

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. |