

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	8

№	Термин, понятие	Определение
1	Моль	Количество вещества, содержащее столько же частиц, сколько содержится атомов углерода в 12г углерода ^{12}C
2	Молярная масса вещества.	Масса одного моля вещества, выраженная в г/моль .
3	Молярный объем	Объем 1 моль любого газообразного вещества составляет 22,4 л при нормальных условиях ($t = 0^{\circ}\text{C}$, $p = 1\text{атм.}$)
4	Степень окисления	Условный заряд атомов химического элемента в соединении, вычисленный на основе предположения, что все соединения (и ионные, и ковалентно-полярные) состоят только из ионов
5	Оксиды	Сложные вещества, состоящие из двух химических элементов, один из которых – кислород в степени окисления-2.
6	Основания	Сложные вещества, состоящие из ионов металлов и связанных с ними гидроксид-ионов.
7	Кислоты	Сложные вещества, молекулы которых состоят из атомов водорода и кислотного остатка
8	Соли	Сложные вещества, состоящие из ионов металлов и кислотных остатков.
9	Массовая доля компонента смеси (раствора)	Отношение массы растворенного вещества к общей массе раствора.