

Лабораторні дослід №3 – 6

Виявлення у розчині катіонів Феруму(2+), Феруму(3+), Барію, амонію.

Мета: закріпити знання про хімічні властивості основних класів неорганічних сполук; навчитися виявляти в розчинах катіони Fe^{2+} , Fe^{3+} , катіонів Барію, катіонів амонію; формувати вміння записувати результати спостережень, робити висновки

Обладнання: штатив із пробірками, піпетки

Реактиви: хлоридна кислота, кальцій карбонат, порошок заліза, розчин натрій або калій гідроксиду, кальцій гідроксиду, натрій хлориду, натрій ортофосфату, аргентум (I) нітрату, кальцій хлориду, натрій карбонату

Хід роботи

Перегляньте відео та запишіть спостереження і хімічні реакції до дослідів.

I. Лабораторний дослід № 3 Виявлення в розчині катіонів Феруму²⁺.



Спостереження	Рівняння хімічних реакцій	Висновки
		За якою ознакою можна довести, що в пробірці містяться йони Fe^{2+} ?

II. Лабораторний дослід № 4 Виявлення в розчині катіонів Феруму³⁺.

Спостереження	Рівняння хімічних реакцій	Висновки
		За якою ознакою можна довести, що в пробірці містяться йони Fe^{3+} ?

III. Лабораторний дослід № 5 Виявлення в розчині катіонів Барію .



<i>Спостереження</i>	<i>Рівняння хімічних реакцій у молекулярній та йонно-молекулярних формах</i>	<i>Висновки</i>
Пробірка1	Пробірка1	За якою ознакою можна довести, що в пробірках містяться йони Ba^{2+} ?
Пробірка2	Пробірка2	

IV. Лабораторний дослід № 6 Виявлення у розчині катіонів амонію.



<i>Спостереження</i>	<i>Рівняння хімічних реакцій</i>	<i>Висновки</i>
		За якою ознакою можна довести, що в пробірці містяться катіони амонію?

Зробіть загальний висновок:

Катіони в розчинах виявляють за допомогою

реакцій