

QUÍMICA 2021



SEPTIMO 7°

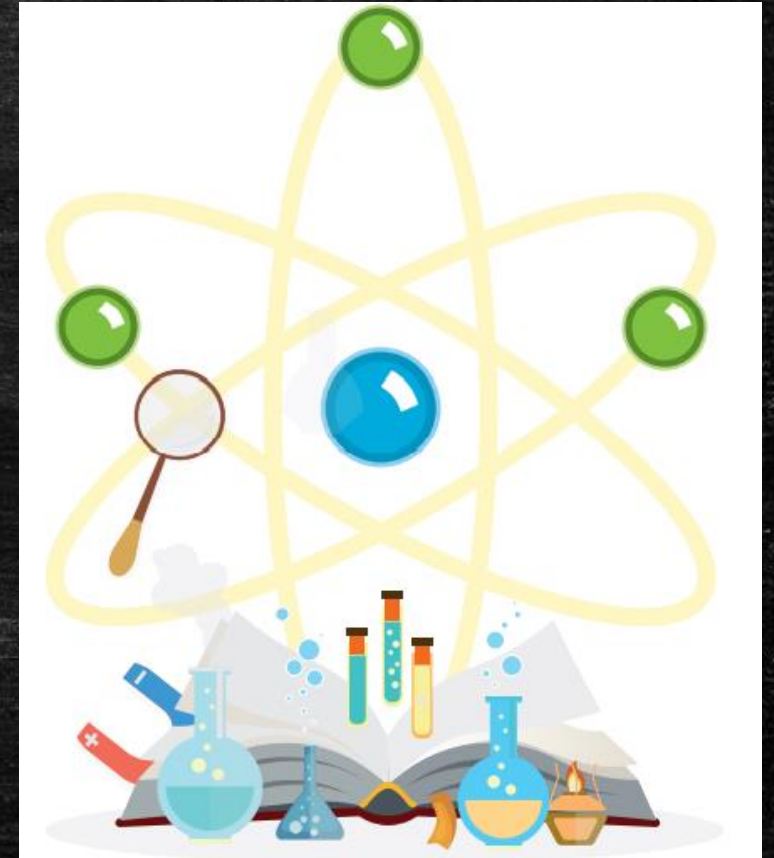


Docente: Diana Patricia Torres Parada

TEMA: Estructura de la materia

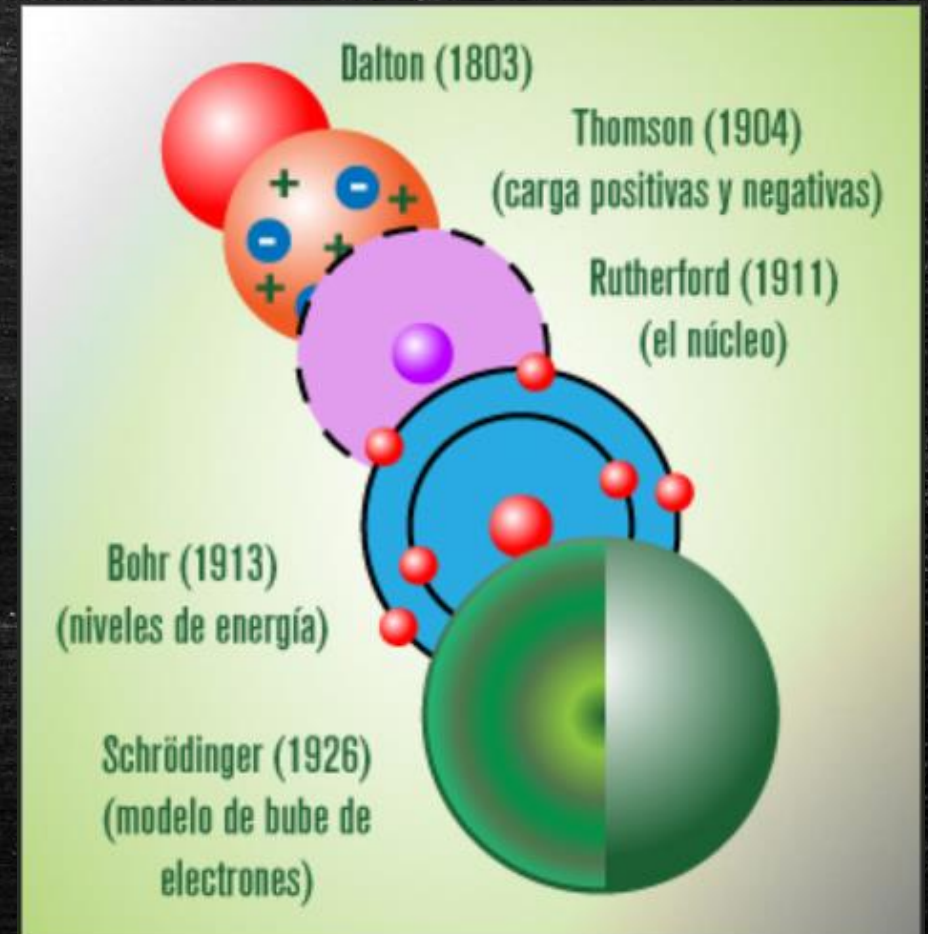
ÁTOMO Correo electrónico: docentejazmindianatorres@gmail.com

- Toda la materia está formada por átomos. Estos son la unidad básica y estructural y están conformados por partículas más pequeñas que, gracias a su configuración y energía, se mantienen unidas logrando dar paso a estos agregados estables, que terminan siendo los componentes de todo.
- Recuerda tomar apuntes

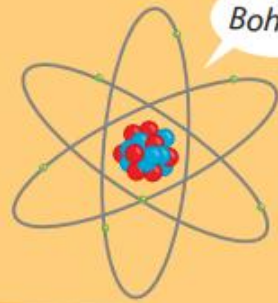


MODELOS ATÓMICOS

- Hoy sabemos que el átomo está constituido así, pero para llegar a este conocimiento, se necesitaron años de estudios e investigaciones, en los cuales se plantearon diferentes modelos atómicos. Un modelo es la representación concreta de una teoría. Es útil porque facilita la comprensión de fenómenos abstractos. Los modelos atómicos han pasado por diferentes concepciones de acuerdo con el momento en el que han sido formulados. También han sido modificados y adaptados de acuerdo a los resultados de nuevas investigaciones y descubrimientos.



¿Cómo eructa un átomo?

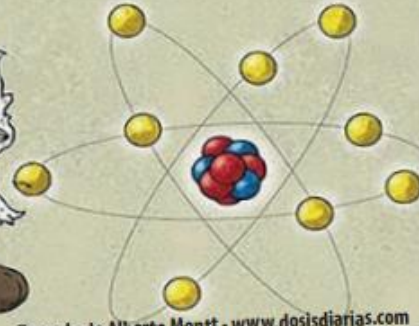


Bohrrr

Bohrrr...

EINSTEIN DIVIDE EL ÁTOMO

...Y DESPUÉS DIJERON QUE USTEDES, LOS ELECTRONES, SOLAMENTE SIRVEN PARA REVOLOTEAR ALREDEDOR DE ELLOS, Y QUE ELLOS SON EL NÚCLEO, Y QUE USTEDES SON TODOS UNOS NEGATIVOS, Y QUE...



Tomado de Alberto Montt - www.dosisdiarias.com

¿A qué se dedican los átomos más guapos?

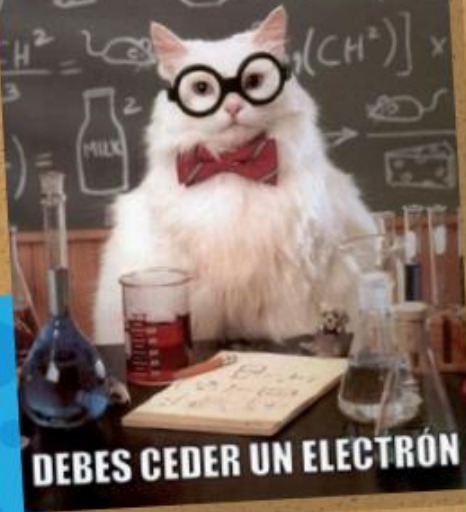
Son modelos atómicos

Eres una composición perfecta



de átomos

ESTÁS MUY NEGATIVO



DEBES CEDER UN ELECTRÓN

Modelos atómicos



Dalton



Thomson



Rutherford



Bohr

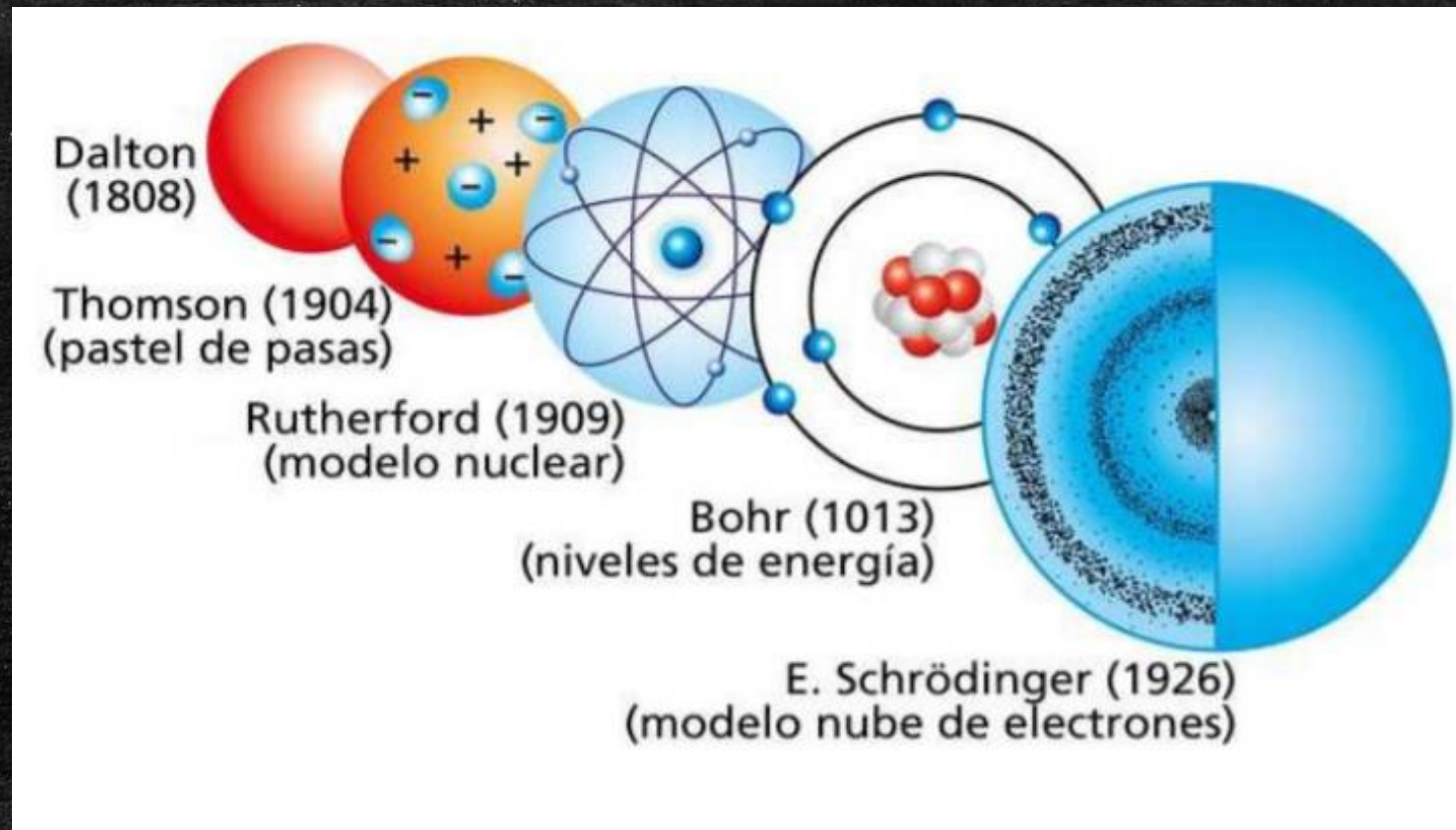


Schrödinger

VIDEO: Modelos Atómicos

<https://youtu.be/LS3N5h0xRPE>

- Recuerda hacer tu resumen.

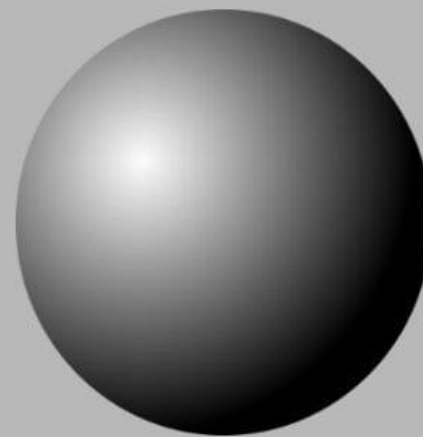
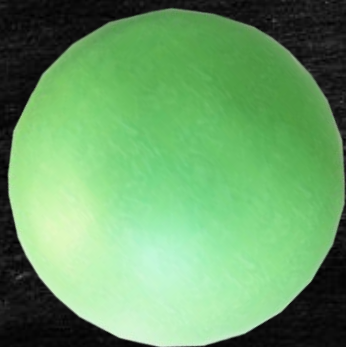


Modelo Atómico: Demócrito

Demócrito



La materia se encuentra conformada por partículas idénticas e indivisibles, que no pueden ser divididas ni destruidas.



Demócrito 400 a.C

Modelo Atómico: John Dalton

John Dalton



En el S. XIX, el gran químico inglés, John Dalton, se basó en la hipótesis de Demócrito y pudo así establecer las bases de la teoría atómica, con el primer modelo atómico con bases científicas, postulando la **Ley de las proporciones constantes** para las reacciones químicas.



Oxígeno



Hidrógeno



Nitrógeno



Carbono

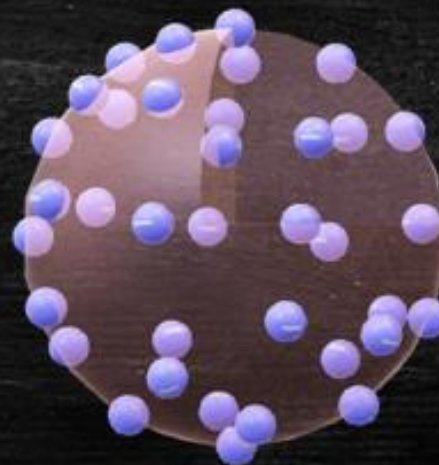
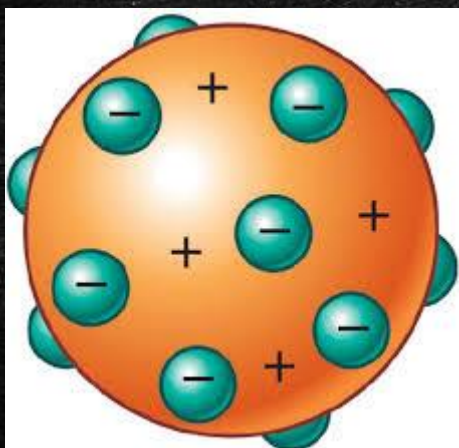
Modelo Atómico: J.J Thomson

JJ Thomson



Propuso la estructura atómica en 1904, además de realizar los postulados sobre la conformación y la idea del electrón.

El átomo está compuesto por electrones de carga negativa en un átomo positivo.



ACTIVIDAD EDUCAPLAY

- [SOPA DE LETRAS HISTORIA DEL ÁTOMO](#)
- [https://es.educaplay.com/recursos-educativos/8323255-historia del atomo i.html](https://es.educaplay.com/recursos-educativos/8323255-historia-del-atomo-i.html)



HISTORIA DEL ÁTOMO I

Encuentra las palabras clave sobre la Historia del átomo parte I

10:00
TIEMPO MÁXIMO

Comenzar