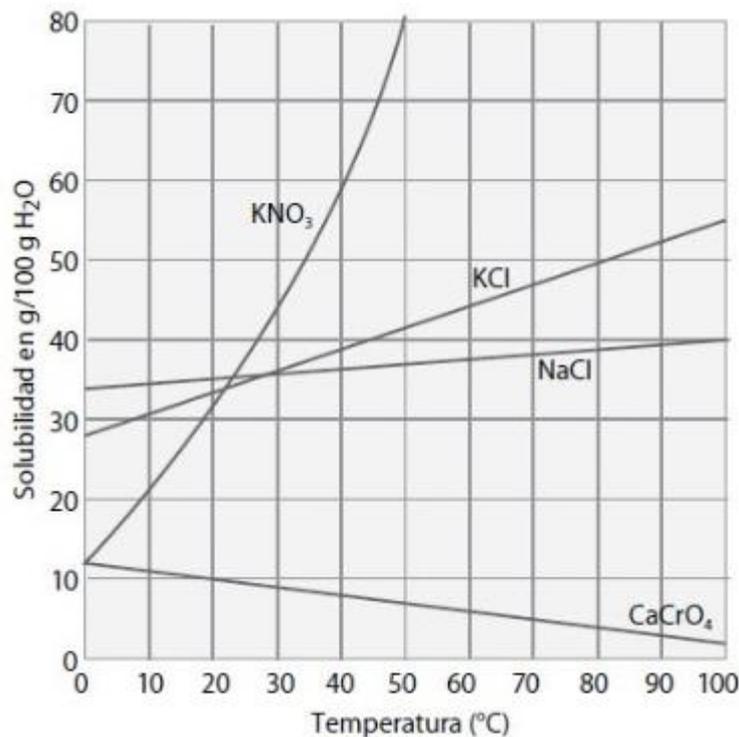


CUESTIONARIO

1. Analiza la siguiente gráfica y contesta las preguntas:



- Determina la solubilidad en gramos de cloruro de potasio (KCl) a 25 °C en 50 g de agua.
- Determina a qué temperatura el KCl y el KNO₃ presentan la misma solubilidad.
- ¿Cuál es la máxima cantidad de NaCl que se puede disolver en 50 g de agua?
- Determina la solubilidad en gramos del CaCrO₄ a 50 °C en 100 g de agua.

2. Determina los gramos de soluto que se disuelven en 1 800 mL de disolvente, sabiendo que la solubilidad del soluto es 80 g/L.

3. Sabiendo que 30 g de nitrato de potasio se disuelven completamente en 100 g de agua, averigua:

- ¿Es posible disolver 145 g de esta sal en 350 g de agua?
- Si se disuelven 5 g de sal en 150 g de agua, ¿qué tipo de disolución se obtiene, concentrada, diluida o saturada?
- ¿Qué masa de disolución saturada se pueden obtener a partir de 1 500 g de agua?

4. La solubilidad de una determinada sal a 25 °C es de 42 g/100 g H₂O. ¿Cuántos gramos de agua se necesitan para disolver completamente 120 g de esta sal? ¿Cuál será la masa de disolución final?

5. Sabiendo que la solubilidad de la sal de mesa es 36 g/100 g H₂O, a 20 °C, se desea saber:

a) ¿Es posible disolver 70 g de sal en 150 g de agua?

b) ¿Qué masa de solución se puede obtener si se dispone de 95 g de sal?

c) ¿Es posible disolver completamente 10 g de sal en 50 g de agua?

En este cuestionario se evalúan los criterios de evaluación 1.2 y 3.2, atendiendo a la calidad de las respuestas dadas en cada ejercicio.