

| | |
|---|---|
| Pregunta: 161 | <p>Competencia: Uso comprensivo del conocimiento científico Eje temático: Estructura atómica y propiedades de la materia</p> <p>El Principio de exclusión de Pauli explica que no existen dos electrones con los mismos números cuánticos (nivel, subnivel, magnético y spin) ya que en un orbital los spines (entendido como el giro del electrón) serán diferentes. De acuerdo con lo anterior, se puede decir que mientras que un electrón</p> |
| <p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p> | |
| Opción – A: | Gira hacia la derecha, el otro electrón gira hacia la izquierda, pero ambos están en el mismo orbital. |
| Opción – B: | Se encuentra en un nivel inferior, el otro electrón se encuentra en uno superior. |
| Opción – C: | Gira en un orbital la otra gira en otro orbital, pero ambos están en el mismo nivel. |
| Opción – D: | Se mueve de arriba hacia abajo, el otro se mueve de abajo hacia arriba en un mismo subnivel. |