

MODELOS

ATÓMICOS

## Democrito

Democrito llamo a1 Pequeño mas Pequeño  
que significa sin división o indivisible

## Dalton

El Primer modelo atómico fue Dalton

En 1808 John Dalton rescató las ideas de  
Leucipo y Democrito el cual explica q  
el átomo es una esfera sólida  
indivisible





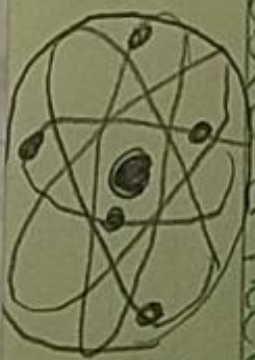
## Thomson.

año de 1897 Thomson Dijo  
átomo era una esfera la  
carga positiva y  
electrones con carga negativa  
se llama el Pudding de



## Rutherford

En 1911 Rutherford Comprobo  
el átomo no era una esfera sino  
se encontraba un núcleo y en el centro  
carga positiva y los electrones  
daban sobre el núcleo



Se le llama  
modelo  
Planeta

# Bohr

1913 Bohr concluye que en el átomo se encuentran 2 tipos de partículas unas con carga + = protones otras sin carga llamados neutrones -  
allí rodeador los electrones -



llamado electrones valencia

# Sommerfeld

en 1916 Sommerfeld argumenta que las orbitas o niveles de energía de los átomos son elípticas y no circulares y existen subniveles en los niveles de energía





## Schrödinger

en 1924 Schrödinger plantea un modelo matemático llamado modelo cuántico ondulatorio no se puede saber la ubicación del electrón

## Modelo actual

Surgió en 1928 por Heisenberg y Gordon que es un modelo mecánico cuántico en donde ya no se habla de orbitales sino de distribuciones que son regiones en el espacio