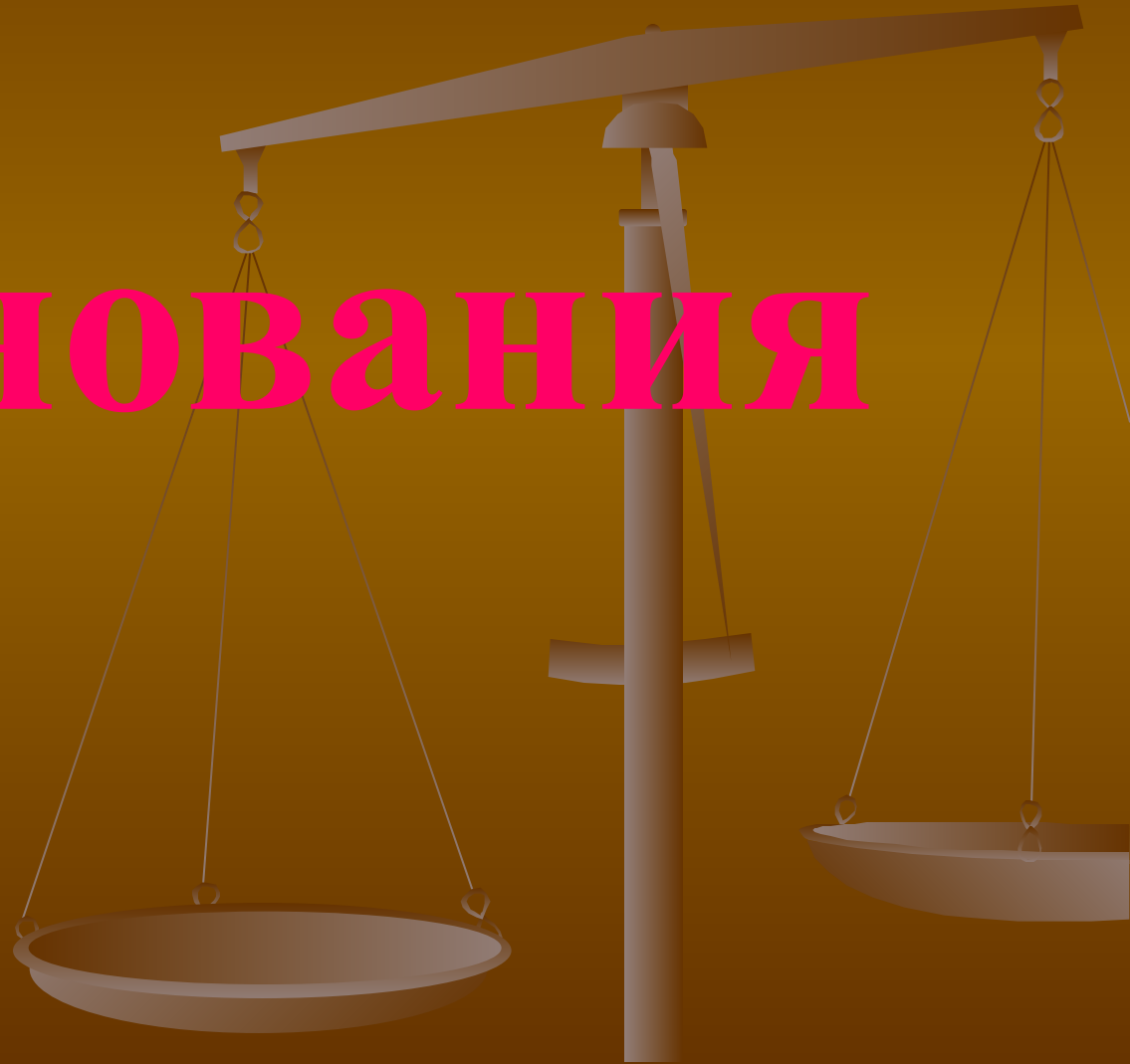
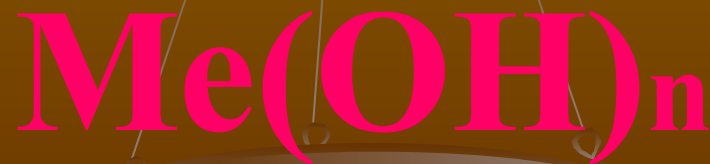


Тема урока :

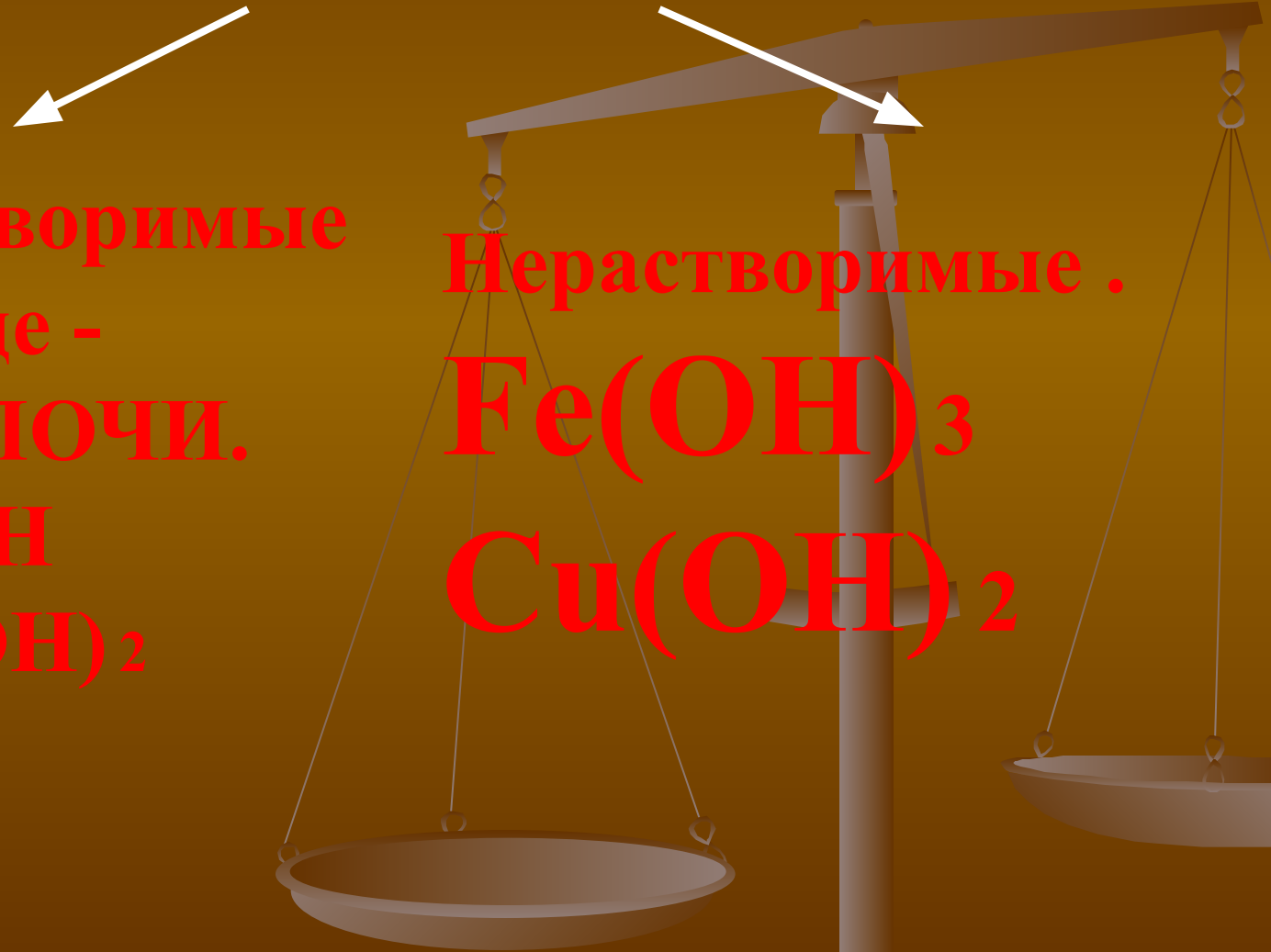
# Основания



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



# Основания



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

Нерастворимые .  
Fe(OH)<sub>3</sub>  
Cu(OH)<sub>2</sub>

# Химические свойства .



# Щёлочи

1. Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

Лакмус-**синий**

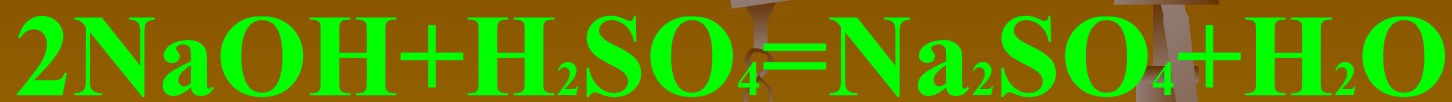
Метилоранж-**жёлтый**

Фенолфталеин-

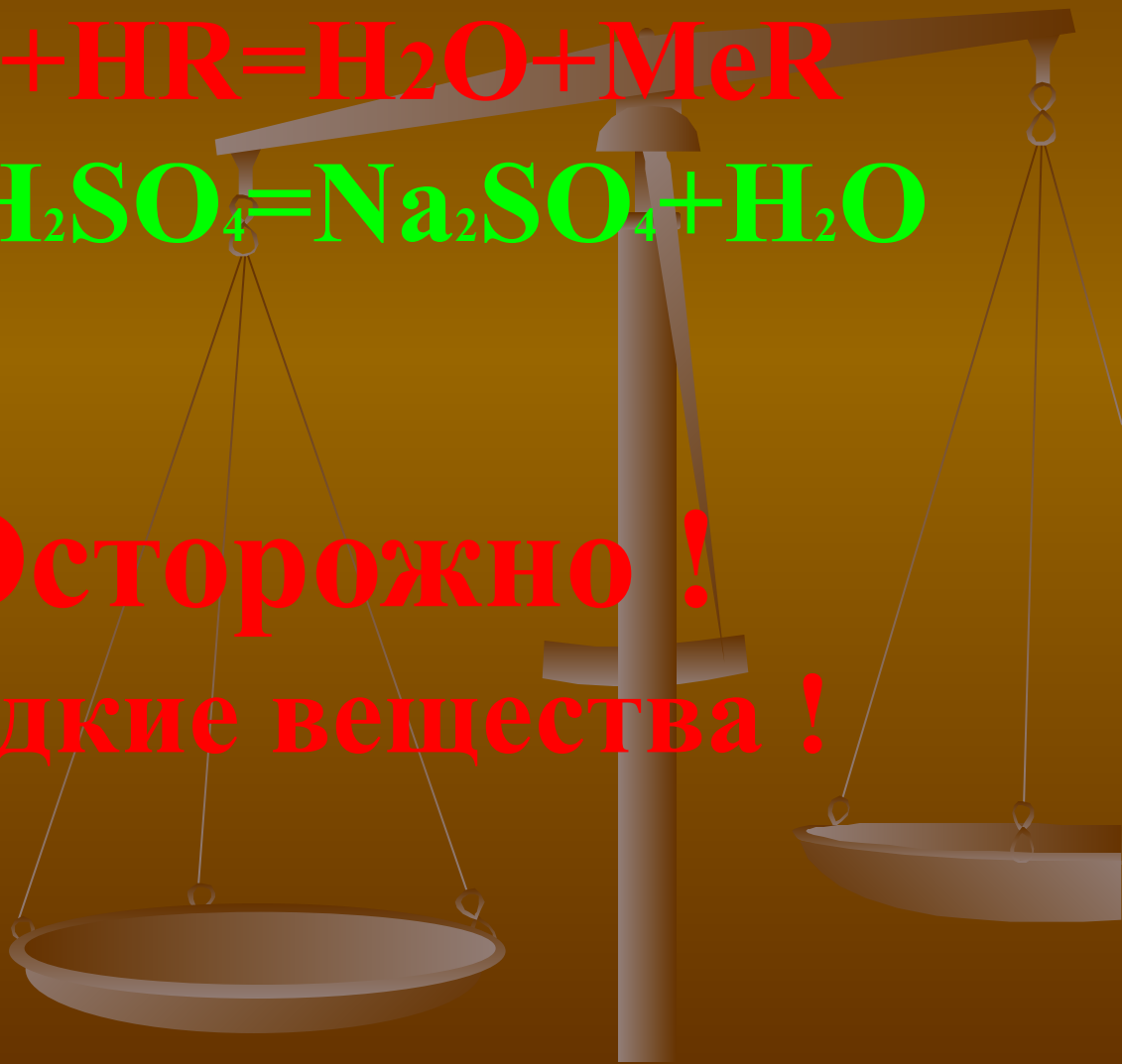
**малиновый**



## 2. Реакция нейтрализации

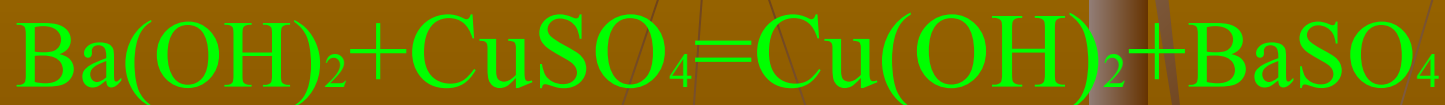
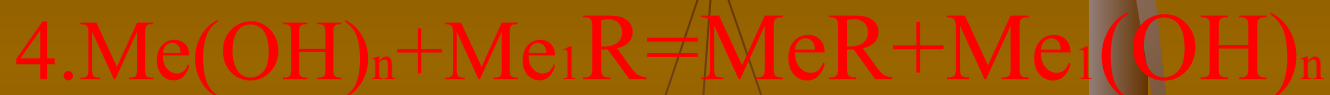
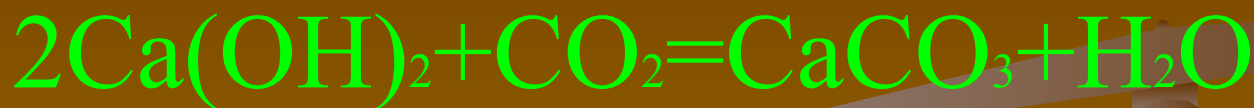


**Осторожно !**  
**Едкие вещества !**



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

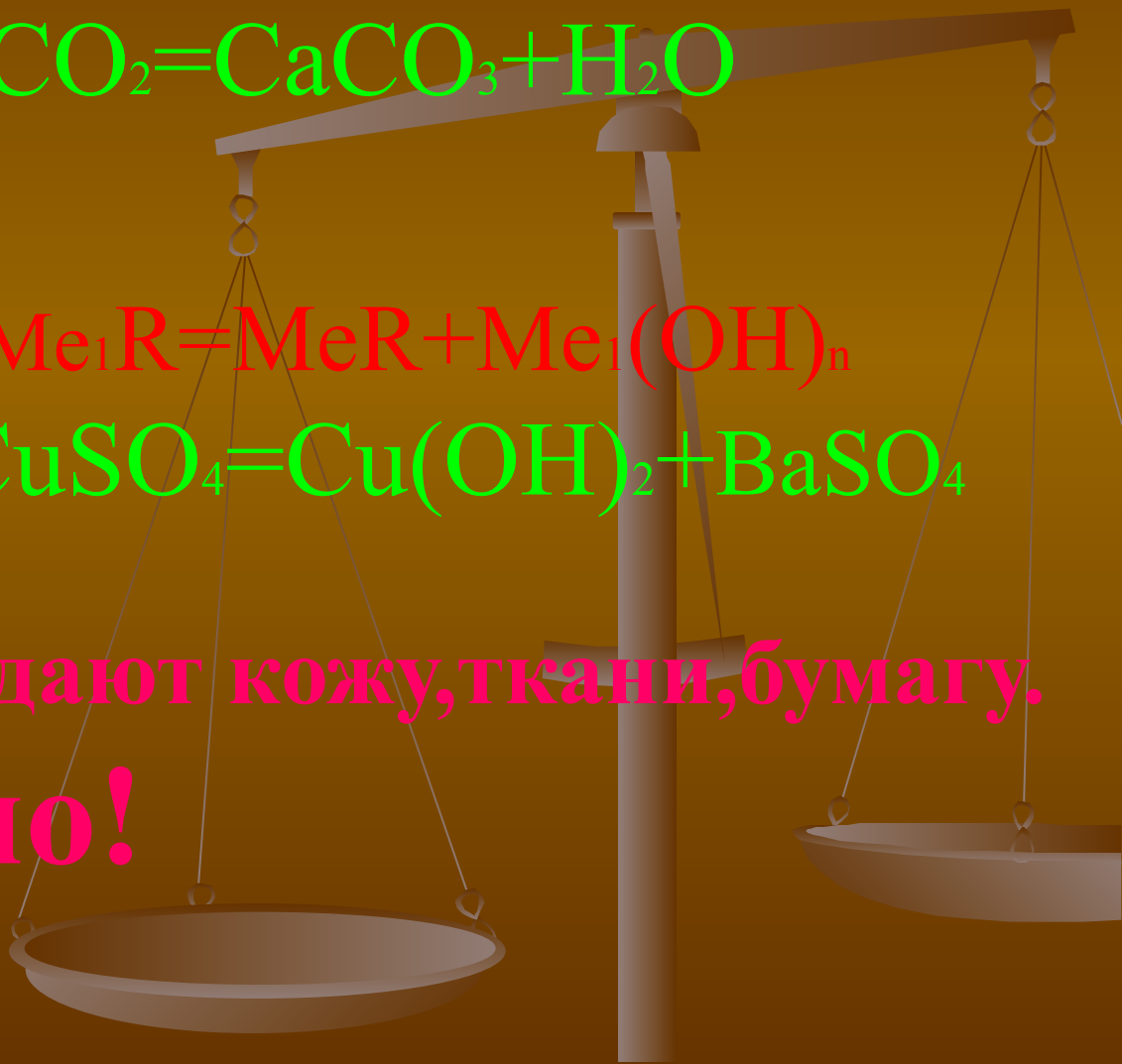




Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

**Осторожно!**

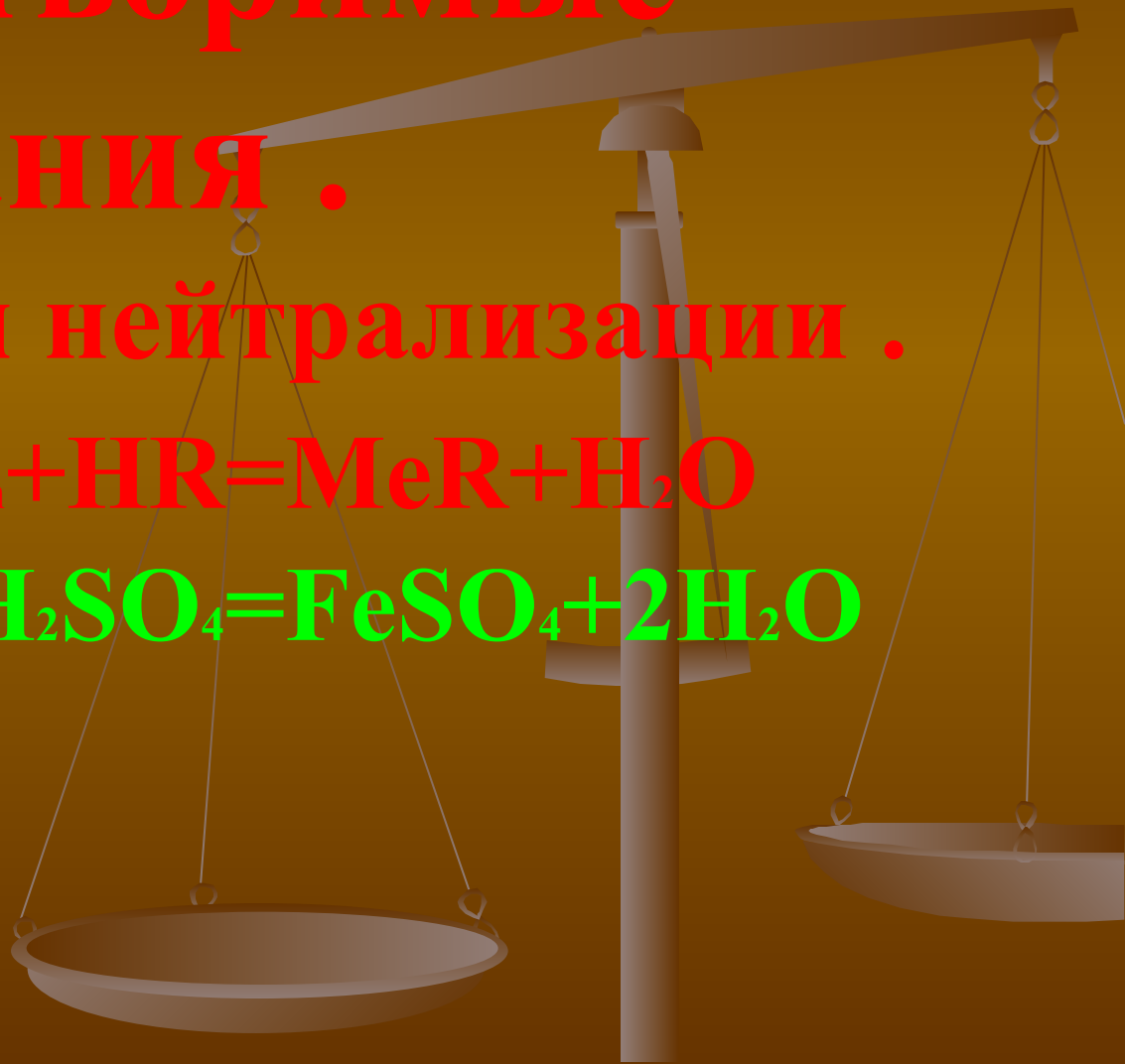
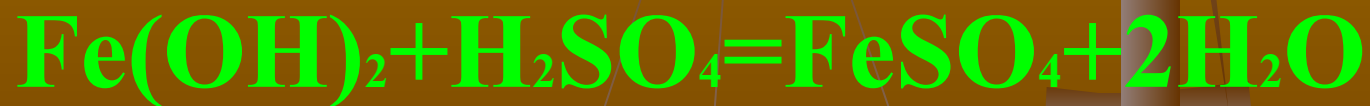
Смыть водой.





# Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



## 2. Термическое разложение.

