

Físico química.

Prof. Lucero Mayra

Cel. 2241412580

Correo: mayraayelenlucero@gmail.com

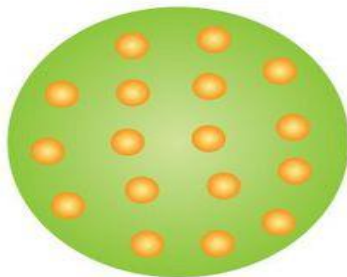
Un modelo para el átomo.

Durante muchos años, todos los científicos colaboraron para generar un modelo que representara la forma de un átomo. Pero ¿ Para que sirve un modelo? ¡Buena pregunta! Ese modelo tenía que ser una representación de los átomos que permitiera explicar varias cosas, entre ellas, los diferentes pesos moleculares y, la existencia de iones cargados positiva y negativamente.

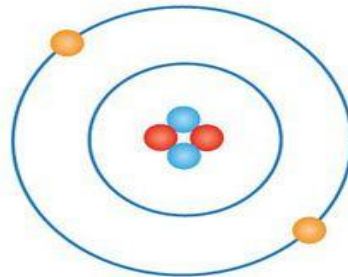
La primera representación de los átomos era muy sencilla y con los años se fue perfeccionando a medida que progresaban la ciencia y la tecnología; en la actualidad, se trata de una representación muy completa y compleja, que no es tan fácil entender. Sin embargo, para estudiar química podéis emplear un modelo sencillo, que es el que vamos a describir a continuación. Este modelo se basa en los tres tipos de partículas subatómicas, los protones, los neutrones y los electrones.

Los átomos de todos los elementos están formados por diferentes cantidades de protones, electrones y neutrones. Estas partículas subatómicas se combinan en distintas cantidades, difieren las propiedades de los elementos resultantes.

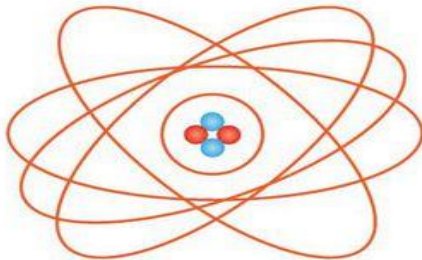
Actividad: identifica en cada modelo de átomo los electrones, los protones y los neutrones.



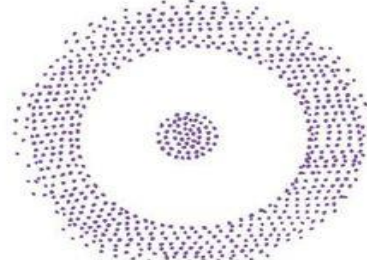
Modelo de Thompson



Modelo de Rutherford



Modelo de Bohr



Modelo de Schrödinger