

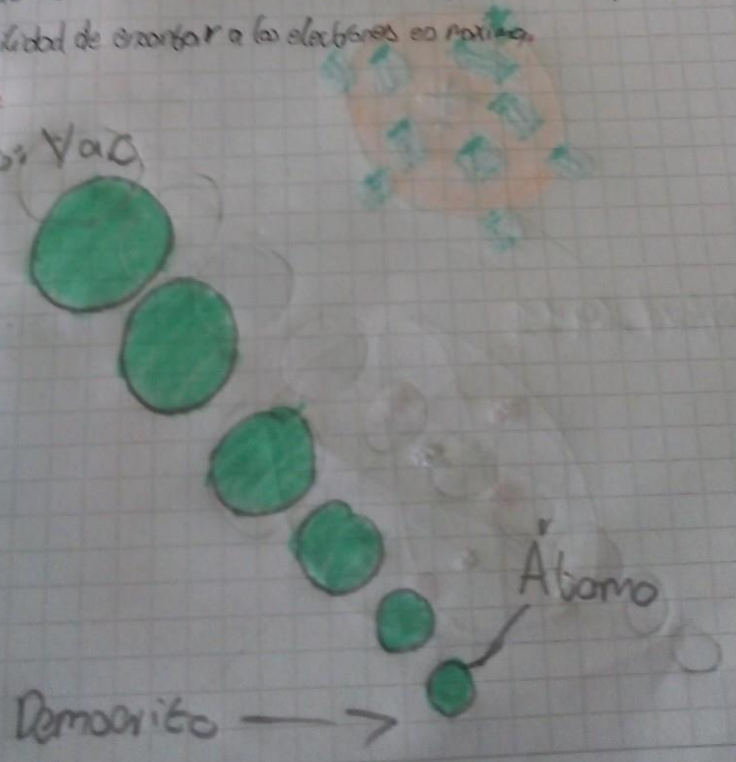
**Propósito:** Identificar las características y las diferencias de los modelos Atómicos.  
**Modelos Atómicos**

En el siglo **Vac** se empezó a afirmar que la materia podía dividirse en pedacitos cada vez más pequeños hasta llegar a un punto que no podía dividirse más. Demócrito llamó a esto Átomo "Sin división o indivisible" en **1808** el primer modelo Atómico fue Dalton es quien rescató las ideas de Leucipo y de Demócrito en el cual dice que el Átomo es una esfera sólida indivisible pero el año **1897** Thomson dijo que el Átomo era una esfera que tenía una carga positiva y que tenía incrustados cargas negativas las cuales se llamaban electrones en **1911** Rutherford dice que el átomo no es una esfera sino que era hueco que en el centro se encontraba un núcleo con carga positiva y los electrones con la carga negativa y que giraban sobre el núcleo a este modelo Atómico también se le llama modelo planetario en **1913** Bohr dice que en el núcleo del átomo se encuentran dos tipos de partículas que son la carga positiva a las que los llaman protones y otras sin carga llamadas neutrones alrededor del núcleo se encuentran los electrones con la carga negativa llamo electrones de valencia a los últimos que están sueltos con los empujados de unirse con otros átomos para proporcionar sus características por lo que en **1916** Sommerfeld

diferentes que los que los orbitales de energía de los átomos son  
 esféricos y no circulares y que existen subniveles dentro de los niveles  
 de energía en **Jules Schrodinger** plantea a un modelo matemático también  
 llamado Modelo "Cuantico Ondulatorio" no se puede saber con exactitud  
 la ubicación del electrón y por lo tanto el hecho de reglas de probabilidad  
 en donde podemos encontrar a los electrones y el modelo actual surgió en  
**Jules Pauli-Jordan** que es un "modelo Mecánica cuántica" en donde ya no  
 se habla de órbitas sino de orbitales que son regiones en el espacio en donde  
 la probabilidad de encontrar a los electrones es máxima.

**Dibujos:**

Cercas:  $\forall \Delta$



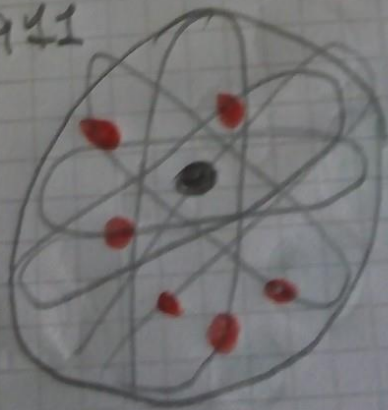
Scribe  
Dalton 1808



Thomson 1897



Rutherford 1911





Bohr 1913:



Sommerfeld 1916:



Schrödinger 1924:

