

## Аннотация к рабочей программе учебного предмета «Химия» 8-9 класс ФГОС

Рабочая программа учебного предмета конкретизирует содержание Примерной основной образовательной программы ООО и устанавливает распределение учебных часов в тематическом планировании, последовательность изучения тем и разделов с учетом целей, задач и особенностей учебно-воспитательного процесса образовательного учреждения и контингента обучающихся. При изучении курса прослеживаются межпредметные связи с биологией, физикой, географией. Рабочая программа содержит все темы, включенные в Федеральный компонент содержания образования, контрольные, практические и лабораторные работы. Рабочая программа по химии имеет комплексный характер, включает основы общей, неорганической химии, органической химии. Структура программы соответствует структуре учебника Г. Е. Рудзитиса, Ф.Г. Фельдмана Химия. 8 – 9 классы: учебники для общеобразовательных организаций: М., «Просвещение», 2018-2020 г.г..

Уровень изучения программы – базовый.

Главной идеей является создание базового комплекса опорных знаний по химии, выраженных в форме, соответствующей возрасту учащихся. В программе предусмотрены различные формы контроля за уровнем усвоения основных теоретических и практических знаний и умений. К ним относятся практические, контрольные и мониторинговые работы. Контрольные и мониторинговые работы содержат тестовые задания и задания с развернутым ответом. Рабочая программа рассчитана на 140 ч (2 ч в неделю: 70 часа в VIII классе; 70 часов в IX классе).

8 класс

Основное содержание курса химии 8 класса составляют сведения о химическом элементе и формах его существования- атомах, изотопах, ионах, простых веществах и важнейших соединениях элементов (оксидах, основаниях, кислотах и солях), о строении вещества, некоторых закономерностях протекания реакций и их классификации.

9 класс

Содержание курса химии 9 класса посвящено изучению многообразия химических реакций с точки зрения трех теорий: атомно-молекулярной, теории строения атома и теории электролитической диссоциации; раскрыты сведения о свойствах классов веществ- неметаллов и металлов, а затем подробно освещены свойства их соединений и области применения. В курсе предусматривается краткое знакомство с органическими соединениями, в основе отбора которых лежит идея генетического развития органических веществ от углеводов до биополимеров.