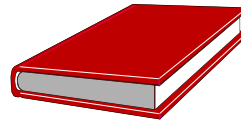
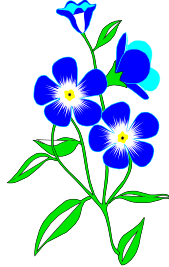


LA MATERIA

1. **Definición.-** Materia es todo aquello que ocupa un lugar en el espacio, que tiene masa y que impresiona nuestros sentidos. Por ejemplo:



2. **Propiedades:**

2.1. **Generales:** Son aquellas que dependen de la masa

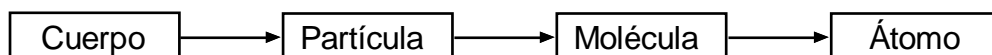
- A. **Extensión:** Propiedad de ocupar un lugar en el espacio.
- B. **Inercia :** Propiedad que indica el estado de reposo o movimiento de un cuerpo.
- C. **Impenetrabilidad :** Dos cuerpos no pueden ocupar el mismo espacio.
- D. **Porosidad :** Todo cuerpo posee espacios llamados poros.

2.2. **Específicas:** Son aquellas que no dependen de la masa.

- A. **Dureza:** Es la resistencia a ser rayados.
- B. **Tenacidad :** Es la resistencias a ser rotos.
- C. **Maleabilidad :** Se convierten en láminas delgadas.
- D. **Ductilidad:** Se convierten en hilos muy delgados.

3. **División y Composición de la Materia:**

Todo los cuerpos se dividen en porciones cada vez más pequeñas, en el orden siguiente:



- A. **Cuerpo:** Es una porción limitada de materia.
- B. **Partícula :** Es la parte más pequeña de un cuerpo.
- C. **Molécula :** Es la menor partícula obtenida por medios físicos.
- D. **Átomo :** Es la menor partícula obtenida por medios químicos.

4. **Estados de la Materia:**

- A. **Sólido :** En este estado la materia tiene forma y volumen definido.
- B. **Líquido :** En este estado la materia tiene volumen constante y adopta la forma del recipiente que lo contiene.
- C. **Gaseoso :** En este estado, la materia tiene forma y volumen variable.

Práctica de clase

I. Responde:

01. ¿Qué es Materia?

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

02. ¿Cuáles son las propiedades generales de la materia?

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

03. ¿Cuáles son las propiedades específicas de la materia?

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

04. ¿En qué estados puede presentarse la materia?

.....
.....

II. Formula un ejemplo de cuerpos que presenten las siguientes propiedades:

- Porosidad :
- Divisibilidad :
- Dureza :
- Maleabilidad :
- Elasticidad :

PILDORITAS

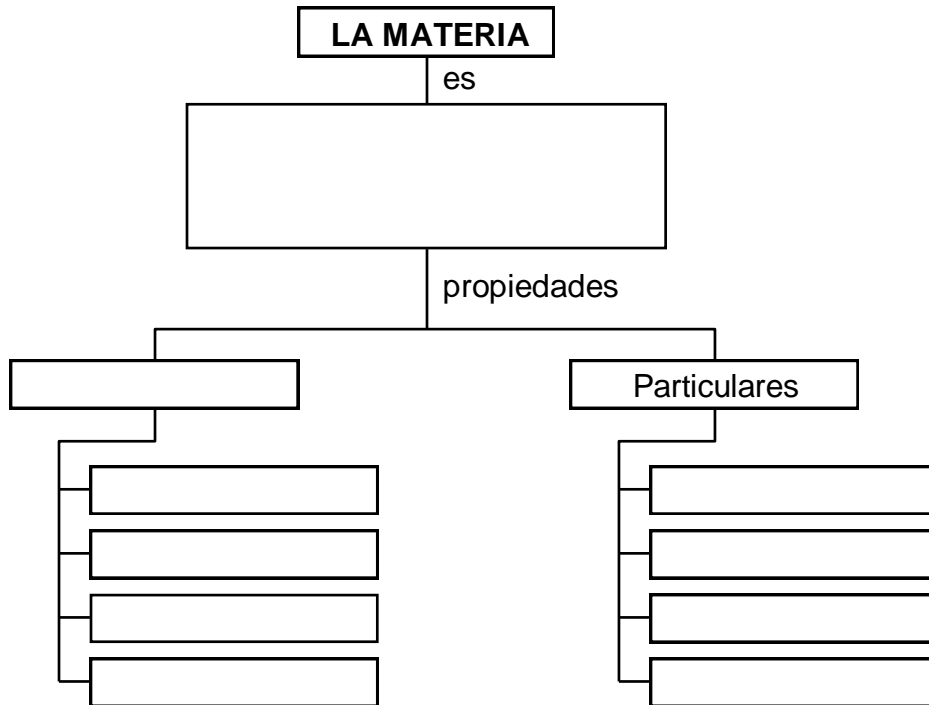
Sabías que ...

¿La materia se encuentra en distintos estados?

Los sólidos se caracterizan por su resistencia a cualquier cambio de forma, resistencia que se debe a la fuerte atracción entre moléculas que los constituyen. En estado líquido, la materia sufre a las fuerzas tendentes a cambiar su forma por que sus moléculas pueden moverse libremente unas respecto a otras. Los gases, en los que la moléculas están dispersas y mueven libremente, no ofrecen ninguna resistencia a los cambios de forma y muy poca a los cambios de volumen. Como resultado, un gas no confinado tiende a difundirse indefinidamente, aumentando su volumen y disminuyendo su densidad.

TAREA DOMICILIARIA

01. Completa el esquema conceptual de la materia:



02. Completa los espacios.

a) Propiedad de la materia que consiste en poner resistencia a ser rotos

.....

b) Todo cuerpo ocupa un lugar en el espacio

c) Todo cuerpo posee poros

d) Transformación de algunos cuerpos hasta hilos muy finos

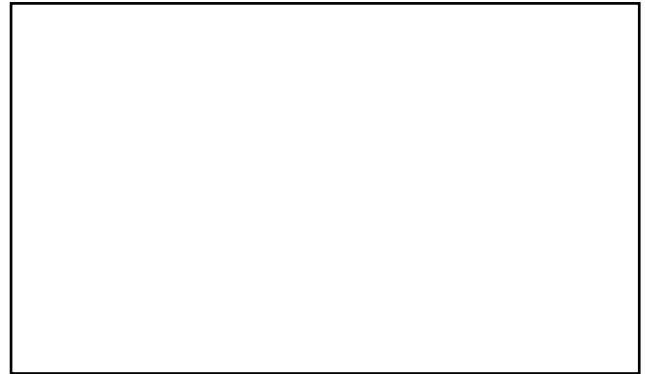
03. Escribe un ejemplo de ductilidad y tenacidad, luego represéntalo gráficamente.

DUCTIBILIDAD

.....

.....

.....

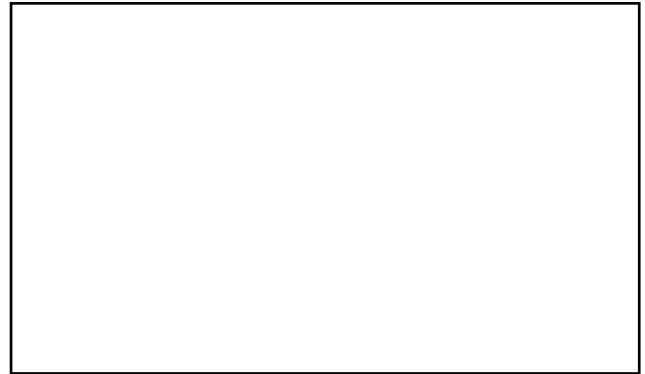


TENACIDAD

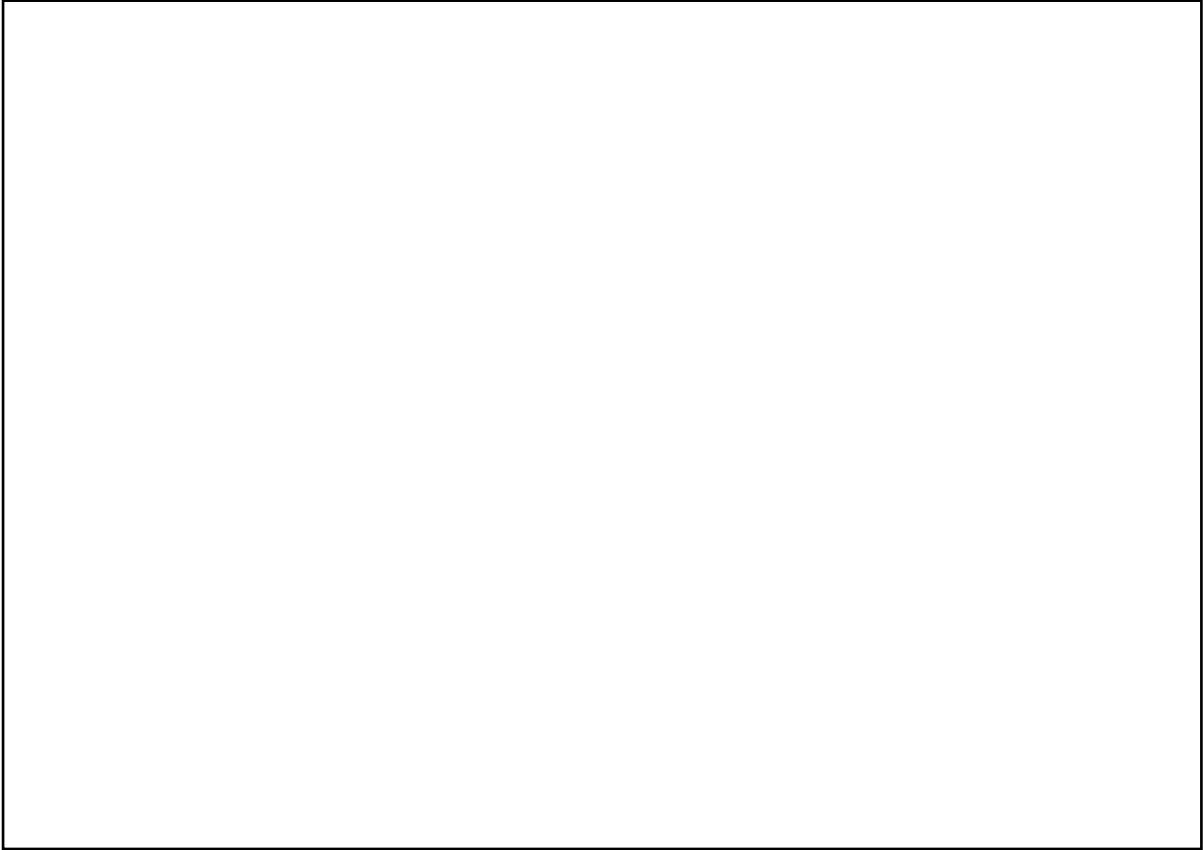
.....

.....

.....



04. Esquematiza cómo se divide la materia.

A large, empty rectangular box with a thin black border, intended for the student to draw a schematic diagram of how matter is divided.