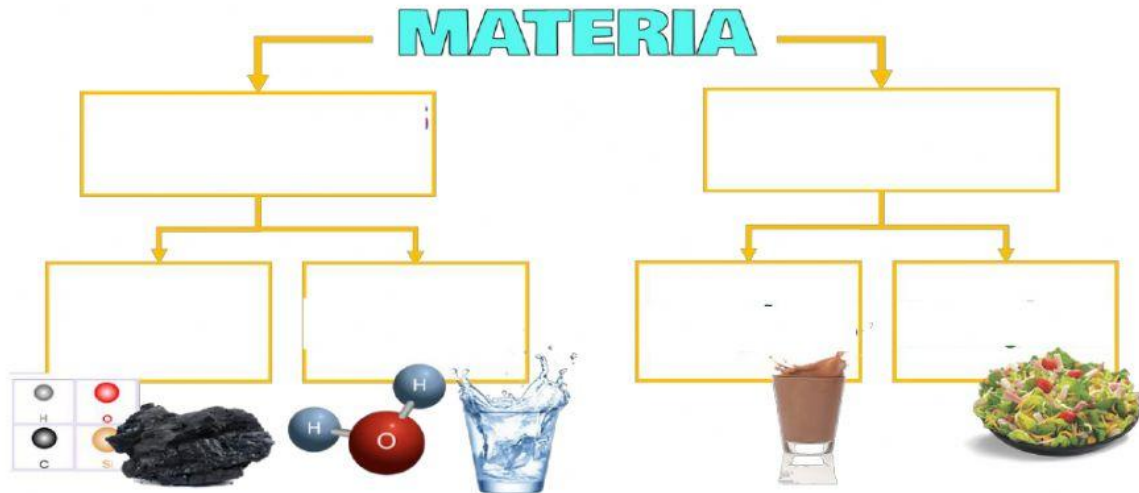


Nombre: \_\_\_\_\_ No. Lista: \_\_\_\_\_ Gpo: \_\_\_\_\_

**1.-INSTRUCCIONES:** Observa detenidamente la siguiente imagen de la Clasificación de la materia y completa utilizando la siguiente lista de palabras

Compuestos/Homogéneas/Sustancias Puras/ Heterogéneas/ Mezclas/ Elementos



**2. Relaciona** el método de separación que le corresponde a cada tipo de mezcla

MEZCLAS	MÉTODOS DE SEPARACIÓN
<input type="radio"/> Limadura de hierro y arena	a) Filtración
<input type="radio"/> Agua y aceite	b) Tamizado
<input type="radio"/> Tinta Verde	c) Decantación
<input type="radio"/> Harina y arroz	d) Magnetismo
<input type="radio"/> Agua y alcohol	e) Cromatografía
<input type="radio"/> Agua y Arena	f) Destilación

**3.-Completa el siguiente crucigrama**

#### Verticales

1 Antoine-Laurent de Lavoisier es conocido como el padre de la \_\_\_\_\_

2 En la ciencia se experimenta para comprobar las cosas por ello se dice que tiene carácter \_\_\_\_\_

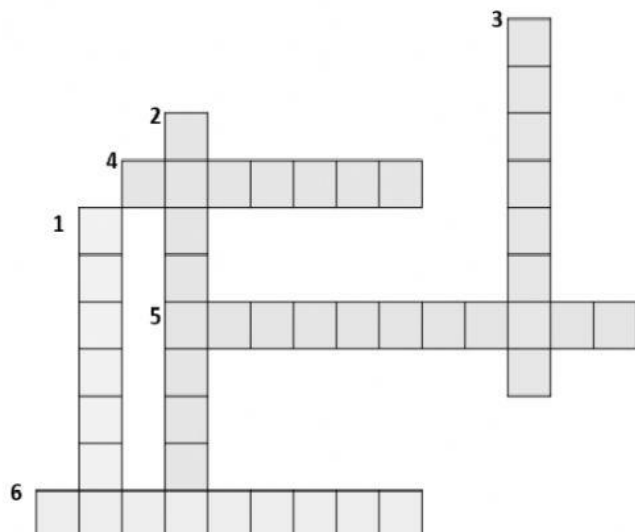
3 Georg Stahl llamó \_\_\_\_\_ a la sustancia que contenían las sustancias que ardían.

#### Horizontales

4 Tipo de sistema que no tiene intercambio de materia, solamente de energía, con el entorno.

5 Personas que tenían como objetivo la transmutación de los metales o encontrar el elixir de la vida eterna.

6 Científico que demostró que la materia no se crea ni se destruye sólo se transforma



4.-De acuerdo con la  
contesta las preguntas



1. ¿Cuántas moléculas de Trióxido de Hierro (Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) están presentes en la ecuación? \*

- a)1                      b)2                      c)3

2. ¿Cuántas moléculas de agua están en la reacción? \*

- a)1                      b)2                      c)3

3. ¿Cuáles son los reactivos? \*

- a) Hidrógeno                      b) Trióxido de hierro  
c) Agua                              d) Hierro

4. ¿Cuál es el estado de agregación del Trióxido de hierro? \*

- a) Sólido                      b) Líquido  
c) Gas                              d) Acuoso

5. ¿Cuáles son los productos de la reacción? \*

- a) Hidrógeno                      b) Trióxido de hierro  
c) Agua                              d) Hierro

6. ¿Qué sustancia se desprende

- a) Hidrógeno                      b) Trióxido de hierro  
c) Agua                              d) Hierro

7. Se trata de una reacción química:

- a) Desplazamiento doble y Endotérmica  
b) Desplazamiento simple y Exotérmica  
c) Desplazamiento doble y Exotérmica  
d) Desplazamiento simple y Endotérmica

8. ¿Qué sustancia se precipita? \*

- a) Hidrógeno                      b) Trióxido de hierro  
c) Agua                              d) Hierro

9. ¿Cuántos átomos de Hidrógeno participan en esta ecuación?

- a)2                      b)4                      c)6                      d)8

10. ¿Cuántas moléculas de agua se necesita para que la reacción se lleve a cabo? \*

- a)1                      b)2                      c)3                      d)4

5.-Relaciona ambas columnas.

- (        ) REACCIÓN QUÍMICA  
(        ) ECUACIÓN QUÍMICA  
(        ) CONCENTRACIÓN  
(        ) REACCIÓN DE SÍNTESIS.  
(        ) MATERIA

1.- Cuando dos o más sustancias puras reaccionan para producir una nueva



2.-Es el cambio que observamos durante la reacción.

3.- Todo lo que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio

4.-Mezcla homogénea formada por un disolvente y por uno o varios solutos.

5.-Es la representación abreviada de una reacción química mediante fórmulas.



6.-Balancea las siguientes ecuaciones utilizando el método del tanteo.

