

# Difracción de electrones

Alejandro Hernández A.\* and Daniel Sánchez M.†

*Departamento de Física  
Universidad de los Andes, Bogotá, Colombia.*

(Dated: 10 de septiembre de 2015)

Este informe presenta los datos obtenidos al medir el diámetro de los círculos producidos en el patrón de interferencia de los electrones de un cátodo caliente al ser difractados por una red policristalina de grafito. Con la medición de los diámetros de los círculos del patrón de interferencia se determinaron las distancias interplanares en los cristales de grafito  $d_1 = (1.68 \pm 0.12) \cdot 10^{-10} \text{ m}$  y  $d_2 = (1.07 \pm 0.69) \cdot 10^{-10} \text{ m}$  con errores porcentuales de  $E_1 = 21.13\%$  y  $E_2 = 13.00\%$ , y también se halló un valor experimental para la constante de Planck  $h = (7.99 \pm 0.56) \cdot 10^{-34} \text{ m}^2 \text{ kg/s}$  con error porcentual  $E = 20.51\%$ . Los motivos para errores tan altos serán discutidos en la sección de **RESULTADOS Y ANÁLISIS**.

**Conceptos clave:** Difracción, condición de Bragg, relación de De Broglie, conservación de energía.

## I. INTRODUCCIÓN.

La dualidad onda-partícula alude al hecho de que todas las partículas elementales exhiben propiedades tanto de partículas como de ondas. Iniciadas por Louis de Broglie, las orígenes de las ideas de dualidad se remontan al debate entre Cristiaan Huygens e Isaac Newton, quienes proponían que la luz consistía de ondas o de partículas respectivamente. Y a través del trabajo de físicos como Max Planck, Albert Einstein, el propio Louis de Broglie, Arthur Compton, Niels Bohr y muchos otros, dicha dualidad es uno de los hechos fundamentales de la ciencia actual y ha sido verificada no solo para partículas puntuales sino también para átomos e incluso moléculas.

Uno de los ejemplos clásicos de la dualidad onda-partícula se presenta en la difracción de un haz de coherente de electrones contra un blanco de características apropiadas, puesto que de esta forma se puede evidenciar un patrón de difracción imposible de explicar sin las características ondulatorias de dichas partículas.

Precisamente, en esta práctica de laboratorio se pretende estudiar la difracción de un haz de electrones por una red policristalina de grafito. Luego de pasar por un diagrama de pines y un sistema de enfoque óptico-electrónico, los electrones emitidos por un cátodo caliente inciden en forma de un haz monocromático muy limitado en una lámina policristalina de grafito. Para que los electrones sean emitidos se requiere de un potencial  $V$  que acelere los electrones y por conservación de la energía tenemos que:

$$e \cdot V = \frac{p^2}{2m} \quad (1)$$

Donde  $p$  es el momento lineal del electrón. Luego,

$$p = \sqrt{2meV} \quad (2)$$

y al utilizar la relación de de Broglie

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{\sqrt{2meV}} \quad (3)$$

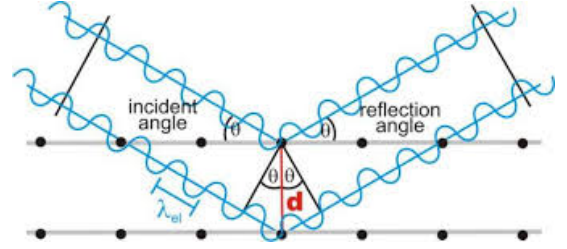


FIG. 1: Condición de Bragg.

Por otra parte, a partir de la relación de Bragg tenemos que para una disposición regular de átomos en un cristal tenemos que habrá interferencia constructiva en los planos reticulares individuales como los de la figura 1<sup>4</sup> si se satisface:

$$2d \sin \theta = n\lambda \quad n \in \mathbb{N} \quad (4)$$

Donde  $d$  es la distancia reticular interplanar y  $\theta$  es el ángulo de difracción del rayo incidente con longitud de onda  $\lambda$ . La ecuación (4) indica que solo se produce interferencia constructiva si la diferencia de camino entre los rayos reflejados es un múltiplo entero entre las longitudes de onda del rayo incidente.

Dado a que el material (grafito), a usar en este experimento es policristalino, siempre<sup>5</sup> hay algunos cristales en los que se satisface la condición de Bragg. Además, las reflexiones producidas por estos dichos cristales quedan

en conos cuyo eje común está dado por la dirección de incidencia. De ahí que aparezcan círculos concéntricos en una pantalla ubicada perpendicular a este eje. Y a partir de la figura 2<sup>6</sup> se puede deducir:

$$\tan 2\theta = \frac{D}{2L} \quad (5)$$

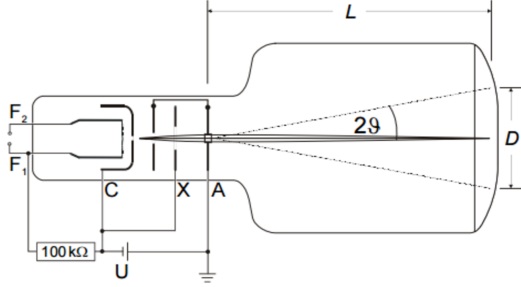


FIG. 2: Montaje experimental.

Partiendo de la ecuación (5), para ángulos pequeños tenemos que  $2\sin\theta = \frac{D}{2L}$  y al sustituir en (4) con  $n = 1$  tenemos:

$$\lambda = d \frac{D}{2L} \quad (6)$$

Con  $D$  el diámetro del anillo de difracción observado y  $L$  la distancia entre el grafito y la pantalla. Finalmente, al combinar las ecuaciones (4) y (6) obtenemos:

$$D = \frac{2Lh}{d\sqrt{2me}} \frac{1}{\sqrt{V}} \quad (7)$$

Todas las ecuaciones anteriores serán usadas posteriormente para el análisis de datos teniendo en cuenta que las longitudes de onda teóricas estarán dadas por (3) y las longitudes de onda experimentales por (6).

## II. MONTAJE EXPERIMENTAL

Los elementos usados durante la práctica fueron los siguientes:

- Un tubo de difracción de electrones.
- Un portatubo.
- Una fuente de alimentación de alta tensión de 10 kV.
- Un calibre Vernier de alta precisión.
- Diversos cables de conexión.

Tal como se muestra en la figura 3<sup>7</sup>, la forma de realizar las conexiones se menciona a continuación <sup>4</sup>.

- Primero conectamos los enchufes hembra para calentar el cátodo F1 y F2 del portatubo a la salida en la parte trasera de la fuente de alimentación de alta tensión de 10 kV.
- Luego conectamos los enchufes hembra C (tapa del cátodo) y X (electrodo de enfoque) del portatubo al polo negativo.
- Posteriormente conectamos el enchufe hembra A (ánodo) al polo positivo de la salida de 5 kV/2 mA de la fuente de alimentación de alta tensión de 10 kV.
- Finalmente, conectamos a tierra el polo positivo de la fuente de alimentación de alta tensión de 10 kV.

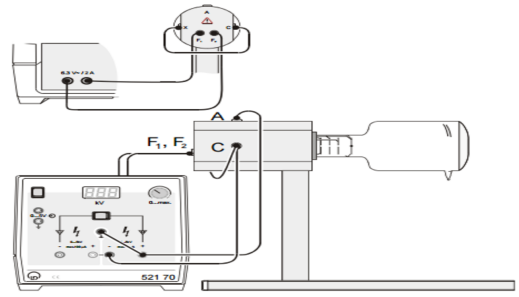


FIG. 3: Forma de realizar las conexiones.

La idea del experimento era observar dos círculos de difracción causados por una especie de doble rendija en una lámina de grafito. Particularmente, los pasos a seguir para hacer las mediciones fueron los siguientes:

- Con el fin de familiarizarnos con el funcionamiento de los instrumentos proporcionados, colocamos un voltaje no mayor a 5 kV y observamos los dos círculos del patrón de difracción.
- Habiendo hecho lo anterior, procedimos a variar el voltaje de aceleración entre 3 kV y 5 kV y medimos los diámetros de ambos círculos o anillos de difracción.
- Finalmente, medimos la distancia entre la lámina de grafito y la pantalla en la cual se observaban los círculos.

## III. RESULTADOS Y ANÁLISIS

Los resultados de las mediciones realizadas se muestran a continuación

TABLE I: Diámetros de los anillos de difracción.

Voltaje (V)	$D_1$ (cm)	$D_2$ (cm)
3.0	3.15	5.30
3.2	2.90	4.85
3.4	2.76	4.75
3.6	2.74	4.55
3.8	2.55	4.40
4.0	2.50	4.25
4.2	2.45	4.20
4.4	2.36	4.12
4.6	2.34	4.11
4.8	2.31	3.92
5.0	2.30	3.88

La distancia medida de la lámina de grafito y la pantalla fue de  $L = 13.68$  cm. Teniendo en cuenta lo anterior y las ecuaciones (3) y (6), las longitudes de onda obtenidas para cada uno de los anillos se muestran en las tablas II y III.

TABLE II: Longitudes de onda experimentales y teóricas para el círculo interno.

V	$D_1$ (cm)	$\lambda_{teo}$ ( $10^{-11}$ m)	$\lambda_{exp}$ ( $10^{-11}$ m)
3.0	3.15	2.23	2.45
3.2	2.90	2.16	2.26
3.4	2.76	2.10	2.15
3.6	2.74	2.04	2.13
3.8	2.55	1.98	1.98
4.0	2.50	1.93	1.94
4.2	2.45	1.89	1.91
4.4	2.36	1.84	1.84
4.6	2.34	1.81	1.82
4.8	2.31	1.77	1.80
5.0	2.30	1.73	1.79

TABLE III: Longitudes de onda experimentales y teóricas para el círculo externo.

V	$D_2$ (cm)	$\lambda_{teo}$ ( $10^{-11}$ m)	$\lambda_{exp}$ ( $10^{-11}$ m)
3.0	5.30	2.23	2.38
3.2	4.85	2.16	2.18
3.4	4.75	2.10	2.13
3.6	4.55	2.04	2.04
3.8	4.40	1.98	1.99
4.0	4.25	1.93	1.91
4.2	4.20	1.89	1.88
4.4	4.12	1.84	1.85
4.6	4.11	1.81	1.84
4.8	3.92	1.77	1.76
5.0	3.88	1.73	1.74

Es importante resaltar que al hacer propagación de error <sup>3</sup> sobre los datos de cada tabla encontramos que el error en las medidas fue de  $\Delta\lambda_1 = 0.13 \cdot 10^{-11}m$  y  $\Delta\lambda_2 = 0.07 \cdot 10^{-11}m$ .

Ahora bien, en esta instancia es posible afirmar que se pudo verificar el cumplimiento de la relación de de Broglie para los electrones, dada la gran cercanía de los datos teóricos con los experimentales, además, al calcular la máxima diferencia entre los datos teóricos y los datos experimentales tanto para el círculo interno como para el círculo externo se obtuvieron resultados del orden de  $10^{-12}m$ , un orden de magnitud por debajo de los datos obtenidos, permitiendo confirmar nuevamente el cumplimiento de la relación de de Broglie para los electrones.

Ahora bien, para determinar las distancias interplanares se usó la ecuación (7) de la siguiente manera:

$$\frac{2Lh}{\sqrt{2me}} \frac{1}{\sqrt{V}} = dD \quad (8)$$

Y haciendo un fit de los datos para los valores tanto del diámetro interno como del diámetro externo se halló que las distancias interplanares experimentales fueron:

$$\begin{aligned} d_1 &= (1.68 \pm 0.12) \cdot 10^{-10} \text{ m} \\ d_2 &= (1.07 \pm 0.69) \cdot 10^{-10} \text{ m} \end{aligned} \quad (9)$$

Los cuales, en comparación con los datos teóricos  $d_1 = 2.13 \cdot 10^{-10} \text{ m}$  y  $d_2 = 1.23 \cdot 10^{-10} \text{ m}$  tienen errores porcentuales de 21.13% y 13.00% respectivamente. Estos errores relativamente altos se deben principalmente a que la pantalla sobre la cual se observaban los círculos era curva, lo cual hacía difícil e imprecisa la toma de datos. Además, los anillos no eran perfectamente nítidos sobre la pantalla, es decir, no se observaban como una línea definida sino que tenían cierto grosor, y a pesar de que se intentó siempre tomar datos justo en la "mitad" de dicho grosor, esto no siempre fue posible.

Finalmente, teniendo todos los datos anteriores, es posible estimar el valor de la constante de Planck, usando nuevamente la ecuación (7), despejando esta vez para  $h$  y usando los valores experimentales de las distancias interplanares. Los valores obtenidos fueron los siguientes:

$$\begin{aligned} h_{d_1} &= (8.37 \pm 0.62) \cdot 10^{-34} \text{ m}^2\text{kg/s} \\ h_{d_2} &= (7.61 \pm 0.51) \cdot 10^{-34} \text{ m}^2\text{kg/s} \end{aligned} \quad (10)$$

Y en promedio tenemos que  $h_{exp} = (7.99 \pm 0.56) \cdot 10^{-34} \text{ m}^2\text{kg/s}$  que si bien tiene el orden de magnitud correcto con respecto al valor teórico  $h = 6.63 \cdot 10^{-34} \text{ m}^2\text{kg/s}$  tiene un error porcentual de 20.51%. Dicho error también puede ser explicado en términos de los mencionados previamente y por la propagación de los mismos, puesto que para determinar el valor experimental de  $h$  se usaron los datos previamente obtenidos de las distancias interplanares. Cabe resaltar que si bien obtuvimos un error porcentual superior al 20%, dicho error es de esperarse

dado a que estábamos tratando de determinar indirectamente una constante extremadamente pequeña mediante un método que no era lo suficientemente exacto dados los errores mencionados previamente.

#### IV. CONCLUSIONES

- Se lograron verificar el cumplimiento de la relación de de Broglie para los electrones tanto visualmente como numéricamente, ya que sería imposible haber observado el patrón de difracción sin las características ondulatorias de dichas partículas, además de que los datos experimentales de las longitudes de onda coinciden relativamente bien con los datos teóricos.
- Se lograron hallar las distancias interplanares del grafito  $d_1 = (1.68 \pm 0.12) \cdot 10^{-10} \text{ m}$  y  $d_2 = (1.07 \pm 0.69) \cdot 10^{-10} \text{ m}$ . con errores porcentuales altos de-

bidos a las dificultades para tomar los datos de los diámetros de los anillos de difracción.

- Se logró hallar indirectamente un valor experimental para la constante de Planck  $h_{exp} = (7.99 \pm 0.56) \cdot 10^{-34} \text{ m}^2\text{kg/s}$ , que si bien tiene el orden de magnitud correcto, tiene un error porcentual de 20.52%. Cabe mencionar que la mayor fuente de error para esta constante es la propagación de los errores mencionados en el análisis de datos.
- Lo más importante que pudimos notar en el experimento fue que la dificultad de la curvatura de la pantalla experimentada al realizar las mediciones del diámetro fue la mayor fuente de error del experimento, y una posible forma de reducir este error sería repitiendo el experimento múltiples veces con el fin de tener una medida promedio de los diámetros.

---

\* Electronic address: [a.hernandez105@uniandes.edu.co](mailto:a.hernandez105@uniandes.edu.co)

† Electronic address: [d.sanches462@uniandes.edu.co](mailto:d.sanches462@uniandes.edu.co)

<sup>1</sup> A. P. French, *Vibrations and Waves*, The MIT Introductory Physics Series, USA, 1960.

<sup>2</sup> Tipler, Paul A., *Physics for scientists and engineers*. W.H. Freeman, 4 Edición, 1999.

<sup>3</sup> Taylor, J.R., *An Introduction to Error Analysis*. University Science Books, Sausalito, California. 2nd edition, 1982.

<sup>4</sup> Imagen obtenida de [http://www.xtal.iqfr.csic.es/Cristalografia/parte\\_05\\_5-en.html](http://www.xtal.iqfr.csic.es/Cristalografia/parte_05_5-en.html)

<sup>5</sup> Información obtenida de la guía de laboratorio.

<sup>6</sup> Imagen obtenida de la guía de laboratorio proporcionada por el profesor.

<sup>7</sup> Imagen obtenida de la guía de laboratorio proporcionada por el profesor.