

Radiación de Cuerpo Negro

1. Derivación de la fórmula de Planck:

De la distribución de Wien:

$$\frac{\partial^2 S}{\partial U^2} = -\frac{1}{\beta f U} \quad (1)$$

De la distribución de Rayleigh:

$$\frac{\partial^2 S}{\partial U^2} = -\frac{k}{U^2} \quad (2)$$

Planck interpoló:

$$\frac{\partial^2 S}{\partial U^2} = -\frac{k}{U(hf + U)}, \quad (3)$$

donde se pone $\beta \equiv \frac{h}{k}$.

Integrando la ecuación (3):

$$\frac{1}{T} = \frac{\partial S}{\partial U} = \int \frac{\partial^2 S}{\partial U^2} dU = \frac{k}{hf} \left[\ln\left(1 + \frac{U}{hf}\right) - \ln \frac{U}{hf} \right], \quad (4)$$

(recordar que $\int -\frac{1}{x(a+x)} = -\frac{\ln(x)}{a} + \frac{\ln(x+a)}{a}$).

De aquí podemos obtener $U(f, T)$:

$$\frac{k}{hf} [\ln(U + hf) - \ln(U)] = \frac{1}{T} \implies \ln\left(1 + \frac{hf}{U}\right) = \frac{hf}{kT} \quad (5)$$

que a su vez, nos lleva a la distribución de Planck, ya que

$$U = \frac{hf}{e^{\frac{hf}{kT}} - 1}, \quad (6)$$

y entonces

$$\rho(f, T) = \frac{8\pi}{c^3} f^2 \frac{hf}{e^{\frac{hf}{kT}} - 1}. \quad (7)$$

2. Derivación de la Entropía

Integrando la ecuación (4):

$$S = \int \frac{\partial S}{\partial U} dU = k \left[\left(1 + \frac{U}{hf}\right) \ln\left(1 + \frac{U}{hf}\right) - \left(\frac{U}{hf}\right) \ln\left(\frac{U}{hf}\right) \right] \quad (8)$$

(recordar que $\int \ln(x) = -x + x \ln(x)$).

La expresión de Boltzmann para la entropía es:

$$S = k \ln W \quad (9)$$

por lo tanto, para un ensamble de N osciladores idénticos (todos oscilan con la misma frecuencia f , tienen la misma energía U , y a temperatura T), cuya entropía total es $NS = Nk \ln W$, resulta:

$$\ln W = N \left[\left(1 + \frac{U}{hf}\right) \ln\left(1 + \frac{U}{hf}\right) - \left(\frac{U}{hf}\right) \ln\left(\frac{U}{hf}\right) \right]. \quad (10)$$

3. Interpretación de la Entropía

La interpretación de W es: ¿En cuántas formas distintas se pueden distribuir una energía total NU , si se tienen N osciladores?

La forma de la ecuación (10) sugiere preguntarnos: ¿En cuántas formas se pueden distribuir M objetos si se tienen N cajas (todos idénticos)?. La respuesta es:

$$W = \frac{(N + M - 1)!}{M!(N - 1)!}. \quad (11)$$

Utilizando la fórmula de Stirling $\ln N! \approx N \ln N - N$, nos queda:

$$\ln W = N \left[\left(1 + \frac{M}{N}\right) \ln \left(1 + \frac{M}{N}\right) - \left(\frac{M}{N}\right) \ln \left(\frac{M}{N}\right) \right]. \quad (12)$$

Las ecuaciones (10) con (12) son equivalentes si se cumple que

$$\frac{U}{hf} = \frac{M}{N} \quad \text{o lo que es equivalente :} \quad NU = Mhf. \quad (13)$$

Esto significa: La energía total de N osciladores idénticos a frecuencia f es NU , que es un número entero de cuantos hf .