

Образовательный минимум

Четверть	3
Предмет	Химия
Класс	8

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