

**Aide à la rédaction des exercices :****Comment rédiger un calcul ?**

Exemple : Calculer la masse de sel m_{sel} nécessaire pour fabriquer une solution salée de volume $V_{\text{sol}} = 150 \text{ mL}$ et de concentration en masse de sel $C_m = 18,0 \text{ g/L}$

J'annonce	J' <u>annonce</u> ce que je vais faire
FORMULE	Je respecte les notations du texte m_{sel} et C_m Je donne un nom au variable V_{sol} J'écris la <u>formule</u> du cours que je connais
EXPRESSION LITTERALE	Je n'hésite pas à mettre des liens entre les étapes de mon raisonnement : donc, $\Rightarrow$, alors ... Je donne l' <u>expression littérale</u> , c'est-à-dire j'exprime l'inconnue en fonction des autres grandeurs
Détail des calculs	J'écris le <u>détail de mes calculs</u> en respectant les unités <u>sans écrire ces unités</u> dans le calcul.
Résultats	Je respecte les <u>chiffres significatifs</u> dans le résultat. Je n'oublie pas l' <u>unité du résultat</u> en cohérence avec l'unité des données du texte.

Connaître la formule : Quelle est la formule de la concentration massique C_m du sel en fonction de sa masse de sel m_{sel} et du volume de la solution V_{sol} ?

$$C_m = m_{\text{sel}} \times V_{\text{sol}}$$

$$C_m = \frac{V_{\text{sol}}}{m_{\text{sel}}}$$

$$C_m = \frac{m_{\text{sel}}}{V_{\text{sol}}}$$

$$C_m = m_{\text{sel}} + V_{\text{sol}}$$

Formule

1

2

3

4

Parmi ces 4 formules, choisir la bonne en justifiant votre réponse

.....
.....
.....
.....
.....

Coup de pouce :

- Que fait la concentration C_m d'un sirop de menthe lors que l'on ajoute de l'eau ? (C'est-à-dire quand le volume V_{sol} augmente)

-
- 1 salade + 3 salades =
 - 1 salade + 2 carottes =

Exemple 2 « respectons la rédaction des calculs »

Calculer le volume d'eau V_{sol} nécessaire pour fabriquer une solution salée contenant une masse de $m_{\text{sel}} = 40 \text{ g}$ de sel et de concentration en masse de sel $C_m = 200 \text{ g/L}$



Exemple 3 « respectons la rédaction des calculs »

Calculer la concentration en masse de sel C_m' si l'on dissout une masse de sel $m'_{\text{sel}} = 12 \text{ mg}$ dans un volume $V'_{\text{sol}} = 150 \text{ mL}$

