

Тема 2.

КОНЦЕНТРАЦІЇ РОЗЧИНІВ: ВІДСОТКИ. МОЛЯРНІСТЬ.

Теоретичні питання для підготовки:

I. Концентрації

1. Розчин, розчинена речовина, розчинник
2. Концентрація розчинів
 - a. Відсоток за масою
 - b. Відсоток за об'ємом
 - c. Відсоток за масою/об'ємом
 - d. Масова або об'ємна частки
3. Концентрації залежно від молярної одиниці
 - a. Молярність

Завдання

1. 1,215 г NaCl розчинено у 65,483 г води. Який масовий відсоток NaCl у розчині?

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

2. Скільки грамів глюкози та води міститься у 500 г 4% розчину глюкози?.

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

3. Яка молярність розчину, приготованого з 45,0 г NaCl та достатньої кількості води, щоб отримати 1 літр розчину?

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

4. Скільки молей розчиненої речовини міститься у 682 мл 1,5 М розчину NH_3 ?

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

5. Скільки грамів розчиненої речовини міститься в 2,4 мл розчину H_2O_2 з концентрацією 0,02 М?

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

6. У 500 мл міститься 29,25 г CaCl_2 . Яка його молярність??

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____

7. Як би ви приготували 100,0 мл 0,500 М KI, починаючи з 2,00 М KI?

ДАНО:

ЗАПИТАННЯ: _____

ФОРМУЛА:

РОЗРАХУНКИ:

ВІДПОВІДЬ: _____