

<p>Pregunta: 174</p>	<p>Competencia: Indagación Eje temático: Cambios químicos</p> <p>Sabiendo que para una ecuación reversible, de tipo</p> $aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$ <p>la constante de equilibrio es, $K_e = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b}$</p> <p>Para la ecuación:</p> $2 \text{PbS}_{(s)} + 3 \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2 \text{PbO}_{(s)} + 2 \text{SO}_{2(g)}$ <p>Si se tiene en cuenta en el equilibrio las concentraciones $[\text{PbS}]=2\text{M}$, $[\text{O}_2]=1\text{M}$, $[\text{PbO}]=2\text{M}$ y $[\text{SO}_2]=1\text{M}$, la constante de equilibrio tendrá un valor de</p>
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato .JPEG)</p>	
<p>Opción – A:</p>	<p>1.</p>
<p>Opción – B:</p>	<p>2.</p>
<p>Opción – C:</p>	<p>3.</p>
<p>Opción – D:</p>	<p>4.</p>