## Experimentos en Física Moderna

### Luis Demetrio López-Carreño, Dr, Sc.

Idlopezca@unal.edu.co Of:404-357 Lab:405-111

Grupo de Materiales con Aplicaciones Tecnológicas, GMAT

Departamento de Física

Facultad de Ciencias

Universidad Nacional de Colombia



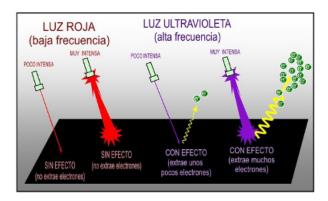
## Experimentos en Física Moderna

"No son los más fuertes de la especie los que sobreviven, ni los más inteligentes. Sobreviven los más flexibles y adaptables a los cambios"

Charles Darwin



#### Efecto fotoeléctrico



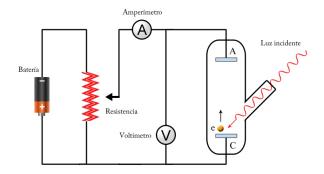
 $URL: https://lh3.googleusercontent.com/proxy/g6RH1tNkmuTEWP\_MMmlbnAUxJ2PNhXTj14BvcFM3qRrNmr$ 

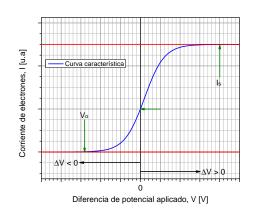
FX3O5BoBnquMdybolOcUsVHeTA01YBqwRB4T0QqYqsl5jOT7j9zk8



 DEFINICIÓN
 El efecto fotoeléctrico consiste en la emisión de electrones por un material cuando se hace incidir sobre él, radiación electromagnética, (luz visible o ultravioleta, en general), de cierta frecuencia.

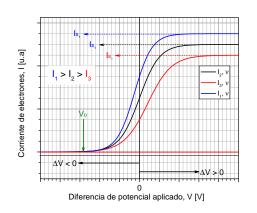
## EFECTO FOTOELÉCTRICO





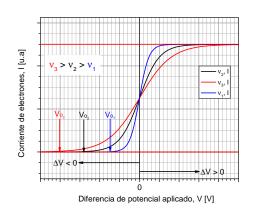
$$e|V_o| = k_{max}$$





$$e|V_o| = k_{max}$$





$$e|V_o| = k_{max}$$



- ① Existe una frecuencia umbral  $\nu_o$ , de la radiación incidente, por debajo de la cual no se observa la emisión de fotoelectrones, cualquiera que sea la intensidad de la radiación y el tiempo.
- 2 El tiempo de emisión de los fotoelectrones es del orden de  $t \approx 10^{-9} \ {\rm s}.$
- $oldsymbol{3}$  Si se fija la frecuencia u, de la radiación incidente y se varía la intensidad media  $I_m$ , las curvas I-V presentan el mismo potencial de frenado pero, la corriente de saturación es proporcional a la intensidad de la onda incidente.

- Resultados experimentales
  - f 4 Si se fija la intensidad media  $I_m$  de la radiación incidente y se varía la frecuencia u, las curvas I-V presentan la misma corriente de saturación, mientras que el potencial de frenado varía, siendo éste proporcional a la frecuencia de la onda incidente.
  - **5** La energía cinética máxima de los fotoelectrones aumenta con la frecuencia de la radiación incidente.

- Modelo Clásico
  - La radiación son ondas electromagnéticas (OEM).
  - Las OEM son ondas transversales originadas en las oscilaciones sincronizadas de las campos eléctrico,  $\vec{E}$  y magnético,  $\vec{B}$ .
  - La dirección de propagación de una OEM queda definida por el vector de onda,  $\vec{k}$ .

$$\vec{k} = \frac{\vec{E} \times \vec{B}}{|\vec{E} \times \vec{B}|}$$

- Las OEM se propagan a una velocidad igual a c.
- La ecuación de onda electromagnética se deriva de las ecuaciones de Maxwell.

$$\nabla^2 \vec{E}(\vec{r}) = \frac{1}{c^2} \frac{\partial^2 \vec{E}(\vec{r})}{\partial t^2}$$



- Modelo Clásico
  - En la dirección del eje  $\hat{x}$  se tiene:

$$E = E_o \sin(kx - \omega t) \qquad B = B_o \sin(kx - \omega t)$$
$$\frac{E_o}{B_o} = c$$

 Las ondas electromagnéticas portan energía (vector de Poynting):

$$\vec{S} = \frac{1}{\mu_o} \left( \vec{E} \times \vec{B} \right)$$

$$|\vec{S}| = \frac{1}{\mu_o} |\vec{E}| |\vec{B}|$$



- Modelo Clásico
  - La luz, (OEM), pueden caracterizarse mediante la *intensidad* media,  $I_m$ , y por la frecuencia,  $\nu$  asociada a las oscilaciones temporales de los campos, eléctrico y magnético.
  - La intensidad media,  $I_m$ , de una onda plana está dada por:

$$I_m = |\vec{S}| = \frac{1}{c\mu_o} \frac{|E_o|^2}{2}$$

- Modelo Clásico Análisis de los resultados
  - La luz, (OEM), pueden caracterizarse mediante la intensidad media,  $I_m$ , y por la frecuencia,  $\nu$  asociada a las oscilaciones temporales de los campos, eléctrico y magnético.
  - En física del estado sólido, la función trabajo, es la energía mínima, necesaria para extraer un electrón de un sólido, a un punto inmediatamente fuera de la superficie del sólido (o la energía necesaria para mover un electrón desde el nivel de energía de Fermi hasta el vacío).

- Modelo Clásico Análisis de los resultados
  - (1) La existencia de una frecuencia umbral  $\nu_o$ , de la radiación incidente.....
    - Esto contradice la teoría electromagnética, según la cual la densidad de energía (por unidad de volumen) de una onda luminosa es proporcional a su intensidad (suma de los cuadrados de los módulos de las amplitudes de los campos eléctrico y magnético correspondientes).
    - A pesar de que la frecuencia de la luz sea muy baja, con suficiente intensidad luminosa o tiempo debería llegar un momento en el que los electrones adquiriesen la energía necesaria para escapar de la superficie del cátodo.

- Modelo Clásico Análisis de los resultados
  - 2 La energía cinética de los fotoelectrones aumenta con la frecuencia de la radiación incidente.
    - Esto nuevamente resulta incompatible con la electrodinámica de Maxwell, donde la densidad de energía de una onda luminosa no tiene relación alguna con su frecuencia.

- Modelo Clásico Análisis de los resultados
  - 3 La ausencia de tiempo de retardo en la emisión de fotoelectrones, con independencia del valor de la intensidad de la radiación incidente.
  - 4 En 1928, Lawrence y Beams demostraron que este tiempo de retardo no podía ser superior a  $3\times 10^{-9}$  s.
    - Según la teoría electromagnética debe existir un tiempo de retardo inversamente proporcional a la intensidad de la onda incidente
    - Este retraso, entre el instante de incidencia de la radiación y el de emisión de fotoelectrones, se debe a que para intensidades de iluminación muy bajas, los fotoelectrones requieren un cierto tiempo para adquirir la energía necesaria para abandonar el metal



- Modelo Cuántico Modelo de Einstein
  - Einstein logró explicar el efecto fotoeléctrico en su artículo de 1905, "Sobre un punto de vista heurístico concerniente a la producción y transformación de la luz".

- Modelo de Einstein
  - Consideraciones del modelo:
  - 1 La energía de la radiación no está distribuida de manera continua, como en una onda luminosa, sino de manera discreta, en paquetes indivisibles de energía. Posteriormente G.N. Lewis llamaría a estos paquetes de energía, Fotones.

$$E = h\nu$$

 $u \longrightarrow \text{representa la frecuencia.}$ 



- Modelo de Einstein
  - Consideraciones del modelo:
  - **2** La intensidad, *I*, de la radiación queda definida mediante la expresión:

$$I = N(h\nu)$$

 $N \longrightarrow \text{representa el número de fotones}.$ 

## EFECTO FOTOELÉCTRICO

- Modelo de Einstein
  - Consideraciones del modelo:
  - **2** La intensidad, *I*, de la radiación queda definida mediante la expresión:

$$I = N(h\nu)$$

 $N \longrightarrow \text{representa el número de fotones}.$ 

- Modelo de Einstein
  - Consideraciones del modelo:
  - 3 En las interacciones entre luz y materia, la energía se intercambia de forma localizada, mediante la absorción o emisión de un cuanto luminoso.
  - 4 Einstein consideró que el efecto fotoeléctrico se produce cuando sobre la superficie metálica que hace de electrodo incide un número finito de, *quanta* de luz, de energía  $h\nu$ , que interactúan con los electrones del cátodo.

- Modelo de Einstein
  - Consideraciones del modelo:
  - **6** Cada *quantum* es absorbido por un único electrón al que le transfiere toda su energía.
  - 6 Los electrones excitados, pierden parte de esta energía en el trabajo de extracción, (función trabajo, W), que deben realizar para escapar de las fuerzas que les mantienen ligados al metal.
  - 7 Si uno de esos fotoelectrones absorbe un fotón de energía,  $E=h\nu$ , su energía cinética puede expresarse de la forma,

$$h\nu = W + k_{max}$$

8 k<sub>max</sub>, no depende de la intensidad de la radiación incidente puesto que cada electrón interactúa con un único textitquantum de energía.

## EFECTO FOTOELÉCTRICO

- Modelo de Einstein
  - Consideraciones del modelo:
  - ① De la ecuación anterior se desprende que, el fotoelectrón sólo puede emitirse si el *quantum* de radiación incidente tiene una energía, igual o superior, a la función trabajo. Por tanto, la frecuencia umbral,  $\nu_o$ , del *quantum* luminoso será:

$$k_{max} = 0$$

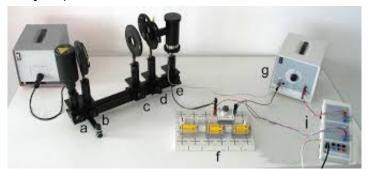
$$h\nu = W$$

$$\nu_o = \frac{W}{h}$$

# EFECTO FOTOELÉCTRICO

#### El experimento

Montaje experimental



#### EL EXPERIMENTO

- El equipo
  - Lámpara de mercurio de alta presión
  - Fuente de alto voltaje
  - Diafragma óptico
  - Lente convergente, f = 100 mm
  - Rueda de filtros de color
  - Fotocelda
  - pico-Amplificador de corriente
  - Interfase de adquisición de datos
  - Divisor de tensión
  - Computador



#### EL EXPERIMENTO

- Equipo
  - Lámpara de mercurio



3Wb47Z8KISmC2bMbbgr26DVg&usqp=CAU



#### EL EXPERIMENTO

- Equipo
  - Diafragma



#### El experimento

- Equipo
  - Rueda de filtros de color



#### EL EXPERIMENTO

- Equipo
  - Fotocelda



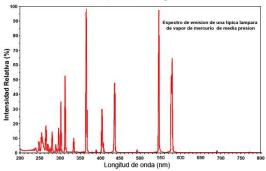
 $URL:\ https://encrypted-tbn0.gstatic.com/images?q=tbn\%3AANd9GcTXuKk-like the following the properties of the propertie$ 

3XTfS1EvReGFHDF4a4ze\_6U3yZiC4w&usqp=CAU



#### El experimento

- Equipo
  - Espectro de emisión Lámpara de Hg



URL: https://www.foro-



#### EL EXPERIMENTO

- Procedimiento
  - Parte I
    - ① Tomar las curvas de  $I_e[u.a]$  vs  $V_r[V]$ , (sólo la parte negativa), para la misma intensidad y diferentes longitudes de onda.

$$\lambda \longrightarrow 365 \,\mathrm{nm}; \ 405 \,\mathrm{nm}; \ 436 \,\mathrm{nm}; \ 546 \,\mathrm{nm}; \ 578 \,\mathrm{nm}$$

- 2 Determinar el potencial de frenado,  $V_o$ .
- 3 Verificar la ecuación de Einstein para el efecto fotoeléctrico.

$$h\nu = W + k_{max}$$

$$h\nu = W + eV_o$$

$$V_o = \left(\frac{h}{e}\right)\nu - \left(\frac{W}{e}\right)$$

#### EL EXPERIMENTO

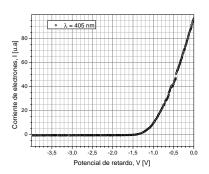
- Procedimiento
  - Parte II
    - 1 Tomar las curvas de  $I_e[u.a]$  vs  $V_r[V]$ , (sólo la parte negativa), para la misma longitud de onda, (frecuencia), y diferentes intensidades.
    - 2 Repetir para cada una de las longitudes de onda.

$$\lambda \longrightarrow 365 \,\mathrm{nm}; \ 405 \,\mathrm{nm}; \ 436 \,\mathrm{nm}; \ 546 \,\mathrm{nm}; \ 578 \,\mathrm{nm}$$

- 3 Determinar el potencial de frenado,  $V_o$ .
- ① Verificar, para cada una de las longitudes de onda, que el potencial de frenado,  $V_o$ , no depende de la intensidad de la radiación incidente.

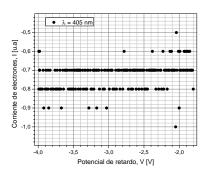
#### EL EXPERIMENTO - ANÁLISIS DE LOS RESULTADOS

- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 1
    - Curva I vs V, característica.



### El experimento - Análisis de los resultados

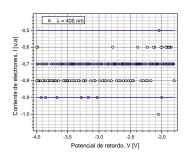
- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 1
    - Curva I vs V. Background,  $I_o$ .



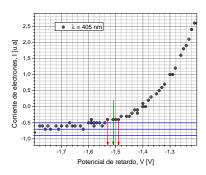
#### El experimento - Análisis de los resultados

- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 1
    - ullet Curva I vs V.

$$I_o = \langle I_o \rangle \pm 3\sigma_o$$



- ullet Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 1



- Determinación del potencial de frenado, V<sub>o</sub>.
  - Método 1
    - Apreciación de la escala del voltaje: A = 0.02 V
    - Incertidumbre de la escala del voltaje:  $\Delta V = 0.01 \, V$
    - Límite inferior del intervalo:  $V_{o-inf} = -1.49 \pm 0.01 \, V$
    - Límite superior del intervalo:  $V_{o-sup} = -1.53 \pm 0.01 \, V$
    - Rango del intervalo:  $R = \frac{|V_{o-sup} V_{o-inf}|}{2} = 0.02 \pm 0.01 \, V$  Valor central del intervalo:  $R = \frac{V_{o-sup} + V_{o-inf}}{2} = -1.51 \, V$

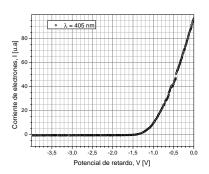
    - El potencial de frenado:

$$V_o = -(1.51 \pm 0.01) V$$



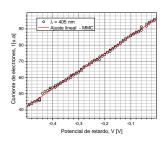
### EL EXPERIMENTO - ANÁLISIS DE LOS RESULTADOS

- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 2
    - Curva I vs V, característica.



### EL EXPERIMENTO - ANÁLISIS DE LOS RESULTADOS

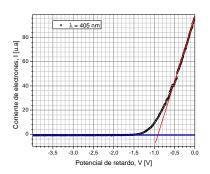
- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 2
    - ullet Curva I vs V. Ajuste lineal MMC



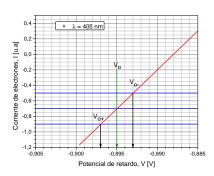
$$I = (96.5 \pm 0.1) + (108.6 \pm 0.4) V$$



- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 2
    - Curva I vs V, característica.



- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 2
    - Curva I vs V, característica.



- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 2

• 
$$I_o = \langle I_o \rangle \pm 3\sigma_o$$

• 
$$\langle I_o \rangle = -0.7 \, u.a;$$
  $\sigma_o = 0.07 \, u.a$ 

• 
$$\langle I_o \rangle_{(-)} = -0.9 \, u.a$$
  $\langle I_o \rangle_{(+)} = -0.5 \, u.a$ 

• 
$$I = (96.5 \pm 0.1) + (108.6 \pm 0.4) V$$

- El potencial de frenado:
- $V_{o(-)}$ -0.5 = 96.5 + 108.6  $V_{o(-)}$   $V_{o(-)} = -0.893186 V$

• 
$$V_{o(+)}$$
  
-0.9 = 96.5 + 108.6  $V_{o(+)}$   $V_{o(+)} = -0.896869 V$ 

• 
$$R = \frac{|V_{o(+)} - V_{o(-)}|}{2} = 0.003683 V$$



### EL EXPERIMENTO - ANÁLISIS DE LOS RESULTADOS

- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 2
    - El potencial de frenado:

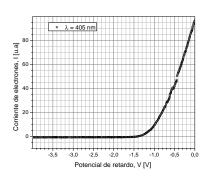
• 
$$R = \frac{|V_{o(+)} - V_{o(-)}|}{2} = 0.003683 V$$

• 
$$\Delta V_o = \frac{R}{2} = 0.001842 \, V \approx 0.002 \, V$$

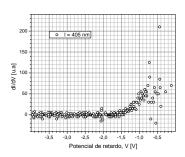
• 
$$V_o = \frac{|V_{o(+)}^{\top} + V_{o(-)}|}{2} = -0.895028 V$$
  
 $V_o = -(0.895 \pm 0.002) V$ 



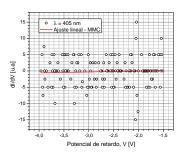
- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 3
    - Curva I vs V, característica.



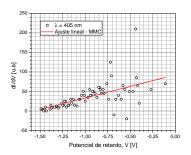
- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 3
    - Curva  $\left(\frac{dI}{dV}\right)$  vs V.



- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 3
    - Curva  $\left(\frac{dI}{dV}\right)$  vs V.



- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 3
    - Curva Curva  $\left(\frac{dI}{dV}\right)$  vs V.



- Determinación del potencial de frenado,  $V_o$ .
  - Método 3
    - Ajuste lineal  $V \leq V_o$
    - $\frac{dI}{dV} = (-0.2406 \pm 1.4071) + (0.0370 \pm 0.5028) \, V$  Ajuste lineal  $V \geq V_o$

    - $\frac{dI}{dV}$  =  $(91.9749 \pm 9.0561) + (58.3781 \pm 8.3609) V$

$$V_o = -(1.5806 \pm 0.4193) V$$

$$V_o = -(1.5806 \pm 0.4) V$$

$$V_o = -(1.6 \pm 0.4) V$$



# EFECTO FOTOELÉCTRICO

# El experimento - Análisis de los resultados El modelo de Einstein

