

<p>Pregunta: 152</p>	<p>Competencia: Explicación de fenómenos naturales. Eje temático: Cambios químicos</p> <p>Un matraz contiene 1 mol de A y se deja reaccionar para formar B, de acuerdo con la ecuación $A(g) \rightarrow B(g)$, obteniéndose los datos que se muestran en la tabla.</p> <p>La cantidad en moles de B en el tiempo 2 será</p>												
<p>Imagen (debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	<table border="1" data-bbox="512 736 1018 857"> <tr> <td>Tiempo (s)</td> <td>0</td> <td>1</td> <td>2</td> <td>3</td> <td>4</td> </tr> <tr> <td>Moles de A</td> <td>1</td> <td>0,6</td> <td>0,4</td> <td>0,3</td> <td>0,2</td> </tr> </table>	Tiempo (s)	0	1	2	3	4	Moles de A	1	0,6	0,4	0,3	0,2
Tiempo (s)	0	1	2	3	4								
Moles de A	1	0,6	0,4	0,3	0,2								
<p>Opción – A:</p>	<p>0,6 moles, porque A disminuye, mientras que B aumenta con el progreso de la reacción.</p>												
<p>Opción – B:</p>	<p>0,4 moles, porque A aumenta, mientras B disminuye con el progreso de la reacción.</p>												
<p>Opción – C:</p>	<p>0,6 moles, porque A aumenta mientras que B disminuye con el progreso de la reacción.</p>												
<p>Opción – D:</p>	<p>0,4 moles, porque A disminuye, mientras B aumenta con el progreso de la reacción.</p>												