

# Apuntes de Cuantica

Ángel Ruiz Fernández B2A

Marzo 2023

$$1\text{eV} = 1.602 \cdot 10^{-19} J$$

$$1\text{\AA} = 10^{-10} m$$

## 1 Cuerpo negro

Ley de Stefan-Boltzmann  $\sigma = 5.67 \cdot 10^{-8} W \cdot m^{-2} K^{-4}$   $I$  intensidad,  $T$  temperatura absoluta

$$I = \sigma T^4 \quad (1)$$

Ley de desplazamiento de Wien

$$\lambda_{max} T = 0.2897 cm \cdot K \quad (2)$$

## 2 Efecto fotoelectrico

Energía del fotón  $h = 6.64 \cdot 10^{-34} J \cdot s$

$$E = hf \quad (3)$$

Explicación de Einstein  $\hbar = \frac{h}{2\pi}$

$$hf = hf_0 + \frac{1}{2} m_e v_{max}^2 \quad (4)$$

La energía cinética del electron arrancado, es la energía del foton entrante menos la umbral

$$E_{ce-} = E_f - E_{umbral} \quad (5)$$

## 3 Espectros atomicos y Bohr

Rydberg y Ritz  $R = 1.0967760 \cdot 10^{-7} m^{-1}$

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right) \quad (6)$$

Series

- $n = 1$  Lyman — UV
- $n = 2$  Balmer — Visible
- $n = 3$  Paschen — IR
- $n = 4$  Brackett — IR
- $n = 5$  Pfund — IR
- $n = 6$  Humphreys — IR

Radio orbitas del H

$$r = 0.529 \cdot n^2 \text{Å} \quad (7)$$

Energía orbitas del H

$$E_{total} = -\frac{13.6}{n^2} eV \quad (8)$$

## 4 Dualidad onda partícula y hipótesis de De Broglie

Longitud de onda de una partícula masiva

$$\lambda = \frac{h}{mv} \quad (9)$$

## 5 Funciones de onda y ecuación de Schrödinger

Números cuánticos,  $n$  es órbita,  $l$  tipo de orbital,  $m$  es orientación magnética,  $s$  spin

Orbitales

- $l = 0$  — s
- $l = 1$  — p
- $l = 2$  — d
- $l = 3$  — f
- $l = 4$  — g

## 6 Principio de indeterminación de Heisenberg

Indeterminación de espacio y momento en 1 dimensión

$$\Delta x \cdot \Delta p_x \geq \frac{\hbar}{2} \quad (10)$$

Cuerpos masivos

$$\Delta x \cdot \Delta v \geq \frac{\hbar}{2m} \quad (11)$$