23.12.2020 год

Тема урока:

Основания, состав и классификация

Основания

– это сложные вещества, состоящие из атома металла и связанного с ним одной или нескольких гидроксогрупп

$Me(OH)_n$

Номенклатура оснований:

Название основания	=	Гидроксид	+	Название металла в родительном падеже	+	валентность римскими цифрами

Назовите основания:

- $Ca(OH)_2$ – гидроксид кальция
- $Fe(OH)_2$ – гидроксид железа (II)
- $Fe(OH)_3$ – гидроксид железа (III)

КЛАССИФИКАЦИЯ:

Основания

Растворимые
(*щелочи*)

$NaOH$, KOH

Нерастворимые

$Cu(OH)_2$

Алгоритм составления химических формул оснований

- 1.Записысываем символ металла и рядом гидроксогруппу.

Me OH

- 2.Количество гидроксогрупп зависит от валентности металла.
- 3.Если валентность металла I, то гидроксогруппа одна. Она не заключается в скобки.

MeOH

- 4.Если валентность металла II или III, то гидроксогруппу заключают в скобку и за скобками записываем индекс.

$Me(OH)_2$

Оксидам металла соответствуют основания:

I	II	III
Na_2O	FeO	Fe_2O_3
$NaOH$	$Fe(OH)_2$	$Fe(OH)_3$

Задание 1.Составьте формулы оснований из оксидов:

ZnO, Li_2O, MgO и назовите оксид и основание

Задание 2.Попробуйте самостоятельно составить формулы оксидов из оснований:

$CuOH$, $Cu(OH)_2$, KOH и назовите основание и оксид