



		<p>solução I: <math>HCl (i = 2) \Rightarrow x_I = 0,02 \text{ mol/l}</math>  solução II: <math>C_6H_{12}O_6 (i = 1) \Rightarrow x_{II} = 0,01 \text{ mol/l}</math>  solução III: <math>HCl (i = 2) \Rightarrow x_{III} = 0,1 \text{ mol/l}</math>  solução IV: <math>CH_3CO_2H (1 &lt; i &lt; 2) \Rightarrow</math>  <math>\Rightarrow 0,01 \text{ mol/l} &lt; x_{IV} &lt; 0,02 \text{ mol/l}</math>  Então, temos <math>\pi_{II} &lt; \pi_{IV} &lt; \pi_I &lt; \pi_{III}</math>.</p>
50	B	<p>A <math>70^\circ C</math>, temos nas soluções:  <math>\frac{70 \text{ g } KNO_3}{200 \text{ g } H_2O}</math> ou <math>\frac{35 \text{ g } KNO_3}{100 \text{ g } H_2O}</math>  <math>S_{70^\circ C} = \frac{140 \text{ g } KNO_3}{100 \text{ g } H_2O}</math>  Então, na evaporação para a solução com 100 g de <math>H_2O</math>:  <math>\frac{140 \text{ g } KNO_3}{100 \text{ g } H_2O} = \frac{35 \text{ g } KNO_3}{(100 - x) \text{ g } H_2O}</math>  <math>x = 75 \text{ g}</math>  Como <math>m = 2x</math>, temos que <math>m = 150 \text{ g}</math> de água.  No resfriamento, pelo gráfico, a solubilidade é de <math>\frac{35 \text{ g } KNO_3}{100 \text{ g } H_2O}</math> a, aproximadamente, <math>22^\circ C</math>.</p>