

La Materia

Sustancia: Materia con propiedades distintivas y **composición constante** (no varía por las condiciones físicas) y definida.

- **Elemento:** Está constituido por solo **un tipo** de átomos y no puede ser separado.
 - Ej: N_2 (Dinitrógeno) / **N:** este forma un 78% del aire.
- **Compuesto:** 2+ **elementos diferentes** que solo pueden ser separados por un proceso químico. Puede escribirse como fórmula y tiene composición estequiométrica.
 - Ej: H_2O (Agua)
 - **N:** O_2 no es un compuesto ya que es un solo elemento el que lo forma.

Mezcla: **Combinación** de 2+ sustancias.

- **Homogénea:** Los componentes no se distinguen **visualmente** y puede ser separada por un **proceso químico**. Puede ser una combinación entre sustancias en todos los estados físicos.

S	S	Bronce (Aleación)
L	L	Leche
G	G	Aire
S	L	Petróleo
S	G	Humo
G	L	Coca-Cola

- **Heterogénea:** Si se distinguen **visualmente** sus componentes y puede ser separada por un proceso físico. **Ej:** Cazuela, Agua-Aceite, Papas con Huevo, etc.

Estados de la Materia

Principales	Intermedios	Características
Sólido		Tiene forma y no es compresible
Sólido	Vítreo	Líquido de alta viscosidad que no tiene la capacidad de fluir
	Pastoso	Tiene alta viscosidad y es moldeable
	Gel	Suspensión coloidal de partículas sólidas en un líquido que le dan firmeza elástica
Líquido		No tiene forma y no es compresible
Gaseoso		No tienen forma y son compresibles
Plasma		Forma la mayor parte del universo, es un gas ionizado que se mueve libre

Propiedades de la Materia

Extensivas	Varían con la cantidad de materia	Peso, volumen, longitud
Intensivas o Específicas	No varían con la cantidad de materia	Pto de fusión, pto de ebullición, densidad, color