Аннотация к рабочей программе по предмету «Химия»

Класс 8

Уровень изучения учебного материала: базовый.

Программа составлена на основе примерной программы основного общего образования, а также программы курса химии для учащихся 8-9 классов общеобразовательных учреждений (автор О.С. Габриелян)

Преподавание ведётся по учебнику Габриелян О.С. Химия 8 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа, 2011.

Количество часов для изучения: 2 в неделю, 70 в год.

Основные разделы содержания:

|  |  |
| --- | --- |
| Темы | Кол-во часов |
| **ВВЕДЕНИЕ. ПЕРВОНАЧАЛЬНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ** | 6 |
| **АТОМЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ** | 10 |
| **ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА** | 7 |
| **СОЕДИНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ** | 14 |
| **ИЗМЕНЕНИЯ, ПРОИСХОДЯЩИЕ С ВЕЩЕСТВАМИ** | 13 |
| **РАСТВОРЕНИЕ. РАСТВОРЫ. СВОЙСТВА РАСТВОРОВ ЭЛЕКТРОЛИТОВ** | 17 |
| **ЗАКЛЮЧЕНИЕ** | 2 |
| Итого | 70 |

Требования к уровню подготовки обучающихся

ГОС:

**Знать:**

* ***химическую символику:*** знаки химических элементов, формулы химических веществ и уравнения химических реакций;
* ***важнейшие химические понятия:*** химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, химическая связь, вещество, классификация веществ, моль, молярная масса, химическая реакция, классификация реакций, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление;
* ***основные законы химии:*** сохранения массы веществ, постоянства состава, периодический закон;

**уметь:**

* ***называть:*** химические элементы, соединения изученных классов;
* ***объяснять:*** физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода, к которым элемент принадлежит в периодической системе Д.И. Менделеева; закономерности изменения изменения свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп; сущность реакций ионного обмена;
* ***характеризовать:*** химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов; связь между составом, строением и свойствами веществ; химические свойства основных классов неорганических веществ;
* ***определять:*** состав веществ по формулам, принадлежность веществ к определенному классу соединений, типы химических реакций, валентность и степень окисления элемента в соединениях, тип химической связи в соединениях, возможность протекания реакций ионного обмена;
* ***составлять:*** формулы неорганических соединений изученных классов;схемы строения атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И. Менделеева; уравнения химических реакций;
* ***обращаться*** с химической посудой и лабораторным оборудованием;
* ***распознавать опытным путем:*** кислород, водород, углекислый газ, аммиак, растворы кислот и щелочей, хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы;
* ***вычислять:*** массовую долю химического элемента по формуле соединения, массовую долю вещества в растворе, количество вещества, объем или массу по количеству вещества, объему или массе реагентов или продуктов реакции; **использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни** для**:**
* безопасного обращения с веществами и материалами;
* экологически грамотного поведения в окружающей среде;
* оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека;
* критической оценки информации о веществах, используемых в быту;

приготовления растворов заданной концентрации.

Аннотация к рабочей программе по предмету «Химия»

Класс 8

Уровень изучения учебного материала: базовый.

Программа составлена на основе:

1) федеральный компонент государственного стандарта общеобразовательных учреждений, утвержденный приказом Министерства Российской Федерации № 1089 от 05.03.2004г;

2) федеральный базисный учебный план для основного общего образования, утвержденный приказом Минобразования РФ №1312 от 09.03.2004г;

3)федеральный перечень учебников, рекомендованных (допущенных) Министерством образования к использованию в образовательном процессе в ОУ, реализуемых образовательные программы основного общего образования на 2012/13 учебный год, утвержденный Приказом МО РФ № 822 от 23.12.2009г;

4) Письмо Минобразования России от 01.04.2005 № 03-47 «О перечне УМК для оснащения образовательных учреждений» (http://www.vestnik.edu.ru)

5) Примерной программы основного общего образования по химии (базовый уровень);

6) 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 / О.С.Габриелян. – 7-е издание, переработанное и дополненное – М.: Дрофа, 2010г.).

Преподавание ведётся по учебнику Габриелян О.С. Химия 8 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа, 2011.

Количество часов для изучения: 2 в неделю, 68 в год.

Основные разделы содержания:

|  |  |
| --- | --- |
| **Тематический блок** | **Кол-во часов** |
| Повторение основных вопросов курса 8 класса. | 4 |
| **Тема 1.**  Металлы | 18 |
| **Тема 2.**  Неметаллы | 27 |
| **Тема 3.**  Органические соединения | 12 |
| Обобщение знаний по химии за курс основной школы | 7 |
| Итого | 68 |

Требования к уровню подготовки обучающихся

ГОС:

**знать:**

- Периодический закон Д. И. Менделеева

- Свойства металлов и неметаллов

- Начала органической химии

- Значение химии в жизни человека

**уметь:**

- самостоятельно реализовать цепочки превращений веществ

- решать задачи по химии, в соответствии с требованиями курса

- ориентироваться в современном химическом производстве