

Хімічні властивості солей



Лабораторний дослід 6.

Взаємодія металів із солями у водному розчині

ХІД РОБОТИ

У першу пробірку помістіть 1–2 гранули цинку, у другу — залізний предмет (цвях, дріт, кнопку тощо), у третю — шматочки мідного дроту. У перші дві пробірки додайте по 1–2 мл розчину купрум(II) сульфату, а в третю — розчину ферум(III) сульфату. Що спостерігаєте?

№	Реактив		Що спостерігали	Рівняння реакції
	Розчин солі	Метал		
1	ZnCl ₂	Cu		
2	CuSO ₄	Zn		

Висновки. Чи підтверджують результати дослідів порядок розміщення даних металів у ряду активності? _____

2. Взаємодія солей з лугами.



Лабораторний дослід 7. Взаємодія солей із лугами у водному розчині

Мета: _____

ХІД РОБОТИ

В одну пробірку налейте 1 мл розчину CuSO₄, а в іншу — 1 мл розчину K₂SO₄. До кожної пробірки додайте стільки само розчину NaOH. Які зміни відбуваються в пробірках? Запишіть рівняння реакцій.

№	Реактив		Що спостерігали	Рівняння реакції
	Сіль	Луг		
1	FeCl ₃	NaOH		
2	Na ₂ SO ₄	Ba(OH) ₂		
3	Na ₂ SO ₄	KOH		

Висновок. За яких умов можлива реакція обміну між лугом та сіллю? _____



Лабораторний дослід 8. Реакція обміну між солями в розчині

Мета:

ХІД РОБОТИ

У три пробірки налейте по 1 мл розчину кальцій хлориду. До кожної пробірки по черзі до Na_2SO_4 відповідно 1–2 мл розчину: 1) аргентум нітрату; 2) натрій карбонату; 3) калій нітрату. Запишіть рівняння відповідних реакцій та свої спостереження.

№	Реактив		Що спостерігали	Рівняння реакції
1	CaCl_2	Na_2SO_4		
2	CaCl_2	Na_2CO_3		
3	CaCl_2	KNO_3		

Висновок.