

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

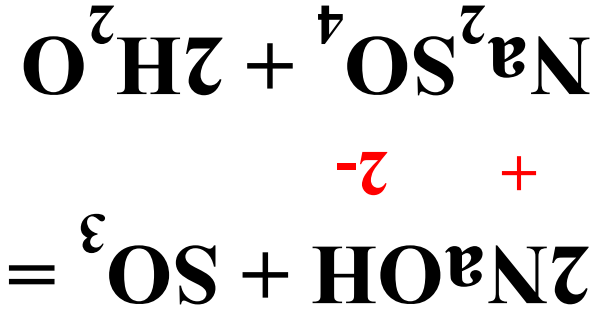
Нерастворимые

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

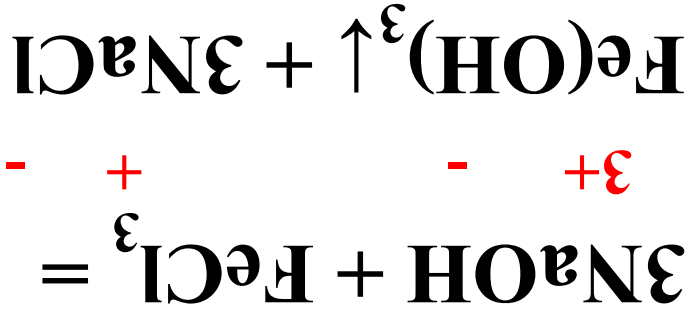
нерастворимые	растворимые
1. Реакция с кислотами	
$\text{MgSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ <p style="text-align: center; color: red;"> $\begin{matrix} 2+ & 2- \\ \text{MgSO}_4 \end{matrix}$ </p>	$\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$ <p style="text-align: center; color: red;"> $\begin{matrix} + & 2- \\ \text{Na}_2\text{SO}_4 \end{matrix}$ </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