

Аннотация к программе по химии 8 класс

Рабочая программа составлена на основе федерального государственного образовательного стандарта, Примерной программы основного общего образования по химии, рабочей программы (авторы-составители Г.И.Маслакова, Н.В.Сафронов) и ориентирована на работу по учебнику и рабочей тетради: Габриелян, О.С. Химия: 8 класс: учебник для учащихся общеобразовательных учреждений / О.С.Габриелян.- М.: Дрофа, 2015., : Габриелян.

Содержание программы направлено на освоение учащимися знаний, умений и навыков на **базовом** уровне. Она включает все темы, предусмотренные федеральным компонентом государственного образовательного стандарта **основного** общего образования по химии и авторской программой учебного курса.

Данная программа конкретизирует содержание стандарта, даёт распределение учебных часов по разделам курса, последовательность изучения тем и разделов с учётом межпредметных и предметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей учащихся.

Программа рассчитана на 68 часов (2 часа в неделю), в том числе на контрольные работы- 6 часов, практические работы - 7 часов.

Общие цели с учетом специфики предмета:

1. Формирование системы химических знаний как компонента естественно-научной картины мира;
2. Развитие личности обучающихся, их интеллектуальное и нравственное совершенствование, формирование у них гуманистических отношений и экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности;
3. Выработку понимания общественной потребности в развитии химии, а также формирования отношения к химии как к возможной области будущей практической деятельности;

Учебно-тематический план 8 класс

№	Название темы	Количество часов	Теоретические занятия	Практические занятия	Контрольные работы
1	Введение	5	4	1	
2	Атомы химических элементов	10	10		1
3	Простые вещества	7	7		1
4	Соединения химических элементов	12	12		1
5	Изменения, происходящие с веществами	11	11		1
6	Практикум №1 «Простейшие операции с веществом»	4		4	
7	Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов	15	15		1

8	Практикум №2 «Свойства растворов электролитов»	2		2	
9	Повторение	2	2		1