

Лабораторна робота № 4

Тема. Реакції обміну між розчинами електrolітів, що відбуваються з випаданням осаду

Мета. Здійснити реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються випаданням осаду.

Порядок виконання роботи	Спостереження, рівняння реакції
1. У пробірку № 1 налейте розчин кальцій хлориду об'ємом 1 мл, а в пробірку № 2 — таку саму кількість розчину кальцій нітрату. 2. До кожної пробірки долейте по 1 мл розчину натрій карбонату.	Спостереження
	Пробірка № 1
	Пробірка № 2
	Рівняння хімічних реакцій
	Пробірка № 1
	Молекулярне рівняння
	Повне йонне рівняння

	Скорочене йонне рівняння Пробірка № 2 Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння Висновок Чи відбуваються реакції до кінця з погляду теорії електролітичної дисоціації? Чим це пояснюється? Чи можна стверджувати, що в обох випадках відбувається одна й та сама реакція?. Відповідь обґрунтуйте
--	---

Зробіть висновок

Однією з умов перебігу реакцій обміну між електролітами у водних розчинах є

Лабораторна робота № 5

Тема. Реакції обміну між розчинами електролітів, що супроводжуються виділенням газу

Мета. Здійснити реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються випаданням осаду.

Порядок виконання роботи	Спостереження, рівняння реакції
1. У пробірку № 1 налейте розчин натрій карбонату об'ємом 1 мл, у пробірку № 2 насипте шпателем невелику кількість кальцій карбонату. 2. До кожної пробірки обережно долийте по 1 мл розчину хлоридної кислоти.	Спостереження Пробірка № 1 Пробірка № 2 Рівняння хімічних реакцій <i>Пробірка № 1</i> Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння

	Скорочене йонне рівняння <i>Пробірка № 2</i> Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння Висновок Чи відбуваються реакції до кінця з погляду теорії електролітичної дисоціації? Чим це пояснюється? Чи можна стверджувати, що в обох випадках відбувається одна й та сама реакція?. Відповідь обґрунтуйте
--	---

Зробіть висновок

Однією з умов перебігу реакцій обміну між електролітами у водних розчинах є

Лабораторна робота № 6

Тема. Реакції обміну між розчинами електролітів, що супроводжуються утворенням води

Мета. Здійснити реакції обміну між електролітами у водних розчинах, що супроводжуються випаданням осаду.

Порядок виконання роботи	Спостереження, рівняння реакції
1. Налийте в пробірку розчин натрій гідроксиду об'ємом 1 мл, додайте 2-3 краплі фенолфталеїну 2. Додавайте хлоридну кислоту краплями до появи видимих змін забарвлення	Спостереження Забарвлення розчину після додавання фенолфталеїну _____
	Забарвлення розчину після додавання хлоридної кислоти _____
	Рівняння хімічної реакції Молекулярне рівняння
	Повне йонне рівняння

	Скорочене йонне рівняння
--	--------------------------

Зробіть висновок

Однією з умов перебігу реакцій обміну між електролітами у водних розчинах є