

### **Аннотация к рабочей программе по химии 8-9 классы.**

Рабочая программа предмета «Химия» (базовый уровень) для основного общего образования разработана на основе нормативных документов:

1. Закона «Об образовании в Российской Федерации» (2012);
2. Фундаментального ядра содержания общего образования (2009);
3. Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (2010);
4. Требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования, представленных в федеральном государственном образовательном стандарте общего образования второго поколения;
5. Авторской программы О.С. Gabrielyana, А.В. Kupcовой – «Программа основного общего образования по химии, 8-9 классы» - Москва.: Дрофа, 2013.

Данная программа взята за основу по следующим причинам:

1. Существует единая линия учебников авторского коллектива под руководством О.С. Gabrielyana с 8 по 11 класс, которые соответствуют федеральному образовательному стандарту и имеют гриф «Рекомендовано Министерством образования и науки РФ».
2. Авторским коллективом под руководством Gabrielyana созданы полные УМК как для базового, так и для профильного курса химии. Наряду с этим, коллектив является очень мобильным и достаточно быстро реагирует на различные инновации в образовании, корректируя и дополняя созданные УМК.

#### **Курс химии 8 класса изучается в два этапа.**

Первый этап — химия в статике, на котором рассматриваются состав и строение атома и вещества. Его основу составляют сведения о химическом элементе и формах его существования — атомах, изотопах, ионах, простых веществах и их важнейших соединениях (оксидах и других бинарных соединениях, кислотах, основаниях и солях), строении вещества (типологии химических связей и видах кристаллических решеток).

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. Свойства кислот, оснований и солей сразу рассматриваются в свете теории электролитической диссоциации. Кроме этого, свойства кислот и солей характеризуются также в свете окислительно-восстановительных процессов.

**В курсе 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 галогенов), 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, образованных элементами 2—3-го периодов.

В соответствии с учебным планом на изучение химии в 8 и 9 классе - по 2 часа в неделю, 70 часов в год, при нормативной продолжительности учебного года в 35 учебных недели.

#### **Описание учебно-методического обеспечения образовательного процесса.**

##### **УМК «Химия. 8 класс»**

1. Химия. 8 класс. Учебник (автор О.С. Gabrielyan).
2. Химия. 8—9 классы. Методическое пособие (авторы Gabrielyan О.С., Kupcova А.В.).
3. Химия. 8 класс. Рабочая тетрадь (авторы О.С. Gabrielyan, С.А. Сладков).
4. Химия. 8 класс. Электронное приложение.

### **УМК «Химия. 9 класс»**

1. Химия. 9 класс. Учебник (автор О.С. Габриелян).
2. Химия. 8—9 классы. Методическое пособие (авторы Габриелян О.С., Купцова А.В.).
3. Химия. 9 класс. Рабочая тетрадь (авторы О.С. Габриелян, С.А. Сладков ).
4. Химия. 9 класс. Электронное приложение.

### **Содержание программы:**

#### **8 класс.**

.Введение.

1.Атомы химических элементов.

2.Простые вещества.

3.Соединения химических элементов.

4.Изменения, происходящие с веществами.

5.Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов.

6.Окислительно – восстановительные реакции.

#### **9 класс.**

Введение.

1.Металлы.

2.Неметаллы.

3. Обобщение знаний по химии за курс основной школы.