



МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ ДВНЗ
Прикарпатський національний університет імені
Василя Стефаника

Факультет природничих наук
Кафедра хімії

ВИЗНАЧЕННЯ КОНСТАНТИ ДИСОЦІАЦІЇ СЛАБКОЇ КИСЛОТИ З ЕЛЕКТРОПРОВІДНОСТІ РОЗЧИНУ

ІНСТРУКЦІЯ ДО ЛАБОРАТОРНОЇ РОБОТИ

із дисципліни «Фізична хімія»

**ІВАНО-ФРАНКІВСЬК
2021**

ЛАБОРАТОРНА РОБОТА № 4

Тема: визначення константи дисоціації слабкої кислоти з електропровідності розчину.

Мета: навчитися визначати константу дисоціації слабкої кислоти з електропровідності розчину, обробляти отримані результати аналізу.

Обладнання:

- Вага аналітична «AXIS» з інструкцією користувача;
- Кондуктометр Мі 170 з інструкцією користувача;
- Автоматична мікропіпетка 10-1000 мкл;
- Магнітна мішалка РІВА-03.1;
- Стакан 250-400 см³, мірний циліндр 200 см³.

Реактиви: дистильована вода, електроліт (вказує викладач): H_3PO_4 , лимонна та оксалатна кислоти.

Заходи безпеки під час виконання лабораторної роботи:

- Прочитайте інструкцію користування кондуктометром перед початком роботи.
- Одягніть лабораторний халат і захисні окуляри.
- Складіть план виконання роботи. Якщо маєте питання/сумніви – зверніться до викладача.
- Роздивіться робоче місце і шляхи евакуації.
- Роздивіться місця знаходження гнізд електричного живлення. Забезпечте вільний доступ до них.
- На робочій поверхні повинні знаходитись лише ті предмети, які використовуються в лабораторній роботі.
- Уважно огляньте обладнання. Не розпочинайте роботу у випадку виявлення пошкоджень.
- Вмикайте лабораторні пристрої у послідовності, вказаній в інструкції до лабораторної роботи.
- Не залишайте увімкнене обладнання без нагляду. У випадку відхилень в роботі обладнання – негайно інформуйте працівників лабораторії.
- Готуйте і додавайте розчини обережно, без розбризкування.

- Не допускайте потрапляння розчинів на кабелі живлення.
- У випадку потрапляння розчину на шкіру – негайно промийте струменем води.
- У випадку розбризкування розчину на електричне обладнання – спочатку від'єднайте апаратуру від електричного струму, а потім витирайте краплі.
- Після закінчення роботи вимкніть обладнання, помийте посуд, приведіть у порядок робоче місце.

ТЕОРЕТИЧНІ ВІДОМОСТІ

Ступінь дисоціації слабкого електроліту дуже сильно залежить від концентрації. Тому більш точною характеристикою електроліту є константа дисоціації K_d :

$$K_d = [H^+] \cdot [A^-] / [HA] \quad (1)$$

Величину константи дисоціації можна визначити з експериментальних даних електропровідності при малих концентраціях. Базу для розрахунку дає формула Оствальда:

$$K_d = [H^+] \cdot [A^-] / [HA] = C \cdot \alpha^2 / (1 - \alpha), \quad (2)$$

де C – молярна концентрація.

Ступінь дисоціації α дорівнює:

$$\alpha = \lambda / \lambda_0, \quad (3)$$

де λ молярна електропровідність і λ_0 молярна електропровідність при нескінченному розведенні. Величини λ ($S \cdot cm^2 \cdot mol^{-1}$) визначаються з експериментальних даних питомої електропровідності κ ($mS \cdot cm^{-1}$) при відомих величинах концентрації електроліту C (mol/L):

$$\lambda = \kappa / C. \quad (4)$$

$$K_d = C \cdot \lambda^2 / \lambda_0 (\lambda_0 - \lambda), \quad (5)$$

$$\text{і } 1/\lambda = 1/\lambda_0 + C \cdot \lambda / (K_d \cdot \lambda_0^2). \quad (6)$$

Оскільки $C \cdot \lambda = \kappa$, то величина $1/\lambda$ буде лінійною функцією від κ :

$$1/\lambda = A + B \cdot k \quad (7)$$

де $A = 1/\lambda_0$, а $B = 1 / (K_d \cdot \lambda_0^2)$.

Величини A і B визначаються з рівняння лінійної апроксимації за методом найменших квадратів (лінії тренду). Звідси

$$\lambda_0 = 1/A \quad (8)$$

$$K_d = 1/(B \cdot \lambda_0^2). \quad (9)$$

ПОРЯДОК ВИКОНАННЯ РОБОТИ:

1. Підготуйте кондуктометр до вимірювань згідно інструкції користувача.
2. Відміряйте 200 см³ дистильованої води, налійте в стакан і поставте на перемішування.
3. Занурте електрод у воду, і почекайте до стабілізації показів кондуктометра; і запишіть значення електропровідності розчину.
4. Додайте розчин електроліту регульованою мікропіпеткою, перемішайте до стабілізації значень електропровідності за допомогою магнітної мішалки, запишіть виміряні значення. Об'єми дозування електроліту вказує викладач.



Рис. 1. Фото установки для виконання лабораторної роботи.

Висновки

Контрольні запитання:

1. Розрахуйте молярну електропровідність електроліту λ_0 з величин рухливості іонів, які входять до складу електроліту. Порівняйте величину λ_0 і величину, отриману експериментально. Поясніть відхилення.
2. Вкажіть експериментальні параметри, які впливають на точність вимірювання електропровідності розчину.
3. Вкажіть параметри, які впливають на точність визначення константи дисоціації і молярної електропровідності електроліту.
4. Оцініть вплив електропровідності води на отримані значення ступеня дисоціації.