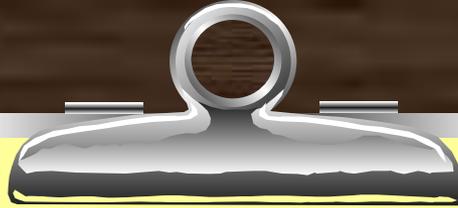




# **О С Н О В А Н И Я .**

*Классификация и химические  
свойства.*

**МКОУ «Средняя общеобразовательная  
школа №1» г. Сухиничи Калужской обл.  
Учитель химии Васичева И.А.**

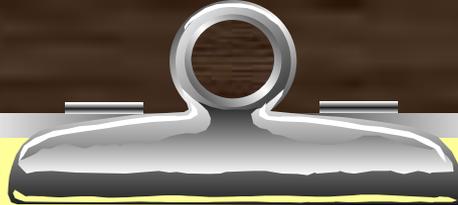


**Растворимые основания  
(щелочи)**

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

**Нерастворимые основания**

**Cu(OH)<sub>2</sub>  
Al(OH)<sub>3</sub>  
Fe(OH)<sub>2</sub>**

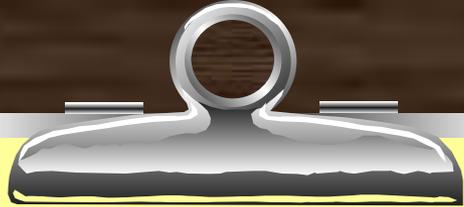


**СИЛЬНЫЕ ( $\alpha \rightarrow 1$ )  
ОСНОВАНИЯ**

**ЩЕЛОЧИ**

**СЛАБЫЕ ( $\alpha \rightarrow 0$ )  
ОСНОВАНИЯ**

**Водный раствор  
аммиака  
 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$**



**ОДНОКИСЛОТНЫЕ  
ОСНОВАНИЯ**

**ДВУХКИСЛОТНЫЕ  
ОСНОВАНИЯ**

**NaOH  
KOH**

**Cu(OH)<sub>2</sub>  
Fe(OH)<sub>2</sub>**

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

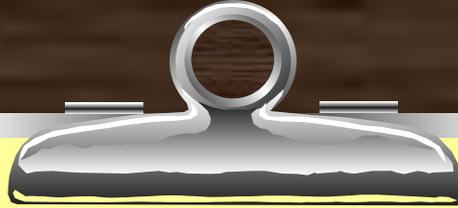
**Fe(OH)<sub>3</sub> ???**



**Гидроксид цезия –  
сильнейшее  
основание**



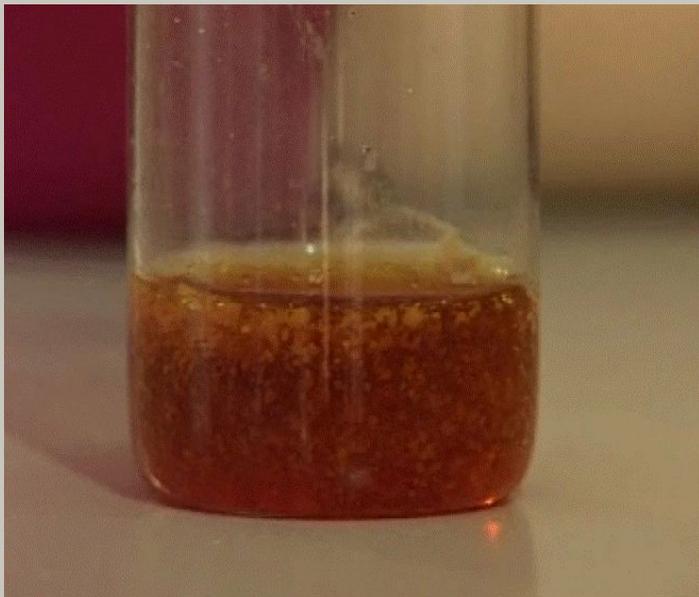
**Гидроксид натрия**



**Гидроксид кальция**



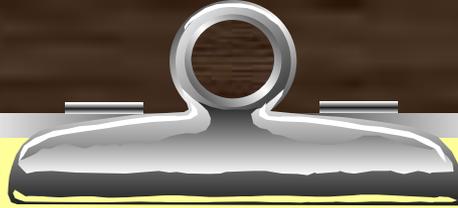
**Гидроксид бария**



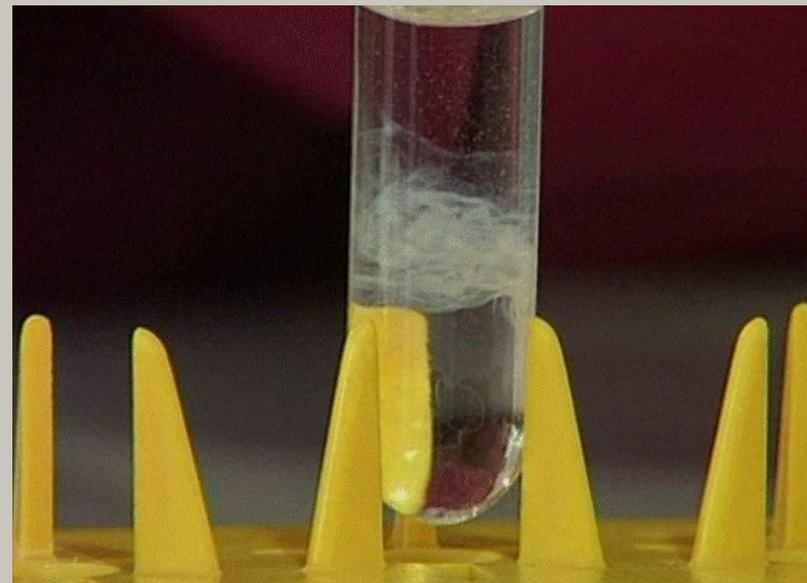
**Гидроксид железа (Ш)**



**Гидроксид меди (II)**



**Гидроксид магния**



**Гидроксид алюминия**



## ТИПИЧНЫЕ РЕАКЦИИ ОСНОВАНИЙ

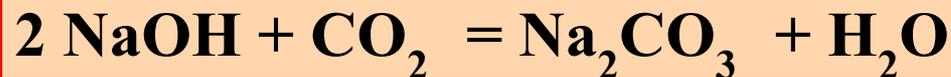
1. Основание + кислота → соль + вода.

(реакция обмена)



2. Щелочь + оксид неметалла → соль + вода.

(реакция обмена)



3. Щелочь + соль → новое основание + новая соль.

(реакция обмена)



**НЕРАСТВОРИМЫЕ ОСНОВАНИЯ РАЗЛАГАЮТСЯ  
при нагревании на оксид металла и воду.**

