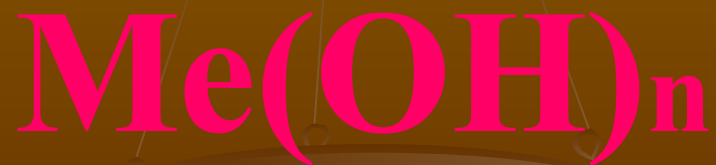


Основаниями называются
сложные неорганические
соединения состоящие из
атома металла и одной или
нескольких гидроксильных
групп OH.



Основания



Растворимые
в воде -
ЩЕЛОЧИ.
NaOH
Ba(OH)₂



Нерастворимые .

$\text{Fe}(\text{OH})_3$

$\text{Cu}(\text{OH})_2$



Химические свойства .



Щёлочи

1.Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

Лакмус-синий

Метилоранж-жёлтый

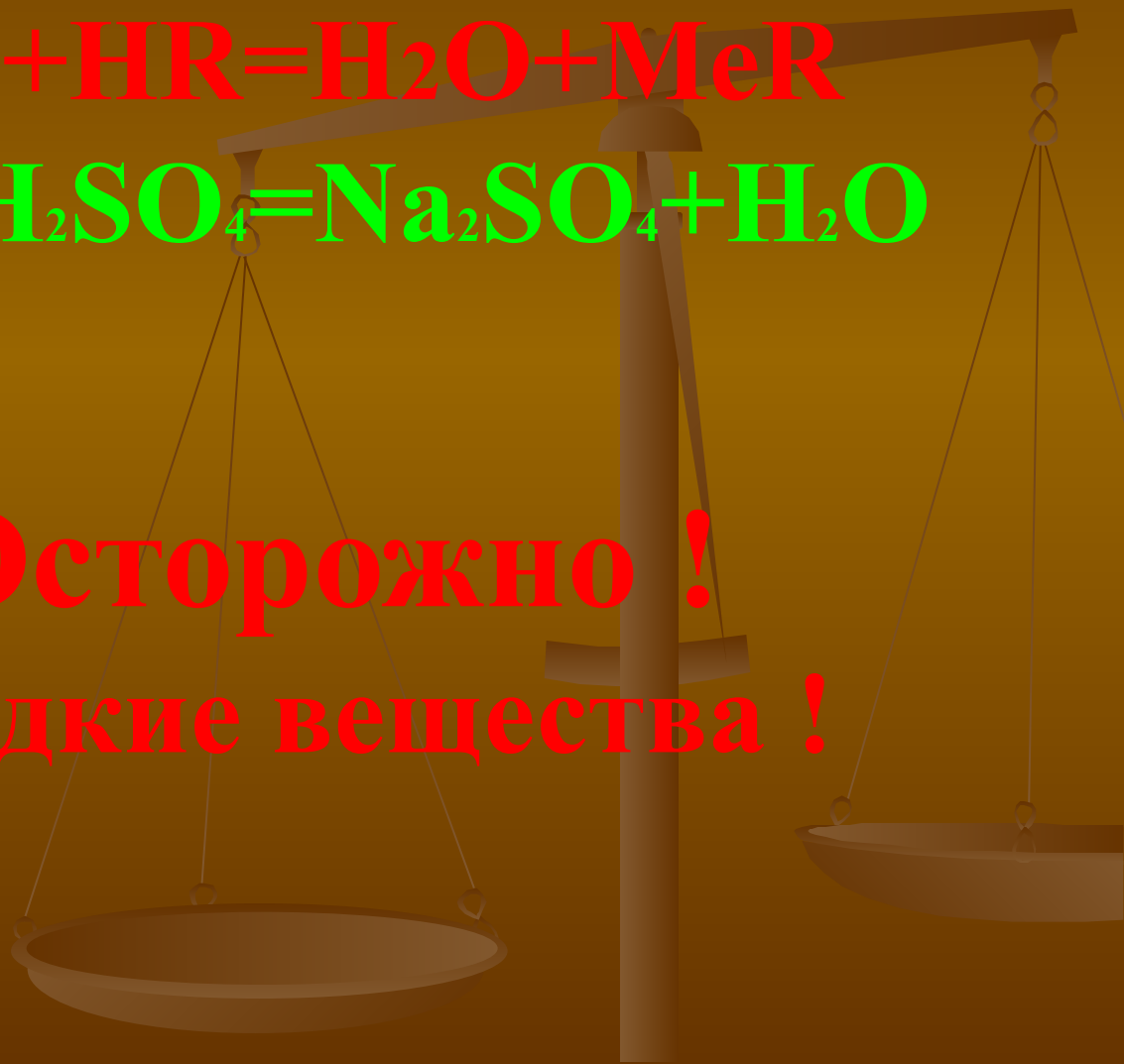
Фенолфталеин-
малиновый

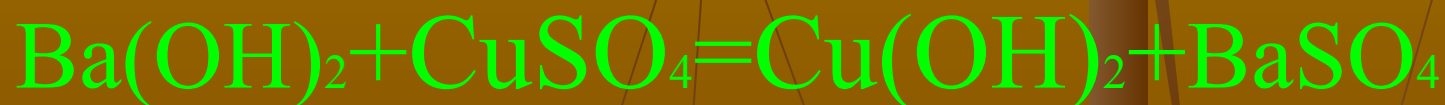
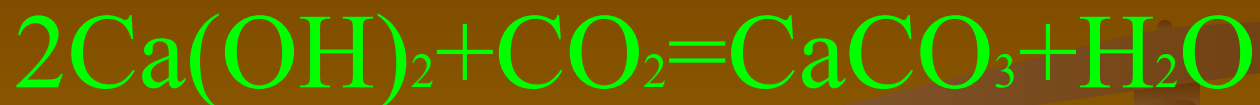


2. Реакция нейтрализации



Осторожно !
Едкие вещества !





Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

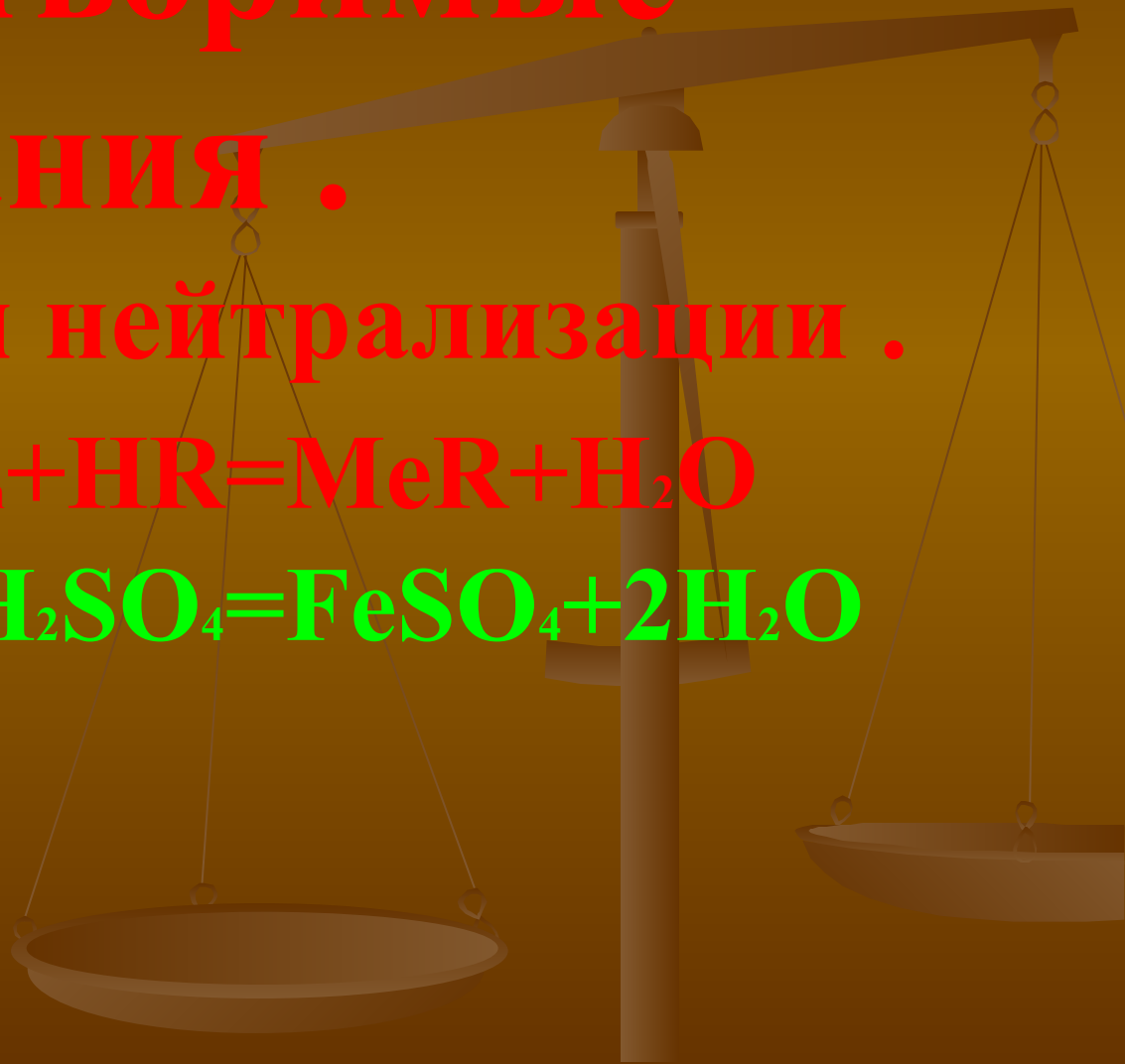
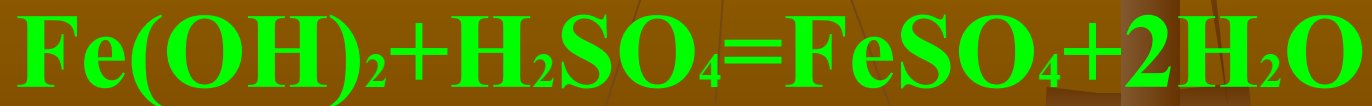
Осторожно!

Смыть водой.



Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



2. Термическое разложение.

