

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 |