

Problemas Termodinámica

Problema 1. Se tiene un termo dotado de un émbolo móvil que le permite mantener la presión constante a 1 atm . Su volumen inicial es de 10 lts siendo ocupados por 5 lts de nitrógeno líquido en equilibrio con su gas. Se abre rápidamente el termo y se deja caer en él un cubo de aluminio de 100 g de masa que está a una temperatura de 300 K . Suponiendo que el nitrógeno gaseoso se comporta como un gas ideal y despreciando el intercambio de calor y masa con el exterior cuando se deja caer el cubo. Indique:

(a) Cuál es la temperatura de equilibrio un instante antes de incorporar el cubo al termo y justifique su respuesta.

(b) Cuál es la temperatura final de equilibrio, al incorporar el cubo.

(c) Cuál es el volumen final del cubo de aluminio.

(d) Cuántos gramos de N_2 se evaporan.

▪ $T_{\text{ebullicion}-N} = 77 \text{ K}$	▪ $c_{Al} = 900 \text{ J/Kg}^\circ\text{C}$	▪ $\alpha_{Al} = 24 \times 10^{-6} \text{ }^\circ\text{C}^{-1}$	
▪ $L_{\text{vaporizacion}-N} = 201 \text{ J/gr}$	▪ $\delta_{Al} = 2,7 \text{ gr/cm}^3$		

Problema 2. Agua fluye a través de un tubo de acero ($k = 50 \text{ W/mK}$) cuyo diámetro exterior es de 104 mm y su espesor es de 2 mm .

(a) Calcule la pérdida de calor por unidad de tiempo por convección y por conducción por metro de tubo cuando el agua se encuentra a una temperatura de 15°C , el aire exterior a una temperatura de -10°C , el coeficiente de convección del agua es de $30 \text{ kW/m}^2\text{K}$ y el del aire es de $20 \text{ W/m}^2\text{K}$.

(b) Repita el calculo anterior cuando se rodea al tubo por un aislante cuyo diámetro exterior es de 300 mm y su coeficiente de conducción térmica es de $k = 0,05 \text{ W/mK}$.

(c) Para este último caso calcule la temperatura en la superficie exterior del aislante.

Problema 3. Una máquina térmica funciona con un mol de gas monoatómico según el siguiente ciclo: el gas contenido en una cámara se comprime adiabáticamente de forma reversible desde un volumen máximo V_A hasta un volumen V_B , siendo la razón de compresión $V_A / V_B = 3$. A partir de ahí, el gas se pone en contacto con un foco térmico y se calienta a presión constante hasta un estado C cuyo volumen es igual al inicial. Por último, el gas se enfría a volumen constante hasta que la temperatura retorna a su valor inicial. Para el caso concreto en el que $P_A = 1 \text{ atm}$ y $V_A = 30 \text{ l}$:

(a) Realice un diagrama PV del ciclo, indicando claramente sobre los ejes los valores de P y V para los puntos A, B y C. Incorpore también un dibujo aproximado de las isotermas que pasan por dichos puntos.

(b) Complete el siguiente cuadro, justificando adecuadamente su respuesta.

	P	V	T
A			
B			
C			

(c) Complete el siguiente cuadro, justificando adecuadamente su respuesta.

	ΔU	Q	W
AB			
BC			
CA			
Total			

(d) Indique en el diagrama PV en qué tramos entra calor y en cuales sale.

(e) ¿Cuál será el rendimiento de esta máquina?

(f) ¿Cuál sería el máximo rendimiento posible para una máquina en la cual el calentamiento se realiza en base a poner el gas en contacto con un foco a temperatura constante T_C , y el enfriamiento mediante el contacto con el ambiente a T_A ?

Datos: $R = 0,082 \frac{\text{atm}\cdot\text{l}}{\text{mol}\cdot\text{K}} = 8,314 \frac{\text{J}}{\text{mol}\cdot\text{K}}$