

## Контрольні запитання та завдання до лабораторної роботи 2.9

- 1) Дайте визначення молярній концентрації, у яких одиницях вона визначається?
- 2) Дайте визначення нормальності, у яких одиницях вона визначається?
- 3) Дайте визначення молярності, у яких одиницях вона визначається?
- 4) Дайте визначення відсотковій концентрації. Що означає 9% розчин, який в ньому вміст розчинники та розчиненої речовини?
- 5) *Розв'яжіть задачу:*  
Скільки грамів  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  треба взяти, щоб приготувати 10 л 0,2М розчину  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ?
- 6) *Розв'яжіть задачу:*  
Скільки грамів  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$  та води необхідно для приготування 500 мл розчину натрій карбонату, в якому масова частка  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  складає 2%,  $\rho = 1,0190$  г/мл
- 7) *Розв'яжіть задачу:*  
Взяли 213 г  $\text{NaOH}$  та приготували розчин масою 927 г, яка відсоткова концентрації лугу у даному розчині?
- 8) Що таке правило хреста? Як його застосовують?