

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	8

№	Термин, понятие	Определение
1	Химическое уравнение	Условная запись химической реакции посредством химических знаков и формул.
2	Основные типы химических реакций	Разложения, соединения, замещения, обмена.
3	Моль	Количество вещества, содержащее столько же частиц, сколько содержится атомов углерода в 12г углерода ^{12}C .
4	Молярная масса вещества	Масса одного моля вещества, выраженная в г/моль.
5	Молярный объем	Объем 1 моль любого газообразного вещества составляет 22,4 л при нормальных условиях ($t = 0^{\circ}\text{C}$, $P = 1 \text{ атм.}$)
6	Растворы	Однородные системы, содержащие частицы растворителя и растворенного вещества
7	Массовая доля растворенного вещества в растворе	Отношение массы растворенного вещества к массе раствора, выраженное в долях единицы или в процентах