

# ESTRUCTURA Y COMPOSICION DE LA MATERIA

## CLASIFICACION DE LA MATERIA

Sustancias puras

separadas en

elementos

y

Compuestos

Existen

Mezclas

Están formadas por átomos iguales, esta tiene característica específicas que las caracteriza y no pueden separarse en otras sustancias.

están formados por una sola clase de átomos, es decir, átomos con el mismo número de protones en su núcleo y por lo tanto con las mismas propiedades químicas

formados por uno o dos elementos de la tabla periódica en proporciones fijas

homogéneas: no se distinguen a simple vista se separan por procesos químicos

Heterogéneas: se distinguen a simple vista y se separan sin procesos químicos

## PROPIEDADES DE LA MATERIA

generales

Específicas

masa, peso, temperatura, volumen, divisibilidad, inercia y porosidad

densidad, dureza, solubilidad, viscosidad, conductividad, punto de fusión y ebullición

## MODELACION DEL ATOMO

PARA ENTENDER LAS

PROPIEDADES DE LA MATERIA

Demócrito

Dalton

Thomson

Rutherford

Bohr

Schrödinger

el creía que los átomos estaban formados por pequeñas partículas indivisibles

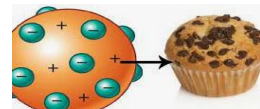
el proponía que los átomos de un mismo elemento son idénticos y.

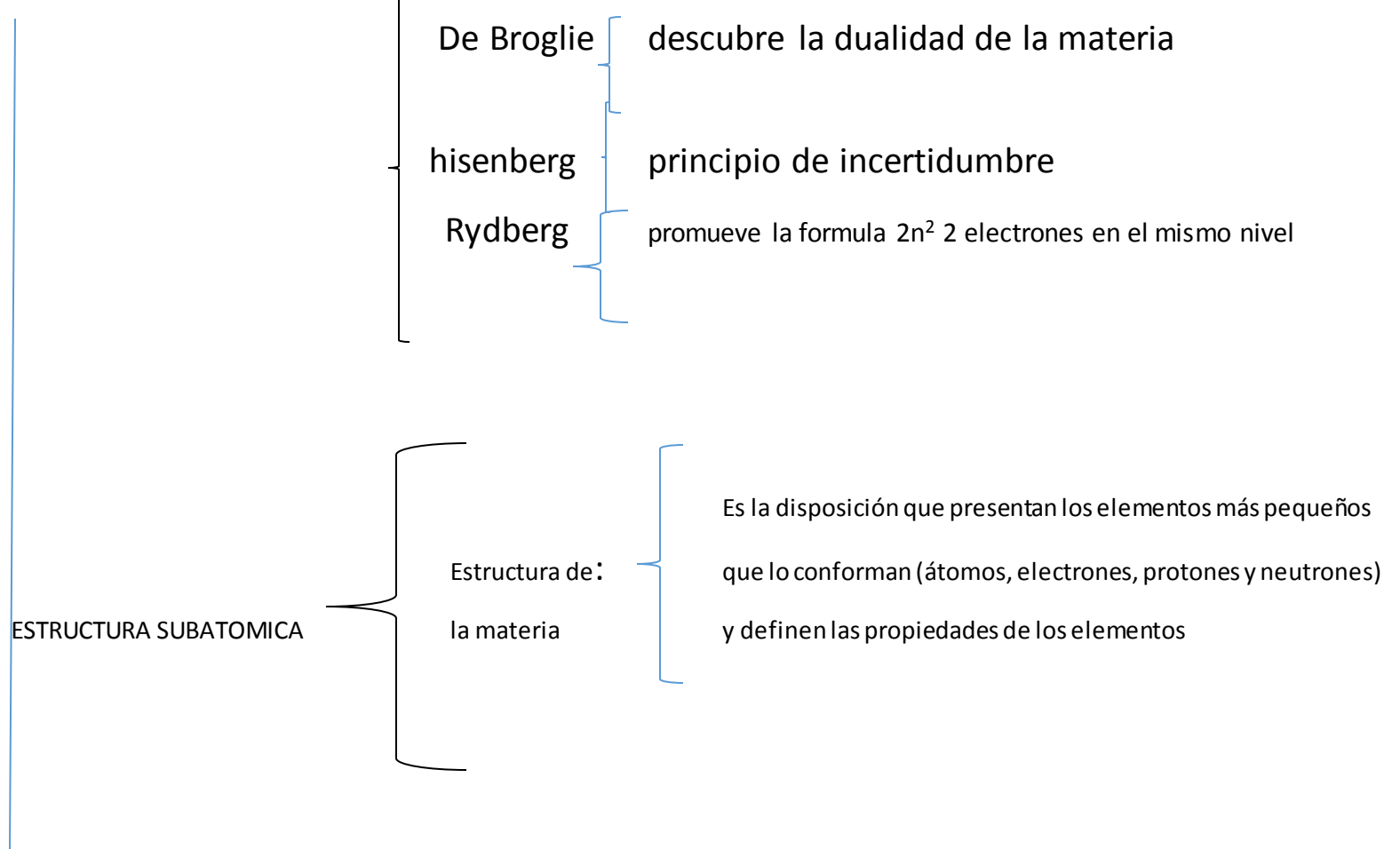
propuso el primer modelo atómico en el que dice que los átomos eran como un pan de pasas en donde las pasas eran la carga negativa y el pan la carga positiva

la mayor parte de masa se llama núcleo y es positiva mientras que los electrones giran alrededor de él con carga negativa

el establecía que el electrón gira alrededor del núcleo en orbitas circulares y q los electrones solo existen en ciertas orbitas

modela la mecánica ondulatoria





En este cuadro sinóptico vimos la influencia de los átomos en la materia, la forma en la que influye en su clasificación y propiedad. Pues sabemos que, dependiendo la cantidad de electrones, protones, y neutrones que un elemento de la tabla periódica tenga definirá las propiedades de los elementos por ejem. masa, peso, temperatura, volumen, divisibilidad, inercia y porosidad. También vimos como los autores de los modelos atómicos ayudaron a entender esto.