

## EXERCICES – MOLE ET CONCENTRATIONS MASSIQUE ET MOLAIRE

### Exercice 1 – Questions de cours

- 1) Définir la concentration massique cm d'un soluté.
- 2) Donner la définition de la quantité de matière et préciser son unité.
- 3) Définir la concentration molaire c d'un soluté.
- 4) Qu'est-ce que le nombre d'Avogadro ?

### Exercice 2

Une solution permettant de lutter contre les démangeaisons contient, entre autres composés, de la glycine de formule  $C_2H_5O_2N$  à raison d'une masse  $m = 1,75 \text{ g}$  de glycine pour  $100 \text{ mL}$  de solution finale.

- 1) Quelle est la concentration massique de cette solution ?
- 2) Calculer la masse molaire de la glycine.
- 3) Déterminer la quantité de matière utilisée pour préparer la solution.
- 4) En déduire la concentration molaire de cette solution.

**Données :**

Masse molaire en  $\text{g/mol} : M(C) = 12,0 ; M(H) = 1,00 ; M(O) = 16,0 ; M(N) = 14,0$ .

### Exercice 3

On veut faire réagir de la limaille de fer avec du soufre en poudre pour obtenir du sulfure de fer. Pour cette réaction, on pèse  $m = 8,24 \text{ g}$  de fer.

- 1) Quelle est la quantité de matière de fer ainsi prélevée ?
- 2) Quel est le nombre d'atomes  $N$  correspondant ?

Lorsque la réaction est complète, une mole d'atomes de fer réagit avec une mole d'atomes de soufre pour donner une mole de sulfure de fer ( $FeS$ ).

- 3) Quelle masse de soufre faut-il prélever pour que la réaction soit complète ?
- 4) Quelle sera alors la masse de sulfure de fer produite ?

**Données :**

Masse molaire en  $\text{g/mol} : M(Fe) = 55,8 ; M(S) = 32,1 ; N_A = 6,02 * 1023 \text{ mol}^{-1}$

## Exercice 4 - Préparation de solutions d'éthanol

A température ordinaire, l'éthanol, ou alcool éthylique, est un liquide soluble en toute proportion dans l'eau.

La formule de l'éthanol est  $C_2H_6O$  et la masse volumique de l'éthanol liquide est  $\rho = 0,789 \text{ g.cm}^{-3}$ .

On se propose de préparer  $Vm = 100 \text{ mL}$  d'une solution mère d'éthanol ( $S_m$ ) dont la concentration molaire en éthanol doit être :  $c_m = 1,40 \text{ mol.L}^{-1}$ .

- 1) Quelle doit être la quantité de matière en éthanol contenue dans les **100 mL** de solution à préparer ?
- 2) Quelle est la valeur de la masse molaire moléculaire de l'éthanol ?
- 3) Quelle doit être la masse **m** d'éthanol contenue dans les **100 mL** de la solution à préparer ?
- 4) Quel est le volume **V** d'éthanol correspondant à cette masse **m** ?

On désire maintenant préparer une solution ( $S_f$ ) d'éthanol d'un volume  $V_f = 100 \text{ mL}$  ayant une concentration molaire plus petite égale à  $c_f = 0,14 \text{ mol.L}^{-1}$ .

- 5) Comment s'appelle cette opération ?
- 6) Calculez le volume de solution mère à prélever afin de préparer cette solution.
- 7) Rédigez le protocole expérimental (qui comportera des phrases et des schémas pour chaque étape) expliquant la préparation de cette solution.

Ne pas oublier de nommer la verrerie utilisée et de donner sa contenance.

**Données :**

On rappelle la formule donnant la masse volumique :  $\rho = \frac{m}{V}$

Avec  $\rho$ , la masse volumique, en  $\text{g/cm}^3$  ou  $\text{g/mL}$  ;  $m$ , la masse, en gramme et  $V$ , le volume, en  $\text{cm}^3$  ou en  $\text{mL}$ .