

Завдання
III етапу Всеукраїнської учнівської олімпіади з хімії
2024-2025 навчальний рік
(практичний тур)

9 КЛАС
(25 балів)

Зразок металічного магнію розчинили в 34 мл 0,5 н хлоридної кислоти. Отриманий розчин пропонується для аналізу.

Маючи бюретку та 0,1 н розчин NaOH, визначте надлишок хлоридної кислоти, що не вступила в реакцію, обчисліть на основі цього масу зразка магнію, що був розчинений в кислоті.

Експериментальна частина

Обладнання та реактиви: дистильована вода, 0,1 н розчин натрій гідроксиду; метиловий оранжевий; конічна колба з досліджуваним розчином; лійка, бюретка.

Хід роботи

До досліджуваного розчину додайте 1 – 2 краплі метилового оранжевого і титруйте робочим розчином натрій гідроксиду (1 раз).

За одержаними результатами виконайте розрахунки та визначте масу магнію, яку розчинили в розчині хлоридної кислоти.