

Esquema del apartado 4.

Mezcla homogénea:

Sus componentes _____

Las moléculas _____

Las mezclas homogéneas también se denominan _____

Soluto: _____

Disolvente: _____

Según su concentración, las disoluciones pueden ser:

_____ : _____
 _____ : _____
 _____ : _____

Mezcla heterogénea:

Sus componentes _____

Las moléculas _____

Algunos tipos de mezclas heterogéneas:

_____ : _____
 _____ : _____
 _____ : _____
 _____ : _____



Ejercicio 4.1: ¿Qué diferencias existen entre mezclas homogéneas y mezclas heterogéneas?

Ejercicio 4.2. Busca en la etiqueta de una botella de agua mineral su composición y cópiala en el cuaderno. ¿Es el agua mineral una sustancia pura, una mezcla homogénea o una mezcla heterogénea? ¿Por qué?

Ejercicio 4.3. Clasifica estos sistemas materiales como sustancia pura, mezcla homogénea o mezcla heterogénea.

Agua destilada	Granito	Refresco	Zumo de naranja	Hierro	Zumo
Agua del grifo	Acero	Aire	Mayonesa	Azúcar	Sal común

Ejercicio 4.4: ¿Qué es una disolución? ¿Qué es el soluto y qué el disolvente en una disolución?

Ejercicio 4.5: ¿Qué les ocurre a las moléculas del azúcar al disolverse en agua?

Ejercicio 4.6: ¿Qué podemos hacer para que una disolución diluida se vuelva más concentrada? ¿Y para diluir una disolución concentrada?

Ejercicio 4.7: ¿Puede una disolución estar en cualquier estado de agregación? Pon ejemplos.

Ejercicio 4.8: ¿Por qué los coloides son mezclas heterogéneas, a pesar de tener aspecto homogéneo?

Ejercicio 4.9: ¿Qué diferencia existe entre una disolución y un coloide?

Ejercicio 4.10: ¿Qué diferencia existe entre una suspensión y un coloide?



Surfing the net (& books)

1. Las aleaciones son mezclas homogéneas de dos o más metales. ¿Qué sustancias componen las siguientes aleaciones? -Acero - Latón -Bronce - Oro de 18 quilates - Oro blanco

2. ¿Qué gases componen el aire de la atmósfera? ¿En qué proporción?

3. Investiga en qué consiste el Efecto Tyndall y en qué tipo de mezclas es visible.