

ХАРКІВСЬКИЙ НАЦІОНАЛЬНИЙ УНІВЕРСИТЕТ імені В.Н.КАРАЗІНА
Спеціальність ХІМІЯ Семестр 6. Дисципліна АНАЛІТИЧНА ХІМІЯ.
ПРИКЛАД ЗАВДАННЯ КОНТРОЛЬНОЇ РОБОТИ №1
«ЕЛЕКТРОХІМІЧНІ МЕТОДИ АНАЛІЗУ»

1. Закінчіть визначення поняття: *електрод другого роду* — це..._____,
робочий електрод — це..._____, *потенціал напівхвилі* — це..._____

2. Теоретичні запитання з потенціометрії. Наприклад, природа виникнення дифузійного потенціалу в потенціометричних вимірюваннях. Як на практиці зменшують його величину?

3. Теоретичні запитання з кулонометрії. Наприклад, переваги кулонометричного титрування перед іншими видами титрування. Наведіть приклади.

Або –

Теоретичні запитання з вольтамперометрії. Наприклад, від яких факторів залежить вид кривих амперометричного титрування? Наведіть приклади.

4. Задача на обчислення результатів потенціометричного аналізу з додатковими питаннями про сутність аналізу.

(Наприклад, задачі №№ 5-9, 12-16, с. 218 «Основы аналитической химии. Задачи и вопросы», под ред. Золотова Ю.А.; або Васильев В.П. «Основы аналитической химии», т. 2, с. 215-220).

5. Задача на обчислення результатів кулонометричного аналізу або електрогравіметрії з додатковими питаннями про сутність аналізу.

(Наприклад, задачі №№ 4-30, с. 229-230 «Основы аналитической химии. Задачи и вопросы», под ред. Золотова Ю.А.; або Васильев В.П. «Основы аналитической химии», т. 2, №№ 4-19, с. 260-263).

6. Задача на обчислення результатів вольтамперометричного аналізу з додатковими питаннями про сутність аналізу.

(Наприклад, задачі №№ 15-19, с. 247-248 «Основы аналитической химии. Задачи и вопросы», под ред. Золотова Ю.А.; або Васильев В.П. «Основы аналитической химии», т. 2, №№ 3-10, с. 239-242,).