

“MODELO ATÓMICO DE LA MECÁNICA CUÁNTICA”

Introducción:

El modelo atómico de Bohr es un modelo sencillo, ya que solo requiere de un valor (el número de órbita), para localizar a un electrón dentro de un átomo, dando lugar a un modelo planetario en el cual el electrón solo puede encontrarse en órbitas circulares alrededor del núcleo atómico; es decir, en dicho modelo los electrones se moverían en un espacio bidimensional; sin embargo, en 1927, Erwin Schrödinger formuló una ecuación conocida actualmente como ecuación de onda de Schrödinger, en la cual se considera que el electrón tiene un comportamiento dual onda-partícula, lo cual permite establecer que el electrón se mueve en un espacio tridimensional.