

9: Poço quadrado unidimensional infinito

Este é o problema mais simples envolvendo um sistema localizado. Uma partícula move-se livremente ao longo do eixo x , exceto pelo fato de que, nas posições $x = 0$ e $x = a$, existem paredes impenetráveis: exige-se, isto é, que

a probabilidade de a partícula estar fora do intervalo $0 \leq x \leq a$ seja estritamente 0. Formalmente isto se realiza exigindo que a função de onda da partícula seja nula nas paredes, que podem ser consideradas infinitamente

espessas. Portanto, $\psi(x) = 0$ para $x \geq a$ e para $x \leq 0$.

Procuramos os estados estacionários. Na região interna às paredes, temos

$$-\hbar^2 \frac{d^2 \psi(x)}{2m dx^2} = E \psi(x) \quad (52)$$

onde E é um número positivo ou nulo. (O “fundo do poço” é o ponto de energia zero, por definição). A Eq.(52) pode ser reescrita como

$$-\frac{d^2}{dx^2} \psi(x) = \frac{2m}{\hbar^2} E \psi(x) \quad (53)$$

e, introduzindo

$$k^2 = \frac{2m}{\hbar^2} E \quad (54)$$

temos

$$\frac{d^2 \psi(x)}{dx^2} = -k^2 \psi(x) \quad (55)$$

Esta é uma equação diferencial bem conhecida. Sua solução geral é:

$$\psi(x) = A \sin kx + B \cos kx. \quad (56)$$

Temos, adicionalmente, as condições de contorno

$$\psi(0) = \psi(a) = 0 \quad (57)$$

Para satisfazer $\psi(0) = 0$, basta tomar $B = 0$, pois o seno se anula automaticamente em $x = 0$. Então, antes de usar a segunda condição de contorno, temos

$$\psi(x) = A \sin kx \quad (58)$$

A segunda condição de contorno exige que

$$A \sin ka = 0 \quad (59)$$

e sabemos que o seno se anula em qualquer arco da forma $n\pi$, com n inteiro qualquer. Logo, devemos ter

$$ka = n\pi \quad (60)$$

ou seja, k tem seus valores restritos aos da forma

$$k_n = \frac{n\pi}{a} \quad (61)$$

onde acrescentamos um índice a k para maior clareza. Em suma, as soluções da equação de Schrödinger (52) que satisfazem as condições de contorno (57) são

$$\psi_n(x) = A \sin\left(\frac{n\pi}{a}x\right) \quad (62)$$

com $n = 0, 1, 2, \dots, 9$.

Note-se que é a condição de a função de onda se anular em $x = a$ que restringe os valores de k , e portanto os valores da energia, já que

$$E_n = \frac{\hbar^2 k_n^2}{2m} = \frac{\hbar^2 n^2 \pi^2}{2m a^2} \quad (63)$$

Diferentemente do que acontece na física clássica, a energia não varia continuamente: do valor E_n passa-se, a seguir, ao valor E_{n+1} , e

$$E_{n+1} - E_n = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m a^2} [(n+1)^2 - n^2] = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m a^2} (2n+1) \quad (64)$$

Temos, isto é, um espectro discreto para a energia. Espectros discretos para a energia estão sempre ligados ao fato de o sistema ser localizado, isto é, ter localização restrita a uma parte finita do espaço. Sistemas que podem estar em toda a parte, como partículas livres, têm espectro contínuo.

É útil normalizar as funções de onda: os postulados interpretativos ficam mais simples, quando isto é feito. Para tanto, vamos exigir que

$$\int_0^a dx |\psi_n(x)|^2 = 1 \quad (65)$$

ou

$$|K|^2 \int_0^a dx \sin^2 \frac{n\pi x}{a} = 1 \quad (66)$$

Usando a relação

$$\sin^2 \frac{n\pi x}{a} = \frac{1}{2} \left(1 - \cos \frac{2n\pi x}{a} \right)$$

obtemos

$$\frac{|K|^2}{2} \int_0^a dx \left(1 - \cos \frac{2n\pi x}{a} \right) = \frac{|K|^2}{2} \left\{ a - \int_0^a dx \cos \frac{2n\pi x}{a} \right\} = \frac{|K|^2}{2} a \quad (67)$$

Logo, $|K|^2 = \frac{2}{a}$ e podemos escolher $K = \sqrt{\frac{2}{a}}$, já que a fase da função de onda é arbitrária. Assim,

$$\psi_n(x) = \sqrt{\frac{2}{a}} \sin \frac{n\pi x}{a} \quad (68)$$

leitor não terá dificuldades em mostrar o resultado mais geral:

$$\int_0^a dx \psi_n^*(x) \psi_m(x) = \delta_{nm} \quad (69)$$

que exhibe a ortogonalidade das funções de onda correspondentes a energia s diferentes.

A função de onda completa para esses estados estacionários é então

Autor: Henrique Fleming

$$\psi_n(x, t) = \sqrt{\frac{2}{a}} \sin \frac{n\pi x}{a} e^{-\frac{i}{\hbar} E_n t} \quad (70)$$

$$E_n = \frac{\hbar^2 n^2 \pi^2}{2ma^2}$$

com

Estados não estacionários, na realidade estados quaisquer, podem ser obtidos

por combinações lineares desses $\psi_n(x, t)$.