ИАН СССР, 1953
3163. Мясоедов Б.Ф., Гусева Л.И., Лебедев И.А., Милюкова М.С., Чмутова М.К. Аналитическая химия трансплутониевых элементов. - М.: Наука, 1972
3164. Journal of Organic Chemistry. - 1976. - Vol. 41, No. 21
3165. Journal of Organic Chemistry. - 1976. - Vol. 41, No. 11
3166. Tetrahedron Letters. - 1971. - Vol. 12, No. 51
3167. Angewandte Chemie International Edition. - 2010. - Vol. 49, No. 49
3168. Journal of Sulfur Chemistry. - 2011. - Vol. 32, No. 2
3169. Synthesis and Reactivity in Inorganic, Metal-Organic, and Nano-Metal Chemistry. - 2007. - Vol. 37, No. 2
3170. Inorganic Chemistry. - 1995. - Vol. 34, No. 23
3171. Chemistry of Natural Compounds. - 1973. - Vol. 6, No. 2
3172. Жуков И.И. Тяжелая вода и ее свойства. - Л., 1934
3173. Суслов Б.Н. Тяжелая вода. - М.: ГИТТЛ, 1958
3174. Гетероциклические соединения. - Т. 4, Под ред. Эльдерфилда Р. - М.: ИИЛ, 1955
3175. Angewandte Chemie International Edition. - 1966. - Vol. 5, No. 3
3176. Angewandte Chemie International Edition. - 1993. - Vol. 32, No. 11
3177. Chemische Berichte. - 1997. - Vol. 130, No. 3
3178. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1977. - Vol. 433, No. 1
3179. Успехи в химии и технологии редкоземельных элементов. - М.: Металлургия, 1970
3180. Proceedings of the National Academy of Sciences. - 1934. - Vol. 20, No. 4
3181. Mini-Reviews in Organic Chemistry. - 2009, Vol. 6, No. 4
3182. Synlett. - 2003. - No. 12
3183. Acta Chimica Slovenica. - 1999. - Vol. 46, No. 2
3184. Garrett D.E. Borates: Handbook of Deposits, Processing, Properties, and Use. - Academic Press, 1998
3185. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 1968. - Vol. 361, No. 5-6
3186. Dalton Transaction. - 2016. - Vol. 40, No. 4

3187. Взаимодействие водорода с металлами. - Авторы: Агеев В.Н., Бекман И.Н. и др., Бурмистрова О.П. - М.: Наука, 1987
3188. Journal of the American Chemical Society. - 1897. - Vol. 19, No. 11
3189. Smith P.J. Chemistry of Tin. - 2nd ed. - Springer Science + Business Media, 1989
3190. Kirk-Othmer Encyclopedia of chemical technology. - 4ed., Vol. 24
3191. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 2006. - Vol. 632, No. 14
3192. Journal of the American Chemical Society. - 1960. - Vol. 82, No. 19
3193. Journal of the American Chemical Society. - 1953. - Vol. 75, No. 8
3194. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry. - 2010. - Vol. 102
3195. Naturwissenschaften. - 1966. - Vol. 53, №5
3196. Journal of Inorganic and Nuclear Chemistry. - 1968. - Vol. 30, No. 10
3197. Будников П.П. Гипс и его исследование. - Л.: Издательство АН СССР, 1933
3198. Марч Дж. Органическая химия: реакции, механизмы и структура. - Т. 2. - М.: Мир, 1987
3199. King R.B. Inorganic Compounds with Unusual Properties. - Washington D.C.: American Chemical Society, 1976
3200. Moldoveanu S.C. Pyrolysis of organic molecules with applications to health and environmental issues. - Elsevier, 2010
3201. Environmental Science and Pollution Research. - 2012. - Vol. 19, No. 4
3202. Neurotoxicology and Teratology. - 2018. - Vol. 67
3203. Tetrahedron. - 1990. - Vol. 46, No. 24
3204. Белоусов В.П., Морачевский А.Г. Теплоты смешения жидкостей. Справочник. - Л.: Химия, 1970
3205. Journal of Chemical Thermodynamics. - 2016. - Vol. 98
3206. Бусев А.И. Аналитическая химия молибдена. - М.: ИАН, 1962
3207. Journal of Research of the National Bureau of Standards. - 1963. - Vol. 67A, No. 2
3208. Current Organic Synthesis. - 2016. - Vol. 13, No. 1
3209. Journal of Chemical Thermodynamics. - 1974. - Vol. 6, No. 5
3210. Косолапова Т.Я. Карбиды. - М.: Металлургия, 1968
3211. Canadian Journal of Chemistry. - 2003. - Vol. 81, No. 2
3212. Journal of Ginseng Research. - 2011. - Vol. 35, No. 4
3213. Journal of Ginseng Research. - 2014. - Vol. 38, No. 2
3214. Physical Review Letters. - 2019. - Vol. 122, No. 2
3215. Zeitschrift fur anorganische und allgemeine Chemie. - 2006. - Vol. 632, No. 6
3216. Journal of Chemical and Engineering Data. - 1994. - Vol. 39, No. 1
3217. Journal of Fluorine Chemistry. - 1999. - Vol. 94, No. 1
3218. Inorganica Chimica Acta. - 1974. - Vol. 10
3219. Organic and Biomolecular Chemistry. - 2005. - Vol. 3, No. 3
3220. Journal of Organometallic Chemistry. - 2001. - Vol. 624, No. 1-2
3221. Journal of Organic Chemistry. - 1990. - Vol. 55, No. 12
3222. Journal of Chemical Thermodynamics. - 1970. - Vol. 2, No. 3
3223. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2008. - Vol. 53, No. 6
3224. Monatshefte fur Chemie - Chemical Monthly. - 1972. - Vol. 103, №5
3225. Monatshefte fur Chemie - Chemical Monthly. - 1974. - Vol. 105, №4
3226. Monatshefte fur Chemie und verwandte Teile anderer Wissenschaften. - 1952. - Vol. 83, No. 6
3227. Monatshefte fur Chemie und verwandte Teile anderer Wissenschaften. - 1951. - Vol. 82, No. 5
3228. Thermochimica Acta. - 1987. - Vol. 115
3229. Brazilian Journal of Pharmaceutical Sciences. - 2010. - Vol. 46, No. 2
3230. Journal of Solution Chemistry. - 2004. - Vol. 33, No. 11
3231. Journal of the American Chemical Society. - 1952. - Vol. 74, No. 2
3232. Journal of Chemical and Engineering Data. - 2012. - Vol. 57, No. 1
3233. Journal of Neurochemistry. - 1985. - Vol. 45, No. 3
3234. Journal of the American Chemical Society. - 2011. - Vol. 133, No. 11
3235. Бекман И.Н. Радиохимия. Том II: Радиоактивные элементы. - М.: Издатель мархитин П.Ю., 2014

3236. Жигач А.Ф., Стасиневич Д.С. Химия гидридов. - Л.: Химия, 1969  
3237. Journal of the American Chemical Society. - 2005. - Vol. 127, No. 26  
3238. Journal of the Brazilian Chemical Society. - 2020. - Vol. 31, No. 1  
3239. Tetrahedron Letters. - 1976. - Vol. 17, No. 32  
3240. Inorganic Reactions and Methods. – Vol. 4. – VCH, 1991  
3241. Inorganica Chimica Acta. - 1967. - Vol. 1  
3242. Proceedings of the Chemical Society. - 1961  
3243. Journal of the Chemical Society, Faraday Transactions 1. - 1975. - Vol. 71  
3244. Phytochemistry. - 2019. - Vol. 166  
3245. Thermochimica Acta. - 1988. - Vol. 133  
3246. Водянкина О.В., Курина Л.Н., Петров Л.А., Князев А.С. Глиоксаль. - М.: Academia, 2007

\* \* \* \* \*

*Справочное издание*

Кипер Руслан Анатольевич

РАСТВОРИМОСТЬ ВЕЩЕСТВ

Справочник

Второе электронное издание

2020