



# 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：

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

- (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。

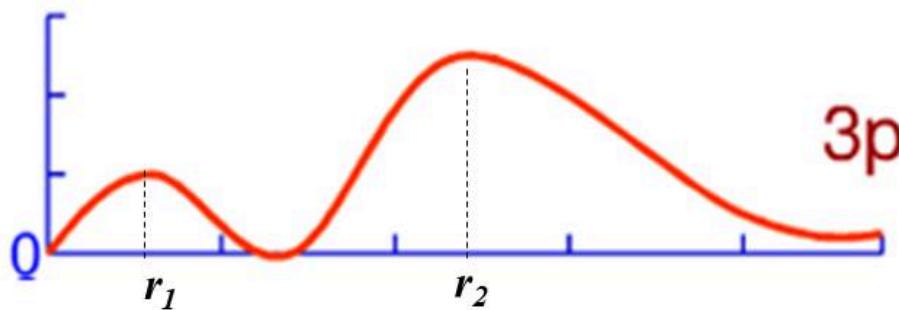


## (5) 画出径向分布示意图；

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

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

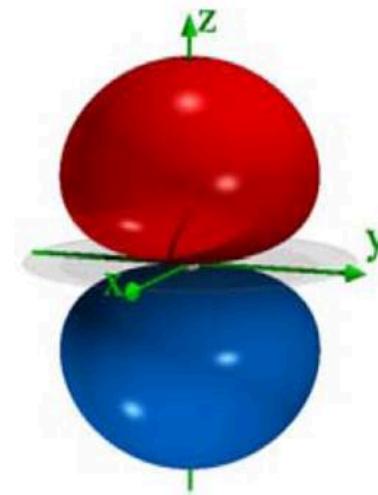
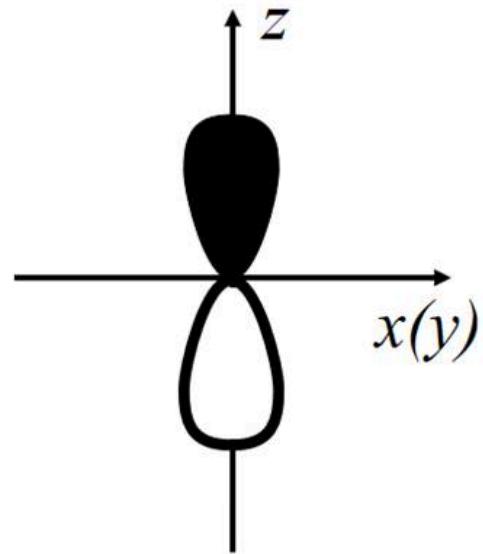
对  $3p_0$  ( $3p_z$ ) 轨道, 径向分布有两个极大值, 1个节面。





## (6) 画出角度分布示意图;

解:



3p<sub>z</sub>角度分布示意图

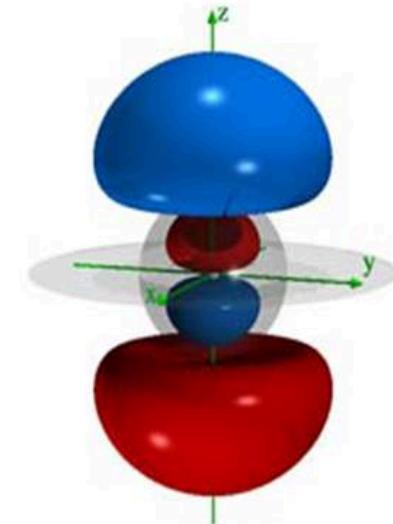


(7) 确定节面的形状、数目与位置；

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  $\psi_{3p_z} = RY = 0$

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

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

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  $\psi^2$  求极值（一阶导数为0）。

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

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

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



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

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

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

概率密度极大值出现在z方向上，距离原子核为r的位置。



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

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

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。

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

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

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

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

径向分布极大值出现在距离原子核为  $r_1, r_2$  的位置处。

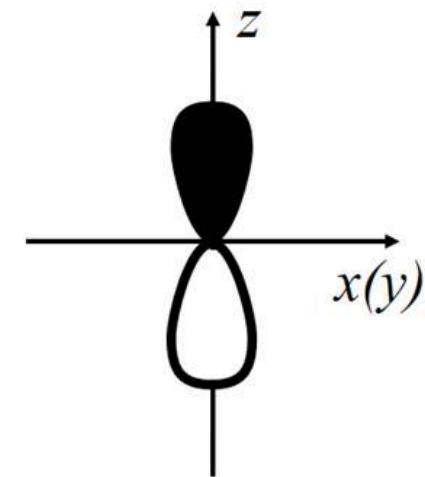


角向分布极大值：即对  $Y_{l,m}(\theta)$  求极值。

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

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  $\text{Li}^{2+}$  离子和  $\text{Li}$  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  $\text{Li}^{2+}$  离子  $3s$ ,  $3p$ ,  $3d$  的能量的高低；  
(3) 比较  $\text{Li}$  原子  $3s$ ,  $3p$ ,  $3d$  的能量的高低；

答：  $\text{Li}^{2+}$  : 1个电子,  $Z=3$ , 单电子体系

$$\left( -\frac{\hbar^2}{2m_e} \nabla^2 - \frac{3e^2}{4\pi\xi_0 r} \right) \Psi = E\Psi$$

$\downarrow$

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



## Li原子：3个电子，Z=3，多电子体系

$$\left[ \sum_{i=1}^3 \left( -\frac{\hbar^2}{2m_e} \nabla_i^2 - \frac{3e^2}{4\pi\xi_0 r_i} \right) + \frac{1}{2} \sum_{i=1}^3 \sum_{i \neq j}^2 \frac{e^2}{4\pi\xi_0 r_{ij}} \right] \psi = E\psi$$



出错地方：

(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

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

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

(2) “r为Li离子或Li原子的半径”；

单选题 5分



$\text{Li}^{2+}$ 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