

Formulario 3

Teoría Cuántica de Planck

$$c = \lambda \cdot f$$

$$E_F = h \cdot f$$

$$E_F = \frac{h \cdot c}{\lambda}$$

$$E_T = \mathcal{N} \cdot E_F$$

c = Velocidad de la luz en el vacío = $2,9979 \times 10^8$ [m·s⁻¹].

λ = Longitud de onda del fotón.

f = Frecuencia del fotón.

E_F = Energía de un fotón.

h = Constante de Planck = $6,62607 \times 10^{-34}$ [J·s].

E_T = Energía total emitida o absorbida en un proceso radiante.

\mathcal{N} = Valor entero = Número de fotones.