

เจาะลึก TCAS EP.7

« ะตอม นีวเคลียร์ PAT2 + PAT3 »

- ▶ 1. เมื่อฉายแสงความถี่ 6.16×10^{14} Hz ลงบนโลหะชนิดหนึ่ง พบว่า อิเล็กตรอนที่หลุดออกมามีพลังงานจลน์ 5.6×10^{-20} J ความถี่ขีดเริ่มของโลหะชนิดนี้เป็นกี่เฮิรตซ์
1. 5.31×10^{14}
 2. 5.60×10^{14}
 3. 6.16×10^{14}
 4. 7.01×10^{14}
 5. 11.76×10^{14}

- ▶ 2. อิเล็กตรอนที่มีพลังงาน 1 eV จะมีความยาวคลื่นประมาณกี่นาโนเมตร
1. 0.12
 2. 1.2
 3. 12
 4. 120
 5. 1200

- ▶ 3. ${}_{92}^{238}\text{P}$ สลายตัวต่อเนื่องโดยการแผ่รังสีแอลฟาและบีตาไปเป็น ${}_{82}^{206}\text{Pb}$
ในการสลายตัวดังกล่าว จะมีจำนวน α และ β อย่างไร
1. α มากกว่า β 2 อนุภาค
 2. α มากกว่า β 3 อนุภาค
 3. α มากกว่า β 10 อนุภาค
 4. β มากกว่า α 6 อนุภาค
 5. β มากกว่า α 18 อนุภาค

- ▶ 4. อิเล็กตรอนที่โคจรอยู่รอบนิวเคลียสของไฮโดรเจนมีระดับพลังงานชั้นในสุดเท่ากับ -13.6 eV พลังงานดังกล่าวสอดคล้องกับพลังงานประเภทยใดของอิเล็กตรอนมากที่สุด
1. พลังงานจลน์
 2. พลังงานศักย์ไฟฟ้า
 3. พลังงานศักย์โน้มถ่วง
 4. ผลรวมระหว่างพลังงานศักย์ไฟฟ้าและพลังงานจลน์
 5. ผลรวมระหว่างพลังงานศักย์โน้มถ่วงและพลังงานจลน์

- ▶ 5. โฟตอนที่มีพลังงาน E ทำให้อิเล็กตรอนหลุดออกจากผิวโลหะ โดยมีพลังงานจลน์สูงสุดเป็น K ถ้าใช้โฟตอนที่มีพลังงาน $E/2$ จะเป็นอย่างไร
1. อิเล็กตรอนที่หลุดออกมามีพลังงานจลน์สูงสุดเป็น $K/2$
 2. อิเล็กตรอนที่หลุดออกมามีพลังงานจลน์สูงสุดเท่าเดิม
 3. อิเล็กตรอนที่หลุดออกมามีพลังงานจลน์สูงสุดอยู่ระหว่าง $K/2$ กับ K
 4. อิเล็กตรอนที่หลุดออกมามีพลังงานจลน์สูงสุดอยู่ระหว่าง 0 กับ $K/2$
 5. อาจมีอิเล็กตรอนหลุดออกมาหรือไม่หลุดออกมาก็ได้

▶ 6. กำหนดให้

มวลอะตอมของทริเทียม = 3.016049u

มวลอะตอมของไฮโดรเจน = 1.007825u

มวลของโปรตรอน = 1.007276u

มวลของนิวตรอน = 1.008665u

มวลของอิเล็กตรอน = 0.000549u

มวล 1u = 1.660540×10^{-27} kg = 931 MeV/c²

พลังงานยึดเหนี่ยวในนิวเคลียสของทริเทียมมีค่าใกล้เคียงค่าใด

- | | | |
|--------------|--------------|----------|
| 1. 0.009 MeV | 2. 1 MeV | 3. 8 MeV |
| 4. 2,808 MeV | 5. 2,816 MeV | |

- ▶ 7. ในการทดลองเพื่อศึกษาปรากฏการณ์โฟโตอิเล็กทริก ความต่างศักย์ระหว่างขั้วแอโนดและแคโทดจะถูกปรับเพื่อนำไปสู่การทราบค่าของปริมาณใด
 1. ความถี่ต่ำสุดของแสงที่ทำให้เกิดโฟโตอิเล็กตรอน
 2. ความถี่สูงสุดของแสงที่ทำให้เกิดโฟโตอิเล็กตรอน
 3. กระแสไฟฟ้าที่ไหลในหลอดโฟโตอิเล็กทริก
 4. พลังงานจลน์ต่ำสุดของโฟโตอิเล็กตรอน
 5. พลังงานจลน์สูงสุดของโฟโตอิเล็กตรอน

- ▶ 8. เมื่อเขียนกราฟความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงตัวการสลายของธาตุกัมมันตรังสีต่างๆ ที่พบในธรรมชาติกับเลขมวลของธาตุนั้นๆ จะได้แนวโน้มของข้อมูลลักษณะใด
1. ไม่มีแนวโน้ม
 2. แนวโน้มเชิงเส้นตรง
 3. แนวโน้มเชิงเส้นโค้งลอการิทึม
 4. แนวโน้มเชิงเส้นโค้งพาราโบลา
 5. แนวโน้มเชิงเส้นโค้งเอกซ์โพเนนเชียล

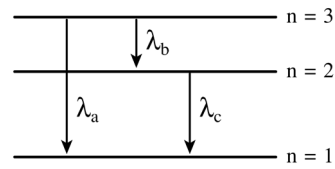
- ▶ 9. ตามแบบจำลองอะตอมไฮโดรเจนของโบร์ แรงไฟฟ้าระหว่างโปรตอนกับอิเล็กตรอน ทำให้อิเล็กตรอนมวล m_e ประจุ e โคจรรอบโปรตอนเป็นวงกลมที่มีรัศมี a_0 อิเล็กตรอนเคลื่อนที่ด้วยอัตราเร็วเท่าใด กำหนดให้ k คือค่าคงตัวคูลอมบ์

$$1. \sqrt{\frac{ke^2}{m_e}} \quad 2. \sqrt{\frac{ke^2}{m_e a_0}} \quad 3. \sqrt{\frac{ke^2}{m_e a_0^2}}$$

$$4. \sqrt{\frac{2ke^2}{m_e a_0}} \quad 5. \sqrt{\frac{2ke^2}{m_e a_0^2}}$$

- 10. ถ้าการเปลี่ยนระดับพลังงานของอะตอมชนิดหนึ่ง มีการแผ่โฟตอนที่มีความยาวคลื่นต่างๆ ดังรูป ข้อใดถูก

1. $\lambda_a = \lambda_b + \lambda_c$
2. $\lambda_a = \frac{\lambda_b \lambda_c}{\lambda_b + \lambda_c}$
3. $\lambda_a = \lambda_b \lambda_c$
4. $\lambda_a^2 = \lambda_b^2 + \lambda_c^2$
5. $\lambda_a^2 = \lambda_b^2 - \lambda_b \lambda_c + \lambda_c^2$



- ▶ 11. สารกัมมันตรังสีชนิดหนึ่งมีค่าครึ่งชีวิต 15 นาที ช่วงเวลาที่ใช้ในการสลายตั้งแต่เหลือสาร 70% จนกระทั่งเหลือ 34% ของปริมาณตั้งต้น เป็นเวลาประมาณกี่นาที กำหนด $\ln 2 = 0.693$ $\ln 3 = 1.099$
 $\ln 7 = 1.946$ $\ln 8 = 2.079$ $\ln 10 = 2.303$ $\ln 34 = 3.526$

1. 8
2. 16
3. 24
4. 32
5. 40

- ▶ 12. ในปฏิกิริยานิวเคลียร์ฟิวชันของไฮโดรเจนเป็นฮีเลียมพบว่า มีส่วนพร่องมวล 0.029 u พลังงานที่ปลดปล่อยต่อนิวคลีออนของการเกิดปฏิกิริยานี้ เป็นกี่เมกะอิเล็กตรอนโวลต์ กำหนดให้ 1 u เทียบเท่ากับพลังงานประมาณ 930 MeV
1. 3.4
 2. 6.7
 3. 9.0
 4. 13
 5. 27