

MODELO ATÓMICO DE SCHRODINGER

1. Completa la oración.

El modelo de schorodinger describe un atomo por _____

2. Elige la opción correcta.

El número cuántico que define la forma del orbital es:



¿Cuántos electrones máximo puede albergar el orbital 3p?



El principio que establece que los electrones ocupan orbitales de menor a mayor energía es:



3. Escribe el término correcto.

El número cuántico _____ indica el nivel energético donde se encuentra el electrón.

Los orbitales tipo "d" tienen forma de _____

El número cuántico de spin solo puede tomar los valores _____

El principio de _____ establece que los electrones se distribuyen desapareados en orbitales de igual energía.

4. Relaciona las partes de schorodinger

Núcleo

Región donde se mueve un electrón

Orbital

Parte central del átomo

Función de onda

Probabilidad de encontrar un electrón

5. Determina si cada afirmación es correcta o falsa.

El modelo de Schrödinger predice la órbita circular de los electrones. ☐

El número cuántico magnético (m_l) depende del valor de "l". ☐

El orbital 1s tiene forma esférica. ☐