

2/11/2021

ESTRUCTURA DE LA MATERIA.

EVALUACIÓN:

1). En qué consiste la teoría atómica Dalton.

Existen partículas muy pequeñas que no se pueden dividir al que nombro **ATOMOS**, que conforma toda la materia.

Hay diferentes **ATOMOS** que se clasifican según su masa y sus propiedades.

Los átomos se pueden intercambiar de una sustancia a otra. Pero nunca desaparecen.

Los átomos pueden unirse formando moléculas.

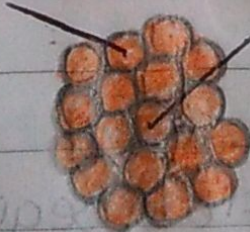
2). Explique y dibuje los modelos atómicos de Dalton, Thomson, Rutherford y Bohr.

Modelos atómicos de Dalton.

1. Los elementos están formados por partículas diminutas.

2. Los átomos de un mismo elemento son idénticos.

ÁTOMOS



Mismo
tamaño
Masa
propiedades.

Átomos
diferentes.



tienen otras
propiedades

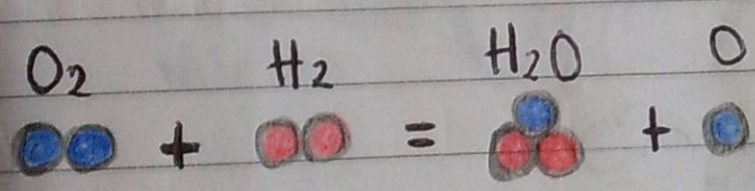
3. Los compuestos estan formados por átomos de diferentes elementos en proporciones fijas.



COMPUESTO

Número entero
o fracción sencilla.

4). Una reacción química implica sólo la separación, combinación o reordenamiento de los átomos.

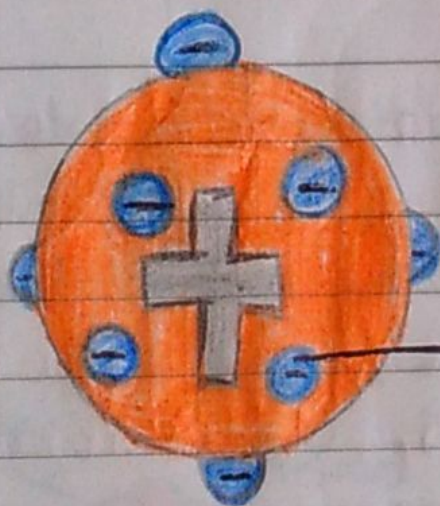


Modelo de Thomson.

El átomo es una esfera de electricidad positiva en la que se encuentran inmersas partículas negativas.

A las partículas eléctricamente negativas las llamo electrones.

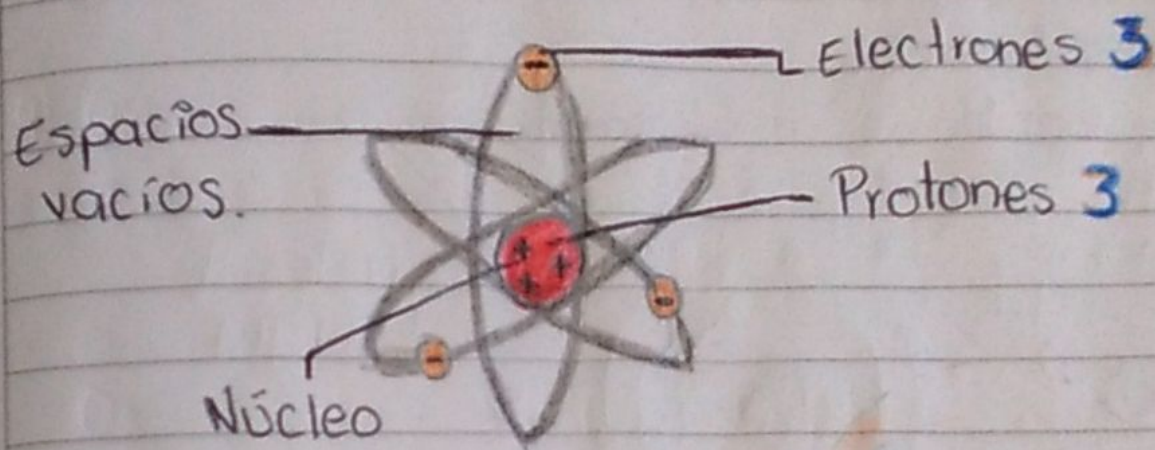
Aún reconocía al átomo como una partícula compacta e indivisible.



Electrones

Modelo de Rutherford.

Esta formado de un pequeño núcleo con carga positiva, y alrededor se encuentran los electrones dispersos con diferentes trayectorias. Casi toda la masa se concentra en el núcleo.

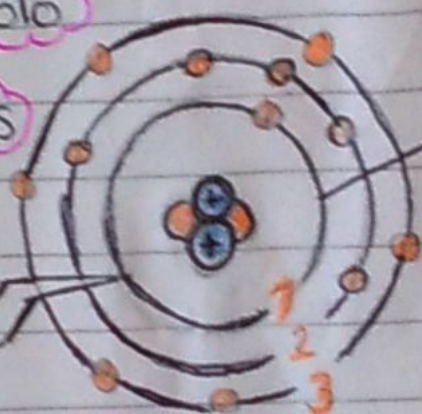


Los electrones giran alrededor del núcleo describiendo órbitas circulares.

Un electrón puede alcanzar niveles de energía más altos cuando este absorben radiación.

Se asigna un número a cada nivel de energía el cual solo podía tener un determinado número de electrones.

El electron solo puede ocupar ciertas orbitas de energia.



Niveles de energia

Cuando el electrón regresa a su orbita original este emite la energia absorbida en forma de fotón.

D M A Scribe

3). ¿Qué entiende por modelo? ¿Para que sirven los modelos?

Es la representación de una teoría donde muestra las condiciones en las que se produce un fenómeno al verificarse.

Sirve para explicar o describir los fenómenos de la naturaleza utilizando teorías.

4). ¿Qué son las especies iónicas?

Son átomos con carga eléctrica, los cationes tienen carga positiva y los aniones carga negativa. Poseen propiedades diferentes a sus átomos neutros.

5) ¿Cómo imagina que se representa lo que compone un átomo de agua?

Compone dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno. Se representa como H_2O .

