

Образовательный минимум

Четверть	3
Предмет	Химия
Класс	8

№	Термин, понятие	Определение
1	Оксиды	Сложные вещества, образованные двумя элементами, один из которых кислород. Общая формула оксидов $\text{Э}_x\text{O}_y$, где Э – любой элемент, кроме фтора.
2	Классификация оксидов	- несолеобразующие CO , SiO , NO , N_2O - основные, образованы металлами с валентностью I, II - амфотерные, образованы металлами с валентностью III, IV а также ZnO , BeO , PbO , SnO - кислотные, образованы металлами с валентностью V, VI, VII и неметаллами.
3	Классификация оснований	- щелочи – растворимые основания, образованные щелочными или щелочноземельными металлами - нерастворимые основания
4	Основания	Сложные вещества, образованные металлами, связанными с одной или несколькими группами OH. Общая формула основания $\text{Me}(\text{OH})_x$, где x – валентность металла
5	Кислоты	Сложные вещества, состоящие из кислотных остатков и атомов водорода, способных замещаться на атомы металлов. Общая формула кислот H_xA_y , где А – кислотный остаток.
6	Классификация кислот	- бескислородные и кислородосодержащие - одноосновные, двухосновные, трёхосновные.
7	Реакция нейтрализации	Реакция обмена, между кислотой и основанием, в результате которой образуются соль и вода.
8	Индикаторы	Вещества, которые под действием растворов щелочей и кислот по-разному изменяют свой цвет
9	Генетическая связь	Связь между веществами разных классов, основанная на их взаимопревращениях и отражающая единство происхождения
10	Амфотерные оксиды и гидроксиды	Оксиды и гидроксиды, способные реагировать с кислотами и щелочами.

ИСТОЧНИК: Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия. 8 класс. Учебник. М.: «Просвещение», 2018.