

Приложение № 2
к рабочей программе по учебному предмету « **ХИМИЯ** »

Муниципальное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа
с. Свищёвки им П. И. Мацыгина Белинского района Пензенской области

«Рассмотрено»
на заседании
педагогического
совета

Протокол № 3
«27» 11 2020г

«Утверждаю»
Директор МБОУ СОШ с. Свищёвки



им. П. И. Мацыгина
Парфёнова О.В.

Приказ № 156 от «01» 12 2020г

изменения и дополнения
к рабочей программе основного общего образования
по учебному курсу «Химия 9 класс»
Муниципального общеобразовательного учреждения
средней общеобразовательной школы с. Свищёвки им П. И. Мацыгина
2020/2021 учебный год

Планируемые предметные результаты изучения учебного предмета

Умение:

- различать химические и физические явления;
- называть признаки и условия протекания химических реакций;
- выявлять признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции при выполнении химического опыта;
- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;
- осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека

Умение:

- вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе;
- готовить растворы с определенной массовой долей растворенного вещества;
- грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни;

Умение:

- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;
- осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека;
- понимать необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.

Умение:

- называть соединения изученных классов неорганических веществ;
- характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей;

Умение

- раскрывать смысл понятия «химическая реакция», используя знаковую систему химии;
- составлять уравнения химических реакций;

Умение:

- характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
- составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов

Содержание учебного предмета

Первоначальные химические понятия. Физические и химические явления. Химическая реакция. Признаки химических реакций.

Роль химии в жизни человека. Вода как растворитель. Растворы. Понятие о растворимости веществ в воде. Массовая доля вещества в растворе. Роль растворов в природе и жизни человека.

Физические и химические свойства воды

Основные классы химических соединений;

Химическая реакция. Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ. Типы химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена).

Кислород. Водород. Вода.

Генетическая связь между классами неорганических соединений.

Правила безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием. Способы разделения смесей. Понятие о методах познания в химии.

Типы химических реакций

Взаимосвязь между классами неорганических соединений;

Календарно – тематическое планирование

с 15.11 по 27.12

№ П/П	Тема урока	Дата план	Дата факт
1	Обобщение знаний по теме «Металлы» <i>Первоначальные химические понятия. Физические и химические явления. Химическая реакция. Признаки химических реакций.</i>	1	21.11.19
2	Контрольная работа по теме «Металлы»	1	23.11.19
Практикум «Свойства металлов и их соединений».			
3	Практическая работа №1 «Осуществление цепочки химических превращений» <i>Роль химии в жизни человека. Вода как растворитель. Растворы. Понятие о растворимости веществ в воде. Массовая доля вещества в растворе. Роль растворов в природе и жизни человека.</i>	1	28.11.19
4	Практическая работа №2 «Получение и свойства соединений металлов» <i>Физические и химические свойства воды</i>	1	30.11.19
5	Практическая работа №3 «Решение экспериментальных задач на распознавание и получение соединений металлов» <i>Основные классы химических соединений</i>	1	01.12.19
Неметаллы			
6	Общая характеристика неметаллов <i>Химическая реакция. Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ. Типы химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена).</i>		05.12.19
7	Водород <i>Кислород. Водород. Вода.</i>		07.12.19
8	Вода <i>Генетическая связь между классами неорганических соединений</i>		12.12.19
9	Галогены <i>Правила безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием. Способы разделения смесей. Понятие о методах познания в химии.</i>		14.12.19
10	Соединения галогенов		19.12.19

	<i>Типы химических реакций</i>		
11	Получение галогенов. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений. <i>Взаимосвязь между классами неорганических соединений</i>		21.12.19
12	Кислород		26.12.19
13	Сера, ее физические и химические свойства		28.12.19