
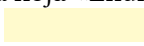






PROBLEMAS DE EFECTO FOTOELÉCTRICO

Ejemplo de resolución con la hoja de cálculo: «[FotoelectricoEs.ods](#)»

El autor pretende que las personas que empleen la hoja de cálculo: «FotoelectricoEs.ods» intenten resolver un problema habitual de las Pruebas de Acceso a la Universidad (A.B.A.U.), en la materia «Efecto fotoeléctrico», al tiempo que se habitúen al uso de una hoja de cálculo. Si solo quieren ver las respuestas de un ejercicio en el que pueden elegir los datos y las incógnitas, podrán encontrarlas haciendo clic en la pestaña  **Calculos** de la parte inferior de la hoja de cálculo.

● Comienzo

El documento debería mostrar la página «Enunciado», para poder comenzar a elegir datos e incógnitas. Puede ir a cualquiera de las páginas bajo la celda que contiene **Ir a...**, arriba en el centro de la hoja «Enunciado», manteniendo pulsada la tecla «Ctrl» mientras hace clic en una de las celdas de color , o haciendo clic en cualquiera de las pestañas en la parte inferior de la hoja.

 Introd	 Ayuda	 Enunciado	 Calculos
---	--	--	---


La pestaña «Introd» contiene una advertencia de empleo de macros, ciertas instrucciones elementales, un enlace a la página de ayuda, algunas aclaraciones y el repertorio de funciones que se emplean.

La pestaña «Ayuda» contiene una ayuda más detallada y aclaraciones.

La pestaña «Enunciado» contiene el enunciado del problema, en el que puede elegir datos e incógnitas.

La pestaña «Calculos» contiene los resultados, junto con las ecuaciones necesarias para los mismos.

Si desea comenzar con un problema, y la página que está a la vista no es «Enunciado», mantenga pulsada la tecla «Ctrl» mientras hace clic en la celda **Enunciado** arriba a la derecha, o haga clic en la pestaña

 **Enunciado** en la parte inferior entre «Ayuda» y «Calculos».

● Borrado de datos anteriores

Si la hoja «Enunciado» contiene datos que no le interesan, haga clic con ratón en el botón **Borrar datos** y haga clic en el botón **Aceptar** del cuadro de diálogo que aparecerá.


También puede ir al menú



Editar → **Seleccionar** → **Seleccionar celdas sin protección**


y presionar en la tecla **Supr.**

Se borrarán todos los datos y aparecerán las opciones por defecto.

● Datos

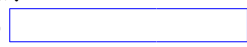

Elija los datos en cualquiera de las dos celdas de color salmón y borde rojo  bajo **Datos**.

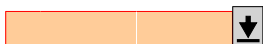

Haga clic con el ratón en la celda, haga clic en la flecha de la derecha  , y elija la magnitud entre las propuestas.

Haga clic en las celdas de color blanco y borde azul, , y escriba en ellas los valores de los datos. Puede escribir valores en notación científica con el formato habitual de la hoja de cálculo «0,00E+00» o en formato de texto. En el primero caso, el valor $5,98 \cdot 10^{14}$ se escribiría: 5,98E14.

En el segundo caso, para escribir superíndices, presiona la tecla «^» antes de cada cifra o signo. El punto de multiplicación «·» se obtiene con la combinación de teclas « \uparrow »3 (mayúsculas 3). Así, para obtener $5,98 \cdot 10^{14}$, escriba 5,98 « \uparrow »3 10^1 ^4 y borre los espacios. También puede seleccionar con el ratón el dato $5,98 \cdot 10^{14}$, presionar juntas las teclas «Ctrl» C, para copiarlo, hacer clic en la celda da hoja de cálculo, presionar juntas las teclas


«Ctrl» « \uparrow » V, (pegado especial) y elegir «Texto sin formato».

Elija las unidades en las celdas de color salmón y borde rojo  , a la derecha de los valores.

Haga clic con el ratón en la celda, haga clic en la flecha de la derecha  , y elija la unidad idónea.

● Incógnitas

Elija las incógnitas en cualquiera de las dos celdas de color salmón y borde rojo , bajo **Incógnitas**.

Haga clic con el ratón en la celda, haga clic en la flecha de la derecha , y elija la magnitud entre las propuestas.

● Cálculos intermedios e incógnitas

Aparecerán bajo **Cálculos intermedios** las magnitudes que deberán calcularse antes de las incógnitas.


Si quiere mostrar los resultados con un número de cifras significativas distinto de 3, haga clic en la celda de color blanco y borde azul y escriba en ella el número de cifras significativas con el que desea que aparezcan los resultados en la celda: cifras significativas.

Si la deja en blanco, los resultados aparecerán con 3 cifras significativas.

Haga clic en las celdas de color blanco y borde azul, , y escriba en ellas los valores.


Puede escribir fórmulas en esas celdas. Deberá comenzar con el signo «=» seguido con un número o una referencia a una celda, y los operadores «+», «-», «*» o «/» junto con otros números o referencias. Puede emplear las letras «q», «m», «h» y «v», en vez de las referencias C7, C8, C9 o C10, o escribir los valores de esas constantes.

Elija las unidades en las celdas de color salmón y borde rojo , a la derecha de los valores.

Haga clic con el ratón en la celda, haga clic en la flecha de la derecha , y elija la unidad idónea.

A la derecha de **Completado**, aparece el porcentaje resuelto del ejercicio.


● Cálculos

En la página «Calculos» aparecen las respuestas. Si quiere consultarlas, mantenga pulsada la tecla «Ctrl» mientras hace clic en la opción **Cálculos** que se encuentran en la parte superior del centro de la página, o haga clic en la pestaña inferior  **Calculos**.

◇ Problemas


- En una célula fotoeléctrica, el cátodo se ilumina con una radiación de longitud de onda $\lambda = 3 \cdot 10^{-7}$ m.
 - Estudie si la radiación produce efecto fotoeléctrico, considerando que el trabajo de extracción representa a una frecuencia de $7,0 \cdot 10^{14}$ Hz.
 - Calcule la velocidad máxima de los electrones arrancados y la diferencia de potencial que hay que aplicar entre ánodo y cátodo para que se anule la corriente fotoeléctrica.
- DATOS: $|q_e| = 1,6 \cdot 10^{-19}$ C; $m_e = 9,1 \cdot 10^{-31}$ kg; $c = 3 \cdot 10^8$ m·s⁻¹; $h = 6,63 \cdot 10^{-34}$ J·s. (A.B.A.U. ord. 22)
- Rta.: b) $v = 6,6 \cdot 10^5$ m/s; $V = 1,24$ V.

Ecuaciones

Puede ver las ecuaciones a emplear haciendo clic en la celda de color salmón a la derecha de Ir a..., clic en la flecha de la derecha , y eligiendo «Ecuaciones».

A	B	C	D	E	F	G	H
Efecto fotoeléctrico	Completado	0 %				Ir la...	

Ayuda

Puede ver la ayuda haciendo clic en la celda «J1», clic en la flecha de la derecha , y eligiendo «Ayuda».

A	B	C	D	E	F	G	H	I	J
Efecto fotoeléctrico	Completado	0 %				Ir la...			

Introducción de datos.

Se hay datos de otro problema, puede borrarlos todos, en LibreOffice 6.4 o posterior, eligiendo en el menú: Editar → Seleccionar → Seleccionar celdas desprotegidas y pulsando la tecla «Supr».

También puede borrarlas haciendo clic con el ratón y n el botón **Borrar datos** y clic en el botón **Aceptar**, del cuadro de diálogo que aparecerá.

La hoja de cálculo: «FotoelectricoEs.ods» no admite la unidad Å, por lo que habrá que convertir esas cantidades a metros o nanómetros.

Haga clic en las celdas de color salmón de la izquierda y elija una magnitud entre las propuestas. Escriba el valor de la magnitud. Haga clic en las celdas de color salmón de la derecha y elija una unidad entre las propuestas.

Escriba los valores haciendo clic en las celdas de color blanco y elija las unidades haciendo clic en las celdas de color salmón a su derecha.

Haga clic en la celda color salmón debajo de «Datos» y elija **Longitud de onda de los fotones**.

Para escribir la longitud de onda umbral haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $\lambda_0 =$ y teclee: 300 (se va a escoger cómo unidad nm) o $3 \cdot 10^{-7}$ (se escoge m). En este caso escriba 3 « \uparrow » $3 \cdot 10^{-7}$ y borre los espacios. También puede escribir 3E-7, que aparecerá en la hoja como 3,00E-07.

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad («m» o «nm»).

En la celda inferior, elija **Frecuencia umbral**. Haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $f_0 =$ y teclee: 7,0 « \uparrow » $3 \cdot 10^{14}$ y borre los espacios. También puede escribir 7E14, que aparecerá en la hoja como 7,00E+14.

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad («Hz»).

Datos			
Longitud de onda de los fotones	$\lambda =$	<input type="text" value="3·10<sup>-7</sup>"/>	<input type="text" value="m"/>
Frecuencia umbral	$f_0 =$	<input type="text" value="7,0·10<sup>14</sup>"/>	<input type="text" value="Hz"/>

Introducción de incógnitas.

Incógnitas	3 cifras significativas
------------	-------------------------

Haga clic en las celdas de color salmón y elija una opción entre las propuestas, haciendo clic en la flecha de la derecha  que aparecerá.

En las dos primeras, puede elegir entre las magnitudes que aparecen en la lista de opciones. En la tercera sal puede elegir «Longitud de onda de De Broglie».

En este problema deberá elegir: «Velocidad máxima de los electrones» y «Potencial de frenado de los electrones», para el apartado b).

Aparecerán las magnitudes que deberá calcular antes de las incógnitas:

Cálculos intermedios		3 cifras significativas
Frecuencia de los fotones	$f =$	
Trabajo de extracción	$W_0 =$	
Energía de los fotones	$E =$	
Energía cinética de los electrones	$E_e =$	

Haga clic en la celda de color blanco y borde azul a la izquierda de cifras significativas. Escriba, si lo desea, el número de cifras significativas con que quiere que aparezcan los resultados. Si no lo hace, aparecerán con tres cifras significativas.

Para calcular **la frecuencia de los fotones:**

Haga clic en la celda de color salmón y elija «Hz».

Haga clic en la celda de color blanco y borde azul a la derecha de $f =$ y escriba: «=v/AVALOR(C4)».

Frecuencia de los fotones	$f =$	=v/AVALOR(C4) Hz
---------------------------	-------	------------------

«v» representa la velocidad de la luz en el vacío. (LibreOffice no permite asignarle la letra «c»)

Velocidad de la luz en el vacío (c)	$v =$	299 792 458 m/s	$3,00 \cdot 10^8$ m/s
-------------------------------------	-------	-----------------	-----------------------

«C5» es la celda donde se encuentra la longitud de onda « $3 \cdot 10^{-7}$ » escrita en un formato que la hoja de cálculo no entiende.

AVALOR() es una función de las macros que convierte un texto con aspecto de número en un número.

AVALOR("3·10⁻⁷") = 3E-07

Si no quiere emplear la letra «v» para la velocidad de la luz, puede hacer clic en la celda de color blanco y teclear «=», hacer clic en la celda «C10», que contiene el valor de la velocidad de la luz, y escribir «/AVALOR(C4)», hacer clic en la celda «C4», que contiene la longitud de onda de los fotones, escribir «)», y presionar la tecla «Intro».

En la línea de entrada, la fórmula que aparece es «=C10/AVALOR(C4)».

El resultado que se muestra es:

Frecuencia de los fotones	$f =$	9,993082E+14 Hz	$9,99 \cdot 10^{14}$ Hz	✓
---------------------------	-------	-----------------	-------------------------	---

El primer número es el resultado de la fórmula que escribimos en formato de hoja de cálculo. A su derecha aparece escrita de la manera habitual, con las cifras significativas que elegimos.

El signo «✓» a la derecha indica que el resultado es el correcto.

La hoja de cálculo no hará desaparecer los mensajes **UNIDAD!** y **CÁLCULO!**, aunque el cálculo sea correcto, mientras no elija las unidades adecuadas.

Para calcular el **Trabajo de extracción:**

Haga clic en la celda de color salmón y elija «J». Desaparecerá el mensaje **UNIDAD!**.

La ecuación es: $W_0 = h \cdot f_0$.

Haga clic en la celda de color blanco y borde azul a la derecha de $W_0 =$ y escriba: «=h*AVALOR(C5)».

Trabajo de extracción	$W_0 =$	=h*AVALOR(C5) Hz
-----------------------	---------	------------------

«h» representa a constante de Planck.

Constante de Planck	$h =$	6,62607 004E-34 J·s	$6,63 \cdot 10^{-34}$ m/s
---------------------	-------	---------------------	---------------------------

«C5» es la celda donde se encuentra la frecuencia umbral « $7,0 \cdot 10^{14}$ ».

Si no quiere emplear la letra «h» para la constante de Planck, puede hacer clic en la celda de color blanco y teclear «=», hacer clic en la celda «C9», que contiene el valor de la constante de Planck, y escribir «/AVALOR», hacer clic en la celda «C5», que contiene la frecuencia umbral, escribir «)», y presionar la tecla «Intro».

En la línea de entrada, la fórmula que aparece es «=C10*AVALOR(C5)».

El resultado que se muestra es:

Trabajo de extracción	$W_0 =$	4,638249E-19 J	$4,64 \cdot 10^{-19}$ Hz	✓
-----------------------	---------	----------------	--------------------------	---

Para calcular la energía de los fotones.

La ecuación es: $E = h \cdot f$.

Haga clic en la celda de color salmón y elija «J».

Haga clic en la celda de color blanco y borde azul a la derecha de E = y escriba: «=h*C13».

También puede comenzar escribiendo «=h*», hacer clic con el ratón en la celda «C12» donde se encuentra la frecuencia, y presionar la tecla «Intro».

Energía de los fotones	$E =$	=h*C12 J		
------------------------	-------	----------	--	--

«h» representa la constante de Planck, y «C12» es la celda donde se encuentra la frecuencia.

Si no quiere emplear la letra «h» para la constante de Planck, puede hacer clic en la celda de color blanco y teclear «=», hacer clic en la celda «C9» que contiene el valor de la constante de Planck y escribir «*», hacer clic en la celda «C12» que contiene la frecuencia de los fotones, y presionar la tecla «Intro».

En la línea de entrada, la fórmula que aparece es «=C9*C12».

El resultado que se muestra es:

Energía de los fotones	$E =$	6,621486E-19 J	$6,62 \cdot 10^{-19}$ J	✓
------------------------	-------	----------------	-------------------------	---

Para poder calcular la energía **cinética de los electrones** tiene que emplear la ecuación de Einstein del efecto fotoeléctrico: $E = W_0 + E_e$. Despejando: $E_e = E - W_0$.

Haga clic en la celda de color salmón y elija «J».

Haga clic en la celda de color blanco y borde azul a la derecha de $E_e =$, escriba: «=», haga clic en la celda «C14», escriba: «-» y haga clic en la celda «C13», y presionar la tecla «Intro»

Incógnitas			3 cifras significativas
-------------------	--	--	-------------------------

Energía cinética de los electrones	$E_e =$	=C14-C13 J		
------------------------------------	---------	------------	--	--

Se prefiere escribir todo, escriba: «=C14-C13», y presione la tecla «Intro»

«C14» es la celda donde se encuentra la energía de los fotones.

«C13» es la celda donde se encuentra el trabajo de extracción.

El resultado que se muestra es:

Energía cinética de los electrones	$W_0 =$	1,983237E-19 J	$1,98 \cdot 10^{-19}$ J	✓
------------------------------------	---------	----------------	-------------------------	---

Ahora ya puede calcular las **Incógnitas**.

La velocidad de los electrones se calcularía a partir de la energía cinética.

La ecuación es: $E_e = \frac{1}{2} m_e \cdot v_e^2$. Despejando: $v_e = \sqrt{\frac{2 \cdot E_e}{m_e}}$

Haga clic en la celda de color salmón y elija «m/s».

Haga clic en la celda de color blanco y borde azul a la derecha de $v_e =$ y escriba la fórmula:

«=RAIZ(2*C15/m)».

Velocidad máxima de los electrones	$v_e =$	=RAIZ(2*C15/m) m/s		
------------------------------------	---------	--------------------	--	--

«RAIZ», es una función de LibreOffice, que calcula la raíz cuadrada de un número o de una expresión,

«C15» es la celda donde se encuentra la energía de los electrones y «m» representa la masa del electrón.

Masa del electrón	$m_e =$	9,10938E-31 kg	$9,11 \cdot 10^{-31}$ kg
-------------------	---------	----------------	--------------------------

Si no quiere emplear la letra «m» para la masa del electrón, puede hacer clic en la celda de color blanco y teclear

«=RAIZ(2*», hacer clic en la celda «C15» que contiene el valor de la energía de los electrones, escribir «/», hacer clic en la celda «C8» que contiene la masa del electrón, escribir «)», y presionar la tecla «Intro»

En la línea de entrada, la fórmula que aparece es «=RAIZ(2*C15/C8)».

El resultado que se muestra es:

Velocidad máxima de los electrones	$v_e =$	659 869,16 m/s	$6,60 \cdot 10^5$ m/s	✓
------------------------------------	---------	----------------	-----------------------	---

El **potencial de frenado de los electrones** se calcula a partir de la energía cinética de los electrones.

La ecuación es: $E_e = q_e \cdot V_e$. Despejando: $V_e = \frac{E_e}{q_e}$

Haga clic en la celda de color salmón y elija «V».

Haga clic en la celda de color blanco y borde azul a la derecha de $V_e =$ y escriba: «=C15/q».

También puede comenzar escribiendo «=», hacer clic con el ratón en la celda «C15» donde se encuentra la energía cinética de los electrones, escribir «/», hacer clic con el ratón en la celda «C9», que contiene el valor absoluto de la carga del electrón, y presionar la tecla \leftarrow («Intro»).

Potencial de frenado de los electrones $V_e =$ m/s

«q» representa el valor absoluto de la carga del electrón.

Carga del electrón (en valor absoluto) $|q_e| =$

«C15» es la celda donde se encuentra la energía cinética de los electrones.

El resultado que se muestra es:

Potencial de frenado de los electrones $V_e =$

Aunque no pertenece al tema de efecto fotoeléctrico, el cálculo de la longitud de onda de De Broglie de los electrones emitidos aparece en algún problema de las pruebas de acceso.

Puede elegir calcular la longitud **de onda de De Broglie de los electrones emitidos** haciendo clic en la tercera celda de color salmón bajo **Incógnitas**, y escoger esta opción.

Para poder calcularla, tiene que calcular la velocidad máxima de los electrones.

Haga clic en la celda de color salmón y elija «m».

Haga clic en la celda de color blanco y borde azul a la derecha de λ_b y escriba: «=h/(m*C18)».

También puede comenzar escribiendo «=h/(m*», hacer clic con el ratón en la celda «C18» donde se encuentra la velocidad máxima de los electrones, escribir «)», y presionar la tecla \leftarrow («Intro»).

Longitud de onda de De Broglie $\lambda_b =$ m

«h» representa la constante de Planck, y «m» representa la masa del electrón.

«C19» es la celda donde se encuentra la velocidad máxima de los electrones.

Si no quiere emplear la letras «h» y «m» para la constante de Planck y la masa del electrón, puede hacer clic en la celda de color blanco y teclear «=», hacer clic en la celda «C9» que contiene el valor de la constante de Planck y escribir «/», hacer clic en la celda «C8» que contiene la masa del electrón, escribir «*», hacer clic en la celda «C18» que contiene la velocidad máxima de los electrones, escribir «)», y presionar la tecla \leftarrow («Intro»).

En la celda de color blanco, la fórmula que aparece es «=C9/(C8*C18)».

El resultado que se muestra es:

Longitud de onda de De Broglie $\lambda_b =$

Si desease elegir cómo unidad «nm» en vez de «m», debe incluir en la fórmula «*1E-9». La fórmula ahora sería: «=C9/(C8*C18)*1E9».

2. El trabajo de extracción para el sodio es de 2,50 eV. Calcula:
 - a) La longitud de onda de la radiación que debemos usar para que la velocidad máxima de los electrones emitidos sea de $1,00 \cdot 10^7 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$.
 - b) El potencial de frenado.
 - c) La longitud de onda de De Broglie asociada a los electrones emitidos por el metal con velocidad máxima.

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

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

Rta.: la) $\lambda = 4,33 \text{ nm}$; b) $V = 284 \text{ V}$; c) $\lambda_b = 72,9 \text{ pm}$.

Introducción de datos.

Se hay datos de otro problema, puede borrarlos todos, en LibreOffice 6.4 o posterior, eligiendo en el menú:

Editar \rightarrow Seleccionar \rightarrow Seleccionar celdas desprotegidas

y pulsando la tecla «Supr».

Haga clic en la celda color salmón debajo de «Datos» y elija «Trabajo de extracción».

Para escribir su valor haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $W_0 =$ y teclee: «2,5».

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad «eV».

En la celda inferior, elija «Velocidad máxima de los electrones».

Haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $v_e =$ y teclee: 1E7, que aparecerá en la hoja como 1,00E+07.

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad («m/s»).

Cálculos intermedios

Energía cinética de los electrones: $E_e = \frac{1}{2} m_e \cdot v_e^2$

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad «J».

Haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $E_e =$ y teclee: «=m*C5^2/2». En la hoja verá:

Energía cinética de los electrones	$E_e =$	4,554691E-17 J	4,55·10 ⁻¹⁷ J	√
------------------------------------	---------	----------------	--------------------------	---

«m» representa la masa del electrón, «C5» es la celda que contiene el valor de su velocidad, «^2» indica que está elevada al cuadrado y «/2» divide el resultado entre 2.

Energía de los fotones: $E = W_0 + E_e$

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad «J».

Haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $E =$ y teclee: «=q*C4+C12». En la hoja verá:

Energía de los fotones	$E =$	4,594746E-17 J	4,59·10 ⁻¹⁷ J	√
------------------------	-------	----------------	--------------------------	---

«q» representa la carga del electrón, «C4» es la celda que contiene el valor del trabajo de extracción en eV, y «C12» es la celda que contiene el valor de la energía cinética de los electrones.

«q*C4» convierte los «y V» en «J». También puede pasar los «eV» a «J» con la función «CONVERTIR». En cuyo caso teclee: «=CONVERTIR(C4;D3;D13)+C12»

Frecuencia de los fotones: $E = h \cdot f \Rightarrow f = E / h$

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad «Hz».

Haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $f =$ y teclee: «=C13/h». En la hoja verá:

Frecuencia de los fotones	$f =$	6,93434564E+016 Hz	6,93·10 ¹⁶ Hz	√
---------------------------	-------	--------------------	--------------------------	---

«C13» es la celda que contiene el valor de la energía de los fotones y «h» es la constante de Planck.

Incógnitas

Longitud de onda de los fotones: $c = \lambda \cdot f \Rightarrow \lambda = c / f$

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad «m».

Haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $\lambda =$ y teclee: «=v/C14». En la hoja verá:

Longitud de onda de los fotones	$\lambda =$	4,323299E-09 m	4,32·10 ⁻⁹ m	√
---------------------------------	-------------	----------------	-------------------------	---

«v» es la velocidad de la luz en el vacío y «C14» es la celda que contiene el valor de la frecuencia de los fotones.

Potencial de frenado de los electrones: $E_e = q_e \cdot V_e \Rightarrow V_e = E_e / q_e$

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad «V».

Haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $V_e =$ y teclee: «=C12/q». En la hoja verá:

Potencial de frenado de los electrones	$V_e =$	284,28 V	284 V	√
--	---------	----------	-------	---

«C12» es la celda que contiene el valor de la energía cinética de los electrones y «q» es la carga del electrón.

Longitud de onda de De Broglie de los electrones emitidos: $\lambda_b = h / (m_e \cdot v_e)$

Haga clic en la celda salmón a su derecha y elección a unidad «m».

Haga clic en la celda de color blanco a la derecha de $\lambda_b =$ y teclee: «=h/(m*C5)». En la hoja verá:

Longitud de onda de De Broglie	$\lambda_b =$	7,273896E-11 m	7,27·10 ⁻¹¹ m	√
--------------------------------	---------------	----------------	--------------------------	---

«h» es la constante de Planck, «m» es la masa de los electrones y «C5» es la celda que contiene el valor de su velocidad.

Sumario

PROBLEMAS DE EFECTO FOTOELÉCTRICO.....	1
● <i>Comienzo.....</i>	<i>1</i>
● <i>Borrado de datos anteriores.....</i>	<i>1</i>
● <i>Datos.....</i>	<i>1</i>
● <i>Incógnitas.....</i>	<i>2</i>
● <i>Cálculos intermedios e incógnitas.....</i>	<i>2</i>
● <i>Cálculos.....</i>	<i>2</i>
◇ PROBLEMAS.....	3
1. En una célula fotoeléctrica, el cátodo se ilumina con una radiación de longitud de onda $\lambda = 3 \cdot 10^{-7}$ m..	
3	
2. El trabajo de extracción para el sodio es de 2,50 eV. Calcula:.....	6