

# MODELO ATÓMICO DE SCHRODINGER

## 1. Completa la oración.

EL MODELO DE SCHRODINGER DESCRIBE UN ÁTOMO 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 Schrodinger

Núcleo

Parte central del átomo

Orbital

Probabilidad de encontrar un electrón

Función de onda

Región donde se mueve 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. ☐