

Actividad



1 La capa de ozono es aquella que nos protege de los rayos UV, que pueden ser perjudiciales para la salud humana. Este ozono está formado por 3 átomos de oxígeno O_3 , en los últimos años se ha venido afectando por la cantidad de gases contaminantes que retardan la formación del Ozono. Teniendo en cuenta esto ¿es el ozono un elemento o un compuesto? ¿dejaría de ser puro cuando se encuentra contaminado con otras sustancias?



2 Que piensa usted sobre las sustancias puras en el principio del planeta tierra ¿siempre existieron?

3 Mencione al menos 4 diferencias entre elementos y compuestos.

Elementos	Compuestos
Simple tipo de átomo	formada por 2 o mas
Sustancia pura	Diferentes propiedades
Inseparable	se pueden separar
átomos de misma clase	Diferentes átomos

158

Mezclas

Las mezclas son combinaciones de dos o más sustancias puras que pueden estar en cantidades variables y estas se separan mediante métodos físicos. No tienen características fijas, dependen de su composición.

Su composición puede variar. Estas se pueden dividir en: heterogéneas y homogéneas

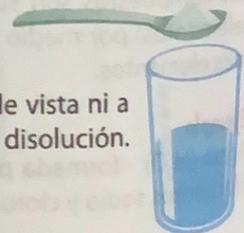
Mezcla heterogénea

Es aquella en la que es posible distinguir sus componentes a simple vista o mediante procedimientos ópticos. Ejemplo: Agua y aceite- arenas y piedras.



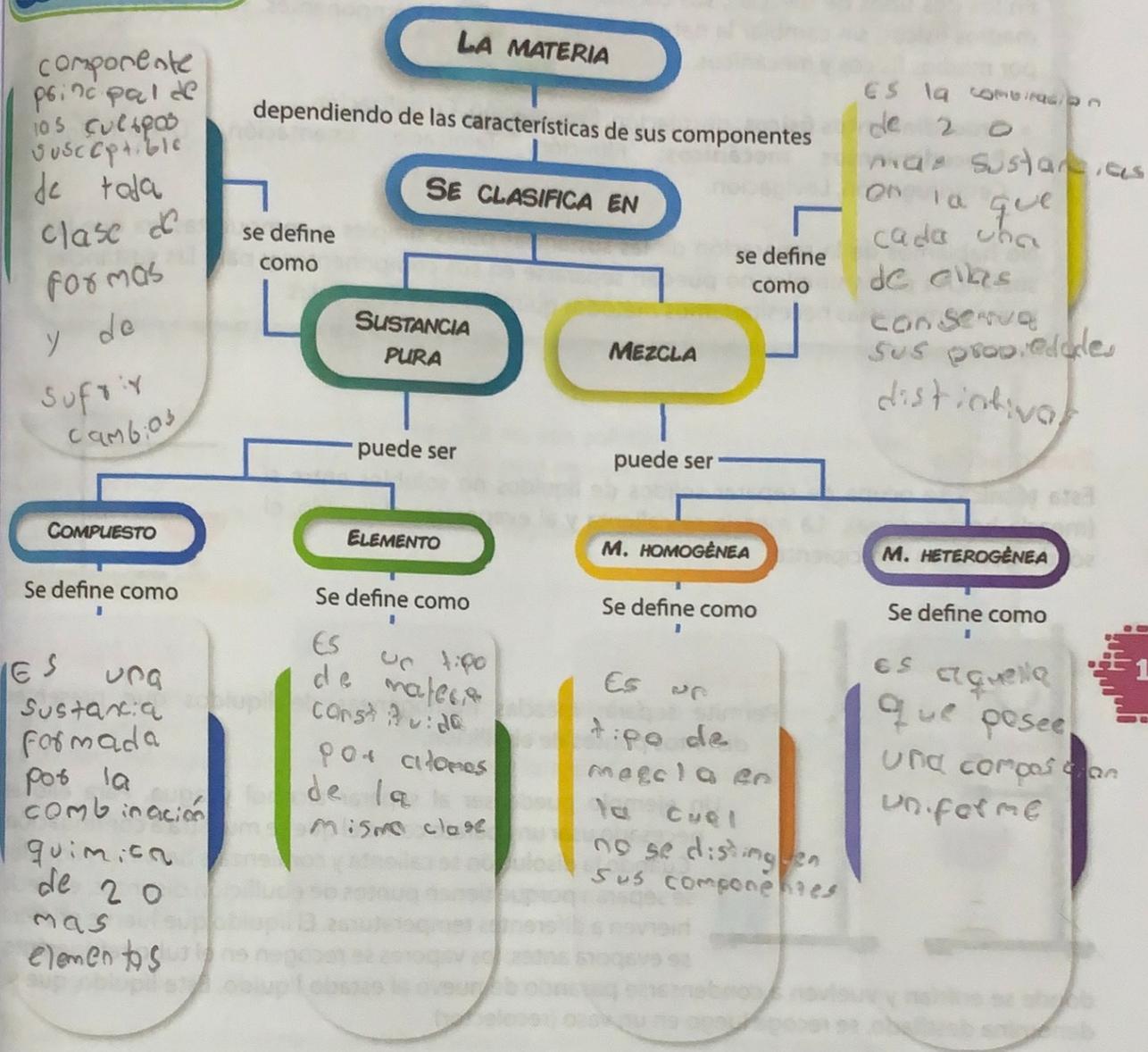
Mezcla homogénea

Es una mezcla en la que no es posible distinguir sus componentes ni a simple vista ni a través de ningún procedimiento óptico. Este tipo de mezcla también se llama disolución. Ejemplo: agua con azúcar, aire, acero, etc.



Actividad

1 Completa el siguiente mapa conceptual



En tu cuaderno

2 ¿Cómo podemos distinguir una sustancia pura de una mezcla?



3 Sabiendo que, en el agua de los ríos, mares, lagunas están disueltas muchas sustancias como gases, desechos, sales. Que piensa usted respecto al agua que encontramos en estos lugares ¿es una mezcla? ¿o una sustancia pura? ¿podemos encontrar el agua en estado puro en la naturaleza?