

**Приложение к рабочей программе по учебному предмету на уровне
основного общего образования**

«Рассмотрено»

Руководитель МО учителей
естественно – научного цикла

Брылева О.И. /Брылева О.И./

Протокол заседания МО № 3

от «16» ноября 2020 г.

«Проверено»

Заместитель директора по
УВР ГБОУ СОШ №1 города
Кинеля

Меркулова О.Ю. /Меркулова О.Ю./

«17» ноября 2020 г.

«Утверждаю»

Директор ГБОУ СОШ №1
города Кинеля

Деженина Е.А. /Деженина Е.А./

Приказ № 117

от «17» ноября 2020 г.



ПРИЛОЖЕНИЕ
к рабочей программе
по учебному предмету «Химия»
на 2020/2021 учебный год

Разработчики программы:
Брылева О.И.

Кинель 2020

Пояснительная записка.

Приложение к рабочей программе составлено с учетом корректировок по результатам анализа ВПР по химии в 9 классе (по программе 8 класса), в соответствии с требованиями Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования по географии.

Для реализации общеобразовательной программы выбран УМК:

1.Химия.8 класс: учебник для общеобразовательных учреждений / Габриелян О.С. Дрофа 2016.

2 Химия.9 класс: учебник для общеобразовательных учреждений / Габриелян О.С. Дрофа 2017

Согласно учебному плану на изучение химии в 8 - 9 классах отводится:
8 класс – 2 часа в неделю ; 9 класс – 2 часа в неделю.

Уровень обучения – базовый.

Класс	Биология
8	68 ч.
9	68 ч.
Итого:	136 ч.

В рабочую программу внесены корректировки по результатам ВПР по химии в 9 классе (по программе 8 класса), по следующим пунктам:

- планируемые результаты;
- содержание учебного предмета;
- тематическое планирование.

В планируемые результаты освоения учебного предмета «Химия» вносятся следующие изменения:

Предметные результаты:

9 класс:

Овладение умениями:

1. Различать химические и физические явления;
2. Называть признаки и условия протекания химических реакций;
3. Выявлять признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции при выполнении химического опыта;
4. Объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;
5. Осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности .
6. Формирование умения составлять схемы строения атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева;
7. Составлять формулы бинарных соединений

Изменения в раздел «Содержание учебного предмета»

Повторить темы:

Атомы химических элементов

Основные сведения о строении атомов . Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы. Строение электронных оболочек атомов . Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов

Изменения, происходящие с веществами

Физические явления в химии. Химические реакции. Химические уравнения .

Расчеты по химическим уравнениям. Реакции разложения. Реакции соединения. Реакции замещения . Реакции обмена .

Изменения в раздел «Тематическое планирование».

9 класс

Номер пункта	Основное содержание по темам	Количество часов	Повторение за курс 8 класса	Дата проведения
	Атомы химических элементов (4 часа)			

2.1	Основные сведения о строении атомов.	1	Описание состава атомов элементов № 1—20 в таблице Д. И. Менделеева.	30.11
2.2	Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы	1	Описание состава атомов элементов в таблице Д. И. Менделеева.	1.12
2.3	Строение электронных оболочек атомов	1	Составление схем распределения электронов по электронным слоям в электронной оболочке атомов	7.12
2.4	Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов .	1	Сравнения свойств атомов химических элементов, находящихся в одном периоде или главной подгруппе Периодической системы. Составление характеристики химических элементов по их положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева.	8.12
Изменения, происходящие с веществами (бчасов)				
5.3	Химические уравнения . Расчеты по химическим уравнениям.	2	Выполнение расчетов по химическим уравнениям нахождение количества, массы или объема продукта реакции по количеству, массе или объему исходного вещества; с использованием понятия «доля», когда исходное вещество дано в виде	14.12

			раствора с заданной массовой долей растворенного вещества или содержит определенную долю примесей	
5.5.	Реакции разложения .	1	Классификация химических реакций	21.12
	Реакции соединения.	1	Классификация химических реакций по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции. Использование таблицы растворимости для определения возможности протекания реакций	22.12
5.7.	Реакции замещения	1	обмена. Описание признаков и условий	28.12
5.8.	Реакции обмена	1	течения химических реакций.	29.12