

Física IV – Poli – Engenharia Elétrica: 13ª Aula (30/09/2014)

Prof. Alvaro Vannucci

Na última aula vimos:

- Proposta de *de Broglie*: associar caráter ondulatório para as partículas:

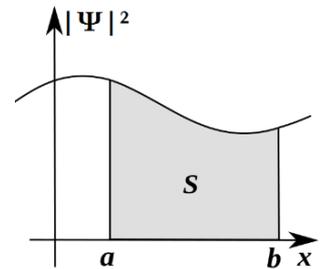
$$\boxed{p = \frac{h}{\lambda}} \quad \text{ou} \quad \boxed{p = \hbar K} \quad \left(\hbar = \frac{h}{2\pi} \right)$$

- Função de onda ψ não tem significado físico, mas $|\psi|^2 = \psi\psi^*$ corresponde a uma **densidade de probabilidade** de forma que, se dV for um elemento de volume infinitesimal ao redor de algum ponto do espaço, então $|\psi|^2 dV$ será a probabilidade de se encontrar a partícula nesta região (neste elemento de volume).

- A função ψ estará **normalizada** quando (em 1D):

$$\int_{-\infty}^{\infty} |\psi|^2 dx = 1 \quad (\text{100\% de probabilidade})$$

- E também, a probabilidade de se encontrar a partícula em uma região $a \leq x \leq b$ será obtida calculando: $P_{ab} = \int_a^b |\psi|^2 dx$, que será a área sob a curva.

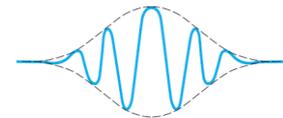


- O cálculo do **valor esperado (valor médio)** de uma grandeza $f(x)$ qualquer:

$$\langle f(x) \rangle = \int_{-\infty}^{\infty} |\psi|^2 f(x) dx = \int_{-\infty}^{\infty} \psi^* f(x) \psi dx$$

- Representação da função de onda como um *pacote de onda*, sendo que a velocidade de fase e a velocidade de grupo são determinadas por:

$$\boxed{v_{fase} = \frac{\omega}{K}} \quad \text{e} \quad \boxed{v_{grupo} = \frac{d\omega}{dK}} \quad \text{ou} \quad \boxed{v_{grupo} = \frac{dE}{dp}}$$

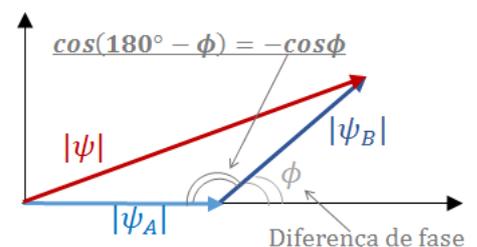


- No caso de uma *partícula livre*, ao longo do eixo x:

- $\psi(x,t) = Ae^{i(Kx - \omega t)}$; sendo que: $\begin{cases} \text{Re}(\psi) = A \cos(Kx - \omega t) \\ \text{Im}(\psi) = A \sin(Kx - \omega t) \end{cases}$

➤ Uma propriedade muito importante que devemos associar às funções de onda ψ é que elas seguem o **Princípio da Superposição**.

➤ Ou seja, quando um determinado evento pode ocorrer de forma alternativa (elétron passar pela fenda **A** ou **B** para atingir o anteparo, por exemplo), então a amplitude de probabilidade total dele passar pelas fendas será:



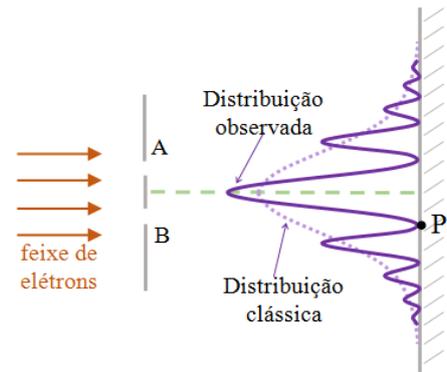
$$\psi = \psi_A + \psi_B \Rightarrow |\psi|^2 = |\psi_A + \psi_B|^2 \Rightarrow (\text{do diagrama de fasores correspondente}) \Rightarrow$$

$$\Rightarrow |\psi|^2 = |\psi_A|^2 + |\psi_B|^2 + 2|\psi_A||\psi_B|\cos\phi$$

➤ No caso da experiência com *fenda dupla*:

$$\begin{cases} \psi_A \equiv \text{"onda progressiva" que passa pela fenda A} \\ \psi_B \equiv \text{"onda progressiva" que passa pela fenda B} \end{cases}$$

➤ No anteparo, ψ_A e ψ_B se superpõem (utiliza-se o diagrama de fasores para ver isso) resultando em uma *franja de interferências*.



➤ **Exemplo:** Um contador Geiger é utilizado para detectar os elétrons que passam por uma fenda dupla. A função de onda relacionada com a fenda A é $\psi_A = 2 \text{ unidades}$ enquanto que com a fenda B é $\psi_B = 6 \text{ unidades}$. Sabendo-se que quando apenas a fenda A encontra-se aberta passam por ela 100 elétrons/s, responda:

- Quantos elétrons passam pela fenda B quando apenas esta encontra-se aberta?
- Quantos elétrons passam pelas fendas quando as duas encontram-se abertas?

➤ **Resolução:**

a) A razão entre as “intensidades” das ondas (ou seja, *probabilidades*) será:

$$\frac{|\psi_B|^2}{|\psi_A|^2} = \frac{36}{4} = 9 \Rightarrow \text{passam 9 vezes mais elétrons pela fenda B do que por A, ou seja, passam 900 elétrons/s}$$

b) A amplitude total da função de onda resultante, aplicando o *Princípio da Superposição*, será: $\psi = \psi_A + \psi_B = 8 \Rightarrow |\psi|^2 = 64$

Comparando com a fenda A apenas:

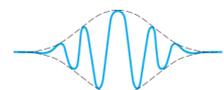
$$\frac{|\psi|^2}{|\psi_A|^2} = \frac{64}{4} = 16 \Rightarrow |\psi|^2 = 16|\psi_A|^2$$

(ou seja, a Probabilidade de que um elétron passe pelas duas fendas é 16x maior que a Probabilidade dele passar pela fenda A, quando a fenda B estiver fechada)

$$\therefore |\psi|^2 = 16|\psi_A|^2 = 1600 \text{ elétrons / s } \left(\begin{array}{l} \text{passam pelo conjunto} \\ \text{de fendas} \end{array} \right)$$

➤ Este formalismo levanta algumas questões enigmáticas: o que acontece quando se lança apenas um elétron de casa vez em direção às fendas, considerando o padrão de interferência observado no anteparo?

➤ Pela proposta ondulatória, cada elétron seria, neste caso, representado por um *pacote de ondas* que, a princípio, passaria pelas duas fendas.



- Mas como o elétron não pode ser dividido, por qual fenda ele efetivamente passará?
- Muitos físicos, incluindo Einstein, se propuseram a responder esta pergunta, através de alguma experiência apropriada, mas nenhum deles teve sucesso.
- O problema é que qualquer tentativa de medida irá interferir no sistema, modificando a configuração original!
- E a grande questão é que, pela formulação da Física Quântica, as “ondas ψ ” associadas às partículas não correspondem a qualquer tipo de oscilação de algum ente físico.
- Isto é, a função ψ não tem qualquer significado físico direto; contrariamente às ondas clássicas que podem ser observadas e medidas em laboratório.
- Para finalizar, vamos agora discutir um outro ponto muito importante.
- Agora, se pela Física Clássica é perfeitamente plausível medir a posição (x) e a velocidade (momento p) de uma partícula, em um dado instante t , com a precisão que se queira, o mesmo não ocorre com relação a sistemas quânticos.
- Em 1927, o físico alemão *Werner Heisenberg* demonstrou que quanticamente seria impossível medir, com precisão, a posição e o momento linear de uma partícula simultaneamente: este ficou conhecido como sendo o **Princípio da Incerteza**.
- Ou seja, se Δx corresponder à incerteza na medida de posição da partícula e Δp a incerteza na medida do seu momento, então segundo o **Princípio de Incerteza** de Heisenberg a relação seguinte deve sempre ser satisfeita:

$$\Delta x \Delta p \geq \frac{\hbar}{2}$$

- De forma que, se Δx for muito pequeno, então Δp deverá ser muito grande e vice-versa.
- E esta impossibilidade não advém da questão dos aparelhos de medida serem adequados, mas sim da própria estrutura atômica da matéria!
- Uma outra relação de incerteza que vale ser lembrada é a que envolve as grandezas energia ($E = hf$) e tempo:

$$\Delta E \Delta t \geq \frac{\hbar}{2}$$

- **Exemplo:** A velocidade de um elétron é medida como sendo $v = 5,00000 \times 10^3 \text{ m/s}$, sendo que a incerteza na medida é de 0,003%. Qual seria a incerteza mínima que se obteria na medida de posição deste elétron?

➤ **Resolução:** Dada a velocidade, temos o momento do elétron:

$$p_e = m_e v_e = (5,000 \times 10^3)(9,109 \times 10^{-31}) = 45,547 \times 10^{-28} \text{ Kg} \cdot \text{m} / \text{s}$$

$$\therefore \Delta p = (0,00003)(45,547 \times 10^{-28}) = 0,0014 \times 10^{-28}$$

0,003 %

de forma que: $p = (45,547 \pm 0,001) \times 10^{-28} \text{ kg} \cdot \text{m} / \text{s}$

e como $\Delta x \Delta p \geq \hbar / 2$: $\Delta x_{\min} = \frac{\hbar}{4\pi \Delta p} = 0,377 \text{ mm}$

➤ **Exemplo:** O tempo médio de decaimento de um átomo excitado é de $\tau \approx 10^{-8} \text{ s}$.

Considerando que este valor corresponde à incerteza na medida temporal:

a) Calcule a largura da raia Δf correspondente, utilizando o *Princípio de Incerteza*.

b) Se $\lambda_{\text{raia}} = 500 \text{ nm}$, ache o alargamento relativo $\Delta f / f_0$ desta raia.

➤ **Resolução:**

a) $\Delta E \Delta t \geq \frac{\hbar}{2}$; $\Delta E = h \Delta f$ $\therefore \Delta f = \frac{\hbar}{4\pi \hbar \tau} = 8 \times 10^6 \text{ Hz}$

note que esta é a incerteza relacionada com o nível de energia do átomo bem como com a energia do fóton emitido devido ao decaimento.

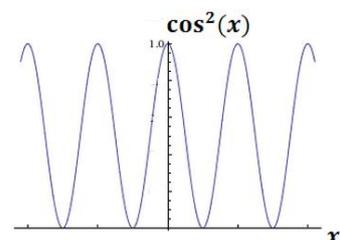
b) $f_0 = \frac{c}{\lambda} = 6,0 \times 10^{14} \text{ Hz}$ $\therefore \frac{\Delta f}{f_0} = \frac{8 \times 10^6}{6 \times 10^{14}} = 1,3 \times 10^{-8}$

➤ Vamos mostrar agora qual será o procedimento a ser seguido para descobirmos as funções de onda adequadas para os sistemas físicos de interesse.

➤ Considerando novamente o caso de uma partícula livre (em 1D) que possui um comprimento de onda de *de Broglie* λ_0 ($k_0 = 2\pi / \lambda_0$) correspondente ao momento linear $p_0 = h / \lambda_0$, talvez pudéssemos pensar em representá-la, por analogia com o estudo que já fizemos sobre as ondas eletromagnéticas clássicas, da forma:

$$\psi = A \cos(k_0 x - \omega t); \text{ com densidade de probabilidade } |\psi|^2 = A^2 \cos^2(k_0 x - \omega t)$$

➤ Mas, se assim fosse, haveria posições no eixo x nas quais a partícula nunca seria encontrada!



- Também por esta razão é que a função de onda adequada para representar uma partícula livre é da forma:

$$\boxed{\psi = Ae^{i(k_0x - \omega t)}}; \text{ de maneira que:}$$

$$|\psi|^2 = \psi\psi^* = \left(Ae^{i(k_0x - \omega t)}\right)\left(Ae^{-i(k_0x - \omega t)}\right) = \underline{\underline{A^2, \text{ constante!}}}$$

- Ou seja, a probabilidade de encontrar a partícula em qualquer ponto do eixo x é a mesma (como deveríamos esperar).

- Lembrando agora da *Lei de Conservação de Energia*: $E = E_{cin} = E_{pot}$, vamos

escrevê-la da forma: $\boxed{E = \frac{p^2}{2m} + U}$; $\underline{p = \hbar K}$.

- E veja que interessante: se multiplicarmos os dois lados desta equação pela função de onda ψ , teremos: $E\psi = \frac{1}{2m} p^2\psi + U\psi$

- Agora, considerando que $\psi = Ae^{i(kx - \omega t)} \Rightarrow \frac{d\psi}{dx} = ikAe^{i(kx - \omega t)} \Rightarrow$

$$\Rightarrow \frac{d^2\psi}{dx^2} = i^2k^2Ae^{i(kx - \omega t)} = -k^2\psi = -\frac{p^2}{\hbar^2}\psi \Rightarrow \underline{\underline{p^2\psi = -\hbar^2 \frac{d^2\psi}{dx^2}}}$$

- Substituindo na equação de *conservação de energia*:

$$\boxed{-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi}{dx^2} + U\psi = E\psi}; \text{ e esta é a famosa } \textbf{"Equação de Schrödinger"}$$

(independente do tempo)

(veja no *Apêndice* uma outra maneira interessante de se chegar a esta equação)

- E será esta a equação a ser resolvida para obtermos a função de onda ψ do sistema a ser estudado, conhecendo a *função potencial* U correspondente.
- Propriedades a serem satisfeitas pela função de onda ψ :
 - Deve ser unívoca
 - Deve ser contínua
 - A primeira derivada deve ser contínuo
- Na próxima aula mostraremos como resolver esta equação para alguns sistemas físicos de interesse.

Apêndice: Forma alternativa para se chegar à equação de Schrödinger

- Como vimos, os fenômenos quânticos envolvendo partículas com momento linear $p = mv$ possuem, associado a eles, um caráter ondulatório de forma que também $p = h / \lambda = \hbar K$.
- É razoável supor que a função de onda ψ (que irá descrever o caráter ondulatório da partícula), por sua vez, deva ser solução de uma equação de onda (em analogia com ondas em uma corda, campos \vec{E} e \vec{B} das equações de Maxwell, etc.) do tipo:

$$\frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} - \frac{1}{v^2} \frac{\partial^2 \psi}{\partial t^2} = 0 \quad (1)$$

"velocidade da onda"

- Considerando que, para uma partícula livre: $\psi(x, t) = e^{i(kx - \omega t)} \Rightarrow$
 $\Rightarrow \psi(x, t) = A e^{ikx} e^{-i\omega t}$; que representaremos por $\psi(x, t) = \psi(x) e^{i\omega t}$
- Derivando 2 vezes esta última equação em relação a x e t , e substituindo na equação de onda (1):

$$\frac{\partial^2 \psi(x)}{\partial x^2} e^{-i\omega t} - \frac{1}{v^2} (-i)^2 \omega^2 \psi(x) e^{-i\omega t} = 0 \Rightarrow \frac{\partial^2 \psi(x)}{\partial x^2} + \frac{\omega^2}{v^2} \psi(x) = 0 \quad (2)$$

- Mas: $\frac{\omega^2}{v^2} = \frac{(2\pi f)^2}{\lambda^2}$; e como $p = \frac{h}{\lambda} \Rightarrow \frac{1}{\lambda^2} = \frac{p^2}{h^2}$, $\therefore \frac{\omega^2}{v^2} = \frac{p^2}{(h/2\pi)^2} = \frac{p^2}{\hbar^2}$ (3)

- Da conservação de energia: $E = E_{cin} + E_{pot} = \frac{p^2}{2m} + U \Rightarrow p^2 = 2m(E - U)$ (4)

- Substituindo (4) em (3), e depois em (2):

$$\frac{\partial^2 \psi(x)}{\partial x^2} + \frac{2m(E - U)}{\hbar^2} \psi(x) = 0 \Rightarrow \boxed{-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2 \psi}{dx^2} + U\psi = E\psi}$$

Equação de Schrödinger independente do tempo