

**Terceira avaliação do curso**  
**Física moderna I – IF diurno 2º sem. 2020.**

Professor Tiago Fiorini

9 de dezembro de 2020

**Questão 1 (1,5 pontos)** – Dadas as energias dos estados do oscilador harmônico quântico como  $E = (n + 1/2) \hbar \omega$ , calcule:

(a) o valor de  $\Delta E_n / E_n$  **(0,5 ponto)**.

(b) faça  $n \rightarrow \infty$  na expressão do item (a) e ache o limite para  $n$  grande **(0,5 ponto)**.

(c) o que o limite encontrado no item (b) significa? **(0,5 ponto)**

**Questão 2 (1,0 pontos)** – Considere a função de onda no primeiro estado excitado do oscilador harmônico ( $n = 1$ )  $\psi_1 = A x e^{-ax^2/2}$  com  $a = m\omega/\hbar$ . Substitua a função  $\psi_1$  diretamente na equação de Schrödinger independente do tempo e encontre a energia do primeiro estado excitado **(1,0 ponto)**.

**Questão 3 (1,5 pontos)** – Considere um elétron que esteja preso no potencial de um átomo de hidrogênio, que se encontre no estado 6f.

(a) calcule a energia do elétron **(0,5 ponto)**.

(b) calcule o módulo de  $L$  e todos os valores possíveis de  $L_z$  em unidades de  $\hbar$  **(0,5 ponto)**.

(c) desenhe um diagrama vetorial que mostre as possíveis orientações do vetor momento angular **(0,5 ponto)**.

**Questão 4 (1,5 pontos)** – (a) Qual a probabilidade de um elétron no estado 1s de um átomo de hidrogênio ser encontrado a uma distância maior que o raio de Bohr? Dica:

use a integral  $\int x^2 e^{-bx} dx = \frac{e^{-bx}}{b^3} [(bx)^2 - 2(bx) + 2]$  **(1,0 ponto)**.

(b) E qual a probabilidade dele ser encontrado em regiões internas ao núcleo, que tem raio de  $10^{-15}$  m? Dica: para este item, considere  $e^{-2r/a_0} \approx 1$  em todo o intervalo de integração, uma vez que  $r \ll a_0$  **(0,5 ponto)**.

**Questão 5 (2,5 pontos)** – Um elétron de massa  $\mu$  se move apenas no plano XY e submetido à um potencial do tipo  $V(r) = -K/r$ .

(a) Use a equação de Schrödinger independente do tempo em coordenadas esféricas e imponha a condição  $\frac{\partial \psi}{\partial \theta} = 0$ , para encontrar as equações diferenciais desacopladas para as componentes radial e angular de uma função de onda do tipo  $\psi(r, \phi) = R(r) \cdot g(\phi)$  **(1,0 ponto)**.

(b) Que tipo de solução se obtém para  $g(\phi)$ ? Dica: consulte a demonstração para o átomo de hidrogênio feita em aula! **(0,5 ponto)**.

(c) Use a equação diferencial para a parte radial e imponha a condição  $\frac{\partial \psi}{\partial r} = 0$  para demonstrar que a energia cinética do elétron nessas condições é quantizada. **(0,5 ponto)**.

(d) Como esse resultado se compara com o modelo de Bohr para o átomo de hidrogênio? E o que isso significa? **(0,5 ponto)**.

**Questão 6** – Verdadeiro ou falso? Indique se as afirmações a seguir são verdadeiras ou falsas, e justifique a sua resposta com sentenças curtas. **(0,5 ponto cada item)**

V   F	<b>A radiação de corpo negro é gerada por osciladores harmônicos</b>
Justificativa	
V   F	<b>Elétrons podem ocupar o estado 2d em um átomo de hidrogênio</b>
Justificativa	
V   F	<b>Estados degenerados são aqueles com os mesmos números quânticos mas com energias diferentes</b>
Justificativa	
V   F	<b>O modelo do átomo de hidrogênio na teoria de Schrödinger prevê um quantização do momento angular idêntica à do modelo de Bohr</b>
Justificativa	