

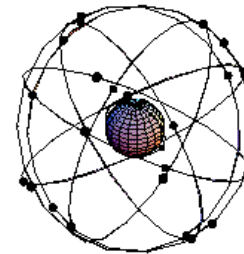


# *Modelo atómico de Rutherford*

8 ° Básico

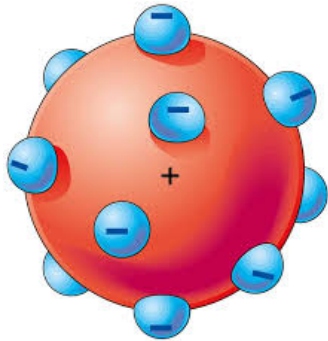
Clase 3

Miss Sandra Inostroza L.

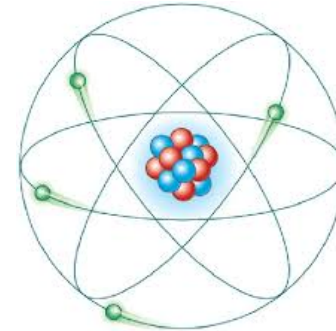


# Desde Thomson a Rutherford

Actividad N° 1 Veo – Pienso –Me pregunto



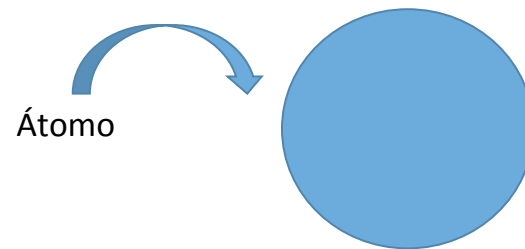
- En esta actividad debes VER y comparar los dos modelos que te presento a continuación.
- Señala en tu cuaderno tres diferencias entre ellos .



A partir de esto **piensa** si es que existe alguna de estas diferencias que sean fundamentales, escríbela en tu cuaderno.

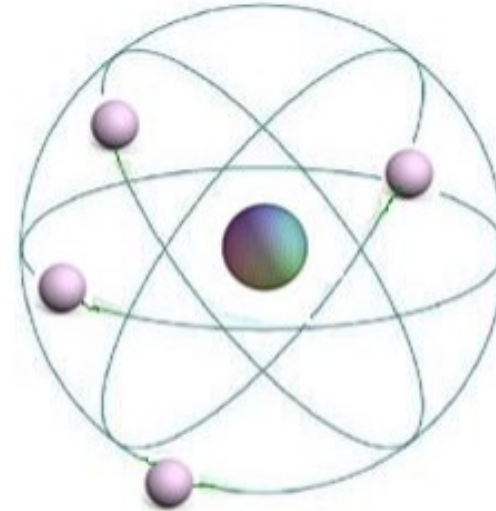
Establece alguna pregunta a partir de esta actividad que te gustaría resolver.

- A continuación lee la página 232-233 de tu libro de ciencias.
- Dibuja el modelo del átomo que aparece en la página 232.
- Escribe en tu cuaderno los aportes e inconvenientes de este modelo.
- Realiza un dibujo del átomo de cualquier elemento de la tabla periódica indicando las partículas en su interior.



### Modelo atómico de Rutherford

La estructura del modelo de Rutherford consiste en: Una parte central: núcleo y las cargas positivas que estaban dentro del núcleo las denominó protones y alrededor de este giran los electrones.



¿Qué similitud posee el modelo atómico de Rutherford con el sistema solar?

Pregunta de cierre : ¿Qué dificultad presentaría este modelo?, ¿por qué razón se cambia aproximadamente dos años después?

Estimados alumnos, nos vemos la próxima clase.

- Realicen las actividades y las revisaremos al regreso.

