



## FÍSICA II

### GUÍA DE PROBLEMAS N°3:

#### SUSTANCIAS PURAS

Pablo Turner, Ignacio Hamad, Carlos Silva

- Deducir la ecuación:  $\frac{dv}{v} = \beta dT - \kappa dP$
  - Una sustancia hipotética tiene los siguientes coeficientes de dilatación cúbica y de compresibilidad isotérmico:  $\beta = 3aT^3/v$ ,  $\kappa = b/v$ , siendo  $a$  y  $b$  constantes. Hallar su ecuación de estado.
- Un bloque metálico a presión de 1 atm y temperatura de 20°C se mantiene a volumen constante.
  - Si se eleva la temperatura hasta 32°C, ¿cuál será la presión final?
  - Si el recipiente que lo contiene tiene un coeficiente de dilatación térmica despreciable y puede resistir una presión máxima de 1200 atm, ¿cuál es la máxima temperatura que puede alcanzar el sistema?

Datos: Suponer que el coeficiente de dilatación cúbica  $\beta$  y el coeficiente de compresibilidad isotérmico  $\kappa$  permanecen prácticamente en los valores de  $5,0 \times 10^{-5} \text{ } ^\circ\text{C}^{-1}$  y  $1,2 \times 10^{-6} \text{ atm}^{-1}$  respectivamente).

- Un bloque del mismo material que el del problema anterior, a presión de 1 atm, con un volumen de  $500 \text{ cm}^3$  y una temperatura de 20°C, experimenta un aumento de temperatura de 12°C y un aumento de volumen de  $0,05 \text{ cm}^3$ . Calcular la presión final.
- La ecuación de estado para un gas ideal es  $PV = nRT$ . Calcular el coeficiente de dilatación cúbica  $\beta$  y el módulo de compresibilidad isotérmico  $\kappa$  para este gas ideal.
- Un gas hipotético tiene un coeficiente de compresibilidad isotérmica  $\kappa = a/v$  y un coeficiente de dilatación  $\beta = 2bT/v$ , en donde  $a$  y  $b$  son constantes.
  - Encontrar la ecuación de estado del gas suponiendo que a una presión  $p_0$  y temperatura  $T_0$  el volumen específico es  $v_0$ .
  - Graficar la evolución en un diagrama  $V - T$ .
- Demostrar que el coeficiente de dilatación cúbica puede expresarse en la forma:

$$\beta = -\frac{1}{\rho} \left( \frac{\partial \rho}{\partial T} \right)_P$$

en donde  $\rho$  es la densidad.

- Demostrar que el coeficiente de compresibilidad isotérmica puede expresarse en la forma:

$$\kappa = -\frac{1}{\rho} \left( \frac{\partial \rho}{\partial P} \right)_T$$

- La ecuación de estado de Van der Waals es:  $(P + a/v^2)(v - b) = RT$  donde  $a$  y  $b$  son constantes para un dado gas.

- Demostrar que  $\beta = \frac{Rv^2(v - b)}{RTv^3 - 2a(v - b)^2}$ ;

- Demostrar que  $\kappa = \frac{v^2(v - b)^2}{RTv^3 - 2a(v - b)^2}$ .

8. La ecuación de estado de una sustancia es:  $P(v - b) = RT$ .

- Calcular los coeficientes de dilatación y compresibilidad para dicha sustancia.
- Demostrar que las ecuaciones correspondientes para un gas de Van der Waals (ver problema 7) se reducen a las expresiones deducidas en el apartado 8a) para  $a = 0$ .

9. Las medidas del coeficiente de dilatación y de la compresibilidad isotérmica de un gas conducen a las ecuaciones:

$$\left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_P = \frac{R}{p} + \frac{a}{T^2}; \quad \left(\frac{\partial V}{\partial P}\right)_T = -Tf(P) \quad a = cte$$

Demostrar que:

- $f(P) = \frac{R}{P^2}$
- una posible ecuación de estado es:  $PV = RT - \frac{aP}{T}$

10. Teniendo en cuenta que  $dv$  es una diferencial exacta y recordando las definiciones de  $\beta$  y  $\kappa$ , mostrar que:

$$\left(\frac{\partial \beta}{\partial P}\right)_T = -\left(\frac{\partial \kappa}{\partial T}\right)_P$$

11. Si un hilo metálico experimenta una variación infinitesimal desde un estado de equilibrio inicial a otro final, demostrar que la tensión del mismo es:

$$dF = -\alpha AY dT + \frac{AY}{L} dL$$

12. Para asegurar un ajuste perfecto, los remaches de aluminio utilizados en la construcción de aeroplanos se hacen más gruesos que los orificios y se enfrían con hielo seco antes de ser introducidos. Si el diámetro del orificio es de 20 mm, ¿cuál debe ser el diámetro del remache a 20°C, si éste es igual al del orificio cuando el remache se enfría a -78°C, temperatura del hielo seco?

Dato:  $\alpha = 24 \times 10^{-6} \text{ } ^\circ\text{C}^{-1}$ .

- Un hilo metálico de sección igual a 0,0085 cm<sup>2</sup> está sometido a una tensión de  $2 \times 10^6$  dinas, a una temperatura de 20°C, entre dos soportes rígidos fijos separados 1,2 m. Si se reduce la temperatura a 8°C, ¿Cuál es la tensión final? (Suponer que  $\alpha$  e  $Y$  conservan los valores constantes de  $1,5 \times 10^{-5} \text{ } ^\circ\text{C}^{-1}$  y  $2 \times 10^{12}$  dinas/cm<sup>2</sup>, respectivamente).
- Calcular la longitud final de dos varillas de 60 cm de longitud, una de acero ( $\alpha = 12 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ ) y la otra de latón ( $\alpha = 18 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ ), cuando se eleva la temperatura de 20°C a 60°C.

14. La ecuación de estado de una sustancia elástica ideal es:

$$F = kT \left( \frac{L}{L_0} - \frac{L_0^2}{L^2} \right)$$

donde  $k$  es una constante y  $L_0$  (valor de  $L$  para una tensión nula) función únicamente de la temperatura.

- Demostrar que el módulo de Young isotérmico está dado por:  $Y = \frac{F}{A} + \frac{3kTL_0^2}{AL^2}$ .
- Comprobar que el módulo de Young isotérmico para una tensión nula es:  $Y_0 = \frac{3kT}{A}$ .

15. Dos reglas de acero tienen aproximadamente un metro de longitud. Una es exacta a 273 K y la otra lo es a 298 K. ¿Cuál es la diferencia entre sus longitudes a 293K? El coeficiente de dilatación del acero es  $\alpha = 12 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ .

16. Una vía de ferrocarril sin juntas de dilatación está situada en un desierto donde las temperaturas del día y de la noche difieren en  $\Delta T = 50 \text{ K}$ . El área de la sección transversal del carril es  $A = 3,6 \times 10^{-3} \text{ m}^2$ , el módulo de Young es  $2,0 \times 10^{11} \text{ N/m}^2$  y el coeficiente de dilatación lineal es  $\alpha = 8 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ .
- ¿Cuál es la ecuación de estado de la vía?
  - Si la longitud de la vía se mantiene constante, ¿cuál es la diferencia de tensión en las vías entre el día y la noche?
  - Si la vía tiene 15000 m de longitud y se dilata libremente, ¿cuál será la variación de longitud entre el día y la noche?
17. a) Un frasco de vidrio cuyo volumen es exactamente  $1000 \text{ cm}^3$  a  $0^\circ\text{C}$  se llena completamente de mercurio a esta temperatura. Cuando frasco y mercurio se calientan a  $100^\circ\text{C}$  se derraman  $15,2 \text{ cm}^3$  de mercurio. Si el coeficiente de dilatación cúbica del mercurio es  $0,000182 \text{ }^\circ\text{C}^{-1}$ , calcular el coeficiente de dilatación lineal del vidrio.
- b) El volumen del depósito de un termómetro de mercurio es  $V_0$  y la sección transversal del capilar es  $A_0$  a  $0^\circ\text{C}$ . El coeficiente de dilatación lineal del vidrio es  $\alpha_V$  y el del mercurio  $\alpha_L$ . Si el mercurio llena exactamente el depósito a  $0^\circ\text{C}$ , ¿cuál es la longitud de la columna de mercurio en el capilar a la temperatura  $t$  ( $^\circ\text{C}$ )?
18. Una varilla metálica de 30 cm de longitud se dilata 0,075 cm al elevar su temperatura de  $0^\circ\text{C}$  a  $100^\circ\text{C}$ . Una varilla de un metal distinto, e igual longitud, se dilata 0,045 cm para el mismo incremento de temperatura. Con un trozo de cada uno de estos metales, uno a continuación del otro, se construye una tercera varilla de igual longitud que las anteriores, que se dilata 0,065 cm entre  $0^\circ\text{C}$  y  $100^\circ\text{C}$ . Hallar la longitud del trozo.
19. a) Dibujar en el plano  $P - V$  los procesos 1 y 2 representados en el plano  $P - T$ .
- b) Dibujar en el plano  $P - T$  los procesos 3 y 4 representados en el plano  $P - V$ .

