



Nombre: _____

Grado/grupo _____

1. Completa cada afirmación tomando una o más palabras del recuadro.

(0.5 puntos cada ínciso)

disolución	NaCl	heterogénea	dispersa	sólido	iguales	disolvente
menor	diferentes	suspensión	mariposa	coloides	dispersora	homogénea
absorberse	dispersiones	Tyndall	mayor	agua	sedimentarse	

- a) Las _____ son ejemplos de mezclas homogéneas o heterogéneas en donde hay una fase que está en menor cantidad y una fase _____ que se encuentra en proporción.
- b) Una disolución es una mezcla homogénea con dos o más sustancias en proporciones _____. Consta de la parte disuelta llamada _____ que está en cantidad y un _____ que está en mayor cantidad
- c) Una _____ es una mezcla _____ formada por un líquido y pequeñas partículas insolubles. Estas partículas pueden _____ y filtrarse. Un ejemplo de esto son los medicamentos en polvo.
- d) Los _____ son mezclas en el límite entre lo homogéneo y lo heterogéneo. Para diferenciarlo de los anteriores sistemas se utiliza el efecto _____ en el que la luz se dispersa.
- e) Un suero es una mezcla de sales como NaCl en agua. Esta mezcla se llama _____ y en ella, sólido sería el _____ y el solvente el _____.

2. Clasifica las siguientes mezclas anotando C (coloide), S (suspensión), D (disolución) según corresponda: (0.25 puntos cada acierto)

Crema para peinar _____ Agua con arena _____ Gelatina _____
Agua de mar _____ Gel antibacterial _____ Aleación (acero) _____

3. Une con una línea la característica que corresponda a cada sistema disperso. (0.5 puntos c/acierto)

- | | |
|------------|---|
| Suspensión | Partículas con tamaño menor a 1 nm |
| Coloide | Partículas mayores a 100 nm que se separan con el tiempo (sedimentan) |
| Disolución | Presentan entre 1 y 100 nm que no se pueden separar por filtración. |

4. Completa la tabla referente a ejemplos de solución.

(0.25 puntos cada acierto. Total: 2.25 puntos)

Soluto	Solvente	Mezcla	Ejemplo
GAS	LÍQUIDO		
GAS		GASEOSA	
	LÍQUIDO		AGUA DE NARANJA
			CHOCOMILK

5. Contesta escribiendo con claridad el inciso correspondiente: (0.75 puntos c/inciso)

- a) ¿Cuál es la diferencia entre soluciones saturadas, insaturadas y sobresaturadas?
- b) ¿Cómo afecta el soluto de una disolución al punto de ebullición y al de congelación de una mezcla?
- c) ¿Qué pasa con la solubilidad de una sustancia sólida mezclada en un líquido cuando incrementa la temperatura? ¿Y qué pasa cuando el soluto es un gas? Menciona 1 ejemplo para cada caso.