

Estructura de la materia

Infografía

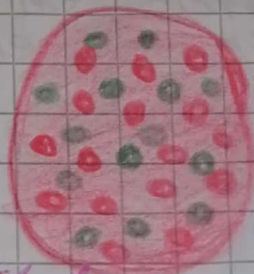
Dalton.



Atomo

Pequeña unidad elemental esférica e indivisible.

Thomson.



Electrones en el atomo.

masa esferica con carga positiva dentro la cual se encuentra los electrones con carga positiva. $Carga+ = Carga-$

Rutherford.



Nucleo central en el atomo

el resto debe estar vacío los electrones se encuentran.

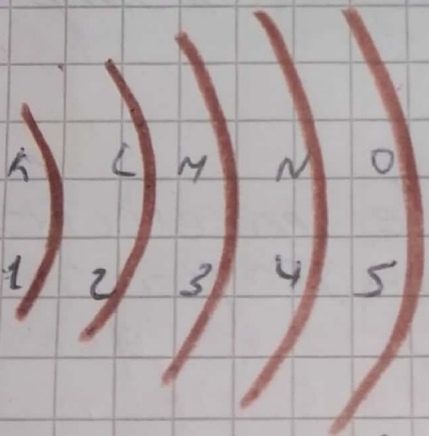
Girando al rededor del nucleo en la corteza.

N° protones $= N^{\circ}$ electrones

Bohr.



$K=2E$



Fue el primer modelo atomico. en el que se introduce una cuantización a partir de ciertos postulados.

¿En qué consiste la teoría atómica?

En química y física, la teoría atómica es una teoría científica. Sobre la naturaleza de la materia que sostiene que esta compuesta de unidades discretas llamadas átomos. Los químicos del siglo XIX empezaron a utilizar el término en relación con el número creciente de elementos químicos irreducibles.

Explicación Dalton.

Según la teoría atómica de Dalton, la materia está formada por partículas indivisibles llamadas átomos. Los átomos de diferentes elementos químicos son diferentes entre sí. Según esta teoría atómica, los compuestos se forman como resultado de la combinación de dos o más elementos en una proporción simple.

Thomson.

El átomo, según este modelo, consiste en electrones (cargados positivamente) en un "sopa" cargada positivamente. Las cargas eléctricamente negativas de los electrones giran libremente en un gata o nube de una sustancia tan cargada positivamente.

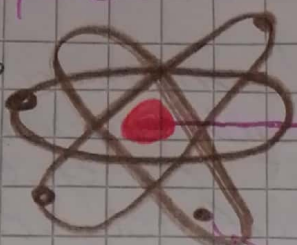


Electrones
Carga positiva
Esfera de
Carga positiva

Rutherford.

Scribe

El átomo tiene un núcleo central



Electron

Carga negativa.

Núcleo

Carga positiva o protones?

en el que están

Órbita circular de electron

concentradas. La

carga positiva y prácticamente toda la

masa **Rutherford** supuso que el átomo

estaba formado por un espacio

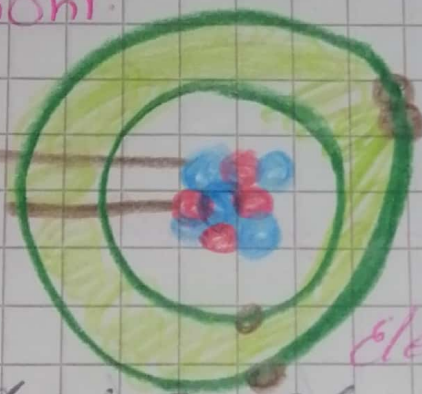
fundamentalmente vacío, ocupado por

electrones que giran alrededor de un núcleo

central muy denso y muy pequeño

Bohr.

Neutrón
proton.



Órbita

Electron

Establece que los átomos si tiene diferentes configuraciones electrónicas se mueven en órbitas circulares alrededor del núcleo. El modelo de **Bohr** se parece el modelo planetario de Copérnico las planetas describiendo órbitas circulares alrededor del sol.

Que entendamos por modelo

Que es una representación estructural de un átomo que trata de explicar su comportamiento y propiedades

para que sirva un modelo atómico.

Consiste en representar de manera gráfica la materia en su dimensión atómica. El objetivo de estos modelos es que el estudio de este nivel material resulte más sencillo gracias a abstraer la complejidad del átomo.

¿Qué son las espedes ionicas?

son agrupamientos fijos en un intercambio de iones que pueden estar ionizados o ser capaces de disociarse en iones fijos y contra-iones móviles.