**Календарно-тематическое планирование по химии**

**8 класс,**

**2 часа в неделю, всего 68 часов.**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Тема** |  | **дата** | **дом.**  **зад.** | **презент,**  **ф/чарт** |
|  | **1.Первоначальные химические понятия.** | **18** |  |  |  |
| **1**.(1) | Предмет химии. Вещества. | **1** |  |  |  |
| **2.** (2) | **Практическая работа № 1**  **«Ознакомление с ПТБ при работе в химическом кабинете. Изучение строения пламени».** | **1** |  |  |  |
| **3.** (3) | Чистые вещества и смеси. | **1** |  |  |  |
| **4.** (4) | **Практическая работа № 2**  **«Очистка загрязненной соли от примесей».** | **1** |  |  |  |
| **5.** (5) | Физические и химические явления. Признаки реакций. | **1** |  |  |  |
| **6.** (6) | Атомы и молекулы. Простые и сложные вещества. | **1** |  |  |  |
| **7.** (7) | Химические элементы и их обозначения. | **1** |  |  |  |
| **8.** (8) | Химические формулы и расчеты по ним. | **1** |  |  |  |
| **9.** (9) | Валентность химических элементов. | **1** |  |  |  |
| **10.** (10) | Составление формул соединений по валентности. | **1** |  |  |  |
| **11.** (11) | Закон постоянства состава вещества. Закон сохранения массы веществ. | **1** |  |  |  |
| **12.** (12) | Уравнения химических реакций. | **1** |  |  |  |
| **13.** (13) | Атомно – молекулярное учение. | **1** |  |  |  |
| **14.** (14) | Типы химических реакций. | **1** |  |  |  |
| **15**. (15) | Количество вещества. Молярная масса. | **1** |  |  |  |
| **16.** (16) | Вычисления по химическим уравнениям реакции. | **1** |  |  |  |
| **17.** (17) | **Обобщение материала по теме 1** | **1** |  |  |  |
| **18.** (18) | **Контрольная работа № 1** | **1** |  |  |  |
|  | **2. Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Химическая связь.** | **14** |  |  |  |
| **19.** (1) | Классификация химических элементов. | **1** |  |  |  |
| **20.** (2) | ПЗ Д.И.Менделеева. | **1** |  |  |  |
| **21.** (3) | ПСХЭ Д. И. Менделеева. | **1** |  |  |  |
| **22.** (4) | Состав и строение атома. | **1** |  |  |  |
| **23.** (5) | Движение электронов в атоме. | **1** |  |  |  |
| **24.** (6) | Характеристика химического элемента. | **1** |  |  |  |
| **25.** (7) | Сведения об открытиях новых химических элементов. Значение периодического закона. | **1** |  |  |  |
| **26.** (8) | Электроотрицательность. | **1** |  |  |  |
| **27.** (9) | Виды химической связи. | **1** |  |  |  |
| **28.** (10) | Виды химической связи. | **1** |  |  |  |
| **29.** (11) | Типы кристаллических решеток | **1** |  |  |  |
| **30.** (12) | **Решение расчетных задач:**  вычисление массовой доли элемента в соединении по химической формуле;  установление простейшей формулы вещества по массовым долям элементов; | **1** |  |  |  |
| **31.** (13) | Обобщение по теме. | **1** |  |  |  |
| **32.** (14) | **Контрольная работа № 2** | **1** |  |  |  |
|  | **3.Воздух. Кислород. Горение.** | **8** |  |  |  |
| **33**.(1) | Кислород. | **1** |  |  |  |
| **34**. (2) | Горение и медленное окисление. | **1** |  |  |  |
| **35**.(3) | Аллотропия кислорода, озон. | **1** |  |  |  |
| **36**.(4) | Воздух. Горение веществ в воздухе. | **1** |  |  |  |
| **37**.(5) | Тепловой эффект химических реакций. | **1** |  |  |  |
| **38**.(6) | Молярный объем газа, закон Авогадро. | **1** |  |  |  |
| **39.** (7) | **Решение расчетных задач**:  вычисление теплового эффекта реакции по термохимическим уравнениям реакций. | **1** |  |  |  |
| **40.** (8) | **Контрольная работа № 3** | **1** |  |  |  |
|  | **4. Водород. Окислительно-восстановительные реакции.** | **6** |  |  |  |
| **41**.(1) | Водород. | **1** |  |  |  |
| **42**. (2) | Степень окисления химических элементов. | **1** |  |  |  |
| **43**. (3) | Окислитель и восстановитель. | **1** |  |  |  |
| **44**. (4) | Окислительно-восстановительные реакции. | **1** |  |  |  |
| **45**. (5) | **Решение расчетных задач:**  вычисления массы, количества, объема (газа) вещества по известной массе, количеству или объему вещества одного из вступающих или получающихся в результате реакции веществ. | **1** |  |  |  |
| **46**. (6) | **Контрольная работа №4.** | **1** |  |  |  |
|  | **5.Вода. Растворы.** | **8** |  |  |  |
| **47.** (1) | Природные воды, их очистка. | **1** |  |  |  |
| **48.** (2) | Проблемы питьевой воды в Республике Казахстан. | **1** |  |  |  |
| **49.** (3) | **Практическая работа № 3**  **«Очистка воды от загрязнений».** | **1** |  |  |  |
| **50.** (4) | Массовая доля растворенного вещества. | **1** |  |  |  |
| **51.** (5) | **Практическая работа № 4**  **«Приготовление раствора сахара с заданной массовой долей».** | **1** |  |  |  |
| **52.** (6) | **Решение расчетных задач:**  вычисление массовой доли растворенного вещества, массы растворителя. | **1** |  |  |  |
| **53.** (7) | **Решение расчётных задач:**  определение массы раствора по плотности и объему. | **1** |  |  |  |
| **54.** (8) | **Контрольная работа № 5** |  |  |  |  |
|  | **6. Основные классы неорганических веществ.** | **14** |  |  |  |
| **55.** (1) | Металлы и неметаллы, щелочные металлы и галогены. | **1** |  |  |  |
| **56.** (2) | Натрий и его важнейшие соединения. | **1** |  |  |  |
| **57.** (3) | Хлор и его важнейшие соединения. | **1** |  |  |  |
| **58.** (4) | Оксиды. | **1** |  |  |  |
| **59.** (5) | Кислоты. | **1** |  |  |  |
| **60.** (6) | Свойства кислот. | **1** |  |  |  |
| **61.** (7) | Основания. | **1** |  |  |  |
| **62.** (8) | Соли. | **1** |  |  |  |
| **63.** (9) | Свойства солей. | **1** |  |  |  |
| **64.** (10) | Генетическая связь между классами неорганических соединений. | **1** |  |  |  |
| **65.** (11) | **Практическая работа № 4**  **«Генетическая связь классов неорганических веществ»** | **1** |  |  |  |
| **66.** (12) | **Решение расчётных задач:** | **1** |  |  |  |
| **67.** (13) | **Контрольная работа № 5** | **1** |  |  |  |
| **68.** (14) | **Решение расчётных задач:** | **1** |  |  |  |