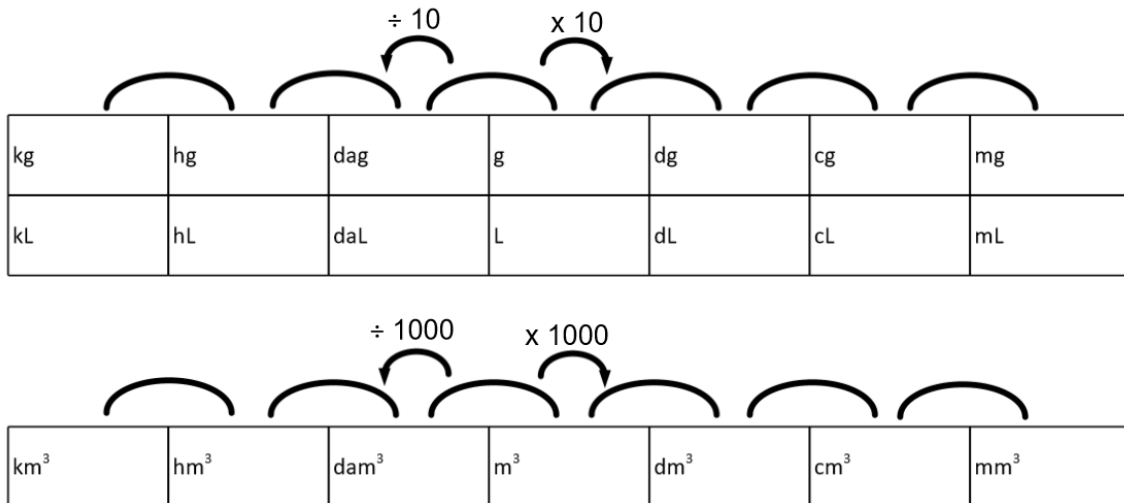


Capsule : La concentration en parties par million (ppm).

Transformation des unités



Unités correspondantes :

$$g \rightarrow g$$

$$L \rightarrow L$$

$$g \rightarrow mL$$

$$kg \rightarrow L$$

$$g \rightarrow cm^3$$



Inspiration : unités de la masse volumique de l'eau. $\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ g/mL}$

$$\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ kg/L}$$

$$\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ g/cm}^3$$

Exemples :

$$C = \frac{0,225 \text{ g}}{1\,500 \text{ g}}$$

$$C = \frac{1,6 \text{ L}}{32\,000 \text{ L}}$$

$$C = \frac{1,6 \text{ L}}{32\,000\,000 \text{ mL}}$$

$$C = \frac{0,3 \text{ g}}{1,5 \text{ kg}}$$

$$C = \frac{0,5 \text{ kg}}{2\,500 \text{ L}}$$

$$C = \frac{0,00045 \text{ kg}}{25\,000 \text{ mL}}$$

$$C = \frac{35 \text{ mg}}{1000 \text{ mL}}$$

TRUC: $x \text{ mg}/1000 \text{ mL} = x \text{ ppm}$

$$C = \frac{0,05 \text{ g}}{10000 \text{ cm}^3}$$

$$C = \frac{0,025 \text{ g}}{0,01 \text{ m}^3}$$