

<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>CaCl₂ (g/100g H₂O)</th> <th>KI (g/100g H₂O)</th> <th>KNO₃ (g/100g H₂O)</th> <th>KBr (g/100g H₂O)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>0</td> <td>~10</td> <td>~40</td> <td>~10</td> <td>~50</td> </tr> <tr> <td>10</td> <td>~15</td> <td>~45</td> <td>~15</td> <td>~55</td> </tr> <tr> <td>20</td> <td>~20</td> <td>~50</td> <td>~20</td> <td>~60</td> </tr> <tr> <td>30</td> <td>~30</td> <td>~55</td> <td>~30</td> <td>~65</td> </tr> <tr> <td>40</td> <td>~45</td> <td>~60</td> <td>~40</td> <td>~70</td> </tr> <tr> <td>50</td> <td>~70</td> <td>~65</td> <td>~50</td> <td>~75</td> </tr> <tr> <td>60</td> <td>~100</td> <td>~70</td> <td>~60</td> <td>~80</td> </tr> <tr> <td>70</td> <td>~130</td> <td>~75</td> <td>~75</td> <td>~85</td> </tr> <tr> <td>80</td> <td>~160</td> <td>~80</td> <td>~90</td> <td>~90</td> </tr> <tr> <td>90</td> <td>-</td> <td>~85</td> <td>~110</td> <td>~95</td> </tr> <tr> <td>100</td> <td>-</td> <td>~90</td> <td>~130</td> <td>~100</td> </tr> </tbody> </table>	Temperature (°C)	CaCl ₂ (g/100g H ₂ O)	KI (g/100g H ₂ O)	KNO ₃ (g/100g H ₂ O)	KBr (g/100g H ₂ O)	0	~10	~40	~10	~50	10	~15	~45	~15	~55	20	~20	~50	~20	~60	30	~30	~55	~30	~65	40	~45	~60	~40	~70	50	~70	~65	~50	~75	60	~100	~70	~60	~80	70	~130	~75	~75	~85	80	~160	~80	~90	~90	90	-	~85	~110	~95	100	-	~90	~130	~100
Temperature (°C)	CaCl ₂ (g/100g H ₂ O)	KI (g/100g H ₂ O)	KNO ₃ (g/100g H ₂ O)	KBr (g/100g H ₂ O)																																																									
0	~10	~40	~10	~50																																																									
10	~15	~45	~15	~55																																																									
20	~20	~50	~20	~60																																																									
30	~30	~55	~30	~65																																																									
40	~45	~60	~40	~70																																																									
50	~70	~65	~50	~75																																																									
60	~100	~70	~60	~80																																																									
70	~130	~75	~75	~85																																																									
80	~160	~80	~90	~90																																																									
90	-	~85	~110	~95																																																									
100	-	~90	~130	~100																																																									
<p>Opción – A:</p>	<p>KNO₃, 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>CaCl₂, alcanza la línea de saturación.</p>																																																												