



## ANTOLOGIA

**ALDRIN DE JESÚS MALDONADO VELASCO**

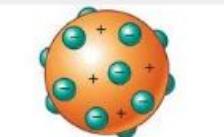
**ELMER ANTONIO CALVO VÁZQUEZ**

**QUÍMICA 1**

# Principales modelos atómicos

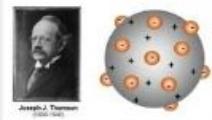
1 DALTON

Elementos que están formados por átomos, que que son esferas macizas, indivisibles e indestructible, los compuestos se forman cuando los átomos se combinan en proporciones fijas y las reacciones químicas solo implican la separación.



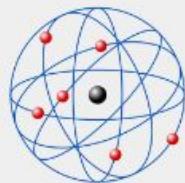
2 THOMPSON

Postula que el átomo es una esfera de carga positiva con electrones incrustados en su interior, dispersos de forma uniforme como las pasas de un pudín.



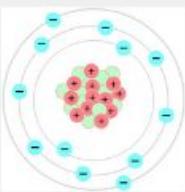
3 RUTHERFORD

Propuso un único modelo atómico, conocido como el modelo nuclear o planetario y se caracteriza por tener un núcleo central pequeño y positivo donde se concentra la masa y la carga positiva del átomo.



4 BOHR

Propuesto por el físico danés Niels Bohr en 1913, describió los electrones moviéndose en órbitas circulares alrededor del núcleo.



5 ACTUAL

Es el modelo cuántico, que describe al átomo con un núcleo central y electrones en orbitales probabilísticos (o nubes electrónicas) en lugar de trayectorias definidas.

# Bibliografía...

<https://es.wikipedia.org>

<https://concepto.de>

<https://es.khanacademy.org>

<https://www.uv.es>

<https://e1.portalacademicocch.unam.mx>