

1. Une cada definición con su término correspondiente:

Sistema homogéneo:	Sistema material que tiene el mismo aspecto en cualquiera de sus partes
coloide	Componente que está en mayor proporción en una disolución
Disolvente compuesto	Mezcla heterogénea de aspecto homogéneo.
Sistema heterogéneo	Sistema material en los que podemos distinguir porciones con aspecto diferente.
	Una sustancia formada por dos o más elementos que se combinan en una proporción fija.

2. Clasifica los siguientes materiales.

Material	Mezcla heterogénea	Mezcla homogénea	Sustancia pura
Azúcar y sal			
Alcohol y agua			
Leche con azúcar			
Agua de un océano			
Mármol			
Aire			
bronce			
Una pizza			
Dióxido de carbono			

3) Completa:

a) Una disolución diluida _____

b) Una disolución concentrada _____

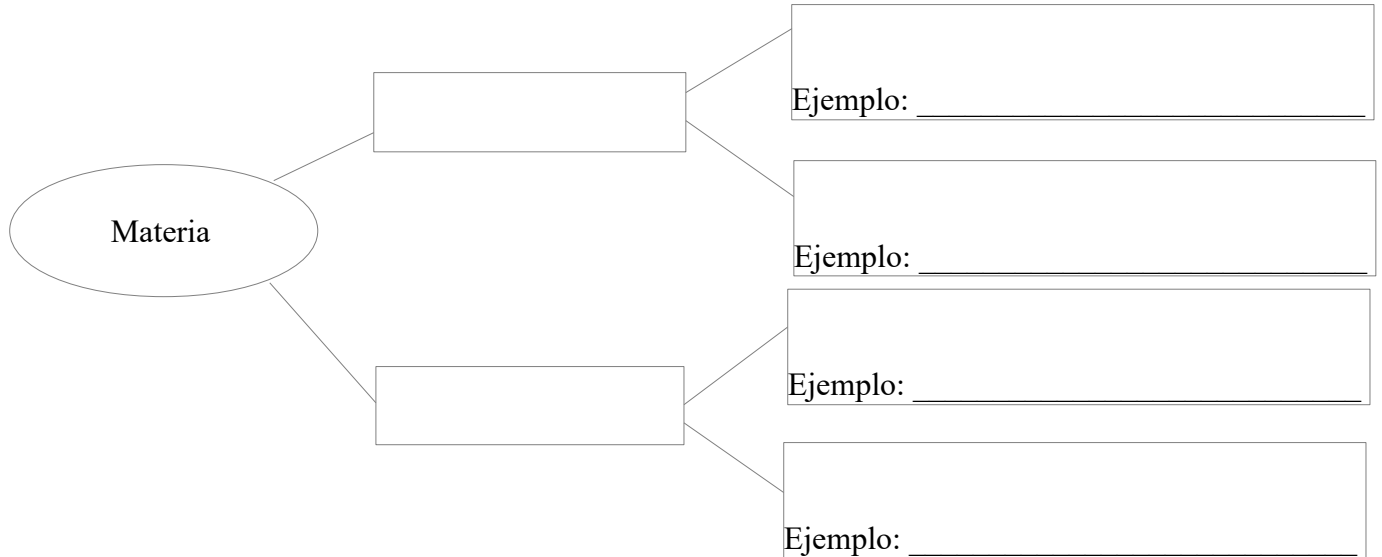
c) Solute es _____

d) Disolvente es _____

4) Cual es el soluto y cual es el disolvente en una disolución de :

- a) **Agua y sal** b) **leche con colacao** c) **10 lacasitos verdes y 100 azules**
 d) **Café con leche clarito**

5. Ordena los siguientes conceptos en este cuadro: mezcla, sustancia pura, mezcla heterogénea, mezcla homogénea, compuesto y sustancia simple.
Escribe debajo de cada definición un ejemplo.



6. ¿Qué técnicas emplearías para separar los componentes de las siguientes mezclas?

- Azufre y limaduras de hierro
- Agua y alcohol
- Agua y sal
- Agua y aceite
- Arena y arcilla

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

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

8. ¿Por qué cuando echas demasiado café a una taza con agua caliente aparecen posos de café depositados en el fondo de la taza ?

9. Si quieres mantener las burbujas de una bebida carbónica más tiempo, ¿cómo debes servirla, fría o tibia?

10. Busca información en internet e indica la composición de tres aleaciones.