

DIFERENCIA ENTRE ÓRBITA Y ORBITAL

Ambos conceptos tratan de explicar la localización de los electrones en el átomo

	ÓRBITA	ORBITAL
Definición	Un camino en el que los electrones giran alrededor del núcleo de un átomo se llama Órbita.	El espacio tridimensional en el que las posibilidades de encontrar un electrón son bastante altas se conoce como Orbital.
Precisión en la posición	Representa la posición exacta de un electrón dentro de un átomo.	No puede representar la posición exacta de un electrón.
Principio de incertidumbre	Una órbita no sigue el principio de incertidumbre de Heisenberg, ya que afirma indicar la posición exacta de un electrón.	Como un orbital no representa la posición exacta de un electrón, sigue el principio de incertidumbre de Heisenberg.
Forma	Cada órbita posee una forma circular.	Un orbital tiene diferentes formas: esférico, en forma de campana, etc.
Designación	Las órbitas están definidas por las letras K, L, M, N, etc.	El orbital se define principalmente mediante el uso de las letras s, p, d y f.

