

### Corrigé du TP: Notion de solubilité

- 1) Le mélange appelé « bouillie de sel » est composé d'eau très salée et de sel sous forme de cristaux.
- 2) Lorsque l'on verse du sel dans de l'eau et que l'on agite, on constate le plus souvent que le sel se dissout.
- 3) **Problématique:** Comment expliquer que du sel reste sous forme de cristaux dans la « bouillie de sel » et ne se dissout pas ?
- 4) **Hypothèse:** Je pense que, quand il y a trop de sel dans l'eau, il ne peut plus se dissoudre.
- 5) J'utilise une balance pour mesurer les différentes masses de sel.

Les étapes sont les suivantes:

- Allumer la balance.
  - Placer le verre de montre dessus.
  - La tarer en appuyant sur tare ou 0.
  - Déposer la masse de sel souhaitée sur le verre de montre.
- 6) Pour mesurer un volume d'eau, je peux utiliser une éprouvette graduée.

8)

Masse de sel	10 g	20 g	30 g	40 g
Volume d'eau	100 mL	100 mL	100 mL	100 mL
Du sel est-il visible dans la solution (après agitation)?	Non	Non	Non	Oui

9) Le sel ne se dissout plus lorsqu'il y a trop de sel dans un volume d'eau donné.

10) La masse de sel que l'on peut dissoudre est inférieure à 40 g pour 100 mL. Donc pour un litre, soit 10 fois plus, la solubilité du sel à 20°C sera donc de moins de 400 g/L.

BILAN:

Deux liquides sont **miscibles** si leur mélange forme un **mélange homogène**.

Un **mélange homogène** est un **mélange** dont on **ne peut pas différencier les différents constituants à l'œil nu**.

Deux liquides **ne sont pas miscibles** si, après agitation et une période de repos, les deux liquides se **séparent** de nouveau. Le mélange obtenu est **hétérogène car c'est un mélange dont on peut différencier les différents constituants à l'œil nu**.