

Exercice : Ne pas se tromper de pot !


Le sel et le bicarbonate ont le même aspect (poudres blanches) et sont stockés dans des pots identiques dont les étiquettes ont été effacées. Pour être sûre de ne pas se tromper, Inès mesure la solubilité du contenu d'un des pots. Elle arrive à dissoudre au maximum 21 g de la poudre n°1 dans 250 mL d'eau.

Soluté	Sel	Bicarbonate
Solubilité en g / L	358	84


Parcours guidé

- 1) Donner la définition de la solubilité.
- 2) Convertir en litres (L) le volume d'eau utilisé par Inès pour dissoudre 21 g de poudre n°1.
- 3) En complétant le tableau de proportionnalité suivant, déterminer la solubilité, en grammes par litres (g / L), de la poudre n°1.

x



Masse maximale dissoute (g)	21	
Volume (L)		1



x

- 4) Déduire à quel soluté correspond la poudre n°1.

Parcours non guidé

- 1) Donner la définition de la solubilité.
- 2) Identifier à quel soluté correspond la poudre n°1. Détailler le raisonnement et le calcul.

Exercice : Ne pas se tromper de pot !

1) La solubilité est la quantité maximale de solide qu'on peut dissoudre dans un volume de liquide.

2) Inès a utilisé 0,25 L d'eau pour dissoudre 21 g de la poudre inconnue.

3)

x 4


Masse maximale dissoute (g)	21	84
Volume (L)	0,25	1


x 4

4) La solubilité de la poudre n°1 est de 84 g/L. Cela correspond au bicarbonate.