

Ecuación de Schrödinger

- ✓ Si tenemos una partícula libre que se mueve a lo largo del eje x , hemos visto que la función de onda que representa a esa partícula debe tener una forma como $\sim \sim \sim$ (pulso) y que el pulso puede escribirse como una sumatoria

$$\Psi(x,t) = \sum_k A_k \cos(kx - wt) \quad (1)$$

(Ver documento "Velocidad de fase y de grupo", pag. Web)

- ✓ Es importante recordar que la energía total de una partícula libre es

$$E = K + U \quad (2)$$

donde K es su energía cinética y U es constante pues la fuerza sobre la partícula es igual a cero por ser libre.

- ✓ Ya que $\cos(kx - wt) = \operatorname{Re}(e^{i(kx-wt)})$ (3),

la ecuación (1) puede escribirse como

$$\Psi(x,t) = \operatorname{Re} \left(\sum_k A_k e^{i(kx-wt)} \right) \quad (4)$$

$$\Psi(x,t) = \operatorname{Re} \left(\sum_k \Psi_k \right) \quad (5)$$

con A_k real.

Cada componente de la sumatoria anterior es

$$\psi_k = A_k e^{i(kx-wt)} \quad (6)$$

Vamos a calcular varias derivadas parciales:

$$\frac{\partial \psi_k}{\partial x} = ik A_k e^{i(kx-wt)}$$

$$\frac{\partial^2 \psi_k}{\partial x^2} = -k^2 A_k e^{i(kx-wt)} = -k^2 \psi_k \quad (6)$$

$$y \quad \frac{\partial \psi_k}{\partial t} = -iw A_k e^{i(kx-wt)} = -iw \psi_k \quad (7)$$

Además de apoyarse Schrödinger en la ecuación (2) de la energía, usó las relaciones de De Broglie y Einstein

$$p = \frac{h}{\lambda} \quad y \quad E = h\nu \quad (8)$$

$$\text{Como } k = \frac{2\pi}{\lambda} \Rightarrow p = \frac{h}{2\pi} k \Rightarrow p = \hbar k \quad (9)$$

$$\text{Como } \nu = \frac{\omega}{2\pi} \Rightarrow E = \frac{h}{2\pi} \omega \Rightarrow E = \hbar \omega \quad (10)$$

$$(6) \ y \ (9) \Rightarrow \frac{\partial^2 \psi_k}{\partial x^2} = -\left(\frac{p}{\hbar}\right)^2 \psi_k \Rightarrow p^2 \psi_k = -\hbar^2 \frac{\partial^2 \psi_k}{\partial x^2} \quad (11)$$

$$(7) \ y \ (10) \Rightarrow \frac{\partial \psi_k}{\partial t} = -i \frac{E}{\hbar} \psi_k \Rightarrow E \psi_k = i \hbar \frac{\partial \psi_k}{\partial t} \quad (12)$$

Como $E = K + U$, entonces

$$E = \frac{P^2}{2m} + U \quad y$$

$$E \Psi_k = \frac{P^2}{2m} \Psi_k + U \Psi_k \quad (13)$$

Usando (11) y (12) en (13):

$$i\hbar \frac{\partial \Psi_k}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \Psi_k}{\partial x^2} + U \Psi_k \quad (14)$$

donde $\Psi_k = A_k e^{i(kx-\omega t)}$ es una de las componentes de un pulso asociado a una partícula libre para la que U es constante.

✓ Schrödinger postuló que la ecuación (14) también se cumple para cualquier partícula que tenga U no constante, es decir $U = U(x, t)$. Es decir:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \Psi(x, t)}{\partial x^2} + U(x, t) \Psi(x, t) = i\hbar \frac{\partial \Psi(x, t)}{\partial t} \quad (15)$$

✓ Esta es la ecuación de Schrödinger en 1-D.

✓ La ecuación de Schrödinger no puede derivarse formalmente de otros principios básicos de la física.

✓ Ella es en sí un principio básico de la física que solamente puede ser postulado y confirmado mediante resultados experimentales como ha sido el caso.