

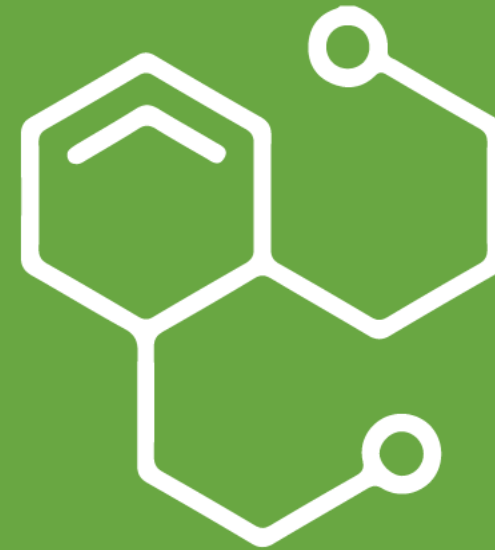


CHEMISTRY

Chapter 11

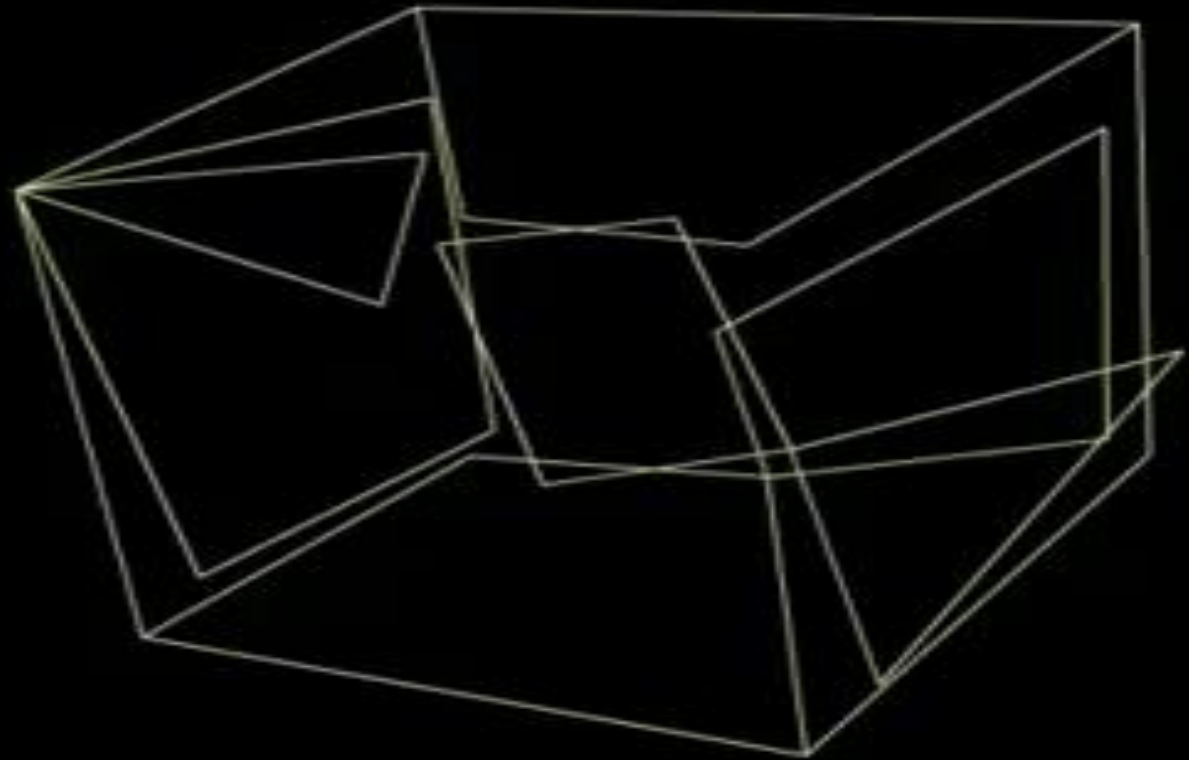
1th
SECONDARY

Propiedades físicas
de la materia



 **SACO OLIVEROS**

MOTIVATING STRATEGY





PROPIEDADES FÍSICAS

Lo presentan todos los cuerpos sin distinción y por tal motivo no permiten diferenciar una sustancia de otra.



Se define como cantidad de materia de una sustancia.

Para medir la masa de un cuerpo se utiliza la

Mineral Azules

Agua mineral

Globos con Helio

balanza

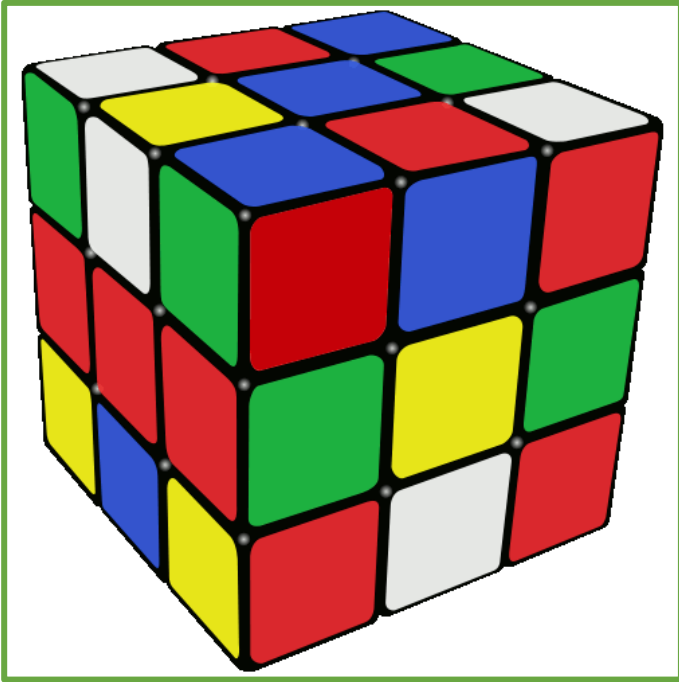
(He)



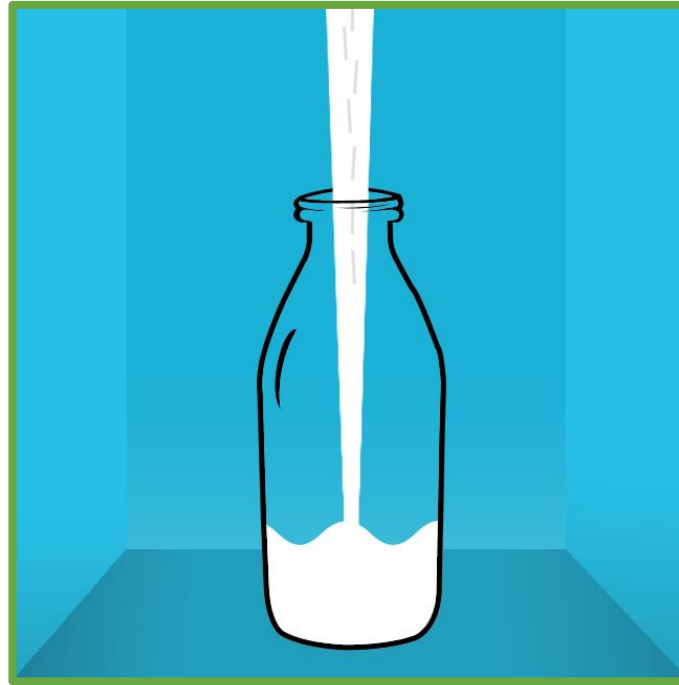
Masa = 500
gramos

Masa = 5 kg

Masa = 0,5 gramos



$V = 5 \text{ cm}^3$



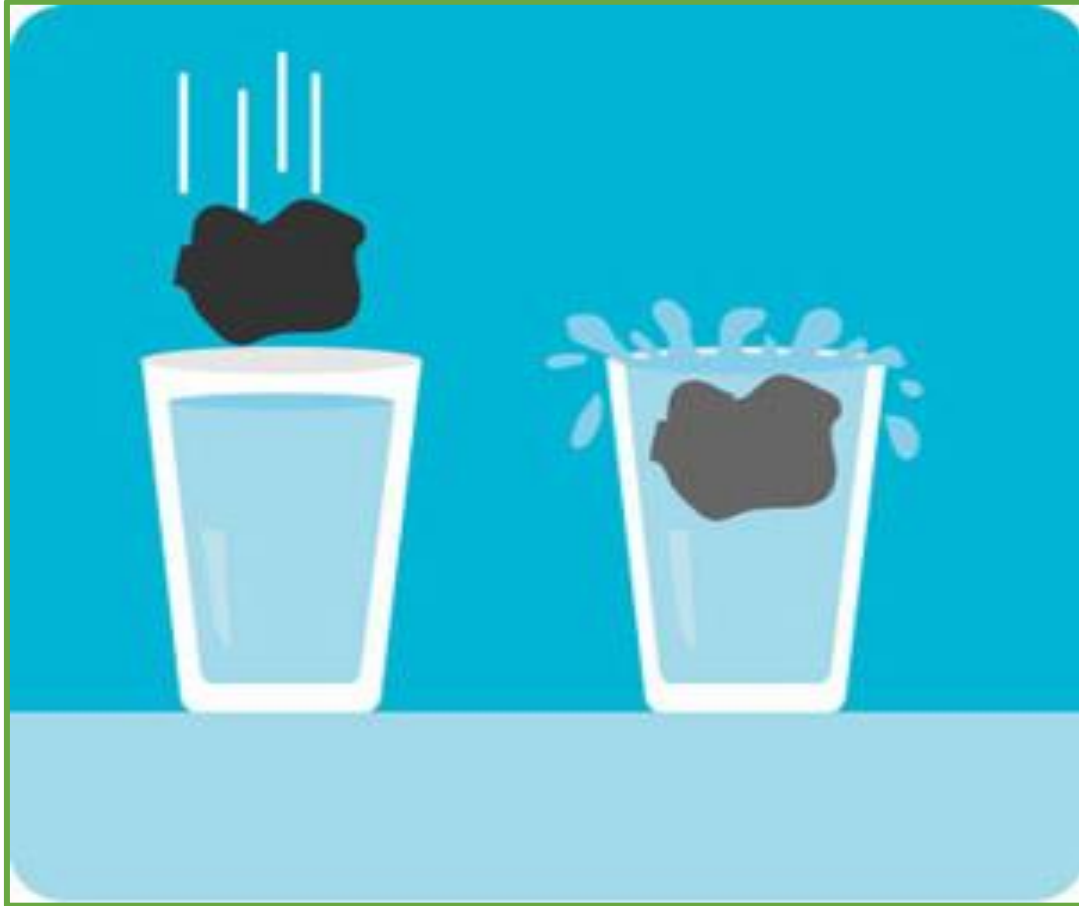
$V = 1 \text{ litro}$



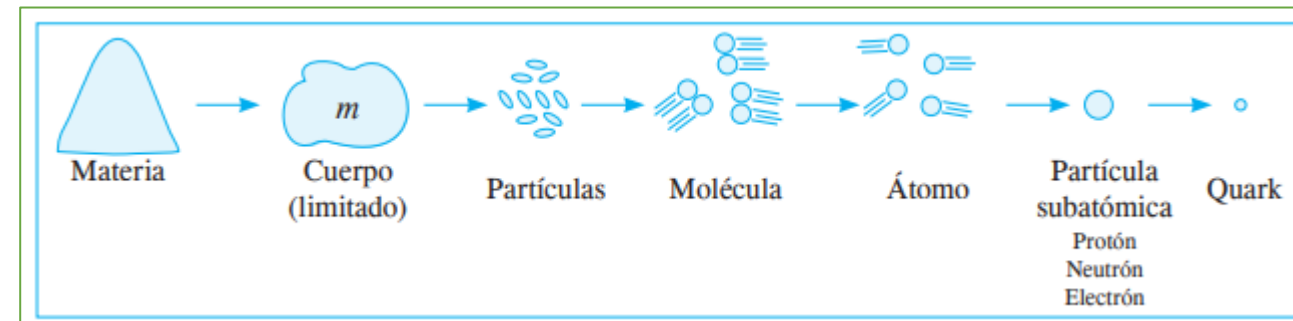
$V = 2000 \text{ m}^3 \text{ de Helio}$

IMPENETRABILIDAD

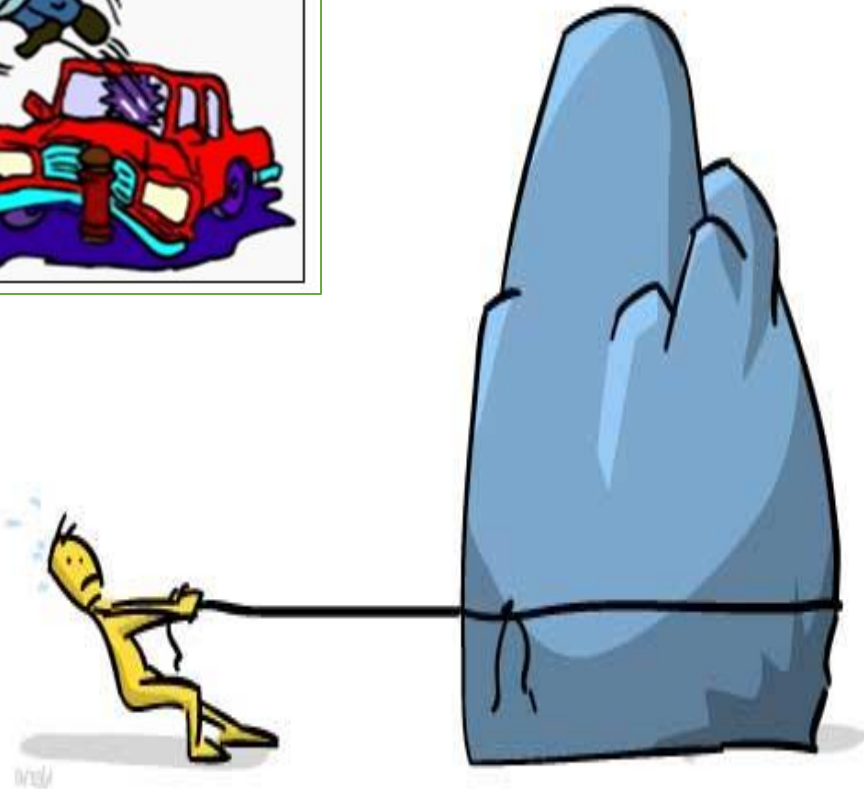
HELICO | THEORY



DIVISIBILIDAD



INERCIA



INDESTRUCTIBILIDAD

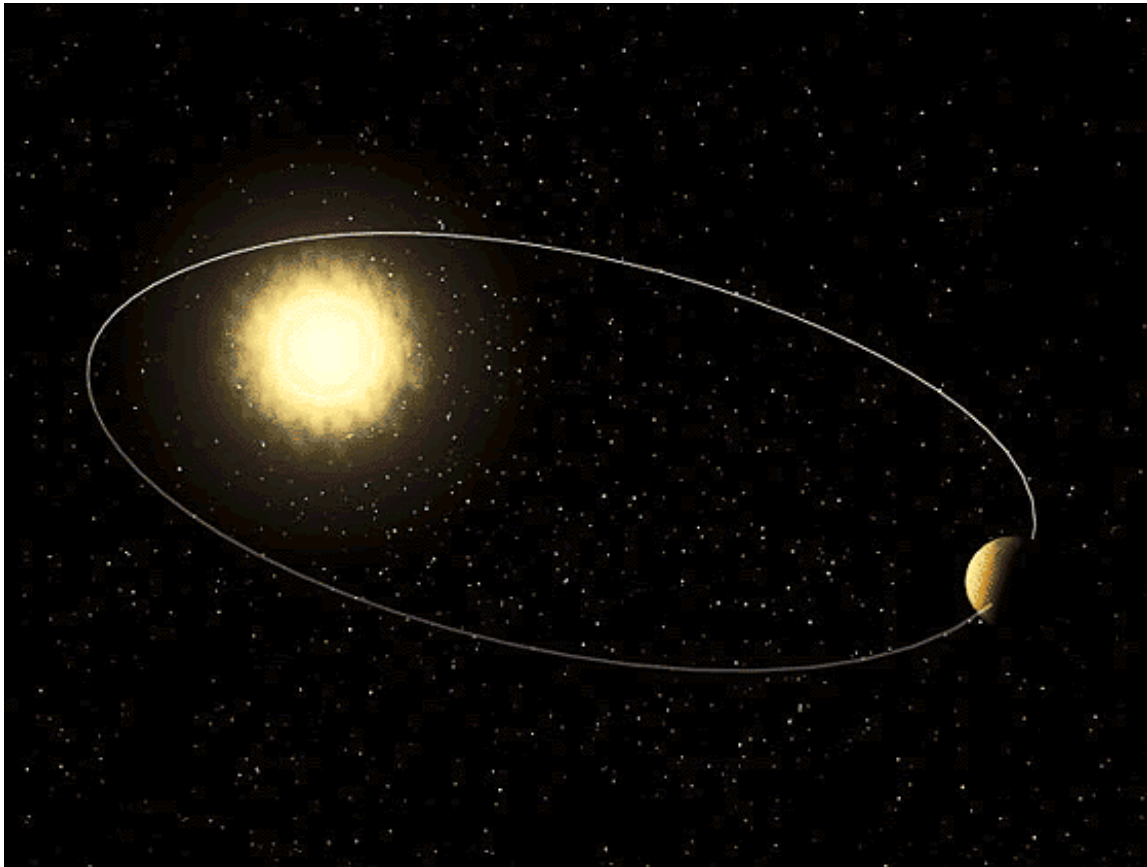


“La materia no se crea ni se destruye, solo se transforma”

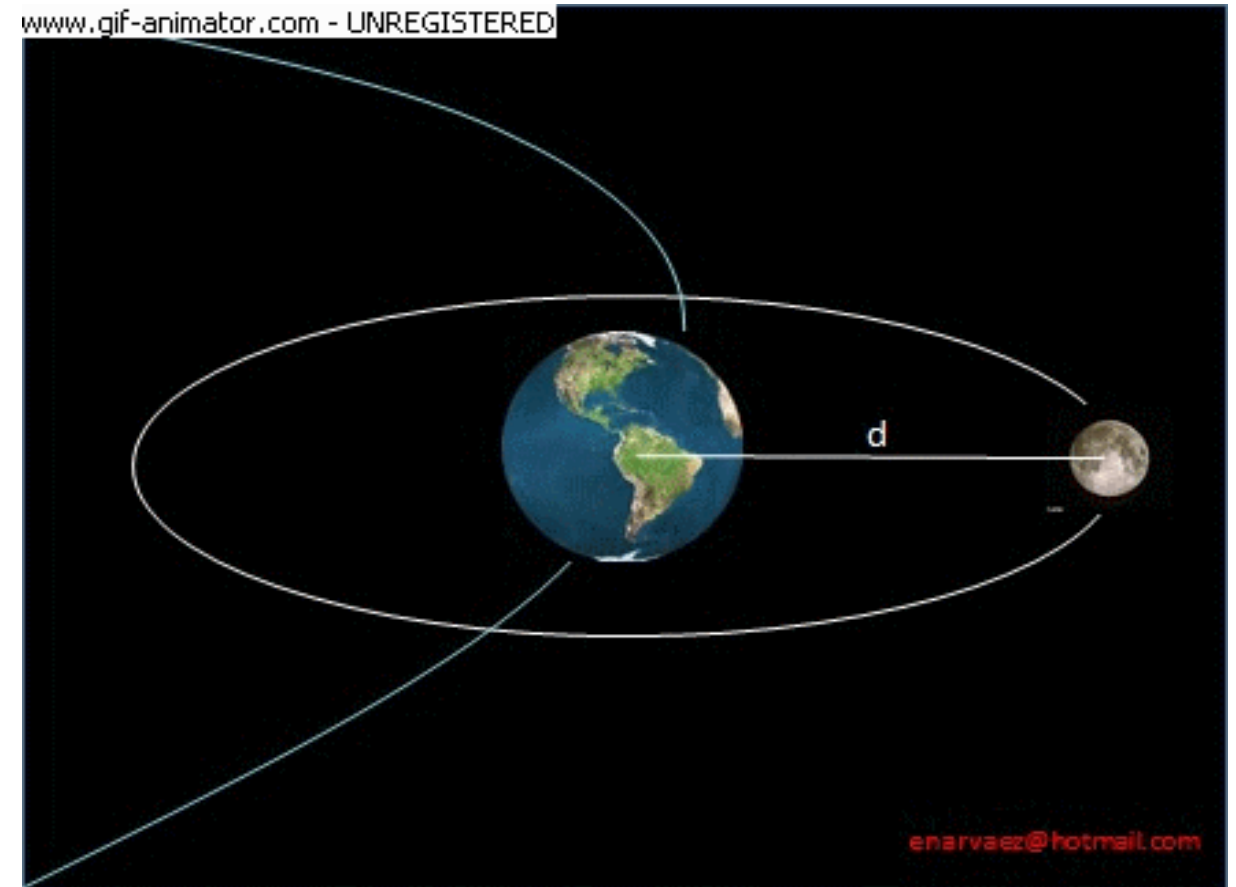




GRAVITACIÓN



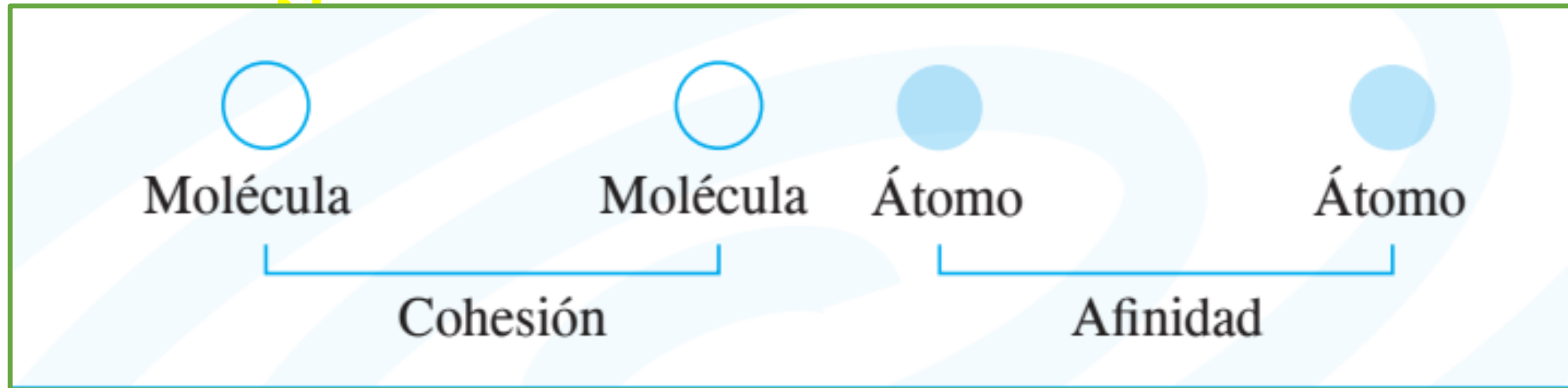
GRAVEDAD



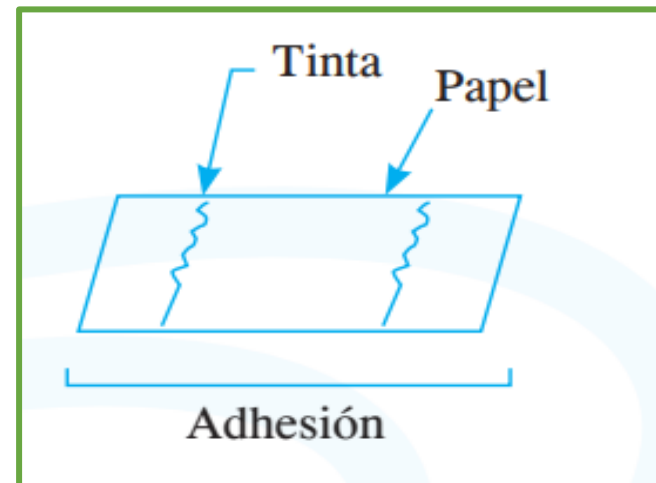


COHESIÓN

AFINIDAD



ADHESIÓN



POROSIDAD





PROPIEDADES ESPECÍFICAS O

- Para distinguir unas sustancias de otras hay que recurrir a las propiedades específicas, que sí son propias de cada sustancia.

DENSIDAD



DUCTIBILIDA



Hilos de Cu

Hilos de
Ag





MALEABILIDAD



Papel de
Aluminio (Al)

DUREZA



Diamante

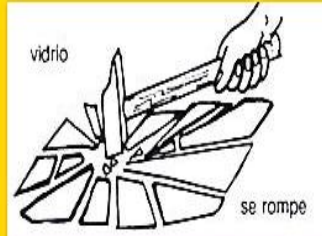


- Se relaciona con la capacidad de un material de aguantar golpes sin romperse.

Acero es tenaz



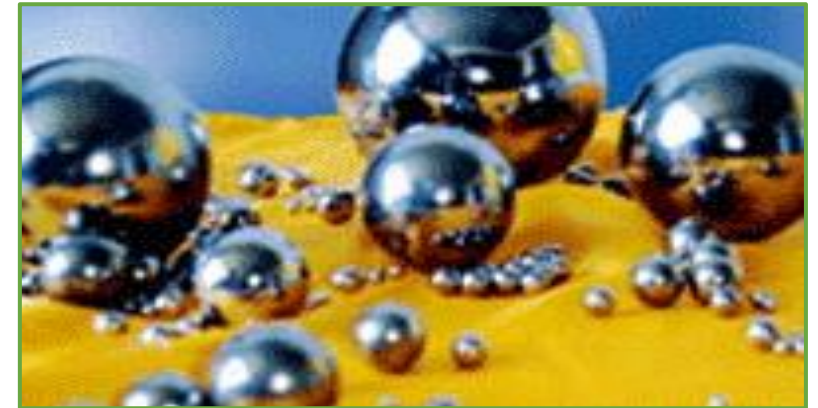
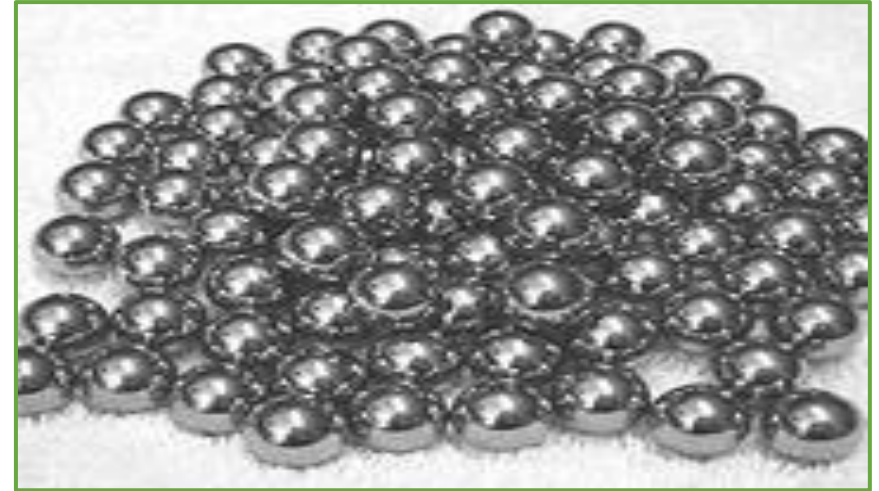
Los materiales frágiles se rompen fácilmente



FRAGILIDAD

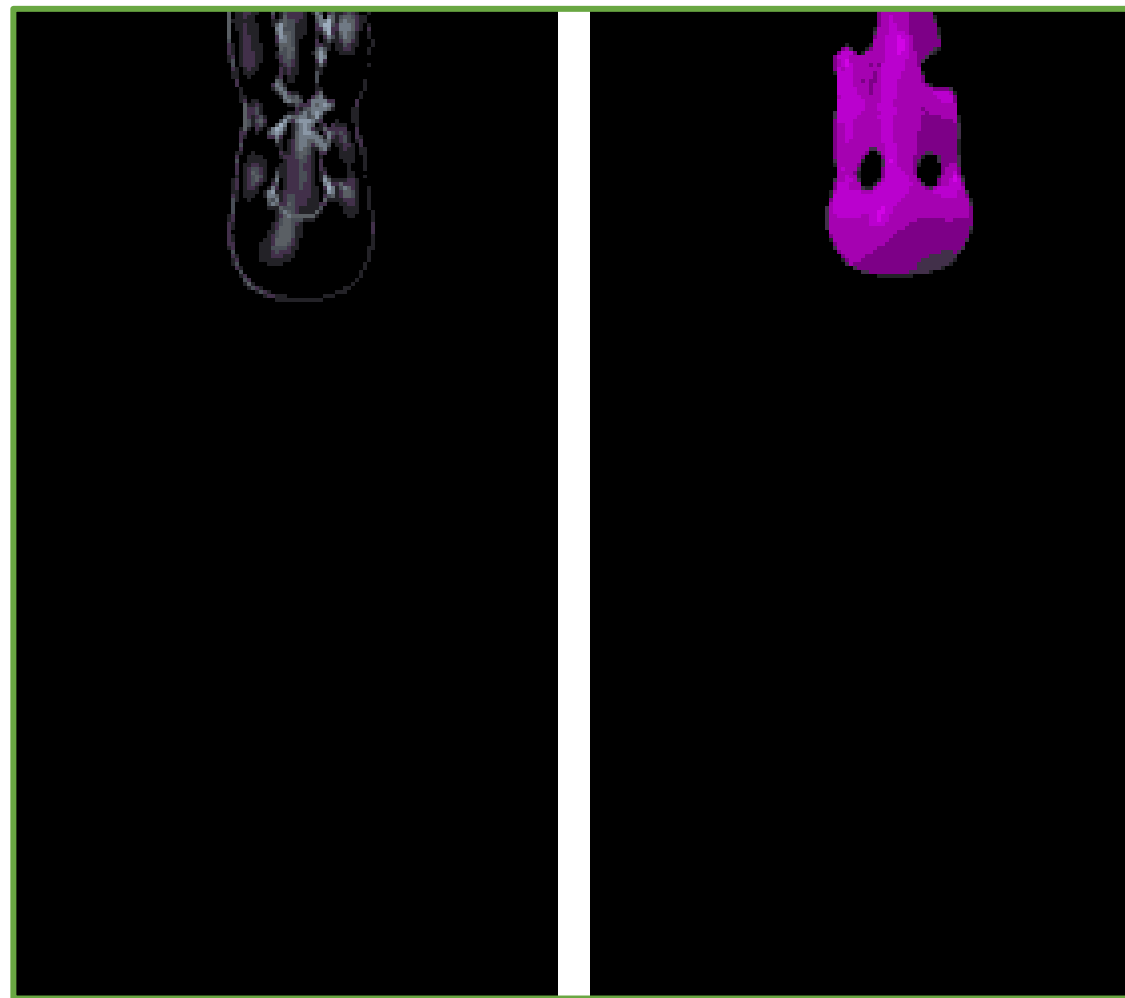
OPUESTO A TENACIDAD

Esferas de Acero





Miel de abeja



ELASTICIDAD

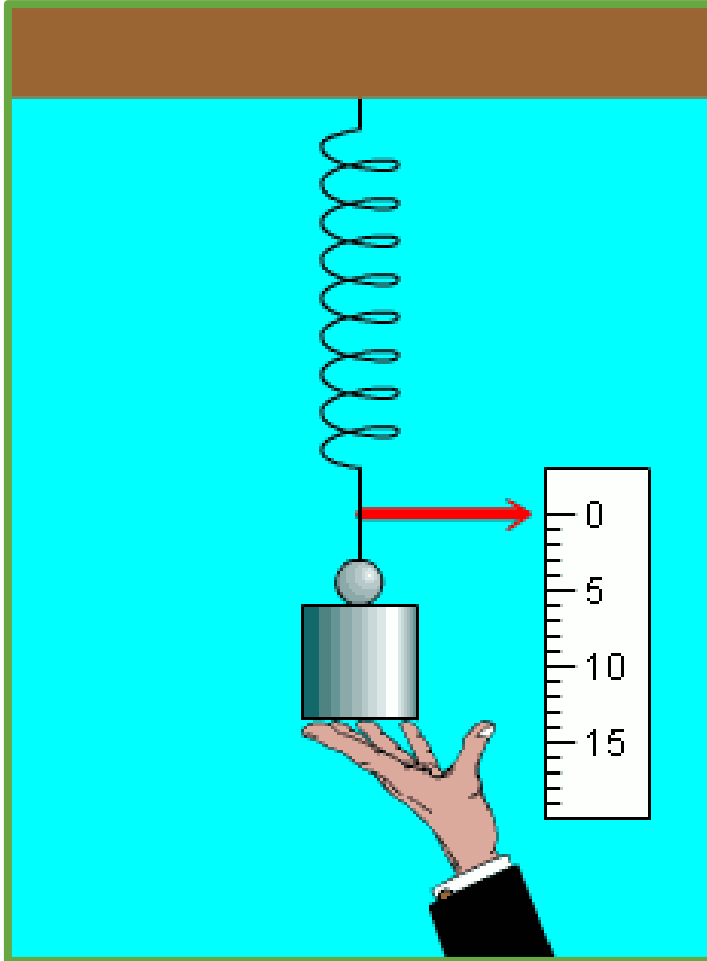
HELICO | THEORY



Liga



Jebe



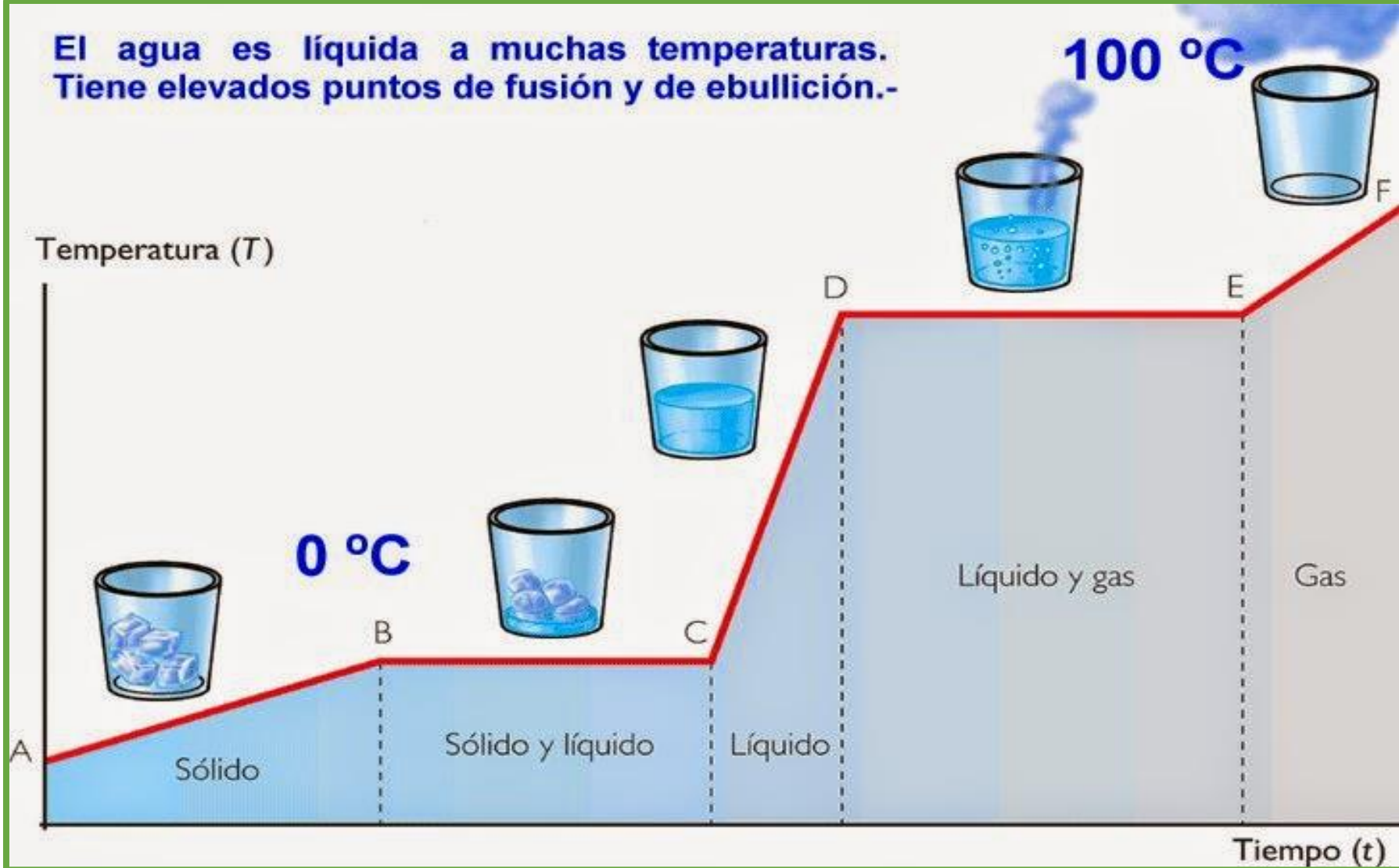
Resort

e





El agua es líquida a muchas temperaturas. Tiene elevados puntos de fusión y de ebullición.-

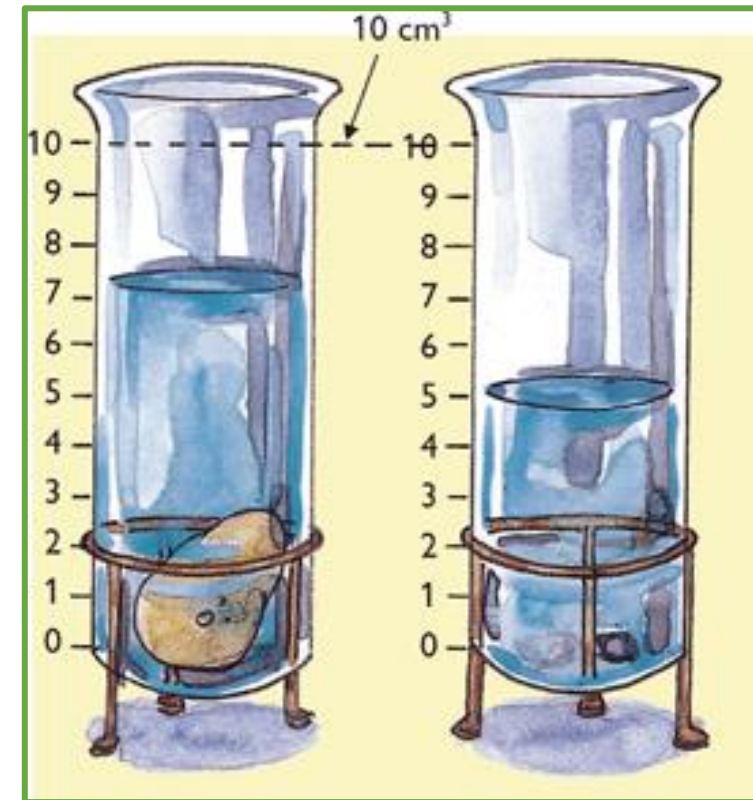




PREGUNTA No1

“Todo cuerpo ocupa un lugar en el espacio”. La propiedad anterior se denomina:

Volumen o Extensión





PREGUNTA No2

Presenta la propiedad de ductibilidad



A) Azufre

B) Cloro

C) Cobre

D) Oxígeno

E) Fósforo

Rpta : C



PREGUNTA No3

La unión de átomos se puede denominar

- A) Cuerpo
- B) Partícula
- C) Molécula
- D) Partícula Subatómica
- E) Quark

Rpta : C

PREGUNTA No4

Es la resistencia que ofrece un cuerpo al ser rayado

Dureza





PREGUNTA No5

Es el límite de la división de la materia actualmente conocida

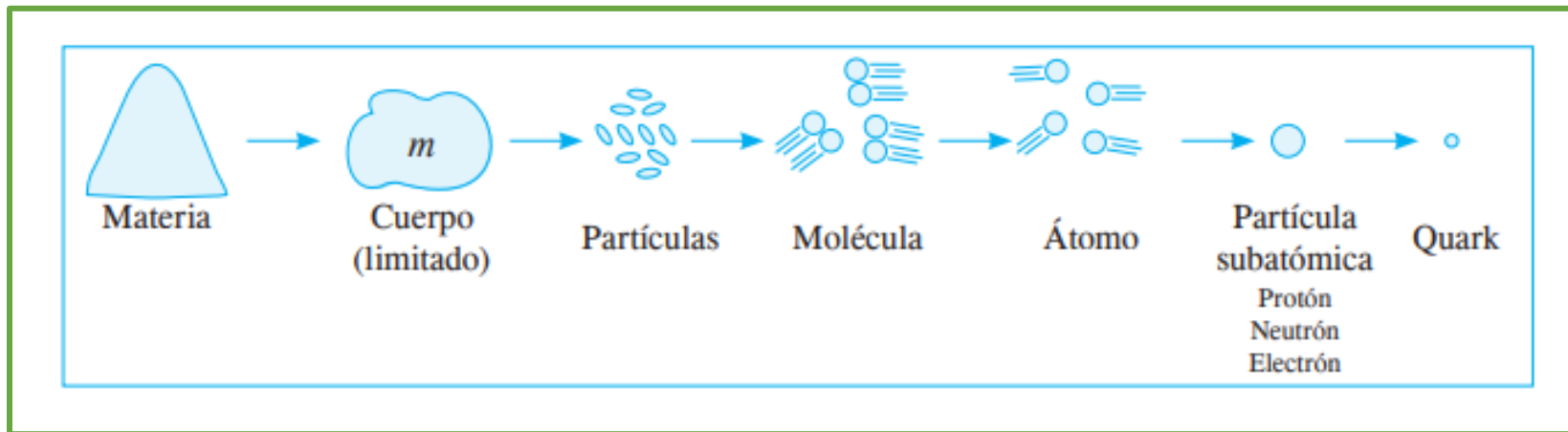
A) Molécula

B) Átomo

C) Partícula

D) Quark

E) Cuerpo



Rpta : D



PREGUNTA No6

Complete las siguientes proposiciones:

- El hierro es más Tenaz que el vidrio.
- La cohesión, es la atracción entre moléculas.
- El metal plata es maleable.

- A) Duro - afinidad - dúctil
- B) Frágil - adhesión - maleable
- C) Tenaz - afinidad - dúctil
- D) Fuerte - adhesión - maleable
- E) Tenaz - cohesión - maleable

Tenacidad: Resistencia que opone un cuerpo a romperse

COHESIÓN: ATRACCION ENTRE MOLECULAS

MALEABILIDAD: FORMACIÓN DE LAMINAS DE MTEAL

Rpta : E



PREGUNTA No7

Escriba verdadero (V) o falso (F) según corresponda, luego marque la alternativa correcta:

- Los metales generalmente son dúctiles y maleables. (**V**)
- La materia presenta masa y volumen. (**V**)
- La energía no presenta masa y volumen (**V**)

A) VVV

B) FFF

C) FVF

D) VFV

E) VFF

Rpta : A



Las propiedades generales de la materia se presentan tanto en la materia como en los cuerpos que son porciones de la misma. Si el color verde fuera propiedad general de la materia, todos los cuerpos serían verdes; como no es así, el color verde únicamente es propiedad específica de algunos cuerpos.

En las siguientes materias, diga quiénes presentan las mismas propiedades específicas.



ELASTICIDAD

RESORTE
GLOBO

FRAGILIDAD

VAJILLA
TIZAS
BOTELLA