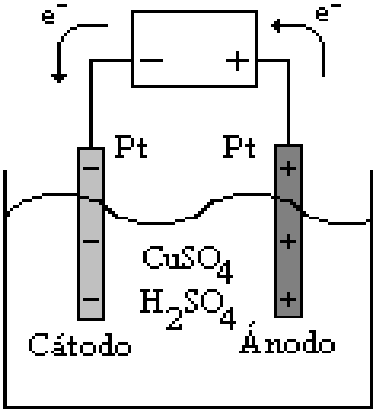


<p>Pregunta: 183</p>	<p>Competencia: Explicación de fenómenos naturales Eje temático: Cambios químicos</p> <p>En una celda electroquímica, como la que se presenta en la figura, se considera el cátodo como el electrodo sobre el que se produce la reducción, mientras que en el ánodo estará ocurriendo la oxidación, porque</p>
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	
<p>Opción – A:</p>	<p>Del ánodo salen los electrones dirigiéndose al ánodo.</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>Se forman iones en el cátodo.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>El cátodo gana protones mientras que el ánodo los pierde.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>Pasa energía del cátodo al ánodo.</p>