

# Exercices / cours : solutions et solubilité.

## Solution

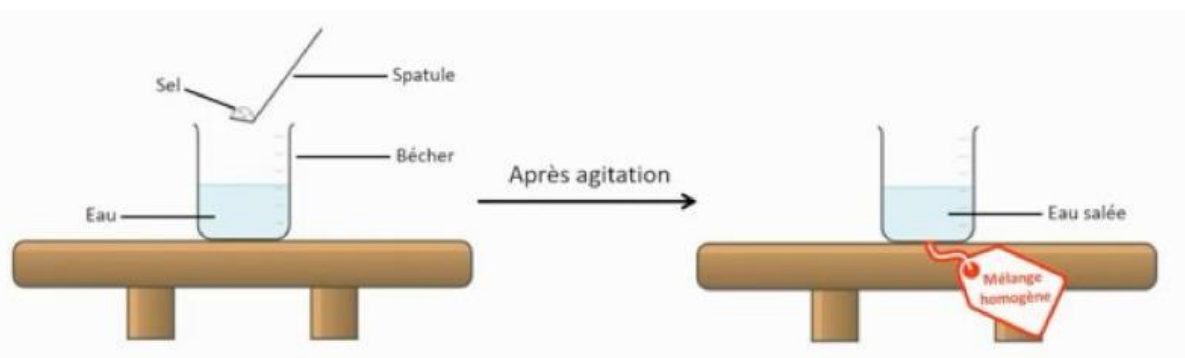
Vidéo sur le notion de solution (première partie) : [https://youtu.be/qUu6s5-dcis?si=qvkLlcG\\_z3t5GAxg](https://youtu.be/qUu6s5-dcis?si=qvkLlcG_z3t5GAxg)

### Compléter le texte issu de la vidéo

Lorsqu'un solide est ajouté dans un liquide et qu'un mélange homogène est obtenu, on dit que le solide est \_\_\_\_\_ dans le liquide ou que le solide se \_\_\_\_\_ dans le liquide.

### Application :

On ajoute du sel dans un bécher d'eau puis on agite.



- Le sel joue le rôle de \_\_\_\_\_.
- L'eau le rôle de \_\_\_\_\_.
- Le mélange obtenue est une \_\_\_\_\_ homogène.

**soluté**  
**solution**  
**solvant**

## Solubilité

**insaturée**  
**saturée**  
**solution**  
homogène hétérogène

Vidéo sur la notion de solubilité (à partir de 1'21)  
<https://youtu.be/qUu6s5-dcis?si=eGiMovlnvTIOwvH0&t=81>

## Compléter le texte issu de la vidéo

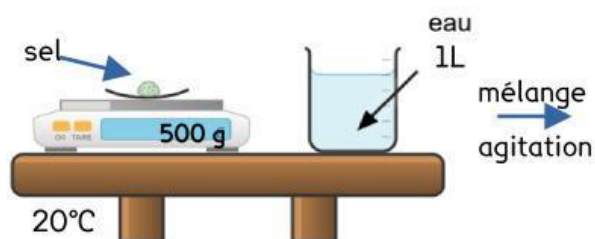
La solubilité d'un soluté dans un solvant donné correspond à la \_\_\_\_\_ maximale de ce soluté pouvant être dissoute dans un \_\_\_\_\_ de ce solvant.

Par exemple :

- dans un litre d'eau à 20°C on peut dissoudre jusqu'à \_\_\_\_\_ g de sel.
- dans un litre d'eau à 20°C on peut dissoudre jusqu'à \_\_\_\_\_ g de dioxyde de carbone.

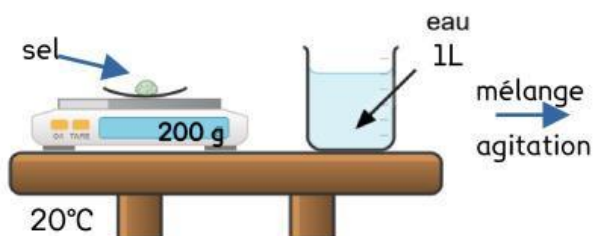
Quand la quantité de soluté devient trop importante et que la totalité du soluté ne peut pas être dissoute on dit que la solution est \_\_\_\_\_. Dans ce cas le mélange obtenu est \_\_\_\_\_

## Application : les solutions ci-dessous sont-elles saturées ?



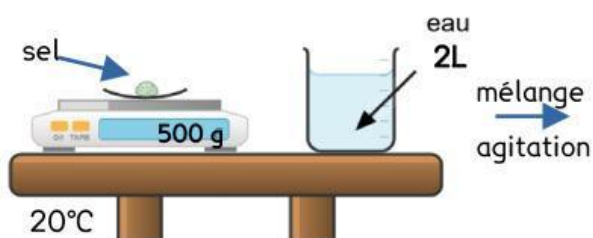
La solution obtenue est \_\_\_\_\_.

Le mélange est donc \_\_\_\_\_.



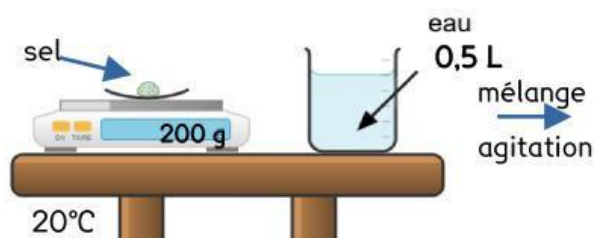
La solution obtenue est \_\_\_\_\_.

Le mélange est donc \_\_\_\_\_.



La solution obtenue est \_\_\_\_\_.

Le mélange est donc \_\_\_\_\_.



La solution obtenue est \_\_\_\_\_.

Le mélange est donc \_\_\_\_\_.