



**ANTONIO CABRERA
RAMIREZ**

QUÍMICA ORGÁNICA

TEMAS DE:

**-INVESTIGACIÓN DE QUE
ES ALCANOS**

**-LAS REGLAS PARA
NOMBRARLOS**

**-EJERCICIOS DEL TEMA
ALQUENOS**

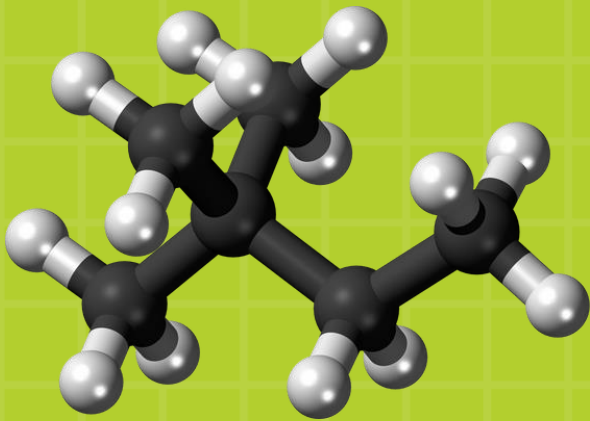
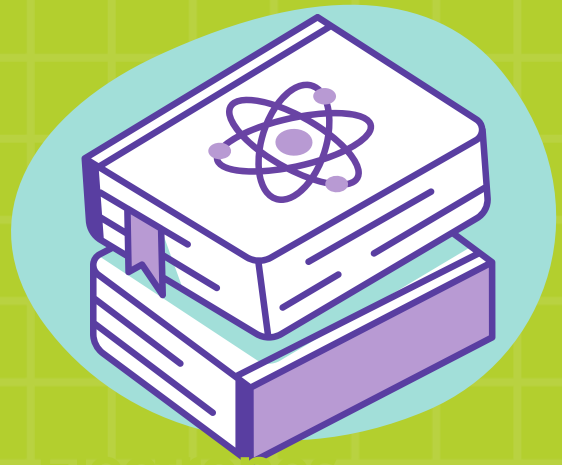
**CARRERA DE
NUTRICIÓN**

QUE ES ALCANOS

son los hidrocarburos (compuestos de C e H) más simples, pueden presentar cadena lineal, ramificada o cíclica. Cuando los compuestos presentan la misma forma molecular y solamente difieren en el orden en el que se enlazan los átomos en la molécula se les denomina isómeros constitucionales o estructurales.

El nombre del alcano se termina en el nombre de la cadena principal (octano) y va precedido por los sustituyentes..

1

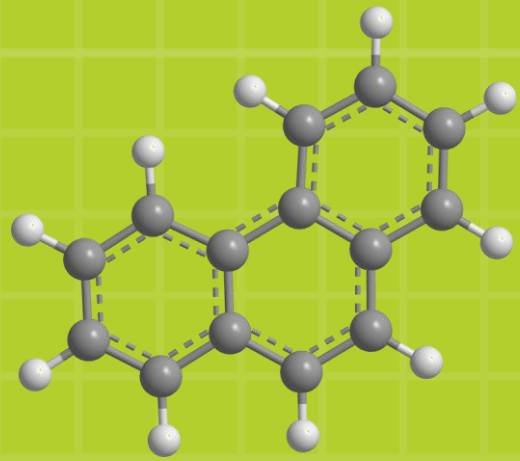


2

Los sustituyentes se nombran cambiando la terminación -ano del alcano del cual derivan por -ilo (metilo, etilo, propilo, butilo).

Si tenemos varios sustituyentes se ordenan alfabéticamente precedidos por los localizadores. La numeración de la cadena principal se realiza para que los sustituyentes en conjunto tomen los menores localizadores..

3



4

Si al numerar en ambas direcciones se obtienen los mismos localizadores, se asigna el localizador más bajo al sustituyente que va primero en el orden alfabético..

Si dos a más cadenas tienen igual longitud, se toma como principal la que tiene mayor número de sustituyentes

5



6

Añadir un pLos nombres sistemáticos de estos sustituyentes se obtienen numerando la cadena comenzando por el carbono que se une a la principal. El nombre del sustituyente se forma con el nombre de la cadena más larga terminada en -ilo, anteponiendo los nombres de los sustituyentes que tenga dicha cadena secundaria ordenados alfabéticamenteoquito de texto



4-Isopropiloctano
4-(1-metiletil)octano



4-tert-butiloctano
4-(1,1-dimetiletil)octano

FUENTE DE INFORMACIÓN

<https://microbenotes.com/photosynthesis/>

