

FRASES CELEBRES

“Todo el tema de los rayos x está abriendo de maravilla, Bragg tiene, por supuesto, se puso en por delante de nosotros, y así todo el mérito es suyo, pero que no por ello es menos interesante. Encontramos que una bombilla de rayos x con un objetivo platino da un espectro de línea clara de cinco longitudes de onda que el cristal separa como si se tratara de una red de difracción. De esta manera se puede obtener puro rayos x monocromáticos. Mañana buscaremos los espectros de otros elementos. Hay aquí toda una nueva rama de la espectroscopia, que de seguro dice mucho sobre la naturaleza de un átomo.”

— Henry Moseley

Carta a su madre (18 May 1913). En J. L. Heilbron (ed.), H. G. J. Moseley: The Life and Letters of an English Physicist 1887-1915 (1974)

REFERENCIAS

SALVAT EDITORES, S.A. (Eds). (2000)

Moseley, Henry Gwyn Jeffreys
Enciclopedia Salvat Universal (Vol. 1, pp. 8141). España

Who was Henry Moseley?. Recuperado el miércoles 24 de octubre de 2012, de http://www.chemistry.co.nz/henry_moseley.htm

Henry Moseley. Recuperado el miércoles 24 de octubre de 2012, de http://en.wikipedia.org/wiki/Henry_Moseley

UNIVERSIDAD DE PUERTO RICO
EN ARECIBO

Departamento de Física-Química



**HENRY GWYN
JEFFREYS MOSELEY**

Yadira Díaz González

Química General (QUIM 3001)

Sección M40

Prof. A. Montes

Jueves 25 de octubre de 2012

BIOGRAFÍA

Físico británico nacido el 23 de noviembre de 1887 en Weymouth, Reino Unido y fallecido el 10 de agosto de 1915 en la Batalla de Gallipoli, de la Primera Guerra Mundial.

Estudió filosofía natural (física) en Trinity College de la Universidad de Oxford (1910). Además fue lector de física y realizó sus investigaciones en la Universidad de Manchester. Donde trabajo en el laboratorio de Rutherford (1913).

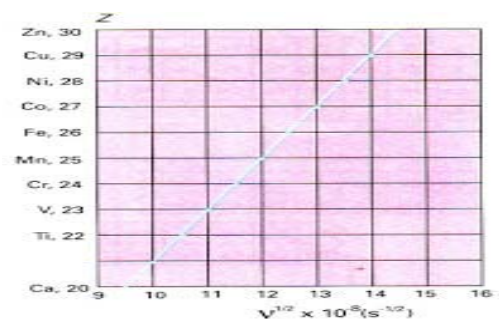
ÁREA DE INVESTIGACIÓN

Sus investigaciones se enfocaron en el área de la física. Estudio el espectro de rayos X de más de cincuenta elementos y enuncio la ley que lleva su nombre, que permitió ordenar perfectamente los elementos químicos según el número atómico, de acuerdo con la sucesión de frecuencias de roentgen.

Su tutor de investigación fue el químico y físico nuclear Ernest Rutherford. Con quien trabajo en la Universidad de Manchester (1910-1913).

Debido a sus inesperada muerte, Henry Moseley, no publicó libros o sus investigaciones científicas, solo enuncio la Ley Moseley. Sin embargo se han publicado libros biográficos sobre el científico. Como el libro *H. G. J. Moseley: The Life and Letters of an English Physicist 1887-1915* (1974)

CONTRIBUCIONES A LA CIENCIA O A LA HUMANIDAD



Representación de Moseley de la raíz cuadrada de la frecuencia de rayos X frente a los números atómicos para los elementos del calcio hasta el cinc.

Ley de Moseley: Relación existente entre la frecuencia de la radiación X característica emitida o absorbida por un elemento, y su numero atómico. Fue establecida en 1913.

Tabla Periódica de los Elementos

La imagen muestra una versión colorida de la Tabla Periódica de los Elementos. Los elementos están organizados en filas y columnas, con colores que indican sus propiedades físicas: sólidos (verde), líquidos (rojo) y gases (azul). Se incluyen también los elementos de transición y los elementos de la serie de actínidos y lantánidos.

Ley Periódica: Propone el criterio de ordenamiento de los elementos químicos con base en el numero atómico y enuncia la ley periódica moderna: “Cuando los elementos se arreglan en orden de sus números atómicos sus propiedades físicas y químicas muestran tendencia periódica”.