

**Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи №2.1**

1. На чому ґрунтується метод осадження?
2. Назвіть робочі розчини методу аргентометрії. Як їх готують?
3. Які індикатори використовують у методах осадження?
4. Які речовини є вихідними в методі аргентометрії?
5. У якій послідовності утворюватимуться осадки галогенідів під час аргентометричного визначення галогенід-іонів?
6. Які реакції використовуються у методі Мора?
7. У чому полягає суть методу Фольгарда?
8. Перелічте робочі розчини методу Фольгарда.
9. При визначенні хлоридів за методом Фольгарда до досліджуваного розчину додали  $20,0 \text{ см}^3$   $0,0987\text{М}$  розчину аргентум нітрату. На титрування надлишку катіонів Аргентуму витратили  $12,54 \text{ см}^3$   $0,1036\text{М}$  розчину амоній тіоціанату. Визначте вміст хлорид-іонів в аналізованому розчині.