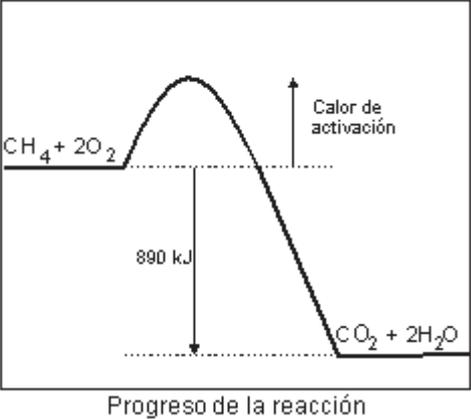


<p>Pregunta: 146</p>	<p>Competencia: Uso comprensivo del conocimiento científico Eje temático: Cambios químicos</p> <p>La reacción de combustión del metano se representa en la siguiente gráfica.</p> <p>La ecuación que representa el proceso de la gráfica corresponde a la siguiente</p>
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	
<p>Opción – A:</p>	<p>$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 890\text{ KJ}$</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 + 890\text{ KJ} \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} - 890\text{ KJ}$</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 - 890\text{ KJ} \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$</p>