

четверть	3
предмет	Химия
класс	8

Образовательный минимум

Термин	Определение
Количество вещества	Физическая величина, которая означает определенное число структурных элементов (молекул, атомов, ионов), единица измерения — моль, обозначается буквой n .
Молярная масса	Масса одного моля вещества, единица измерения — г/моль, обозначается буквой M .
Молярный объем	Объем одного моля газа, единица измерения — л/моль, обозначается буквой V_m . Молярный объем любого газа при нормальных условиях равен 22,4 моль.
Закон Авогадро	В равных объемах различных газов при одинаковых условиях содержится одинаковое число молекул. В одном моле содержится $6,02 \cdot 10^{23}$ частиц.
Оксиды	Сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является кислород. У основных оксидов второй элемент металл с валентностью 1,2. У амфотерных - металл с валентность 3 (есть исключения). У кислотных — металл или неметалл с валентностью 4 и выше.
Основания	Сложные вещества, в состав которых входят атомы металлов и одна или несколько гидроксильных групп. Растворимые основания — щелочи — едкие вещества.
Кислоты	Сложные вещества, состоящие из атомов водорода (которые могут замещаться на атомы металлов) и кислотных остатков.
Соли	Сложные вещества, образованные атомами металлов и кислотными остатками. Могут быть средними, кислыми, основными.
Индикаторы	Вещества, которые под действием щелочей или кислот меняют свою окраску.
Катализаторы	Вещества, которые ускоряют химические реакции, но сами при этом не расходуются и не входят в состав продуктов реакции.