**CORPORACIÓN EDUCACIONAL A&G**

**Colegio El Prado**



Cooperativa nº 7029 – Pudahuel

Teléfonos: 227499500 - 227476072

[**www.colegioelprado.cl**](http://www.colegioelprado.cl)

[**direccioncolegioelprado@gmail.com**](mailto:direccioncolegioelprado@gmail.com)

**RBD: 24790-1**

**Profesor(a): Karen Lara AgurtoCURSO: 1° Medio**

*GUIA N° 1  
Modelos atómicos y partículas subátomicas*

1.- Investigue sobre los modelos atómicos y complete la siguiente tabla con la información que se le solicita.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Científico | Año | Nombre del modelo atómioco | Particula que descubrió | Aporte o postulados |
| John Dalton |  |  |  |  |
| Joseph Thomson |  |  |  |  |
| Ernest Rutherford |  |  |  |  |
| NielsBohr |  |  |  |  |

2.- MarcaconunaXaquellasafirmacionesquecorrespondenalospostuladosdela teoría atómica de Dalton.

\_\_\_\_\_\_ 1.- La materia se compone de diminutas partículas llamadas átomos.

\_\_\_\_\_\_ 2.- El átomo es eléctricamente neutro.

\_\_\_\_\_\_ 3.- El átomo está formado por un núcleo y una corteza.

\_\_\_\_\_\_ 4.- Los átomos de un elemento son idénticos entre sí, tanto en masa como en otras propiedades.

\_\_\_\_\_\_ 5.- Los átomos de un elemento no pueden transformarse en átomos de otros ele- mentos a través de procesos químicos.

2. Investiga ycompleta la siguiente tabla con los componentes del átomo.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Partícula subatómica | Descubirdor | Símbolo | Carga eléctrica | Ubicación en el átomo |
|  |  |  |  | Corteza |
|  | Goldstein |  |  |  |
| Neutrón |  |  |  |  |

Investiga sobre lo que significa los dos conceptos que estan a continución y luego calculalacantidaddeprotones,neutronesyelectronesencadaunodelossiguientes átomos:

1.- ¿Qué número masico?  
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.- ¿Qué el número atómico?  
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.- 17Cl35

4.- 47Ag108

5.- 55Cs132

6.- 54Xe131