

5930300 – Química Quântica

Prof. Dr. Antonio G. S. de Oliveira Filho

Mecânica quântica

Equação de Schrödinger dependente do tempo (1926)

$$-\frac{\hbar}{i} \frac{\partial \Psi}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m_1} \left(\frac{\partial^2 \Psi}{\partial x_1^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial y_1^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial z_1^2} \right) - \dots$$
$$-\frac{\hbar^2}{2m_n} \left(\frac{\partial^2 \Psi}{\partial x_n^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial y_n^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial z_n^2} \right) + V\Psi$$

Mecânica quântica

Equação de Schrödinger

$$-\frac{\hbar}{i} \frac{\partial \Psi}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m_1} \left(\frac{\partial^2 \Psi}{\partial x_1^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial y_1^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial z_1^2} \right) - \dots$$
$$-\frac{\hbar^2}{2m_n} \left(\frac{\partial^2 \Psi}{\partial x_n^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial y_n^2} + \frac{\partial^2 \Psi}{\partial z_n^2} \right) + V\Psi$$

- Ψ não é uma onda
- Ψ é a função de onda
- $|\Psi|^2$: densidade de probabilidade de encontrar as partículas

Densidade de probabilidade

- $\Psi^*(x)\Psi(x) = |\Psi(x)|^2$: densidade de probabilidade
- x é uma variável contínua: a probabilidade de qualquer valor exato é, tipicamente, zero
- É mais útil se referir a probabilidade entre dois pontos $x = a$ e $x = b$

Densidade de probabilidade

- $\int_a^b |\Psi(x)|^2 dx$: probabilidade entre $x = a$ e $x = b$
- $|\Psi(x)|^2 dx$: probabilidade entre x e $x + dx$

Densidade de probabilidade

$$\int_{-\infty}^{\infty} |\Psi(x)|^2 dx = 1$$

Probabilidade sobre todo o espaço deve ser unitária (normalizada).

De forma geral: $\int |\Psi|^2 d\tau = 1$

$\int d\tau$:notação abreviada que indica integral definida sobre o intervalo completo de todas as coordenadas espaciais do sistema.

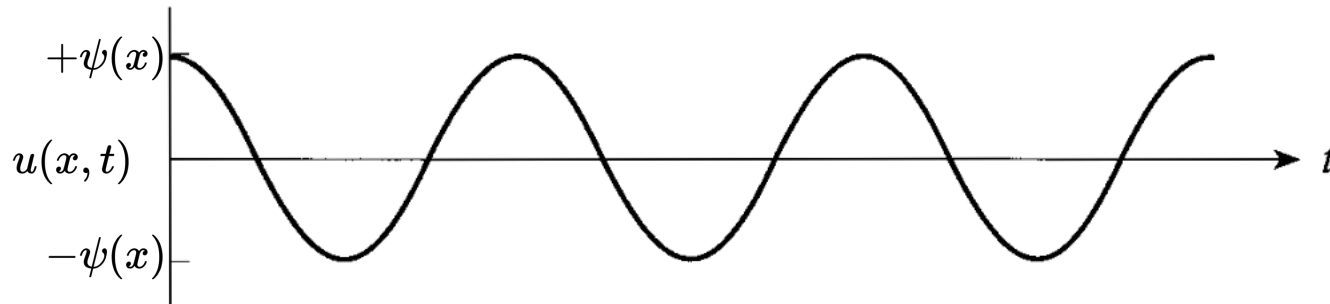
Função de onda

- Entidade matemática abstrata
- Contém toda a informação que podemos saber sobre o sistema em um dado estado
- Tem seu comportamento ao longo do tempo determinada pela eq. de Schrödinger dependente do tempo

Onda clássica unidimensional

$$\frac{\partial^2 u}{\partial x^2} = \frac{1}{v^2} \frac{\partial^2 u}{\partial t^2}$$

Assumindo $u(x, t) = \psi(x) \cos \omega t$ (Separação de variáveis)



- $\psi(x)$: amplitude espacial
- ω : frequência angular

Onda clássica unidimensional

$$\frac{\partial^2 u}{\partial x^2} = \frac{1}{v^2} \frac{\partial^2 u}{\partial t^2} \quad \longleftarrow \quad u(x, t) = \psi(x) \cos \omega t$$

$$\frac{\partial^2 u}{\partial x^2} = \frac{1}{v^2} \frac{\partial^2}{\partial t^2} (\psi(x) \cos \omega t)$$

$$\begin{aligned} \frac{\partial^2}{\partial t^2} (\psi(x) \cos \omega t) &= \psi(x) \frac{d}{dt^2} \cos \omega t \\ &= \psi(x) \frac{d}{dt} \omega (-\text{sen } \omega t) = -\omega \psi(x) \frac{d}{dt} \text{sen } \omega t \\ &= -\omega^2 \psi(x) \cos \omega t \end{aligned}$$

Onda clássica unidimensional

$$\frac{\partial^2 u}{\partial x^2} = \frac{1}{v^2} \frac{\partial^2 u}{\partial t^2}$$

$u(x, t) = \psi(x) \cos \omega t$

$$\frac{\partial^2 u}{\partial t^2} = -\omega^2 \psi(x) \cos \omega t$$

$$\cancel{\cos \omega t} \frac{d^2 \psi}{dx^2} = -\frac{\omega^2}{v^2} \psi(x) \cancel{\cos \omega t}$$

$$\frac{d^2 \psi}{dx^2} + \frac{\omega^2}{v^2} \psi(x) = 0 \quad (\text{variáveis separadas})$$

Onda clássica unidimensional

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} + \frac{\omega^2}{v^2}\psi(x) = 0$$

$$\begin{cases} \omega = 2\pi\nu \\ \nu\lambda = v \end{cases}$$

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} + \frac{4\pi^2\cancel{\nu^2}}{\lambda^2\cancel{\nu^2}}\psi(x) = 0$$

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} + \frac{4\pi^2}{\lambda^2}\psi(x) = 0$$

Relação de de Broglie

$$E = \frac{p^2}{2m} + V(x)$$

$$p = mv$$

$$\frac{p^2}{2m} = E - V(x)$$

$$p^2 = 2m(E - V(x))$$

$$p = \{2m(E - V(x))\}^{1/2}$$

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{\{2m(E - V(x))\}^{1/2}}$$

Equação de Schrödinger

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} + \frac{4\pi^2}{\lambda^2}\psi(x) = 0 \quad \lambda = \frac{h}{\{2m(E - V(x))\}^{1/2}}$$

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} + \frac{4\pi^2}{h^2}\{2m(E - V(x))\}\psi(x) = 0$$

$$\boxed{\frac{h}{2\pi} = \hbar}$$

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} + \frac{2mE}{\hbar^2}\psi(x) - \frac{2m}{\hbar^2}V(x)\psi(x) = 0$$

$$\times \frac{\hbar^2}{2m}$$

e reorganizando

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi}{dx^2} + V(x)\psi(x) = E\psi(x)$$

Equação de Schrödinger independente do tempo

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi}{dx^2} + V(x)\psi(x) = E\psi(x)$$

- Descreve estados estacionários (de equilíbrio)

Equação de Schrödinger dependente do tempo

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

$$\Psi(x, t) = f(t)\psi(x)$$

Separar x e t : separação de variáveis.

$$\frac{\partial^2 \Psi}{\partial x^2} = f(t) \frac{d^2 \psi}{dx^2}$$

$$\frac{\partial \Psi}{\partial t} = \psi(x) \frac{df}{dt}$$

$$f(t) \left\{ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2 \psi(x)}{dx^2} \right\} + V(x) \psi(x) f(t) = \psi(x) \left\{ i\hbar \frac{df(t)}{dt} \right\}$$

Equação de Schrödinger dependente do tempo

$$f(t) \left\{ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi(x)}{dx^2} \right\} + V(x)\psi(x)f(t) = \psi(x) \left\{ i\hbar \frac{df(t)}{dt} \right\}$$

Dividindo tudo por $\psi(x)f(t)$

$$\underbrace{\frac{1}{\psi(x)} \left\{ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi(x)}{dx^2} \right\} + V(x)}_{\text{Só depende de } x} = \underbrace{\frac{1}{f(t)} \left\{ i\hbar \frac{df(t)}{dt} \right\}}_{\text{Só depende de } t} = E$$

- Duas variáveis independentes x e t .
- Para que a equação tenha solução, os dois lados da equação devem ser iguais a uma constante (constante da separação de variáveis).

Equação de Schrödinger dependente do tempo

$$\frac{1}{\psi(x)} \left\{ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi(x)}{dx^2} \right\} + V(x) = \frac{1}{f(t)} \left\{ i\hbar \frac{df(t)}{dt} \right\} = E$$

Trocamos uma equação com duas variáveis por um sistema de duas equações com uma variável.

$$\left\{ \begin{array}{l} \frac{1}{\psi(x)} \left\{ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi(x)}{dx^2} \right\} + V(x) = E \\ \frac{1}{f(t)} \left\{ i\hbar \frac{df(t)}{dt} \right\} = E \end{array} \right.$$

Equação de Schrödinger dependente do tempo

$$\frac{1}{\psi(x)} \left\{ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi(x)}{dx^2} \right\} + V(x) = E$$

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi(x)}{dx^2} + V(x)\psi(x) = E\psi(x)$$

Equação de Schrödinger independente do tempo

Equação de Schrödinger dependente do tempo

$$\frac{1}{f(t)} \left\{ i\hbar \frac{df(t)}{dt} \right\} = E$$

$$\frac{df(t)}{dt} = \frac{E}{i\hbar} f(t) \times \frac{i}{i}$$

$$\frac{df(t)}{dt} = \frac{-iE}{\hbar} f(t)$$

Qual função, ao ser derivada, resulta na própria função vezes uma constante?

$$\frac{de^{\alpha x}}{dx} = \alpha e^{\alpha x}$$

$$f(t) = e^{-\frac{iEt}{\hbar}}$$

Equação de Schrödinger dependente do tempo

$$i\hbar \frac{df(t)}{dt} = Ef(t) \quad \longrightarrow \quad f(t) = e^{-\frac{iEt}{\hbar}}$$

Para um estado estacionário:

$$\Psi(x, t) = \psi(x) \exp\left(-\frac{iEt}{\hbar}\right)$$

Equação de Schrödinger dependente do tempo

$$\Psi(x, t) = \psi(x) \exp\left(-\frac{iEt}{\hbar}\right)$$

Como interpretar esse resultado?

Distribuição de probabilidades.

$$\begin{aligned} |\Psi(x, t)|^2 &= |\psi(x) f(t)|^2 \\ &= \psi^*(x) f^*(t) \psi(x) f(t) \\ &= \psi^*(x) \psi(x) \exp\left(\frac{iEt}{\hbar}\right) \exp\left(\frac{-iEt}{\hbar}\right) \\ &= \psi^*(x) \psi(x) = |\psi(x)|^2 \end{aligned}$$

Para estado estacionário, a distribuição de probabilidades, e todas as propriedades, são independentes do tempo.