

Аннотация к рабочей программе

Название учебного предмета (курса)	Химия
Класс(ы)	8-9
Количество часов	8 класс – 68 часов, 9 класс – 68 часов
Образовательный стандарт, Программа	ФГОС ООО Химия. 8-9 классы: рабочая программа к линии УМК В. В. Лунина: учебно-методическое пособие / В. В. Еремин, А. А. Дроздов, Э. Ю. Керимов. — М.: Дрофа, 2017.
Краткая характеристика учебного предмета (курса). Цели и задачи учебной дисциплины	<p>Цели изучения химии:</p> <ul style="list-style-type: none"> • освоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике; • овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций; • развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями; • воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры; • применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде. <p>Задачи:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Сформировать знание основных понятий и законов химии; 2. Воспитывать общечеловеческую культуру; 3. Учить наблюдать, применять полученные знания на практике. <p>В рабочей программе нашли отражение цели и задачи изучения химии на ступени основного общего образования, изложенные в пояснительной записке к Примерной программе по химии. В ней также заложены возможности предусмотренного стандартом формирования у учащихся общеучебных умений и навыков, универсальных способов деятельности и ключевых компетенций.</p>
Структура учебного предмета (курса)	<p>8 класс:</p> <p>В рабочей программе представлены следующие разделы:</p> <p>Введение Первоначальные химические понятия</p> <p>Тема1 Атомы химических элементов</p> <p>Тема2 Простые вещества</p> <p>Тема3 Соединения химических элементов</p> <p>Тема4 Изменения, происходящие с веществами</p> <p>Тема5 Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов</p> <p>9 класс:</p>

	<p>Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева</p> <p>Тема 1. Металлы</p> <p>Тема 2. Практикум 1. Свойства металлов и их соединений</p> <p>Тема 3. Неметаллы</p> <p>Тема 4. Практикум 2. Свойства соединений неметаллов</p> <p>Тема 5. Неметаллы</p> <p>Тема 6. Практикум 2 «Свойства соединений неметаллов»</p> <p>Тема 7. Краткие сведения об органических соединениях</p> <p>Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ</p>
Используемый УМК	<p>УМК</p> <p>Химия: 8, 9 класс: учебник / В.В, Еремин, Н,Е, Кузьменко, А.А.Дроздов, В.В. Лунин ; под ред. В.В. Лунина, «Дрофа».</p>