MODELO ATÒMICO DE SCHRODINGER

1.Completa la oraciòn.

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 (principal).

Los orbitales tipo "d" tienen forma de _____ (trébol / cuatro lóbulos).

El número cuántico de spin solo puede tomar los valores _____ (+1/2 y -1/2).

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

4. Relaciona las partes de schorodinger

Nùcleo	Parte central del àtomo
Orbital	Probabilidad de encontrar un electròn
Funciòn de onda	Regiòn donde se mueve un electròn

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. ____

ELABORADO POR:
LIVEWORKSHEETS