

ПАСПОРТ
УЧЕБНОГО КАБИНЕТА № 2

1. Кабинет химии, МКОУ «Высотинская СОШ»
2. Адрес школы: Школьная 2
3. Фамилия, имя, отчество заведующего кабинетом:
Назарова Елена Анатольевна
4. Класс, ответственный за кабинет:

№	Состав помещений кабинета	Площадь помещений	Оборудование		Рабочее место учителя	
			Тип.	Кол-во	Демонстрационные столы	Классная доска (тип, размер)
1.	Класс-лаборатория	51,63 м ²	Ученические столы	12	2	1
2.	Лаборантская	17,1 м ²	Учительский стол	1		
			стол для лабораторного оборудования	1		
			мойка двухместная	1		
			раковина для рук	1		
			шкафы для хранения реактивов	4		
			шкафы для химической посуды	2		
			шкаф для методической литературы	1		
			ноутбук FLAPTOR	3		
			цифровая лаборатория ХИМИЯ	3		
			цифровая лаборатория БИОЛОГИЯ	4		

1. Характеристика помещения кабинета

2. Вентиляция помещений: наличие вытяжных шкафов или иных приспособлений

№	Места размещения вытяжных шкафов	Кол-во	Соответствие требованиям ТБ	Готовность к работе
2.	Лаборантская	1	соответствует	ГОТОВ
5.	Шкафы для хранения реактивов	4	соответствует	ГОТОВЫ

3. Водоснабжение, канализация

Помещения кабинета	Места инсталляции	Оборудование (водоразборные колонки, раковины)
Класс-лаборатория	Рабочее место учителя	есть
	Лабораторный стол учащихся	есть
	Вытяжной шкаф	есть
	Специальная мойка (одноместная)	есть

4. Освещение

Наименование рабочих зон	Размещение светильников	Да/Нет	Тип освещения
Рабочие места учителя и учащихся	параллельно окнам перпендикулярно окнам	да	люминесцентные лампы
Поверхность классной доски	светильники типа «кососвет» иной тип (какой)	да	софиты

5. Описание имущества кабинета

№	Наименование имущества	Инвентарный номер	Количество
1	Учительский стол		1
2	Учительский стул		1
3	Парты двухместные		12
4	Парта одноместная для индивидуальной работы		4
5	Стулья ученические		24
6	Доска		1
7	Карнизы (жалюзи)		3
8	Раковина для рук		1

6. Инвентарная ведомость на технические средства обучения учебного кабинета

№	Наименование ТСО	Марка, год приобретения	За счет каких средств приобретено (ПНПО и т.д)
1.	Телевизор	нет	
2.	Видеомагнитофон	нет	
3.	Мультимедиа-проектор	есть	
4.	Видеоплеер	нет	
5.	Магнитофон	нет	
6.	Проигрыватель	нет	
7.	Музыкальный центр	нет	
8.	Фильмоскоп	нет	
9.	Эпидиаскоп	нет	
10.	Эпипроектор	нет	
11.	Диапроектор	нет	
12.	Ксерокс	есть	
13.	Графопроектор	нет	
14.	Компьютер	есть	
15.	Интерактивная доска	нет	

7. Учебно-методическая и справочная литература

№	Методическая литература	Количество
----------	--------------------------------	-------------------

	Список	Наименование																					
1.	Программа	О. С. Габриелян Программа курса химии для 7-11 классов общеобразовательных учреждений «Дрофа» 2020 год.	1																				
	Учебники	О.С.Габриелян Химия 8 класс «Дрофа» 2020 г. О.С.Габриелян. Химия 9 класс «Дрофа» 2020 г. О.С.Габриелян. Химия 10 класс «Дрофа» 2020 г. О.С.Габриелян, Г.Г. Лысова Химия 11 класс «Дрофа» 2020 г.	10 4 2 1																				
4.	Таблицы в комплектах по темам.	<table border="0"> <tr> <td>Название комплекта</td> <td>Количество</td> </tr> <tr> <td>таблиц</td> <td>штук</td> </tr> <tr> <td>1. Химия металлов</td> <td>11 шт.</td> </tr> <tr> <td>2. Химия неметаллов</td> <td>17шт.</td> </tr> <tr> <td>3. Таблицы по технике безопасности</td> <td>22 шт.</td> </tr> <tr> <td>4. Химические процессы</td> <td>12шт.</td> </tr> <tr> <td>5. Химия 8-9</td> <td>9 шт.</td> </tr> <tr> <td>6. Начала химии</td> <td>16шт.</td> </tr> <tr> <td>7. Химия</td> <td>13шт.</td> </tr> <tr> <td>8. Органическая химия</td> <td>30шт.</td> </tr> </table>	Название комплекта	Количество	таблиц	штук	1. Химия металлов	11 шт.	2. Химия неметаллов	17шт.	3. Таблицы по технике безопасности	22 шт.	4. Химические процессы	12шт.	5. Химия 8-9	9 шт.	6. Начала химии	16шт.	7. Химия	13шт.	8. Органическая химия	30шт.	
Название комплекта	Количество																						
таблиц	штук																						
1. Химия металлов	11 шт.																						
2. Химия неметаллов	17шт.																						
3. Таблицы по технике безопасности	22 шт.																						
4. Химические процессы	12шт.																						
5. Химия 8-9	9 шт.																						
6. Начала химии	16шт.																						
7. Химия	13шт.																						
8. Органическая химия	30шт.																						
5.	Наборы	для составления моделей молекул	3																				
6.	Химическое оборудование	приложение №1																					
7.	Цифровая лаборатория «Точка Роста»	RELEON POINT	4																				
8.	Ноутбук «Точка Роста»		3																				

8. Техника безопасности и охрана труда в кабинете

№.№ п/п	Наименование	Наличие
1.	Противопожарный инвентарь	есть
2.	Аптечка	есть
3.	Инструкция по технике безопасности	есть
4.	Журнал вводного инструктажа	есть

Акт-разрешение на проведение занятий

на ____ / ____ учебный год

Кабинет № _____

Зав. кабинетом _____

Замечания:

Рекомендации и сроки:

Дата _____

Приложение №1.

Химическая посуда:

2. Химическая посуда:

Название	Количество
----------	------------

1. Стеклянная палочка	30 шт.
2. Тонкая пробирка	95 шт.
3. Крупная пробирка	13 шт.
4. Предметное стекло	54 шт.
5. Стеклянный стакан	50 шт.
6. Маленькая плоскодонная (круглая) колба	20 шт.
7. Большая плоскодонная (круглая) колба	
8. Маленькая плоскодонная коническая колба	10 шт.
9. Большая плоскодонная коническая колба	19 шт.
10. Мерный цилиндр	3 шт.
11. Штатив прямоугольный	
12. Пузырьки стеклянные	7 шт.
13. Газоотводные трубки	21 шт.
14. Подставка для цилиндра	27 шт.
15. Стеклянная тарелка	13 шт.
	13 шт.
	7 шт.

1. Минеральные удобрения (соли):

- 1) Аммония
- 2) Фосфоритная мука
- 3) Сульфат аммония
- 4) Селитра кальциевая
- 5) Калийная соль

- 6) Селитра аммиачная
- 7) Суперфосфат (двойной гранулированный)
- 8) Гидрохинон
- 9) Метол
- 10) Суперфосфат простой
- 11) Карбамид
- 12) Аммофос
- 13) Натрий азотнокислый
- 14) Суперфосфат гранулированный из апатитового концентрата
- 15) Сильвинит молотый
- 16) Селитра натриевая
- 17) Соль калийная смешанная
- 18) Суперфосфат гранулированный

3. Химическая посуда:

Название	Количество
1. Плоскодонная круглая колба	26 шт.
2. Плоскодонная коническая колба	3 шт.
3. Маленькая плоскодонная колба	27 шт.
4. Большая плоскодонная колба	3 шт.

1. Соединения натрия:

- 1) Натрий углекислый Na_2CO_3
- 2) Натрий азотнокислый NaNO_3
- 3) Натрий сернистый 9-водный
- 4) Натрий кремнекислый мета 9-водный
- 5) Хлорид натрия NaCl
- 6) Сульфат натрия водный технический Na_2SO_4
- 7) Натрий хлористый (очищенный) NaCl
- 8) Натрий фосфорнокислый 12-водный
- 9) Натрий сернокислый кислый Na_2SO_4
- 10) Селитра натриевая NaNO_3
- 11) Дигидроортофосфат натрия NaH_2PO_4
- 12) Натрий кремнекислый $\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$

- 13) Натрий азотистокислый Na NO_2
- 14) Натрий фосфорнокислый 2 замещенный $\text{Na}_2 \text{H PO}_4$
- 15) Ортофосфат натрия $\text{Na}_3 \text{PO}_4$
- 16) Метасиликат натрия $\text{Na}_2 \text{SiO}_3$
- 17) Натрий сернокислый технический
- 18) Натрий кислый сернокислый
- 19) Гидроксид натрия Na OH

2. Соединения калия:

- 1) Калий азотнокислый K NO_3
- 2) Калий железистосинеродистый 3-водный $\text{K}_4 [\text{Fe (CN)}_6] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- 3) Калий сернокислый кислый $\text{K}_2 \text{SO}_4$
- 4) Йодид калия K I
- 5) Карбонат калия $\text{K}_2 \text{CO}_3$
- 6) Дихромат калия $\text{K}_2 \text{Cr}_2 \text{O}_7$
- 7) Калий сернокислый технический
- 8) Калий углекислый кислый
- 9) Калий углекислый технический (поташ)
- 10) Калий хлорноватокислый (Бертолетова соль)
- 11) Калий марганцовокислый хч
- 12) $\text{K}_3 [\text{Fe (CN)}_6]$
- 13) Калий двухромовокислый $\text{K}_2 \text{Cr}_2 \text{O}_7$
- 14) Калий сернокислый $\text{K}_2 \text{SO}_4$
- 15) $\text{K}_4 [\text{Fe (CN)}_6]$
- 16) Калий хлористый K Cl
- 17) Калий раданистый
- 18) Калий йодистый K I
- 19) Калий железистосинеродистый
- 20) Калий йодистый $\text{K I } 0,4\%$
- 21) Калийная 30% соль K Cl -хлорид калия
- 22) Калий фосфорнокислый двузамещенный 3-водный $\text{K}_2 \text{H PO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- 23) Калий углекислый $\text{K}_2 \text{CO}_3$
- 24) Калий железосинеродистый
- 25) Калий фосфорнокислый 2 замещенный $\text{K}_2 \text{HPO}_4$
- 26) $\text{K Cl} + \text{H}_2\text{O}$
- 27) Калий надсернокислый

3. Соединения хрома и цинка:

а) соединения хрома:

$\text{Na}_2 \text{CO}_3$ – натрий углекислый
 Na HCO_3 – гидрокарбонат натрия
 Na Br – натрий бром
 HNO_3 – азотная кислота
 AgNO_3 – серебро азотнокислое
 BaCl_2 – хлорид бария
 $\text{H}_2 \text{SO}_4$ – серная кислота
 $\text{Al}_2 (\text{SO}_4)_3$ – алюминий сернокислый
 Ca (OH)_2 – гидроксид кальция
 $\text{NH}_4 \text{OH}$ – гидроксид аммония
 Cu SO_4 – медь сернокислая

H₂O – вода
Br₂ - бром
K I – йодид калия
Zn SO₄ – сульфат цинка
Fe Cl₃ – железо хлорное
Mg Cl₂ – магний хлористый
H Cl – соляная кислота
Ca O – кальция окись
NH₄ Cl – хлорид аммония
Cu Cl₂ – плантаглюцид
Ca Cl₂ – хлорид кальция
Mg O – магния окись
Na₂ SO₄ – сульфат натрия
Na₂ PO₄ – ортофосфат натрия
(NH₄)₂ SO₄ – сульфат аммония
Fe SO₄ x 7H₂O – железо сернокислое
Na₂ CO₃ – натрий углекислый
Cu – медь
Al - алюминий
Na Cl – хлорид натрия
K₂ CO₃ – карбонат калия
Na NO₃ - натрий азотнокислый
Na Cl - хлорид натрия

Na₂ SO₄ - сульфат натрия водный технический

Na H₂ PO₄ - дигидроортофосфат натрия

Na₂ SiO₃ . 9H₂O - натрий кремнекислый

Na NO₂ - натрий азотистокислый

Na₃ PO₄ - ортофосфат натрия

Na₂ SiO₃ - метасиликат натрия

Na OH - гидроксид натрия

K NO₃ - калий азотнокислый

K I - йодид калия

K₂ CO₃ - карбонат калия

K Cl - калий хлористый

K₂ Cr₂ O₇ - дихромат калия

K₂ CO₃ - калий углекислый

Ca CO₃ (мел)

H₃ PO₄ – ортофосфорная кислота

Mg (H CO₃)₂ – гидрокарбонат магния

Al (H₂ PO₄)₃ – дигидрофосфат алюминия

Fe Cl₃ (III), Fe Cl₂ (II) – железо хлорное

H NO₂ – азотистая кислота

Mg CO₃ – карбонат магния (осн.)

KH₂ PO₄ – дигидрофосфат калия

Ca (H₂ PO₄)₂ – дигидрофосфат кальция

K₂ S – сульфид калия

K NO₃ – нитрат калия

KNO_2 – нитрит калия
 HPO_3 – метафосфорная кислота
 H_2 – водород
 HS – гидросульфид
 Cr_2O_3 – оксид хрома
 $ZnSO_4$ – сульфат цинка
 $ZnCl_2$ – хлористый цинк
 $ZnSO_4$ – плантаглюцид
 $MnCl_2$ – марганец хлористый
 $KMnO_4$ – калий марганцовокислый
 $AlCl_3$ – алюминий хлористый
 $Al(NO_3)_3$ – алюминий азотнокислый
 $Al(OH)_3$ – гидрат алюминий
 $BaCl_2$ – хлорид бария
 BaO – бария окись
 $Ba(NO_3)_2$ – барий азотнокислый
 $Ba(OH)_2$ – гидроксид бария
 V_2O_5 – ванадий окись
 $(NH_4)_2SO_4$ – сульфат аммония
 NH_4NO_3 – аммоний азотнокислый
 CuO – меди окись
 $CuCO_3$ – карбонат меди
 $Cu(NO_3)_2$ – медь азотнокислая
 $LiCl$ – литий хлористый

 $CdCl$ – кадмий хлористый
 $NiCl$ – никель хлористый
 NiO – никель окись
 CaO – кальция окись
 $C_{20}H_{14}O_4$ – фенофталеин
 $C_{14}H_{14}N_3O_3SNa$ – метиловый оранжевый
 $C_{15}H_{15}O_2N_3$ – метиловый красный
 $C_{16}H_{18}N_3SCl \cdot 3H_2O$ – метиловый голубой

1. Большие баночки:

- 1) Na_2CO_3 – натрий углекислый
- 2) Метилоранж 9
- 3) $NaHCO_3$ – гидрокарбонат натрия
- 4) Лакмус 1
- 5) $NaBr$ – натрий бром
- 6) HNO_3 – азотная кислота
- 7) $AgNO_3$ – серебро азотнокислое
- 8) $BaCl_2$ – хлорид бария
- 9) H_2SO_4 – серная кислота
- 10) $Al_2(SO_4)_3$ – алюминий сернокислый
- 11) $Ca(OH)_2$ – Гидроксид кальция
- 12) NH_4OH – Гидроксид аммония

- 13) Cu SO_4 – медь сернокислая
- 14) $\text{H}_2 \text{O}$ - вода
- 15) $\text{Pb} (\text{H}_3 \text{C}_2 \text{O}_2)_2$
- 16) Br_2 - бром
- 17) K I – йодид калия
- 18) Zn SO_4 – сульфат цинка
- 19) Фенолфталеин 8
- 20) Fe Cl_3 – железо хлорное
- 21) Mg Cl_2 – магний хлористый
- 22) H Cl – соляная кислота

2. Маленькие баночки:

- 1) Ca O – кальция окись
- 2) $\text{NH}_4 \text{Cl}$ – хлорид аммония
- 3) Cu Cl_2 – плантаглюцид
- 4) Ca Cl_2 – хлорид кальция
- 5) Mg O – магния окись
- 6) $\text{Na}_2 \text{SO}_4$ – сульфат натрия
- 7) $\text{Na}_2 \text{PO}_4$ – ортофосфат натрия
- 8) $(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4$ – сульфат аммония
- 9) $\text{Fe SO}_4 \times 7\text{H}_2\text{O}$ – железо сернокислое
- 10) $\text{Na}_2 \text{CO}_3$ – натрий углекислый
- 11) Cu – медь
- 12) Al - алюминий
- 13) Na Cl – хлорид натрия
- 14) $\text{K}_2 \text{CO}_3$ – карбонат калия.