第13.3节 原子结构与原子核

{INCLUDEPICTURE"第十三章 3.TIF"}

要点一 原子的核式结构

- 1. 下列能揭示原子具有核式结构的实验是()
- A. 光电效应实验
- B. 伦琴射线的发现
- C. α 粒子散射实验
- D. 氢原子光谱的发现
- 2. 在卢瑟福 α 粒子散射实验中,金箔中的原子核可以看作静止不动,下列各图画出的 是其中两个 α 粒子经历金箔散射过程的径迹,其中正确的是()

{INCLUDEPICTURE"LZE-207.tif"}

图 13-3-2

3. 如图 13-3-3 是卢瑟福的 α 粒子散射实验装置,在一个小铅盒里放有少量的放射性元素针,它发出的 α 粒子从铅盒的小孔射出,形成很细的一束射线,射到金箔上,最后打在荧光屏上产生闪烁的光点。下列说法正确的是()

{INCLUDEPICTURE"15WL3-5-20.TIF"}

图 13-3-3

- A. 该实验是卢瑟福建立原子核式结构模型的重要依据
- B. 该实验证实了汤姆孙原子模型的正确性
- C. α 粒子与原子中的电子碰撞会发生大角度偏转
- D. 绝大多数的 α 粒子发生大角度偏转

要点二 能级跃迁

1. 原子从一个高能级跃迁到一个较低的能级时,有可能不发射光子。例如在某种条件下,铬原子的 n=2 能级上的电子跃迁到 n=1 能级上时并不发射光子,而是将相应的能量转交给 n=4 能级上的电子,使之能脱离原子,这一现象叫做俄歇效应,以这种方式脱离了原子的电子叫做俄歇电子。已知铬原子的能级公式可简化表示为 $E_n=-\{eq \setminus f(A,n^2)\}$,式中 n=1,2,3,……表示不同能级,A 是正的已知常数,上述俄歇电子的动能是(

A. $\{eq \f(3,16)\}A$

B.{eq \f(7,16)}A

C.{eq \f(11,16)}A

D. $\{eq \f(13,16)\}A$

2. (多选)氢原子能级如图 13-3-5, 当氢原子从 n=3 跃迁到 n=2 的能级时,辐射光的 波长为 656 nm。以下判断正确的是()

{INCLUDEPICTURE"14GS-36.TIF"}

图 13-3-5

- A. 氢原子从 n=2 跃迁到 n=1 的能级时,辐射光的波长大于 656 nm
- B. 用波长为 325 nm 的光照射,可使氢原子从 n=1 跃迁到 n=2 的能级
- C. 一群处于 n=3 能级上的氢原子向低能级跃迁时最多产生 3 种谱线
- D. 用波长为 633 nm 的光照射,不能使氢原子从 n=2 跃迁到 n=3 的能级

第{ PAGE * MERGEFORMAT }页 共{ NUMPAGES * MERGEFORMAT }页

(,
3. 玻尔氢原子模型成功解释了氢原子光谱的实验规律,氢原子能级图如图 13-3-6 所示。
当氢原子从 $n=4$ 的能级跃迁到 $n=2$ 的能级时,辐射出频率为 Hz 的光子,用该频
率的光照射逸出功为 2.25 eV 的钾表面,产生的光电子的最大初动能为 eV。
(电子电荷量 $e=1.60\times10^{-19}$ C,普朗克常量 $h=6.63\times10^{-34}$ J·s)
{INCLUDEPICTURE"15WL3-5-22.TIF"}
图 13-3-6
要点三 原子核的衰变规律
1. (多选)关于天然放射性,下列说法正确的是()
A. 所有元素都可能发生衰变
B. 放射性元素的半衰期与外界的温度无关
C. 放射性元素与别的元素形成化合物时仍具有放射性
D. α 、 β 和 γ 三种射线中, γ 射线的穿透能力最强
E. 一个原子核在一次衰变中可同时放出 α 、 β 和 γ 三种射线
2. 如图 13-3-7, 放射性元素镭衰变过程中释放出 α 、 β 、 γ 三种射线, 分别进入匀强电
场和匀强磁场中,下列说法正确的是()
{INCLUDEPICTURE"14LZFJ15.TIF"}
图 13-3-7
Α. ①表示 γ 射线, ③表示 α 射线
Β. ②表示 β 射线, ③表示 α 射线
C. ④表示 α 射线, ⑤表示 γ 射线
D. ⑤表示 β 射线, ⑥表示 α 射线
3. (1)(多选){eq \o\al(²³² ,)}90Th(钍)经过一系列 α 衰变和 β 衰变,变成{eq
\o\al(²⁰⁸ ,)}82Pb(铅)。以下说法正确的是()
A. 铅核比钍核少 8 个质子
B. 铅核比钍核少 16 个中子
C. 共经过 4 次 α 衰变和 6 次 β 衰变
D. 共经过6次α衰变和4次β衰变
(2)约里奥—居里夫妇发现放射性元素 $\{eq\ o\ al(^{30},_{15})\}$ P 衰变成 $\{eq\ o\ al(^{30},_{14})\}$ Si 的同时放
出另一种粒子,这种粒子是。 {eq \o\al(^{32},_{15}) } P 是 {eq \o\al(^{30},_{15}) } P 的同位素,被广泛
应用于生物示踪技术, 1 mg 的 $\{eq \setminus o \setminus al(^{32},_{15})\}P$ 随时间衰变的关系如图 13 - 3 - 8 所示,请估算

{INCLUDEPICTURE"15WL3-5-25.TIF"}

图 13-3-8

要点四 核反应方程与核能计算

4 mg 的 $\{eq \ o\ al(^{32},_{15})\}$ P 经多少天的衰变后还剩 0.25 mg?

子质量为 4.002~6~u)后衰变成钍核 $\{eq\ \ \ \ \ \ \ \ \}$ 90Th(原子质量为 228.028~7u)。(己知:原子质量单位 $1~u=1.67\times 10^{-27}~kg$, 1~u~相当于 931~MeV)

- (1)写出核衰变反应方程;
- (2)算出该核衰变反应中释放出的核能;
- (3)假设反应中释放出的核能全部转化为钍核和 α 粒子的动能,则钍核获得的动能有多大?

[针对训练]

- 1. 质子、中子和氘核的质量分别为 m_1 、 m_2 和 m_3 。当一个质子和一个中子结合成氘核时,释放的能量是(c 表示真空中的光速)()
 - A. $(m_1+m_2-m_3)c$
- B. $(m_1-m_2-m_3)c$
- C. $(m_1+m_2-m_3)c^2$
- D. $(m_1-m_2-m_3)c^2$
- 2. (多选)下列核反应方程及其表述完全正确的是()
- B.{eq \o\al(²³⁸,92)}U→{eq \o\al(²³⁴,90)}Th+{eq \o\al(⁴,2)}He 是人工核转变
- $C.\{eq \o\al(^{235},_{92})\}U+\{eq \o\al(^{1},_{0})\}n \rightarrow \{eq \o\al(^{92},_{36})\}Kr+\{eq \o\al(^{141},_{56})\}56Ba+3\{eq \o\al(^{1},_{0})\}n$ 是裂变反应
- 3. 某些建筑材料可产生放射性气体——氡,氡可以发生 α 或 β 衰变,如果人长期生活在氡浓度过高的环境中,那么,氡经过人的呼吸道沉积在肺部,并放出大量的射线,从而危害人体健康。原来静止的氡核({eq \o\al(^{222},)}86Rn)发生一次 α 衰变生成新核钋(Po),并放出一个能量为 E_0 =0.09 MeV 的光子。已知放出的 α 粒子动能为 E_α =5.55 MeV;忽略放出光子的动量,但考虑其能量;1 u=931.5 MeV/ c^2 。
 - (1)写出衰变的核反应方程;
 - (2)衰变过程中总的质量亏损为多少?(保留三位有效数字)