Основания

- Основания – это сложные вещества, состоящие из атомов металлов и одной или нескольких гидроксогрупп.

$$Me\,(OH)_n$$

Определите формулы оснований

$Mg(OH)_2$	$ZnCl_2$	$MgSO_4$
$HClO_4$	$NaOH$	$NaCl$
KOH	$FeBr_3$	$Fe(OH)_3$
$Al(OH)_3$	H_2SO_4	H_3BO_3

Основания

- <u>Растворимые в воде</u>

(щелочи)

NaOH- гидроксид натрия

(едкий натр)

KOH- гидроксид калия

(едкое кали)

$Ca(OH)_2$- гидроксид кальция

(известковая вода)

- <u>Нерастворимые в воде</u>

$Fe(OH)_3$- гидроксид железа III

$Fe(OH)_2$- гидроксид железа II

$Mg(OH)_2$- гидроксид магния

Назовите формулы оснований.

$Al(OH)_3$	$Zn(OH)_2$	$Cr(OH)_3$
$Mg(OH)_2$	$Pb(OH)_2$	$NaOH$
$LiOH$	$Au(OH)_3$	$Be(OH)_2$
$Fe(OH)_2$	$Ba(OH)_2$	$Cu(OH)_2$

Напишите уравнения реакций по цепочкам превращений

К → K_2O → КОН

Ba → BaO → $Ba(OH)_2$

Вопросы

- Что такое основание?
- Какие основания называются щелочами?
- Какие оксиды соответствуют основаниям?

Определите формулы оксидов и соответствующих им оснований и назовите их

- FeO; Mg; $Mg(OH)_2$; MgO; $Cr(OH)_2$; CrO_3; Fe_2O_3; ZnO; $Fe(OH)_2$; H_2O; $Fe(OH)_3$; $ZnCl_2$; $Zn(OH)_2$; CrO; K_2O; K; KOH; KCl; Zn.