**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. |