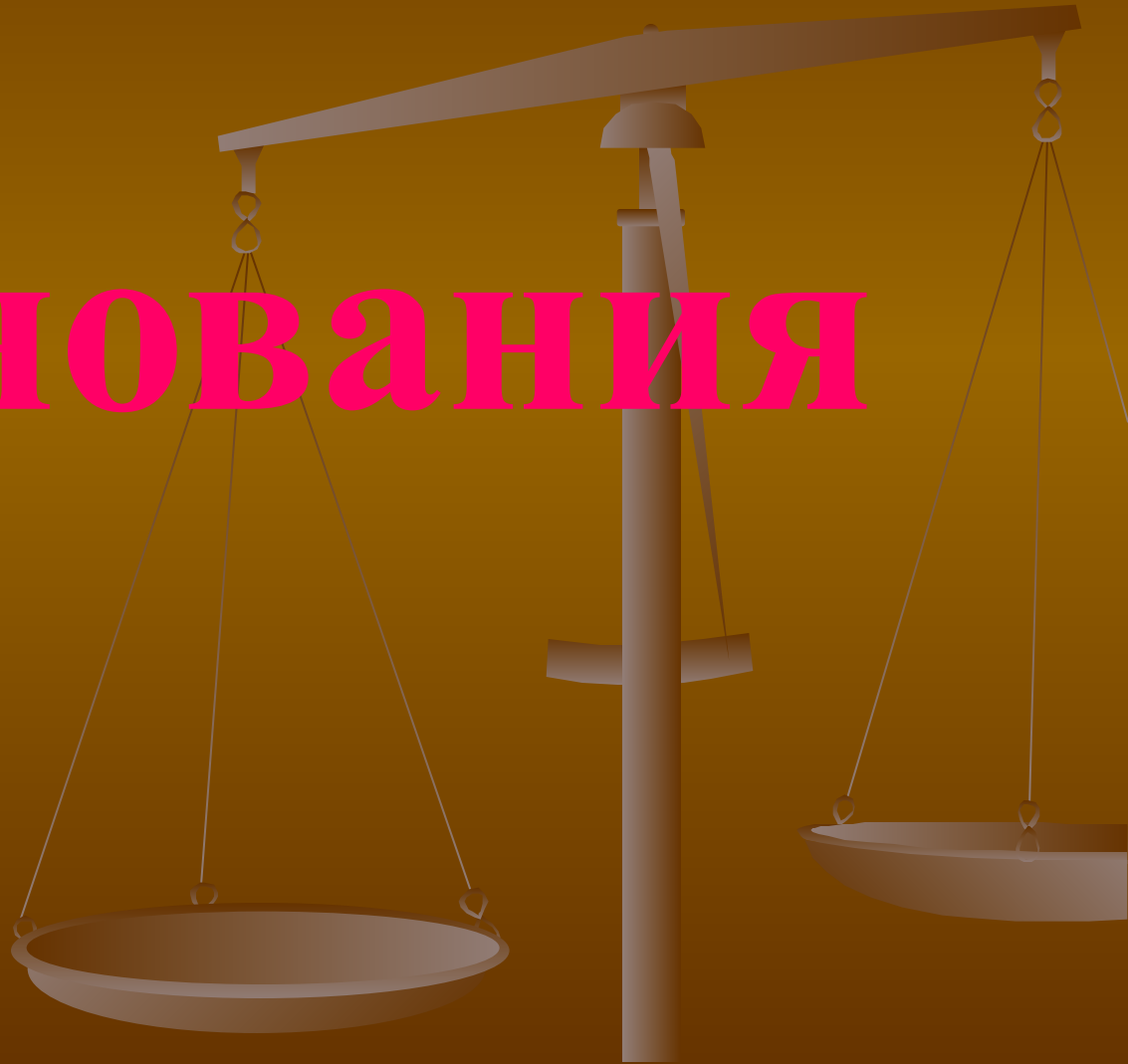
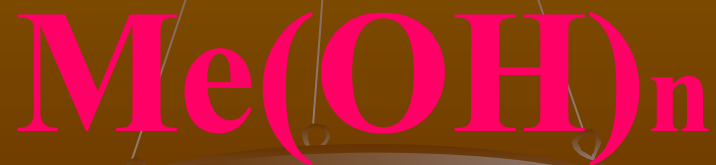


Тема урока :

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:

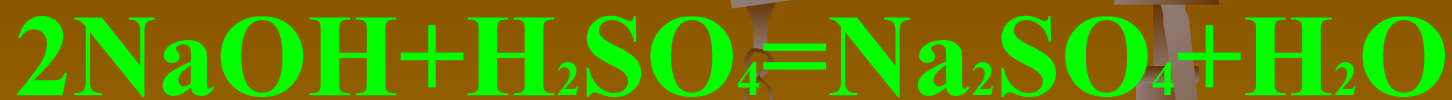
Лакмус-**синий**

Метилоранж-**жёлтый**

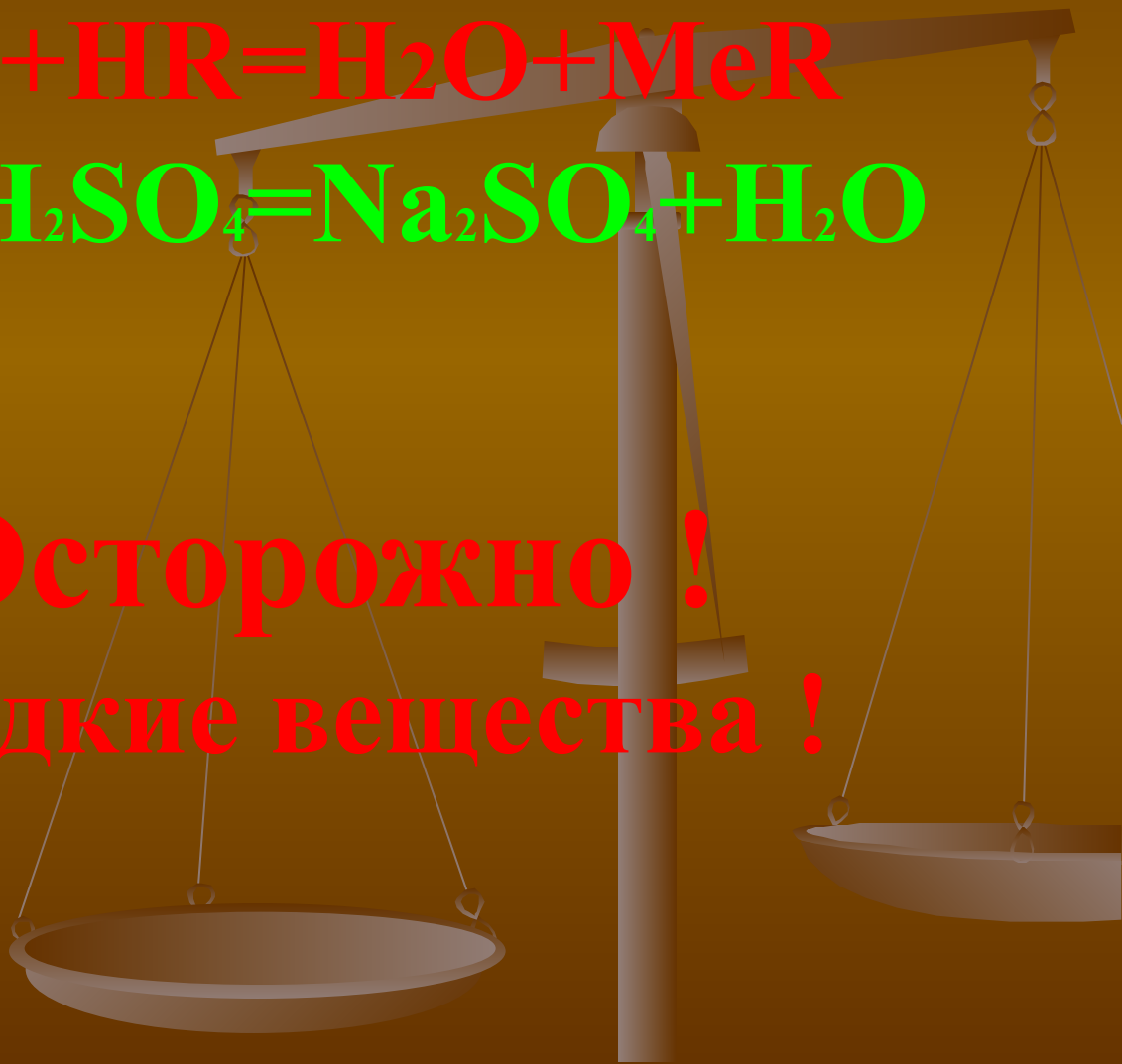
Фенолфталеин-
малиновый



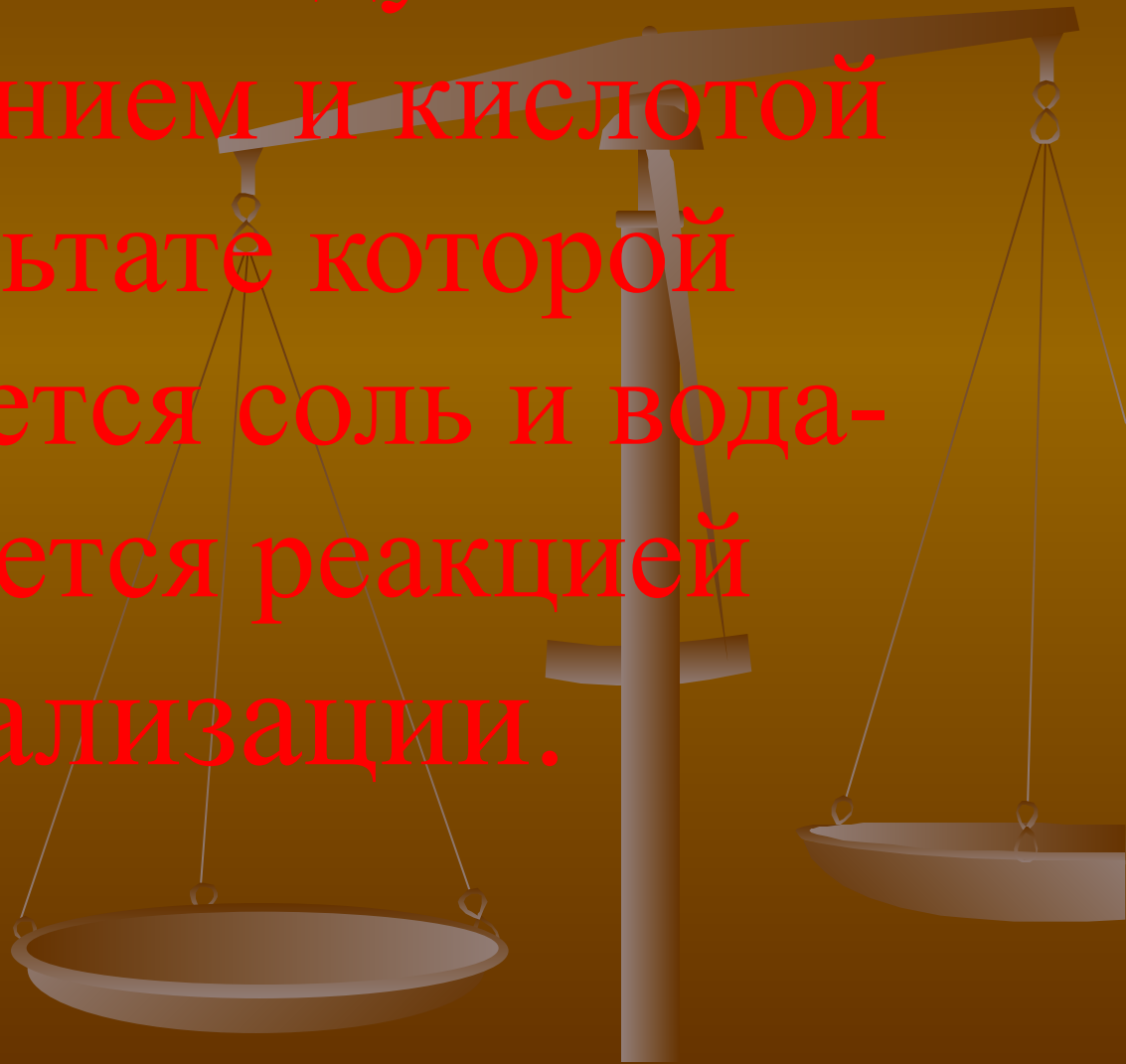
2. Реакция нейтрализации

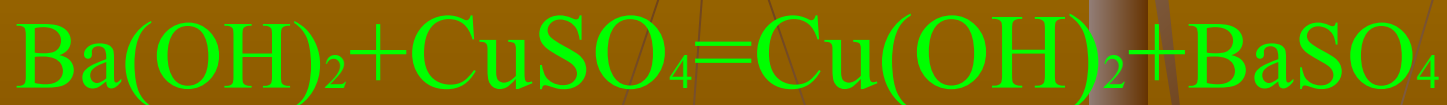
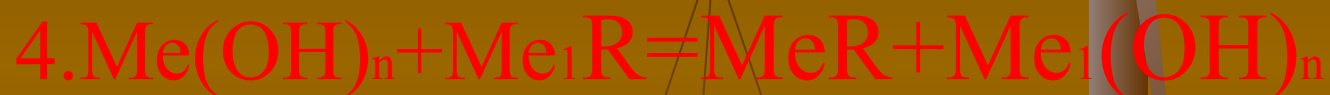
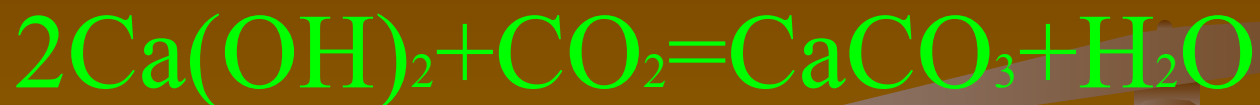


Осторожно !
Едкие вещества !



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





Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

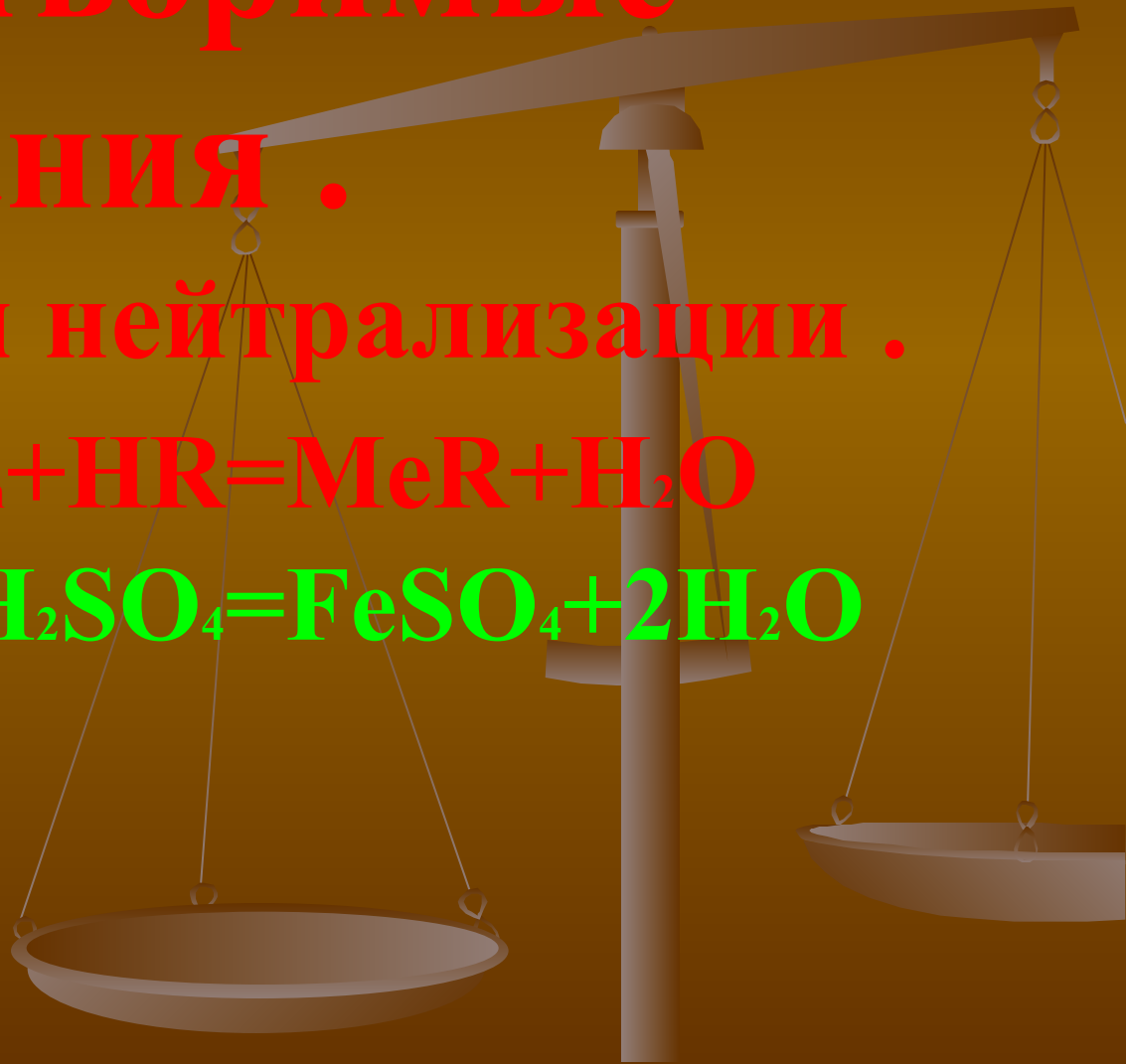
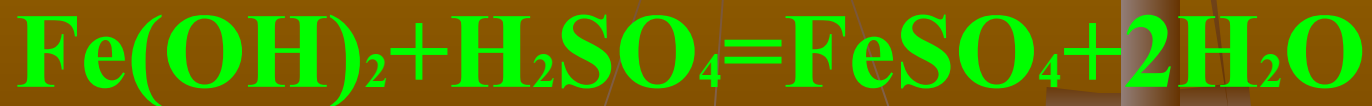
Осторожно!

Смыть водой.



Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



2. Термическое разложение.

