

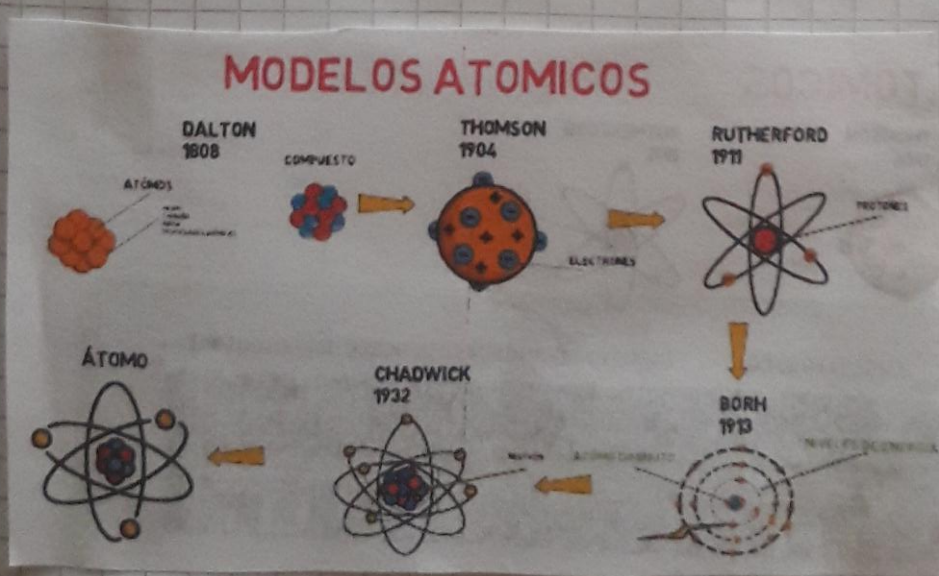
-PROPOSITO: ESCRIBIR EL DESARROLLO HISTORICO DE LOS MODELOS QUE EXISTES EN LA ESTRUCTURA DE LA MATERIA

MOTIVACION: VIDEO.

EXPLICACION: LA MATERIA CONSISTE DE PARTICULAS ESTREMADAMENTE PEQUEÑAS AGRUPADAS JUNTAS PARA FORMAR EL ATOMO. ESTOS ELEMENTOS FUERON AGRUPADOS EN LA TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS EN SECUENCIA DE ACUERDO A SUS NUMEROS ATOMICOS Y PESO ATOMICO.

EJERCICIO: ELABORE UNA INFOGRAFIA TENIENDO EN CUENTA LOS MODELOS ATOMICOS DE DALTON, THOMSON, RUTHERFORD Y BOHR

SOLUCION.



- EVALUACION:

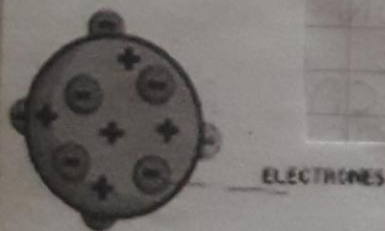
1. ¿EN QUE CONSISTE LA TEORIA ATOMICA?

R// LA TEORIA ATOMICA ES UNA TEORIA CIENTIFICA SOBRE LA NATURALEZA DE LA MATERIA QUE SOSTIENE QUE ESTA COMPUESTA DE UNIDADES DISCRETAS LLAMADAS ATOMOS... LOS QUIMICOS DEL SIGLO XIX EMPEZARON A USAR EL TERMINO EN RELACION CON EL NUMERO CRECIENTE DE ELEMENTOS QUIMICOS IRREDUCIBLES.

2. EXPLIQUE Y DIBUJE LOS MODELOS ATOMICOS DE DALTON, THOMSON, RUTHERFORD, Y BOHR.

SOLUCION:

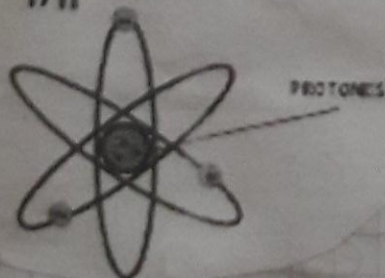
THOMSON
1904



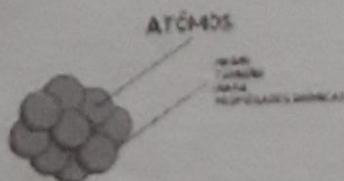
BOHR
1913



RUTHERFORD
1911



DALTON
1808



3. ¿QUE ENTIENDE POR MODELO?

R// ES UNA REPRESENTACION ESTRUCTURAL DE UN ATOMO QUE TRATA DE EXPLICAR SU COMPORTAMIENTO Y PROPIEDADES

- ¿PARA QUE SIRVEN LOS MODELOS?

R// SIRVE PARA COMPRENDER COMO FUNCIONA LA MATERIA, Y CUALES SON SUS REACCIONES, PARA CONOCER LOS ELEMENTOS Y SUS PROPIEDADES, CONOCER LA DUALIDAD DE ONDA DE ENERGIA Y LA MATERIA, PARA ESO SE ESTUDIA.

4. ¿QUE SON LAS ESPECIES IONICAS?

R// SON AGRUPAMIENTOS FIJOS EN UN INTERCAMBIADOR DE IONES QUE PUEDEN ESTAR IONIZADOS O SER CAPACES DE DISOCIARSE EN IONES FIJOS Y CONTRA-IONES MOVILES, SON LAS ESPECIES IONICAS MOVILES 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?

R// LA MOLECULA DE AGUA ESTA COMPUESTA POR DOS ATOMOS DE HIDROGENOS Y DE OXIGENO UNIDOS POR ENLACE COMVAIENTE. ES DECIR LOS DOS ATOMOS DE HIDROGENO Y EL DE OXIGENO SE UNEN COMPARTIENDO ELECTRONES, SU FORMULA ES H_2O