**Приложение 1**

Инструкция по проведению лабораторных опытов:

Свойства солей

1.Налейте в четыре пробирки K2CO3

* В первую добавьте HCl
* В вторую - Ca(OH)2
* В третью - MgCl2,
* В четвертую – железо (гвоздь)

Что наблюдаете? В каких пробирках не происходит реакция? Почему?

 Напишите уравнения реакций в молекулярном, полном и кратком ионном виде.

2. Налейте в четыре пробирки CuCl2

Добавьте те же реактивы, что и в первом опыте:

* HCl,
* Ca(OH)2,
* MgCl2,
* Fe

В каких случаях протекают реакции, а в каких нет? Почему?

Напишите уравнения реакций в молекулярном, полном и кратком ионном виде.

**Приложение 2**

схемы реакций «Химические свойства солей:»

Др. кисл.

Др. соль

кислота

соль

 + +

 + +

Др. соль

основание

щёлочь

соль

 + +

Др. соль

Др. соль

соль

соль

Др. соль

Др. металл

соль

металл

**Приложение 3**

С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать ZnCl2:

 H2SO4, KOH, AgNO3, Na3PO4, Cu, Mg? Объясните свой выбор. Напишите уравнения реакций в молекулярном, полном и кратком ионном виде.