

Медична хімія Іспит Вар.4

ЗАВДАННЯ

1. Який об'єм води потрібно додати до **250** мл **2 М** розчину **NaOH**, щоб отримати розчин з концентрацією **0,5 М**?

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

2. Розрахуйте масову частку (%) і молярність розчину, якщо 18 г глюкози ($C_6H_{12}O_6$) розчинено у 180 г води. (Молярна маса = 180 г/моль)

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

3. Який осмотичний тиск створює 0,1 М розчин NaCl при 25 °C? ($R = 0,082$ л·атм/моль·К; $T = 298$ К; $i = 2$)

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

4. Маємо 50 mL 0,10 M CH_3COOH . Додають 25 mL 0,10 M NaOH . Знайти pH після додавання.

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

5. Порція продукту містить 15 г білків, 30 г вуглеводів і 20 г жирів. Обчисліть енергетичну цінність у ккал та кДж.

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____