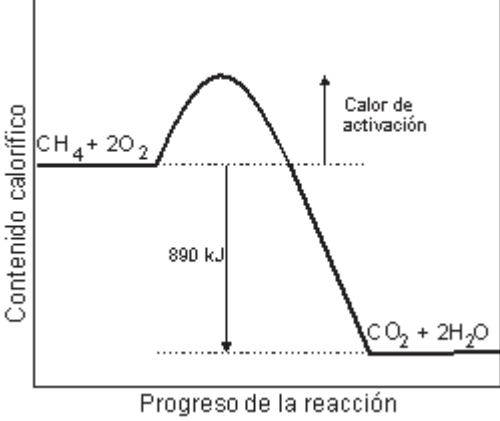


<p>Pregunta: 144</p>	<p>Competencia: Uso comprensivo del conocimiento científico Eje temático: Cambios químicos</p> <p>La reacción de combustión del metano se representa en la siguiente gráfica.</p> <p>De acuerdo con la gráfica puede decirse que el calor de activación es</p>
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	 <p>El gráfico muestra el contenido calorífico en función del progreso de la reacción. La curva comienza en un nivel de energía constante etiquetado como $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2$. Se eleva a un pico y luego desciende a un nivel más bajo etiquetado como $\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$. Una línea horizontal punteada indica el nivel de energía de los reactivos. Una flecha vertical hacia arriba desde esta línea hasta el pico está etiquetada como "Calor de activación". Una flecha vertical hacia abajo desde la línea de los reactivos hasta la línea de los productos está etiquetada como "890 kJ".</p>
<p>Opción – A:</p>	<p>Energía que se absorbe para que inicie la reacción.</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>Energía que se pierde en la reacción.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>La energía total del sistema.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>La energía mínima que se requiere en el sistema.</p>