

Instituto de Física da Universidade de São Paulo

Física II - 4300112

10ª Lista de exercícios - Introdução à Mecânica Estatística - 2013

1. Dada a distribuição de Maxwell para as velocidades,

$$F(v) = 4\pi v^2 \left(\frac{\alpha}{\pi}\right)^{3/2} e^{-\alpha v^2}, \quad \text{onde } \alpha = \frac{m}{2kT},$$

obtenha os resultados para as velocidades características:

(a) $v_{qm}^2 = \int_0^\infty v^2 F(v) dv = \frac{3kT}{m},$

(b) $\langle v \rangle = \int_0^\infty v F(v) dv = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}},$

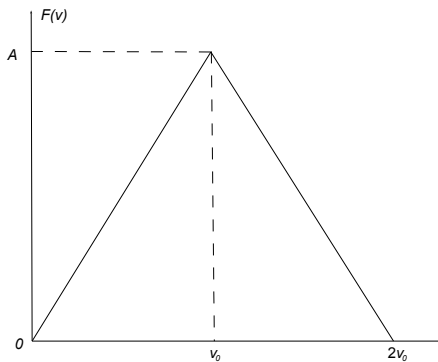
(c) $v_P = \sqrt{\frac{2kT}{m}}$ tal que $\left[\frac{dF(v)}{dv}\right]_{v=v_P} = 0.$

Dica para o item (a): lembre-se que $\int_0^\infty F(v) dv = 1.$ Multiplique ambos os lados por $\alpha^{-3/2}$ e derive tudo com relação a $\alpha.$

Dica para o item (b): lembre-se que v dentro da integral pode ser escrito como $-\frac{1}{2\alpha} \frac{d}{d\alpha} (-\alpha v^2).$ Use a integração por partes para chegar ao resultado.

2. (Moysés) Considere um gás hipotético para o qual a função $F(v)$ de distribuição de velocidades tivesse a forma indicada na figura em baixo. Calcule em função de $v_0:$

- (a) A constante de normalização $A.$
 (b) Os valores de $\langle v \rangle, v_p$ e v_{qm} para esta distribuição.



R: (a) $A = \frac{1}{v_0};$ (b) $\langle v \rangle = v_p = v_0, v_{qm} = \sqrt{\frac{7}{6}} v_0.$

3. (Moysés) Considere um gás ideal em equilíbrio térmico á temperatura $T.$ Ache:

(a) A função de distribuição em energia $F(E),$ tal que $F(E)dE$ é a fração das moléculas com energia entre E e $E + dE.$

(b) Desenhe um gráfico de $\frac{1}{F} \frac{dF}{dE}$ vs $E.$ O que acontece para energias muito altas?

(c) Calcule a energia média $\langle E \rangle,$ comparando o resultado com $\frac{1}{2} m v_{qm}^2.$

(d) Calcule a energia mais provável $E_p,$ comparando o resultado com $\frac{1}{2} m v_p^2.$

R:

(a) $F(E) = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \frac{\sqrt{E}}{(kT)^{3/2}} \exp(-\frac{E}{kT});$

(b) $\langle E \rangle = \frac{3}{2} kT = \frac{1}{2} m v_{qm}^2;$

(c) $E_p = \frac{1}{2} kT \neq \frac{1}{2} m v_p^2 = kT.$

4. Um certo gás com N partículas tem a seguinte função de distribuição de velocidades:

$$p(v) = \begin{cases} \frac{c}{v_0} v & 0 \leq v \leq v_0 \\ c & v_0 \leq v \leq 2v_0 \\ \frac{c}{v_0} (3v_0 - v) & 2v_0 \leq v \leq 3v_0 \\ 0 & v \geq 3v_0 \end{cases}$$

onde c e v_0 são constantes.

- (a) Expresse c em termos de N e $v_0.$
 (b) Quantas moléculas têm velocidades entre $1.5v_0$ e $2v_0?$
 (c) Espresse a velocidade média das moléculas em termos de $v_0.$
 (d) Encontre a velocidade quadrática média.

R: (a) $c = \frac{N}{2v_0};$ (b) $\frac{N}{4};$ (c) $\langle v \rangle = \frac{3}{2} v_0.$

5. Um gás ideal se encontra numa centrifugadora de raio r que gira com frequência angular $\omega.$ Suponha que a força exercida sobre o gás é $F = m\omega^2 r.$ Mostre que a densidade do gás é proporcional a $\exp(\frac{m\omega^2 r^2}{2kT}).$