

Образовательный минимум

Четверть	3
Предмет	Химия
Класс	8

№	Термин, понятие	Определение
1	Закон объемных отношений (закон Гей-Люссака)	При постоянной температуре и постоянном давлении объемы газов, вступающих в реакцию, относятся друг к другу и к объемам газообразных продуктов реакции как целые числа.
2	Закон Авогадро	В равных объемах разных газов при одинаковых условиях содержится равное число молекул. 1 моль любого газа при одинаковых условиях занимает один и тот же объем.
3	Оксиды	Сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является кислород.(примеры)
4	Кислотные оксиды	- это оксиды, которым соответствуют кислоты.(примеры)
5	Химические свойства кислотных оксидов	Кислотные оксиды реагируют с растворимыми основаниями, с основными оксидами, с водой (кроме SiO_2).
6	Основные оксиды	Оксиды, которым соответствуют основания.(примеры)
7	Химические свойства основных оксидов	Основные оксиды реагируют с кислотами, кислотными оксидами, с водой (только оксиды щелочных и щелочноземельных металлов).
8	Основания	Сложные вещества, в состав которых входят атомы металлов, соединенные с одной или несколькими группами атомов OH .(примеры)
9	Щелочи	Растворимые в воде основания.(примеры)
10	Химические свойства оснований	Щелочи реагируют с индикаторами, кислотными оксидами, кислотами, растворами солей. Нерастворимые основания реагируют с кислотами, разлагаются при нагревании.
11	Кислоты	Сложные вещества, состоящие из кислотных остатков и атомов водорода, способных замещаться на атомы металлов.(примеры)
12	Химические свойства кислот	Кислоты реагируют с индикаторами, металлами, основными оксидами, основаниями, растворами солей, некоторые кислоты разлагаются при нагревании.
13	Соли	Сложные вещества, образованные атомами металлов и кислотными остатками.(примеры)