

Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи № 1.5

- 1) На чому засновані методи окисно-відновного титрування та від чого походить їх назва?
- 2) Напишіть формулу, за якою визначають невідому концентрацію окисника або відновника
- 3) Що таке перманганатометрія?
- 4) Який індикатор використовується у методі перманганатометрії?
- 5) Опишіть, чому перманганат не володіє якостями вихідної речовини
- 6) Напишіть реакцію взаємодії KMnO_4 та оксалатної кислоти
- 7) До якої температури можна нагрівати розчин перманганату з оксалатом, та в присутності якої кислоти?
- 8) Що застосовують для нейтралізації й осадження елементів при визначенні Mn у рудах?
- 9) Навіщо титрування осаду манган гідрооксиду проводять у гарячому розчині?