



TEMA: CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

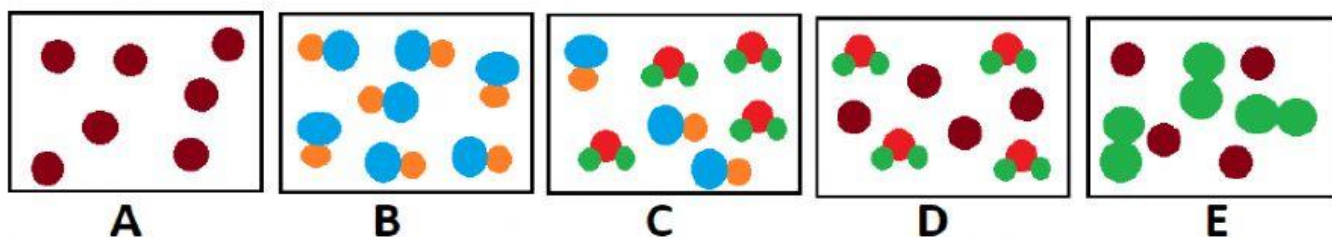


Valor: 50 pts.

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.)



- _____ 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.

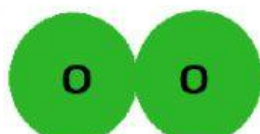
Parte III. Clasifica las siguientes imágenes como elemento, compuesto o mezcla. (18 pts.)

Cobre (Cu) 	Acetona (C₃H₆O) 	Aire 	Cuarzo (SiO₂) 
Agua de mar 	Agua Pura 	Sal (NaCl) 	Carbono 
Gasolina 	Leche 	Alcohol etílico (C₂H₅OH) 	Oro (Au) 

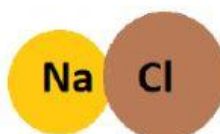
Parte IV. Clasifica las siguientes imágenes como elemento, molécula y/o compuesto. (8 pts.)



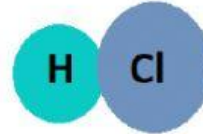
A)



B)



C)



D)