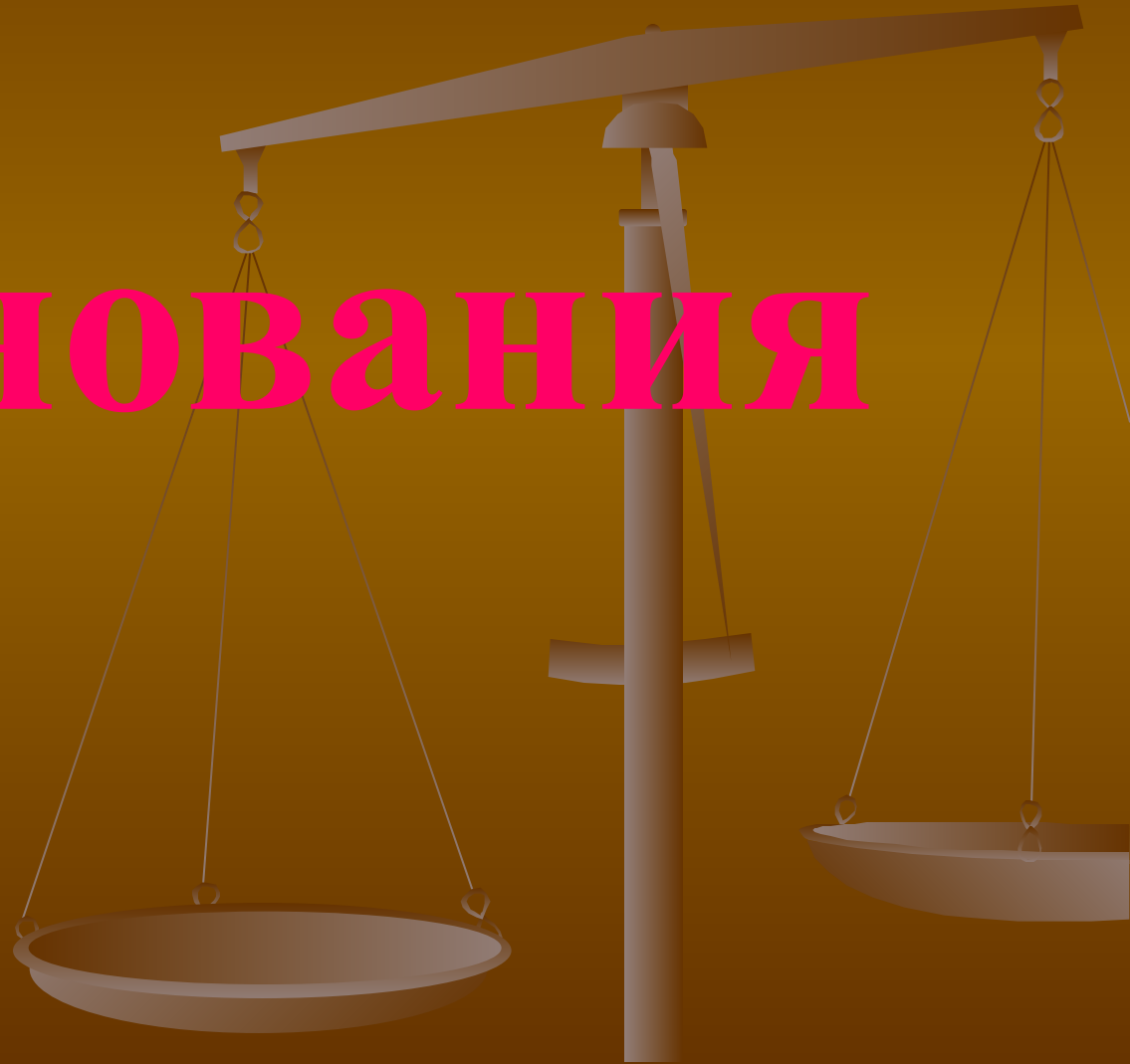
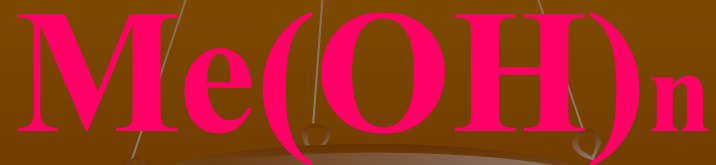


Тема урока :

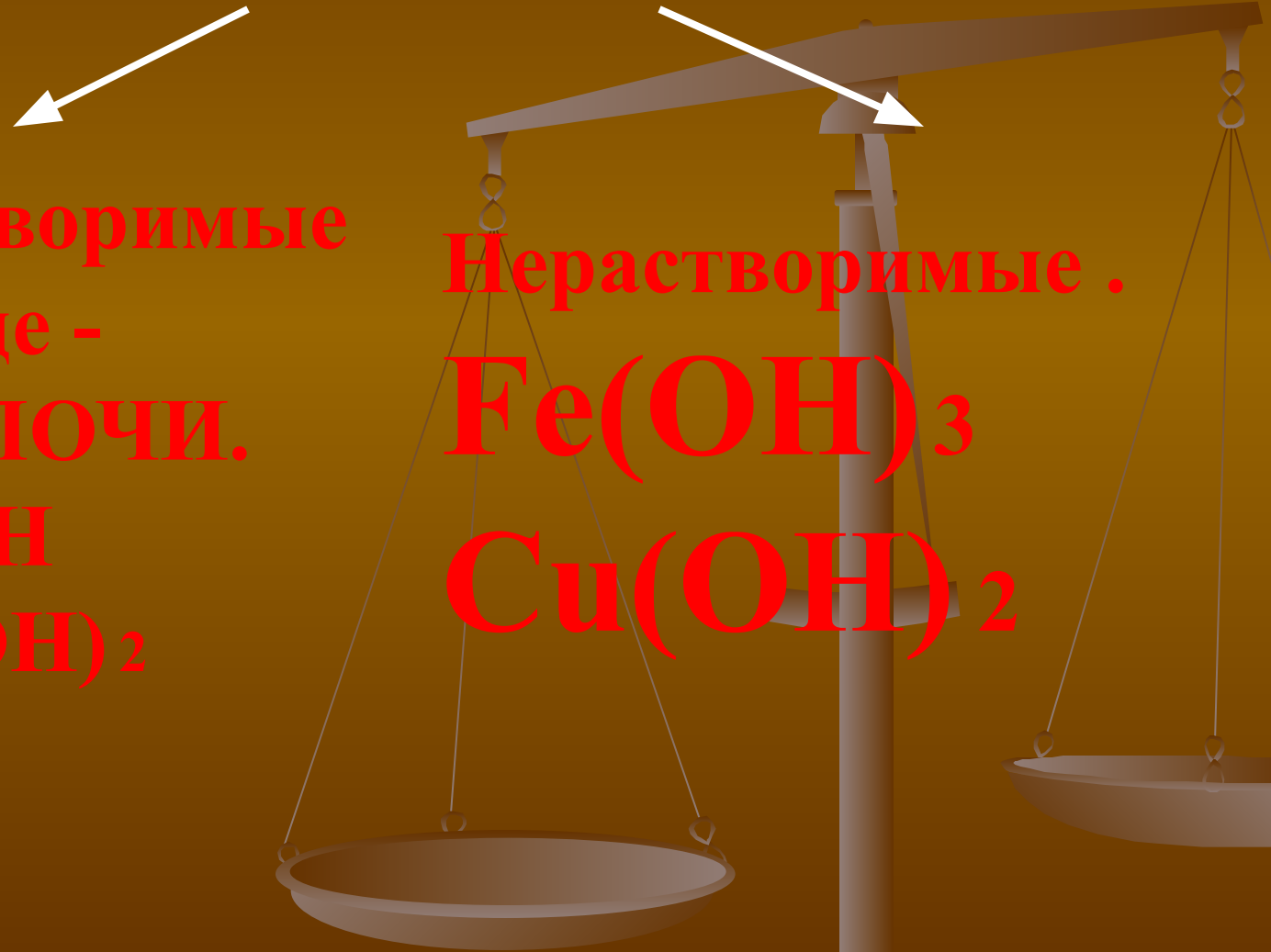
Основания



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**

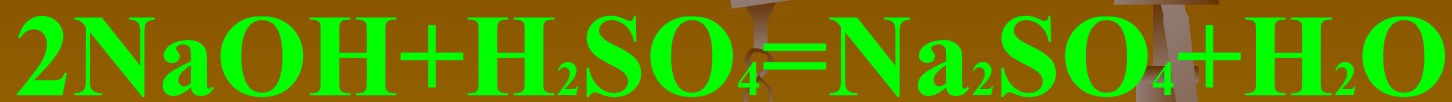
Метилоранж-**жёлтый**

Фенолфталеин-

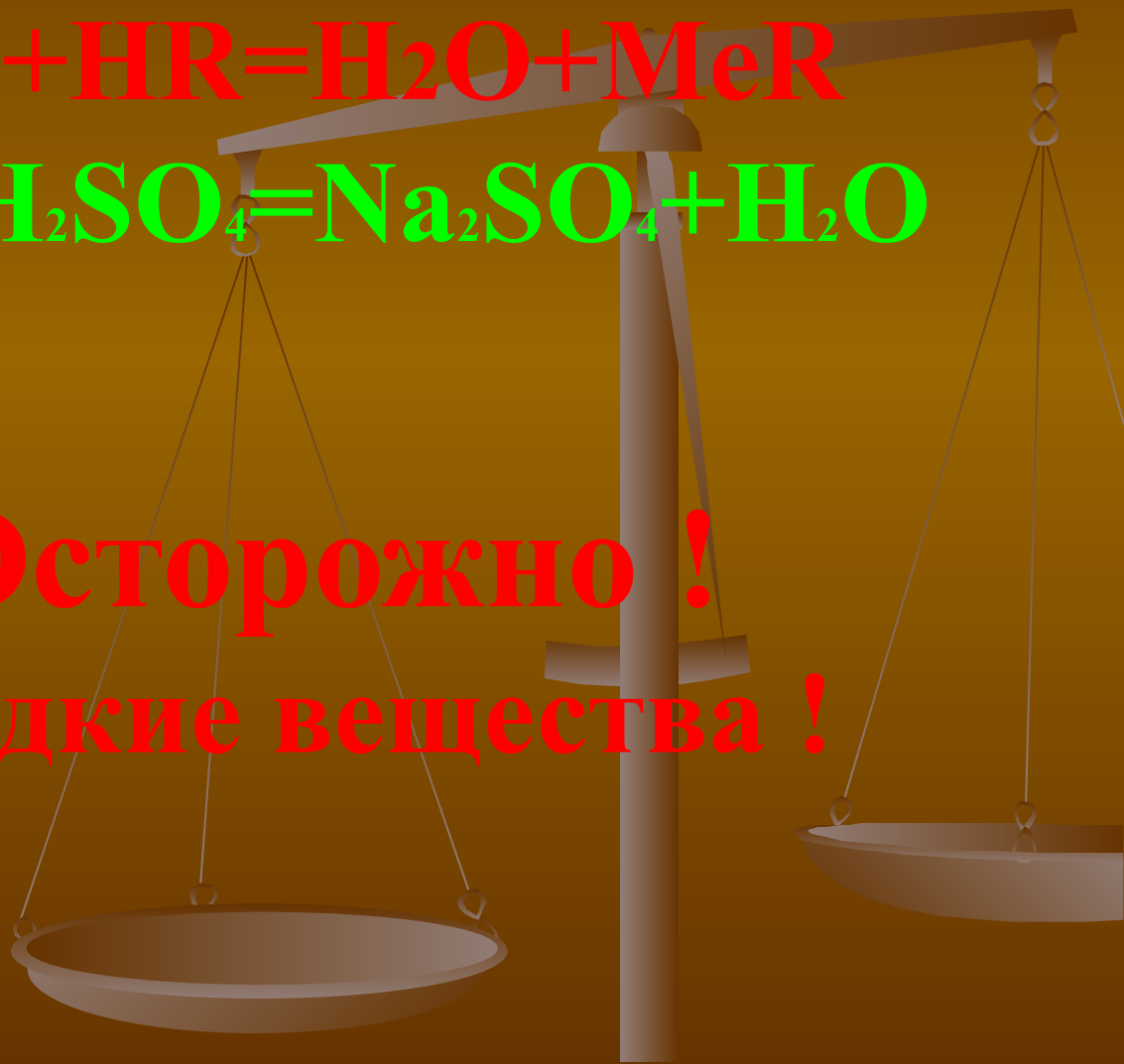
малиновый



2. Реакция нейтрализации

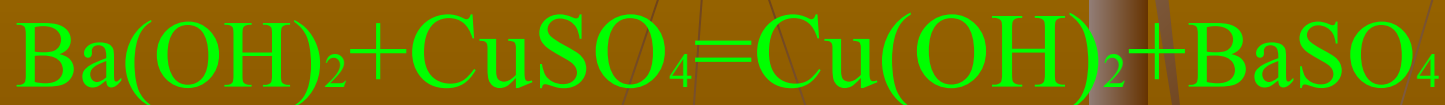
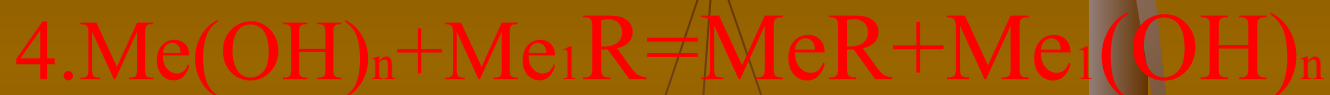
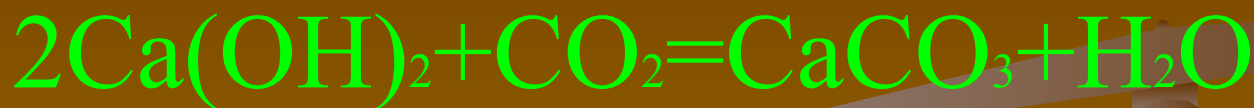


Осторожно !
Едкие вещества !



Реакция между
основанием и кислотой
в результате которой
образуется соль и вода
называется реакцией
нейтрализации.

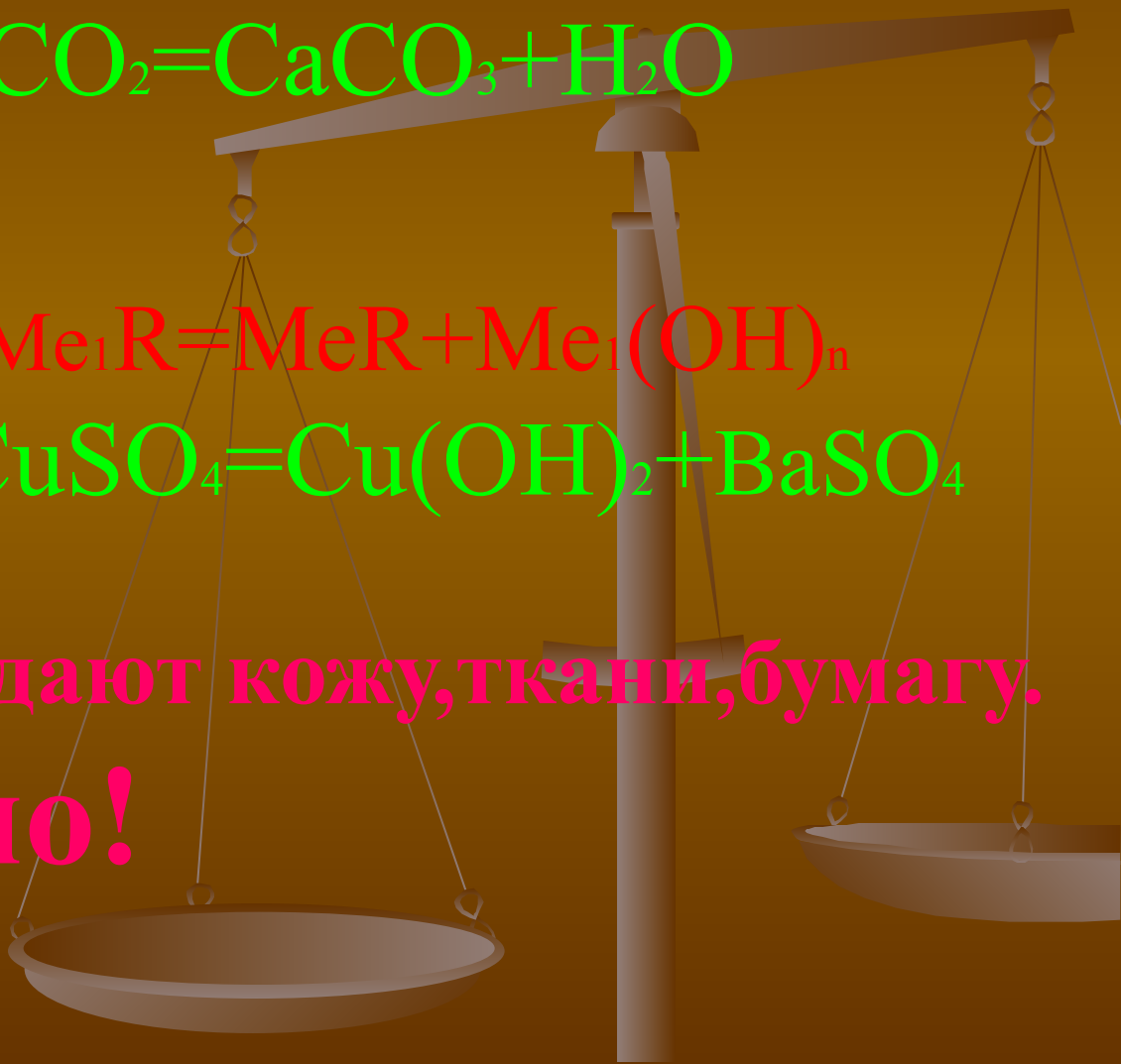




Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

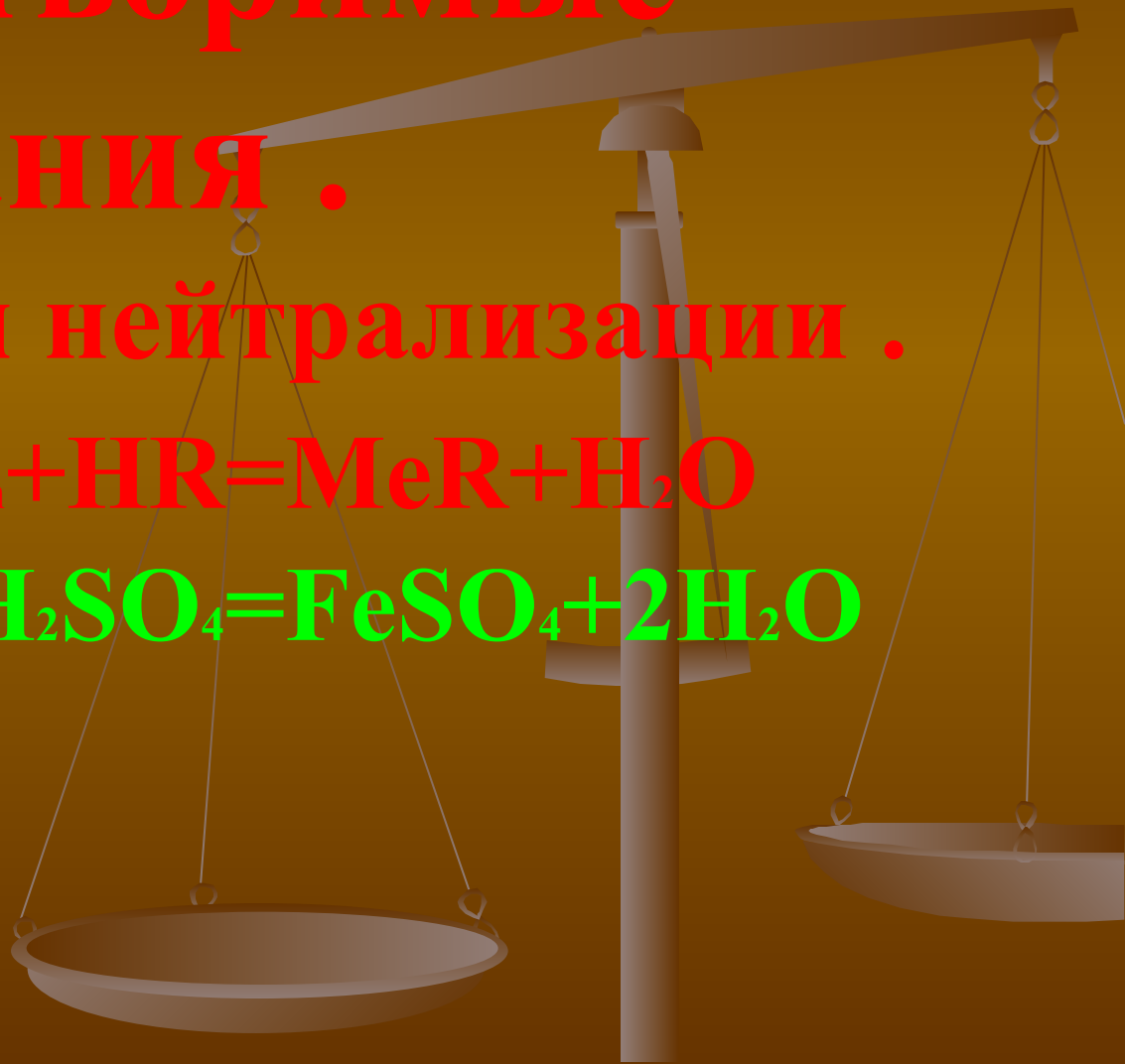
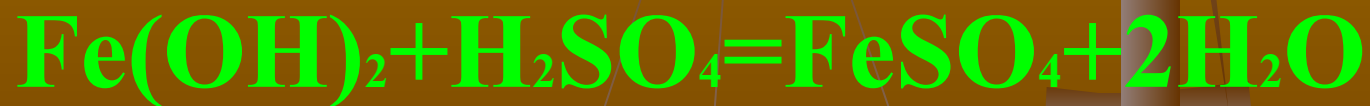
Осторожно!

Смыть водой.



Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



2. Термическое разложение.

