

# Visualização Completa dos Sistemas Quânticos Fundamentais

Samuel Keullen Sales

October 12, 2025

## **Contents**

# 1 Poço Infinito Unidimensional

## Equação e Solução

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi}{dx^2} = E\psi, \quad \psi(0) = \psi(L) = 0$$

Soluções normais:

$$\psi_n(x) = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin \frac{n\pi x}{L}, \quad E_n = \frac{n^2\pi^2\hbar^2}{2mL^2}$$

## Densidade de Probabilidade

A densidade de probabilidade é:

$$\rho_n(x) = |\psi_n(x)|^2 = \frac{2}{L} \sin^2\left(\frac{n\pi x}{L}\right)$$

Ela indica a chance relativa de encontrar a partícula em cada ponto  $x$ .

- Para  $n = 1$ : máxima probabilidade no centro, sem nós.
- Para  $n = 2$ : há um nó central ( $\rho = 0$  em  $x = L/2$ ), indicando uma região onde a partícula nunca é detectada.
- Para  $n = 3$ : dois nós — o padrão ondulatório cresce com  $n$ .

A função de onda muda de sinal entre nós, mas  $|\psi|^2$  sempre é positiva.

## Exemplo Numérico

Para  $L = 1$  m,  $m = 1$  kg,  $\hbar = 1$  Js:

$$E_1 = 4.9348 \text{ J}, \quad E_2 = 19.7392 \text{ J}, \quad E_3 = 44.4132 \text{ J}$$

A probabilidade de encontrar a partícula no intervalo  $0.4 < x < 0.6$  (no estado fundamental) é:

$$P_{(0.4,0.6)} = \int_{0.4}^{0.6} \rho_1(x) dx = \frac{2}{L} \int_{0.4}^{0.6} \sin^2(\pi x) dx \approx 0.124$$

Ou seja, cerca de 12,4% de chance de detectar a partícula nessa região.

## Interpretação Física

O poço infinito representa confinamento absoluto: a partícula só existe entre  $x = 0$  e  $x = L$ . As regiões onde  $\rho_n(x)$  é alta são análogas às posições “mais prováveis” do elétron em uma cavidade quântica. O aumento de  $n$  corresponde a maior energia cinética e frequência de oscilação — o comportamento aproxima-se do clássico.

## 2 Oscilador Harmônico Quântico

### Equação e Soluções

$$\left[ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} + \frac{1}{2} m \omega^2 x^2 \right] \psi = E \psi$$
$$E_n = \hbar \omega \left( n + \frac{1}{2} \right)$$
$$\psi_n(x) = \left( \frac{m\omega}{\pi \hbar} \right)^{1/4} \frac{1}{\sqrt{2^n n!}} H_n \left( \sqrt{\frac{m\omega}{\hbar}} x \right) e^{-\frac{m\omega x^2}{2\hbar}}$$

### Densidade e Forma da Onda

O termo exponencial  $e^{-m\omega x^2/2\hbar}$  garante confinamento — a partícula é mais provável próxima ao centro  $x = 0$ . Os polinômios de Hermite  $H_n(x)$  introduzem nós e alternância de sinal conforme  $n$  aumenta.

- $n = 0$ : sem nós, máxima densidade no centro.
- $n = 1$ : um nó central, simetria ímpar.
- $n = 2$ : dois nós, simetria par.

### Exemplo Numérico

Para  $m = 1 \text{ kg}$ ,  $\omega = 1 \text{ rad/s}$ ,  $\hbar = 1 \text{ Js}$ :

$$E_0 = 0.5 \text{ J}, \quad E_1 = 1.5 \text{ J}, \quad E_2 = 2.5 \text{ J}$$

A densidade no estado fundamental:

$$\rho_0(x) = \left( \frac{m\omega}{\pi \hbar} \right)^{1/2} e^{-\frac{m\omega x^2}{\hbar}}$$

A largura da distribuição é  $\Delta x = \sqrt{\frac{\hbar}{2m\omega}} = 0.707 \text{ m}$ . Ela define a incerteza de posição mínima do sistema — origem do princípio de Heisenberg.

### Interpretação Física

O oscilador harmônico descreve qualquer sistema que oscile em torno de um equilíbrio: vibração de átomos, modos de cordas ou campos quantizados. Cada nível  $E_n$  corresponde à excitação de um “quantum” de vibração. A energia de ponto zero ( $E_0 = \frac{1}{2} \hbar \omega$ ) mostra que mesmo no estado mais baixo há flutuações inevitáveis.

## 3 Átomo de Hidrogênio

### Equação e Soluções

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} \nabla^2 \psi - \frac{e^2}{4\pi \epsilon_0 r} \psi = E \psi$$

com soluções separáveis:

$$\psi_{n\ell m}(r, \theta, \phi) = R_{n\ell}(r)Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$

Energias:

$$E_n = -\frac{\mu e^4}{2(4\pi\epsilon_0)^2 \hbar^2} \frac{1}{n^2}$$

## Função Radial

O termo radial mais simples ( $n = 1, \ell = 0$ ):

$$R_{10}(r) = 2 \left( \frac{1}{a_0} \right)^{3/2} e^{-r/a_0}$$

onde  $a_0 = 5.29 \times 10^{-11} \text{ m}$  é o raio de Bohr.

A densidade radial de probabilidade é:

$$P(r) = r^2 |R_{10}(r)|^2 = 4 \left( \frac{r^2}{a_0^3} \right) e^{-2r/a_0}$$

Seu máximo ocorre em  $r = a_0$ , ou seja, o elétron é mais provável de ser encontrado a um raio de Bohr do núcleo.

## Exemplo Numérico

$$E_1 = -13.6 \text{ eV}, \quad E_2 = -3.4 \text{ eV}, \quad E_3 = -1.51 \text{ eV}$$

A transição  $n = 3 \rightarrow n = 2$  libera:

$$\Delta E = 1.89 \text{ eV} \Rightarrow \lambda = \frac{hc}{\Delta E} = 656 \text{ nm}$$

correspondendo à linha vermelha da série de Balmer ( $H_\alpha$ ).

## Interpretação Física

O átomo de hidrogênio representa o equilíbrio entre atração coulombiana e confinamento quântico. A densidade  $P(r)$  explica a “nuvem eletrônica” — regiões de maior probabilidade. Os números quânticos  $n, \ell, m$  descrevem o tamanho, forma e orientação dessa nuvem. Cada transição entre níveis gera um fóton, origem dos espectros atômicos.

## 4 Conclusão Geral

- O **poço infinito** introduz quantização por confinamento espacial e nós de onda.
- O **oscilador harmônico** introduz o formalismo de operadores e o conceito de energia de ponto zero.
- O **átomo de hidrogênio** introduz potenciais reais e revela a estrutura discreta da matéria observável.

A densidade de probabilidade  $|\psi|^2$  é o elo comum entre todos — é ela que conecta o formalismo matemático à interpretação física. Na teoria de campos, cada modo quântico de um campo comporta-se como um oscilador harmônico, e cada excitação (fóton, elétron, bóson) é uma “partícula” desse campo.