



**Mi Universidad**

**Supernota**

*Nombre del Alumno: Otoniel yajaciel mendez hernandez*

*Nombre del tema: Introduccion a la química organica*

*Parcial Primer parcial*

*Nombre de la Materia Quimica organica*

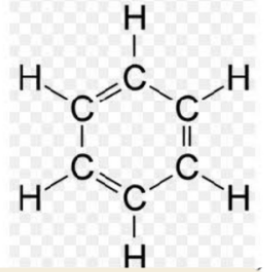
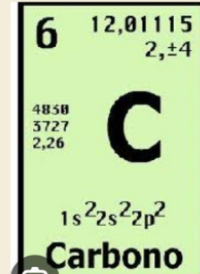
*Nombre del profesor Luz Elena cervantes monry*

*Nombre de la Licenciatura Nutrición*

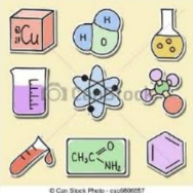
# Introducción a la química orgánica

## ¿Que estudia la química?

se encarga del estudio de sustancias y compuestos orgánicos, es decir, aquellos que en su estructura molecular contienen carbono, y que se combina con otros elementos tales como el hidrógeno, nitrógeno, oxígeno y azufre.



## La química y sus divisiones

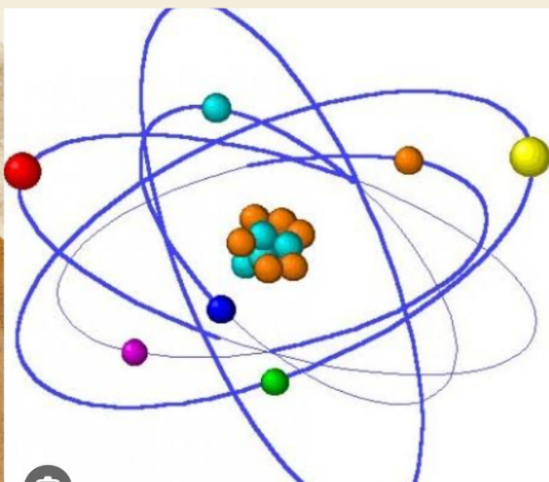
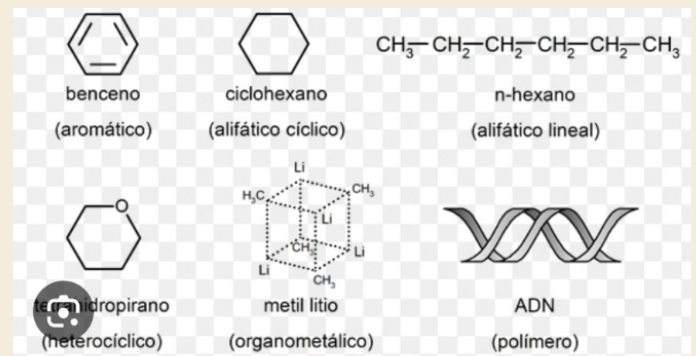


## Divisiones de la química

Los compuestos orgánicos pueden dividirse de manera muy general en: Compuestos alifáticos. Compuestos aromáticos. Compuestos heterocíclicos

## Niveles de estudio en la química

Estudia los cuerpos compuestos que contienen carbono en sus moléculas.composición, formación, estructura y las reacciones químicas de los elementos y los compuestos inorgánicos,es atómica molecular y macrocelular.



## CONCEPTOS de materia

el estudio de las sustancias y compuestos de tipo orgánico,sustancias inorgánicas como el cianato de amonio (CH<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O) ,composición, formación, estructura y las reacciones químicas de los elementos y los compuestos inorgánicos, e inorgánicos.

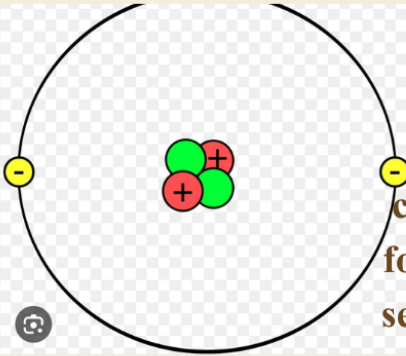
## Propiedades de la Materia

compuesto químico que contiene carbono, formando enlaces carbono-carbono y carbono-hidrógeno. En muchos casos contienen oxígeno, nitrógeno, azufre, fósforo, boro, halógenos y otros elementos menos frecuentes en su estado natural.



## Estructura subatómica

compuesto químico que contiene carbono, formando enlaces carbono-carbono y carbono-hidrógeno. En muchos casos contienen oxígeno, nitrógeno, azufre, fósforo, boro, halógenos y otros elementos menos frecuentes en su estado natural.



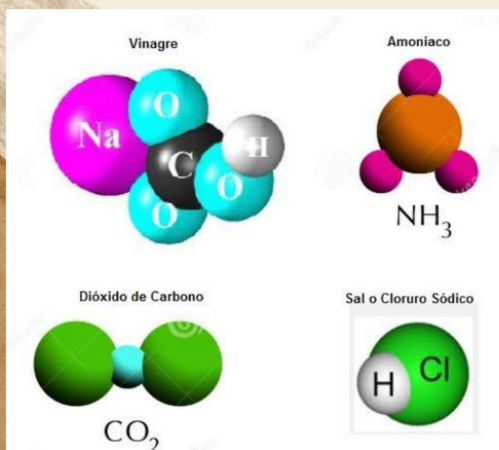
## Clasificación de la materia

de los compuestos orgánicos puede realizarse de diversas maneras, atendiendo a su origen, natural o sintético, a su estructura, por ejemplo: alifático o aromático, a su funcionalidad, por ejemplo: alcoholes o cetonas, o a su peso molecular sustancias puras y mezclas.



## ¿Cómo se forman los conceptos químicos?

Un compuesto químico se forma por la combinación de dos o más átomos de, como mínimo, dos elementos químicos diferentes.



# Principales acciones de la química

aplicarse a casi todos los aspectos, desde el transporte, hasta la alimentación, la industria farmacéutica y la genética.

## APLICACIONES DE LA QUÍMICA



### Bibliografía

- Año.2015 [https://es.m.wikipedia.org/wiki/Qu%C3%ADmica\\_org%C3%A1nica](https://es.m.wikipedia.org/wiki/Qu%C3%ADmica_org%C3%A1nica)
- <https://unibetas.com/que-es-la-quimica-organica>
- <https://concepto.de/particulas-subatomicas/>
- <https://www.mineduc.gob.gt/DIGECADE/documents/Telesecundaria/Recursos%20Digitales/20%20Recursos%20Digitales%20TS%20BY-SA%203.0/01%20CIENCIAS%20NATURALES/U7%20pp%20164%20sustancias%20org%C3%A1nicas.pdf>
- [https://espanol.libretexts.org/Quimica/Qu%C3%ADmica\\_Introductoria%2C\\_Conceptual\\_y\\_GOB/Mapa%3A\\_Fundamentos\\_de\\_Qu%C3%ADmica\\_General\\_Org%C3%A1nica\\_y\\_Biol%C3%B3gica\\_\(McMurry\\_et\\_al.\)/01%3A\\_Materia\\_y\\_mediciones/1.03%3A\\_Clasificaci%C3%B3n\\_de\\_la\\_Materia](https://espanol.libretexts.org/Quimica/Qu%C3%ADmica_Introductoria%2C_Conceptual_y_GOB/Mapa%3A_Fundamentos_de_Qu%C3%ADmica_General_Org%C3%A1nica_y_Biol%C3%B3gica_(McMurry_et_al.)/01%3A_Materia_y_mediciones/1.03%3A_Clasificaci%C3%B3n_de_la_Materia)
- <https://www.studysmarter.es/resumenes/quimica/enlaces-quimicos/compuestos-quimicos/#:~:text=Un%20compuesto%20qu%C3%ADmico%20se%20forma,m%C3%ADnimo%20dos%20elementos%20qu%C3%ADmicos%20diferentes>
- [https://www.ferrovial.com/es/stem/quimica-organica/.](https://www.ferrovial.com/es/stem/quimica-organica/)