

Examen de Física 2

Solución

10 de febrero 2012

Pregunta 1

El aire permanece a presión y temperatura ambiente durante el proceso, no hay cambio de estado. Por la primera ley $Q_{aire} = -W_{aire} = -(W_A + W_B)$. La variación de entropía del universo es

$$\Delta S_{univ} = \Delta S_{aire} + \Delta S_{amb} = \Delta S_{amb} = \frac{Q_0}{T_0} = -\frac{Q_{aire}}{T_0} = \frac{W_A + W_B}{T_0} > 0$$

donde $Q_0 = -Q_{aire}$ es el calor que recibe el ambiente.

Pregunta 2

Sea $f = 1800$ Hz la frecuencia emitida, $f' = 2150$ Hz la recibida en suelo y f'' la recibida por la paracaidista, reflejada del suelo. Sea $v = 343$ m/s la velocidad del sonido en el aire y v_t la velocidad terminal de la paracaidista. Por efecto Doppler,

$$f' = f \left(\frac{v}{v - v_t} \right) \Rightarrow v_t = v(1 - f/f') = 55.8 \text{ m/s}$$

$$f'' = f' \left(\frac{v + v_t}{v} \right) = 2f' - f = 2500 \text{ Hz}$$

Pregunta 3

La variación (hidrostática) de presión entre el fondo y la superficie es $\Delta P = P_0 - P_h = -\rho gh$. Si la burbuja tiene radios r_0 en la superficie y $r_h = 1$ cm en el fondo, la variación de volumen es

$$\Delta V = V_0 - V_h = \frac{4\pi}{3} (r_0^3 - r_h^3) = -\kappa V \Delta P = \kappa \times \frac{4\pi r_h^3}{3} \times \rho gh$$

de donde

$$r_0 = r_h(1 + \kappa \rho gh)^{\frac{1}{3}} = 1.33 \text{ cm}$$

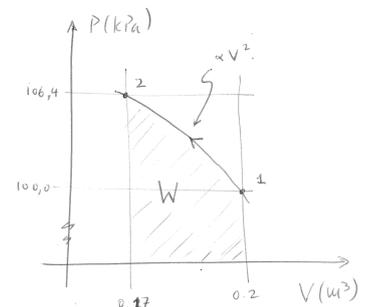
Ejercicio 1

(a) Balance mecánico al pistón: $PA + F(V) = P_0A$, de donde $P(V) = P_0 - \frac{\alpha}{A} (V^2 - V_1^2)$.

Estado 1: $P_1 = P_0 = 100$ kPa, $T_1 = T_0 = 293$ K y $V_1 = 0.20$ m³, de donde $m = PV/R_mT = 0.238$ kg.

(b) **Estado 2:** $V_2 = 0.17$ m³, $P_2 = P_0 - \frac{\alpha}{A} (V_2^2 - V_1^2) = 106.4$ kPa y

$$T_2 = \frac{P_2 V_2}{m R_m} = 264.8 \text{ K} \simeq -8.2^\circ \text{C}.$$



(c) $\Delta S_{univ} = \Delta S_{univ} = \Delta S_{aire} + Q_{amb}/T_0$, donde Q_{amb} es el calor recibido por el ambiente a T_0 . La variación de entropía en el aire es

$$\Delta S_{aire} = m \left[c_V \ln \left(\frac{T_2}{T_1} \right) + R_m \ln \left(\frac{V_2}{V_1} \right) \right] = -28.4 \text{ J/K}.$$

La Primera Ley al aire da el calor intercambiado $Q = \Delta U - W$ con $\Delta U = mc_V (T_2 - T_1) = -4.8 \text{ kJ}$ y el trabajo es (proceso cuasiestático)

$$W = - \int_1^2 P(V) dV = - \left(P_0 + \frac{\alpha}{A} V_1^2 \right) (V_2 - V_1) + \frac{\alpha}{3A} (V_2^3 - V_1^3) \simeq 3.1 \text{ kJ}.$$

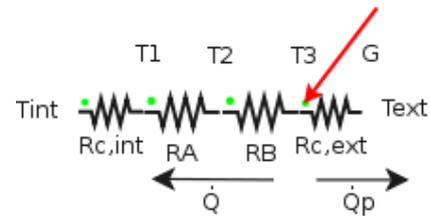
Por tanto $Q = -7.9 \text{ kJ}$ y el ambiente recibe $Q_{amb} = -Q = 7.9 \text{ kJ}$. Finalmente,

$$\Delta S_{univ} = \Delta S_{aire} + \frac{Q_{amb}}{T_L} = 4.1 \text{ J/K}.$$

Ejercicio 2

La figura muestra el circuito equivalente para el problema. Las resistencias térmicas relevantes son (para una área $A = 1 \text{ m}^2$)

$$\begin{aligned} R_{c,int} &= \frac{1}{h_{int}A} = 0.200 \text{ K/W} \\ R_{c,ext} &= \frac{1}{h_{ext}A} = 0.100 \text{ K/W} \\ R_A &= \frac{e_A}{k_A A} = 0.308 \text{ K/W} \\ R_B &= \frac{e_B}{k_B A} = 0.833 \text{ K/W}. \end{aligned}$$



(a) Del circuito equivalente se obtienen las ecuaciones

$$G = \dot{Q} + \dot{Q}_p \quad (1)$$

$$T_3 - T_{int} = R \dot{Q} \quad (2)$$

$$T_3 - T_{ext} = R_{c,ext} \dot{Q}_p \quad (3)$$

donde $R = R_{c,int} + R_A + R_B = 1.341 \text{ W/K}$ es la resistencia térmica de la rama que conduce al interior. Resolviendo para \dot{Q} se obtiene

$$\dot{Q} = \frac{T_{ext} - T_{int} + R_{c,ext} G}{R + R_{c,ext}} \simeq 34.7 \text{ W/m}^2.$$

(b) Las temperaturas intermedias se obtienen del circuito serie,

$$T_3 = T_{int} + R \dot{Q} = 66.5 \text{ }^\circ\text{C}$$

$$T_2 = T_3 - R_B \dot{Q} = 37.6 \text{ }^\circ\text{C}$$

$$T_1 = T_2 - R_A \dot{Q} = 26.9 \text{ }^\circ\text{C}$$

(c) En régimen estacionario, no hay transferencia de calor a través de diferencias de temperatura finitas, en el muro. La contribución al aumento de entropía se debe a las transferencias de calor fuera del muro:

$$\begin{aligned} \dot{S}_{univ} &= \dot{Q} \left(\frac{1}{T_{int}} - \frac{1}{T_3} \right) + G \left(\frac{1}{T_3} - \frac{1}{T_S} \right) + \dot{Q}_p \left(\frac{1}{T_{ext}} - \frac{1}{T_3} \right) \\ &= \dot{Q} \left(\frac{1}{T_{int}} - \frac{1}{T_S} \right) + \dot{Q}_p \left(\frac{1}{T_{ext}} - \frac{1}{T_S} \right) = \frac{\dot{Q}}{T_{int}} - \frac{G}{T_S} + \frac{\dot{Q}}{T_{ext}} \simeq 0.90 \text{ W/K} \end{aligned}$$

donde $\dot{Q}_p = G - \dot{Q} = 265.3 \text{ W/m}^2$ es el flujo de calor por convección al ambiente exterior.