

Trabajo practico integrador

Fisicoquímica 2°A

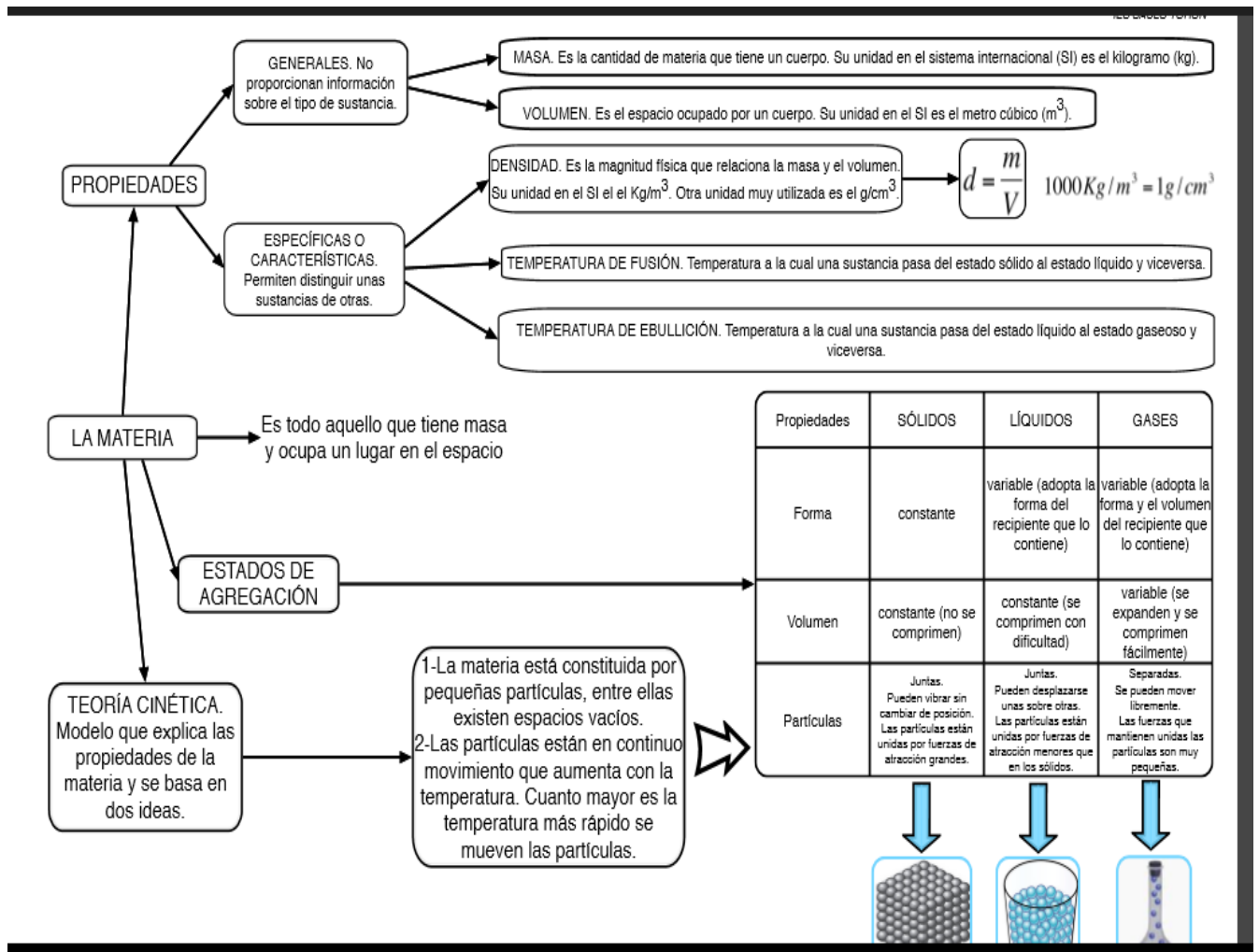
DOCENTE: Maurente Adriana

CONTACTOS:


WhatsApp: 2241471454


Mail: adrianamaurente@hotmail.com

1. Estados de la Materia (modelo cinético-molecular)





 Procesos **endotérmicos** (absorben calor):
 fusión, evaporación y sublimación.

 Procesos **exotérmicos** (liberan calor):
 congelamiento, condensación y deposición.

- Completar los cuadros indicando a qué estado de la materia corresponde cada agrupación de partículas.
 - ¿Cómo están las partículas en cada estado? ¿están juntas, separadas, qué características tiene cada estado?
 - ¿Qué pasa con esas partículas cuando pasan de un estado a otro? Puede ejemplificar con dibujos como es que esas partículas pasan de estar unidas a estar más distanciadas o viceversa y si en cada caso se consume energía o se libera.
- Te dejo un video que puede ayudarte <https://youtu.be/YF62aZKRjsY>
- Elije un material (como por ejemplo plástico, metal, cuero, líquido) y describe que propiedades intensivas y extensivas (generales o específicas) posee.
- Sistemas homogéneos y heterogéneos, componentes y fases

Clasificación de sistemas materiales

Un sistema material puede estar formado una o más fases y de esta forma los clasificamos en:

Sistemas materiales	Homogéneos:	1 fase
	Heterogéneos:	2 ó más fases
	Inhomogéneos:	Las fases no son distinguibles



Ejemplo: aceite

Homogéneo: 1 fase



Ejemplo: aceite y agua

Heterogéneo: 2 fases



Ejemplo: agua jabonosa

Inhomogéneo: fases no distinguibles

Como vemos en el cuadro, cuando realizamos mezclas se producen distintos sistemas. Las **FASES**, Son las “capas” que podemos ver y los **ELEMENTOS**, son los “ingredientes” que ponemos en las mezclas.

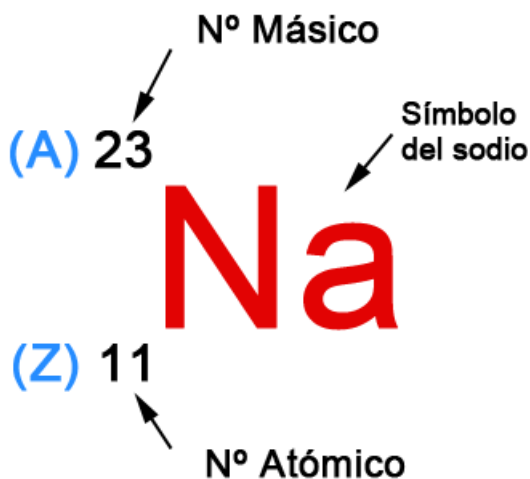
a) Realiza un dibujo como el del ejemplo, inventando 3 sistemas homogéneos y 3 heterogéneos indicando fases y componentes.

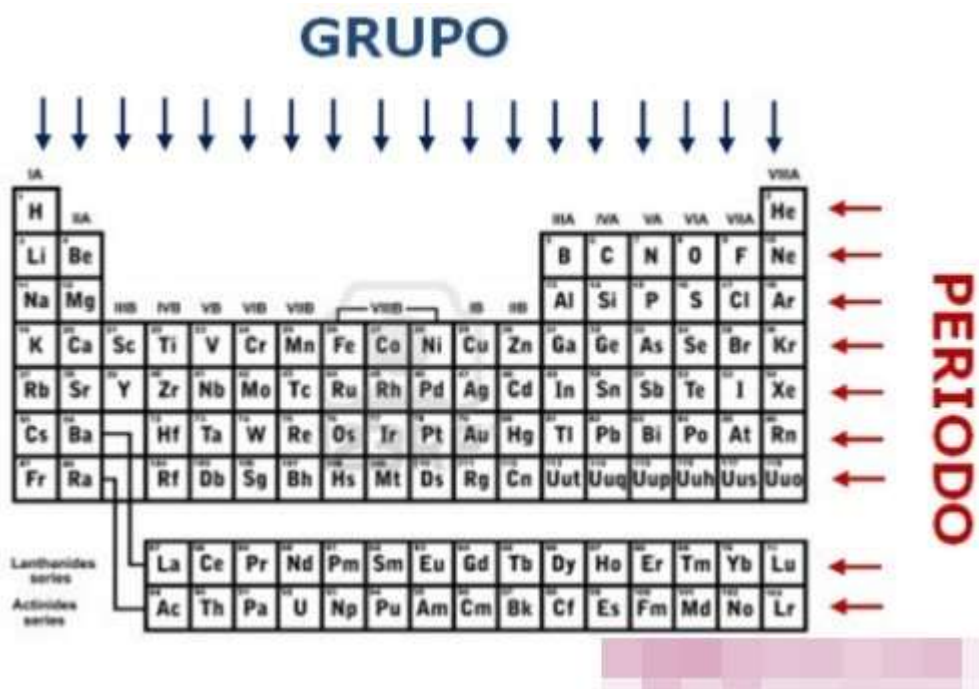
b) Realiza un sistema de:

- 3 componentes y dos fases
- 3 componentes y una fase
- 1 componente y 3 fases
- 3 componentes y 3 fases

E indicar si son homogéneos o heterogéneos

3. Modelo sencillo del Átomo.





- a) Dibuja el modelo del átomo indicando sus partes y sus cargas
 b) Completa el siguiente cuadro:

NOMBRE	SIMBOLO	N° Z	N° A	ELECTRON	PROTON	NEUTRON	GRUPO	PERIODO
Aluminio								
Cobre								
Helio								
	Na							
	Be							
		107						
		54						

- c) Indicar para cada elemento si corresponde a un Metal, No Metal o Gases Nobles o Inertes

4) ELECTRICIDAD

MAGNITUDES FUNDAMENTALES



Habitualmente, el número de protones es igual al de electrones y, por ello, el átomo se comporta como si no tuviera cargas eléctricas, como si fuera neutro.



- A) ¿Qué es la electricidad?
- B) ¿A qué se refiere cuando habla de “cargas eléctricas “
- C) ¿Cómo se mueven esas cargas a lo largo de los materiales?
- D) Da 5 ejemplos de materiales aislantes y 5 de materiales conductores.
- E) ¿Qué tipos de corriente eléctrica existen?
- F) Conseguí una factura de consumo de energía eléctrica de tu casa, obsérvala y luego responde las siguientes preguntas:

- 1- ¿Cuál es el consumo de energía eléctrica en tu casa?
- 2- ¿A cuántos días corresponde dicho consumo?
- 3- ¿Cuál es aproximadamente el consumo diario de electricidad en tu casa?
- 4- ¿Qué entidad es la que se encarga de cobrar y administrar la energía eléctrica?
- 5- ¿Cuál es el precio aproximado del Kw-h?