

Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи №1.8

- 1) На чому заснована дихроматометрія?
- 2) Яка реакція лежить в основі хроматометрії?
- 3) Як готують стандартний розчин хромату калію?
- 4) В чому полягають переваги дихроматометрії над перманганатометрією?
- 5) Який індикатор використовується в хроматометрії?
- 5) Що визначається дихроматометрією?
- 6) Які умови титрування необхідні у методі дихроматометрії?
- 7) На чому засноване визначення Феруму в руді? Написати молекулярне і йонне рівня визначення Феруму.
- 8) Який метод титрування застосовують при виявленні відновників?
- 9) Навіщо у розчин, що кипить, занурюють алюмінієвий стержень? Що при цьому відбувається з розчином?