

- 1) Definir:
- a) Sistema homogéneo:

b) Sistema heterogéneo:

c) Mezcla:

d) Sustancia pura:

- 2) Clasifica los siguientes materiales en mezclas heterogéneas, homogéneas, sustancias puras o disoluciones:

Material	Mezcla heterogénea	Mezcla homogénea	Sustancia pura	Disolución
Harina y sal Alcohol y tinta Leche con azúcar Agua de mar Sal de cocina Granito Aire				

- 3) a) ¿Qué diferencia existe entre una disolución diluida y una concentrada?

b) ¿A qué llamamos soluto? ¿A qué llamamos disolvente?

c) Tenemos un refresco cuya composición es la siguiente: azúcar, agua, dióxido de carbono, zumo de naranja y colorantes. Indica cuál es el disolvente y cuáles son los solutos.

- 4) ¿Qué técnicas emplearías para separar los componentes de las siguientes mezclas?

a) Azufre y limaduras de hierro

b) Agua y alcohol

c) Agua y sal

d) Agua y aceite

e) Arena y arcilla

f) Agua, azúcar y limaduras de hierro

5) Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas (V) o falsas (F) , corrigiendo las falsas:

- a) Los elementos químicos son sustancias puras
- b) Los elementos químicos se representan mediante fórmulas
- c) Los compuestos se descomponen en elementos utilizando procedimientos químicos:
- d) Los elementos pueden descomponerse en otras sustancias más sencillas por procedimientos químicos.

6) Define los siguientes conceptos:

- Elemento químico:
- Sustancia simple:
- Compuesto:

7) Completa la siguiente tabla indicando el símbolo o el nombre de los siguientes elementos químicos

SÍMBOLO	NOMBRE	SIMBOLO	NOMBRE
C			Hierro
Ca			Oro
B			Plata
Ba			Oxígeno
S			Cloro
F			Nitrógeno
Pt			Sodio