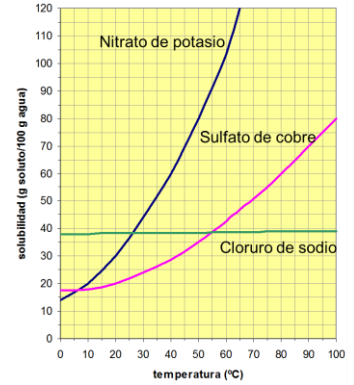


FICHA 5: SOLUBILIDAD

1. A 25 °C se disuelve como máximo 180 g de nitrato de sodio en 200 g de agua.
 - a) ¿Qué significa que esta disolución esté saturada?
 - b) ¿Cuál es la solubilidad del nitrato de sodio en agua a esa temperatura?
 - c) Si se disuelve 50 g de nitrato de sodio en 100 g de agua a 25 °C, ¿se obtiene una disolución saturada? Razona la respuesta.

2. A partir de las curvas de solubilidad mostradas en el gráfico, determina:
 - a) ¿Cuál es la solubilidad de cada una de las sustancias a 20 °C?
 - b) ¿A qué temperatura la solubilidad del nitrato de potasio es de 80 g/100 g de agua?
 - c) ¿Qué masa de nitrato de potasio debe disolverse en 150 g de agua para tener una disolución saturada a 20°C?



3. a) Lee en la gráfica del ejercicio 2, las solubilidades del sulfato de cobre, del cloruro de sodio y del nitrato de potasio a 30 °C y a 60°C.
 - b) ¿Qué diferencias observas en la variación de la solubilidad con la temperatura de estas tres sales?

4. Observa la gráfica y contesta:
 - a) ¿Cuál de las dos sustancias tiene una mayor solubilidad a 40 °C?
 - b) ¿Cuál es la solubilidad de cada sustancia a 10 °C?
 - c) ¿Cuál de las dos sustancias tiene una mayor solubilidad a 70 °C?
 - d) ¿Qué ocurrirá si echamos 100 g de cada sustancia en dos recipientes con 2 L de agua cada uno a 50 °C? ¿Se disolverá todo?

