

1. Une mole est l'unité de

- A quantité de matière.
- B de volume.
- C de masse.

2. Dans une mole, il y a environ

- A 6,02 entités.
- B $6,02 \cdot 10^{-23}$ entités.
- C $6,02 \cdot 10^{23}$ entités.
- D $6,02 \cdot 10^{21}$ entités.

3. La définition de la concentration en masse de soluté est

- A $C_m = \text{masse} \cdot \text{volume}$
- B $C_m = \text{masse} / \text{volume}$
- C $C_m = \text{volume} / \text{masse}$

4. Lorsqu'on réalise une dilution, la concentration diminue, mais la masse de soluté se conserve.

- A True
- B False

5. Un colorant rouge

- A diffuse la lumière rouge.
- B absorbe la lumière verte.
- C absorbe la lumière bleue.

