

Ficha 2- Factores de conversión Densidad

Realiza los siguientes cambios de unidades empleando factores de conversión. Si es necesario redondea el resultado a dos decimales. Recuerda usar la conversión $1 \text{ m}^3 = 1000 \text{ L}$ para hacer cambios de una escalera a otra de volumen y hacer primero el cambio de la unidad que aparece en el numerador.

- $15,4 \text{ g/L} \rightarrow \text{kg/m}^3$

$$15,4 \frac{\text{g}}{\text{L}} \cdot \frac{1 \text{ kg}}{1.000 \text{ g}} \cdot \frac{1.000 \text{ L}}{1 \text{ m}^3} = 15,4 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

- $13,6 \text{ g/cm}^3 \rightarrow \text{kg/L}$

$$\underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} = \underline{\hspace{1cm}}$$

- $1.000 \text{ kg/m}^3 \rightarrow \text{g/mL}$

$$\underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} = \underline{\hspace{1cm}}$$

- $2,75 \text{ cg/cL} \rightarrow \text{hg/m}^3$

$$\underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} = \underline{\hspace{1cm}}$$

- $0,9 \text{ g/mL} \rightarrow \text{kg/dm}^3$

$$\underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} = \underline{\hspace{1cm}}$$

- $967 \text{ g/mL} \rightarrow \text{kg/L}$

$$\underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} = \underline{\hspace{1cm}}$$

- $14.500 \text{ kg/m}^3 \rightarrow \text{g/cm}^3$

$$\underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} = \underline{\hspace{1cm}}$$

- $12 \text{ mg/mm}^3 \rightarrow \text{dg/cL}$

$$\underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} = \underline{\hspace{1cm}}$$

- $930,5 \text{ mg/L} \rightarrow \text{kg/m}^3$

$$\underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} = \underline{\hspace{1cm}}$$

- $4,5 \text{ g/mL} \rightarrow \text{mg/L}$

$$\underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} \cdot \underline{\hspace{1cm}} = \underline{\hspace{1cm}}$$