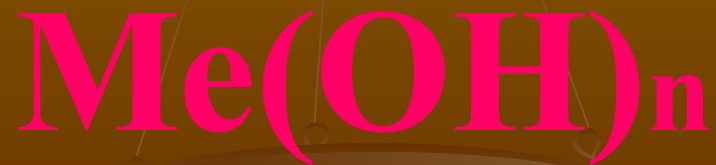


Основаниями называются сложные неорганические соединения состоящие из атома металла и одной или нескольких гидроксильных групп OH .



Основания



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

Нерастворимые .
Fe(OH)₃
Cu(OH)₂

Химические свойства .



Щёлочи



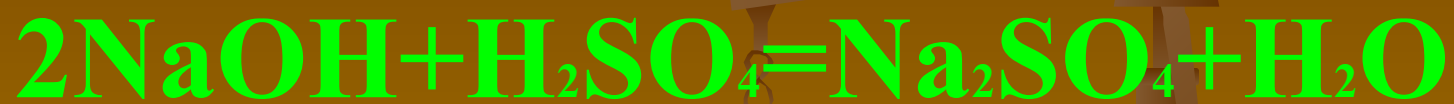
1. Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

Лакмус-**синий**

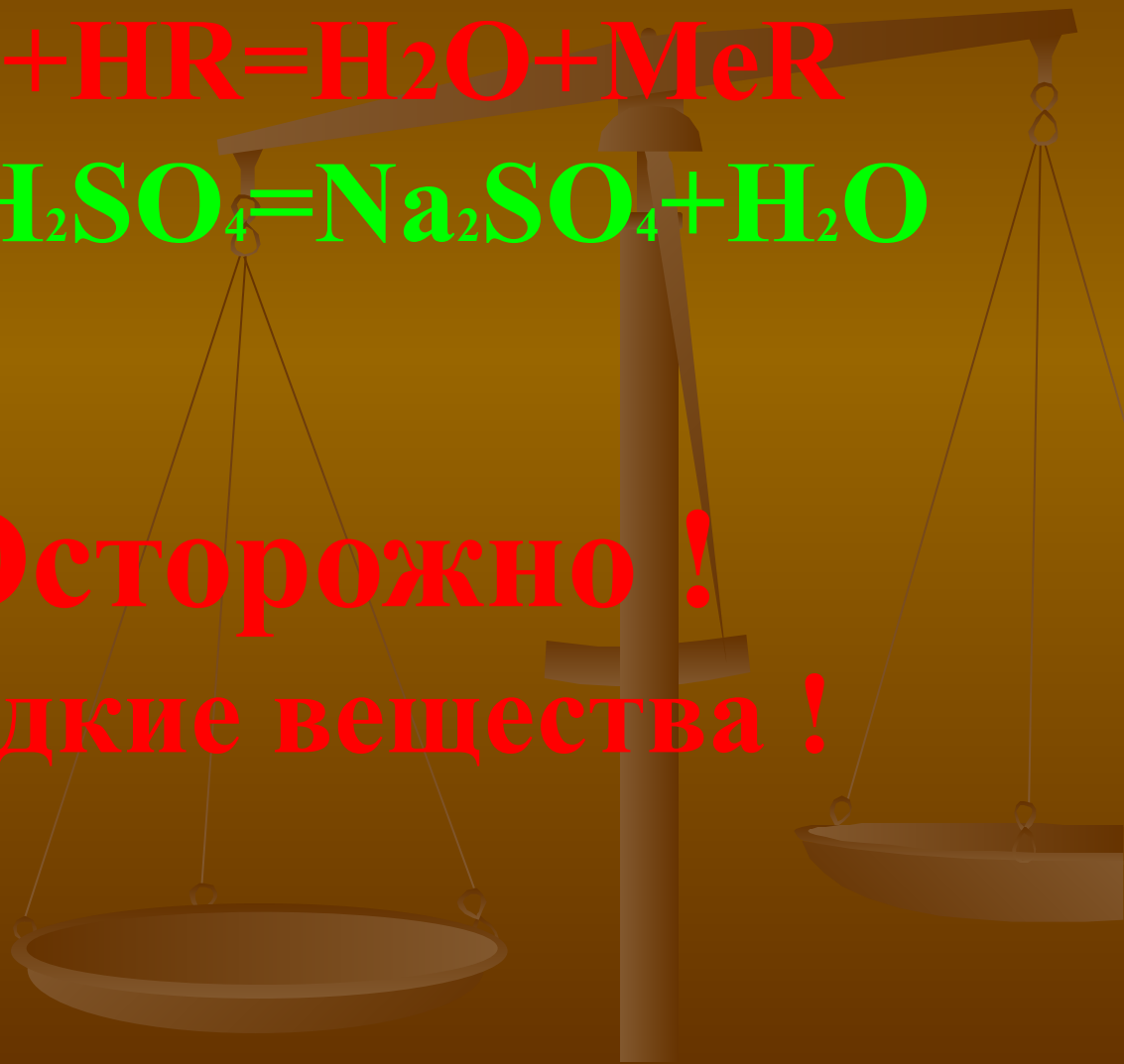
Метилоранж-**жёлтый**

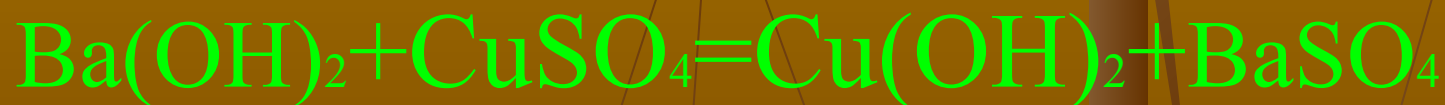
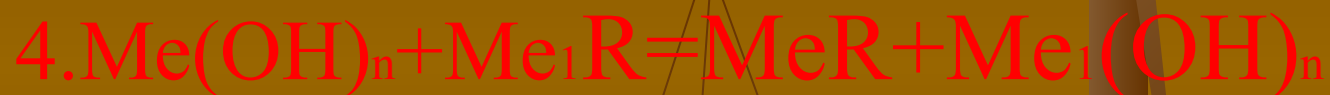
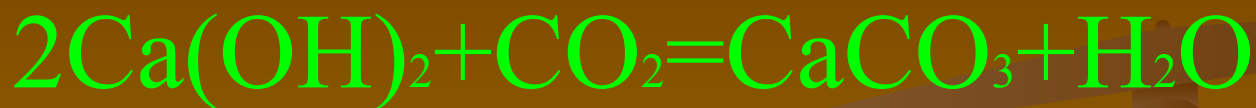
Фенолфталеин-
малиновый

2. Реакция нейтрализации



Осторожно !
Едкие вещества !





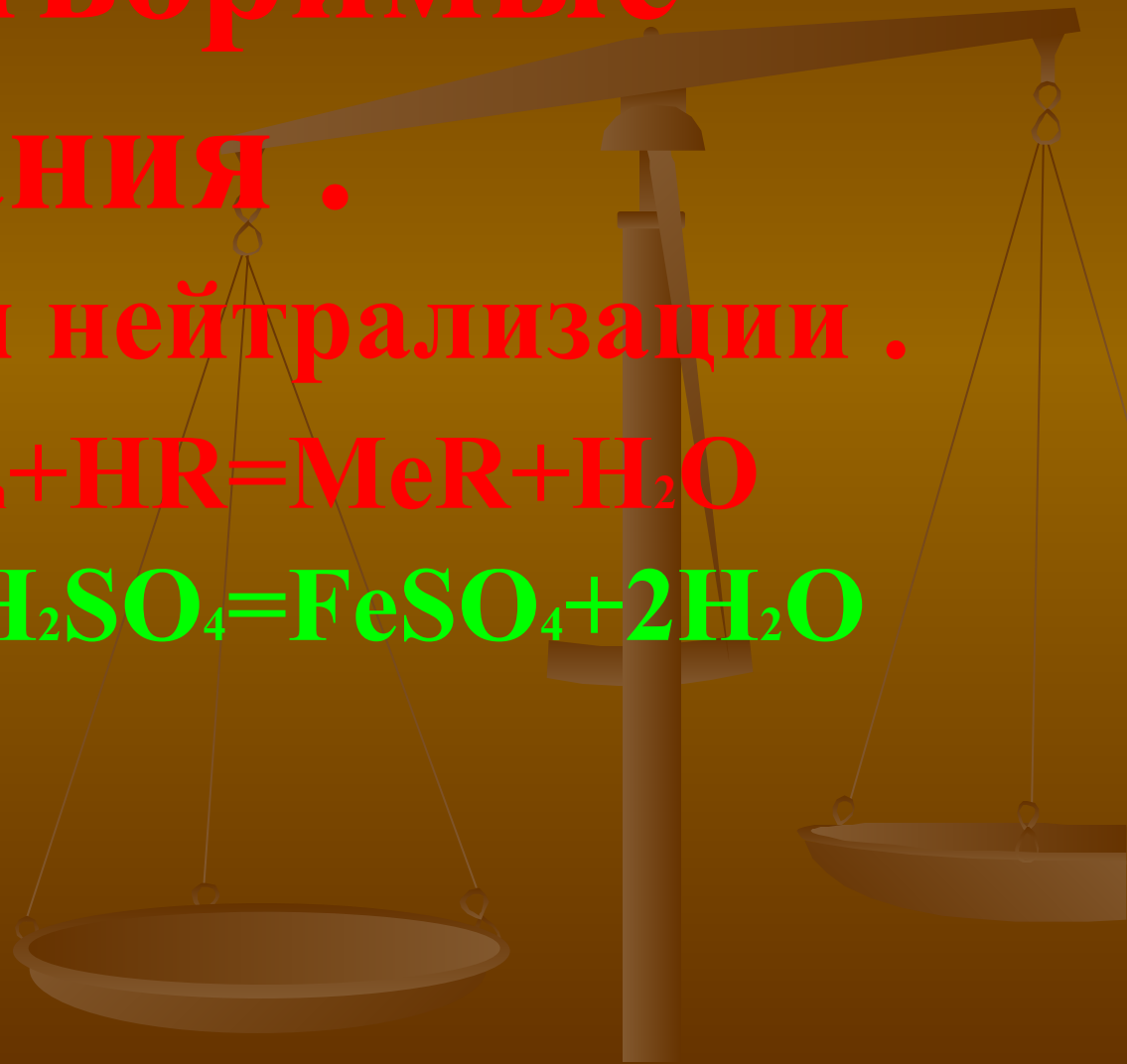
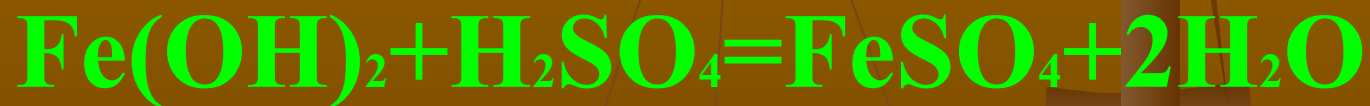
Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

Осторожно!

Смыть водой.

Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



2. Термическое разложение.

