

# Неорганическая химия 8 класс

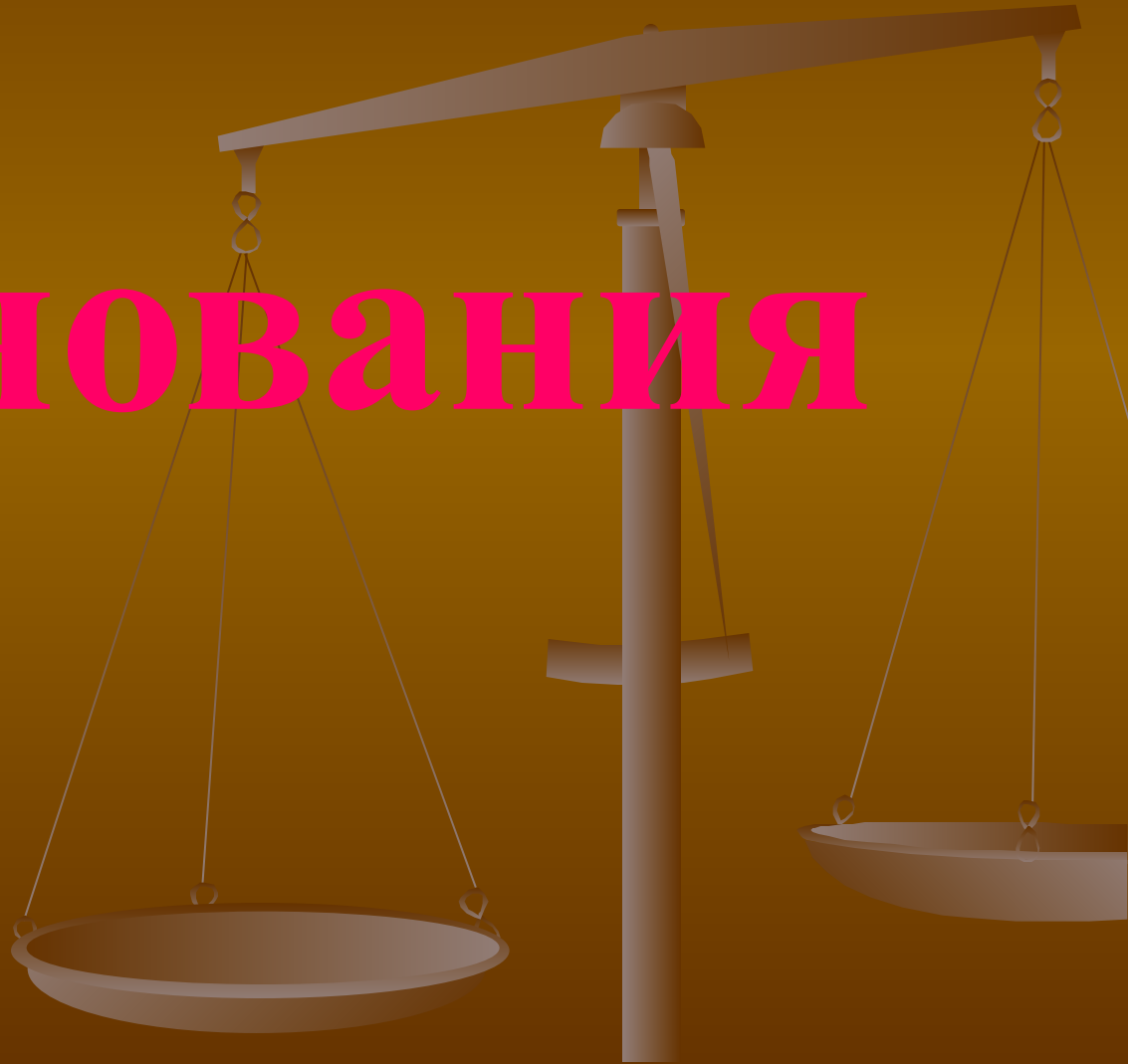
г. Азов школа №9  
учитель:

Карасёв Евгений Владимирович

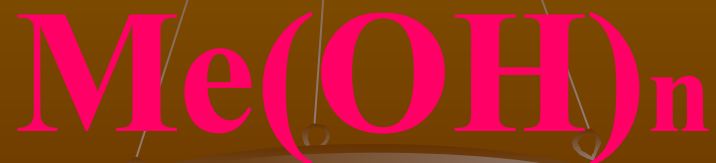


Тема урока :

# Основания



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



# Основания



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



Нерастворимые .

$\text{Fe}(\text{OH})_3$

$\text{Cu}(\text{OH})_2$



# Химические свойства .



# Щёлочи

1.Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

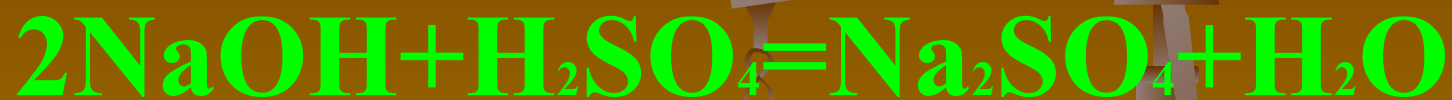
Лакмус-**синий**

Метилоранж-**жёлтый**

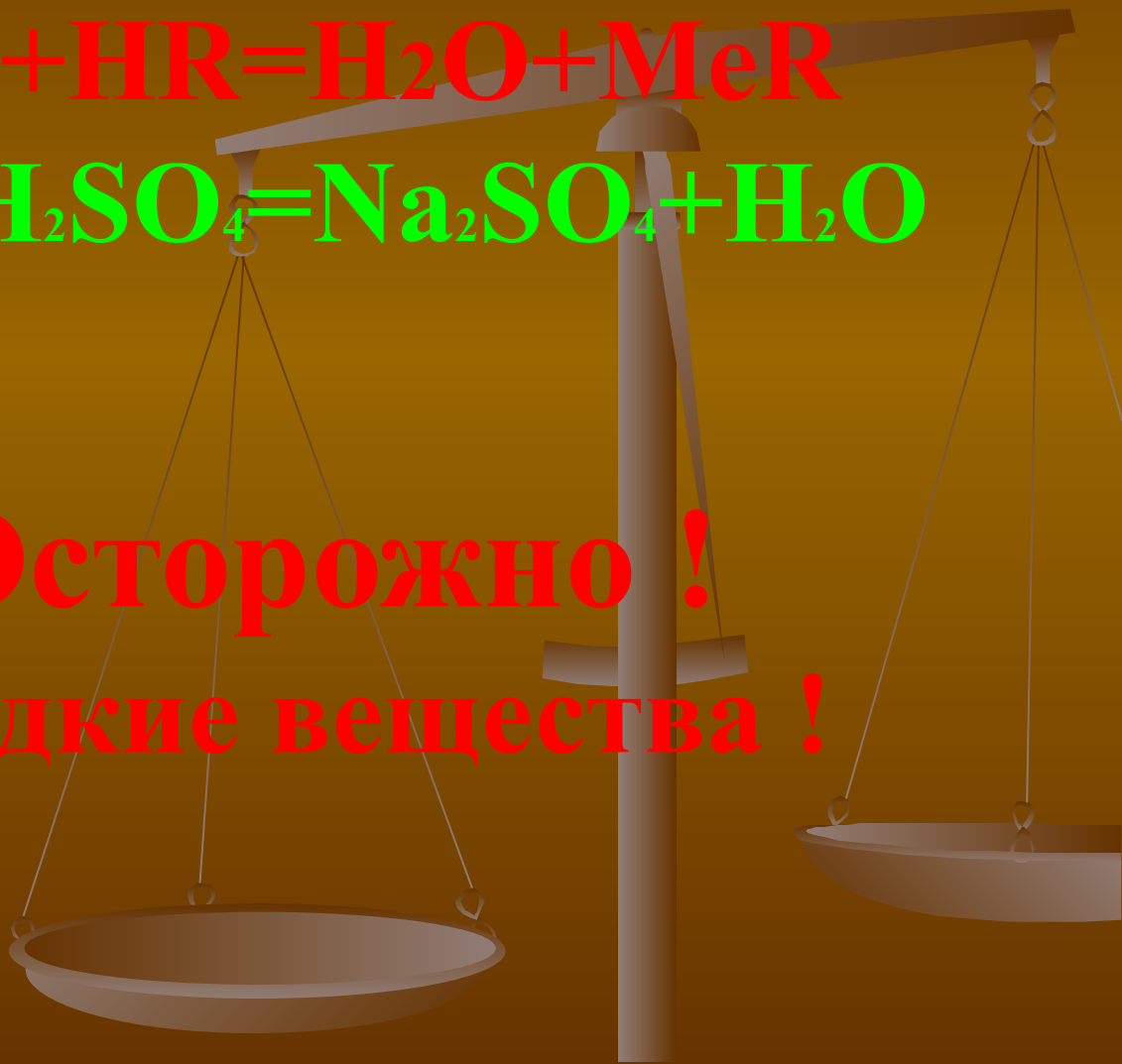
Фенолфталеин-  
**малиновый**



## 2. Реакция нейтрализации



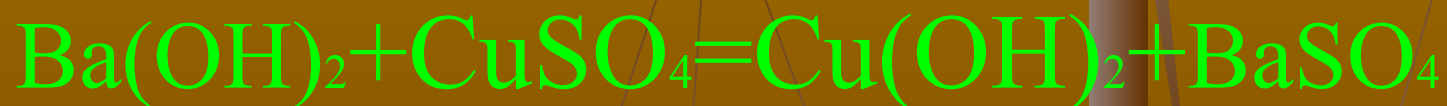
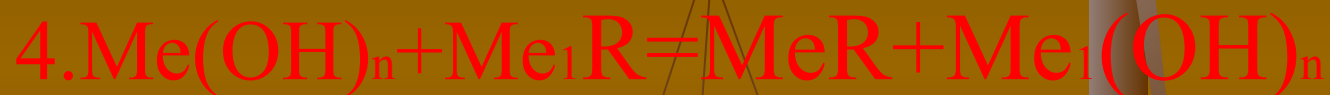
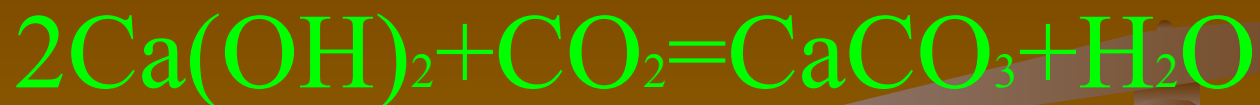
**Осторожно !**  
**Едкие вещества !**



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



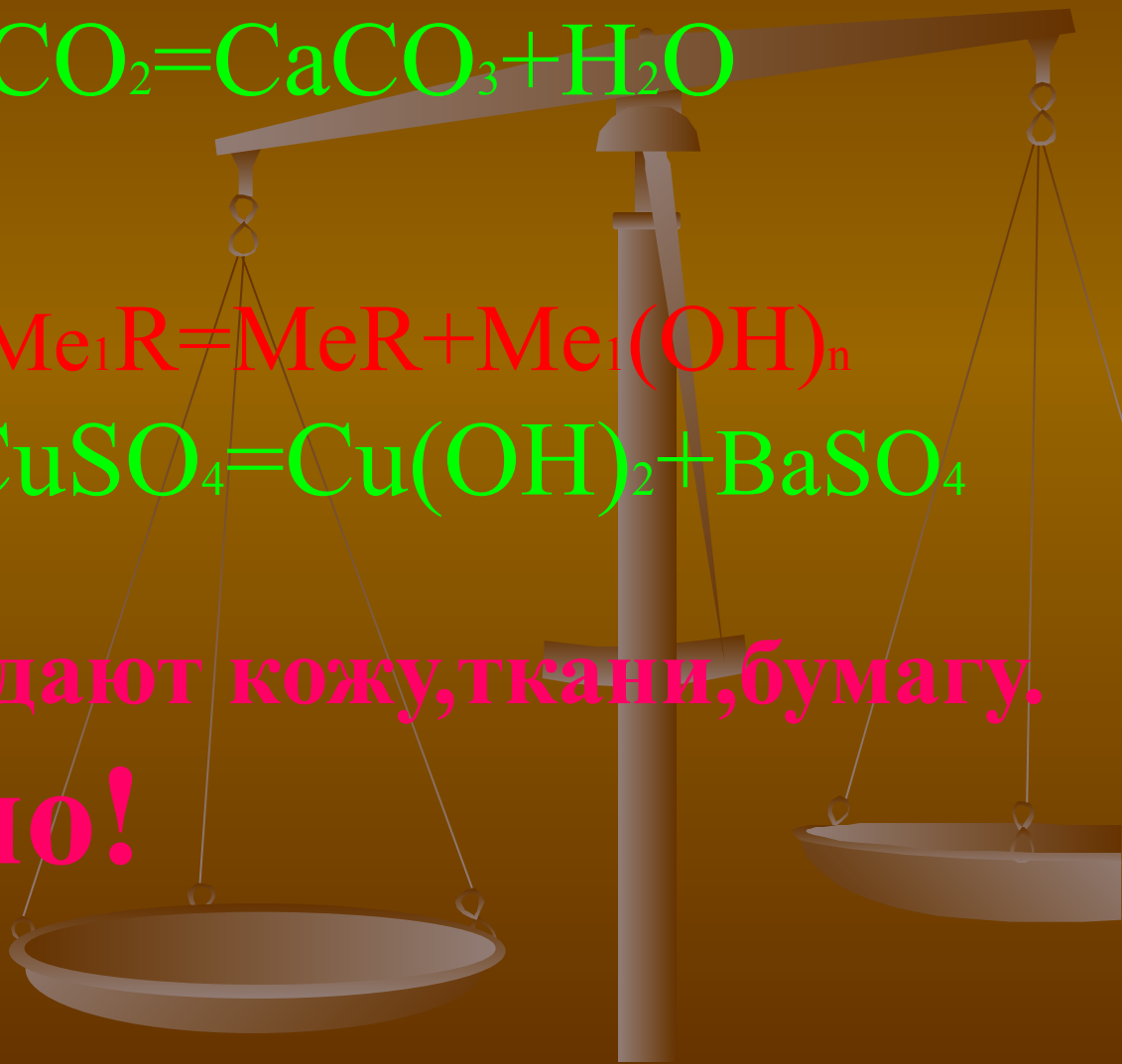




Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

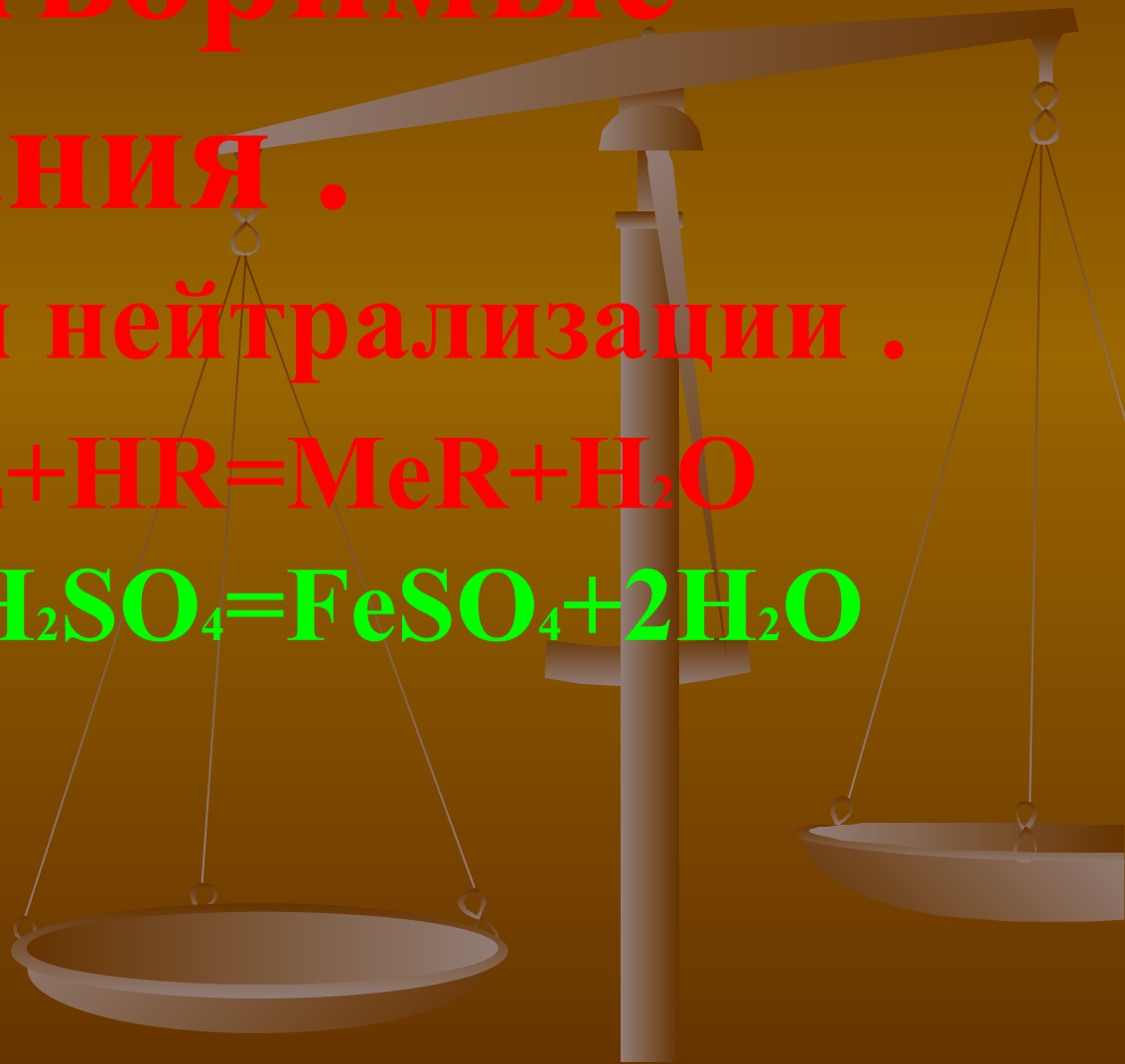
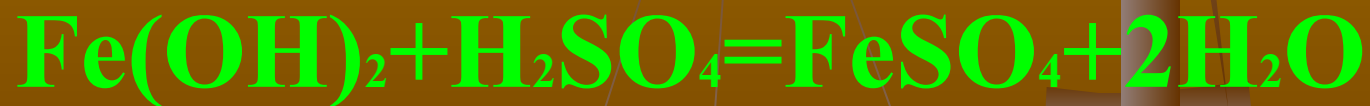
**Осторожно!**

Смыть водой.



# Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



## 2. Термическое разложение.

