Trabajo Práctico Integrador

Ciencias Naturales

Módulo 4

Nombre:…………………………………………………………………………………………………Fecha:……………………………

Sede:…………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1.- Repasando…..complete el siguiente cuadro utilizando la tabla periódica:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Elemento | Símbolo | Grupo | Período | N°  Atómico(Z) | N°  Másico (A) | N° Protones | N° Electrones | N°  Neutrones |
| Calcio |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Fósforo |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Azufre |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Potasio |  |  |  |  |  |  |  |  |

2.- ¿Por qué se unen los átomos?

3.- Enlaces químicos ¿Qué tipos hay? Explique cada uno.

4.- En el enlace iónico:

*El átomo que pierde electrones se llama………………………………………….y el que gana electrones, se llama……………………………………………………………………*

5.- ¿Cómo se clasifica el enlace covalente? Explique.

6.- Teniendo en cuenta su electronegatividad ¿Qué tipo de unión se producirá entre los siguientes elementos? Explique ¿Por qué?

Entre C y O (para formar CO2)…………………………………………………………………….

Entre Mg y O………………………………………………………………………………………….

Entre dos átomos de P………………………………………………………………………………

7.- Clasifique los siguientes compuestos: diga si son óxidos ácidos, básicos, hidruros, hidróxidos o ácidos:

|  |  |
| --- | --- |
| Fórmula | Tipo de compuesto |
| MgO |  |
| HNO3 |  |
| Fe (OH)2 |  |
| Cl2O |  |
| FH |  |
| Al (OH)3 |  |
| HClO4 |  |

8.- Realice un mapa conceptual de todos los compuestos inorgánicos como figura en la actividad 25 del módulo.

9.- ¿Cuál es la diferencia entre los compuestos orgánicos e inorgánicos?

10.- Complete el siguiente cuadro explicando la estructura, función y en que alimentos se encuentran cada una de las biomoléculas:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Biomoléculas | Estructura | Función | Alimentos donde se encuentran |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |