



COURS

Les solutions aqueuses

<http://www.capneuronal.fr/>

Les compétences à acquérir...

- Solvant, soluté Concentration en masse, concentration maximale d'un soluté.
- Identifier le soluté et le solvant à partir de la composition ou du mode opératoire de préparation d'une solution.
- Distinguer la masse volumique d'un échantillon et la concentration en masse d'un soluté au sein d'une solution.
- Déterminer la valeur de la concentration en masse d'un soluté à partir du mode opératoire de préparation d'une solution par dissolution ou par dilution.
- *Mesurer des masses pour étudier la variabilité du volume mesuré par une pièce de verrerie ; choisir et utiliser la verrerie adaptée pour préparer une solution par dissolution ou par dilution.*
- Déterminer la valeur d'une concentration en masse et d'une concentration maximale à partir de résultats expérimentaux.
- Dosage par étalonnage : *Déterminer la valeur d'une concentration en masse à l'aide d'une gamme d'étalonnage (échelle de teinte ou mesure de masse volumique).*



QCM et Vidéos

I- Qu'est qu'une solution en chimie ?

Pour comprendre le niveau de salinité de la Mer Morte, il faut remonter dans le temps. Il y a 4 milliards d'années, quand notre planète « venait » de se former, les volcans présents sur Terre étaient nombreux et très actifs. Pendant 100 millions d'années et jusqu'à ce que la Terre voit sa température baisser, les éruptions de ces volcans ont libéré de la vapeur d'eau et des gaz en grande quantité.

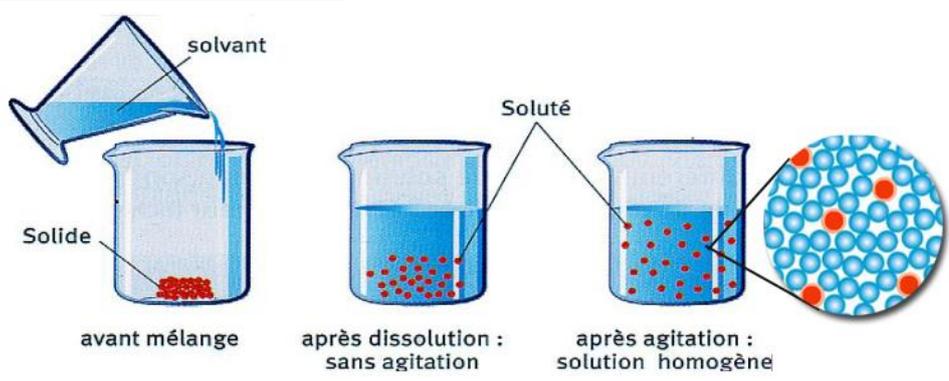


Puis quand la Terre s'est refroidie toute la vapeur d'eau s'est mise à retomber en pluie capturant au passage les gaz. Ces pluies acides entrèrent en contact avec les roches, lesquelles étaient riches en sels minéraux, notamment en sodium. L'eau a ruisselé et, avec l'érosion, a provoqué par les pluies acides. De grandes quantités de sodium puis de chlorure de sodium (du sel) se sont donc retrouvées **dissoutes dans les mers et océans.**

Pour un océan la salinité, **c'est-à-dire la concentration en masse de sel**, est en moyenne de 35 grammes de chlorure de sodium pour 1 litre d'eau. Mais dans la Mer Morte c'est beaucoup plus : 300 grammes par litre d'eau.

L'eau de mer est une et plus précisément une

1- Définition d'une solution en chimie :



Une solution est

.....

.....

- Le **solvant** est un **liquide** et c'est l'espèce chimique
- Si le solvant est l'**eau** alors
- Les **solutés** sont des espèces chimiques qui peuvent être, avant d'être dissoutes dans le solvant, à l'état Ce sont des espèces dans la solution.

Remarque : **En cuisine**, lorsque l'on dissout du sel dans de l'eau on parle
En chimie, on parlera de

2- Comment caractériser différentes solutions aqueuses dans lesquelles il y a le même soluté ?

La concentration en masse du soluté C_m

Ajouter plus de sucre dans le café ...



Le café sera plus ou moins **sucré**

Ajouter plus de sirop ...



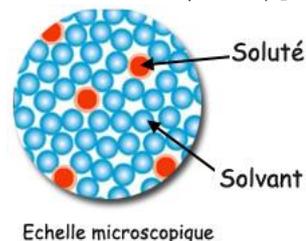
Le sirop sera plus ou moins **coloré**

En chimie, les termes sucré et coloré seront remplacés par

a- La concentration en masse de soluté C_m (soluté) est le rapport de la masse du soluté $m(\text{soluté})$ par le volume de la solution V_{sol}

$$C_m(\text{soluté}) =$$

- $m(\text{soluté})$ exprimée en **g** ou **kg**
- V_{sol} exprimé en **mL** ou **L**
- C_m exprimée en **g/L** ou **g/mL** ou **kg/L**



Attention, il ne faut pas confondre concentration en masse de soluté $C_m(\text{soluté})$ et la masse volumique d'une solution ρ_{sol}

Masse volumique d'une solution notée ρ_{sol} (rho)	Concentration massique d'un soluté dissous dans l'eau :
<p>La masse volumique d'une solution ρ_{sol} est le rapport de la masse de la solution m_{solution} par le volume V_{solution}:</p> $\rho_{\text{sol}} = \frac{m_{\text{solution}}}{V_{\text{solution}}}$ <p>La masse volumique d'un corps s'exprime donc en g/L ou en kg/L</p>	$C_m = \frac{m(\text{soluté})}{V_{\text{solution}}}$

Dans le cas, de la masse volumique ρ_{sol} d'une solution, on utilise la

et dans le cas de la concentration en masse d'un soluté C_m , on utilise la

Exercice : Une masse de sucre $m_{\text{sucre}} = 13,75 \text{ g}$ est dissoute dans une fiole jaugée de 50 mL.

Une fois la dissolution réalisée, la masse de la solution est pesée après avoir utilisé la touche « TARE » (Voir ci-contre)

Calculez la masse volumique de cette solution sucrée et la concentration en masse de sucre.



b- Qu'est qu'une solution saturée ?

La **concentration en masse maximale** de chlorure de sodium (sel), appelée aussi **solubilité**, dans l'eau à 25°C est de $C_m(\text{sel}) = 365 \text{ g/L}$.

Cela veut dire qu'une masse de 365 g de sel est la masse **maximale** que l'on peut dissoudre dans 1 litre d'eau (à 25°C). Au delà, la solution est dite **saturée** en sel, on ne peut plus dissoudre de sel celui-ci reste solide dans la solution.

On ne peut dissoudre qu'une masse limitée de soluté dans un volume de solvant. Lorsque l'on ne peut plus dissoudre de soluté alors la solution est dite saturée

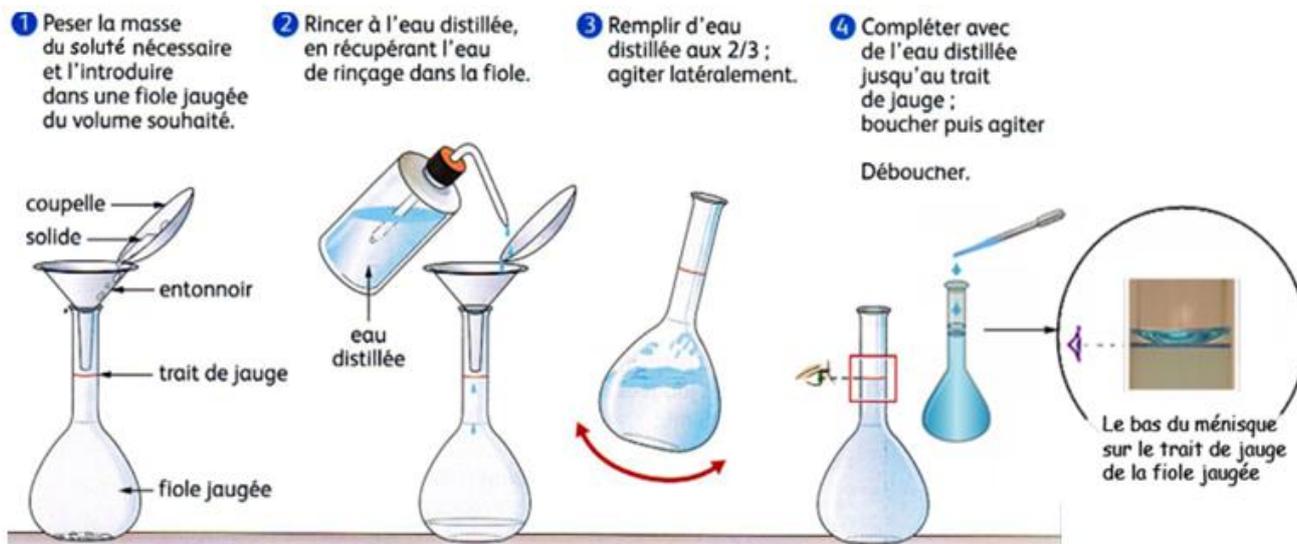
On peut écrire

Remarque : La mer morte est proche de la saturation en sel ! $C_m = 300 \text{ g/L}$

II- Comment préparer une solution aqueuse ?

a- Par dissolution :

Une solution peut être obtenue par dissolution, dans le solvant, d'un soluté initialement **solide, liquide ou gazeux**.



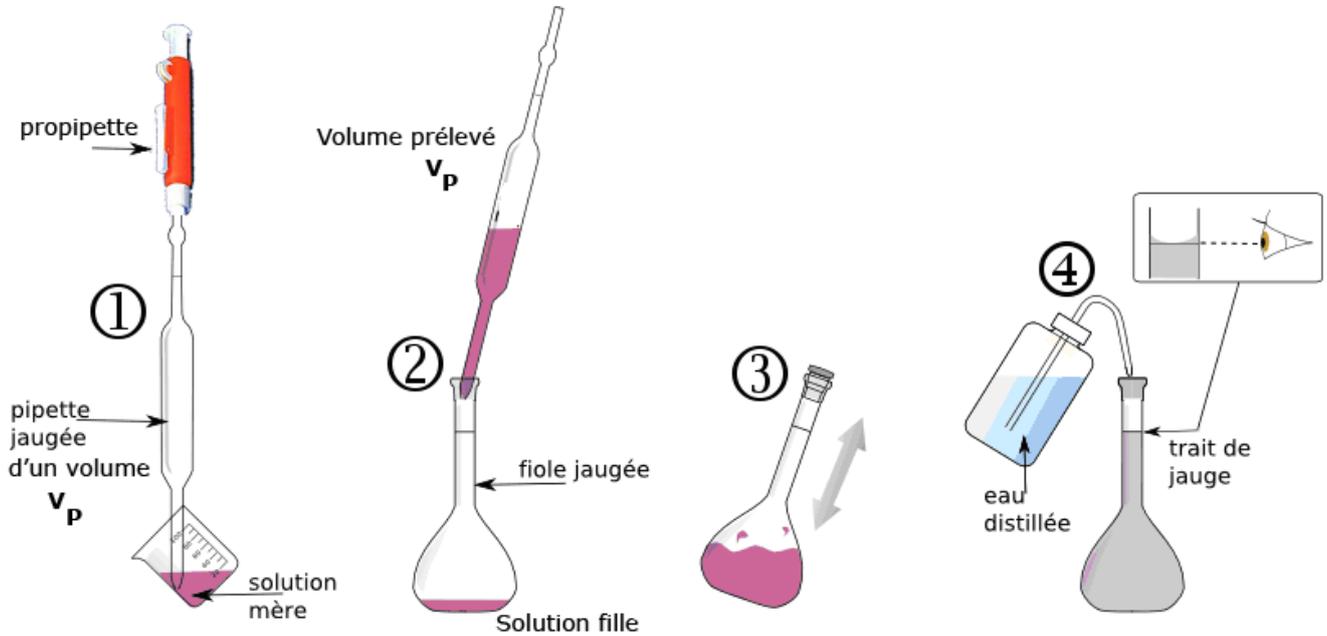
Exercice : Calculez la concentration en masse de saccharose sachant qu'une masse $m_{\text{sacc}} = 35,5 \text{ g}$ a été dissoute dans une fiole de $V_{\text{sol}} = 250 \text{ mL}$

b- Par dilution :

Une solution S_{fille} , appelée solution **filie**, peut être obtenue par dilution d'une solution plus concentrée, appelée solution **mère** $S_{\text{mère}}$, en prélevant un certain volume V_p de la solution mère et en l'introduisant dans une fiole jaugée de volume V_{fille} .

La masse de soluté prélevée dans la solution mère reste inchangée dans la solution filie.

Exprimez le volume prélevé dans la solution mère	Exprimez la concentration en masse de soluté dans la solution fille



Exercices

Calculez le volume prélevé V_p dans la solution mère de $C_{m_0} = 12 \text{ g/L}$ pour fabriquer une solution fille de concentration $C_{m_f} = 4,0 \text{ g/L}$ et de volume $V_f = 100 \text{ mL}$	Calculez la concentration en masse de soluté C_{m_f} d'une solution fille de volume $V_f = 200 \text{ mL}$ si l'on prélève un volume $V_p = 20,0 \text{ mL}$ d'une solution mère de $C_{m_0} = 150 \text{ g/L}$
Réécrire tout le raisonnement en adaptant les formules aux notations de la question	

III- Comment déterminer la concentration C_m en masse de soluté d'une solution ?

1- A partir d'une échelle de teinte : (Cf activité 4 « Boisson énergisante »)

Si une espèce est colorée alors il est possible de fabriquer une gamme de solutions étalons dont on peut calculer leurs concentrations en masse C_{m_i} . Il suffit ensuite d'encadrer la solution de C_m (inconnue) en observant la coloration.

Exemple : Considérons une solution mère S_0 de permanganate de potassium ($K^+ + MnO_4^-$)
Fabriquons par dilution 5 solutions filles dont on peut calculer leurs concentrations en masse C_{m_i}

Solutions					
Concentration C_{m_i} (g/L)	5,0	4,0	3,0	2,0	1,0

La solution dont on cherche la concentration C_m (inconnue)



Conclusion :

2- A partir d'une courbe d'étalonnage :

Si la solution n'est pas colorée (et même si elle l'est) ou pour améliorer la précision on peut mesurer une grandeur physique (la masse volumique par exemple) qui dépend de la concentration en masse de soluté.

- Fabriquer une gamme de solutions étalons et mesurer la grandeur physique X
- Tracer la courbe d'étalonnage, c'est-à-dire la grandeur X en fonction de C_m des solutions étalons
- Déterminer graphiquement la concentration en masse de la solution inconnue

Exemple : On souhaite déterminer la concentration en masse de saccharose C_m (sacc_inconnue). A partir d'une courbe d'étalonnage préalablement réalisée.

La solution de concentration en masse de saccharose inconnue à une masse volumique $\rho_{sacc_inc} = 1,06$ g/mL

Déterminez graphiquement sa concentration en masse

