

## SOLUCIÓN SEGUNDO PARCIAL – 6 de julio de 2022

### Ejercicio 1:

- a) Las variables  $m$ ,  $R$  y  $V$  son la masa, el radio y el volumen, respectivamente, del cuerpo que cae a través del fluido;  $\rho$  es la densidad del fluido;  $g$  es la aceleración gravitatoria y  $v$  es la velocidad terminal con la que cae el objeto.
- b) Las cantidades medidas experimentalmente fueron: la masa del objeto, utilizando una balanza; el radio del cuerpo esférico, utilizando un calibre; la velocidad terminal, utilizando el método de mínimos cuadrados para la posición en función del tiempo.
- c) Las magnitudes consideradas con incertidumbre fueron la masa del cuerpo, siendo esta la apreciación de la balanza; el radio del cuerpo, considerando la apreciación del calibre; el volumen del cuerpo, utilizando la propagación de incertidumbres a partir de la incertidumbre del radio; la velocidad, siendo esta la pendiente de la curva posición en función del tiempo, obteniendo su incertidumbre a partir del método de mínimos cuadrados.

### Ejercicio 2:

- a)
  - i) Incorrecta. El peso del émbolo no es directamente proporcional al volumen ocupado por el gas.
  - ii) Incorrecta. Lo que se midió fue la relación inversa que existe entre la presión aplicada sobre el gas y el volumen que este ocupa, relación obtenida de la Ley de gases ideales. El peso del émbolo es proporcional a la presión aplicada más la presión atmosférica y, por tanto, no es inversamente proporcional al volumen.
  - iii) Incorrecta. Ídem que iv).
  - iv) Correcta. De la Ley de gases ideales se puede ver que la presión aplicada por el émbolo sobre el gas es inversamente proporcional al volumen que este ocupa, a temperatura constante.
  - v) Incorrecta. En esta parte de la práctica se trabajó a temperatura constante.
- b) En esta parte del experimento, se halló la pendiente de la curva  $V$  vs  $1/P$ . Esta pendiente corresponde, considerando la Ley de gases ideales, al producto  $nRT$ . Considerando que se trabajó a temperatura constante y, conociendo el valor estipulado para la constante de los gases, se puede estimar experimentalmente la cantidad de

moles de aire contenidos.

### **Ejercicio 3:**

- a) Para despejar  $\gamma$  basta con pasar dividiendo el factor entre paréntesis. Procediendo y reordenando se obtiene:

$$\gamma = \frac{a\rho gL}{2x}.$$

- b) Las unidades de  $\gamma$  son N/m.
- c) Para hallar la tensión superficial, basta con sustituir en la ecuación de la parte a) los valores numéricos del experimento. Procediendo:

$$\gamma = \frac{a\rho gL}{2x} = \frac{(4,15 \times 10^{-8} \text{ m}^2)(997 \text{ kg/m}^3)(9,8 \text{ m/s}^2)(0,15 \text{ m})}{2(4,0 \times 10^{-4} \text{ m})}$$

$$\gamma = 0,07602748 \text{ N/m}.$$

- d) Las cantidades que introducen incertidumbre en la tensión superficial son la pendiente  $a$  y la longitud  $x$ . Dado que  $\gamma$  depende del cociente entre estas cantidades, para determinar su incertidumbre  $\Delta\gamma$  debemos sumar las incertidumbres relativas

$$\frac{\Delta\gamma}{\gamma} = \frac{\Delta x}{x} + \frac{\Delta a}{a}$$

Despejando la incertidumbre y sustituyendo con los valores numéricos, obtenemos

$$\Delta\gamma = \left( \frac{\Delta x}{x} + \frac{\Delta a}{a} \right) \gamma = \left( \frac{0,05 \text{ mm}}{0,40 \text{ mm}} + \frac{0,13 \text{ m}^2}{4,15 \text{ m}^2} \right) \times 0,07602748 \text{ N/m}$$

$$\Delta\gamma = 0,0118850 \text{ N/m}.$$

- e) Para expresar el resultado final en forma correcta, primero redondeamos el valor obtenido para la incertidumbre  $\Delta\gamma$  a únicamente 2 cifras significativas. Luego, mantenemos los decimales pertinentes en  $\gamma$  hasta alcanzar la última cifra en la incertidumbre. De esta manera, el resultado final expresado correctamente es:

$$\gamma = (0,076 \pm 0,012) \text{ N/m}.$$