



COMPOSICIÓN DE LA MATERIA

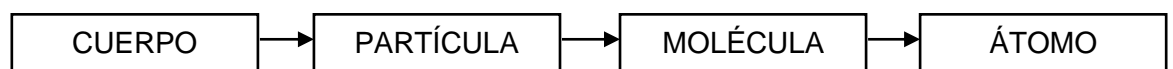
Todos los cuerpos se dividen en proporciones cada vez más pequeñas, en el orden siguiente

- A) **CUERPO:** Porción limitada de materia obtenida por medios mecánicos. Por ejemplo: una mesa, un libro.
- B) **PARTÍCULAS:** Parte más pequeña de un cuerpo obtenida por medios mecánicos. Por ejemplo: un gramo de harina
- C) **MOLÉCULAS:** Porción más pequeña de un cuerpo capaz de separarse y mantenerse separada sin alterar su constitución. Es obtenida por medios físicos. Por ejemplo: agua: H_2O , sal: $NaCl$, Oxígeno: O_2 .
- D) **ÁTOMO:** Porción mucho más pequeña y última de la materia. Obtenida por medios químicos. Por ejemplo: Hidrógeno: H , Oxígeno: O , sodio: Na .

PROPIEDADES DE LA MATERIA:

Son generales y particulares:

- **Propiedades Generales:** Son propiedades comunes para toda la materia son:
 1. **Extensión:** Propiedad de los cuerpos de ocupar un lugar en el espacio.
 2. **Impenetrabilidad:** Ya que dos cuerpos no pueden ocupar un mismo lugar en el espacio.
 3. **Inercia:** Todo cuerpo intenta mantener la posición de reposo a movimiento, si no hay una fuerza externa que la modifique.
 4. **Divisibilidad:** Puede subdividirse en cuerpos de tamaño menor, de diferente aspecto y forma, sin que por ello varíe.



5. **Porosidad:** Propiedad de tener espacios entre las partículas y las moléculas.
6. **Indestructibilidad:** La materia no se crea ni se destruye, sólo se transforma.

- **Propiedades Particulares:** Son propiedades que no son comunes a toda la materia son:
 1. **Dureza:** Resistencia que presentan los cuerpos para ser rayados.
 2. **Maleabilidad:** Propiedad de los cuerpos para ser reducidos a láminas.
 3. **Ductilidad:** Propiedad de ciertos cuerpos para reducirse a hilos muy delgados.
 4. **Tenacidad:** Resistencia que presentan los cuerpos para romperse por tracción.
 5. **Elasticidad:** Propiedad por la cual los cuerpos recobran su forma y volumen primitivo, cuando cesa la causa que los deforma.

Práctica de clase

01. Responde:

a) ¿Cómo se divide la materia?

.....
.....
.....

b) ¿Qué entiendes por átomo?

.....
.....

c) ¿Qué entiendes por molécula?

.....
.....

d) ¿Qué entiendes por partícula?

.....
.....

e) La materia tiene propiedades generales y particulares. Pero ¿A qué se refieren estas?

.....
.....
.....

- f) Escribe el nombre de las propiedades que presenta la carpeta en la cual te sientas.

.....
.....
.....

02. Completa los espacios con las propiedades de la materia.

- a) Ocupar un lugar en el espacio
- b) Dividirse en porciones cada vez más pequeñas
- c) Resistencia a ser rayados
- d) Transformación de metales a láminas muy delgadas

03. Escribe "V" o "F" en donde corresponda.

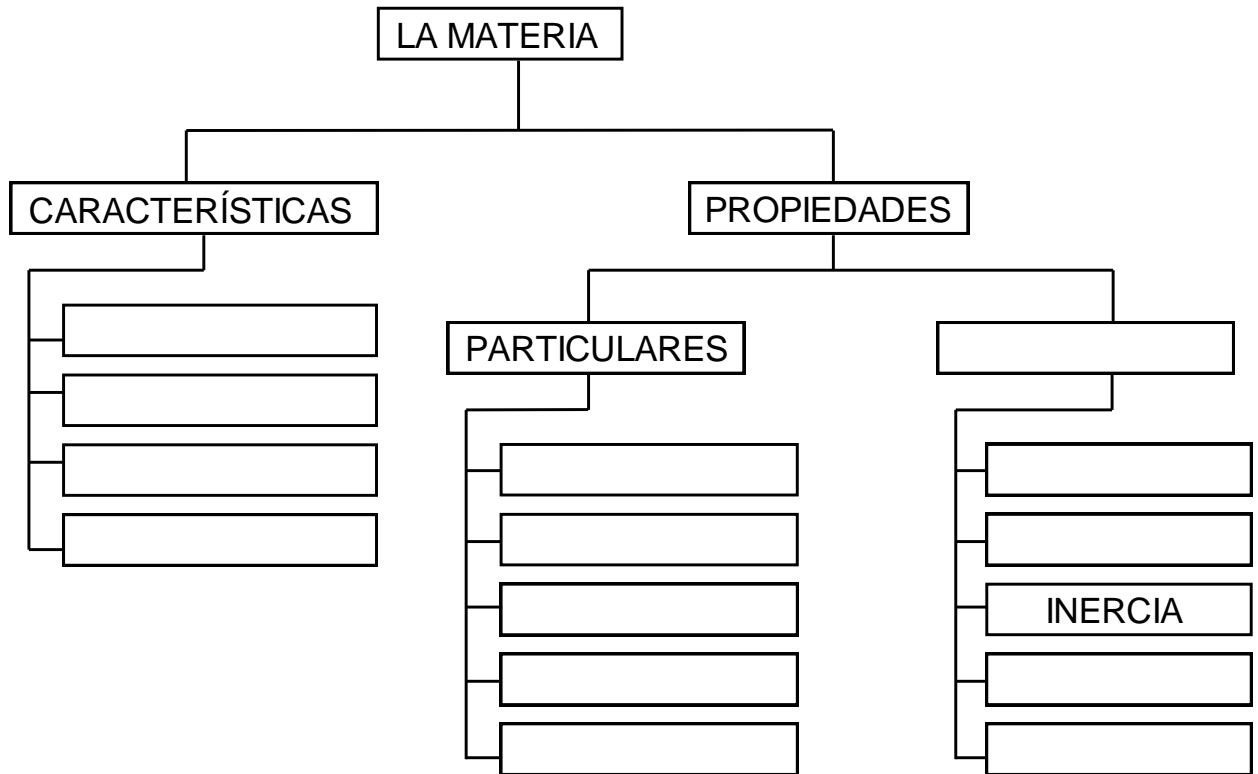
- a) La materia no se crea pero si se destruye. ()
- b) Todos los cuerpos son elásticos. ()
- c) Todo cuerpo intenta permanecer en reposo. ()
- d) El átomo es la mínima porción de materia. ()
- e) Las partículas son visibles al ojo humano. ()
- f) Las moléculas están constituidas por átomos. ()

04. Elabora un esquema en el cual representes la divisibilidad de la materia formulando un ejemplo.



TAREA DOMICILIARIA

01. Completa el esquema.



02. Relaciona con una línea recta las dos columnas referidas a las propiedades de la materia.

Dos cuerpos no pueden ocupar el mismo espacio durante el mismo tiempo.

Reducción de metales a hilos muy finos.

Resistencia de los cuerpos a ser rayados.

La materia no se crea ni se destruye sólo se transforma

Ductibilidad

Impenetrabilidad

Indestructibilidad

Dureza

03. Responde:

a) Cuáles son las principales formas que adopta la materia?

.....
.....
.....
.....

b) Según los filósofos de antigüedad ¿Cómo estaba formada la materia?

.....
.....
.....
.....