

Nombre: NEREA

Fecha: 12-1-2022

PRIMERO: Relaciona cada concepto con su definición uniéndolos.

Sustancia pura

Mezcla homogénea entre sólidos, típicamente metales.

Cambio químico

Proceso en que se altera la naturaleza de las sustancias, apareciendo como producto nuevas sustancias.

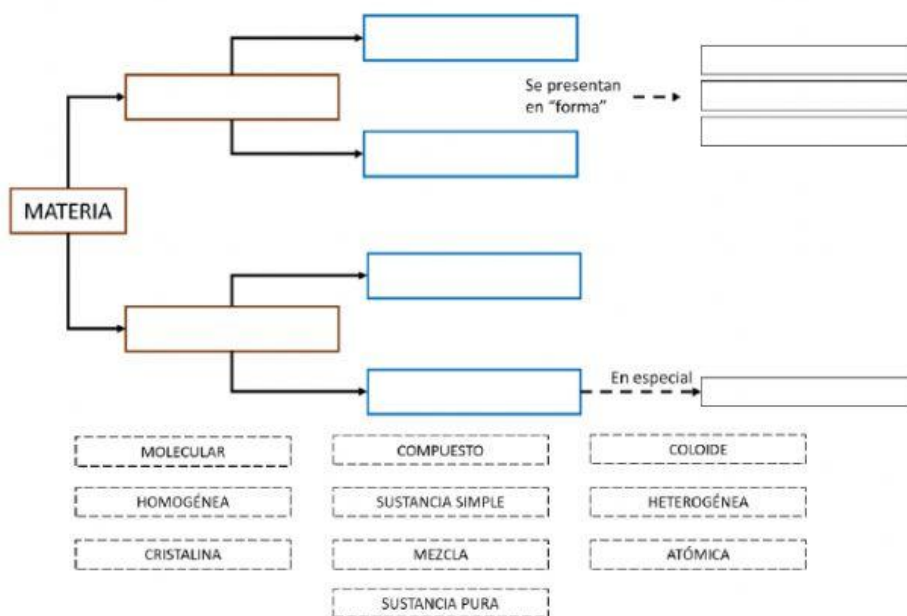
Aleación

Mezcla heterogénea de aspecto y distribución homogénea.

Coloide

Cuerpo o sistema material formado por un solo componente básico, con propiedades definidas, del que no pueden obtenerse sustancias más básicas por procesos físicos.

SEGUNDO: Completa el esquema llevando cada término a su lugar.



TERCERO: Completa con las palabras adecuadas el texto

Una disolución es una mezcla _____ de al menos dos sustancias puras. Denominamos _____ al componente mayoritario en la mezcla, y _____ al componente que está en menor proporción en la mezcla. Para tener una manera de medir la cantidad del segundo con respecto al total utilizamos la magnitud llamada _____, que se puede dar de varias maneras (tanto por ciento en masa; gramos por litro)



CUARTO: Clasifica cada sustancia con las palabras disponibles en cada desplegable.

Diamante			en forma	
Agua			en forma	
Granito				
Aire			en forma	
Mayonesa			específicamente	
Acero			específicamente	

QUINTO: Completa la tabla, arrastrando o eligiendo los conceptos correctos, con respecto a los métodos de separación de mezclas

NOMBRE	Tipo de mezcla	Propiedad diferencial	Material necesario
Tamizado			
Filtración			
Separ. magnética			
Decantación			
Cristalización			
Destilación			
Disolventes			

Filtros, material de vidrio, bomba

Matraz, refrigerador, recipientes,
conectores, termómetro

Disolventes, columnas, recipientes

Cribas, tamices, colador...

Cristalizador, placa calefactora

Embudo, soportes...

Imán, separadores

SEXTO. Completa el siguiente esquema de los cambios de estado con los nombres indicados, arrastrándolos.

