

Контрольні запитання і завдання до лекції:

1. У чому полягає суть методу осадження у гравіметричному аналізі?
2. Чим визначається форма осаду? Яка форма у схованокристалічних осадах?
3. Сполуки з яким зв'язком виявляють схильність до утворення амфотерних осадів?
4. Що є ефективним засобом коагуляції колоїдного розчину ?
5. Які засоби використовують для визначення точки еквівалентності в титриметричному методі аналізу?
6. Що називається «Кінцевою точкою титрування»?
7. Що відбудеться в колоїдній системі, якщо зменшити радіус дифузної прошарку?
8. З чого складається прошарок протийонів ?
9. Що може бути умовною часткою у титриметричному методі аналізу?
10. Дати визначення поняттю та записати формулу аналітичного множника (фактор перерахунку)