

Diferencias entre el modelo atómico de Bohr y Rutherford

BASE DE COMPARACIÓN	MODELO ATÓMICO DE BOHR	MODELO ATÓMICO DE RUTHERFORD
Sentido	La teoría de Rutherford dice que en el centro de un átomo hay un pequeño núcleo cargado positivamente, que está rodeado por electrones cargados negativamente.	La teoría atómica de Bohr representa ese átomo que es un pequeño núcleo con carga positiva rodeado de electrones que viajan en una trayectoria circular fija u orbitan alrededor del centro.
Postulados fue dado en el año/Por	Niels Bohr en 1922.	Ernest Rutherford en 1913.
El experimento se basó en	Espectro de línea de hidrógeno .	Experimento de lámina de oro.
Tamaño orbital	Este modelo también describe la relación entre la energía y el tamaño del orbital, que dice que «el orbital más pequeño tiene la energía más baja».	Rutherford no explicó esta relación del orbital.
Niveles de energía	El modelo de Bohr fue capaz de describir los niveles de energía discretos.	El modelo de Rutherford no describía niveles de energía discretos.
Frecuencias de electrones	La emisión de radiación por electrones es de frecuencias específicas.	La emisión de radiación por electrones es de todas las frecuencias.
Tipo de espectro de emisión	El espectro de emisión de electrones es el espectro de línea.	El espectro de emisión de electrones es un espectro continuo.