

3.3.1

$$\int_0^{\infty} P(v) = \int_0^{\infty} 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} v^2 e^{-\frac{mv^2}{2kT}} dv$$

$$\int_0^{\infty} 4\pi \cdot \left(\frac{m}{2\pi kT} \right) \sqrt{\frac{m}{2\pi kT}} v \cdot v \cdot e^{-\frac{mv^2}{2kT}} dv$$

$$= \int_0^{\infty} 4\pi \cdot \frac{1}{2\pi} \left(\frac{m}{kT} \right) \cdot \sqrt{\frac{m}{2\pi kT}} \cdot v \cdot v \cdot e^{-\frac{mv^2}{2kT}}$$

$$u = \frac{mv^2}{2kT} \quad \rightarrow \quad v^2 = \frac{u \cdot 2kT}{m}$$

$$du = \frac{m}{kT} v \rightarrow v = \frac{kT}{m} du$$

$$= \int_0^{\infty} 2 \cdot \sqrt{\frac{m}{2\pi kT}} \cdot \sqrt{\frac{u \cdot 2kT}{m}} \cdot e^{-u} du$$

$$= \int_0^{\infty} 2 \cdot \sqrt{\frac{u}{\pi}} \cdot e^{-u} du$$

$$= \int_0^{\infty} \frac{2}{\sqrt{\pi}} \cdot \sqrt{u} e^{-u} du \quad \leftarrow$$

$$\int_0^{\infty} \frac{2}{\sqrt{\pi}} u^{1/2} e^{-u} du$$

$$= \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_0^{\infty} u^{1/2} e^{-u} du$$

$$= \frac{2}{\sqrt{\pi}} \cdot \Gamma\left(\frac{3}{2}\right) \quad (\Gamma \text{ es la función gamma})$$

$$= \frac{2}{\sqrt{\pi}} \cdot \frac{\sqrt{\pi}}{2}$$

$$= 1$$

3.3.3

$$\int_0^{\infty} v \cdot P(v) = \int_0^{\infty} 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} v \cdot v^2 e^{-\frac{mv^2}{2kT}} dv$$

$$u = \frac{mv^2}{2kT} \rightarrow v^2 = \frac{u \cdot 2kT}{m}$$

$$du = \frac{m}{kT} v dv \rightarrow v dv = \frac{kT}{m} du$$

$$= \int_0^{\infty} 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} \sqrt{\frac{m}{2\pi kT}} \cdot \frac{u \cdot 2kT}{m} \cdot \frac{kT}{m} e^{-u} du$$

$$= \int_0^{\infty} 4 \sqrt{\frac{m}{2\pi kT}} \cdot u \cdot \frac{kT}{m} e^{-u} du$$

$$= \int_0^{\infty} 4 \sqrt{\frac{kT}{2\pi \cdot m}} \cdot u e^{-u} du$$

$$= 4 \sqrt{\frac{kT}{2\pi m}} \int_0^{\infty} u e^{-u} du$$

$$= \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}} \Gamma(2) \quad (\Gamma \text{ es la función gamma})$$

$$= \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}}$$

3.3.4

$$\int_0^{\infty} v^2 \cdot p(v) = \int_0^{\infty} 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} v \cdot v v^2 e^{-\frac{mv^2}{2kT}} dv$$

$$u = \frac{mv^2}{2kT} \quad \rightarrow \quad v = \sqrt{\frac{u \cdot 2kT}{m}}$$

$$du = \frac{m}{kT} v \rightarrow v = \frac{kT}{m} du$$

$$= \int_0^{\infty} 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT} \right) \sqrt{\frac{m}{2\pi kT}} \cdot \sqrt{\frac{u \cdot 2kT}{m}} \cdot \frac{u \cdot 2kT}{m} \cdot \frac{kT}{m} e^{-u} du$$

$$= \int_0^{\infty} 4 \cdot \frac{1}{\sqrt{\pi}} \cdot \frac{kT}{m} \cdot u^{3/2} e^{-u} du$$

$$= 4 \cdot \frac{kT}{\sqrt{\pi} m} \int_0^{\infty} u^{3/2} e^{-u} du$$

$$= 4 \frac{kT}{\sqrt{\pi} m} \Gamma\left(\frac{5}{2}\right) \quad (\Gamma \text{ es la función gamma})$$

$$= 4 \frac{kT}{\sqrt{\pi} m} \cdot \frac{3\sqrt{\pi}}{4}$$

$$= \frac{3kT}{m}$$

$$\Rightarrow \sqrt{\int_0^{\infty} v^2 p(v) dv} = \sqrt{\frac{3kT}{m}}$$

Ejercicio 3.3.5

La energía interna de un gas está dada por $E_{int} = \sum_{i=1}^N \bar{K}_i + \bar{U}_i$, donde \bar{K}_i y \bar{U}_i son el promedio de la energía cinética y potencial de la molécula i , de un total de N moléculas. Así, dado que \bar{U}_i no varía en el sistema, podemos fijarla en $\bar{U}_i = 0$. De esta manera, tenemos:

$$\begin{aligned} E_{int} &= \sum_{i=1}^N \bar{K}_i + \bar{U}_i \\ &= \sum_{i=1}^N \bar{K}_i \\ &= N \cdot \bar{K}_i \\ &= N \cdot \frac{1}{2} (m \bar{v}^2) \\ &= n \cdot N_A \cdot \frac{1}{2} \cdot m \cdot \frac{3kT}{m} \\ &= \frac{3}{2} n \cdot N_A \cdot k \cdot T \\ &= \frac{3}{2} n \cdot R \cdot T \end{aligned}$$

donde m es la masa de la molécula, N_A la constante de Avogadro, n el número de moles, k la constante de Boltzmann y T la temperatura.