

## Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Учитель	Атландерова А.А.
Класс	8

1. Моль	мера количества вещества.
2. Молярная масса	Масса одного моль вещества. $M = \frac{m}{n}$
3. Число Авогадро	$N_A = 6,02 \cdot 10^{23}$ мол-л/моль – число молекул в 1 моле вещества.
4. Молярный объем газа при н.у.	Объем одного моль газа. $V_m = 22,4$ л/моль
5. Степень окисления	условный заряд атомов химических элементов в соединении, вычисленный на основе предположения, что все соединения состоят только из ионов.
6. Оксиды	Сложные вещества, состоящие их двух элементов, один из которых кислород в степени окисления $-2$ .
7. Основания	сложные вещества, состоящие из ионов металлов и гидроксид-ионов.
8. Кислоты	сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотных остатков.
9. Соли	сложные вещества, состоящие из ионов металлов и ионов кислотных остатков.