

Guía de aprendizaje: Química Orgánica

PARTE 5: Nomenclatura de hidrocarburos Cíclicos y aromáticos.

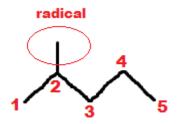
Profesor(a):	Marcela Molina			
Correo:	mmolina@ccechillan.cl			
Instagram:	profe_marcela_cce			
Curso	4° medio	Fecha máxima de envío	<u>Viernes 03 de julio</u>	
Horario para resolver dudas por videollamada		Miércoles 01 de julio de 17:00 hrs. a 17:45 hrs.		
(Grupales o individ	(Grupales o individuales, previa inscripción por			
instagram)		(Contactar en mi instagram el día anterior)		
Objetivo de	- Comprender la nomenclatura IUPAC de alcanos, alquenos y alquinos.			
aprendizaje:	- Comprender la nomenclatura de hidrocarburos cíclicos			
Instrucciones:	Responda la siguiente guía con apoyo de los ejemplos e información que aquí se presentan,			
	además utilice el video explicativo que se encuentra disponible en mi cuenta de			
	instagram. Utilice las instancias de resolución de dudas en aula de consultas de instagram.			
	Si no puede imprimir la guía cópiela en su cuaderno.			
	Envíe la actividad al correo o instagram antes mencionado. Puede enviar fotografías de la			
	actividad, para que estas puedan ser revisadas y retroalimentadas por el mismo medio.			

¿Cómo podemos representar los hidrocarburos?

Veremos como ejemplo el BUTANO

Tipos de fórmula	En qué consiste	Ejemplo
Fórmula molecular	Expresa el número real de átomos presentes en	C ₄ H ₁₀
	la molécula.	Butano
Fórmula estructural condensada	Se escriben todos los átomos que forman la molécula, pero no se muestran todos los enlaces, solo, eventualmente, los enlaces múltiples.	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃ Butano
Fórmula estructural expandida o desarrollada	Se colocan todos los átomos y enlaces que forman la molécula.	H H H H
Fórmula estructural	Esta fórmula es una optimización de la	CH ₃ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₃
semidesarrollada	desarrollada donde no se representan los enlaces entre el hidrógeno y otros átomos	Butano
Formula de líneas y ángulos o	Cada línea representa un enlace y los átomos de	
de esqueleto	carbono están en los puntos donde dos líneas se encuentran o donde comienza o termina una línea. Los átomos de hidrógeno (cuando están	\\\
	unidos al carbono) no aparecen, pero el resto de los átomos sí	Butano

EJEMPLO: Represente la formula lineal de 2 - metil pentano



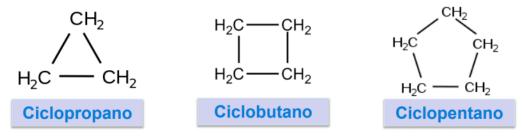
¿Cómo nombrar hidrocarburos con doble y triple enlace?

$$CH_2 = CH - C \equiv C - CH_3$$

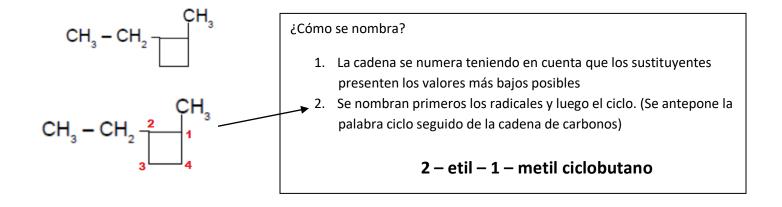
1-penten-3-ino

HIDROCARBUROS CICLICOS:

Se nombran de forma similar a los hidrocarburos lineales, pero anteponiendo el prefijo ciclo. Por ejemplo:

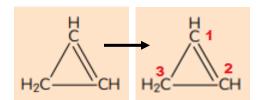


Ejemplo:





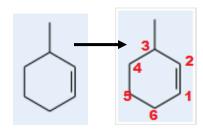
Ejemplo: Indique el nombre del siguiente hidrocarburo cíclico.



- 1. Contar los carbonos dando prioridad al doble enlace.
- Nombrar la posición del doble enlace y luego nombrar el ciclo.
 Pero cuando el doble enlace está en el carbono 1, no es necesario nombrarlo.

1 – ciclopropeno o ciclopropeno

Ejemplo:



- 1. Contar los carbonos del ciclo dando prioridad al doble enlace y seguir contando hacia el radical.
- 2. Para nombrar primero deben indicar el nombre del radical y luego el nombre del ciclo.

3 - metil - 1 - ciclohexeno

ACTIVIDADES

I. Determine los tipos de formulas para los siguientes compuestos:

Tipos de fórmula	Propano	3,3 – dimetil – 2 - penteno	2 - etil - 4 - metil - heptano
Fórmula molecular			
Fórmula estructural condensada			
Fórmula estructural expandida o desarrollada			
Fórmula estructural semidesarrollada			
Formula de líneas y ángulos o de esqueleto			



II. Indique el nombre de los siguientes ciclos:

CH ₃	H_3C CH_3 CH_3	H ₃ C CH ₃
CH ₃	CH ₃	H ₃ C CH ₃

III. Indique el nombre de los siguientes hidrocarburos representados con su estructura lineal.

