

Tema: Estructura de la materia

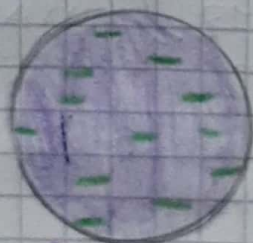
Propósito: describir el desarrollo histórico de los modelos que explican la estructura de la materia.

Explicación: la materia consiste de partículas extremadamente pequeñas agrupadas juntas para formar el átomo. Estos elementos fueron agrupados en la tabla periódica de los elementos en secuencia de acuerdo a sus números atómicos y peso atómico.

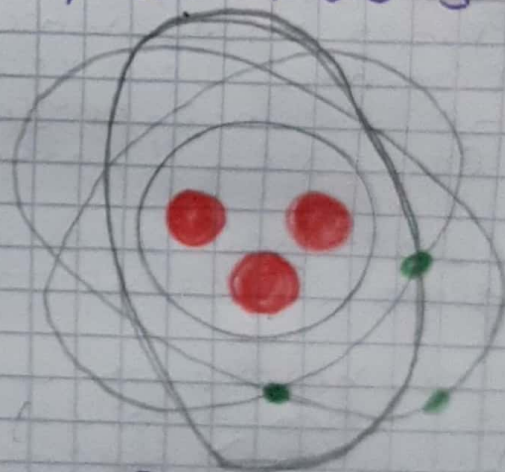
Ejercicios: elabore una infografía teniendo en cuenta los modelos atómicos de Dalton, Thomson, Rutherford y Bohr.



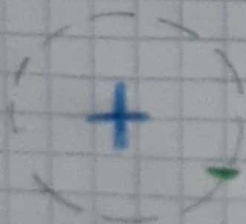
Dalton



Thomson



Rutherford



Bohr

marrit

Evaluación=

1= En que consiste la teoria atomica.

R/ En Quimica y Fisica, la teoria atomica es una teoria Cientifica sobre la naturaleza de la materia que sostiene que esta compuesta de unidades discretas llamadas atomos.

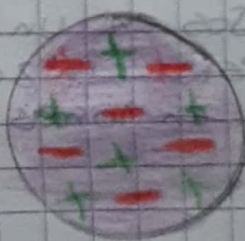
2= Explique y dibuje los modelos atomicos de Dalton, Thomson, Rutherford y Bohr

R/ Dalton



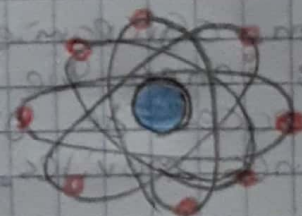
Atomo = Pequeña unidad elemental esferica e indivisible.

Thomson



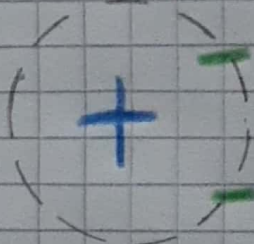
Electrones en el Atomo = masa Esferica con carga Positiva dentro de la cual se encuentra con carga negativa.

Rutherford



nucleo central del atomo = El resto debe estar vacío, los electrones se encuentran girando alrededor del nucleo en la corteza.

Bohr



nivel de energia = los electrones ocupan orbitas determinadas en la corteza atomica y estas orbitas se caracterizan por sus nivel de energia.

marfil

3: ¿que entiende por modelo? ¿Para que sirven los modelos?

R/ un modelo es un basketo que representan un conjunto real con cierto grado de precisión y en la forma más completa posible pero sin pretender aportar una replica de lo que existe en realidad.

R/ los referentes representados por los modelos pueden ser diversas entidades tales como objetos, fenómenos, procesos, ideas o sistemas.

4: ¿que son las especies iónicas?

R/ son agrupamientos fijos en un intercambiador de iones que pueden estar ionizados o ser capaces de disociarse en iones fijos y contra-iones móviles.