

Distribución de Maxwell-Boltzmann

Si tenemos un sistema con energía $E(u)$ entonces se define la distribución de Maxwell-Boltzmann:

$$f(u) = e^{-\frac{E(u)}{k_B T}}$$

donde u son los estados posibles del sistema, k_B : constante de Boltzmann y T la temperatura del sistema.

¿Para qué sirve?
Para sacar promedios

$$\langle A \rangle = \frac{\int A(u) f(u) du}{\int f(u) du}$$

Es decir, Para cada u posible, ponderamos $A(u)$ por la probabilidad de tal estado u , y "sumamos" (integrar)

En el caso más general $E(u) = E(v) = \frac{1}{2} m v^2$ (1 partícula)

$$= E(v_i) = \frac{1}{2} m \sum_{i=1}^N v_i^2 \quad (N \text{ partículas})$$

veamos un ejemplo: calculemos $\langle E \rangle$ si $E = \frac{1}{2} m v^2$

$$\langle E \rangle = \frac{\int \frac{1}{2} m v^2 e^{-\frac{m v^2}{2 k_B T}} d^3 v}{\int e^{-\frac{m v^2}{2 k_B T}} d^3 v} = \frac{\int_0^{2\pi} \int_0^{\pi} \int_0^{\infty} \frac{1}{2} m v^4 e^{-\frac{m v^2}{2 k_B T}} \sin \theta dv d\theta d\phi}{\int_0^{2\pi} \int_0^{\pi} \int_0^{\infty} e^{-\frac{m v^2}{2 k_B T}} v^2 \sin \theta dv d\theta d\phi}$$

nosotras calculamos las integrales:

$$\int_0^{\infty} e^{-\alpha x^2} dx = \sqrt{\int_0^{\infty} \int_0^{\infty} e^{-\alpha(x^2+y^2)} dx dy} = \sqrt{\int_0^{\pi/2} \int_0^{\infty} e^{-\alpha r^2} r dr d\theta} = \sqrt{\left. \frac{e^{-\alpha r^2}}{-2\alpha} \right|_0^{\infty} \frac{\pi}{2}} = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{\pi}{\alpha}}$$