

**Примерное календарно-тематическое планирование**

Календарно-тематическое планирование разработано в соответствии с рабочей программой учебного предмета «Химия» 8-9 классы. На основании учебного плана «МБОУ Ялкынская ООШ» на 2022-2023 учебный год на изучение химии в 8 классе отводится 2 часа в неделю.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Тема урока** | **Элементы содержания** | **Дата по плану** | **Дата фактическая** |
| **Глава 1.Первоначальные химические понятия. 23 часа** | | | |  |
| 1 | Предмет химии. Вещества и их свойства. | Предмет химии. Тела и вещества. | 01.09 |  |
| 2 | Методы познания в химии. Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. | Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент. | 05.09 |  |
| 3 | Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.  Практическая работа №1. | Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени. | 08.09 |  |
| 4 | Чистые вещества и смеси. | Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. | 12.09 |  |
| 5 | Очистка загрязнённой поваренной соли. Практическая работа №2. | Способы разделения смесей. | 15.09 |  |
| 6 | Физические и химические явления. Химические реакции. | Физические и химические явления. Условия и признаки протекания химических реакций. | 19.09 |  |
| 7 | Атомы, молекулы и ионы. | Атом. Молекула. Ион | 22.09 |  |
| 8 | Вещества молекулярного и немолекулярного строения. | Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки. | 26.09 |  |
| 9 | Простые и сложные вещества. | Простые и сложные вещества. | 29.09 |  |
| 10 | Химические элементы. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса химических элементов. | Химический элемент. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса химических элементов. | 03.10 |  |
| 11 | Закон постоянства состава вещества. | Закон постоянства состава вещества. | 06.10 |  |
| 12 | Химические формулы. Относительная молекулярная масса. | Химические формулы. Индексы. Относительная молекулярная масса. | 10.10 |  |
| 13 | Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента в соединении. | Массовая доля элемента в соединении. | 13.10 |  |
| 14 | Вычисление по химическим формулам. Установление простейшей формулы вещества по массовым долям химических элементов*.* | Массовая доля химического элемента в соединении. | 17.10 |  |
| 15 | Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам их соединений.  Составление химических формул по валентности. | Валентность. | 20.10 |  |
| 16 | Атомно – молекулярное учение. | Атомно – молекулярное учение. | 24.10 |  |
| 17 | Закон сохранения массы веществ. | Закон сохранения массы веществ. | 27.10 |  |
| 18 | Химические уравнения. | Химические уравнения. Коэффициенты. | 07.11 |  |
| 19 | Типы химических реакций. | Типы химических реакций. Реакции соединения, разложения, соединения. | 10.11 |  |
| 20 | Количество вещества. Моль - единица количества вещества. Молярная масса. | Моль – единица количества вещества. Молярная масса. | 14.11 |  |
| 21 | Вычисления с использованием понятий "количества вещества" и "молярная масса". Подготовка к контрольной работе. | Количества вещества. Молярная масса. | 17.11 |  |
| 22 | Вычисления по химическим уравнениям количества, массы вещества по количеству, массе реагентов или продуктов реакции. | Количества вещества. Молярная масса. | 21.11 |  |
| 23 | Обобщение и систематизация знаний по теме: «Первоначальные химические понятия». Контрольная работа №1 |  | 24.11 |  |
| **Глава 2. Кислород. Горение. 7 часов** | | | |  |
| 24 | Анализ контрольной работы. Кислород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение. | Кислород – химический элемент и простое вещество. Применение кислорода. | 28.11 |  |
| 25 | Свойства и применение кислорода. Круговорот кислорода в природе. | Физические и химические свойства кислорода. Получение кислорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород). | 01.12 |  |
| 26 | Получение и свойства кислорода. Практическая работа №3. |  | 05.12 |  |
| 27 | Озон. Аллотропия кислорода. | Озон. Аллотропия | 08.12 |  |
| 28 | Воздух и его состав. | Состав воздуха. | 12.12 |  |
| 29 | Решение задач. |  | 15.12 |  |
| 30 | Обобщение и систематизация знаний по пройденной теме. |  | 19.12 |  |
| **Глава 3.Водород. 3 часа** | | | |  |
| 31 | Водород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение. | Водород – химический элемент и простое вещество. Получение водорода в промышленности | 22.12 |  |
| 32 | Свойства и применение водорода. | Физические и химические свойства водорода. Получение водорода в лаборатории. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества ( водород). | 26.12 |  |
| 33 | Получение водорода и исследование его свойств. Практическая работа №4. |  | 09.01 |  |
| **Глава 4. Закон Авогадро. Молярный объем газов. 4 часа** | | | |  |
| 34 | Закон Авогадро. Молярный объем газов. | Закон Авогадро. Молярный объем газов. | 12.01 |  |
| 35 | Объёмные отношения газов при химических реакциях. | Объемные отношения газов при химических реакциях. | 16.01 |  |
| 36 | Решение задач по теме: Закон Авогадро. Молярный объём газов. | Закон Авогадро. Молярный объем газов. | 19.01 |  |
| 37 | Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции. |  | 23.01 |  |
| **Глава 5. Вода. Растворы. 7 часов** | | | |  |
| 38 | Вода. Общая характеристика. | Вода в природе. Круговорот воды в природе. Физические свойства воды. | 26.01 |  |
| 39 | Химические свойства и применение воды. | Химические свойства воды. | 30.01 |  |
| 40 | Вода - растворитель. Растворы. | Растворы. Растворимость веществ в воде. | 02.02 |  |
| 41 | Массовая доля растворённого вещества. | Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества в растворе. | 06.02 |  |
| 42 | Приготовление раствора с определённой массовой долей растворённого вещества (соли).  Практическая работа № 5 | Массовая доля растворенного вещества в растворе. | 09.02 |  |
| 43 | Расчет массовой доли растворенного вещества в растворе. | Массовая доля растворенного вещества в растворе. | 13.02 |  |
| 44 | Обобщение и систематизация знаний по главе "Вода. Растворы.. Контрольная работа №2. |  | 16.02 |  |
| **Глава 6. Важнейшие классы неорганических соединений. 13 часов** | | | |  |
| 45 | Анализ контрольной работы. Оксиды | Оксиды. Классификация. Номенклатура. Физические свойства оксидов | 20.02 |  |
| 46 | Химические свойства оксидов | Химические свойства оксидов. Получение и применение оксидов. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность. | 23.02 |  |
| 47 | Гидроксиды. Основания | Основания. Классификация. Номенклатура. Физические свойства оснований. Получение оснований. | 27.02 |  |
| 48 | Химические свойства оснований. | Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность. | 02.03 |  |
| 49 | Амфотерные оксиды и гидроксиды. | Амфотерные оксиды и гидроксиды. | 06.03 |  |
| 50 | Кислоты | Кислоты. Классификация. Номенклатура. Физические свойства кислот. Получение и применение кислот. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность. | 09.03 |  |
| 51 | Химические свойства кислот. | Химические свойства кислот. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах. | 13.03 |  |
| 52 | Соли. | Соли. Классификация. Номенклатура. Физические свойства солей. Получение и применение солей. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность. | 16.03 |  |
| 53 | Химические свойства солей | Химические свойства солей. | 20.03 |  |
| 54 | Генетическая связь между классами неорганических соединений. | Генетическая связь между классами неорганических соединений. | 23.03 |  |
| 55 | Решение экспериментальных задач по теме: «Важнейшие классы неорганических соединений». Практическая работа № 6 |  | 03.04 |  |
| 56 | Решение задач по теме: Основные классы неорганических соединений» | Генетическая связь между классами неорганических соединений | 06.04 |  |
| 57 | Обобщение и систематизация знаний по главе "Основные классы неорганических соединений". Контрольная работа № 3 |  | 10.04 | 13.04 |
| **Глава 7. Периодический закон и строение атома. 7 часов** | | | |  |
| 58 | Анализ контрольной работы. Классификация химических элементов. | Классификация химических элементов. | 13.04 | 10.04 |
| 59 | Периодический закон Д.И. Менделеева. | Периодический закон Д.И. Менделеева. | 17.04 |  |
| 60 | Периодическая таблица химических элементов. | Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы. | 20.04 |  |
| 61 | Строение атома. | Строение атома: ядро. Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента. | 24.04 |  |
| 62 | Распределение электронов по энергетическим уровням. (малые периоды) | Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома. | 27.04 |  |
| 63 | Характеристика химических элементов на основании положения в ПС и строения атома.  Значение периодического закона. | Значение Периодического закона Д.И. Менделеева. | 01.05 |  |
| 64 | Обобщение и систематизация знаний по главе: "Периодический закон и строение атома". |  | 04.05 |  |
| **Глава 8 Строение веществ. Химическая связь. 6 часов** | | | |  |
| 65 | Электроотрицательность химических элементов. | Электроотрицательность атомов химических элементов. | 08.05 |  |
| 66 | Основные виды химической связи | Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. Ионная связь. | 11.05 |  |
| 67 | Степень окисления.  Окислительно - восстановительные реакции. | Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях. Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций. | 15.05 | 18.05 |
| 68 | Обобщение и систематизация знаний по главе "Строение веществ. Химическая связь".  Контрольная работа № 4 |  | 18.05 | 15.05 |
| 69 | Обобщение и систематизация знаний. |  | 22.05 |  |
| 70 | Итоговая контрольная работа №5 по всему курсу неорганической химии за 8 класс |  | 25.05 |  |

**Лист изменений в календарно - тематическом планировании по химии 8 класс**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| № записи | Дата | Изменения, внесенные в КТП | Причина | Согласование с зам. директора по УВР |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |