

## Formulário

<ul style="list-style-type: none"> <li>• <math>e^{i\theta} = \cos(\theta) + i \sin(\theta)</math></li> <li>• <math>\sin(\alpha + \beta) = \sin(\alpha) \cos(\beta) + \cos(\alpha) \sin(\beta)</math></li> <li>• <math>\cos(\alpha + \beta) = \cos(\alpha) \cos(\beta) - \sin(\alpha) \sin(\beta)</math></li> <li>• Função de onda <math>\psi(x, y, z; t)</math></li> <li>• <math>\langle \phi   \psi \rangle = \int \phi^* \psi \, dx \, dy \, dz</math></li> <li>• <math>\ \psi\ ^2 = \int \psi^* \psi \, dx \, dy \, dz</math></li> <li>• Hermit. <math>\langle \phi   A\psi \rangle = \langle A\phi   \psi \rangle</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <math>A  \psi_\lambda\rangle = \lambda  \psi_\lambda\rangle</math></li> <li>• <math> \psi\rangle = \sum_\lambda c_\lambda  \psi_\lambda\rangle</math></li> <li>• <math>\rho(\lambda) =  \langle \psi_\lambda   \psi \rangle ^2 / \langle \psi   \psi \rangle</math></li> <li>• <math>\langle A \rangle = \int \psi(x)^* A \psi(x) \, dx</math></li> <li>• <math>\sigma_A = \sqrt{\langle (A - \langle A \rangle)^2 \rangle}</math></li> <li>• <math>\sigma_x \sigma_p \geq \hbar/2</math></li> <li>• <math>\sigma_A \sigma_B \geq \frac{ \langle [A, B] \rangle }{2}</math></li> <li>• <math>\sigma_E \sigma_t \geq \frac{\hbar}{2}</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• De Broglie <math>\lambda_B = 2\pi\hbar/p</math></li> <li>• <math>p_x = -i\hbar \frac{\partial}{\partial x}</math></li> <li>• <math>\vec{p} = -i\hbar \vec{\nabla}</math></li> <li>• <math>\vec{p} = \hbar \vec{k}</math></li> <li>• <math> \psi_{\vec{k}}\rangle = \mathcal{N} e^{-i\vec{k}\vec{r}}</math></li> <li>• <math>H = \frac{p^2}{2m} + V(x, p)</math></li> <li>• <math>H \psi_E(\dots) = E \psi_E(\dots)</math></li> <li>• <math>i\hbar \frac{\partial \psi}{\partial t} = H \psi</math></li> </ul>
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Caixa:</li> <li>• <math>\psi_n(x) = \sqrt{\frac{2}{l_x}} \sin\left(n\pi \frac{x}{l_x}\right)</math></li> <li>• <math>E_n = n^2 \frac{\hbar^2 \pi^2}{2ml_x^2} \quad n = 1, \dots</math></li> <li>• Osc. Har. <math>V(x) = cx^2/2</math></li> <li>• <math>\omega = \sqrt{\frac{c}{m}} \quad l = \sqrt{\frac{\hbar}{m\omega}}</math></li> <li>• <math>h_0(x) = \frac{1}{(\pi l^2)^{1/4}} e^{-\frac{x^2}{2l^2}}</math></li> <li>• <math>h_1(x) = \frac{2x/l}{(4\pi l^2)^{1/4}} e^{-\frac{x^2}{2l^2}}</math></li> <li>• <math>h_2(x) = \frac{2(x/l)^2 - 1}{(4\pi l^2)^{1/4}} e^{-\frac{x^2}{2l^2}}</math></li> <li>• <math>h_3(x) = \frac{2(x/l)^3 - 3x/l}{(9\pi l^2)^{1/4}} e^{-\frac{x^2}{2l^2}}</math></li> <li>• <math>E_n = \frac{1+2n}{2} \hbar\omega \quad n = 0, \dots</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <math>\vec{L} = -i\hbar \vec{r} \times \vec{\nabla}</math></li> <li>• <math>L_z = -i\hbar \frac{\partial}{\partial \varphi}; L_\pm = L_x \pm iL_y</math></li> <li>• <math>L_z Y_l^m = m\hbar Y_l^m \quad m = -l \dots l</math></li> <li>• <math>L^2 Y_l^m = l(l+1)\hbar^2 Y_l^m</math></li> <li>• <math>L_\pm Y_l^m = \sqrt{l(l+1) - m(m \pm 1)} \hbar Y_l^{m \pm 1}</math></li> <li>• <math>Y_0^0 = \sqrt{\frac{1}{4\pi}}</math></li> <li>• <math>rY_1^0 = \sqrt{\frac{3}{4\pi}} z</math></li> <li>• <math>rY_1^{\pm 1} = \mp \sqrt{\frac{3}{8\pi}} (x \pm iy)</math></li> <li>• <math>r^2 Y_2^0 = \sqrt{\frac{5}{16\pi}} (2z^2 - x^2 - y^2)</math></li> <li>• <math>r^2 Y_2^{\pm 1} = \mp \sqrt{\frac{5}{8\pi}} z(x \pm iy)</math></li> <li>• <math>r^2 Y_2^{\pm 2} = \sqrt{\frac{15}{32\pi}} (x \pm iy)^2</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <math>x = r \sin(\theta) \cos(\varphi)</math> <math>y = r \sin(\theta) \sin(\varphi)</math> <math>z = r \cos(\theta)</math></li> <li>• <math>V(r) = -\frac{e^2 Z}{4\pi\epsilon_0 r}</math></li> <li>• <math>\psi_{nlm} = R_{nl}(r) Y_l^m(\theta, \varphi)</math></li> <li>• <math>E_n = -\frac{\hbar^2}{2m_e a_0^2 n^2} = -\frac{13.6 \text{ eV}}{n^2}</math></li> <li>• <math>R_{10} = \frac{2}{\sqrt{a_0^3}} e^{-\frac{r}{a_0}}</math></li> <li>• <math>R_{20} = \frac{2-r/a_0}{2\sqrt{2} a_0^3} e^{-\frac{r}{2a_0}}</math></li> <li>• <math>R_{21} = \frac{r/a_0}{2\sqrt{6} a_0^3} e^{-\frac{r}{2a_0}}</math></li> <li>• <math>V_Y = -C_Y \frac{e^{-\frac{m_B e^2 r}{\hbar c}}}{r}</math> Yukawa</li> <li>• <math>\frac{d\langle A \rangle}{dt} = \frac{i}{\hbar} \langle [H, A] \rangle + \langle \frac{\partial A}{\partial t} \rangle</math></li> <li>• <math>a^+  i\rangle = \sqrt{i+1}  i+1\rangle</math></li> </ul>
<ul style="list-style-type: none"> <li>• <math>\hbar = 1.054571 \times 10^{-34} \text{ J.s}</math></li> <li>• <math>\hbar = 6.58120 \dots \times 10^{-16} \text{ eV.s}</math></li> <li>• <math>m_e = 9.109383 \dots \times 10^{-31} \text{ kg}</math></li> <li>• <math>c = 2.99792 \times 10^8 \text{ m/s}</math></li> <li>• <math>1 \text{ eV} \approx 1.6 \times 10^{-19} \text{ J}</math></li> <li>• <math>m_e c^2 \approx 511 \times 10^3 \text{ eV}</math></li> <li>• <math>e = 1.60217 \dots \times 10^{-19} \text{ C}</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <math>m_p c^2 = 938 \times 10^6 \text{ eV}</math></li> <li>• <math>\epsilon_0 = 8.8541 \times 10^{-12} \text{ C}^2/\text{Jm}</math></li> <li>• <math>\hbar c = 197.327 \text{ eV}\cdot\text{nm}</math></li> <li>• <math>\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} = \frac{\hbar c}{137.036}</math></li> <li>• <math>a_0 = \frac{4\pi\epsilon_0 \hbar^2}{m_e e^2} = 0.0529 \text{ nm}</math></li> <li>• <math>\text{Å} = 10^{-10} \text{ m}; \text{Fm} = 10^{-15} \text{ m}</math></li> <li>• <math>k_B = 8.617 \times 10^{-5} \text{ eV/K}</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <math>\int_{-\infty}^{+\infty} e^{-\frac{x^2}{a^2}} dx =  a  \sqrt{\pi}</math></li> <li>• <math>\int_{-\infty}^{+\infty} x^{2n+1} e^{-\frac{x^2}{a^2}} dx = 0</math></li> <li>• <math>\int_{-\infty}^{+\infty} x^2 e^{-\frac{x^2}{a^2}} dx = \frac{a^3}{2} \sqrt{\pi}</math></li> <li>• <math>\int_0^\infty r^n e^{-\frac{r}{a}} dr = n! a^{n+1} \quad a &gt; 0</math></li> <li>• <math>1 \text{ eV}\cdot\text{nm} = 1 \text{ MeV}\cdot\text{Fm}</math></li> <li>• <math>E_\gamma = \hbar\omega, \omega = 2\pi f \text{ e } c = \lambda f</math></li> </ul>

## Problemas: Série - 6

1. Mostre que a diferença do valor de expectativa da energia para um estado arbitrário e o estado fundamental é positivo e maior que o produto da diferença de energias entre o primeiro estado excitado e o estado fundamental vezes o modulo quadrado do coeficiente da expansão no primeiro estado excitado. (Sugestão: seguir a demonstração nos transparentes).
2. Uma forma simples de uma função de onda para 2 partículas é o produto de duas funções,  $\psi(\vec{r}_1, S_1, \vec{r}_2, S_2) = \psi_1(\vec{r}_1, S_1)\psi_2(\vec{r}_2, S_2)$ . Mostre que se  $\psi_1, \psi_2$  estão normalizadas, então  $\psi$  também está.
3. Mostre que para uma função de onda produto  $\psi(\vec{r}_1, S_1, \vec{r}_2, S_2) = \psi_1(\vec{r}_1, S_1)\psi_2(\vec{r}_2, S_2)$  o quociente da probabilidade de encontrar a partícula 1 em  $\vec{r}_a$  com projeção de spin  $+\frac{1}{2}$  e em  $\vec{r}_b$  com projeção de spin  $-\frac{1}{2}$  não depende de onde se define simultaneamente que está a partícula 2 e do seu spin. Calcule a probabilidade de encontrar a partícula 1 em  $\vec{r}_a$  com spin  $+\frac{1}{2}$  sem assumir qualquer condição sobre a partícula 2.
4. Quando os núcleos numa molécula estão próximos uns dos outros, os electrões influenciam-se uns aos outros. A função de onda produto, como acima, não é mais válida. Mas suponha que recebe a função de onda verdadeira e mais uma vez lhe pedem para desenhar a mancha mostrando a probabilidade de encontrar o electrão 1. Qual seria o problema para desenhar este gráfico?
5. Na molécula  $H_2$  o método variacional pode-se aplicar a uma função de onda do tipo,

$$\psi(\vec{r}_1, \vec{r}_2) = a\psi_l(\vec{r}_1)\psi_r(\vec{r}_2) + b\psi_r(\vec{r}_1)\psi_l(\vec{r}_2)$$

onde a normalização é dada por

$$a^2 + b^2 + 2abS = 1$$

e a densidade de número de electrões por

$$n(\vec{r}) = (a^2 + b^2) (\psi_l^2(\vec{r}) + \psi_r^2(\vec{r})) + 4ab S \psi_l(\vec{r})\psi_r(\vec{r})$$

sendo as funções de onda normalizadas  $\psi_l(\vec{r}) = R_{10}(\vec{r} - \vec{r}_l)Y_0^0$  e  $\psi_r(\vec{r}) = R_{10}(\vec{r} - \vec{r}_r)Y_0^0$ .

a) Se o integral de sobreposição, é dado por,

$$S(R) = e^{-\frac{R}{a_0}} \left( 1 + \frac{R}{a_0} + \frac{R^2}{3a_0^2} \right)$$

onde  $R$  é a distância entre os núcleos, calcule o valor de  $a_+^2$  quando  $a = b$  e  $a_-^2$  quando  $a = -b$  para  $R = \sqrt{2}a_0$ .

b) Calcule, no ponto  $\vec{r} = (\vec{r}_l + \vec{r}_r)/2$ , o quociente das densidades de presença  $\vec{n}_+$  para o estado em que  $a = b$  e  $\vec{n}_-$  para o estado em que  $a = -b$  em função de  $S$ . Calcule esse quociente para o mesmo valor de  $R$  da alínea anterior.

6. Designando por  $|+\frac{1}{2}\rangle$  e  $|-\frac{1}{2}\rangle$  os estados próprios ortonormados do operador de projeção de spin,  $S_z$ , para uma partícula de spin  $\frac{1}{2}$ , com valores próprios  $m_s\hbar = \pm\frac{1}{2}\hbar$  e sendo  $\phi(\vec{r})$  uma função espacial de norma  $\langle\phi|\phi\rangle = \int |\phi|^2 d^3\vec{r}$  determine o produto interno  $\langle\psi|\psi\rangle$  para

$$\psi(\vec{r}, S_z) = \phi(\vec{r}) \left( |+\frac{1}{2}\rangle + i|-\frac{1}{2}\rangle \right).$$

7. O átomo de hélio tem dois electrões. Considere para cada electrão as quatro combinações de funções de onda  $\phi_{1s}|1/2\rangle$ ,  $\phi_{1s}|-1/2\rangle$ ,  $\phi_{2s}|1/2\rangle$ ,  $\phi_{2s}|-1/2\rangle$  onde os estados "s" representam  $l = 0$ , os índices 1, 2 o número quântico radial  $n$  e  $\pm 1/2$  o número quântico de projeção de spin  $m_s$ . Quantas componentes independentes de 2 electrões podia construir para o estudo pelo método variacional para a função de onda deste átomo:

a) considerando os electrões como partículas distintas;

b) considerando os elétrons como fermiões idênticos;

c) Escreva os determinantes de Slater que sobrevivem se impuser ainda que o momento angular total ( $\vec{L} + \vec{S}_1 + \vec{S}_2$ ) dos elétrons é zero e os possíveis estados de spin total com  $m_s = 0$  são  $|0, 0\rangle = \frac{1}{\sqrt{2}} (|1/2, -1/2\rangle - |-1/2, 1/2\rangle)$  e  $|1, 0\rangle = \frac{1}{\sqrt{2}} (|1/2, -1/2\rangle + |-1/2, 1/2\rangle)$ .

8. O átomo de hélio tem dois elétrons emparelhados para o spin total 0, ou seja, estado de spin  $|0, 0\rangle = \frac{1}{\sqrt{2}} (|1/2, -1/2\rangle - |-1/2, 1/2\rangle)$ . O Hamiltoniano deste sistema tem a forma:

$$H = \frac{p_1^2}{2m} - \frac{2e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{r_1} + \frac{p_2^2}{2m} - \frac{2e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{r_2} + \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{r_{12}}$$

onde os dois primeiros termos e os dois termos a seguir são o Hamiltoniano de um átomo hidrogenoide mas com um núcleo de carga  $2e$ . As soluções de  $n = 0$  e  $l = 0$  destes átomos,  $\psi_{1s}$  têm energia  $E_0 = -\frac{e^2}{2\pi\epsilon_0 a_0}$  e o valor médio  $\langle \frac{1}{r_{12}} \rangle$  para ambos os elétrons com este estado é  $\frac{5}{4a_0}$ . Escreva uma função de onda para o estado fundamental do átomo de hélio a partir desta funções e diga qual a expressão da energia do estado em função da constante de Rydberg,  $R_y = \frac{e^2}{8\pi\epsilon_0 a_0}$ .

9. Designando como  $|m_1, m_2\rangle$  os estados próprios dos operadores de projeção de spin das partículas distintas 1 e 2,  $S_{1z}, S_{2z}$ , de duas partículas de spin  $\frac{1}{2}$ , com valores próprios respetivamente  $m_1\hbar, m_2\hbar$  e sendo  $\phi_a(\vec{r})$  e  $\phi_b(\vec{r})$  funções de produtos internos  $\langle \phi | \phi' \rangle = \int \phi^* \phi d^3\vec{r}$ , determine em termos de  $\langle \phi_a | \phi_a \rangle, \langle \phi_b | \phi_b \rangle, \langle \phi_a | \phi_b \rangle$  o produto interno  $\langle \psi_1 | \psi_2 \rangle$  para

$$\begin{aligned} \psi_1 &= \phi_a(\vec{r}_1)\phi_b(\vec{r}_2) \left( \left| +\frac{1}{2}, -\frac{1}{2} \right\rangle - \left| -\frac{1}{2}, +\frac{1}{2} \right\rangle \right) \\ \psi_2 &= \phi_a(\vec{r}_1)\phi_b(\vec{r}_2) \left( \left| +\frac{1}{2}, -\frac{1}{2} \right\rangle + \left| -\frac{1}{2}, +\frac{1}{2} \right\rangle \right) \end{aligned}$$