Розділ 2. Неметалічні елементи та їхні сполуки

Практична робота 5

Дата

Тема. Розв'язання експериментальних задач за темою «Сполуки галогенів».

Мета: закріпити знання про будову та властивості галогенів виконуючи експериментальні завдання

Обладнання: терези, мірна піпетка на 20 мл, хімічний стакан на 100 мл, мірний циліндр на 50 мл, мірні колби на 50 і 100 мл, скляна паличка, лійка, гумова груша.
Реактиви: цинк, магній оксид, магній карбонат, натрій карбонат із домішкою натрій хлориду, хлоридна кислота, розчини цинк хлориду, натрій хлориду, барій хлориду, натрій броміду, натрій йодиду, калій йодиду, натрій карбонату, натрій сульфату, аргентум(I) нітрату, плюмбум(II) нітрату, калій фосфату, крохмалю, лакмусу, хлорна вода, бромна вода, йодна вода.

❗ **Дотримуйтесь правил безпеки**

Порядок виконання роботи

Завдання 1. Отримайте розчин магній хлориду трьома різними способами. Запишіть рівняння реакцій у молекулярній та йонній формах.

Завдання 2. Доведіть, що у складі хлоридної кислоти містяться йони Гідрогену і хлорид-іони.

LIVEWORKSHEETS

Завдання 3. Отримайте йодну воду з розчину натрій йодиду (калій йодиду). Доведіть утворення йоду за допомогою якісної реакції.

Завдання 4. Доведіть експериментально, що виданий зразок натрій карбонату містить домішки натрій хлориду.

Завдання 5. За допомогою реактивів, що є на столі, виконайте реакції, що відповідають таким скороченим йонним рівнянням:

$Ag^+ + Br^-$ AgBr

$Pb^{2+} + 2I^-$ PbI_2

Висновок:

LIVEWORKSHEETS