

Практична робота №2

«Розв'язування експериментальних задач»

Обладнання: штатив з пробірками.

Реактиви: лакмусовий папірець, хлоридна кислота, сульфатна кислота, натрій гідроксид, ферум (II) сульфат, натрій сульфід, аргентум нітрат, барій хлорид, натрій хлорид, магній нітрат.

Завдання №1

Визначте необхідні реактиви та здійсніть реакції, яким відповідають наведені йонно - молекулярні рівняння:

Скорочене йонно-молекулярне рівняння	Молекулярне рівняння	Ознаки реакції
$H^{+} + OH^{-} = H_2O$		
$Fe^{2+} + 2OH^{-} = Fe(OH)_2$		
$CaCO_3 + 2H^{+} = Ca^{2+} + CO_2 + H_2O$		

Завдання 2

Якими хімічними реакціями можна довести якісний склад хлоридної кислоти (наявність катіона і аніона)? Доберіть реактиви та опишіть ознаки реакції.

Йон	Реактив	Йонне рівняння	Ознаки реакції

Завдання 3

У п'ятьох пронумерованих пробірках містяться розчини: хлоридної кислоти, натрій хлориду, натрій сульфату, натрій гідроксиду та магній нітрату. Використовуючи не більше трьох реактивів визначте вміст кожної пробірки.

<i>Пробірка №</i>	<i>Реактив</i>	<i>Спостереження</i>	<i>Вміст пробірки</i>	<i>Скорочене йонне рівняння</i>

Зробіть висновок щодо загальних принципів доведення якісного складу речовин: