


FISICOQUIMICA	2º B	Trabajo N°2
TEMA: Materia. Propiedades. Estados de la materia. Cambios de estado. Leyes de los gases.		
Fecha de entrega: a convenir en clase		Profesora: Fernanda Zapata
Envío de trabajos o consultas por el aula de Classroom de la materia		
	<p><i>El TP n° 2 se desarrollará en clase presencial y las pautas de trabajos a realizar en casa se darán en la misma clase. <u>No deben resolver el TP, solo descargarlo, imprimirlo o fotocopiarlo en la biblioteca de la escuela.</u> Este TP n° 2 nos llevara varias clases realizarlo.</i></p>	

Parte 1: Materia y sus propiedades

Definimos entre todos los siguientes términos: materia, masa, peso, materiales, propiedades extensivas y propiedades intensivas

Actividad N° 1

Indicar si los siguientes ejemplos pertenecen a propiedades intensivas, extensivas o ambas:

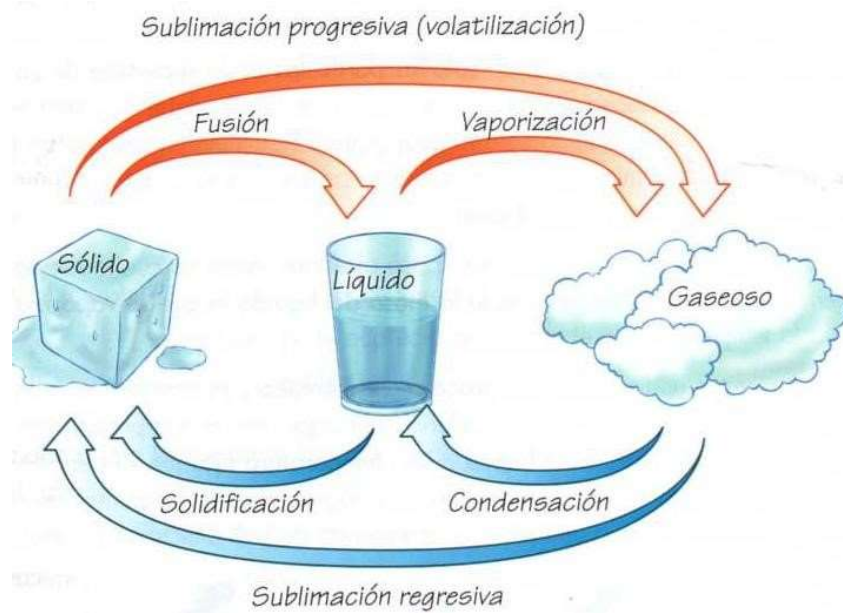
- 1 kg de tomates rojos
- Pollo podrido
- Salsa hirviendo
- 2 personas bailando bachata
- La gravedad de la tierra es de $9,8 \text{ m/sg}^2$

Parte 2: Estado de agregación de la materia

Actividad N° 2: Completar el siguiente cuadro:

	SOLIDO	LIQUIDO	GASEOSO	PLASMA
Definición				
Características/ Propiedades				
Ejemplos				

Parte 3: Cambios de estados



Actividad N° 3: ¿Qué cambios de estado ocurren en las siguientes situaciones?:

- a- Cubren una pizza con queso y la cocinan al horno
- b- Ponen a calentar agua en la pava y se olvidan de apagar el fuego
- c- Colocan helado que sobro nuevamente en el congelador
- d- Se empaña el espejo del baño cuando se bañan
- e- Salen de la pileta mojados y se secan al sol
- f- Agregan hielo a su bebida

Parte 4: Cambios físicos y químicos

Definimos entre todos que es cada uno.

Actividad N° 4: En la siguiente imagen indicar cual pertenece a un cambio físico y cual a un cambio químico.



Parte 5: Repaso de partes anteriores

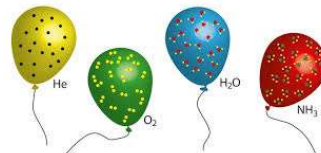
Actividad N° 6: observamos la siguiente imagen y a partir de la misma respondemos:



- Indicar un material de origen natural y uno de origen artificial.
- Indicar un objeto sólido, uno líquido y uno gaseoso
- Indicar dos cambios de estado
- Indicar un cambio químico y uno físico
- Dibujar un elemento sólido, uno líquido y un cambio de estado.

Parte 6: Estado Gaseoso. Leyes de los Gases

Observemos las siguientes imágenes:



- Definimos entre todos que es un gas y que es un gas ideal
- Definimos entre todos que es una variable y específicamente que son las variables de estado que afectan al estado gaseoso.
Explicamos entre todos las unidades en las cuales se expresan.

9- ¿Qué es la Teoría Cinético Molecular? ¿Cuáles son sus principales enunciados?

Actividad N°7: Expliquemos, según el modelo de partículas (Teoría Cinético Molecular), las siguientes situaciones:

- Una soda está varias horas en la heladera. Cuando presionas la cabeza del sifón, ¿el gas sale con más o menos fuerza que si la botella hubiera estado varias horas al sol?
- Pensemos en la rueda de una bicicleta luego de pedalear varios kilómetros. ¿Cómo la sentirás cuando apoyas la mano sobre ella? ¿Cómo te parece que estarán las partículas que forman el aire dentro de la rueda respecto de la distancia y el movimiento?
- ¿Qué sucede con las partículas de gas cuando abris una garrafa? ¿Cómo se modifica la distancia entre ellas?

10- Leyes de los gases. Entre todos en clase, completamos estos puntos.

