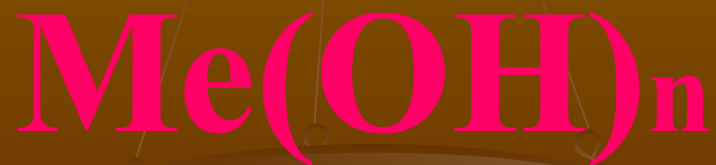




Основаниями называются  
сложные неорганические  
соединения состоящие из  
атома металла и одной или  
нескольких гидроксильных  
групп OH.



# Основания



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



Нерастворимые .  
 $\text{Fe}(\text{OH})_3$   
 $\text{Cu}(\text{OH})_2$



# Химические свойства .



# Щёлочи

1.Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

Лакмус-синий

Метилоранж-жёлтый

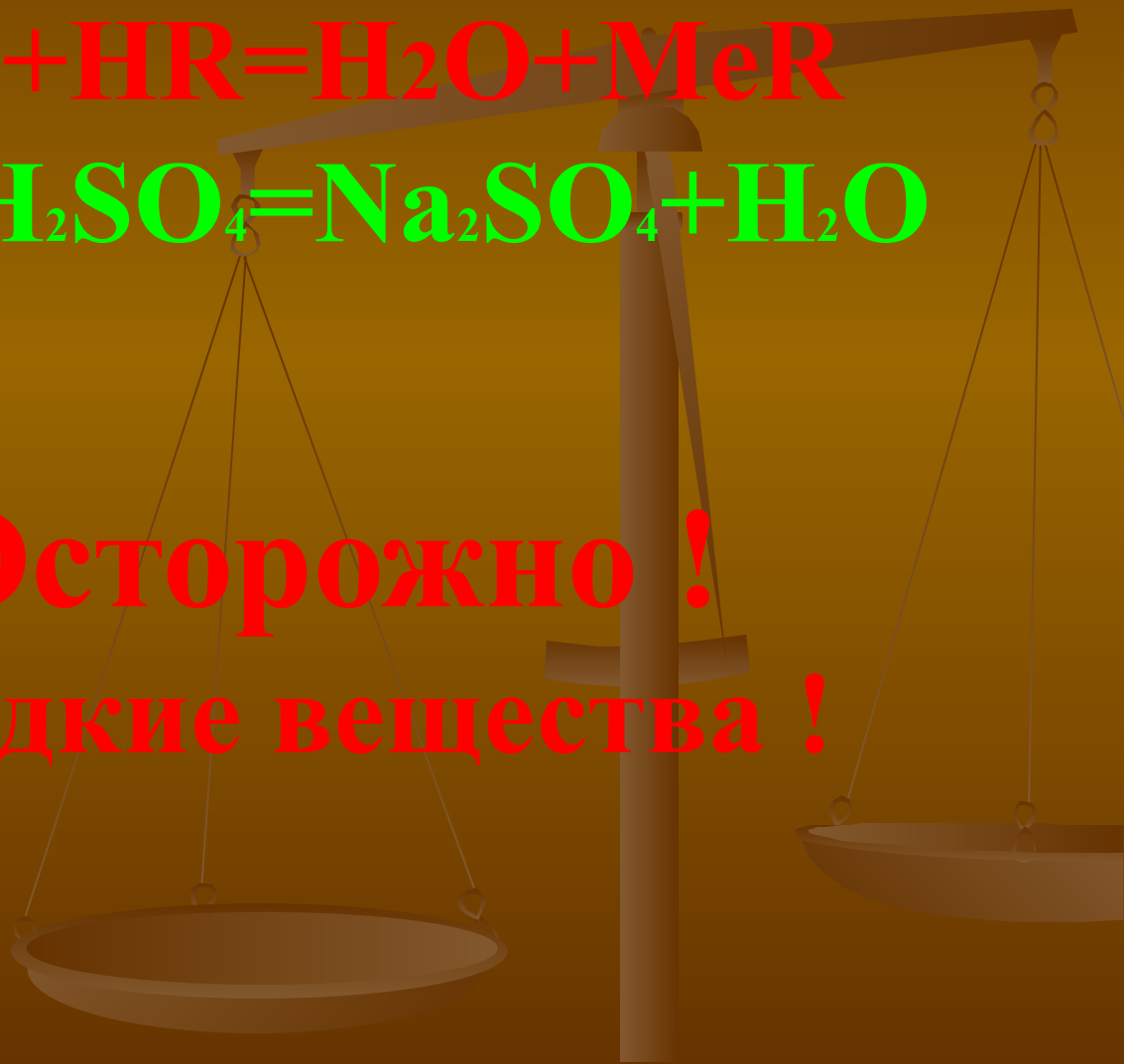
Фенолфталеин-  
малиновый



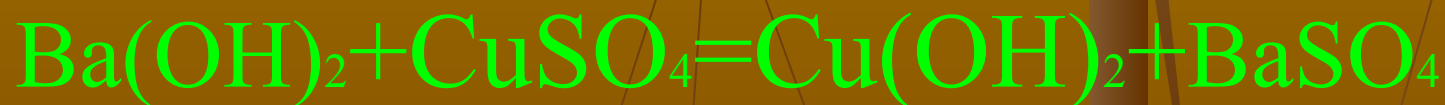
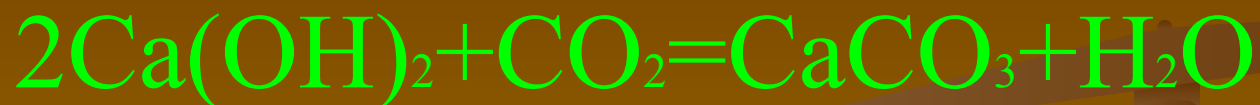
## 2. Реакция нейтрализации



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







Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

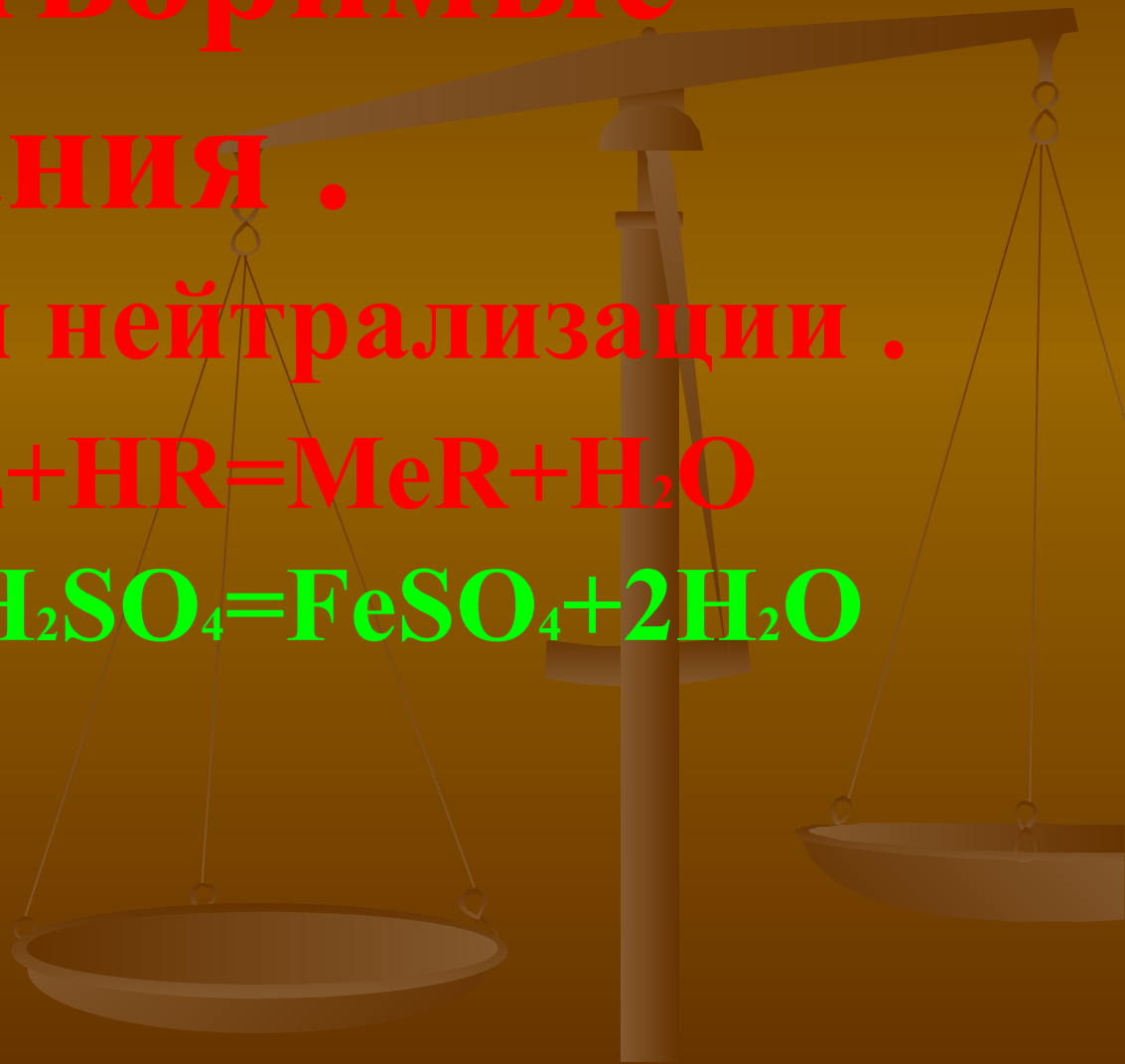
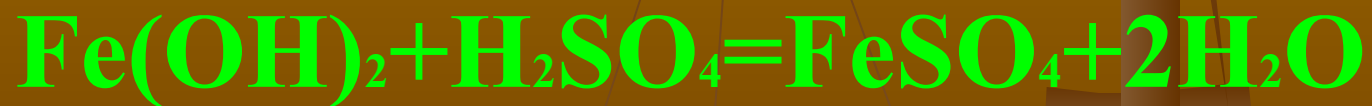
**Осторожно!**

Смыть водой.



# Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



## 2. Термическое разложение.

