**ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**

**ПО ХИМИИ 8 класс**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № урока | Дата | Тема урока |
|  |  | Тема 1. Первоначальные химические понятия |
| 1 |  | Предмет – химии. Основные методы познания: наблюдения, описания, измерение, эксперимент. |
| 2 |  | Тела и вещества. |
| 3 |  | Практическая работа. Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории. |
| 4 |  | Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. |
| 5 |  | Практическая работа. Очистка загрязненной поваренной соли. |
| 6 |  | Физические и химические явления. Условия и признаки протекания химических реакций. |
| 7 |  | Атом. Молекула. |
| 8 |  | Простые и сложные вещества. Химический элемент. |
| 9 |  | Знаки химических элементов. Относительная атомная масса. |
| 10 |  | Закон постоянства состававещества. Химические формулы.Индексы. Относительная молекулярная масса. |
| 11 |  | Химические формулы. Массовая доля химического элемента в соединении. |
| 12 |  | Расчетные задачи: вычисление массовой доли химического элемента по формуле соединения. |
| 13 |  | Расчетные задачи: установление простейшей формулы вещества по массовым долям химических элементов. |
| 14 |  | Валентность. |
| 15 |  | Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Коэффициенты. |
| 16 |  | Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ. |
| 17 |  | Практическая работа. Признаки протекания химических реакций. |
| 18 |  | Моль–единица количества вещества. Молярная масса. |
| 19 |  | Расчетные задачи: вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, массе реагентов или продуктов реакции. |
| 20 |  | Контрольная работа по теме « Первоначальные химические понятия». |
|  |  | Тема 2. Кислород. |
| 21 |  | Кислород –химический элемент и простое вещество. Озон. |
| 22 |  | Физические и химические свойства кислорода. |
| 23 |  | Получение и применение кислорода. |
| 24 |  | Практическая работа. Получение кислорода и изучение его свойств. |
| 25 |  | Состав воздуха. |
| 26 |  | Тепловой эффект химических реакций. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях. Классификация химических реакций по поглощению или выделению энергии. |
|  |  | Тема 3. Водород. |
| 27 |  | Водород – химический элемент и простое вещество. Физические свойства водорода. |
| 28 |  | Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Понятие о катализаторе. |
| 29 |  | Химические свойства водорода. Применение водорода. |
| 30 |  | Практическая работа. Получение водорода и изучение его свойств. |
| 31 |  | Закон Авогадро. Молярный объем газов. |
| 32 |  | Объемные отношения газов при химических реакциях. |
| 33 |  | Решение задач: Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции. |
|  |  | Тема 4. Растворы. Вода. |
| 34 |  | Вода в природе. Круговорот воды в природе. |
| 35 |  | Физические и химические свойства воды. Понятие о водородной связи и ее влиянии на физические свойства веществ на примере воды. |
| 36 |  | Растворы. Растворимость веществ в воде. Концентрация растворов. |
| 37 |  | Массовая доля растворенного вещества в растворе. |
| 38 |  | Практическая работа. Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества. |
| 39 |  | Контрольная работа по темам: «Кислород», «Водород», «Вода». |
|  |  | Тема 5. Основные классы неорганических соединений |
| 40 |  | Оксиды. Классификация. Номенклатура. Физические свойства оксидов. Химические свойства оксидов. Получение и применение оксидов. |
| 41 |  | Основания. Классификация. Номенклатура. Получение оснований. |
| 42 |  | Физические и химические свойства оснований. *Физические свойства оснований.* Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Индикаторы. |
| 43 |  | Кислоты. Классификация. Номенклатура. Получение и применение кислот. |
| 44 |  | Физические свойства кислот. Химические свойства кислот. Изменение окраски индикаторов в различных средах. |
| 45 |  | Соли. Классификация. Номенклатура. Физические свойства солей. Химические свойства солей. Получение и применение солей. |
| 46 |  | Генетическая связь между классами неорганических соединений. |
| 47 |  | Практическая работа. Решение экспериментальных задач по теме « Основные классы неорганических соединений». |
| 48 |  | Контрольная работа по теме «Основные классы неорганических веществ». |
|  |  | Тема 6. Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. |
| 49 |  | Периодический закон Д.И.Менделеева. |
| 50 |  | Периодический закон Д.И.Менделеева. |
| 51 |  | Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента. |
| 52 |  | Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Номера группы и периода периодической системы. |
| 53 |  | Строение атома: ядро, энергетический уровень. Состав ядра атома протоны и нейтроны. Изотопы. |
| 54 |  | Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева. |
| 55 |  | Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома. |
| 56 |  | Значение Периодического закона Д.И. Менделеева. |
|  |  | Тема 7. Строение веществ. Химическая связь. |
| 57 |  | Электроотрицательность атомов химических элементов. Ковалентная химическая связь. |
| 58 |  | Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. |
| 59 |  | Ионная связь. |
| 60 |  | Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая).Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки. |
| 61 |  | Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях. |
| 62 |  | Сущность окислительно-восстановительных реакций. Окислитель. Восстановитель. |
| 63 |  | Классификация химических реакций по различным признакам: изменению степеней окисления атомов химических элементов. |
| 64 |  | Обобщение и повторение по темам «Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома» и «Строение веществ. Химическая связь». |
| 65 |  | Контрольная работа по темам «Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома» и «Строение веществ. Химическая связь». |
| 66 |  | Решение расчетных задач: Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции. |
| 67 |  | Обобщение и повторение знаний за курс химии 8 класса |
| 68 |  | Итоговая контрольная работа за курс химии 8 класса |