



ELEMENTOS Y COMPUESTOS

1. ELEMENTO O CUERPO SIMPLE

Es la sustancia en cuya estructura interviene una sola clase de átomos. Ejemplos: oxígeno, hidrógeno, cloro, plata, oro, hierro, plomo, etc. Presentan las siguientes características:

- Están formados por átomos iguales.
- No pueden dar origen a otros cuerpos más sencillo.
- Están representados por símbolos.
- Tienen nombre según sus propiedades.

Actualmente existen 109 elementos, de los cuales 92 son naturales y artificiales. De éstos, 11 son gaseosos, 96 sólidos y 2 líquidos.

1.1 Clasificación de los elementos

Una primera clasificación de los elementos fue en metales y no metales, teniendo en cuenta su comportamiento frente al paso de la corriente eléctrica.

- METALES, como el hierro, cobre, plomo, aluminio, plata, etc. Son buenos conductores de la electricidad y tienen brillo metálico.
- NO METALES, como el azufre, carbono, yodo, oxígeno, nitrógeno, etc., son malos conductores de la electricidad y no tienen brillo metálico.

2. CUERPO COMPUESTO

Es una sustancia formada por átomos o elementos de diferentes clases.

2.1 Características de un cuerpo compuesto:

- Los átomos o elementos que intervienen lo hacen en cantidades diferentes. Así, el agua es un compuesto que está, formado de 2 hidrógenos y un oxígeno.
- Están representados por fórmulas que es la representación literal de un cuerpo compuesto.

Práctica de clase

I. Responde:

01. ¿Qué características tienen cambios físicos de la materia?

.....
.....

02. ¿Qué cambios físicos sufre la materia?

.....
.....

03. ¿Que propiedades tienen los cambios químicos?

.....
.....

04. ¿Qué cambios químicos puede sufrir la materia?

.....

05. ¿Cómo se divide la materia?

.....
.....

06. ¿Cómo está constituido un átomo?

.....
.....

07. ¿Qué elementos se encuentran en la corteza del átomo?

.....
.....

08. ¿Qué elementos se encuentra en el núcleo del átomo?

.....

09. ¿Cómo se forma una molécula?

.....
.....
.....

10. ¿Cómo se clasifica la materia?

.....
.....

11. ¿Qué es una combinación?

.....
.....

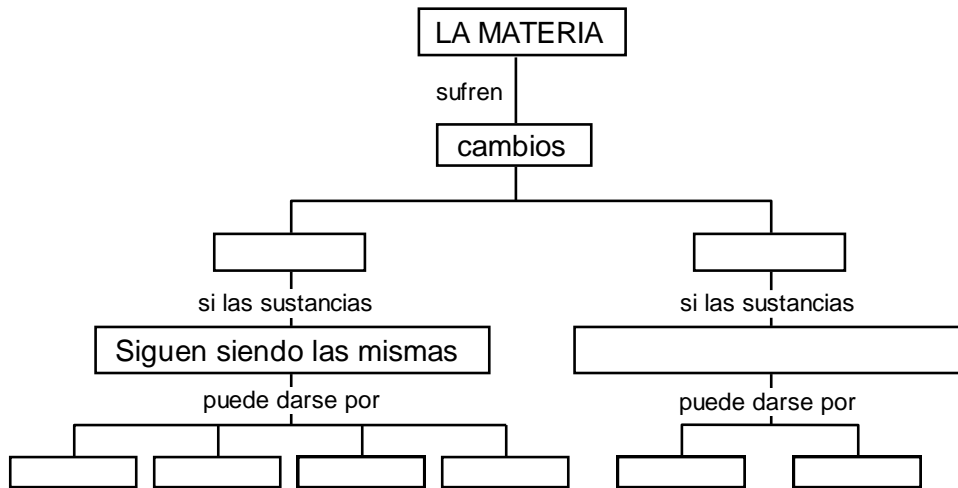
TAREA DOMICILIARIA

01. Completa los espacios:

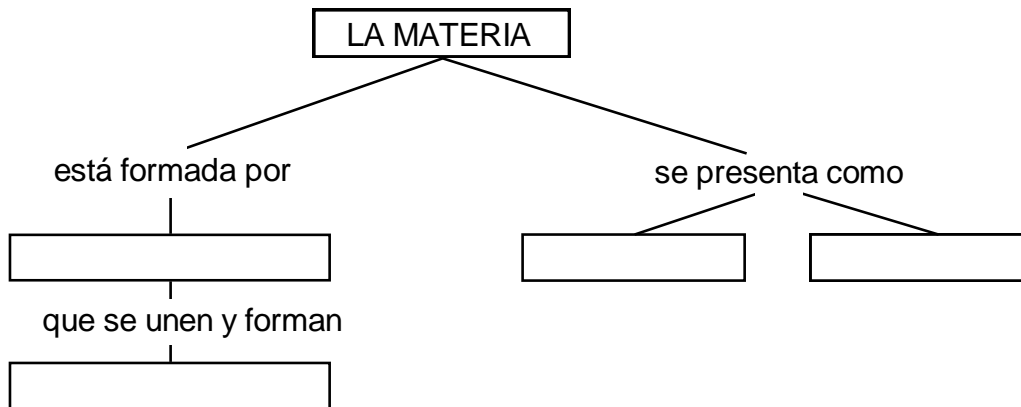
- a) Son cambios que se producen en la materia..... y
.....
- b) La combustión es un cambiode la materia.
- c) La es la división de un cuerpo en trozos más pequeño.
- d) La corteza del átomo está formada por.....
- e) El.....es una partícula subatómica con carga positiva.
- f) Partícula subatómica de carga neutra.....
- g) La unión de dos o más átomos forman una.....
- h) Laes la materia homogénea constituida por átomos iguales.
- i) Los componentes de una mezclas son y
.....
- j) El.....es la sustancia que se disuelve en el solvente.
- k) En el.....se disuelve el soluto.
- l) Procedimiento que se utiliza para separar dos sólidos.

02. Completa los esquemas:

- a) De los cambios de la materia.



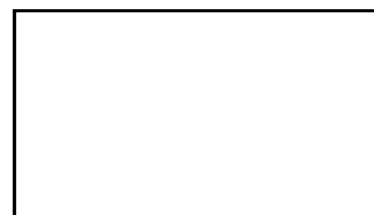
b) De la composición de la materia.



03. Escribe un ejemplo de los cambios que se producen en la materia. Luego grafica.

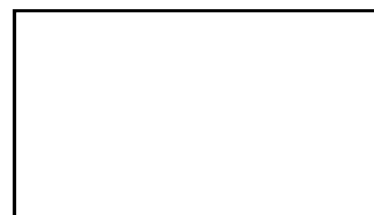
a) MOVIMIENTO.

.....



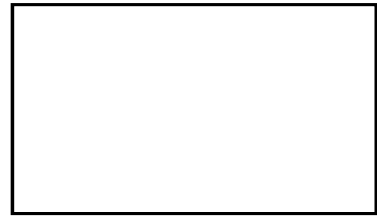
b) FRAGMENTACIÓN.

.....



c) DITALACIÓN.

.....
.....
.....
.....



d) COMBUSTIÓN.

.....
.....
.....
.....



e) FERMENTACIÓN.

.....
.....
.....
.....

