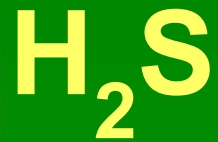


Кислоты

в свете теории
электролитической
диссоциации

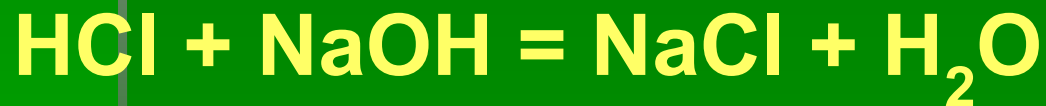




КИСЛОТЫ

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

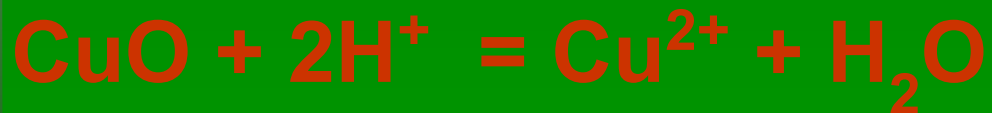
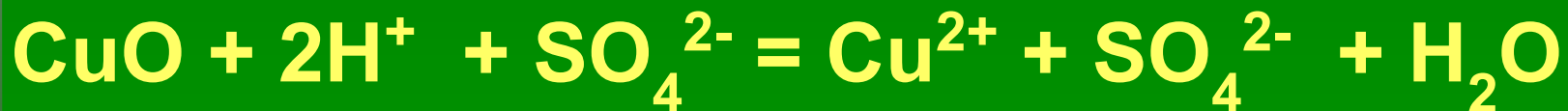
Реакции нейтрализации



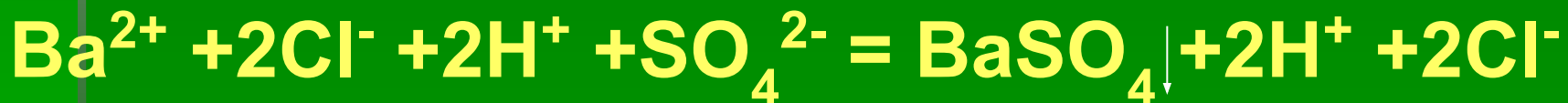
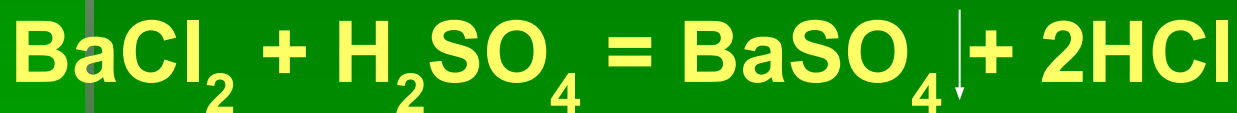
Взаимодействие оксида меди (II) с серной кислотой

[http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/
ccc5cf10-523a-20d1-5e73-0e29f2bbf8c2/
index.htm](http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/ccc5cf10-523a-20d1-5e73-0e29f2bbf8c2/index.htm)

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С ОСНОВНЫМИ ОКСИДАМИ



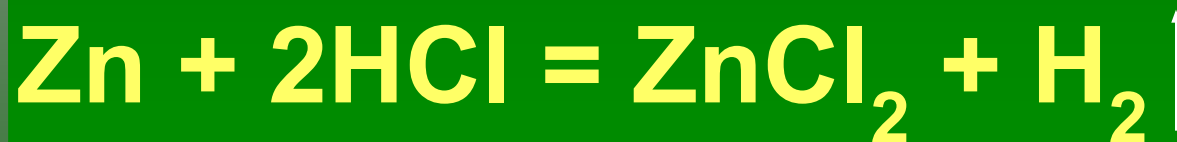
ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С СОЛЯМИ



Взаимодействие с металлами

<http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/432f464f-1f22-5224-e016-91243ab1f09c/index.htm>

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

- п. 33, задание 3,5.