Основания

Подготовила МАМЖИЕВА АННА
8 «в» КЛАСС

Определение.

Основания – это сложные вещества, состоящие из ионов металлов и связанных с ними гидроксид-ионов.

$M(OH)_n$, где M – металл, n – число групп OH^- и в то же время численное значение заряда иона (степени окисления) металла

Название: «гидроксид» + «металла» (степень окисления, если переменная)

$Cu(OH)_2$ – гидроксид меди два

Установите соответствие

KOH	Гидроксид кальция
$Mg(OH)_2$	Гидроксид железа (III)
$Ca(OH)_2$	Гидроксид натрия
$Fe(OH)_3$	Гидроксид магния
$NaOH$	Гидроксид калия

Химические свойства оснований

1. Основание + кислота = соль + вода (р-ция обмена)

$$NaOH + HCl = NaCl + H_2O$$

2. Щёлочь + кислотный оксид = соль + вода (р-ция обмена)

$$Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3 + H_2O$$

3. Щёлочь + соль = новое основание + новая соль (р-ция обмена)

$$2NaOH + CuSO_4 = Na_2SO_4 + Cu(OH)_2\downarrow$$

4. Разложение нерастворимых в воде оснований на оксид и воду

$$Cu(OH)_2 \overset{t}{=} CuO + H_2O$$