

03. Termodinámica

a)

INFO

400K \rightarrow izquierda
pistón derecha: 1/3
 $K = 389.6$
 $A = 0.01 \text{ m}^2$
 $L = 0.30 \text{ m}$
 $T_0 = 200 \text{ K}$

usamos la
Ecuación para ambos lados

$$\frac{V_{izq}}{n_{izq} R T_{izq}} = \frac{V_{der}}{n_{der} R T_{der}}$$

despejamos la temperatura de la
derecha así:

$$T_{der} = \frac{V_{dere}}{V_{izq}} \cdot T_{izq} \quad (1)$$

por definición sabemos que el volumen
de un cilindro es:

$$V_{cilindro} = \pi \cdot h \cdot r^2$$

donde conocemos h del lado
derecho, por ende, deducimos
también el lado izquierdo.

$$V_{der} = \pi \left(\frac{1}{3} \right) r^2$$

$$V_{izq} = \pi \left(\frac{2}{3} \right) r^2$$

$$PV = nRT$$

\rightarrow ecuación de
gas ideal

reemplazamos en (1)

$$T_{der} = \frac{\pi \cdot \frac{1}{3} r^2}{\pi \cdot \frac{2}{3} r^2} (400 \text{ K})$$

$$T_{der} = 200 \text{ K}$$

\rightarrow temperatura en equilibrio del lado derecho.

b)

$$Q = -KA \frac{dT}{dx} \rightarrow \text{Ley de Fourier}$$

(transparencia de calor)

$$du = n c_v dT = dQ$$

$$\frac{dQ_1}{dt} = -\frac{KA(T_1 - T_2)}{L} = n c_v \frac{dT_1}{dt} = -\frac{KA(T_1 - T_2)}{L}$$

$$\frac{dQ_2}{dt} = -\frac{KA(T_2 - T_1)}{L} = n c_v \frac{dT_2}{dt} = \frac{KA(T_1 - T_2)}{L}$$

obtenemos el siguiente resultado...

$$\frac{dT_1}{dt} = -C(T_1 - T_2) \quad \text{sabemos que } T_0 = 200 \text{ K}$$

entonces

$$\left. \frac{dT_1}{dt} \right|_{t=0} = -C \cdot 200 \text{ K}; \quad \left. \frac{dT_2}{dt} \right|_{t=0} = C \cdot 200 \text{ K}$$

$$\frac{dT_2}{dt} = C(T_1 - T_2)$$

concluimos que

$$C = \frac{KA}{n c_v}$$

\rightarrow se definió a partir de las
condiciones.

c)

Sistema de ecuaciones

$$\rightarrow \frac{dT_1}{dt} = -C(T_1 - T_2) ; \frac{dT_2}{dt} = C(T_1 - T_2)$$

de ahí que... se traduce en 1 sola expresión en matrices así:

$$\frac{d}{dt} \begin{pmatrix} T_1 \\ T_2 \end{pmatrix} = -C \underbrace{\begin{pmatrix} 1 & -1 \\ -1 & 1 \end{pmatrix}}_M \begin{pmatrix} T_1 \\ T_2 \end{pmatrix} \rightarrow \det(M - \lambda I) = \begin{vmatrix} 1-\lambda & -1 \\ -1 & 1-\lambda \end{vmatrix} \begin{matrix} \text{matriz identidad} \\ = \lambda(\lambda-2) \end{matrix}$$

del $\det(M - \lambda I)$, obtenemos que λ puede tomar 2 valores 0; 2

cuando $\lambda = 0$ $\left(\begin{array}{cc|c} 1 & -1 & 0 \\ -1 & 1 & 0 \end{array} \right) = \left(\begin{array}{cc|c} 1 & -1 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right)$ entonces el espacio generado es: $\begin{pmatrix} 1 \\ 1 \end{pmatrix}$

cuando $\lambda = 2$ $\left(\begin{array}{cc|c} -1 & -1 & 0 \\ 0 & -1 & 0 \\ -1 & -1 & 0 \end{array} \right) = \left(\begin{array}{cc|c} -1 & -1 & 0 \\ 0 & -1 & 0 \\ 0 & 0 & 0 \end{array} \right)$ el espacio generado es: $\begin{pmatrix} -1 \\ 1 \end{pmatrix}$

espacios generados

$$\begin{pmatrix} T_1 \\ T_2 \end{pmatrix} = a \begin{pmatrix} 1 \\ 1 \end{pmatrix} + b \begin{pmatrix} -1 \\ 1 \end{pmatrix} e^{-2tc} = \frac{d}{dt} \begin{pmatrix} T_1 \\ T_2 \end{pmatrix} = 2bc \begin{pmatrix} 1 \\ -1 \end{pmatrix} e^{-2tc}$$

$$\frac{d}{dt} \begin{pmatrix} T_1 \\ T_2 \end{pmatrix} \Big|_{t=0} = 2bc \begin{pmatrix} 1 \\ -1 \end{pmatrix}$$

además, sabemos el valor de T_1 y T_2 , por lo tanto reemplazamos en la matriz

$$\begin{pmatrix} T_1 \\ T_2 \end{pmatrix} = a \begin{pmatrix} 1 \\ 1 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} -100 \\ 100 \end{pmatrix} e^{-2tc}$$

$$\begin{cases} a - 100K = 400K \\ a + 100K = 200K \end{cases}$$

$$\rightarrow a = 300K$$

$$\begin{pmatrix} T_1 \\ T_2 \end{pmatrix} = 300K \begin{pmatrix} 1 \\ 1 \end{pmatrix} + -100K \begin{pmatrix} -1 \\ 1 \end{pmatrix} e^{-2tc}$$

$$T_1 = 300K - 100e^{-2tc}$$

$$T_2 = 300K + 100e^{-2tc}$$