

1) Encuentre la longitud de onda de De Broglie para:

Recordamos que la longitud de onda de un objeto de masa m y velocidad v es

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv}$$

a) Un electrón de rapidez $2.0 \times 10^8 \text{ m/s}$

Su rapidez es muy cercana a la de la luz, por lo que hay que usar la fórmula relativista:

$$\lambda = \frac{h}{pmv} = \frac{h}{\frac{1}{\sqrt{1 - \frac{v^2}{c^2}}} m v} = \frac{h \sqrt{1 - \frac{v^2}{c^2}}}{m v}$$

$$\text{Sustituimos: } \frac{6.626 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}}{(9.109 \times 10^{-31} \text{ kg}) (2 \times 10^8 \text{ m/s})} \sqrt{1 - \frac{(2 \times 10^8)^2}{(3 \times 10^8)^2}} = 2.711 \times 10^{-12} \text{ m}$$

$$\text{Unidades: } \frac{\text{J.s}}{\text{Kg m/s}} = \frac{\text{Kg} \frac{\text{m}^2}{\text{s}^2} \text{s}}{\text{Kg m/s}} = \text{m}$$

b) Un electrón de 40 keV de energía cinética

Un electrón tiene energía de reposo 511 keV que es mucho más grande que los 40 keV

Por lo que podemos usar una aproximación no relativista

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{\sqrt{2mKE}} \quad \leftarrow \begin{array}{l} \text{En la aproximación no relativista, el momento y la KE} \\ \text{se relacionan por } p = \sqrt{2mKE} \end{array}$$

$$\text{Sustituimos: } \frac{6.626 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}}{\sqrt{2(9.109 \cdot 10^{-31} \text{ kg})(40,000 \text{ eV})(1.602 \times 10^{-19} \text{ J/eV})}} = 6.1325 \times 10^{-12} \text{ m}$$

$$\text{Unidades: } \frac{\text{J.s}}{\text{J Kg}} = \frac{\text{Kg} \frac{\text{m}^2}{\text{s}^2} \cdot \text{s}}{\text{Kg} \frac{\text{m}^2}{\text{s}^2}} = \frac{\text{Kg m}}{\text{s}} = \text{m}$$

Sólo para comprobar que era válida la aproximación no relativista, veamos cuánto vale en el relativista.

$$\text{Pero tenemos que } (pc)^2 = E_{\text{tot}}^2 - (mc^2)^2$$

$$\rightarrow p = \frac{\sqrt{E_{\text{tot}}^2 - (mc^2)^2}}{c} \quad \text{pero } E_{\text{tot}} = KE + MC^2$$

$$\rightarrow p = \frac{\sqrt{(KE + mc^2)^2 - (mc^2)^2}}{c} = \sqrt{KE^2 + 2KEmc^2}$$

$$\Rightarrow \lambda = \frac{hc}{\sqrt{KE^2 + 2KEmc^2}}$$

$$\text{Unidades: } \frac{\text{J.s(m/s)}}{\sqrt{\text{J}^2}} = \text{m}$$

$$\text{Sustituimos: } (6.626 \cdot 10^{-34} \text{ J.s})(3 \cdot 10^8 \text{ m/s})$$

$$\lambda = \frac{(6.626 \cdot 10^{-34} \text{ J.s})(3 \cdot 10^8 \text{ m/s})}{\sqrt{(40 \text{ keV} (1.602 \times 10^{-19} \text{ J/eV}))^2 + 2(40 \text{ keV} (1.602 \times 10^{-19} \text{ J/eV})) (9.109 \times 10^{-31} \text{ kg}) (3 \cdot 10^8 \text{ m/s})^2}}$$

$$= 6.01 \times 10^{-12} \text{ m}$$

Vemos que el cálculo no relativista tenía un error pequeño como de 2% .

c) un protón de 500 MeV de energía cinética.

Un protón tiene energía en reposo de 938 MeV, por lo que 500 MeV es bastante considerable.

Por tanto, usamos ecuaciones relativistas.

Usamos la expresión del inciso pasado para calcular λ a partir de KE en el caso relativo:

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{hc}{\sqrt{KE^2 + 2KEmc^2}} \text{ y sustituimos:}$$

$$\lambda = \frac{(6.626 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s})(3 \cdot 10^8 \text{ m/s})}{\sqrt{\left(\left(500 \cdot 10^6 \text{ eV}\right)\left(1.602 \cdot 10^{-19} \text{ J}\right)\right)^2 + 2\left(500 \cdot 10^6 \text{ eV}\right)\left(1.602 \cdot 10^{-19} \text{ J}\right)\left(9.109 \cdot 10^{-31} \text{ kg}\right)(3 \cdot 10^8)^2}}$$
$$= 1.137 \cdot 10^{-15} \text{ m } \cancel{x}$$

d) Un grano de arena de 1 mg con rapidez 20 m/s

Tenemos que $\lambda = \frac{h}{\gamma mv} = \frac{h}{mv}$ \leftarrow como $20 \text{ m/s} \ll 3 \cdot 10^8 \text{ m/s} \Rightarrow \gamma \approx 1$

$$= \frac{6.626 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}}{(1 \cdot 10^{-6} \text{ kg})(20 \text{ m/s})} \quad 1 \text{ mg} = 1 \cdot 10^{-3} \text{ g} = 1 \cdot 10^{-6} \text{ kg}$$

$$= 3.313 \cdot 10^{-29} \text{ m } \cancel{x}$$

2 Demuestre que la longitud de onda de de Braglie de una partícula de masa m y energía cinética T está dada por:

$$\lambda = \frac{hc}{\sqrt{T(T+2mc^2)}}$$

Sabemos que la longitud de onda es $\lambda = \frac{h}{p}$... (1) con E la Energía Total

Para una partícula relativista, el momento es $(pc)^2 = E^2 - (mc^2)^2$

$$\text{Entonces } pc = \sqrt{E^2 - (mc^2)^2} \rightarrow p = \frac{\sqrt{E^2 - (mc^2)^2}}{c}$$

Pero la energía total es $E = T + mc^2$

\uparrow Energía en reposo
 \nwarrow Energía cinética

$$\text{Entonces, } p = \frac{\sqrt{E^2 - (mc^2)^2}}{c} = \frac{\sqrt{(T+mc^2)^2 - (mc^2)^2}}{c} = \frac{\sqrt{T^2 + 2Tmc^2}}{c}$$

Entonces, al reemplazar (1) me queda:

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{\frac{\sqrt{T^2 + 2Tmc^2}}{c}} = \frac{hc}{\sqrt{T^2 + 2Tmc^2}} = \frac{hc}{\sqrt{T(T+2mc^2)}} \quad \cancel{\lambda}$$

3 a) ¿Por qué la función de onda Ψ no puede ser una cantidad observable?

Porque Ψ puede tomar valores negativos e incluso complejos.

No tiene sentido que esto se pueda asociar con alguna medida física directa pues no tiene sentido hablar de probabilidades negativas o complejas.

b) ¿Qué representa la cantidad $|\Psi|^2$ y quién propuso esta interpretación?

Lo propuso Max Born.

$|\Psi|^2$ es una función de x, y, z, t , que se interpreta como la densidad de probabilidad de encontrar una partícula en una posición (x, y, z) a tiempo t .

Es decir, $|\Psi|^2$ evaluado en x, y, z, t es proporcional a la probabilidad de encontrar al cuerpo con ecuación de onda Ψ en el tiempo t y posición (x, y, z) .

4 Encuentre la velocidad de fase y de grupo para ondas de de Broglie de un electrón al que su velocidad es de 0.9c

Como vimos en clase, la velocidad de fase es $v_p = \frac{c^2}{v} = \frac{c}{0.9c} = \underline{\underline{1.11c}}$

La velocidad de grupo es: $v_g = v = \underline{\underline{0.9c}}$

b) Un electrón con energía cinética 500 keV ← comparable con energía en reposo ∴ Relativista

Primero calculamos su velocidad.

Si tiene energía total $E_{\text{tot}} = \gamma mc^2 = \frac{1}{\sqrt{1-v^2/c^2}} mc^2$

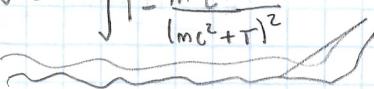
Entonces podemos calcular la velocidad como:

$$E_T^2 = \frac{1}{1-v^2/c^2} mc^2 \rightarrow \frac{m^2 c^4}{E_T^2} = 1 - \frac{v^2}{c^2} \rightarrow \frac{v^2}{c^2} = 1 - \frac{m^2 c^4}{E_T^2}$$

$$\Rightarrow v^2 = c^2 - \frac{m^2 c^4}{E_T^2} \Rightarrow v = c \sqrt{1 - \frac{m^2 c^4}{E_T^2}}$$

Pero la energía total es Energía de reposo + energía cinética = $mc^2 + T$

Entonces: $v = c \sqrt{1 - \frac{m^2 c^4}{(mc^2 + T)^2}}$



Entonces, la velocidad de grupo es $v_g = c \sqrt{1 - \frac{m^2 c^4}{(mc^2 + T)^2}}$

y la de fase es $v_p = \frac{c}{v} = \frac{c}{c \sqrt{1 - \frac{m^2 c^4}{(mc^2 + T)^2}}} = \frac{1}{\sqrt{1 - \frac{m^2 c^4}{(mc^2 + T)^2}}}$

Entonces, para este problema tenemos

$$\begin{aligned} \text{Velocidad grupo: } v_g &= c \sqrt{1 - \frac{m^2 c^4}{(mc^2 + T)^2}} = (3 \cdot 10^8 \text{ m/s}) \sqrt{1 - \frac{(9.109 \cdot 10^{-31} \text{ kg})^2 (3 \cdot 10^8 \text{ m/s})^2}{((9.109 \cdot 10^{-31} \text{ kg}) (3 \cdot 10^8 \text{ m/s})^2 + (500 \cdot 10^3 \text{ eV}) (1.602 \cdot 10^{-19} \text{ J/eV})}^2}} \\ &= 2.587 \cdot 10^8 \text{ m/s} \approx 0.863c \end{aligned}$$

$$\text{Vel de fase: } v_p = \frac{c^2}{v} = \frac{c^2}{v_g} = \frac{(3 \cdot 10^8 \text{ m/s})^2}{(2.587 \cdot 10^8 \text{ m/s})} = 3.478 \cdot 10^8 \text{ m/s} \approx 1.16c$$

c) Un protón con energía cinética 40 keV

$40 \text{ keV} \ll 938 \text{ MeV} \leftarrow$ energía en reposo de protón \therefore Usamos No relativista

Entonces, la energía cinética es $T = \frac{1}{2}mv^2 \leftarrow$ fórmula no relativista

$$\Rightarrow v = \sqrt{\frac{2T}{m}}$$

$$\text{i. velocidad de grupo: } v_g = \sqrt{\frac{2T}{m}} = \sqrt{\frac{2 \cdot (40,000 \text{ eV}) / (1,602 \cdot 10^{-19} \text{ J})}{1,672 \cdot 10^{-27} \text{ kg}}} = 2,769 \cdot 10^6 \text{ m/s}$$

$$\text{La velocidad de fase: } v_f = \frac{c^2}{v_g} = \frac{(3 \cdot 10^8)^2}{2,769 \cdot 10^6 \text{ m/s}} = 3,25 \cdot 10^{10} \text{ m/s}$$

d) Un protón de rapidez $1,0 \times 10^8 \text{ m/s}$

$$\text{Velocidad de grupo: } v_g = v = \frac{1,0 \times 10^8 \text{ m/s}}{c} = \frac{1}{3} c$$

$$\text{Velocidad de Fase: } v_f = c^2/v = \frac{(3 \cdot 10^8)^2}{1,0 \cdot 10^8} = 900,000,000 = 3 c$$

5) Demuestre que la velocidad de fase v_p de las ondas de de Broglie de una partícula de masa m y longitud λ es $v_p = c \sqrt{1 + (\frac{mc}{\hbar})^2}$

Sabemos que la longitud de onda es $\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv} \leftarrow$ con v la velocidad de la partícula.

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv} = \sqrt{1 - v^2/c^2} \cdot \frac{h}{mv} \leftarrow \text{por la def. de } p$$

$$\Rightarrow \lambda = \sqrt{1 - v^2/c^2} \frac{h}{mv}$$

$$\text{Elevamos al cuadrado} \rightarrow \lambda^2 = (1 - v^2/c^2) \frac{h^2}{m^2 v^2} = \frac{h^2}{m^2 v^2} - \frac{h^2}{m^2 c^2}$$

$$\rightarrow \lambda^2 = \frac{h^2}{m^2 v^2} - \frac{h^2}{m^2 c^2} \rightarrow \frac{h^2}{m^2 v^2} = \lambda^2 + \frac{h^2}{m^2 c^2}$$

$$\rightarrow v^2 = \frac{h^2}{m^2 (\lambda^2 + h^2/m^2 c^2)} \Rightarrow v = \frac{h}{m \sqrt{\lambda^2 + h^2/m^2 c^2}}$$

Pero la velocidad de fase es:

$$v_p = \frac{c^2}{v} = \frac{c^2}{\frac{h}{m \sqrt{\lambda^2 + h^2/m^2 c^2}}} = \frac{mc^2 \sqrt{\lambda^2 + h^2/m^2 c^2}}{h} = mc^2 \sqrt{\left(\frac{h^2}{mc^2}\right) \left[\frac{\lambda^2 m^2 c^2}{h^2} + 1\right]}$$

$$= \frac{(h) mc^2 \sqrt{\frac{\lambda^2 m^2 c^2}{h^2} + 1}}{h} = c \sqrt{\frac{\lambda^2 m^2 c^2}{h^2} + 1}$$

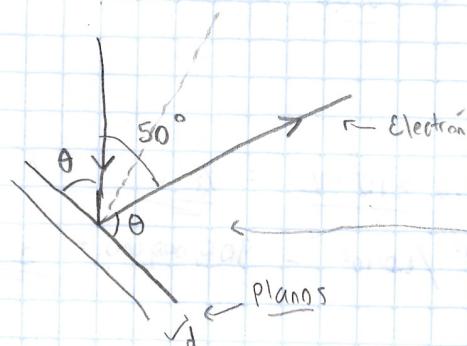
$$= c \sqrt{1 + \left(\frac{\lambda m c}{h}\right)^2}$$

6. Un haz de electrones de 50 keV se dirige hacia un cristal y se observan electrones difractados a un ángulo de 50° . ¿Cuál es el espaciamiento entre estos planos atómicos del cristal?

Usamos la relación demostrada en (2) para calcular λ (longitud de onda del electrón)

$$\lambda = \frac{hc}{\sqrt{T(T+2mc^2)}} \quad \text{con } T \text{ la energía cinética}$$

Veremos el ángulo de entrada del electrón respecto a los planos:



Queremos calcular el ángulo de incidencia θ
Por la ley de reflexión, el ángulo de
entrada es igual al de salida

$$\text{Entonces, } \theta + 50^\circ + \theta = 180^\circ \rightarrow \theta = 65^\circ$$

Luego, por la ley de Bragg, tenemos que $n\lambda = 2d \operatorname{sen}\theta$ con d el
espaciamiento entre planos

Nos interesa el primer máximo del patrón de difracción (para $n=1$)

$$\rightarrow \lambda = 2d \operatorname{sen}\theta \quad \text{sustituimos } \lambda$$

$$\rightarrow d = \frac{\lambda}{2 \operatorname{sen}\theta} = \frac{hc}{2 \operatorname{sen}\theta \sqrt{T(T+2mc^2)}}$$

$$\begin{aligned} & \text{reemplazamos} \\ & = \frac{(6.626 \cdot 10^{-34} \text{ J.s})(3 \cdot 10^8 \text{ m/s})}{2 \operatorname{sen}(65^\circ) \sqrt{(50,000 \text{ eV})(1,602 \cdot 10^{19} \text{ J})[(50,000 \text{ eV})(1,602 \cdot 10^{19} \text{ J}) + 2(9.109 \cdot 10^{-31} \text{ kg})(3 \cdot 10^8 \text{ m/s})^2]}} \end{aligned}$$

$$= 2.95 \cdot 10^{-12} \text{ m}$$

$$\text{Unidades } \frac{(\text{J.s})(\text{m/s})}{\text{J J [J]}} = \frac{\text{J} \cdot \text{m}}{\text{J}} = \text{m}$$

7. La energía más baja posible para cierta partícula confinada en una caja unidimensional es 1.00 eV

a) ¿Cuáles son las dos siguientes energías mayores que podría tener?

Las energías vienen dadas por $E_n = \frac{n^2 h^2}{8mL^2}$ $n = 1, 2, 3, \dots$

La primera energía es $E_1 = \frac{1 \cdot h^2}{8mL^2} = 1 \text{ eV}$

Las siguientes energías son:

$$E_2 = \frac{2^2 h^2}{8mL^2} = 4 \left(\frac{h^2}{8mL^2} \right) = 4(1 \text{ eV}) = \underline{\underline{4 \text{ eV}}}$$

$$E_3 = \frac{3^2 h^2}{8mL^2} = 9 \left(\frac{h^2}{8mL^2} \right) = 9(1 \text{ eV}) = \underline{\underline{9 \text{ eV}}}$$

b) Si la partícula es un electrón, ¿cuál es el ancho de la caja?

Tenemos que la primera energía es $E_1 = \frac{1 \cdot h^2}{8mL^2} = 1 \text{ eV}$

$$\Rightarrow L^2 = \frac{h^2}{8m(1 \text{ eV})}$$

$$\Rightarrow L = \sqrt{\frac{h^2}{8m_e(1 \text{ eV})}}$$

Sustituimos: $L = \sqrt{\frac{(6.626 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s})^2}{8(9.109 \cdot 10^{-31} \text{ kg})(1 \text{ eV})(1.602 \cdot 10^{-19} \text{ J/eV})}}$

$$= \underline{\underline{6.133 \times 10^{-10} \text{ m}}} \quad \cancel{J}$$

Unidades: $\sqrt{\frac{\text{J}^2 \cdot \text{s}^2}{\text{kg} \cdot \text{J}}} = \sqrt{\frac{\text{J} \cdot \text{s}^2}{\text{kg}}} = \sqrt{\frac{\text{kg} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{s}^2}{\text{kg}}} = \sqrt{\text{m}^2} = \text{m}$

8) Un pion en confinado dentro de una caja unidimensional tiene energía de 400 keV en su primer estado excitado. ¿De qué tamaño es la caja?

Por la ecuación vista en clase, tenemos $E_n = \frac{n^2 h^2}{8mL^2}$

El primer estado excitado corresponde a $n=2$ (porque corresponde al primer estado luego del estado base $n=1$)

$$\Rightarrow E_2 = \frac{4h^2}{8mL^2} \Rightarrow E_2 = \frac{1}{2} \frac{h^2}{mL^2}$$

$$\Rightarrow L^2 = \frac{1}{2} \frac{h^2}{mE_2} \Rightarrow L = \sqrt{\frac{1}{2} \frac{h^2}{mE_2}}$$

Sustituimos: $m_p = 1.672 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$

$$E_2 = 400,000 \text{ eV}$$

$$\begin{aligned} \Rightarrow L &= \sqrt{\frac{1}{2} \frac{(6.626 \cdot 10^{-34} \text{ J.s})^2}{(1.672 \cdot 10^{-27} \text{ kg})(400,000 \text{ eV})(1.602 \cdot 10^{-19} \text{ J/eV})}} \\ &= 4.52 \times 10^{-11} \text{ m} \end{aligned}$$

9) a) ¿Qué indica el principio de incertidumbre respecto a la posición y momento de una partícula? ¿Cuál es la fórmula?

Indica que es imposible saber la posición exacta y momento exacto de un objeto al mismo tiempo.

Más precisamente, indica que si Δx es la indeterminación de la posición y Δp es la indeterminación del momento, entonces:

$$\Delta x \Delta p \geq \frac{\hbar}{2}$$

Es decir, si la indeterminación en la posición Δx es chica, entonces la indeterminación en el momento es muy grande, para que $\Delta x \Delta p \geq \frac{\hbar}{2}$ y viceversa.

Lo propuso Werner Heisenberg en 1927

9.b] La posición y el momento de un electrón de 1 keV son determinadas simultáneamente. Si su posición está ubicada dentro de 0.1 nm, ¿cuál es el porcentaje de incertidumbre en momento?

El momento (no relativista porque $1 \text{ keV} \ll 511 \text{ keV} \leftarrow \text{Energía en reposo}$) es de $p = \sqrt{2mKE}$

Por el principio de incertidumbre $\Delta x \Delta p \geq \frac{\hbar}{2}$, la indeterminación del momento es por lo menos $\Delta p \geq \frac{\hbar}{2\Delta x}$ con $\Delta x = 0.1 \text{ nm}$

El porcentaje de incertidumbre en el momento es $\frac{\Delta p}{p}$, que es por lo menor:

$$\rightarrow \frac{\Delta p}{p} \geq \frac{\hbar}{2\Delta x p} = \frac{\hbar}{2\Delta x \sqrt{2mKE}} = \frac{(1.054 \times 10^{-34} \text{ J.s})}{2(0.1 \text{ nm}) \sqrt{2(9.109 \cdot 10^{-31} \text{ kg})(1 \text{ keV})(1.6021 \text{ TeV})}} = 0.031$$

\Rightarrow Incertidumbre del 3.1% ✎

10.a) ¿Cuánto tiempo se requiere para medir la energía cinética de un electrón, cuya rapidez es 10.0 m/s , con incertidumbre no mayor al 0.100% ? ¿Cuánta distancia habrá recorrido en ese tiempo?

Por el principio de incertidumbre Energía-Tiempo $\Delta E \Delta t \geq \frac{\hbar}{2} \Rightarrow \Delta E \geq \frac{\hbar}{2\Delta t}$

Pero la incertidumbre porcentual es de por lo menos $\frac{\Delta E}{E} \geq \frac{\hbar}{2E\Delta t} = 0.001$

$$\Rightarrow \frac{\hbar}{2E\Delta t} = 0.001 \rightarrow \Delta t = \frac{\hbar}{2E(0.001)}$$

$$\rightarrow \Delta t = \frac{\hbar}{2\left(\frac{1}{2}mv^2\right)(0.001)} = \frac{\hbar}{mv^2(0.001)} \quad \leftarrow \text{Como } 10\text{ m/s} \ll 3 \cdot 10^8 \text{ m/s,} \\ \Rightarrow \text{sin relatividad} \Rightarrow E = \frac{1}{2}mv^2$$

$$\text{Sustituimos: } \Delta t = \frac{(1.054 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s})}{(9.109 \cdot 10^{-31} \text{ kg})(10 \text{ m/s})^2 (0.001)} = \underline{\underline{1.16 \times 10^{-3} \text{ s}}}$$

$$\text{Y la distancia que recorre en ese tiempo } v\Delta t = (10 \text{ m/s})(1.16 \cdot 10^{-3} \text{ s}) = \underline{\underline{1.16 \cdot 10^{-2} \text{ m}}}$$

b) Repita los cálculos del inciso anterior para un íon de 1.00 g y misma rapidez.

$$\text{Por los cálculos de antes, tenemos que } \Delta t = \frac{\hbar}{mv^2(0.001)}$$

$$\text{Sustituimos } \Delta t = \frac{(1.054 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s})}{(1 \times 10^3 \text{ kg})(10 \text{ m/s})^2 (0.001)} = \underline{\underline{1.06 \times 10^{-30} \text{ s}}}$$

$$\text{Y la distancia que recorre es este tiempo es } v\Delta t = (10 \text{ m/s})(1.06 \cdot 10^{-30} \text{ s}) = \underline{\underline{1.06 \cdot 10^{-29} \text{ m}}}$$