

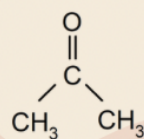


Mi Universidad

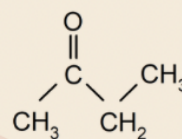
Nombre del Alumno Amanda Itzel Calderón Gonzalez
Nombre del tema INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA ORGÁNICA
Parcial Primer Parcial
Nombre de la Materia QUÍMICA
Nombre del profesor Luz Elena Cervantes Monroy
Nombre de la Licenciatura Lic. Nutrición
Cuatrimestre Primer Cuatrimestre

Lugar y Fecha de elaboración

INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA ORGÁNICA

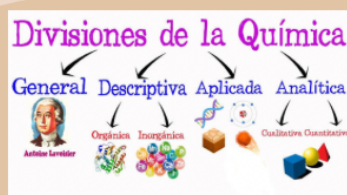


Propanona
(Acetona)



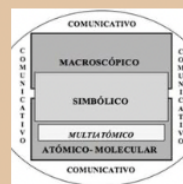
Butanona
(metiletilcetona)

la química que estudia las sustancias y compuestos de tipo orgánico; o sea, aquellos que contienen en su estructura atómica el carbono

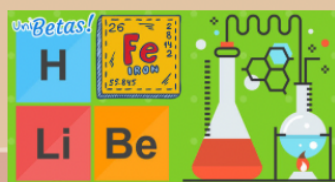


Entre sus áreas de estudio más importantes se incluyen la Termodinámica Química, la Cinética Química, la Electroquímica, la Mecánica Estadística, la Química Cuántica y la Espectroscopía. Se divide en cinco áreas o ramas principales: analítica, bioquímica, química física, inorgánica y orgánica.

nivel químico abarca a los niveles atómico, molecular y macromolecular, ya que considera que todo ser vivo se compone de átomos, por ejemplo, C, H, O, N, Ca, etc., de moléculas, por ejemplo, agua (H₂O), dióxido de carbono (CO₂), glucosa (C₆H₁₂O₆), fosfolípidos y macromoléculas, por ejemplo, ADN, ...



materia es cualquier sustancia con masa y que ocupa un espacio al tener volumen. Todos los objetos cotidianos que se pueden tocar están compuestos, en última instancia, de átomos, que a su vez están formados por partículas subatómicas que interactúan entre sí



Sabor, color, densidad, dureza u olor son algunas propiedades características. Propiedades generales de la materia son aquellas que nos permiten saber si algo está hecho de materia o no, por lo que no nos permiten distinguir las distintas clases de materia

estructuras de la materia que son más pequeñas que el átomo y que, por ende, forman parte de éste y determinan sus propiedades. Dichas partículas pueden ser de dos tipos: compuestas (divisibles) o elementales (indivisibles).

