

# КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ



**Основания** – это неорганические вещества, состоящие из атомов металла и гидроксильной группы **ОН**

## Классификация оснований

Растворимые  
(щелочи)  
LiOH, NaOH,  
KOH, Ca(OH)<sub>2</sub>,  
Ba(OH)<sub>2</sub>

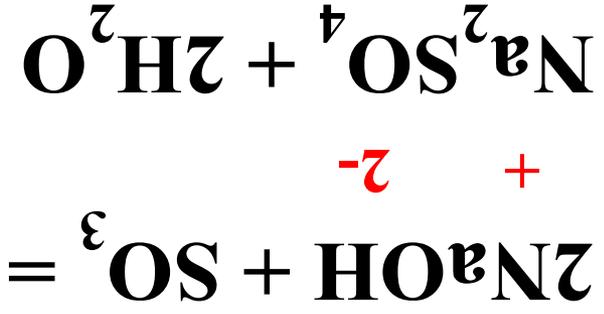
Нерастворимые

Cu(OH)<sub>2</sub>,  
Fe(OH)<sub>2</sub>,  
Mg(OH)<sub>2</sub>,  
Zn(OH)<sub>2</sub>,  
Al(OH)<sub>3</sub>, Fe(OH)<sub>3</sub>  
Ni(OH)<sub>2</sub>, Pb(OH)<sub>2</sub>

# Химические свойства

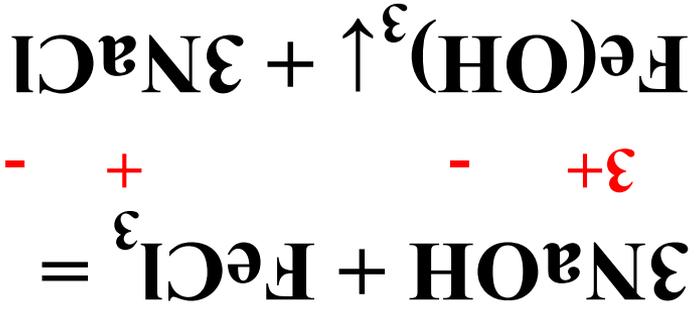
нерастворимые	растворимые
1. Реакция с кислотами	
$\text{MgSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ <p style="text-align: center; margin-left: 100px;"> <span style="color: red;">2+</span> <span style="color: red;">2-</span>      <span style="color: red;">2+</span> <span style="color: red;">2-</span> </p>	$\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ <p style="text-align: center; margin-left: 100px;"> <span style="color: red;">+</span> <span style="color: red;">2-</span> </p>
2. Реакция разложения (под действием t°)	
$\text{Mg}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t} \text{MgO} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{NaOH} \xrightarrow{t} \text{нет реакции}$

### 3. Реакция с кислотными оксидами



**реакции нет**

### 4. Реакция с солями



Реакция имеет место в том случае, если в результате образуется осадок

**реакции нет**