

Probabilidad de encontrar a los electrones es máxima



17/05/21

Propósito analizar y explicar
las características del modelo atómico
cuántico

Modelo atómico

$\psi^2 + \psi^2$

Introducción al modelo mecánico
cuántico del átomo: se piensa
en los electrones como ondas
de materia probabilística utilizando
la longitud de onda de Broglie
la ecuación de Schrödinger y el

principio de incertidumbre de Heisenberg, estudiamos el espín del electron y el experimento de Stern Gerlach.

• Louis de Broglie propuso que todas las partículas podrian ser tratadas como ondas de materia con una longitud de onda λ dada por la siguiente ecuacion

$$\lambda = \frac{h}{mv}$$

• Erwin Schrödinger propuso el modelo mecanico cuantico del atomo, el cual trata a los electrones como ondas de materia