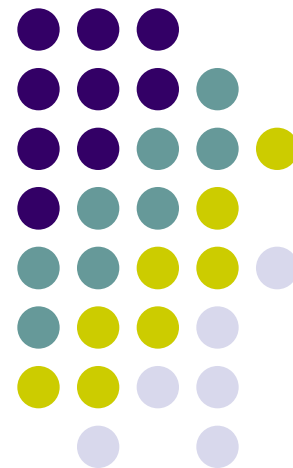


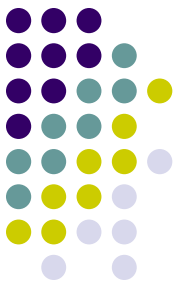
ОСНОВАНИЯ

Химические свойства Способы получения

МАОУ «Гимназия №1г.Благовещенск»
Учитель химии Гасанова С.П.



Химические свойства



Основания – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и одной или нескольких гидроксогрупп

(количество их зависит от валентности металлов)

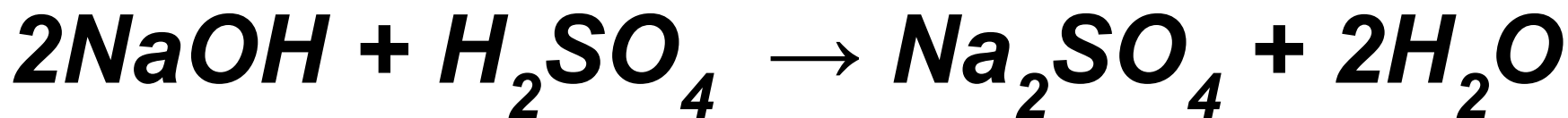
1. Действие на индикаторы

Фенолфталеин+щёлочь

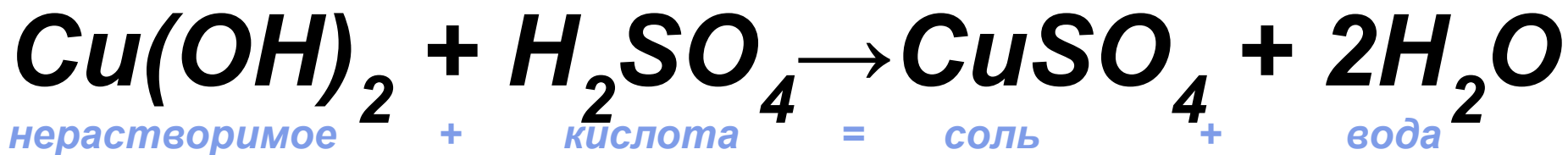
Химические свойства оснований (щелочей и нерастворимых оснований)



2. Взаимодействие с кислотами



основание + кислота = соль + вода



нерастворимое основание + кислота = соль + вода

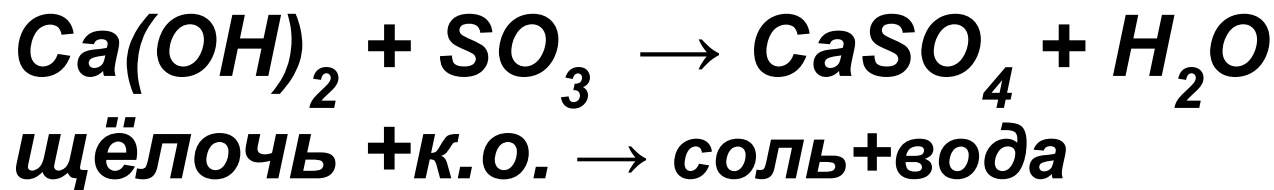
Реакция нейтрализации – реакция между кислотой и основанием

Химические свойства щелочей

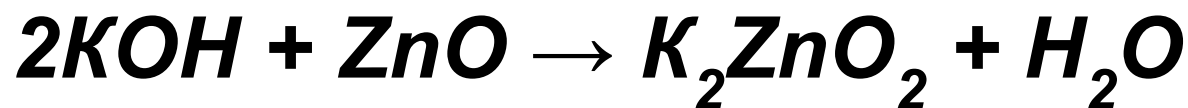


3. Взаимодействие с оксидами:

кислотными

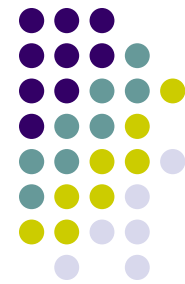


амфотерными

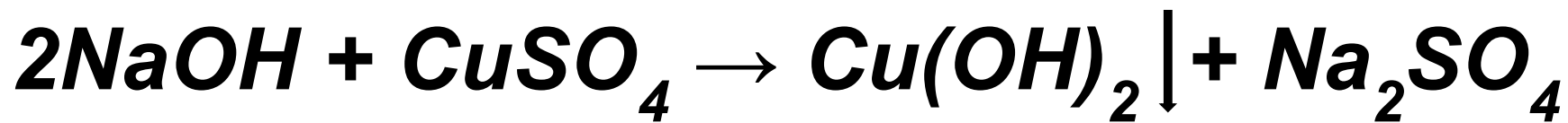


щёлочь + амфот оксид → соль + вода

Химические свойства щелочей



4. Взаимодействие с растворами солей:

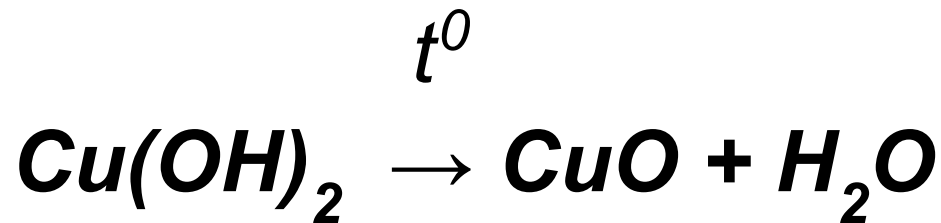


Химические свойства нерастворимых оснований



Разложение при нагревании

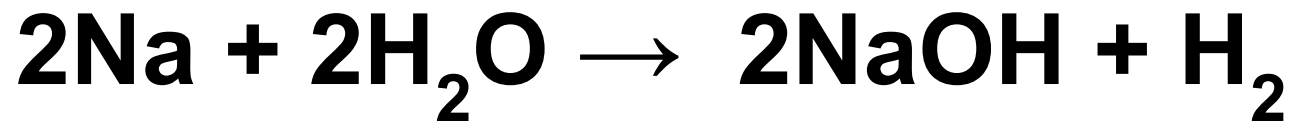
Только нерастворимые
основания



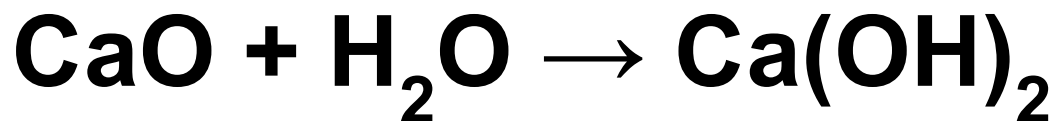
Способы получения растворимых оснований (щелочей)



- 1. Взаимодействие щелочных и щелочноземельных металлов с водой



- 2. Взаимодействие оксидов щелочных и щелочноземельных металлов с водой



Способы получения нерастворимых оснований



- *Взаимодействие раствора щелочи с раствором соли*

