



Aliwe College

Third trimester

⊗ Eight Grade

Mr Francisco Díaz Pradenas

| | |
|---|--|
| Name | |
| Surname | |
| Grade | |
| Date | |
| AIM: <i>Establecer semejanzas y diferencias entre los modelos atómico</i> | |

Modelos atómicos

ITEM I.- Completa el cuadro comparativo arrastrando los cuadros a la casilla correspondiente

| | Dalton | Thompson | Rutherford | Bohr |
|-------------------------------------|---------------|-----------------|-------------------|-------------|
| Dibujo del modelo | | | | |
| Base experimental | | | | |
| Aciertos | | | | |
| Falencias | | | | |
| Partículas subatómicas | | | | |
| Movimiento de los electrones | | | | |



Se basó en el modelo de Dalton y lo observado en su experimento con rayos catódicos

Se basó en la ley de conservación de masa y la ley de proporciones definidas

No presenta

La disposición del átomo (núcleo pequeño y gran espacio vacío)

Electrones (e-)

En orbitas con niveles de energía establecidos alrededor del núcleo

No presenta electrones

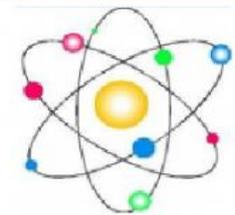
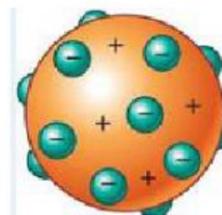
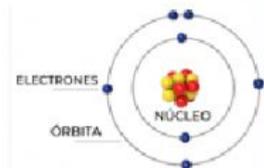
En una órbita circular alrededor del núcleo

Electrones y protones (e- y p+)

Se basó en propiedades de Thomson y lo observado en su experimento con la lamina de oro

Los electrones estaban todos orbitas circulares

Funcionaba solo para el átomo de hidrogeno



No tiene partículas sub atómicas que expliquen otras propiedades

Niveles de energía por donde circulaban los electrones
Y estableció el cuanto

Cargas eléctricas del átomo
Dichas cargas se neutralizaban

Cargas eléctricas representadas, pero no con la disposición correcta

Los electrones estaban todos a la misma distancia del núcleo girando al rededor

Electrones y protones (e- y p+)

Los electrones estaban todos orbitas circulares
Funcionaba solo para el átomo de hidrogeno

Se basó en la falencia principal del modelo de Rutherford. Tambien en los destellos de luz al agregar energía al átomo

Todos los cuerpos están hechos por átomos

Incrustados en el núcleo