

27/01/21

**Proposito:** Identificar las características y diferencias de los modelos atómicos.

## Modelos atómicos

En el siglo V a.c. Leucepio afirmo que la materia se dividia en pedazos cada vez mas pequeños hasta que ya no podia mas, Demócrito denomino a ese ultimo pedazo de materia Átomo "Sin división o indivisible".

El primer modelo atómico lo hizo Dalton en 1808, en el que explica que el átomo es una esfera sólida indivisible.

En 1897, Thomson dijo que el átomo era una esfera con carga positiva, con unas partículas incrustadas llamadas Electrones con carga negativa este modelo atómico tambien se llama "Pudín de pasas".

En 1911, Rutherford comprueba que el átomo no era una esfera sino que era hueca y en el centro un núcleo con carga positiva y electrones con carga negativa que giraban sobre el núcleo. Así fueron avanzando en la investigación del átomo, hasta el modelo actual, que surgió 1928 por Dirac - Jordan, que es un Modelo Mecánico Cuántico en el que se habla de orbitales las cuales son regiones en el espacio en donde la probabilidad de encontrar a los electrones es máxima.