



4300315

# Introdução à Física Atômica e Molecular

## **Método Variacional\*** **e** **Aplicações Elementares**

\*Referência Principal:

D. Vianna, A. Fazzio e S. Canuto, *Teoria Quântica de Moléculas e Sólidos*

# O Princípio Variacional

**Funcional da Energia:** 
$$E = \frac{\langle \psi | H | \psi \rangle}{\langle \psi | \psi \rangle}$$

**Teorema 1:** Os auto-estados da equação de Schrödinger independente do tempo são extremos do funcional da energia. Impor que o funcional seja estável frente a variações arbitrárias de *primeira ordem*,  $|\psi\rangle \rightarrow |\psi\rangle + |\delta\psi\rangle$ , resulta em impor que  $|\psi\rangle$  seja um auto-estado de  $H$ .

$$|\psi + \delta\psi\rangle \longrightarrow E + \delta E$$

$$\delta E = 0 \implies H|\psi\rangle = E|\psi\rangle$$

**Teorema 2:** A energia do estado fundamental ( $E_0$ ) é o mínimo do funcional da energia.

$$\frac{\langle \psi | H | \psi \rangle}{\langle \psi | \psi \rangle} \geq E_0$$

# O Método Variacional

**Exercício:** Aplique o método variacional para obter a energia e a função de onda do estado fundamental do oscilador harmônico simples,

$$H = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} + \frac{1}{2} m \omega^2 x^2$$

(a) Utilizando a função tentativa gaussiana  $\psi(x)$  dada abaixo ( $N$  é a constante de normalização), obtenha a energia em função do parâmetro variacional  $\alpha$ . (b) Imponha a condição de extremo e determine o “melhor” valor do parâmetro  $\alpha$ . (c) Obtenha a energia e a função de onda aproximadas para o estado fundamental.

$$\psi(x; \alpha) = N \exp\left(-\frac{1}{2}\alpha x^2\right)$$

$$\langle \psi | \psi \rangle = N^2 \int_{-\infty}^{\infty} dx e^{-\alpha x^2} = N^2 \left( \frac{\pi}{\alpha} \right)^{1/2}$$

$$\langle \psi | V | \psi \rangle = N^2 \frac{1}{2} m \omega^2 \int_{-\infty}^{\infty} dx x^2 e^{-\alpha x^2} = \frac{1}{4} N^2 m \omega^2 \left( \frac{\pi}{\alpha^3} \right)^{1/2}$$

$$\langle \psi | T | \psi \rangle = -\frac{(N\hbar)^2}{2m} \int_{-\infty}^{\infty} dx e^{-\frac{1}{2}\alpha x^2} \frac{d^2}{dx^2} e^{-\frac{1}{2}\alpha x^2} = \frac{(\hbar N)^2}{4} \sqrt{\pi \alpha}$$

Condição de extremo (“melhor” expoente):

$$E = \frac{\langle \psi | H | \psi \rangle}{\langle \psi | \psi \rangle} = \frac{\hbar^2}{4m} \alpha + \frac{m\omega^2}{4\alpha} \quad \frac{dE}{d\alpha} = 0 \implies \alpha = \frac{m\omega}{\hbar}$$

Substituindo o expoente acima no funcional da energia e na função de onda:

$$E(\bar{\alpha}) = \frac{1}{2} \hbar \omega \quad \psi(x; \bar{\alpha}) = \left( \frac{m\omega}{\pi \hbar} \right)^{1/4} \exp \left( -\frac{m\omega}{2\hbar} x^2 \right)$$

# O Método Variacional

**Exercício:** Aplique o método variacional para obter a energia e a função de onda do estado fundamental do oscilador harmônico simples,

$$H = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} + \frac{1}{2} m \omega^2 x^2$$

(a) Utilizando a função tentativa lorentziana  $\psi(x)$  dada abaixo ( $N$  é a constante de normalização), obtenha a energia em função do parâmetro variacional  $\alpha$ . (b) Imponha a condição de extremo e determine o “melhor” valor do parâmetro  $\alpha$ . (c) Obtenha a energia e a função de onda aproximadas para o estado fundamental.

$$\psi(x; \alpha) = N \frac{\alpha}{x^2 + \alpha^2}$$

$$\langle \psi | \psi \rangle = N^2 \frac{\pi}{2\alpha}$$

$$\langle \psi | x^2 | \psi \rangle = N^2 \frac{\pi\alpha}{2}$$

$$\langle \psi | \frac{d^2}{dx^2} | \psi \rangle = -N^2 \frac{\pi}{4\alpha^3}$$

Condição de extremo:

$$E = \frac{\langle \psi | H | \psi \rangle}{\langle \psi | \psi \rangle} = \frac{\hbar^2}{4m\alpha^2} + \frac{m\omega^2}{2}\alpha^2 \quad \frac{dE}{d\alpha} = 0 \implies \bar{\alpha} = \frac{1}{2^{1/4}} \left( \frac{\hbar}{m\omega} \right)^{1/2}$$

Substituindo o expoente acima no funcional da energia e na função de onda:

$$E(\bar{\alpha}) = \frac{1}{\sqrt{2}} \hbar\omega \quad \psi(x; \bar{\alpha}) = \left( \frac{2^{3/2} \hbar}{\pi^2 m\omega} \right)^{1/4} \frac{\sqrt{\frac{\sqrt{2}\hbar}{m\omega}}}{x^2 + \frac{\sqrt{2}\hbar}{m\omega}}$$

# O Método Variacional

**Exercício:** Aplique o método variacional para obter a energia e a função de onda do estado fundamental ( $n = 1, l = 0$ ) do átomo hidrogenóide,

$$H = -\frac{\hbar^2}{2\mu} \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} r + \frac{\hbar^2 l(l+1)}{2\mu r^2} - \frac{Ze^2}{r}$$

(a) Utilizando a função tentativa gaussiana  $\psi(x)$  dada abaixo ( $N$  é a constante de normalização), obtenha a energia em função do parâmetro variacional  $\alpha$ . (b) Imponha a condição de extremo e determine o “melhor” valor do parâmetro  $\alpha$ . (c) Obtenha a energia e a função de onda aproximadas para o estado fundamental.

$$\psi(\mathbf{r}) = N \exp\left(-\frac{1}{2}\alpha r^2\right)$$

$$\langle \psi | \psi \rangle = N^2 \left( \frac{\pi}{\alpha} \right)^{3/2}$$

$$\langle \psi | \frac{1}{r} | \psi \rangle = N^2 \frac{2\pi}{\alpha}$$

$$\langle \psi | \nabla^2 | \psi \rangle = \langle \psi | \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} r | \psi \rangle = -\frac{3}{2} N^2 \left( \frac{\pi^3}{\alpha} \right)^{1/2}$$

Condição de extremo:

$$E(\alpha) = \frac{3\hbar^2}{4m} \alpha - \frac{2Ze^2}{\pi^{1/2}} \alpha^{1/2} \quad \frac{dE}{d\alpha} = 0 \implies \bar{\alpha} = \left( \frac{4mZe^2}{3\hbar^2\pi^{1/2}} \right)^2$$

Relembrando as definição de  $E_I$  (aula anterior) e do raio de Bohr:

$$E(\bar{\alpha}) = -\frac{4m}{3\pi} \frac{Z^2 e^4}{\hbar^2} = -\frac{8}{3\pi} E_I \quad \psi(r; \alpha) = \left( \frac{4Z}{3\pi a_0} \right)^{3/2} \exp \left[ -\frac{2}{9\pi} \left( \frac{2Zr}{a_0} \right)^2 \right]$$