

UDS

ANTOLOGIA

ALDRIN DE JESÚS MALDONADO VELASCO

ELMER ANTONIO CALVO VAZQUEZ

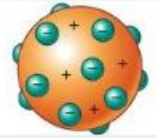
QUIMICA 1

Principales modelos atómicos

1

DALTON

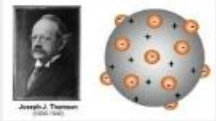
Elementos que están formados por átomos, que que son esferas macizas, indivisibles e indestructible, los compuestos se forman cuando los átomos se combinan en proporciones fijas y las reacciones químicas solo implican la separación.



2

THOMPSON

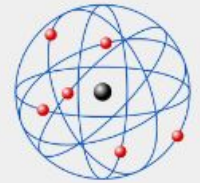
Postula que el átomo es una esfera de carga positiva con electrones incrustados en su interior, dispersos de forma uniforme como las pasas de un pudín.



3

RUTHERFORD

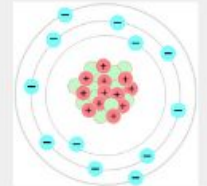
Propuso un único modelo atómico, conocido como el modelo nuclear o planetario y se caracteriza por tener un núcleo central pequeño y positivo donde se concentra la masa y la carga positiva del átomo.



4

BOHR

Propuesto por el físico danés niels bohr en 1913, describió los electrones moviendo en órbitas circulares alrededor del núcleo.



5

ACTUAL

Es el modelo cuántico, que describe al átomo con un núcleo central y electrones en orbitales probabilistas (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.portalacademico.cch.unam.mx>