

Коллекции

1. Коллекция алюминий.
2. Коллекция волокна.
3. Коллекция каменный уголь.
4. Коллекция металлы.
5. Коллекция нефть и продукты ее переработки.
6. Коллекция пластмассы.
7. Коллекция стекло и изделия из стекла.
8. Коллекция топливо.
9. Коллекция Торф и продукты его переработки.
10. Коллекция чугун и сталь.

Модели.

1. Набор моделей кристаллических решеток.
2. Комплект моделей атомов для составления молекул со стержнями.

Приборы и принадлежности.

- Прибор для электролиза растворов солей демонстр.
- Аппарат для проведения хим.реакций АПХР.
- Аппарат Киппа.
- Прибор для опытов по химии с электрическим током ПХЭ дем.
- Прибор для иллюстрации зависимости скорости химических реакций от условий.
- Прибор для иллюстрации закона сохранения массы веществ.
- Прибор для получения галоидоалканов дем.
- Прибор для получения и сбора газов.
- Прибор для окисления спирта над медным катализатором.
- Термометр.
- Спиртовки.
- Набор посуды и лабораторных принадлежностей для проведения опытов.
- Штативы химические лабораторные.

Печатные пособия.

- Таблица окраска индикаторов в различных средах.
- Таблица Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.
- Таблица Растворимость солей, кислот и оснований в воде.
- Таблицы по неорганической химии.
- Таблицы по органической химии.

Химические реактивы.

№	Группа хранения	Название вещества	Химическая формула
1	8	Анионит	
2	7	Анилин	$C_6H_5-NH_2$
3	7	Анилин гидрохлорид	$C_6H_5NH_2-HCl$
4	8	Алюминий	Al
5	8	Алюминия оксид	Al_2O_3
6	8	Алюминия гидроксид	$Al(OH)_3$
7	8	Алюминия сульфат	$Al_2(SO_4)_3$
8	8	Алюминия нитрат	$Al(NO_3)_3$
9	8	Алюминий азотнокислый 9-водный	$Al(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$
10	8	Алюминия хлорид	$AlCl_3$
11	8	Алюминиево-калиевые квасцы	$K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O$
12		Аминоуксусная кислота	H_2N-CH_2-COOH
13	7	Аммиак водный	NH_3
14	8	Аммония сульфат	$(NH_4)_2SO_4$

15	8	Аммония нитрат	NH_4NO_3
16		Аммоний углекислый	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
17	8	Аммония хлорид	NH_4Cl
18	8	Аммония ортофосфат(аммофос)	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
19	7	Аммония дихромат	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
20	6	Азотная кислота	HNO_3
21	4	Ацетон	
22	7	Бария нитрат	BaNO_3
23	7	Бария хлорид	BaCl_2
24	7	Барий углекислый	BaCO_3
25	4	Бензин	
26	7	Бензол	C_6H_6
27		Борная кислота	H_3BO_3
28	4	Бутиловый спирт	$\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$
29	8	Ванадия (5) окись	V_2O_5
30	4	Гексан	C_6H_{14}
31	4	Глицерин	$\text{C}_3\text{O}_3\text{H}_8$

32	8	Глюкоза	$C_6O_{12}H_6$
33	8	Железо (восстановленное)	Fe
34	8	Железо оксид	Fe_2O_3
35	8	Железа сульфат	$FeSO_4$
36	8	Железо карбонильное	$Fe_2(CO)_3$
37	8	Железо хлорное 6-водное	$FeCl_3 \cdot 6H_2O$
38	4	Изоамиловый спирт (3-метилбутанол-1)	$(CH_3)_2CH-CH_2-CH_2-OH$
39	4	Изобутиловый спирт (2-метил-1-пропанол)	$CH_3-CH-CH_2-OHCH_3$
40	8	Катионит	
41	8	Карбамид (мочевина)	$CO(NH_2)_2$
42	7	Калий гидроокись	KOH
43	6	Калий азотнокислый	KNO_3
44	8	Каля сульфат (калий сернокислый)	K_2SO_4
45	8	Каля карбонат (углекислый)	K_2CO_3
46	8	Каля гидрокарбонат (калий углекислый кислый)	$KHCO_3$

47	8	Калий фосфорнокислый	K_3PO_4
48	8	Калия монотидортофосфат (калий фосфорнокислый 2-х замещенный)	K_2HPO_4
49	8	Калия хлорид	KCl
50	8	Калия йодид	KJ
51	7	Калий железостосинеродистый 3-водный (желтая кровяная соль)	$K_4(Fe(CN)_6) \cdot 3H_2O$
52	7	Калий железосинеродистый (красная кровяная соль)	$K_3(Fe(CN)_6)$
53	7	Калий роданистый	KNCS
54		Калий бромистый	KBr
55	6	Калия перманганат (марганцовокислый)	$KMnO_4$
56	6	Калия нитрат (калий азотнокислый)	KNO_3
57	7	Калия дихромат	$K_2Cr_2O_7$
58	7	Калия хромат	K_2CrO_4
59	7	Кальция оксид	CaO
60	7	Кальция гидроксид	$Ca(OH)_2$
61	8	Кальций азотнокислый	$Ca(NO_3)_2$

62	8	Кальция сульфат	CaSO ₄
63	8	Кальций фосфорнокислый	Ca ₃ (PO ₄) ₂
64	8	Кальций фосфорнокислый однозамещенный	Ca(H ₂ PO ₄) ₂
65	8	Кальций фосфорнокислый двухзамещенный	CaHPO ₄
66	8	Кальций хлористый	KCl
67	7	Кальций фтористый	CaF ₂
68	7	Кобальта сульфат	CoSO ₄
69	7	Кобальт(II) сернокислый 7-водный	CoSO ₄ *7H ₂ O
70	4	Ксилол	C ₆ H ₄ -(CH ₃) ₂
71	2	Литий	Li
72	7	Лития гидроксид	LiOH
73	8	Литий хлористый	LiCl
74	8	Магния хлорид	MgCl ₂
75	8	Магний сернокислый	MgSO ₄
76	6	Марганца (4) оксид	MnO ₂
77	8	Марганец (II) сернокислый	MnSO ₄

78	8	Марганец хлористый	$MnCl_2 \cdot 4H_2O$
79	8	Медь (гранулы)	Cu
80	8	Меди (2) оксид	CuO
81	8	Меди хлорид	$CuCl_2$
82	8	Меди сульфат	$CuSO_4$
83	8	Меди карбонат	$CuCO_3$
84	8	Медь углекислая основная	$CuCO_3 \cdot Cu(OH)_2$
85	4	Метилен хлористый	CH_2Cl_2
86	8	Метиловый оранжевый, индикатор	
87	4	Муравьиная кислота	H-C-OOH
88	2	Натрий перекись	$Na_2 O_2$
89	7	Натрий гидроокись	NaOH
90	8	Натрия карбонат (натрий углекислый)	Na_2CO_3
91	8	Натрий углекислый кислый	$NaHCO_3$
92	8	Натрия ортофосфат (тринатрийфосфат)	Na_3PO_4
93	8	Натрий фосфорнокислый 12-водный	$Na_3PO_4 \cdot 12H_2O$
94	8	Натрия хлорид	NaCl

95	8	Натрия йодит	NaJ
96	7	Натрий фтористый	NaF
97	6	Натрия нитрат (Натриевая селитра)	NaNO ₃
98	7	Натрия дихромат	Na ₂ Cr ₂ O ₇
99	8	Натрия сульфат	Na ₂ SO ₄
100	7	Натрий серноокислый кислый	NaHSO ₄
101	7	Натрия сульфид	Na ₂ SO ₃
102	8	Натрий кремнекислый мета 9-водный	Na ₂ SiO ₃ *9H ₂ O
103	7	Никель серноокислый	NiSO ₄
104	7	Ортофосфорная кислота	H ₃ PO ₄
105	5	Олеиновая кислота	CH ₃ -(CH ₂) ₇ -CH-CH-(CH ₂) ₇ -COOH
106	6	Пероксид водорода	H ₂ O ₂
107	8	Сахароза	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁
108	5	Сера	S
109	7	Серебро азотнокислое	AgNO ₃
110	7	Соляная кислота	HCl

111	7	Серная кислота	H_2SO_4
112	5	Стеариновая кислота	$C_{18}H_{36}O_2$
113	7	Свинец уксуснокислый	$Pb(CH_2COO) \cdot 3H_2O$
114	7	Свинец (IV)окись	PbO_2
115	8	Суперфосфат гранулированный	$Ca(H_2PO_4) \cdot 2H_2O$
116	4	Уксусная кислота	CH_3COOH
117	4	Углерод четыреххлористый	CCl_4
118	8	Фенолфталеин, индикатор	
119	7	Фосфорная кислота	H_3PO_4
120	7	Формалин (метаналь)	$H_2C=O$
121	7	Фтористоводородная кислота	HF
122	8	Хрома (6) оксид	CrO_3
123	8	Цинк (гранулы)	Zn
124	7	Цинк хлористый	$ZnCl_2$

Биология.

Натуральные пособия.

- Микропрепараты.
- По анатомии растений для практических занятий

- Типы размножения у растений
- Строение зерновок хлебных злаков
- Эвглена
- Гидра
- Простейшие
- Частная гистология
- Железы внутренней секреции
- Кровь и кроветворные органы
- Кровеносная система

Гербарии.

1. По курсу общей биологии
2. Для начальной школы
3. Для курса ботаники средней школы

Коллекции

- Плоды с/х растений
- Хлопок и продукты его переработки

Влажные препараты

- Корень бобового растения с клубеньками
- Пескожил
- Нереида
- Медуза
- Тритон
- Развитие костистой рыбы
- Внутреннее строение рыбы
- Строение брюхоногого моллюска
- Внутреннее строение речного рака
- Внутреннее строение крысы
- Развитие курицы

Скелеты

- Скелет человека
- Скелет крота
- Скелет летучей мыши
- Скелет лягушки
- Раздаточный материал по скелету млекопитающих

Модели и муляжи

- Глаз лабораторный
- Сердце большое
- Скелет человека на роликовой подставке
- Набор муляжей плодовых тел съедобных и ядовитых грибов
- Набор муляжей сортов плодов выведенных Мичуриным
- Модель головы человека

Приборы и принадлежности

- Микроскоп
- Стекло покровное
- Набор химической посуды и принадлежностей по биологии для лабораторных работ

Печатные пособия

- Таблицы по ботанике
- Таблицы по зоологии
- Таблицы по анатомии
- Таблицы по общей биологии