

## Física Teórica 3 – primer cuatrimestre de 2025

### Primer recuperatorio resuelto\*

■ **1.** Un gas ideal de partículas de masa  $m$  está en contacto con una superficie adsorbente. El gas está a temperatura  $T$  y presión  $P$ , y puede ser considerado como un reservorio. Las partículas adsorbidas se comportan como un gas ideal bidimensional. La energía de una partícula adsorbida es  $\epsilon(\mathbf{p}) = \frac{1}{2m}p^2 + \epsilon_0$ . Escriba la densidad superficial de partículas adsorbidas en función de  $T$  y  $P$ .

■ **Solución.** Hay dos sistemas en equilibrio que intercambian partículas: el gas usual tridimensional y el gas bidimensional confinado en la superficie. La fugacidad de los dos sistemas debe ser la misma. Para las partículas del gas tridimensional vale la relación

$$\log \mathcal{Z}_{3D} = \frac{zV}{\lambda^3}, \quad (1)$$

que implica

$$\frac{N_{3D}}{V} = \frac{z}{\lambda^3}. \quad (2)$$

Pero, por otro lado,  $N_{3D}/V = \beta P$ , de manera que

$$z = \beta P \lambda^3. \quad (3)$$

Como la fugacidad determina el número medio de partículas en la superficie, debemos encontrar una relación entre  $z$  y este número. El camino más sencillo para encontrar esta relación es la función de partición gran canónica. Para las partículas en la superficie, la función de partición canónica es

$$Z = \frac{Z_1^N}{N!}, \quad Z_1 = \frac{A}{h^2} \int d^2p e^{-\beta(p^2/2m + \epsilon_0)} = \frac{A}{\lambda^2} e^{-\beta\epsilon_0}. \quad (4)$$

Por lo tanto, la función de partición gran canónica del gas en la superficie está dada por

$$\log \mathcal{Z}_{2D} = zZ_1 = \frac{zAe^{-\beta\epsilon_0}}{\lambda^2}. \quad (5)$$

Entonces, la densidad superficial de partículas es

$$\frac{N_{2D}}{A} = \frac{z}{A} \frac{\partial \log \mathcal{Z}_{2D}}{\partial z} = \frac{ze^{-\beta\epsilon_0}}{\lambda^2}. \quad (6)$$

Luego, sustituyendo la expresión (3) para la fugacidad,

$$\frac{N_{2D}}{A} = \beta P \lambda e^{-\beta\epsilon_0}. \quad (7)$$

---

\*zanellaj@df.uba.ar

■ **2.** Considere un grafo con  $k$  nodos. Los nodos pueden estar activos o inactivos. Un nodo inactivo no puede estar conectado a ningún otro nodo. La energía de un nodo activo es  $\epsilon_0$  y la de un nodo inactivo es 0. Puede haber a lo sumo una arista entre cada par de nodos activos. La energía de cada arista es  $\epsilon$ .

- Encuentre la función de partición canónica (puede quedar una sumatoria sin evaluar).
- Calcule el número medio de aristas cuando  $k = 4$  (no pueden quedar sumatorias).

■ **Solución.** La suma sobre los estados puede descomponerse en una suma sobre los nodos activos  $y$ , una vez fijados estos nodos, en una suma sobre los grafos que pueden formarse sólo con estos nodos. Si hay  $\ell$  nodos activos, existen  $\binom{k}{\ell}$  formas de elegirlos. Luego,

$$Z = \sum_{\ell=0}^k \binom{k}{\ell} e^{-\beta \epsilon_0 \ell} Z_{\ell}, \quad (8)$$

donde  $Z_{\ell}$  es la función de partición de un grafo de  $\ell$  nodos. Esta expresión es conocida: es idéntica a la función de partición de un sistema de dos niveles con  $\frac{1}{2}\ell(\ell-1)$  elementos:

$$Z_{\ell} = (1 + e^{-\beta \epsilon})^{\frac{1}{2}\ell(\ell-1)}. \quad (9)$$

Entonces,

$$Z = \sum_{\ell=0}^k \binom{k}{\ell} e^{-\beta \epsilon_0 \ell} (1 + e^{-\beta \epsilon})^{\frac{1}{2}\ell(\ell-1)}. \quad (10)$$

Debemos encontrar una forma de extraer de aquí el número medio de aristas. Como es usual, tenemos que ver cuál es la derivada de  $\log Z$  adecuada. Para eso, notemos que la función de partición, escrita por extenso, es

$$Z = \sum_{\ell=0}^k \binom{k}{\ell} e^{-\beta \epsilon_0 \ell} \sum_{n=0}^{\frac{1}{2}\ell(\ell-1)} \binom{\frac{1}{2}\ell(\ell-1)}{n} e^{-\beta \epsilon n}. \quad (11)$$

En esta expresión,  $n$  es el número de aristas. Definamos  $x = e^{-\beta \epsilon_0}$  e  $y = e^{-\beta \epsilon}$ . Entonces,

$$\langle n \rangle = y \frac{\partial \log Z}{\partial y} = \frac{y}{Z} \sum_{\ell=2}^k \frac{1}{2}\ell(\ell-1) \binom{k}{\ell} x^{\ell} (1+y)^{\frac{1}{2}\ell(\ell-1)-1}. \quad (12)$$

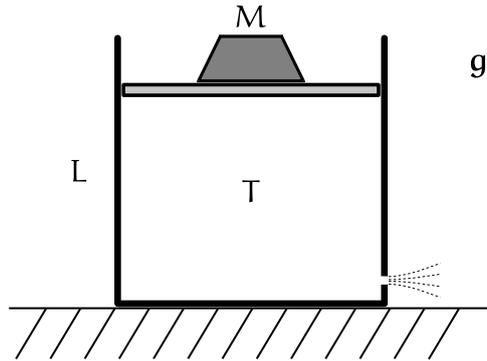
Cuando  $k = 4$ ,

$$Z = 1 + 4x + 6x^2(1+y) + 4x^3(1+y)^3 + x^4(1+y)^6, \quad (13)$$

$$\langle n \rangle = 6yx^2 \frac{1 + 2x(1+y)^2 + x^2(1+y)^5}{1 + 4x + 6x^2(1+y) + 4x^3(1+y)^3 + x^4(1+y)^6}. \quad (14)$$

Aunque no se tenga la expresión general (12), el número de nodos es lo suficientemente pequeño como para calcular el promedio de manera directa.

■ **3.** Un recipiente cúbico de lado  $L$ , fijo sobre una superficie horizontal, tiene un pistón móvil, como muestra la figura. Dentro del recipiente hay un gas ideal de partículas de masa  $m$ . En el exterior hay vacío. Muy cerca de la base del recipiente hay una pequeña abertura de área  $A$ . Sobre el pistón hay una pesa de masa  $M$ . La aceleración de la gravedad es  $g$ , y es tal que  $\beta mgL \ll 1$ , de manera que el efecto de la gravedad en la función de distribución del gas es despreciable. El pistón baja tan lentamente y la abertura es tan pequeña que el gas siempre puede considerarse en equilibrio. La temperatura  $T$  del gas se mantiene constante. Encuentre la velocidad a la que baja el pistón como función del tiempo si inicialmente está a una altura  $L$ .



■ **Solución.** Como el pistón baja muy lentamente, la presión del gas puede aproximarse por  $P = Mg/L^2$ . Por otro lado, la variación en el número de partículas es

$$\dot{N} = -A \int_{p_z \geq 0} d^3p \frac{p_z}{m} f(p), \quad (15)$$

donde  $f(p)$  es la distribución de Maxwell-Boltzmann,

$$f(p) = \frac{n}{(2\pi mkT)^{3/2}} e^{-\beta p^2/2m}, \quad (16)$$

y donde la normal a la abertura se ha tomado en la dirección  $z$ . Integrando en esféricas,

$$\dot{N} = -\frac{2\pi A}{m} \frac{n}{(2\pi mkT)^{3/2}} \int_0^1 d(\cos \theta) \cos \theta \int_0^\infty dp p^3 e^{-\beta p^2/2m} = -An \left( \frac{kT}{2\pi m} \right)^{1/2}. \quad (17)$$

Este es el resultado usual para la efusión de un gas. Debido a que la presión y la temperatura son constantes,  $n = N/V = P/kT$  es constante. Entonces, puesto que  $V = N/n$ ,

$$\dot{V} = \frac{\dot{N}}{n} = -A \left( \frac{kT}{2\pi m} \right)^{1/2}. \quad (18)$$

A su vez,  $\dot{V} = L^2 \dot{h}$ , donde  $h$  es la altura del pistón. Así

$$\dot{h} = -\frac{A}{L^2} \left( \frac{kT}{2\pi m} \right)^{1/2}. \quad (19)$$

La velocidad es constante y, mientras estas cantidades no sean nulas, su magnitud no depende de  $M$  ni de  $g$ .