

Guía de Autoaprendizaje N° 3 – Julio- 2° medio Química
Unidad 1: Disoluciones químicas

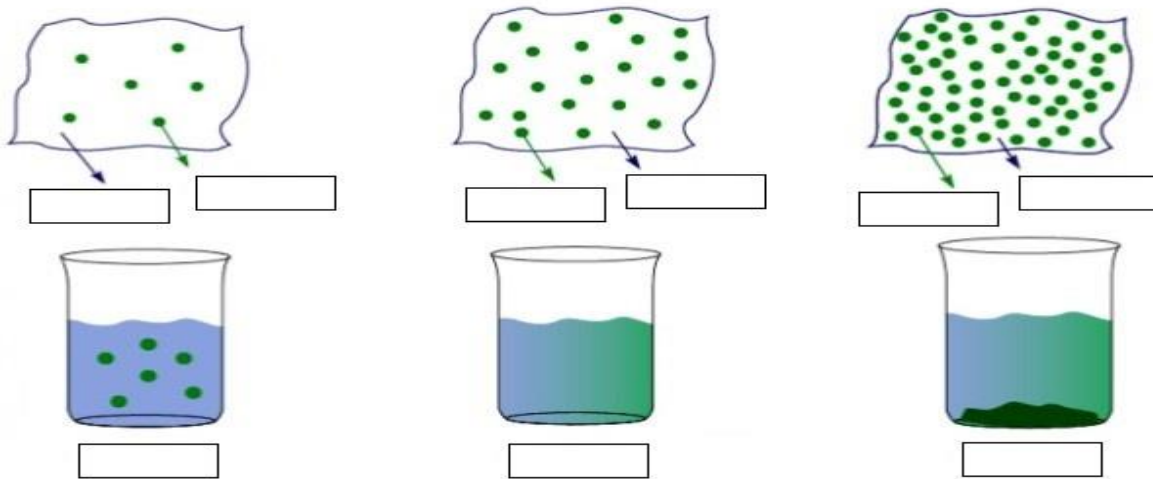
Objetivo:

Identificar sustancias puras y mezclas

Reconocer características de mezclas homogéneas y heterogéneas

Clasificar disoluciones insaturadas, saturadas y sobresaturadas

1.- Para las imágenes debes identificar soluto -solvente y Soluciones insaturadas -saturadas- sobresaturadas



2.- 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

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

