CENTRO ESCOLAR ALBATROS

 CIENCIAS III

 TERCERO BLANCO

 TAREA 15

TEMARIO CIENCIAS III PARCIAL 2

1.-QUE ESTABLECEN LOS SIGUIENTES CIENTÍFICOS ACERCA DE LOS MODELOS ATÓMICOS:

MODELO DE DALTON:

MODELO DE THOMSON

MODELO DE RUTHERFORD

MODELO DE BOHR

MODELO DE LEWIS

2.-A LOS ATOMOS QUE PRESENTAN CARGA POSITIVA COMO LOS METALES , RECIEBE EL NOMBRE DE:

3.-A LOS ÁTOMOS QUE PRESENTAN CARGA NEGATIVA COMO EL CASO DE LOS NO METALES SON LLAMADOS:

4.-LETRA QUE SE UTILIZA PARA REPRESESENTAR EL NÚMERO ATÓMICO:

5.-LETRA QUE SE UTILIZA PARA REPRESENTAR LA MASA O PESO ATÓMICO:

6.-CUÁLES SON LAS LETRAS QUE SE UTLILZAN PARA DESIGNAR LOS NIVELES O CARGAS DE ENERGÍA:

7.-LOS ÁTOMOS QUE CEDEN O REGALAN SUS ELECRONES VALENCIA TIENE UNA CARGA:

8.-QUÉ NOMBRE RECIBEN LOS ELECTRONES QUE SE ENCUENTRAN EN LA ´´ULTIMA CAPA O NIVEL DE ENERGÍA:

9.-QUÉ SE ENTIENDE POR ENLACE QUÍMICO:

10.-QUE ES UN ENLACE IÓNICO:

11.-QUÉ ES UN ENLACE COVALENTE POLAR:

12.-QUÉ SE ENTIENDE POR ENLACE COVALENTE NO POLAR:

13.-DE ACUERDO CON EL MODELO ATÓMICO DE BOHR REPRESENT EL ÁTOMO DEL FLÚOR:

-Colocar dentro del núcleo los protones y neutrones -Es anión o catión y por qué

-Distribuir los electrones en sus niveles de energía:

-Colocar la letra de cada nivel

Es anión o catión y por qué