

Медична хімія Іспит Вар.2

ЗАВДАННЯ

1. Скільки грамів NaOH потрібно взяти, щоб приготувати 200 г 10% розчину?

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

2. Знайдіть нормальність розчину сірчаної кислоти (H_2SO_4), якщо 0,98 г кислоти розчинено у 250 мл води. (Молярна маса $\text{H}_2\text{SO}_4 = 98$ г/моль; еквівалентність = 2)

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

3. Обчисліть, на скільки знизиться температура замерзання води, якщо в 500 г води розчинено 29,25 г NaCl. ($M(\text{NaCl}) = 58,5 \text{ г/моль}$; $i = 2$; $K_{\text{зам.}} = 1,86 \text{ }^{\circ}\text{C} \cdot \text{кг/моль}$)

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

4. 0,02 М CH_3COOH (ацетатна кислота). $K_a = 1,8 \times 10^{-5}$. Знайти рН.

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

5. При хімічній реакції виміряли тепловий ефект (ентальпію реакції) $\Delta H = -78,9$ кДж (на 1 моль реагенту). Визначте, це ендо- чи екзотермічна реакція, і скільки тепла виділяється або поглинається при 0,250 моль реактанту.

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

