



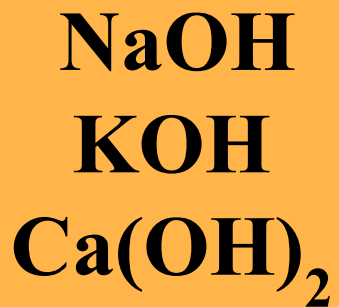
О С Н О В А Н И Я .

*Классификация и химические
свойства.*

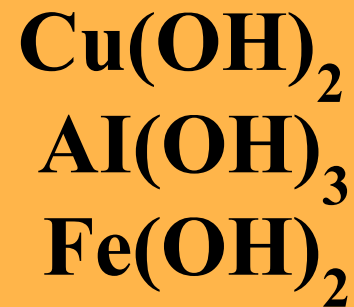
**МКОУ «Средняя общеобразовательная
школа №1» г. Сухиничи Калужской обл.
Учитель химии Васичева И.А.**



**Растворимые основания
(щелочи)**



Нерастворимые основания





**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)₂
Fe(OH)₂**

Al(OH)₃

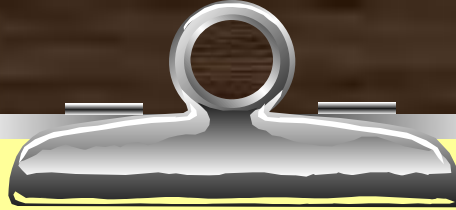
Fe(OH)₃ ???



**Гидроксид цезия –
сильнейшее
основание**



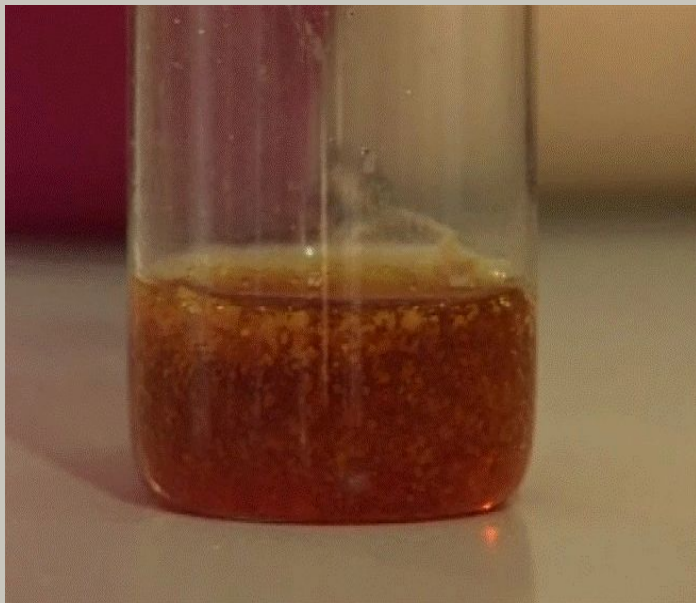
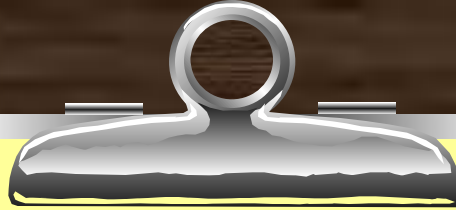
Гидроксид натрия



Гидроксид кальция



Гидроксид бария



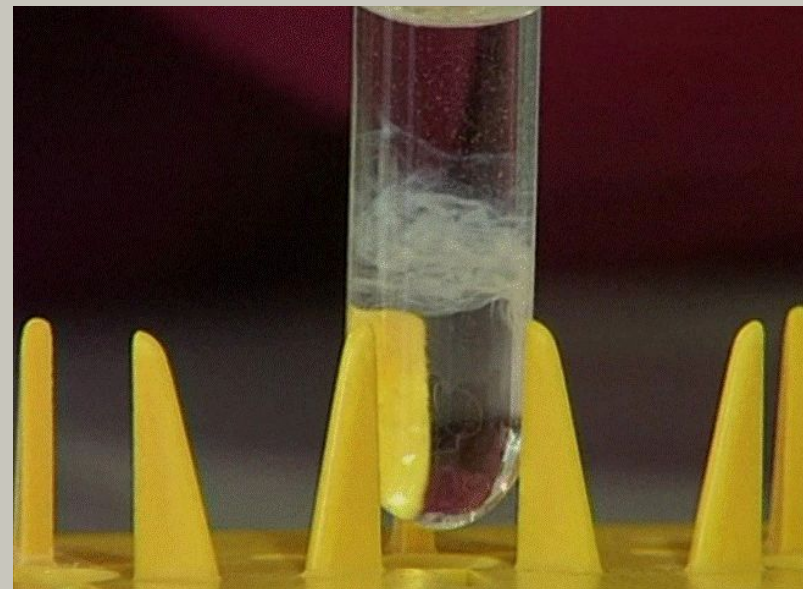
Гидроксид железа (Ш)



Гидроксид меди (II)



Гидроксид магния



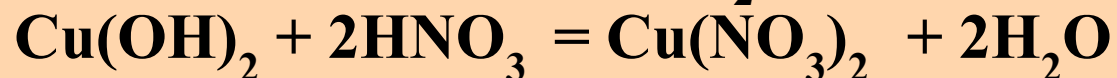
Гидроксид алюминия



ТИПИЧНЫЕ РЕАКЦИИ ОСНОВАНИЙ

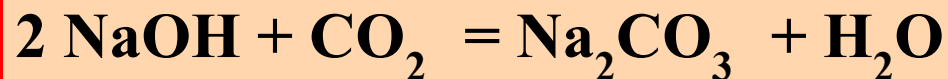
1. Основание + кислота → соль + вода.

(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.**

