

Pregunta: 133	<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) comprende las partículas del núcleo. 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> <table border="1" data-bbox="507 647 1321 810"> <thead> <tr> <th>Subpartículas Átomo</th> <th>Neutrones (n)</th> <th>Protones (p⁺)</th> <th>Electrones (e⁻)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>X</td> <td>8</td> <td>7</td> <td>7</td> </tr> <tr> <td>Y</td> <td>7</td> <td>8</td> <td>7</td> </tr> <tr> <td>Z</td> <td>7</td> <td>7</td> <td>7</td> </tr> </tbody> </table> <p>Teniendo en cuenta las partículas que conforman al átomo Y, si en una reacción ganara un electrón, en cuanto a la carga eléctrica quedaría</p>	Subpartículas Átomo	Neutrones (n)	Protones (p ⁺)	Electrones (e ⁻)	X	8	7	7	Y	7	8	7	Z	7	7	7
Subpartículas Átomo	Neutrones (n)	Protones (p ⁺)	Electrones (e ⁻)														
X	8	7	7														
Y	7	8	7														
Z	7	7	7														
Imagen (debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)																	
Opción – A:	0																
Opción – B:	+ 8																
Opción – C:	+ 1																
Opción – D:	– 1																