

| | |
|---|---|
| <p>Pregunta: 130</p> | <p>Competencia: Indagación 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>Si un átomo contiene 5 protones y 6 neutrones se puede concluir que</p> |
| <p>Imagen (debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p> | |
| <p>Opción – A:</p> | <p>Su número másico de 11.</p> |
| <p>Opción – B:</p> | <p>Tiene 11 electrones en la periferia.</p> |
| <p>Opción – C:</p> | <p>Su número atómico es 6.</p> |
| <p>Opción – D:</p> | <p>Tiene 6 partículas en el núcleo.</p> |