



1. La densidad del oro es 19300 kg/m^3 . Averigua la masa de un lingote de oro de $20 \text{ cm} \times 15 \text{ cm} \times 10 \text{ cm}$.

2. Tenemos gas hidrógeno a la presión de 820 mmHg en un recipiente de 2 L y a una temperatura de $25 \text{ }^\circ\text{C}$. ¿Qué volumen ocupará a $20 \text{ }^\circ\text{C}$ si no varía la presión?

5. En la siguiente tabla se muestran las temperaturas de fusión y de ebullición de tres muestras, A, B y C. Responde a las siguientes cuestiones **razonando tus respuestas**:

a) ¿Cuáles de las tres muestras se encontrará en estado líquido a $100 \text{ }^\circ\text{C}$?

b) ¿Cuáles de ellas estará en estado gaseoso a 0°C ?

c) A temperatura ambiente (considera $20 \text{ }^\circ\text{C}$), ¿en qué estado se encontrará cada muestra?

Muestra	T ^a de fusión (°C)	T ^a de ebullición (°C)
A	-117.3	78.4
B	-138.3	-0.5
C	115	444.7

6. La densidad de la sangre es $1,5 \text{ g/cm}^3$. Si tenemos aproximadamente 4 litros de sangre, ¿cuánto de nuestro peso es sangre?

7. Ajusta las siguientes ecuaciones químicas



8.- Completa la siguiente tabla:

Especie	Símbolo	Z	A	p ⁺	n ^o	e ⁻
Flúor		9	19			
	S		32			16
Hierro		26	56			
	K ⁺	19			20	
	Mg ⁺²		24	12		
	S ⁻²			16	16	
	Br ⁻	35	80			