Медична хімія Іспит Вар.3

ЗАВДАННЯ

1. Знайдіть молярність розчину, який містить **9,8 г H_2SO_4** у **500 мл** розчину. (Молярна маса H_2SO_4 = 98 г/моль)

ДАНО:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____
_____
_____

РОЗРАХУНКИ:

_____
_____
_____
_____
_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

2. Який об’єм води треба додати до 100 мл 6 N HCl, щоб отримати розчин з концентрацією 1,5 N?

ДАНО:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____

_____

_____

РОЗРАХУНКИ:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

3. У 400 г води розчинено 18 г глюкози ($C_6H_{12}O_6$). Знайдіть нову температуру кипіння розчину. (Кк = 0,52 °С·кг/моль; М = 180 г/моль)

ДАНО:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____
_____
_____

РОЗРАХУНКИ:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

4. 0,05 M NH_3, Kb =$1{,}8\times10^{-5}$. Знайти pH.

ДАНО:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____
_____
_____

РОЗРАХУНКИ:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

5. Обчисліть стандартну ентальпію горіння метану:

$$CH_4(газ)+2\ O_2(газ) \longrightarrow CO_2(газ)+2\ H_2O(рідина)$$

Відомі стандартні ентальпії утворення: $\Delta H_{утв.}^{\circ}[CH_4(газ)] = -74{,}8$ кДж/моль, $\Delta H_{утв.}^{\circ}[CO_2(газ)] = -393{,}5$ кДж/моль, $\Delta H_{утв.}^{\circ}[H_2O(рідина)] = -285{,}8$ кДж/моль

1

ДАНО:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____

_____

_____

РОЗРАХУНКИ:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS