

Nombre y apellidos: \_\_\_\_\_

1. Completa la siguiente tabla indicando si las propiedades de los diferentes estados de agregación son constantes o variables:

	Masa	Volumen	Forma
Gaseoso			
Líquido			
Sólido			

2. El punto de fusión del nitrógeno es  $-210^{\circ}\text{C}$  y su punto de ebullición es  $-196^{\circ}\text{C}$ . ¿En qué estados de agregación se encontrará a las siguientes temperaturas?

- a)  $0^{\circ}\text{C}$
- b)  $-150^{\circ}\text{C}$
- c)  $-200^{\circ}\text{C}$
- d)  $-250^{\circ}\text{C}$

3. Según la teoría cinético-molecular, explica cómo se encuentran las partículas en los diferentes estados de agregación.

- a) Gaseoso
- b) Líquido
- c) Sólido

4. Explica las características de las siguientes sustancias:

- a) Mezcla homogénea
- b) Mezcla heterogénea
- c) Compuesto
- d) Elemento

5. Dí si es verdadero o falso y **justifica tu respuesta**.

- a) Un sólido nunca puede cambiar de forma.
- b) Los líquidos y los gases pueden fluir.
- c) Los tres estados de agregación no tienen propiedades comunes entre sí.
- d) Los gases no se pueden comprimir.

## Unidad 13: La materia y sus propiedades

6. Completa la siguiente tabla:

Pasta de dientes, Agua con aceite, Sal común, Aluminio, Granito, Paracetamol, Gazpacho, Bronce, Hidrógeno

Mezcla heterogénea	Mezcla homogénea	Compuesto	Elemento

7. Indica qué método físico es el más adecuado para separar los componentes de estas mezclas:

- Suspensión de partículas en el agua.
- Residuos de agua en gasolina.
- El alcohol del vino.
- Partículas de hierro y polvo.
- Extracción de sal en las salinas.
- Eliminación de partículas en aceite usado.
- Obtención de combustible a partir del petróleo.

8. Explica qué es una aleación y cómo se obtienen.

9. ¿Qué elementos componen el acero? ¿Y el acero inoxidable?