

*LICEO ELVIRA SANCHEZ DE GARCES*

GUIA DE TRABAJO # 2 PARA SEGUNDO MEDIO / CIENCIAS NATURALES

Objetivo:

Demostrar experimentalmente los tipos de disoluciones: Saturadas, no saturadas y sobre saturadas.

Actividad: Agrega a tres vasos un cuarto de agua y posteriormente sal CLORURO DE SODIO (sal común o de cocina) de la siguiente manera:

PASO 1 Rotulen los vasos como 1, 2 y 3

PASO 2 Agreguen media cucharada de sal al 1, una cucharada al 2 y dos cucharadas al 3 y agiten.

PASO 3 Agregar el contenido del vaso 3 a un recipiente metálico , aplicarle calor en la cocina de gas y apagar cuando se inicie la ebullición.

A partir de las observaciones del experimento responda las preguntas siguientes:

1. Describe qué sucedió en cada Vaso.
2. Podemos afirmar que preparamos tres disoluciones de cloruro de sodio, pero ¿por qué son diferentes ?, ¿Qué las distingue ?
3. Ordena estas disoluciones de mayor concentración a menor concentración de sal.
4. Clasifica estas disoluciones en Saturada, No Saturada y sobresaturada.
5. Observa nuevamente la Disolución tres y explica qué pasó antes durante y después de haber aplicado calor.
6. Explica cómo afecta la temperatura en el proceso de disolución del

vaso 3.

1. ¿Qué relación existe entre el aumento de la temperatura y la solubilidad

de la sal ?