



Factores que modifican la solubilidad

Clase 3
II Medio

Miss Sandra Inostroza L.

Para conocer estos factores.

Actividad : 1 Responde las siguientes interrogantes.



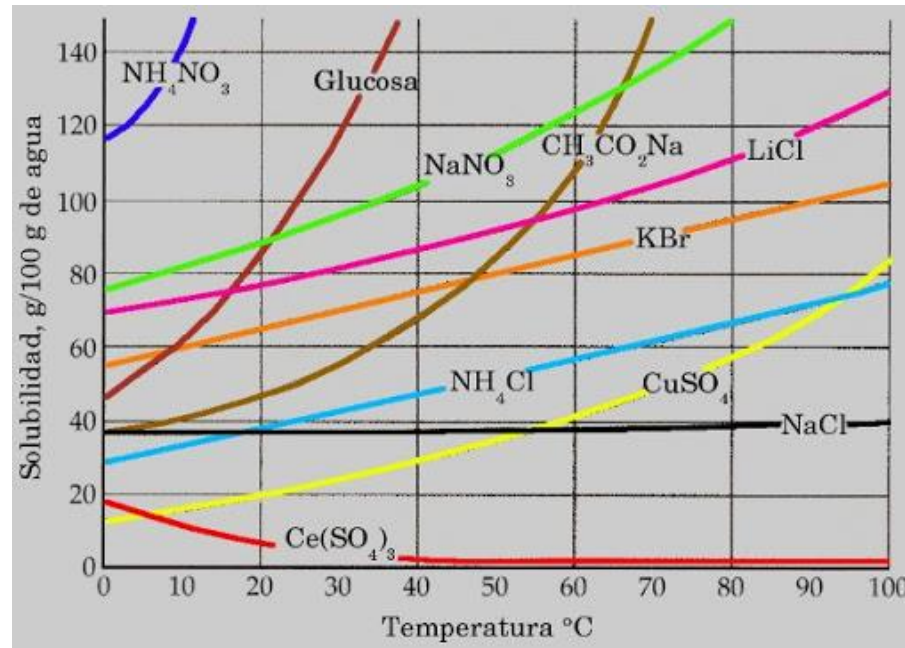
-¿Cómo podrías conseguir que se disuelva toda el azúcar?
- Si el té se enfría, ¿qué pasará con el residuo en la taza?



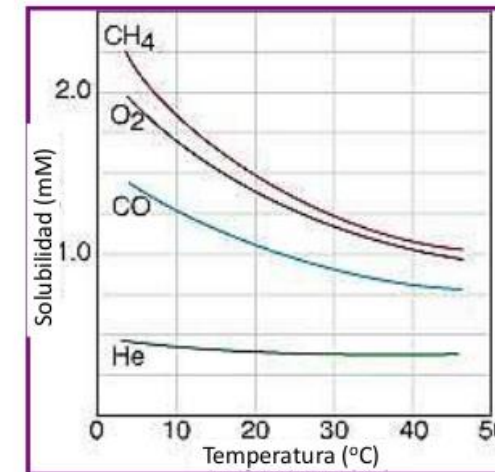
¿Por qué el corcho se desprende de esta manera?

Primer factor : La temperatura .

- Actividad: 2.



Curva de Solubilidad de gases



- A- ¿Qué solubilidad tiene la glucosa a 30 grados Celsius y cómo se interpreta este valor?
- B- ¿Qué ocurre con la solubilidad de los solutos sólidos con el aumento de la temperatura?
- C- ¿Qué ocurre con la solubilidad de los solutos gaseosos con el aumento de la temperatura?
- D- Compara los gráficos y escribe tres diferencias entre ellos.

- La temperatura normalmente aumenta la solubilidad en una solución de sólido en líquido , ya que también aumenta la energía cinética de las partículas que forman la solución. Pero existen algunas excepciones en los sólidos .
- En el caso de los gases disueltos en líquidos, generalmente disminuyen al aumentar la temperatura .

Actividad 3 :



Aplica lo anteriormente aprendido e investiga que relación tiene el factor de la temperatura en el calentamiento del mar.

Pregunta de cierre: ¿Cómo podría afectarnos en el proceso cotidiano este factor?

Nos vemos la próxima clase con los siguientes factores.

