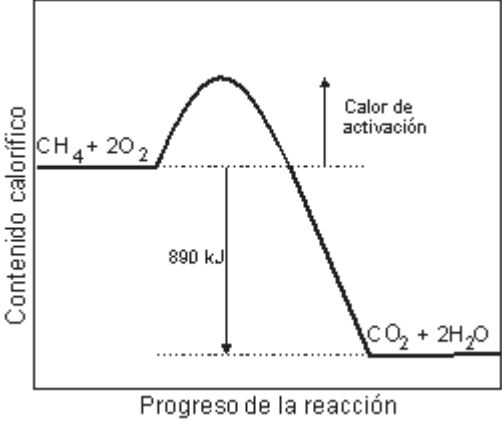


<p>Pregunta: 145</p>	<p>Competencia: Explicación de fenómenos naturales. Eje temático: Cambios químicos</p> <p>La reacción de combustión del metano se representa en la siguiente gráfica.</p> <p>El proceso descrito en la gráfica corresponde a un proceso</p>
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	 <p>Contenido calorífico</p> <p>$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2$</p> <p>890 kJ</p> <p>Calor de activación</p> <p>$\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>Progreso de la reacción</p>
<p>Opción – A:</p>	<p>Exotérmico, porque se pierde más energía que la que se gana.</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>Endotérmico, porque se gana más energía que la que se pierde.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>Exotérmico, porque siempre se gana energía.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>Endotérmico, porque siempre se pierde energía.</p>