

Atividade 8

Princípio de Incerteza de Heisenberg

➤ Experimentalmente, não podemos determinar simultaneamente o valor exato de uma componente do momento de uma partícula (por exemplo, p_y) e também o valor exato da coordenada correspondente (y). A precisão da medida está inerentemente limitada pelo processo da medida, de tal forma que:

$$\Delta y \cdot \Delta p_y \geq h/4\pi$$

Onde p_y é conhecido com uma incerteza Δp_y e a posição y , no mesmo instante, com uma incerteza Δy

➤ Existe também uma incerteza relacionada com a medida da energia e o tempo necessário à medida. Por exemplo o intervalo de tempo Δt durante o qual um fóton com incerteza na energia ΔE é emitido de um átomo:

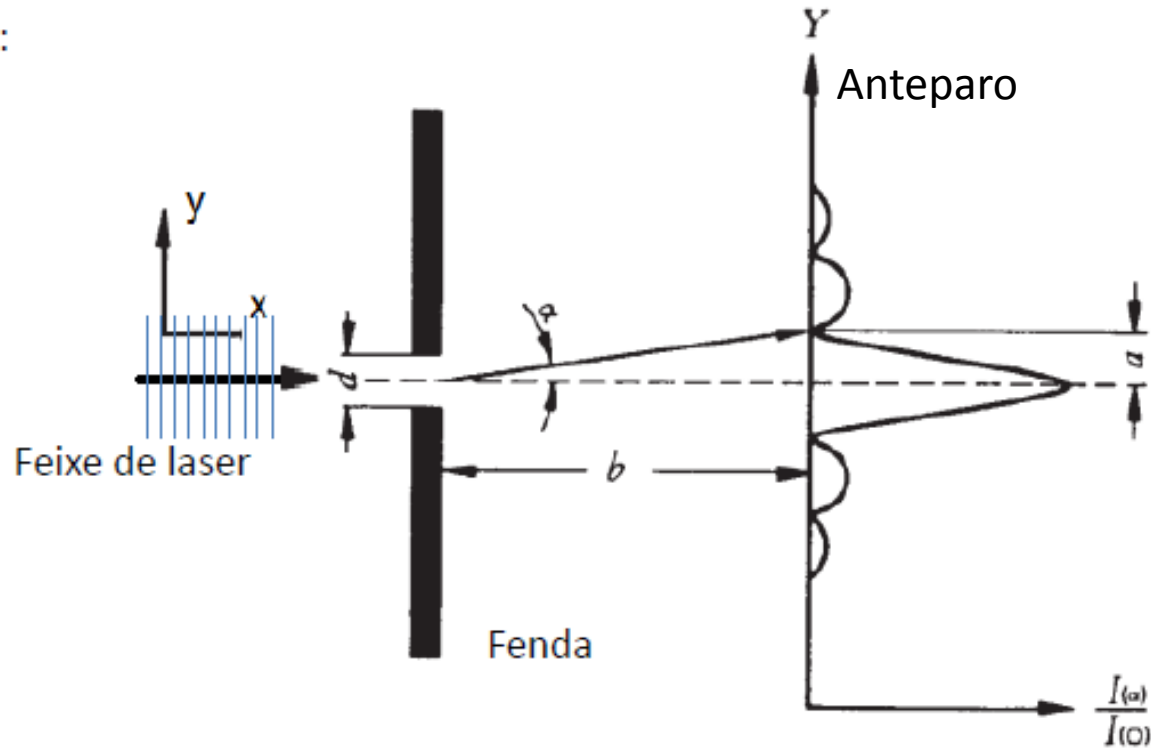
$$\Delta E \cdot \Delta t \geq h/4\pi$$

Difração de luz por uma fenda e o Princípio de Incerteza de Heisenberg

Condição de Fraunhofer para a difração

- Se $b \gg d$:

FIG . 1:



A intensidade do feixe difratado muda de acordo com o ângulo α :

$$I(\alpha) = I(0) \cdot \left(\frac{\sin \beta}{\beta} \right)^2$$

$$\beta = \frac{\pi d}{\lambda} \cdot \sin \alpha$$
$$\alpha < 180^\circ$$

Feixe de fótons que viajam na direção (x) que atravessa uma fenda de largura d , posicionada no eixo (y), a incerteza na posição é dada por $\Delta y = d$.

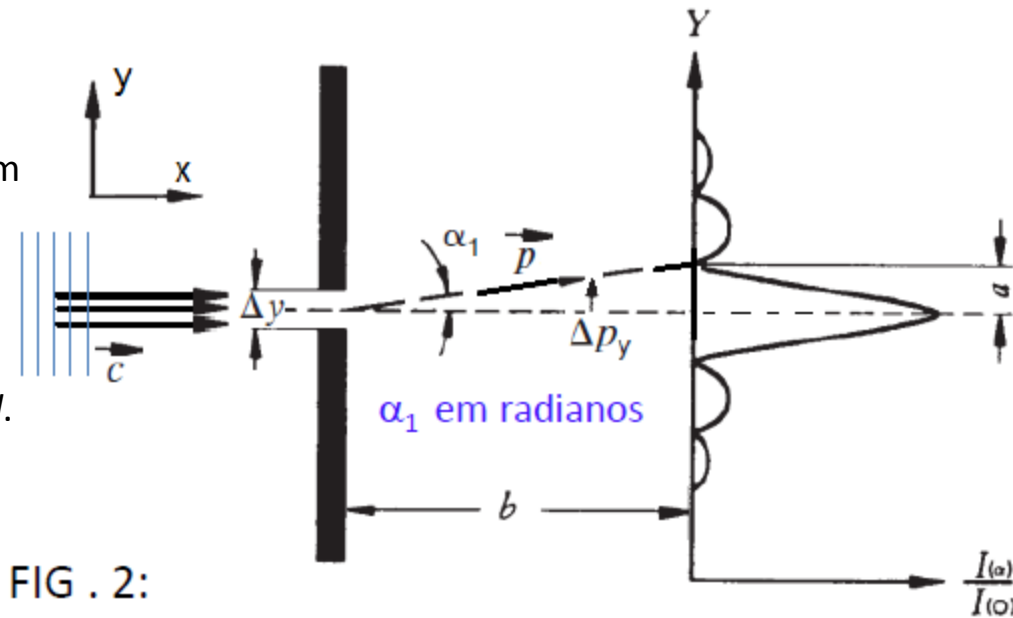


FIG . 2:

$$\Delta y = d \quad \text{..... (1)}$$

$$\Delta p_y = p \sin \alpha_1 \quad \text{..... (2)}$$

$$\Delta y \Delta p_y = ?? \quad \text{..... (3)}$$

Equação de de Broglie : $p = \frac{h}{\lambda}$ em (2) : $\Delta p_y = \frac{h}{\lambda} \sin \alpha_1 \quad \text{..... (4)}$

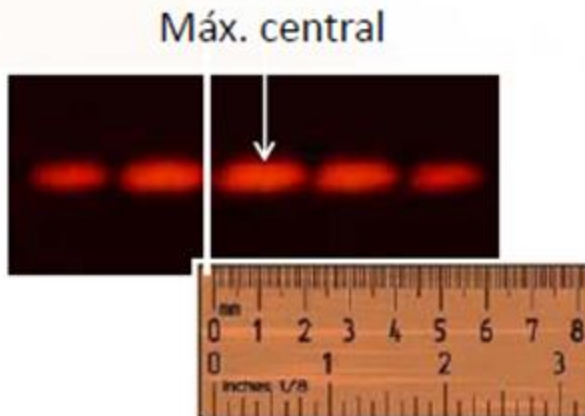
$$\frac{I(\alpha_1)}{I(0)} = \left(\frac{\sin \beta}{\beta} \right)^2 = 0 \quad \xrightarrow{\sin \beta = 0} \quad \beta = \frac{\pi d}{\lambda} \cdot \sin \alpha_1 = \pi \quad \longrightarrow \quad \sin \alpha_1 = \frac{\lambda}{d} \quad \text{..... (5)}$$

β em radianos

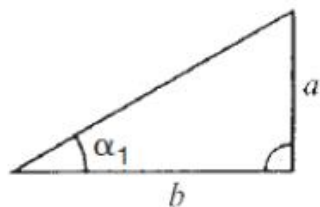
(5) em (4), então: $\Delta p_y = \frac{h}{d} \quad \text{..... (6)}$

(1) e (6) em (3) $\Delta y \Delta p_y = d \frac{h}{d} \quad \longrightarrow$

$$\Delta y \Delta p_y = h$$



Meça a distância entre os dois primeiros mínimos ao lado do máximo central.
Essa distância será igual a $2a$



α_1 em radianos

$$\alpha_1 = \arctan\left(\frac{a}{b}\right)$$

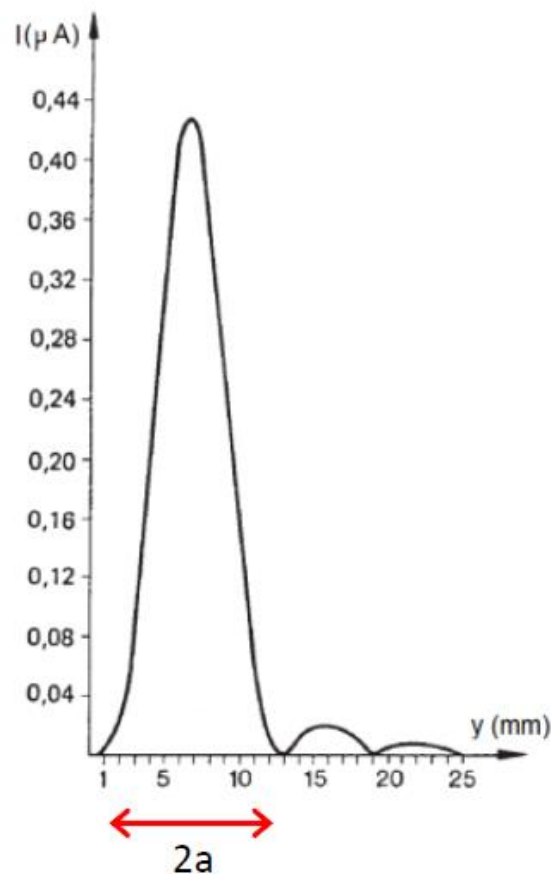
$$\Delta p_y = \frac{h}{\lambda} \sin\left(\arctan\left(\frac{a}{b}\right)\right)$$

$$\Delta y \Delta p_y = \frac{d h}{\lambda} \sin\left(\arctan\left(\frac{a}{b}\right)\right)$$

$$\begin{aligned} \Delta y &= d \\ \Delta p_y \frac{\lambda}{h} &= \sin \alpha_1 \\ \Delta y \Delta p_y &= h \geq \frac{h}{4\pi} \end{aligned}$$

TABELA 1:

largura da fenda d (mm)	Primeiro mínimo a (mm)	b (mm)	$\frac{\Delta y \Delta p_y}{h} = \frac{d}{\lambda} \sin\left(\arctan\left(\frac{a}{b}\right)\right)$



Questões

1- Usando o experimento com fenda simples e um laser demonstrar a equação da relação de incerteza para a posição e o momento cinético dos fótons. Considerar conhecidos o comprimento de onda do laser (λ), a largura da fenda (d), constante de Planck (h), distância entre a fenda e o anteparo (b) onde é observado o padrão de difração.

2- Apresentar os res

largura da fenda d (mm)	Primeiro mínimo a (mm)	b (mm)	Δp_y (kg*m/s)	$\frac{\Delta y \Delta p_y}{h} = \frac{d}{\lambda} \sin \left(\arctan \left(\frac{a}{b} \right) \right)$

3 – Se a incerteza na medida da posição de uma partícula é de 0,01 mm, determine a menor incerteza da medida do momento cinético.

4- Um elétron tem uma velocidade constante de 40 m/s. A incerteza do momento cinético é de 10^{-6} do valor do momento. Calcule a incerteza da posição do elétron.

5- A determinação da posição de um átomo de cloro é de $2 \cdot 10^{-6}$ m. Se a massa do átomo de cloro é de $5,86 \cdot 10^{-26}$ kg. Calcule a incerteza na determinação experimental da velocidade.