|  |  |
| --- | --- |
| Colegio: | Institución Educativa Sagrada Familia |
| Docente: | Carmen Delia Cardozo Reyes |
| Grado: | Decimo |
| Tema: | Las Moléculas |

1. Explique con sus propias palabras la diferencia entre átomo y molécula.
2. Represente mediante un grafico los iones positivos y negativos (catión y anión) y dé cinco ejemplos.
3. Explique como se unen los átomos para formar las moléculas.
4. Completa el siguiente cuadro sobre los tres estados físicos de una sustancia

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Estado físico | Las moléculas se encuentran… | Dibujo | Ejemplo de una sustancia |
| **SOLIDO** |  |  |  |
| **LIQUIDO** |  |  |  |
| **GASEOSO** |  |  |  |

1. En la siguiente tabla escriba el símbolo y el peso atómico de los elementos:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nombre** | **Símbolo** | **Peso atómico** | **Nombre** | **Símbolo** | **Peso atómico** |
| Oxígeno |  |  | Cloro |  |  |
| Hidrógeno |  |  | Zinc |  |  |
| Flúor |  |  | Azufre |  |  |
| Carbono |  |  | Plata |  |  |
| Bromo |  |  | Oro |  |  |
| Nitrógeno |  |  | Sodio |  |  |
| Hierro |  |  | Cobre |  |  |
| Estaño |  |  | Potasio |  |  |
| Plomo |  |  | Magnesio |  |  |
| Mercurio |  |  | Calcio |  |  |
| Platino |  |  | Antimonio |  |  |

1. Dibujar las siguientes moléculas mostrando la estructura de sus átomos y escribir la formula debajo de la estructura y colorearlas.

* Agua
* Oxigeno
* Amoniaco
* Metano
* Acido sulfúrico
* Acido fosfórico

1. Hallar el peso molecular a las moléculas del punto anterior y a las siguientes:

* Au2(SO4)3 -------------- Sulfato áurico
* Ca3(PO4)2 --------------- Fosfato de Calcio
* CaCo3 ---------------- Carbonato de Calcio

1. Consulte el porcentaje de cada elemento que forma las moléculas

* Au2(SO4)3 -------------- Sulfato áurico
* Ca3(PO4)2 --------------- Fosfato de Calcio
* CaCo3 ---------------- Carbonato de Calcio

1. Conclusiones (como se sintió haciendo el trabajo y que aprendió)