



**FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA
DE
COMPUESTOS ORGÁNICOS**

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA DE QUÍMICA ORGÁNICA

SINGULARIDAD DEL CARBONO

Su configuración electrónica y su tamaño determinan que sea el único elemento que puede:

Formar enlaces covalente sencillos, dobles o triples con otros átomos de carbono

Formar cadenas (largas) uniéndose a otros átomos de carbono.

Formar cadenas lineales: una sucesión de átomos de carbono enlazados entre sí, aunque la geometría de los enlaces determine una cadena en zig-zag)

Formar ciclos, se originan cuando la cadena se dobla sobre sí misma , debido a que los enlaces sencillos pueden rotar

Formar los llamados ciclos aromáticos especialmente estables.

Tanto las cadenas abiertas como cerradas pueden tener ramificaciones

En un compuesto orgánico un átomo de carbono puede estar unido a un solo átomo (carbono primario), a dos átomos de carbono (carbono secundario), a tres átomos de carbono (carbono terciario) o a cuatro átomos de carbono (carbono cuaternario)

LAS FÓRMULAS ORGÁNICAS

Hay varios tipos de fórmulas que nos proporcionan más o menos información acerca de las moléculas:

Fórmula molecular: indica la relación exacta entre el número de átomos de cada elemento en ese compuesto.

Fórmula semidesarrollada (la más utilizada): Se especifica los enlaces entre los carbonos que puede haber en la molécula, y el resto de átomos que se agrupan en el carbono que les corresponde

Fórmula desarrollada: Se representan en el plano todos los enlaces de la molécula.

Fórmula mixta: igual que la semidesarrollada pero indicando también los enlaces correspondientes al grupo funcional.

Fórmula espacial: Es la representación tridimensional de la molécula (espacial). Se dibujan todos los enlaces con distinto tipo de líneas que indican su orientación en el espacio

En Química Orgánica a cada compuesto se le solía dar un nombre que generalmente hacía referencia a su procedencia como, por ejemplo, geraniol (presente en los geranios), ácido fórmico (presente en las hormigas), ácido láctico (presente en la leche), etc. Sin embargo debido al enorme número de compuestos del carbono, se vio la necesidad de nombrarlos de una forma sistemática. La Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC) desarrolló un sistema de formulación y nomenclatura que es el que vamos a seguir en las siguientes páginas. Hemos seguido las recomendaciones de Nomenclatura de Química orgánica de **la IUPAC de 1993**. Dichas recomendaciones modifican las anteriores de 1979. Los cambios propuestos están relacionados con la nomenclatura de algunos compuestos y consisten básicamente en colocar los numerales que indican la posición del doble o triple enlace o del grupo funcional inmediatamente delante de la terminación del nombre.

Nos puede servir de ayuda, en la modificación de la nomenclatura del año 1993, tener en cuenta que al quitar los numerales leemos correctamente el nombre de la sustancia sin indicadores de posición.

Ejemplos:

Fórmula	Nomenclatura de 1979	Nomenclatura de 1993
CH ₃ -CH ₂ -CH=CH ₂	1-Buteno	But-1-eno
CH ₂ -CH(CH ₃)-CH=CH ₂	3-Metil-1-buteno	3-Metilbut-1-eno
CH ₂ =CH-CH=CH ₂	1,3-Butadieno	Buta-1,3-dieno
CH ₂ =CH-CH ₂ -CH ₂ OH	3-Buten-1-ol	But-3-en-1-ol
CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ OH	1-Butanol	Butan-1-ol
CH ₃ -CH ₂ -CHOH-CH ₂ OH	2-Butanodiol	Butano-1,2-diol
CH ₃ -CH ₂ -CH(NH ₂)-CH ₃	2-Butanamina	Butan-2-amina

Las moléculas orgánicas están formadas esencialmente por átomos de carbono unidos a otros átomos de carbono e hidrógeno (-CH₂- serían como los eslabones de las cadenas)

Si en una molécula orgánica formada por átomos de carbono e hidrógeno sustituimos uno o más átomos de hidrógeno por otro átomo distinto conjunto de átomos, se obtiene otro compuesto distinto con propiedades físicas y químicas distintas. El átomo o grupos de átomos que sustituye al hidrógeno se denomina **grupo funcional**.

Las sustancias orgánicas se clasifican en bloques según su **grupo funcional**. Al conjunto de sustancias que tienen el mismo grupo funcional se le llama **función química**. Una **serie homóloga** es el conjunto de compuestos orgánicos que tienen el mismo grupo funcional.

Las funciones orgánicas se clasifican de la siguiente manera:

- **Funciones hidrogenadas.** Sólo existen en la molécula átomos de carbono e hidrógeno. Son los **hidrocarburos**, que pueden ser de cadena cerrada o abierta. A su vez pueden ser saturados (enlaces simples), o insaturados (enlaces dobles o triples).
- **Funciones oxigenadas.** En la molécula existen átomos de carbono, oxígeno e hidrógeno. Son **alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos, éteres y ésteres**.
- **Funciones nitrogenadas.** Las moléculas están constituidas por átomos de carbono, nitrógeno e hidrógeno y a veces de oxígeno. Son **amidas, aminas y nitrilos**.

I. Hidrocarburos	II. Funciones oxigenadas	III. Funciones nitrogenadas
1. Alcanos acíclicos 1.2. Alcanos acíclicos ramificados 1.3. Alcanos cíclicos 2. Alquenos 3. Alquinos. 4. Derivados halogenados 5. Hidrocarburos aromáticos	1. Alcoholes 2. Éteres 3. Aldehídos 4. Cetonas 5. Sales ácidas 6. Ácidos carboxílicos 7. Ésteres	1. Aminas 2. Amidas 3. Nitrilos

A veces sucede que en un mismo compuesto participan a la vez varias funciones por lo que se les denominan **sustancias polifuncionales**. En estos casos hay que tener en cuenta el siguiente orden de preferencia de los grupos funcionales:

Ácidos > ésteres > amidas = sales > nitrilos > aldehídos > cetonas > alcoholes > aminas > éteres > insaturaciones (= > ≡) e hidrocarburos saturados

La IUPAC ha establecido las siguientes reglas generales para la nomenclatura y formulación de compuestos orgánicos:

- ♦ La **cadena** principal es la **más larga** que contiene al **grupo funcional más importante**.
- ♦ El número de carbonos de la cadena se indica con los siguientes prefijos:

Nº de carbonos	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Prefijo	Met-	Et-	Prop-	But-	Pent-	Hex-	Hept-	Oct-	Non-	Dec-

NOMBRES DE PREFIJOS CON DISTINTO Nº DE CARBONOS

10 deca	20 eicosa	30 triaconta
11 undeca	21 heneicosa	31 hentriaconta
12 dodeca	22 docosano	32 dotriaconta
13 trideca	23 tricosa	33 tritriaconta
14 tetradeca	24 tetracosa	34 tetratriacontan
15 pentadeca	25 pentacosa	35 pentatriaconta
16 hexadeca	26 hexacosa	36 hexatriacontan
17 heptadeca	27 heptacosa	37 heptatriaconta
18 octadeca	28 octacosa	38 octatriaconta
19 nonadeca	29 nonacosa	39 nonatriaconta
40 tetraconta	50 pentaconta	60 hexaconta
41 hentetracont	51 henpentaconta	61 henhexacontano
42 dotetraconta	52 dopentaconta	62 dohexaconta
etc. etc. etc.		
70 heptaconta	80 octaconta	90 nonaconta
etc. etc. etc.		
100 hecta	200 dihecta	300 trihecta

- ♦ El sentido de la numeración será aquél que otorgue el **localizador más bajo** a dicho grupo funcional.
- ♦ Las cadenas laterales se nombran antes que la cadena principal, precedidas de su correspondiente número de localizador separado de un guión y con la terminación “il” o “ilo” para indicar que son radicales. Varias cadenas laterales idénticas se nombran con prefijos **di-, tri-, tetra-, etc.**
- ♦ Se indicarán los sustituyentes por **orden alfabético**, a continuación el prefijo indicativo del **número de carbonos** que contiene la cadena principal y por último, la terminación (sufijo) característica del **grupo funcional más importante**.
- ♦ Cuando haya más de un grupo funcional, el sufijo de la cadena principal es el correspondiente al del grupo funcional principal, que se elige atendiendo al orden de preferencia mencionado anteriormente.

Empezaremos por describir la nomenclatura y formulación de las cadenas hidrocarbonadas, ya que el resto de los compuestos pueden considerarse derivados de los hidrocarburos, por sustitución de uno o más átomos de hidrógeno por átomos diferentes, que son los que aportan al compuesto determinada reactividad y que constituyen los grupos funcionales propiamente dichos

I. FUNCIONES HIDROGENADAS: HIDROCARBUROS.

Los hidrocarburos son compuestos formados exclusivamente por átomos de carbono e hidrógeno que se clasifican de la siguiente manera

1. ALCANOS

1.1 Alcanos lineales

Son hidrocarburos saturados de cadena abierta. Se **nombran** con **un prefijo** que indica el número de átomos de carbono y el sufijo **-ano**. Se **representan** dibujando la cadena hidrocarbonada en la que cada átomo de carbono se une al siguiente con enlaces sencillos y se completa con los átomos de hidrógeno correspondientes a la tetravalencia propia del átomo de carbono.

Ejemplos:

n	Nombre	Fórmula molecular	Fórmula semidesarrollada
4	Butano	C ₄ H ₁₀	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃
5	Pentano	C ₅ H ₁₂	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
6	Hexano	C ₆ H ₁₄	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃

1.2 Alcanos lineales Ramificados

Son iguales que los anteriores pero con sustituyentes que constituyen las ramificaciones.

El nombre del hidrocarburo se forma con los **nombres de los sustituyentes por orden alfabético, añadiendo al final, sin separación, el nombre de la cadena principal.**

Varias cadenas laterales idénticas se nombran con prefijos **di-, tri-, tetra-, etc.**

Para ello se siguen las reglas de la IUPAC:

- Localizar la cadena principal: **la que tenga mayor longitud**. A igual longitud, la que tenga **mayor número de sustituyentes**.
- Numerar la cadena principal. Utilizar la numeración que asigne los **números más bajos a los sustituyentes**. A iguales combinaciones, se escoge la menor numeración por orden alfabético de sustituyentes.
- Nombrar las cadenas laterales como **grupos alquilo precedidos por su localizador** separado por un guión.

La representación de estos compuestos a partir de su nombre sistemático se hace dibujando la cadena principal, numerándola e identificando los sustituyentes con sus respectivos localizadores.


Ejemplos

Nombre	Fórmula
2,2-dimetilhexano	CH ₃ C(CH ₃) ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
3-etil-2-metilhexano	CH ₃ CH(CH ₃)CH(CH ₂ CH ₃)CH ₂ CH ₂ CH ₃

1.3 Alcanos Cíclicos

Son hidrocarburos saturados de cadena cerrada. Se nombran igual que los de cadena abierta pero anteponiendo el prefijo ciclo. Se representan de la misma manera que los de cadena abierta y se pueden omitir los símbolos de C e H que se suponen localizados en los vértices de la figura.

Ejemplos:

Ciclopentano	
Metilciclohexano	

2. ALQUENOS

Se llaman **alquenos** a los hidrocarburos que tienen uno o más dobles enlaces. Se **nombran** igual que los alcanos pero terminan en **-eno**, y se indica la posición del doble enlace con el localizador más bajo posible. Se **representan** dibujando la cadena hidrocarbonada señalando el o los dobles enlaces y se completa con los átomos de hidrógeno correspondientes a la tetravalencia propia del átomo de carbono. Si hay ramificaciones, se toma como cadena principal la más larga de las que contienen al doble enlace y se comienza a numerar por el extremo más próximo al doble enlace. Cuando existe más de un doble enlace, la terminación es **-dieno**, **-trieno**, etc.

Ejemplos:

Nombre	Nombre
2-penteno (pent-2-eno)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$
2,4-hexadieno (hexa-2,4-dieno)	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}=\text{CHCH}_3$
2-metil-1-hexeno (2-metilhex-1-eno)	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

3. ALQUINOS

Se llaman **alquinos** a los hidrocarburos que tienen uno o más triples enlaces. Se **nombran** igual que los alcanos pero terminan en **-ino**, y se indica la posición del triple enlace con el localizador más bajo posible. Se **representan** dibujando la cadena hidrocarbonada señalando el o los triples enlaces y se completa con los átomos de hidrógeno correspondientes a la tetravalencia propia del átomo de carbono. Si hay ramificaciones y/o más de un triple enlace, la nomenclatura es análoga a la de los alquenos. La cadena se nombra de forma que los localizadores de las insaturaciones sean lo más bajos posible. Cuando hay dobles y triples enlaces en la cadena, la terminación del compuesto debe corresponder a la del triple enlace, es decir, **ino**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-pentino (penta-2-ino)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}=\text{CCH}_3$
2,4-hexadiino (hexa-2,4-diino)	$\text{CH}_3\text{C}=\text{CC}=\text{CCH}_3$
6-metil-1,4-heptadiino (6-metilhepta-1,4-diino)	$\text{CH}=\text{CCH}_2\text{C}=\text{CCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$

4. DERIVADOS HALOGENADOS

Se trata de compuestos hidrocarbonados en los que se sustituye uno o varios átomos de hidrógeno por uno o varios átomos de halógenos X. Se **nombran y representan** igual que el hidrocarburo del que procede indicando previamente el lugar y nombre del halógeno como si fuera un sustituyente alquílico.

Ejemplos:

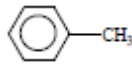
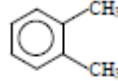
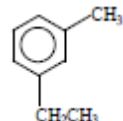
Nombre	Fórmula
2,2-diclorohexano	$\text{CH}_3\text{C}(\text{Cl})_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
1-Bromo-2-pentino (1-Bromopenta-2-ino)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}=\text{CC}(\text{Br})\text{H}_2$

5. HIDROCARBUROS AROMÁTICOS.

Se trata, fundamentalmente, de derivados del benceno mono y polisustituídos.

Para bencenos monosustituídos, el localizador n° 1 se asigna al carbono con el sustituyente. Para bencenos polisustituídos, se siguen las mismas normas que para los cicloalcanos. Los sustituyentes en posiciones 1,2-, 1,3-, 1,4-, pueden nombrarse con los prefijos *o*- (orto), *m*- (meta) y *p*- (para). Cuando el anillo bencénico es un sustituyente se le denomina **fenil**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Metilbenceno (Tolueno)	
1,2-Dimetilbenceno (o- Dimetilbenceno)	
1,3-Etilmetilbenceno (m-Etilmetilbenceno)	

II. FUNCIONES OXIGENADAS

Las funciones oxigenadas son las que contienen, además de átomos de carbono y de hidrógeno, átomos de oxígeno. Se clasifican en:

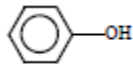
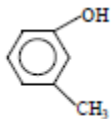
1. ALCOHOLES (R - OH)

Un alcohol es un compuesto que contiene uno o más grupos hidroxilos (-OH) enlazados a un radical carbonado R. Los alcoholes que contienen sólo un grupo -OH se nombran añadiendo la terminación **-ol** al nombre del hidrocarburo correspondiente del cual deriva.

Para ello el primer paso es elegir como cadena principal la cadena más larga que contiene al grupo **-OH**, de forma que se le asigne el localizador más bajo posible. Si hay más de un grupo **-OH** se utilizan los términos **-diol**, **-triol**, etc, según el número de grupos hidroxilo presentes, eligiéndose como cadena principal, la cadena más larga que contenga el mayor número de grupos **-OH**, de forma que se le asignen los localizadores más bajos.

Cuando el grupo **-OH** se encuentra unido a un anillo aromático (benceno) el compuesto recibe el nombre de **fenol**. Cuando el grupo **-OH** va como sustituyente se utiliza el prefijo **hidroxi-**.

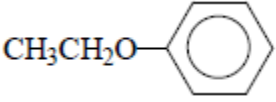
Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-Hexanol (Hexan-2-ol)	$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
4-Metil-2-pentanol (4-Metilpentan-2-ol)	$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$
3-Etil-1,4-hexanodiol (3-Etilhexano-1,4-diol)	$\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$
3-Penten-1-ol (Pent-3-en-1-ol)	$\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$
2,4-Pentanodiol (Pentano-2,4- diol)	$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CHOHCH}_3$
Fenol (Hidroxibenceno)	
m-Metilfenol (1,3-Metilfenol)	

2. ÉTERES (R - O - R')

Podemos considerar los éteres como derivados de los alcoholes en los que el hidrógeno del grupo **-OH** es reemplazado por un radical **R'**. Para nombrar los éteres se nombra la cadena más sencilla unida al oxígeno (**RO-**) terminada en **-oxi** (grupo **alcoxi**) seguido del nombre del hidrocarburo que corresponde al otro grupo sustituyente. También se pueden nombrar indicando los nombres de los radicales **R** y **R'** seguidos de la palabra **éter**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Metoxietano (Etil metil éter)	$\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$
Dietiléter (Etoxietano)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$
Etil fenil éter (Etoxibenceno)	

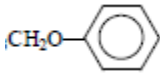
3. ALDEHÍDOS (R -CHO)

En los aldehídos, el grupo carbonilo (C=O) se encuentra unido a un radical R y a un hidrógeno. El grupo **-CHO** es un grupo terminal, es decir, siempre se encontrará en un extremo de la cadena y por lo tanto se le asigna el número localizador más bajo. Para nombrar un aldehído se elige como cadena principal la cadena más larga que contenga al grupo **-CHO**. Si se encuentra alguna insaturación (doble o triple enlace) se elegirá como cadena principal la que contenga al grupo **-CHO** y la citada insaturación. El nombre del compuesto se obtiene añadiendo al nombre del compuesto que constituye la estructura principal la terminación **-al**.

Si existen dos grupos **-CHO** se elegirá como cadena principal la que contiene a dichos grupos y se nombran de igual manera que en el caso anterior finalizando con el sufijo **-dial** y si además hay presentes insaturaciones se les debe asignar los localizadores más bajos. Cuando el grupo **-CHO**, siendo el grupo principal, se encuentra unido a un sistema cíclico el nombre se formará indicando el sistema cíclico seguido de la terminación **- carbaldehído**.

Cuando el grupo **-CHO** no es grupo principal entonces se nombra con el prefijo **-formil**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-Metilpentanal	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHO}$
4-Hidroxipentanal	$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$
4-Hexenal (Hex-4-enal)	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{COH}$
Bencenocarbaldehído	

4. CETONAS (R - CO - R')

En las cetonas el grupo principal es también el grupo carbonilo (C=O), pero a diferencia de los aldehídos no es un grupo terminal por lo que para nombrar estos compuestos se elige la cadena más larga que contenga a dicho grupo y se le asignará el localizador más bajo posible. El nombre del compuesto se obtiene añadiendo la terminación **-ona** al nombre del compuesto que constituye la estructura principal.

Cuando el grupo carbonilo se encuentra como grupo sustituyente en una cadena y no es el grupo principal, entonces se nombra con el prefijo **-oxo**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-Hexanona (Hexan-2-ona)	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
2,4-Pentanodiona (Pentan-2,4-diona)	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COCH}_3$
Butanona	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$
3-Hepten-2,6-diona (Hept-3-en-2,6-diona)	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{C}=\text{CCOCH}_3$
2-Oxopentanal	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCHO}$

5. ÁCIDOS CARBOXÍLICOS (R – COOH)

Para **nombrar** los ácidos carboxílicos se elige como cadena principal la cadena hidrocarbonada más larga que contenga al grupo principal el cual recibirá el localizador más bajo (el grupo carboxilo se encuentra siempre en una posición terminal). Se antepone la palabra **ácido** seguido de los sustituyentes con sus localizadores por orden alfabético, nombre de la cadena carbonada y terminación en **-oico**. Si hay alguna insaturación (doble o triple enlace) la cadena principal sería la que contiene el grupo –COOH y la insaturación.

Ejemplos:

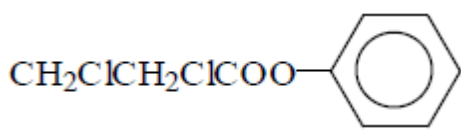
Nombre	Fórmula
Ácido propanoico	CH ₃ CH ₂ COOH
Ácido-4-metilpentanoico	CH ₃ CH(CH ₃)CH ₂ CH ₂ COOH
Ácido-3-hidroxibutanoico	CH ₃ CHOHCH ₂ COOH
Ácido-6-metil-3-heptenoico (Ácido-6-metilhept-3-enoico)	CH ₃ CH(CH ₃)CH ₂ CH=CHCH ₂ COOH
Ácido 3-hexenodioico (Ácido hex-3-enodioico)	COOHCH ₂ CH=CHCH ₂ COOH
Ácido-3-oxopentanodioico	COOHCH ₂ COCH ₂ COOH

6. ÉSTERES (R – COO – R')

Los ésteres se pueden nombrar a partir del ácido del cual derivan, eliminando la palabra ácido, cambiando la terminación **-oico** por **-oato** y seguida del nombre del radical que sustituye al H del grupo –OH del ácido.

Cuando este grupo no es el principal se utiliza el prefijo **oxicarbonil-**.

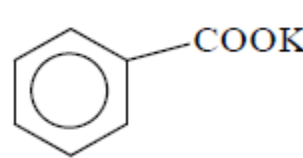
Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Etanoato de propilo (Acetato de propilo)	CH ₃ COOCH ₂ CH ₂ CH ₃
Butanoato de etilo	CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOCH ₂ CH ₃
Propanoato de etenilo	CH ₃ CH ₂ COOCH=CH ₂
5-Oxohexanoato de metilo	CH ₃ COCH ₂ CH ₂ CH ₂ COOCH ₃
2,3-Dicloropropanoato de fenilo	$\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{ClCOO}-\text{C}_6\text{H}_5$ 

7. SALES (R – COOM)

Las sales orgánicas se nombran como el ácido del cual derivan, eliminando la palabra ácido, cambiando la terminación **-oico** por **-oato** y seguida del nombre del metal que sustituye al H del grupo –OH del ácido.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Etanoato de sodio (Acetato de sodio)	CH ₃ COONa
Benzoato de potasio	
2-Butenoato de calcio (But-2-enoato de calcio)	(CH ₃ CH=CHCOO) ₂ Ca

III. FUNCIONES NITROGENADAS

Las funciones nitrogenadas son las que contienen, además de átomos de carbono y de hidrógeno, átomos de nitrógeno, aunque también pueden contener átomos de oxígeno. Se clasifican en:

1. AMINAS (R - NH₂)


Las aminas pueden ser primarias, secundarias y terciarias según presenten uno, dos o tres radicales R unidos al átomo de nitrógeno. Para nombrar las aminas primarias (R - NH₂) se puede proceder de dos formas. Una consiste en considerar el grupo R como un alcano al cual se le añade la terminación - **amina**. En este caso hay que buscar para el grupo -NH₂ el localizador más bajo posible. La segunda forma consiste en considerar el grupo -NH₂ como la estructura fundamental y se nombra el grupo R como un radical al que se le añade el sufijo -**amina**.

Para nombrar las aminas secundarias (**R₁ - NH - R₂**) y terciarias (**R₁ - NR₂R₃**) se toma como estructura principal aquella que contenga un radical **R** con mayor prioridad de acuerdo con los criterios de selección de cadena principal ya vistos y para indicar que los otros radicales se unen al nitrógeno se utiliza la letra **N** seguido del nombre del radical correspondiente.

También se pueden nombrar las aminas secundarias y terciarias indicando los nombres de todos los radicales sustituyentes seguidos del sufijo -**amina**.

Cuando el grupo -NH₂ va como sustituyente se utiliza el prefijo **amino-**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-Pentanamina (Pentan-2-amina)	CH ₃ CH(NH ₂)CH ₂ CH ₂ CH ₃
2,5-Heptanodiamina (Heptano-2,5-diamina)	CH ₃ CH ₂ CH(NH ₂)CH ₂ CH ₂ CH(NH ₂)CH ₃
5-Metil-2,4-hexanodiamina (5-Metilhexano-2,4-diamina)	CH ₃ CH(NH ₂)CH ₂ CH(NH ₂)CH(CH ₃)CH ₃
Dietilamina	(CH ₃ CH ₂) ₂ NH
<i>p</i> -Aminofenol	

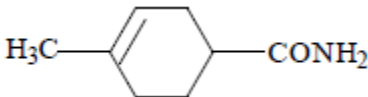
2 AMIDAS (R- CO - NH₂)

Las amidas primarias se nombran a partir del ácido correspondiente eliminando la palabra ácido y cambiando la terminación -**oico** por -**amida**. Se trata de un grupo terminal. Si el grupo -CONH₂ se encuentra unido a un anillo, siendo grupo principal, entonces se nombra como -**carboxamida**.

Si las amidas son secundarias (**R - CO - NH - R'**) o terciarias (**R - CO - NR'R''**) los sustituyentes que reemplazan a los hidrógenos se localizan empleando las letras **N**.

Cuando existen otros grupos funcionales de mayor prioridad se nombra con el prefijo **carbamoil-**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Etanamida (Acetamida)	CH ₃ CONH ₂
<i>N</i> -Metilpentanamida	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CONH(CH ₃)
<i>N,N</i> -Dietilpropanamida	CH ₃ CH ₂ CON(CH ₂ CH ₃) ₂
<i>N,N</i> -Diformilpropanamida	CH ₃ CH ₂ CON(CHO) ₂
4-Metil-3-Ciclohexenocarboxamida (4-Metilciclohex-3-enocarboxamida)	
Ácido 3-carbamoilpentanoico	CH ₃ CH ₂ CH(CONH ₂)CH ₂ COOH

3. NITRILOS (R - C≡N)

El grupo **-CN** es terminal, por lo que debe ir en el extremo de la cadena. Para nombrar los nitrilos se añade el sufijo **-nitrilo** al nombre del hidrocarburo correspondiente a la cadena carbonada. En el caso de que haya más de un grupo **-CN** o bien se encuentre unido a un anillo, se suele emplear el sufijo **-carbonitrilo**.

Cuando existen otros grupos funcionales de mayor prioridad el grupo **-CN** se nombran con el prefijo **ciano-**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Propanonitrilo (Cianuro de etilo)	CH ₃ CH ₂ CN
Butanodinitrilo	CNCH ₂ CH ₂ CN
4-Hexenonitrilo (Hex-4-enonitrilo)	CNCH ₂ CH ₂ CH=CHCH ₃
2,4,6-Heptanotricarbonitrilo	CH ₃ CH(CN)CH ₂ CH(CN)CH ₂ CH(CN)CH ₃
<i>p</i> -Cianobenzoato de etilo	