

ПАСПОРТ УЧЕБНОГО КАБИНЕТА  
ХИМИИ

1. Ф.И.О.заведущего кабинетом: Малежина А.В.
2. Для каких классов оборудован кабинет: 8-11 кл.
3. Общая площадь кабинета: 56м<sup>2</sup>

<b>№</b>	<b>Содержание</b>	<b>№ страниц</b>
<b>I</b>	<b>Общие требования к кабинету</b>	
1	Постоянное оборудование	
2	Технические средства обучения	
3	Электронные учебно-методические комплекты	
4	Учебно-наглядные пособия	
5	Реактивы для кабинета химии	
6	Раздаточный и дидактический материал	
6.1	Печатные учебные пособия	
6.2	Раздаточный материал	
6.3	Контрольно-измерительные материалы 8-9 кл	
7	Библиотека для учителя, учащихся	
8	План развития кабинета	
<b>II</b>	<b>Стандарт основного общего образования по химии</b> Календарно - тематическое планирование, Программа основного общего образования (базовый уровень) Программа основного общего образования (профильный уровень)	
<b>III</b>	<b>Техника безопасности</b>	
<b>1</b>	Перечень средств и медикаментов аптечки школьного кабинета химии	
<b>2</b>	Оказание первой медицинской помощи	
3	Инструкция №23 по охране труда учащихся при работе в кабинете химии	
4	Инструкция №25 по ТБ перед началом и во время работ в кабинете химии	
5	Инструкция №24 по ОТ при проведении демонстрационных опытов по химии	
7	Инструкция №25 по ОТ при проведении лабораторных опытов и практических занятий по химии	
8	Инструкция №88 по ТБ при работе со щелочами	
9	Инструкция №89 по ТБ при работе с кислотами	
10	Инструкция №93 по ОТ для учащихся при работе со спиртовкой	
11	Инструкция №92 по ОТ для учащихся при работе со стеклянной посудой	
12	Инструкция №30 по ОТ при работе с компьютерами, принтерами, ксероксами и другими электрическими приборами	
13	Инструкция №26 по ОТ при работе с проекционной аппаратурой	
14	Группы хранения реактивов	
15	Инструкции по противопожарной безопасности	
16	Журнал регистрации операций, связанных с оборотом прекурсоров наркотических средств и психотропных веществ	
17	Журнал инструктажа по ТБ	

## 1. Постоянное оборудование кабинета

№ п/п	Наименование	Количество
1	Стол учительский	3
2	Стул учительский	5
3	Стол ученический	15
4	Стул ученический	30
5	Шкаф для хранения химического оборудования	1
6	Книжный шкаф	7
7	Доска	1
8	Демонстрационный стол	1
9	Книжная полка	2

## 2. Технические средства обучения

№п/п	Наименование	Инвентарный номер
1		

## 3. Электронные учебно-методические комплекты

### 1. Электронная библиотека «Просвещение» «ХИМИЯ» 8 класс

Учебное пособие включает подробный теоретический материал в соответствии с учебной программой по химии, интерактивные упражнения для проверки и закрепления знаний в конце каждого урока и каждой главы. Пошаговый разбор решения химических задач.

Особенности программы:

- 200 полноэкранных видеосюжетов с показом экспериментов
- Анимированное представление химических процессов на микроуровне;
- Интерактивная периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева;
- Словарь химических терминов;
- Биографии знаменитых учёных.

**2. 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.

**3. 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

<b>СТЕНДЫ</b>	1	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева;
	2	Таблица растворимости кислот, оснований и солей
	3	Ряд электроотрицательности
	4	Ряд активности катионов
	5	Правила по технике безопасности
	6	Коллекция буклетов для поступающих в ВУЗ
	7	Портреты ученых
<b>КОЛЛЕКЦИИ</b>	1	топливо
	2	Каменный уголь
	3	Металлы
	4	Металлы и сплавы
	5	Коллекция пластмасс
	6	Стекло и изделия из стекла
	7	Минералы и горные породы
	8	Полезные ископаемые
	9	Гранит и его составные части
	10	Известняки
	11	Шкала твёрдости
	12	Набор удобрений
	13	Модель кристаллической решётки графита
	14	Модели атомов для составления атомов
	15	Набор трафаретов моделей атомов
<b>Таблицы</b>	1	Номенклатура солей
	2	Бинарные соединения
	3	Ионная связь
	4	Радиусы элементов с I – IV периоды
	5	Формы перекрывания электронных облаков

6	Электролиз
7	Генетическая связь классов неорганических веществ
8	Названия кислот и их солей
	<i>Органическая химия</i>
1	Классификация органических соединений
2	Номенклатура органических соединений
3	Функциональные производные углеводов
4	Непредельные углеводороды
5	Предельные углеводороды
	<i>Химия 8-9 кл</i>
1	Кислород в природе
2	Электролитическая диссоциация
3	Относительная электроотрицательность элементов
4	Образование ковалентной и ионной химических связей
5	Типы кристаллических решёток
6	Схема процессов окисления и восстановления
7	Реакции обмена в водных растворах
8	Важнейшие кислоты и их соли
9	Кислотно-основные свойства оксидов
10	Классификация солей
11	Генетическая связь классов неорганических веществ
12	Степени окисления химических элементов
13	Распространенность химических элементов
14	Приготовление растворов
15	Относительная электроотрицательность химических элементов
16	Классификация органических соединений
17	Изменение максимальной степени окисления элементов
18	Кислород в природе
19	Растворы и смеси
20	Белки

# Реактивы для кабинета химии

1. Набор 1С «Кислоты»
2. Набор 3 ВС «Щелочи»
3. Набор 6С «Органические вещества»
4. Набор 9ВС «Образцы Неорганических веществ»
5. Набор 11С «Соли для демонстрационных опытов»
6. Набор 12ВС «Неорганические вещества»
7. Набор 14ВС «Сульфаты, сульфиты, Сульфиды»
8. Набор 21ВС «Неорганические вещества»
9. Набор 22ВС «Индикаторы»
10. Набор 1В Кислоты
11. Набор 5С Органические вещества
12. Набор 9С Минеральные удобрения

№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
5	Уравнения химических реакций	9
6	Формулы органических соединений	9,10
7	Особенности взаимодействия кислот с металлами	9,11
8	Основные классы неорганических веществ	8,9,11
9	По темам общей и неорганической химии	08.09.11
10	По темам органической химии	10
11	Приготовление раствора заданной концентрации	8

## 6. Раздаточный и дидактический материал

### 6.1 Печатные учебные пособия

№ п/п	наименование	кол-во	автор
1	Проверочные работы по неорганической химии 8 М. Просвещение 1990	20	Н.П. Гаврусейко

2	Проверочные работы по неорганической химии 9	10	Н.П. Гаврусейко
3	Проверочные работы по органической химии	15	.Н.П.Гаврусейко

## 6.2.Раздаточный материал

1 тематические карточки для индивидуальной работы с обучающимися

2 набор растворов веществ для практических работающих

3 набор склянок для твердых веществ

## 6.3 Контрольно-измерительные материалы 8 - 11 классы Тесты. Контрольные и самостоятельные работы

№ п/п	тема
1	Повторение основных вопросов курса химии(входной контроль знаний)
2	Характеристика химического элемента
	Общая характеристика металлов
4	Металлы IA группы
5	Металлы IIA группы
6	Алюминий и его соединения
7	Железо и его соединения
8	Обобщение по теме «металлы»( промежуточный контроль знаний)
9	Общая характеристика неметаллов
10	Водород. Кислород
11	Галогены
12	Сера. Соединения серы
	Азот и фосфор
14	Углерод и кремний
15	Обобщение по теме Неметаллы ( промежуточный контроль знаний)
16	Предельные углеводороды
17	Непредельные углеводороды
18	Ароматические углеводороды
19	Спирты. Фенолы
20	Альдегиды
21	Карбоновые кислоты
22	Углеводы
23	Периодический закон и периодическая система химических элементов
24	Строение вещества
25	Растворы

26	Окислительно — восстановительные реакции
27	Полимеры
28	Расчётные задачи
29	Итоговый контроль знаний

## 8. План развития кабинета на 2013 -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 копилки КИМов Готовимся к ГИА, ЕГЭ	В течение года
4	Оформление папки «Дидактический материал по химии 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

## 7. Библиотека для учителя, учащихся Методические рекомендации, пособия для учителя УМК (УЧЕБНИКИ, ПОСОБИЯ)

класс	предмет	УМК
8 - 9	химия	В.С. Полосин Школьный эксперимент по химии М.А. Афанасьев, В.А. Агаханянц Всероссийская химическая олимпиада школьников книга для учителя под ред. Г.В. Лисичкина И.Г. Хомченко Решение задач по химии М. Новая волна, 2002 О.С. Габриелян, Т.В. Смирнова Изучаем химию в 8 классе. Дидактический материалы под ред. Т.В. Смирновой М. Блик и Ко, 2001 О.С. Габриелян Настоящая книга для учителя М. Блик и Ко. 2001
10.11.13		И.Н. Чертков Методика формирования у учащихся основных понятий органической химии М. Просвещение, 1991

## Литература для учащихся

№п /п	Название издания	автор, издательство, год издания)
1а	Книга для чтения по неорганической химии	М.: просвещение,1992г.
2а	Органическая химия	Стародубцев Д.С.М.: Высш.шк.,1991г.
3а	Справочные материалы	Ю.Д.Третьякова М.: «Астрель», 2002г.
4а	Химия элементов справочник	А.И.Аргишева Саратов:»Лицей»2001 г.
5а	Химия в таблицах и схемах	Курмашева К.К. М.: «Лист», 2001г.
6а	Сборник задач 8-9 кл.	Савинкина Е.В. М.: «Аст-Пресс», 2001г.
7а	Решение задач по химии	И.Г. Хомченко М.: 2003г.
8а	Задачи по химии	Г.П.Хомченко М.:,1987 г.
9а	Химия в таблицах и схемах для школьников и абитуриентов	Санкт- Петербрг 2004
10а	Периодический закон Д.И. Менделеева и современная химия	А.А. Макареня
11а	Библиотека Д.И. Менделеева	Р.Б. Добротин
12а	Эта увлекательная химия	Г.Б. Шульгин

## 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 промывки, 200 - 250 мл. Растворы 14, 15 могут располагаться вне аптечки.
16. Пипетки 3 шт. для закапывания в глаз альбуцида