



## Cours n°1 « Composition d'un système chimique »

**Les compétences à acquérir...**

- Déterminer la masse molaire d'une espèce à partir des masses molaires atomiques des éléments qui la composent.
- Déterminer la quantité de matière contenue dans un échantillon de corps pur à partir de sa masse et du tableau périodique.
- Utiliser le volume molaire d'un gaz pour déterminer une quantité de matière.
- Déterminer la quantité de matière de chaque espèce dans un mélange (liquide ou solide) à partir de sa composition.

Déterminer la quantité de matière d'un soluté à partir de sa concentration en masse ou en quantité de matière et du volume de solution.

- Expliquer ou prévoir la couleur d'une espèce en solution à partir de son spectre UV-visible.
- Déterminer la concentration d'un soluté à partir de données expérimentales relatives à l'absorbance de solutions de concentrations connues.

Proposer et mettre en œuvre un protocole pour réaliser une gamme étalon et déterminer la concentration d'une espèce colorée en solution par des mesures d'absorbance. Tester les limites d'utilisation du protocole.

**I- Quels sont les outils du chimiste pour décrire un système chimique ?****1- Une nouvelle unité : La mole**

Calculons le nombre d'atomes  $N_C$  de carbone 12 dans  $m_C = 12,0$  g de carbone 12 :

- masse du proton :  
 $m_{\text{nucléon}} = 1,6726 \cdot 10^{-24}$  g
- Symbole du noyau :  ${}^{12}_6\text{C}$
- Masse de l'atome de carbone  
 $M_{\text{at-C}} = A \cdot m_{\text{nucléon}} = 12 \times 1,6726 \cdot 10^{-24}$   
 $m_{\text{at-C}} = 2,0071 \cdot 10^{-23}$  g

Une mole (symbole : mol) représente un ..... d'entités (atomes, ions, ou molécules).

Ce nombre est appelé constante d'Avogadro ou nombre d'Avogadro notée  $N_A$ .

**Constante d'Avogadro**

$N_A = \dots\dots\dots$



= 1 mole

**2- Masse molaire atomique et Masse molaire moléculaire :**

La **masse molaire atomique** notée  $M$  (majuscule) d'un élément est la masse d'une mole d'atomes de cet élément.

Elle s'exprime en

Calcul de la masse molaire de l'atome d'oxygène

Masse d'un atome :

$$m_{\text{at-O}} = A \cdot m_{\text{nucléon}} = 16 * 1,6726 \cdot 10^{-24} = 2,677 \cdot 10^{-23} \text{g}$$

Donc  $M_O =$

Les masses molaires atomiques sont obtenues dans

.....

La **masse molaire moléculaire** est la somme des masses molaires atomique des atomes qui constituent la molécule.

Elle s'exprime aussi en

Calcul de la masse molaire du dioxyde de carbone

**3- Le volume molaire  $V_m$ :**

Le **volume molaire  $V_m$**  correspond au volume qu'occupe une mole d'un gaz.

Ce volume est le même quelque soit le gaz, **il ne dépend que** de la pression  $P$  et de la température  $T$ .

Son unité est donc

Pour une température  $T = 25^\circ\text{C}$  et une pression  $P = 1$  atm, le volume molaire  $V_m = 24,5$  L/mol

#### 4- Quantité de matière d'un élément X notée par « $n_X$ »

Dans le cas d'un corps pur (solide, liquide ou gazeux), la quantité  $n_X$  s'exprime :

$$n_X =$$

avec

Dans le cas d'un gaz uniquement, la quantité  $n_X$  s'exprime :

$$n_X =$$

avec

Remarque : Qu'est ce qu'un corps pur ? Un corps pur n'est composé

#### 5- La masse volumique d'un corps pur

La masse volumique d'un corps  $\rho_{corps}$  (rhô) est le rapport de la masse  $m_{corps}$  d'un volume  $V_{corps}$  donné sur ce volume  $V_{corps}$  :

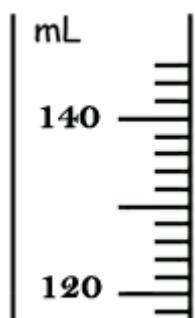
$$\rho_{corps} =$$

La masse volumique d'un corps s'exprime donc en g/L ou en kg/L

La masse volumique de l'eau est  $\rho_{eau} =$

**Exercice :** Un chercheur d'or souhaite vérifier la pureté d'une pépite d'or qu'il vient de trouver. Il connaît parfaitement la masse volumique de l'or pur  $\rho_{or\ pur} = 21,4\text{ g/mL}$  Ainsi, il introduit un volume

$V_1 = 135\text{ mL}$  d'eau dans une éprouvette gradué et il place l'ensemble sur une balance et il appuie sur la touche « Tare ».



- Dessinez précisément le niveau de l'eau sur le schéma ci-contre.

- Il introduit ensuite la pépite dans l'éprouvette et le niveau de l'eau est maintenant de  $V_2 = 162\text{ mL}$  et la balance indique une masse de  $m_{or} = 577,8\text{ g}$

Calculez la masse volumique de la pépite  $\rho_{pépe}$  en vous appuyant sur les résultats

Conclusion sur la pureté de la pépite ?

#### 6- Pourcentage massique ou molaire dans le cas d'un mélange :

La composition d'un mélange, constitué d'au moins 2 espèces chimiques, est donnée par le pourcentage massique ou volumique de chaque espèce dans le mélange ;

$$P_{(A)} =$$

ou

$$P_{(A)} =$$

avec

**Exercice :** Un alliage, le laiton, est composé en masse de 90% de cuivre Cu et 10% de zinc Zn.

Calculez les quantités de cuivre  $n_{Cu}$  et de zinc  $n_{Zn}$  contenue dans un échantillon de laiton de masse  $m_{lai} = 25,0\text{ g}$

Données : Masses molaires  $M_{Cu} = 63,5\text{ g/mol}$  et  $M_{Zn} = 65,4\text{ g/mol}$



## 7- Concentration molaire et concentration massique d'une espèce dissoute dans une solution :

### a- Définitions et formules :

**La concentration molaire notée C ou [X]** traduit la quantité d'une espèce X dissoute dans un volume  $V_{sol}$  de solution, on l'exprime en .....  
On la calcule en faisant le rapport :

$$C = \frac{n_X = \text{quantité de X en mol}}{V_{sol} = \text{volume de solution en L}}$$

**La concentration massique notée  $C_m$**  traduit la masse d'une espèce X dissoute dans un volume  $V_{sol}$  de solution, on l'exprime en .....  
On la calcule en faisant le rapport :

$$C_m = \frac{m_X = \text{quantité de X en mol}}{V_{sol} = \text{volume de solution en L}}$$

### Remarque :

- on note ..... la concentration apportée en NaCl.
- on note ..... la concentration de l'ion sodium  $Na^+$ .

**Démonstration :** Déterminez la relation entre la concentration molaire C et la concentration massique  $C_m$  d'une espèce chimique dissoute dans une solution.

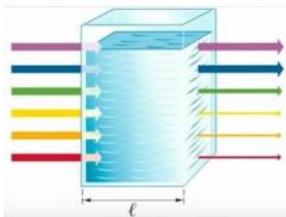
### b- Préparation d'une solution par dissolution et dilution :

Voir fiche « dissolution et dilution »

Remarque : Une solution aqueuse est une solution dont le solvant est .....

## II- Comment déterminer une quantité de matière dissoute dans une solution par spectrophotométrie ?

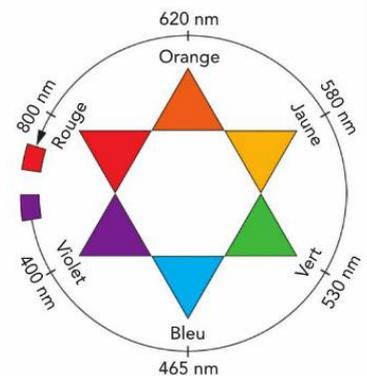
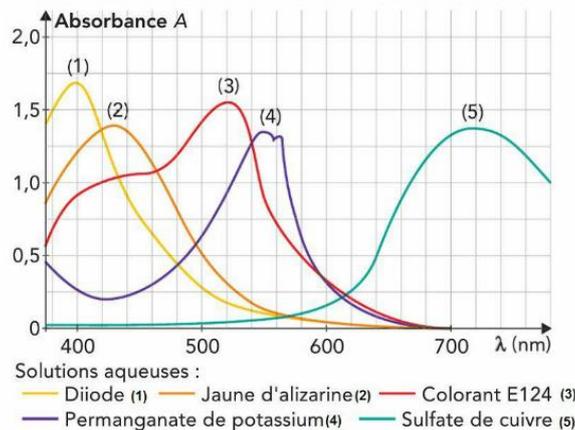
### 1- Le principe :



Lorsqu'une lumière polychromatique dans le visible ou dans les ultraviolets traverse une solution, certaines radiations sont .....  
Dans ce cas la solution est .....

Grace aux spectrophotomètres, il est possible de mesurer ..... de la solution en fonction de la .....

On obtient ainsi la courbe  $A=f(\lambda)$



Chaque espèce, entraînant une coloration de la solution, est caractérisée par une longueur d'onde  $\lambda_{max}$  correspondant au maximum ..... de la solution.

D'une manière générale, la couleur associée à  $\lambda_{max}$  est la couleur ..... de la solution (voir cercle chromatique).

**Exemple :** Pour une solution de diiode  $I_2$ , le maximum d'absorption a lieu pour une valeur de  $\lambda_{max} = \dots\dots\dots$  dans le ..... , la solution sera de couleur ..... correspondant à .....

**2- La loi de Beer – Lambert :**

**Question :** Entre ces 2 solutions de permanganate de potassium ( $K^+ + MnO_4^-$ ), quelle est celle qui absorbe le plus dans le visible ?



**a-La loi de Beer-Lambert** exprime le fait que, pour une longueur d'onde donnée, l'absorbance A d'une solution est ..... à la concentration C (massique ou molaire) de la solution.

A est sans .....

Si C est en  $g.L^{-1}$  ; k est en .....

Si C est en  $mol.L^{-1}$  ; k est en .....

**k dépend de :** l'épaisseur de solution traversée par la lumière, l'espèce chimique, la longueur d'onde, la température. Cette constante possède une unité.

Si l'absorbance A et la concentration C ou Cm sont ..... alors la courbe  $A = f(C)$  est ..... qui .....

avec k étant .....

**b- Construction expérimentale d'une courbe d'étalonnage :** c'est-à-dire, ici, la courbe  $A = f(C)$

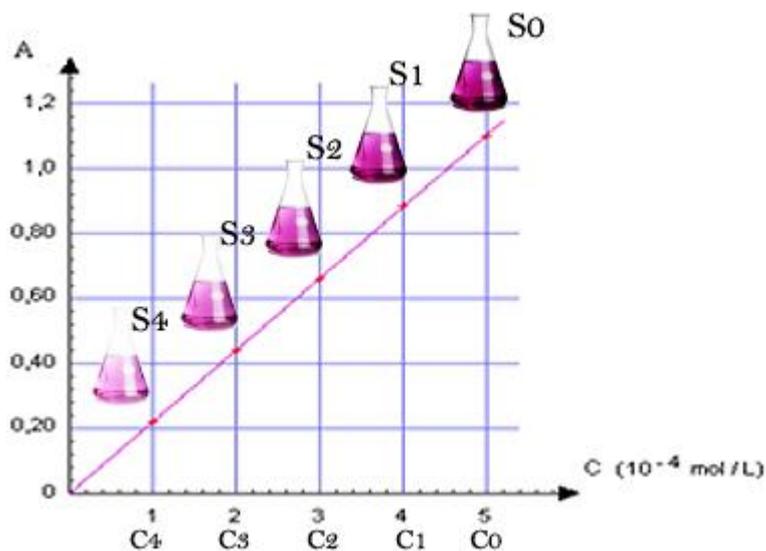
Considérons une solution  $S_0$  de permanganate de potassium ( $K^+ + MnO_4^-$ ) de concentration molaire  $C_0 = 5,0 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L}$ .

Pour construire la courbe  $A = f(C)$ , il suffit de mesurer l'absorbance A pour plusieurs solutions de permanganate de potassium dont on connaît les concentrations.

**Comment obtenir plusieurs solutions de concentrations connues ?**

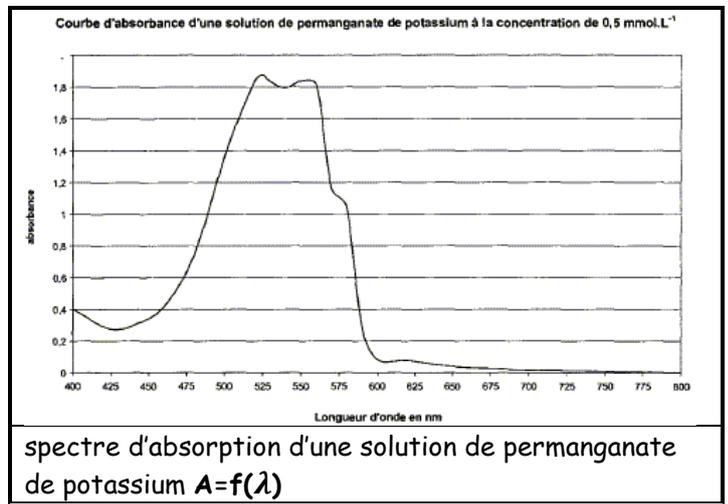
**Par dilution** de la solution  $S_0$  de concentration  $C_0$  appelée solution ....., il est possible de fabriquer des solutions de différentes concentrations. Ces solutions sont appelées solutions .....

La courbe ci-contre s'appelle une .....



**Exercice :** Calculez le volume  $V_p$  à prélever dans la solution mère  $S_0$  pour fabriquer un volume  $V_f = 50 \text{ mL}$  de la solution  $S_3$  :

**Remarque :** A quelle longueur d'onde va-t-on régler le spectrophotomètre pour mesurer correctement l'absorbance  $A$  d'une solution de permanganate de potassium disposant de la courbe  $A=f(\lambda)$  ci-contre



**3- Comment déterminer la concentration  $C_{inc}$  d'une solution de permanganate de potassium?**

**a- En observant l'échelle de teinte :**

|   |     |     |     |     |     |
|---|-----|-----|-----|-----|-----|
| Solutions                                 |     |     |     |     |     |
| Concentration ( $10^{-4} \text{ mol/L}$ ) | 5,0 | 4,0 | 3,0 | 2,0 | 1,0 |

La solution dont on cherche la concentration



Conclusion :

**b- En exploitant la courbe d'étalonnage  $A = f(C)$ :**

Après avoir réglé la longueur d'onde  $\lambda = \dots\dots\dots$  du spectrophotomètre, l'absorbance de la solution de concentration inconnue est mesurée :  $A_{inc} = 0,00$   
 Déterminez graphiquement la concentration  $C_{inc} = \dots\dots\dots$

