



## UNIDAD EDUCATIVA PARTICULAR "LINAJE"

"Donde el cambio lo inicias tú"

### TAREA DE QUÍMICA

Fecha:

Nombre del estudiante:

Docente responsable. Ing. Ximena Pozo

➤ Leer, comprender y analizar la siguiente lectura

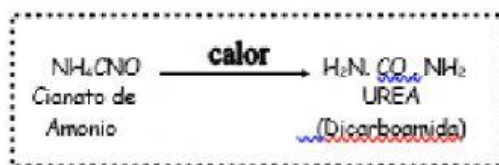
## QUÍMICA ORGÁNICA

### 1. INTRODUCCIÓN

La química orgánica estudia los compuestos del carbono.

Los términos de química orgánica y compuestos orgánicos surgieron en el siglo XVIII a partir de la teoría vitalista la cual sostenía que los compuestos orgánicos solamente podrán ser originados por los organismos vivos.

Pero en el año 1828, el químico Alemán **FEDERICO WOHLER**, al intentar preparar Cianato de Amonio. Haciendo reaccionar el sulfato de Amonio con cromato de Potasio logró obtener UREA. Un compuesto típicamente orgánico, producto del metabolismo animal.



Los elementos fundamentales en las sustancias orgánicas son el carbono (C), el hidrógeno (H), el oxígeno (O) y el nitrógeno (N); a veces están presentes en menor proporción los elementos fósforo (P), azufre (S), halógenos (Cl, Br, I) y otros.

La cantidad de compuestos orgánicos sintetizados es tan grande que se conoce más de dos millones de estructuras y su número aumenta día a día.

Uno de los primeros logros de la síntesis orgánica fue la obtención de colorantes artificiales. En el campo industrial resulta importante la cantidad de productos sintéticos conocidos tales como los combustibles, fibras sintéticas, detergentes, plásticos, jabones, perfumes, una serie de polímeros, resinas, caucho, pinturas, barnices, explosivos, carburantes, etc.

En la Medicina : Los antibióticos, anestésicos, vacunas, pastillas, sueros, vitaminas, etc.

En la Agricultura : Insecticidas, pesticidas, una serie de hormonas vegetales.

En la Alimentación : Azúcares, aceites, grasas, aminoácidos.

leído y  
comprendido

leído y no  
comprendido

no leído y no  
comprendido