

## Gabarito - Lista 5

$$1) I = \int_{-1}^1 \frac{\sin x}{x} e^{-\lambda \cosh x} dx$$

Queremos aplicar o método de Laplace

$$\int_a^b e^{Nf(x)} dx \approx \sqrt{\frac{2\pi}{N|f''(x_0)|}} e^{Nf(x_0)}$$

onde  $x_0$  é o máximo de  $f(x)$  no intervalo  $[a, b]$ .

Poderemos escrever nossa integral como

$$I = \int dx e^{-\lambda f(x)} dx$$

$$f(x) = \cosh x - \frac{1}{\lambda} \ln\left(\frac{\sin x}{x}\right)$$

Queremos neste caso o mínimo de  $f(x)$  (por causa que queremos neste caso o mínimo de  $f(x)$  (por causa do sinal de menos; o min. de  $f(x)$  é o max de  $-f(x)$ )).

O 2º termo em  $f(x)$  é irrelevante:  $\lambda \gg 1$ .

$\cosh x$  é mínimo em  $x_0 = 0$ .

$$f(x_0) = 1$$

$$f''(x_0) = 1 + 1/3x \approx 1.$$

$$I \approx \sqrt{\frac{2\pi}{\lambda}} e^{-\lambda}$$

$$2) E_m = \frac{m^2 \pi^2 \sigma^2}{2ma^2} \quad \text{queremos} \quad Z_1 = \sum_{m=1}^{\infty} e^{-\beta E_m}$$

(1) - otimizado

Não precisamos saber o significado físico das constantes para resolver esse problema.

Não é possível calcular a soma exatamente e portanto precisamos convertê-la em uma integral.

Seja

$$k_m = \frac{m \pi \hbar}{a}$$

Então  $\Delta k_m = \frac{\pi \hbar}{a} \Delta m$  e  $\Delta m = 1$ . Introduzindo o "j" conveniente temos

$$Z = \frac{a}{\pi \hbar} \sum_m \Delta k_m \stackrel{\beta k_m^2 / 2m}{\longrightarrow}$$

Isto será uma boa aproximação para uma soma de Riemann quando  $\Delta k_m$  for pequeno. Mas temos que pensar "pequeno com relação a quê?". Bom, devemos ter

$$\sqrt{\frac{\beta}{2m}} \Delta k_m \ll 1$$

ou seja

$$\sqrt{\frac{\beta}{2m}} \frac{\pi \hbar}{a} \ll 1$$

Essa é a condição para a aprox. de uma soma em uma integral ser razoável.

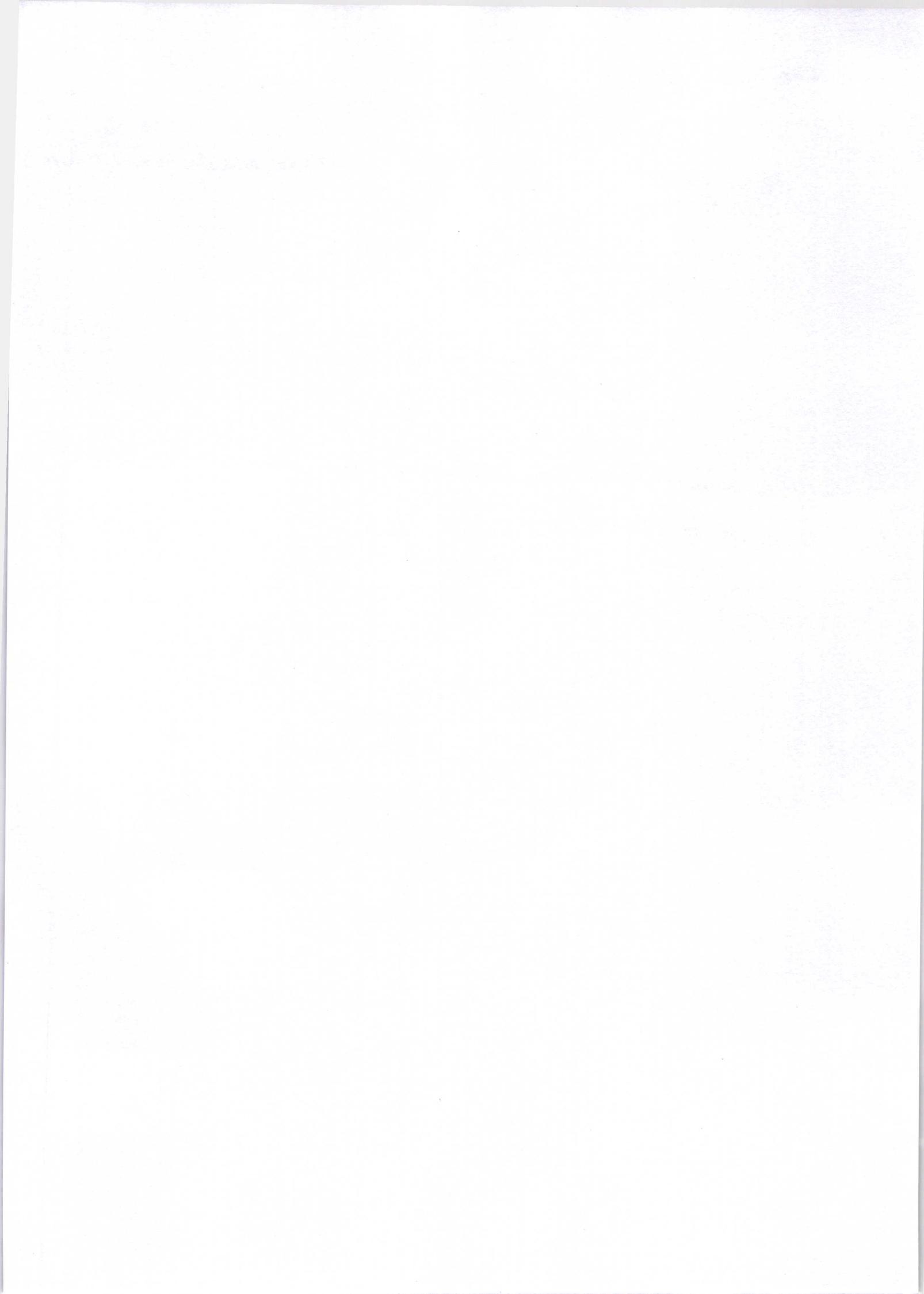
con esto obtenemos

$$Z = \frac{a}{\pi \hbar} \int_0^{\infty} dk e^{-\beta k^2 / 2am} \quad (\text{Note limits from } 0 \text{ to } \infty)$$

$$= \frac{a}{2\pi \hbar} \sqrt{\frac{2\pi m}{\beta}}$$

$$Z = \frac{a}{(2\pi \hbar)} \sqrt{2\pi m k_B T}$$

This is the same result we obtained in class using periodic boundary conditions.



$$3) \quad \epsilon_{ik} = c\hbar |k| \quad k_i^o = \frac{2\pi m_i^o}{L}, \quad m_i^o = 0, \pm 1, \pm 2, \dots$$

Densidade de estados:

$$\sum_{ik} f(\epsilon_{ik}) = \int d\epsilon \delta(\epsilon) f(\epsilon)$$

O "1" conveniente:  $\frac{L^2}{(2\pi)^2} \Delta k_x \Delta k_y = 1$

$$\sum_{ik} f(\epsilon_{ik}) = \frac{A}{(2\pi)^2} \sum_{ik} \Delta k_x \Delta k_y f(\epsilon_{ik}) \quad A = L^2$$

$$= \frac{A}{(2\pi)^2} \int d^2 ik f(\epsilon_{ik})$$

coordenadas polares:  $d^2 ik = k dk d\phi$ . Note  $\epsilon_{ik}$  depende apenas de  $k$ :

$$\sum_{ik} f(\epsilon_{ik}) = \frac{A}{(2\pi)^2} \int_0^{2\pi} dk k f(\epsilon_{ik})$$

Mudança de variáveis:  $\epsilon = ck$

$$dk = \frac{1}{(ck)^2} \epsilon d\epsilon$$

$$\therefore \sum_k f(\epsilon_k) = \frac{A}{2\pi} \frac{1}{(ck)^2} \int d\epsilon \epsilon f(\epsilon)$$

Densidade  
de  
Estados :

$$D(\epsilon) = \frac{A}{2\pi (ck)^2} \epsilon$$

(8)

4) Expansão adiabática vs entropia constante

Na aula vimos que  $F = -\frac{4\sigma}{3c} VT^4$

$$\therefore S = -\left(\frac{\partial F}{\partial T}\right)_V = \frac{16\sigma}{3c} VT^3$$

Assim, vemos que as curvas à entropia constante  
são curvas onde  $VT^3$  são const.

$$\therefore \frac{\sqrt{(3k)}}{\sqrt{(3000k)}} = \left(\frac{3000}{3}\right)^3 = 10^9$$

— 11

5) Vimos em aula que  $U = \frac{4\sigma}{c} VT^4$ . Portanto

$$C = \frac{\partial U}{\partial T} = \frac{16\sigma}{c} VT^3$$

com isso obtemos

$$C = \frac{16 \times (5,670 \times 10^{-8})}{3 \times 10^8} (1)(300)^3$$

$$= 8,164 \times 10^{-8} \text{ J/K}$$

2) Gas monoatômico:  $C = \frac{3}{2} N k_B$

Portanto devemos ter

$$N = \frac{2}{3} \frac{C}{k_B} = 3.9 \times 10^{15} \text{ átomos.}$$

6) A fórmula p/ a pressão de radiação foi vista em aula e vale

$$P_{\text{rad}} - \frac{\partial F}{\partial V} = \frac{4\sigma}{3c} T^4$$

Essa pressão deve ser comparada com a pressão do gás,

que vale

$$P_{\text{gas}} = \frac{N k_B T}{V}$$

Com isso obtemos

$$T^3 = \frac{N k_B}{V} \frac{3c}{4\sigma}$$

$$T = \left( \frac{N}{V} k_B \frac{3c}{4\sigma} \right)^{1/3} = 1,1 \times 10^6 \text{ K}$$

— 11