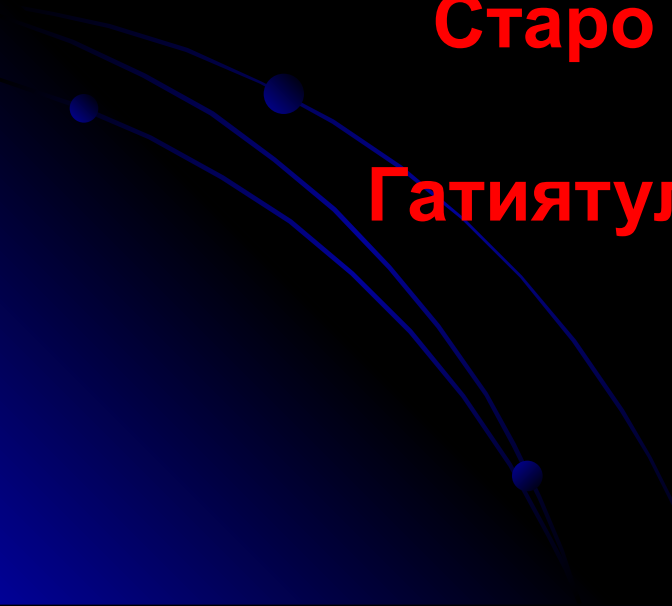


# Неорганическая ХИМИЯ 8 класс

Старо – Арышская ср.школа  
учитель:  
Гатиятуллин Ильназ Вакилевич



# Тема урока :

# ОСНОВАНИЯ

**Цель урока:** 1. Сформировать знания о составе оснований, валентности гидроксильной группы, физических свойствах, применении и получении.

2. Изучить изменение цвета индикаторов в растворе щелочей.

3. Познакомить учащихся с составом, названиями, классификацией и представителями класса оснований;

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



# Основания



Растворимые  
в воде -  
ЩЕЛОЧИ.

$\text{NaOH}$

$\text{Ba(OH)}_2$

Нерастворимые .

$\text{Fe(OH)}_3$

$\text{Cu(OH)}_2$

# Химические свойства .



# Щёлочи

1.Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

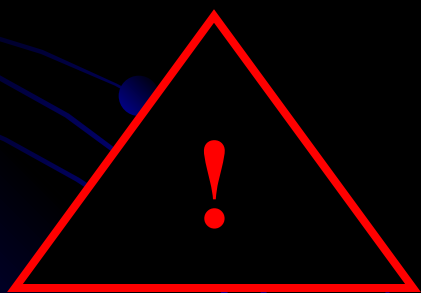
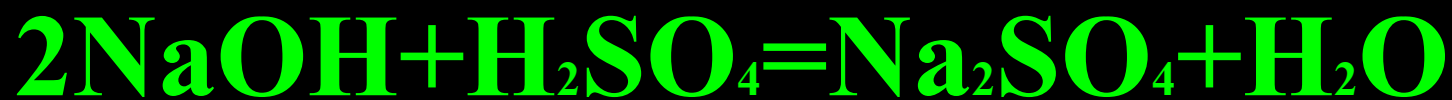
Лакмус-синий

Метилоранж-жёлтый

Фенолфталеин-

малиновый


## 2. Реакция нейтрализации



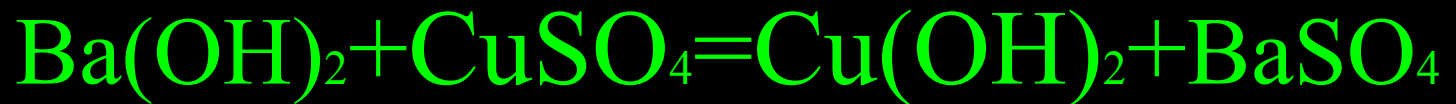
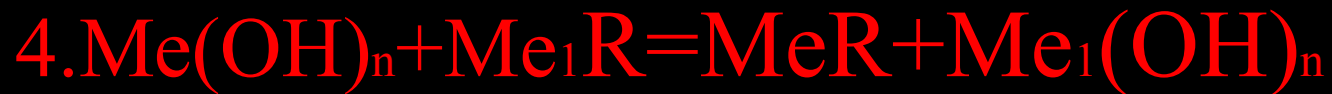
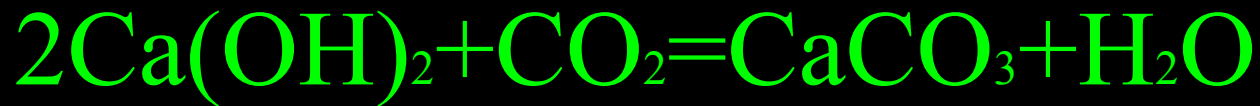
**Осторожно !**

**Едкие вещества !**

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







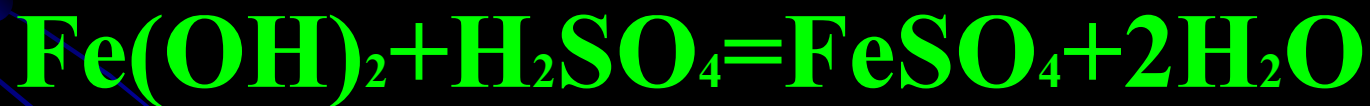
Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

**Осторожно!**

Смыть водой.

# Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



## 2. Термическое разложение.

