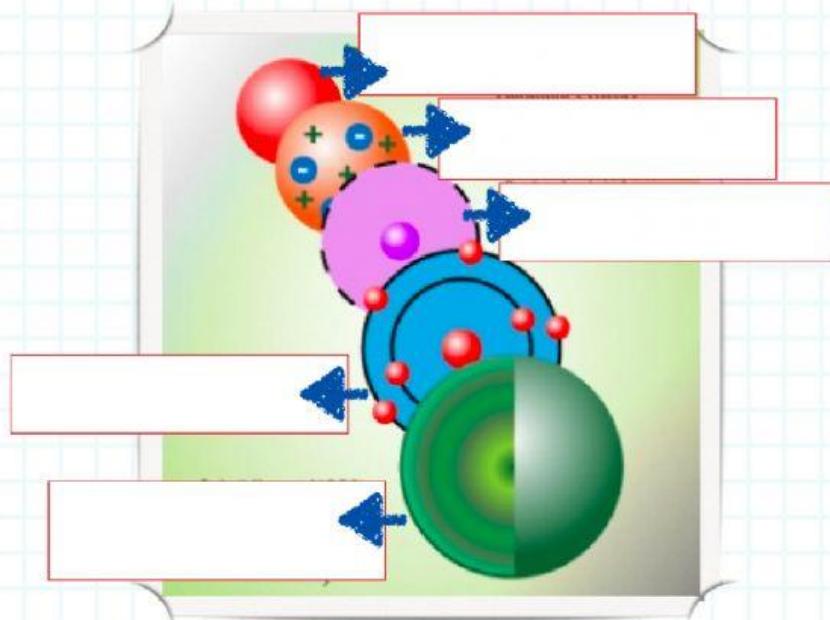


Actividad Remedial 1º Medio - QC

En la imagen se muestra la evolución cronológica de los modelos atómicos. Arrastra los nombres de los científicos a los espacios que consideres correctos al modelo que propusieron.



Schrödinger

Bohr

Rutherford

Dalton

Thomson



Une la fila de los conceptos de la fila A con los de la Fila B

FILA A

Crookes

Thomson

Primera Teoría Atómica

Neutrón

Protón

Segunda Teoría Atómica

FILA B

Max Plank

Demócrito

Rutherford

Rayos catódicos

Chadwick

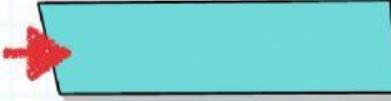
Modelo del Budín de pasas

 **LIVEWORKSHEETS**



Identifica los modelos con su característica arrastrando a los espacios el modelo que corresponda

todos los átomos de los elementos químicos eran iguales y diferentes a los de otros.



Modelo Atómico de Rutherford

El átomo era una esfera uniforme y difusa, con carga eléctrica positiva donde los electrones(carga negativa) se encontraban agregados.



Modelo Atómico de Bohr

Casi toda la masa y toda la carga positiva estaba concentrada en el núcleo. Los electrones se encontraban girando alrededor del núcleo muy rápidamente. El átomo en su mayoría era vacío.



Modelo Atómico de Dalton

Modelo que estableció la existencia de los niveles de energía, la transición entre niveles y su ocupación.



Modelo Atómico de Thomson