

Медична хімія Іспит Вар.5

ЗАВДАННЯ

1. Змішано 100 мл 1 М розчину HCl і 100 мл 0,5 М розчину HCl.
Знайдіть молярність кислоти в отриманому розчині.

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

2. Обчисліть нормальність розчину Na_2CO_3 з молярністю 0,2 М.
(еквівалентність = 2, оскільки утворює 2H^+ при нейтралізації)

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

3. У яких розчинах буде найбільше зниження температури замерзання: 0,1 М глюкози, 0,1 М NaCl, 0,1 М CaCl₂ чи 0,1 М сахарози?

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

4. Змішано 100 mL 0,10 M CH_3COOH і 50 mL 0,10 M CH_3COONa . Знайти pH буфера. $K_a = 1,8 \times 10^{-5}$

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

5. Харчовий продукт (100 г) містить **7 г білків, 10 г жирів і 25 г вуглеводів** (решта — вода/інше). Обчисліть енергетичну цінність їжі на **100 г у ккал**

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____