

Tarea 3 - Métodos Computacionales 2

Juan Pablo Salas (201821908) & Daniel Dorado (201821010)

7 de febrero de 2022

1. Colisiones 2D de duración finita (juguemos billar)

1. La constante K es un análogo a la constante de fuerza de un resorte y representa la rigidez de este modelo.

2. Tiempo libre medio

3. Termodinámica

- a) En este caso se puede utilizar la ley del gas ideal para comparar las presiones, que serán iguales en el equilibrio. Para el primer gas se tiene $n_1 = 1, T = 400K, w_1 = 2L/3$ mientras que para el segundo se tiene $n_2 = 1, w_2 = L/3$. Entonces

$$\begin{aligned}P_1 &= P_2 \\ \frac{n_1 R T_1}{V_1} &= \frac{n_2 R T_2}{V_2} \\ \frac{T_1}{A w_1} &= \frac{T_2}{A w_2} \\ T_2 &= \frac{w_2}{w_1} T_1 = \frac{L/3}{2L/3} T_1 = T_1/2 = 200K\end{aligned}$$

- b) La ecuación de conducción térmica (ley de transferencia de Fourier) describe la tasa de transferencia de calor en función de el gradiente de la temperatura. Esta está dada por

$$\frac{\partial Q}{\partial t} = -k \oint_S \nabla T \cdot d\mathbf{S} =$$

Si asumimos que la temperatura se propaga únicamente en una dimensión y que los dos puntos de la barra tienen temperatura fija, se puede simplificar a

$$\frac{\partial Q}{\partial t} = -kA \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

Observamos que la distancia de interés es $\Delta x = l$ y que el calor se puede encontrar con el calor específico de un gas $Q = nc_v \Delta T$ con lo que se tendrá

$$\begin{aligned}nc_v \frac{dT_1}{dT} &= -\frac{kA}{l} (T_1 - T_2) \\ \frac{dT_1}{dt} &= -C(T_1 - T_2)\end{aligned}$$

Por otro lado, tenemos el calor que ingresa al sistema del gas de la derecha, dado por:

$$\begin{aligned}nc_v \frac{dT_2}{dT} &= \frac{kA}{l} (T_1 - T_2) \\ \frac{dT_2}{dt} &= C(T_1 - T_2)\end{aligned}$$

c) En este caso tenemos un problema de valor inicial en varias variables. Observe que definimos el vector

$$\mathbf{x} = \begin{pmatrix} T_1 \\ T_2 \end{pmatrix} \quad \text{con} \quad \mathbf{x}(0) = \begin{pmatrix} 400 \\ 200 \end{pmatrix} \quad ; \quad \mathbf{x}'(0) = C \begin{pmatrix} -200 \\ 200 \end{pmatrix}$$

para así escribir

$$\frac{d\mathbf{x}}{dt} = \begin{pmatrix} -C & C \\ C & -C \end{pmatrix} \mathbf{x}$$

Lo primero será entonces encontrar los valores propios del determinante

$$\begin{aligned} \begin{vmatrix} -C - \lambda & C \\ C & -C - \lambda \end{vmatrix} &= 0 \\ (C + \lambda)^2 - C^2 &= 0 \\ \lambda(2C + \lambda) &= 0 \end{aligned}$$

Para el primer valor propio $\lambda = 0$ se tiene

$$\begin{aligned} \begin{pmatrix} -C & C \\ C & -C \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \alpha_1 \\ \alpha_2 \end{pmatrix} &= \begin{pmatrix} 0 \\ 0 \end{pmatrix} \\ \alpha_1 &= \alpha_2 \\ \mathbf{x}_1(t) &= c_1 \begin{pmatrix} 1 \\ 1 \end{pmatrix} \end{aligned}$$

Para el segundo valor propio se tiene $\lambda = -2C$,

$$\begin{aligned} \begin{pmatrix} C & C \\ C & C \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \beta_1 \\ \beta_2 \end{pmatrix} &= \begin{pmatrix} 0 \\ 0 \end{pmatrix} \\ \beta_1 &= -\beta_2 \\ \mathbf{x}_2(t) &= c_2 e^{-2Ct} \begin{pmatrix} 1 \\ -1 \end{pmatrix} \end{aligned}$$

La solución general será entonces

$$\mathbf{x}(t) = c_1 \begin{pmatrix} 1 \\ 1 \end{pmatrix} + c_2 e^{-2Ct} \begin{pmatrix} 1 \\ -1 \end{pmatrix}$$

Utilizando las condiciones iniciales vemos que

$$\begin{aligned} \mathbf{x}'(0) &= -2C c_2 \begin{pmatrix} 1 \\ -1 \end{pmatrix} = C \begin{pmatrix} -200 \\ 200 \end{pmatrix} \\ c_2 &= 100 \end{aligned}$$

Así mismo

$$\begin{aligned} \mathbf{x}(0) &= c_1 \begin{pmatrix} 1 \\ 1 \end{pmatrix} + 100 \begin{pmatrix} 1 \\ -1 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 400 \\ 200 \end{pmatrix} \\ c_1 &= 300 \end{aligned}$$

Con lo que las soluciones analíticas del problema son

$$\begin{aligned} T_1(t) &= 100e^{-2Ct} + 300 \\ T_2(t) &= -100e^{-2Ct} + 300 \end{aligned}$$

Note que la constante está dada por

$$C = \frac{kA}{nc_v l} = \frac{2kA}{3nRl} = \frac{2(389,6)(0,01)}{3(1)(8,3145)(0,30)} = 1,04$$

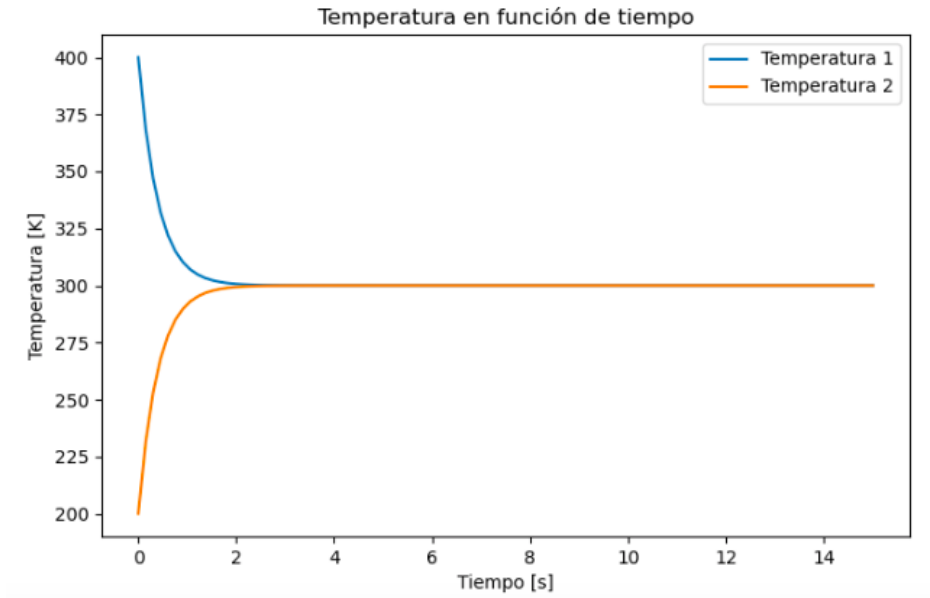


Figura 1: Temperatura en función de tiempo

- d) El sistema se resolvió en el GitHub del curso produciendo el siguiente resultado:
- e) Tanto en la figura como analíticamente se puede ver que en $t \rightarrow \infty$, ambas temperaturas se acercan asintóticamente a $300K$.

$$\lim_{t \rightarrow \infty} T_1(t) = 300$$

$$\lim_{t \rightarrow \infty} T_2(t) = 300$$