## 原子物理期末试题

(物理学院 本科 2010 级用, 试题共 3页。时间 2.5 小时。卷面共计 100 分。)

一、 <b>填空。</b> 答案按序写在答题纸上,答案字数与空格长度无关(每空1分,共20分)
$1$ 用动能为 $E$ 的 $α$ 粒子轰击 位置固定的 ${}^{92}Zr_{52}$ 原子核,则二者之间可达到的
最短距离 a=;若 E 过大致使 a 小于核半径,则可能会导致。
2 若 Li² 的某状态可通过释放 108.8 eV 的能量而回到 Li² 的基态。则该状态的
结合能为 eV、玻尔半径为Å。
3 原子光谱特征和 1914年实验都说明了原子能级的存在。
4 本课程中所学到的、、、者说明电子自旋的存在。
5 氢原子的 n=4 玻尔能级 在考虑精细结构后 将分裂为个能级,其中
有对 能级是简并的。(不考虑兰姆移动)
6 相同波长的入射光子与质子、电子分别发生康普顿效应。在相同的散射角上,
入射光子与发生康普顿效应时,散射光子的波长更长。
7根据量子力学,氢原子基态时的电子云呈现形状。
8 自由粒子波函数 $\Psi = \Psi_0 \exp\left[\frac{i}{\hbar} (\stackrel{\rightarrow}{p} \bullet \stackrel{\rightarrow}{r} - Et)\right]$ 。能量 E 对应的算符为。
9 根据玻恩对波函数的统计解释,ΨΨ*代表。
10 ps 电子发生 jj 耦合,生成的原子态中,J 值最大的原子态为。
11 只考虑基态,随原子序数增加,当 Z=时,3d 支壳层首次被电子占据;
当 Z=时,3d 支壳层被首次占满。
12 质量为 m 的微粒被限制在线度为 L 的一维盒中,则利用海森堡不确定关系可
知其动能最小值约为。
13 只考虑 1 个价电子的激发,碱金属原子朗德 g 因子的最小值为 。

- 二、(15 f) 硼原子的  $3 \text{ }^2S_{1/2} \rightarrow 2 \text{ }^2P_{3/2}$  跃迁在外磁场(B 已知)中发生塞曼效应。计算新旧谱线的波数差,画相关能级图,标出容许跃迁及其偏振类型。
- 三、(5分) 地球上的某种原子处于基态时,在某一个亚壳层内有且只有3个价电子。原子的其它电子均处于自旋配对状态。设价电子之间服从LS耦合。分析并写出这种原子可能的基态原子态。
- 四、(9 分) μ<sup>-</sup>子的质量约为电子质量的 207 倍。初动能为 1 eV 的μ<sup>-</sup>子掠过 <sup>2</sup>H 原子核时被其俘获至 n=2 态,之后立刻退激至 n=1 态。设有足够数量的上 述事件在发生。计算上述过程的发射光谱中谱线的波数。
- 五、 $(9 \, f)$  已知 Li 原子 S 能级的量子数亏损  $\Delta_s = 0.41$ ,主线系共振线(从基态到第一激发态的共振吸收谱线)波长  $\lambda = 6707$  Å,辅线系系限波长  $\lambda_{\infty} = 3519$  Å。(1) 求基态 Li 原子的电离能。(2) 考虑精细结构,求 2p 态的双层能级间隔。
- 六、 $(8\, f)$  HC1 分子的平衡力常数 k≈480 N/m,转动惯量 I≈2.  $73\times10^{-47}$  kg·m², 折合质量  $\mu \approx 1.62\times10^{-27}$  kg 。请计算: (1) 近红外区 1-0 振转谱带的基线 波数。(2) 上述谱带中与基线相邻的 2 条谱线的波数。
- 七、(12分)价电子处于 3p3p 态的硅原子被激发,有的被激发至 3p3d 态,有的被激发至 3p4s 态。假设 3p3d 能级低于 3p4s 能级,各价电子服从 LS 耦合。 画出相关的原子能级图,标明每个能级的原子态,画出退激时的容许跃迁。

- 八、(8分)已知 <sup>210</sup>Po 发生 α 衰变,可直接衰变到子核 <sup>206</sup>Pb(稳定核)的基态,也可衰变至其 800 keV 的激发态,然后此激发态直接退激到基态。又已知 <sup>210</sup>Po 核、<sup>206</sup>Pb 核、α粒子的结合能分别约为 1644、1621、28 MeV。
  - (1) 经 1.5 个半衰期的时间后, 原样品中 210Po 与 206Pb 的摩尔含量比。
  - (2) 估算<sup>210</sup>Po 原子的原子量。
  - (3) 估算α粒子的动能。
  - (4) <sup>210</sup>Po 样品中能观察到 Pb 和 Po 元素的特征 X 射线。请解释成因。

九、 $(14 \, f)$  针对原子序数 Z=70 的 Yb 元素,(1) 写出基态的核外电子排布式; (2) 写出基态的原子态;(3) 计算基态的有效磁距;(4) 计算  $K_{\alpha}$  X

射线的波数:(5)考虑精细结构, K和L线系各分别包含几条特征X射线?

## 附录: 试卷中可能会用到的参数及公式

原子质量单位:  $u=1.66054\times10^{-27}$ kg = 931.48 MeV/c²; 电子静止质量  $m_e$ =9.1096× $10^{-31}$ kg;

电子静止质量能  $m_0c^2=511~keV$ ; 质子静止质量  $m_p=1.007277u~\approx$  中子静止质量  $m_n=1.008665u\approx1836m_e$ 

玻尔磁子 
$$\mu_B = \frac{\hbar e}{2m} = 0.92732 \times 10^{-23} \text{ J/T} = 5.788 \times 10^{-5} \text{ eV} \cdot \text{T}^{-1}$$
 ;

里德堡常数 
$$R_{\infty} = \frac{2\pi^2 me}{(4\pi\epsilon_0)^2 h^3 c} = 10973731 \text{ m}^{-1};$$
 精细结构常数:  $\alpha = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 \hbar c} = \frac{1}{137};$ 

真空介电常数 $ε_0$ :  $\frac{1}{4πε_0} = 8.99 \times 10^9$ 牛顿·米<sup>2</sup>/库仑<sup>2</sup>;

氢原子第一玻尔半径 
$$a_1 = \frac{4\pi\varepsilon_0 h^2}{4\pi^2 me^2} = 0.529 \text{Å}; \qquad hcR = 13.6 \text{ eV}, \qquad hc = 1.241 \times 10^{-6} \text{eV} \text{ m};$$

最后一个电子的能量公式: 
$$E = -\frac{Rhc(Z-\sigma)^2}{n^2} - \frac{Rhc\alpha^2(Z-s)^4}{n^4} (\frac{n}{j+\frac{1}{2}} - \frac{3}{4})$$