

<p>Pregunta: 177</p>	<p>Competencia: Explicación de fenómenos naturales Eje temático: Explicaciones acerca de las propiedades de la materia</p> <p>Tenga en cuenta el siguiente diagrama de solubilidades.</p> <p>Si a 20°C se tienen 60 g de cada una de las sustancias, puede decirse que se encuentra sobresaturada la solución de</p>																																																												
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>	<table border="1"> <caption>Approximate data points from the solubility diagram</caption> <thead> <tr> <th>Temperature (°C)</th> <th>CaCl<sub>2</sub> (g/100g H<sub>2</sub>O)</th> <th>KI (g/100g H<sub>2</sub>O)</th> <th>KNO<sub>3</sub> (g/100g H<sub>2</sub>O)</th> <th>KBr (g/100g H<sub>2</sub>O)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>0</td> <td>~50</td> <td>~20</td> <td>~10</td> <td>~50</td> </tr> <tr> <td>10</td> <td>~60</td> <td>~30</td> <td>~15</td> <td>~55</td> </tr> <tr> <td>20</td> <td>~80</td> <td>~40</td> <td>~20</td> <td>~60</td> </tr> <tr> <td>30</td> <td>~120</td> <td>~50</td> <td>~30</td> <td>~65</td> </tr> <tr> <td>40</td> <td>~160</td> <td>~60</td> <td>~45</td> <td>~70</td> </tr> <tr> <td>50</td> <td>-</td> <td>~70</td> <td>~70</td> <td>~75</td> </tr> <tr> <td>60</td> <td>-</td> <td>~80</td> <td>~100</td> <td>~80</td> </tr> <tr> <td>70</td> <td>-</td> <td>~90</td> <td>~130</td> <td>~85</td> </tr> <tr> <td>80</td> <td>-</td> <td>~100</td> <td>~160</td> <td>~90</td> </tr> <tr> <td>90</td> <td>-</td> <td>~110</td> <td>~200</td> <td>~95</td> </tr> <tr> <td>100</td> <td>-</td> <td>~120</td> <td>~250</td> <td>~100</td> </tr> </tbody> </table>	Temperature (°C)	CaCl <sub>2</sub> (g/100g H <sub>2</sub> O)	KI (g/100g H <sub>2</sub> O)	KNO <sub>3</sub> (g/100g H <sub>2</sub> O)	KBr (g/100g H <sub>2</sub> O)	0	~50	~20	~10	~50	10	~60	~30	~15	~55	20	~80	~40	~20	~60	30	~120	~50	~30	~65	40	~160	~60	~45	~70	50	-	~70	~70	~75	60	-	~80	~100	~80	70	-	~90	~130	~85	80	-	~100	~160	~90	90	-	~110	~200	~95	100	-	~120	~250	~100
Temperature (°C)	CaCl <sub>2</sub> (g/100g H <sub>2</sub> O)	KI (g/100g H <sub>2</sub> O)	KNO <sub>3</sub> (g/100g H <sub>2</sub> O)	KBr (g/100g H <sub>2</sub> O)																																																									
0	~50	~20	~10	~50																																																									
10	~60	~30	~15	~55																																																									
20	~80	~40	~20	~60																																																									
30	~120	~50	~30	~65																																																									
40	~160	~60	~45	~70																																																									
50	-	~70	~70	~75																																																									
60	-	~80	~100	~80																																																									
70	-	~90	~130	~85																																																									
80	-	~100	~160	~90																																																									
90	-	~110	~200	~95																																																									
100	-	~120	~250	~100																																																									
<p>Opción – A:</p>	<p>KNO<sub>3</sub>, ya que quedan gramos en exceso.</p>																																																												
<p>Opción – B:</p>	<p>KBr, ya que se tienen 60 g disueltos.</p>																																																												
<p>Opción – C:</p>	<p>KI, ya que no se ha alcanzado a saturar.</p>																																																												
<p>Opción – D:</p>	<p>CaCl<sub>2</sub>, alcanza la línea de saturación.</p>																																																												