

• **EXERCICE N°1**

Choisir la ou les bonnes réponses (solutions p. 480).

- Un soluté est :
  - une substance dissoute dans un liquide ;
  - un liquide ;
  - une substance insoluble.
- Une solution est saturée si :
  - il y a trop de solvant ;
  - un solide ne peut pas se dissoudre ;
  - un solide ne peut plus être dissout davantage.
- Au cours d'une dissolution, la masse du soluté et du solvant :
  - augmente ;
  - est égale à la masse de la solution ;
  - ne change pas.

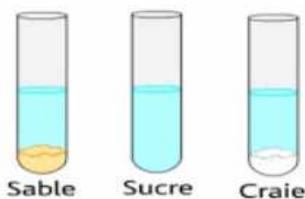
• **EXERCICE N°2**

Recopie puis complète les phrases suivantes.

- Dans une solution d'eau salée, le sel est le ..... et l'eau est le .....
- Si on ne peut pas dissoudre tout le sel dans l'eau, on dit que la solution est .....
- Un solide qu'on ne peut pas dissoudre dans l'eau est dit ..... dans l'eau.

• **EXERCICE N°3**

On introduit différents solides dans 3 tubes à essais, on agite et on obtient les résultats ci-dessous :



- Quels sont le(s) solide(s) soluble(s) dans l'eau ? Quel sorte de mélange obtient-on ?
- Quels sont le(s) solide(s) insoluble(s) dans l'eau ? Quelle sorte de mélange obtient-on ?

• **EXERCICE N°4**

6 Regarde l'étiquette d'une eau minérale. Elle indique la quantité de sels minéraux dissous.

<i>Bonne Eau</i> eau minérale naturelle			
<b>Composition</b>			
Calcium	75 mg/L	Bicarbonates	348 mg/L
Magnésium	25 mg/L	Sulfates	5 mg/L
Sodium	5 mg/L		

- L'eau minérale est-elle une solution ?
- Si oui, quel est le solvant ? Et quel est le soluté ?

• **EXERCICE N°5**

Parmi les trois masses suivantes proposées, indiquer celle qui correspond à la masse de la solution obtenue dans la situation ci-dessous :

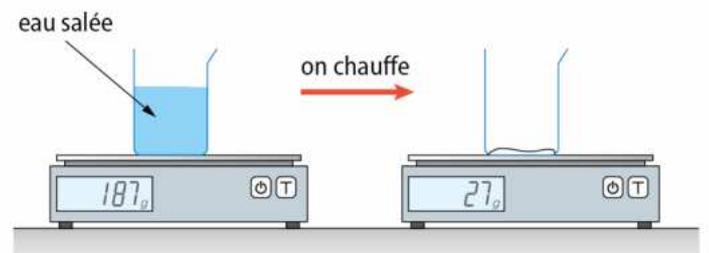
- 100 g
- 120 g
- 130 g



• **EXERCICE N°6**

Christine pèse 187 g d'eau salée. Elle fait chauffer cette eau salée jusqu'à évaporation totale de l'eau. Elle pèse alors à nouveau ce qu'il reste dans le récipient et trouve 27 g.

En justifiant la réponse, donner la masse du solvant présent initialement dans le bécher.



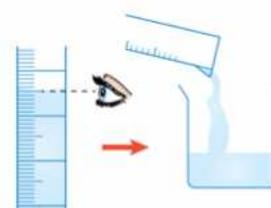
• **EXERCICE N°7**

Remettre dans l'ordre les étapes du protocole expérimental permettant d'estimer la solubilité d'un solide dans l'eau à température ambiante.

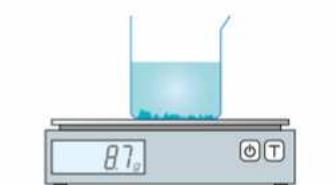


a. On pose le bécher et on tare la balance.

b. On verse petit à petit le soluté en remuant délicatement.



c. On mesure le volume du solvant avec une éprouvette graduée, puis on le verse dans un bécher.



d. On arrête de verser le soluté dès que la solution est saturée et on note la masse.