

Дистанційна практична робота №1

Виконана _____

(прізвище ім'я)

11 класу

Тема: Дослідження якісного складу солей

Мета: закріпити знання про хімічні властивості основних класів неорганічних сполук; навчитися виявляти в розчинах певні йони; формувати вміння записувати результати спостережень, робити висновки

Обладнання: штатив із пробірками, піпетки

Реактиви: хлоридна кислота, сульфатна кислота, аргентум (I) нітрат

Хід роботи

1. Визначення розчинів натрій ортофосфату та ферум(II) нітрату.

У двох пробірках прилито розчини натрій ортофосфату та ферум (II) нітрату. Визначити вміст пробірок

До обох пробірок доливаємо _____. В одній пробірці утвориться осад _____ кольору. При додаванні HNO_3 осад В іншій – змін не відбудеться.

Рівняння реакції:

Отже, якісним йоном на _____ є йон _____ і утворення при цьому осаду _____ кольору.

2. Визначення розчинів барій нітрату та натрій нітрату.

У двох пробірках прилито розчини барій нітрату та амоній нітрату. Визначити вміст пробірок

До обох пробірок доливаємо _____. В одній пробірці утвориться осад _____ кольору.

Рівняння реакції:

Отже, якісним йоном на _____ є йон _____ та утворення при цьому осаду _____ кольору.

2. Визначення розчинів натрій силікату, натрій ортофосфату та натрій карбонату.

Є три пробірки з розчинами натрій силікату, натрій ортофосфату та натрій карбонату. У всі три пробірки прилили хлоридну кислоту. У пробірці **2** виділився безбарвний газ, пробірці **1** випав склоподібний осад. У пробірці **3** змін не спостерігалось.

Отже, у пробірках містилися розчини солей:

Пробірка 1

Пробірка 2

Пробірка 3

Отже, якісним іоном на _____ є йон _____ та утворення при цьому драглистого осаду. Якісним іоном на _____ є йон _____ та виділення газу _____.