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 KДвухвалентные 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 |