

<p>Pregunta: 148</p>	<p>Competencia: Indagación Eje temático: Cambios químicos</p> <p>El oxígeno se combina con muchos no metales para formar óxidos covalentes. El carbono se quema en oxígeno para formar monóxido de carbono y/o dióxido de carbono según las siguientes ecuaciones:</p> $2\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO} \quad (\text{Exceso de C y O}_2 \text{ limitado})$ $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 \quad (\text{Exceso de O}_2 \text{ y C limitado})$ <p>Al reaccionar 10 moles de O_2 con 5 moles de C, el producto será</p>
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	
<p>Opción – A:</p>	<p>5 moles de CO_2 y quedarán 5 moles de O_2.</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>10 moles de CO_2 y no quedarán sustancias reaccionantes.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>5 moles de CO y quedarán 5 moles de O_2.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>10 moles de CO y no quedarán sustancias reaccionantes.</p>