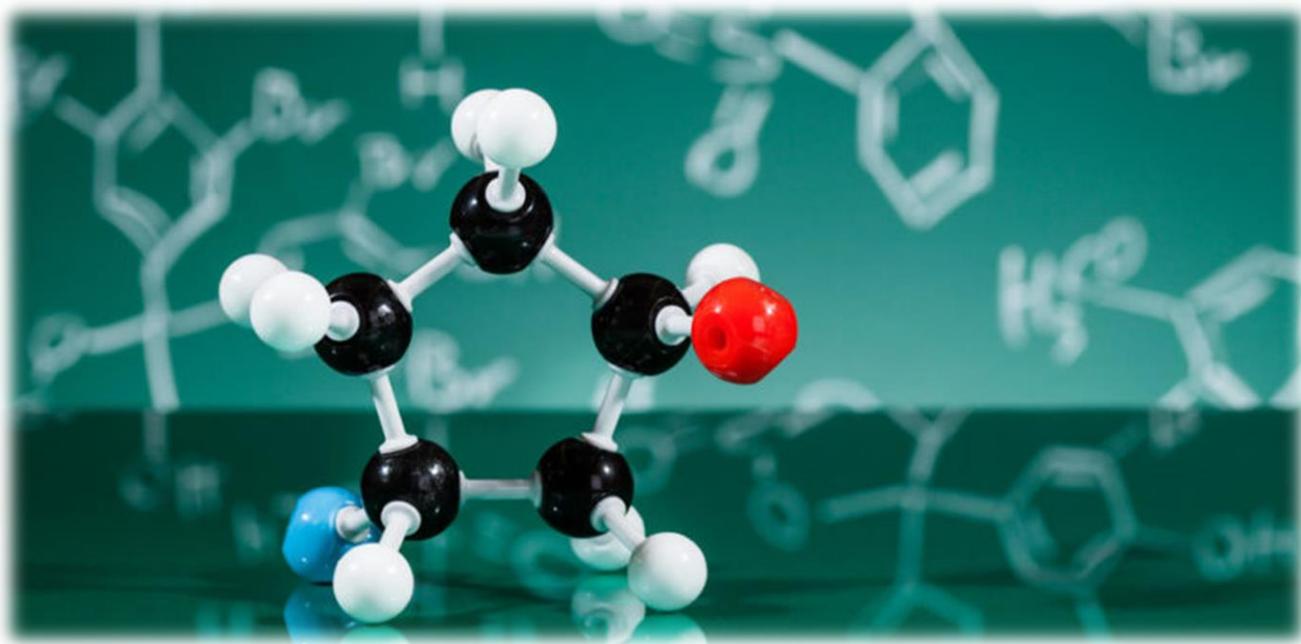


CIENCIAS III QUÍMICA



**MTRA. LETICIA
TAFOYA YESCAS**

INSTRUCCIONES GENERALES

Les pido por favor que entreguen sus trabajos acorde a las siguientes indicaciones:

- 1) Los trabajos se pueden entregar en formato digital, en el cuaderno.**
- 2) En un solo archivo formato Word o PDF colocar las actividades terminadas. (*En caso de que hayas realizado las actividades en el cuaderno, tomar una foto e irlas pegando en orden en un solo documento*)**
- 3) Los trabajos se enviarán a la *plataforma Classroom*. Únicamente para los estudiantes que presenten alguna complicación con el manejo de su correo institucional, deberán de enviar sus productos al correo electrónico: leticia.tafoya@aefcm.gob.mx**
- 4) Cualquier duda me pueden escribir en la plataforma o bien al correo en el horario de 8:00 am a 3:00 pm.**

FECHA DE ENTREGA					
	3° A	3° B	3° C	3°D	3°E
TEMA 31					
PRODUCTO 14	11 DE JUNIO				

QUÍMICA



TEMA 31

HIDROCARBUROS

INSTRUCCIONES: Completa las tablas de hidrocarburos, toma en consideración el anexo 1.

Título	Los Hidrocarburos
Aprendizajes esperados	+Conocer como se forman las estructuras de los hidrocarburos.

PRODUCTO 14	TABLAS
PUNTUACIÓN	ESCALA DE 6 A 10
ENTREGA	11 DE JUNIO

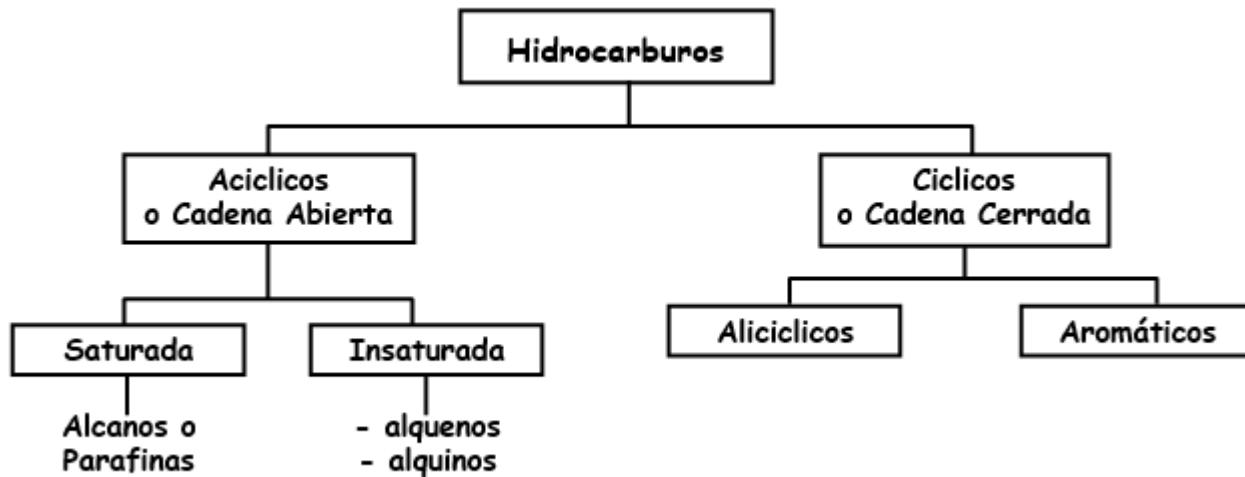


Los Hidrocarburos son un grupo de compuestos orgánicos que contienen principalmente carbono e hidrógeno. Son los compuestos orgánicos más simples y pueden ser considerados como las substancias principales de las que se derivan todos los demás compuestos orgánicos.

Pueden encontrarse de forma líquida natural (petróleo), líquida por condensación (condensados y líquidos del gas natural), gaseoso (gas natural) y sólido (en forma de hielo como son los hidratos de metano).

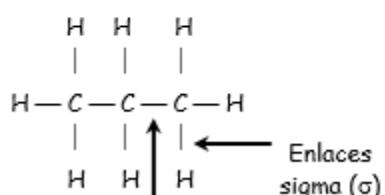
ANEXO 1

Es la clase más sencilla de compuestos orgánicos. Son compuestos binarios constituidos exclusivamente por átomos de los elementos carbono (C) e hidrógeno (H).



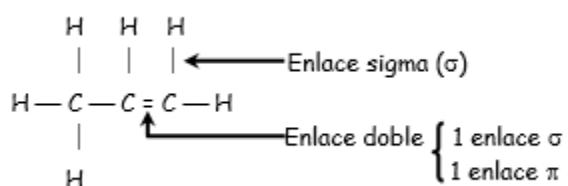
• LOS ALCANOS

Donde cada átomo de carbono con hibridización sp^3 forma cuatro enlaces "s" simples.



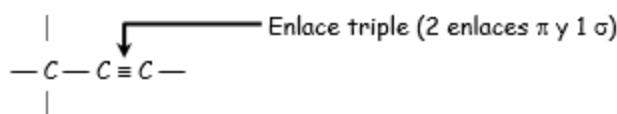
• LOS ALQUENOS

Donde por lo menos hay dos átomos de carbono compartiendo dos pares de electrones (enlace doble formado por un enlace "s" y un enlace "p") ambos presentando hibridación sp^2 .



• LOS ALQUINOS

Donde también hay por lo menos dos átomos de carbono compartiendo tres pares de electrones (enlace triple formado por un enlace s y dos enlaces p) ambos átomos presentan hibridación sp.

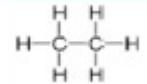


Nº de Carbono	Alcanos (-ano)		Alqueno (-eno)	Alquino (-ino)
Raíz	C_nH_{2n+2}		C_nH_{2n}	C_nH_{2n-2}
Met (1)	Metano	CH_4
Et (2)	Etano	C_2H_6	C_2H_4	C_2H_2
Prop (3)	Propano	C_3H_8	C_3H_6	C_3H_4
But (4)	Butano	C_4H_{10}	C_4H_8	C_4H_6
Pent (5)	Pentano	C_5H_{12}	C_5H_{10}	C_5H_8
Hex (6)	Hexano	C_6H_{14}	C_6H_{12}	C_6H_{10}
Hept (7)	Heptano	C_7H_{16}	C_7H_{14}	C_7H_{12}
Oct (8)	Octano	C_8H_{18}	C_8H_{16}	C_8H_{14}
Non (9)	Nonano	C_9H_{20}	C_9H_{18}	C_9H_{16}
Dec (10)	Decano	$C_{10}H_{22}$	$C_{10}H_{20}$	$C_{10}H_{18}$

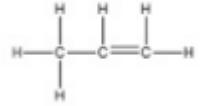
Hidrocarburos Saturados
Hidrocarburos Insaturados

ANEXO 2

INSTRUCCIONES: Completa las siguientes tablas.

ALCANOS				
NÚM DE CARBONOS	NOMBRE	FÓRMULA CONDENSADA	FÓRMULA SEMIDESARROLLADA	FÓRMULA DESARROLLADA
1	METANO			
2	ETANO			
3	PROPANO			
4	BUTANO	C ₄ H ₁₀		
5	PENTANO			
6	HEXANO			
7	HEPTANO			
8	OCTANO			
9	NONANO		CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	
10	DECANO			

ALQUENOS

NÚM DE CARBONOS	NOMBRE	FÓRMULA CONDENSADA	FÓRMULA SEMIDESARROLLADA	FÓRMULA DESARROLLADA
2	ETENO			
3	PROPENO			
4	BUTENO	C ₄ H ₈		
5	PENTENO		CH ₂ =CH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	

ALQUINOS

NÚM DE CARBONOS	NOMBRE	FÓRMULA CONDENSADA	FÓRMULA SEMIDESARROLLADA	FÓRMULA DESARROLLADA
2	ETINO	C ₂ H ₄		
3	PROPINO		CH ₂ ≡ CH-CH ₃	
4	BUTINO			
5	PENTINO			