

Prueba 2

FIS1231 - Física General Termodinámica

Prof. Germán Varas

Prof. Aux. Constansa Lizama

Semana 15 de mayo de 2023

Duración: lunes 15 (11:00 hrs) - jueves 18 (11:00 hrs)

Nota: Presente sus resultados de forma clara, ordenada y con letra legible. Una respuesta está correcta cuando tanto el método como el resultado están correctos.

P1. Bomba de calor - El objetivo es mantener una temperatura constante (T_C) al interior de una casa con la ayuda de una bomba de calor. Esta, funciona con una fuente fría que se encuentra al exterior a una temperatura T_F . La potencia de la bomba se ajusta de manera de compensar la pérdida de calor que sufre la casa y se puede describir a través de la fórmula $dQ = C(T - T_F)dt/\tau$, donde dQ es la cantidad de calor perdido durante el intervalo de tiempo dt , T la temperatura de la casa en el instante t , C la capacidad térmica de la casa y τ una constante característica de tiempo.

- Si fijamos la temperatura de la casa al valor deseado, T_C , y detenemos nuestro sistema de calefacción, observamos que transcurrido un tiempo t_p , la temperatura descendió a T_p . Calcule el valor de τ en función de las demás variables.
- Encuentre el valor numérico, considerando que $T_F = 280$ K, $T_C = 290$ K, $T_p = 285$ K, $C = 10^7$ JK⁻¹, $t_p = 2$ hrs. A partir de esto, encuentre la cantidad de calor que la bomba entrega por segundo (\dot{Q}) a la casa para mantenerla a temperatura T_C .
- En la práctica, la eficiencia real de la bomba de calor alcanza un 40% de la eficiencia teórica máxima. ¿Cuanto trabajo \dot{W} debe recibir por segundo para mantener la temperatura T_C en la casa?.
- ¿Cuanto calor por segundo \dot{Q}_F recibo la bomba desde la fuente fría? utilice los valores numéricos entregados en (b).

P2. Potenciales termodinámicos - Derive las siguientes relaciones generales:

$$\begin{aligned}\left(\frac{\partial T}{\partial p}\right)_H &= \frac{1}{C_p} \left[T \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_p - V \right], \\ \left(\frac{\partial H}{\partial p}\right)_G &= -T \left(\frac{\partial V}{\partial T}\right)_p + V \left(\frac{C_p}{S} + 1\right), \\ \left(\frac{\partial T}{\partial V}\right)_U &= -\frac{1}{C_V} \left[T \left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_V - p \right], \\ \left(\frac{\partial T}{\partial V}\right)_S &= -\frac{1}{C_V} T \left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_V.\end{aligned}$$

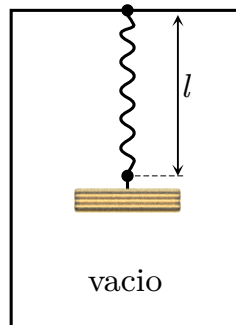
P3. Propiedades de la entalpía - Demuestre que:

$$\begin{aligned} \text{(a)} \quad & \left(\frac{\partial S}{\partial p} \right)_{H,n} < 0, \\ \text{(b)} \quad & \left(\frac{\partial H}{\partial p} \right)_{T,n} = V(1 - \alpha T), \\ \text{(c)} \quad & \left(\frac{\partial H}{\partial V} \right)_{T,n} = \frac{\alpha T - 1}{\chi_T}. \end{aligned}$$

Definimos el coeficiente de dilatación volumétrico $\alpha = (1/V)(\partial V/\partial T)_{p,n}$ y el coeficiente de compresibilidad isotérmica $\chi_T = -(1/V)(\partial V/\partial p)_{T,n}$. Finalmente, encuentre $(\partial H/\partial p)_{T,n}$ y $(\partial H/\partial V)_{T,n}$ para un gas ideal.

P4. Caída de un peso unido a un resorte - Un resorte de masa despreciable, fijado a la pared superior de un recipiente vacío, sostiene en su extremidad inferior un objeto de masa m . Definiremos C como la capacidad térmica del objeto y C_l como la capacidad térmica del resorte a largo constante. Supondremos que ambos son independientes de la temperatura, así como las características mecánicas del resorte (constante elástica k y largo natural l_0).

- Si consideramos el sistema, resorte + objeto, muestre que su entropía depende sólo de la temperatura y entregue una expresión para la energía interna.
- En el estado inicial, de temperatura T_i una cadena mantiene el largo del resorte igual a l_0 . Si cortamos la cadena, determine la temperatura T_f en el estado de equilibrio final.



P5. Barra de goma - La ecuación de estado de una barra deformable en equilibrio, relaciona la fuerza \vec{f} que se ejerce en su extremidad, a su largo l y su temperatura T . En su régimen elástico es lineal,

$$\vec{f} = -k(T)[l - l_0(T)]\hat{u}, \quad (1)$$

donde $k(T) > 0$ designa la constante (elástica) de retorno de la barra, $l_0(T)$ su largo natural (en reposo) y \hat{u} el vector unitario colineal a la barra, dirigido al exterior de este. Consideremos una barra particular que posee, en un cierto rango de temperatura, las siguientes propiedades:

- Su largo en reposo l_0 y su constante de elasticidad k varía con la temperatura T según $l_0(T) = A + B/T$ y $k = \alpha T$ (A, B y α son constantes positivas).
- Su capacidad térmica $C_l = T(\partial S/\partial T)_l$ no depende de la temperatura.

- (a) Escriba la expresión para el trabajo recibido por la barra dW a lo largo de una variación infinitesimal (reversible) dl de su largo.
- (b) Calcule $(\partial S/\partial l)_T$. Muestre que la capacidad térmica de la barra, a largo constante, es una cantidad invariable C_0 . Deduzca la expresión de la entropía $S(T, l)$ y la energía interna $U(T, l)$.
- (c) Llamemos C_f a la capacidad térmica a fuerza constante. Determine la diferencia $C_f - C_l$ y muestre que no depende de l . Escriba C_f en términos de las variables naturales T y f .
- (d) La barra se encuentra a temperatura T_i con un largo l_i . Si estiramos de manera reversible y adiabáticamente hasta el largo l_f , calcule la temperatura final T_f .
- (e) Partiendo de un estado T_i con $l_i = l_0(T_i)$, conectamos la barra horizontal a una masa M por una cuerda inextensible. Si soltamos la masa, y suponiendo que el proceso es adiabático, muestre que la barra se estira y que su temperatura aumenta. Escriba la ecuación que permita encontrar T_f .

