

Una esfera de tungsteno (W) de diámetro $D_W = 3,4$ cm, es calentada hasta una temperatura $T_W = 2878$ K. A esa temperatura T_W , la esfera de W irradia una potencia P_W que equivale a un 30 % de la que irradiaría un cuerpo negro de iguales dimensiones.

Si la esfera fuese un cuerpo negro, ¿a qué temperatura irradiaría una potencia igual a P_W ? Previamente al cálculo, justificar si debería ser mayor, menor o igual que T_W .

Si la esfera fuese un cuerpo negro a temperatura T_W , ¿qué diámetro debería tener para irradiar una potencia igual a P_W ? Previamente al cálculo, justificar si debería ser mayor, menor o igual que D_W .

- Comentario:
a) Justificación incompleta
b) Justificación incompleta

Nota: 9

Considerando un ion hidrogenoide con $Z = 2$:

¿Cuánta energía (en eV) se necesita para ionizar a un electrón desde el nivel fundamental?

Si un conjunto de dichos iones en su nivel fundamental absorben cada uno un fotón de 51 eV, ¿de cuántas energías distintas podrían ser los fotones emitidos en las desexcitaciones?

¿Qué energías pueden tener los fotones emitidos en las desexcitaciones?

Si los fotones emitidos en las transiciones $n = 3 \rightarrow n = 2$ y $n = 3 \rightarrow n = 1$ del ion considerado son capaces de arrancar fotoelectrones de un metal desconocido, pero los emitidos en la transición $n = 4 \rightarrow n = 3$ no logran arrancar electrones en el mismo metal. ¿En qué rango de energías (valores mínimo y máximo posibles) se encuentra la función de trabajo del metal?

Mínimo (en eV):

Máximo (en eV):

Nota: 7

- Comentario:
3) La transición planteada no corresponde a ionización desde el estado fundamental
6 y 7) Si la energía del fotón iguala la función trabajo, hay efecto. Los extremos del intervalo van al revés: abierto para el mínimo y cerrado para el máximo

Un sistema de 8 electrones a $T = 0$ K se encuentra dentro de un prisma metálico de lados a , b y c tales que $a = 1,5$ Å, $b = a$ y $c = 3a$.

Si se comprime el lado c hasta que todos los lados resulten iguales ($c = a$), ¿en qué porcentaje varía la energía del sistema? Responder tomando el caso original como base (100 %) y expresar como variación positiva si aumenta y negativa si disminuye.

Si se comprime el lado c hasta que todos los lados resulten iguales ($c = a$), ¿en qué porcentaje varía la energía media por electrón? Responder tomando el caso original como base (100 %) y expresar como variación positiva si aumenta y negativa si disminuye.

Si se comprime el lado c hasta que todos los lados resulten iguales ($c = a$), ¿en qué porcentaje varía la energía de Fermi? Responder tomando el caso original como base (100 %) y expresar como variación positiva si aumenta y negativa si disminuye.

Realizar el esquema de los niveles ocupados indicando su energía y su degeneración, en ambos casos (caja original y comprimida). Ubicar los electrones en dichos niveles identificando cada electrón con el conjunto de números cuánticos que le corresponda.

- Comentario:
No interpreta que se piden las variaciones porcentuales, por ejemplo:
 $DE = E_f(sist1) - E_f(sist2)$
La variación porcentual es $DE * 100 / E_f(sist1)$.

Nota: 9

1

$$D_m = 3,4 \cdot 10^{-2} m \rightarrow r_m = 1,7 \cdot 10^{-2} m$$

$$T_m = 2873 K$$

$$\rho_m = 0,3 \rho_{\text{air}}$$

La potencia es obtenida por ~~eficiencia óptica~~ óptica.

$$P = R \cdot A = R \cdot \pi r_m^2$$

La radiación en todo el espectro es dada por la ley de Stefan-Boltzmann:

$$R = \sigma T^4 e$$

Entonces la potencia dada por iluminar en todo el espacio para la esfera que:

$$P = \sigma T_m^4 e 4\pi r_m^2$$

Para la esfera del enunciado, $e=0,3$. lo que obtiendo que se pregunta es para que T_x se cumple:

$$\sigma T_m^4 0,3 4\pi r_m^2 = \sigma T_x^4 \cdot 1 \cdot 4\pi r_m^2$$

(se da la emisividad 1 para un cuerpo negro).

Entonces se tiene que:

$$T_m^4 0,3 = T_x^4$$

Entonces se obtiene lo deseado: como la emisividad de un cuerpo negro es máxima, a una temperatura menor fija la misma potencia.

$$T_x = \sqrt[4]{0,3 T_w} \approx 12130 \text{ K}$$

o, 2

b) Análogamente

$$\cancel{\mathcal{K} T_w^4 \cdot 1 \cdot 4\pi f_x^2} = \cancel{\mathcal{K} T_w^4 \cdot 0,3 \cdot 4\pi f_m^2}$$

$$f_x^2 = 0,3 f_m^2$$

Del mismo modo, por tener mayor emisividad, el mayor
número necesario de $\boxed{\text{menos}} \text{ rayos}$ (distancia a este
 >50) para lograr la misma potencia:

$$f_x = \sqrt{0,3 f_m^2} \approx 9,311 \cdot 10^{-3} \text{ m} \Rightarrow$$

$$D_x \approx \boxed{0,019 \text{ m}}$$

2 a) Partiendo desde el nivel fundamental ($n_i=1$), para excitar a un electrón al primer estado de excitación ($n_f=2$), planteo la diferencia de energía entre ambos niveles a partir de la ecuación de energía del modelo de Bohr

$$E_f - E_i = \left(\begin{array}{l} \text{no uso el postulado de Bohr } E_i - E_f = h\nu \\ \text{porque no interesa la energía que } h\nu \\ \text{se \underline{entregue} al electrón} \end{array} \right)$$

$$-E_0 \left(\frac{z}{n_f} \right)^2 + E_0 \left(\frac{z}{n_i} \right)^2 =$$

$$-E_0 z^2 \left(\frac{1}{n_f^2} - \frac{1}{n_i^2} \right) = \frac{-\hbar^2}{2m_e} 2^2 \left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{1^2} \right) \approx$$

$$6,8 \times 10^{-18} J \approx \boxed{40,817 \text{ eV}}$$

b) Los fotones entregan toda su energía, (os lo que si lo $h\nu$), existe un único estado de excitación al que esos iones pueden llevarse. Este parece ser el correspondiente al tercer estado de excitación, ya que

$$\frac{-\hbar^2}{2m_e} 2^2 \left(\frac{1}{4^2} - \frac{1}{1^2} \right) \approx 51 \text{ eV}$$

Entonces, al absorber el fotón, el ion llega al tercer estado excitado. Para ver las posibles transiciones a partir de ese estado, planteo un diagrama de energías:

(Nº de estados)

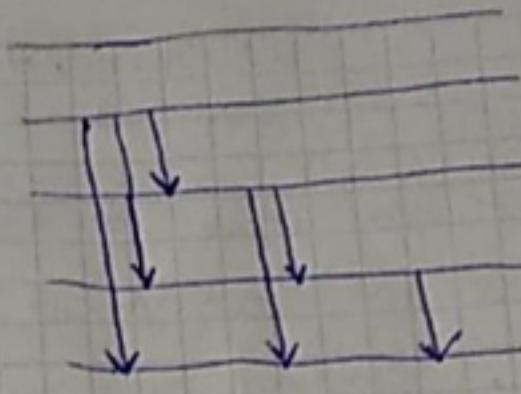
n=5

n=4

n=3

n=2

n=1



Entonces, se tiene 6 transiciones posibles. Para hallar los valores, planteo el postulado de Bohr

sobre las energías emitidas en la desexcitación $E_i - E_f = h\nu$

$$-E_0 z^2 \left(\frac{1}{4^2} - \frac{1}{1^2} \right) = \cancel{8,42857 eV} \quad \boxed{31,021 eV}$$

$$-E_0 z^2 \left(\frac{1}{4^2} - \frac{1}{2^2} \right) = \cancel{2,5625 eV} \quad \boxed{10,204 eV}$$

$$-E_0 z^2 \left(\frac{1}{4^2} - \frac{1}{3^2} \right) = \boxed{2,646 eV}$$

$$-E_0 z^2 \left(\frac{1}{3^2} - \frac{1}{1^2} \right) = \boxed{48,376 eV}$$

$$-E_0 z^2 \left(\frac{1}{3^2} - \frac{1}{2^2} \right) = \boxed{7,559 eV}$$

$$-E_0 z^2 \left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{1^2} \right) = \boxed{40,817 eV}$$

e) Entiendo que el dato que se da es que para fotones con energías 7,559 eV y 48,376 eV (sumando que los valores anteriores están bien calculados) se puede lograr efectos fotoeléctricos sobre un metal, pero no es así con ~~los~~ fotones

Enfriar los plátanos al chorro / chorros del metal, considerando la conservación de la energía para no haber fuerzas no conservativas.

$$E_{\text{foton}} + E_{\text{electrón}} = E_{\text{f electrón}} \quad (\text{el calor se absorbe})$$

~~$$E_{\text{foton}} + m_e c^2 = m_e c^2 + E_L + E_C$$~~

$$E_{\text{foton}} = Q + w_0 + E_C$$

$$E_{\text{foton}} - Q - w_0 = E_C$$

Entonces, los datos del enunciado serían:

$$E_{\text{foton}} = \begin{cases} 2,646 \text{ eV} & \rightarrow E_C \leq 0 \quad (1) \\ 7,559 \text{ eV} & \rightarrow E_C \geq 0 \quad (2) \\ 48,376 \text{ eV} & \rightarrow E_C > 0 \quad (3) \end{cases}$$

Para electrones a la superficie del metal, no hay calor emitido por llegar hasta la superficie

$$E_{\text{foton}} - w_0 = E_C$$

~~Si $w_0 \geq 2,646 \text{ eV}$, se absorbe el calor~~

$$\text{De (1) + (2)} : \begin{cases} w_0 \geq 2,646 \text{ eV} \\ w_0 < 7,559 \text{ eV} \end{cases}$$

$$w_0 \in [2,646 \text{ eV}; 7,559 \text{ eV}]$$

3

$$\text{Pozo infinito tridimensional} \quad \left\{ \begin{array}{l} a = 1,2 \text{ Å} \\ n = \alpha \\ c = 3a \end{array} \right.$$

ej 3

~~Resolvemos el problema de la distribución de los electrones~~

2) Planteo la ecuación de onda para el pozo infinito tridimensional, sin campo magnético

$$E = \frac{\hbar^2}{8me} \left(\frac{n_x^2}{a^2} + \frac{n_y^2}{b^2} + \frac{n_z^2}{c^2} \right) =$$

$$\frac{\hbar^2}{8me} \left(\frac{n_x^2}{a^2} + \frac{n_y^2}{a^2} + \frac{n_z^2}{9a^2} \right) =$$

$$\frac{\hbar^2}{8me a^2} \left(n_x^2 + n_y^2 + \frac{n_z^2}{9} \right) = E_a \left(n_x^2 + n_y^2 + \frac{n_z^2}{9} \right)$$

Para hallar la energía del sistema, tengo que verificar cómo están distribuidos los electrones. Para eso, planteo las valors posibles de números cuánticos, y a partir del ~~estado~~ ~~de~~ ~~de~~ anel de degeneración de cada uno, puedo buscar los niveles con menos energía (sabiendo que los electrones no tienen excesos) para ver la distribución de electrones.

A_1	A_2	A_3	Degeneración	E	$\{$ No se explican los valores de spin para ciertas combinaciones de los
1	1	1	2	$\frac{19}{9} E_2 \approx 2,11 E_2$	
1	1	2	2	$\frac{22}{9} E_2 \approx 2,44 E_2$	
1	1	3	2	$3 E_2$	
1	1	4	2	$\frac{34}{9} E_2 \approx 3,78 E_2$	
1	1	5	2	$\frac{43}{9} E_2 \approx 4,78 E_2$	
1	1	6	2	$6 E_2$	
1	2	1	4	$\frac{46}{9} E_2 \approx 5,11 E_2$	
2	1	1	4	$\frac{91}{9} E_2 \approx 10,11 E_2$	
3	1	1	2	$\frac{76}{9} E_2 \approx 8,44 E_2$	
2	2	2			

Entonces, considerando que no hubo omisiones, los niveles menores de energía para que figuren 8 electrones son $(1\ 1\ 1)$, $(1\ 1\ 2)$, $(1\ 1\ 3)$ " $(1\ 1\ 4)$.

Luego, la energía total de los cuatro es:

$$\left(\frac{19}{9} + \frac{22}{9} + 3 + \frac{34}{9} \right) \times 2 \times E_2 = \frac{68}{3} E_2 = \frac{68}{3} \times \frac{\hbar^2}{8mc^2}$$

Luego, de la compresión: $E = E_2 (n_x^2 + n_y^2 + n_z^2)$.

Planteo análogamente los estados del sistema:

n_x	n_y	n_z	Degeneración	E
1	1	1	2	$3 E_2$
1	1	2	6	$6 E_2$
1	2	1	6	$6 E_2$
2	1	1		

Entonces la nueva energía del sistema es:

$$(3 \times 2 + 6 \times 6) E_2 = 42 E_2 = 42 \times \frac{\hbar^2}{8mc^2}$$

Luego, la variación porcentual es:

$$\frac{42 E_2 - 68 E_2}{\frac{68}{3} E_2} \times 100 = \boxed{185 \%}$$

b) La energía media por decaimiento originariamente era:

$$\left(\frac{19}{9} + \frac{22}{9} + 3 + \frac{34}{9} \right) \times \frac{2 E_2}{8} = \frac{17}{6} E_2$$

Luego de la compresión:

$$(3 \times 2 + 6 \times 6) \frac{E_2}{8} = \frac{21}{4} E_2$$

La variación porcentual es:

$$\frac{\frac{21}{4} E_2}{\frac{17}{6} E_2} \times 100 \approx \boxed{185\%}$$

c) Al estar α OK, la energía de Fermi se toma como la del ~~electrón~~ nivel más energético ocupado.

En el caso previo a la compresión, esto es: $\frac{34}{9} E_2$

En el caso posterior a la compresión, esto es: $6 E_2$

La variación porcentual es:

$$\frac{6 E_2}{\frac{34}{9} E_2} \times 100 \approx \boxed{159\%}$$

d) Primero calculo la energía de cada nivel para el caso inicial:

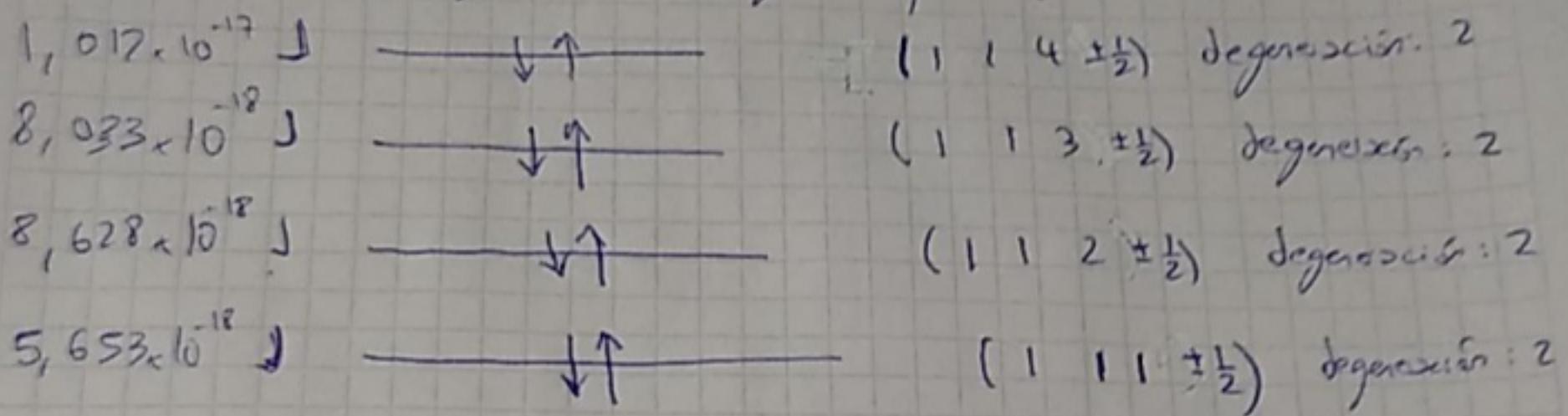
$$\frac{19}{9} E_2 \approx 2167.8000000000003 \text{ J}, 6.53 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

$$\frac{22}{9} E_2 \approx 8,628 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

$$3 \cdot E_2 \approx 8,033 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

$$\frac{34}{9} E_2 \approx 1,012 \cdot 10^{-17} \text{ J}$$

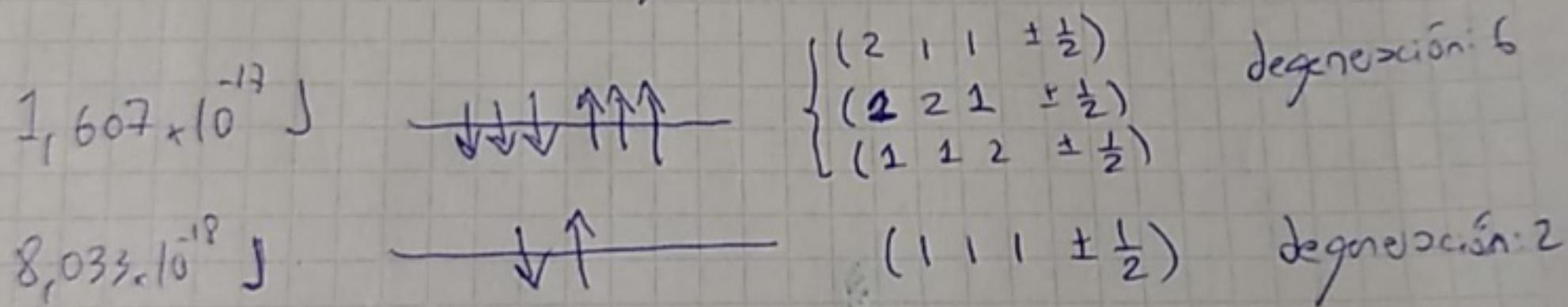
Entonces, el diagrama de energías queda (no a escala):



Hago lo análogo para el caso posterior.

$$3 E_2 \approx 8,033 \cdot 10^{-18} \text{ J} \quad 6 E_2 \approx 1,607 \cdot 10^{-17} \text{ J}$$

y el diagrama de energías posterior es:



(cuando se indica \pm para el valor de los spins de los electrones, se refiere a que son estados distintos correspondiente a una diferencia en un número cuántico, pero que se indican así por una cuestión de espacio).