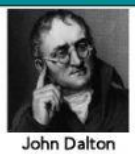
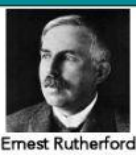
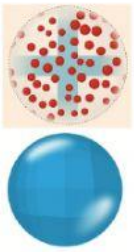
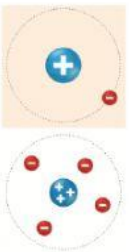
I.- Arrastra los recuadros con la información que complementa correctamente la

Historia de los modelos atómicos

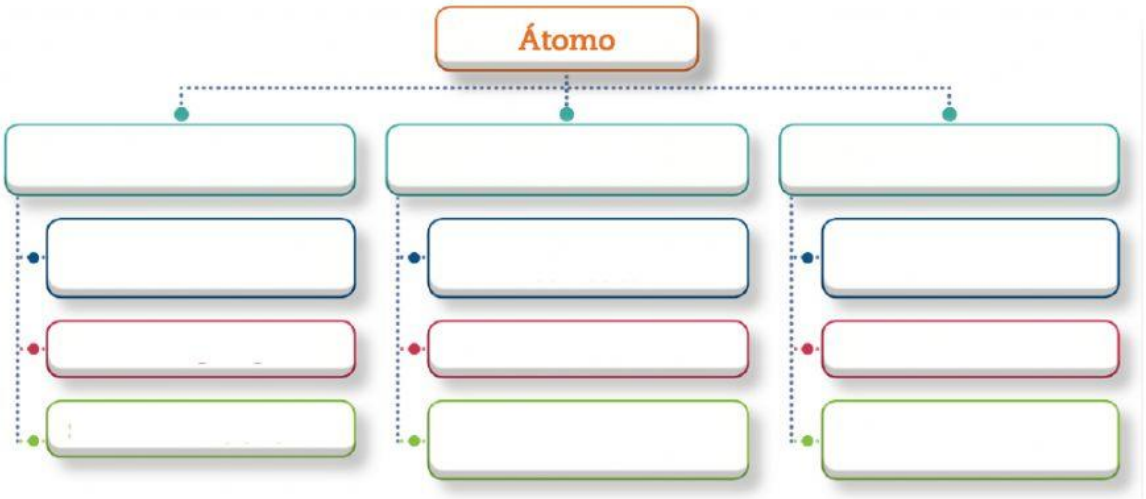
Autor			
 John Dalton (1766-1844)	 Joseph John Thomson (1856-1940)	 Ernest Rutherford (1871-1937)	 Niels Bohr (1885-1962)
Representación			
Descripción			
Alcances			
Limitaciones			

Postulaba que los átomos estaban formados por electrones incrustados en una esfera con carga positiva.	Propuso que los átomos asemejaban pequeñas esferas rígidas e indivisibles.		
Propuso que los electrones se distribuyen en diferentes capas, de acuerdo con su nivel de energía.	Planteó que el átomo contiene un núcleo con carga positiva y que los electrones giran alrededor de éste.		
Permite explicar la conservación de la masa y caracterizar varios compuestos químicos, así como las proporciones en que éstos se combinan. Algunas propiedades físicas, como la dilatación térmica, también se explican con este modelo.	Establece la idea de que el átomo es eléctricamente neutro, ya que está formado por electrones de carga negativa, inmersos en un volumen de carga positiva.	Demuestra experimentalmente que el átomo está formado por un núcleo que contiene casi toda la masa del mismo, mientras que los electrones giran en torno a él.	El concepto de nivel de energía permite explicar el movimiento de los electrones en torno al núcleo.
Considera que los compuestos están formados por elementos que se encuentran en una proporción mínima. No explica los fenómenos eléctricos. Aunque la hipótesis de la indivisibilidad atómica fue una fortaleza de este modelo, más tarde se comprobó que esta afirmación era errónea.	No explica la estabilidad de los átomos a partir de la separación de las cargas positivas y negativas. No considera la existencia de un núcleo atómico.	No explica por qué los electrones, que se mueven alrededor del átomo, no llegan a colapsarse con el núcleo.	No permite explicar el movimiento de electrones en átomos que contienen más de un electrón.

LIVEWORKSHEETS

II.- Arrastra los recuadros con la información que complementa correctamente las

Características de las partículas elementales del átomo



Protones	Neutrones	Electrones
Se encuentran *dentro* del núcleo	Se encuentran *fuera* del núcleo	Se encuentran *dentro* del núcleo
Tienen carga negativa	Tienen carga positiva	No tienen carga
Su masa es aproximada a la del protón	Su masa es muy pequeña	Su masa es 1836 veces la del electrón

LIVEWORKSHEETS