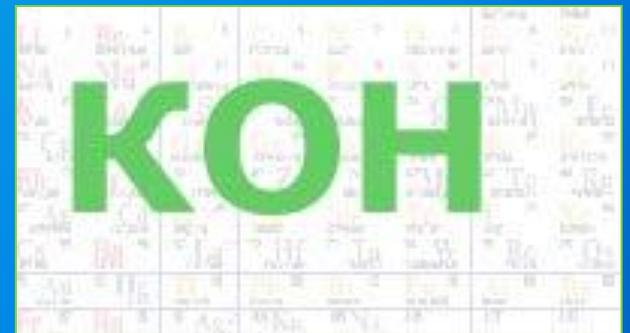
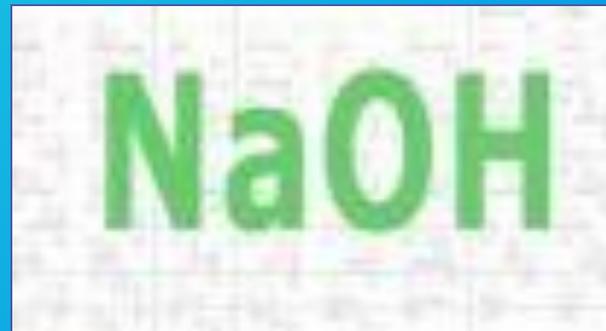




ОСНОВАНИЯ



Основания

-это сложные вещества, состоящие из ионов металлов и гидроксильных групп (-ОН).



Общая формула оснований

n - число OH^- групп, численно равное значению заряда иона (степени окисления) металла.

+1

NaOH

+2

Ca(OH)₂

+3

Fe(OH)₃

Названия оснований

NaOH	-гидроксид	натрия	
Ca(OH)₂	-гидроксид	кальция	
Fe(OH)₃	-гидроксид	железа	(III)

Тривиальные названия

KOH

- едкое кали

NaOH

- едкий натр

Ca(OH)₂

- гашеная известь,
в растворе - известковая вода

Я тут новую биожидкость для мытья посуды купила. Никакой химии, только натуральные компоненты. Как тебе?



NaOH, KOH – едкие вещества!

Основаниям соответствуют оксиды металлов в той же степени окисления.

Например: **NaOH – Na₂O**

Ca(OH)₂ – CaO

Fe(OH)₃ – Fe₂O₃

Fe(OH)₂ – FeO

Классификация оснований

Основания

Растворимые

(Щёлочи)

NaOH, KOH, Ba(OH)₂

Нерастворимые

**Cr(OH)₂, Mn(OH)₂,
Fe(OH)₃**