

20 abril 2021

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

modelos atómicos

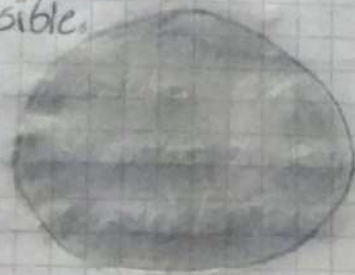
Leucipo: En el siglo V a.C. Leucipo decía que la materia se podía dividir en pedruzcos más pequeños hasta que había un momento en donde no se podía dividir más.



Demócrito: El pedruzco que no se podía dividir más lo llamo Átomo esto significa "sin división o indivisible".



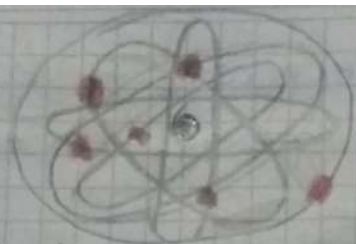
Dalton 1808: Este rescatas las ideas de Leucipo y Demócrito. Él explica que el átomo es una esfera sólida indivisible.



Thomson 1897: Dijo que el átomo era una esfera que tenía una carga positiva y que tenía incrustadas unas partículas llamadas electrones con carga negativa. Este modelo atómico es llamado "pastel de pasas".



Rutherford 1911: Este comprobó que el átomo no era una esfera, sino que se encontraba hueco y en el centro había un núcleo con una carga positiva y los electrones se encontraban girando sobre el núcleo. A este modelo atómico se le llama "modelo planetario".



Bohr 1913: Concluye que en el núcleo del átomo se encuentran dos tipos de partículas unas con carga positiva a las que llamo protones y otras sin carga a las que llamo neutrones y alrededor del núcleo estaban los electrones don estan girando son orbitas circulares o niveles de energía y llamo electrones de valencia a los que se encuentra en la última capa, los cuales son los encargados de unirse con otros átomos.



Sommerfeld 1916: Dice que los niveles de energía de un átomo son elípticas y no circulares y que además existen subniveles dentro de los niveles de energía.



Schrödinger 1924: plantea un modelo matemático llamado "modelo cuántico ondulatorio", no se puede saber muy bien donde está el electrón entonces él habla de nubes de probabilidad en donde podemos encontrar a los electrones.



Livac-Jordan 1928: Es un modelo mecánico cuántico donde ya no se habla de (rd) orbitas sino de orbitales que son regiones en el espacio en donde la probabilidad de encontrar a los electrones es máxima.

