

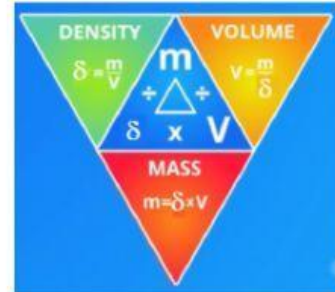
EJERCICIOS DE APLICACIÓN DENSIDAD, MASA, VOLUMEN

INSTRUCCIONES:

- Responde a cada una de las cuestiones que se presentan.
- Antes de calcular REALIZA LOS CAMBIOS DE UNIDAD NECESARIOS.
- Resuelve las cuentas en tu carpeta y coloca los resultados en los recuadros de cada ejercicio.
- Utiliza 2 decimales redondeando, coloca coma para los decimales, no pongas punto de miles.

EJERCICIO 1: Calcular la densidad en kg/m^3 :

- ¿Qué fórmula deberás usar? (selecciona en la imagen)
- ¿En qué unidad DEBE estar la masa?
- ¿En qué unidad DEBE estar el volumen?



a) Densidad de una piedra de granito, si tiene un volumen de $0,00115 \text{ m}^3$ y tiene una masa de $3,22 \text{ kg}$.

Kg/m^3

b) Densidad de la Leche, si 2 litros tienen una masa de $2,06 \text{ kg}$.

Kg/m^3

c) Densidad de la Nafta, si 9 litros tienen una masa de 6120 g .

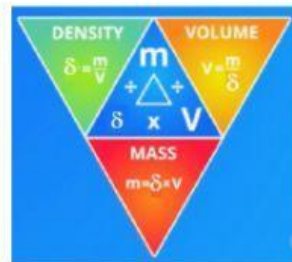
Kg/m^3

d) Densidad del Marfil, si una pieza rectangular de $5347,5 \text{ cm}^3$, tienen una masa de $10,22 \text{ kg}$.

Kg/m^3

EJERCICIO 2: Calcular la masa en Kilogramos:

- ¿Qué fórmula deberás usar? (selecciona en la imagen)



a) $6,96 \text{ cm}^3$ de cromato de amonio si la densidad es de $1,84 \text{ g/cm}^3$

Kg

b) 86 cm^3 de fosfato de bismuto si la densidad es de $6,32 \text{ g/cm}^3$

Kg

c) $3,02 \text{ cm}^3$ de bismuto si la densidad es de $9,8 \text{ g/cm}^3$

Kg

d) 3,28 cm³ de antimonio si la densidad es de 6,7 g/cm³

Kg

EJERCICIO 3: Calcular el volumen en cm³:

➤ ¿Qué fórmula deberás usar? (selecciona en la imagen)

a) 3,37 g de cloruro de calcio si la densidad es de 2,15 g/cm³

cm³

b) 2,13 kg de estaño si la densidad es de 7,28 g/cm³

cm³

c) 12,5 g de hierro si la densidad es de 7,87 g/cm³

cm³

d) 32,9 g de magnesio si la densidad es de 1,74 g/cm³

cm³

