

КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ



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

Классификация оснований

Растворимые
(щелочи)
LiOH, NaOH,
KOH, Ca(OH)₂,
Ba(OH)₂

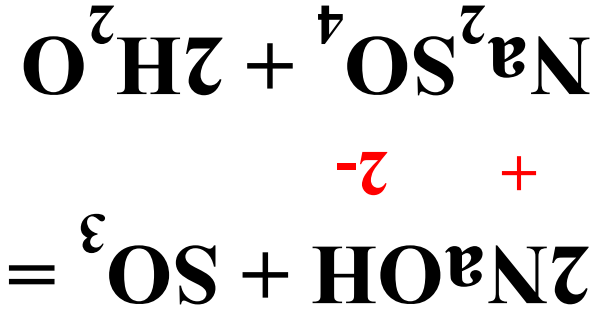
Нерастворимые

Cu(OH)₂,
Fe(OH)₂,
Mg(OH)₂,
Zn(OH)₂,
Al(OH)₃, Fe(OH)₃
Ni(OH)₂, Pb(OH)₂

Химические свойства

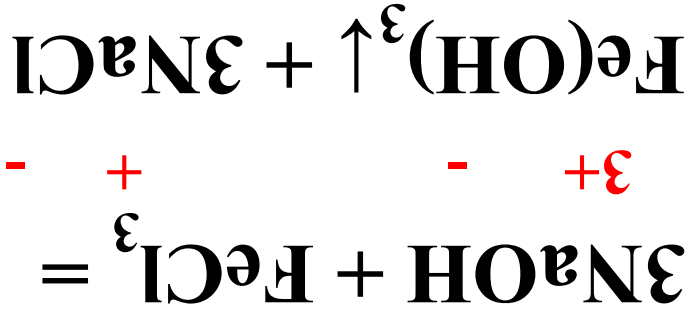
нерастворимые	растворимые
1. Реакция с кислотами	
$\text{MgSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ <p style="text-align: center; margin-left: 100px;"> 2+ 2- 2+ 2- </p>	$\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ <p style="text-align: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

3. Реакция с кислотными оксидами



реакции нет

4. Реакция с солями



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

реакции нет