

Ficha 1- 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.

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

$$15,4 \frac{\text{kg}}{\text{L}} \cdot \frac{1.000 \text{ L}}{1 \text{ m}^3} = 15.400 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

- $0,1785 \text{ kg/m}^3 \rightarrow \text{g/m}^3$

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

- $920 \text{ g/L} \rightarrow \text{g/mL}$

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

- $0,0012 \text{ g/mL} \rightarrow \text{g/m}^3$

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

- $757 \text{ g/L} \rightarrow \text{mg/L}$

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

- $493.000 \text{ dag/m}^3 \rightarrow \text{kg/m}^3$

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

- $100 \text{ g/dL} \rightarrow \text{g/cm}^3$

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

- $2,3 \text{ g/cm}^3 \rightarrow \text{hg/cm}^3$

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

- $15 \text{ g/cm}^3 \rightarrow \text{g/mL}$

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

- $723 \text{ mg/mL} \rightarrow \text{g/mL}$

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