

**Nombre del alumno: Cynthia Mariana Jimenez Ramirez.**

**Nombre del profesor: Dr. Luz Elena Cervantes Monroy.**

**Nombre del trabajo: Super Nota.**

**Materia: Química 2.**

**Grado: Segundo Semestre.**

**Grupo: A.**

Comitán de Domínguez Chiapas a 30 de junio de 2022.



**ENLACE, ESTRUCTURA Y PROPIEDADES EN COMPUESTOS ORGANICOS:**

**QUIMICA;**

**IMPORTANCIA QUIMICA DEL CARBONO:**

**ESTRUCTURA Y PROPIEDADES DE LOS COMPUESTOS QUIMICOS ORGANICOS: Las propiedades físicas de un compuesto dependen principalmente del tipo de enlaces que mantienen unidos a los atamos de una molécula. Estos pueden indicar el tipo de estructura y predecir sus propiedades físicas.**

|  |  |
| --- | --- |
| **ORGANICOS** | **INORGANICOS** |
| * **Bajo punto de función** | * **Alto punto de fusión.** |
| * **Bajo punto de ebullición.** | * **Alto punto de ebullición.** |
| * **Bajo solubilidad en agua, gran solubilidad en disolventes no polares.** | * **Gran solubilidad en agua, baja solubilidad en disolventes no polares.** |
| * **Inflamables.** | * **No inflamables.** |
| * **No conducen la electricidad.** | * **Conducen la electricidad.** |
| * **Reacciones químicas lentas.** | * **Reacciones químicas rápidas.** |
| * **Exhiben isomería.** | * **Isomería reducida.** |
| * **Exhiben enlaces covalentes.** | * **Exhiben enlaces iónicos.** |
| * **Existen como gases, liquidos y sólidos.** | * **Existen como solidos a temperatura ambiente.** |

**PROPIEDADES DE LOS COMPUESTOS ORGANICOS E INORGANICOS:**

**CONCEPTOS BASICOS DE LA ESTRUCTURA ATOMICA Y MOLECULAR:**

* **MODELOS ATOMICOS:**
* **TEORIA DE DALTON:**

**Átomos de hidrogeno. Átomos de oxígeno. Átomos de bromo.**

**DE LA TEORIA DE DALTON PODEMOS OBTENER LO SIGUIENTE:**

* **Un átomo.**
* **Un compuesto.**
* **Un elemento.**