

<p>Pregunta: 129</p>	<p>Competencia: Uso comprensivo del conocimiento científico Eje temático: Estructura atómica y propiedades de la materia</p> <p>Estructura atómica El átomo está formado principalmente por tres partículas fundamentales: electrones, de carga negativa y ubicados en niveles energéticos en la periferia del átomo; protones, de carga positiva y ubicados en el núcleo; neutrones, partículas sin carga y ubicados en el núcleo. La masa atómica (A) puede ser considerada como la masa total de partículas del núcleo de un átomo. La mayoría de los elementos están formados por átomos con masa distinta que se llaman isótopos. Los isóbaros son átomos de distintos elementos que tienen igual número de masa, es decir distinto número atómico, pero igual número másico.</p> <p>Para cualquier elemento químico A – Z representa el número de</p>
<p>Imagen (debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	
<p>Opción – A:</p>	<p>neutrones</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>Protones.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>Electrones.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>Masa atómica.</p>