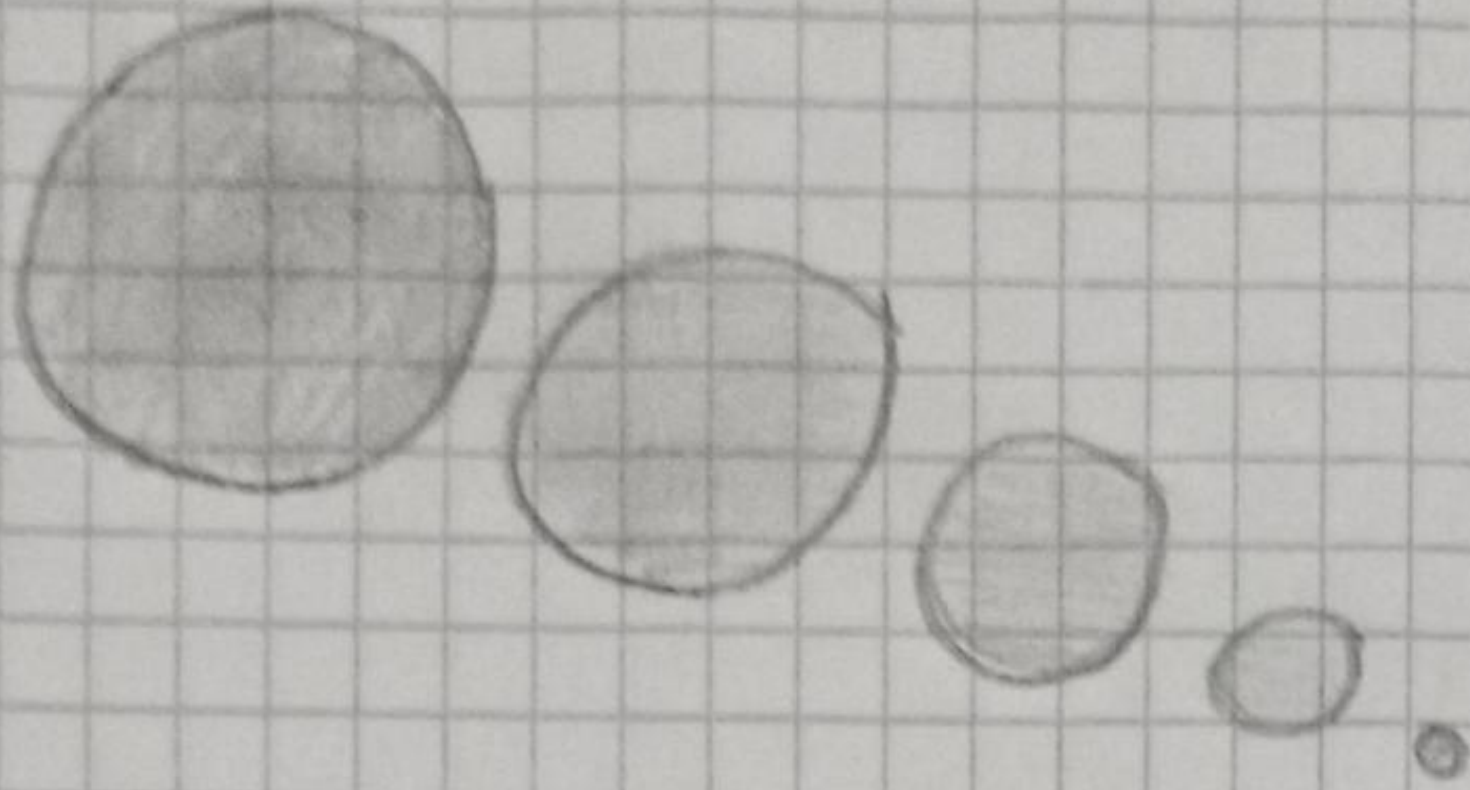
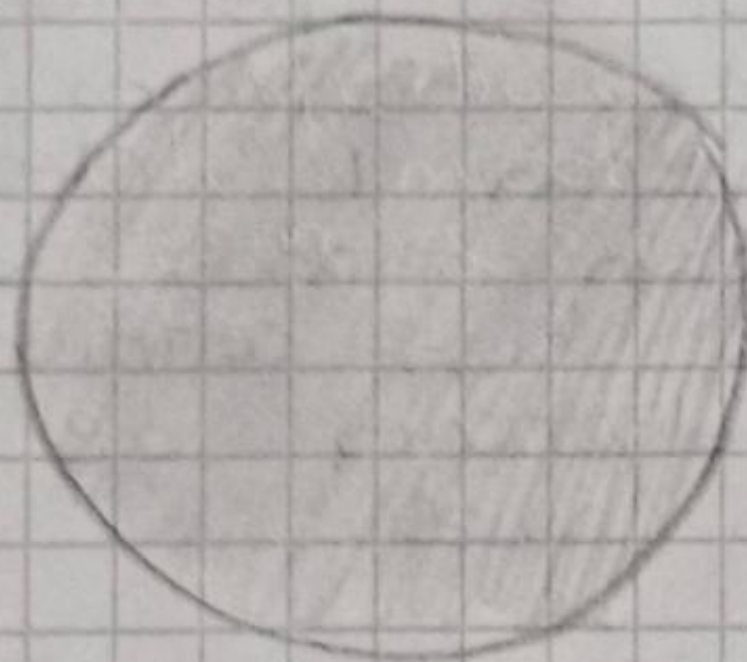


En el siglo V a.c., Leucipo afirmaba que la materia podía dividirse en pedacitos cada vez más pequeños hasta llegar a un punto en que ya no podía dividirse más, Demócrito llamó este pedacito "ATOMO" que significa sin división o indivisible.



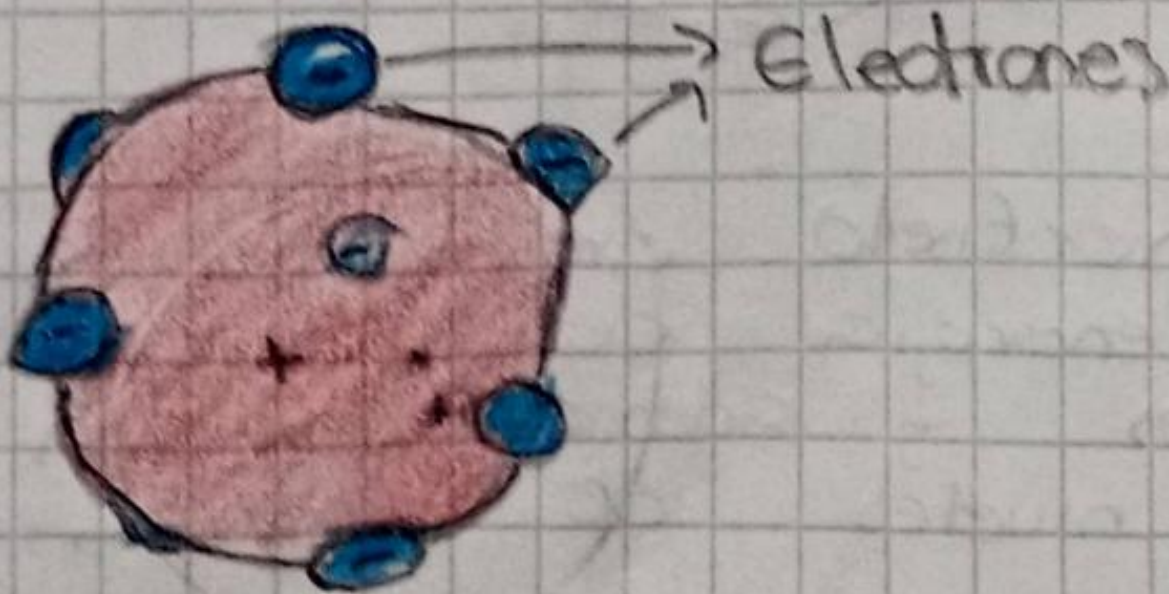
1 modelo atómico:

Es de "Dalton" en 1808 quien rescata las ideas del último y Demócrito en el cual explica que el átomo es como una esfera sólida indivisible. ~~para el año de 1808.~~



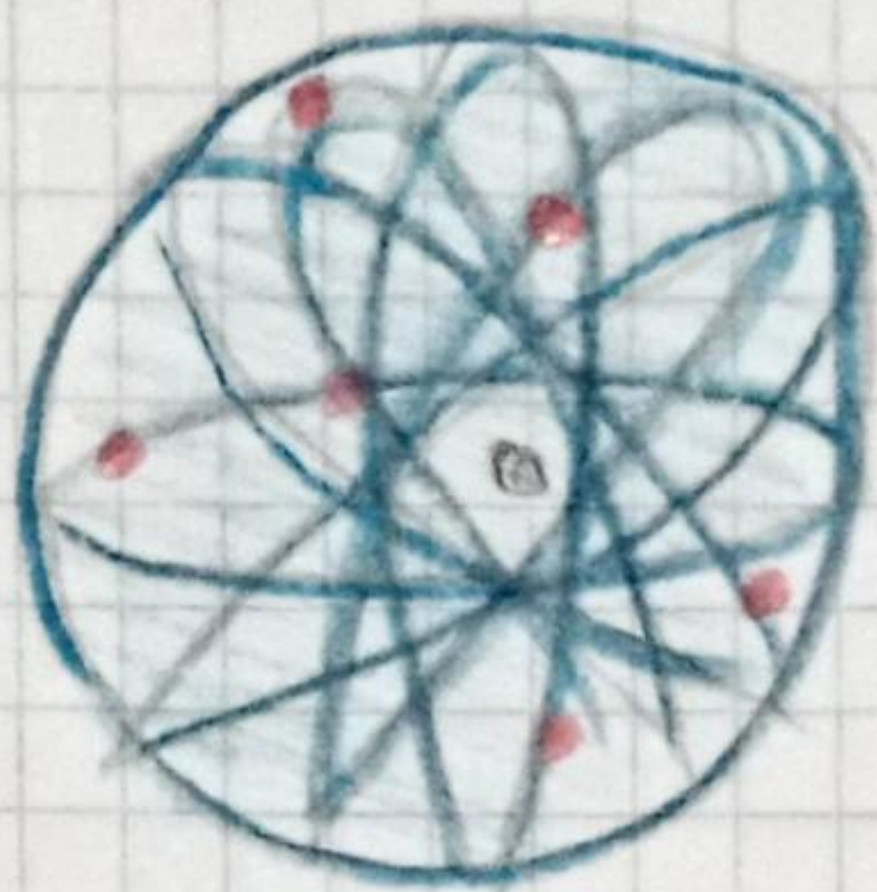
Thompson:

En el año de 1897 Thompson dijo que el átomo era una esfera la cual tenía una carga positiva y además tiene incrustados unas partículas llamadas electrones con carga negativa. Este modelo atómico también es llamado pudding de pasas.



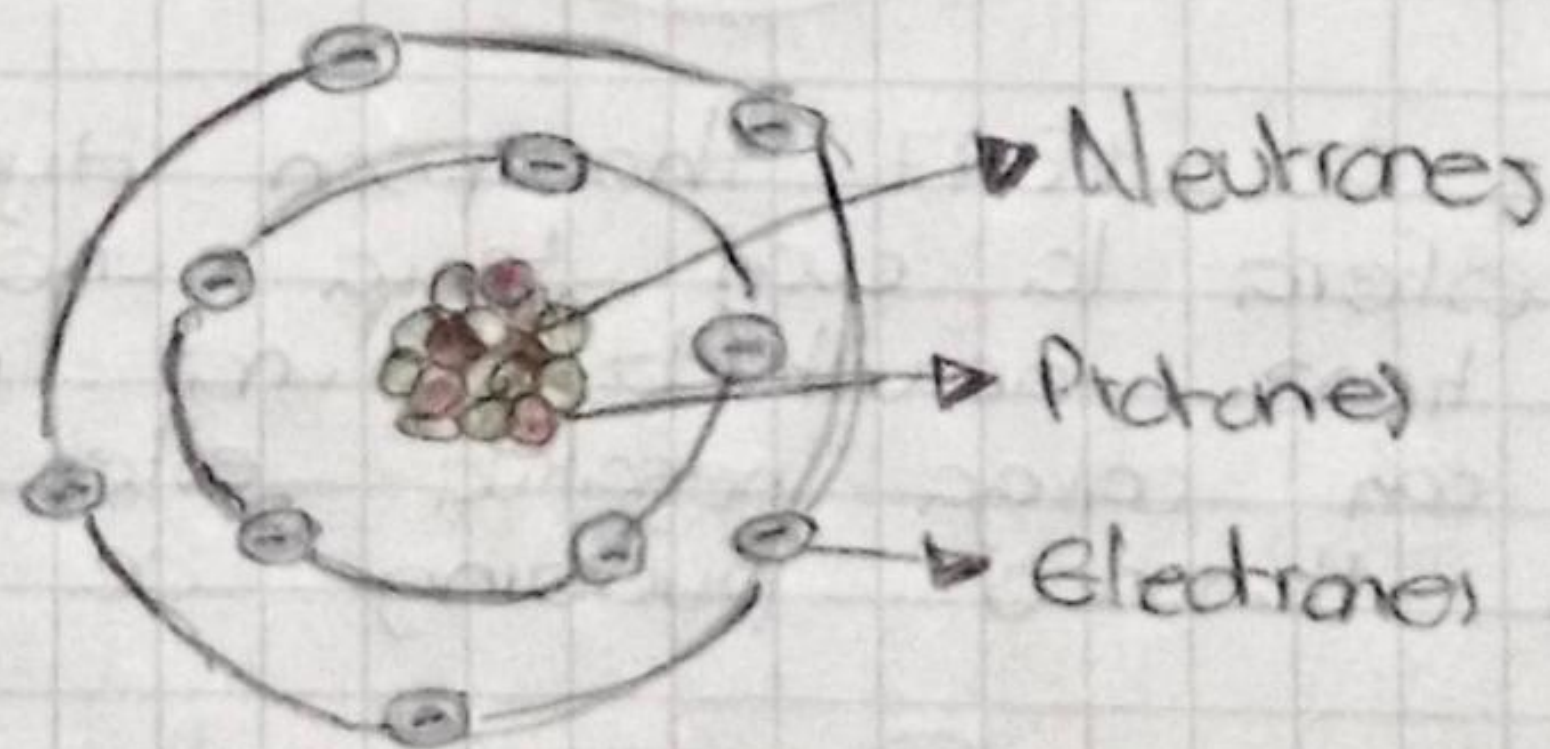
Rutherford:

En 1911 Rutherford comprobó que el átomo no era una esfera hueca sino que se encontraba un núcleo con una carga positiva y los electrones con carga negativa se encontraban girando sobre el núcleo a este modelo atómico se le llama modelo planetario.



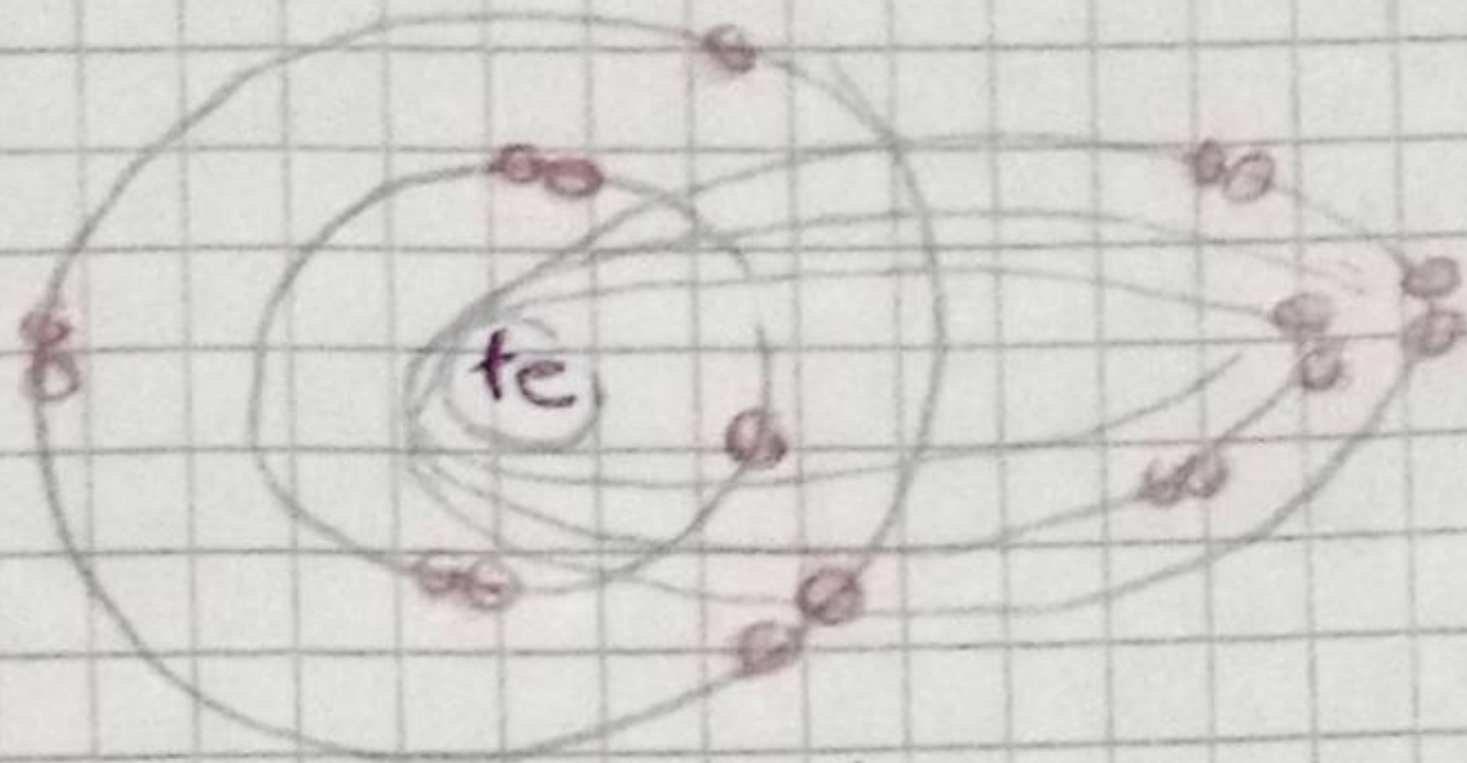
Work:

En 1913 Work concluye que el núcleo del átomo se encuentran dos tipos de partículas unas con cargas positivas a las que llamo protones y otras sin carga llamados neutrones y alrededor de este núcleo se encuentran los electrones con carga negativa los cuales están girando en orbitas circulares o niveles de energía bien definidos y llamo electrones de valencia a los electrones que se encuentran en la última capa o nivel.



Summerfield

En 1916 Summerfield argumenta que los orbitas o niveles de energía de los átomos son elípticos y no circulares y además existen sub niveles de energía.



Rodinger:

En 1924 rodinger plantea un modelo matemático también llamado modelo cuántico ondulatorio. No se puede saber con exactitud la ubicación del electrón por lo tanto él habla de probabilidades en donde podríamos encontrar a los electrones.



Onda electrónica.

Modelo actual

Surgió en 1928 propuesta por de irakl jordan que es un modelo mecánica cuántica en donde ya no se habla de orbitas sino de orbitales que son regiones en el espacio en donde la probabilidad de encontrar a los electrones es máxima.

