

Boletín MAGNITUDES: T^a, PRESIÓN Y VOLUMEN

Departamento de Física y Química

1. Completa :

Temperatura (°C)	Temperatura (F)	Temperatura (K)
20		
	63	
		306
68		
	74	
		400

2. Transforma las siguientes unidades de volumen, empleando factores de conversión y expresa el resultado en notación científica :

- a) $56 \text{ mm}^3 \rightarrow \text{cm}^3$
- b) $5000 \text{ dm}^3 \rightarrow \text{cm}^3$
- c) $123 \text{ cm}^3 \rightarrow \text{dL}$
- d) $0,0023 \text{ mm}^3 \rightarrow \text{cm}^3$
- e) $0,0098 \text{ m}^3 \rightarrow \text{cm}^3$
- f) $45\text{L} \rightarrow \text{m}^3$
- g) $221 \text{ mL} \rightarrow \text{m}^3$

3. Transforma las siguientes unidades de presión empleando factores de conversión y completa la siguiente tabla:

Milímetros de mercurio (mmHg)	Atmósferas (atm)	Pascales (Pa)
800		
	3	
		120000
650		
	2,3	
		102000

4. El cabello humano crece con una velocidad de aproximadamente 0,5 mm/día. Expresa este valor en unidades del Sistema Internacional.
5. Indica el número de cifras significativas de las siguientes medidas.
(a) 0,0010 kg (b) 1,0010 kg (c) 0,001 kg (d) 1,001 kg
6. Un cuerpo de 80g tiene un volumen de 15mL. Calcula su densidad en g/mL y en unidades del Sistema Internacional empleando factores de conversión.
7. Expresa las siguientes medidas en unidades del SI empleando factores de conversión:
(a) 196 mm³ (b) 125 cm³ (c) 2000 L (d) 2,5 mm³ (e) 72 km/h