



# ОСНОВАНИЯ



# Основания

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



Общая формула оснований

**n** - число  $\text{OH}^-$  групп, численно равное значению заряда иона (степени окисления) металла.

**+1**

**NaOH**

**+2**

**Ca(OH)<sub>2</sub>**

**+3**

**Fe(OH)<sub>3</sub>**

# Названия оснований



-гидроксид

натрия



-гидроксид

кальция



-гидроксид

железа

(III)

## Тривиальные названия

**KOH**

- едкое кали

**NaOH**

- едкий натр

**Ca(OH)<sub>2</sub>**

- 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 – Na<sub>2</sub>O**

**Ca(OH)<sub>2</sub> – CaO**

**Fe(OH)<sub>3</sub> – Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**

**Fe(OH)<sub>2</sub> – FeO**

# Классификация оснований

## Основания

**Растворимые**

**(Щёлочи)**

**NaOH, KOH, Ba(OH)<sub>2</sub>**

**Нерастворимые**

**Cr(OH)<sub>2</sub>, Mn(OH)<sub>2</sub>,  
Fe(OH)<sub>3</sub>**