

ejercicio

estructura de la materia

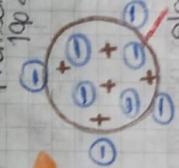
Dalton 1808



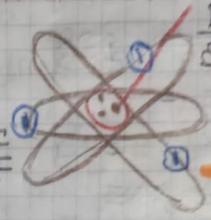
Compuer



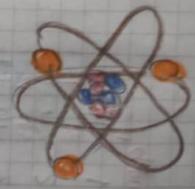
Thomson 1904



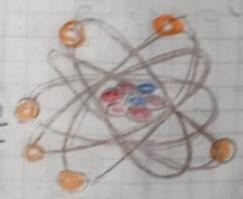
Rutherford 1911



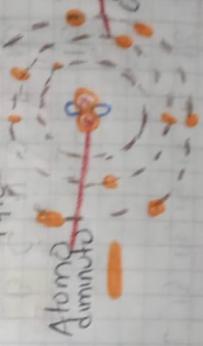
Atomo



Chadwick 1932



Bohr 1913



Atomo diminuto

Niveles de energia

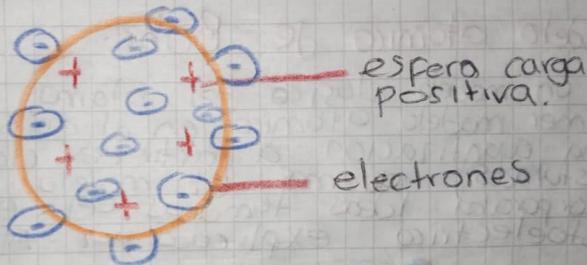
Evaluación

1. en que consiste la teoría atómica.

es una teoría científica sobre la naturaleza de la materia que sostiene que este compuesto de unidades discretas llamadas átomos. empezó como concepto filosófico en la antigua Grecia y logró amplia aceptación científica a principios del siglo XIX cuando los descubrimientos en el campo de la química demostraron que la materia realmente se comportaba como si existiese hecha de átomos. La palabra átomo proviene del adjetivo en griego antiguo átomo que significa indivisible. Los químicos del siglo XIX empezaron a utilizar el término en relación con el número creciente de elementos químicos invencible. Serca del cambio al siguiente siglo, aunque de varias experimentos con espectroscopio los físicos descubrieron que los átomos indivisibles eran de echo compuestos de varias partículas las que pueden existir separadas unas de otras de echo en otros átomos. Enteras como las esferas de neón. La presión y la temperatura crítica pide que los átomos puedan existir en absoluto. Y que se descubrió que las dichas podían dividirse los físicos intentaron el tiempo para descubrir las partes y es en este punto donde los físicos esperan descubrirse la autentica naturaleza fundamental de la materia.

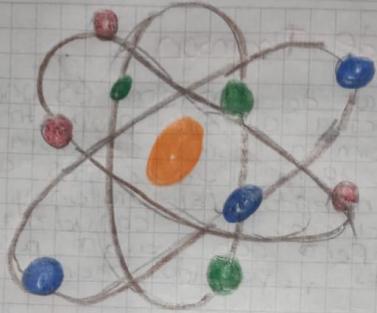
Modelo atómico de Thomson

El modelo atómico de Thomson es una teoría sobre la estructura atómica propuesta en 1904 por Thomson quien descubrió el electrón en 1897 pocos años antes del descubrimiento del protón y del neutrón. el átomo se consideraba como una esfera con carga positiva con electrones repartidos como pequeños granulos.



Modelo atómico de Rutherford

Es un modelo que establecía tiene un núcleo central en el que están concentradas la carga positiva y prácticamente toda la masa. Rutherford supuso que el átomo estaba formado por un espacio fundamentalmente vacío, ocupado por electrones que giran alrededor de un núcleo central muy denso y pequeño.



Modelo atómico de Bohr.

ES un modelo clásico del átomo, pero fue el primer modelo atómico en el que se introduce una cuantización a partir de ciertas postulados. Además el modelo de Bohr incorporaba ideas tomadas del efecto fotoeléctrico explicado por Albert Einstein.



¿que entienden por modelo? ¿para que sirven los modelos?

Es un diagrama conceptual o representación estructural de un átomo, cuyo fin es explicar sus propiedades y funcionamiento. Un modelo tiene el fin de asociar un concepto a un esquema o representación en este caso del átomo que es la más pequeña cantidad indivisible de materia.

¿que son las especies iónicas?

Son agrupamientos fijos en un intercambiador de iones que pueden estar ionizadas o ser capaces de disociarse en iones fijos y contra-iones móviles. Son las especies iónicas móviles en un intercambiador con una carga del mismo signo que la de los iones fijos.

¿como imagina que se representa lo que compone un átomo de agua?

Se compone de dos átomos de hidrogeno y uno de oxigeno.

