



2014-Modelo

A. Pregunta 5.- Una roca contiene dos isótopos radioactivos, A y B, de periodos de semidesintegración 1600 años y 1000 años, respectivamente. Cuando la roca se formó el contenido de núcleos de A y B era el mismo.

- Si actualmente la roca contiene el doble de núcleos de A que de B, ¿qué edad tiene la roca?
- ¿Qué isótopo tendrá mayor actividad 2500 años después de su formación?

B. Pregunta 5.-

- Determine la masa y la cantidad de movimiento de un protón cuando se mueve con una velocidad de $2,70 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$.
- Calcule el aumento de energía necesario para que el protón del apartado anterior cambie su velocidad de $v_1 = 2,70 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$ a $v_2 = 2,85 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$.

Datos: Masa del protón en reposo = $1,67 \times 10^{-27} \text{ kg}$; Velocidad de la luz en el vacío = $3 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

2013-Septiembre

A. Pregunta 4.- Dos muestras de material radioactivo, A y B, se prepararon con tres meses de diferencia. La muestra A, que se preparó en primer lugar, contenía doble cantidad de cierto isótopo radioactivo que la B. En la actualidad, se detectan 2000 desintegraciones por hora en ambas muestras. Determine:

- El periodo de semidesintegración del isótopo radioactivo.
- La actividad que tendrán ambas muestras dentro de un año.

B. Pregunta 4.-

- Calcule la longitud de onda de un fotón que posea la misma energía que un electrón en reposo.
- Calcule la frecuencia de dicho fotón y, a la vista de la tabla, indique a qué tipo de radiación correspondería.

Ultravioleta	Entre $7,5 \times 10^{14} \text{ Hz}$ y $3 \times 10^{17} \text{ Hz}$
Rayos-X	Entre $3 \times 10^{17} \text{ Hz}$ y $3 \times 10^{19} \text{ Hz}$
Rayos gamma	Más de $3 \times 10^{19} \text{ Hz}$

*Datos: Masa del electrón, $m_e = 9,11 \times 10^{-31} \text{ kg}$; Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$;
Velocidad de la luz en el vacío, $c = 3 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$*

2013-Junio

A. Pregunta 4.- La vida media de un elemento radioactivo es de 25 años. Calcule:

- El tiempo que tiene que transcurrir para que una muestra del elemento radioactivo reduzca su actividad al 70%.
- Los procesos de desintegración que se producen cada minuto en una muestra que contiene 10^9 núcleos radioactivos.

B. Pregunta 4.- Los electrones emitidos por una superficie metálica tienen una energía cinética máxima de 2,5 eV para una radiación incidente de 350 nm de longitud de onda. Calcule:

- El trabajo de extracción de un mol de electrones en julios.
- La diferencia de potencial mínima (potencial de frenado) requerida para frenar los electrones emitidos.

*Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$; Número de Avogadro: $N = 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$;
Valor absoluto de la carga del electrón, $e = 1,60 \times 10^{-19} \text{ C}$;*

2013-Modelo

A. Pregunta 5.- El Co-60 es un elemento radiactivo cuyo periodo de semidesintegración es de 5,27 años. Se dispone inicialmente de una muestra radiactiva de Co-60 de 2 g de masa. Calcule:

- La masa de Co-60 desintegrada después de 10 años.
- La actividad de la muestra después de dicho tiempo.

Dato: Número de Avogadro: $N = 6,023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

B. Pregunta 5.- Una radiación monocromática de longitud de onda $\lambda = 10^{-7} \text{ m}$ incide sobre un metal cuya frecuencia umbral es $2 \times 10^{14} \text{ Hz}$. Determine:

- La función de trabajo y la energía cinética máxima de los electrones.
- El potencial de frenado.

Dato: Constante de Planck $h = 6,62 \times 10^{-34} \text{ J s}$

2012-Septiembre

A. Pregunta 5.- El trabajo de extracción de un material metálico es 2,5 eV. Se ilumina con luz monocromática y la velocidad máxima de los electrones emitidos es de $1,5 \times 10^6 \text{ m s}^{-1}$. Determine:

- La frecuencia de la luz incidente y la longitud de onda de De Broglie asociada a los electrones



emitidos.

b) La longitud de onda con la que hay que iluminar el material metálico para que la energía cinética máxima de los electrones emitidos sea de 1,9 eV.

Datos: Constante de Planck, $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s; Valor absoluto de la carga del electrón, $e = 1,60 \times 10^{-19}$ C; Masa del electrón, $m_e = 9,11 \times 10^{-31}$ kg; Velocidad de la luz en el vacío, $c = 3 \times 10^8$ m s⁻¹

B. Pregunta 5.- El periodo de semidesintegración de un isótopo radiactivo es de 1840 años. Si inicialmente se tiene una muestra de 30 g de material radiactivo,

a) Determine qué masa quedará sin desintegrar después de 500 años.

b) ¿Cuánto tiempo ha de transcurrir para que queden sin desintegrar 3 g de la muestra?

2012-Junio

A. Pregunta 5.- Se dispone de 20 g de una muestra radiactiva y transcurridos 2 días se han desintegrado 15 g de la misma. Calcule:

a) La constante de desintegración radiactiva de dicha muestra.

b) El tiempo que debe transcurrir para que se desintegre el 90% de la muestra.

B. Pregunta 5.- Una partícula de 1 mg de masa en reposo es acelerada desde el reposo hasta que alcanza una velocidad $v = 0,6 c$, siendo c la velocidad de la luz en el vacío. Determine:

a) La masa de la partícula cuando se mueve a la velocidad v .

b) La energía que ha sido necesario suministrar a la partícula para que ésta alcance dicha velocidad v .

Dato: Velocidad de la luz en el vacío, $c = 3 \times 10^8$ m s⁻¹

2012-Modelo

A. Pregunta 4.- Al iluminar con luz de frecuencia $8,0 \times 10^{14}$ Hz una superficie metálica se obtienen fotoelectrones con una energía cinética máxima de $1,6 \times 10^{-19}$ J.

a) ¿Cuál es la función de trabajo del metal? Expresar su valor en eV.

b) Determine la longitud de onda mínima de los fotones que producirían fotoelectrones en dicho material.

Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s; velocidad de la luz en el vacío $c = 3,00 \times 10^8$ m/s; valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C.

B. Pregunta 4.- En un laboratorio se reciben 100 g de un isótopo desconocido. Transcurridas 2 horas se ha desintegrado el 20 % de la masa inicial del isótopo.

a) Calcule la constante radiactiva y el periodo de semidesintegración del isótopo.

b) Determine la masa que quedará del isótopo original transcurridas 20 horas.

2011-Septiembre-Coincidentes

A. Cuestión 3.- Una radiación de luz ultravioleta de 350 nm de longitud de onda incide sobre una superficie de potasio. Si el trabajo de extracción de un electrón para el potasio es de 2 eV, determine:

a) La energía por fotón de la radiación incidente, expresada en electron-voltios

b) La velocidad máxima de los electrones emitidos.

Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s; velocidad de la luz en el vacío $c = 3,00 \times 10^8$ m/s; valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,60 \times 10^{-19}$ C; masa del electrón $m = 9,11 \times 10^{-31}$ kg

B. Problema 2.- La constante radioactiva del Cobalto-60 es $0,13$ años⁻¹ y su masa atómica 59,93 u. Determine:

a) El periodo de semidesintegración del isótopo.

b) La vida media del isótopo.

c) La actividad de una muestra de 20 g del isótopo.

d) El tiempo que ha de transcurrir para que en la muestra anterior queden 5 g del isótopo.

Dato: N° de Avogadro = $6,02 \cdot 10^{23}$ núcleos/mol

2011-Septiembre

A. Problema 2.- (Enunciado casi idéntico a 2001-Modelo-A-Problema 2, mínima variación datos)

Al iluminar un metal con luz de frecuencia $2,5 \times 10^{15}$ Hz se observa que emite electrones cuyo potencial de frenado es de 7,2 V. Si a continuación se ilumina con otra luz de longitud de onda $1,8 \times 10^{-7}$ m, dicho potencial pasa a ser 3,8 V. Determine:

a) El valor de la constante de Planck.

b) El trabajo de extracción del metal.

Datos: Velocidad de la luz en el vacío $c = 3,00 \times 10^8$ m s⁻¹.

Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C;

2011-Junio-Coincidentes

A. Problema 2.- Cuando una luz monocromática de 300 nm de longitud de onda incide sobre una



muestra de litio, los electrones emitidos tienen una energía cinética máxima de 1,65 eV. Calcule:

- La energía del fotón incidente.
- La función de trabajo del litio.
- La energía cinética máxima de los electrones emitidos, cuando la longitud de onda de los fotones es de 400 nm.
- La longitud de onda máxima de la radiación electromagnética para producir el efecto fotoeléctrico en el litio.

Datos: Carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C; velocidad de la luz en el vacío $c = 3,00 \times 10^8$ m/s; constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s.

B. Cuestión 3.- Un electrón se acelera a una velocidad de 1×10^5 m/s mediante un acelerador de partículas.

- ¿Cuál será su longitud de onda?
- ¿Cuál será la energía que debería de tener un haz de luz para que tenga la misma longitud de onda que el electrón?

Datos: Masa del electrón $m_e = 9,11 \times 10^{-31}$ kg; Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C; Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s; Velocidad de la luz $c = 3,00 \times 10^8$ m/s;

2011-Junio

B. Cuestión 3.- Se tiene una muestra de 80 mg del isótopo ^{226}Ra cuya vida media es de 1600 años.

- ¿Cuánta masa de dicho isótopo quedará al cabo de 500 años?
- ¿Qué tiempo se requiere para que su actividad se reduzca a la cuarta parte?

2011-Modelo

B. Cuestión 3.-

Idéntico a 2010-Modelo B. Cuestión 3

2010-Septiembre-Fase Específica

B. Cuestión 3.- Una muestra de un organismo vivo presenta en el momento de morir una actividad radiactiva por cada gramo de carbono, de 0,25 Bq correspondiente al isótopo ^{14}C . Sabiendo que dicho isótopo tiene un periodo de semidesintegración de 5730 años, determine:

- La constante radiactiva del isótopo ^{14}C .
- La edad de una momia que en la actualidad presenta una actividad radiactiva correspondiente al isótopo ^{14}C de 0,163 Bq, por cada gramo de carbono.

Datos: 1 Bq = 1 desintegración/segundo. Considere 1 año = 365 días

2010-Septiembre-Fase General

A. Cuestión 3.- Se ilumina un metal con luz correspondiente a la región del amarillo, observando que se produce efecto fotoeléctrico. Explique si se modifica o no la energía cinética máxima de los electrones emitidos:

- Si iluminando el metal con la luz amarilla indicada se duplica la intensidad de la luz.
- Si se ilumina el metal con luz correspondiente a la región del ultravioleta.

B. Cuestión 3.- El tritio es un isótopo del hidrógeno de masa atómica igual a 3,016 u. Su núcleo está formado por un protón y dos neutrones.

- Defina el concepto de defecto de masa y calcúlelo para el núcleo de tritio.
- Defina el concepto de energía media de enlace por nucleón y calcúlelo para el caso del tritio, expresando el resultado en unidades de MeV.

Datos: Masa del protón $m_p = 1,0073$ u; Masa del neutrón $m_n = 1,0087$ u

Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C

Unidad de masa atómica $u = 1,67 \times 10^{-27}$ kg; Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8$ m/s

2010-Junio-Coincidentes

A. Cuestión 3.- Razone si las siguientes afirmaciones son correctas o incorrectas:

- Conociendo únicamente la actividad de una sustancia radiactiva en un instante determinado no se puede determinar su constante de desintegración.
- La radiación beta es sensible a campos magnéticos, mientras que la gamma no.

B. Cuestión 3.- Razone si las siguientes afirmaciones son correctas o incorrectas:

- De acuerdo con el principio de conservación de la energía, los fotoelectrones emitidos por un metal irradiado tienen la misma energía que los fotones que absorben.
- Si se irradia con luz blanca un metal y se produce el efecto fotoeléctrico en todo el rango de frecuencias de dicha luz, los fotoelectrones emitidos con mayor energía cinética son los originados por las componentes espectrales de la región del rojo.

B. Problema 2.- Una partícula de carga $+e$ y masa $2,32 \times 10^{-23}$ g se mueve con velocidad



constante $\vec{v} = 10^5 \vec{i} \text{ (ms}^{-1}\text{)}$ a lo largo del eje X, desde valores negativos del mismo. Al llegar a $x=0$, por efecto de un campo magnético uniforme $\vec{B} = 0,6 \vec{k} \text{ (T)}$ en la región con $x \geq 0$, la partícula describe media circunferencia y sale de la región de campo magnético en sentido opuesto al de entrada.

d) Obtenga el valor de la longitud de onda de De Broglie asociada a la partícula.

Datos: Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$

2010-Junio-Fase Específica

A. Cuestión 3.- Dos partículas poseen la misma energía cinética. Determine en los dos casos siguientes:

a) La relación entre las longitudes de onda de De Broglie correspondientes a las dos partículas, si la relación entre sus masas es $m_1 = 50 m_2$.

b) La relación que existe entre las velocidades, si la relación entre sus longitudes de onda de De Broglie es $\lambda_1 = 500 \lambda_2$.

B. Cuestión 3.- Una radiación monocromática de longitud de onda de 600 nm incide sobre un metal cuyo trabajo de extracción es de 2 eV. Determine:

a) La longitud de onda umbral para el efecto fotoeléctrico.

b) La energía cinética máxima de los electrones emitidos expresada en eV.

Datos: Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$; Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

2010-Junio-Fase General

B. Cuestión 3.- De los 120 g iniciales de una muestra radiactiva se han desintegrado, en 1 hora, el 10% de los núcleos. Determine:

a) La constante de desintegración radiactiva y el periodo de semidesintegración de la muestra.

b) La masa que quedará de la sustancia radiactiva transcurridas 5 horas.

2010-Modelo

B. Cuestión 3.- (Cuestión 5 en Modelo preliminar que no contemplaba dos opciones disjuntas)

La energía mínima necesaria para extraer un electrón del sodio es de 2,3 eV. Explique si se producirá el efecto fotoeléctrico cuando se ilumina una lámina de sodio con las siguientes radiaciones:

a) Luz roja de longitud de onda 680 nm.

b) Luz azul de longitud de onda 360 nm.

Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$; Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$

Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

2009-Septiembre

Cuestión 5.- La energía en reposo de un electrón es 0,511 MeV. Si el electrón se mueve con una velocidad $v = 0,8 c$, siendo c la velocidad de la luz en el vacío:

a) ¿Cuál es la masa relativista del electrón para esta velocidad?

b) ¿Cuál es la energía relativista total?

Datos: Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$

A. Problema 2.- En un tiempo determinado, una fuente radiactiva A tiene una actividad de $1,6 \times 10^{11} \text{ Bq}$ y un periodo de semidesintegración de $8,983 \times 10^5 \text{ s}$ y una segunda fuente B tiene una actividad de $8,5 \times 10^{11} \text{ Bq}$. Las fuentes A y B tienen la misma actividad 45,0 días más tarde.

Determine:

a) La constante de desintegración radiactiva de la fuente A.

b) El número de núcleos iniciales de la fuente A.

c) El valor de la actividad común a los 45 días.

d) La constante de desintegración radiactiva de la fuente B.

Nota: $1 \text{ Bq} = 1 \text{ desintegración/segundo}$

2009-Junio

Cuestión 5.- Una roca contiene dos isótopos radiactivos A y B de periodos de semidesintegración de 1600 años y 1000 años respectivamente. Cuando la roca se formó el contenido de A y B era el mismo (10^{15} núcleos) en cada una de ellas.

a) ¿Qué isótopo tenía una actividad mayor en el momento de su formación?

b) ¿Qué isótopo tendrá una actividad mayor 3000 años después de su formación?

Nota: Considere 1 año = 365 días



2009-Modelo

Cuestión 5.- Discuta la veracidad o falsedad de las siguientes afirmaciones:

d) Un fotón de luz naranja es más energético que un fotón de luz roja.

A. Problema 2.- El periodo de semidesintegración del ^{228}Ra es de 5,76 años mientras que el de ^{224}Ra es de 3,66 días. Calcule la relación que existe entre las siguientes magnitudes de estos dos isótopos:

a) Las constantes radiactivas.

b) Las vidas medias.

c) Las actividades de 1 g de cada isótopo.

d) Los tiempos para los que el número de núcleos radiactivos se reduce a la cuarta parte de su valor inicial.

2008-Septiembre

Cuestión 5.- La longitud de onda umbral de la luz utilizada para la emisión de electrones en un metal por efecto fotoeléctrico es la correspondiente al color amarillo. Explique si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones:

a) Iluminando con la luz amarilla umbral, si duplicamos la intensidad de luz duplicaremos también la energía cinética de los electrones emitidos.

b) Iluminando con luz ultravioleta no observaremos emisión de electrones.

A. Problema 1.- En una muestra de azúcar hay $2,1 \times 10^{24}$ átomos de carbono. De éstos, uno de cada 10^{12} átomos corresponden al isótopo radiactivo ^{14}C . Como consecuencia de la presencia de dicho isótopo la actividad de la muestra de azúcar es de 8,1 Bq.

a) Calcule el número de átomos radiactivos iniciales de la muestra y la constante de desintegración radiactiva (λ) del ^{14}C .

b) ¿Cuántos años han de pasar para que la actividad sea inferior a 0,01 Bq?

Nota: 1 Bq = 1 desintegración/segundo

2008-Junio

Cuestión 4.- El potencial de frenado de los electrones emitidos por la plata cuando se incide sobre ella con luz de longitud de onda de 200 nm es 1,48 V. Deduzca:

a) La función de trabajo (o trabajo de extracción) de la plata, expresada en eV.

b) La longitud de onda umbral en nm para que se produzca el efecto fotoeléctrico.

*Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s; Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8$ m/s
Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C*

Cuestión 5.- Justifique si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones, según la teoría de la relatividad especial:

a) La masa de un cuerpo con velocidad v respecto de un observador es menor que su masa en reposo.

b) La energía de enlace del núcleo atómico es proporcional al defecto de masa nuclear Δm .

2008-Modelo

Cuestión 5.- En un experimento de efecto fotoeléctrico un haz de luz de 500 nm de longitud de onda incide sobre un metal cuya función de trabajo (o trabajo de extracción) es de 2,1 eV. Analice la veracidad o falsedad de las siguientes afirmaciones:

a) Los electrones arrancados pueden tener longitudes de onda de De Broglie menores que 10^{-9} m.

b) La frecuencia umbral del metal es mayor que 10^{14} Hz.

*Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s; Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8$ m/s
Masa del electrón $m_e = 9,1 \times 10^{-31}$ kg; Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C*

B. Problema 2.- El deuterio es un isótopo del hidrógeno de masa atómica igual a 2,0136 u. Su núcleo está formado por un protón y un neutrón.

a) Indique el número atómico (Z) y el número másico (A) del deuterio.

b) Calcule el defecto de masa del núcleo de deuterio.

c) Calcule la energía media de enlace (expresada en MeV) por nucleón del deuterio.

d) Si un ión de deuterio es acelerado mediante un campo eléctrico, partiendo del reposo, entre dos puntos con una diferencia de potencial de 2000 V, calcule su longitud de onda de De Broglie asociada.

Datos: Masa del protón $m_p = 1,0073$ u; Masa del neutrón $m_n = 1,0087$ u

*Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C; Unidad de masa atómica $u = 1,67 \times 10^{-27}$ kg
Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8$ m/s; Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s*

2007-Septiembre



Cuestión 5.- Determine la longitud de onda de De Broglie y la energía cinética, expresada en eV, de: a) un electrón cuya longitud de onda de De Broglie es igual a la longitud de onda en el vacío de un fotón de energía 10^4 eV; b) una piedra de masa 80 g que se mueve con una velocidad de 2 m/s.

*Datos: Constante de Planck $h=6,63 \times 10^{-34}$ J s; Velocidad de la luz en el vacío $c=3 \times 10^8$ m s⁻¹
Masa del electrón $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg; Valor absoluto de la carga del electrón $e=1,6 \times 10^{-19}$ C*

2007-Junio

Cuestión 4.- Un protón que se mueve con velocidad constante en el sentido positivo del eje X penetra en una región del espacio donde hay un campo eléctrico $\vec{E}=4 \times 10^5 \vec{k}$ N/C y un campo magnético $\vec{B}=-2 \vec{j}$ T, siendo \vec{k} y \vec{j} los vectores unitarios en las direcciones de los ejes Z e Y respectivamente.

b) En las condiciones del apartado anterior, calcule la longitud de onda de De Broglie del protón.

Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s; Masa del protón $m_p = 1,67 \times 10^{-27}$ kg

Cuestión 5.- Una muestra de un material radiactivo posee una actividad de 115 Bq inmediatamente después de ser extraída del reactor donde se formó. Su actividad 2 horas después resulta ser 85,2 Bq.

a) Calcule el período de semidesintegración de la muestra.

b) ¿Cuántos núcleos radiactivos existían inicialmente en la muestra?

Dato: 1 Bq = 1 desintegración/segundo

2007-Modelo

Cuestión 5.-

Un electrón de un átomo salta desde un nivel de energía de 5 eV a otro inferior de 3 eV, emitiéndose un fotón en el proceso. Calcule la frecuencia y la longitud de onda de la radiación emitida, si esta se propaga en el agua.

*Datos: Índice de refracción del agua $n_{agua} = 1,33$ Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8$ m/s
Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C*

B. Problema 2.- Una muestra contiene inicialmente 10^{20} átomos, de los cuales un 20% corresponden a material radiactivo con un periodo de semidesintegración (o semivida) de 13 años. Calcule:

a) La constante de desintegración del material radiactivo.

b) El número de átomos radiactivos iniciales y la actividad inicial de la muestra.

c) El número de átomos radiactivos al cabo de 50 años.

d) La actividad de la muestra al cabo de 50 años.

2006-Septiembre

Cuestión 5.- La ley de desintegración una sustancia radioactiva es a siguiente, donde $N = N_0 e^{-0,003t}$, donde N representa el número de núcleos presentes en la muestra en el instante t.

Sabiendo que t está expresado en días, determine:

a) El periodo de semidesintegración (o semivida) de la sustancia. $T_{1/2}$

b) La fracción de núcleo radiactivos sin desintegrar en el instante $t = 5T_{1/2}$

2006-Junio

Cuestión 5.- Calcule en los dos casos siguientes la diferencia de potencial con que debe ser acelerado un protón que parte del reposo para que después de atravesar dicho potencial:

b) La longitud de onda de De Broglie asociada al protón sea 5×10^{-13} m.

*Datos: Carga del protón $q_p = 1,6 \times 10^{-19}$ C; Masa del protón $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg
Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s.*

2006-Modelo

Cuestión 5.- Se ilumina una superficie metálica con luz cuya longitud de onda es de 300 nm, siendo el trabajo de extracción del metal de 2,46 eV Calcule:

a) la energía cinética máxima de los electrones emitidos por el metal;

b) la longitud de onda umbral para el metal.

Datos: Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C

Velocidad de la Luz en el vacío $c = 3 \times 10^8$ ms⁻¹; Constante de Plack $h = 6,63 \times 10^{-34}$ Js

2005-Septiembre

Cuestión 5.- Un protón que parte del reposo es acelerado por una diferencia de potencial de 10 V. Determine:

b) la longitud de onda de De Broglie asociada al protón moviéndose con la velocidad anterior.

Datos: Constante de Planck = $6,63 \times 10^{-34}$ J s; Masa del protón = $1,67 \times 10^{-27}$ kg; Carga del protón =



$1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

2005-Junio

Cuestión 5.- Un electrón que parte del reposo es acelerado por una diferencia de potencial de 50 V. Calcule:

b) La longitud de onda de De Broglie asociada al electrón después de atravesar dicho potencial.

Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$; Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

Masa del electrón $m_e = 9,1 \times 10^{-31} \text{ kg}$; Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

2005-Modelo

Cuestión 5.- Una partícula α y un protón tienen la misma energía cinética. Considerando que la masa de la partícula α es cuatro veces la masa del protón:

a) ¿Qué relación existe entre los momentos lineales de estas partículas?

b) ¿Qué relación existe entre las longitudes de onda de De Broglie correspondiente a estas partículas?

2004-Septiembre

Cuestión 5.- El trabajo de extracción para el sodio es de 2,5 eV. Calcule:

a) La longitud de onda de la radiación que debemos usar para que los electrones salgan del metal con una velocidad máxima de 10^7 ms^{-1} .

b) La longitud de onda de De Broglie asociada a los electrones que salen del metal con la velocidad de 10^7 ms^{-1}

Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ Js}$; Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$

Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$; Masa del electrón $m = 9,1 \times 10^{-31} \text{ kg}$

2004-Junio

Cuestión 5.- Un cierto haz luminoso provoca efecto fotoeléctrico en un determinado metal.

Explique cómo se modifica el número de fotoelectrones y su energía cinética si: a) aumenta la intensidad del haz luminoso; b) aumenta la frecuencia de la luz incidente; c) disminuye la frecuencia de la luz por debajo de la frecuencia umbral del metal. d) ¿Cómo se define la magnitud

trabajo de extracción?

2004-Modelo

Cuestión 5.- En un átomo, un electrón pasa de un nivel de energía a otro nivel inferior. Si la diferencia de energías es de $2 \times 10^{-15} \text{ J}$, determine la frecuencia y la longitud de onda de la radiación emitida.

Datos: Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ Js}$ Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$

2003-Septiembre

Cuestión 5.- A una partícula material se le asocia la llamada longitud de onda de De Broglie.

a) ¿Qué magnitudes físicas determinan el valor de la longitud de onda de De Broglie? ¿Pueden dos partículas distintas con diferente velocidad tener asociada la misma longitud de onda de De Broglie?

b) ¿Qué relación existe entre las longitudes de onda de De Broglie de dos electrones cuyas energías cinéticas vienen dadas por 2 eV y 8 eV?

A. Problema 2.- Un metal tiene una frecuencia umbral de $4,5 \times 10^{14} \text{ Hz}$ para el efecto fotoeléctrico.

a) Si el metal se ilumina con una radiación de $4 \times 10^{-7} \text{ m}$ de longitud de onda ¿cuál será la energía cinética y la velocidad de los electrones emitidos?

b) Si el metal se ilumina con otra radiación distinta de forma que los electrones emitidos tengan una energía cinética el doble que en el caso anterior ¿cuál será la frecuencia de esta radiación?

Datos: Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

Masa del electrón en reposo: $m_e = 9,1 \times 10^{-31} \text{ kg}$; Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$

Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

2003-Junio

Cuestión 5.- Se dispone inicialmente de una muestra radiactiva que contiene 5×10^{18} átomos de un isótopo de Ra, cuyo periodo de semidesintegración (semivida) τ es de 3,64 días. Calcule:

a) La constante de desintegración radiactiva del Ra y la actividad inicial de la muestra.

b) El número de átomos en la muestra al cabo de 30 días.

B. Problema 2.- Un protón se encuentra situado en el origen de coordenadas del plano XY. Un electrón, inicialmente en reposo, está situado en el punto (2,0). Por efecto del campo eléctrico creado por el protón (supuesto inmóvil), el electrón se acelera. Estando todas las coordenadas expresadas en μm , calcule:

d) La longitud de onda de De Broglie asociada al electrón en el punto (1,0).

Datos: Constante de la ley de Coulomb $K = 9 \times 10^9 \text{ N m}^2 \text{ C}^{-2}$



Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$; Masa del electrón $m_e = 9,1 \times 10^{-31} \text{ kg}$
Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$

2003-Modelo

Cuestión 5.- Una radiación de frecuencia ν produce efecto fotoeléctrico al incidir sobre una placa de metal.

a) ¿Que condición tiene que cumplir la frecuencia para que produzca efecto fotoeléctrico?

Explique qué ocurre:

b) Si se aumenta la frecuencia de la radiación.

c) Si se aumenta la intensidad de la radiación.

2002-Septiembre

Cuestión 5.- El isótopo ^{234}U tiene un período de semidesintegración (semivida) de 250000 años. Si partimos de una muestra de 10 gramos de dicho isótopo, determine:

a) La constante de desintegración radiactiva.

b) La masa que quedará sin desintegrar después de 50000 años

A. Problema 2.- Los fotoelectrones expulsados de la superficie de un metal por una luz de 400 nm de longitud de onda en el vacío son frenados por una diferencia de potencial de 0,8 V.

a) Determine la función de trabajo del metal.

b) ¿Que diferencia de potencial se requiere para frenar los electrones expulsados de dicho metal por una luz de 300 nm de longitud de onda en el vacío?

Datos: Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$; Velocidad de la luz en el vacío: $c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$

2002-Junio

Cuestión 5.- a) ¿Qué velocidad ha de tener un electrón para que su longitud de onda de De Broglie sea 200 veces la correspondiente a un neutrón de energía cinética 6 eV?

b) ¿Se puede considerar que el electrón a esta velocidad es no relativista?

Datos: Masa del electrón $= 9,1 \times 10^{-31} \text{ kg}$; Masa del neutrón $= 1,7 \times 10^{-27} \text{ kg}$

Velocidad de la luz en el vacío: $3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$; Carga del electrón $= 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$

2002-Modelo

Cuestión 5.- a) ¿Cómo se define la actividad de una muestra radiactiva? ¿Cuál es su unidad en el Sistema Internacional?

b) El curio es la unidad de actividad definida como la actividad de una muestra de un gramo de radio. ¿Cuál es la relación entre esta unidad y la del Sistema Internacional?

Datos: La masa atómica del radio es 226 u

Constante de desintegración del radio $\lambda = 1,4 \times 10^{-11} \text{ s}^{-1}$

Número de Avogadro $N_A = 6,022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

2001-Septiembre

Cuestión 5.- Dos partículas no relativistas tienen asociada la misma longitud de onda de De Broglie. Sabiendo que la masa de una de ellas es el triple que la masa de la otra, determine:

a) La relación entre sus momentos lineales.

b) La relación entre sus velocidades.

2001-Junio

Cuestión 5.- Un haz de luz monocromática de longitud de onda en el vacío 450 nm incide sobre un metal cuya longitud de onda umbral, para el efecto fotoeléctrico es de 612 nm. Determine:

a) La energía de extracción de los electrones del metal.

b) La energía cinética máxima de los electrones que se arrancan del metal.

Datos: Velocidad de la luz en el vacío: $c = 3 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

Constante de Planck: $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$

2001-Modelo

Cuestión 5.- ¿Cuáles son los tipos de radiaciones más comunes que se producen en una desintegración radiactiva? Explique la naturaleza de cada una de dichas radiaciones.

A. Problema 2.- Al iluminar un metal con luz de frecuencia $2,5 \times 10^{15} \text{ Hz}$ se observa que emite electrones que pueden detenerse al aplicar un potencial de frenado de 7,2 V. Si la luz que se emplea con el mismo fin es de longitud de onda en el vacío $1,78 \times 10^{-7} \text{ m}$, dicho potencial pasa a ser de 3,8 V. Determine:

a) El valor de la constante de Planck.

b) La función de trabajo (o trabajo de extracción) del metal.

Datos: Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$



2000-Septiembre

Cuestión 5.- a) ¿Qué intervalo aproximado de energías (en eV) corresponde a los fotones del espectro visible ?

b) ¿Qué intervalo aproximado de longitudes de onda de De Broglie tendrán los electrones en ese intervalo de energías?

Las longitudes de onda del espectro visible están comprendidas, aproximadamente, entre 390 nm en el violeta y 740 nm en el rojo.

Datos: Masa del electrón $m=9,1 \times 10^{-31}$ kg; Valor absoluto de la carga del electrón $e= 1,6 \times 10^{-19}$ C

Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8$ m s⁻¹ ; Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s

2000-Junio

Cuestión 5.- Enuncie el principio de indeterminación de Heisenberg y comente su significado físico.

A. Problema 2.- Una radiación monocromática que tiene una longitud de onda en el vacío de 600 nm y una potencia de 0,54 W, penetra en una célula fotoeléctrica de cátodo de cesio cuyo trabajo de extracción es de 2,0 eV. Determine:

a) El número de fotones por segundo que viajan con la radiación.

b) La longitud de onda umbral del efecto fotoeléctrico para el cesio.

c) La energía cinética de los electrones emitidos.

d) La velocidad con que llegan los electrones al ánodo si se aplica una diferencia de potencial de 100 V.

Datos: Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8$ m s⁻¹

Valor absoluto de la carga del electrón $e = 1,6 \times 10^{-19}$ C

Masa del electrón $m_e = 9,1 \times 10^{-31}$ kg

Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ Js

2000-Modelo

Cuestión 5.- Considere las longitudes de onda de de Broglie de un electrón y de un protón.

Razone cuál es menor si tienen:

a) El mismo módulo de la velocidad

b) La misma energía cinética

Suponga velocidades no relativistas.

B. Problema 2.- Un láser de longitud de onda $\lambda = 630$ nm tiene una potencia de 10 mW y un diámetro de haz de 1 mm. Calcule:

a) La intensidad del haz.

b) El número de fotones por segundo que viajan con el haz.

Datos: Velocidad de la luz en el vacío $c = 3 \times 10^8$ m s⁻¹

Constante de Planck $h = 6,63 \times 10^{-34}$ J s