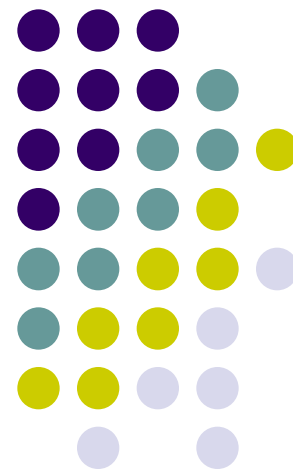
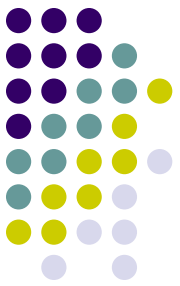


# ОСНОВАНИЯ

*Химические свойства*  
*Способы получения*



# Химические свойства



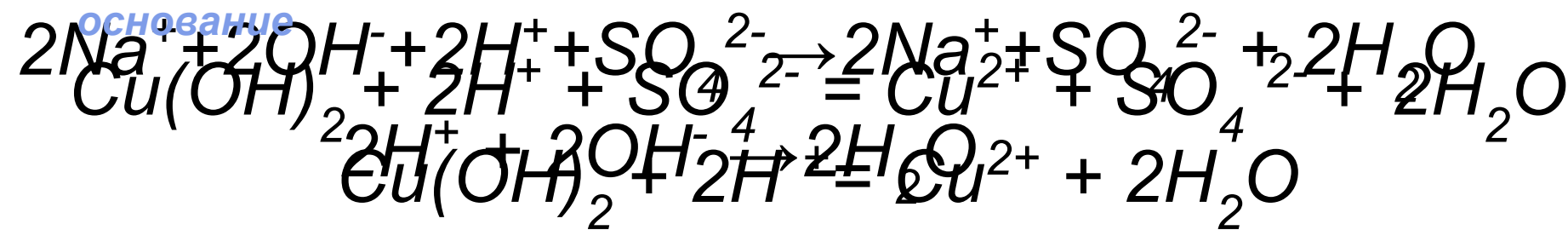
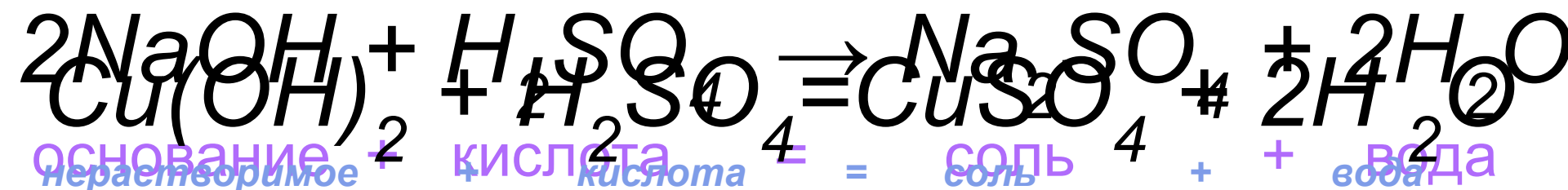
- **Гидроксид – ионы ( $\text{OH}^-$ ), образующиеся при диссоциации оснований, обуславливают их химические свойства**

## 1. Действие на индикаторы

# Химические свойства оснований (щелочей и нерастворимых оснований)

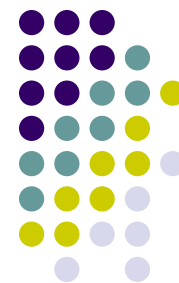


## 2. Взаимодействие с кислотами



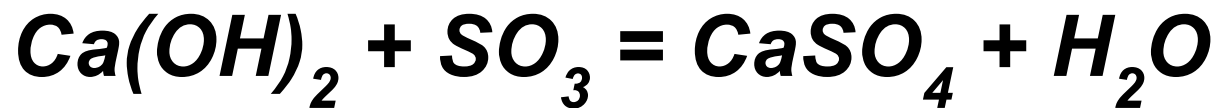
Реакция нейтрализации –  
реакция между кислотой и  
основанием

# Химические свойства щелочей

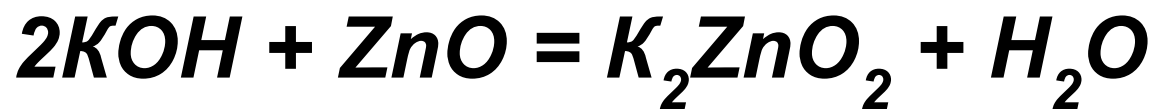


## 3. Взаимодействие с оксидами:

*кислотными*



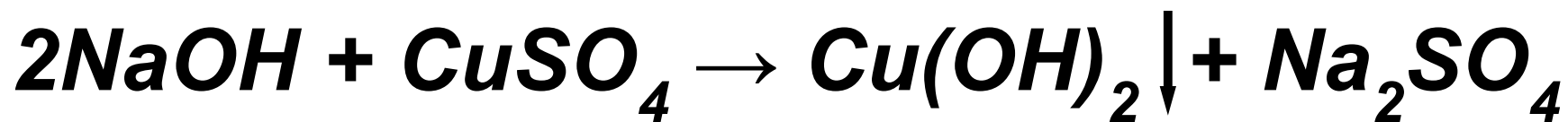
*амфотерными*



# Химические свойства щелочей



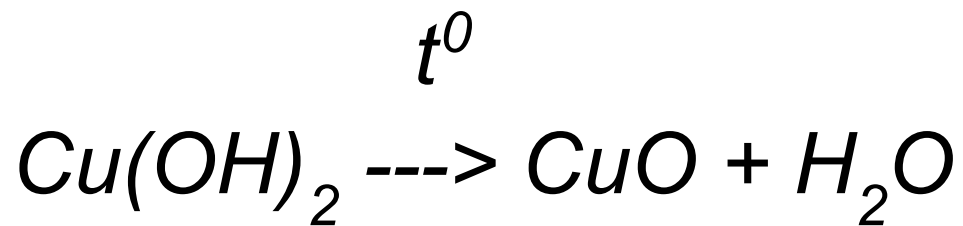
## 4. Взаимодействие с растворами солей:



# Химические свойства нерастворимых оснований



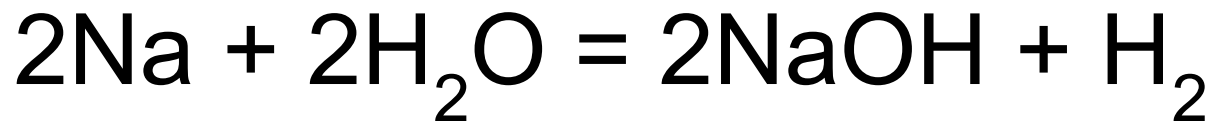
## Разложение при нагревании



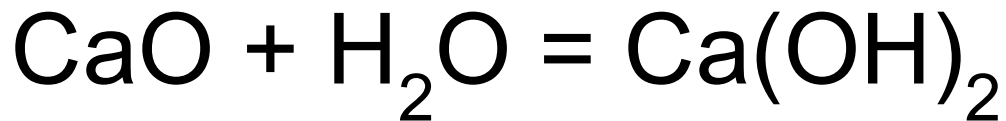
# Способы получения растворимых оснований (щелочей)



- 1. Взаимодействие щелочных и щелочно-земельных металлов с водой



- 2. Взаимодействие оксидов щелочных и щелочно-земельных металлов с водой



# Способы получения нерастворимых оснований



- *Взаимодействие раствора щелочи с раствором соли*

