

Guía de Autoaprendizaje Ruta Junio 2° medio Química Unidad 1: Disoluciones químicas

Objetivo:

Identificar sustancias puras y mezclas

Reconocer características de mezclas homogéneas y heterogéneas

Clasificar disoluciones insaturadas, saturadas y sobresaturadas

1.- Identifica si las siguientes imágenes representan sustancias puras o mezclas



Agua: es un compuesto



2.- Por medio de las siguientes imágenes identifica y define mezclas heterogéneas y mezclas homogéneas



3.- Por medio de los siguientes ejemplos de disoluciones saturadas, realiza una disolución insaturada y una sobre saturada

Ejemplo

a) Solución saturada: Un té con 3 cucharaditas de azúcar

Solución insaturada: Un té con 1 cucharadita de azúcar

Solución sobresaturada: Un té con 5 cucharadas de azúcar

b) Solución saturada: Una salmuera: un vaso de agua con 8 cucharadas de sal

Solución insaturada

Solución sobresaturada

c) Solución saturada :1 sobre de jugo en polvo con 1 litro de agua

Solución insaturada

Solución sobresaturada

d) Para la desinfección de aguas claras no cloradas se deben usar 10 gotas de cloro por 1 litro de agua

Solución insaturada

Solución sobresaturada