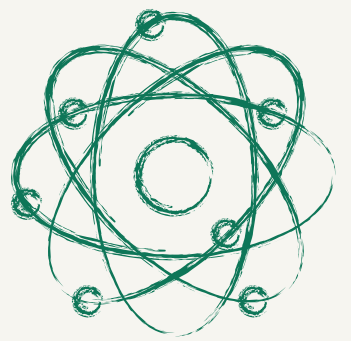


Proyecto integrador de Química



MODELO DALTON

Integrantes del grupo: Emilia Alfani, Thiago Aubone, Thiago Díaz, Luciano Soria, Delfina Vega

1)_¿Qué es el modelo atómico de Dalton?

Es una teoría que dice que toda la materia está formada por partículas muy pequeñas llamadas átomos.



2)_¿Quién descubrió el "Modelo Dalton"?

Quien lo descubrió fue John Dalton, un científico británico y lo propuso entre los años 1803 y 1808.

3)_¿Cómo está compuesto?

Esta compuesto por partículas muy pequeñas, indivisibles e indestructibles que forman toda la materia.

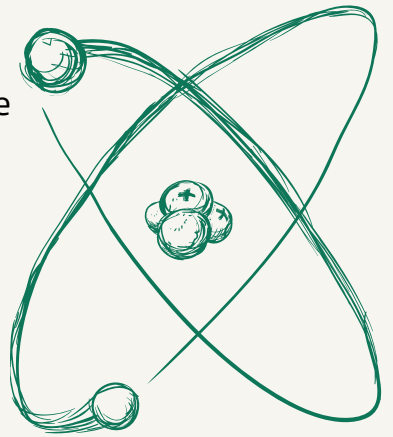


4)_¿Cómo llego Dalton a su modelo?

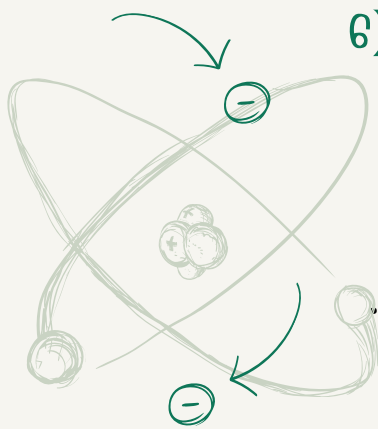
John Dalton era un científico inglés que estudiaba gases. Observó que ciertos gases se combinaban siempre en proporciones fijas, y eso lo llevó a pensar que la materia estaba compuesta por partículas pequeñas e indivisibles.

5)_¿Cómo funciona el modelo?

Imagina que la materia está hecha como con bloques de Lego. Cada bloque sería un átomo, los átomos de un mismo tipo de bloque (mismo elemento) son idénticos, podemos juntar bloques diferentes (átomos distintos) para formar un objeto nuevo (un compuesto) pero no podemos romper un bloque en partes más pequeñas porque son individuales e indestructibles.



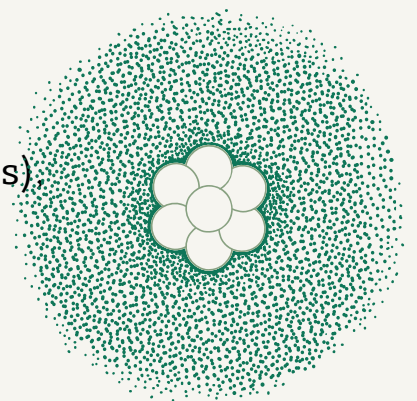
6)_Características principales del modelo:



- Los átomos son sólidos, duros e indivisibles (no se pueden romper).
- Los átomos de un mismo elemento son iguales entre si.
- Los átomos se pueden unir para formar sustancias nuevas (compuestos).
- En una reacción química, los átomos no desaparecen, solo se reordenan.

7)_Importancia del modelo:

Aunque hoy sabemos que los átomos si tienen partes internas (protones, neutrones y electrones), el modelo de Dalton fue el primero en usar la ciencia para describir el átomo, y no la filosofía. Marcó el inicio de la química moderna.



Oxígeno



Hidrógeno



Nitrógeno



Carbono

