Apuntes de Cuantica

Ángel Ruiz Fernández B2A

Marzo 2023

$$q_e = 1.602 \cdot 10^{-19} \text{C}$$

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

$$1 \text{Å} = 10^{-10} \text{m}$$

$$m_e = 9.11 \cdot 10^{-31} \text{kg}$$

Energía en eV es la que obtiene un electron cuando pasa por un potencial de V

$$V = \frac{mv^2}{2q} \tag{1}$$

1 Cuerpo negro

Ley de Stefan-Boltzmann $\sigma = 5.67 \cdot 10^{-8} \mathrm{W} \cdot \mathrm{m}^{-2} \mathrm{K}^{-4}~I$ instensidad, Ttemperatura absoluta

$$I = \sigma T^4 \tag{2}$$

Ley de desplazamiento de Wien

$$\lambda_{max}T = 0.2897 \text{cm} \cdot \text{K} \tag{3}$$

2 Efecto fotoelectrico

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

$$E = hf (4)$$

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

$$hf = hf_0 + \frac{1}{2}m_e v_{max}^2 (5)$$

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

$$E_{ce^{-}} = E_f - E_{umbral} \tag{6}$$

3 Espectros atomicos y Bohr

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

$$\frac{1}{\lambda} = R(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2})\tag{7}$$

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

$$r = 0.529 \cdot n^2 \text{Å} \tag{8}$$

Energía orbitas del H

$$E_{total} = -\frac{13.6}{n^2} \text{eV} \tag{9}$$

4 Dualidad onda particula y hipotesis de De Broglie

Longitud de onda de una particula masiva

$$\lambda = \frac{h}{mv} \tag{10}$$

5 Funciones de onda y ecuación de Schrödinger

Numeros cuanticos, n es orbita, l tipo de orbital, m es orientación magnetica, s spin Orbitales

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

6 Principio de indeterminacion de Heisenberg

Incertidumbre de espacio y momento en 1 dimensión

$$\Delta x \cdot \Delta p_x \ge \frac{\hbar}{2} \tag{11}$$

Cuerpos masivos

$$\Delta x \cdot \Delta v \ge \frac{\hbar}{2m} \tag{12}$$