

<p>Pregunta: 147</p>	<p>Competencia: Uso comprensivo del conocimiento científico 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>Las estructuras de Lewis, corresponden a representaciones simbólicas de todos los electrones de valencia de los elementos, que estén conformando un compuesto. De esta manera si el oxígeno está ubicado en el grupo VIA de la tabla periódica y el carbono en el IVA, la estructura de Lewis para el dióxido de carbono, <math>\text{CO}_2</math>, será</p>
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	
<p>Opción – A:</p>	$\ddot{\text{O}} = \text{C} = \ddot{\text{O}}$
<p>Opción – B:</p>	$\text{O} = \text{C} = \text{O}$
<p>Opción – C:</p>	$\ddot{\text{O}} \cdot \cdot \text{C} \cdot \cdot \ddot{\text{O}}$
<p>Opción – D:</p>	$\cdot \ddot{\text{O}} \cdot \cdot \dot{\text{C}} \cdot \cdot \ddot{\text{O}} \cdot$