



PROFESOR : MAURO CALLA S.

1. Indica la relación **incorrecta**.

- a) Mercurio: sustancia simple
- b) Azúcar: sustancia compuesta
- c) Agua oxigenada: mezcla homogénea
- d) Diamante: sustancia pura
- e) Bronce: mezcla heterogénea

2. Indica la relación incorrecta.

- a) Solución: latón
- b) Compuesto atómico: ácido nítrico
- c) Sustancia simple: N
- d) Mezcla: petróleo
- e) Sustancia pura: agua regia

3. Determina la proposición **correcta**:

- a) El paso de sólido a líquido es sublimación
- b) El estado gaseoso mantiene su volumen a presión constante.
- c) La licuación es el paso de líquido a gas
- d) La fusión es el paso de gas a sólido
- e) La solidificación es el paso del líquido a sólido.

4. Señala una propiedad extensiva de la materia.

- a) Viscosidad
- b) Punto de fusión
- c) Dureza
- d) Volumen
- e) Temperatura

5. Es una sustancia pura:

- a) Aire
- b) Agua potable
- c) Piróxido de hidrógeno
- d) Vinagre
- e) Gasolina de 90 octanos

6. _____, es aquella que se caracteriza por tener masa y volumen, como por ejemplo, un borrador, un lapicero, un cuaderno, etc.

7. _____, es aquella que solo tiene energía, como la luz, el calor, el fuego, la electricidad, el campo electromagnético, etc.

9. Relaciona ambas columnas uniéndolas con el lápiz

No se forman nuevas sustancias.

Se forman nuevas sustancias.

Se forman nuevas sustancias.

CAMBIOS NUCLEARES

CAMBIOS FÍSICOS

CAMBIOS QUÍMICOS