

**Niveau 1 : Un peu d'aide**

Observe attentivement les documents ou l'expérience : quelle est la masse de sel qui ne se dissout plus dans 100 mL d'eau à 20 °C ?

Rappelle-toi que la question demande une approximation de la solubilité en grammes par litre. Pense à la proportionnalité : 100 mL n'est pas 1 litre, il faudra ajuster la valeur.

---

**Niveau 2 : Aide guidée**

Relève la masse maximale de sel dissoute dans 100 mL d'eau à 20 °C.

Convertis le volume d'eau en litre.

Pose la question : si 0,10 L contient cette masse de sel, combien y en aurait-il dans 1 L ?

Effectue le calcul de proportionnalité.

Écris le résultat en grammes par litre (g/L).

---

**Niveau 3 : Aide très guidée**

Note la masse de sel dissoute dans 100 mL d'eau.

Convertis 100 mL en litre . 1L = 1000 mL

Pour obtenir la solubilité en g/L, utilise la proportionnalité :

$$\text{Solubilité} = \text{masse dans 100 mL} \times \frac{1}{0,10} = \text{masse} \times 10$$

Effectue le calcul pour connaître la masse de sel dissoute dans 1 L d'eau.

Écris le résultat final en g/L.

Astuce : tu peux te représenter la proportion en imaginant dix fois 100 mL pour faire 1 L et multiplier la masse par 10.

---

**Niveau 1 : Un peu d'aide**

Observe attentivement les documents ou l'expérience : quelle est la masse de sel qui ne se dissout plus dans 100 mL d'eau à 20 °C ?

Rappelle-toi que la question demande une approximation de la solubilité en grammes par litre. Pense à la proportionnalité : 100 mL n'est pas 1 litre, il faudra ajuster la valeur.

---

**Niveau 2 : Aide guidée**

Relève la masse maximale de sel dissoute dans 100 mL d'eau à 20 °C.

Convertis le volume d'eau en litre.

Pose la question : si 0,10 L contient cette masse de sel, combien y en aurait-il dans 1 L ?

Effectue le calcul de proportionnalité.

Écris le résultat en grammes par litre (g/L).

---

**Niveau 3 : Aide très guidée**

Note la masse de sel dissoute dans 100 mL d'eau.

Convertis 100 mL en litre . 1L = 1000 mL

Pour obtenir la solubilité en g/L, utilise la proportionnalité :

$$\text{Solubilité} = \text{masse dans 100 mL} \times \frac{1}{0,10} = \text{masse} \times 10$$

Effectue le calcul pour connaître la masse de sel dissoute dans 1 L d'eau.

Écris le résultat final en g/L.

Astuce : tu peux te représenter la proportion en imaginant dix fois 100 mL pour faire 1 L et multiplier la masse par 10.