

Лабораторний дослід № 7
Виявлення хлорид – іонів у розчині

Мета: навчитися виявляти хлорид – іони в розчині.

Обладнання та реактиви: таблиця розчинності, штатив з пробірками.
розчини аргентум (I) нітрату та хлоридної кислоти.

Пам'ятайте про правила безпеки!

Хід роботи	Мої спостереження	Рівняння реакцій у молекулярній, повній і скороченій йонних формах
До розчину аргентум (I) нітрату об'ємом 1 мл доливаємо таку саму кількість розчину хлоридної кислоти.	Що відбувається? _____ _____ _____ _____ _____	_____ _____ _____ _____ _____

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

Лабораторний дослід № 8
Виявлення сульфат-іонів у розчині

Мета: навчитися виявляти сульфат – іони в розчині.

Обладнання та реактиви: таблиця розчинності, штатив з пробірками.
розчини барій хлориду та сульфатної кислоти.

Пам'ятайте про правила безпеки!

Хід роботи	Мої спостереження	Рівняння реакцій у молекулярній, повній і скороченій йонних формах
До розчину барій нітрату об'ємом 1 мл доливаємо таку саму кількість розчину сульфатної кислоти.	Що відбувається? _____ _____ _____ _____ _____	_____ _____ _____ _____ _____

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

Лабораторний дослід № 9
Виявлення карбонат – іонів у розчині

Мета: навчитися виявляти карбонат – іони в розчині.

Обладнання та реактиви: таблиця розчинності, штатив з пробірками.
розчини натрій карбонату та хлоридної кислоти.

Пам'ятайте про правила безпеки!

Хід роботи	Мої спостереження	Рівняння реакцій у молекулярній, повній і скороченій йонних формах
До розчину натрій карбонату об'ємом 1 мл, додайте 1 мл розчину хлоридної кислоти.	Що відбувається? _____ _____ _____ _____ _____ _____	_____ _____ _____ _____

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

Дайте відповіді на запитання:

Запитання 1.

Для виявлення у розчині хлорид-аніонів Cl^- використовується речовина:

☐ Na_2SO_4

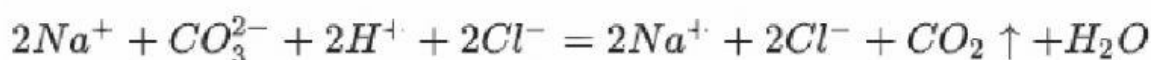
☐ $AgNO_3$

☐ метилоранж

☐ фенолфталеїн

Запитання 2.

Йонно-молекулярне рівняння



відповідає якісній реакції на

☐ хлорид-аніон

☐ йон Гідрогену

☐ карбонат-аніон

☐ сульфат-аніон

Запитання 3.

Проаналізуйте твердження. Яке з них правильне?

I. Якісна реакція — це реакція, за допомогою якої можна визначати певні йони, а інколи й розпізнавати деякі сполуки.

II. Якщо до розчину кислоти додати кілька крапель розчину лакмусу, то індикатор змінить своє забарвлення на синій.

☐ правильне лише перше твердження

☐ правильне лише друге твердження

☐ обидва твердження правильні

☐ обидва твердження неправильні

Запитання 4.

Реактивом для визначення сульфат-аніонів SO_4^{2-} у розчині може бути

Визначте 2 правильні відповіді.

☐ $BaCl_2$

☐ $NaCl$

☐ $Ba(NO_3)_2$

☐ $AgNO_3$

☐ $BaSO_4$