

Fiche pourcentages

Pourcentage massique

$\% (m / v)$

on résume l'unité : $g / 100 \text{ mL}$

Exemple :

- une solution de 9 g/L
- donner ce résultat en $\% (m/v)$

$$\begin{array}{l} 9 \longrightarrow 1000 \text{ mL} \\ 0,9 \longrightarrow 100 \text{ mL} \end{array}$$

donc la solution est $0,9 \%$ (m/v)

Pourcentage volumique

$\% (v / v)$

on résume l'unité : $\text{mL} / 100 \text{ mL}$

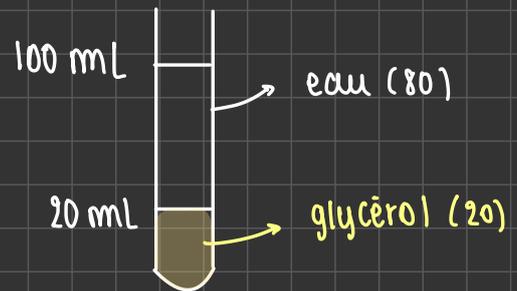
Exemple :

- solution de 20 mL de glycérol dans 80 mL d'eau.
- donner ce résultat en $\% (v/v)$

$$\begin{aligned} \text{le volume total} &= 100 \text{ mL} \\ &= 20 + 80 \text{ mL} \end{aligned}$$

$$20 \longrightarrow 100 \text{ mL}$$

donc on obtient une solution à 20% (v/v)



Rappel formules :

$$C = \frac{n}{v} = \frac{m/M}{v}$$

$$C_m \times V_m = C_f \times V_f$$

$$C_m = C \times M$$