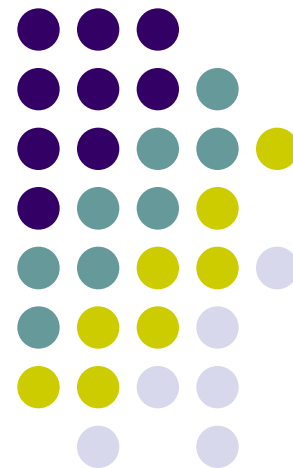


ОСНОВАНИЯ

Химические свойства
Способы получения



Химические свойства



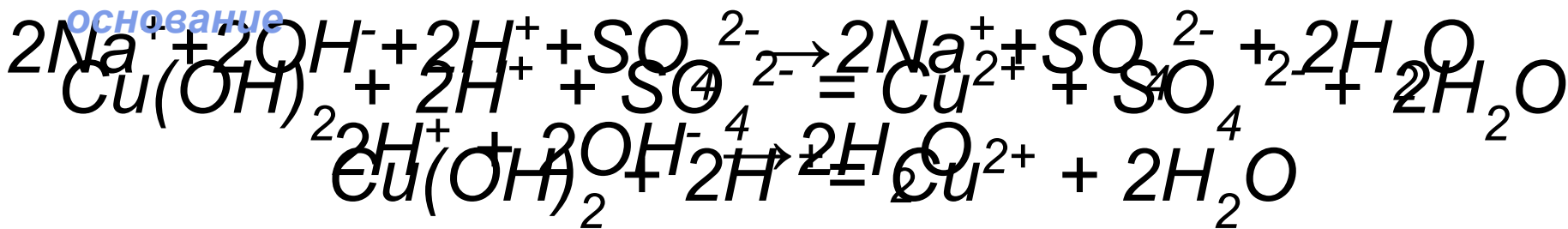
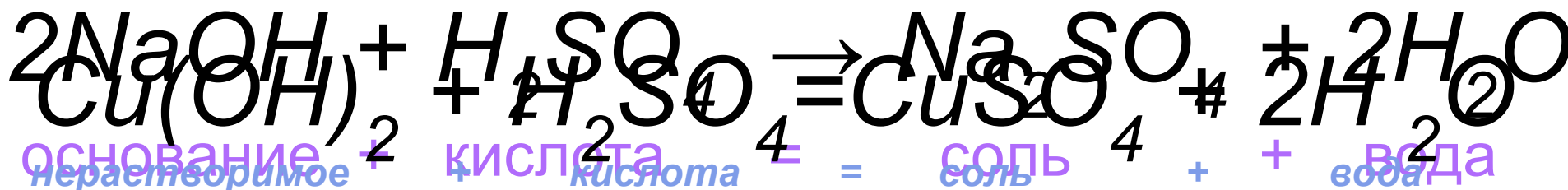
- **Гидроксид – ионы (OH^-), образующиеся при диссоциации оснований, обуславливают их химические свойства**

1. Действие на индикаторы

Химические свойства оснований (щелочей и нерастворимых оснований)



2. Взаимодействие с кислотами



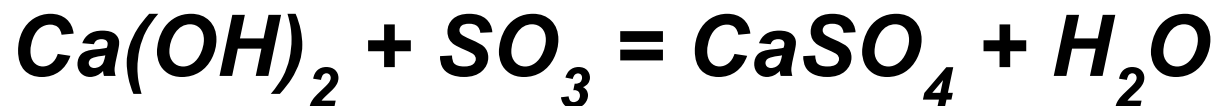
Реакция нейтрализации –
реакция между кислотой и
основанием

Химические свойства щелочей

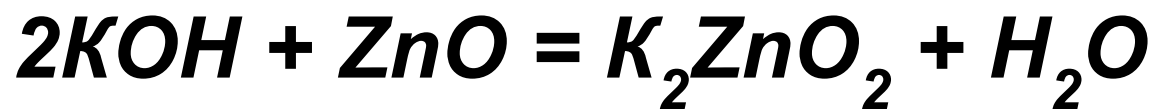


3. Взаимодействие с оксидами:

кислотными



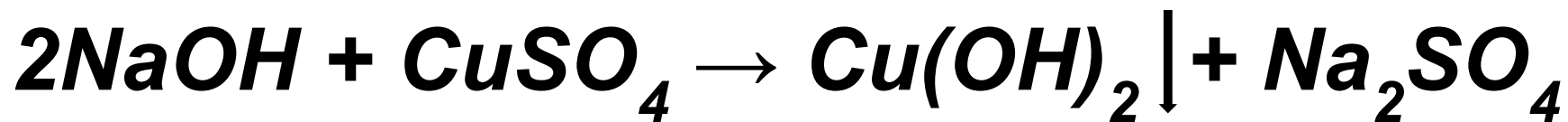
амфотерными



Химические свойства щелочей



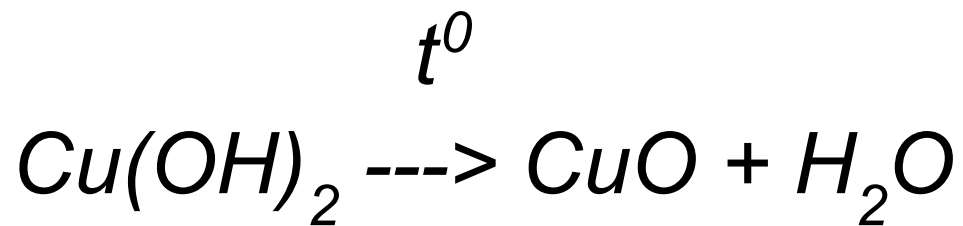
4. Взаимодействие с растворами солей:



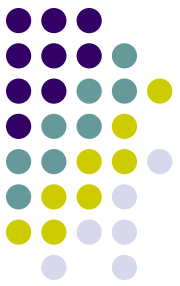
Химические свойства нерастворимых оснований



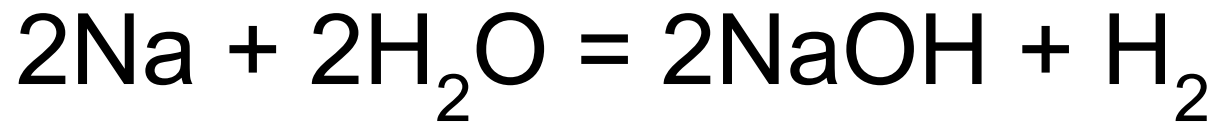
Разложение при нагревании



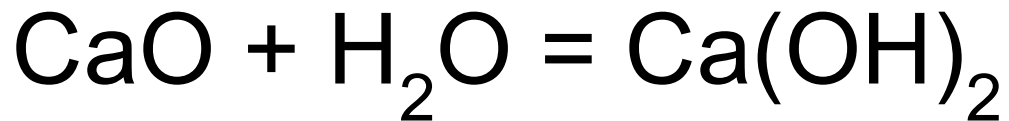
Способы получения растворимых оснований (щелочей)



- 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*

