

III

Contagem de microestados (distribuições microcanônicas)

14. Considere N spins independentes [(distinguíveis): Localizados em cada de uma rede], momento magnético μ , num campo magnético externo B . a) Encontre o n.º de micro-estados compatíveis com as parâmetros macroscópicos N, B, E

$$E = -m\mu B + (N-m)\mu B \quad m \text{ spins } \parallel B$$
$$= -(2m - N)\mu B$$

Fixando N e B , então $E \equiv E(m)$

$$-\frac{E - N\mu B}{2\mu B} = m = \frac{N}{2} - \frac{E}{2\mu B}$$

De quantas maneiras podemos ter m spins para cima num conjunto de N ? Temos

$$\Omega(m, N) = \frac{N!}{m!(N-m)!}$$

- b) Admita que $S = k \ln \Omega$ (onde k é uma constante qualquer com as dimensões da entropia termodinâmica. Usando a definição de temperatura ($\frac{1}{T} = \left(\frac{\partial S}{\partial E}\right)_{V, N}$) [Note: Stirling: $\ln N! \sim N \ln N - N$]
Obtenha $T(m, B)$

$$\frac{1}{T} = \left(\frac{\partial S}{\partial E}\right)_{V, N} = \frac{\partial S(m)}{\partial m} \cdot \frac{\partial m}{\partial E} = -\frac{\partial S}{\partial m} \frac{1}{2\mu B}$$

$$S = k \ln \left(\frac{N!}{m!(N-m)!} \right) \quad ; \quad \frac{\partial S}{\partial m} = k \frac{\partial}{\partial m} \left(\ln \left(\frac{N!}{m!(N-m)!} \right) \right)$$

$$\frac{\partial S}{\partial m} = k \frac{\partial}{\partial m} \left[\ln \left(\frac{N!}{m! (N-m)!} \right) \right] =$$

$$= k \frac{\partial}{\partial m} \left[\ln N! - \ln m! - \ln (N-m)! \right]$$

Considera a aproximação de Stirling:

$$\ln N! \approx N \ln N - N$$

$$= k \frac{\partial}{\partial m} \left[N \ln N - N - m \ln m + m - (N-m) \ln (N-m) + (N-m) \right]$$

$$= k \left[-\ln m - 1 + 1 + \ln (N-m) + \frac{N-m}{N-m} - 1 \right]$$

$$\frac{\partial S}{\partial m} = k \left[-\ln m + \ln (N-m) \right]$$

$$\frac{1}{T} = - \left(\frac{\partial S}{\partial m} \right) \frac{1}{2\mu_B} = - \frac{k}{2\mu_B} \ln \left[\frac{N-m}{m} \right]$$

Note que, para um sistema isolado T é uma quantidade derivada.

c) Obtenha a energia média por spin

$$\frac{1}{T} = - \frac{k}{2\mu_B} \ln \left[\frac{N-m}{m} \right]$$

$$- \frac{2\mu_B}{kT} = \ln \left[\frac{N-m}{m} \right] \Leftrightarrow \frac{N-m}{m} = e^{-\frac{2\mu_B}{kT}} \Leftrightarrow$$

$$\Leftrightarrow N = m \left(1 + e^{-\frac{2\mu_B}{kT}} \right) \Rightarrow \frac{n}{N} = \frac{1}{1 + e^{-\frac{2\mu_B}{kT}}}$$

$$\beta = 1/kT$$

$$\frac{m}{N} = \frac{e^{\beta\mu_B}}{e^{\beta\mu_B} + e^{-\beta\mu_B}}$$

Mas, como vimos,

$$E = -(2m - N)\mu_B = -N\mu_B \left(2\frac{m}{N} - 1 \right) =$$

$$= -N\mu_B \left[2 \frac{e^{\beta\mu_B}}{e^{\beta\mu_B} + e^{-\beta\mu_B}} - 1 \right]$$

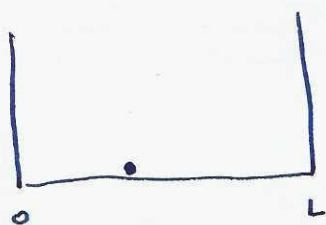
$$\frac{E}{N} = -\mu_B \left[\frac{e^{\beta\mu_B} - e^{-\beta\mu_B}}{e^{\beta\mu_B} + e^{-\beta\mu_B}} \right] = -\mu_B \tanh[\beta\mu_B]$$

d) Obtenha a probabilidade de um spin estar \uparrow (alinhado com \vec{B}) ou \downarrow (anti-paralelo ao campo):

$$p_{\uparrow} = \frac{m}{N} = \frac{e^{\beta\mu_B}}{e^{\beta\mu_B} + e^{-\beta\mu_B}}$$

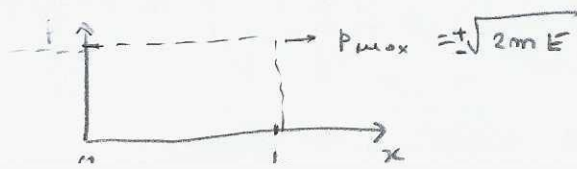
$$p_{\downarrow} = 1 - p_{\uparrow} = \frac{e^{-\beta\mu_B}}{e^{\beta\mu_B} + e^{-\beta\mu_B}}$$

15.



a) Obtenha o número de estados com energia $E \in [0, E[$ para uma partícula clássica numa caixa 1d de comprimento L (veja que este problema é "difícil" em Mecânica Clássica)

Um único estado é aqui especificado por uma posição e momento linear da partícula: (x, p)



$$\Rightarrow \text{Área} = 2 p_{\max} L$$

A contagem de estados só pode ser feita se arbitramos células no espaço de fase $\Delta x \Delta p$. (Nota que $\Delta x \Delta p$ tem as dimensões de h). Então:

$$\Gamma(E) = 2 \frac{L (2mE)^{1/2}}{\Delta x \Delta p}$$

(Nº de estados com energia entre 0 e E)

b) Obtenha a densidade de estados correspondente
(Nº de estados com energia entre E e $E + dE$):

$$g(E) = \frac{d\Gamma(E)}{dE} = \frac{2L}{\Delta x \Delta p} \frac{1}{2} \sqrt{\frac{2m}{E}} = \frac{L \sqrt{2m}}{\Delta x \Delta p} \frac{1}{\sqrt{E}}$$

16. Obtenha o número de estados com energia entre 0 e E para uma partícula quântica numo caixa 1d de comprimento L :

Considere a onda de de Broglie associada a partícula

O modo fundamental: $\lambda = 2L$



$$\lambda_n = \frac{2L}{n}$$

$$p_n = \frac{h}{\lambda_n} \quad (\text{de Broglie})$$

$$E_n = \frac{p_n^2}{2m} = \frac{h^2 n^2}{2m 4L^2} = \frac{n^2 h^2}{8m L^2}$$

A contagem é aqui trivial:

$$\Gamma(E) = n = \sqrt{\frac{8mL^2}{h^2} E} = \frac{2L}{h} \sqrt{2mE}$$

$$(g(E) = \frac{1}{2\sqrt{E}} \frac{2L}{h} \sqrt{2m} = \frac{L}{h} \sqrt{\frac{2m}{E}} \equiv \text{densidade de estados})$$

17. Um electrão está confinado numa caixa 1D de comprimento L , e a sua energia é $144 \frac{h^2}{8mL^2}$. Qual o valor de $\Gamma(E)$?

18. Obtenha $\Gamma(E)$ para um oscilador harmónico $d=1$

a) caso clássico b) caso quântico

a)
$$E = \frac{p^2}{2m} + \frac{1}{2} m \omega^2 x^2$$

$$1 = \frac{\frac{p^2}{2mE}}{\underbrace{\frac{1}{2mE}}_{b^2}} + \frac{\frac{x^2}{2E/m\omega^2}}{\underbrace{\frac{1}{2E/m\omega^2}}_{a^2}} \quad (\text{elipse})$$

$$\Gamma(E) = \frac{\text{área da elipse}}{\Delta x \Delta p} = \frac{\pi ab}{\Delta x \Delta p} = \frac{2\pi E}{\omega \Delta x \Delta p}$$

b) $E_m = (m + \frac{1}{2}) \hbar \omega$

$$\Gamma(E) = m = \frac{E}{\hbar \omega} - \frac{1}{2} = \underbrace{\frac{E}{\frac{\hbar}{2\pi} \omega}}_{\text{valor clássico}} - \frac{1}{2}$$

se $\Delta x \Delta p = h$

19. a) Obtenha $\Gamma(E)$ e $g(E)$ para uma partícula numa caixa 3d (quântica):

$$E = \frac{1}{2m} [p_x^2 + p_y^2 + p_z^2]$$

$$\frac{2\pi}{\lambda_x} = k_x = \frac{n_x \pi}{L_x} \rightarrow E_{n_x, n_y, n_z} = \frac{\hbar^2 (k_x^2 + k_y^2 + k_z^2)}{2m} = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} + \frac{n_z^2}{L_z^2} \right)$$

caixa cúbica

$$E = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2mL^2} (n_x^2 + n_y^2 + n_z^2)$$

(os inteiros n_x, n_y, n_z enumeram os microestados possíveis)

Cada trio de inteiros define um ponto no espaço do \vec{k} 's

$$E = \frac{\hbar^2 k^2}{2m} \quad k = \sqrt{\frac{2mE}{\hbar^2}}$$

Cada estado ocupa um volume $\frac{\pi^3}{L^3}$; Logo

$$\Gamma(E) = \frac{1}{8} \frac{\frac{4}{3} \pi k^3}{\pi^3/L^3} = \frac{V}{3\pi^2} \left(\frac{2mE}{\hbar^2} \right)^{3/2}$$

$$g(E) = \frac{V}{6\pi^2} \left(\frac{2m}{\hbar^2} \right)^{3/2} \frac{3}{2} E^{1/2}$$

19b) Estime o n.º de microestados acessíveis a uma molécula numa caixa de 1 l. mo. (considero o caso do oxigénio) à temperatura ambiente

$$E = \frac{3}{2} kT$$

$$V = 10^{-3} \text{ m}^3$$

$$T = 300 \text{ K}$$

$$m_N = 28 \cdot 1,67 \times 10^{-27} \text{ kg} \quad (\text{estime isto: } 7 \text{ prótons} + 7 \text{ neutrões} \times 2)$$

$$k = 1,38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$$

$$\hbar = 6,6 \times 10^{-34} \text{ J.s}$$

$$g(E) dE = \frac{10^{-3}}{6\pi^2} \left(\frac{2m \cdot 4\pi^2}{\hbar^2} \right)^{3/2} \frac{3}{2} E$$

temos

$$\Delta E \sim 10^{-27} \text{ J}$$

$$= \frac{10^{-3}}{6\pi^2} 16 (\dots) = 10^{22} !!$$

- c) Estime o n.º de estados Γ para N partículas independentes
numo caixa de volume V

$$\Gamma_1(E) = \frac{N}{N} \frac{4\pi}{3} \frac{V}{h^3} (2mE)^{3/2}$$

$$\Gamma_N(E) = \frac{1}{N!} \left(N \frac{4\pi}{3h^3} \right)^N \left(\frac{V}{N} \right)^N (2m \frac{E}{N})^{3N/2} \cdot N^{3N/2}$$

$$\Gamma_N(E) = \frac{1}{N!} \left(N^{5/2} \frac{4\pi}{3h^3} \right)^N \left(\frac{V}{N} \right)^N (2m \frac{E}{N})^{3N/2}$$

- d) Uma expressão mais precisa de $\Gamma_N(E)$ corresponde a

$$\Gamma(E, V, N) = \frac{1}{N!} \left(\frac{V}{h^3} \right)^N \frac{(2\pi m E)^{3N/2}}{\left(\frac{3N}{2} \right)!}$$

- 24 Use estas expressões para obter a entropia de um
gás (semi-clássico) isolado num volume V :

$$S = k \ln(\Gamma_N)$$

$$\ln \Gamma_N = -\ln(N!) + N \ln \left(\frac{V}{h^3} \right) + \frac{3N}{2} \ln(2\pi m E) - \ln \left(\frac{3N}{2} \right)!$$

Usando a fórmula de Stirling: $\ln N! \sim N \ln N - N$

$$\begin{aligned} \ln \Gamma_N &\approx -N \ln N + N + N \ln V - \frac{3N}{2} \ln(h^2) + \frac{3N}{2} \ln(2\pi m E) - \\ &\quad - \frac{3}{2} N \ln \left(\frac{3N}{2} \right) + \frac{3N}{2} \end{aligned}$$

$$\ln \Gamma_N = N \ln \left(\frac{V}{N} \right) + \frac{3}{2} N \ln \left(\frac{2\pi m E}{\frac{3N}{2} h^2} \right) + \frac{5}{2} N$$

$$S = Nk \left[\ln \left(\frac{V}{N} \right) + \frac{3}{2} \ln \left(\frac{4\pi m E}{3N h^2} \right) + \frac{5}{2} \right]$$

1) Use o resultado da alínea anterior para obter a equação de estado para o gás de um gás perfeito

$$\frac{1}{T} = \left(\frac{\partial S}{\partial E} \right)_{N, V} = Nk \frac{3}{2}$$

$$\frac{\frac{4\pi m E}{3N h^2}}{\frac{4\pi m E}{3N h^2}} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow E = \frac{3}{2} NkT$$