

Контрольні запитання і завдання до лекції № 2.8

- 1) Метод потенціометричного титрування, його можливості. Указати його переваги і недоліки.
- 2) Вибір індикаторних електродів для різних видів потенціометричного титрування. Наведіть приклади.
- 3) Який електрод називають індикаторним, а який електродом порівняння?
- 4) Види кривих потенціометричного титрування.
- 5) Способи визначення точки еквівалентності при потенціометричному титруванні.
- 6) Сутність кондуктометричного метода аналізу, види кондуктометрії.
- 7) Який вид мають криві кондуктометричного титрування для реакцій:
а) кислотно-основної взаємодії; б) осадження; в) комплексоутворення?
- 8) Які фактори впливають на електропровідність розчину в кондуктометричному титруванні? Як пояснити цей вплив?
- 9) Наведіть приклади аналітичного застосування прямої кондуктометрії.
- 10) Чи можливо методом кондуктометричного титрування диференційовано визначити компоненти наступних сумішей:
 $\text{NaOH} + \text{NaCl}$; $\text{NaOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$; $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NH}_4\text{Cl}$; $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaCl}$.