

Аннотация рабочей программы

Предмет	Химия
Класс	8-9
Количество часов	136
Рабочая программа разработана на основе	Рабочая программа по химии составлена на основе авторской программы Габриеляна О.С. с учетом примерной программы основного общего образования по курсу «Химия» в 8-9 классе.
Содержание рабочей программы	<p>- курс химии 8 класса изучается в два этапа. Первый этап — химия в статике, на котором рассматриваются состав и строение атома и вещества. Второй этап — химия в динамике, на котором учащиеся знакомятся с химическими реакциями как функцией состава и строения участвующих в химических превращениях веществ и их классификации.</p> <p>- учащиеся знают химические знаки и символы, знают и умеют оперировать основными химическими терминами и понятиями, знают структуру Периодической системы, умеют описывать положение элементов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, характеризовать общие физические и химические свойства элементов, устанавливать причинно-следственные связи между строением атома химического элемента и его физическими и химическими свойствами, умеют применять на практике полученные знания;</p> <p>- тематическое планирование: Введение- 6ч Атомы химических элементов- 10ч Простые вещества- 7ч Соединения химических элементов- 14ч Изменения происходящие с веществами- 11ч Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов- 16ч Итоговое повторение- 4ч</p> <p>- курс 9 класса вначале обобщаются знания учащихся по курсу 8 класса, апофеозом которого является Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Кроме того, обобщаются сведения о химических реакциях и их классификации — знания об условиях, в которых проявляются химические свойства веществ, и способах управления химическими процессами. Затем рассматриваются общие свойства металлов и неметаллов. Приводятся свойства щелочных и щелочноземельных металлов и галогенов (простых веществ и соединений), как наиболее ярких представителей этих классов элементов, и их сравнительная характеристика. В курсе подробно рассматриваются состав, строение, свойства, получение и применение отдельных, важных в хозяйственном отношении веществ.</p> <p>- тематическое планирование: 1. Повторение основных вопросов 9 класса- 10ч, 2. Металлы — 18ч., 3. Неметаллы- 30ч, 4. Обобщение знаний за курс основной школы — 10ч.</p> <p>- учебно-методическое обеспечение образовательного процесса: 1. Габриелян О.С.Химия. 8 класс: учеб. Для общеобразоват. Учреждений / О.С. Габриелян- М.: Дрофа,2005</p>

2. Габриелян О.С.Химия. 8 класс:настольная книга для учителя/ О.С. Габриелян, Н.П. Воскобойникова, А.А. Яшуков- М.: Дрофа,2002
- 3.Габриелян О.С.Химия. 8 класс:контрольные и проверочные работы / О.С. Габриелян- М.: Дрофа,2003
4. Габриелян О.С.Химия. 9 класс: учеб. Для общеобразоват. Учреждений / О.С. Габриелян- М.: Дрофа,2013
5. Габриелян О.С.Химия. 9 класс:настольная книга для учителя/ О.С. Габриелян, Н.П. Воскобойникова, А.А. Яшуков- М.: Дрофа,2002
- 6.Габриелян О.С.Химия. 9 класс:контрольные и проверочные работы / О.С. Габриелян- М.: Дрофа,2003
- 7.Б.Д. Степин, Л.Ю.Аликберова: Занимательные задания и эффектные опыты по химии/М.-Дрофа 2002
8. Енякова Т. М. Внеклассная работа по химии. – М.: Дрофа, 2004.
- материально- техническое обеспечение учебного процесса:
1. Компьютер, проектор, интерактивная доска 2.Справочные таблицы по химии («Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева», «Растворимость солей, кислот и оснований в воде», «Электрохимический ряд напряжений металлов»).
- 3.Серия коллекций по химии
- 4.Лабораторная посуда, оборудование и химические реактивы

Форма
промежуточной
аттестации

Тест