

- 1. Какие вещества называются электролитами?**
- 2. Какие бывают электролиты?**
- 3. Что понимают под электролитической диссоциацией?**

На какие ионы при растворении
распадаются вещества, формулы
которых приведены ниже?
Составьте уравнения
диссоциации этих веществ:

NaOH

CuCl_2

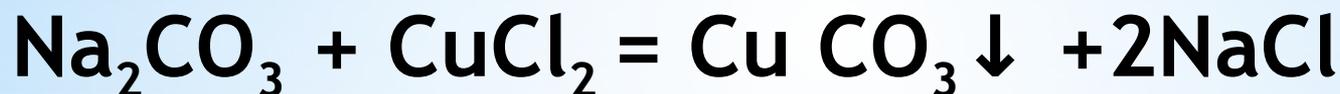
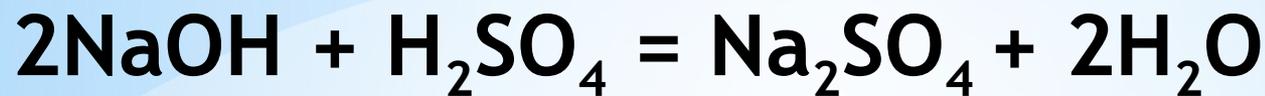
H_2SO_4

Na_2CO_3

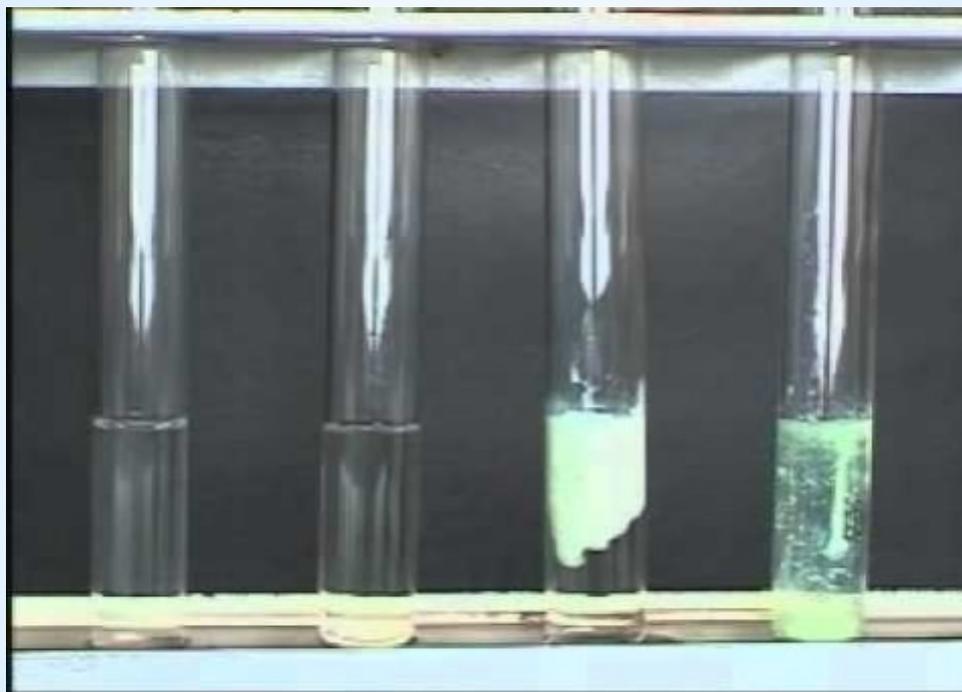




Запишите 2 уравнения возможных реакций между данными веществами.

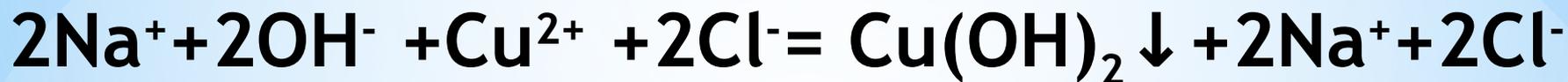


*Ионные уравнения

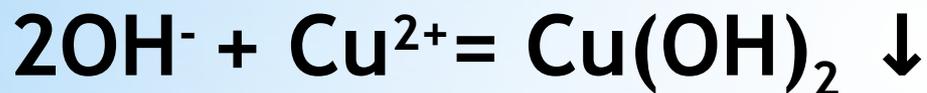




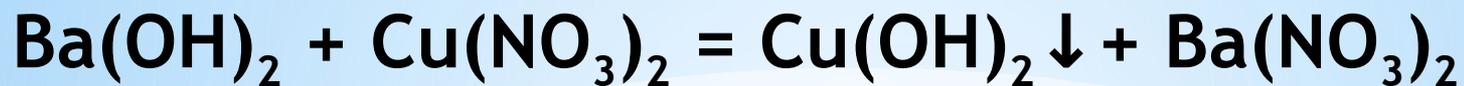
молекулярное уравнение



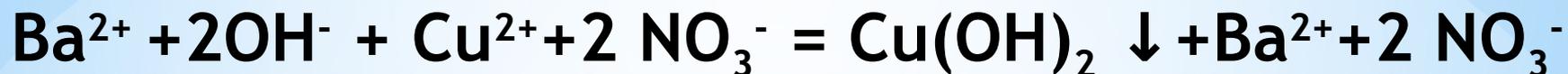
полное ионное уравнение



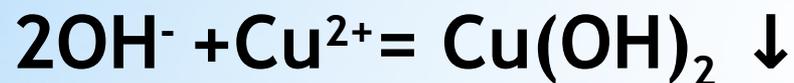
сокращенное ионное уравнение



молекулярное уравнение



полное ионное уравнение



сокращенное ионное уравнение

NaOH



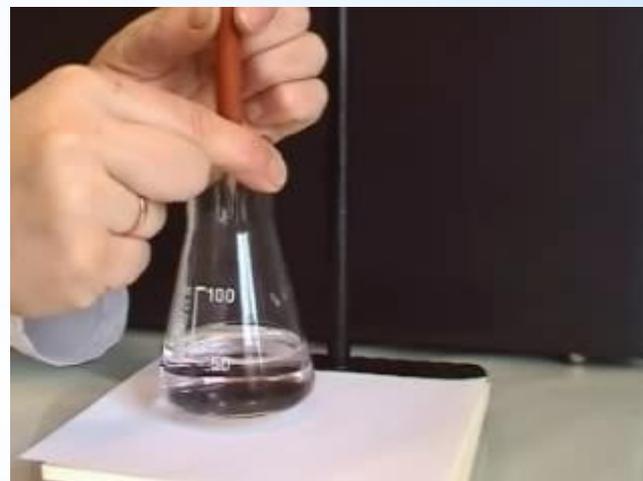
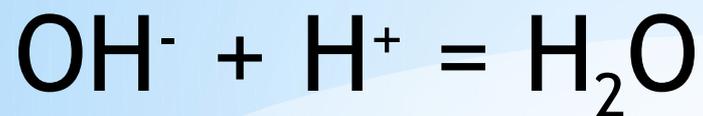
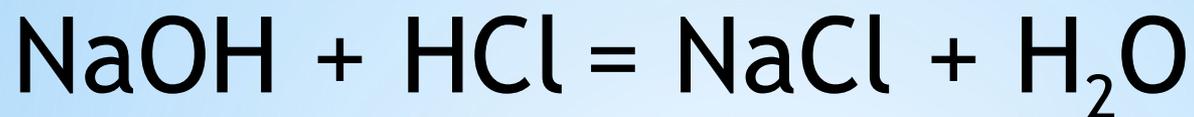
CuCl₂



Ba(OH)₂



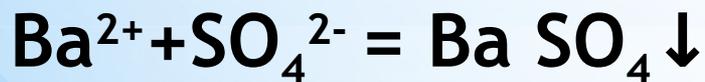
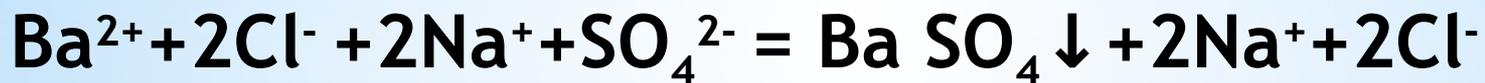
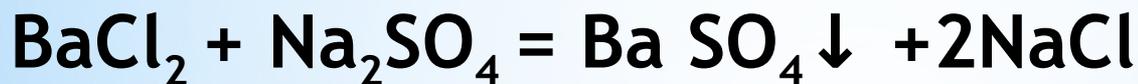
Cu(NO₃)₂



Реакция нейтрализации - реакция между щелочью и сильной кислотой.

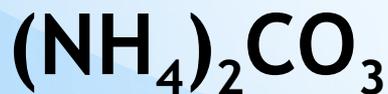
Задание 1.

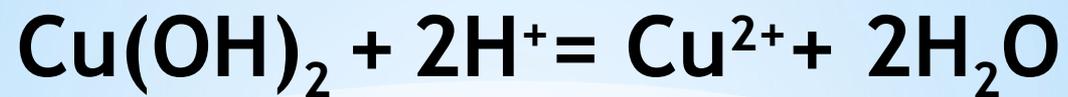
Составьте полное и сокращенное уравнения для реакции, схема которой:



Задание 2.

Предложите вещества для осуществления следующих взаимодействий:





HCl

H₂SO₄

HNO₃



Домашнее задание:

§ 37 упр. 1,5 (б,в)

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!

