

Asignatura: Físico-química Curso: 2° año "B" Docente: Patricia Cavalli

Correo electrónico: patri_cavalli@yahoo.com.ar

Queridos Estudiantes: Les propongo un nuevo trabajo, en el cual continuaremos avanzando en los contenidos prioritarios de la asignatura. **Solamente les voy a pedir que copien la actividades y las resuelvan, cuando lo terminen me lo envían para que pueda corregirlo, si tienen trabajos atrasados también pueden enviarlos, tengan presente que la realización de los mismos es fundamental para poder acreditar la asignatura.** Saludos

ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA

La materia puede hallarse en tres estados visibles Sólido, Líquido y gaseoso, tal como vemos que el agua se presenta en la naturaleza en dichos estados. **También se menciona un cuarto estado para la materia: El estado Plasma:** Se trata de un gas ionizado (significa con cargas positivas y negativas), el plasma ocupa la mayor parte del universo, las estrellas, etc.

<i>1º Estado sólido</i>	<i>2º Estado líquido</i>	<i>3º Estado gaseoso</i>
a) Los sólidos se caracterizan por poseer forma propia.	a) No tienen forma propia.	a) No tienen forma propia.
b) Sus moléculas se hallan en estado de ordenación regular.	b) Sus moléculas no se hallan en estado de ordenación regular.	b) Sus moléculas tienen mucha movilidad y ésta se cumple en espacios muy grandes con respecto a su propio volumen. Poseen fuerza expansiva.
c) Por ello, el estado sólido verdadero se halla asociado a una forma cristalina definida.	c) Tienen superficie plana y horizontal.	c) No tienen superficie libre.
d) El volumen del sólido cambia poco con la presión: los sólidos no son compresibles.	d) Se comprimen con dificultad: tampoco son compresibles.	d) Son fácilmente compresibles.
e) Entre sus moléculas predomina la fuerza de atracción (Fuerzas de van der Waals).	e) Las fuerzas de atracción y repulsión entre sus moléculas están equilibradas.	e) Predominan entre sus moléculas las fuerzas de repulsión. Las fuerzas atractivas de van der Waals son despreciables.

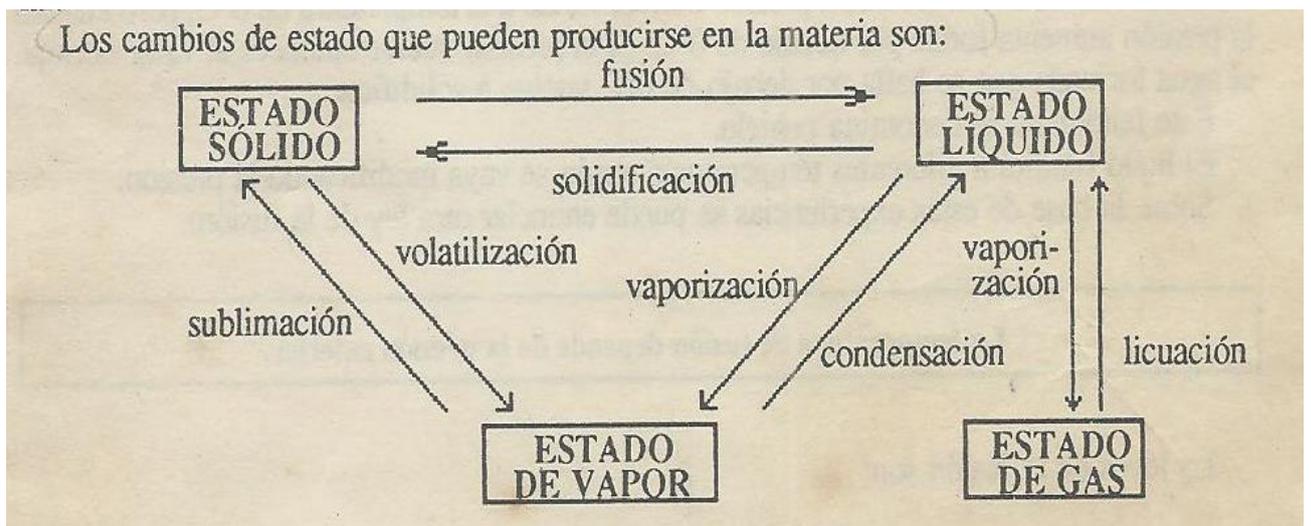
Teoría Cinético molecular de la materia

Dicha teoría se ocupa de estudiar **el movimiento (cinética)** de las partículas en el interior de la materia. Se representa a través de un modelo (forma gráfica de círculos que representan a las partículas en movimiento)

Teoría Cinético molecular



Cambios de Estado (copiarlo)



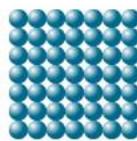
Actividades

Leer toda la información proporcionada en este trabajo, **copiar las preguntas en el trabajo y responderlas:**

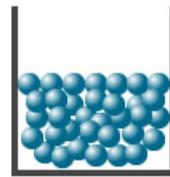
- 1- ¿En cuántos estados se presenta el agua en la naturaleza? Dar ejemplos donde los observes de forma cotidiana.
- 2- ¿En cuántos estados se presenta la materia, contando al estado plasma? Nombrarlos
- 3- Completar las oraciones con la palabra correcta (sacarlas del cuadro Los estados de la materia):
 - a) El estadoes fácilmente compresible.
 - b) Las Fuerzas atractivas o repulsivas entre las moléculas se denominan.....
 - c) En el estado..... las fuerzas de atracción y repulsión entre sus moléculas están equilibradas
 - d) En el estadopredominan las fuerzas de atracción.
 - e) En el Estado.....predominan las fuerzas de repulsión.
 - f) En el estadolas moléculas se adaptan a la forma del recipiente que lo contiene, se comprimen con mucha dificultad, por lo que no son compresibles
 - g) Poseen forma propia y no son compresibles, en el estado.....
- 4- ¿Qué significa cinético molecular?
- 5- Graficar y anotar el nombre correcto, según la teoría cinético molecular:



Estado -----



Estado -----



Estado -----

- 6- Copiar el cuadro de **Cambio de Estado** y completar la oración, con el nombre correcto (ver cuadro Cambios de Estados):
 - a)- Pasaje del estado Líquido a Gaseoso
 - b)- Pasaje del estado Gaseoso a Líquido
 - c)- Pasaje del estado Vapor a Líquido
 - d)- Pasaje de Líquido a Sólido