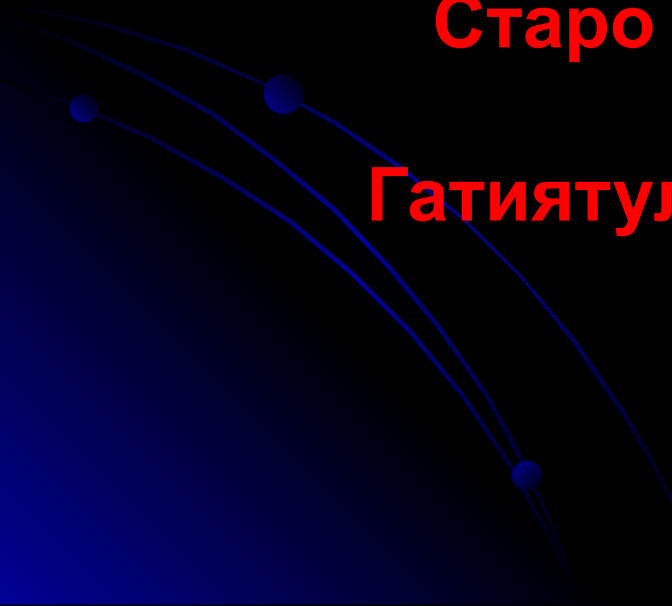


Неорганическая ХИМИЯ 8 класс

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.

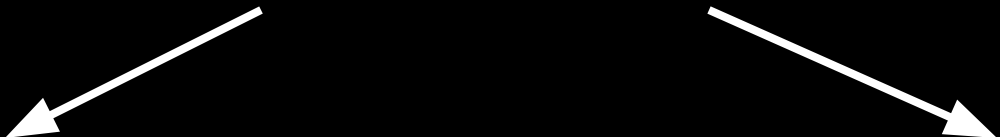
2. Изучить изменение цвета индикаторов в растворе щелочей.

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



```
graph TD; A[Основания] --> B[Растворимые в воде - ЩЕЛОЧИ.]; A --> C[Нерастворимые.];
```

Растворимые
в воде -
ЩЕЛОЧИ.

NaOH

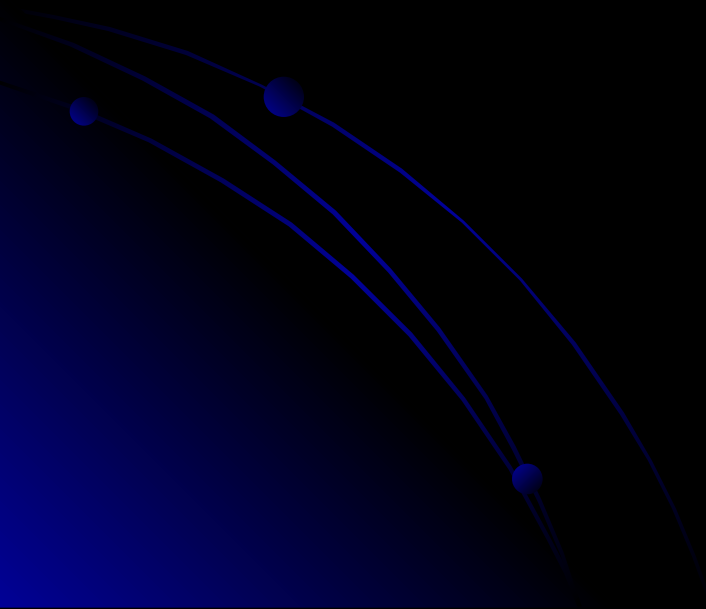
Ba(OH)_2

Нерастворимые .

Fe(OH)_3

Cu(OH)_2

Химические свойства .



Щёлочи

1.Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

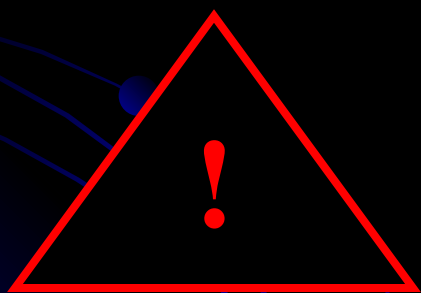
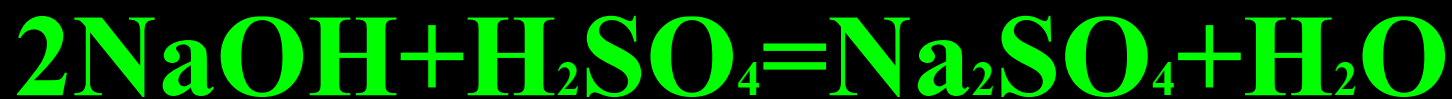
Лакмус-синий

Метилоранж-жёлтый

Фенолфталеин-

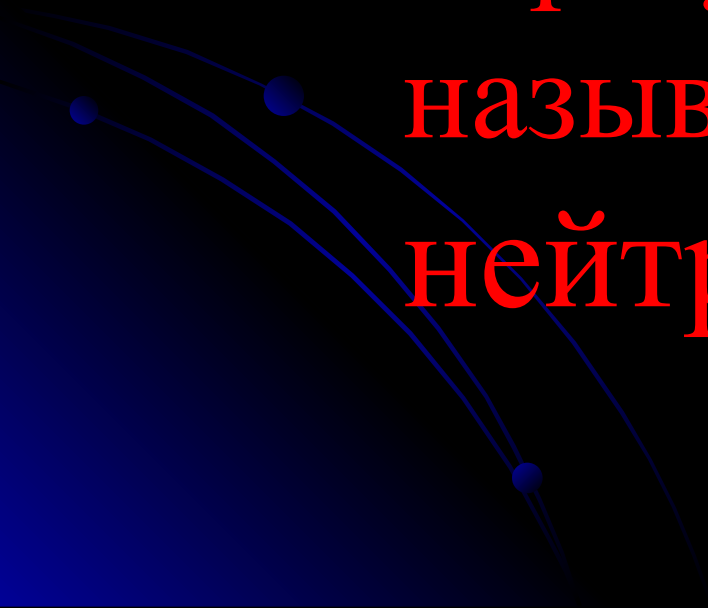
малиновый

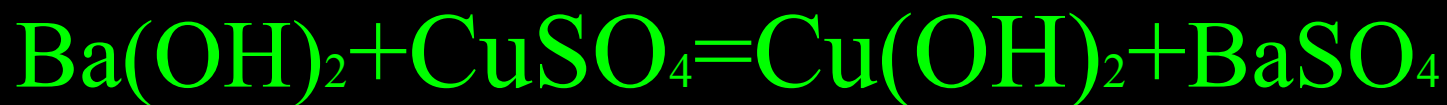
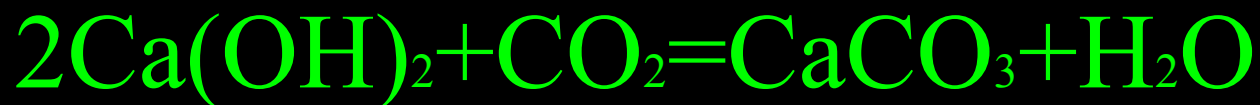
2. Реакция нейтрализации



Осторожно !
Едкие вещества !

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





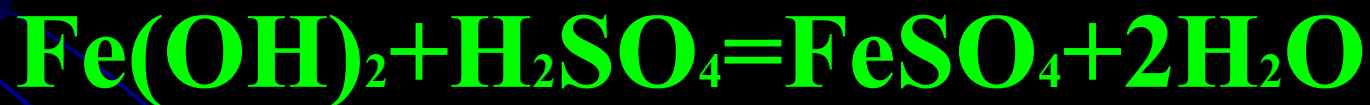
Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

Осторожно!

Смыть водой.

Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



2. Термическое разложение.

