

E.E.T. N^a Dr. Joaquín Castellanos

Clase de Física y Química I

Cursos: 1^o Año del Ciclo Básico Técnico-Turnos Mañana y Tarde-

Tema: Estados de la Materia

.-Prof. María Alejandra Fabián (1^o 4^o Turno Mañana y 1^o 2^o, 1^o 3^o y 1^o 4^o Turno Tarde)

marialefabi@hotmail.com

.-Prof. Mario López (1^o 1^o y 1^o 3^o Turno Mañana)



marlop_28@hotmail.com

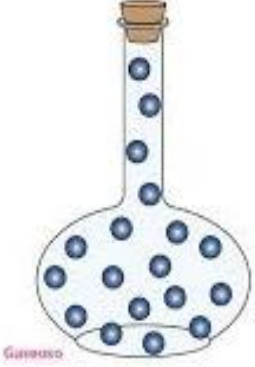
.-Prof. Noelia Gómez (1^o 2^o Turno Mañana)

diamante10@gmail.com

.- Prof. Norma Ibarbalz (1^a 1^a Turno Tarde)

INTRODUCCION

Estados de la Materia/ Representación molecular	Características	Ejemplos
<p>SOLIDO</p>  <p>Sólido</p>	<ul style="list-style-type: none">.-Predominan las fuerzas de atracción sobre las de repulsión intermoleculares..-Con pequeños espacios entre las moléculas..-Las moléculas carecen de movimiento de traslación..-Son rígidos, compactos e incompresibles (es decir dentro de ciertos límites no se deforman por presión pero pasado el límite se rompen). <p>.-Con forma y volumen propio.</p>	<p>hierro madera cobre hielo</p>
<p>LIQUIDO</p>  <p>Líquido</p>	<ul style="list-style-type: none">.-Las fuerzas de atracción y repulsión se hallan equilibradas..-Los espacios intermoleculares son medianos..-Las moléculas se mueven con cierta velocidad deslizándose unas sobre otras (fluyen) y se derraman modificando su forma..-Las moléculas superficiales forman una superficie llamada tensión superficial..-Son muy poco compresibles es decir la presión puede modificar su volumen disminuyéndolo pero en pequeña medida. <p>.-Con volumen y sin forma propia(adopta la forma del recipiente que lo contiene).</p>	<p>alcohol vinagre agua lavandina</p>

Estados de la Materia/ Representación molecular	Características	Ejemplos
 <p data-bbox="164 636 316 669">GASEOSO</p>	<ul style="list-style-type: none"> .-Predominan las fuerzas de repulsión intermoleculares. .-Con grandes espacios entre las moléculas. .-Las moléculas están en continuo movimiento de traslación rectilíneo y de rotación sobre su eje chocando entre sí y con las paredes del recipiente ocupando un volumen cada vez mayor (recibe el nombre de expansibilidad). Se “escapan” si el recipiente tiene orificios (eso recibe el nombre de efusibilidad) y se mezclan con otras moléculas gaseosas diferentes con facilidad (esa propiedad recibe el nombre de difusión). .-Son muy compresibles, es decir disminuyen su volumen por aumento de presión pasando al estado líquido. .-Sin forma ni volumen propio. 	<p>oxígeno dióxido de carbono vapor de agua aire</p>

ACTIVIDADES

1.-Indica el estado de la materia al que se hace referencia:

- a) Con movimiento de traslación rectilíneo y desordenado de las moléculas.....
- b) Con volumen y forma del recipiente que lo contiene.....
- c) Predominio amplio de las fuerzas de repulsión intermolecular.....
- d) Son compactos e incompresibles.....
- e) Moléculas dotadas de gran cantidad de energía cinética.....
- f) Cuando están en reposo su superficie es horizontal.....
- g) Con pequeños espacios intermoleculares.....
- h) Las moléculas sólo vibran en un punto fijo.....

2.-Resuelve el siguiente anagrama que integra también lo trabajado en la clase anterior.

```

L _ _ _ _ _ a)
b) _ _ _ _ _ A
      M _ _ _ c)
      _ A _ _ _ d)
      _ T _ _ _ e)
      _ E _ _ _ _ _ _ _ _ _ f)
g)      _ R _ _ _ _
h) _ _ _ _ _ I _
      _ A _ _ _ _ i)

```

- a) Estado de la materia que adopta la forma del recipiente que lo contiene.
- b) Menor porción de materia formada por la agrupación de átomos.
- c) Se refiere a la cantidad de materia.
- d) Uno de los estados de la materia que no tiene forma ni volumen propio,
- e) Fuerza responsable del acercamiento molecular.
- f) Propiedad de los gases de ocupar grandes espacios.
- g) Fuerza responsable de que los gases se licuen.
- h) Cada una de las clases de materia.
- i) Estado de la materia con gran desorden molecular.

