Медична хімія Іспит Вар.2

ЗАВДАННЯ

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

ДАНО:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____
_____
_____

РОЗРАХУНКИ:

_____
_____
_____
_____
_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

2. Знайдіть нормальність розчину сірчаної кислоти (H_2SO_4), якщо 0,98 г кислоти розчинено у 250 мл води. (Молярна маса H_2SO_4 = 98 г/моль; еквівалентність = 2)

ДАНО:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____

_____

_____

РОЗРАХУНКИ:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

3. Обчисліть, на скільки знизиться температура замерзання води, якщо в 500 г води розчинено 29,25 г NaCl. (M(NaCl) = 58,5 г/моль; i = 2; Kзам. = 1,86 °C·кг/моль)

ДАНО:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____
_____
_____

РОЗРАХУНКИ:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

4. 0,02 М CH_3COOH (ацетатна кислота). Ka= $1,8\times10^{-5}$. Знайти pH.

ДАНО:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____

_____

_____

РОЗРАХУНКИ:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

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: _____

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS