

<p>Pregunta: 163</p>	<p>Competencia: Explicación de fenómenos naturales. Eje temático: Estructura atómica y propiedades de la materia</p> <p>“En 1913, el físico danés Niels Bohr propuso un modelo atómico que obviaba ciertas dificultades encontradas en el modelo de Rutherford. En efecto, la mayor de estas dificultades era que el átomo de Rutherford suponía a los electrones en movimiento alrededor del núcleo, lo que haría que perdiera energía (toda carga en movimiento libera energía), siendo cada vez más fuertemente atraídos por el núcleo. <i>De este modo llegaría el momento en que chocarían con él, lo que no ocurre en realidad...</i>”</p> <p>De la última frase del párrafo anterior, puede decirse que</p>
<p>Imagen (debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	
<p>Opción – A:</p>	<p>Si los electrones chocan contra el núcleo, los átomos colapsarían y se destruiría la materia lo cual no es cierto.</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>Si los electrones chocaran con el núcleo entrarían a formar parte de éste.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>Los electrones al chocar con los protones (positivos) generarían corriente sobre la materia.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>Los electrones rebotarían fácilmente después de chocar con el núcleo.</p>