

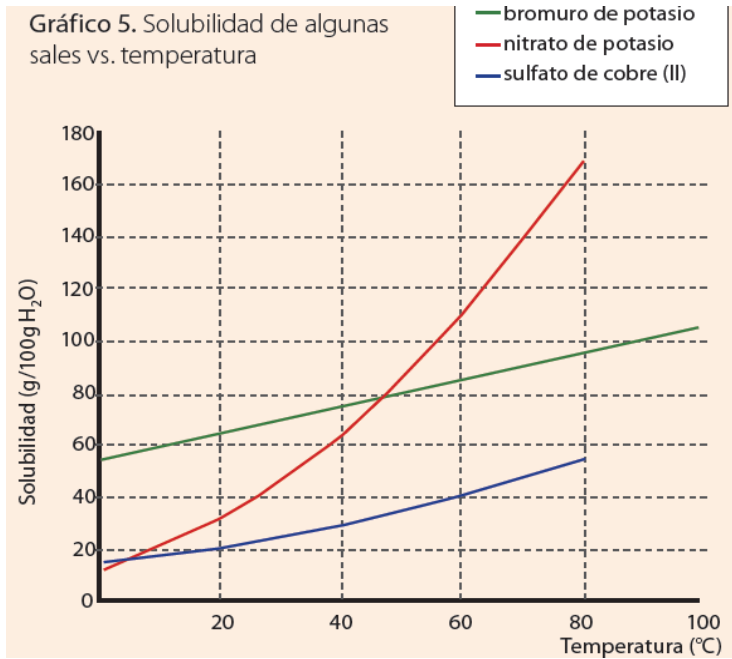
Guía N° 2 Ciencias naturales eje química

Nombre: _____

Objetivo:

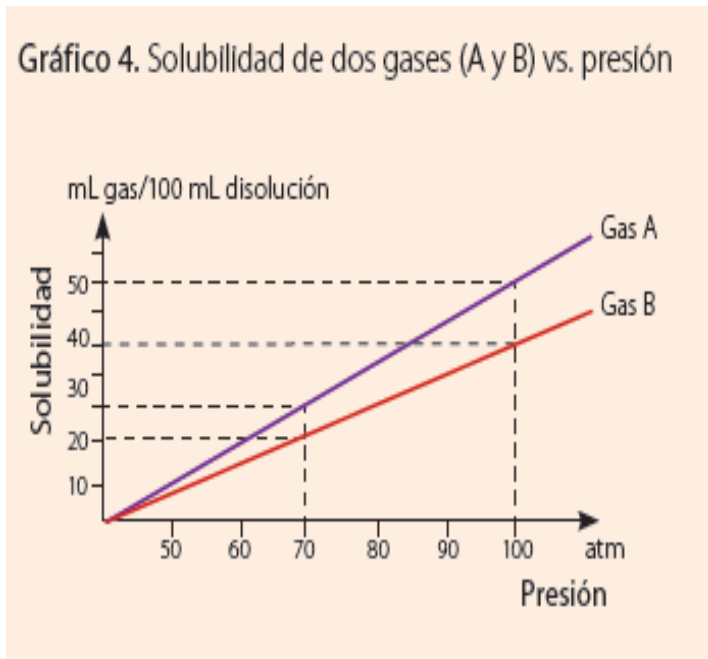
- -Identificar los factores que afectan que afectan la solubilidad
- -Explicar cuáles son los efectos que produce en la solubilidad

I-Ítem: Observe el siguiente gráfico muestra la solubilidad en agua de tres sales: bromuro de potasio (KBr), nitrato de potasio (KNO₃) y sulfato de cobre (II) (CuSO₄) a diferentes temperaturas.



1. ¿Qué efectos produce la temperatura sobre la solubilidad de las sustancias mostradas en el gráfico? Explique.
2. ¿Cuál es la sal más soluble a los 20°C y la menos soluble a los 60° C?
3. Ordene en forma creciente las solubilidades de las sales analizadas

Observe el siguiente gráfico muestra la solubilidad en agua de dos gases : Gas A Y Gas B a diferentes presiones y conteste las siguientes preguntas .



1. ¿Qué ocurre con la solubilidad de ambos gases a medida que aumenta la presión?
2. ¿Qué gas es más soluble a una presión de 100 atm?
3. ¿Cuál gas es más soluble a una presión de 60 atm y menos soluble a una presión de 80 atm?

II-Ítem: Construya un gráfico con los siguientes datos

Tabla 6. Solubilidad de dos sales cloruro a diferentes temperaturas

Temperatura (°C)	0	20	40	60
Solubilidad (g/ 100 g H ₂ O) KCl	27,6	34,0	40	45,5
Solubilidad (g/ 100 g H ₂ O) LiCl	67,0	78,5	90,5	103,0

1. ¿Qué sal es más soluble a una temperatura de 40 °C?
2. ¿Cuál es la sal menos soluble a los 20 ° C?
3. ¿Qué es una variable dependiente e independiente?
4. ¿Cuál es la variable dependiente e independiente en este caso?