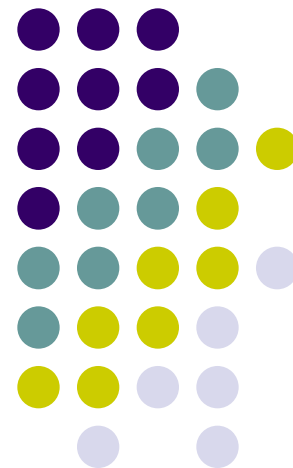


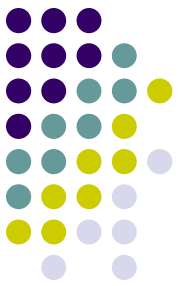
# ОСНОВАНИЯ

## *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)**

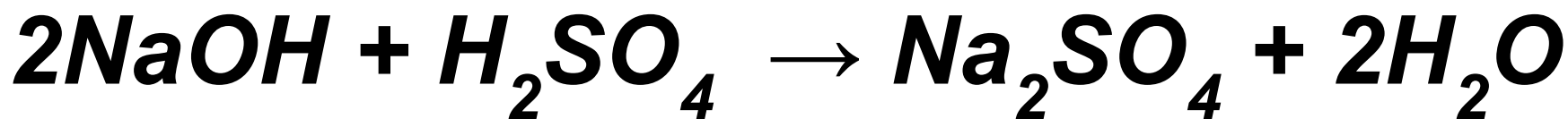
**1. Действие на индикаторы**

**Фенолфталеин+щёлочь**

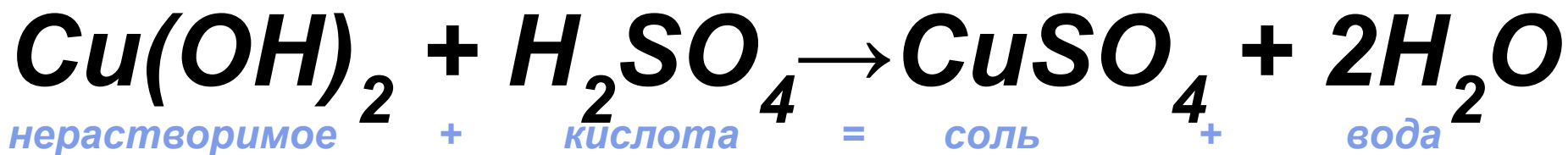
# Химические свойства оснований (щелочей и нерастворимых оснований)



## 2. Взаимодействие с кислотами



основание + кислота = соль + вода



нерастворимое основание + кислота = соль + вода

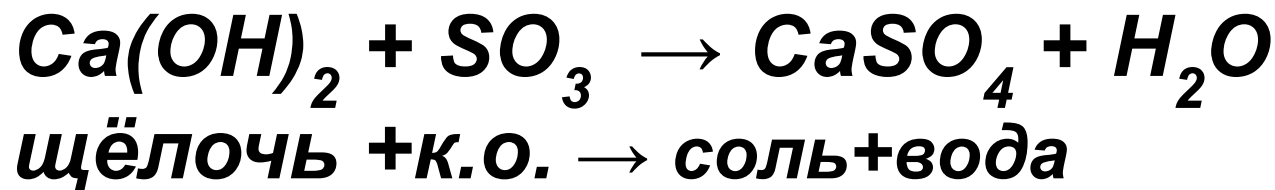
Реакция нейтрализации – реакция между  
кислотой и основанием

# Химические свойства щелочей

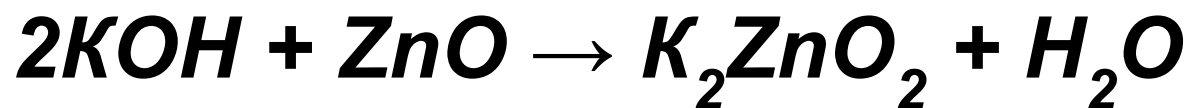


## 3. Взаимодействие с оксидами:

*кислотными*



*амфотерными*

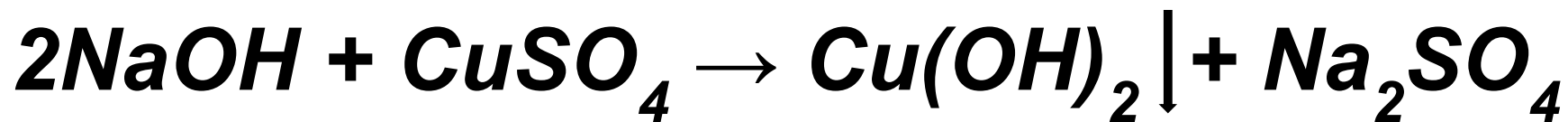


щёлочь + амфот оксид → соль + вода

# Химические свойства щелочей



## 4. Взаимодействие с растворами солей:

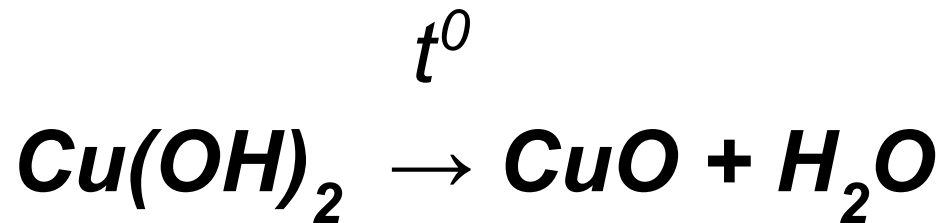


# Химические свойства нерастворимых оснований

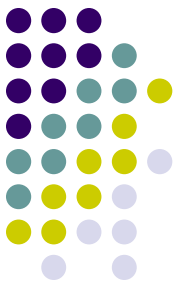


Разложение при нагревании

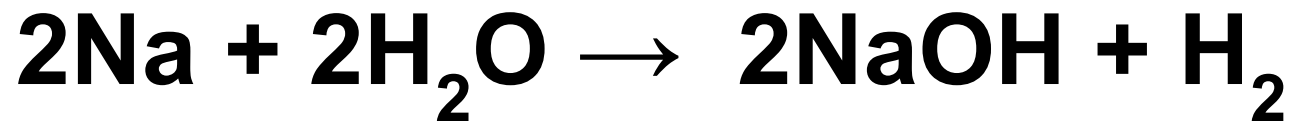
Только нерастворимые  
основания



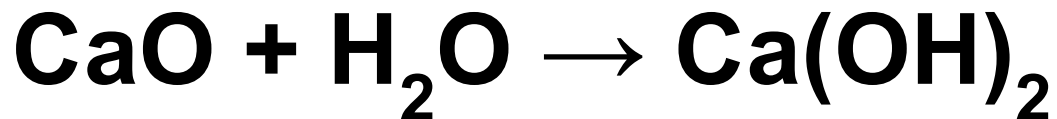
# Способы получения растворимых оснований (щелочей)



- 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*

