

## Аннотация к рабочей программе по химии

Предлагаемые материалы разработаны на основе авторской программы О.С.Габриеляна, соответствующей Федеральному компоненту Государственного стандарта общего образования и допущенной Министерством образования и науки Российской Федерации (О.С.Габриелян Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений – 8-е издание, стереотипное – М.: Дрофа, 2011.).

*Изучение химии на базовом уровне среднего (полного) общего образования направлено на изучение следующих целей:*

- **освоение знаний** о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;
- **овладение умениями** применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;
- **развитие** познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;
- **воспитание** убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;
- **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.

Рабочая программа рассчитана на 34 ч., из расчета – 1 учебный час в неделю, из них для проведения контрольных работ – 3 часа, практических работ – 2 часа (10 класс), контрольных работ – 2 часа, практических работ – 2 часа (11 класс).

#### Основные разделы программы 10 класса

	<b>1 четверть 9 недель</b>	<b>2 четверть 7 недель</b>	<b>3 четверть 10 недель</b>	<b>4 четверть 8 недель</b>	<b>Год 34 недели</b>
<b>Количество часов</b>	9	7	10	8	34
<b>Раздел</b>	1. Введение. 2. Углеводороды и их природные источники	2. Углеводороды и их природные источники 3. Кислородсодержащие органические соединения.	3. Кислородсодержащие органические соединения. 4. Азотсодержащие органические соединения	4. Азотсодержащие органические соединения 5. Биологически активные органические соединения 6. Искусственные и синтетические органические соединения	6
<b>Контрольные работы</b>	-	«Теория строения органических соединений. Углеводороды»	«Кислородсодержащие органические соединения»	«Азотсодержащие органические соединения».	3
<b>Практические работы</b>	-		1. «Идентификация органических соединений»	2. «Распознавание пластмассовых волокон».	2

Основные разделы программы 11 класса

	<b>1 четверть 9 недель</b>	<b>2 четверть 7 недель</b>	<b>3 четверть 10 недель</b>	<b>4 четверть 8 недель</b>	<b>Год 34 недели</b>
<b>Количество часов</b>	9	7	10	8	34
<b>Раздел</b>	1.Строение вещества.	1.Строение вещества. 2.Химические реакции.	2.Химические реакции. 3. Вещества и их свойства.	3. Вещества и их свойства.	3
<b>Контрольные работы</b>	-		«Строение вещества. Химические реакции».	«Вещества и их свойства».	2
<b>Практические работы</b>	-		1. «Получение, собирание и распознавание газов».	2. «Идентификация неорганических веществ».	2