

## Материально-техническое обеспечение лаборатории химии

№ п/ п	Наименование оборудования	Колич ество
1	Водонагреватель	1
2	Микролаборатории	11
3	Колбы	
4	Мерные цилиндры	
5	Химические стаканы	
6	Воронки	
7	Штативы	
8	Пробирки	
9	Держатели для пробирок	
10	Спиртовки	
11	Фарфоровые чашки	
12	Ступки	
13	Пестики	
14	Стеклянные палочки	
15	Газоотводные трубки	
16	Асбестовые сетки	
17	Кристаллизаторы	
18	Аппарат Киппа	1
19	Прибор для дистилляции воды	1
20	Сейф	1
21	Стол преподавательский	2
22	Стол лабораторный	1
23	Коллекции: 1. Шкала твердости 2. Гранит и его составные части 3. Стеклонить и стеклоткани 4. Раздаточный материал (2 части) 5. Минералы и горные породы 6. Основные виды промышленного сырья 7. Стекло и изделия из стекла 8. Стекло 9. Алюминий 10. Коллекция образцов металлов 11. Пластмассы 12. Каменные строительные материалы 13. Волокна 14. Металлы и сплавы 15. Чугун и сталь 16. Топливо (торф) 17. Каменный уголь и продукты его переработки 18. Нефть 19. Каучук 20. Шелк искусственный 21. Высокополимерные вещества	2 1 1 1 2 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1

	22. Полезные ископаемые	2
	23. Топливо	1
	24. Минеральные удобрения	1
24	Таблицы:	
	1. Портреты химиков	1
	2. Распространение важнейших элементов в земной коре	1
	3. Производство серной кислоты	1
	4. Получение и применение кислорода	1
	5. Производство соляной кислоты	1
	6. Кривые растворимости солей	1
	7. Производство азотной кислоты	1
	8. Применение азотной кислоты	1
	9. Применение соды	1
	10. Применение соляной кислоты	1
	11. Применение хлора	1
	12. Получение и применение водорода	1
	13. Получение и применение углекислого газа	1
	14. Дуговая электропечь	1
	15. Производство ацетилена из метана	1
	16. Применение уксусной кислоты	1
	17. Продукты синтеза на основе ацетилена	1
	18. Применение аммиака	1
	19. Ионообменные процессы	1
	20. Батарея коксовых печей	1
	21. Продукты переработки каменного угля	1
	22. Производство аммиачной селитры	1
	23. Применение электролиза	1
	24. Электролиз раствора хлорида меди с угольными электродами	1
	25. Калийные удобрения	1
	26. Фосфорные удобрения	1
	27. Синтез аммиака	1
	28. Амфотерные гидроксиды	1
	29. Схема растворения и электролитической диссоциации соединений с ионной и ковалентной полярной связями	1
	30. Электролизер для получения алюминия	1
	31. Мартеновская печь	1
	32. Двухванная мартеновская печь	1
	33. Потери стали	1
	34. Электрохимическое получение хлора, водорода, гидроксида натрия	1
	35. Электрохимическое получение натрия	1
	36. Химическая коррозия	1
	37. Способы защиты металлов от коррозии	1
	38. Электропроводность растворов	1
	39. Гидролиз водных растворов солей	1
	40. Ионообменные процессы	1
	41. Применение гидроксида натрия	1
	42. Применение поваренной соли	1
	43. Выплавка стали в кислородном конвертере	1
	44. Защита от коррозии металлическими пленками	1
	45. Зависимость диссоциации гидроокисей от заряда ядра и радиуса центрального атома	1

46. Схема гальванического элемента	1
47. Кристаллическая решетка металлов	1
48. Схема производства водорода	1
49. Трубчатые печи	1
50. Плавка чугуна в доменной печи	1
51. Схема очистки доменного газа	1
52. Получение и собиание газов	1
53. Прямое восстановление железа из руд	1
54. Восстановительные процессы в домне	1
55. Доменная печь	1
56. Доменный процесс	1
57. Схема производства водорода, хлора, гидроксида натрия, хлороводорода	1
58. Электрохимическое получение алюминия	1
59. Доменный цех	1
60. Основные структуры сплавов железа с углеродом	1
61. Кристаллическое строение металлов	1
62. Производство ацетилена окислительным пиролизом метана	1
63. Применение серной кислоты	1
64. Производство гидроксида кальция	1
65. Продукты переработки древесины	1
66. Спирты и альдегиды	1
67. Пространственная изомерия бутана	1
68. Синтетические каучуки и изделия из них	1
69. Получение синтетического каучука эмульсионным методом	1
70. Химические волокна и изделия из них	1
71. Получение ацетатного волокна	1
72. Получения волокна капрон	1
73. Основное сырье для синтеза полимеров	1
74. Получение синтетического каучука из этанола	1
75. Структура молекулы белка	1
76. Бензол	1
77. Этан и бутан	1
78. Этилен	1
79. Ацетилен	1
80. Строение атома углерода	1
81. Метан	1
82. Образование водородных связей в молекулах воды и спирта	1
83. Получение пластических масс	1
84. Добыча нефти	1
85. Ректификационная колонна	1
86. Каталитический крекинг	1
87. Схема водоочистительной станции	1
88. Продукты переработки нефти	1
89. Получение волокна хлорин	1
90. Установка для получения фенолоформальдегидной смолы	1
91. Пластические массы и изделия из них	1
92. Получение изделий из термопластичных пластмасс	1
93. Продукты синтеза на основе ацетилена	1
94. Продукты переработки нефти	1
95. Получение синтетического каучука из нефтяных газов	1
96. Применение бензола	1

	97. Применение воды	1
	98. Продукты переработки каменного угля	1
	99. Получение изделий из термопластов вакуумным формованием	1
	100. Получение изделий из термореактивных пластмасс	1
	101. Относительная электроотрицательность групп А периодической системы	1
	102. Нагревание и нагревательные приборы	1
	103. Обращение с различными веществами	1
	104. Генетическая связь между классами соединений	1
	105. Растворы и смеси (дисперсные системы)	1
	106. Атомные радиусы элементов 1-4 периодов (нм)	1
	107. Строение и свойства пламени свечи	1
	108. Приготовление растворов (массовая доля)	1
	109. Ионная связь (хлорид натрия)	1
	110. Ковалентная связь (водород, хлороводород)	1
	111. Форма и перекрывание электронных облаков	1
	112. Окраска индикаторов в различных средах	1
	113. Химические знаки, названия и относительные атомные массы важнейших химических элементов	1
	114. Названия кислот и их солей	1
	115. Масса и объем 1 моля газообразных веществ	1
	116. Образование водородных связей в молекулах	1
	117. Соотношение между видами химических связей	1
	118. Кислород в природе, круговорот кислорода	1
	119. Кислотно-основные свойства оксидов элементов групп А	1
	120. Газовая горелка	1
	121. Электронагреватели	1
	122. Схема процессов окисления-восстановления	1
	123. Нагревание	1
	124. Обращение с жидкими веществами	1
	125. Обращение с твердыми веществами	1
	126. Взвешивание	1
	127. Фильтрование	1
	128. Спиртовка	1
	129. Перегонка, титрование	1
	130. Количественные величины в химии	1
25	Видеотека «Школьный химический эксперимент»	
	1. Химические явления, горение свечи, обнаружение продуктов реакции	1
	2. Горение кислорода в парах воды	1
	3. Признаки химических реакций	1
	4. Смеси, разделение смеси с помощью хроматографии	1
	5. Сложные вещества и смеси (смесь железа с серой)	1
	6. Закон сохранения массы веществ	1
	7. 1 моль разных веществ	1
	8. Шаростержневые модели молекул	1
	9. Образцы металлов и неметаллов	1
	10. Типы химических реакций	1
	11. Получение и собирание кислорода	1
	12. Получение кислорода каталитическим разложением	1

бертолетовой соли и собиране методом вытеснения воды	1
13. Горение серы в кислороде	1
14. Горение фосфора в кислороде	1
15. Получение кислорода из селитры, обнаружение кислорода углем и серой	1
16. Каталитическое разложение пероксида водорода	1
17. Образцы оксидов	1
18. Лабораторный способ получения и собирана водорода, проверка водорода на чистоту.	1
19. Обнаружение продуктов реакции цинка с кислотой	1
20. Взрыв кислорода с водородом	1
21. Взаимодействие водорода с оксидом меди	1
22. Действие растворов кислот на индикаторы	1
23. Отношение кислот к металлам	1
24. Взаимодействие кислот с основными оксидами	1
25. Демонстрация образцов кислот и солей	1
26. Реакция обмена между оксидом меди и серной кислотой	1
27. Очистка воды перегонкой	1
28. Разделение смеси веществ с помощью делительной воронки	1
29. Взаимодействие воды с оксидами	1
30. Реакция нейтрализации	1
31. Взаимодействие углекислого газа с гидроксидом кальция	1
32. Взаимодействие углекислого газа с гидроксидом натрия	1
33. Образцы оснований	1
34. Разложение воды электрическим током	1
35. Образцы щелочных металлов и галогенов	1
36. Взаимодействие щелочных металлов с водой	1
37. Получение и свойства амфотерных гидроксидов	1
38. Взаимодействие йода с алюминием	1
39. Вытеснение галогенов друг другом из растворов их соединений	1
40. Испытание веществ и их растворов на электропроводность	1
41. Электропроводность металлов	1
42. Электролиз раствора хлорида меди	1
43. Электролиз раствора йодида калия	1
44. Электролиз раствора сульфата натрия	1
45. Получение и собиране хлора	1
46. Возгонка йода	1
47. Растворение йода в воде и спирте	1
48. Действие хлора на красители	1
49. Взаимодействие хлора с сурьмой	1
50. Взаимодействие брома с алюминием	1
51. Взаимодействие хлора с растворами бромида и йодида натрия	1
52. Получение хлороводорода и растворение его в воде	1
53. Качественная реакция на хлорид-ионы	1
54. Особенности плавления серы	1
55. Образцы серы и ее природных соединений	1
56. Взаимодействие серы с алюминием	1
57. Получение сероводорода и опыты с ним: горение сероводорода в избытке и недостатке кислорода, образование нерастворимых сульфидов	1
58. Обугливание лучины в концентрированной серной кислоте	1

59. Качественная реакция на сульфат-ионы	1
60. Получение и соби́рание аммиака	1
61. Растворимость аммиака в воде	1
62. Взаимодействие аммиака с хлороводородом	1
63. Свойства водного раствора аммиака: нейтрализация кислотой, отношение к нагреванию	1
64. Получение оксида азота (2), окисление его кислородом, растворение бурого газа в воде	1
65. Термическое разложение нитрата свинца	1
66. Получение и обнаружение следовых количеств белого фосфора	1
67. Горение фосфора под водой	1
68. Взаимодействие оксида фосфора с водой	1
69. Качественная реакция на фосфат-ионы	1
70. Качественные реакции на нитрат-ионы: вспышка на раскаленном угольке	1
71. Качественные реакции на нитрат-ионы: взаимодействие нитрат-иона с медью и серной кислотой	1
72. Качественные реакции на нитрат-ионы: взаимодействие с дифениламином	1
73. Адсорбция углем красящих веществ из раствора	1
74. Адсорбция углем газов	1
75. Взаимодействие угля с оксидом меди	1
76. Получение угарного газа и его горение на воздухе	1
77. Получение и обнаружение углекислого газа в лаборатории в аппарате Кипша	1
78. Получение и обнаружение углекислого газа в лаборатории в аппарате Кирюшкина	1
79. Испарение сухого льда в оде	1
80. Переливание углекислого газа	1
81. Тушение пламени свечи углекислым газом	1
82. Превращение гидрокарбоната кальция в карбонат кальция кипячением	1
83. Превращение гидрокарбоната кальция в карбонат кальция взаимодействием с известковой водой	1
84. Горение магния в углекислом газе	1
85. Взаимодействие углекислого газа и гидроксида натрия	1
86. Разложение карбоната кальция при нагревании	1
87. Разложение гидрокарбоната натрия при нагревании	1
88. Отношение кварца к нагреванию	1
89. Получение геля кремниевой кислоты	1
90. Гидролиз гидрокарбоната натрия, карбоната натрия, силиката натрия	1
91. Качественная реакция на карбонат-ионы	1
92. Качественная реакция на силикат-ионы	1
93. Частичное растворение стекла в воде	1
94. Образцы природных карбонатов и силикатов	1
95. Виды стекла	1
96. Модели кристаллических решеток металлов	1
97. Образцы металлов	1
98. Ознакомление со сплавами	1
99. Изучение взаимодействия металлов с растворами солей	1

100.	Коррозия на контакте металлов	1
101.	Окраска пламени солями щелочных и щелочноземельных металлов	1 1
102.	Взаимодействие натрия с серой	1
103.	Взаимодействие натрия с сульфатом меди	1
104.	Горение кальция на воздухе	1
105.	Горение магния на воздухе	1
106.	Взаимодействие кальция с водой	1
107.	Устранение жесткости воды с помощью ионообменников	1 1
108.	Оксиды щелочноземельных металлов	1
109.	Гидроксиды щелочноземельных металлов	
110.	Плавление алюминия	1
111.	Взаимодействие алюминия с кислотой и щелочью	1
112.	Алюмотермия	1
113.	Гидролиз солей алюминия	1
114.	Получение и исследование амфотерных свойств гидроксида алюминия	1 1
115.	Получение гидроксида железа (2) и изучение его свойств	1 1
116.	Получение гидроксида железа (3) и изучение его свойств	1 1
117.	Качественные реакции на $Fe^{2+}$ и $Fe^{3+}$	1
118.	Закалка и отпуск стали	
119.	Взаимодействие меди с раствором азотной кислоты	1
120.	Взаимодействие меди с концентрированной азотной кислотой	1
121.	Получение гидроксида тетрааминмеди (2)	
122.	Получение гидроксида меди (2) и изучение его свойств	1
123.	Растворение цинка в кислотах и щелочах	
124.	Амфотерность гидроксида цинка	1
125.	Взаимный переход хроматов и дихроматов в зависимости от рН раствора	1
126.	Окислительные свойства дихромата калия: с сульфидом натрия, с йодидом калия	1
127.	Взаимодействие перманганата калия с сульфидом натрия в кислой, нейтральной и щелочной средах	1 1
128.	Определение качественного состава парафина по продуктам горения	1
129.	Модели молекул метана и других углеводородов	1
130.	Отношение предельных углеводородов к растворам щелочей, кислот и перманганата калия	
131.	Качественное обнаружение углерода и водорода в органическом веществе	1 1
132.	Обнаружение хлора в органическом веществе	1
133.	Получение этилена и опыты с ним: взаимодействие с раствором перманганата калия, с бромом, горение	1 1
134.	Отношение каучука и резины к органическим растворителям	1 1
135.	Получение ацетилена и опыты с ним: взаимодействие с раствором перманганата калия, получение ацетиленида серебра, горение	1 1

136.	Изучение свойств ацетиленида серебра	1
137.	Бензол как растворитель	
138.	Демонстрация летучести бензола	1
139.	Отношение бензола к водным растворам йода и брома	1
140.	Отношение бензола к перманганату калия	1
141.	Горение бензола	1
142.	Нитрование бензола	1
143.	Модель нефтеперегонной установки, иллюстрация фракционного состава бензина	1
144.	Образцы продуктов нефтепереработки	1
145.	Сравнение свойств спиртов в гомологическом ряду: растворимость в воде, горение, взаимодействие с натрием	1
146.	Окисление спирта перманганатом калия в сернокислой среде	1
147.	Взаимодействие глицерина с натрием	1
148.	Растворение глицерина в воде	1
149.	Реакция глицерина с гидроксидом меди (2)	1
150.	Растворимость фенола в воде при обычной температуре и при нагревании	1
151.	Взаимодействие фенола с водным раствором брома	1
152.	Взаимодействие фенола с раствором щелочи, вытеснение фенола из фенолята натрия угольной кислотой	1
153.	Взаимодействие фенола с раствором хлорида железа (3)	1
154.	Взаимодействие олеиновой кислоты со щелочью	1
155.	Гидролиз мыла	1
156.	Взаимодействие стеариновой кислоты со щелочью	1
157.	Отношение олеиновой кислоты к бромной воде	1
158.	Отношение олеиновой кислоты к раствору перманганата калия	1
159.	Реакция серебряного зеркала	1
160.	Окисление муравьиного альдегида гидроксидом меди (2)	1
161.	Взаимодействие формальдегида с фуксинсернистой кислотой	1
162.	Окисление спирта в альдегид	1
163.	Взаимодействие муравьиной кислоты с цинком	1
164.	Взаимодействие муравьиной кислоты с карбонатом натрия	1
165.	Взаимодействие уксусной кислоты со щелочью	
166.	Взаимодействие уксусной кислоты с хлоридом железа (3)	1
167.	Взаимодействие муравьиной кислоты с гидроксидом меди (2)	1
168.	Получение сложного эфира	1
169.	Растворимость жиров	1
170.	Доказательство непредельного характера жиров	
171.	Омыление жиров	1
172.	Сравнение свойств мыла и СМС. Мыло и СМС в жесткой воде	1
173.	Отношение мыла и СМС к растворам сильных минеральных кислот	1



$C_6H_5COOH$  Бензойная кислота  
 $C_{15}H_{31}COOH$  Олеиновая кислота  
 $C_{17}H_{35}COOH$  Стеариновая кислота  
 $C_{17}H_{33}COOH$  Пальмитиновая кислота

**Группа хранения 6**

Воспламеняющиеся (окисляющиеся) реактивы  
В лаборантской в шкафу, отдельно от 4 и 5 групп

**Огнеопасно!**

$MnO_2$  Оксид марганца (IV)  
 $KMnO_4$  Перманганат калия  
 $KNO_3$  Нитрат калия (калий азотнокислый)  
 $NaNO_3$  Нитрат натрия (натрий азотнокислый)  
 $Ca(NO_3)_2$  Нитрат кальция (кальций азотнокислый)  
 $Al(NO_3)_3$  Нитрат алюминия (алюминий азотнокислый)  
 $NH_4NO_3$  Нитрат аммония (аммоний азотнокислый)  
 $H_2O_2$  Пероксид водорода (перекись водорода)  
 $B_2O_3$  Оксид бора (борный ангидрид)

**Группа хранения 4**

Легковоспламеняющиеся жидкости

В лаборантской в металлическом ящике или в специальной укладке

**Огнеопасно!**

$CH_3COCH_3$  Пропанон (ацетон)  
 $C_6H_6$  Бензол  
 $C_6H_{14}$  Гексан  
 $C_2H_5OC_2H_5$  Диэтиловый эфир (серный эфир)  
 $NH_2CH_2COOH$  Аминоуксусная кислота (гликоколь)  
 $C_4H_9COOH$  Масляная кислота  
 $C_4H_9OH$  Бутанол (бутиловый спирт)  
 $C_4H_9OH$  Изобутанол (изобутиловый спирт)  
 $C_2H_5OH$  Этанол (этиловый спирт)  
 $C_3H_7OH$  Пропанол (пропиловый спирт)  
 $C_6H_5CH_3$  Метилбензол (толуол)  
 $CH_3COOC_2H_5$  Этилацетат (уксусноэтиловый эфир, этиловый эфир уксусной кислоты)  
 $C_3H_5COOCH_3$  Метилметакрилат (метиловый эфир метакриловой кислоты)  
 $HCON$  Метаналь (формальдегид, формалин)  
 $HOCH_2CH_2OH$  Этандиол-1,2 (этиленгликоль)

**Группа хранения 7**

Вещества повышенной физиологической активности

В лаборантской в сейфе

**Осторожно! Яд!**

$Br_2$  Бром  
 $I_2$  Йод  
 $Ca(OH)_2$  Гидроксид кальция  
 $CaO$  Оксид кальция  
 $LiOH$  Гидроксид лития  
 $NaOH$  Гидроксид натрия  
 $KOH$  Гидроксид калия  
 $BaO$  Оксид бария  
 $Ba(NO_3)_2$  Нитрат бария (барий азотнокислый)  
 $BaCl_2$  Хлорид бария (барий хлористый)

$\text{NaF}$  Фторид натрия (натрий фтористый)  
 $\text{CoSO}_4$  Сульфат кобальта (кобальт серноокислый)  
  
 $\text{NiSO}_4$  Сульфат никеля (никель серноокислый)  
 $\text{ZnSO}_4$  Сульфат цинка (цинк серноокислый)  
 $\text{ZnCl}_2$  Хлорид цинка (цинк хлористый)  
 $\text{AgNO}_3$  Нитрат серебра (серебро азотноокисное)  
 $\text{CrCl}_3$  Хлорид хрома (хром треххлористый)  
 $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$  Ацетат свинца (свинец уксусноокислый)  
 $\text{V}_2\text{O}_5$  Оксид ванадия (ванадиевый ангидрид)  
 $\text{Na}_2\text{S} \times 9\text{H}_2\text{O}$  Кристаллогидрат сульфида натрия (сульфид натрия девятиводный)  
 $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  Дихромат аммония (аммоний двухромовоокислый)  
 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  Дихромат калия (калий двухромовоокислый)  
 $\text{K}_2\text{CrO}_4$  Хромат калия (калий хромовоокислый)  
 $\text{KCNS}$  Роданид калия (калий роданистый)  
 $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$  Гексацианоферрат (II) калия (калий железистосинеродистый, желтая кровяная соль)  
 $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$  Гексацианоферрат (III) калия (калий железосинеродистый, красная кровяная соль)  
 $\text{C}_6\text{Cl}_6$  Гексахлорбензол  
 $\text{CHCl}_3$  Хлороформ  
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$  Фенол (гидроксибензол, карболовая кислота)  
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$  Анилин (аминобензол)  
 $(\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3)_2\text{SO}_4$  Сульфат аминобензола (анилин серноокислый)  
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3\text{Cl}$  Хлорид аминобензола (анилин солянокислый, анилин гидрохлорид)  
 $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$  Изоамиловый спирт  
 $\text{CH}_3\text{COOC}_5\text{H}_{11}$  Изоамилацетат (изоамиловый эфир уксусной кислоты, уксусноизоамиловый эфир)  
 $\text{KNaC}_4\text{H}_4\text{O}_6$  Калий-натрий винноокислый  
 $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  Дихлорэтан  
 $\text{CH}_3\text{COOCOCH}_3$  Уксусный ангидрид  
 $\text{HCOOH}$  Муравьиная кислота  
 $\text{CH}_3\text{COOH}$  Уксусная кислота  
 $\text{H}_2\text{SO}_4$  Серная кислота  
 $\text{HCl}$  Соляная кислота  
 $\text{HNO}_3$  Азотная кислота  
 $(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \times 4\text{H}_2\text{O}$  Аммоний молибденовоокислый  
  

Группа хранения 8

Малоопасные и практически безопасные вещества

В классе в запирающихся шкафах или в лаборантской в шкафах

Простые вещества

 $\text{Al}$  Алюминий (гранулы и порошок)  
 $\text{Zn}$  Цинк (гранулы и порошок)  
 $\text{Fe}$  Железо  
 $\text{Cu}$  Медь  
 $\text{S}$  Сера молотая  
 $\text{I}_2$  Йод (спиртовой раствор)  

Оксиды и гидроксиды металлов

 $\text{PbO}$  Оксид свинца (II)  
 $\text{CuO}$  Оксид меди (II)

$\text{Fe}_2\text{O}_3$  Оксид железа (III)  
 $\text{Fe}_3\text{O}_4$  Оксид железа (II, III)

$\text{Al}_2\text{O}_3$  Оксид алюминия

$\text{ZnO}$  Оксид цинка

$\text{MgO}$  Оксид магния

$\text{Cr}_2\text{O}_3$  Оксид хрома (III)

$\text{Al}(\text{OH})_3$  Гидроксид алюминия

$\text{Cu}(\text{OH})_2$  Гидроксид меди (II)

$\text{Fe}(\text{OH})_3$  Гидроксид железа (III)

#### Органические вещества

$\text{C}_6\text{H}_5\text{NHC}_6\text{H}_5$  Дифениламин

$\text{NH}_2\text{CONH}_2$  Мочевина (карбамид)

$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$  Глюкоза

$\text{HOCH}_2\text{CHONCH}_2\text{OH}$  Глицерин

$\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCH}_2$  Стирол

$\text{CH}_2\text{CHCOOH}$  Акриловая кислота

$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$  Лактоза

$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$  Сахароза

#### Разное

$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$  Дихромат аммония (аммоний двуххромовокислый)

$\text{KClO}_3$  Хлорат калия (калий хлорноватокислый)

$\text{NH}_4\text{CNS}$  Роданит аммония (аммоний роданистый)

$\text{Na}_2\text{SO}_3$  Сульфит натрия (натрий сернистокислый)

$\text{NH}_2 \times \text{C}_6\text{H}_4 \times \text{C}_6\text{H}_4 \times \text{NH}_2 \times \text{HCl}$  Бензидин солянокислый

Иониты

Асбест

#### Фосфаты

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  Фосфат кальция (кальций фосфорнокислый)

$\text{K}_3\text{PO}_4$  Фосфат калия (калий фосфорнокислый)

$\text{Na}_3\text{PO}_4$  Фосфат натрия (натрий фосфорнокислый)

#### Силикаты

$\text{Na}_2\text{SiO}_3$  Силикат натрия (натрий кремниевокислый)

#### Нитраты

$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$  Нитрат стронция (стронций азотнокислый)

$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$  Нитрат цинка (цинк азотнокислый)

#### Кислоты

$\text{H}_3\text{BO}_3$  Борная кислота

#### Галогениды

$\text{CaF}_2$  Фторид кальция (кальций фтористый)

$\text{KI}$  Йодид калия (калий йодистый)

$\text{KBr}$  Бромид калия (калий бромистый)

$\text{NaBr}$  Бромид натрия (натрий бромистый)

$\text{FeCl}_3$  Хлорид железа (III) (железо хлористое, треххлористое)

$\text{CaCl}_2$  Хлорид кальция (кальций хлористый)

$\text{CuCl}_2$  Хлорид меди (медь хлористая, двуххлористая, хлорная)

$\text{KCl}$  Хлорид калия (калий хлористый)

$\text{NaCl}$  Хлорид натрия (натрий хлористый)

$\text{MnCl}_2$  Хлорид марганца (марганец хлористый, двуххлористый)

$\text{MgCl}_2$  Хлорид магния (магний хлористый)

$\text{NH}_4\text{Cl}$  Хлорид аммония (аммоний хлористый)

$\text{AlCl}_3$  Хлорид алюминия (алюминий хлористый)

<p>LiCl Хлорид лития (литий хлористый)</p> <p>Карбонаты, гидрокарбонаты</p> <p>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> Карбонат аммония (аммоний углекислый)</p> <p>MgCO<sub>3</sub> Карбонат магния (магний углекислый)</p> <p>Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> Карбонат натрия (натрий углекислый)</p> <p>CuCO<sub>3</sub> Карбонат меди (медь углекислая)</p> <p>CuOHCO<sub>3</sub> Гидрокарбонат меди (медь углекислая основная)</p> <p>K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> Карбонат калия (калий углекислый)</p> <p>KHCO<sub>3</sub> Гидрокарбонат калия (калий углекислый кислый)</p> <p>Сульфаты, гидросульфаты</p> <p>Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Сульфат натрия (натрий сернокислый)</p> <p>NaHSO<sub>4</sub> Гидросульфат натрия (натрий сернокислый кислый)</p> <p>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Сульфат аммония (аммоний сернокислый)</p> <p>FeSO<sub>4</sub> Сульфат железа (II) (железо сернокислое закисное, железный купорос)</p> <p>Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> Сульфат железа (III) (железо сернокислое окисное)</p> <p>CaSO<sub>4</sub> Сульфат кальция (кальций сернокислый)</p> <p>K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Сульфат калия (калий сернокислый)</p> <p>KHSO<sub>4</sub> Гидросульфат калия (калий сернокислый кислый)</p> <p>MgSO<sub>4</sub> Сульфат магния (магний сернокислый)</p> <p>Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> Сульфат алюминия (алюминий сернокислый)</p> <p>CuSO<sub>4</sub> Сульфат меди (II) (медь сернокислая, медный купорос)</p> <p>MnSO<sub>4</sub> Сульфат марганца (марганец сернокислый)</p> <p>AlK(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> Сульфат алюминия-калия (квасцы алюмокалиевые)</p> <p>Индикаторы</p> <p>Метилловый оранжевый</p> <p>Фенолфталеин</p> <p>Лакмоид</p> <p>Бромтимоловый синий</p> <p>Эозин</p> <p>Фуксин основной</p> <p>Бензидин</p> <p>Бумага универсальная индикаторная</p> <p>Бумага индикаторная фенолфталеиновая</p> <p>Бумага индикаторная крахмальная</p>	
---	--