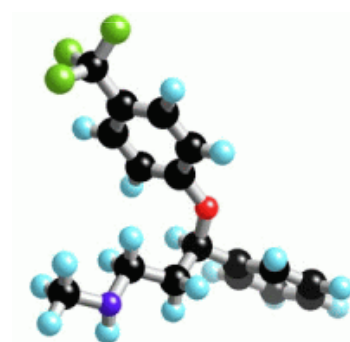


FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA ORGANICA

QUÍMICA

TEMA 7.

4º E.S.O.
Química.



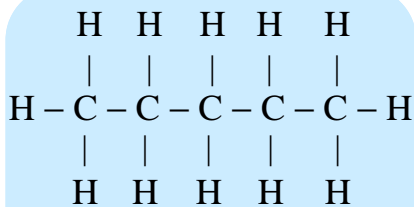
ESQUEMA DE LA UNIDAD

QUÍMICA

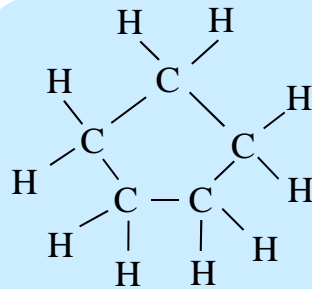
1. UN ELEMENTO MUY ESPECIAL: EL CARBONO.
2. HIDROCARBUROS.
 - 2.1 HIDROCARBUROS SATURADOS (ALCANOS)
 - 2.2 HIDROCARBUROS INSATURADOS CON DOBLES ENLACES (ALQUENOS)
 - 2.3 HIDROCARBUROS INSATURADOS CON TRIPLES ENLACES (ALQUINOS)
 - 2.4 HIDROCARBUROS ALIFÁTICOS CÍCLICOS.
 - 2.5 HIDROCARBUROS DE CADENA RAMIFICADA.
 - 2.6 HIDROCARBUROS AROMÁTICOS.
3. GRUPOS FUNCIONALES.
 - 3.1 HALOGENUROS DE ALQUILO
 - 3.2 ALCOHOLES
 - 3.3 ÉTERES
 - 3.4 ALDEHIDOS
 - 3.5 CETONAS
 - 3.6 ÁCIDOS CARBOXÍLICOS
 - 3.7 ÉSTERES Y SALES

1. UN ELEMENTO MUY ESPECIAL: EL CARBONO

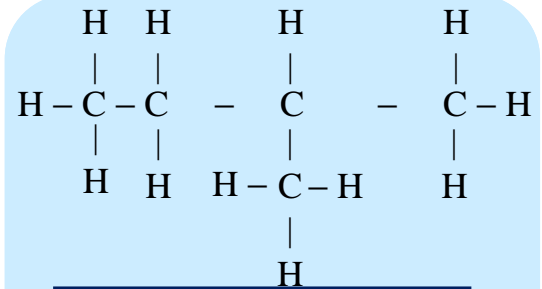
- La química del carbono o química orgánica, estudia todas aquellas sustancias en cuyas moléculas toma parte el carbono
- Los átomos de carbono, tienen mucha **facilidad para unirse entre sí y formar cadenas** muy variadas. Todos sus átomos forman siempre cuatro enlaces covalentes, que les permite formar cadenas muy variadas.



Cadena abierta lineal



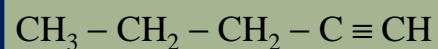
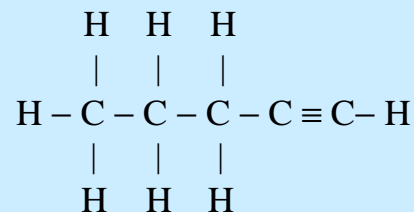
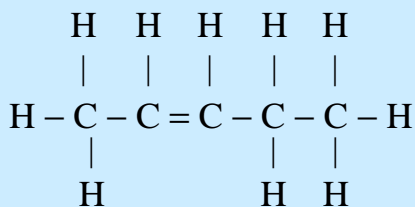
Cadena cerrada: ciclo



Cadena abierta ramificada

1. UN ELEMENTO MUY ESPECIAL: EL CARBONO (II)

- Las fórmulas desarrolladas solo muestran como están unidos los átomos entre sí, pero sin reflejar la geometría real de las moléculas
- Las fórmulas semidesarrolladas solo especifican los enlaces entre átomos de carbono



- Además, dos átomos de carbono dados pueden unirse entre sí no solo mediante un enlace covalente sencillo, sino también por un **enlace doble** e, incluso, un **enlace triple**.

1. UN ELEMENTO MUY ESPECIAL: EL CARBONO (III)

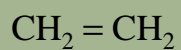
Los enlaces del carbono

- La tetravalencia del carbono se debe a que posee 4 electrones en su última capa, de modo que formando 4 enlaces covalentes con otros átomos consigue completar su octeto

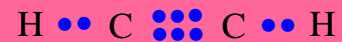
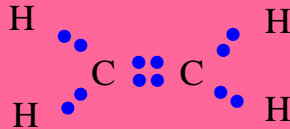
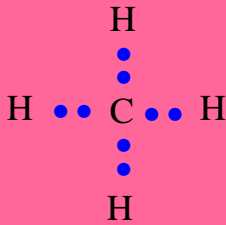
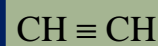
Metano



Eteno



Etino

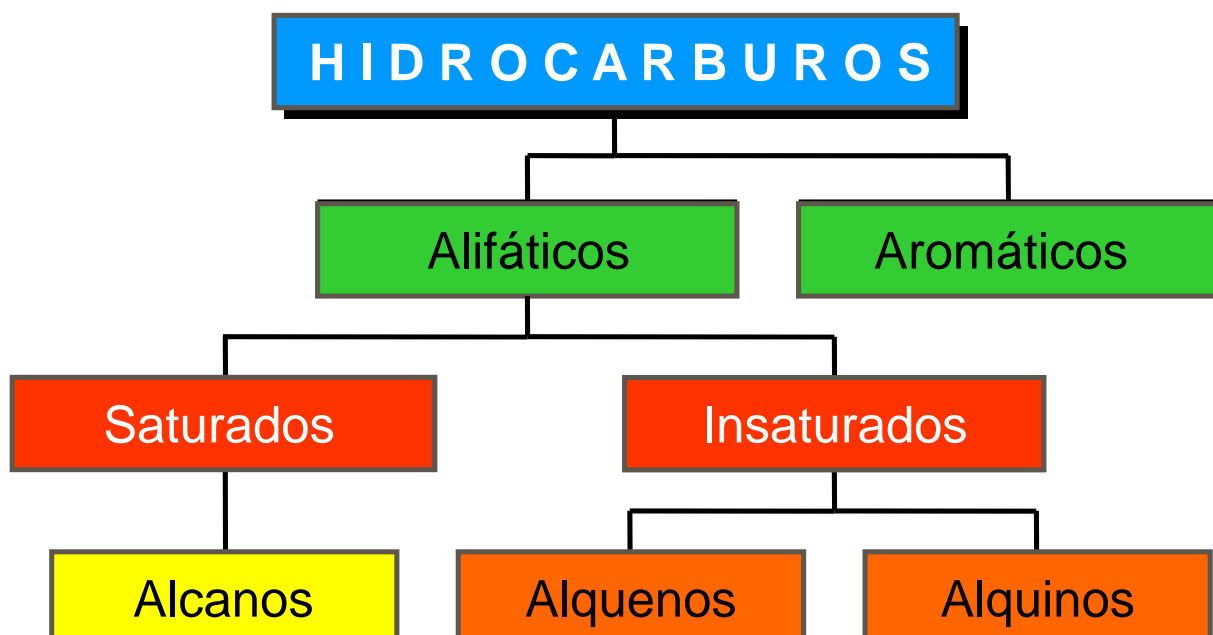


2. HIDROCARBUROS.

QUÍMICA

Clasificación de los hidrocarburos

- Los hidrocarburos son los compuestos orgánicos más sencillos, y solo contienen átomos de carbono e hidrógeno



2. HIDROCARBUROS (II)

QUÍMICA

Nomenclatura de hidrocarburos de cadena lineal




- Son aquellos que constan de un **prefijo** que indica el número de átomos de carbono, y de un **sufijo** que revela el tipo de hidrocarburo

- Los sufijos empleados para los alcanos, alquenos y alquinos son respectivamente, **-ano**, **-eno**, e **-ino**

Prefijo	Nº de átomos de C
Met -	1
Et -	2
Prop -	3
But -	4
Pent -	5
Hex -	6
Hept -	7
Oct -	8
Non -	9
Dec -	10
Undec -	11
Dodec -	12
Tridec -	13
Tetradec -	14
Eicos -	20
Triacont -	30

2.1 HIDROCARBUROS SATURADOS (ALCANOS)

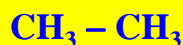
- Son aquellos hidrocarburos en los que todos sus enlaces son sencillos

Nombre	Metano	Etano	Propano
Fórmula	CH_4	$\text{CH}_3 - \text{CH}_3$	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
Fórmula desarrollada	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$
Modelo molecular			

2.1 HIDROCARBUROS SATURADOS (ALCANOS) (II)



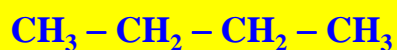
metano



etano



propano



butano



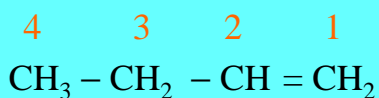
octano

2.2 HIDROCARBUROS INSATURADOS CON DOBLES ENLACES (ALQUENOS)

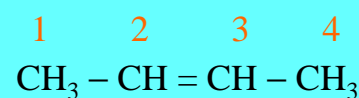
- La posición del doble enlace, se indica con un localizador, empezando a numerar la cadena por el extremo más próximo al doble enlace
- El localizador es el número correspondiente al primer carbono del doble enlace y se escribe delante del nombre separado por un guión
- Se nombran sustituyendo la terminación **-ano**, por **-eno**
- Si el alqueno tiene dos o más dobles enlaces, numeramos la cadena asignando a los dobles, los localizadores más bajos
- Se utilizan las terminaciones **-adieno**, **-atrieno**



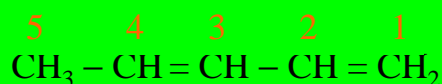
propeno



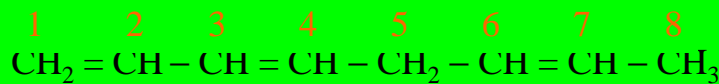
1-buteno



2-buteno



1,3-pentadieno



1,3,6-octatrieno

2.3 HIDROCARBUROS INSATURADOS CON TRIPLES ENLACES (ALQUINOS)

QUÍMICA

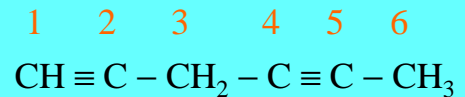
- La nomenclatura de los alquinos se rige por reglas análogas a las de los alquenos. Solo hay que cambiar el sufijo **-eno**, por **-ino**



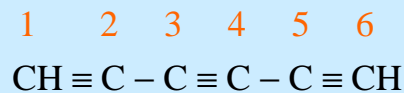
etino



1-butino



1,4-hexadiino



1,3,5-hexatriino

QUÍMICA

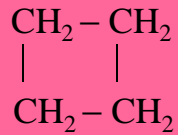
2.3 HIDROCARBUROS INSATURADOS CON TRIPLES ENLACES (ALQUINOS) (II)

- Numerar la cadena.**
- Si **existen dobles y triples enlaces**, se numera de manera que asigne la numeración más baja a las insaturaciones, ya sea doble o triple enlace.
- En caso de igualdad, se elige la numeración que asigna a los dobles enlaces los números más bajos.
- Nomenclatura.**
- Los enlaces **dobles se citan en primer lugar**. (cambiando la o del **-eno** por la nomenclatura del triple enlace)

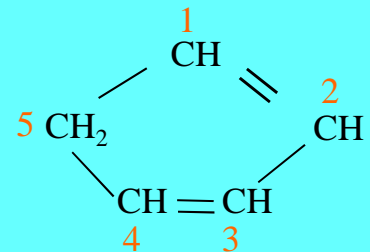
Ej. $\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH}$ 3-hepten-1,6-diino.

2.4 HIDROCARBUROS ALIFÁTICOS CÍCLICOS

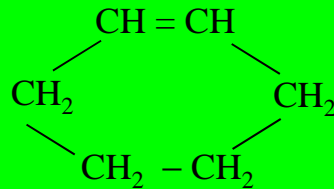
- También llamados hidrocarburos alicíclicos. Se nombran anteponiendo el prefijo **ciclo-** al nombre del hidrocarburo de cadena lineal de igual número de átomos de C



ciclobutano



1,3-ciclopentadieno



ciclohexeno

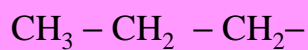
2.5 HIDROCARBUROS DE CADENA RAMIFICADA.

Radicales de los alcanos: alquilo

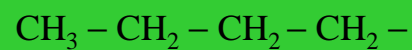
- Si un alcano pierde un átomo de hidrógeno de un carbono terminal se origina un radical alquilo, cuyo nombre se obtienen sustituyendo la terminación **-ano** por **-ilo**



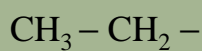
metilo



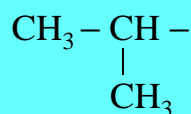
propilo



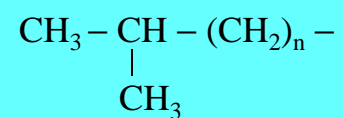
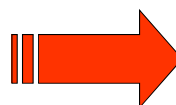
butilo



etilo

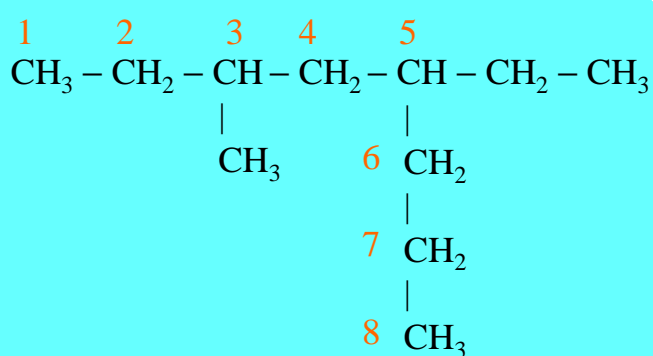


isopropilo

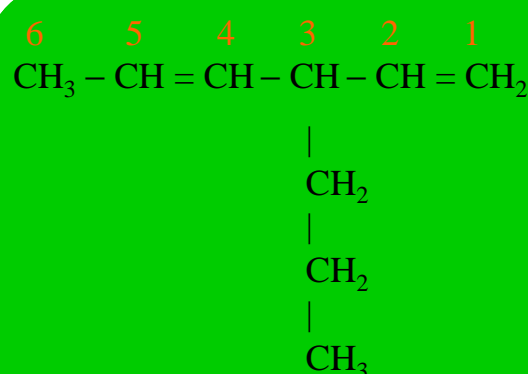
En general
Iso ... ilo

2.5 HIDROCARBUROS DE CADENA RAMIFICADA (II)

- Se nombran primero las cadenas laterales alfabéticamente, como si fueran radicales pero sin la o final, y a continuación la cadena principal. Delante del nombre y separado por un guión, se escribe el localizador que indica a qué átomo de la cadena principal va unido



5-etil-3-metiloctano



3-propil-1,4-hexadieno

2.5 HIDROCARBUROS DE CADENA RAMIFICADA (III)

- Elegir una cadena principal.**
 - Si hay insaturaciones (dobles o triples enlaces), la cadena principal es la que contiene el mayor número de estas. En caso de igualdad, se sigue el criterio:
 - Cadena de mayor número de átomos de carbono.
 - Cadena de mayor número de enlaces dobles.
 - Si no hay insaturaciones, la cadena principal es la que contiene mayor número de átomos de carbono.
- Numerar la cadena principal.**
 - Si hay insaturaciones, se numera de manera que asigne la numeración más baja a las insaturaciones, ya sea doble o triple enlace. En caso de igualdad, se elige la numeración que asigna a los dobles enlaces los números más bajos.
 - Si no hay insaturaciones, se comienza por el extremo que asigne la numeración más baja a las ramificaciones.

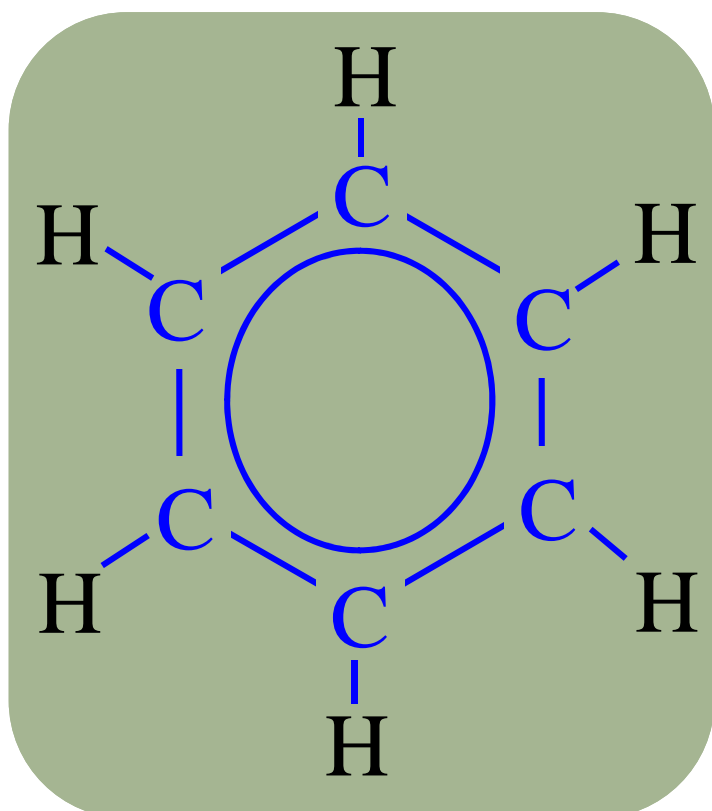
2.5 HIDROCARBUROS DE CADENA RAMIFICADA (III)

- **Nomenclatura.**

1. Se nombran en primer lugar y por **orden alfabético**, las **ramificaciones**, como si fueran radicales (pero sin la o final). Delante del nombre de cada radical, y separado por un guión, se escribe un número que indica a qué átomo de la **cadena principal** va unido. A continuación se nombra la cadena principal con las reglas de las cadenas lineales.
2. Solo se pueden acumular localizadores que se refieran a **radicales idénticos**. En este caso, los localizadores se separan entre sí por comas y los nombres de los radicales llevan los **prefijos di-, tri-, tetra-**, etc., que indican cuántas veces aparece el radical en la molécula. Estos localizadores (números) están separados entre sí por comas y de los radicales por un guión.

2.6 HIDROCARBUROS AROMÁTICOS.

Hidrocarburos aromáticos: el benceno



Molécula de benceno
(C_6H_6)

El círculo central representa tres enlaces dobles entre átomos de carbono, es decir, 6 electrones, que no se encuentran localizados en posiciones fijas

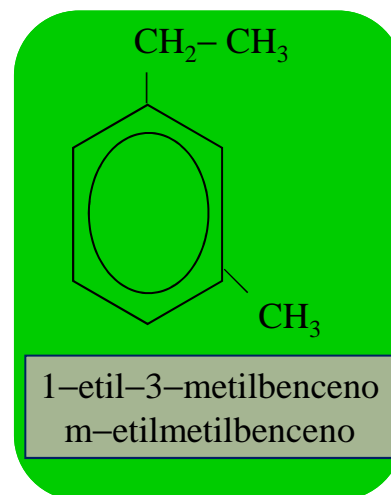
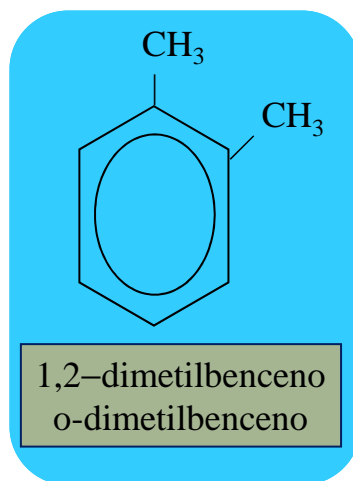
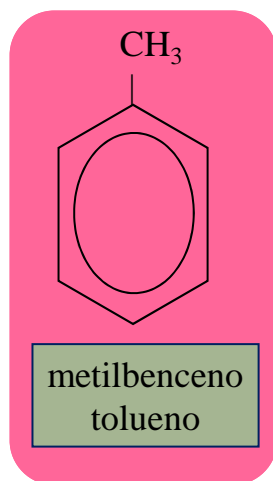
2.7 HIDROCARBUROS AROMÁTICOS (II)

Hidrocarburos aromáticos con sustituyentes

QUÍMICA

- Si hay **un sustituyente**, se nombra primero como radical, añadiendo después la palabra benceno. El carbono que contiene el sustituyente se numera como 1
- Para los derivados **disustituídos**, se pueden utilizar los prefijos **orto-**, **meta-**, y **para-**, según ocupen las posiciones **1 y 2**, **1 y 3**, ó bien **1 y 4** respectivamente

- Si hay **varios sustituyentes**, se indican sus posiciones mediante números, asignando los números más bajos a los átomos de carbono del anillo que los contiene. Se nombran por orden alfabético.

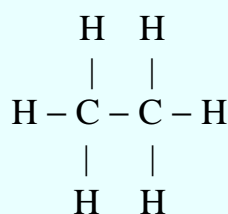


3. GRUPOS FUNCIONALES

QUÍMICA

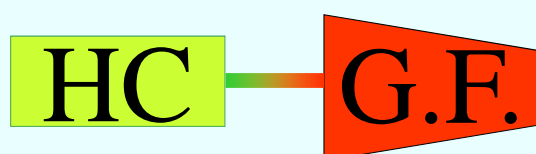
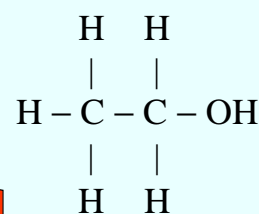
Concepto de grupo funcional

- Un **grupo funcional** es un átomo o grupo de átomos presente en una molécula orgánica que determina las propiedades químicas de dicha molécula
- Algunas moléculas poseen más de un grupo funcional diferente, otras tienen el mismo grupo funcional repetido varias veces
- El grupo funcional es el principal responsable de la reactividad química del compuesto, por eso todos los compuestos que poseen un mismo grupo funcional, muestran las mismas propiedades



etano

etanol



HC = esqueleto hidrocarbonado

G.F. = grupo funcional

3. GRUPOS FUNCIONALES (II)

QUÍMICA

Principales grupos funcionales

GRUPO FUNCIONAL	NOMBRE DE LA SERIE HOMÓLOGA	SUFIJO	PREFIJO (CUANDO NO ES GRUPO PRINCIPAL)
$-\text{OH}$	Alcoholes	- ol	hidroxi
$-\text{O}-$	Éteres	- éter	R-oxi
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C} \\ \diagdown \\ \text{H} \end{array}$	Aldehidos	-al	formil
$\begin{array}{c} \text{R} \\ \diagdown \\ \text{C}=\text{O} \\ \diagup \\ \text{R}' \end{array}$	Cetonas	-ona	oxo
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C} \\ \diagdown \\ \text{OH} \end{array}$	Ácidos carboxílicos	-oico	carboxi
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C} \\ \diagdown \\ \text{OR} \end{array}$	Ésteres	-oato de R	alcoxicarbonil
$-\text{NH}_2$	Aminas	-amina	amino
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{array}$	Amidas	-amida	carbamoil

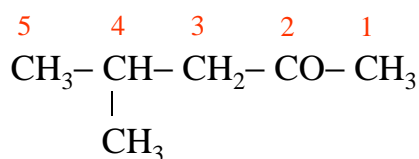
3. GRUPOS FUNCIONALES (III)

QUÍMICA

Nomenclatura de compuestos orgánicos con grupos funcionales

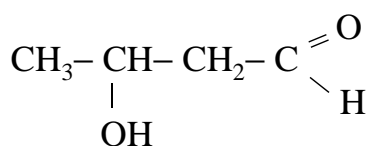
- El nombre de la cadena principal termina en un sufijo propio del grupo funcional
- A los criterios dados para elegir la cadena principal se antepone el de escoger aquella que contenga el grupo funcional
- Si hay más de un grupo funcional, el sufijo de la cadena principal es el correspondiente al grupo funcional principal, elegido según el orden de mayor a menor preferencia: **ácido, éster, Amida, aldehido, cetona, alcohol, amina, éter**

Ver Anexo con prioridad creciente de grupos funcionales.



4-metil-2-pentanona

- Los grupos funcionales no principales, se nombran como sustituyentes utilizando el prefijo característico



3-hidroxi-butanal

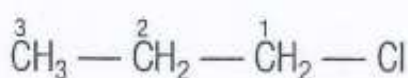
3.1 HALOGENUROS DE ALQUILO

QUÍMICA

- Los **halogenuros de alquilo** son los compuestos que resultan de sustituir uno o más átomos de hidrógeno, en un hidrocarburo, por otros tantos átomos de halógeno (**F, Cl, Br o I**)
- Cuando los átomos de halógeno están unidos a carbonos de un anillo bencénico se denominan **halogenuros de arilo**.
- Se **nombran** los átomos de halógeno presentes como sustituyentes, indicando (si fuera preciso) su posición con un localizador (numero del carbono al que va unido). Si no hay insaturaciones se le asigna la numeración mas baja posible a los halógenos.
- Si existen dobles o triples enlaces, se numera la cadena de modo que a las insaturaciones les corresponden los localizadores más bajos. Al nombrar los derivados halogenados de cadena ramificada, los halógenos se consideran radicales y se citan en el lugar que les corresponde en orden alfabético.
- **También se pueden nombrar** como halogenuros de alquilo, es decir, con el nombre del átomo del halógeno terminado en **-uro** seguido del nombre del radical alquilo o arilo al que va unido dicho halógeno. Así, el fluorometano, CH_3F , puede nombrarse también como fluoruro de metilo.

3.1 HALOGENUROS DE ALQUILO (II)

QUÍMICA



1-cloropropano



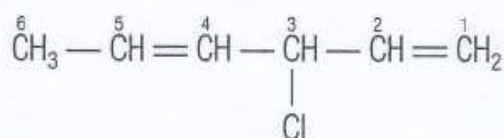
1,2-dicloroetano



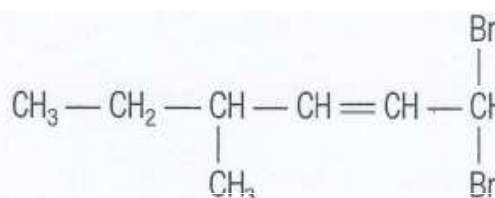
1-cloropropeno



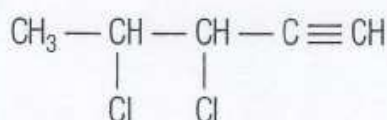
Clorobenceno



3-cloro-1,4-hexadieno



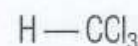
1,1-dibromo-4-metil-2-hexeno



3,4-dicloro-1-pentino



Tetracloruro de carbono

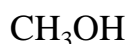


Triclorometano (cloroformo)

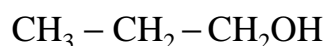
3.2 ALCOHOLES

QUÍMICA

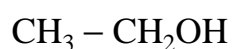
- Son compuestos orgánicos oxigenados, y sus moléculas contienen uno o más grupos hidroxilo, -OH
- El grupo -OH puede ocupar distintas lugares en la cadena, y en tal caso, se indica con un localizador, el carbono al que está unido
- Si el compuesto tiene dos, tres, etc., grupos -OH, se usan los prefijos **diol**, **triol**, ...



metanol



1-propanol



etanol



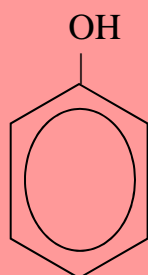
1,2-propanodiol

3.2 ALCOHOLES (II)

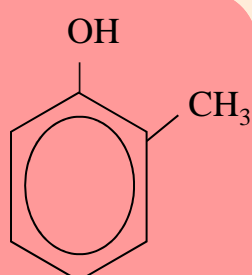
QUÍMICA

Fenoles

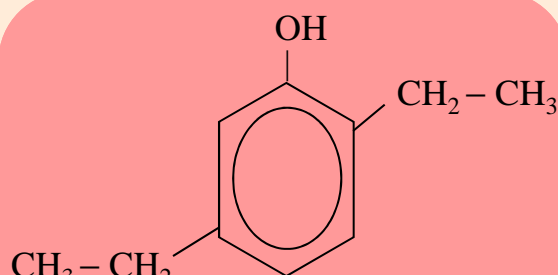
- Son compuestos orgánicos que resultan de sustituir un átomo de hidrógeno unido a un anillo aromático por un grupo hidroxilo, -OH
- El grupo -OH puede ocupar distintas lugares en la cadena, y en tal caso, se indica con un localizador, el carbono al que está unido
- Si el compuesto tiene dos, tres, etc., grupos -OH, se usan los prefijos **diol**, **triol**, ...



Fenol



O-metilfenol

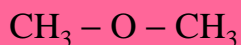


2,5-dietilfenol

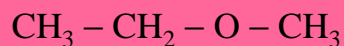
3.3 ÉTERES

QUÍMICA

- Son compuestos orgánicos en los que un átomo de oxígeno une dos radicales carbonados
- Se nombran (en la nomenclatura radicofuncional) por orden alfabético, los radicales unidos al **- O -**, seguidos de la palabra **ÉTER**



dimetil éter

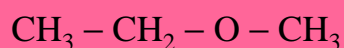


etilmetil éter



dietil éter

- En la nomenclatura sustitutiva, se nombra el radical más sencillo (con la palabra **OXI**), seguido sin guión del nombre del hidrocarburo del que deriva el radical más complejo

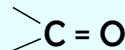


metoxietano

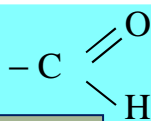
3.4 ALDEHIDOS

QUÍMICA

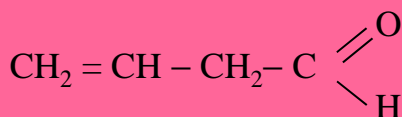
- Son compuestos orgánicos que se caracterizan por tener el grupo funcional

Aldehido \Rightarrow (**AL**cohol **DE**s**HI**drogenado)

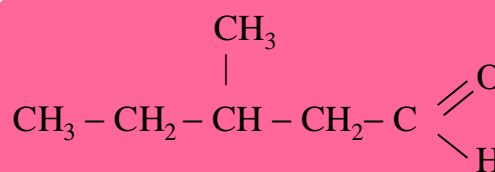
- En los aldehidos, dicho grupo es terminal (por ir situado al final de la cadena) o primario (por ir unido a un carbono primario)
- Se nombran añadiendo al nombre del hidrocarburo la terminación **AL** (grupo carbonilo en un extremo) o **DIAL** (grupo carbonilo en dos extremos)
- No es necesario añadir un localizador para el carbonilo



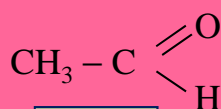
aldehido



3 - butenal



3-metilpentanal

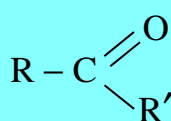


etanal

3.5 CETONAS

QUÍMICA

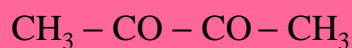
- Son compuestos orgánicos que se caracterizan por tener el grupo funcional carbonilo **-CO-**, ligado a dos carbonos (no es terminal)
- En la nomenclatura sustitutiva, se nombran a partir del hidrocarburo del que procede, añadiendo la terminación **-ONA**, **-DIONA**, etc., e indicando la presencia del grupo carbonilo (**-CO-**) asignando los localizadores más bajos posibles
- En la nomenclatura radicofuncional (menos utilizada), se nombran alfabéticamente, uno a continuación del otro, añadiendo al final la palabra **CETONA**



cetona



2,4 - pentanodiona



butanodiona



propanona

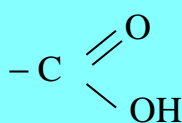
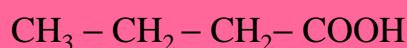
dimetil cetona

acetona

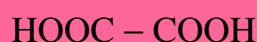
3.6 ÁCIDOS CARBOXÍLICOS

QUÍMICA

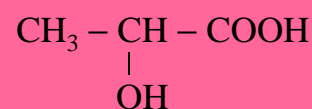
- Son compuestos orgánicos que se caracterizan por tener el grupo funcional carboxilo **-COOH**, ligado a un carbono terminal primario
- Se nombran sistemáticamente anteponiendo la palabra **ÁCIDO**, seguida del nombre del hidrocarburo del que procede terminado en **-OICO**. Será **-DIOICO** si el grupo carboxilo está en ambos carbonos terminales
- Se numeran a partir del grupo **-COOH**, y en caso de que hubiera dos, según las normas vigentes para las demás funciones o radicales presentes

Acido
carboxílico

Ác. butanoico



Ác. etanodioico

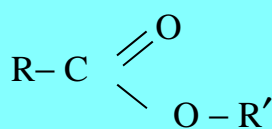


Ác. 2-hidroxiopropanoico

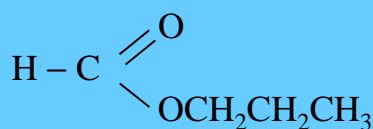
Ác. láctico

3.7 ÉSTERES Y SALES

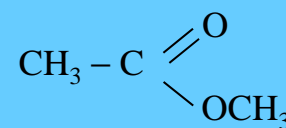
- Son compuestos orgánicos que se caracterizan por ser producto de la sustitución de los átomos de hidrógeno del grupo carboxilo por un elemento metálico (SALES) o por un radical carbonado (ÉSTERES)
- Se nombran sustituyendo la terminación **-ICO** del ácido, por **-ATO** seguida del nombre del radical alquílico **R**



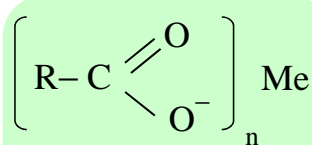
Ésteres



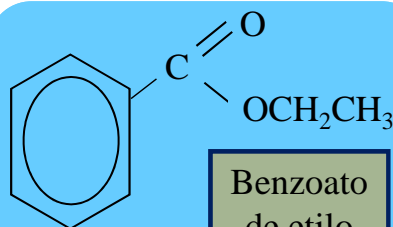
Metanoato de propilo



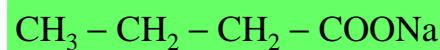
Etanoato de metilo



Sales



Benzoato de etilo



Butanoato de sodio