

ОСНОВАНИЯ

Химические свойства
Способы получения



Химические свойства



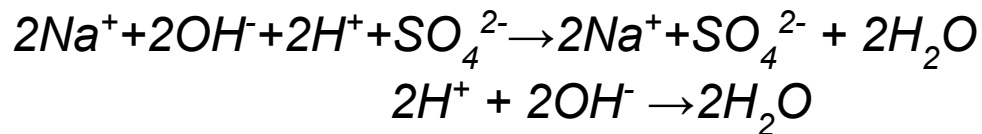
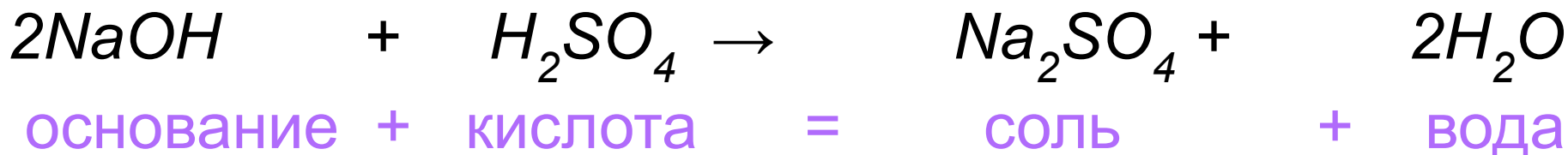
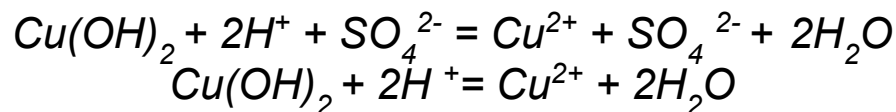
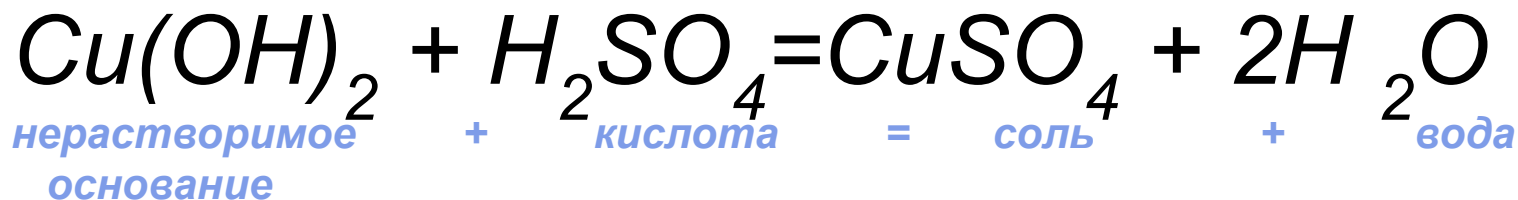
- **Гидроксид – ионы (OH^-), образующиеся при диссоциации оснований, обуславливают их химические свойства**

1. Действие на индикаторы

Химические свойства оснований
(щелочей и нерастворимых оснований)



2. Взаимодействие с кислотами



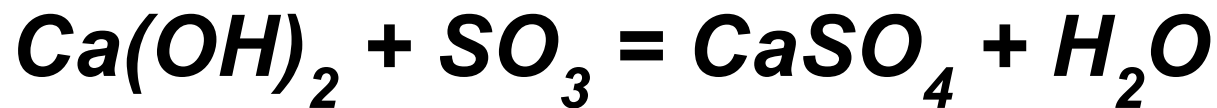
Реакция нейтрализации – реакция
между кислотой и основанием

Химические свойства щелочей

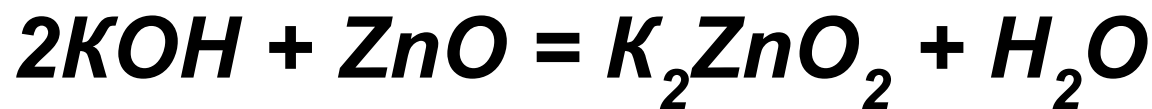


3. Взаимодействие с оксидами:

кислотными



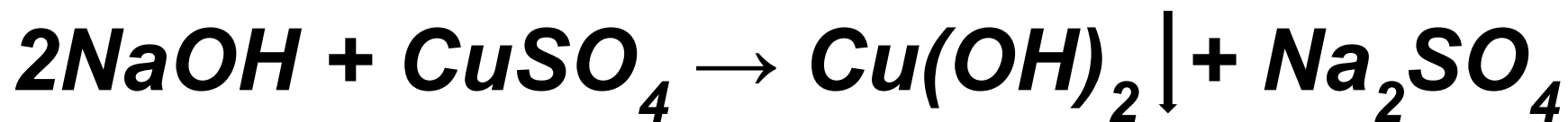
амфотерными



Химические свойства щелочей



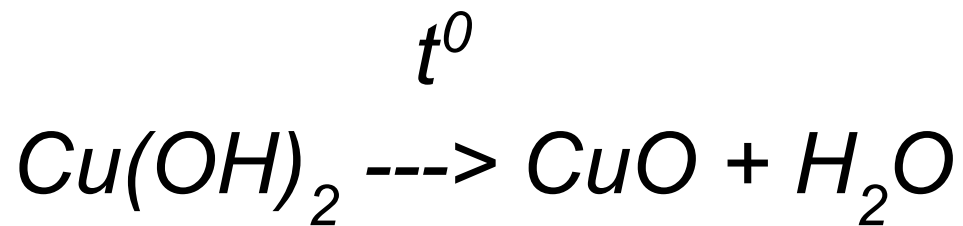
4. Взаимодействие с растворами солей:



Химические свойства нерастворимых оснований



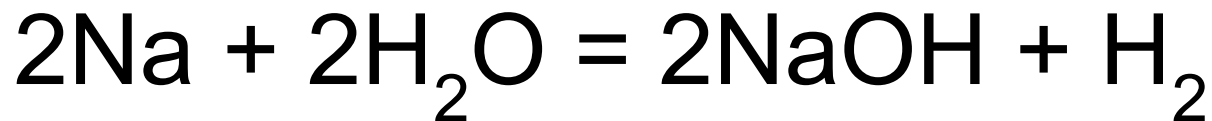
Разложение при нагревании



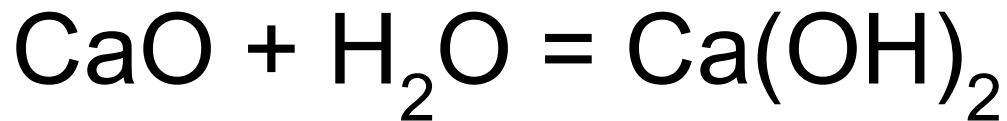
Способы получения растворимых оснований (щелочей)



- 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*

