 **GUÍA Nº 4 OCTAVO BÁSICO : EJERCITANDO LO APRENDIDO**

APLICANDO LO APRENDIDO EN LAS GUIA ANTERIORES Y CON LA UTILIZACIÓN DE SU TEXTO DE CIENCIAS NATURALES DESARROLLE LOS SIGUIENTES EJERCICIOS:

1.- Complete el cuadro con la información que corresponda :

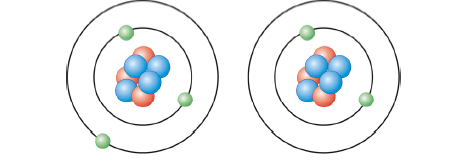
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Científico | Descripción del modelo atómico | Representación del modelo atómico |
| THOMSON |  |  |
| RUTHERFORD |  |  |
| BOHR |  |  |

2.- Complete la siguiente tabla de las ideas de átomo y de modelos atómicos:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Ideas de átomo en el tiempo | Propone | Evidencias que apoyaron la idea o modelo |
| Leucipo y Demócrito |  |  |
| Aristóteles |  |  |
| John Dalton |  |  |
| Joseph Thomson |  |  |
| Ernest Rutherford |  |  |
| Niels Bohr |  |  |

3.- Observe los diagramas atómicos y desarrolle las actividades :

a) Para cada uno de ellos indique el valor de: A, Z, p+ , n , e



A = A =

Z = Z =

P+ = P+ =

n = n =

e = e =

b) ¿ Qué tienen en común ambos diagramas atómicos?

……………………………………………………………………………………………………………………………………………..

……………………………………………………………………………………………………………………………………………..

c) ¿en qué se diferencian?

…………………………………………………………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………………………………………………………….

d) ¿Qué se puede concluir?

…………………………………………………………………………………………………………………………………………….

……………………………………………………………………………………………………………………………………………..

4.- Busque los símbolos químicos de los siguientes elementos químicos en la tabla periódica y determine la cantidad de protones, electrones, neutrones, número atómico y número másico

a) BORO b) CLORO c) FLUOR

D) SODIO E) MANGANESO F) YODO