## Curso de Física Estatística

 $6^a$  Lista -  $1^0$  semestre 2013 Prof. Thiago R Oliveira

- 1. (Reif 9.1) Considere um sistema consistindo de duas partículas, cada uma delas podendo estar em qualquer um de três estados quânticos, associados a energias 0,  $\epsilon$  e  $3\epsilon$ . O sistema está em contato com um reservatório térmico a temperatura  $T=(k_B\beta)^{-1}$ 
  - (a) Escreva uma expressão para a função de partição canônica Z se as partículas obedecem à estatítica clássica de MB e são consideradas distinguíveis.
  - (b) Qual seria a expressão para Z se as partículas obedecessem a estatística de BE?
  - (c) Qual seria a expressão para Z se as partículas obedecessem a estatística de FD ?
- 2. Mostre que o número de maneiras de distribuir N bósons idênticos em K estados é dado por

$$I_B = \frac{(K+N-1)!}{(K-1)!N!}$$

Para férmions, mostre que este náumero é dado por

$$I_F = \frac{K!}{(K-N)!N!}$$

 $(N \leq K)$ 

- 3. Um gás ideal de N partículas idênticas, em um volume V, está em equilíbrio à temperatura T. A energia total do sistema E é dada por  $E = \sum_j n_j \epsilon_j$ , onde  $n_j$  é o número de ocupação do estado de partícula única de energia  $\epsilon_j$ . O náumero de partículas  $N = \sum_j n_j$  é fixo. Usando o ensemble canônico, re-obtenha a expressão já conhecida para o valor médio  $< n_j >$  (Ver seção 9.3 Reif )
  - (a) se as partículas do gás forem férmions.
  - (b) se as partículas do gás forem bósons.
- 4. (  $\sim$  Salinas 8.3) Mostre que um gás ideal de férmions, contido em um volume V, obedece à equação de estado :

$$PV = \frac{2U}{3}$$

Para isso:

- a) obtenha uma expressão para a pressão P, usando a conexão do ensemble grande canônico com a termodinâmica.
- b) Escreva uma expressão para a energia interna U como um somatório envolvendo os náumeros de ocupação médios  $< n_j >$  de cada náivel de energia de partícula áunica  $\epsilon_j$ .
- c) Desenvolva essas expressões. Para isso, no limite termodinâmico, transforme os somatórios em integrais em  $d^3k$ .
- d) Transforme as integrais em k em integrais na variável  $\epsilon = \frac{\hbar^2 k^2}{2m}$ . Compare-as e mostre que  $PV = \frac{2U}{3}$
- e) A partir da expressão para o grande potencial, no ensemble grande canônico, mostre que um gás ideal de bósons obedece à equação de estado :

$$PV = \frac{2U}{3}$$

5. Considere um gás de fótons em uma cavidade de volume V, em equilíbrio a temperatura T. A energia total pode ser escrita como  $E = \sum_j n_j \epsilon_j$ , onde  $n_j$  denota o náumero de ocupação do estado de partícula áunica de energia  $epsilon_j$  Obtenha  $< n_j >$ , o náumero médio de ocupação de um estado de energia  $\epsilon_j$ , usando o formalismo do ensemble canônico.

1

- 6. (Salinas 8.5, Reif 9.4) Um gás ideal de N átomos de massa m está contido em um recipiente de volume V, a uma dada temperatura T.
  - a) Calcule o potencial químico desse gás no limite clássico (sugestão: imponha que N=< N> no formalismo do ensemble grande canônico, usando a expressão da grande função de partição no limite clássico)
  - b) Considere agora um "gás bidimensional", constituído por  $N_A$  partículas livres adsorvidas sobre uma superfície de área A. A energia de uma partícula adsorvida é dada por

$$\epsilon_A = \frac{\vec{p}^2}{2m} - \epsilon_0$$

onde  $\vec{p}$  é o momento (bidimensional) e  $\epsilon_0>0$  é a energia de ligação que mantém a partícula presa á superfície

No limite cássico, calcule o potencial químico  $\mu_A$  do gás adsorvido.

c) A condição de equilíbrio entre as partículas adsorvidas na superfície e as partículas do gás tridimensional pode ser expressa em termos dos respectivos potenciais químicos. Utilize essa condição para encontrar a densidade superficial de partículas adsorvidas em termos da temperatura e da pressão p exercida pelo gás envolvente.

$$\begin{split} \Xi &= \sum_{j} e^{-\beta E_{j} + \beta \mu N_{j}} \\ \Xi &= \sum_{n_{j}} e^{-\beta \sum_{j} n_{j} \epsilon_{j} + \beta \mu \sum_{j} n_{j}} \end{split}$$

Para férmions (sinal +) ou bósons (sinal -):  $ln\Xi=\pm\sum_{j}ln(1\pm e^{-\beta(\epsilon_{j}-\mu)})$ 

$$\langle n_j \rangle = \frac{1}{e^{\beta(\epsilon_j - \mu)} + 1}$$

$$\Phi = U - TS - \mu N = -k_BT ln\Xi = -PV \ N = < N > = z \frac{\partial ln\Xi(\beta,z)}{\partial z} \ U = < E > = -\frac{\partial ln\Xi(\beta,z)}{\partial \beta}$$

Se  $\epsilon_j = \epsilon_{(\vec{k},\sigma)} = \frac{\hbar^2 \vec{k}^2}{2m}$  e gás em volume V,

$$\sum_{j} f(j) \to \frac{\gamma V}{(2\pi)^3} \int d^3k f(\vec{k})$$

No limite clássico,

$$ln\Xi_{cl} = \sum_{i} e^{-\beta(\epsilon_j - \mu)}$$

Para um gás ideal, no limite clássico:

$$ln\Xi_{cl} = \sum_{\vec{k},\sigma} e^{-\beta(\frac{\hbar^2 k^2}{2m} - \mu)}$$