

## PROPEDEÚTICO TERMODINÁMICA, TAREA 1

**Ejercicio 1:** Clasificar los sistemas siguientes como abiertos, cerrados o aislados:

- un gas en un recipiente rígido, impermeable y con paredes adiabáticas;
- un gas en un contenedor rígido, impermeable y con paredes diatérmicas;
- una solución acuosa de azúcar con una frontera permeable solamente al agua, inmersa en un gran recipiente de agua.

**Ejercicio 2:** Determinar si los sistemas siguientes están en estados de equilibrio o de no-equilibrio:

- una esfera cayendo en un líquido viscoso habiendo alcanzado su velocidad terminal;
- una cantidad de aire que ha estado por un largo tiempo en un contenedor de paredes rígidas, impermeables y adiabáticas;
- una cantidad de aire que ha estado por un largo tiempo en un contenedor de paredes rígidas y permeables, en contacto con el entorno de temperatura fija.

**Ejercicio 3:** ¿Cierto o falso?

- un sistema aislado es adiabático;
- un sistema adiabático es aislado;
- un sistema encerrado por una frontera adiabática, rígida e impermeable está necesariamente en equilibrio termodinámico.

**Ejercicio 4:** Mostrar que la ecuación de estado de Van der Waals

$$[P + a(N/V)^2](V - Nb) = Nk_B T$$

se puede escribir como una expansión del virial:

$$pV = Nk_B T + B(T)p + \dots$$

Calcular  $B(T)$  como función de  $a$  y  $b$ . ¿Puede  $B(T)$  cambiar de signo?

**Ejercicio 5:** ¿Pueden intersectarse dos isothermas ( $T_1 \neq T_2$ ) de un sistema dado?

**Ejercicio 6:** Un gas ideal cerrado y a temperatura  $T$  constante se mantiene en un volumen  $V_1$  gracias a un pistón que se desplaza verticalmente. El pistón tiene masa  $m_1$  y área  $A$ . Se desprecia la presión exterior así como las fuerzas de fricción que se ejercen sobre el pistón. A  $t = 0$ , se quita bruscamente una parte de la masa del pistón, que adquiere una nueva masa  $m_2 < m_1$ . En una

aproximación cuasi-estática, escribir la ecuación de evolución de la altura  $h(t)$  del pistón. Resolver esta ecuación para tiempos cortos y tiempos largos.

**Ejercicio 7:** Consideramos la forma diferencial

$$\vec{F} \cdot d\vec{x} = (x^3 - y^2)dx + xdy.$$

Determinar si es exacta o no. Calcular la integral de  $d\vec{F}$  a lo largo de la diagonal que va de  $(0,0)$  a  $(1,1)$ ; misma pregunta para el contorno triangular que va de  $(0,0)$  a  $(1,1)$  pasando por  $(1,0)$ ; *idem* pasando por  $(0,1)$ .

**Ejercicio 8:** Pensar en un método experimental basado en la ecuación de estado del gas ideal para determinar la masa de una molécula de este gas.

**Ejercicio 9:** Sean 3 variables  $x, y, z$  que se pueden expresar cada una como función de las otras dos:  $x = x(y, z)$ ,  $y = y(x, z)$  y  $z = z(x, y)$  (un ejemplo es  $P, V$  y  $T$  en  $PV = nk_B T$ ). Mostrar las relaciones generales:

$$\left(\frac{\partial x}{\partial y}\right)_z = \frac{1}{\left(\frac{\partial y}{\partial x}\right)_z},$$
$$\left(\frac{\partial x}{\partial y}\right)_z \left(\frac{\partial y}{\partial z}\right)_x \left(\frac{\partial z}{\partial x}\right)_y = -1.$$