

Образовательный минимум по химии за курс 8 класса – 3 четверть

1. Простое вещество-	состоит из атомов одного химического элемента.
2. Сложное вещество -	состоит из атомов разных химических элементов.
3. Химические явления (реакции) -	процессы, в результате которых образуются новые вещества.
4. Количество вещества -	физическая величина, определяющая количество структурных частиц (атомов, молекул, ионов).
5. Моль -	единица количества вещества
6. Молярная масса -	масса одного моль вещества $M = \frac{m}{n}$
7. Молярный объем газа -	объем газа количеством вещества 1 моль. $V_m = \frac{V}{n}$
8. Число Авогадро –	$N_A = 6 \cdot 10^{23}$ моль ⁻¹ . Постоянная величина, показывающая количество структурных частиц вещества в 1 моле этого вещества.
9. Молярный объем газа при н.у.	22,4 л/моль при 0°C и 760 мм рт. ст.
10. Ионная химическая связь -	связь, образуемая между ионами
11. Ковалентная (атомная) химическая связь -	связь на основе образования общих электронных пар.
12. Электроотрицательность -	способность атомов химического элемента смещать к себе общие электронные пары, которые участвуют в образовании химической связи.
13. Ковалентная неполярная химическая связь -	связь между атомами элементов с одинаковой электроотрицательностью.
14. Ковалентная полярная химическая связь -	связь между атомами элементов с разной электроотрицательностью
15. Оксиды –	соединения, состоящие из двух элементов, один из которых кислород со степенью окисления –2.
16. Основания –	сложные вещества, состоящие из ионов металлов и гидроксид-ионов.
17. Кислоты –	сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка.
18. Соли –	сложные вещества, состоящие из ионов металлов и кислотных остатков.
19. Закон сохранения массы веществ М.В. Ломоносова.	Масса веществ, вступивших в реакцию, равна массе веществ, образовавшихся в результате реакции.
20. Реакции разложения -	реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуются несколько новых веществ.
21. Реакции соединения -	реакции, в результате которых из нескольких веществ образуется одно сложное.
22. Реакции замещения -	реакции, в результате которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в молекуле сложного вещества.
23. Реакции обмена -	реакции, в результате которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями.
24. Реакции горения -	реакции, протекающие с выделением тепла и света.
25. Катализаторы -	вещества, изменяющие скорость реакции, но в реакциях не изменяющиеся.
26. Экзотермическая реакция -	реакция, протекающая с выделением теплоты.
27. Эндотермическая реакция -	реакция, протекающая с поглощением теплоты.