

# Неорганическая ХИМИЯ 8 класс

г. Азов школа №9  
учитель:

Карасёв Евгений Владимирович

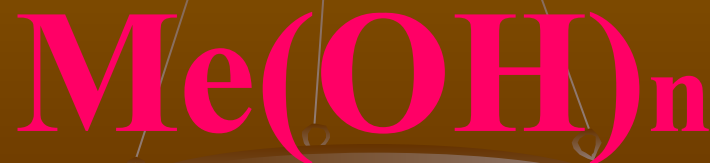


**Тема урока :**


# **Основания**



Основаниями называются сложные неорганические соединения состоящие из атома металла и одной или нескольких гидроксильных групп  $\text{OH}$ .



# 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:

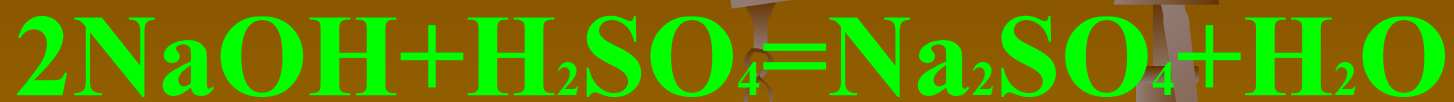
Лакмус-**синий**

Метилоранж-**жёлтый**

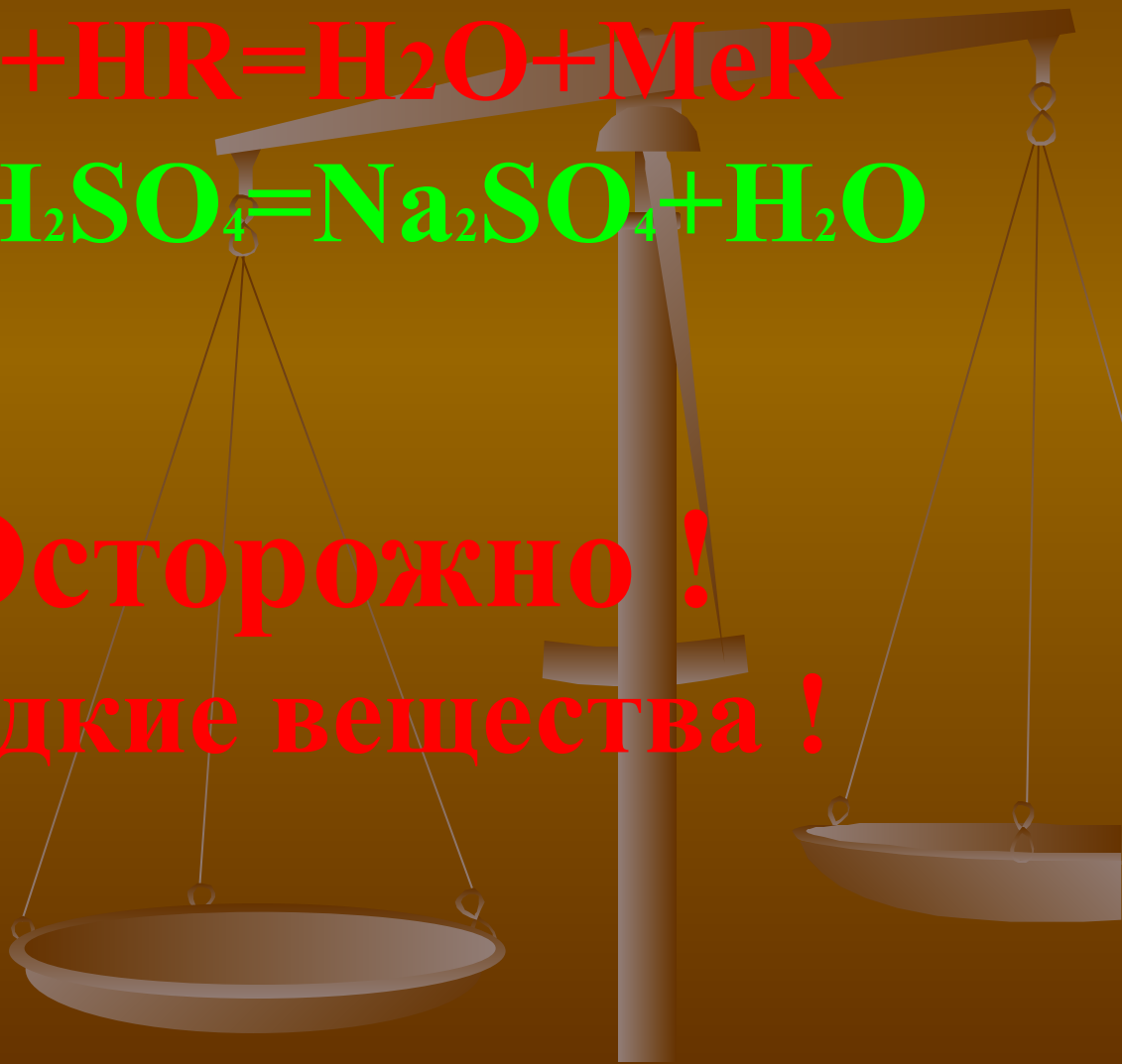
Фенолфталеин-  
**малиновый**



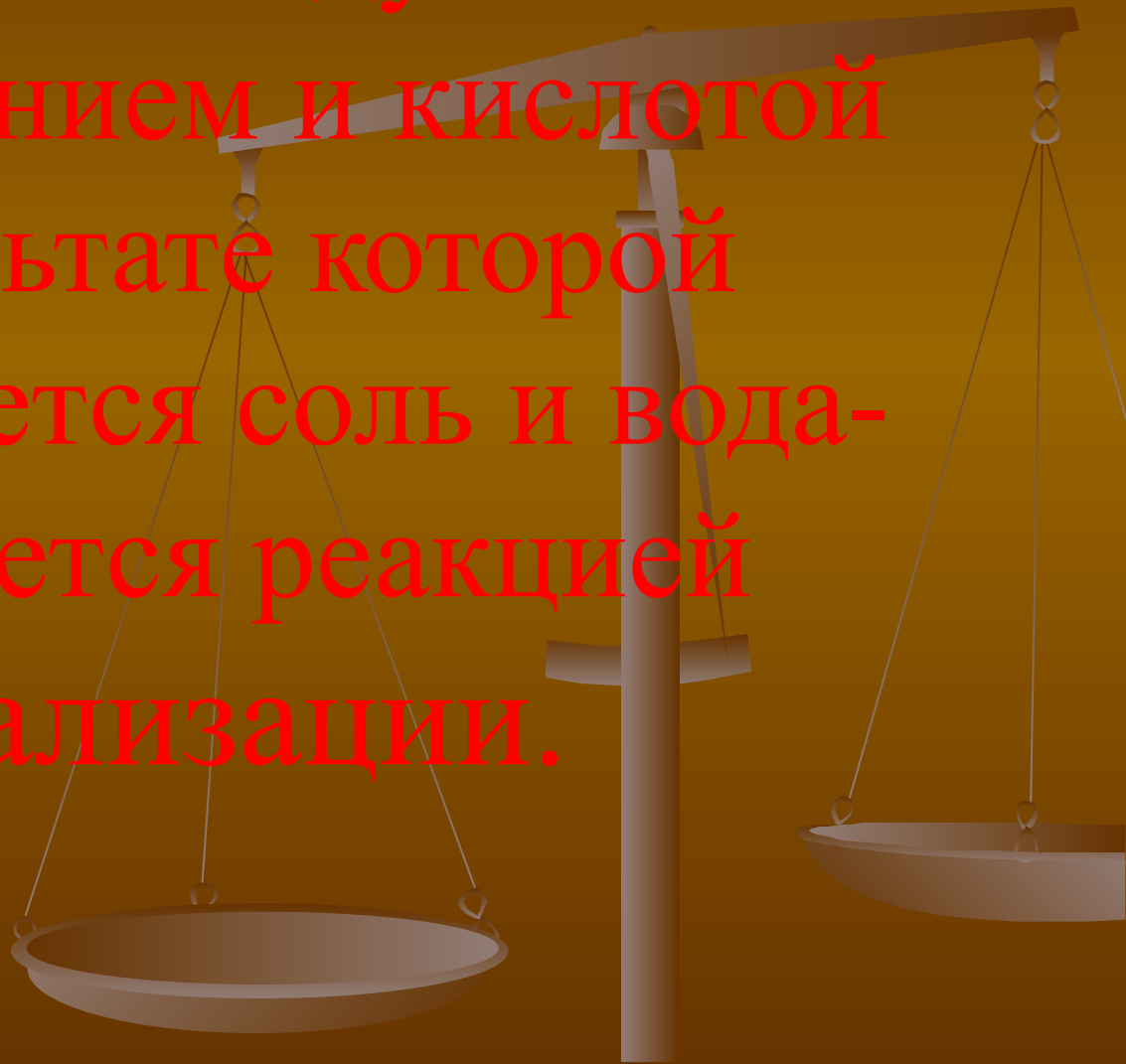
## 2. Реакция нейтрализации



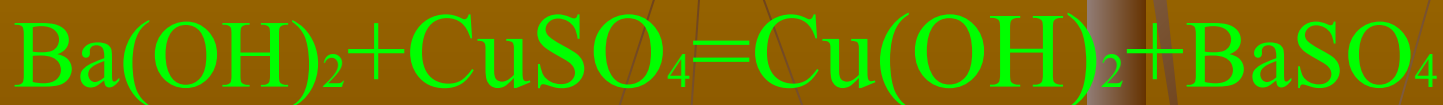
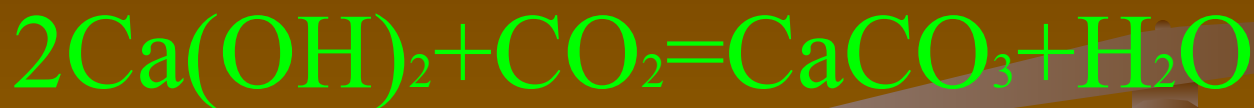
**Осторожно !**  
**Едкие вещества !**



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



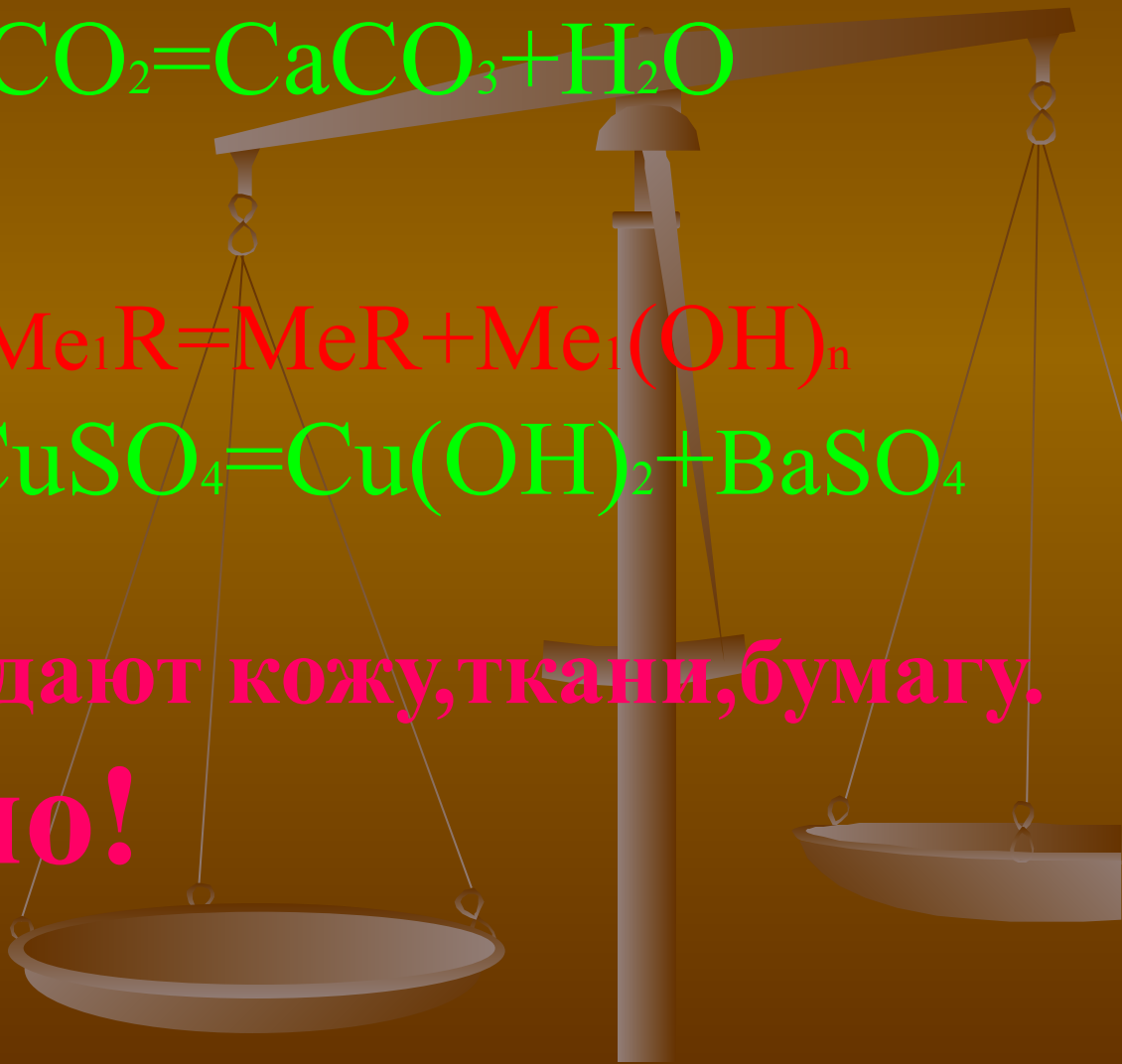




Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

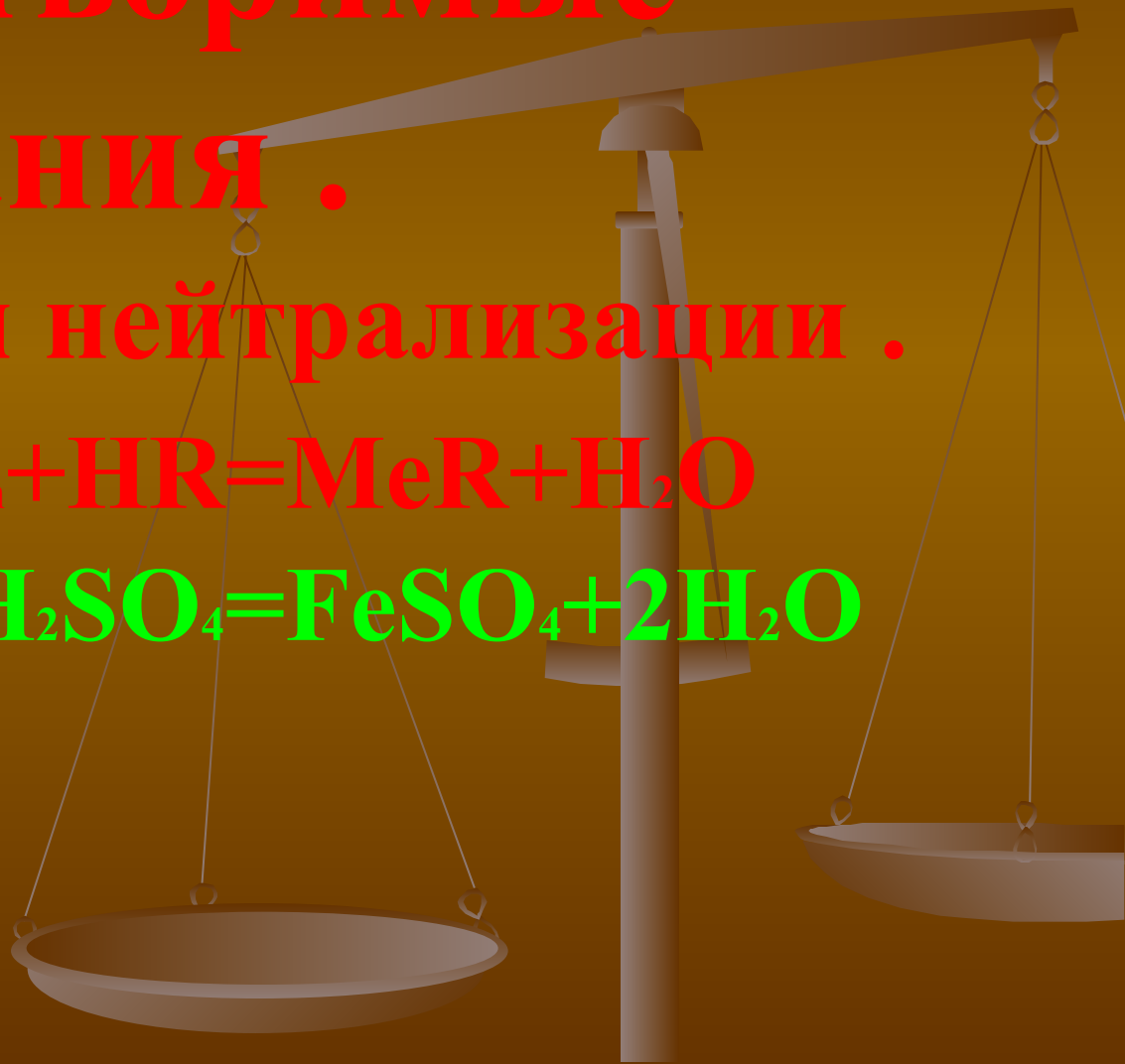
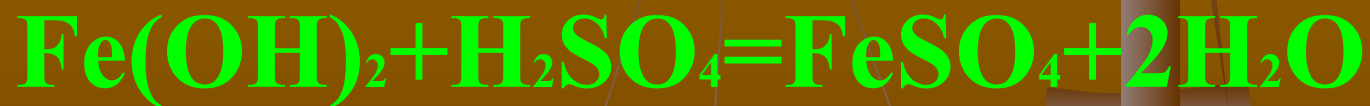
**Осторожно!**

Смыть водой.



# Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



## 2. Термическое разложение.

