

Муниципальное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа № 22
Курского муниципального района Ставропольского края

ПАСПОРТ УЧЕБНОГО КАБИНЕТА

Предмет: химия

Паспорт учебного кабинета

Ф.И.О. зав. кабинетом: Стукалова Е.А.

✓ *Площадь:*

а) кабинета 38,9 кв.м;

б) лаборатории 6,1 кв. м;

✓ *Число посадочных мест: 18;*

✓ *Кабинет оборудован для 5-11 классов;*

✓ *Электроснабжение:*

а) 2 розетки в кабинете (220В);

б) 1 розетка в лаборатории (220В).

✓ *Средства пожаротушения*

а) огнетушитель;

№	Содержание	№ страниц
I	Общие требования к кабинету	
1	Постоянное оборудование	
2	Технические средства обучения	
3	Электронные учебно-методические комплекты	
4	Учебно-наглядные пособия	
5	Реактивы для кабинета химии	
6	Оборудование, приборы	
7	Раздаточный и дидактический материал	
7.1	Печатные учебные пособия	
7.2	Раздаточный материал	
7.3	Контрольно-измерительные материалы 8-11 кл	
8	Библиотека для учителя, учащихся	
9	План развития кабинета	
II	Стандарт основного общего образования по химии	
III	Техника безопасности	
1	Перечень средств и медикаментов аптечки школьного кабинета химии	
2	Оказание первой медицинской помощи	
3	Инструкция по охране труда учащихся при работе в кабинете химии	
4	Инструкция по охране труда при проведении демонстрационных опытов по химии	
5	Инструкция по охране труда для учащихся при работе в кабинете химии	
6	Инструкция по безопасной работе со стеклянной посудой и ампулами	
7	Основные правила для снижения загрязнения воздуха при демонстрационных опытах	
8	Общие правила безопасности при демонстрационных опытах	
9	Инструкция по электробезопасности в химической лаборатории	
10	Инструкция № 1 по ТБ при работе со спиртовками и сухим горючим	
11	Инструкция № 2 по ТБ при работе с кислотами	
12	Инструкция № 3 по ТБ при работе со щелочами	
13	Инструкция № 4 по ТБ при работе с соединениями бария	
14	Инструкция № 5 по ТБ при работе с нитратами	
15	Инструкция № 6 по ТБ при работе с соединениями меди	
16	Инструкция № 7 по ТБ при работе с соединениями марганца	
17	Инструкция № 8 по ТБ при работе с соединениями хрома	
18	Инструкция № 9 по ТБ при работе с соединениями свинца	
19	Инструкция № 10 по ТБ при работе с красной и желтой кровяными солями, роданидами, сульфидами, фторидами	
20	Инструкция № 11 по ТБ при работе с галогенами	
21	Инструкция № 12 по ТБ при работе с щелочными металлами	
22	Инструкция № 13 по ТБ при работе с анилином и нитробензолом	
23	Инструкция № 14 по ТБ при работе с жидкими углеводородами	
24	Инструкция № 15 по ТБ при работе со спиртами	
25	Инструкция № 16 по ТБ при работе с эфирами и ацетоном	
26	Инструкция № 17 по ТБ при работе с формальдегидом	
27	Инструкция № 18 по ТБ при работе с муравьиной и уксусной кислотами, уксусным ангидридом	
28	Инструкция № 19 по ТБ при работе с хлоридами	

1. Постоянное оборудование кабинета

№п/п	Наименование	Количество
1	Стол учительский	1
2	Стул учительский	2
3	Стол ученический	9
4	Стул ученический	22
5	Жалюзи	2
6	Книжный шкаф	1
7	Доска 3-х элементная зеленая, магнитная	1
8	Панель демонстрационная над классной доской	1

2. Технические средства обучения

№п/п	Наименование	Инвентарный номер
1	Компьютер «Roverbook CENTRO»- 2013	
2	Принтер SCX-4200	
3	Интерактивная доска	
4	Проектор мультимедийный	

3. Электронные учебно-методические комплекты

1. Учебное электронное издание «Химия (8-11 класс). Виртуальная лаборатория» предназначено для изучения химии в 8-11 классах средней школы.

Виртуальная лаборатория содержит опыты по следующим разделам:

1. Оборудование лаборатории.
2. Свойства неорганических веществ.
3. Свойства органических веществ.
4. Химические реакции.
5. Атомы и молекулы.

2. Учебное электронное пособие «Химия общая и неорганическая 10-11 классы» включает следующие разделы

- ПСХЭ Д.И. Менделеева
- Химическая связь и строение неорганических веществ.
- Теория электролитической диссоциации.
- Окислительно-восстановительные реакции.
- Обзор элементов главных и побочных подгрупп.

4. Учебно-наглядные пособия

Вид	№п/п	Наименование
Коллекции	1	Топливо
	2	Каменный уголь и продукты его переработки дем.
		Каменный уголь и продукты его переработки раздат.
	3	Металлы
	4	Металлы и сплавы
	5	Коллекция пластмасс
	6	Стекло и изделия из стекла
	7	Минералы и горные породы (40 видов)
	8	Нефть и продукты ее переработки дем.
	9	Нефть и продукты ее переработки раздат.
	10	Полезные ископаемые
	11	Чугун и сталь
	12	Шкала твердости
	13	Гранит и его составные части
	14	Известняки
	15	Шкала твёрдости
	16	Набор удобрений
	17	Модель кристаллической решётки графита
	18	Модель кристаллической решётки железа

	19	Модель кристаллической решётки каменной соли
	20	Модель кристаллической решётки меди
	21	Модели атомов для составления атомов
	22	Набор трафаретов моделей атомов
	23	Алюминий
	24	Волокна дем.
	25	Волокна раздат.
Таблицы	1	Физические явления
	2	Закон сохранения массы веществ
	3	Классификация химических реакций
	4	Тепловой эффект химических реакций
	5	Окислительно-восстановительные реакции
	6	Электролиз
	7	Генетическая связь классов неорганических веществ
	8	Генетическая связь классов органических веществ
		<i>Органическая химия</i>
	1	Классификация органических соединений
	2	Номенклатура органических соединений
	3	Изомерия (1)
	4	Генетическая связь классов органических веществ
		<i>Химия 8-9 кл</i>
	1	Валентность
	2	Строение атома. Изотопы
	3	Электронные конфигурации атомов
	4	Образование ковалентной и ионной химических связей
	5	Типы кристаллических решёток
	6	Окислительно-восстановительные реакции. Реакции обмена в водных растворах
	7	Реакции обмена в водных растворах
	8	Важнейшие кислоты и их соли
	9	Классификация оксидов
	10	Классификация солей
	11	Генетическая связь классов неорганических веществ
	12	Кислотность среды
	13	Электролитическая диссоциация
	14	Скорость химических реакций
	15	Химическое равновесие
	16	Классификация органических соединений
	17	Изомерия
	18	Гомология
	19	Нефть
	20	Белки
	21	Периодическая система элем. Менделеева
	22	Растворимость кислот, оснований и солей
	23	Периодич. Система элем.Менделеева (100х140)
	24	Периодич. Система элем.Менделеева (70х100)
	25	Растворимость солей, оснований, кислот (100х140)
	26	Растворимость солей, оснований, кислот (70х100)
	27	Электрохимический ряд напряжений металлов
Таблицы справочно-инструктивные по химии	1	Карты-инструкции д/практич.занятий по хим. 15 шт.
	2	Гибридизация орбиталей 15 шт.
	3	Виды химич.связей 15 шт.
	4	Классификация и номенклатура орг.соед. 15 шт.
	5	Молекулярная структура углеводородов 15 шт.
	6	Окислит.-восстановит. Реакции 15 шт.
	7	Периодический закон и пер.система элем. 15 шт.
	8	Типы оргнич. Реакций 15 шт.
	9	Электронные оболочки атомов 15 шт.

5. Реактивы для кабинета химии

1. Набор 1В «Кислоты»
2. Набор 1С «Кислоты»
3. Набор 3 ВС «Щелочи»
4. Набор 5С «Органические вещества»
5. Набор 6С «Органические вещества»
6. Набор 7С « Минеральные удобрения»
7. Набор 8С «Иониты»
8. Набор 13ВС «Галогениды»
9. Набор 15ВС «Галогены»
10. Набор 16ВС «Металлы, оксиды»
11. Набор 17С «Нитраты»
12. Набор 18С «Соединение хрома»
13. Набор 19ВС «Соединение марганца»
14. Набор 20ВС «Кислоты»
15. Набор 21С «Неорганические вещества»
16. Набор 22ВС «Индикаторы»
17. Набор 9ВС «Образцы неорганических веществ»
18. Набор 11С «Соли для демонстрационных опытов»
19. Набор 12ВС «Неорганические вещества»
20. Набор 14ВС «Сульфаты, сульфиты, Сульфиды»
21. Набор 21ВС «Неорганические вещества»
22. Набор 24ВС «Щелочные и щелочно-земельные металлы»
23. Набор 25 «Для проведения термических работ»
24. Набор материалов по химии

6. Оборудование, приборы

1. Аппарат для дистилляции воды
2. Баня комбинированная лаб.
3. Доска для сушки посуды
4. Монтажный провод (100м)
5. Нагреватель пробирок унив.
6. Плитка электрическая лаб.
7. Аппарат Кипа 250 мл.
8. Щит электроснабжения школьный
9. Розетка электр.шк. 36(42)В 15 шт.
10. Генератор (источник) высокого напряжения
11. Колонка адсорбционная
12. Набор склянок д/растворов 250мл.
13. Озонатор
14. Прибор д/опытов по химии с электротоком дем.
15. Прибор д/опр. состава воздуха
16. Столик подъемно-поворотный
17. Центрифуга дем.
18. Штатив лабораторный комб.
19. Эвдиометр
20. Аппарат д/проведения химических реакций АПХР
21. Компл. д/дем. Опыт по химии КДОХУ
22. Набор деталей д/перегонки веществ
23. Набор склянок с дозатором д/хранения р-ров
24. Прибор д/илл. зав. скоростхим. реакций от усл.
25. Прибор для окисления спирта над медн. Катализатором
26. Прибор для получения галоидалканов дем.
27. Прибор для получения растворимых вещ-в в твердом виде
28. Сетка латунная распылит. (80Х80) 15 шт.
29. Установка д/фильтр. Под вакуумом
30. Весы учебные с гирями до 200г 15 шт.
31. Горючее сухое 15 шт.
32. Зажим винтовой 15 шт.
33. Ложка для сжигания вещ-в 15 шт.

- 34.Набор химпосуды и принадл. д/лаб.раб. по химии (НПХЛ) 15 шт.
 35.Набор этикеток самоклеющихся (лаб.)
 36.Прибор д/илл.зак.сохр. массы вещ-в 15 шт.
 37.Прибор по химии с электротоком (лаб.) 15 шт.
 38.Прибор д/получения газов ППГ 15 шт.
 39.Прибор для получения галоидалканов лаб. 15 шт.
 40.Спиртовка лабораторная 15 шт.
 41.Термометр жидкостной (0-100град.) 15 шт.
 42.Штатив лаб.химич. 15 шт.

7. Раздаточный и дидактический материал

7.1 Печатные учебные пособия

№п/п	Наименование	Класс/кол-во	Автор
1	3. Химия. 8 кл.: Контрольные и проверочные работы к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия. 8»/О. С. Gabrielyan, П. Н. Березкин, А. А. Ушакова и др. — М.: Дрофа, 2003—2005.	8/1	к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия. 8»/О. С. Gabrielyan, П. Н. Березкин, А. А. Ушакова и др. — М.: Дрофа, 2003—2005.
2	Химия. 9 кл.: Контрольные и проверочные работы	9/1	к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия. 9»/О. С. Gabrielyan, П. Н. Березкин, А. А. Ушакова и др. — М.: Дрофа, 2003—2005.
3	Химия. 10кл.: Контрольные и проверочные работы	10/1	к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия. 10»/О. С. Gabrielyan, П. Н. Березкин, А. А. Ушакова и др. — М.: Дрофа, 2003—2005.
4	Химия. 11кл.: Контрольные и проверочные работы	11/1	к учебнику О. С. Gabrielyana, Г.Г.Лысовой «Химия. 11» М.: Дрофа, 2006
5	Дидактический материал по химии	10-11/1	А.М. Радецкий
6	Дидактический материал по общей химии	11/2	А.М. Радецкий
7	Проверочные работы по органической химии	10/1	Н.П. Гаврусейко
8	Пособие для подготовки к ЕГЭ и центральному тестированию	11	
9	Контрольные работы и проверочные работы по химии	8, 9	Зуева, Гара
10	Обучение основам общей химии	11	Горский
11	Проверочные работы по органической химии (тестирование)	10, 11	
12	Проверочные работы по химии	9, 10	Жуков, В.Л.Рысс
13	Проверочные работы по химии	9, 10	Й. А. Глориозов, В. Л. Рысс
14	Химия – дидактические материалы 10 – 11 класс	10, 11	Каверина
15	Химия – дидактические материалы 8 – 9 класс	8, 9	Каверина

№п/п	Наименование	Класс
1	Типы химических реакций	8
2	Формулы бинарных соединений	8
3	Первоначальные химические понятия. Химические знаки и формулы	8
4	Генетическая связь классов неорганических веществ	8,9,10,11
5	Уравнения химических реакций	9,10,11
6	Формулы органических соединений	9,10
7	Особенности взаимодействия кислот с металлами	9,11
8	Основные классы неорганических веществ	8,9,11
9	Витамины	9-11
10	Минеральный состав продуктов питания	9,11
11	Химические игры	8-9
12	Контрольные работы и проверочные работы по химии (Зуева, Гара)	8, 9
13	Обучение основам общей химии (Горский)	11
14	Основы общей химии (факультативный курс)	11
15	Проверочные работы по неорганической химии (Гаврусейко)	8
16	Проверочные работы по органической химии (тестирование)	10, 11
17	Проверочные работы по химии (Жуков, Рысс)	9, 10
18	Проверочные работы по химии (Й. А. Глориозов, В. Л. Рысс)	9, 10
19	Профориентация учащихся при обучении химии	8 – 10
20	Система самостоятельных работ учащихся при изучении неорганической химии	8, 9

7.2.Раздаточный материал

7.3 Контрольно-измерительные материалы

8-9 класс

№п/п	Тема
1	Повторение основных вопросов курса химии(входной контроль знаний)
2	Характеристика химического элемента
3	Амфотерные оксиды и гидроксиды
4	Общая характеристика металлов
5	Металлы IA группы
6	Металлы IIA группы
7	Алюминий и его соединения
8	Железо и его соединения
9	Обобщение по теме «металлы»(промежуточный контроль знаний)
10	Общая характеристика неметаллов
11	Водород
12	Галогены
13	Кислород
14	Сера
15	Соединения серы
16	азот
17	Соединения азота
18	Фосфор
19	Соединения фосфора
20	Углерод
21	Соединения углерода
22	Кремний и его соединения
23	Минеральные удобрения
24	Обобщение по теме «Неметаллы»(промежуточный контроль знаний)
25	Предмет органической химии .Углеводороды

26	Кислородосодержащие и азотосодержащие органические вещества
27	Расчётные задачи
28	Итоговый контроль знаний

8.План развития кабинета на 2012-2014 уч.г.

№п/п	Содержание работы	Сроки исполнения
1	Оказывать помощь учащимся в подготовке творческих и исследовательских работ	В течение года
2	Подготовить и провести школьную олимпиаду по химии .	октябрь
3	Создание электронного банка компьютерных презентаций для 8- 9 класса.	В течение года
4	Оформление электронной папки «Дидактический материал к уроку 8,9,10,11 классы».	В течение года
5	Приобретение литературы и разработка материалов для новой формы итоговой аттестации в основной школе.	В течение года
6	Приобретение методической литературы для учителя.	В течение года

9.Библиотека для учителя, учащихся

Методические рекомендации, пособия для учителя

УМК (УЧЕБНИКИ, ПОСОБИЯ)

класс	Предмет	УМК
8	Химия	1.Габриелян О. С, Яшукова А. В. Рабочая тетрадь. 8 кл. К учебнику О. С. Габриеляна «Химия. 8». — М.: Дрофа, 2007. 2. Габриелян О. С, Воскобойникова Н. П.,Яшукова А. В. Настольная книга учителя. Химия. 8 кл.: Методическое пособие. — М.: Дрофа,2002—2003. 3. Химия. 8 к л.: Контрольные и проверочные работы к учебнику О. С. Габриеляна «Химия. 8»/О. С. Габриелян, П. Н. Березкин, А. А. Ушакова и др. — М.: Дрофа, 2003—2005.
9		Химия. 9 кл.: Контрольные и проверочные работы к учебнику О. С. Габриеляна «Химия.10»/О. С. Габриелян, П. Н. Березкин, А. А. Ушакова и др. — М.: Дрофа, 2003—2004.

Литература для учащихся

№п/п	Название издания	Автор, издательство, год издания)
1	Книга для чтения по неорганической химии	М.: просвещение, 1992г.
2	Органическая химия	Стародубцев Д.С.М.: Высш.шк., 1991г.
3	Справочные материалы	Ю.Д.Третьякова М.: «Астрель», 2002г.
4	Химия элементов справочник	А.И.Аргишева Саратов:»Лицей»2001 г.
5	Химия в таблицах и схемах	Курмашева К.К. М.: «Лист», 2001г.
6	Сборник задач 8-9 кл.	Савинкина Е.В. М.: «Аст-Пресс», 2001г.
7	Решение задач по химии	И.Г. Хомченко М.: 2003г.
8	Задачи по химии	Г.П.Хомченко М.:,1987 г.
9	Химия в таблицах и схемах для школьников и абитуриентов	Санкт- Петербрг 2004
10	Периодический закон Д.И. Менделеева и современная химия	А.А. Макареня
11	Библиотека Д.И. Менделеева	Р.Б. Добротин
12	Эта увлекательная химия	Г.Б. Шульгин
13	Химия тематические тесты для подготовки к ЕГЭ	В.Н.Доронькин, А.Г.Бережная, Т.В.Сажнева, В.А.Февралева. Р.: «Легион»
14	Химия подготовка к олимпиадам и экзаменам	А.Я.Дупал, С.В.Кожевникова, Е.П.Баберкина, Рос. Химико-технолог-ий университет им. Д.И.Менделеева
15	Руководство для подготовки к вступительным экзаменам	Рос. Химико-технолог-ий университет им. Д.И.Менделеева, веч. Хим-ая школапри РХТУ им. Д.И.Менделеева

Оказание первой медицинской помощи

Во всех случаях после оказания первой медицинской помощи следует обратиться в медицинское учреждение.

1. *Отравление кислотами:* выпить 4 - 5 стаканов теплой воды и вызвать рвоту, затем выпить столько же взвеси оксида магния в воде и снова вызвать рвоту. После этого сделать два промывания желудка чистой теплой водой. Общий объем жидкости не менее 6 л.

При попадании внутрь концентрированных кислот и при потере сознания запрещается вызывать искусственную рвоту, применять карбонаты и гидрокарбонаты как противоядие (вместо оксида магния). В этом случае необходимо вызвать врача.

2. *Отравление щелочами:* выпить 4 - 5 стаканов теплой воды и вызвать рвоту, затем выпить столько же водного раствора уксусной кислоты с массовой долей вещества 2 %. После этого сделать два промывания желудка чистой теплой водой.

3. *Отравление фенолом:* выпить 4 - 5 стаканов теплой воды и вызвать рвоту, затем выпить столько же розового раствора перманганата калия и снова вызвать рвоту. Третье промывание сделать водным раствором этанола с массовой долей вещества 5 % (объем не менее 1 л).

4. *Отравление парами брома:* дать нюхать с ватки нашатырный спирт (водный раствор аммиака с массовой долей вещества 10 %), затем промыть слизистые оболочки носа и горла водным раствором гидрокарбоната натрия с массовой долей вещества 2 %.

5. *Отравление газами:* чистый воздух и покой, в тяжелых случаях - кислород.

6. *Ожоги:* при любом ожоге запрещается пользоваться жирами для обработки обожженного участка. Запрещается также применять красящие вещества (растворы перманганата калия, бриллиантовой зелени, йодной настойки).

Ожог первой степени обрабатывают этиловым спиртом и накладывают сухую стерильную повязку.

Во всех остальных случаях после охлаждения места ожога накладывают стерильную повязку и обращаются за медицинской помощью.

Иные виды поражения организма:

при попадании на кожу едкого вещества основная задача - как можно быстрее удалить его стряхиванием или снятием пинцетом, сухой бумагой или стеклянной палочкой;

при попадании на кожу растворов кислот или щелочей смывают их после стряхивания видимых капель широкой струей прохладной воды или душем. Запрещается обрабатывать пораженный участок увлажненным тампоном;

при ожогах негашеной известью запрещается пользоваться водой для удаления вещества: снимать известь с кожи следует пинцетом или тампоном, смоченным минеральным или растительным маслом.

После удаления с кожи вещества пораженный участок обмывают 2%-ным раствором уксусной кислоты или гидрокарбоната натрия такой же концентрации, затем ополаскивают водой и накладывают повязку с риванолом или фурацилином.

Йод и жидкий бром удаляют с кожи этиловым спиртом и накладывают примочку из 5%-ного раствора гидрокарбоната натрия. В случае ожога бромом немедленно обратиться в медпункт.

Помощь при порезах и ушибах:

1. В первую очередь необходимо остановить кровотечение (жгут, пережатие сосуда, давящая повязка).
2. Если рана загрязнена, грязь удаляется только вокруг, но ни в коем случае не из глубинных слоев раны. Кожу вокруг раны обеззараживают йодной настойкой или раствором бриллиантовой зелени и обращаются в медпункт.
3. Если после наложения жгута кровотечение продолжается, на рану накладывают стерильный тампон, смоченный 3%-ным раствором пероксида водорода, затем стерильную салфетку и туго бинтуют. Если повязка намокает от проступающей крови, новую накладывают поверх старой.
4. Первая помощь при ушибах - покой поврежденному органу. На область ушиба накладывают давящую повязку и холод (например, лед в полиэтиленовом мешочке). Ушибленному органу придают возвышенное положение.
5. При ушибах головы пострадавшему обеспечивают полный покой и вызывают "скорую помощь".
6. Инородные тела, попавшие в глаз, разрешается удалить влажным ватным или марлевым тампоном. Затем промывают глаз водой из фонтанчика не менее 7 -10 минут. Для подачи воды допускается также пользоваться чайником или лабораторной промывалкой.
7. При попадании в глаз едких жидкостей промывают его водой, как указано выше, затем раствором борной кислоты или гидрокарбоната натрия, в зависимости от характера попавшего вещества.
8. После заключительного ополаскивания глаза чистой водой под веки необходимо ввести 2 - 3 капли 30%-ного раствора альбуцида и направить пострадавшего в медпункт.

Перечень средств и медикаментов аптечки школьного кабинета химии

Перечень препаратов и средств первой помощи в аптечке:

1. Бинт стерильный, 1 упаковка.
2. Бинт нестерильный, 1 упаковка.
3. Салфетки стерильные, 1 упаковка.
4. Вата гигроскопическая стерильная в тампонах, 50 г. Хранят в стерильной стеклянной склянке с притертой пробкой.
5. Пинцет для наложения ватных тампонов на рану.
6. Клей БФ-6 для обработки микротравм, один флакон 25 - 50 мл.
7. Йодная настойка для обработки кожи возле раны, в ампулах или темном Флаконе, 25 - 50 мл.
8. Пероксид водорода с массовой долей вещества 3% как кровоостанавливающее средство, 50 мл.
9. Активированный уголь в гранулах, порошке или таблетках ("Карболен"). Давать внутрь при отравлениях по одной столовой ложке кашицы в воде или по 4 - 6 таблеток (до и после промывания желудка).
10. Водный раствор аммиака 10%-ный. Давать нюхать с ватки при потере сознания и при отравлении парами брома.
11. Альбуцид (сульфацил натрия) 30%-ный, 10 - 20 мл, капать в глаза после промывания по 2 - 3 капли. Хранится при комнатной температуре не более 3 недель.
12. Спирт этиловый 30 - 50 мл для обработки ожогов и удаления капель брома с кожи.
13. Глицерин 20 - 30 мл для снятия болевых ощущений после ожога.
14. Водный раствор гидрокарбоната натрия 2%-ный для обработки кожи после ожога кислотой, 200 - 250 мл.
15. Водный раствор борной кислоты 2%-ный для обработки глаз или кожи после попадания щелочи. Хранить в сосуде типа промывалки, 200 - 250 мл.
- Растворы 14, 15 могут располагаться вне аптечки.
16. Пипетки 3 шт. для закапывания в глаз альбуцида