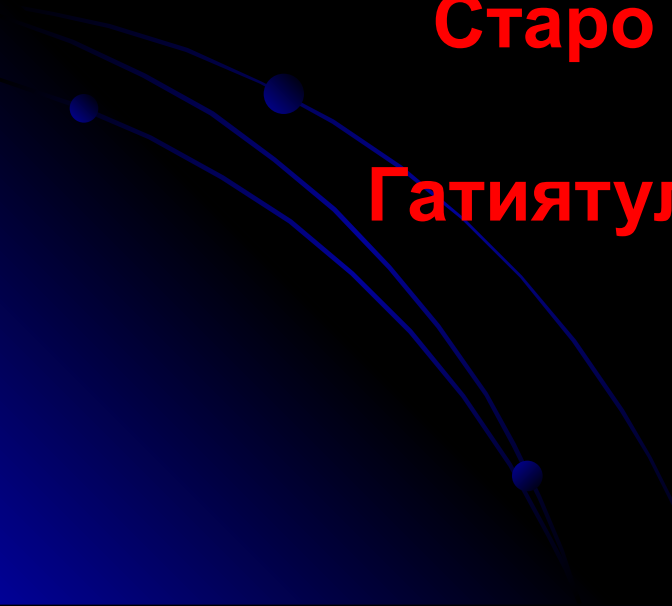


Неорганическая ХИМИЯ 8 класс

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.

NaOH

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

Нерастворимые .

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

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

Химические свойства .



Щёлочи

1. Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

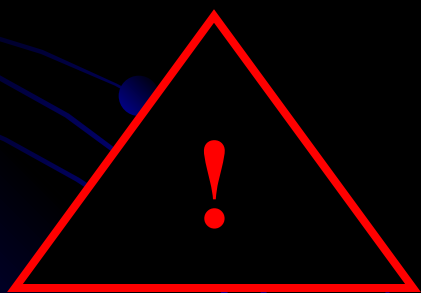
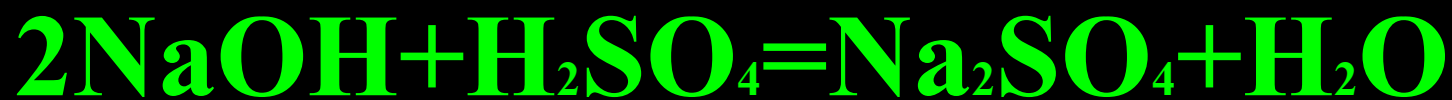
Лакмус-синий

Метилоранж-жёлтый

Фенолфталеин-


малиновый

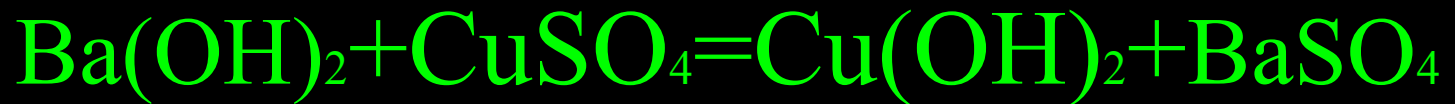
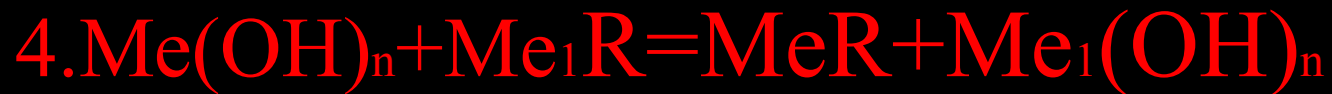
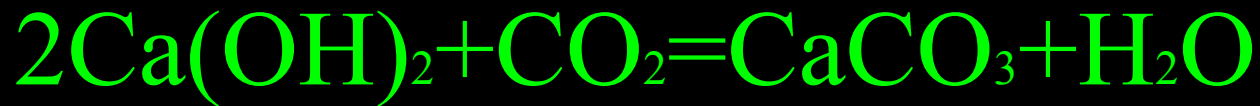
2. Реакция нейтрализации



Осторожно !
Едкие вещества !

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





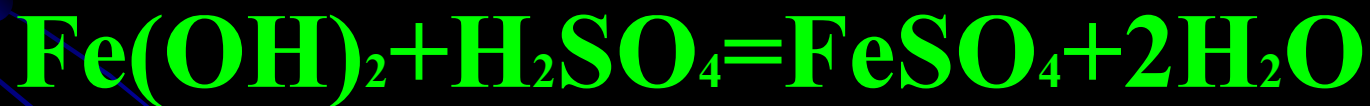
Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

Осторожно!

Смыть водой.

Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



2. Термическое разложение.

