



(27/04/21)

Propósito: identificar las características y las diferencias de los modelos atómicos.

Modelos Atómicos

En el siglo V a.C. Leucipo afirmaba que la materia podía dividirse en pedacitos cada vez más pequeños y llegar a un punto que no podía dividirse más demochito llamo a esto atomo y varios investigadores sacaron sus modelos como:

- Dalton: en 1808
- Thomson: en 1897
- Rutherford: 1911
- Bohr: 1913
- Sommerfeld: 1916
- Schrödinger: 1924
- Dirac - Jordan: 1928

DAVITON: su idea fue hecha en 1808 y resalta las ideas de Leucipo y Demócrito y explica que el átomo es como una "esfera indivisible".

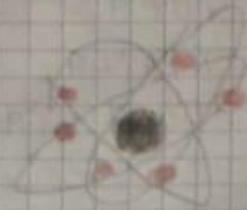


Thomson: en 1897 dijo que el átomo era una esfera la cual tenía una carga positiva y tenía unas esferas llamadas electrones.

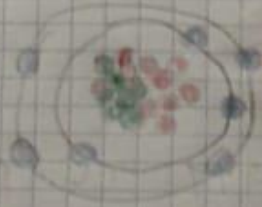


Rutherford: en 1911 comprobó que el átomo no era una esfera si no que era hueco y en el centro tenía un núcleo y los electrones se encontraban

girando sobre el núcleo a este se le llama modelo planetario.



Bohr: en 1913 concluye que en el núcleo se encuentran dos tipos de partículas unas positivas y otras de carga neutra y que al rededor estaban los electrones con cargas negativas lo llamo electrones de valencia.



Sommerfeld: en 1916 dice que las órbitas de los átomos son elípticas y no circulares y

existían subniveles dentro de los niveles de energía.



Schrödinger: en 1924 plantea un modelo matemático el habla de nubes de probabilidad donde podría estar el núcleo.



Dirac - Jordan: en 1928 es un modelo mecánico cuántico donde ya no se habla de órbitas sino de orbitales que son regiones en el espacio en donde se

probabilidad de encontrar a los
electrones es máxima

