

L'eau solvant - Correction

Exercice 01 :

Question 1 :

On mélange de l'eau et de l'alcool, ils forment un liquide homogène; ils sont :

- Miscibles.

Question 2 :

Pour enlever un vernis à ongle on utilise du dissolvant.

- Le dissolvant dissout le vernis

Question 3 :

En dissolvant 20g de sel dans 200g d'eau, on obtient 200g de solution dit Laure, car le sel disparaît. A-t-elle raison ?

- Non (le sel ne disparaît pas, on obtient 220 g de solution).

Question 4 :

Si l'on refroidit une solution, la solubilité en général augmente

- Non

Question 5 :

La solubilité du sel est de 360 g/L. On verse 18g de sel dans 40 mL d'eau. La solution est-elle saturée ?

- Oui, il nous faut 50 ml pour dissoudre complètement les 18 g de sel

Question 6 :

On dissout 15g de sucre dans 20 mL d'eau. Quelle est la concentration ?

- 750 g/L

Exercice 02 :

Compléter le texte suivant :

a) Lors de la dissolution du sel dans l'eau, on obtient une solution dans laquelle l'eau est le **solvant** et le sel, le **soluté**.

b) Lorsqu'on ne peut plus dissoudre de sel dans l'eau, on dit que la solution est **saturée**.

c) Lorsqu'une substance peut se dissoudre dans l'eau, on dit qu'elle est **soluble** dans l'eau. Sinon elle est **insoluble**.

d) Lors d'une dissolution, la masse de la solution est égale à la somme des masses du **solvant** et du **soluté**. On dit que la masse se **conservée**.

e) Pour « récupérer » le sel dissous dans l'eau, on réalise une **évaporation**.

f) Le mélange d'huile et d'eau est un mélange **hétérogène**. L'huile et l'eau ne sont pas **miscibles**.

g) Je dissous du sucre dans de l'eau, l'eau est le **solvant**, le sucre est le soluté Si j'ajoute trop de sucre il ne se dissout plus, la solution est saturée. Du calcaire placé dans l'eau sucrée n'est pas attaqué il est **précipité**. On ajoute de l'huile, mais il se sépare en flottant en surface, il n'est pas **miscible** avec l'eau.

Exercice 03:

Pour chaque question, une seule réponse est exacte.

1 Dans l'eau de mer, le sel est :

c) le soluté.

2 Lorsqu'on verse de la poudre de chocolat dans du lait :

a) elle se dissout.

3 Au cours de la dissolution du sel dans l'eau :

b) la masse totale ne change pas.

Ce document PDF gratuit à imprimer est issu de la page :

- [Exercices 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : Eau et environnement - PDF à imprimer](#)

Le lien ci-dessous vous permet de télécharger cet exercice avec un énoncé vierge

- [Eau solvant - Exercices corrigés - Physique - Chimie : 9eme Harnos](#)

Découvrez d'autres exercices en : 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : Eau et environnement

- [Changements d'état de l'eau - Evaporation - Fusion - Solidification - Exercices corrigés - Physique - Chimie : 9eme Harnos](#)
- [Changements d'état de l'eau - Exercices corrigés - Physique - Chimie : 9eme Harnos](#)
- [L'eau dans l'environnement - Exercices corrigés - Physique - Chimie : 9eme Harnos](#)
- [Techniques de séparations - Exercices de ligne - QCM - Physique - Chimie : 9eme Harnos](#)
- [Mélanges et séparation - Exercices de ligne - QCM - Physique - Chimie : 9eme Harnos](#)

Les exercices des catégories suivantes pourraient également vous intéresser :

- [Exercices 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : L'électricité - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : La lumière - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : Les changements d'état - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : Les états de la matière - PDF à imprimer](#)
- [Exercices 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : Mélanges et corps purs - PDF à imprimer](#)

Besoin d'approfondir en : 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : Eau et environnement

- [Cours 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : Eau et environnement](#)
- [Vidéos pédagogiques 9eme Harnos 9e C.O Physique - Chimie : Eau et environnement](#)