

QUÍMICA

ACTIVIDAD 2

DANIEL SALVADOR ROJAS TAPIA

ALEXIA MIRANDA LIMÓN

GRUPO 2B

|  |  |
| --- | --- |
| **Química Orgánica** | **Química Inorgánica** |
| Los cuerpos orgánicos reaccionan entre si lentamente debido al enlace covalente. | Constituidos por átomos de cualquier elemento |
| Formado principalmente por: C,H,O,N | Resisten a la acción del calor |
| Entre los compuestos orgánicos prevalece el enlace covalente. | Cuando se encuentran en solución son buenos conductores de calor y electricidad |
| Son generalmente insolubles en agua debido a su baja polaridad | Poseen reacciones instantáneas |
| Son inestables aun a bajas temperaturas frente al calor y la luz | Las moléculas inorgánicas son menos complejas, que los compuestos de carbono debido a su bajo peso molecular |
| Al disolverse no se ionizan, por lo tanto sus moléculas no conducen a la electricidad. | Solubles al agua debido a su elevada polaridad, pero insolubles en disolventes orgánicos. |

**Cuadro comparativo Química orgánica y Química inorgánica**