

Контрольні питання до лабораторної роботи № 1.7

1. У чому полягає сутність йодометрії?
2. Який індикатор та робочі розчини використовують у методі йодометрії? Назвіть особливості застосування індикатора.
3. Перерахуйте умови, які необхідно дотримувати під час йодометричних визначень?
4. Як проводять визначення окисників методом йодометрії?
5. Як проводять визначення відновників методом йодометрії?
6. Чи можна приготувати розчин натрій тіосульфату шляхом розчинення точної наважки? Чому?
7. Напишіть рівняння реакцій, які лежать в основі кількісних визначень Купруму в мідному купоросі, Хрому в калій дихроматі, натрій сульфід у технічному натрій сульфіді.
8. Які методики застосовують у методі йодометрії? У чому суть прямого, зворотного та непрямого титрувань? Як обчислити кількісний вміст речовини в препараті за результатами зворотного титрування?
9. Чи можна йодометричним методом визначити As (III) та As (V)?