

Escuela: EESO Nº 209 “Dr. Dalmacio Velez Sarsfield”

Área: Físico-química.

Curso: 2do año Div: A

Turno: Tarde

Fecha y hora: 16/10 a las 17.30 hrs.

Docente co-formadora: Mancini, Noemi.

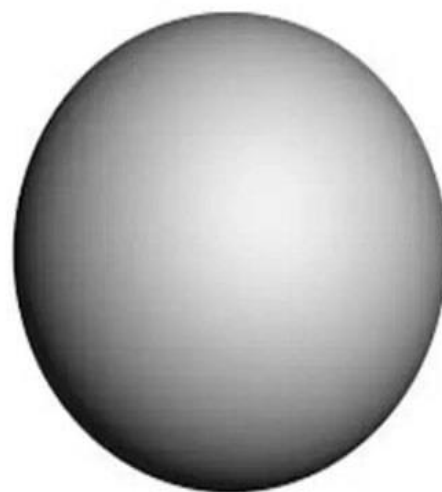
Alumno Practicante: Russo, Williams.

EL PRIMER MODELO ATOMICO, EN LA ANTIGUA GRECIA



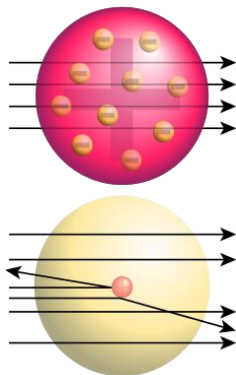
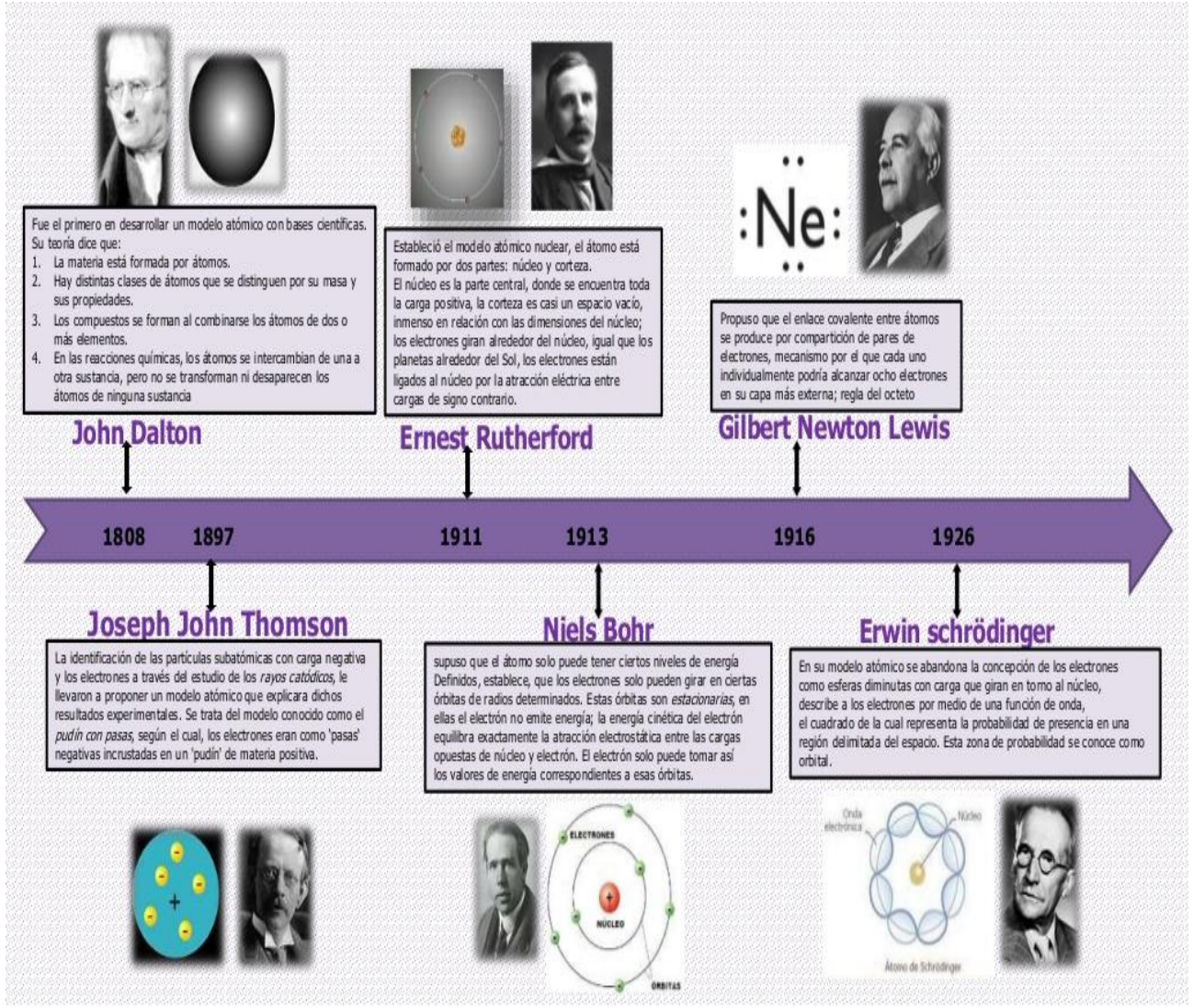
El átomo según Demócrito

- El átomo es la fracción más pequeña posible de cada sustancia
- El átomo es sólido y sin estructura interna
- Los átomos de los distintos materiales pueden diferir en tamaño, forma o masa



LA EVOLUCION DE LA TEORIA ATOMICA Y LOS DISTINTOS MODELOS QUE SURGIERON A TRAVES DE LOS SIGLOS CON EL METODO CIENTIFICO.

EL ATOMO DE LA MODERNIDAD

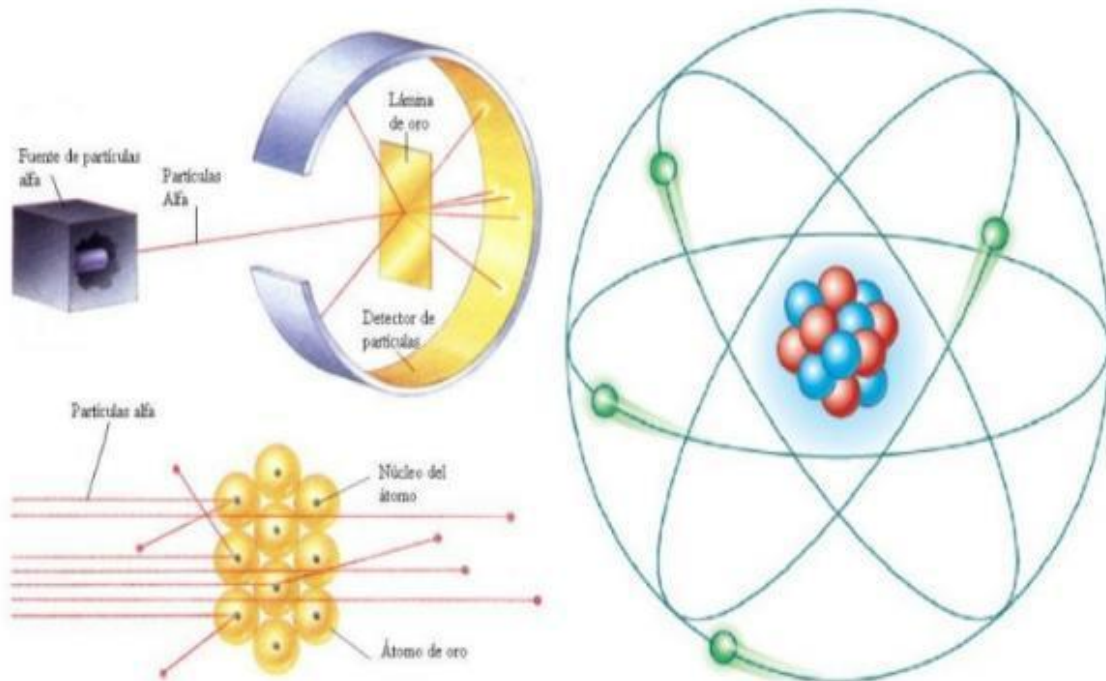


Arriba: Efecto esperado en el modelo atómico de Thomson.

Abajo: Resultados de Rutherford.

EL EXPERIMENTO DE LA LAMINA DE ORO DE RUTHERFORD

Experimento de Rutherford y Modelo atómico



Partículas Alfa ¿Qué son?

