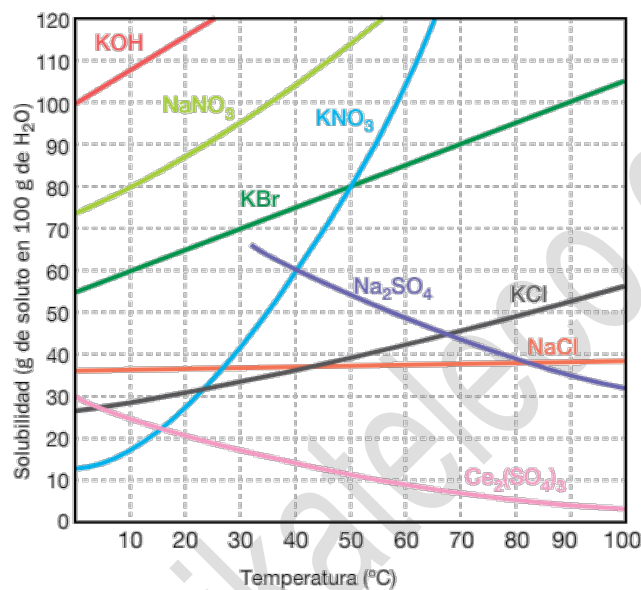


EJERCICIOS

SOLUBILIDAD

1. La figura siguiente muestra la solubilidad en agua de algunas sustancias iónicas. A partir de las respectivas curvas de solubilidad, calcula:



- a) La masa de cloruro de potasio que se podrá disolver a 85°C en 20g de agua.
 b) El volumen de agua, en litros, necesario para disolver 5kg de nitrato de potasio a 50°C. Supón que, a 50°C, $d(H_2O) = 1g/cm^3$.

SOLUCIÓN: a) 10g; b) 6,25L

2. Una disolución está formada por 15g de alcohol y 50g de benceno. Indica de forma razonada qué sustancia actúa como disolvente. ¿Y si tuviéramos solo 5g de benceno?
3. A partir de las curvas de solubilidad, razona si podríamos disolver 30g de sulfato de sodio en 50g de agua a 50°C.
4. Preparamos una disolución de bromuro de potasio disolviendo 0,25mol en 50g de agua a 20°C:
- a) ¿Es una disolución saturada?
 b) Si bajamos la temperatura a 0°C, ¿qué masa de soluto iría al fondo del recipiente?

SOLUCIÓN: b) 2,05g