TEMA: CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

Valor: 50 pts.

Parte I. Llena Blanco. (14 pts.)

1. _____ constituido por dos o más sustancias, que a simple vista se presenta en una sola fase y cuyas partículas no pueden ser observadas ni utilizando un instrumento que aumente nuestra visión.

2. _____ es una partícula formada por un conjunto de átomos ligados por enlaces químicos.

3. _____ son sustancias que resultan de la unión o combinación química de dos o más elementos diferentes en proporciones fijas.

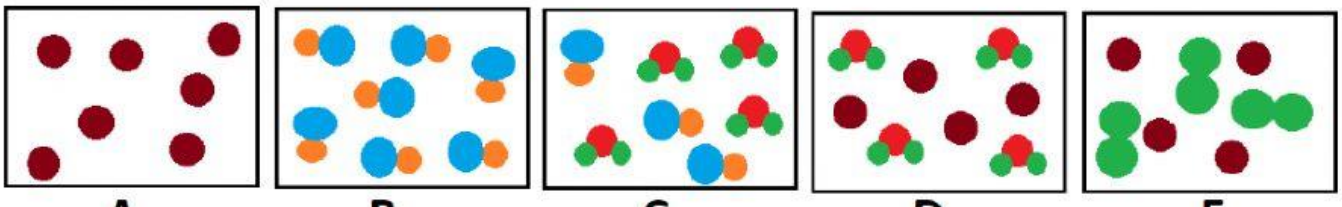
4. _____ unión física o combinación de dos o más sustancias en proporciones variables, donde cada una de ellas conserva sus propiedades originales.

5. _____ son aquellas formadas por átomos o moléculas iguales. Tienen una composición química fija y definida.

6. _____ se distingue a simple vista o se aprecian dos o más fases distintas y cuyo tamaño de las partículas es tan grande que permite observarlas.

7. _____ es la representación de los elementos químicos que forman un compuesto químico y la proporción en que se encuentran, o del número de átomos que forman una molécula.

Parte II. Observa las siguientes imágenes y encuentra la pareja correspondiente. (10 pts.)



A **B** **C** **D** **E**

_____ Mezcla de dos elementos diferentes.
_____ Compuesto puro – presenta un solo tipo de compuesto.
_____ Elemento Puro- presenta solo un tipo de átomo.
_____ Mezcla de compuestos diferentes.
_____ Mezcla de compuesto y un elemento.

LIVEWORKSHEETS

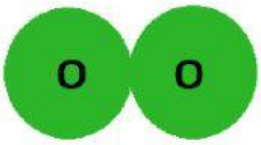
Parte III. Clasifica las siguientes imágenes como elemento, compuesto o mezcla. (18 pts.)

Cobre (Cu) 	Acetona (C_3H_6O) 	Aire 	Cuarzo (SiO_2) 
Agua de mar 	Agua Pura 	Sal (NaCl) 	Carbono 
Gasolina 	Leche 	Alcohol etílico (C_2H_5OH) 	Oro (Au) 

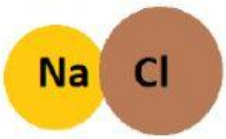
Parte IV. Clasifica las siguientes imágenes como elemento, molécula y/o compuesto. (8 pts.)



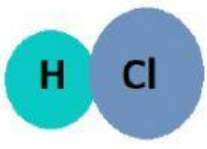
A)



B)



C)



D)

LIVEWORKSHEETS