

## Аннотация к рабочей программе

Название учебного предмета (курса)	<b>Химия</b>
Класс(ы)	10– 11
Количество часов	68 часов всего: 10 класс-34 ч. 11 класс – 34 ч.
Образовательный стандарт, Программа	Рабочая программа составлена в соответствии с Программой курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений /О.С. Gabrielyan.- М.: Дрофа, 2011г.
Краткая характеристика учебного предмета (курса). Цели и задачи учебной дисциплины	<p style="text-align: center;">Изучение химии в 10-11 классах направлено на достижение следующих <b>целей</b>:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• освоение знаний о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;</li> <li>• овладение умениями применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;</li> <li>• развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;</li> <li>• воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;</li> <li>• 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.</li> </ul> <p><b>Задачи</b> учебного предмета «Химия» 10 - 11 классах:</p> <p style="text-align: center;">Курс общей химии 11 класса направлен на решение задач интеграции знаний учащихся по неорганической и органической химии с целью формирования у них единой химической картины мира. Ведущая идея курса – единство неорганической и органической химии на основе общности их понятий, законов и теорий, а также на основе общих подходов к классификации органических и неорганических веществ и закономерностям протекания химических реакций между ними.</p>
Структура учебного предмета (курса)	<p>В рабочей программе курс 10 класса представлен разделами:</p> <p style="text-align: center;">1. Введение.</p> <p>Основные понятия: органическая химия, природные. Искусственные и синтетические органические вещества.</p>

	<p>2. Строение органических соединений. Основные понятия: гомолог, изомер, гомологический ряд, изомерия, химическое строение.</p> <p>3. Углеводороды. Основные понятия: Алканы, алкены, алкадиены, алкины, арены. Гомологические ряды. Химические свойства углеводородов.</p> <p>4. Кислородсодержащие органические соединения. Основные понятия: Спирты, фенолы, альдегиды и кетоны. Сложные эфиры. Жиры. Углеводы. Дисахариды и полисахариды. Функциональная группа. Качественная реакция.</p> <p>5. Азотсодержащие органические соединения. Основные понятия: Амины. Анилин. Аминокислоты. Белки. Нуклеиновые кислоты.</p> <p>6. Биологически активные вещества. Основные понятия: Ферменты. Витамины. Гормоны. Лекарства.</p> <p>7. Искусственные и синтетические органические соединения.</p> <p>В рабочей программе курс 11 класса представлен разделами:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Периодический закон и строение атома</li> <li>2. Строение вещества</li> <li>3. Растворы. Теория электролитической диссоциации</li> <li>4. Химические реакции</li> </ol>
Используемый УМК	Линия УМК О. С. Габриеляна. Химия 10-11 класс, Дрофа.