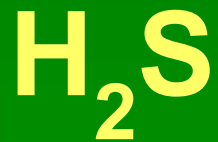


# Кислоты

в свете теории  
электролитической  
диссоциации

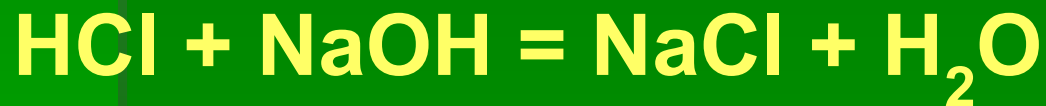




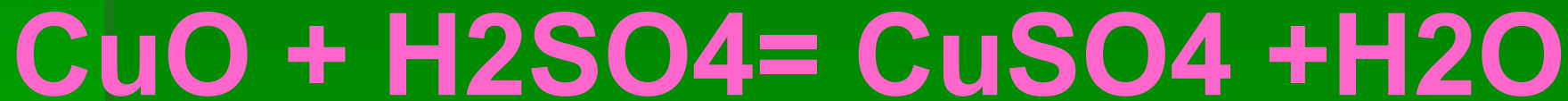
# КИСЛОТЫ

это электролиты, при диссоциации которых образуются катионы водорода и анионы кислотного остатка.

# Реакции нейтрализации

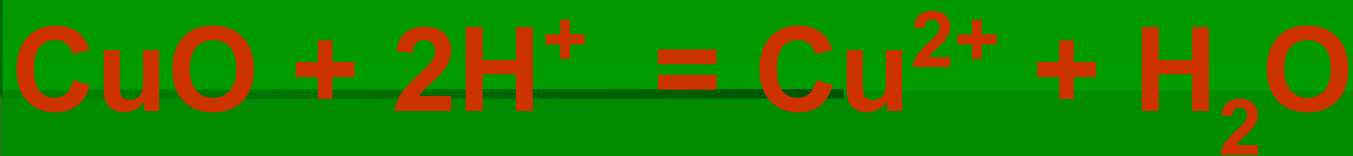
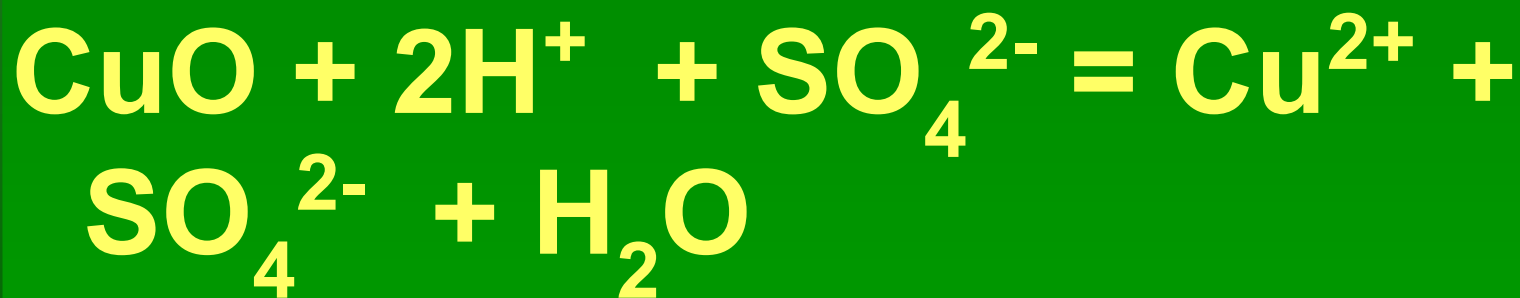
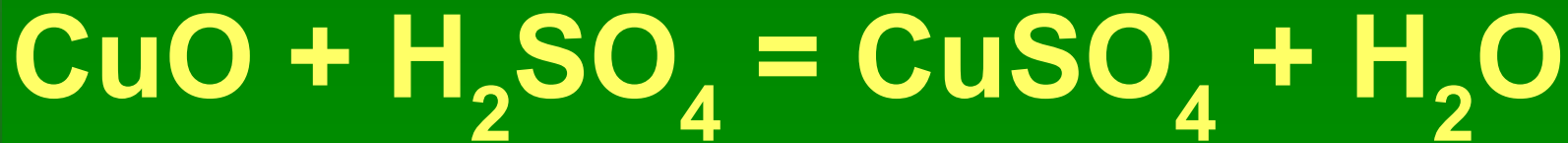


# Взаимодействие оксида меди (II) с серной кислотой

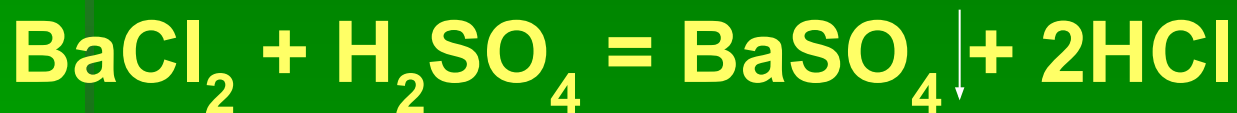


Внимание! Цифры в формулах  
стоят ошибочно. Поставьте их  
правильно

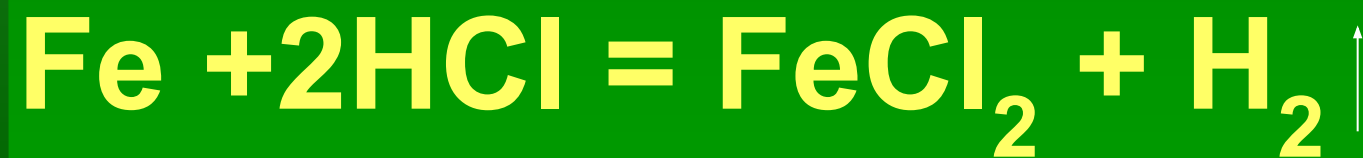
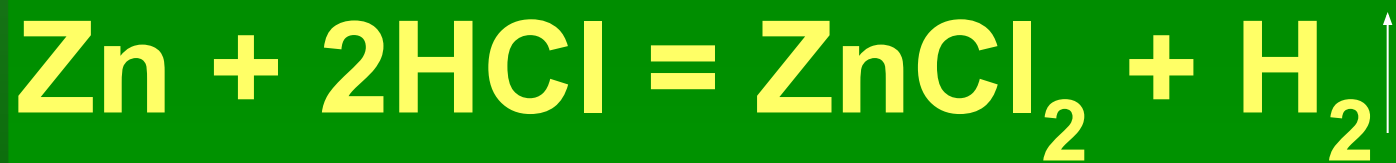
# ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С ОСНОВНЫМИ ОКСИДАМИ



# ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С СОЛЯМИ



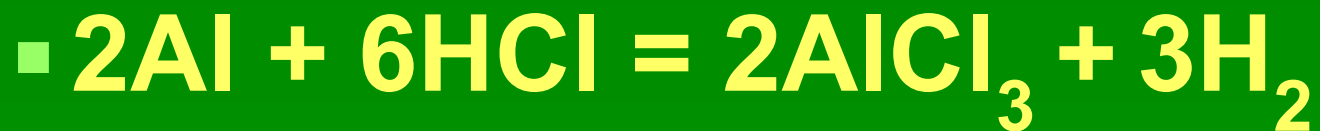
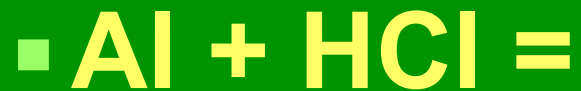
# Взаимодействие с металлами





# Правила взаимодействия металлов с кислотами:

- Металлы, стоящие до водорода в электрохимическом ряду напряжений металлов, вытесняют его из растворов кислот.
- Соль, образующаяся в реакции должна быть растворима.
- Кислота, участвующая в реакции должна быть растворима.
- Концентрированный раствор серной кислоты и раствор азотной кислоты любой концентрации взаимодействуют с металлами иначе.



# Домашнее задание

- Составьте молекулярные, полные и сокращённые ионные уравнения реакций с участием кислот. (серной, соляной, азотной) не менее шести уравнений.