

27 de Abril 2021

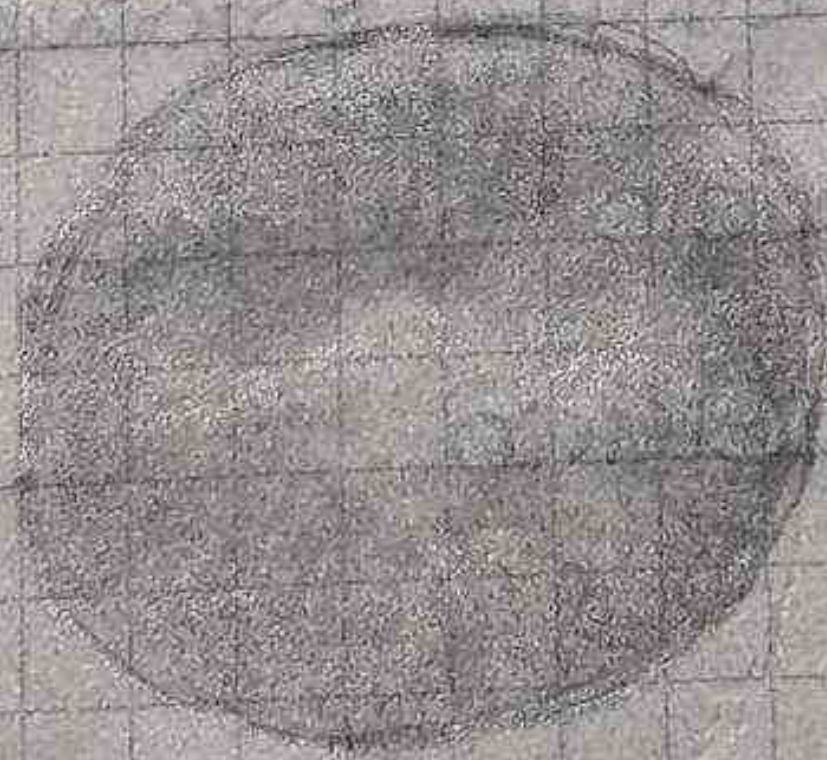
Propósito:

Identificar las características y diferencias de modelos atómicos.

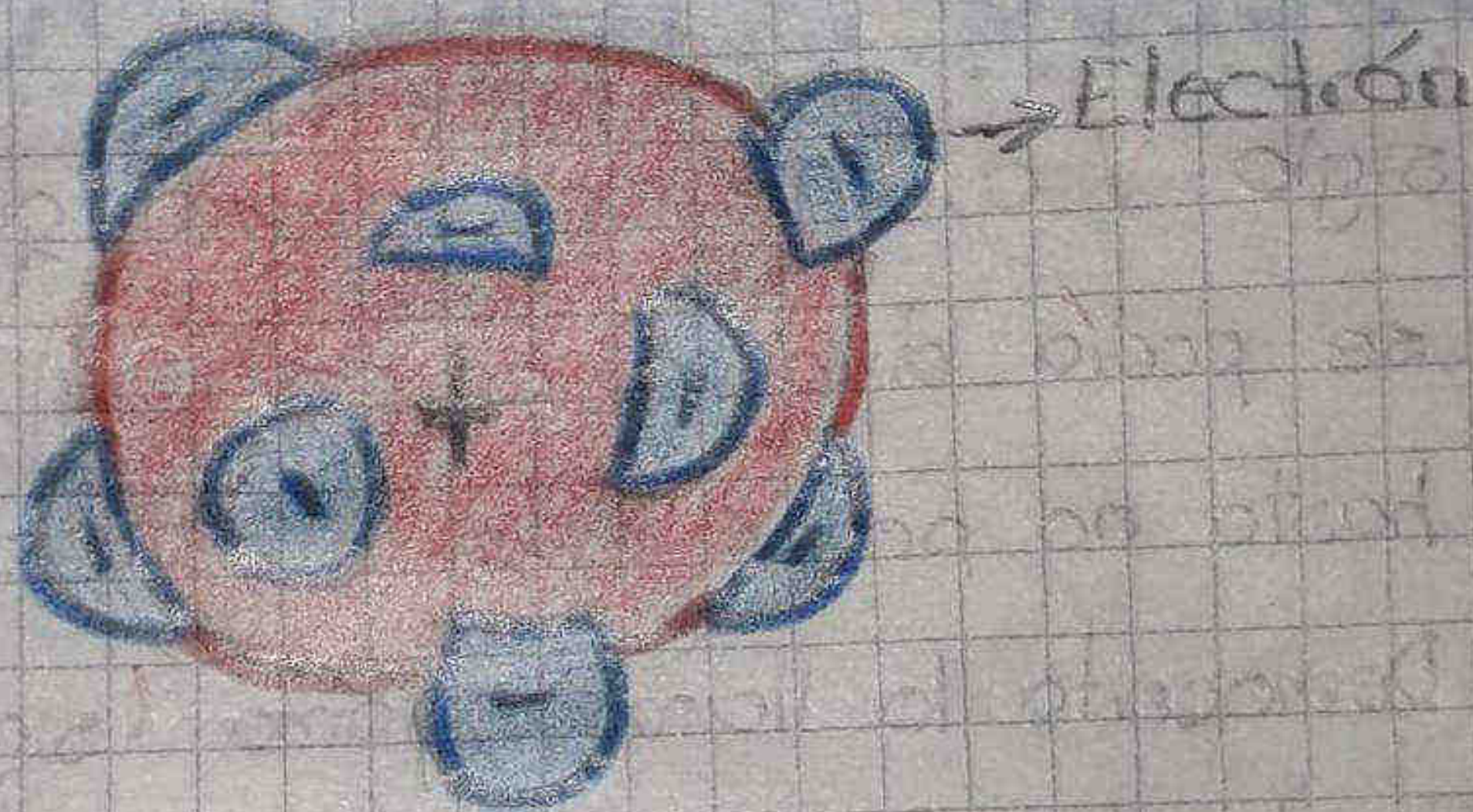
MODELOS ATÓMICOS

■ En el siglo V a.C. Leucipo afirmó que la materia se podía dividirse en pedazos más pequeños hasta no poder más. Al último pedazo dividido Demócrito lo llamó átomo (significa división o indivisible).

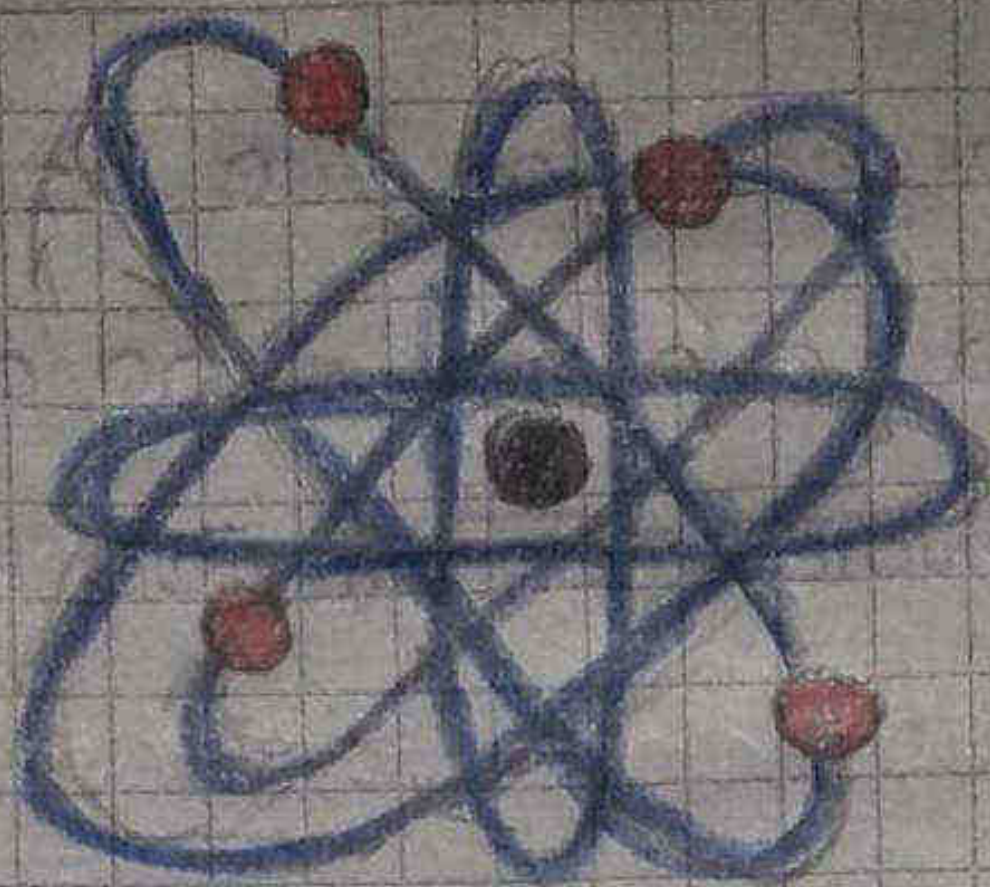
■ El primer modelo atómico fue Dalton en 1808 en donde explica que el átomo es una esfera sólida indivisible.



■ En **1897** Thomson dijo que el átomo era una esfera que tenía una carga positiva y tenía incrustadas unas partículas con el nombre de electrones que tenían carga negativa, este modelo se puede llamar **Modelo de pasas**



■ En **1911** Rutherford dice que el átomo no era una esfera, sino que se encuentra hueco y en el centro había un núcleo con carga positiva y los electrones con carga negativa estaban girando sobre el núcleo, a este modelo atómico se le puede llamar **Modelo planetario**



■ En 1913 Bohr concluye que en el núcleo del átomo hay dos tipos de partículas unas con carga positiva llamadas protones y otras sin carga llamadas neutrones y alrededor del núcleo estaban los electrones con carga negativa los cuales giran en órbitas circulares o niveles de energía y los llamo electrones de valencia a los electrones encontrados en la última capa, los cuales se encargan de unirse con otros átomos y proporcionar características particulares.

