

原子结构与元素性质 · 一 · 「核外电子排布方式」

能层与能级

- **能层：**多电子原子的核外电子的能量是不同的，离核近的电子能量较低，离核越远，电子的能量越高。可以将核外电子分成不同的能层，并用符号**K、L、M、N、O、P、Q....**表示相应离核最近的第一能层，次之的第二能层，以此类推三、四、五、六、七能层

电子层序数(n)	1	2	3	4	5	6	7
符号表示	K	L	M	N	O	P	Q
能量大小	小	→	→	→	→	→	大
距核远近	近	→	→	→	→	→	远

- 实验和量子力学研究表明，多电子原子中，同一能层的电子，能量可能不同，因此还能再将它们分成若干能级。在每一个能层中，能级符号的顺序是ns、np、nd、nf... (n表示能层)

能层	n=1	n=2		n=3			n=4			
	K	L		M			N			
能级种类	s	s	p	s	p	d	s	p	d	f
原子轨道	1s	2s	2p	3s	3p	3d	4s	4p	4d	4f
原子轨道数	1	1+3=4		1+3+5=9			1+3+5+7=16			

原子轨道数为能层的平方
每一电子层所容纳的电子数最多为 $2n^2$ 个

电子云与原子轨道

概率密度

1913年，**玻尔** 提出氢原子模型，电子在 **线性轨道** 上绕核运行。量子力学指出，一定空间运动状态的电子在核外空间各处都可能出现，但出现的 **概率** 不同，可用概率密度 (ρ) 表示，即 $\rho = \frac{P}{V}$ (P 表示电子在某处出现的概率； V 表示该处的体积)

电子云

- 定义：处于一定空间 **运动状态** 的电子在原子核外空间的概率密度分布的形象化描述
- 含义：用单位体积内小黑点的疏密程度表示电子在原子核外出现概率大小，小黑点越 **密**，表示概率密度越 **大**

原子轨道

量子力学把电子在原子核外的一个空间运动状态 称为一个原子轨道

形状 $\begin{cases} s \text{ 电子云: } & \text{球形} & \text{只有一种空间伸展方向} \\ p \text{ 电子云: } & \text{哑铃形} & \text{有3种空间伸展方向分别相对于 } x, y, z \text{ 轴对称} \end{cases}$

空间运动状态个数 = 轨道数; 运动状态个数 = 电子数

eg: 基态 C 原子核外共有 4 种不同的空间运动状态, 共有 6 个运动状态不同的电子

原子轨道与能层序数的关系

1. 不同能层的同种能级的原子轨道形状 **相同**, 只是半径 **不同**。能层序数 n 越 **大**, 原子轨道的半径越 **大**
2. s 能级只有 1 个原子轨道。 p 能级有 3 个原子轨道, 它们互相垂直, 分别以 p_x 、 p_y 、 p_z 表示
3. 原子轨道数与能层序数 (n) 的关系: 原子轨道数目 = n^2

原子轨道能量高低

1. 相同能层上原子轨道能量的高低: $ns < np < nd < nf$
2. 形状相同的原子轨道能量的高低: $1s < 2s < 3s < 4s < \dots$
3. 同一能层内形状相同而伸展方向不同的原子轨道的能量相等, 如 np_x, np_y, np_z 轨道的能量相等