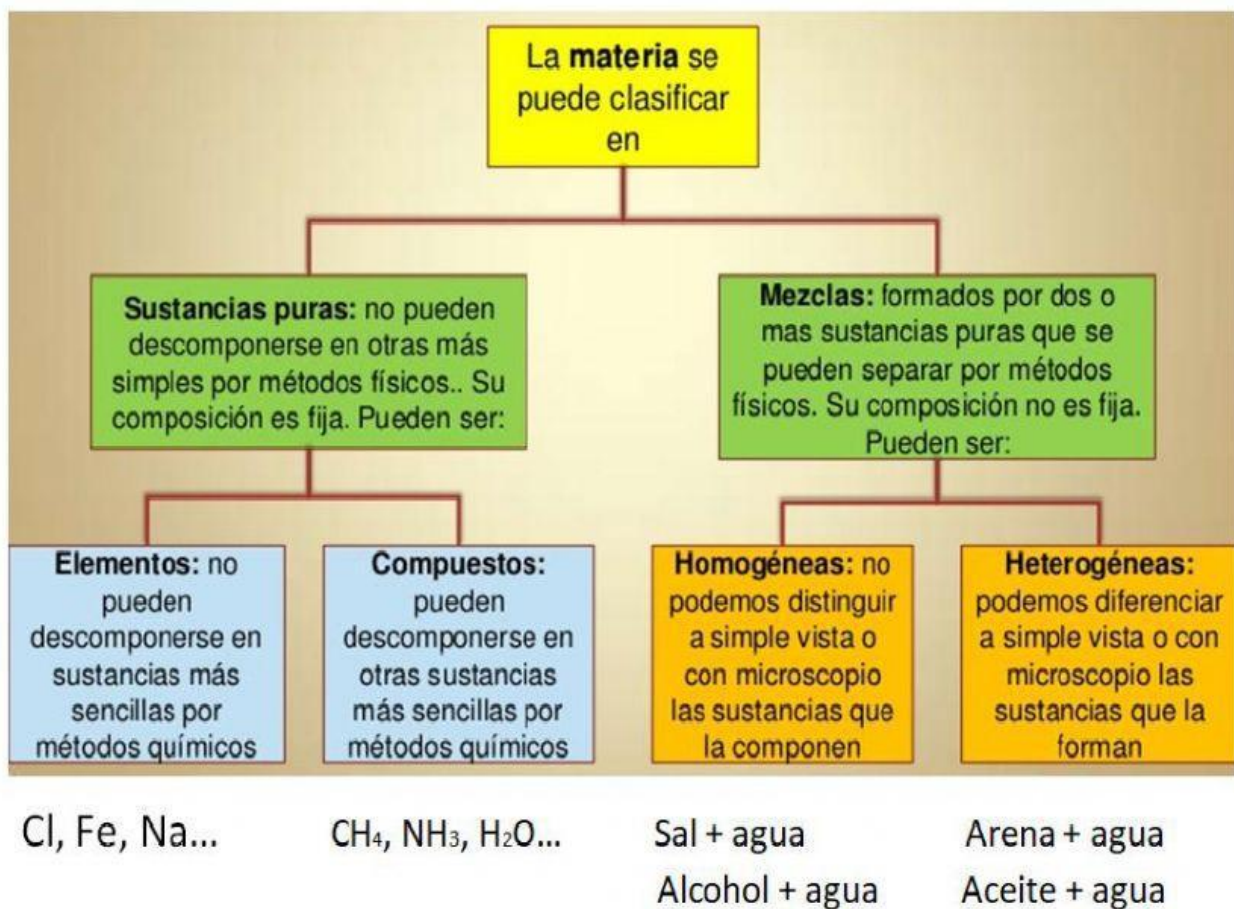


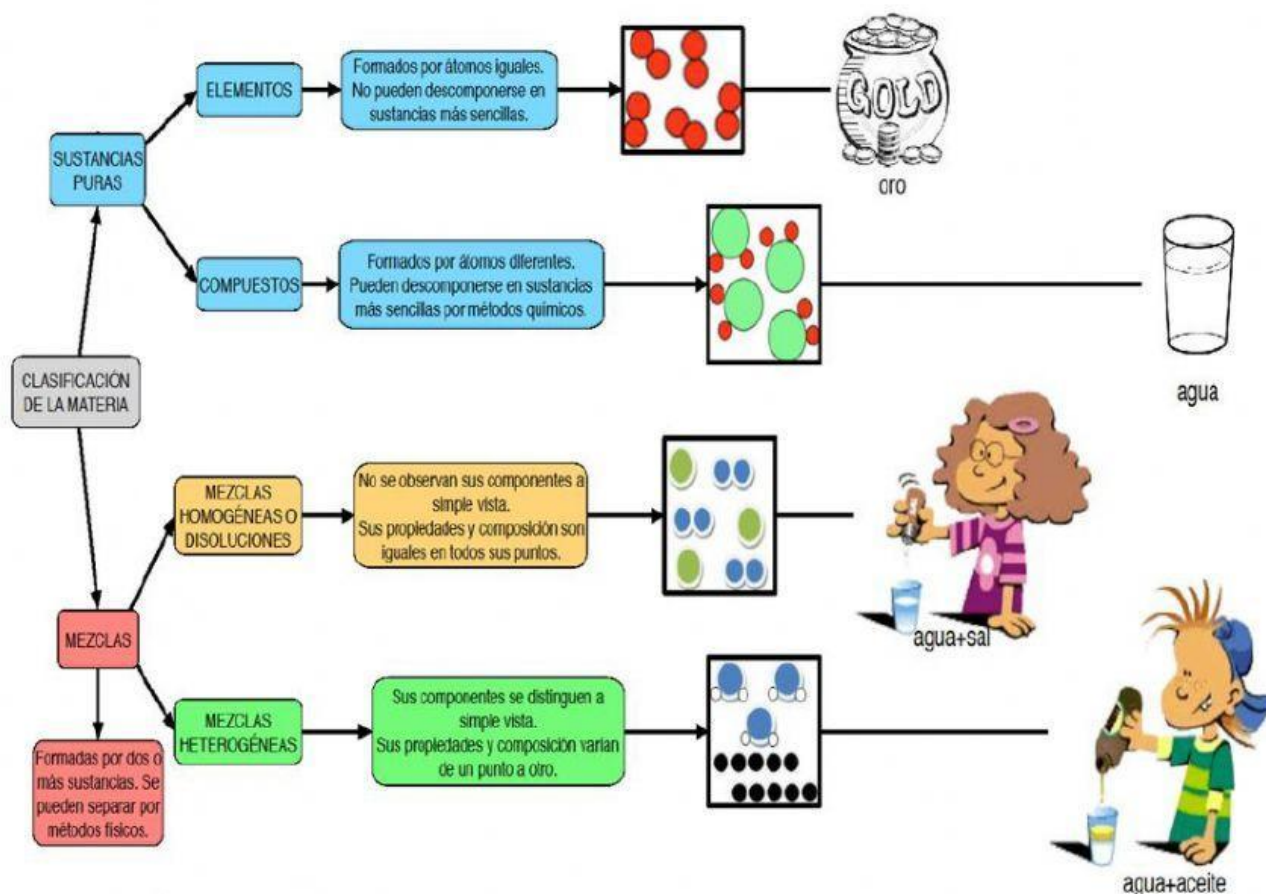
LA DIVERSIDAD DE LA MATERIA

Pincha aquí →



Clasificación de la materia





Mezclas de la vida cotidiana. Ejemplos.

SUSTANCIAS PURAS	MEZCLAS HOMOGÉNEAS	MEZCLAS HETEROGÉNEAS
H ₂ O (agua destilada)	Agua de mar (H ₂ O + NaCl + Mg + ...)	Leche (EMULSIÓN de partículas grasas en agua)
NH ₃ (amoníaco)	Agua corriente (H ₂ O + sales minerales + O ₂ + Cl ₂ ...)	Gelatina (coloide que se obtiene hirviendo despojos animales)
CH ₄ (metano)	Agua mineral (H ₂ O + sustancias no habituales (Fe, SH ₂ ...))	Gel, champú ... (coloides)
O ₂ (oxígeno que respiramos)	Tintura de yodo (I ₂ + CH ₃ CH ₂ OH + H ₂ O)	Sangre (Mezcla homogénea (plasma) + heterogénea (células))
NaCl (sal común)	Lejía (NaClO + H ₂ O)	Arena de playa (sílice (SiO ₂) + calizas + feldespato + ...)
CH ₃ CH ₂ OH (Etanol)	Refrescos con gas (H ₂ O + aditivos + CO ₂)	Agua con aceite
H ₂ O ₂ (agua oxigenada)	Suero fisiológico (H ₂ O + NaCl)	Granito (cuarzo + feldespato + mica)

1. Completa la tabla en tu cuaderno colocando en el lugar adecuado las palabras que aparecen tras ella:

Tipo	Definición	Ejemplo
	Conjunto de dos o más sustancias en el que no se pueden distinguir sus componentes de forma visual.	
	Conjunto de dos o más sustancias en el que se pueden distinguir sus componentes a simple vista.	

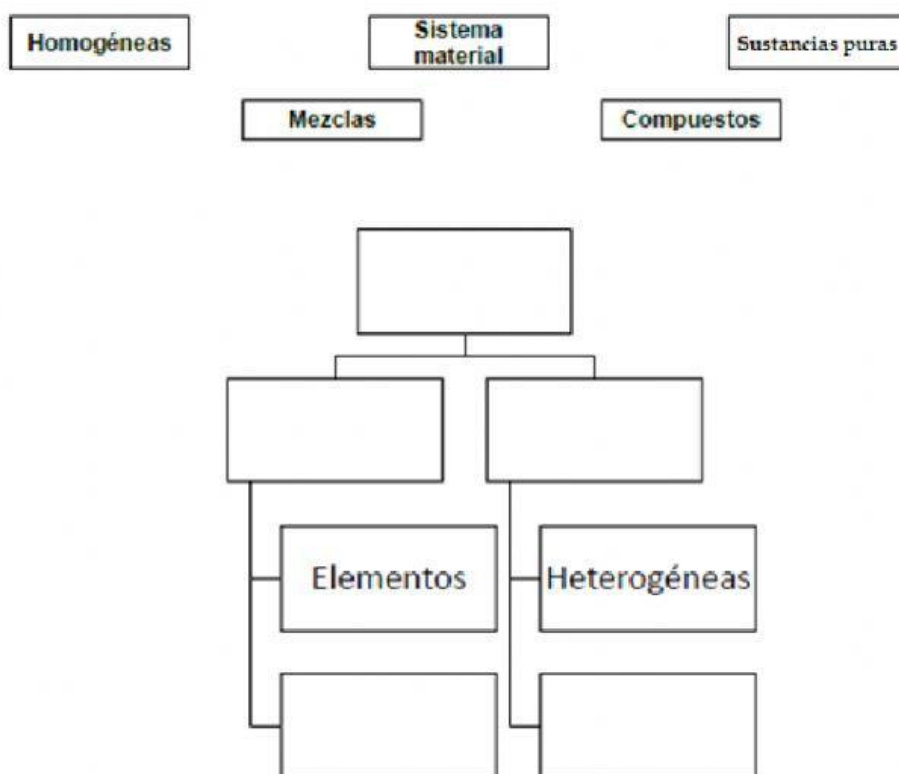
Mezcla
homogénea

Colonia

Yogur
con frutas

Mezcla
heterogénea

2. Completa el esquema:



3. Completa:

homogénea	mezcla	simples
proporción	puras	químicos
constante	características	heterogénea
homogéneas	disoluciones	

- Una sustancia pura es un tipo de materia que tiene un valor en cada una de sus propiedades
- Una no presenta valores constantes de las propiedades características, pues dependen de la en la que estén presentes las sustancias que la forman.
- Los elementos son sustancias puras que no pueden descomponerse en otras mediante cambios
- Los compuestos son sustancias puras que pueden descomponerse en otras más mediante cambios químicos.
- Una sustancia que no presenta valores constantes de sus propiedades características y que además, estas varían de una parte a otra de la mezcla, se conoce como mezcla
- Una sustancia que no presenta valores constantes de sus propiedades características y que además, estas son iguales en todas sus partes, se conoce como mezcla
- Las suspensiones son un tipo de mezclas
- A las mezclas homogéneas se las conoce también como

4. Une con flechas:

Sustancia pura que no puede descomponerse en otras mediante cambios químicos

Sustancia pura que puede descomponerse en otras mediante cambios químicos

Tipo de materia que tiene un valor constante en cada una de sus propiedades características

Tipo de materia que no presenta valores constantes de sus propiedades características, ya que dependen de la proporción en la que están presentes las sustancias puras que la forman

Mezcla cuyas propiedades físicas varían de una parte a otra de la misma

Mezcla cuyas propiedades físicas no varían de una parte a otra de la misma

- Mezcla homogénea

- Mezcla

- Compuesto

- Elemento

- Mezcla heterogénea

- Sustancia pura

5. Clasifica en sustancia pura o mezcla:



Arena de playa



Agua mineral



Paella



Batido de chocolate



Zumo de naranja



Piedra de Ágata



Oro



Azurita y malaquita



Acero



Aire



Diamante



Agua y limón

6. Clasifica en elementos y compuestos:

Sustancia Pura	Elemento	Compuesto
Selenio (Se)		
Bromuro de calcio (CaBr ₂)		
Metano (CH ₄)		
Antimonio (Sb)		
Óxido de sodio (Na ₂ O)		
Escandio (Sc)		
Dióxido de titanio (TiO ₂)		
Ácido nítrico (HNO ₃)		
Azufre (S)		
Paladio (Pd)		

7. Señala la opción correcta:

- puré calabaza: Mezcla homogéneas Mezclas heterogéneas sustancias puras
- sal: Mezcla homogéneas Mezclas heterogéneas sustancias puras
- Pizza: Mezcla homogéneas Mezclas heterogéneas sustancias puras
- Paella: Mezcla homogéneas Mezclas heterogéneas sustancias puras
- Vino: Mezcla homogéneas Mezclas heterogéneas sustancias puras