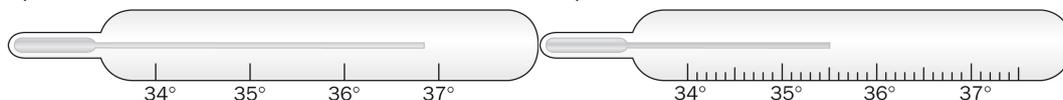


1. **Ordena adecuadamente los pasos que llevarían a un científico a desarrollar un trabajo:**
 - a) Realizar un experimento.
 - b) Le llama la atención un fenómeno natural.
 - c) Toma datos del experimento.
 - d) Observa repetidamente el fenómeno.
2. **Siguiendo las etapas del método científico, explica cómo podrías llegar a la conclusión de que la densidad es una magnitud que depende de la masa y del volumen de un cuerpo ($d = m / V$).**

3. **Completa el siguiente cuadro:**

Magnitud	Unidad (SI)	Símbolo
	metro	
Masa		
		s
	kelvin	
Cantidad de sustancia		
	amperio	
		cd

4. **Expresa en el Sistema Internacional las siguientes cantidades.**
 - a) 2,5 mm
 - b) $1,3 \cdot 10^{-6}$ km
 - c) 0,53 mg
 - d) 3 h 40 min
5. **Indica el número de cifras significativas que permite conocer cada termómetro y responde:**
 - a) ¿De qué depende el número de cifras significativas?
 - b) ¿Cuál de los dígitos de cada una de las medidas es incierto?
 - a) ¿Cuál de los dos tiene mayor precisión? ¿Y mayor sensibilidad?
 - 1) 36,8 °C
 - 2) 35,52 °C



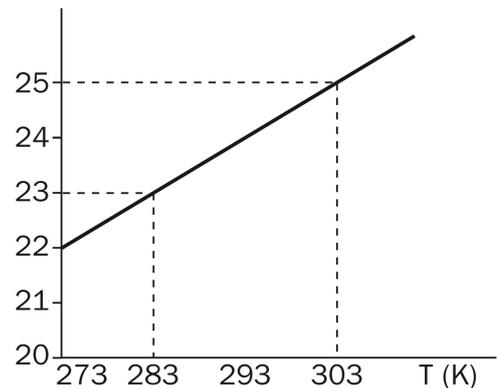
6. **La densidad de un cuerpo es de $2,32 \text{ g/cm}^3$. Sin embargo, al determinarla midiendo en el laboratorio hemos obtenido un valor de $2,21 \text{ g/cm}^3$. ¿Cuál es el error absoluto cometido? ¿Y el error relativo? Expresa este último en tanto por ciento.**
7. **Calcula el resultado de las siguientes operaciones:**
 - a) $1,22 \text{ m} + 89,3 \text{ cm}$
 - b) $38 \text{ °C} + 295 \text{ K}$
 - c) $12 \text{ cm} \cdot 82 \text{ cm}$
 - d) $3,2 \text{ L} + 200 \text{ cm}^3$
 - e) $3 \text{ kg} + 2340 \text{ g}$
 - f) $4 \text{ m}^3 - 200 \text{ L}$

8. Lee el siguiente texto y responde a las preguntas:

Estudiando un gas

En un laboratorio se está trabajando con diferentes gases para fabricar una prensa hidráulica con unas determinadas características.

Se ha encontrado que para una masa de gas a presión constante (atmosférica), la relación entre la temperatura del gas y el volumen que ocupa viene dada por el siguiente gráfico.

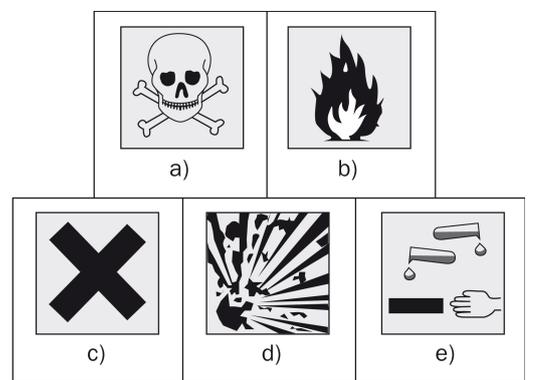


- Determina, a partir de la gráfica, qué volumen ocupará ese gas a 283 y 303 kelvin.
- ¿A qué temperatura debe encontrarse el gas para que ocupe 24 litros?
- Identifica cuál es la variable controlada en el experimento.

9. Lee el siguiente texto y responde:

Seguridad en el laboratorio

Para trabajar en el laboratorio es muy importante seguir una serie de normas de seguridad. Muchas sustancias usadas en el laboratorio son peligrosas. Para identificarlas con facilidad y rápidamente, se utilizan unos pictogramas:



- Identifica las etiquetas mostradas arriba que indican peligrosidad de algunos productos químicos.
- Escribe las 8 normas de seguridad básicas del laboratorio.
- ¿Cuál de ellas te parece más importante?

10. Escribe, junto a cada instrumento de medida, su nombre, la magnitud fundamental que podemos medir con él y sus unidades en el SI:

Instrumento de medida	Nombre	Magnitud fundamental	Unidades en el SI
			
