

# Primer recuperatorio de Física Teórica 3

## 14/7/2021

### Problema 1

Considere un recipiente dividido en  $M$  celdas de volumen  $v$ , que contiene  $N \leq M$  partículas indistinguibles de spin  $1/2$ . Cada celda puede contener como máximo una partícula; si la celda está desocupada tiene energía 0, y si está ocupada tiene energía  $\pm\epsilon$  según si el spin de la partícula apunta hacia arriba o hacia abajo.

- Calcule la entropía del sistema en función de su energía en el ensamble microcanónico.
- A partir de lo anterior, obtenga la energía y la presión del sistema en función de su temperatura. ¿Qué forma tiene la presión en el régimen  $N \ll M$ ?
- Repita el ítem (a) suponiendo ahora que las partículas son distinguibles.

### Problema 2

Considere una sustancia formada por partículas de masa  $m$ . A temperaturas lo bastante bajas, las fases sólida y gaseosa de esta sustancia pueden coexistir en equilibrio. Modelaremos la fase sólida como un sistema de osciladores armónicos distinguibles y no interactuantes de frecuencia  $\omega$ , de manera que la energía de una partícula en la fase sólida es

$$\epsilon_s(\vec{p}, \vec{q}) = \frac{\vec{p}^2}{2m} + \frac{1}{2}m\omega^2\vec{q}^2.$$

La fase gaseosa la modelaremos como un gas ideal (indistinguibilidad aproximada mediante el conteo de Boltzmann) con energías monoparticulares

$$\epsilon_g(\vec{p}) = \frac{\vec{p}^2}{2m} + \epsilon_0,$$

donde  $\epsilon_0$  es una constante positiva que introducimos para que los estados de más baja energía correspondan a la fase sólida. El sistema (sólido+gas) se encuentra en equilibrio a temperatura  $T$ .

- Calcule la función de partición canónica del sólido en función de su número de partículas, y también la del gas en función de su número de partículas y su volumen.
- Teniendo en cuenta que el sólido y el gas pueden intercambiar partículas, ¿cuál es la condición que expresa el hecho de que están en equilibrio entre sí? A partir de esa condición, calcule la densidad de partículas del gas, y de ahí obtenga su presión. Grafique cualitativamente la presión en función de la temperatura (curva de coexistencia de las fases sólida y gaseosa).
- La curva de coexistencia debería tener pendiente positiva. Teniendo esto en cuenta, determine la máxima temperatura a la cual las fases sólida y gaseosa pueden coexistir en equilibrio.

### Problema 3

Un gas diluido formado por  $N$  partículas ultrarrelativistas (es decir, tales que la energía de una partícula de momento  $\vec{p}$  es  $cp$ , donde  $c$  es la velocidad de la luz), está contenido en un recipiente de volumen  $V$ . El gas está en equilibrio a temperatura  $T$ , así que su función de distribución es la de Maxwell-Boltzmann para el caso ultrarrelativista,

$$f(\vec{p}) = \alpha \exp\left(-\frac{cp}{kT}\right),$$

donde  $\alpha$  es una constante.

- (a) Determine el valor de  $\alpha$ . Calcule la energía total  $E$  del gas.
- (b) Si se practica un pequeño agujero de área  $a$  en una de las paredes del recipiente, calcule las derivadas temporales  $\dot{N}$  y  $\dot{E}$ .  
*Ayuda:* la densidad de corriente de una cantidad  $\chi(\vec{r}, \vec{p})$  es proporcional a  $\langle \chi \vec{v} \rangle$ , donde  $\vec{v}(\vec{p})$  es la velocidad de una partícula de momento  $\vec{p}$ . En el caso ultrarrelativista esta velocidad no es  $\vec{p}/m$  (como en el caso no-relativista) sino  $c\hat{p}$ , donde  $\hat{p} = \vec{p}/p$  es el versor que apunta en la dirección de  $\vec{p}$ .
- (c) A partir de lo anterior, calcule la derivada temporal de la temperatura.

*Una integral útil:*  $\int_0^\infty dx x^n e^{-x} = n!$ .