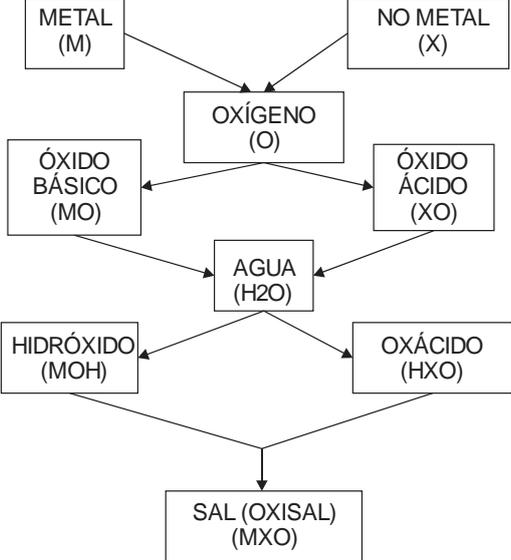


<p>Pregunta: 171</p>	<p>Competencia: Explicación de fenómenos naturales. Eje temático: Cambios químicos</p> <p>Teniendo en cuenta el esquema de formación de compuestos, presentado a continuación, si reacciona una sustancia A con una sustancia B, para formar C, que a su vez reacciona con hidróxido de aluminio ($\text{Al}(\text{OH})_3$) para formar sulfato de Aluminio ($\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$), puede decirse que la sustancia B es</p>
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	 <pre> graph TD M[METAL (M)] --> O[OXÍGENO (O)] X[NO METAL (X)] --> O O --> MO[ÓXIDO BÁSICO (MO)] O --> XO[ÓXIDO ÁCIDO (XO)] MO --> H2O[AGUA (H2O)] XO --> H2O H2O --> MOH[HIDRÓXIDO (MOH)] H2O --> HXO[OXÁCIDO (HXO)] MOH --> MXO[SAL (OXISAL) (MXO)] HXO --> MXO </pre>
<p>Opción – A:</p>	<p>Óxido ácido, porque al reaccionar con agua forma un oxácido que a su vez reacciona con el hidróxido para formar la sal correspondiente.</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>Óxido básico, porque al reaccionar con agua forma un hidróxido que a su vez reacciona con un oxácido para formar la sal correspondiente.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>Un hidróxido, porque reacciona con un oxácido para formar la sal correspondiente.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>Una sal, porque es el producto de la reacción entre un hidróxido y un oxácido.</p>