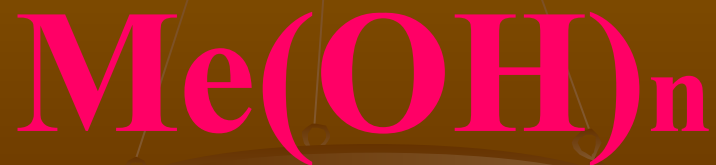




Основаниями называются сложные неорганические соединения состоящие из атома металла и одной или нескольких гидроксильных групп  $\text{OH}$ .



# Основания



Растворимые  
в воде -  
ЩЕЛОЧИ.  
NaOH  
Ba(OH)<sub>2</sub>

Нерастворимые .  
Fe(OH)<sub>3</sub>  
Cu(OH)<sub>2</sub>

# Химические свойства .



# Щёлочи



1. Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

Лакмус-**синий**

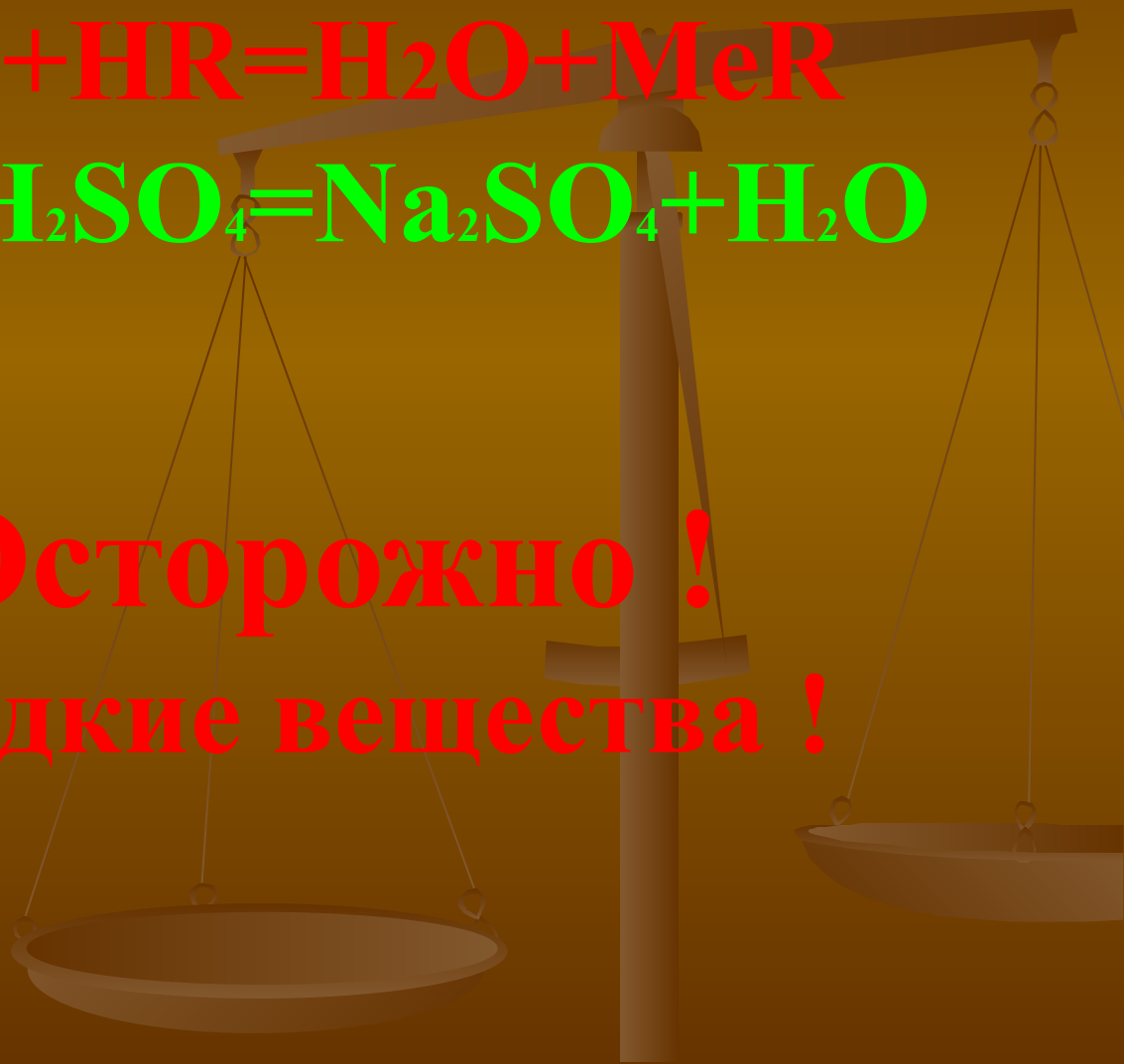
Метилоранж-**жёлтый**

Фенолфталеин-  
**малиновый**

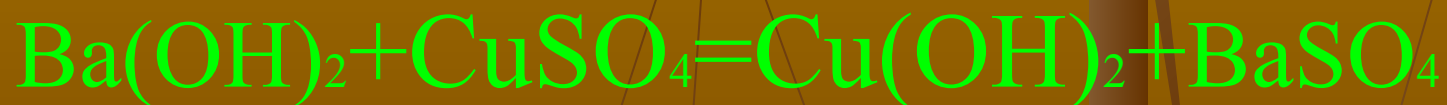
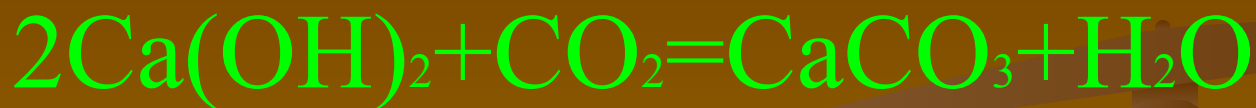
## 2. Реакция нейтрализации



**Осторожно !**  
**Едкие вещества !**







Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

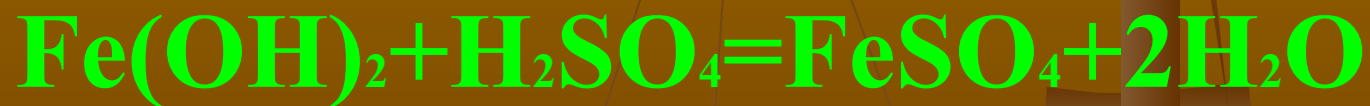
**Осторожно!**

Смыть водой.



# Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



## 2. Термическое разложение.

