

ПРЕЗЕНТАЦИЯ НА ТЕМУ ОСНОВАНИЯ



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



Основания



Растворимые

в воде -

ЩЕЛОЧИ.

NaOH

Ba(OH)₂

Нерастворимые .

Fe(OH)₃

Cu(OH)₂



Химические свойства



Щёлочи

1.Щёлочи изменяют окраску индикаторов:

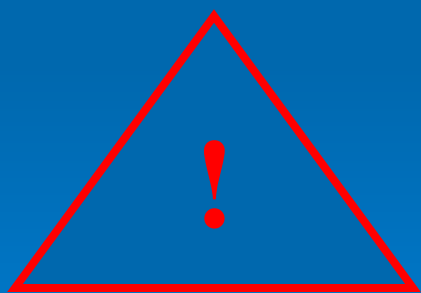
Лакмус-синий

Метилоранж-жёлтый

Фенолфталеин-

малиновый

2. Реакция нейтрализации

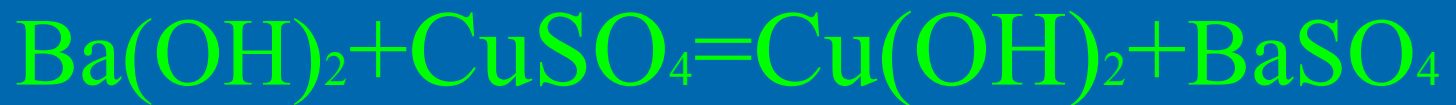
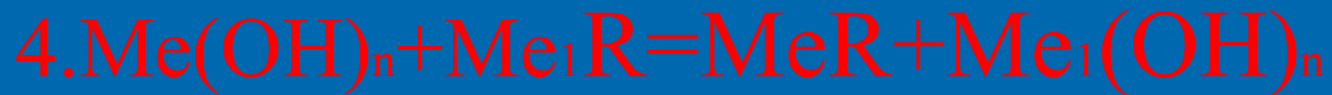
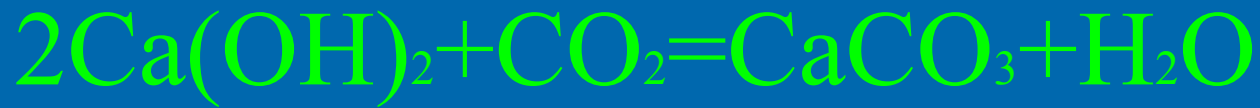


Осторожно !

Едкие вещества !

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





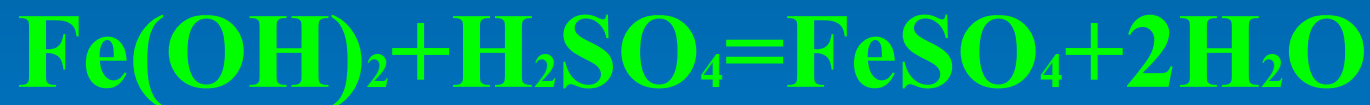
Щёлочи разъедают кожу, ткани, бумагу.

Осторожно!

Смыть водой.

Нерастворимые основания .

1. Реакция нейтрализации .



2. Термическое разложение.

