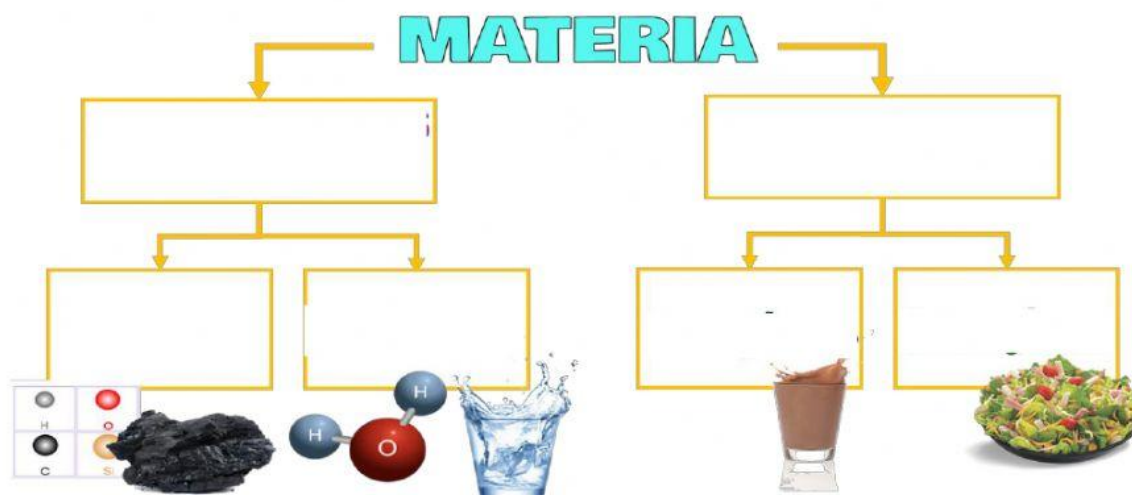


Nombre: _____ No. Lista: _____ Gpo: _____

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
☐ Limadura de hierro y arena	a) Filtración
☐ Agua y aceite	b) Tamizado
☐ Tinta Verde	c) Decantación
☐ Harina y arroz	d) Magnetismo
☐ Agua y alcohol	e) Cromatografía
☐ 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 _____

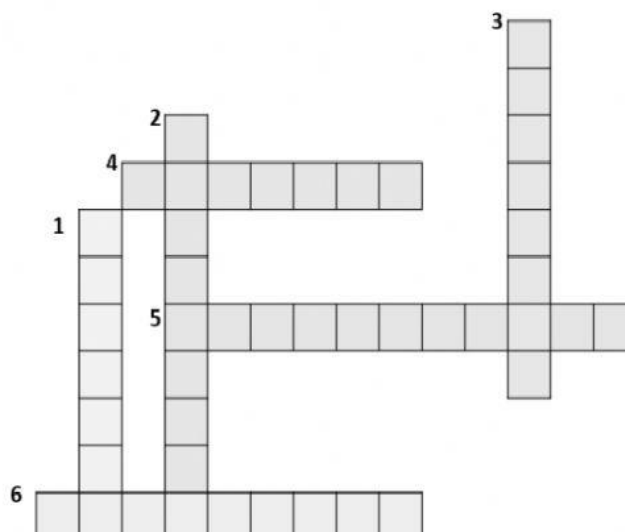
3 Georg Stahl llamó _____ a la sustancia que contenían las sustancias que ardían.

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 (Fe₂O₃) 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.

