**CORPORACIÓN EDUCACIONAL A&G**

**Colegio El Prado**



Cooperativa nº 7029 – Pudahuel

Teléfonos: 227499500 - 227476072

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

**direccioncolegioelprado@gmail.com**

**RBD: 24790-1**

**Profesor(a): Karen Lara Agurto CURSO: 4° Medio**

*GUIA N° 1
Modelos atomicos, particula atómicas y tipos de elementos*

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

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

2.- Recordemos los siguientes conceptos sobre el átomo.

Protón: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Electrón: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Neutrón: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Número masico: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Número atómico: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.- Identifica el nombre del elemento, el número masico, número atómico, la cantidad de protones, electrones y neutrones.

a.- 31Ga69

Nombre: p+:

A: e-:
Z: n:

b.- 80Hg200

Nombre: p+:

A: e-:
Z: n:

c.- 73Ta180

Nombre: p+:

A: e-:
Z: n:

d. 56Ba137

Nombre: p+:

A: e-:
Z: n:

e.- 17Cl35

Nombre: p+:

A: e-:
Z: n:

f.- 36Kr83

Nombre: p+:

A: e-:
Z: n:

4.- Investiga las caracteristicas de los tipos de enlace indicando como se forman y luego completa la información marcando con una X las características correspondientes a cada tipo de enlace.

a.- Enlace metálico:

b.- Enlace iónico:

c.- Enlace covalente:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Tipo de enlace | Traspaso de electrones | Compartición de electrones | Conductor de electricidad | Conductor de calor |
| Covalente  |  |  |  |  |
| Iónico |  |  |  |  |
| Metálico |  |  |  |  |