

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 долийте 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.	Спостереження Пробірка № 1 Пробірка № 2
2. До кожної пробірки обережно долийте по 1 мл розчину хлоридної кислоти.	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