

Resolución de ejercicios

TO4

1. ¿Cuál es la solubilidad de cada sustancia a 50 °C y a 85 °C?
2. ¿En cuál de ellas el aumento de temperatura influye menos sobre el aumento de solubilidad?
3. ¿A cuál de ellas le afecta más?
4. ¿Cuál es la temperatura requerida para disolver 110 g de nitrato de potasio en 100 g de agua?
5. La solubilidad del KNO_3 a 40 °C es de 63 g/ 100 g de agua. ¿Cuál será su solubilidad en agua a 80 °C?
6. Estas curvas de variación de las solubilidades de diversas sustancias con la temperatura sólo nos dan los datos de las soluciones saturadas. Ahora tenemos cinco soluciones de nitrato de potasio a 40 °C, clasifícalas atendiendo a la cantidad de soluto (saturada (S), concentrada (C), diluida (D)):

1. En el caso del nitrato de potasio en 50°C va a ser de 85g y en 85°C va a ser de 180. En cambio en el cloruro de sodio sea en 50 u 85°C permanecerá en 40 g.
2. El cloruro de sodio es al que menos le afecta el aumento de temperatura sobre el aumento de solubilidad.
3. Al que más va afectarle es al nitrato de potasio.
4. Aproximadamente será en 60°C.
5. La solubilidad del agua en 80°C va a ser de 165gKNO/100g de agua.

6.

g de soluto en 100 g de agua	44	10	40	5	63	15
Tipo de solución	C	D	C	D	S	D