**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 |