



## EVALUACIÓN FORMATIVA<sup>1</sup>

**Instrucción: Escribe dentro del paréntesis la letra de la opción correcta.**

- ( ) Una mezcla está formada por dos o más sustancias diferentes que:
  - conservan su individualidad
  - pierden sus propiedades
  - adquieren propiedades nuevas
  - una vez unidas no se pueden separar
- ( ) En una mezcla, sus componentes:
  - están en proporciones constantes
  - se combinan proporcionalmente de uno a uno
  - se separan por métodos químicos
  - se encuentran en proporción variable
- ( ) ¿Cuál de los siguientes ejemplos corresponde a una mezcla?
  - sal
  - agua
  - leche
  - alcohol
- Escribe dentro del paréntesis (HO) si el enunciado corresponde a una mezcla homogénea o (HE) si corresponde a una mezcla heterogénea.
  - ( ) Sus componentes se distinguen a simple vista o con ayuda de una lupa
  - ( ) Su composición es la misma en cualquier punto de la mezcla
  - ( ) Posee uniformidad en sus propiedades
  - ( ) Son ejemplos la gasolina y el vino
  - ( ) Tiene distinta composición por donde se observe
  - ( ) Es un ejemplo el jugo de naranja recién hecho

5. Escribe 3 ejemplos de

Mezclas homogéneas	Mezclas heterogéneas
1)	1)
2)	2)
3)	3)

- ( ) Cuando un soluto se disuelve en un disolvente se forma:
  - un elemento
  - un compuesto
  - una suspensión
  - una disolución
- En una disolución acuosa de sal, el agua es el \_\_\_\_\_ y la sal es el \_\_\_\_\_  
soluto/disolvente

\_\_\_\_\_.  
soluto/disolvente

<sup>1</sup> Paquete de Evaluación para Química I, Seminario de Química, CCH Naucalpan. 2004-2005.