

МБОУ Емешевская средняя общеобразовательная школа



«УТВЕРЖДЕНО»

Директор школы

Дмитриева Р.С./

ПАСПОРТ КАБИНЕТА ХИМИИ

КАБИНЕТ № 32

Зав. кабинетом: учитель химии Максимова С.С.

2018г.

Кабинет: химии

Образовательное учреждение:

МБОУ Емешевская средняя общеобразовательная школа

Адрес:

РМЭ, Горномарийский район, с. Емешево,
ул. Проезжая, 80

Работающие учителя:

Максимова С.С.

Назначение кабинета:

кабинет оборудован для 8 – 11 классов, изучающих химию

Характеристика помещения

Площадь:

- а) кабинета: 57,1 м²
- б) лаборантской: 18,6 м²

1. Постоянное оборудование кабинета(классного помещения):

а)таблицы:

- «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева»;
- «Растворимость кислот, солей, оснований в воде»;

б)стенды:

- «Правила техники безопасности»;
- портреты ученых - химиков;

в) столы ученические 2-х местные с бортиком разных ростовых групп – 12 группа «В» - 3(ед.), группа «Г» - 6(ед.), группа «Д» - 3(ед.);

г) стулья ученические разных ростовых групп – 24. группа «В» - 6(ед.), группа «Г» - 12(ед.), группа «Д» -6(ед.);

д) стол демонстрационный химический;

е) стул полумягкий;

ж) вытяжной шкаф для проведения лабораторных работ и демонстрации опытов.

2. Оборудование классной доски: доска аудиторная ДА-32, освещаемая софитом.

3. Наличие затемнения: нет

4. Электроснабжение:

- а) 3 розетки в кабинете (220 В);
- б) 2 розетки в лаборатории (220 В);
- в) эл. щит: отсутствует.

5.Технические средства: ноутбук.

6. Постоянное оборудование лаборантской:

а) стол письменный однотумбовый;

б) стул жесткий;

в) сейф металлический;

г)шкафы для хранения реактивов и химической посуды;

д) книжный шкаф;

е)вытяжной шкаф.

7.Средства пожаротушения:

- г) ящик с песком
- д) огнетушитель: в лаборантской.

8.Наличие аптечки:

в лаборантской.

I. Расписание занятий в кабинете химии

Урок	Понедельник	Вторник	Среда	Четверг	Пятница	Суббота
0.						Подготовка к ОГЭ в 9 классе
1.						
2.		8				11
3.			11	8		9
4.			10			
5.			9			10
6.						
7.			Дополнительные занятия с отстающими учащимися	Подготовка к ЕГЭ в 11 классе		

II. Учебники по предмету

№	автор	название	количество
1	Габриелян О.С.	Химия. 10 класс. Профильный уровень: учебник для общеобразоват. учреждений/ О.С.Габриелян, Ф.Н.Маскаев, С.Ю.Пономарев, В.И.Теренин; под ред. В.И.Теренина. - М.: Дрофа, 2013. – 318 с.	1
2	Габриелян О.С.	Химия. 10 класс. Базовый уровень: учеб.для общеобразоват. учреждений/ О.С.Габриелян. – М.: Дрофа, 2013. – 191с.	1
3	Габриелян О.С.	Химия. 11 класс. Базовый уровень: учеб.для общеобразоват. учреждений/ О.С.Габриелян. – М.: Дрофа, 2011. – 223с.	1
4	Габриелян О.С.	Химия. 11 класс. Профильный уровень: учеб.для общеобразоват. учреждений / О.С.Габриелян, Г.Г.Лысова. – М.: Дрофа, 2013. – 368 с.	1
5	Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.	Химия. 8 класс	16
6	Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.	Химия. 9 класс	14

7	Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.	Химия. 10 класс	12
8	Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.	Химия. 11 класс	10
9	Цветков Л.А.	Органическая химия. 10 класс	1

III. Сборники задач и упражнений

№	автор	название	количество
1	Гольдфарб Я.Л., Ходаков Ю.В., Додонов Ю.Б.	Сборник задач и упражнений по химии	25
2	Хомченко И.Г.	Сборник задач и упражнений по химии	1

IV. Пособия для проведения проверочных работ

№	автор	название	количество
1	Гаврусейко Н.П.	Проверочные работы по органической химии	22
2	Гаврусейко Н.П.	Проверочные работы по неорганической химии	27
3	Суровцева Р.П.	Задания для самостоятельной работы по химии. 8 класс.	14
4	Князева Р. Н.	Задания по химии	16
5	Гузей Л.С. Суровцева Р.П.	Тесты. Химия 8-9 классы. Теоретические основы. – Саратов: Лицей, 2002.	1
6	Врублевский А.И. Берковский Е.В.	Тесты по химии. Теоретические основы химии.- М.: Рольф: Айрис-пресс, 1999.	1
7	Ким Е.П.	Химия. 8 класс. Тесты: В 2 ч. – Саратов: Лицей, 2012.	1
8	Рябов М.А. Невская Е.Ю.	Тесты по химии. 8 класс. – М.: «Экзамен», 2004.	1
9	Ким Е.П.	Химия. 9 класс. Тесты: В 2 ч. – Саратов: Лицей, 2011.	1
10	Некрасова Л.И.	Химия. 8 класс. Карточки заданий. – Саратов: Лицей, 2008	1
11	Некрасова Л.И.	Химия. 9 класс. Карточки заданий. – Саратов: Лицей, 2008	1
12	Некрасова Л.И.	Химия. 10 класс. Карточки заданий. – Саратов: Лицей, 2008	1
11	Некрасова Л.И.	Химия. 11 класс. Карточки заданий. – Саратов: Лицей, 2008	1
12	Снастина М.Г.	Химия. 8 класс. Тестовые тематические контрольные работы	1

V. Пособия для проведения экспериментальных работ

№	автор	название	количество
---	-------	----------	------------

1	Беликов А.А.	Эксперимент на уроках химии	1
2	Вайнштейн Б.М. Глориозов П.А.	Практические занятия по химии	1
3	Игнатъева С.Ю.2	Организация деятельности кабинета химии в образовательном учреждении	1
4	Коновалов В.Н.	ТБ при работах по химии	1
5	Грабецкий А.А. Назарова Т.С.	Кабинет химии	1
6	Асаров Х.К.	Практикум по агрохимии	1

VI. Справочники и словари

№	название
1	Энциклопедический словарь юного химика/Сост. В.А.Крицман, В.В.Станцо. – М.: Педагогика, 1982. – 368 с., илл.
2	Химия: Большой справочник для школьников и поступающих в вузы/Л.Л.Андреева, Д.Ю.Добротин. О.С.Габриелян и др. – М.: Дрофа, 2004.- 752с.
3	Воскресенский П.И., Цветков Л.А. Справочник по химии.

VII. Научно – популярная литература

№	автор	название
1	Крицман В.А.	Книга для чтения по неорганической химии. В 2 ч.
2	Крицман В.А.	Книга для чтения по органической химии
3	Наливкин Д. Петров Л.	Наша нефть
4	Шульгин Г.Б.	Эта увлекательная химия
5	Голубев И.Р. Новиков Ю.В.	Окружающая среда и ее охрана
6	Фадеев Г.Н.	Химия и цвет
7	Зубарев Г.	Химия в цехе
8	Ляпунов Б.	Химия всюду
9	Стоцкий А.А.	Химия и быт
10	Ферсман А.Е.	Занимательная геохимия
11	Свешников М.	Тайны стекла

12	Яковлев А.А.	В поход за полезными ископаемыми
13	Розен Б.	Семья солеродов
14	Васильев Л.А. Белых З.П.	Алмазы, их свойства и применение
15	Тувин Ю.	Соперник алмаза
16	Муратов М.	Юность Ломоносова
17	Уткина Н.Ф.	М.В. Ломоносов

VIII. Материалы к экзаменам

№	автор	название
1	Габриелян О.С. Решетов П.В.	Готовимся к единому государственному экзамену: Химия/О.С. Габриелян, П.В. Решетов, И.Г. Остроумов и др. – М: Дрофа, 2004. -136с.
2	Доронькин В.Н. Бережная А.Г.	Химия. Подготовка к ЕГЭ – 2012: учебно-метод. пособие /Под ред. В.Н.Доронькина. – Ростов н/Д.: Легион, 2012. – 329с. – (Готовимся к ЕГЭ)
3	Доронькин В.Н. Бережная А.Г.	Химия. Подготовка к ЕГЭ – 2011: учебно-метод. пособие /Под ред. В.Н.Доронькина. – Ростов н/Д.: Легион, 2010. – 328с. – (Готовимся к ЕГЭ)
4	Снастина М.Г.	Сборник тестовых заданий для подготовки к итоговой аттестации по химии за курс основной школы: для 9 кл. общеобразоват. учреждений/ М.Г.Снастина. – М.: Новый учебник, 2008. – 96с.
5	Снастина М.Г.	Химия: Тренажер для подготовки к ГИА за курс основной школы: 9 класс/М.Г.Снастина – М.: Академкнига/Учебник, 2011. – 112с.
6	Доронькин В.Н. Бережная А.Г.	Химия. 9 класс. Подготовка к итоговой аттестации - 2009: учебно-метод. пособие /Под ред. В.Н.Доронькина. – Ростов н/Д.: Легион, 2008. – 119с.
7	Добротин Д.Ю. Каверина А.А.	Государственная итоговая аттестация выпускников 9 классов в новой форме. Химия. 2010/ФИПИ. – М.: Интеллект-Центр, 2010 – 160с.
8	Добротин Д.Ю. Каверина А.А.	ГИА – 2010: экзамен в новой форме: химия 9-й кл.: Тренировочные варианты экзаменационных работ для проведения ГИА в новой форме/ авт.-сост. Д.Ю.Добротин, А.А.Каверина. – М.: АСТ: Астрель, 2010. – 47с.(ФИПИ)
9	Доронькин В.Н. Бережная А.Г.	Химия. 9 класс. Подготовка к ГИА- 2012: учебно-метод. пособие /Под ред. В.Н.Доронькина. – Ростов н/Д.: Легион, 2011. – 176с.
10	Доронькин В.Н. Бережная А.Г.	Химия. 9 класс. Тематические тесты для подготовки к ГИА- 9: учебно-метод. пособие /Под ред. В.Н.Доронькина. – Ростов н/Д.: Легион, 2011. – 368с. – (Тематические тесты)
11	Артемов А.В.	Школьные олимпиады. Химия. 8 – 11 классы/А.В. Артемов, С.С. Дерябина. – М.: Айрис-пресс, 2007. – 240с. – (Школьные олимпиады)
12	Доронькин В.Н. Бережная А.Г.	Химия: сборник олимпиадных задач. Школьный и муниципальный этапы: учебно-метод. Пособие /Под ред. В.Н.Доронькина. – Ростов н/Д.:

IX. Перечень учебного оборудования

наименование	количество
<i>Коллекции</i> <i>Демонстрационный материал</i>	
Каменный уголь и продукты его переработки	1 шт.
Минералы и горные породы (в 4 – х частях): часть 1 часть 2 часть 3 часть 4	2 шт. 2 шт. 2 шт. 2 шт.
Нефть и продукты ее переработки	1 шт.
Основные виды промышленного сырья (в 6-ти частях): часть 1. часть 2. часть 3. часть 4. часть 5 часть 6.	3 шт. 2 шт. 3 шт. 2 шт. 2 шт. 2 шт.
Шкала твердости	1 шт.
Хлопчатник	1 шт.
Каменный уголь	1 шт.
Коллекция промышленных образцов тканей и ниток	1 шт.
Коллекция образцов бумаги и картона	2 шт.
<i>Раздаточный материал</i>	
Алюминий	2 шт.
Волокна	4 шт.
Каучук	3 шт.
Чугун и сталь	3 шт.
Металлы и сплавы	3 шт.
Минеральные удобрения	1шт.
Нефть и важнейшие продукты ее переработки	1 шт.
Пластмассы	2 шт.
Стекло и изделия из стекла	3 шт.
Топливо	1 шт.

Торф и продукты его переработки	1 шт.
<i>Модели</i>	
<i>Лабораторные</i>	
Набор моделей атомов со стержнями для составления моделей молекул: 1. Шары (42 шт.), представляющие собой модели атомов различных элементов. 2. Стержни двух видов: металлические – используются для моделирования одинарных связей и пластмассовые гибкие – для моделирования двойных и тройных связей.	6 наб. +1 наб. старого образца
<i>Приборы и установки для химического эксперимента</i>	
<i>Лабораторные приборы для учащихся</i>	
Весы учебные с гирями	1 шт.
Спиртовка лабораторная	10 шт.
Лабораторный штатив	4 шт.

<i>Посуда для демонстрационных и лабораторных опытов и практических занятий</i>	
<i>воронки конусообразные</i>	
воронка простая конусообразная, с коротким стеблем, d-56 мм	24 шт.
Воронка простая конусообразная, d=200 мм	9 шт.
<i>колбы конические</i>	
колба КН-100	4 шт.
Колба КН – 50	1 шт.
Колба КН – 200	1 шт.
Колба КН – 250	1 шт.
<i>колбы плоскодонные</i>	
П – 100	2шт.
П – 250	1 шт.
<i>комплект мерной посуды</i>	

• Цилиндр мерный с носиком 25 мл	1 шт.
• Цилиндр мерный с носиком 50 мл	1 шт.
• Цилиндр мерный с носиком 100 мл	1 шт.
• Цилиндр мерный с носиком 250 мл	1 шт.
<i>Набор мерной посуды</i>	
Колба с одной меткой 25 мл	1 шт.
Колба с одной меткой 100 мл	1 шт.
Колба с одной меткой 250 мл	1 шт.
пипетка с делениями, 5 мл	2 шт.
Цилиндр измерительный с носиком, 100 мл (с подставкой)	5 шт.
<i>набор пробирок</i>	
Пробирка химическая ПХ – 14 * 120	30 шт.
Пробирка химическая ПХ – 16	20 шт.
пробирка химическая ПХ – 18	5 шт.
<i>набор стаканов химических</i>	
Стакан химический, 50 мл	9 шт.
стакан химический, 100 мл мерный	4 шт.
<i>набор чаш кристаллизационных</i>	
Чаша коническая, d=12	2 шт.
Чаша коническая, d=18	3 шт.
<i>Принадлежности для опытов</i>	
<i>набор металлических изделий для демонстрационных и лабораторных опытов</i>	
Ложка для сжигания веществ	7 шт.
Щипцы тигельные	12 шт.
<i>Набор принадлежностей и деталей для монтажа</i>	
Палочки стеклянные	40шт.
<i>Принадлежности из керамики и фарфора</i>	

Ступка, d=7,5	1 шт.
Ступка, d=10	1 шт.
Пестик	2шт.
Тигель, d=4, h=5,5	14 шт.
Чаша выпарительная, d=9	2 шт.
Фарфоровый стакан с ручкой, 250 мл	1 шт.
<i>Резиновые принадлежности для химической лаборатории</i>	
Трубки из резины	10 шт.
<i>Штативы</i>	
Штатив для демонстрационных пробирок	1 шт.
Штатив лабораторный химический (лабораторный)	15 шт.
<i>Набор принадлежностей для хозяйственной деятельности и техники безопасности в кабинете химии</i>	
Доска для сушки лабораторной посуды	9 шт.
Ерши для мытья посуды	3 шт.
Наборы пробок	30 шт.
Ножницы	1 шт.
Перчатки резиновые	2 шт.
<i>Печатные пособия</i>	
<i>Портреты ученых химиков</i>	
Авогадро Амедео	1 комплект
Бекетов Николай Николаевич	
Бутлеров Александр Михайлович	
Дальтон Джон	
Зелинский Николай Дмитриевич	
Зинин Николай Николаевич	
Лавуазье Антуан Лоран	
ЛеШателье Анри Луи	
Ломоносов Михаил Васильевич	

Перечень реактивов и материалов

наименование	группа хранения
<i>Простые вещества</i>	
Алюминий металлический (гранулы)	VIII
Алюминий металлический (порошок)	VIII
Бром (ампулы)	VII
Железо восстановленное (порошок)	VIII
Медь (проволока)	VIII
Сера элементарная	V
Цинк металлический (гранулы)	VIII
Цинк (порошок)	VIII
<i>Оксиды</i>	
Алюминия оксид	VIII
Бария оксид (пероксид)	VII
Железа (III) оксид	VIII
Кальция оксид	VII
Марганца диоксид	VI
Меди (II) оксид	VIII
Хрома (III) оксид	VIII
Свинца оксид	VII
<i>Основания</i>	
Аммиак 25%-й водный	VII
Калия гидроксид	VII
Кальция гидроксид	VII
Натрия гидроксид	VII
<i>Соли</i>	
<i>Хлориды</i>	
бария хлорид	VII
калия хлорид	VII

кальция хлорид	VIII
лития хлорид	VIII
марганца (II) хлорид	VIII
меди (II) хлорид	VIII
натрия хлорид (поваренная соль)	VIII
железа (III)хлорид	VIII
алюминия хлорид	VIII
аммония хлорид	VIII
магния хлорид	VIII
хрома (III) хлорид	VII
цинка хлорид	VII
<i>Галогениды</i>	
натрия фторид	VII
<i>Сульфаты, сульфиты</i>	
алюминия сульфат	VIII
аммония сульфат	VIII
железный купорос (техн)	VIII
железа (II) сульфат	VIII
калия сульфат	VIII
калия гидросульфат	VIII
кальция сульфат	VIII
магния сульфат	VIII
марганца (II) сульфат	VIII
медный купорос (техн)	VIII
меди (II) сульфат	VIII
натрия сульфат	VIII
натрия сульфит	VIII
никеля (II) сульфат	VIII
цинковый купорос (техн)	VIII
<i>Нитраты</i>	
аммоний азотнокислый	VI

барий азотнокислый	VII
калий азотнокислый	VI
кальций азотнокислый	VI
натрий азотнокислый	VI
серебро азотнокислое	VII
<i>Фосфаты</i>	
калия гидроортофосфат	VIII
натрия ортофосфат	VIII
натрия гидроортофосфат	VIII
натрия дигидроортофосфат	VIII
<i>Силикаты</i>	
Натрия метасиликат 9-водн	VIII
<i>Карбонаты</i>	
аммония карбонат	VIII
калия карбонат (поташ)	VIII
кальция карбонат	VIII
меди (II) карбонат основной	VIII
натрия карбонат	VIII
натрия гидрокарбонат	VIII
<i>Соединения хрома</i>	
аммония дихромат	VII
калия дихромат	VII
калия хромат	VII
<i>Соединения марганца</i>	
калия перманганат	VI
<i>Прочее</i>	
калиягексацианоферрат (II) 3-водн	VII
калиягексацианоферрат (III)	VII
калия роданид	VII
калия ацетат	VIII
натрия ацетат	VIII

свинца ацетат	VII
<i>Удобрения</i>	
аммофос	
карбамид	
аммоний сульфат	
селитра натриевая	
калий хлористый	
суперфосфат двойной гранулированный	
кальций монофосфат	
<i>Кислоты (минеральные)</i>	
Азотная кислота	VII
Ортофосфорная кислота	VIII
Серная кислота	VII
Соляная кислота	VII
Борная кислота	VIII
<i>Органические вещества</i>	
<i>Алканы, арены</i>	
гексан	IV
ксилол	IV
<i>Спирты</i>	
глицерин	IV
изоамиловый спирт	VII
изобутиловый спирт	IV
н - бутиловый спирт	IV
этанол	IV
этиленгликоль	IV
<i>Прочее</i>	
ацетон	IV
кислота муравьиная	VII
кислота уксусная	VII

фенол	VII
формалин	IV
уксусно-этиловый эфир	IV

<i>Углеводы</i>	
глюкоза	VIII
крахмал	VIII
сахароза	VIII
<i>Аминокислоты</i>	
аминоуксусная кислота	IV
<i>Индикаторы</i>	
Бумага индикаторная лакмусовая нейтральная	
Бумага индикаторная универсальная рН 0-12	
Бумага индикаторная фенолфталеиновая	
Лакмоид	
Метилловый оранжевый	
Фенолфталеин	
<i>Материалы</i>	
активированный уголь	
алюминий (проволока)	
кальция карбонат (мрамор)	
пробки резиновые	
фильтры бумажные	

План работы кабинета химии
МБОУ Емешевская средняя общеобразовательная
школа на 2018 – 2019 учебный год

№ п/п	Мероприятие	Срок	Ответственные
1.	Подготовка кабинета к новому учебному году	август	Зав. кабинетом
2.	День знаний	1 сентября	Зав. кабинетом
3.	Консультация по химии для 9 класса	еженедельно, по субботам	Учитель химии
4.	Консультация по химии для 11 класса	еженедельно, по четвергам	Учитель химии
5.	Работа с отстающими учащимися	еженедельно, по средам	Учитель химии
6.	Подготовка к районной олимпиаде по химии	до середины ноября	Учитель химии
8.	Проведение промежуточной аттестации по химии в 9, 11 классах	декабрь, март	Завуч, учитель химии
9.	Подготовка и проведение недели биологии, химии, географии	апрель	Учителя биологии, химии, географии
10.	Проведение итоговых контрольных работ в 8 – 11 классах	май	Завуч, учитель химии
11.	Подготовка кабинета к экзаменам	май	Учителя
12.	Ремонт кабинета	июль - август	Учителя, родители

**Перспективный план работы кабинета химии
МБОУ Емешевская средняя общеобразовательная
школа**

№ п/п	План	Срок выполнения	Отметка о выполнении
1.	Систематизация имеющихся в наличии учебно – наглядных пособий по химии	2018 – 2019 уч. год	
2.	Ознакомление с учебниками по новым стандартам ФГОС ООО	2018 – 2019 уч.год	
3.	Приобрести шторы для затемнения	2018 – 2020 уч. год	
4.	Оснащение кабинета ТСО: проектором, телевизором, видеоманитофоном	2018 – 2021 уч. год	
5.	Текущий ремонт	По мере необходимости	
6.	Приобретение печатных пособий по химии	2018 – 2020 уч. год	