Медична хімія Іспит Вар.1

ЗАВДАННЯ

1. Обчисліть масову частку (%) кухонної солі в розчині, отриманому розчиненням 20 г NaCl у 180 г води.

ДАНО:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____
_____
_____

РОЗРАХУНКИ:

_____
_____
_____
_____
_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

2. Обчисліть моляльність (m) розчину, який містить 9,2 г KCl, розчинених у 100 г води.(Молярна маса KCl = 74,5 г/моль)

ДАНО:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____

_____

_____

РОЗРАХУНКИ:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

3. Розчин містить 20 г глюкози ($C_6H_{12}O_6$) у 180 г води при 25 °C. Тиск пари чистої води при цій температурі — 23,8 мм рт. ст. Знайдіть тиск пари розчину. ($M(C_6H_{12}O_6)$ = 180 г/моль)

ДАНО:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____
_____
_____

РОЗРАХУНКИ:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

4. Знайдіть pH розчину, який містить 0,01 M HCl.

ДАНО:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____
_____
_____

РОЗРАХУНКИ:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS

5. Система поглинає тепло q=+425,0 Дж. Одночасно над системою здійснено роботу w=+125,0 Дж. Обчисліть зміну внутрішньої енергії системи ΔЕсист.

ДАНО:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

_____

_____

_____

РОЗРАХУНКИ:

_____

_____

_____

_____

_____

_____

ВІДПОВІДЬ: _____

LIVEWORKSHEETS