

Resolver los siguientes ejercicios relacionados con la DENSIDAD:

1) Calcular la densidad en g/cm^3 de:

a) granito, si una pieza rectangular de $0,05 \text{ m} \times 0,1 \text{ m} \times 23 \text{ cm}$, tiene una masa de $3,22 \text{ kg}$.

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

c) cemento, si una pieza rectangular de $2 \text{ cm} \times 2 \text{ cm} \times 9 \text{ cm}$, tiene una masa de 108 g .

d) nafta, si 9 litros tienen una masa de 6.120 g .

e) Marfil, si una pieza rectangular de $23 \text{ cm} \times 15 \text{ cm} \times 15,5 \text{ cm}$, tienen una masa de $10,22 \text{ kg}$.

2) Calcular la masa de:

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

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

c) 253 mm^3 de oro si la densidad es de $19,3 \text{ g/cm}^3$.

d) 1 m^3 de nitrógeno si la densidad es de $1,25 \text{ g/l}$.

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

f) 610 cm^3 de perclorato de bario si la densidad es de $2,74 \text{ g/cm}^3$.

g) $3,28 \text{ cm}^3$ de antimonio si la densidad es de $6,7 \text{ g/cm}^3$.

3) Calcular el volumen de:

a) $3,37 \text{ g}$ de cloruro de calcio si la densidad es de $2,15 \text{ g/cm}^3$.

b) $40,5 \text{ g}$ de silicato de cromo si la densidad es de $5,5 \text{ g/cm}^3$.

c) $2,13 \text{ kg}$ de estaño si la densidad es de $7,28 \text{ g/cm}^3$.

d) $12,5 \text{ g}$ de hierro si la densidad es de $7,87 \text{ g/cm}^3$.

e) 706 g de sulfato de cerio si la densidad es de $3,17 \text{ g/cm}^3$.

f) $32,9 \text{ g}$ de magnesio si la densidad es de $1,74 \text{ g/cm}^3$.

4) La densidad del azúcar es 1590 kg/m^3 , calcularla en g/cm^3 .