

Norma Gloria Macias Alvarez.

21 de octubre 2016

quimica organica e inorganica

Daniel Rojas.

|  |  |
| --- | --- |
| QUIMICA ORGANICA. | QUIMICA INORGANICA. |
| -Principalmente formados por carbono, hidrógeno, oxígeno y nitrógeno.  -Predomina el enlace covalente.  -Soluble en solventes no polares como benceno.  -No la conducen cuando están disueltos.  -Tienen bajos puntos de fusión o ebullición.  -Poco estables, se descomponen fácilmente.  -Forman estructuras complejas de alto peso molecular.  -Reacciones lentas.  -Fenómeno muy común. | -Ocupa todos los elementos de la tabla periódica para formar sus compuestos.  -forma enlaces ionicos.  -forma compuestos sólidos.  -tiene altos puntos de fusión y ebullición.  -tienen alta conductividad eléctrica.  -presentan menos isometria que la química orgánica.  -Forman estructuras simples de bajo peso molecular. |