

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
гимназия №9 города Кузнецка

Принято  
на Педагогическом совете  
МБОУ гимназии №9  
города Кузнецка  
Протокол №3 от 30.11.2020 г.

Утверждено



**Приложение  
к рабочей программе  
по учебному курсу  
«Химия»**

Разработчик программы:  
Сипачева А.А.

2020 г.

На основе результатов Всероссийских проверочных работ по химии, проведенных в сентябре-октябре 2020 г., выявлены блоки ООП, вызвавшие затруднения у обучающихся:

### 9 класс

- Составлять схемы строения атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева; составлять формулы бинарных соединений (35% выполнения). - Использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде; 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. (33% выполнения).
- Раскрывать смысл основных химических понятий «атом», «молекула», «химический элемент», «простое вещество», «сложное вещество», используя знаковую систему химии; составлять формулы бинарных соединений; вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ; вычислять массовую долю химического элемента по формуле соединения; характеризовать физические и химические свойства простых веществ: кислорода и водорода (24% выполнения).
- Характеризовать физические и химические свойства воды; называть соединения изученных классов неорганических веществ; характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей (22% выполнения).

### 9 класс

№	Тема (раздел)	Количество часов на изучение
1	Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	10
2	Металлы.	12

3	Составление схемы строения атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева; составление формул бинарных соединений	1
4	Расчет относительной молекулярной и молярной массы веществ; вычисление массовой доли химического элемента по формуле соединения.	1
5	Практикум 1. Свойства металлов и их соединений.	2
6	Неметаллы.	22
7	<i>Повторение изученного в 8 классе. Основные свойства кислот. Основные свойства оснований. Основные свойства солей.</i>	3
8	Практикум 2. Свойства соединений неметаллов.	3
9	Обобщение знаний по химии за курс основной школы.	9
	Подготовка к государственной итоговой аттестации.	
10	Повторение изученного в 8 классе. Химические свойства простых веществ: кислорода и водорода. Соединения изученных классов неорганических веществ.	2
11	Повторение и обобщение знаний по неорганической химии.	3