

BLOQUE I MAGNITUDES

1. Poner todas las unidades de longitud en m, las unidades de superficie en m² y las unidades de volumen en m³

0.5 km	250 cm	25 mm
100 Hm ²	22,5 dm ²	150 cm ²
12000000 cm ³	0,6 km ³	200 dm ³
2. Calcular la densidad del mercurio (en g/cm³) sabiendo que 1 litro de mercurio pesa 13,6 kg.
3. Explicar un método para medir la densidad de un cuerpo sólido e irregular como una piedra.
4. Llenamos tres recipientes de igual tamaño, uno con mercurio, otro con agua y otro con aceite.
 - a. ¿Qué recipiente pesará más?
 - b. ¿Qué sustancia ocupará mayor volumen?
5. En una probeta de 100 cm³ que contiene 80 cm³ de agua, se introduce un trozo de hierro de 240 g de peso, derramándose 10 cm³ de agua. Calcular la densidad aproximada del hierro a partir de estos datos.

6. Poner todas las unidades de longitud en m, las unidades de superficie en m² y las unidades de volumen en m³, expresando el resultado en notación científica.

0.02 km	10 Hm ²	13000000000 cm ³
250 cm	122,5 dm ²	0,066 km ³
2500 mm	15200 cm ²	200 dm ³

7. Elegir la medida más adecuada que creas que corresponde a las siguientes cantidades:

Volumen de un vaso de leche	25 cm ³	25 dm ³	250 ml
Superficie de un estadio de futbol	100 m ²	1000 m ²	10000 m ²
Tamaño de un coche	0.3 Hm	0.3 dam	300 dm
Densidad del aceite de oliva	0.92 g/cm ³	1 g/cm ³	1.08 g/cm ³
Capacidad de un cubo de fregar	100 ml	100 cl	100 dl
Peso de 1 dm ³ de hierro	7.9 g	7.9 dag	7.9 kg
Volumen de un dedo	6 mm ³	6 cm ³	6 dm ³
Superficie de la clase	480000 cm ²	48000 dm ²	480 m ²

8. Calcular la densidad del alcohol (en g/cm³) sabiendo que 1 litro pesa 790 g.
9. Explicar un método para medir la densidad de un cuerpo sólido e irregular como una piedra.
10. En una probeta de 100 cm³ que contiene 80 cm³ de agua, se introduce un trozo de oro de 480 g de peso, derramándose 5 cm³ de agua. Calcular la densidad aproximada del oro a partir de estos datos.