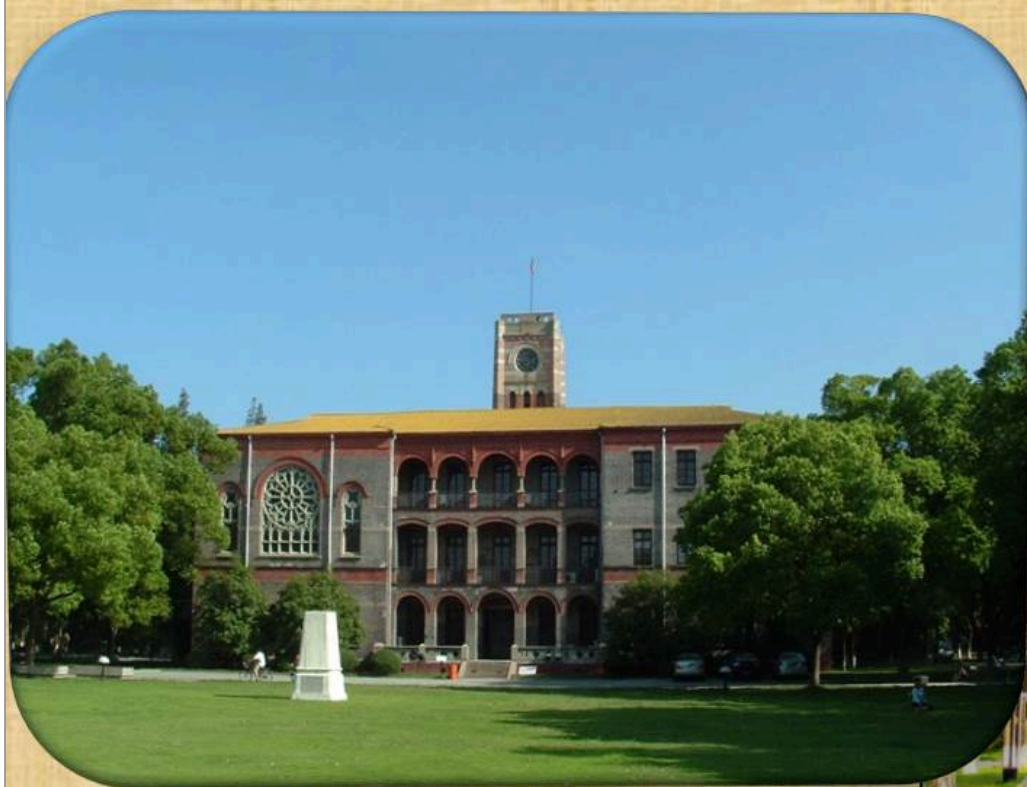
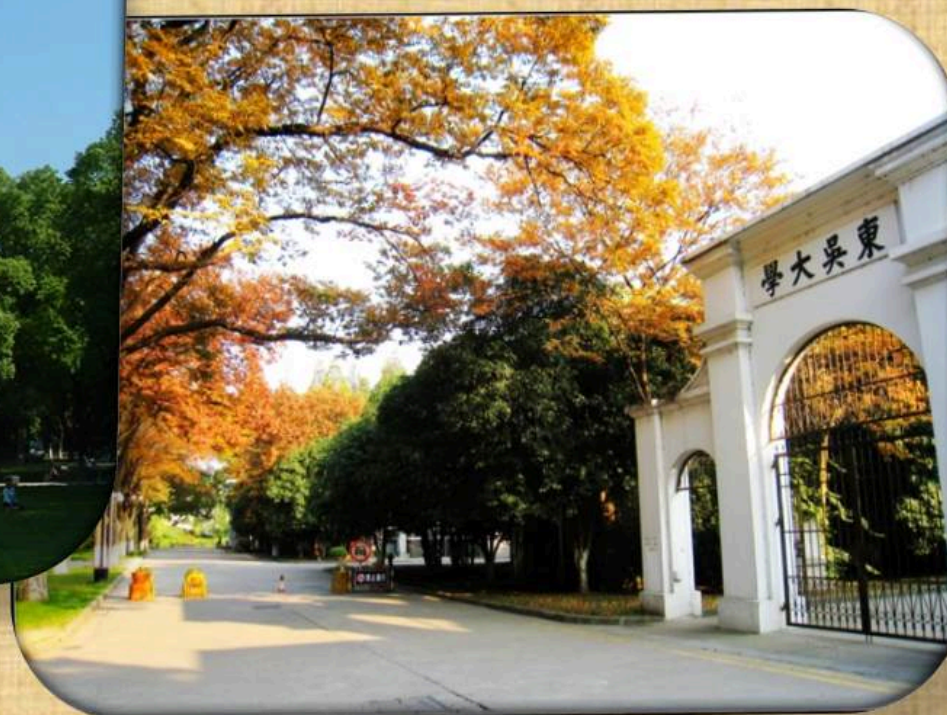




结构化学习题参考答案



2025/4/2



1. 已知类氢离子某一激发态的径向波函数 $R_{n,l}(r)$ 及球谐函数 $Y_{l|m|}(\theta, \varphi)$ 分别为：

$$R_{n,l} = \frac{4}{81\sqrt{6}} \left(\frac{Z}{a_0} \right)^{3/2} \left(6 \frac{Z r}{a_0} - \frac{Z^2 r^2}{a_0^2} \right) e^{-Z r / 3 a_0} \quad Y_{l,m} = \sqrt{\frac{3}{4\pi}} \cos \theta$$

(5) 画出径向分布示意图；

(6) 画出角度分布示意图；

(7) 确定节面的形状、数目与位置；

(8) 分别确定以下三个极大值的位置：概率密度极大值、径向分布极大值、角度分布极大值

(9) 计算轨道角动量与z轴的夹角。

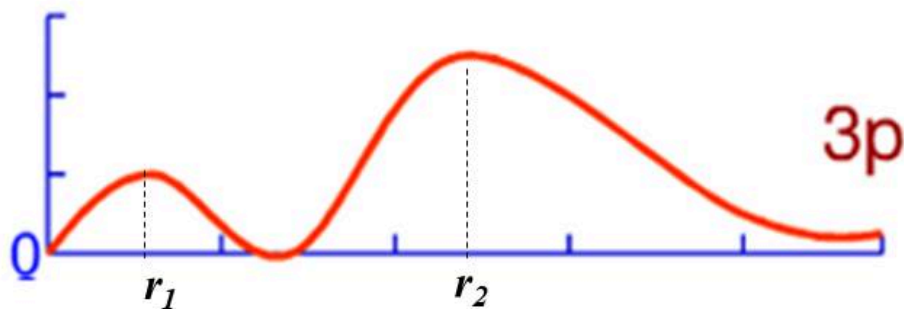


(5) 画出径向分布示意图；

解：径向分布图 ($D(r)=r^2|R_{nl}(r)|^2 \sim r$) 的特点：

- (1) $r \rightarrow 0$ 或 ∞ 时, $D(r) \rightarrow 0$
- (2) 有 $n-l$ 个极大值和 $n-l-1$ 个节面
- (3) 离核最远的峰为主峰

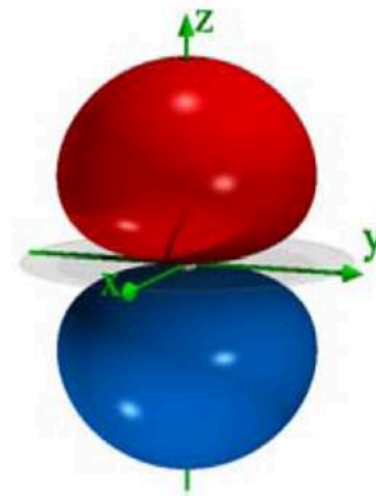
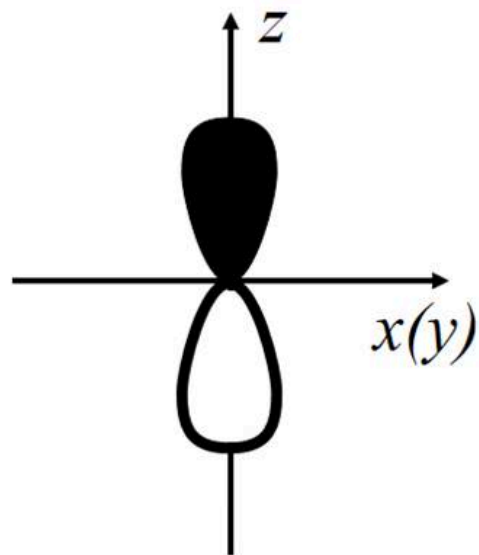
对 $3p_0$ ($3p_z$) 轨道, 径向分布有两个极大值, 1 个节面。





(6) 画出角度分布示意图;

解:



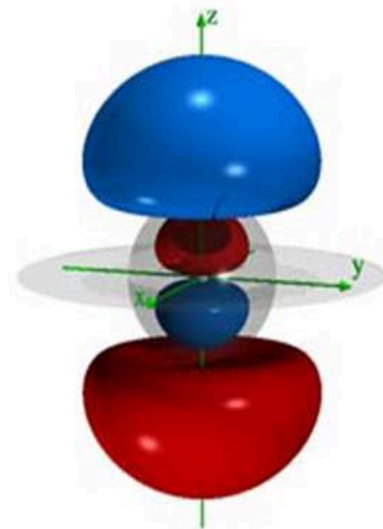
$3p_z$ 角度分布示意图



(7) 确定节面的形状、数目与位置;

解: $3p_z$ 轨道共有2个节面, 其中径向节面1个,
角向节面1个。

径向节面为球面, 位置在 $r = \frac{6a_0}{Z}$ 处;
角向节面为平面, 在xy平面 ($z=0$) 上。



$3p_z$ 空间分布示意图



节面位置求解：令 $\psi_{3p_z} = RY = 0$

$$R_{n,l} = \frac{4}{81\sqrt{6}} \left(\frac{Z}{a_0} \right)^{3/2} \left(6 \frac{Zr}{a_0} - \frac{Z^2 r^2}{a_0^2} \right) e^{-Zr/3a_0} = 0$$

$$Y_{l,m} = \sqrt{\frac{3}{4\pi}} \cos \theta = 0$$

得： $r = \frac{6a_0}{Z}$ （径向节面位置）

$$\theta = \frac{\pi}{2} \quad \text{（角向节面，即xy平面）}$$



(8) 分别确定以下三个极大值的位置：概率密度极大值、径向分布极大值、角度分布极大值

解： **概率密度极大值**：即对 ψ^2 求极值（一阶导数为0）。

其中， $\Psi = R_{nl}(r)Y_{lm}(\theta, \varphi)$

$$\frac{dR_{nl}^2(r)}{dr} = 0$$

$$\frac{dY_{lm}^2(\theta)}{d\theta} = 0$$



$$\frac{dR_{nl}^2(r)}{dr} = \frac{d\left(6\frac{zr}{a_0} - \frac{z^2 r^2}{a_0^2}\right)^2 e^{-2zr/3a_0}}{dr} = 0$$

$$6 - \frac{4zr}{a_0} + \frac{z^2 r^2}{3a_0^2} = 0$$

$$r = (6 \pm 3\sqrt{2}) \frac{a_0}{z}$$

概率密度极大值出现在z方向上，距离原子核为r的位置。



$$\frac{dY_{lm}^2(\theta)}{d\theta} = \frac{d(\sqrt{\frac{3}{4\pi}} \cos \theta)^2}{d\theta} = -\frac{3}{4\pi} \sin 2\theta = 0$$

$$\theta = 0, \quad \frac{\pi}{2}, \quad \pi \quad (0 \leq \theta \leq \pi)$$

极小值

概率密度极大值和角度分布极大值出现在z轴上，
极小值出现在xy平面。



径向分布极大值：即对 $D(r)$ 求极值。

$$\frac{dD(r)}{dr} = \frac{dr^2 R_{nl}^2(r)}{dr} = 0$$

$$\frac{dr^2 R_{nl}^2(r)}{dr} = 2r R_{nl}^2(r) + 2r^2 R_{nl}(r) \frac{dR_{nl}(r)}{dr}$$

$$R_{nl}(r) + 2r \frac{dR_{nl}(r)}{dr} = 0 \quad \rightarrow \quad \frac{1}{3} \frac{z^2 r^2}{a_0^2} - 5 \frac{zr}{a_0} + 12 = 0$$

$$r_1 = \frac{3a_0}{z}, \quad r_2 = \frac{12a_0}{z}$$

径向分布极大值出现在距离原子核为 r_1 , r_2 的位置处。

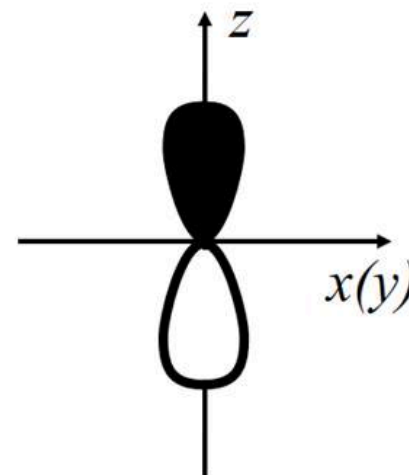


角向分布极大值：即对 $Y_{l,m}(\theta)$ 求极值。

$$\frac{dY_{l,m}}{d\theta} = \sqrt{\frac{3}{4\pi}} \frac{d \cos \theta}{d\theta} = 0$$

得： $\sin \theta = 0$

$$\theta = 0, \pi \quad (0 \leq \theta \leq \pi)$$





(9) 计算轨道角动量与z轴的夹角。

解： $\cos \alpha = \frac{m}{\sqrt{l(l+1)}} = 0, \quad \alpha = 90^\circ$



2. (1)分别写出 Li^{2+} 离子和Li原子的薛定谔方程，说明方程中各符号与各项的意义。

(2) 比较 Li^{2+} 离子3s, 3p, 3d的能量的高低；

(3) 比较Li原子3s, 3p, 3d的能量的高低；

答： Li^{2+} : 1个电子， $Z=3$ ， 单电子体系

$$\left(-\frac{\hbar^2}{2m_e} \nabla^2 - \frac{3e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right) \Psi = E\Psi$$

\uparrow

$$-\frac{h^2}{8\pi^2 m_e} \nabla^2$$



Li原子：3个电子， $Z=3$ ，多电子体系

$$\left[\sum_{i=1}^3 \left(-\frac{\hbar^2}{2m_e} \nabla_i^2 - \frac{3e^2}{4\pi\epsilon_0 r_i} \right) + \frac{1}{2} \sum_{i=1}^3 \sum_{i \neq j}^2 \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r_{ij}} \right] \psi = E\psi$$



出错地方：

(1) 没有考虑e-e排斥势能

(1) 动能算符写错。

如：h没有平方；拉普拉斯算符写在了分母上

$$-\frac{h \nabla^2}{8\pi^2 m_e}$$

$$-\frac{h^2}{8\pi^2 m_e \nabla^2}$$

(2) “r为Li离子或Li原子的半径”；

单选题 5分



Li^{2+} 的 $3s$ ， $3p$ 和 $3d$ 轨道的能量高低顺序为（ ）

- ☒ A $E_{3s} = E_{3p} = E_{3d}$
- ☐ B $E_{3s} < E_{3p} < E_{3d}$
- ☐ C $E_{3s} > E_{3p} > E_{3d}$
- ☐ D $E_{3s} < E_{3p} = E_{3d}$

2025/4/2