

Лабораторний дослід № 7

Тема. Виявлення хлорид-іонів у розчині

Мета. Навчитися виявляти хлорид-іони в розчині

Порядок виконання роботи	Спостереження, рівняння реакції
I. Реакція натрій хлориду та натрій нітрату з аргентум(I) нітратом 1. Налийте в пробірку № 1 розчин натрій хлориду об'ємом 1 мл. 2. Налийте в пробірку № 2 розчин натрій нітрату об'ємом 1 мл. 3. Додайте 2-3 краплі розчину аргентум(I) нітрату в обидві пробірки.	Спостереження Пробірка № 1 Пробірка № 2 Рівняння хімічної реакції Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння

П. Реакція хлоридної кислоти з аргентум(I) нітратом 1. Налийте в пробірку хлоридну кислоту об'ємом 1 мл. 2. Додайте 2-3 краплі розчину аргентум(I) нітрату	Спостереження Рівняння хімічної реакції Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння
--	---

Зробіть висновок

Хлорид-іони в розчині виявляють проведенням відповідної якісної реакції. Якісною реакцією на хлорид-іони є взаємодія _____, що супроводжується _____

Лабораторна робота № 8

Тема. Виявлення сульфат-іонів у розчині

Мета. Навчитися виявляти сульфат-іони в розчині

Порядок виконання роботи	Спостереження, рівняння реакції
I. Реакція натрій сульфату та натрій нітрату з барій хлоридом. 1. Налийте в пробірку № 1 розчин натрій сульфату об'ємом 1 мл. 2. Налийте в пробірку № 2 розчин натрій нітрату об'ємом 1 мл. 3. Додайте 2-3 краплі розчину барій хлориду в обидві пробірки.	Спостереження Пробірка № 1 Пробірка № 2 Рівняння хімічної реакції Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння

II. Реакція сульфатної кислоти з барій хлоридом 1. Налийте в пробірку розчин сульфатної кислоти об'ємом 1 мл. 2. Додайте 2-3 краплі розчину барій хлориду	Спостереження Рівняння хімічної реакції Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння
---	---

Зробіть висновок

Сульфат-іони в розчині виявляють проведенням відповідної якісної реакції. Якісною реакцією на сульфат-іони є взаємодія _____, що супроводжується _____

Лабораторна робота № 9

Тема. Виявлення карбонат-іонів у розчині

Мета. Навчитися виявляти карбонат-іони в розчині

Порядок виконання роботи	Спостереження, рівняння реакції
I. Реакція натрій нітрату та натрій карбонату з розчином кальцій хлориду. 1. У пробірку № 1 налейте розчин натрій нітрату об'ємом 1 мл, у пробірку № 2 налейте таку саму кількість розчину натрій карбонату. 2. До обох пробірок долейте по 2-3 краплі розчину кальцій хлориду.	Спостереження Пробірка № 1 Пробірка № 2 Рівняння хімічних реакцій <i>Пробірка № 1</i> Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння

	Пробірка № 1 Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння
II. Реакція натрій нітрату та натрій карбонату з хлоридною кислотою 1. У пробірку № 1 налейте розчин натрій нітрату об'ємом 1 мл, у пробірку № 2 налейте таку саму кількість розчину натрій карбонату. 2. До обох пробірок долийте по 2-3 краплі хлоридної кислоти.	Спостереження Пробірка № 1 Пробірка № 2 Рівняння хімічних реакцій Пробірка № 1 Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння Пробірка № 1 Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння

Зробіть висновок

Карбонат-іони в розчині виявляють проведенням відповідної якісної реакції. Якісною реакцією на карбонат-іони є взаємодія _____, що супроводжується _____