# Física do século XX

Método e recomendacións

## **PROBLEMAS**

## Física cuántica

- Ao iluminar un metal con luz de frecuencia 2,5·1015 Hz obsérvase que emite electróns que poden deterse ao aplicar un potencial de freado de 7,2 V. Se a luz que se emprega co mesmo fin é de lonxitude de onda no baleiro 1,78·10<sup>-7</sup> m, o devandito potencial pasa a ser de 3,8 V. Determina:
  - a) O valor da constante de Planck.
  - b) O traballo de extracción do metal.

Datos: 
$$|q_e| = 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$
;  $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m·s}^{-1}$ .

(A.B.A.U. extr. 22)

**Rta.:** a)  $h = 6.7 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$ ; b)  $W_e = 5 \cdot 10^{-19} \text{ J}$ .

- Nunha célula fotoeléctrica, o cátodo ilumínase cunha radiación de lonxitude de onda  $\lambda = 3.10^{-7}$  m.
  - a) Estude se a radiación produce efecto fotoeléctrico, considerando que o traballo de extracción corresponde a unha frecuencia de 7,0·10<sup>14</sup> Hz.
  - b) Calcule a velocidade máxima dos electróns arrancados e a diferenza de potencial que hai que aplicar entre ánodo e cátodo para que se anule a corrente fotoeléctrica.

DATOS: 
$$|q_e| = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$
;  $m_e = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$ ;  $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$ ;  $h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$ . (A.B.A.U. ord. 22)   
**Rta.:** b)  $v = 6,6 \cdot 10^5 \text{ m/s}$ ;  $V = 1,24 \text{ V}$ .

- Ilumínase un metal con luz monocromática dunha certa lonxitude de onda. Se o traballo de extracción é de 4,8·10<sup>-19</sup> J e o potencial de freado é de 2,0 V, calcula:
  - a) A velocidade máxima dos electróns emitidos.
  - b) A lonxitude de onda da radiación incidente.
  - c) Representa graficamente a enerxía cinética máxima dos electróns emitidos en función da frecuencia da luz incidente.

DATOS: 
$$|q_e| = 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$
;  $m_e = 9.1 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$ ;  $h = 6.63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}^{-1}$ ;  $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$ . (A.B.A.U. extr. 19)  
**Rta.:** a)  $v = 8.4 \cdot 10^5 \text{ m/s}$ ; b)  $\lambda = 250 \text{ nm}$ 

- O traballo de extracción para o sodio é de 2,50 eV. Calcula:
  - a) A lonxitude de onda da radiación que debemos usar para que a velocidade máxima dos electróns emitidos sexa de  $1,00\cdot10^7$  m·s<sup>-1</sup>.
  - b) O potencial de freado.
  - c) A lonxitude de onda de De Broglie asociada aos electróns emitidos polo metal con velocidade

Datos: 
$$h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J·s}$$
;  $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m·s}^{-1}$ ;  $|q(e)| = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$ ; 1 nm =  $10^{-9}$  m;  $m(e) = 9,1 \cdot 10^{-31}$ .  
(A.B.A.U. extr. 18)

**Rta.:** a)  $\lambda = 4.33$  nm; b) V = 284 V; c)  $\lambda_B = 72.9$  pm.

- Unha radiación monocromática que ten unha lonxitude de onda de 600 nm penetra nunha célula fotoeléctrica de cátodo de cesio cuxo traballo de extracción é 3,2·10<sup>-19</sup> J. Calcula:
  - a) A lonxitude de onda limiar para o cesio.
  - b) A enerxía cinética máxima dos electróns emitidos.
  - c) O potencial de freado.

DATOS: 
$$h = 6.62 \cdot 10^{-34} \text{ J·s}$$
;  $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m·s}^{-1}$ ;  $q_e = -1.6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$ ; 1 nm =  $10^{-9} \text{ m}$  (A.B.A.U. ord. 18)   
**Rta.:** a)  $\lambda_0 = 621 \text{ nm}$ ; b)  $E_c = 1.1 \cdot 10^{-20} \text{ J}$ ; c)  $V = 0.069 \text{ V}$ 

## Física nuclear e de partículas

- O 200 Pb transfórmase en polonio ao emitir dúas partículas beta e posteriormente, por emisión dunha partícula alfa, obtense chumbo.
  - a) Escribe as reaccións nucleares descritas.

b) O período de semidesintegración do <sup>2</sup><sub>82</sub> Pb é de 22,3 anos. Si tiñamos inicialmente 3 moles de átomos dese elemento e transcorreron 100 anos, calcula o número de núcleos radioactivos que quedan sen desintegrar e a actividade inicial da mostra.

DATO:  $N_{A=}^{2} = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ . (A.B.A.U. ord. 23) **Rta.:** a)  ${}^{20}Pb \rightarrow {}^{210}_{83}Bi + {}^{0}_{-1}e \rightarrow {}^{210}_{84}Po + {}^{0}_{-1}e \rightarrow {}^{206}_{82}Pb + {}^{4}_{2}He$ ; b)  $N = 8,07 \cdot 10^{22} \text{ núcleos}$ ;  $A_{0} = 1,78 \cdot 10^{15} \text{ Bq}$ 

- 2. Nun laboratorio recíbense 100 g dun isótopo descoñecido. Transcorridas 2 horas desintegrouse o 20 % da masa inicial do isótopo. Calcula:
  - a) A constante radioactiva.
  - b) O período de semidesintegración do isótopo e a masa que fica do isótopo orixinal transcorridas 20 horas.

(A.B.A.U. ord. 21)

**Rta.:** a) 
$$\lambda = 3.10 \cdot 10^{-5} \text{ s}^{-1}$$
; b)  $T_{\frac{1}{2}} = 2.24 \cdot 10^{4} \text{ s}$ ;  $m = 10.7 \text{ g}$ 

- 3. Nunha cova encóntranse restos orgánicos e ao realizar a proba do carbono-14 obsérvase que a actividade da mostra é de 106 desintegracións/s. Sabendo que o período de semidesintegración do carbono-14 é de 5730 anos, calcula:
  - a) A masa inicial da mostra.
  - b) A masa da mostra cando transcorran 4000 anos.

DATOS:  $N_A = 6.02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ ;  $A(^{14}\text{C}) = 14$ .

(A.B.A.U. ord. 20)

**Rta.:** a)  $m_0 = 6,06 \mu g$ ; b)  $m = 3,74 \mu g$ 

- 4. Para o núcleo de uranio, 238 U, calcula:
  - a) O defecto de masa.
  - b) A enerxía de enlace nuclear.
  - c) A enerxía de enlace por nucleón.

Datos:  $m(^{238}_{92}\text{U}) = 238,051 \text{ u}$ ; 1 g = 6,02·10<sup>23</sup> u;  $c = 3.10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$ ; m(p) = 1,007277 u; m(n) = 1,008665 u (A.B.A.U. extr. 18)

**Rta.:** a)  $\Delta m = 1,883 \text{ u} = 3,128 \cdot 10^{-27} \text{ kg; b})$   $E_e = 2,81 \cdot 10^{-10} \text{ J/átomo; c})$   $E_{en} = 1,18 \cdot 10^{-12} \text{ J/nucleón}$ 

- 5. O <sup>131</sup>I é un isótopo radioactivo que se utiliza en medicina para o tratamento do hipertiroidismo. O seu período de semidesintegración é de 8 días. Se inicialmente se dispón dunha mostra de 20 mg de <sup>131</sup>I:
  - a) Calcula a masa que queda sen desintegrar despois de estar almacenada nun hospital 50 días.
  - b) Representa nunha gráfica, de forma cualitativa, a variación da masa en función do tempo.
  - c) Cal é a actividade inicial de 2 mg de <sup>131</sup>I?

DATO:  $N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ .

(A.B.A.U. ord. 18)

**Rta.:** a) m = 0.263 mg; c)  $A = 9.22 \cdot 10^{12}$  Bq

- 6. En 2012 atopouse no Sahara un meteorito que contiña restos de U-238. Sabemos que no momento da súa formación había unha concentración de 5,00·10<sup>12</sup> átomos de U-238 por cm³, mentres que na actualidade a concentración medida é de 2,50·10<sup>12</sup> átomos de U-238 por cm³. Se o tempo de semidesintegración deste isótopo é de 4,51·10<sup>9</sup> anos, determina:
  - a) A constante de desintegración do U-238.
  - b) A idade do meteorito.
  - c) Sabendo que o gas radon resulta da desintegración do U-238. completa a seguinte serie radioactiva coas correspondentes partículas ata chegar ao gas radon:

$$^{238}_{92}U + ... \rightarrow ^{234}_{90}Th + ... \rightarrow ^{234}_{91}Pa + ... \rightarrow ^{234}_{92}U + ... \rightarrow ^{230}_{90}Th + ... \rightarrow ^{226}_{88}Ra + ... \rightarrow ^{222}_{86}Rn$$
(A.B.A.U. extr. 17)

**Rta.:** a) 
$$\lambda = 4.87 \cdot 10^{-18} \text{ s}^{-1}$$
; b)  $t = 4.51 \cdot 10^9 \text{ anos}$ ; c)  ${}^{238}_{92}\text{U} \xrightarrow{\alpha} {}^{234}_{90}\text{Th} \xrightarrow{\beta} {}^{234}_{92}\text{U} \xrightarrow{\alpha} {}^{230}_{90}\text{Th} \xrightarrow{\alpha} {}^{226}_{88}\text{Ra} \xrightarrow{\alpha} {}^{222}_{86}\text{Rn}$ 

- 7. O período de semidesintegración do 30 Sr é 28 anos. Calcula:
  - a) A constante de desintegración radioactiva expresada en s<sup>-1</sup>.
  - b) A actividade inicial dunha mostra de 1 mg.
  - c) O tempo necesario para que esa mostra se reduza a 0,25 mg.

Datos:  $N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ ; masa atómica do  ${}^{90}_{38}\text{Sr} = 90 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ .

(A.B.A.U. ord. 17)

**Rta.:** a)  $\lambda = 7.84 \cdot 10^{-10} \text{ s}^{-1}$ ; b)  $A_0 = 5.25 \cdot 10^9 \text{ Bq}$ ; c) t = 56 anos

## CUESTIÓNS

## Física relativista

1. Unha muller situada na Terra observa que dúas naves espaciais, A e B, se dirixen cara a ela na mesma dirección e con sentidos opostos con velocidades 0,7 c e 0,6 c respectivamente. A velocidade relativa da nave A medida por unha observadora pertencente á nave B é:

A) 1,3 c

B) 0,9 c

C) 0,1 c

(A.B.A.U. ord. 23)

- 2. Un astronauta viaxa nunha nave espacial con velocidade constante  $\overline{v}$  respecto a un observador que está en repouso na Terra. O astronauta mide a lonxitude l (que coincide coa dirección de  $\overline{v}$ ) e a altura h da nave. As medidas da lonxitude l' e altura h' que fai o terrícola serán:
  - A) l' < l e h' < h.
  - B) l' < l e h' = h.
  - C) *l'>l* e *h'>h*.

(A.B.A.U. ord. 22)

- 3. Un astronauta (A) achégase a unha estrela cunha velocidade de 200 000 km/s e outro astronauta (B) distánciase da mesma estrela coa mesma velocidade coa que se achega o (A). A velocidade con que estes astronautas perciben a velocidade da luz da estrela é:
  - A) Maior para o astronauta (A) e menor para o (B).
  - B) Menor para o astronauta (A) e maior para o (B).
  - C) Igual para os dous astronautas.

(A.B.A.U. ord. 19)

- 4. Un vehículo espacial afástase da Terra cunha velocidade de  $0.5\ c$  (c = velocidade da luz). Desde a Terra envíase un sinal luminoso e a tripulación mide a velocidade do sinal obtendo o valor:
  - A) 0.5 c
  - B) *c*
  - C) 1,5 c

(A.B.A.U. extr. 22)

- 5. Medimos o noso pulso na Terra (en repouso) observando que o tempo entre cada latexo é de 0,80 s. Despois facemos a medida viaxando nunha nave espacial á velocidade de 0,70 c, sendo c a velocidade da luz no baleiro. De acordo coa teoría especial da relatividade, o tempo que medimos será:
  - A) 1,12 s
  - B) 0,57 s
  - C) 0,80 s

(A.B.A.U. ord. 20)

- 6. A ecuación de Einstein  $E = m \cdot c^2$  implica que:
  - A) Unha masa *m* necesita unha enerxía *E* para poñerse en movemento.
  - B) A enerxía *E* é a que ten unha masa *m* cando vai á velocidade da luz.
  - C) E é a enerxía equivalente a unha masa m.

(A.B.A.U. extr. 21)

### • Física cuántica

- 1. A teoría ondulatoria de Huygens sobre a natureza da luz vén confirmada polos fenómenos:
  - A) Reflexión e formación de sombras.
  - B) Refracción e interferencias.
  - C) Efecto fotoeléctrico e efecto Compton.

(A.B.A.U. extr. 23)

- 2. Ao irradiar un metal con luz vermella (682 nm) prodúcese efecto fotoeléctrico. Se irradiamos o mesmo metal con luz amarela (570 nm):
  - A) Non se produce efecto fotoeléctrico.
  - B) Os electróns emitidos son máis rápidos.
  - C) Emítense máis electróns, pero á mesma velocidade.

(A.B.A.U. ord. 23)

3. Un fotón de luz visible con lonxitude de onda de 500 nm ten un momento lineal de:

A) 0

B) 3,31·10<sup>-25</sup> kg·m·s<sup>-1</sup>

C) 1,33·10<sup>-27</sup> kg·m·s<sup>-1</sup>

DATO:  $h = 6.63 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$ 

(A.B.A.U. ord. 21)

- 4. Un determinado feixe de luz provoca efecto fotoeléctrico nun determinado metal. Se aumentamos a intensidade do feixe incidente:
  - A) Aumenta o número de fotoelectróns arrancados, así como a súa enerxía cinética.
  - B) Aumenta o número de fotoelectróns arrancados sen se modificar a súa enerxía cinética.
  - C) O número de fotoelectróns arrancados non varía, pero a súa enerxía cinética aumenta.

(A.B.A.U. ord. 19)

- 5. O efecto fotoeléctrico prodúcese se:
  - A) A intensidade da radiación incidente é moi grande.
  - B) A lonxitude de onda da radiación é grande.
  - C) A frecuencia da radiación é superior á frecuencia limiar.

(A.B.A.U. extr. 17)

- 6. Nunha célula fotoeléctrica, o cátodo metálico ilumínase cunha radiación de  $\lambda$  = 175 nm e o potencial de freado é de 1 V. Cando usamos unha luz de 250 nm, o potencial de freado será:
  - A) Menor.
  - B) Maior.
  - C) Igual.

(A.B.A.U. ord. 20)

- 7. A hipótese de De Broglie refírese a que:
  - A) Ao medir con precisión a posición dunha partícula atómica altérase a súa enerxía.
  - B) Todas as partículas en movemento levan asociada unha onda.
  - C) A velocidade da luz é independente do movemento da fonte emisora de luz.

(A.B.A.U. ord. 17)

## • Física nuclear e de partículas

- Algúns átomos de nitróxeno (¹⁴N) atmosférico chocan cun neutrón e transfórmanse en carbono (¹⁴C) que, por emisión β, se converte de novo en nitróxeno. Neste proceso:
  - A) Emítese radiación gamma.
  - B) Emítese un protón.
  - C) Non pode existir este proceso xa que se obtería <sup>14</sup><sub>5</sub>B.

(A.B.A.U. extr. 23)

- 2. Obsérvase que o número de núcleos  $N_0$  inicialmente presentes nunha mostra de isótopo radioactivo queda reducida a  $N_0/16$  ao cabo de 24 horas. O período de semidesintegración é:
  - A) 4 h
  - B) 6 h
  - C) 8,6 h

(A.B.A.U. extr. 21)

3. O estroncio-90 é un isótopo radioactivo cun período de semidesintegración de 28 anos. Se dispoñemos dunha mostra de dous moles do dito isótopo, o número de átomos de estroncio-90 que quedarán na

mostra despois de 112 anos será:

- A)  $1/8 N_A$
- B)  $1/16 N_A$
- C)  $1/4 N_A$

DATO:  $N_A = 6,022 \cdot 10^{23}$  partículas/mol.

(A.B.A.U. ord. 19)

- 4. Unha mostra dunha substancia radioactiva contiña hai 10 anos o dobre de núcleos que no instante actual; polo tanto, o número de núcleos que había hai 30 anos respecto ao momento actual era:
  - A) Seis veces maior.
  - B) Tres veces maior.
  - C) Oito veces maior.

(A.B.A.U. extr. 20)

- 5. A vida media dun núclido radioactivo e o período de semidesintegración son:
  - A) Conceptualmente iguais.
  - B) Conceptualmente diferentes pero valen o mesmo.
  - C) Diferentes, a vida media é maior.

(A.B.A.U. extr. 18)

- 6. A masa dun núcleo atómico é:
  - A) Maior cá suma das masas das partículas que o constitúen.
  - B) Menor cá suma das masas das partículas que o constitúen.
  - C) Igual á suma das masas das partículas que o constitúen.

(A.B.A.U. extr. 22)

- 7. Na reacción  ${}^{235}_{92}\text{U} + {}^{1}_{0}\text{n} \rightarrow {}^{141}_{56}\text{Ba} + {}^{A}_{Z}\text{X} + 3 {}^{1}_{0}\text{n}$ , cúmprese que:
  - A) É unha fusión nuclear.
  - B) Ponse en xogo unha gran cantidade de enerxía correspondente ao defecto de masa.
  - C) Ao elemento X correspóndelle o número atómico 36 e o número másico 94.

(A.B.A.U. ord. 22)

- 8. O  $^{23}_{90}$ Th desintégrase emitindo 6 partículas  $\alpha$  e 4 partículas  $\beta$ , o que dá lugar a un isótopo estable do chumbo de número atómico:
  - A) 82
  - B) 78
  - C) 74

(A.B.A.U. extr. 19)

### **♦ LABORATORIO**

### • Física cuántica

- 1. Ao iluminar a superficie dun metal con luz de lonxitude de onda 280 nm, a emisión de fotoelectróns cesa para un potencial de freado de 1,3 V.
  - a) Determina a función traballo do metal e a frecuencia limiar de emisión fotoeléctrica.
  - b) Representa a gráfica enerxía cinética frecuencia e determina o valor da constante de Planck a partir da dita gráfica.

DATOS: 
$$h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J s}$$
;  $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m s}^{-1}$ ;  $|q_e| = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$ . (A.B.A.U. extr. 23)  
**Rta.:** a)  $W_e = 5,0 \cdot 10^{-19} \text{ J}$ ;  $f_0 = 7,6 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$ 

- 2. Nunha experiencia para medir h, ao iluminar unha superficie metálica cunha radiación de lonxitude de onda  $\lambda = 200 \cdot 10^{-9}$  m, o potencial de freado para os electróns é de 1,00 V. Se  $\lambda = 175 \cdot 10^{-9}$  m, o potencial de freado é 1,86 V.
  - a) Determina o traballo de extracción do metal.
  - b) Representa o valor absoluto do potencial de freado fronte á frecuencia e obtén da dita representación o valor da constante de Planck.

DATOS: 
$$|q_e| = 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$
;  $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$ .  
**Rta.:** a)  $W_e = 8.3 \cdot 10^{-19} \text{ J}$ ; b)  $h = 6.6 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$ 

(A.B.A.U. extr. 21)

- 3. Nunha experiencia para calcular o traballo de extracción dun metal observamos que os fotoelectróns expulsados da súa superficie por unha luz de 4·10<sup>-7</sup> m de lonxitude de onda no baleiro son freados por unha diferenza de potencial de 0,80 V. E se a lonxitude de onda é de 3·10<sup>-7</sup> m o potencial de freado é 1,84 V.
  - a) Representa graficamente a frecuencia fronte ao potencial de freado.
  - b) Determina o traballo de extracción a partir da gráfica.

DATOS: 
$$c = 3.10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$
;  $h = 6.63 \cdot 10^{-34} \text{ J·s}$ ;  $|q_e| = 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$ .

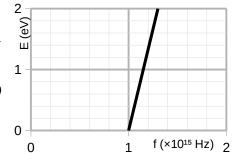
(A.B.A.U. extr. 20)

**Rta.:**  $W_e = 2.3 \text{ eV}$ 

4. Pódese medir experimentalmente a enerxía cinética máxima dos electróns emitidos ao facer incidir luz de distintas frecuencias sobre unha superficie metálica. Determina o valor da constante de Planck a partir dos resultados que se mostran na gráfica adxunta. DATO: 1 eV = 1,6·10<sup>-19</sup> J.

(A.B.A.U. extr. 18)

Actualizado: 27/02/24



Cuestións e problemas das <u>Probas de avaliación de Bacharelato para o acceso á Universidade</u> (A.B.A.U. e P.A.U.) en Galiza.

Respostas e composición de Alfonso J. Barbadillo Marán.