

«Утверждаю»  
Директор МБОУ СОШ №8 имени  
И.В. Орехова  
\_\_\_\_\_ Е.Д.Саламахина

# Паспорт учебного кабинета

## ХИМИИ



1. Фамилия, имя, отчество заведующего кабинетом. **Поликарпова Екатерина Борисовна**
2. Класс, за которым закреплен кабинет. **5 «б»**
3. Число посадочных мест: **28**

**Список учителей, работающих в кабинете:**

Фамилия	Имя	Отчество	Предмет	Классы
Поликарпова	Екатерина	Борисовна	Химия, биология	8,9А, 9Б,10,11

**Занятость кабинета:**

	понедельник	вторник	среда
1 урок	Химия 11	Биология	Химия
2 урок	Химия	Биология	Биология
3 урок	Химия	Биология	Химия
4 урок	Химия	Химия	Химия
5 урок			Химия
6 урок			
7 урок	Консультации	Консультации	Консультации
15.00 – 15.40			
	четверг	пятница	суббота
1 урок	Биология	Биология	Химия
2 урок	Биология		Биология
3 урок			Биология
4 урок	Биология		Химия
5 урок			Консультации
6 урок			
	Консультации		

**Оборудование кабинета.**

**1. Школьная мебель:**

№	Наименование	Количество
1.	Школьная доска	1 шт.
2.	Ученические столы	14 шт.
3.	Учительский стол	1 шт.
4.	Ученические стулья	28 шт.

5.	Учительский стул (мягкий)	2 шт.
6.	Шкаф	3 шт.
7.	Настенные полки	-
8.	Аптечка	1 шт.
9.	Демонстрационный стол	2 шт.
10.	Вытяжной шкаф	1 шт

## 2. Технические средства обучения:

№п/п	Наименование	Марка	Год приобретения	Инв. № по школе
1	Интерактивная доска	RoverScan RB085	2013	999.1.0505
2	Мультимедийный проектор	RoverLight PJ7	2013	999.1.0505
3	Компьютер для преподавателя	RoverBook Centro A321	2013	999.1.0505
4	Регистратор данных	RoverMaterRD3	2013	999.1.0505
5	Набор датчиков	RoverMaterDF03	2013	999.1.0505
6	Весы электронные	RoverMaterDF03	2013	999.1.0505
7	Баня комбинированная лабораторная	RoverMaterDF10	2013	999.1.0505
8	Мешалка магнитная	RoverMaterH22	2013	999.1.0505

## 1. Оформление кабинета:

	Оформление постоянное	Дополнительная информация
1.	Стенд «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева»	
2.	Стенд «Таблица растворимости»	
3	Комплект таблиц по химии	
4.	Уголок ТБ	
4	Классный уголок 10 класса	
5	Уголок ПДД	
	Оформление сменное	Дополнительная информация
1	Стенд «Подготовка к ЕГЭ»	
2	Стенд «В мире интересного»	

### Методическое обеспечение кабинета.

<b>Наглядный материал</b>		
1.	Комплект таблиц «Химия . VIII-IX». 20 таблиц	
<b>Раздаточный материал</b>		
1.	Коллекция «Металлы»	
2.	Коллекция «Топливо»	
3.	Коллекция «Нефть и продукты её переработки»	
4.	Коллекция «Чугун и сталь»	
5.	Коллекция «Основные виды промышленного сырья»	
6.	Коллекция «Каучук»	
7.	Комплект моделей атомов для составления моделей молекул со стержнями	
8.	Набор-конструктор для сбора различных химических соединений	
9.	Модель-аппликация «Биосинтез белка»	
10.	Набор динамических пособий на магнитах по биологии 6-11 класс	

### Учебно-методическая и справочная литература

№п/п	Название	Автор	Издательство, год издания	Кол-во экземпляров
1.	Учебник: Химия: учебник для 8 класса общеобразовательных учреждений	О.С. Gabriелян	ООО «Дрофа», 2016г	1
2.	Учебник: Химия: учебник для 9 класса общеобразовательных учреждений	О.С. Gabriелян	ООО «Дрофа», 2012г	1
3.	Учебник: Химия: учебник для 9 класса общеобразовательных учреждений	И.И.Новошинский, Н.С. Новошинская	М.«Русское слово», 2013	1
4.	Учебник: Органическая химия: учебник для 11(10) класса общеобразовательных учреждений. Базовый уровень	И.И.Новошинский, Н.С. Новошинская	М.«Русское слово», 2013	1
5.	Химия. 11 класс: учебник для общеобразовательных учреждений Г. Е.	Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман	М.:Просвещение, 2013г.	1

	Рудзитис, Ф. Г. Фельдман. - М.:Просвещение, 2013г.			
6.	Химия. 10 класс: учебник для общеобразовательных учреждений Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман. - М.:Просвещение, 2013г.	Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман	М.:Просвещение, 2013г.	1
7.	Химия. 9 класс: учебник для общеобразовательных учреждений Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман. - М.:Просвещение, 2013г	Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман	М.:Просвещение, 2013г.	1
8.	Общая биология 11 класс. Ч.2/ Захаров В.Б., Мамонтов С.Г., Сонин Н.И.	Захаров В.Б., Мамонтов С.Г., Сонин Н.И.	М. Дрофа ,2011	1
9.	Общая биология 10 класс. Ч.1/ Захаров В.Б., Мамонтов С.Г., Сонин Н.И.	Захаров В.Б., Мамонтов С.Г., Сонин Н.И.	М. Дрофа ,2011	1
10.	Растения. Бактерии. Грибы. Лишайники. Учебник для 6 класса	И.Н.Пономарёва, В.С. Кучменко.	М.:Вента-Граф, 2013	1
11.	Биология: учебник для учащихся 7 класса общеобразовательных учреждений	В.М.Константинов, В.Г.Бабенко, В.С. Кучменко	М.:Вента-Граф, 2013» 2011.	1
12.	Биология: учебник для учащихся 9 класса общеобразовательных учреждений	И. Н. Пономарева, О. А. Корнилова, Н. М. Чернова	М. «Вентана-Граф», 2013	
<b>Методические пособия</b>				
1.	Сборник самостоятельных работ 8 кл.	И.И.Новошинский, Н.С. Новошинская	М.: Русское слово, 2013.	1
2.	Программа курса, тематическое и поурочное планирование. 8 класс:—	И.И.Новошинский, Н.С. Новошинская	М.: Русское слово, 2013.	1
3.	Сборник самостоятельных работ 8 кл.	И.И.Новошинский, Н.С. Новошинская	М.«Русское слово», 2013	
4.	Программа курса, тематическое и поурочное планирование. 9 класс:	И.И.Новошинский, Н.С. Новошинская	М.«Русское слово», 2013	

6.	Проверочные работы по химии в 8-11 классах: пособие для учителя	Радецкий, А. М.	М. «Просвещение» 2012г.	
7.	Химия. Программы общеобразовательных учреждений 8-11 классы. Базовый уровень.	Н.Н.Гара.	М.:Просвещение, 2013г.	
8.	Контрольные и проверочные работы 10-11 классы.	Н.Н.Гара, М.В.Зуева	М.:Дрофа, 2010г.	
9.	Программы для общеобразовательных учреждений. Природоведение. 5 класс. Биология. 6 – 11 классы. -	Захаров В.Б., Мамонтов С.Г., Сонин Н.И.	М. Дрофа ,2011	
10.	Природоведение. Биология. Экология: 5-11 классы: программы	И.М. Пономарева, Т. С. Сухова, И. М. Швец.	М.:Вента-Граф, 2013	
№п/п	Название	Автор	Издательство, год издания	Кол-во экзemplяров

**Информационно – методическое обеспечение (CD).**

№ п/п	Наименование оборудования	Кол - во
1	Наглядное пособие для интерактивных досок с тестовыми заданиями «Химия 8-9 классы»	1
2	Наглядное пособие для интерактивных досок с тестовыми заданиями «Химия 10-11 классы»	1
3	Наглядное пособие для интерактивных досок с тестовыми заданиями «Химия Металлы»	1
4	Подготовка к ЕГЭ по химии. Физикон. Дрофа . 1С	1
5	Репетитор по химии Кирилла и Мефодия	1
6	Уровни организации живой природы. Практическая биология. Электронный слайд-альбом	1
7	Рыбы. Земноводные. Пресмыкающиеся. Электронный слайд-альбом	1
8	Птицы. Электронный слайд-альбом	1
9	Членистоногие. Электронный слайд-альбом	1
10	Млекопитающие. Электронный слайд-альбом	1
11	Цитология и генетика. Электронный слайд-альбом	1

12	Человек и его здоровье. Электронный слайд-альбом	1
----	--	---

### **Состав наборов химической лабораторной посуды**

1. Микролаборатория для химического эксперимента - 5 штук
2. Пробирки - 30штук
3. Подставки для пробирок - 8 штук
4. Химические стаканы стекл. ёмк. 100мл - 10 штук
5. Химические стаканы стекл. ёмк. 250мл - 2 штуки
6. Колбы плоскодонные стекл ёмк. 150 мл - 2 штук
7. Колбы конические стекл. ёмк. 250 мл - 2 штуки
8. Химические стаканы пласт, ёмк. 200мл 5 штук
9. Набор стеклянных палочек
10. Набор стеклянных трубок
11. Набор стёкол
12. Набор пробок (пробка - капельница, пробка глухая, пробка со штапелем)
13. Набор химической посуды
14. Лабораторный штатив ( в сборе) - 8 штук
15. Набор резиновых пробок

### **Состав наборов химреактивов**

1. Магний серноокислый
2. Железный купорос
3. Алюминий серноокислый
4. Цинк серноокислый
5. Натрий серноокислый
6. Кальций серноокислый
7. Аммоний серноокислый
8. Магний хлористый
9. Железо хлорное
10. Калий хлористый
11. Кальций хлористый
12. Натрий хлористый
13. Марганец хлористый
14. Медь хлорная
15. Алюминий хлористый
16. Аммоний хлористый
17. Медь углекислая
18. Магний углекислый
19. Натрий углекислый
20. Калий углекислый
21. Натрий фосфорноокислый
22. Калий йодистый

23. Натрий бромистый
24. Натрий сернистокислый
25. Калий бромистый
26. Алюминий азотнокислый
27. Кислота ортофосфорная
28. Кислота борная
29. Кислота уксусная
30. Кислота муравьиная
31. Глюкоза
32. Лактоза
33. Глицерин синтетический
34. Натрий уксуснокислый
35. Сахароза
36. Анилин
37. Дифениламин
38. Дихлорэтан
39. Формалин
40. Углерод 4-х - хлористый
41. Изоамиловый спирт
42. Набор №22ВС «Индикаторы»
43. Набор 8С «Иониты»
44. Набор индикаторных бумаг
45. Фенолфталеин
49. Метиловый оранжевый
50. Лакмоид

#### **Набор «Оксиды»**

1. Кальция\_оксид
2. Магния оксид
3. Меди оксид
4. Цинка оксид

#### **Набор «Металлы»**

1. Алюминий гранулированный
2. Железо порошок
3. Медь порошок
4. Цинк гранулированный

#### **Набор «Соли»**

1. Алюминий сернокислый
2. Аммоний сернокислый
3. Магний сернокислый
4. Натрий сернокислый
5. Цинк сернокислый
6. Натрий сернистокислый
7. Железо сернокислое



## 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

**«Утверждаю»**

**Директор МБОУ СОШ  
№8 имени И.В. Орехова**

\_\_\_\_\_ **Е.Д.Саламахина**

**Перспективный  
план развития  
кабинета  
ХИМИИ**

**на 2016-2017 учебный год**

Что планируется	Сроки	Ответственный	Итог
Оформление кабинета	в течение учебного года	Поликарпова Е. Б.	
Ремонт кабинета	июнь	Поликарпова Е. Б.	
Пополнение кабинета	в течение учебного года	Поликарпова Е. Б.	
Озеленение	март-апрель	Поликарпова Е. Б.	