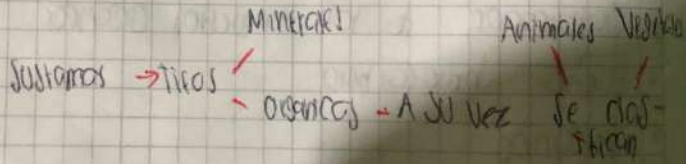
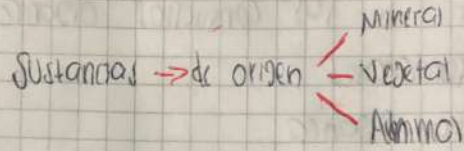
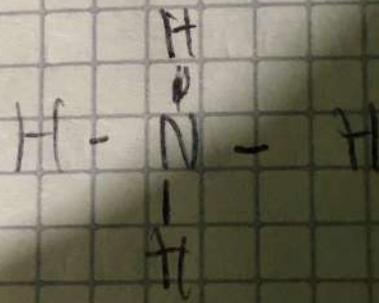


Química orgánica

Para el año 1695 el científico Nicolas Lemery y clasificó las sustancias según su origen en:





Craniato de amoníaco

Yordan Yari

Compuesto Orgánico

contienen esencialmente átomos de carbono, hidrógeno, oxígeno y nitrógeno.

son poco estables a la acción del calor. Se descomponen por debajo de los 300°C .

presentan bajos puntos de fusión y ebullición.

son insolubles en agua pero solubles en solventes orgánicos, alcohol, éter, gasolina, benceno, cloroformo etc.

Compuesto Inorgánico

contienen todos los átomos de la tabla periódica inclusive carbono.

resisten a la acción del calor. Se descomponen por encima de los 700° .

presentan altos puntos de fusión y ebullición.

son solubles en agua y solventes polares.

son insolubles en agua pero
solubles en solventes orga-
nicos, alcohol, éter, gasolina,
benceno, cloroformo etc.

son solubles en agua
y solventes polares

Química inorgánica

A la química inorgánica se le llama química inerte. Estudia la composición, estructura interna y reacciones de los compuestos inorgánicos (óxidos, hidróxidos, carbonatos, sales etc). La mayoría de los compuestos en la química inorgánica poseen enlace iónico. Los compuestos son insolubles en el agua.

Química orgánica

Química orgánica se le conoce como química del carbono. Estudia a los compuestos del carbono y sus derivados (alcanos, alquenos, benceno, alcoholes etc). Los compuestos presentan enlaces covalentes. Sus compuestos son solubles en agua.