

- Escuela: C.E.N.S 210.
- Docente: Rodrigo Nuñez.
- Grado:3er Año.
- Turno: Noche.
- Área Curricular: Química.
- Título de la propuesta: Modelos atómicos.

El Atomo:

El hombre en su afán por saber ha interpretado de diferentes maneras a la naturaleza. Las experiencias demostraron que la materia esta constituida por unidades básicas llamadas átomo.

El átomo es una porción muy pequeña de la materia . el estudio del átomo ha ido evolucionando y ha dado origen a diversos modelos atómicos que han sido representados por sus creadores.

Llamamos modelo a toda representación de la naturaleza realizada por el hombre con el fin de comprender en forma clara el concepto.

Evolución del modelo Atómico:

Te propongo que veas el video “Modelo atómico: Thompson, Rutherford y Bohr” y luego realiza las actividades propuestas.

Actividades:

- 1) Luego de ver el video “Modelo atómico: Thompson, Rutherford y Bohr” confecciona una línea de tiempo donde reflejes la evolución del modelo atómico indicando para cada caso quien lo propuso, en que año y los aspectos mas sobresalientes de cada uno de ellos.
- 2) En el video se mencionan 3 particulas como las fundamentales constituyentes del atomo. Completa el siguiente cuadro con esa información.

Partícula	Carga	Símbolo	Ubicación

- 3) Según el modelo de Rutherford. ¿Donde se encuentran los protones y los neutrones?

- 4) ¿Qué diferencias hay entre el modelo de Thompson y el modelo de Rutherford?

- 5) Según Bohr: ¿Dónde se encuentran los electrones?

Link del video:

<https://www.educ.ar/recursos/122978/modelo-atomico?coleccion=123024&from=150931>