УТВЕРЖДАЮ

Директор МОУ гимназии №16 «Интерес»

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ И.В.Снегирева

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Предмет** | | **Химия** | |
| **Класс** | | **8 класс** | |
| **Период** | | **1 триместр** | |
| **Учебный год** | | **Разработано в 2020-2021 уч.году** | |
| Тема | | Основные вопросы | | Ответы | |
| Первоначальные химические понятия | | Вещество | | То, из чего состоят физические тела | |
| Свойства веществ | | Признаки, которые характеризуют каждое конкретное вещество | |
| Физические свойства | | Свойства, присущие конкретному веществу (температура плавления, температура кипения, плотность и пр.) | |
| Нормальные условия | | Температура 00С и давление 101 325 кПа (760 мм рт.ст.) | |
| Испарение | | Переход вещества из жидкого состояния в газообразное | |
| Кристаллизация | | Переход вещества из жидкого в твердое состояние | |
| Выпаривание | | Удаление жидкости из раствора путем нагревания | |
| Фильтрование | | Отделение твердых нерастворимых частиц от жидкостей | |
| Гетерогенные смеси | | Смеси, в которых невооруженным взглядом можно увидеть компоненты смеси | |
| Гомогенные смеси | | Смеси, в которых невозможно увидеть компоненты смеси даже под микроскопом | |
| Простые вещества | | Вещества, которые образованы атомами одного химического элемента | |
| Сложные вещества | | Вещества, состоящие из атомов нескольких химических элементов | |
| Аллотропия | | Способность одного химического элемента образовывать несколько простых веществ | |
| Атом | | Мельчайшая частица вещества | |
| Ионы | | Положительно или отрицательно заряженные частицы, которые образованы из атомов или групп атомов. | |
| Период | | Горизонтальная строка химических элементов, последовательность атомов по возрастанию атомной массы | |
| Большие периоды | | 4-6, 7 периоды, состоят из 18- 32 и более химических элементов | |
| Малые периоды | | 1-3, состоят из 2-8 химических элементов | |
| Группа | | Вертикальный столбец химических элементов, сходных по свойствам | |
| А-группа, главная | | Состоит их химических элементов и больших, и малых периодов | |
| Б-группа, побочная | | Состоит их химических элементов только больших периодов | |
| Химическая формула | | Обозначает состав вещества с помощью символов химических элементов и индексов | |
| Индекс | | Цифра **в формуле**, показывающая число атомов в молекуле | |
| Коэффициент | | Цифра, стоящая **перед формулой** вещества, показывающая число молекул | |
| Массовая доля элемента | |  | |
| Валентность | | Свойство атомов одного химического элемента соединяться со строго определенным числом атомов другого химического элемента. | |
| Постоянная валентность | | Одновалентные химические элементы: H F Li Na K  Двухвалентные химические элементы: O Mg Ca  Трехвалентны химические элементы: Al | |
| Закон постоянства состава веществ | | Независимо от способа получения вещества его состав остается постоянным | |
| Реагент | | Вещество, вступившее в реакцию | |
| Продукт реакции | | Вещество, которое образовалось в результате взаимодействия веществ | |
| Химическая реакция | | Это явление, при котором одни вещества превращаются в другие с новыми свойствами | |
| Реакция горения | | Химическая реакция, сопровождающаяся выделением тепла и света | |
| Экзотермические реакции | | Химические реакции, протекающие с **выделением** теплоты | |
| Эндотермические реакции | | Химические реакции, протекающие с **поглощением** теплоты | |
| Закон сохранения массы веществ | | Масса веществ, вступивших в химическую реакцию (реагентов), равна массе веществ, получившихся в результате её (продуктов реакции). | |
| Химическое уравнение | | Условная запись химической реакции с помощью химических формул и математических знаков | |