

Четверть	3
Предмет	Химия
Класс	8

**Образовательный минимум**

№	Термин, понятие	Определение
1	<b>Закон объемных отношений (закон Гей-Люссака)</b>	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	<b>Закон Авогадро</b>	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	<b>Оксиды</b>	Сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является кислород.(примеры)
4	<b>Кислотные оксиды</b>	- это оксиды, которым соответствуют кислоты.(примеры)
5	<b>Химические свойства кислотных оксидов</b>	Кислотные оксиды реагируют с растворимыми основаниями, с основными оксидами, с водой (кроме SiO <sub>2</sub> ).
6	<b>Основные оксиды</b>	Оксиды, которым соответствуют основания.(примеры)
7	<b>Химические свойства основных оксидов</b>	Основные оксиды реагируют с кислотами, кислотными оксидами, с водой (только оксиды щелочных и щелочноземельных металлов).
8	<b>Основания</b>	Сложные вещества, в состав которых входят атомы металлов, соединенные с одной или несколькими группами атомов ОН.(примеры)
9	<b>Щелочи</b>	Растворимые в воде основания.(примеры)
10	<b>Химические свойства оснований</b>	Щелочи реагируют с индикаторами, кислотными оксидами, кислотами, растворами солей. Нерастворимые основания реагируют с кислотами, разлагаются при нагревании.
11	<b>Кислоты</b>	Сложные вещества, состоящие из кислотных остатков и атомов водорода, способных замещаться на атомы металлов.(примеры)
12	<b>Химические свойства кислот</b>	Кислоты реагируют с индикаторами, металлами, основными оксидами, основаниями, растворами солей, некоторые кислоты разлагаются при нагревании.
13	<b>Соли</b>	Сложные вещества, образованные атомами металлов и кислотными остатками.(примеры)