

**Средства обучения и воспитания  
по предмету «Химия»**

**Кабинет №417**

**Наглядно-дидактический материал**

№	Наименование	Количество
1	Периодическая система Д.И.Менделеева	1
2	Электрохимический ряд напряжения металлов	1
3	Таблица растворимости солей, оснований и кислот	1

**Посуда и оборудование**

№	Наименование	Количество
1	Воронки простые конусообразные.	21 шт.
2.	Колбы конические.	27 шт.
3	Колбы круглодонные.	8 шт.
4	Колбы плоскодонные	
	50 мл.	5 шт.
	100мл	3 шт.
	250мл.	3 шт
	250 мл.	4 шт
	500 мл.	5 шт
5	Мензурки, 50 мл.	7 шт
6	Пробирки.	179 шт.
7	Цилиндры измерительные с носиком.	20 шт.
8	Стаканы высокие, 1000мл.	2 шт.
9	Стаканы низкие	
	500 мл.	1 шт.
	400 мл	14 шт.
	250 мл.	7 шт.
	100 мл	10 шт.
	50 мл.	31 шт.
10	Чаши выпарительные.	10 шт.
11	Ложки-дозаторы.	6 шт.
12	Ложки для сжигания веществ.	21 шт.
13	Штативы лабораторные.	2 шт.
14	Штативы для пробирок.	12 шт.
15	Ерши для мытья посуды.	2 шт.
16	Спиртовка.	13 шт.
17	Стеклянные палочки.	39 шт.
18	Пипетки.	17 шт.
19	Фарфоровая кружка.	2 шт.
20	Стакан фарфоровый.	2 шт.
21	Штатив для сушки пробирок.	3 шт.
22	Нагреватель.	4 шт.
23	Амперметр.	1 шт.
24	Миллиамперметр.	1 шт.
25	Электроплиты.	3 шт.
26	Держатель.	5 шт.
27	Лоток.	19 шт.
28	Магнитная мешалка	6 шт.
29	Дистиллятор	1 шт.

30	Набор для хранения реактивов по ГИА по химии	5 шт.
31	Весы электронные	2 шт.

### Реактивы

<u>Сульфаты.</u>		
1	Сульфат магния	MgSO <sub>4</sub>
2	Сульфат железа(II)	FeSO <sub>4</sub>
3	Сульфат никеля	NiSO <sub>4</sub>
4	Сульфат натрия	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
5	Медный купорос	CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O
6	Гидросульфат натрия	NaHSO <sub>4</sub>
7	Сульфат цинка	ZnSO <sub>4</sub> ·7H <sub>2</sub> O
8	Железо сернокислое	FeSO <sub>4</sub> ·7H <sub>2</sub> O
9	Сульфат алюминия	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>
10	Сульфат аммония	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
11	Сульфат кобальта	CoSO <sub>4</sub>
<u>Карбонаты.</u>		
12	Карбонат натрия	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
13	Карбонат калия	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
14	Карбонат кальция	CaCO <sub>3</sub>
15	Гидрокарбонат калия	KHCO <sub>3</sub>
<u>Галогениды</u>		
16	Алюминий хлористый 6-водный	AlCl <sub>3</sub>
17	Марганец хлористый 4-водный	MnCl <sub>2</sub> ·4H <sub>2</sub> O
18	Натрий хлористый	NaCl
19	Хлорид меди (II)	CuCl <sub>2</sub>
29	Железо хлористое(III)	FeCl <sub>3</sub>
21	Кальций хлористый	CaCl <sub>2</sub>
22	Магний хлористый	MgCl <sub>2</sub>
23	Калий хлористый	KCl
24	Цинк хлористый	ZnCl <sub>2</sub>
25	Аммоний хлористый	NH <sub>4</sub> Cl
26	Хром треххлористый 2-водный	CrCl <sub>3</sub> ·2H <sub>2</sub> O
27	Барий хлористый	BaCl <sub>2</sub>
28	Литий хлористый	LiCl
29	Хлорид цинка	ZnCl <sub>2</sub>
30	Хлорид кобальта	CoCl <sub>2</sub>
31	Натрия фторид	NaF
<u>Нитраты.</u>		
32	Нитрат аммония	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>
33	Нитрат калия	KNO <sub>3</sub>
34	Нитрат кальция	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
35	Нитрат серебра	AgNO <sub>3</sub>
36	Нитрат бария	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
<u>Фосфаты</u>		
37	Гидрофосфат калия	K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>
38	Дигидрофосфат натрия	NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>
39	Калий фосфорнокислый пиро-	K <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ·3H <sub>2</sub> O
<u>Основания.</u>		
40	Гидроксид кальция	Ca(OH) <sub>2</sub>
41	Гидроксид калия	KOH

42	Гидроксид натрия	NaOH
<b>Хроматы, дихроматы</b>		
43	Калия хромат	K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>
44	Калия дихромат	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
45	Аммония дихромат	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
<b>Металлы.</b>		
46	Железо металлическое (восст.).	Fe
47	Алюминий (гранулированный)	Al
48	Цинк гранулированный	Zn
49	Алюминий (порошок).	Al
50	Медь.	Cu
51	Магний (порошок).	Mg
52	Магний (стружка).	Mg
53	Порошок цинковый.	Zn
54	Олово (в губке).	Sn
55	Натрий	
56	Набор щелочных металлов	
<b><u>Оксиды.</u></b>		
57	Оксид магния.	MgO
58	Окись меди (II) (порошкообразная).	CuO
59	Окись меди (II) (гранулы).	CuO
60	Окись марганца (IV).	Mn <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
61	Оксид кальция.	CaO
62	Оксид хрома(III)	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
63	Оксид железа(II)	FeO
64	Оксид железа(III)	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
65	Оксид бария	
<b><u>Не металлы.</u></b>		
66	Сера	
67	Иод кристаллический	
68	Бром	

### Коллекции

№	Наименование	Количество
1.	Стекло и изделия из стекла	1
2.	Основные виды промышленного сырья	1
3.	Минеральные удобрения	1
4.	Чугун и сталь	1
5	Нефть и продукты ее переработки	1
6	Каменный уголь и продукты его переработки	1
7	Металлы	1
8	Минералы и горные породы часть 1	1
9	Минералы и горные породы часть 2	1
10	Минералы и горные породы часть 3	1
11	Пластмассы часть 1	1
12	Пластмассы часть 2	1
13	Набор моделей и атомов для составления молекул	3

### Компьютеры, информационно-телекоммуникационные сети, аппаратно-программные и аудиовизуальные средства

№	Название	Количество
---	----------	------------

1	Компьютер	1
2	Системный блок	1
3	Монитор	1
4	Колонки	1
5	Клавиатура	1
6	Мышка компьютерная	1
7	Принтер (3в 1)	1
8	Интерактивная доска	1
9	Интерактивный дисплей (84 дюйма), доска сенсорная	1
10	Ноутбуки ICL	15
11	Ноутбук hp	1

#### **Оборудование для проведения химического эксперимента**

№	Наименование оборудования	Кол-во
1	Микролаборатория для химического эксперимента	2
2	Набор оборудования для проведения ГИА по химии	10
3	Лабораторный комплекс для учебно-практической и проектной деятельности по химии	2

#### **Электронные образовательные ресурсы**

##### **Список ЭОР и ЦОР, используемых по предмету**

№	Название сайта
1.	Завуч инфо.ру <a href="http://www.zavuch.info/">http://www.zavuch.info/</a>
2.	Всероссийский фестиваль педагогических идей «Открытый урок» <a href="http://festival.1september.ru/">http://festival.1september.ru/</a>
3.	Интернет- портал Про Школу.ру <a href="http://www.proshkolu.ru/">http://www.proshkolu.ru/</a>
4.	Педсовет.ру <a href="http://pedsovet.org/">http://pedsovet.org/</a>
5.	<a href="http://him.1september.ru">http://him.1september.ru</a> – журнал «Химия».
6.	<a href="http://school-collection.edu.ru/">http://school-collection.edu.ru/</a> - единая коллекция цифровых образовательных ресурсов.