

Практична робота № 2

Тема. Розв'язування експериментальних задач

Мета. Узагальнити відомості про реакції обміну в розчинах електролітів; закріпити знання про процеси дисоціації електролітів, уміння добувати речовини та складати рівняння хімічних реакцій у повній та скороченій йонно-молекулярній формах, удосконалювати навички проведення хімічного експерименту.

Порядок виконання роботи	Спостереження, рівняння реакції
Задача 1. Розпізнати розчини хлоридної кислоти, натрій гідроксиду та натрій хлориду. Випробовуємо вміст кожної посудини універсальним індикатором.	Спостереження Як змінився колір індикатора і ємності 1.1, 1.2, 1.3 Ємність 1.1 Ємність 1.2 Ємність 1.3 В якій ємності яка речовина? Ємність 1.1 Ємність 1.2 Ємність 1.3

	Запишіть рівняння дисоціації цих речовин
Задача 2. Розпізнати розчини натрій карбонату, натрій сульфату та натрій хлориду 1. У дві чисті пробірки наливаємо по 1 мл розчину 2.1. В першу пробірку додаємо 1 мл розчину хлоридної кислоти, в другу - 1 мл розчину барій нітрату. 2. У дві чисті пробірки наливаємо по 1 мл розчину 2.2. В першу пробірку додаємо 1 мл розчину хлоридної кислоти, в другу - 1 мл розчину барій нітрату. 3. У дві чисті пробірки наливаємо по 1 мл розчину 2.3. В першу пробірку додаємо 1 мл розчину хлоридної кислоти, в другу - 1 мл розчину барій нітрату. 4. Зробіть висновок яка речовина в посудині 2.1, 2.2, 2.3	Спостереження Пробірка № 1 Пробірка № 2 Спостереження Пробірка № 1 Пробірка № 2 Спостереження Пробірка № 1 Пробірка № 2 Ємність 2.1 Ємність 2.2 Ємність 2.3

	Напишіть рівняння хімічних реакцій, що пройшли до кінця Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння Молекулярне рівняння Повне йонне рівняння Скорочене йонне рівняння
Задача 3. Здійснити перетворення $\text{Mg} \rightarrow \text{MgCl}_2 \rightarrow \text{MgCO}_3$ 1. У пробірку наливаємо магнієвий порошок. Додаємо 1 мл розчину хлоридної кислоти. 2. До одержаного розчину додаємо 1 мл роз-	Спостереження Запишіть рівняння реакції Спостереження

чину натрій карбонату.	Запишіть рівняння реакції
------------------------	---------------------------

Зробіть висновок

Для проведення якісного аналізу речовин використовують якісні реакції.

Якісні реакції — це _____
