Лабораторні досліди № 4-6

Тема: Взаємодія металів із солями у водному розчині. Взаємодія солей з лугами у водному розчині. Реакція обміну між солями в розчині.

Мета: Дослідити особливості реакцій взаємодії розчинів солей з металами, розчинів солей між собою. взаємодії солей з лугами в розчинах. Виявити ознаки реакцій та встановити їхні типи.

Хід роботи

Дослід 1. Взаємодія металів із солями у водному розчині

Опис дослідження	Спостереження	Записуємо можливі рівняння реакції
А) Наливаємо у 1-у пробірку розчину купрум (II) сульфату об'ємом 2 мл і опускаємо декілька гранул цинку		$Zn + CuS0_4 =$
Б)) Наливаємо у 2-у пробірку розчину цинк (II) сульфату і опускаємо мідну дротинку.		$Cu + ZnS0_4 =$
Висновок (вкажіть умови, за яких відбувається взаємодія металів з розчинами лугів)		

Дослід 2. Взаємодія солей з лугами у водному розчині

LIVEWORKSHEETS

Опис дослідження	Спостереження	Записуємо можливі рівняння реакції
А) До 1-2 мл розчину ферум(III)хлориду додаємо 1 мл розчину натрій гідроксиду		$FeCl_3$+NaOH=
Б) До 1-2 мл розчину натрій сульфату додаємо 1 мл розчину барій гідроксиду		
В) До 1-2 мл розчину натрій сульфату додаємо 1 мл розчину калій гідроксиду		

Висновок: (вкажіть умови, за яких відбувається взаємодія солей з розчинами лугів)

Дослід 3. **Реакція обміну між солями в розчині.**

До 0,5 мл розчину кальцій хлориду додаємо 1 мл розчину натрій карбонату		
До 0,5 мл розчину кальцій хлориду додаємо 1 мл розчину натрій сульфату		
До 0,5 мл розчину кальцій хлориду додаємо 1 мл розчину калій нітрату		

Висновок (вкажіть умови, за яких відбувається взаємодія солей з розчинами лугів)

LIVEWORKSHEETS