



## TEMA: CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

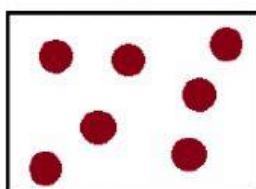


Valor: 50 pts.

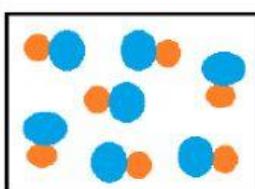
### Parte I. Llena Blanco. (14 pts.)

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.

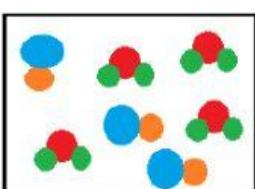
### Parte II. Observa las siguientes imágenes y encuentra la pareja correspondiente. (10 pts.)



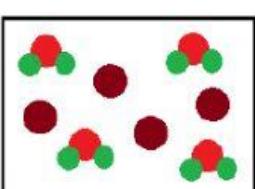
A



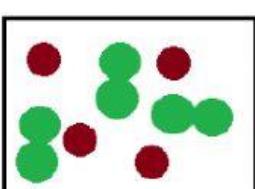
B



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.

**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.)**

