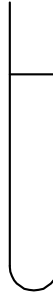


Peut-on dissoudre n'importe quelle quantité de soluté dans la solution ?

Expérience :

Vous disposez de 3 tubes à essais. Dans chaque tube à essais, on rajoute une quantité différente de sucre :

		
1 cuillère de sucre	2 cuillères de sucre	3 cuillères de sucre

➤ Agiter chaque tube. Que constate-t-on ?

Conclusions :

• • • • •

..... ■

APPLICATION

On dissout à 20°C, une masse $m_1 = 33$ g de nitrate de potassium KNO_3 (solide) dans l'eau pure, on obtient une solution (S_1) de volume $V_1 = 100$ mL.

1°) Donner le nom de la solution (S_1) .

2°) a- Rappeler l'expression de la concentration massique d'un soluté dans une solution , en précisant la signification de chaque grandeur qui figure dans cette expression.

b- Déterminer la concentration massique C_1 de la solution (S_1) .

3°) La solubilité du nitrate de potassium, à 20 °C, est $s_1 = 330 \text{ g.L}^{-1}$.

a-Rappeler la définition de la solubilité d'un soluté dans un solvant.

b- comparer C_1 à s_1 . Conclure