

Primeira Prova de Mecânica Estatística – Pós Graduação

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA MARIA  
DEPARTAMENTO DE FÍSICA – CCNE

Nome: \_\_\_\_\_ Data: \_\_\_/\_\_\_/\_\_\_ Nota: \_\_\_\_\_

1) Um ciclo de Carnot é composto pelos seguintes processos:

- 1 → 2 expansão isotérmica do sistema ( $T_{12}$ );
- 2 → 3 expansão adiabática do sistema;
- 3 → 4 contração isotérmica ( $T_{34}$ );
- 4 → 1 contração adiabática.

A temperatura  $T_{12}$  é maior que  $T_{34}$ . A substância de trabalho é um gás ideal monoatômico. A energia interna é dada por  $U=3/2nRT$  e  $n$  permanece constante durante cada ciclo. a) Construa um diagrama  $P \times V$  mostrando o ciclo descrito acima. b) Encontre a eficiência deste ciclo de Carnot. c) Construa um diagrama  $T \times S$  para esse mesmo ciclo de Carnot e discuta as variações de entropia em cada um dos processos.

2) A entropia de um gás ideal monoatômico é dada por  $S = \frac{5}{2}nR + nR \ln \left[ \left( \frac{V}{V_0} \right) \left( \frac{n_0}{n} \right) \left( \frac{T}{T_0} \right)^{\frac{3}{2}} \right]$  onde  $V_0$ ,  $T_0$  e  $n_0$  são constantes e

a equação de estado é dada por  $PV=nRT$ .

Para esse gás, encontre:

- a) a energia interna por mol;
- b) o potencial químico;
- c) a entalpia;
- d) a energia livre de Helmholtz.

3) Um sistema PVT tem uma linha de transição de fase contínua. Essa linha chamada de  $\lambda$  separa duas fases, I e II, do sistema. A capacidade calorífica molar  $c_p$  e o coeficiente de expansão térmica  $\alpha_p$  são diferentes nas duas fases. Encontre  $\left( \frac{dP}{dT} \right)_{coex}$  da linha  $\lambda$  em termos da temperatura  $T$ , do volume molar  $v$ , de  $\Delta c_p = c_p^I - c_p^{II}$  e  $\Delta \alpha_p = \alpha_p^I - \alpha_p^{II}$ .

4) No problema do caminho aleatório, num total de  $N$  passos, a probabilidade de dar  $N_1$  passos para a direita e  $N_2$  passos para a esquerda é dada pela distribuição binomial,

$$W_N(N_1) = \frac{N!}{N_1! N_2!} p^{N_1} q^{N_2}, \text{ com } p+q=1 \text{ e } N_1+N_2=N. \text{ Veja que } W_N(N_1) \text{ já está normalizada, ou seja:}$$

$$\sum_{N_1=0}^N W_N(N_1) = \sum_{N_1=0}^N \frac{N!}{N_1!(N-N_1)!} p^{N_1} q^{N-N_1} = (p+q)^N = 1.$$

a) Para  $W_N(N_1)$  calcule o valor médio de  $N_1$ , isso significa calcular  $\langle N_1 \rangle = \sum_{N_1=0}^N N_1 W_N(N_1)$ .

b) Calcule a dispersão em relação à média, ou seja,  $\langle (\Delta N_1)^2 \rangle$  onde  $\Delta N_1 = N_1 - \langle N_1 \rangle$ .

Lembre-se que  $N_1 p^{N_1} = p \frac{\partial}{\partial p} (p^{N_1})$  e  $(N_1)^2 p^{N_1} = \left( p \frac{\partial}{\partial p} \right)^2 (p^{N_1})$ .

5) Quando  $N$  é muito grande, a distribuição binomial  $W(N_1)$  tende a exibir um máximo em  $N_1 = \tilde{N}_1$  e decresce rapidamente conforme nos afastamos de  $\tilde{N}_1$ . Na região muito próxima a  $\tilde{N}_1$  podemos escrever  $N_1 = \tilde{N}_1 + \eta$  com  $\eta$  muito pequeno. Nesse caso, podemos expandir  $\ln(W(N_1))$  em uma série de Taylor e encontrar uma forma simples para  $W(N_1)$ . Mostre que nesse caso

$$W(N_1) = \tilde{W} e^{-\frac{1}{2}|B_2|\eta^2} \text{ onde } \tilde{W} = \sqrt{\frac{B_2}{2\pi}} \text{ e } B_2 = -\frac{1}{Npq}.$$