**Образовательный минимум по химии за курс 8 класса**

 **(Ф.И, класс)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Вещество -
 | форма существования материи в виде дискретных (обособленных) частиц. |
| 1. Элемент -
 | вид атомов с одинаковым зарядом их ядер. |
| 1. Простое вещество-
 | состоит из атомов одного химического элемента. |
| 1. Сложное вещество -
 | состоит из атомов разных химических элементов. |
| 1. Химические явления (реакции) -
 | процессы, в результате которых образуются новые вещества. |
| 1. Малый период -
 |  период, состоящий из одного ряда (I-III). |
| 1. Большой период -
 |  период, состоящий из двух рядов (IV-VII). |
| 1. Главная подгруппа -
 |  вертикальный столбец Периодической системы, состоящий из элементов малых и больших периодов. |
| 1. Побочная подгруппа -
 | вертикальный столбец Периодической системы, состоящий из элементов только больших периодов. |
| 1. Количество вещества -
 | физическая величина, определяющая количество структурных частиц (атомов, молекул, ионов). |
| 1. Моль -
 | единица количества вещества, содержащая 6∙1023 структурных частиц вещества (атомов, молекул, ионов). |
| 1. Молярная масса -
 | физическая величина, равная отношению массы вещества к его количеству.  |
| 1. Молярный объем газа -
 | объем газа количеством вещества 1 моль.  |
| 1. Число Авогадро –
 | NA = 6∙1023 моль-1. Постоянная величина, показывающая количество структурных частиц вещества в 1 моле этого вещества. |
| 1. Молярный объем газа при н.у. –
 | 22,4 л/моль при 0°С и 760 мм рт. ст. |
| 1. Ион-
 | частица, в которой общее число протонов не эквивалентно общему числу электронов. |
| 1. Ионная химическая связь -
 |  связь, образующаяся между ионами. |
| 1. Ковалентная (атомная) химическая связь -
 | связь на основе образования общих электронных пар. |
| 1. Электроотрицательность -
 | способность атомов химического элемента смещать к себе общие электронные пары, которые участвуют в образовании химической связи. |
| 1. Ковалентная неполярная химическая связь -
 | связь между атомами элементов с одинаковой электроотрицательностью. |
| 1. Ковалентная полярная химическая связь -
 | связь между атомами элементов с разной электроотрицательностью |
|  22. Степень окисления – | условный заряд атомов химических элементов в соединении, если считать, что вещество состоит только из ионов.  |
|  23. Оксиды – |  соединения, состоящие их двух элементов, один из которых кислород со степенью окисления –2. |
| 24. Основания – | сложные вещества, состоящие из ионов металлов и гидроксид-ионов. |
| 25. Кислоты – | сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка. |
| 26. Соли – | сложные вещества, состоящие из ионов металлов и кислотных остатков. |
| 27. Закон сохранения массы веществ М.В. Ломоносова. | Масса веществ, вступивших в реакцию, равна массе веществ, образовавшихся в результате реакции. |
| 28. Реакции разложения - | реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуются несколько новых веществ. |
| 29. Реакции соединения - | реакции, в результате которых из нескольких веществ образуется одно сложное. |
| 30. Реакции замещения - | реакции, в результате которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в молекуле сложного вещества. |
|  31. Реакции обмена -  |  реакции, в результате которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями. |
|  32. Реакции горения - |  реакции, протекающие с выделением тепла и света. |
|  33. Катализаторы - | вещества, изменяющие скорость реакции, но в реакциях не изменяющиеся. |
|  34. Экзотермическая реакция - |  реакция, протекающая с выделением теплоты. |
|  35. Эндотермическая реакция - | реакция, протекающая с поглощением теплоты. |