



INSTITUTO DE FÍSICA
Universidade Federal Fluminense

Curso de Termodinâmica-GFI 04116

2^o semestre de 2011 2^a série de Exercícios

Prof. Jürgen Stilck

1. Considere um gás ideal passando pelos processos quase-estáticos descritos abaixo. Determine o trabalho realizado, o calor recebido, a variação da energia interna e a variação da entropia em cada um deles.
 - a) Expansão isotérmica a uma temperatura T , passando o volume de V_1 para V_2 .
 - b) Expansão adiabática a partir de um estado descrito por (V_1, p_1) , passando o volume para V_2 .
 - c) Expansão isobárica a uma pressão p , passando o volume de V_1 para V_2 .
 - d) Compressão isocórica a um volume V , passando a pressão de p_1 para p_2 .
2. Um gás ideal passa de um estado inicial A (V_0, p_0) para um estado final B $(2V_0, 2p_0)$ através de dois processos:
 - a) Expansão isotérmica até um ponto C, seguida de uma compressão isocórica.
 - b) Compressão isotérmica até um ponto D, seguida de uma expansão isobárica.

Ache o volume e a pressão correspondentes aos pontos C e D. Para cada processo, calcule o trabalho realizado, o calor absorvido e as variações de energia interna e de entropia.

3. Um gás ideal passa por um ciclo de Carnot, entre os estados A, B, C e D. O processo AB é uma expansão isotérmica a temperatura T_1 . O processo BC é uma expansão adiabática. O processo CD é uma compressão isotérmica a temperatura $T_2 < T_1$. O processo DA é uma compressão adiabática.

a) Mostre que os volumes e pressões nos quatro estados satisfazem as equações:

$$\frac{V_C}{V_D} = \frac{V_B}{V_A}$$

e

$$\frac{p_C}{p_D} = \frac{p_B}{p_A}.$$

b) Calcule o trabalho realizado e o calor recebido pelo gás em cada trecho do ciclo.

c) Mostre a partir dos seus resultados que o rendimento do ciclo é dado por $\eta = 1 - T_2/T_1$.

4. Um gás ideal no passa por um ciclo de Brayton-Joule, composto por duas adiabáticas e duas isobáricas.

a) Esboce o ciclo no diagrama de Clapeyron (V, p).

b) Determine o rendimento do ciclo.

5. O ciclo de Diesel é composto de uma expansão isobárica $A \rightarrow B$, uma expansão adiabática $B \rightarrow C$, um resfriamento isocórico $C \rightarrow D$ e uma compressão adiabática $D \rightarrow A$. Suponha que o gás que realiza o ciclo seja ideal e monoatômico.

a) Esboce o ciclo no diagrama de Clapeyron (V, p).

b) Esboce o ciclo no diagrama (S, T).

c) Determine o calor recebido e o trabalho realizado pelo gás em cada um dos quatro processos. Exprima o seu resultado em termos de V_A , V_B , V_C , p_A , p_C e p_D .

d) Determine o rendimento do ciclo em termos das mesmas variáveis do item anterior.

e) Quantas das variáveis utilizadas nas respostas dos itens c) e d) são independentes? Justifique as suas respostas.

6. Um gás ideal passa por um ciclo ABCA composto por um aquecimento isocórico AB, uma expansão adiabática BC e uma compressão isobárica CA.
- Represente o processo no diagrama de Clapeyron (V, p) .
 - Represente o processo no diagrama (S, T) .
 - Mostre que $T_C^\gamma = T_B T_A^{(\gamma-1)}$.
 - Determine o calor recebido, o trabalho realizado e as variações de energia interna e de entropia em cada processo do ciclo, bem como a eficiência do mesmo. Dê as suas respostas em termos das temperaturas dos estados A, B e C.
7. A energia interna de N moles de um gás é dada por:

$$U(p, V) = \frac{3}{2}pV - A\frac{N^2}{V},$$

onde A é uma constante. O gás passa por um processo quase-estático de um estado inicial (V_1, p_1) para um estado final (V_2, p_2) .

- Qual deve ser a unidade da constante A ?
 - Calcule o trabalho realizado pelo gás se o processo for adiabático. Dê a sua resposta em função de V_1 , p_1 , V_2 e p_2 .
 - Determine o calor fornecido ao gás caso o processo seja isocórico. Dê a sua resposta em função de V_1 , p_1 e p_2 .
 - O gás passa por um processo no qual sua energia interna permanece constante. Obtenha p_2 como função de V_1 , p_1 e V_2 .
 - Determine o trabalho realizado e o calor fornecido no processo anterior em função das mesmas variáveis.
8. Um gás ideal, inicialmente ocupando um volume V_0 a uma pressão p_0 , realiza uma expansão livre e adiabática até ocupar um volume $3V_0$.
- Quais são a pressão p_1 e a temperatura T_1 do gás após a expansão livre?
- Em seguida, o gás é comprimido de forma lenta e adiabática de volta ao seu volume inicial. Verifica-se que a sua pressão passa a $p_2 = 3^{2/5}p_0$.
- O gás em questão é monoatômico ou diatômico? Justifique a sua resposta.
 - Qual foi o trabalho realizado pelo gás neste processo?

9. Um gás ideal realiza uma expansão livre e adiabática, passando do volume V_0 ao volume $2V_0$. Determine a variação de entropia nesse processo. Discuta o seu resultado, considerando que o gás não troca calor no processo.
10. (*) Demonstre que a eficiência de uma máquina térmica que opera entre as temperaturas T_1 e T_2 ($T_1 > T_2$) num processo cíclico quase estático *qualquer* é sempre menor ou igual que a de outra máquina que opere entre as mesmas temperaturas num ciclo de Carnot. T_1 e T_2 devem ser entendidas como as temperaturas máxima e mínima atingidas pela substância no ciclo, respectivamente. *Sugestão:* Esboce o ciclo no diagrama (S, T) e o compare com o ciclo de Carnot. Lembre-se que nesse diagrama o calor recebido num processo é a área sob a sua trajetória.
11. Descreva a operação de um refrigerador que segue um ciclo de Carnot. Dê uma representação gráfica de seu coeficiente de desempenho no diagrama (T, S) .
12. Utilizando a capacidade térmica apropriada, determine a variação de entropia de um gás ideal nos processos:
 - a) Isocórico, de (V_0, p_0) a (V_0, p_1) .
 - b) Isobárico, de (V_0, p_0) a (V_1, p_0) .
13. Mostre que um gás ideal obedece à equação de Maxwell abaixo, calculando explicitamente cada lado da equação:

$$\left(\frac{\partial T}{\partial V}\right)_S = -\left(\frac{\partial P}{\partial S}\right)_V.$$

14. Um gás com a capacidade térmica isocórica constante C_V , inicialmente à temperatura T_1 , é colocado em contato térmico com um reservatório de calor à temperatura T_0 . O sistema composto pelo gás e pelo reservatório é isolado.
 - a) Determine a variação da entropia do gás ΔS . Discuta o seu sinal.
 - b) Determine a variação da entropia do reservatório ΔS_R . Discuta o seu sinal.
 - c) Calcule a variação da entropia do sistema isolado composto. Discuta o seu sinal e comente o seu resultado.

15. Dois corpos idênticos têm a capacidade térmica isocórica constante C_V , estando inicialmente nas temperaturas T_1 e T_2 .
- a) Eles são colocados em contato térmico e isolados do meio ambiente. Determine a temperatura de equilíbrio e a variação da entropia total ΔS_t . Mostre que esta variação é sempre positiva.
- b) Os corpos são colocados em contato térmico e é extraído trabalho do sistema composto no processo de atingir o equilíbrio. Qual é o máximo trabalho que pode ser extraído do sistema? Determine a temperatura de equilíbrio na situação em que o máximo trabalho é extraído. Compare-a com aquela obtida no item anterior e discuta.
16. (*) A capacidade térmica a volume constante de um sistema é dada por $C_V = AT$. A temperatura inicial desse sistema é T_i . Dispõe-se de N reservatórios térmicos cujas temperaturas estão igualmente espaçadas. A temperatura do reservatório j é dada por:

$$T_j = T_i + \frac{T_f - T_i}{N}j.$$

O corpo é colocado em contato térmico com o reservatório 1, sendo os dois isolados do meio ambiente, até atingir o equilíbrio. Em seguida, repete-se esse processo com o reservatório 2 e assim por diante. Ao entrar em equilíbrio com o reservatório N , o corpo estará à temperatura T_f .

- a) Calcule a variação total de entropia no processo que ocorre durante o contato térmico do sistema com o reservatório j , $\Delta S_t(N, j)$.
- b) Determine a variação total de entropia para todo o processo composto (de T_i até T_f):

$$\Delta S_t(N) = \sum_{j=1}^N \Delta S_t(N, j)$$

para $N = 1$, $N = 2$ e $N = 3$. Mostre que $\Delta S_t(1) > \Delta S_t(2) > \Delta S_t(3)$.

- c) Procure obter uma expressão aproximada para $\Delta S_t(N)$, válida quando $N \gg 1$. Discuta o que acontece quando $N \rightarrow \infty$.

17. Considere a energia interna U de um sistema como função da entropia S e do volume V . Vamos designar por $U_{i,j}$ a derivada parcial segunda de U com respeito à i -ésima e à j -ésima variáveis. Por exemplo:

$$U_{11} = \frac{\partial^2 U}{\partial S^2}$$

e

$$U_{12} = \frac{\partial^2 U}{\partial S \partial V}.$$

a) Use o princípio de mínima energia para mostrar que:

$$U_{11}(\Delta S)^2 + 2U_{12}(\Delta S)(\Delta V) + U_{22}(\Delta V)^2 \geq 0.$$

b) A partir da desigualdade do item anterior, mostre que $U_{11} \geq 0$, $U_{22} \geq 0$ e $U_{11}U_{22} - U_{12}^2 \geq 0$. *Sugestão:* Considere os processos isoentrópico e isocórico. Depois, considere o processo no qual $\Delta S = \lambda \Delta V$, com λ arbitrário, impondo a validade da desigualdade em cada caso.

18. Repita o exercício anterior para o processo de máxima entropia, ou seja, use este princípio para mostrar que:

$$a) S_{11}(\Delta U)^2 + 2S_{12}(\Delta U)(\Delta V) + S_{22}(\Delta V)^2 \leq 0.$$

$$b) S_{11} \leq 0, S_{22} \leq 0 \text{ e } S_{11}S_{22} - S_{12}^2 \leq 0$$

19. Considere um sistema composto formado por dois fluidos simples separados por uma parede inicialmente rígida, impermeável e adiabática. O sistema composto está isolado do exterior. Num certo momento, a parede se torna móvel e diatérmica, de maneira que mais tarde o sistema estará num novo estado de equilíbrio. As relações fundamentais dos dois subsistemas são $S_1(U_1, V_1, N_1)$ e $S_2(U_2, V_2, N_2)$. Aplicando o princípio da máxima entropia, lembrando que o volume e a energia interna do sistema composto não mudam no processo, mostre que o estado de equilíbrio irrestrito do sistema será tal que:

$$\frac{1}{T_1} = \frac{1}{T_2}$$

e

$$\frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2}.$$

20. Considere, agora, que os subsistemas do sistema composto do exercício anterior sejam gases ideais, cujas equações de estado são:

$$\frac{1}{T_1} = \frac{3}{2}R\frac{N_1}{U_1}, \quad \frac{p_1}{T_1} = R\frac{N_1}{V_1}$$

e

$$\frac{1}{T_2} = \frac{5}{2}R\frac{N_2}{U_2}, \quad \frac{p_2}{T_2} = R\frac{N_2}{V_2}.$$

Adote $R = 8,3145 \text{ J/mol K}$. São dados os valores $N_1 = 0,5$ moles e $N_2 = 0,75$ moles. As temperaturas iniciais dos subsistemas são $T_1 = 200 \text{ K}$ e $T_2 = 300 \text{ K}$ e o volume total do reservatório é $V_1 + V_2 = 20\ell$.

- a) Obtenha a pressão e a temperatura de cada subsistema na condição de equilíbrio irrestrito.
- b) Determine o volume e a energia interna de cada subsistema na condição de equilíbrio irrestrito.