

## 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.).

Рабочая программа рассчитана на 68 ч., из расчета – 2 учебных часа в неделю, из них для проведения контрольных работ – 5 часов, практических работ – 4 часа ( 8 класс), контрольных работ – 3 часа, практических работ – 3 часа ( 9 класс)

*Изучение химии на ступени основного общего образования направлено на достижение следующих целей:*

- **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.

## Основные разделы программы 8 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>	17	15	20	16	68
<b>Раздел</b>	1. Введение. 2. Атомы химических элементов. 3. Простые вещества.	3. Простые вещества. 4. Соединения химических элементов.	4. Соединения химических элементов. 5. Изменения происходящие с веществом. 6. Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции	6. Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции.	6
<b>Контрольные работы</b>	«Первоначальные химические понятия. Атомы химических элементов».	«Простые вещества»	«Соединения химических элементов» «Изменения происходящие с веществом»	«Итоговая контрольная работа».	5
<b>Практические работы</b>	1. «Приемы обращения с лабораторным оборудованием»	2. «Очистка загрязненной поваренной соли»	3. «Приготовление раствора с заданной массовой долей»	4. «Свойства кислот, оснований, оксидов и солей»	4

## Основные разделы программы 9 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>	18	14	20	16	68
<b>Раздел</b>	1.Повторение основных вопросов курса 8 класса. 2.Металлы.	2.Металлы 3.Неметаллы.	3.Неметаллы. 4. Органические вещества	4. Органические вещества. 5.Обобщение знаний по химии за курс основной школы.	4
<b>Контрольные работы</b>	–	«Металлы»	«Неметаллы»	«Органические вещества»	3
<b>Практические работы</b>	–	1. «Получение соединений металлов и изучение их свойств».	2.Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа кислорода». 3.«Получение, собиране и распознавание газов».	–	3