

### Опись имущества кабинета химии

№	Наименование имущества	Количество
1.	Учительский стол	1
2.	Учительский стул	2
3.	Ученический стол, с краном и подводкой электричества	15
4.	Ученический стул	30
5.	Демонстрационный стол химический	1
6.	Стол -тумба	1
7.	Вытяжка	1
8.	Доска	2
9.	Экран	1
10.	Стенды	5
11.	Комнатные цветы	3
12.	Паспорт кабинета химии	1
13.	Журнал регистрации инструктажа обучающихся	1
14.	Принтер-сканер	1
15.	Мультимедийная система	1
16.	Шкаф полуоткрытый	16.
17	Лампа над доской	1

### Оборудование кабинета химии

№ п/п	Наименование	Количество
1	Аппарат для дистилляции воды	1
2	Весы учебные с разновесами	7
3	Нагреватели демонстрационные	2
4	Шит сушильный	1
5	Плитка электрическая	1
6	Спиртовка лабораторная	10

7	Набор по электрохимии демонстрационный	1
8	Аппарат Киппа	2
9	Газометр	1
10	Воронка делительная	2
11	Аппарат для получения газа	6
12	Нагреватель пробирок НПЭШ	8
13	Бюретка 25 мл.	3
14	Холодильник с прямой трубкой	3
15	Комплект трубок соединительных	1
16	Шпатели, ложки пластмассовые	8
17	Набор стеклянных трубок	1
18	Штатив лабораторный комбинированный	10
19	Штатив для демонстрационных пробирок	10
20	Ложки для сжигания веществ	8
21	Ступка фарфоровая с пестиком	5
22	Набор посуды для реактивов	20
23	Штатив для пробирок	10
24	Воронка простая конусообразная	10
25	Пробирки	50
26	Колбы конические	6
27	Колбы плоскодонные	10
28	Колбы мерные	3
29	Набор посуды для проведения ОГЭ	6
30	Стакан химический	20
31	Чаши кристаллизационные	6
32	Чашка фарфоровая выпарительная	6
33	Цилиндр измерительный	10

34	Комплект флаконов для реактивов стеклянные	60
35	Комплект флаконов для реактивов пластиковые	50
36	Весы электронные	1
37	Набор для хранения реактивов (6 комплектов)	1
38	Халат белый	2
39	Очки защитные	1

### Наглядные пособия и оборудование кабинета

#### Таблицы-плакаты по химии

№ п/п	Наименование таблицы- плаката	Количество
1.	Распознавание органических веществ.	1
2.	Качественные реакции на катионы и анионы.	1
3.	Строение молекул метана, этана и пропана.	1
4.	Электронная конфигурация атома углерода. Типы гибридизации.	1
5.	Функциональные группы и соответствующие им классы органических соединений.	1
6.	Галогенирование алканов (фотохимическая цепная реакция).	1
7.	Схемы образования и характеристика химических связей в молекулах некоторых углеводородов. ( Метан. Этан. Этилен. Ацетилен.)	1
8.	Качественные реакции на анионы.	1
9.	Гибридизация атомных орбиталей.	1
10.	Качественные реакции на катионы.	1
11.	Схемы образования и характеристика химических связей в молекулах некоторых углеводородов. ( Бутадиен. Бензол. )	1
12.	Классификация органических соединений по структуре углеродного скелета.	1
13.	Строение молекулы бутадиена-1,3. Сопряжение.	1
14.	Синтез на основе ацетилена.	1
15.	Синтезы на основе этилена.	1
16.	Строение молекул ацетилена и пропина.	1
17.	Качественные реакции органических соединений.	1
18.	Важнейшие реакции алкенов.	1
19.	Строение молекулы анилина. Взаимное влияние атомов в молекулах на примере анилина.	1
20.	Водородная связь в органических соединениях.	1
21.	Строение молекулы фенола. Взаимное влияние атомов в молекулах на примере фенола.	1
22.	Строение молекулы бензола.	1
23.	Вторичная структура молекул ДНК.	1
24.	Уровни организации белковых молекул.	1
25.	Строение молекул фруктозы, рибозы и дезоксирибозы.	1
26.	Строение молекулы глюкозы.	1

27.	Полисахариды: крахмал и целлюлоза.	1
28.	Дисахариды: сахароза, мальтоза, целлобиоза.	1
29.	Геометрическая изомерия.	1
30.	Качественные реакции органических соединений.	1
31.	Химические знаки, названия и относительные атомные массы важнейших химических элементов.	1
32.	Кислород в природе.	1
33.	Распространенность химических элементов в оболочках Земли (по декадам В.Н. Вернадского).	1
34.	Масса и объем 1 моля газообразных веществ.	1
35.	Кислотно-основные свойства оксидов элементов групп А.	1
36.	Растворы и смеси (дисперсные системы).	1
37.	Генетическая связь между классами соединения.	1
38.	Форма и перекрывание электронных облаков.	1
39.	Ковалентная связь.	1
40.	Ионная связь.	1
41.	Схема процессов окисления-восстановления.	1
42.	Названия кислот и их солей.	1
43.	Типы кристаллических решеток.	1
44.	Изменение максимальных степеней окисления химических элементов.	1
45.	Растворимость солей, кислот и оснований в воде (при комнатной температуре).	1
46.	Классификация неорганических веществ.	1
47.	Зависимость силы кислот и оснований от заряда и радиуса иона образующего их элемента.	1
48.	Химические реакции.	1
49.	Правила по технике безопасности при работе в химическом кабинете.	1
Модели		
1	Набор моделей атомов для составления моделей	

### Химические реактивы

№ п/п	Наименование	Химическая формула	Группа хранения	Место хранения
<b>Простые вещества</b>				
1	Алюминий гранулированный	Al	VIII	шкаф
2	Железо восстановленное	Fe	VIII	шкаф

3	Йод кристаллический	$I_2$	VII	сейф
4	Цинк гранулированный	Zn	VIII	шкаф
5	Сера молотая	S	V	сейф
6	Магний порошок	Mg	VIII	шкаф
7	Олово гранулированное	Sn	VIII	шкаф
8	Медь (провода)	Cu	VIII	шкаф
9	Набор «Щелочные и щелочноземельные металлы»	Na, Ca, K, Li	II	сейф
10	Свинец гранулированный	Pb	VIII	шкаф
<b>Оксиды</b>				
11	Оксид алюминия	$Al_2O_3$	VIII	шкаф
12	Оксид железа (III)	$Fe_2O_3$	VIII	шкаф
13	Оксид меди (II)	CuO	VIII	шкаф
14	Оксид марганца	$MnO_2$	VI	шкаф
15	Оксид цинка	ZnO	VIII	шкаф
16	Оксид магния	MgO	VIII	шкаф
17	Оксид кальция	CaO	VII	сейф
18	Оксид ванадия	$V_2O_5$	VIII	шкаф
<b>Основания</b>				
19	Гидроксид калия	KOH	VII	сейф
20	Гидроксид алюминия	$Al(OH)_3$	VIII	шкаф
21	Гидроксид кальция	$Ca(OH)_2$	VII	сейф
22	Гидроксид бария	$Ba(OH)_2$	VIII	сейф
23	Гидроксид натрия	NaOH	VII	сейф
<b>Кислоты</b>				
24	Азотная кислота	$HNO_3$	VII	сейф
25	Серная кислота	$H_2SO_4$	VII	вытяжной шкаф

26	Соляная кислота	HCl	VII	сейф
27	Фосфорная кислота	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	VIII	вытяжной шкаф
28	Борная кислота	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	VIII	шкаф
<b>Соли</b>				
29	Алюминия хлорид	AlCl <sub>3</sub>	VIII	шкаф
30	Алюминия сульфат	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	VIII	шкаф
31	Алюмокалиевые квасцы	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ·Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	VIII	шкаф
32	Аммония нитрат	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	VI	шкаф
33	Аммония сульфат	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	VIII	шкаф
34	Аммоний углекислый	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	VIII	шкаф
35	Аммония хлорид	NH <sub>4</sub> Cl	VIII	шкаф
36	Аммония роданид	NH <sub>4</sub> CNS	VIII	шкаф
37	Аммония дихромат	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	VII	сейф
38	Бария нитрат	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	VII	сейф
39	Бария хлорид	BaCl <sub>2</sub>	VII	сейф
40	Железный купорос	FeSO <sub>4</sub> ·7H <sub>2</sub> O	VIII	шкаф
41	Калия бромид	KBr	VIII	шкаф
42	Калия сульфат	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	VIII	шкаф
43	Калия роданид	KCNS	VII	сейф
44	Калия хлорид	KCl	VIII	шкаф
45	Калия перманганат	KMnO <sub>4</sub>	VI	сейф
46	Калия иодид	KI	VIII	шкаф
47	Калия карбонат	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	VIII	шкаф
48	Калия гидроортофосфат	K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	VIII	шкаф
49	Красная кровяная соль	K <sub>3</sub> Fe(CN) <sub>6</sub>	VII	сейф
50	Желтая кровяная соль	K <sub>4</sub> Fe(CN) <sub>6</sub>	VII	сейф
51	Калия дихромат	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	VII	сейф

52	Калия нитрат	$\text{KNO}_3$	VI	шкаф
53	Кальция хлорид	$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	VIII	шкаф
54	Кальция дигидрофосфат	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	VIII	шкаф
55	Кобальта сульфат	$\text{CoSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	VII	шкаф
56	Магния сульфат	$\text{MgSO}_4$	VIII	шкаф
57	Магния хлорид	$\text{MgCl}_2$	VIII	шкаф
58	Марганца хлорид	$\text{MnCl}_2$	VIII	шкаф
59	Марганца сульфат	$\text{MnSO}_4$	VIII	шкаф
60	Меди гидроксокарбонат (малахит)	$\text{Cu}(\text{OH})_2\text{CO}_3$	VIII	шкаф
61	Меди сульфат б/в	$\text{CuSO}_4$	VIII	шкаф
62	Медный купорос	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	VIII	шкаф
63	Меди хлорид	$\text{CuCl}_2$	VIII	шкаф
64	Меди нитрат	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	VIII	шкаф
65	Натрия бромид	$\text{NaBr}$	VIII	шкаф
66	Натрия гидрокарбонат	$\text{NaHCO}_3$	VIII	шкаф
67	Натрия карбонат	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	VIII	шкаф
68	Натрия сульфат б/в	$\text{Na}_2\text{SO}_4$	VIII	шкаф
69	Натрия нитрат	$\text{NaNO}_3$	VIII	шкаф
70	Натрия дигидрофосфат	$\text{NaH}_2\text{PO}_4$	VIII	шкаф
71	Натрия сульфит	$\text{Na}_2\text{SO}_3$	VIII	шкаф
72	Натрия тиосульфат	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	VIII	шкаф
73	Натрия фторид	$\text{NaF}$	VII	сейф
74	Натрия хлорид	$\text{NaCl}$	VIII	шкаф
75	Никеля сульфат	$\text{NiSO}_4$	VIII	шкаф
76	Свинца ацетат	$\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$	VII	сейф
77	Серебра нитрат	$\text{AgNO}_3$	VII	сейф
78	Хрома (III) хлорид	$\text{CrCl}_3$	VII	сейф

79	Цинка сульфат	ZnSO <sub>4</sub>	VIII	шкаф
80	Цинка хлорид	ZnCl <sub>2</sub>	VII	сейф
81	Железоаммонийные квасцы		VIII	шкаф
<b>Органические вещества</b>				
82	Анилин		VII	сейф
83	Анилин солянокислый гидрохлорид		VII	сейф
84	Анилин солянокислый сульфат		VII	сейф
85	Бензол		VII	сейф
86	Глицерин		VIII	шкаф
87	Аминоуксусная кислота		IV	сейф
88	Набор «Аминокислоты»		VIII	шкаф
89	Нефть сырая		IV	сейф
90	Формалин		IV	сейф
91	Спирт изоамиловый		IV	сейф
92	Спирт бутиловый		IV	сейф
93	Спирт изобутиловый		IV	сейф
94	Ксилол		IV	сейф
95	Углерод четыреххлористый		VII	сейф
96	Стеариновая кислота		V	сейф
97	Олеиновая кислота		V	сейф
98	Крахмал		VIII	шкаф
99	Фенолфталеин		VIII	шкаф
100	Метилоранж		VIII	шкаф
101	Бумага индикаторная конго		VIII	шкаф
102	Бумага лакмусовая (нейтральная)		VIII	шкаф
103	Сахароза		VIII	шкаф
104	Лимонная кислота		VIII	шкаф

105	Глюкоза		VIII	шкаф
106	Уксусная кислота		VIII	шкаф
107	Этиленгликоль		IV	сейф

#### Материалы

1	Уголь активированный
2	Парафин
3	Маркеры
4	Трубка резиновая
5	Бумага фильтровальная
6	Кальция карбонат (известняк, мрамор)
7	Пробки резиновые

#### Перечень коллекций

№ п/п	Наименование	Количество
1	Нефть и продукты её переработки	2
2	Каучук	1
3	Каменный уголь и продукты его переработки	1
4	Пластмассы	2
5	Торф и продукты его переработки	1
6	Алюминий и его сплавы	1
7	Металлы и сплавы	1
8	Стекло и изделия из стекла	1
9	Волокна	1
10	Известняки	1
11	Шкала твердости	8
12	Минеральные удобрения	1

13	Строительные материалы	1
14	Стеклонить и стеклопакеты	1
15	Гранит	1
16	Топливо	1
17	Полезные ископаемые	1
18	Минералы и горные породы	1
19	Основные виды промышленного сырья	1
20	Каменные строительные материалы	1