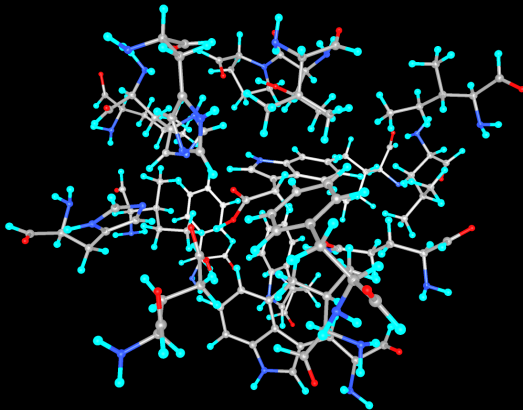


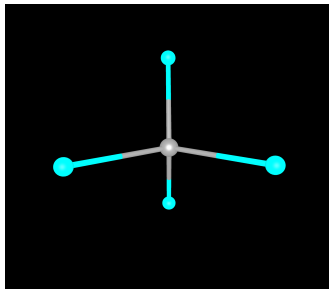
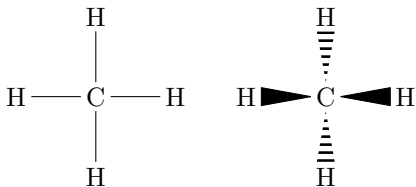
Química Orgánica.



Química Orgánica.

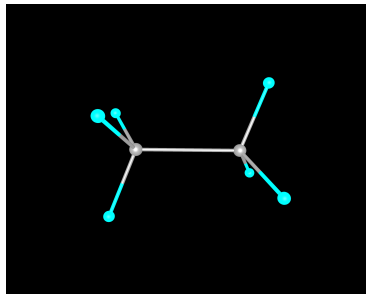
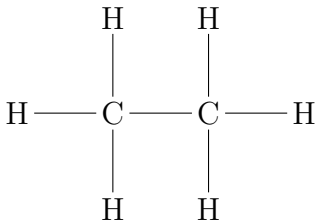
- Nomenclatura.
- Grupos funcionales.
- Estereoquímica.
- Mecanismos de las reacciones orgánicas.
- Hidrocarburos alifáticos y aromáticos.
- Alcoholes.
- Aldehídos y cetonas.
- Ácidos carboxílicos.
- Compuestos orgánicos con nitrógeno.
- Compuestos orgánicos halogenados.
- Polímeros orgánicos.

Convenio de notación



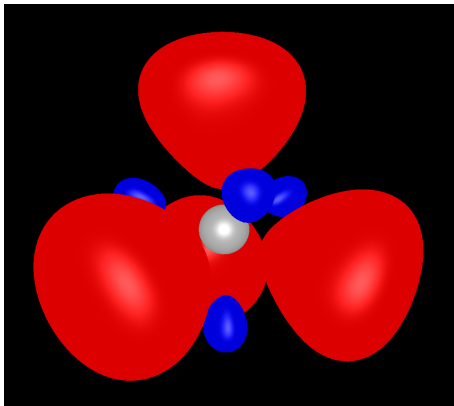
Tipos de enlace carbono-carbono: enlaces simples

- Enlaces simples (un par de electrones): una raya simple.



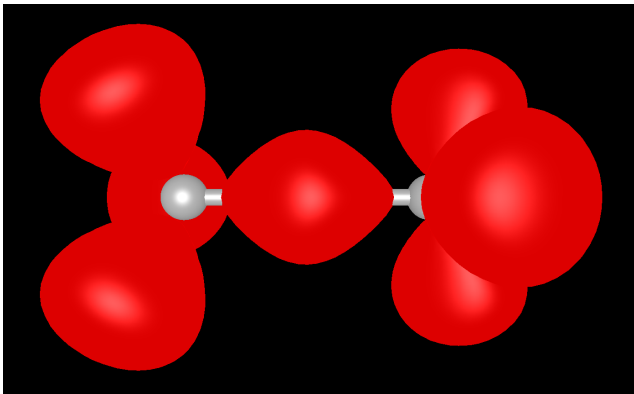
Tipos de enlace carbono-carbono: enlaces simples

Híbridos sp^3



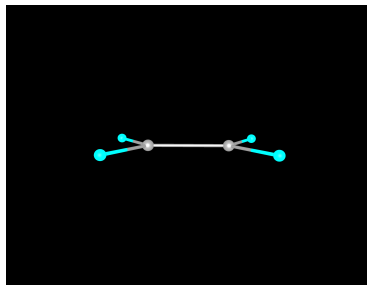
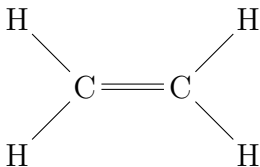
Tipos de enlace carbono-carbono: enlaces simples

Híbridos sp^3 en la molécula de etano



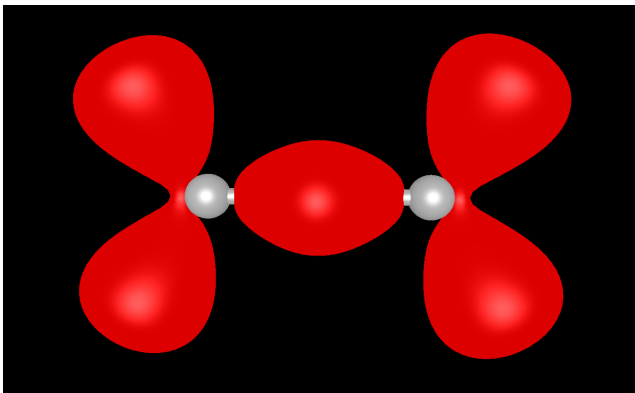
Tipos de enlace carbono-carbono: enlaces dobles

- Enlaces dobles (dos pares de electrones): una raya doble.
- El fragmento es **localmente** plano.



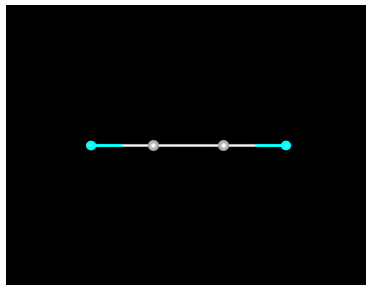
Tipos de enlace carbono-carbono: enlaces dobles

Híbridos sp^2 en la molécula de eteno



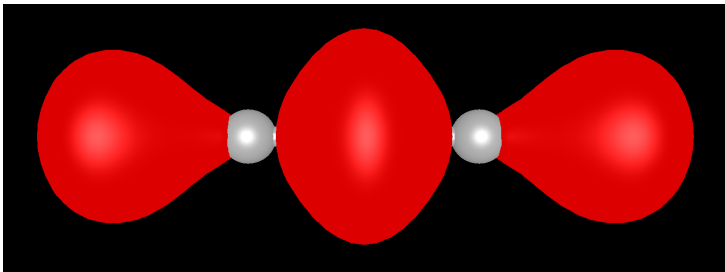
Tipos de enlace carbono-carbono: enlaces triples

- Enlaces triples (tres pares de electrones): una raya triple.
- El fragmento es **localmente** lineal.



Tipos de enlace carbono-carbono: enlaces triples

Híbridos sp en la molécula de acetileno

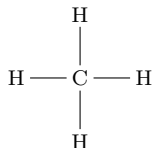


Hidrocarburos saturados

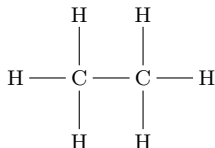
- Están formados solo por carbono e hidrógeno.
- Su fórmula molecular es C_nH_{2n+2} si son lineales y C_nH_{2n} si son cíclicos.
- Su nombre se construye a partir de una raíz que depende del número de carbonos y de la terminación **ano**. P. ej. metano, etano, propano, butano.
- Si son ciclos, se antepone el prefijo **ciclo**. P. ej. ciclopropano, ciclopentano, ciclohexano.
- En los ciclos se suele omitir los hidrógenos.
- **No** son moléculas planas.

Hidrocarburos saturados: ejemplos

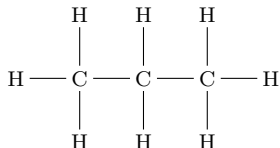
metano



etano



propano



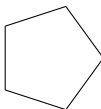
ciclopropano



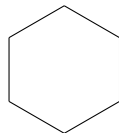
ciclobutano



ciclopentano



ciclohexano

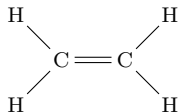


Hidrocarburos insaturados: alquenos

- Están formados solo por carbono e hidrógeno.
- Contienen uno o varios enlaces carbono-carbono dobles.
- Su nombre se construye a partir de una raíz que depende del número de carbonos y de la terminación **eno**. P. ej. eteno, propeno.
- En los casos en que el doble enlace pueda estar en más de una posición no equivalente, se indica la posición con el índice del átomo de C más próximo a un extremo de la cadena. P.ej. 1-buteno, 2-buteno.
- Si son ciclos, se antepone el prefijo **ciclo**. P. ej. ciclopropeno, ciclopenteno, ciclohexeno.
- Si hay más de un doble enlace, se antepone un prefijo que indica el número de dobles enlaces (**di-**, **tri-**, **tetra-**, **penta-**), etc. P. ej. 1,3-pentadieno
- Son *localmente* planos (los átomos de carbono que forman el doble enlace y los átomos unidos a ellos están en un mismo plano).

Alquenos: ejemplos

eteno



propeno



1-buteno



2-buteno



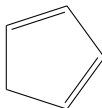
1,3-butadieno



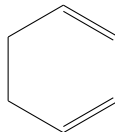
ciclobuteno



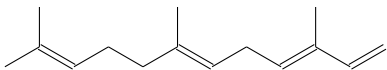
ciclopentadieno



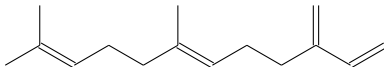
ciclohexa-1,3-dieno



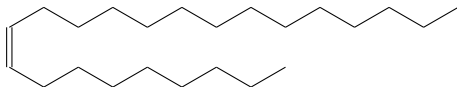
Alquenos: ejemplos de alquenos naturales



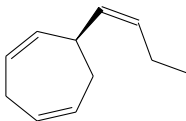
α -farneseno
(piel de la manzana: olor de las
manzanas verdes)



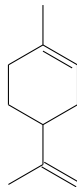
β -farneseno
(feromona de los áfidos (pulgones))



Z-9-tricoseno
(feromona de la mosca común)



ectocarpeno
(feromona de algas)



limoneno
(olor de los cítricos)

Hidrocarburos insaturados: alquinos

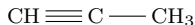
- Están formados solo por carbono e hidrógeno.
- Contienen uno o varios enlaces carbono-carbono triples.
- Su nombre se construye a partir de una raíz que depende del número de carbonos y de la terminación **ino**. P. ej. etino, propino.
- En los casos en que el triple enlace pueda estar en más de una posición no equivalente, se indica la posición con el índice del átomo de C más próximo a un extremo de la cadena. P.ej. 1-butino, 2-butino.
- Si son ciclos, se antepone el prefijo **ciclo**. P. ej. ciclooctino.
- Si hay más de un doble enlace, se antepone un prefijo que indica el número de triples enlaces (**di-**, **tri-**, **tetra-**, **penta-**), etc. P. ej. 1,3-pentadiino
- No forman ciclos pequeños estables.
- Son *localmente* lineales (los átomo de carbono que forman el triple enlace y los átomos unidos a ellos están alineados).

Alquinos: ejemplos

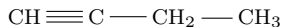
etino
(acetileno)



propino



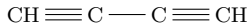
1-butino



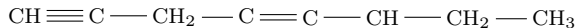
2-butino



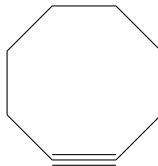
1,3-butadiino



4-octen-1-ino

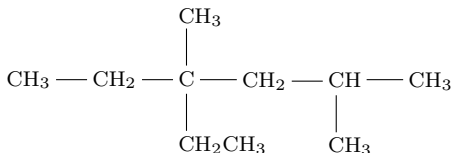


ciclooctino



Hidrocarburos con cadenas ramificadas

- Los hidrocarburos no cíclicos vistos antes se denominan **de cadena lineal**: constan de una única cadena.
- Si en un hidrocarburo lineal se sustituye uno o más hidrógenos no terminales por otras cadenas se obtienen los hidrocarburos de cadena ramificada.
- Ejemplo:



- Para la nomenclatura, consultar:
<http://www.acienciasgalilei.com/qui/pdf-qui/iupac-form-organica.pdf>

Radicales de hidrocarburos

- Los radicales resultan de eliminar un hidrógeno del hidrocarburo correspondiente.
- Se nombran como el hidrocarburo pero con la terminación **ilo**.

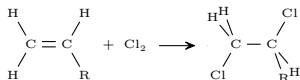
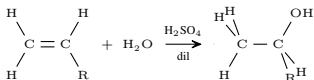
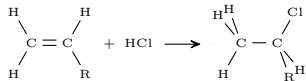
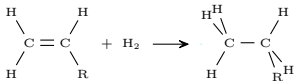
CH_3-	metilo	CH_3CH_2-	etilo
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2-$	propilo	$\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3$	isopropilo
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}-\text{CH}_2- \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$	isobutilo	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2 \\ \diagdown \\ \text{CH}- \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array}$	<i>sec</i> -butilo
$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	<i>terc</i> -butilo	$\text{CH}_2=\text{CH}-$	vinilo
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-$	alilo	$\text{CH}\equiv\text{C}-$	etinilo

Algunas propiedades de los hidrocarburos: temperatura de ebullición

Alcano	T/°C	Alqueno	T/°C	Alquino	T/°C
metano	-162	–	–	–	–
etano	-89	eteno	-104	etino	-57
propano	-42	propeno	-48	propino	-23
butano	0	1-buteno	-6	1-butino	8
pentano	36	1-penteno	30	1-pentino	40
hexano	68	1-hexeno	63	1-hexino	71

Algunas propiedades de los hidrocarburos: reactividad

- Los alcanos son especies poco reactivas. Las principales reacciones son de halogenación (sustitución de uno o varios hidrógenos por átomos de halógenos, por vía fotoquímica o mediante calor) y de combustión.
- Los alquenos dan reacciones de adición al doble enlace. P. ej.:



- Regla de Markovnikov:** en la adición de haluros de hidrógeno a alquenos, el halógeno va al carbono más sustituido.
- Los alquinos dan reacciones de adición al triple enlace similares a las de los alquenos. Los productos finales pueden contener dobles enlaces o enlaces simples dependiendo de las condiciones de reacción.

Haloalcanos (haluros de alquilo)

- Son moléculas que resultan de la sustitución de uno o varios hidrógenos de un hidrocarburo por átomos de halógenos (F, Cl, Br, I).
- Se nombran como los hidrocarburos ramificados, pero sustituyendo los nombres de los radicales por los correspondientes nombres de los halógenos.
- También se pueden nombrar como haluros de alquilo, alquenoilo, alquinilo, etc, aunque solo suele hacerse con los más sencillos.

CH_3Cl	clorometano	cloruro de metilo
$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_3$	cloroetano	cloruro de etilo
$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl}$	1,2-dicloroetano	dicloruro de etileno
$\text{CHCl}_2 - \text{CH}_3$	1,1-dicloroetano	dicloruro de etilideno
CHCl_3	tricloro metano	tricloruro de metilo
$\text{CHCl} = \text{CH}_2$	cloroeteno	cloruro de vinilo
$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2\text{Cl}$	3-cloro-1-propino	cloruro de propargilo

Algunas propiedades de los haloalcanos

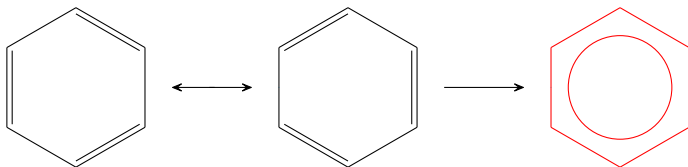
- Son más densos que el agua.
- Son poco solubles en agua.
- Son solubles en medios hidrocarbonados.
- En muchos casos son moléculas polares.
- Tienen temperaturas de ebullición considerablemente mayores que los alcanos de que proceden.

Momentos dipolares y temperaturas de ebullición algunos alcanos y sus haloalcanos

Compuesto	μ/D	T/°C	Compuesto	μ/D	T/°C
CH ₄	0	-161.5	CH ₃ CH ₃	0	-89
CH ₃ F	1.85	-74.8	CH ₃ CH ₂ F	1.94	-38
CH ₃ Cl	1.87	-24	CH ₃ CH ₂ Cl	2.05	12.3
CH ₃ Br	1.81	3.6	CH ₃ CH ₂ Br	2.03	38.4
CH ₃ I	1.62	42	CH ₃ CH ₂ I	1.91	72
Compuesto	μ/D	T/°C	Compuesto	μ/D	T/°C
CH ₃ CH ₂ CH ₃	0	-42	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃	0	-1
CH ₃ CH ₂ CH ₂ F	2.05	-3	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ F	—	32
CH ₃ CH ₂ CH ₂ Cl	2.05	46.7	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ Cl	2.05	78.5
CH ₃ CH ₂ CH ₂ Br	2.18	71	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ Br	2.08	101.4
CH ₃ CH ₂ CH ₂ I	2.04	102	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ I	2.12	130

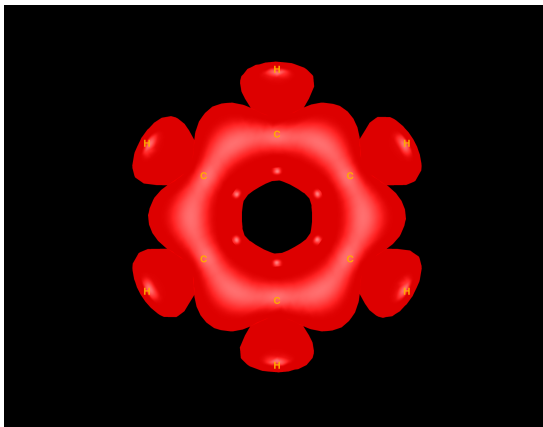
Aromaticidad: el benceno

- La presencia de dobles enlaces conjugados da lugar a estabilidades adicionales, especialmente en el caso de ciertas moléculas cíclicas.
- La molécula de benceno (C_6H_6): es el paradigma de sistema aromático.
- El radical del benceno se denomina **fenilo**.
- Los radicales de hidrocarburos aromáticos se denominan **arilos**.



Aromaticidad: el benceno

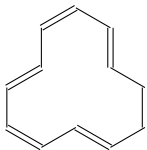
- Deformación de la nube electrónica en el benceno (cota 0.001 bohr^{-3}):



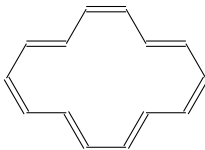
Regla de aromaticidad de Hückel

- Son aromáticos los ciclos de carbono cuyo número de electrones π es $4n + 2$, con $n = 1, 2, 3, \dots$

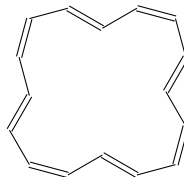
No aromático



Aromático

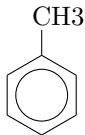


No aromático

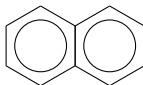


Hidrocarburos aromáticos: ejemplos

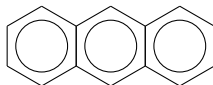
Tolueno



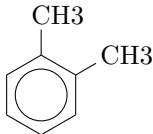
Naftaleno



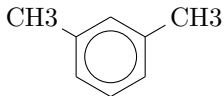
Antraceno



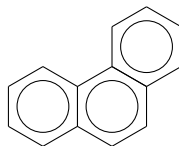
o-Xileno



m-Xileno

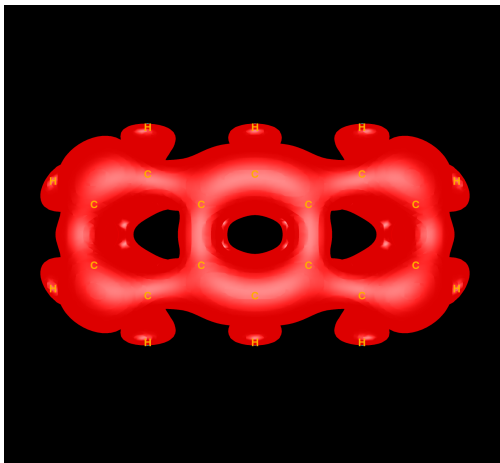


Fenantreno



Nube electrónica del antraceno

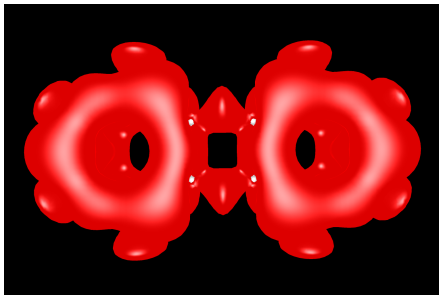
- Deformación de la nube electrónica en el antraceno (cota 0.001 bohr^{-3}):



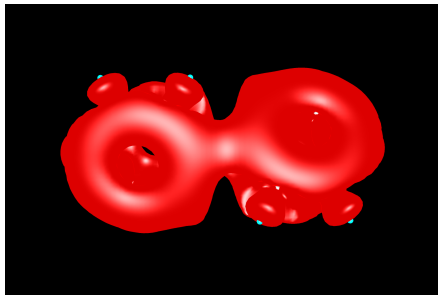
Nubes electrónicas del difenileno y el bifenilo

- Deformaciones de las nubes electrónicas en el difenileno y en el bifenilo (cota 0.001 bohr^{-3}):

Difenileno

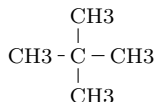
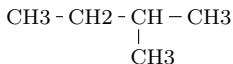


Bifenilo



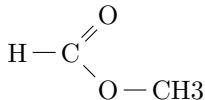
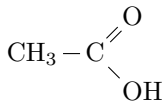
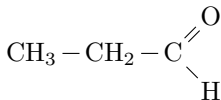
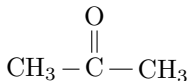
Isomería de esqueleto

- **Isómeros:** moléculas diferentes con la misma fórmula molecular.
- Isómeros de **esqueleto** o de **cadena**: difieren en las conexiones entre cadenas hidrocarbonadas. P. ej. *n*-pentano, metil-butano, 1,2-dimetil propano:



Isomería de función

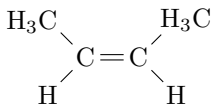
- Isómeros de **función**: distintas ordenaciones que dan lugar a grupos funcionales diferentes.



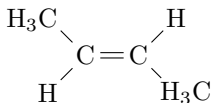
Isomería cis-trans (Z-E)

- Estereoisómeros: moléculas con la misma conectividad en los átomos pero diferente disposición espacial.
- Isomeria **cis-trans**: propia de alquenos y de alcanos cíclicos.
- Isomería Z-E: generalización de los conceptos *cis* y *trans* a los casos en que hay tres o más sustituyentes implicados.

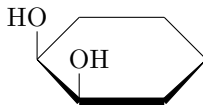
cis 2-buteno (Z)



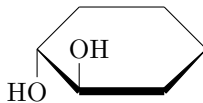
trans 2-buteno (E)



cis 1,2-ciclohexanodiol (Z)



trans 1,2-ciclohexanodiol (E)

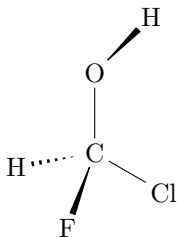


Quiralidad

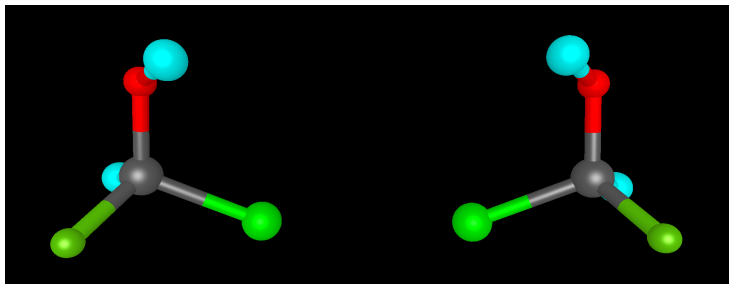
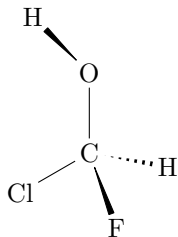
- Carbono **quiral**: aquel que está unido a cuatro sustituyentes distintos.
- La quiralidad va unida a la actividad óptica y da lugar a la existencia de **isómeros ópticos** o **enantiómeros**.
- La mezcla de enantiómeros en proporciones iguales se denomina **mezcla racémica** o **racémico**.
- A diferencia de los enantiómeros, la mezcla racémica no tiene actividad óptica.
- Para distinguir los isómeros ópticos se utiliza el sistema debido a Cahn, Ingold y Prelog.
- También existe quiralidad en los alenos sustituidos.

Isomería óptica: enantiómeros

R



S

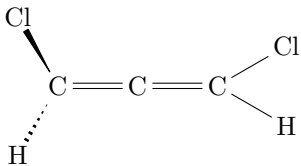


Reglas de Cahn, Ingold y Prelog

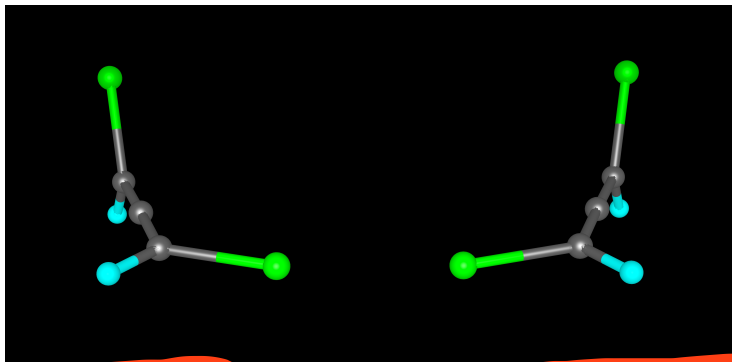
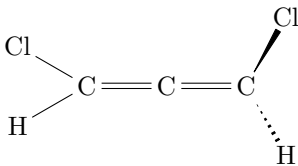
- 1 Se asignan prioridades a los grupos unidos al carbono quiral.
- 2 Mayor prioridad (índice 1) para el átomo unido directamente al carbono con mayor número atómico.
- 3 Menor prioridad (índice 4) para el de menor número atómico.
- 4 El resto de las prioridades se asigna consecutivamente con el criterio anterior.
- 5 En caso de igualdad de número atómico, se mira el siguiente átomo de la cadena y se aplican las reglas anteriores.
- 6 Se sitúa el sustituyente de menor prioridad alejado del observador.
- 7 Se recorren consecutivamente los índices de los tres grupos restantes girando alrededor del eje que pasa por el carbono quiral y el del índice 4.
- 8 Si el recorrido se hace según el sentido de la agujas del reloj el isómero se designa como **R** (rectus).
- 9 Si el recorrido se hace en sentido contrario a las agujas del reloj, como **S** (sinister).

Quiralidad en alenos

R_a



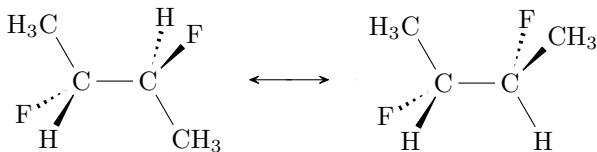
S_a



Confórmeros

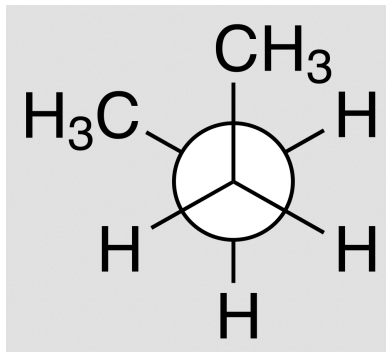
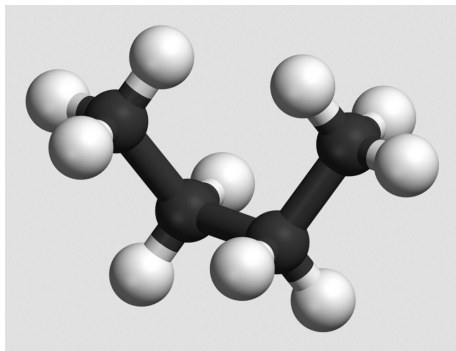
- Los isómeros vistos antes tienen barreras de separación relativamente altas o muy altas ($> 100 \text{ kJ mol}^{-1}$): el paso de unos a otros implica la rotura de algún enlace o la disminución del orden de enlace.
- En los **confórmeros** (o **isómeros conformacionales**) la separación es energéticamente muy inferior ($\sim 10 \text{ kJ mol}^{-1}$).
- Los confórmeros suelen transformarse unos en otros por rotaciones parciales alrededor de enlaces simples.
- A temperaturas no muy bajas (p. ej. temperatura ambiente) los confórmeros se convierten entre sí, por lo que no es posible separarlos físicamente.
- Existen casos de barreras conformacionales altas, ligados a interacciones entre sustituyentes (p.ej. enlaces de hidrógeno, puentes disulfuro, impedimentos estéricos). En esos casos es posible la separación.

Confórmeros: ejemplos

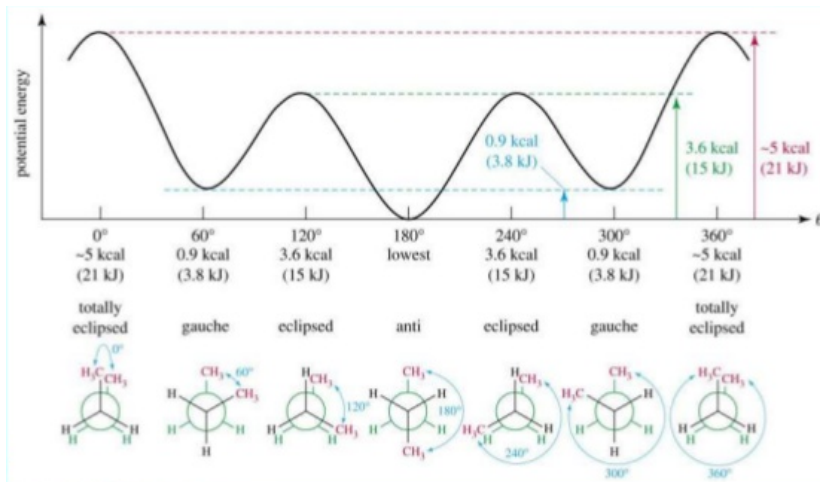


Confórmeros: proyecciones de Newman

- Proyección de Newman del butano a lo largo del eje entre los carbonos 2 y 3.



Conformaciones del butano.



Compuestos orgánicos con oxígeno: alcoholes

- Los alcoholes tienen uno o más grupos hidroxilo (OH) unidos directamente a átomos de carbono de cadenas alquílicas.
- Se nombran con el nombre del alcano terminando en el sufijo **ol**. P. ej. metanol, etanol, 1-propanol.
- La cadena debe empezar a numerarse a partir del extremo más próximo al primer OH, independientemente de las cadenas alquílicas o enlaces π .
- Si hay más de un grupo OH, se dan los índices de los carbonos a que están unidos y se usan los prefijos **di**, **tri**, **tetra**, etc antepuestos al sufijo **ol**. P. ej. 1,2-propanodiol, 1,2,3-propanotriol, 1,4-butanodiol.

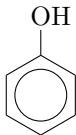
Compuestos orgánicos con oxígeno: alcoholes

- Se denominan primarios si son de la forma:
$$\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{R} - \text{C} - \text{OH} \\ | \\ \text{H} \end{array}$$
- Se denominan secundarios si son de la forma:
$$\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{R} - \text{C} - \text{R}' \\ | \\ \text{H} \end{array}$$
- Se denominan terciarios si son de la forma:
$$\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{R} - \text{C} - \text{R}'' \\ | \\ \text{R}' \end{array}$$

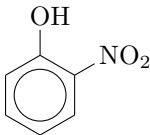
Compuestos orgánicos con oxígeno: fenoles

- EL **fenol** es una molécula formada por un anillo bencénico con un hidroxilo reemplazando a un hidrógeno.
- El nombre también se usa para derivados que incluyen otros sustituyentes. En estos casos, la numeración de los carbonos comienza por el que contiene el grupo OH.
- Ejemplos:

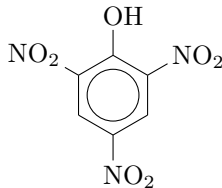
fenol



2-nitrofenol



2,4,6-trinitrofenol

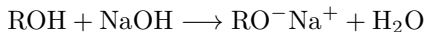


Algunas propiedades de los alcoholes

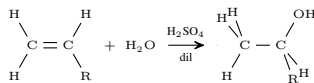
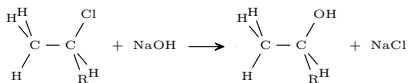
- Son dadores y aceptores de enlaces de hidrógeno, por lo que sus temperaturas de fusión y de ebullición son significativamente mayores que las de los alcanos de que proceden.
- Los más pequeños son miscibles con el agua en todas proporciones (hasta el propanol).
- Los de cadena intermedia (hasta el heptanol) son parcialmente solubles en agua.
- Los de cadena larga (a partir del heptanol) son insolubles en agua.
- La solubilidad en agua aumenta con el número de grupos OH.

Algunas propiedades de los alcoholes

- Los alcoholes tienen un leve carácter ácido (en general más débiles que el agua), que se observa frente a bases fuertes, dando lugar a alcóxidos:

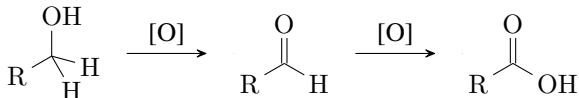


- El fenol es un ácido mucho más fuerte ($\text{pK}_a = 10$) que el ciclohexanol ($\text{pK}_a = 18$).
- La reacción de un derivado halogenado con una base fuerte o la adición de agua a un alqueno en medio ácido dan lugar a la formación de alcoholes:

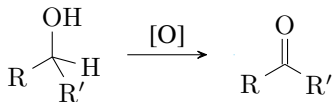


Algunas propiedades de los alcoholes

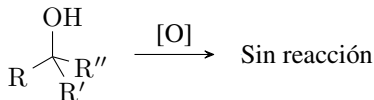
- La oxidación de OH *primarios* da lugar a aldehídos y, si es muy fuerte, a ácidos:



- La oxidación de OH *secundarios* da lugar a cetonas.

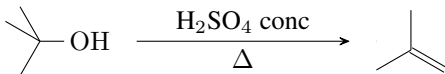


- Los alcoholes *terciarios* no suelen dar lugar a oxidación:

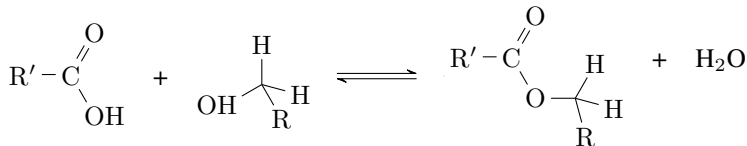


Algunas propiedades de los alcoholes

- La deshidratación de alcoholes en medio ácido conduce a la formación de alquenos:

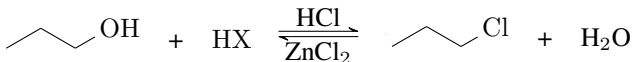
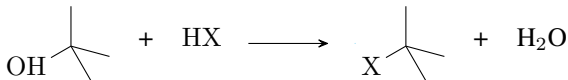


- La reacción con ácidos da lugar a ésteres.



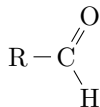
Algunas propiedades de los alcoholes

- La reacción de alcoholes terciarios con haluros de hidrógeno da lugar a haluros de alquilo. En el caso de alcoholes primarios y secundarios, puede ser necesario usar catalizadores.

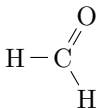


Compuestos orgánicos con oxígeno: aldehídos

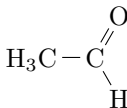
- Los **aldehídos** tienen uno o más grupos **carbonilo** en un carbono terminal:



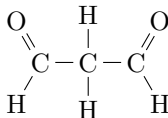
- Se nombran con el nombre del alcano terminando en el sufijo **al**.
- Si hay más de un grupo carbonilo, se dan los índices de los carbonos a que están unidos y se usan los prefijos **di**, **tri**, **tetra**, etc antepuestos al sufijo **al**.
- Ejemplos:



metanal
(formaldehído)



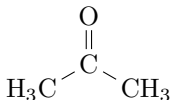
etanal
(acetaldehído)



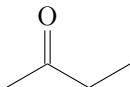
propanodial

Compuestos orgánicos con oxígeno: cetonas

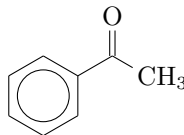
- Las **cetonas** tienen uno o más grupos **carbonilo** en un carbono **no** terminal:
- Se nombran con el nombre del alcano terminando en el sufijo **ona**.
- Si hay más de un grupo carbonilo, se dan los índices de los carbonos a que están unidos y se usan los prefijos **di**, **tri**, **tetra**, etc antepuestos al sufijo **ona**.
- Ejemplos:



propanona
(acetona)



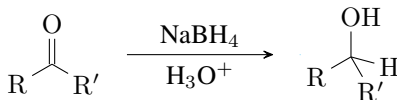
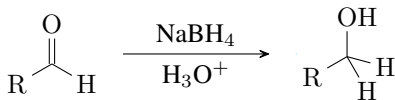
butanona
etil metil cetona



acetofenona
(fenil metil cetona)

Algunas propiedades de los aldehídos y cetonas

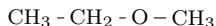
- Los grupos carbonilo son aceptores de enlace de hidrógeno.
- Son bases de Lewis.
- Su reducción en medio ácido conduce a la formación de alcoholes.



- En condiciones apropiadas, los aldehídos pueden ser oxidados a ácidos carboxílicos. Las cetonas no sufren esa reacción.

Compuestos orgánicos con oxígeno: éteres

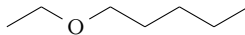
- Los **éteres** contienen uno o varios grupos $R - O - R'$.
- Se nombran con los nombres de los radicales R y R' seguidos de la palabra **éter**.
- Cuando R y R' son iguales se nombran como **dialquil éter**.
- También pueden nombrarse a partir del alcano correspondiente al radical R o R' de cadena más larga y nombrando el de cadena más corta como sustituyente **alcóxido**.
- Ejemplos



etil metil éter
(metoxietano)



dietil éter
(etoxi etano)



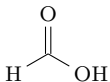
etil pentil éter
(1-etoxipentano)

Compuestos orgánicos con oxígeno: ácidos carboxílicos

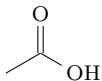
- Los **ácidos** orgánicos contienen uno o varios grupos **carboxilo**: $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}$
- Se nombran añadiendo el prefijo **ácido** y la terminación **oico**.
- Si hay más de un grupo carboxílico se anteponen los prefijos **di**, **tri**, etc. a la terminación **oico**.
- La cadena se empieza a numerar siempre por el grupo carboxílico.
- Son ácidos débiles: su disociación da lugar a equilibrios entre la forma protonada y la desprotonada (base conjugada).
- Reaccionan con los alcoholes para dar ésteres.

Compuestos orgánicos con oxígeno: ácidos carboxílicos

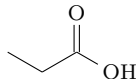
• Ejemplos:



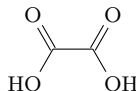
ácido metanoico
(ac. fórmico)



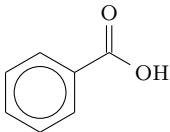
ácido etanoico
(ac. acético)



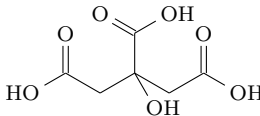
ácido propanoico
(ac. propiónico)



ácido etanodioico
(ac. oxálico)



ácido benzoico



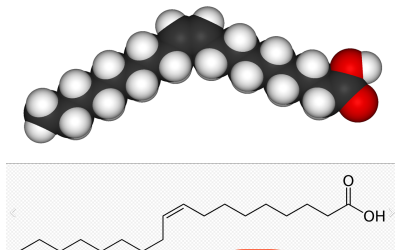
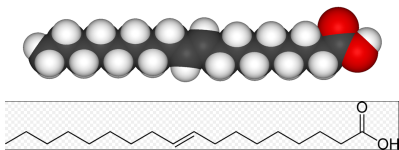
ácido 3-carboxi-3-hidroxi pentanodioico
(ac. cítrico)

Compuestos orgánicos con oxígeno: ácidos grasos

- Son ácidos carboxílicos de cadena larga
- Los **ácidos grasos insaturados** tienen uno o más enlaces dobles en su cadena.
- En los monoinsaturados se distinguen los -ácidos *cis* de los *trans*.
- La temperatura de fusión es mayor en los *trans* que en los *cis*.
- Las grasas *trans* son peligrosas para la salud.

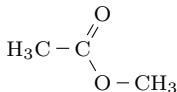
ácido oleico (*cis*, $T_{fus} = 14^{\circ}\text{C}$)

ácido eláídico (*trans*, $T_{fus} = 45^{\circ}\text{C}$)

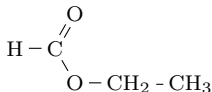


Compuestos orgánicos con oxígeno: ésteres

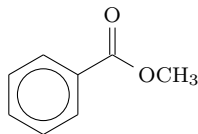
- Los **ésteres** resultan de la sustitución del hidrógeno ácido de un ácido carboxílico por un radical alquílico.
- Se nombran con el nombre del ácido de que provienen reemplazando el sufijo *oico* por **ato** seguido del nombre del radical que reemplaza al hidrógeno ácido.
- Ejemplos:



etanoato de metilo



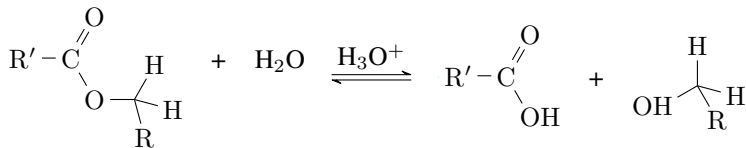
metanoato de etilo



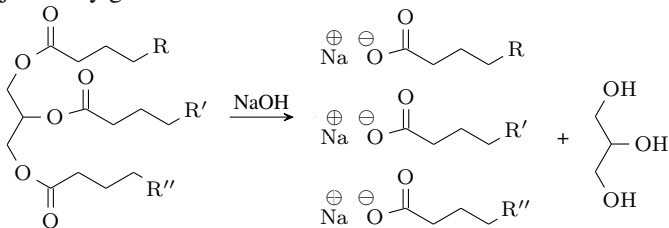
benzoato de metilo

Algunas propiedades de los ésteres

- La hidrólisis ácida produce ácidos carboxílicos y alcoholes:

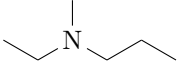


- La reacción de grasas (ésteres) con hidróxidos alcalinos (NaOH o KOH) produce jabones y glicerina:



Compuestos orgánicos con nitrógeno: aminas

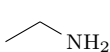
- Las **aminas** son derivados del amoníaco en las que uno o más hidrógenos se sustituyen por grupos alquílicos o arílicos.
- Según el número de hidrógenos sustituidos se denominan **primarias** (uno), **secundarias** (dos) o **ternarias** (tres).
- Las que llevan grupos alquílicos simples se nombran dando los nombres de los radicales y se añade al final el sufijo **amina**.
- Las que llevan grupos más complejos se nombran como los alcoholes, sustituyendo la terminación *-ol* por **-amina**.
- En las secundarias y terciarias, las cadenas más cortas se nombran como

N-radical y la más larga como la amina primaria. P.ej.  es la *N*-etil-*N*-metilpropilamina.

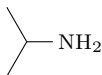
- Cuando se repite más de un sustituyente se usan los prefijos **di** o **tri**.
- Las aminas con anillos bencénicos se nombran como derivados de la anilina.

Compuestos orgánicos con nitrógeno: aminas

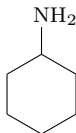
Ejemplos:



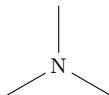
etilamina



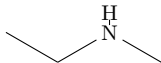
isopropilamina



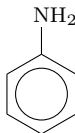
ciclohexilamina



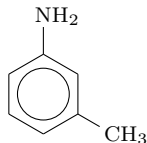
trimetilamina



***N*-metiletanamina**



anilina



3-metil anilina

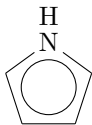
Algunas propiedades de las aminas

- Son aceptoras de enlace de hidrógeno.
- Las primarias y secundarias son también dadoras de enlace de hidrógeno.
- Son bases de Lewis.
- Las más pequeñas (menos de 5 carbonos por grupo amino) son solubles en agua.
- A igualdad de tamaño, las aminas primarias tienen puntos de ebullición mayores que las secundarias y estas, que las terciarias. P. ej.

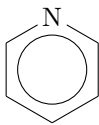
	propilamina	etilmetilamina	trimetilamina
$T_{eb}/^{\circ}\text{C}$	50	34	3

Aminas aromáticas heterocíclicas

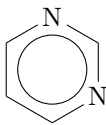
- Se denominan así a las aminas formadas por ciclos aromáticos que contienen nitrógeno.
- Las dos más simples y representativas son el **pirrol** y la **piridina**.



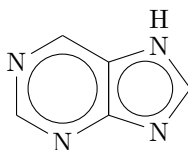
pirrol



piridina



pirimidina

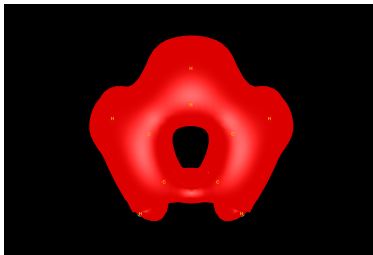


purina

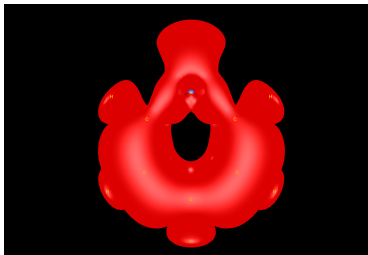
Aminas aromáticas heterocíclicas

Deformaciones de la nube electrónica en el pirrol y en la piridina (0.001 bohr^{-3})

pirrol



piridina

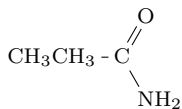


Compuestos orgánicos con nitrógeno: amidas

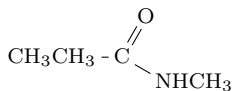
- Las **amidas** son compuestos con grupos $\text{—C}(=\text{O})\text{N—}$
- Se nombran como los ácidos carboxílicos sustituyendo la terminación *-oico* por **amida**.
- En las amidas sustituidas, los sustituyentes se nombran como N-radical como en las aminas.

Compuestos orgánicos con nitrógeno: amidas

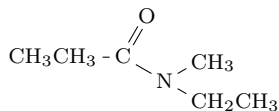
Ejemplos:



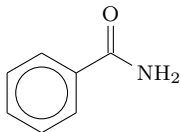
propanamida



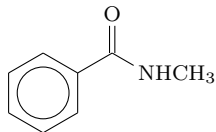
***N*-metilpropanamida**



***N*-etil-*N*-metilpropanamida**



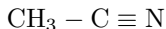
benzamida



***N*-metilbenzamida**

Compuestos orgánicos con nitrógeno: nitrilos

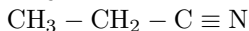
- Los **nitrilos** son compuestos con grupos **cianuro** $\text{—C} \equiv \text{N}$.
- Se nombran como el hidrocarburo de que proceden terminando con el sufijo **nitrilo**.
- Los sencillos pueden nombrarse como cianuro de radical. P.ej. cianuro de etilo.
- Como sustituyente, el grupo $\text{—C} \equiv \text{N}$ se denomina **ciano**.
- Ejemplos:



etanonitrilo

cianuro de metilo

acetonitrilo



propanonitrilo

cianuro de etilo

propionitrilo



bencenocarbonitrilo

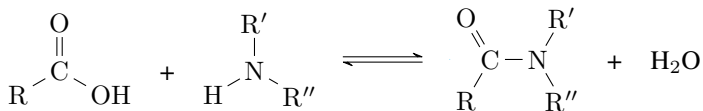
cianuro de fenilo

benzonitrilo

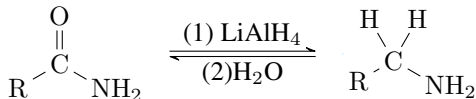
Ph: radical fenilo

Algunas propiedades de las aminas y amidas

- La condensación de ácidos carboxílicos con amoníaco o con aminas primarias o secundarias da lugar a amidas:

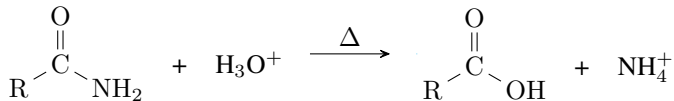


- La reducción de amidas produce aminas:

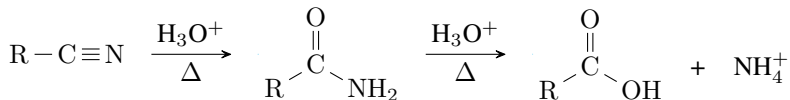


Algunas propiedades de las amidas y nitrilos

- La hidrólisis ácida de las amidas produce ácidos carboxílicos:



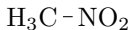
- La hidrólisis ácida de los nitrilos produce amidas y posteriormente ácidos carboxílicos:



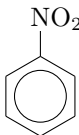
Compuestos orgánicos con nitrógeno: nitroderivados

- Los **nitroderivados** son compuestos con uno o más grupos **nitro**: --NO_2 .
- Los grupos nitro se nombran como sustituyentes con la palabra **nitro**.
- Muchos son explosivos.
- Ejemplos:

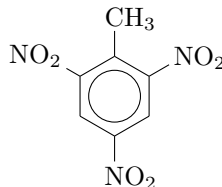
nitrometano



nitrobenceno



2,4,6-trinitrotolueno

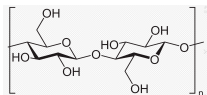


Polímeros

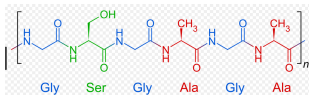
- Un **polímero** es una macromolécula resultante de la repetición de una unidad de tamaño relativamente pequeño llamada **monómero**.
- La unión de monómeros es de tipo **covalente**.
- Las cadenas resultantes se unen entre sí por interacciones de Van der Waals, enlaces de hidrógeno o interacciones hidrofóbicas.
- Hay multitud de polímeros naturales: celulosa, lignina, seda, lana, almidón, ADN, ...
- También existen variedades enormes de polímeros sintéticos: polietileno, polipropileno, poliestireno, poliésteres, poliamidas, ...

Ejemplos de polímeros naturales

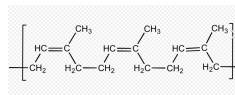
celulosa



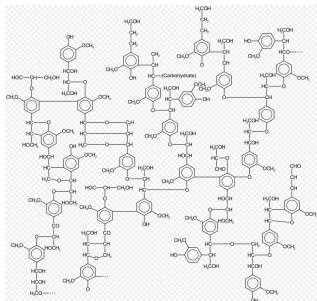
seda



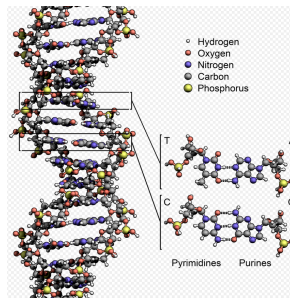
caucho



lignina

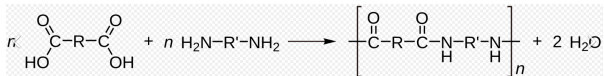


ADN

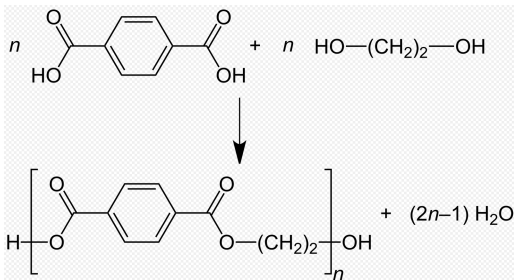


Ejemplos de reacciones de polimerización

- Ácidos dicarboxílicos y diaminas dan lugar a **poliamidas**

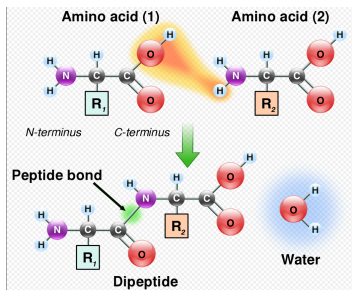
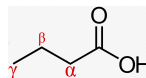


- Ácidos dicarboxílicos y dioles dan lugar a **poliésteres**



Aminoácidos

- Los aminoácidos son compuestos que contienen un grupo **amino** y un grupo **carboxilo**.
- Se denominan *alfa*- (α -), *beta*- (β), *gamma* (γ), etc dependiendo de la posición del grupo amino respecto al carboxilo.
- En biología son especialmente importantes los de tipo *alfa* porque se combinan para dar **péptidos** y **proteínas** mediante la **unión peptídica**.
- La deslocalización electrónica favorece la estructura plana del grupo amida dando isómeros *cis* y *trans*.

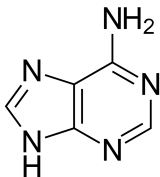


Bases nitrogenadas

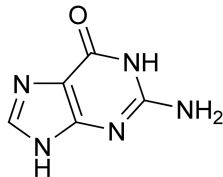
- Son compuestos orgánicos cíclicos que incluyen dos o más átomos de nitrógeno.
- Tienen gran importancia biológica.
- En particular, las bases **púricas** y **pirimidínicas** forman parte del ADN y del ARN y son las encargadas de transmitir e interpretar la información almacenada en ellos.
- El ADN contiene las bases *púricas* **adenina** (A) y **guanina** (G) y las *primidínicas*: **timina** (T) y **citósina** (C).
- El ARN contine **uracilo** en lugar de timina.
- En el ADN las bases aparecen apareadas como: (**A = T**) y (**G $\equiv$ C**).
- En el ARN las bases aparecen apareadas como: (**A = U**) y (**G $\equiv$ C**).
- Las bases aparecen asociadas a moléculas de azúcar en lo que se denomina **nucleósidos**.

Bases púricas

Base

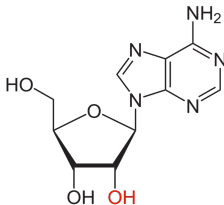


adenina

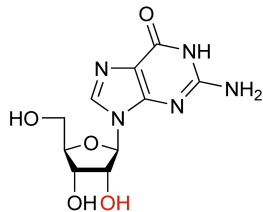


guanina

Nucleósido



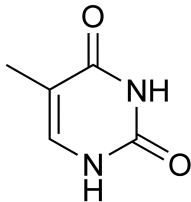
adenosina



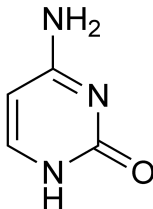
guanosina

Bases pirimidínicas

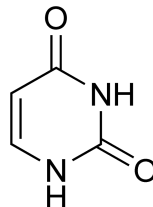
Base



timina

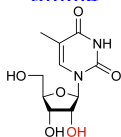


citosa

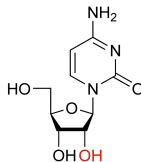


uracilo

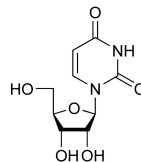
Nucleósido



timidina

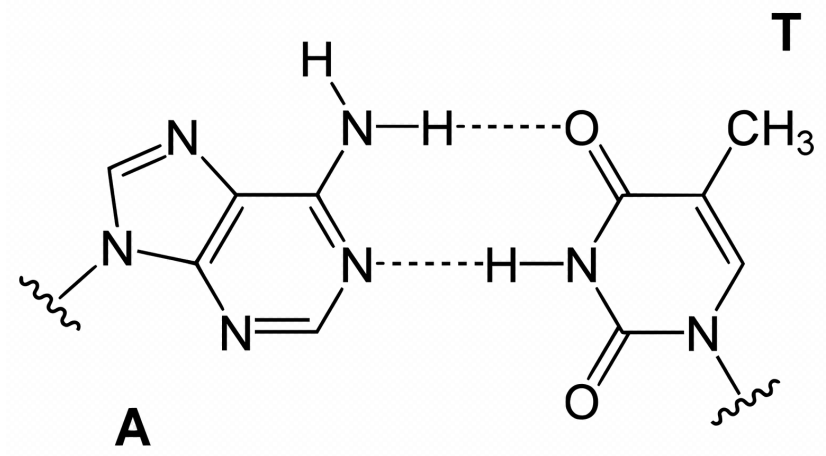


citidina

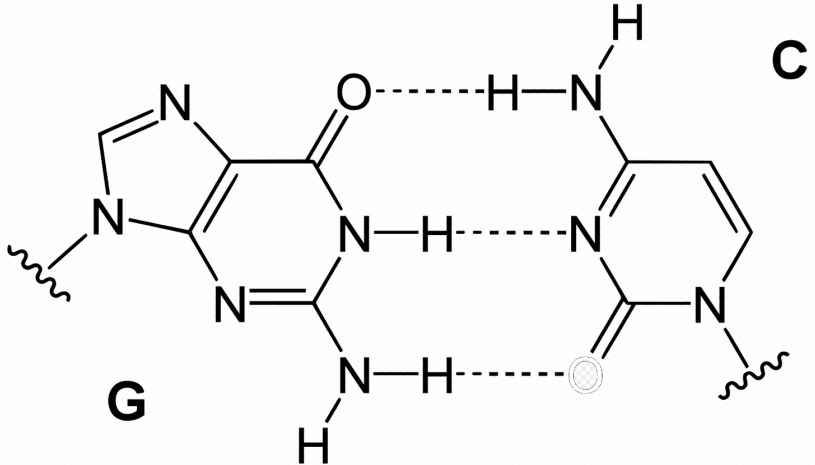


uridina

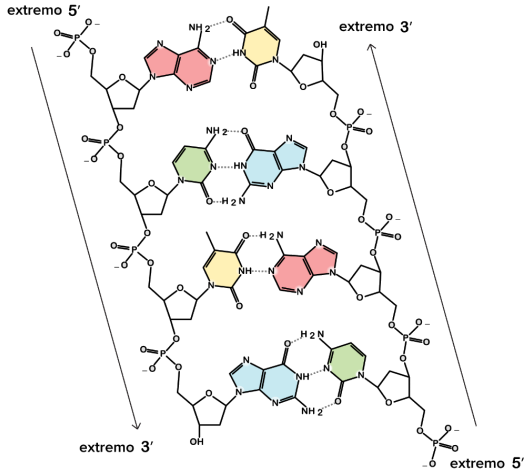
Apareamiento Adenina-Timina



Apareamiento Citosina-Guanina



Estructura del ADN



5' fosfato

