

Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи:

1. Які операції виконуються для кількісного визначення компонента речовини, що аналізується?
2. Яка реакція покладена в основу методу визначення сульфат-іонів?
3. Що таке фактор перерахунку? В яких розрахунках його можна використати?
4. В чому полягають прямі методи у визначенні води в розчині в гравіметричному аналізі?
5. Що сприяє утворенню крупнокристалічного осаду, чим це пояснюється це?
6. Поясніть, чому температура видалення кристалізаційної води вища за температуру видалення гігроскопічної води?
7. Що означає поняття «сплавлення» осаду?
8. Що означає поняття «Декантування» осаду, коли весь розчин відфільтровано?
9. Об'єм чого визначається за втратою маси в пробі(непрямий метод)?
10. Яким вимогам повинні відповідати хімічні реакції, що використовуються в гравіметричному аналізі?