

**Nombre de alumnos: Claudia Elizabeth ramirez Alfaro.**

**Nombre del profesor: Maria de los angeles Venegas castro.**

**Nombre del trabajo: MAPA CONCEPTUAL**

**Materia: QUIMICA**

PASIÓN POR EDUCAR

**Grado: 1 SEMESTRE**

**Grupo: A , Enfermeria.**

## Introducción.

En la estructura y composición de la materia: la materia se clasifica en sustancias puras como los elementos y compuestos y las mezclas en homogéneas y heterogéneas.

Y propiedades de la materia .son que los estados mas comunes llegan hacer solidos , liquidos y los gaseosos.

La modelación del atomo para entender las propiedades de la materia:es el filosoffo griego ,del año 500 a.c

Se creía que los elementos estaban formados por pequeñas partículas.

Y en el modelo atomico de Bohr se describen en orbitas circulares estables alrededor del nucleo

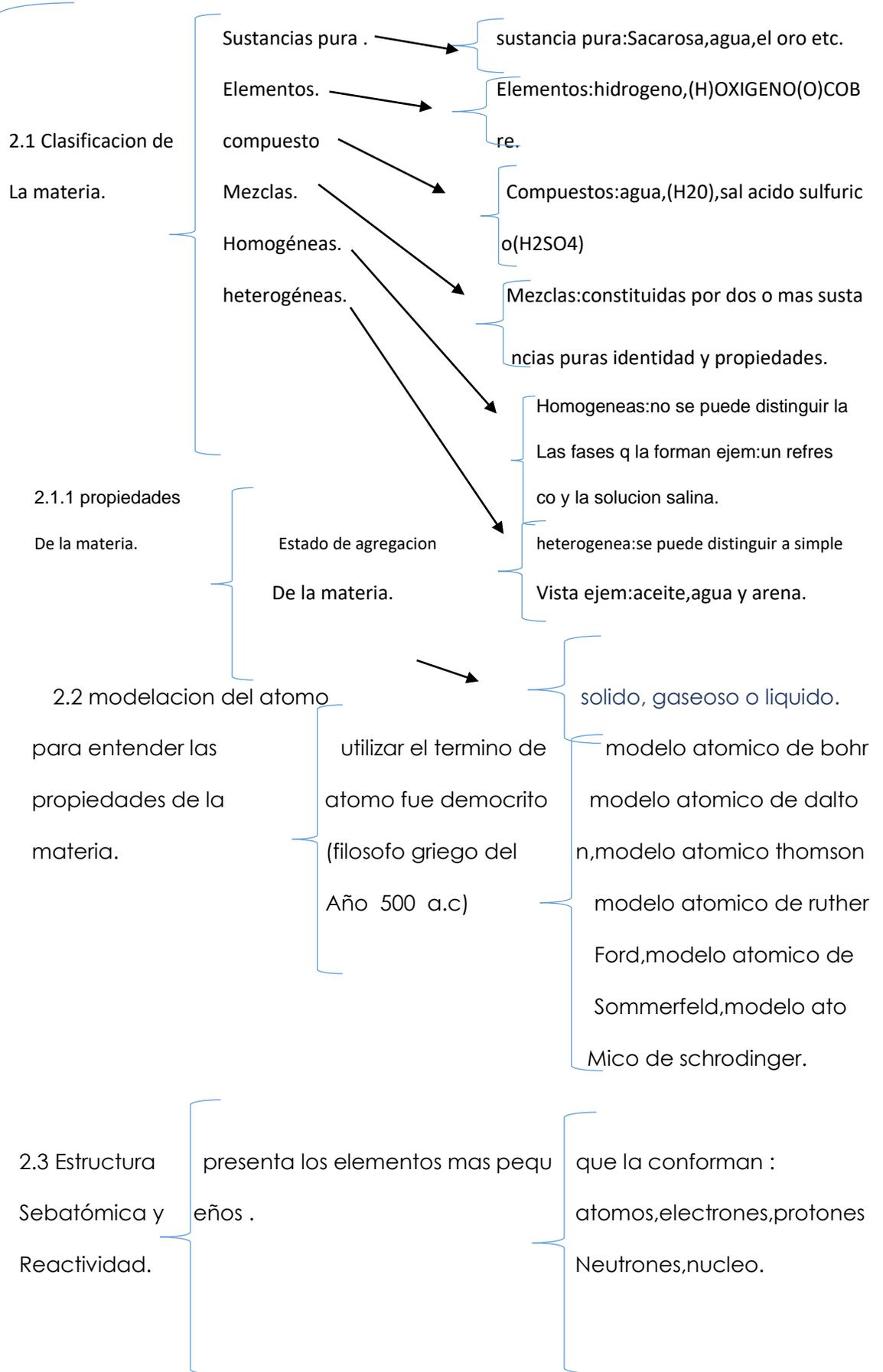
Del atomo sin radiar energía. No todas las orbitas están permitidas.

Esta el modelo atomico de Dalton,Thomson,Rutherford, sommerfeld. Etc.

Y la estructura subatómica y reactividad.los atomos son tan pequeños que puede colocarse unos 10<sup>8</sup>, o ya sea o sea 10<sup>10</sup> Millones de ellos.

El nucleo de cada atomo esta formado por protones y neutrones.

estructura  
Y  
COMPOSICION  
DE LA MATERIA



## CONCLUSIÓN

PARA ENTENDER LAS PROPIEDADES DE LA MATERIA EXISTEN TRES FORMAS YA SEA :SOLIDOS , LIQUIDOS, Y GASES.

PARA UNA CLASIFICACION DE SUSTANCIAS:SON LOS ELEMENTOS,COMPUESTOS,MEZCLAS Y HOMOGENEAS Y HETEROGENEAS .

Y LA ESTRUCTURA SEBATOMICA :SON LOS QUE REPRESENTA LOS ELEMENTOS PEQUEÑOS.

Y QUE EL MODELO ATOMICO DE BOHR SE DESCRIBEN ORBITAS ALREDEDOR DEL NUCLEO.