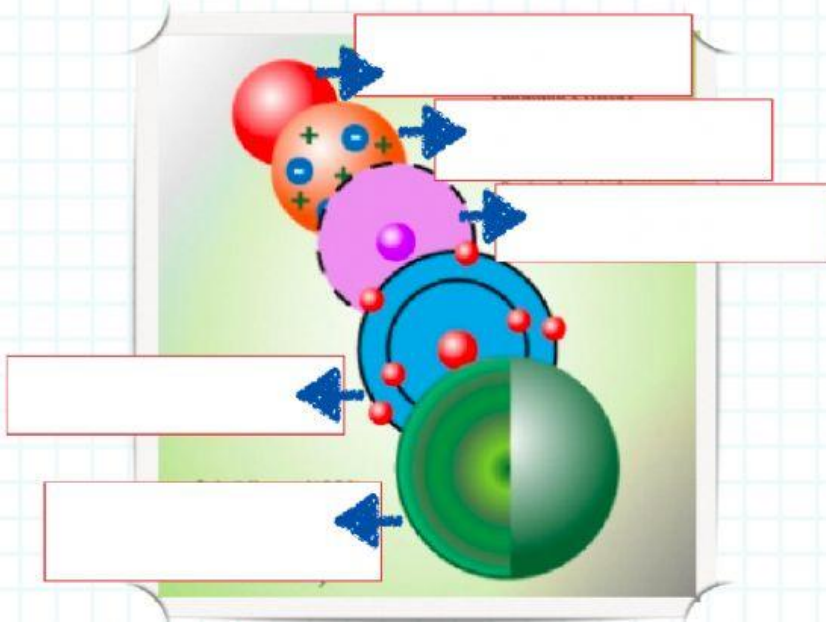


## Actividad Remedial 1º Medio - QC

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



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.*



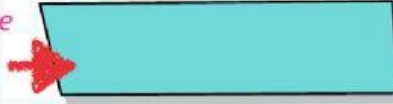
Modelo Atómico  
de Bohr

*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