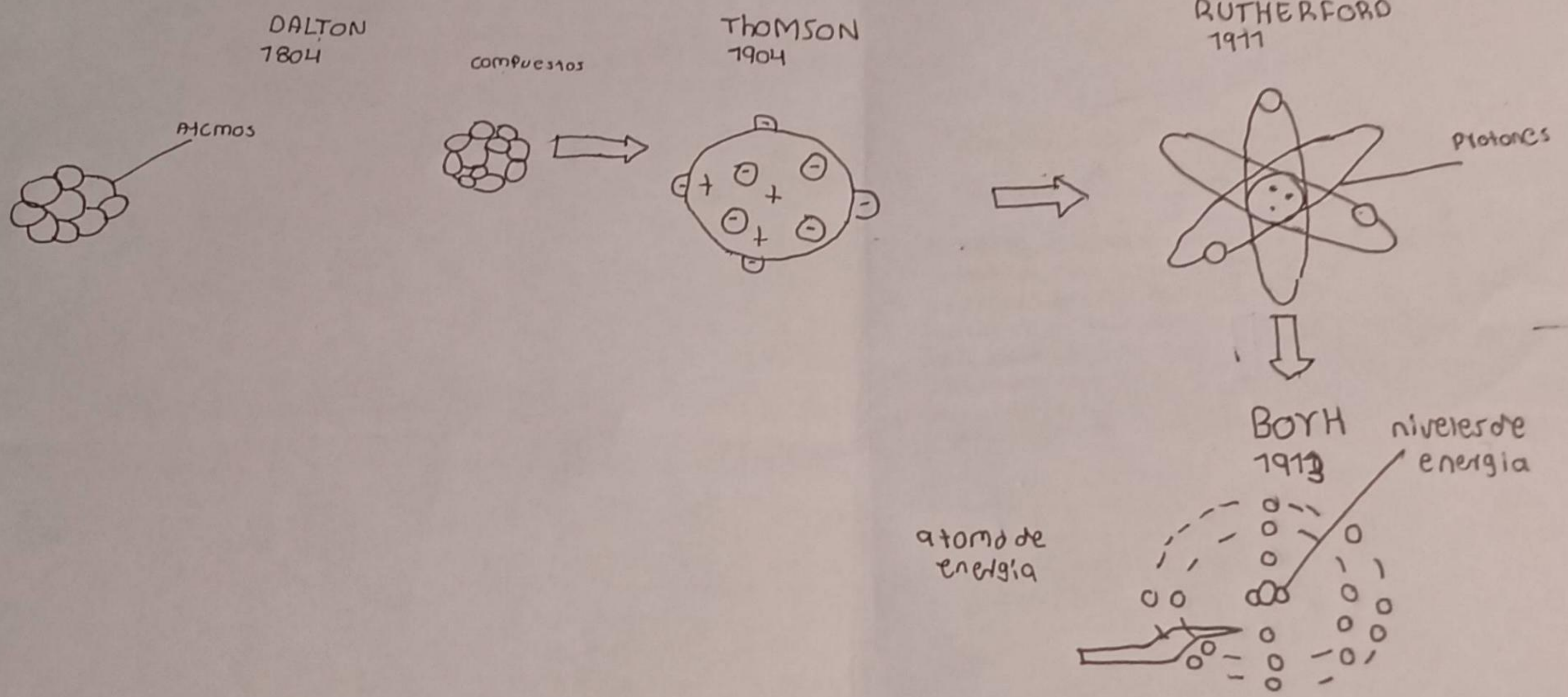


2/11/2021/ Solucion taller estructura de la materia

EJERCICIOS

elabore una infografia teniendo en cuenta los modelos atomicos de dalton, Thomson, Rutherford y Bohr



3. ¿Que entiendes por modelo? ¿que entiendes por modelo?

Rta: el modelo de atomo es una representacion estructural del atomo, tratando de explicar su comportamiento y propiedades. El modelo del atomo de democrito (400 a.C) el modelo del atomo de Rutherford (1911) fue el primero en distinguir entre el nucleo central y las orbitas de los electrones que lo rodean.

3.1 Que son las especies iónicas

Rta: Son agrupamientos fijos en un intercambiador de iones que pueden estar ionizados o ser capaces de ~~disociarse~~ 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.

5. ¿Como imagina que se representa lo que compone un atomo de agua?

Rta: la molecula de agua esta compuesta por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno unidos por un enlace covalente. es decir, los dos átomos de hidrógeno y el oxígeno se unen compartiendo electrones. su formula es H_2O

EVALUACION

1. En que consiste la teoria atomica

pta: 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 llamados atomos. los quimicos del siglo XIX empezaron a utilizar el termino en relacion con el numero creciente de elementos quimicos irreducibles.

2. explique y dibuje los modelos atomicos de dalton, Thomson, Rutherford, Bohr

DALTON

THOMSON

RUTHERFORD

BOHR

el modelo aclara que las sustancias reaccionan entre si por electrones de en proporciones este quio carga negativa en metlicas constantes y cuando un atomo positivo de 2 sustancias reaccionan forman compuestas estas relaciones son numeros enteros

estructura interna del atomo constituido por 2 orbitas estables "corteza" (electrones) y nucleo (carga electrica positiva)

los electrones tienen espectros de emision incorporados "efecto fotoelectrico"