Учебно-тематическое планирование по химии в 8 классе.

Составитель: Георгиева Т.Г.

Всего 68 часа, 2 часа в неделю.

Реализована в учебнике «Химия 8 класс» Н.Е.Кузнецовой, И.М. Титовой, Н.Н.Гара, А.Ю.Жегин. Изд. «Вентана –Граф», 2004.

**8 класс.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Наименование раздела, темы | Коли  чество  часов | Коррекция часов по программе | Дата проведения коррекции | Примечания |
| **Раздел 1. Введение** | **2** |  |  |  |
| Введение. Основные понятия и теории химии. | 1 |  |  |  |
| Пр/работа №1 «Лабораторное оборудование и приемы работы с ним». | 1 |  |  |  |
| **Раздел 2. Вещество и химические явления с позиций атомно-молекулярного учения.** | **37** |  |  |  |
| 1. Химические элементы и вещества в свете атомно-молекулярного учения. | 10 |  |  |  |
| Понятие «вещество». Простые и сложные вещества. | 2 |  |  |  |
| Химический элемент. Металлы и неметаллы. | 1 |  |  |  |
| АМУ в химии. Относительные атомные и молекулярные массы. | 1 |  |  |  |
| Система химических элементов Менделеева.  Валентность. С/работа. | 2 |  |  |  |
| Количество вещества. Молярная масса. С\работа. | 2 |  |  |  |
| Обобщение знаний о химическом элементе. | 1 |  |  |  |
| К/р №1 «Химический элемент и вещество в свете атомно-молекулярного учения». | 1 |  |  |  |
| 2. Химические явления в свете атомно-молекулярного учения. | 4 |  |  |  |
| Признаки химических реакций. Обратимость. Закон сохранения масс и энергии. | 1 |  |  |  |
| Составление уравнений химических реакций. Типы химических реакций. | 1 |  |  |  |
| Расчеты по уравнениям химических реакций. Обобщение знаний о химических реакциях. | 1 |  |  |  |
| Пр/р №2 «Осуществление  химических реакций. Тепловой эффект». | 1 |  |  |  |
| 3. Методы химии.  Пр.работа №3 «Исследование физических и химических свойств веществ. Описание химической реакции». | 2 |  |  |  |
| 4. Вещества в окружающей нас природе и технике. | 4 |  |  |  |
| Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. | 1 |  |  |  |
| Вещества органические и неорганические. Вещество как сырье. Химические технологии. | 1 |  |  |  |
| Растворы, растворимость. Решение задач «Вычисление концентрации растворов по массе и объему растворимого вещества». | 1 |  |  |  |
| Пр.работа №4 « Способы разделения смесей». | 1 |  |  |  |
| 5. Понятие о газах. Воздух. Кислород. Горение. | 6 |  |  |  |
| Газы. Закон Авогадро. | 1 |  |  |  |
| Решение задач «Определение относительной плотности газов по значениям молярных масс». | 1 |  |  |  |
| Кислород – свойства, получение, применение. Аллотропия. Загрязнение атмосферы в РК. | 1 |  |  |  |
| Обобщение по темам «Химические реакции. Вещества. Газы» | 1 |  |  |  |
| Пр/работа №5 «Получение О2 и исследование его свойств». | 1 |  |  |  |
| Контрольная работа по теме «Химические вещества. Газы». | 1 |  |  |  |
| 6. Классы неорганических соединений. | 12 |  |  |  |
| Оксиды. | 1 |  |  |  |
| Основания. | 1 |  |  |  |
| Кислоты. | 1 |  |  |  |
| Соли. | 1 |  |  |  |
| Химические свойства оксидов, оснований. | 1 |  |  |  |
| Химические свойства кислот и солей. | 2 |  |  |  |
| Генетическая связь между классами неорганических соединений. | 1 |  |  |  |
| Амфотерность. Периодические изменения свойств химических элементов и их соединений. | 1 |  |  |  |
| Пр/работа №6 «Исследование свойств оксидов, оснований, кислот». | 1 |  |  |  |
| Пр/работа №7 «Решение экспериментальных работ по теме «Классы неорганических соединений». | 1 |  |  |  |
| Контрольная работа по теме «Классы неорганических соединений». | 1 |  |  |  |
| **Раздел 3. Вещества и химические реакции в свете электронной теории.** | **29** |  |  |  |
| 1. Строение атома.  Ядерные реакции. | 4 |  |  |  |
| Строение атома. | 1 |  |  |  |
| Элемент в периодической системе и структура атома. | 2 |  |  |  |
| Радиоактивность. | 1 |  |  |  |
| 2. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И.Менделеева. | 4 |  |  |  |
| Открытие периодического закона. Периодическая система в свете строения атома. | 1 |  |  |  |
| Свойства элементов и их изменения. Строение атома по положению в периодической системе. | 1 |  |  |  |
| Относительная электроотрицательность. | 1 |  |  |  |
| Общая характеристика элемента по положению в периодической системе. | 1 |  |  |  |
| 3. Химическая связь и строение веществ в свете электронной теории. | 4 |  |  |  |
| Природа химической связи и ее типы. Ковалентная и ионная связи. | 1 |  |  |  |
| Ионы, степень окисления | 1 |  |  |  |
| Кристаллическое состояние вещества. | 1 |  |  |  |
| Зависимость свойства вещества от строения. | 1 |  |  |  |
| 4. Химические реакции в свете электронной теории. | 5 |  |  |  |
| Окислительно-восстановительные реакции. | 1 |  |  |  |
| Составление уравнений  окислительно-восстановительных реакций. | 1 |  |  |  |
| Классификация химических реакций в свете электронной теории. | 1 |  |  |  |
| Пр/работа №8 «Составление и использование алгоритма расстановки коэффициентов в ОВР». | 1 |  |  |  |
| Контрольная работа по теме «Строение атома. Химическая связь». | 1 |  |  |  |
| 5. Водород и его важнейшие соединения. | 4 |  |  |  |
| Водород – химический элемент и простое вещество. Свойства. | 2 |  |  |  |
| Вода – состав, строение, свойства. Тяжелая вода в РК. | 1 |  |  |  |
| Пероксид водорода – состав, строение, свойства. | 1 |  |  |  |
| 6. Галогены. | 3 |  |  |  |
| Характеристика галогенов. | 1 |  |  |  |
| Получение и свойства галогенов. | 1 |  |  |  |
| Пр/работа №9 «Получение соляной кислоты. Решение экспериментальных задач по теме «Галогены»». | 1 |  |  |  |
| 7. Обобщение знаний о наиболее важных характеристиках веществ и химических процессов. | 4 |  |  |  |
| Характеристика химического элемента. Физико-химические свойства веществ. | 1 |  |  |  |
| Основные характеристики химических реакций.  Природные ресурсы и наука. | 2 |  |  |  |
| Итоговая контрольная работа за курс неорганической химии 8 класса. | 1 |  |  |  |

Учебно-тематическое планирование по химии в 9 классе.

Составитель: Георгиева Т.Г.

Всего 68 часов, 2 часа в неделю.

Реализована в учебнике «Химия 9 класс» Н.Е.Кузнецовой, И.М. Титовой, Н.Н.Гара, А.Ю.Жегин. Изд. «Вентана –Граф», 2004.

**9 класс.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Наименование раздела, темы | Количество  часов | Коррекция часов по программе | Дата проведения коррекции | Примечания |
| 1.Повторение некоторых вопросов курса неорганической химии 8 класса. | 2 |  |  |  |
| 2. Химические реакции в свете трех теорий. | 7 |  |  |  |
| Энергетика химических реакций. Термохимические уравнения. | 2 |  |  |  |
| Скорость химической реакции. Катализ. | 1 |  |  |  |
| Закон действующих масс. | 1 |  |  |  |
| Химическое равновесие. | 2 |  |  |  |
| Пр.работа №1 «Изучение влияния условий на скорость химической реакции». | 1 |  |  |  |
| 3.Электролитическая диссоциация. | 12 |  |  |  |
| Сведения о растворах. Теория ЭДС. Электролиты и неэлектролиты.Вода – диполь. Электролиты в расплаве и растворе. | 3 |  |  |  |
| Диссоциация электролитов с различными типами химической связи. | 1 |  |  |  |
| Тепловой эффект при растворении. Степень диссоциации. Понятие рН. | 1 |  |  |  |
| Теория растворов. Сильные и слабые электролиты. Гидраты и кристаллогидраты.  Гидролиз солей. | 2 |  |  |  |
| Свойства кислот, солей и оснований в свете теории электролитической диссоциации. | 1 |  |  |  |
| Обобщение по темам «Химические реакции в свете трех теорий» и «Электролитическая диссоциация». | 1 |  |  |  |
| Пр.работа №2  « Химические свойства кислот, оснований солей». | 1 |  |  |  |
| Пр.работа №3 «Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация». | 1 |  |  |  |
| Контрольная работа по теме «Химические реакции в свете трех теорий. Электролитическая диссоциация». | 1 |  |  |  |
| 4. Неметаллы и их важнейшие соединения. | 18 |  |  |  |
| Химические элементы – неметаллы. Простые вещества – неметаллы. Аллотропия. | 1 |  |  |  |
| Обзор химических свойств неметаллов. | 2 |  |  |  |
| Водородные соединения неметаллов. Гидроксиды неметаллов. Их состав и отражение его в структурных и электронных формулах | 2 |  |  |  |
| Пр.работа №4 «Решение экспериментальных задач по теме «Химические свойства неметаллов и их соединений»». | 1 |  |  |  |
| Характеристика неметаллов VI группы элементов. | 2 |  |  |  |
| Характеристика неметаллов V группы элементов. | 2 |  |  |  |
| Пр.работа №5 «Получение аммиака и исследование его свойств». | 1 |  |  |  |
| Характеристика неметаллов IV группы элементов. | 2 |  |  |  |
| Понятие о полимерах.  Соединения углерода. Углеводороды в Коми.  Понятие о круговороте химических элементов. | 2 |  |  |  |
| Пр.работа №6 «Химические свойства карбоновых кислот». | 1 |  |  |  |
| Пр.работа №7 «Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы»». | 1 |  |  |  |
| 18. Контрольная работа по теме «Неметаллы и их соединения». | 1 |  |  |  |
| 5. Дисперсные системы. | 2 |  |  |  |
| 6. Металлы. | 13 |  |  |  |
| Характеристика металлов. Особенности строения.  Свойства металлов. | 1  1 |  |  |  |
| Электролиз. Практическое значение. | 1 |  |  |  |
| Сплавы. Коррозия металлов | 1 |  |  |  |
| Металлы I-II групп. Характеристика, свойства практическое применение. Соли натрия в Коми | 2 |  |  |  |
| Металлы - р-элементы. Характеристика, свойства. Соединения металлов.  Добыча алюминия в Коми. | 2 |  |  |  |
| Металлы d-элементы. Характеристика, свойства. | 1 |  |  |  |
| Редкоземельные металлы. Радиоактивные изотопы. | 1 |  |  |  |
| Обобщение по теме «Металлы». | 1 |  |  |  |
| Пр.работа №8 «Свойства металлов и сплавов. Металлы в ОВР. Обнаружение ионов металлов». | 1 |  |  |  |
| 13. Контрольные работы по теме «Металлы». | 1 |  |  |  |
| 7. Общие вопросы химической технологии. | 5 |  |  |  |
| Химическая технология как наука. Производство серной кислоты. Научные способы организации и оптимизации производства в современных условиях. | 4 |  |  |  |
| Пр.работа №9 «Определение выхода продукта реакции». | 1 |  |  |  |
| 8. Важнейшие материалы для жизнеобеспечения общества и основы их производства. | 6 |  |  |  |
| Классификация материалов.  Получение особо чистых веществ. Минеральные удобрения. | 2 |  |  |  |
| Пр.работа №10 «Определение минеральных удобрений». | 1 |  |  |  |
| Металлургия. Вопросы экологии и химического производства. Сыктывкарский ЛПК. | 1 |  |  |  |
| Обобщение по темам «Химические технологии» и «Материалы». | 1 |  |  |  |
| Контрольная работа по теме «Важнейшие материалы и основы их производства». | 1 |  |  |  |
| 9. Обобщение знаний. | 3 |  |  |  |
| Периодический закон. Обобщение знаний о химических элементах.  Роль химии в решении экологических проблем. | 1 |  |  |  |
| Пр.работа №11 «Решение экспериментальных задач по всему курсу». | 1 |  |  |  |
| Итоговая контрольная работа по курсу неорганической химии. | 1 |  |  |  |