

Лабораторна робота № 5

Тема: Розв'язування експериментальних задач.

Мета: навчитися добувати неорганічні сполуки та вивчити їх властивості

Реактиви і обладнання: розчин купрум (II) хлориду, ферум (III) хлоридом, барій хлориду, їдкого натру, калій гідроксид, оксид кальцію, магній, розчини сульфатної, хлоридної, нітратної кислот та інші необхідні реактиви; хімічний посуд, штатив.

ХІД РОБОТИ

1. Теоретична частина.

- Хімічні властивості елементів VII групи
- Хімічні властивості елементів VI групи
- Хімічні властивості елементів V групи
- Хімічні властивості елементів IV групи

2. Інструктаж до даної роботи.

3. Виконання завдань лабораторної роботи:

Дослід 1. Добування купрум (II) нітрату.

Добудьте купрум (II) нітрат, маючи у своєму розпорядженні розчини купрум (II) хлориду нітратної кислоти, калій гідроксид. Напишіть рівняння реакції.

Дослід 2. Добування цинк хлориду.

Добудьте цинк хлорид трьома різними способами, маючи усі необхідні реактиви. Напишіть рівняння реакції.

Дослід 3. Виявлення розчинів кислот.

У трьох пробірках містяться розчини сульфатної, хлоридної, нітратної кислот. Як їх виявити. Напишіть рівняння реакцій.

Дослід 4. Молекулярні та йонні рівняння.

У пробірку з розчином ферум (III) хлоридом долийте розчин їдкого натру. Напишіть рівняння реакцій в молекулярній і йонній формах.

4. Виконання індивідуальних завдань.

5. Захист результатів лабораторних досліджень.

(Дану лабораторну роботу оформити в зошит для лабораторних робіт, записуючи до кожного дослідів відповідні рівняння реакцій та спостереження згідно теоретичних відомостей)