



Лабораторний дослід 4. Дія водних розчинів кислот на індикатори

Мета: _____

ХІД РОБОТИ

1. У чотири пробірки налейте по 1–2 мл розчину сульфатної кислоти
2. В одну пробірку з кислотою та в одну пробірку з водою додайте кілька крапель розчину лакмусу і спостерігайте за зміною кольору. Результати спостережень запишіть у таблицю.
3. Повторіть проведені дослід з розчинами інших індикаторів.
4. У пробірку з кислотою помістіть універсальний індикаторний папірець. Що спостерігаєте?

Речовина	Індикатор			
	Лакмус	Метилоранж	Фенолфталеїн	Універсальний індикатор (папірець)
Розчин кислоти				

Висновки.

1. Розчин, який містить кислоту, має _____ середовище.
2. Кислоту в розчині можна виявити за допомогою таких індикаторів: _____

*Для допитливих

3. У розчинах різних кислот кожний індикатор має однакове забарвлення. Чому? Чи можна за допомогою індикатору виявити, в якій пробірці — хлоридна, а в якій — сульфатна кислота?



Лабораторний дослід 5. Взаємодія хлоридної кислоти з металами

Мета: _____

ХІД РОБОТИ

У першу пробірку помістіть 1–2 гранули цинку, у другу — порошок чи стружку магнію, у третю — шматочки мідного дроту.

До кожного металу додайте 1–2 мл хлоридної кислоти. Що спостерігаєте? Якщо ознак реакції не помітно, нагрійте пробірку.

Який метал реагує з кислотою найактивніше? _____

У якій пробірці реакція не відбувається навіть за нагрівання? _____

Порівняйте активність даних металів у реакціях з кислотою й розташуйте їх у порядку зменшення активності. _____

Чи узгоджуються результати дослідів із розміщенням даних металів у ряду активності?

Складіть рівняння реакцій, що відбулися:

Висновки.

1. Які метали здатні витискувати водень з кислот?

2. До якого типу належать реакції кислот з металами? _____