

CHEMISTRY Chapter 09

1st secondary

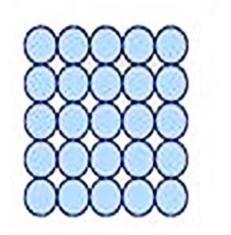


Estados físicos de la materia y cambios de fase.

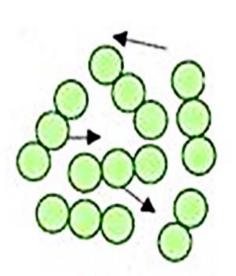




ESTADOS DE LA MATERIA



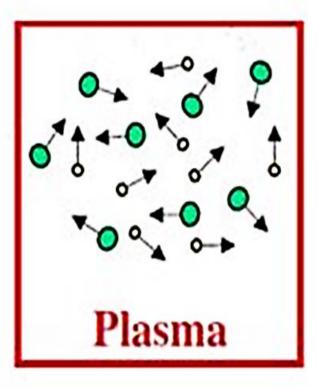




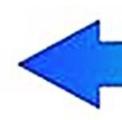
Líquido



Gas



Frío







ESTADO

Relación de fuerzas (Atracción y Repulsión)

Movimiento de partículas

Volumen
Forma
Compresibilidad

SÓLIDO

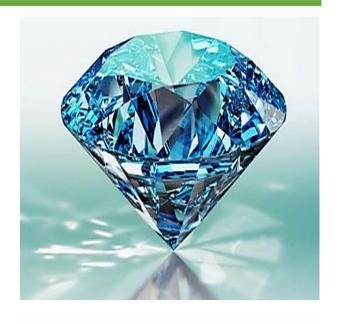
 $F_A > F_R$

Sin movimiento, solo posee vibración

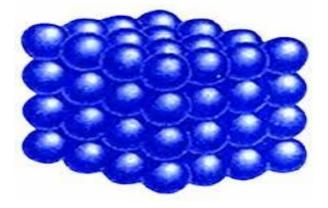
Definido

Definida

incompresible



SÓLIDO





ESTADO

Relación de fuerzas (Atracción y Repulsión)

Movimiento de partículas

Volumen
Forma
Compresibilidad

LÍQUIDO

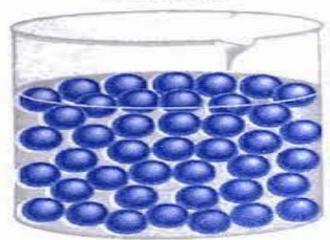
 $F_A = F_R$

Se deslizan y resbalan (fluyen)

Definido Variable incompresible



LÍQUIDO





ESTADO

Relación de fuerzas (Atracción y Repulsión)

Movimiento de partículas

Volumen
Forma
Compresibilidad

GASEOSO

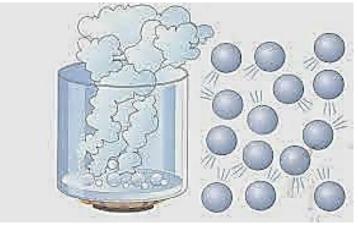
FA < FR

Desplazamiento rápido y caótico

Variable Variable

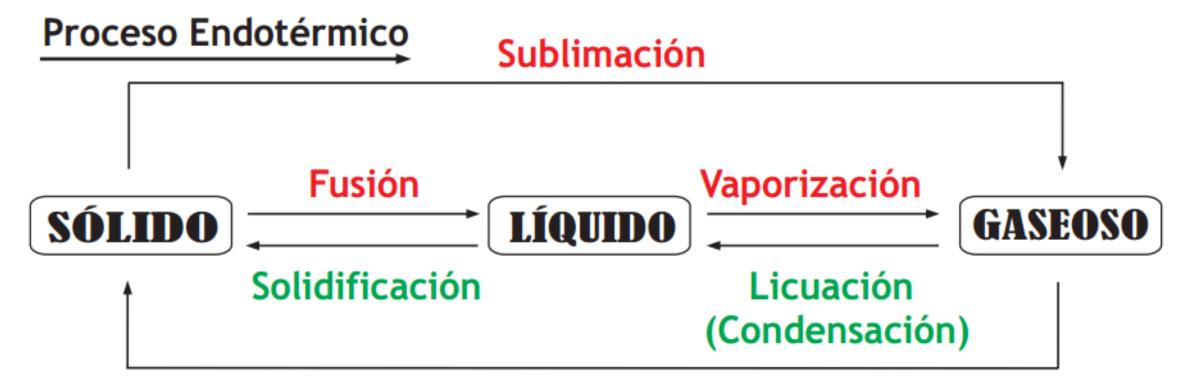
Comprensibles Expansibles







CAMBIOS DE ESTADO



Sublimación regresiva (deposición)

Proceso Exotérmico



SUBLIMACIÓN DEL HIELO SECO (C Q2)









Indique en qué estado se encuentra los siguientes elementos:

Resolución

Mercurio: Líquido

Plata: Sólido

Azufre: Sólido

Nitrógeno: Gaseoso.

Cloro: Gaseoso.





Respecto a los líquidos.

- I. Se pueden comprimir
- II. Adoptan la forma del recipiente que los contiene.
- III. Tienen volumen variable.
 - ¿Cuál (es) es (son) correcta(s)?

Resolución

- A) Solo I
- **®** Solo II
- C) Solo III
- D) I y II

Rpta: B





No corresponde(n) al estado gaseoso.

- I. Movimiento rápido de sus moléculas.
- II. Volumen variable.
- III. Forma definida.

Resolución

- A) Solo I
- B) Solo II
- Solo III
- D) Iyll

Rpta: C





El Sol, las estrellas, las auroras boreales, son manifestaciones del estado :

- A) Sólido
- B) Coloide
- C) líquido
- plasmático

Resolución

Rpta: D

CHEMISTRY



- 5
- La disminución de temperatura puede producir una _____de un _____.
- A) vaporización-líquido
- (3) licuación-gas
- C) fusión-sólido
- D) solidificación-gas.

Resolución

Rpta: B

6

El cuerpo humano presenta una estructura organizada: la gran parte de su composición esta formada de agua mientras que el resto esta conformado de órganos, huesos, tejidos, oxígeno y dioxido de carbono. Con respecto al texto mencionado contestar (V) o (F) según corresponda:

I. Gran parte del cuerpo se presenta en estado sólido

- **F**()
- II. El dióxido de carbono es vital para las funciones del cuerpo ya que se encuentra en estado gaseoso
 F)
- III. La sangre, la saliva y el agua no se encuentran en estado líquid ()

Rpta: FFF





El agua es vida, es parte esencial de muchos fenómenos. Sufre cambios físicos de acuerdo a la variación de la temperatura y/o presión, se puede encontrar en estado líquido, como el agua de los mares; en estado sólido, como los iceberg; gaseoso como los gases de la atmósfera.



Marque con un aspa (X) si estás de acuerdo o no con la proposición.

Proposición	Sí	No
Al cambio físico de sólido a lí-		X
quido se le llama sublimación.		
En el ciclo del agua ocurre la	V	
evaporación y condensación.	X	
Las nubes se forman al pasar el	X	
agua de gaseoso a líquido.		
Los cambios físicos ocurren		
cuando no hay cambio de tempe-		X
ratura y presión.		