

SI ENCUENTRAS ALGÚN ERROR COMUNÍCALO, POR FAVOR, AL CORREO DE LA PÁGINA WEB.

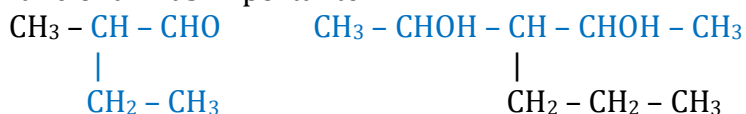


FORMULACIÓN ORGÁNICA.

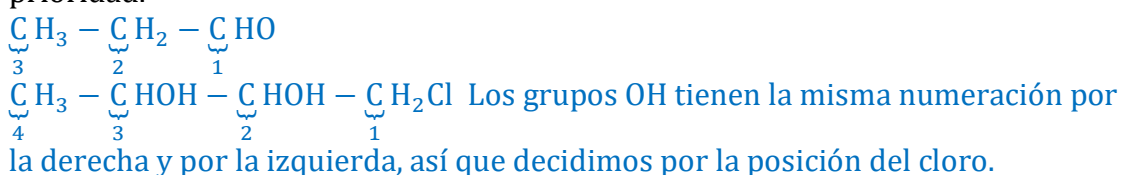
a) El número de carbonos de la cadena se indica con los prefijos siguientes: META (1), ETA (2), PROPA (3), BUTA (4), PENTA (5), HEXA (6), HEPTA (7), OCTA (8), NONA (9), DECA (10)...

PROPANO $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

b) La cadena principal es la más larga, siempre que contenga al grupo funcional más importante.



c) La numeración de la cadena principal se hará empezando por el extremo que otorgue el localizador más bajo al grupo funcional más importante, en caso de no decidir, se otorga la numeración más baja al siguiente grupo funcional en prioridad.



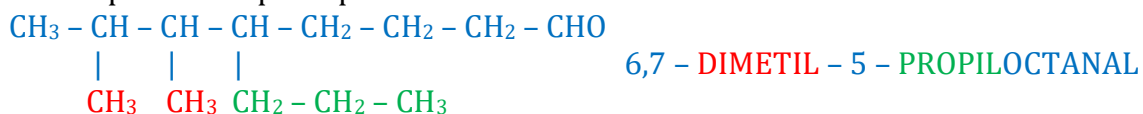
d) Las cadenas laterales (radicales) o sustituyentes se nombran antes que la cadena principal, precedidas por su correspondiente número localizador separado por un guión y con la terminación IL o ILO para indicar que son radicales ($\text{CH}_3 -$, metil; $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 -$, etil). Los localizadores (números) entre sí se separan por comas. Si existen varios radicales idénticos se nombran con los prefijos di-, tri-, tetra-, penta-, hexa-, ...



e) Para nombrar el compuesto se indican primero los radicales o sustituyentes nombrándolos por orden alfabético (en este orden no se incluyen los

2

prefijos di-, tri-...), a continuación, el prefijo indicativo del número de carbonos de la cadena principal y por último, la terminación característica del grupo funcional más importante o principal.



f) Cuando en una cadena haya más de un grupo funcional, el sufijo de la cadena principal es el que corresponde al del grupo funcional principal, que se elige atendiendo al orden de preferencia de los grupos funcionales, el resto se consideran como sustituyentes y se nombran por orden decreciente de prioridad.

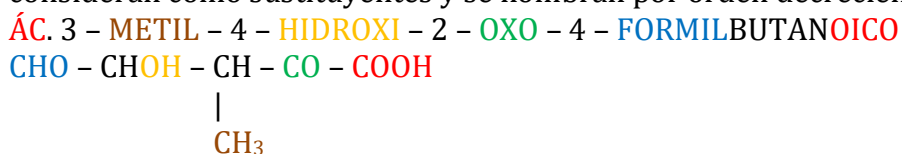


TABLA RESUMEN DE LOS PRINCIPALES GRUPOS FUNCIONALES.

ALCANOS		ALQUENOS C=C		ALQUINOS C≡C	
CH ₄ CH ₃ -CH ₃ CH ₃ -CH ₂ -CH ₃ CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃ CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃ CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	METANO ETANO PROPANO BUTANO PENTANO HEXANO HEPTANO OCTANO	CH ₂ =CH ₂ CH ₂ =CH-CH ₃ CH ₂ =CH-CH ₂ -CH ₃ CH ₃ -CH=CH-CH ₃ CH ₂ =CH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₃ CH ₃ -CH=CH-CH ₂ -CH ₃	ETENO (ETILENO) PROPENO 1-BUTENO/BUT-1-ENO 2-BUTENO/BUT-2-ENO 1-PENTENO/PENT-1-ENO 2-PENTENO/PENT-2-ENO	CH≡CH CH≡C-CH ₃ CH≡C-CH ₂ -CH ₃ CH ₃ -C≡C-CH ₃ CH≡C-CH ₂ -CH ₂ -CH ₃ CH ₃ -C≡C-CH ₂ -CH ₃	ETINO (ACETILENO) PROPINO 1-BUTINO/BUT-1-INO 2-BUTINO/BUT-2-INO 1-PENTINO/PENT-1-INO 2-PENTINO/PENT-2-INO
Algunos ejemplos con varios dobles y triples enlaces.	La numeración de los localizadores debe ser la menor posible. Pudiéndose empezar por la derecha o por la izquierda. Si la numeración coincide por ambos lados, damos la numeración menor al doble enlace.	CH ₂ -CH=CH-CH=CH ₂ CH=C-CH ₂ -CH=CH-CH ₃ CH=C-CH ₂ -CH ₂ -CH=CH ₂ CH ₂ =CH-CH=CH-CH ₂ -C≡CH ₃ CH=C-CH=CH-C≡C-CH ₃		1,3-PENTANODIENO PENTA-1,3-DIENO 4-HEXEN-1-INO/HEX-4-EN-1-INO 1-HEXEN-5-INO/HEX-1-EN-5-INO 1,3-HEPTADIEN-6-INO HEPTA-1,3-DIEN-6-INO 3-HEPTEN-1,5-DIINO HEPT-3-EN-1,5-DIINO	
DERIVADOS HALOGENADOS R-X	Sustituimos un hidrógeno por un halógeno. F, Cl, Br o I.		CHCl ₃ CHCl ₂ -CH ₂ -CH ₂ I CH ₂ Br-CH ₂ -CHI-CH ₃		TRICLOROMETANO (CLOROFORMO) 1,1-DICLORO-3-ODOPROPANO 1-BROMO-3-ODOBUTANO
ALCOHOLES. R-OH	Sustituimos un hidrógeno por un OH. La numeración de los localizadores debe ser la menor posible.		CH ₂ OH CH ₂ OH-CH ₃ CH ₂ OH-CHOH-CH ₃ CH ₂ -CHOH-CH ₂ -CH ₃ CH ₂ -CHOH-CH ₂ -CH ₂ OH CH ₂ -CHOH-CHOH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₃ CH ₂ OH-CHOH-CH ₂ OH CH ₂ OH-CH ₂ OH		METANOL ETANOL 1,2-PROPANODIOL/PROPANO-1,2-DIOL 2-BUTANOL/BUTAN-2-OL 1-BUTANOL/BUTAN-1-OL 2,3-HEXANODIOL/HEXANO-2,3-DIOL 1,2,3-PROPANOTRIOL PROPANO-1,2,3-TRIOL (GLICERINA) 1,2-ETANODIOL/ETANO-1,2-DIOL (GLICOL)
ETERES. R-O-R'			CH ₃ -O-CH ₃ CH ₃ -CH ₂ -O-CH ₃ CH ₃ -CH ₂ -O-CH ₂ -CH ₂ -CH ₃		DIMETILETER, METOXIMETANO ETILMETILETER, METOXIETANO ETILPROPILETER, ETOXIPROPANO
ALDEHIDOS. R-CHO	Grupo funcional terminal. No necesita localizador si es principal		HCHO CH ₃ -CHO CH ₃ -CH ₂ -CHO CHO-CHO CHO-CH ₂ -CH ₂ -CHO		METANAL (FORMALDEHIDO) ETANAL (ACETALDEHIDO) PROPANAL ETANODIAL BUTANODIAL
CETONAS. R-CO-R'	La numeración de los localizadores debe ser la menor posible.		CH ₃ -CO-CH ₃ CH ₃ -CO-CH ₂ -CH ₃ CH ₃ -CO-CH ₂ -CO-CH ₃ CH ₃ -CO-CO-CH ₂ -CH ₃		PROPANONA (ACETONA) BUTANONA 2,4-PENTANODIONA PENTANO-2,4-DIONA 2,3-PENTANODIONA PENTANO-2,3-DIONA
ACIDOS CARBOXILICOS R-COOH	Grupo funcional terminal. No necesita localizador si es principal		HCOOH CH ₃ -COOH CH ₃ -CH ₂ -COOH COOH-COOH COOH-CH ₂ -CH ₂ -COOH		ÁCIDO METANOICO (A. FÓRMICO) ÁCIDO ETANOICO (A. ACÉTICO) ÁCIDO PROPANOICO ÁCIDO ETANODIOICO (A. ÓXÁLICO) ÁCIDO BUTANODIOICO
SALES R-COOMETAL	Grupo funcional terminal. No necesita localizador si es principal		HCOOK CH ₃ COONa (CH ₃ -COO) ₂ Ca COOK-COOK COOH-COOK		METANOATO DE POTASIO (FORMIATO DE POTASIO) ETANOATO SÓDICO (ACETATO DE POTASIO) ETANOATO DE CALCIO OXALATO DE POTASIO HIDROGENOXALATO DE POTASIO
ESTERES R-COOR'	Grupo funcional terminal. No necesita localizador si es principal		HCOO-CH ₃ CH ₃ -COO-CH ₂ -CH ₃ CH ₃ -CH ₂ -COO-CH ₂ -CH ₃		METANOATO DE METILO (FORMIATO DE METILO) ETANOATO DE ETILO (ACETATO DE METILO) PROPANOATO DE ETILO
HALOGENUROS DE ÁCIDO R-COX	X = F, Cl, Br y I.		HCOCl CH ₃ -CH ₂ -COI CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -COF		CLORURO DE METANOILO IODURO DE PROPANOILO FLUORURO DE BUTANOILO.
AMIDAS R-CONH ₂	Grupo funcional terminal. No necesita localizador si es principal		H-CONH ₂ CH ₃ -CONH ₂ CONH ₂ -CH ₂ -CONH ₂		METANAMIDA (FORMAMIDA) ETANAMIDA (ACETAMIDA) PROPANODIAMIDA
NITRILOS R-C≡N	Grupo funcional terminal. No necesita localizador si es principal		HCN CH ₃ -CN CH ₃ -CH ₂ -CN NC-CH ₂ -CN		METANONITRILLO (á. CIANHÍDRICO) ETANONITRILLO CIANURO DE METILO PROPANONITRILLO CIANURO DE ETILO PROPANODINITRILLO
AMINAS R-NH ₂ , R-NH-R', R-N-R''	Nombramos los radicales por orden alfabético y terminamos con la palabra amina. Otra forma es tomar la amina mas larga como principal y los demás radicales como sustituyentes de la N.		CH ₃ -NH ₂ CH ₃ -CH ₂ -NH ₂ CH ₃ -NH-CH ₃ CH ₃ -CH ₂ -NH-CH ₃ CH ₃ -N-CH ₂ -CH ₃ CH ₂ -CH ₂ -CH ₃		METILAMINA ETILAMINA DIMETILAMINA N-METILMETILAMINA ETILMETILAMINA N-METILETILAMINA ETILMETILPROPILAMINA. N-ETIL-N-METILPROPILAMINA.

HIDROCARBUROS: ALCANOS, ALQUENOS Y ALQUINOS.

ALCANOS Son hidrocarburos saturados, todos los enlaces simples, de cadena abierta. Su fórmula molecular general es C_nH_{2n+2} . Se nombran con el prefijo (meta, eta ...) que indica el número de átomos de carbono, seguido de la terminación ANO. Los átomos de C tienen tetravalencia, por eso, entre enlaces (-) y H, cada C tiene 4.
 $CH_3 - CH_2 - CH_3$

1	CH_4	METANO
2	$CH_3 - CH_3$ C_2H_6	ETANO
3	$CH_3 - CH_2 - CH_3$ C_3H_8	PROPANO
4	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ C_4H_{10}	BUTANO
5	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ C_5H_{12}	PENTANO
6	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ C_6H_{14}	HEXANO
7	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ C_7H_{16}	HEPTANO
8	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ C_8H_{18}	OCTANO
9	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ C_9H_{20}	NONANO
10	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ $C_{10}H_{22}$	DECANO

ALQUENOS Son hidrocarburos insaturados, aparece el doble enlace. Su fórmula molecular es C_nH_{2n} si solo tiene una insaturación, C_nH_{2n-2} si tiene dos insaturaciones...

PREFIJO Nº C - LOCALIZADOR DOBLES ENLACES - ENO

$CH_2 = CH - CH = CH - CH_3$ PENTA - 1,3 - DIENO

ALQUINOS Son hidrocarburos insaturados, aparece el triple enlace. Su fórmula molecular es C_nH_{2n-2} si solo tiene una insaturación, C_nH_{2n-6} si tiene dos insaturaciones...

PREFIJO Nº C - LOCALIZADOR TRIPLES ENLACES - INO

$CH \equiv C - C \equiv C - CH_3$ PENTA - 1,3 - DIINO

ALQUENOS. VER VIDEO <https://youtu.be/uL3TDywBZnk>

ALQUINOS. VER VIDEO <https://youtu.be/00OgduitwK0>

11	$CH_2 = CH_2$	ETENO (ETILENO)
12	$CH = CH - CH_3$	PROPENO
13	$CH_2 = CH - CH_2 - CH_3$	BUT - 1 - ENO
14	$CH_3 - CH = CH - CH_3$	BUT - 2 - ENO
15	$CH_2 = CH - CH_2 - CH_2 - CH_3$	PENT - 1 - ENO
16	$CH_3 - CH = CH - CH_2 - CH_3$	PENT - 2 - ENO
17	$CH \equiv CH$	ETINO (ACETILENO)
18	$CH \equiv C - CH_3$	PROPINO
19	$CH \equiv C - CH_2 - CH_3$	BUT - 1 - INO
20	$CH_3 - C \equiv C - CH_3$	BUT - 2 - INO
21	$CH \equiv C - CH_2 - CH_2 - CH_3$	PENT - 1 - INO
22	$CH_3 - C \equiv C - CH_2 - CH_3$	PENT - 2 - INO

HIDROCARBUROS INSATURADOS. DOBLE Y TRIPLE ENLACE. Hidrocarburos con dobles y triples enlaces. Se da la numeración más baja a las insaturaciones. Si

5

empezando por la derecha es lo mismo que por la izquierda, se mira solo el doble enlace.

PREFIJO Nº C - LOCALIZADOR DOBLES ENLACES - EN - LOCALIZADOR TRIPLES ENLACES - INO

$\text{C}_1\text{H}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH}$ HEX - 1,3 - DIEN - 5 - INO

VER VIDEO <https://youtu.be/bgdGyprqWJQ>

23	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$	PENT - 3 - EN - 1 - INO
24	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH}$	HEXA - 1,3 - DIEN - 5 - INO
25	$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{C} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH}$	HEXA - 3,4 - DIEN - 1 - INO
26	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$	OCTA - 1,3 - DIEN - 7 - INO
27	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$	HEPT - 5 - EN - 1,3 - DIINO
28	$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{C} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$	HEPTA - 2,3 - DIEN - 5 - INO
29	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH}$	OCT - 3 - EN - 1,5,7 - TRIINO
30	$\text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{C} \equiv \text{CH}$	HEPT - 5 - EN - 1,3 - DIINO
31	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH}_2$	HEPT - 1 - EN - 3,6 - DIINO
32	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$	HEPTA - 1,3 - DIEN - 6 - INO

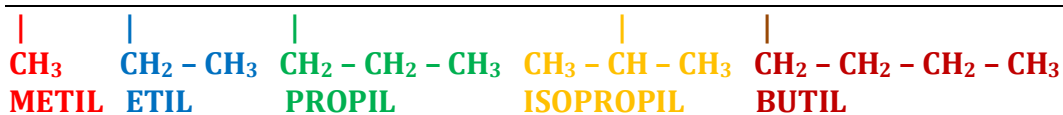
HIDROCARBUROS RAMIFICADOS.

VER VIDEO <https://youtu.be/iZUlj79sIHY>

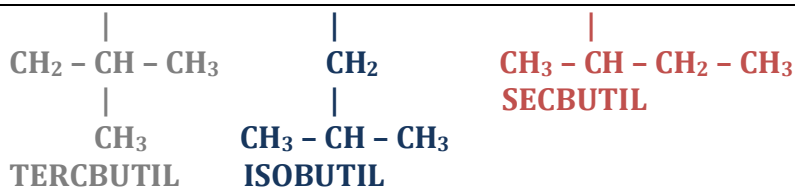
Son hidrocarburos saturados, como los alcanos, pero con radicales en la cadena principal.

Un radical (ramificación) se puede considerar como un compuesto orgánico que ha perdido un átomo de hidrógeno, por lo que le queda un enlace libre para poderse unir a una cadena. En el caso de los alcanos, al perder un hidrógeno, dan lugar a un radical alquilo. Éste se nombra a partir del nombre del alcano correspondiente, pero cambiando la terminación ANO por ILO o IL.

CADENA PRINCIPAL



CADENA PRINCIPAL



En la tabla la cadena principal está en negro y las ramas en distintos colores.

1	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	METILBUTANO
2	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3,3 - DIMETILPENTANO
3	3 - ETIL - 2 - METILPENTANO	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
4	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	3,3 - DIMETILHEXANO
5	5 - ETIL - 3,3,5 - TRIMETILOCTANO	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
6	TETRAMETILBUTANO	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$

7		$\begin{array}{c} \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
7	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	3,5 - DIMETILHEPTANO
8	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	4 - ETIL - 3,5 - DIMETILHEPTANO
9	4 - ETIL - 3 - METIL - 4 - PROPILHEPTANO	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
10	2,2,3,3 - TETRAMETILPENTANO	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
11	$\begin{array}{c} \qquad \qquad \qquad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \qquad \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	4 - ETIL - 3,5 - DIMETILHEPTANO

HIDROCARBUROS RAMIFICADOS, ALQUENOS Y ALQUINOS.




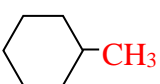
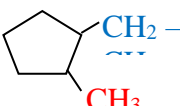
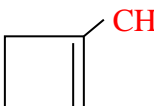
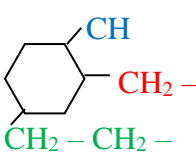
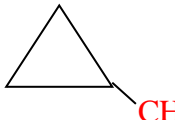
VER VÍDEO <https://youtu.be/DBDKey0kaLQ>

1	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$	BUT - 1 - ENO
2	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH}_2$	BUT - 1 - EN - 3 - INO
3	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$	PENTA - 1,3 - DIENO
4	3,4 - DIMETILHEX - 1 - INO	$\begin{array}{c} \text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
5	2 - PROPILHEXA - 1,5 - DIEN - 3 - INO	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{C} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
6	TETRAMETILBUTANO	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
7	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$	BUT - 1 - INO
8	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$	BUTA - 1,3 - DIENO
9	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$	PENTA - 1,3 - DIINO
10	4-ETIL-3-METILHEX - 1 - ENO	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
11	3,3,4,4 - TETRAMETILPENT - 1 - ENO	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{C} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
12	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$	HEX - 1 - EN - 5 - INO
13	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array}$	4 - ETIL - 3 - METILHEXA - 1,5 - DIENO
14	2 - ETILHEX - 1 - EN - 3,5 - DIINO	$\begin{array}{c} \text{CH} \equiv \text{C} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{C} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
15	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{C} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{C} = \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	5 - ETIL - 2 - PROPILHEXA - 1,5 - DIEN - 3 - INO
16	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	3 - ETIL - 2 - METILPENTA - 1,4 - DIENO

HIDROCARBUROS CICLICOS

Son hidrocarburos de cadena cerrada. Se nombran con el prefijo ciclo seguido del prefijo del nº de C

VER VÍDEO https://youtu.be/B_hR2wdkwAM

1	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$ 	CICLOBUTANO
2		CICLOPENTANO
3		CICLOHEXANO
4		METILCICLOHEXANO
5		2 - METILETILCICLOPENTANO
6		1 - METILCICLOBUTENO
7		2 - ETIL - 3 - METILPROPILCICLOHEXANO
8		METILCICLOPROPANO

DERIVADOS HALOGENADOS.

VER VIDEO <https://youtu.be/xjuLyLp4Z3A>

1	$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$	4 - CLORO BUT - 1 - INO
2	$\text{CHIBr} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{I}$	1 - BROMO - 1,4 - DIODO BUT - 2 - ENO
3	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	4 - BROMO - 3 - METIL BUT - 1 - ENO
4	$\begin{array}{c} \text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CHI} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	4 - ETIL - 5 - iodo - 3 - METIL - HEX - 1 - INO
5	CHCl_3	TRICLOROMETANO (CLOROFORMO)
6	$\text{CHCl} = \text{CH} - \text{CHCl} - \text{CH} = \text{CHCl}$	1,3,5 - TRICLOROPENTA - 1,4 - DIENO

ALCOHOLES.

Alcoholes. VER VIDEO <https://youtu.be/SkzrUEqoQ7U>

Fenoles. VER VIDEO <https://youtu.be/Gl3OKSt7sFw>

1	CH_3OH	METANOL (ALCOHOL METÍLICO)
2	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH}$	ETANOL (ALCOHOL ETÍLICO)
3	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{OH}$	PROPAN - 1 - OL
4	$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_3$	PROPAN - 2 - OL
5	$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$	PENT - 4 - IN - 2 - OL
6	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	2 - METIL PROPAN - 1 - OL
7	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{OH}$	PENT - 4 - IN - 1,3 - DIOL
8	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{CH}_2\text{OH}$	ETANO - 1,2 - DIOL (GLICOL)
9	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{CHOH} - \text{CH}_2\text{OH}$	PROPANO - 1,2,3 - TRIO L (GLICERINA)

ETERES.

VER VIDEO <https://youtu.be/HfpCS9FmyKA>

1	$\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$	DIMETILETER, METOXIMETANO
2	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_3$	ETILMETILETER, METOXIETANO
3	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{O} - \text{CH}_3$	METILVINILETER, METOXIETENO
4	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	ETILPROPILETER, ETOXIPROPANO
5	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH} - \text{O} - \text{CH} \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	DIISOPROPILETER, 2 - ISOPROPOXIPROPANO

ALDEHIDOS.VER VIDEO <https://youtu.be/s0MPbZhp1C4>

Grupo funcional terminal, no precisa localizador.

1	HCHO	METANAL
2	CH ₃ - CHO	ETANAL
3	CH ₃ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CHO	PENTANAL
4	CHO - CH ₂ - CH ₂ - CHO	BUTANODIAL
5	CH ₂ = CH - CH ₂ - CHO	BUT - 3 - ENAL
6	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CHO} \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	3 - ETILPENTANAL
7	$\begin{array}{c} \text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CHO} \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	2 - ETIL - 3 - METILPENT - 4 - INAL
8	$\begin{array}{c} \text{CHO} - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CHO} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	2 - METILHEX - 3 - ENODIAL
9	CH ₂ = CH - CH ₂ - C ≡ C - CHO	HEX - 5 - EN - 2 - INAL

CETONAS.VER VIDEO <https://youtu.be/rSDQrwCvv9o>

1	CH ₃ - CO - CH ₃	PROPANONA (ACETONA)
2	CH ₃ - CH ₂ - CH ₂ - CH - CO - CH ₃	HEXAN - 2 - ONA
3	CH ₃ - CO - CH ₂ - CO - CH ₂ - CH ₂ - CH ₃	HEPTANO - 2,4 - DIONA
4	CH ₂ = CH - CH ₂ - CO - CH ₃	PENT - 4 - EN - 2 - ONA
5	CH ≡ C - CH ₂ - CO - CH ₂ - CO - CH ₃	HEPT - 6 - IN - 2,4 - DIONA
6	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_3 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	7 - METIL - 5 - PROPILOCTANO - 2,4 - DIONA
7	CH ₂ = CH - CO - CH ₂ - CH ₂ - CO - CH ₂ - C ≡ CH	NON - 1 - EN - 8 - IN - 3,6 - DIONA
8	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH} - \text{CO} - \text{CH} - \text{CO} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{CH} = \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	5 - BUTIL - 3 - VINILOCT - 7 - EN - 2,4,6 - TRIONA
9	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH} - \text{CO} - \text{CH} - \text{C} \equiv \text{CH} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	7 - ETIL - 5 - METILNON - 1 - EN - 8 IN - 4,6 - DIONA

ÁCIDOS CARBOXÍLICOS.

VER VIDEO <https://youtu.be/K38QnUTvcoo>

Grupo funcional terminal, no precisa localizador.

1	HCOOH	ÁCIDO METANOICO (Á. FÓRMICO)
2	CH ₃ - COOH	ÁCIDO ETANOICO (Á. ACÉTICO)
3	COOH - COOH	ÁCIDO ETANODIOICO (Á. OXÁLICO)
4	CH ₃ - CH = CH - CH ₂ - COOH	ÁCIDO PENT - 3 - ENOICO
5	$\begin{array}{c} \text{COOH} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH} - \text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	ÁCIDO 2 - METILHEX - 3 - ENODIOICO
6	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH} - \text{COOH} \\ \\ \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array}$	ÁCIDO 2 - VINILHEXA - 3,5 - DIENOICO
7	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{COOH} - \text{C} - \text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	ÁCIDO DIMETILPROPANODIOICO
8	CH ₂ = CH - CH ₂ - CH = CH - CH ₂ - COOH	ÁCIDO HEPTA - 3,6 - DIENOICO
9	$\begin{array}{c} \text{COOH} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH} - \text{COOH} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	ÁCIDO 2,3,4 - TRIMETILPENTANODIOICO

SALES Y ÉSTERES.

VER VIDEO <https://youtu.be/uKdYOEL2MRE>

1	HCOOK	METANOATO DE POTASIO (FORMIATO DE K)
2	COONa - COONa	ETANODIOATO DE Na (OXALATO DE Na)
3	COONa - CH ₂ - CH ₂ - COOH	BUTANOATO DE Na
4	(CH ₃ - COO) ₂ Mg	ETANOATO DE Mg (ACETATO DE Mg)
5	CH ₃ - CH = CH - COOK	BUT - 2 - ENOATO DE K
6	HCOO - CH ₃	METANOATO DE METILO (FORMIATO DE METILO)
7	CH ₃ - COO - CH ₂ - CH ₂ - CH ₃	ETANOATO DE PROPILO (ACETATO DE PROPILO)
8	CH ₂ = CH - COO - CH = CH ₂	PROPENOATO DE VINILO
9	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{COO} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	2,2 - DIETIL - PENT - 4 - INOATO DE METILO
10	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	PROPANOATO DE ISOPROPILO

AMIDAS.VER VIDEO <https://youtu.be/0dUmbVCGm-8>

Grupo funcional terminal, no precisa localizador.

1	HCONH_2	METANAMIDA (FORMAMIDA)
2	$\text{CH}_3 - \text{CONH}_2$	ETANAMIDA (ACETAMIDA)
3	$\text{CONH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CONH}_2$	PROPANODIAMIDA
4	$\text{CH}_2\text{Br} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CONH}_2$	4 - BROMOBUT - 2 - ENAMIDA
5	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CONH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	2 - ETIL - 3 - METILBUTANAMIDA
6	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CONH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	METILPROPANAMIDA
7	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CONH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	N - METILPROPANAMIDA
8	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CONH}_2$	HEX - 3 - EN - 5 - INAMIDA
9	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{C} - \text{CONH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	TETRAMETILBUTANAMIDA

NITRILOS.VER VIDEO <https://youtu.be/pPYZOkJUnms>

1	HCN	CIANURO DE HIDRÓGENO (ÁCIDO CIANHÍDRICO)
2	$\text{CN} - \text{CH}_3$	ETANONITRILO
3	$\text{CN} - \text{CH} = \text{CH}_2$	PROPENONITRILO
4	$\text{CN} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CN}$	PENT - 2 - ENODINITRILO
5	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CN} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	3 - METILBUTANONITRILO

AMINAS.VER VIDEO <https://youtu.be/vw27ZRIYhG4>

1	$\text{CH}_3 - \text{NH}_2$	METILAMINA
2	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{NH}_2$	ETENILAMINA, VINILAMINA
3	$\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{CH}_3$	DIMETILAMINA, N - METILMETILAMINA
4	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}_3$	ETILMETILAMINA, N - METILETILAMINA
5	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{NH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	ETILETINILAMINA, N - ETILETINILAMINA
6	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{N} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	TRIMETILAMINA, N,N - DIMETILMETILAMINA
7	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{N} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	ETILMETILPROPILAMINA, N - ETIL - N - METILPROPILAMINA

PRINCIPALES GRUPOS FUNCIONALES Y SU PRIORIDAD.

	FUNCIÓN	GRUPO	SUFIJO GRUPO PRINCIPAL		PREFIJO GRUPO SECUNDARIO
			CADENA PRINCIPAL	CADENA LATERAL	
1	ÁCIDO	R - COOH	ÁCIDO...OICO	CARBOXÍLICO	CARBOXI -
2	ESTER	R - COO - R'	...OATO DE ...ILO	CARBOXILATO DE	- OXICARBAMOIL -
3	SAL	R - COO - METAL	...OATO DE ...	CARBOXILATO DE	
4	AMIDA	R - CONH ₂	...AMIDA	CARBOXAMIDA	CARBAMOIL -
5	NITRILO	R - CN	...NITRILO	CARBONITRILO	CIANO -
6	ALDEHIDO	R - CHO	...AL	CARBALDEHIDO	FORMIL -
7	CETONA	R - CO - R'	...ONA		OXO -
8	ALCOHOL	R - OH	...OL		HIDROXI -
9	AMINA	R - NH ₂	...IL...IL...AMINA		AMINO -
10	ETER	R - O - R'	...IL...ILETER		...OXI -
11	DOBLE	C = C	...ENO		
12	TRIPLE	C ≡ C	...INO		
13	HALOGENO	F, Cl, Br, I	FLUOR, CLORO...		
14	NITRO	NO ₂ -	NITRO...		
15	RAMIFICACIÓN	- R	...IL		

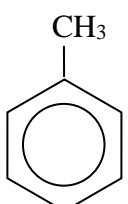
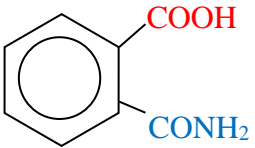
EJERCICIOS DE FORMULACIÓN ORGÁNICA MEZCLANDO GRUPOS FUNCIONALES.

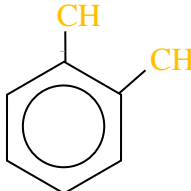
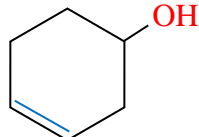
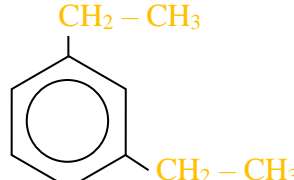
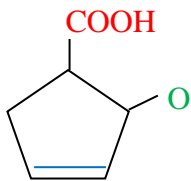
LOS SUSTITUYENTES ESTÁN ORDENADOS POR ORDEN ALFABÉTICO.

VER VÍDEO <https://youtu.be/wr4loUzKU0I>

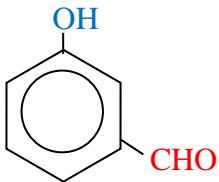
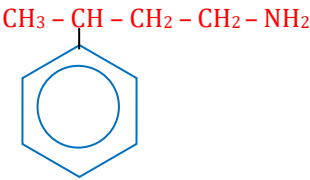
VER VÍDEO <https://youtu.be/HzRf8pY1lks>

1	2,3 - DICLOROBUTANAL	$\text{CH}_3 - \text{CHCl} - \text{CHCl} - \text{CHO}$
2	2 - ETIL - 3 - VINILPENT - 2 - ENAL	$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CHO} - \text{C} = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
3	GLICERINA	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{CHOH} - \text{CH}_2\text{OH}$
4	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$	HEPTA - 1,3 - DIEN - 6 - INO
5	$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{COO} - \text{CH}_3$	2 - HIDROXIPROPANOATO DE METILO.
6	ÁCIDO 2 - METILBUT - 2 - ENOICO	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} = \text{C} - \text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
7	ÁCIDO ACÉTICO	$\text{CH}_3 - \text{COOH}$
8	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CHOH} - \text{CHO}$	2 - HIDROXIBUT - 3 - ENAL
9	$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CO} - \text{COOH}$	ÁCIDO 3 - HIDROXI - 2 - OXO - BUTANOICO
10	$\begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} - \text{CONH}_2 \end{array}$	2 - NITROBUT - 3 - ENAMIDA
11	ACETATO DE BUTILO	$\text{CH}_3 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
12	ETILVINILETER	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH} = \text{CH}_2$
13	ÁCIDO 2 - HIDROXI - 3 - NITRO PENT - 3 - ENODIOICO	$\begin{array}{c} \text{COOH} - \text{CHOH} - \text{C} = \text{CH} - \text{COOH} \\ \\ \text{NO}_2 \end{array}$
14	$\begin{array}{c} \text{CHO} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{C} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	4 - METILHEXA - 3,5 - DIENAL
15	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{COO} - \text{CH} = \text{CH}_2$	PROPENOATO DE VINILO.
16	3 - HIDROXI - 2,4 - DIMETIL PENTANAMIDA	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CHOH} - \text{CH} - \text{CONH}_2 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{CH}_3 \end{array}$
17	1,1,3 - BUTANOTRICARBALDEHIDO	$\begin{array}{c} \text{CHO} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \qquad \qquad \\ \text{CHO} \qquad \qquad \text{CHO} \end{array}$
18	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CHCl} - \text{CH}_2\text{OH}$	2 - CLOROBUT - 3 - EN - 1 - OL
19	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}_3$	N - METILPROPILAMINA
20	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{CHCl} - \text{CO} - \text{CH}_3$	3 - CLORO - 4 - HIDROXIBUTANONA
21	2,3 - DICLOROBUTANAL	$\text{CH}_3 - \text{CHCl} - \text{CHCl} - \text{CHO}$
22	ETILPENTANODIONA	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH} - \text{CO} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
23	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$	HEPTA - 1,3 - DIEN - 6 - INO
24	$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CHOH} - \text{CHCl} - \text{CH}_3$	4 - CLOROPENTANO - 2,3 - DIOL

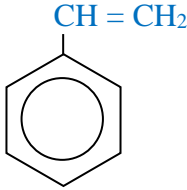
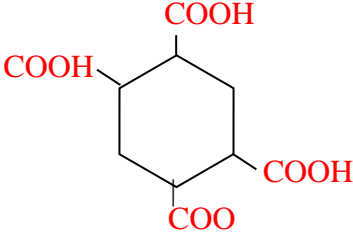
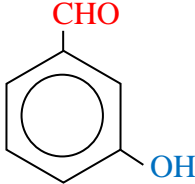
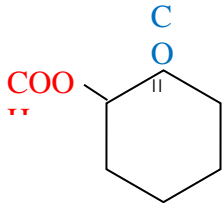
25	ÁCIDO 2 - METILBUT - 2 - ENODIOICO	$\begin{array}{c} \text{COOH} - \text{CH} = \text{C} - \text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
26	COOH - CH ₂ - CO - CHOH - CH ₂ - CN	Á. 5 - CIANO - 4 - HIDROXI - 3 - OXO - PENTANOICO
27	CH ₂ = CH - CHPh - CHOH - CH ₃	3 - FENILPENT - 4 - EN - 2 - OL
28	CH ₃ - CO - CH ₂ - CO - CH ₂ - CH ₃	HEXANO - 2,4 - DIONA.
29	CH ≡ C - CN	PROPIONITRILO.
30	CH ₂ OH - HCOO - CH = C = CH ₂	HIDROXIETANOATO DE PROPADIENILO
31	2,3 - DICLOROBUT - 2 - ENAL	CH ₃ - CCl = CCl - CHO
32	2 - NITRO - 3 - VINILPENTA - 1,3 - DIEN - 1,5 - DIOL	$\begin{array}{c} \text{CHOH} = \text{CH} - \text{C} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{OH} \\ \quad \\ \text{NO}_2 \quad \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array}$
33	TOLUENO	
34	$\begin{array}{c} \text{CH} \equiv \text{C} - \text{COH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	3 - AMINOHEPTA - 4,6 - DIEN - 1 - INO - 3 - OL
35	CH ₃ - CHOH - COO - CH ₂ - CH ₃	2 - HIDROXIPROPANOATO DE ETILO
36	ACETATO DE MAGNESIO	(CH ₃ - COO) ₂ Mg
37	ÁC. 2 - CARBAMOILBENZOICO	
38	CHCl = CH - CHOH - CHO	4 - CLORO - 2 - HIDROXI BUT - 2 - ENAL
39	CH ₃ - CHOH - CO - CH ₂ - COOH	ÁCIDO 4 - HIDROXI - 3 - OXO PENTANOICO
40	$\begin{array}{c} \text{NO}_2 \\ \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH} - \text{CONH}_2 \\ \\ \text{CHO} \end{array}$	3 - FORMIL - 2 - NITROBUT - 3 - ENAMIDA
41	ÁCIDO 2 - FORMILBUTENODIOICO	$\begin{array}{c} \text{COOH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{COOH} \\ \\ \text{CHO} \end{array}$

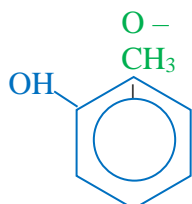
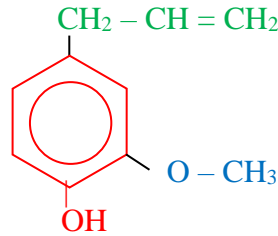
42	O - DIMETILBENCENO	
43	CICLOHEX - 3 - ENOL	
44	ÁCIDO 2 - HIDROXIPROPANOICO	$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{COOH}$
45	ÁCIDO CLOROBUTENODIOICO	$\text{COOH} - \text{CCl} = \text{CH} - \text{COOH}$
46	M - DIETILBENCENO	
47	2 - FENILPROPANAMIDA	$\text{CH}_3 - \text{CHPh} - \text{CONH}_2$
48	2 - ETILBUTANAMIDA	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_2 - \text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CONH}_2$
49	ÁCIDO 2 - HIDROXICICLOPENT - 3 - ENOICO	
50	3 - METIL - 2 - OXOBUTANAMIDA	$\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CO} - \text{CONH}_2$
51	ÁCIDO PROPENOICO	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{COOH}$
52	DIVINILETER	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{O} - \text{CH} = \text{CH}_2$
53	2 - CLOROPROPANAL	$\text{CH}_3 - \text{CHCl} - \text{CHO}$
54	2 - HIDROXIBUTANODIAL	$\text{CHO} - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{CHO}$
55	3 - METIL - 2 - OXOBUTANAMIDA	$\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CO} - \text{CONH}_2$
56	ÁCIDO 2 - AMINO - 3 - FORMILPROPENOICO	$\text{CHO} - \underset{\text{NH}_2}{\text{CH}} = \text{C} - \text{COOH}$

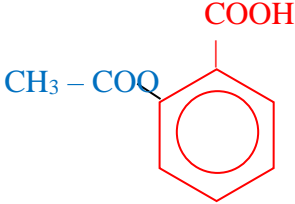
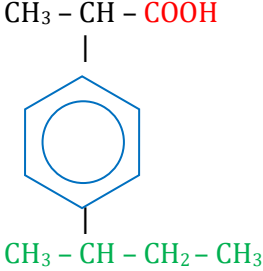
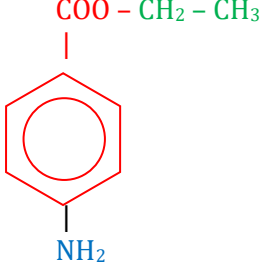
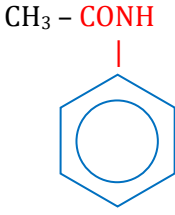
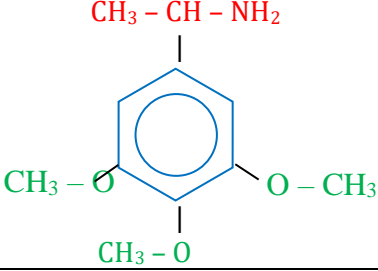
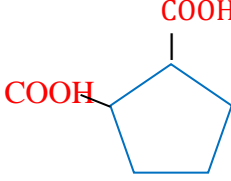
57	ETILMETILETER	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_3$
58	2 - HIDROXI - 2 - METIL PROPANAMIDA	$\text{CH}_3 - \text{COH} - \text{CONH}_2$ CH_3
59	2 - CLOROBUT - 2 - EN - 1 - OL	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{CCl} = \text{CH} - \text{CH}_3$
60	$\text{CH}_3 - \text{COH} - \text{CH} - \text{COONa}$ CH_3 $\text{O} - \text{CH}_3$	3 - HIDROXI - 3 - METIL - 2 - METOXI BUTANOATO DE Na
61	$\text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ $\text{CH}_2 - \text{CH}_3$	2 - ETILBUT - 1 - ENO
62	$\text{COOH} - \text{C} - \text{CO} - \text{CH}_3$ $\text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	Á. 2 - ETOXI - 3 - OXOBUTANOICO
63	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CHOH} - \text{CH}_3$ $\text{CH}_2 - \text{CH}_3$	3 - ETILBUT - 3 - EN - 2 - OL
64	$\text{CHO} - \text{CH} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ CH_3	ÁCIDO 4 - FORMIL - 4 - METIL - 3 - OXO BUTANOICO
65	$\text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CHO}$ $\text{CH}_2 - \text{CH}_3$	4 - ETILPENTA - 2,4 - DIENAL
66	$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CO} - \text{CH}_3$	PENT - 3 - ENONA
67	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{C} = \text{CH} - \text{CHO}$ CN	3 - CIANOPENT - 2 - EN - 4 - INAL
68	$\text{COOH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CONH}_2$ $\text{CH} = \text{CH}_2$	Á. 3 - CARBAMOIL - 2 - VINIL PROPANOICO
69	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH} - \text{CHOH} - \text{CH}_3$ $\text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{OH}$	3 - ETINILPENTANO - 1,4 - DIOL
70	$\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH} - \text{CO} - \text{CH}_2\text{OH}$ $\text{CH} = \text{CH}_2$	1 - HIDROXI - 3 - VINILPENTANODIONA
71	4 - ETIL - 5 - ETOXIPENT - 2 - EN - 1 - OL	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{OH}$ $\text{CH}_2 - \text{CH}_3$
72	2 - AMINO - 3 - NITROHEXANODIAL	$\text{CHO} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$ NH_2 NO_2
73	3 - OXOPENTANOATO DE ETENILO	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH} = \text{CH}_2$
74	3,4 - DIFORMILBUTANONITRILO	$\text{CHO} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{N}$ CHO

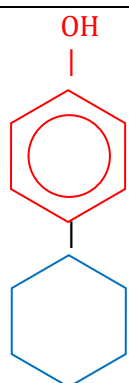
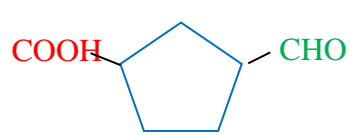
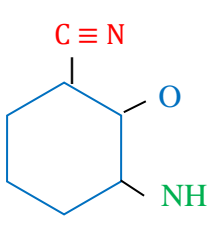
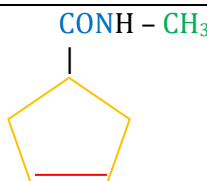
75	ÁC. 5 - CIANO - 3 - HIDROXI - PENTANOICO	$\text{N} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \underset{\substack{ \\ \text{OH}}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
76	m - HIDROXIBENZALDEHIDO	
77	5 - HIDROXIPENT - 3 - ENONITRILO	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{N}$
78	2 - METOXI - 3 - OXOBUTANOATO DE ETILO	$\text{CH}_3 - \text{CO} - \underset{\substack{ \\ \text{CH}_3 - \text{O}}}{\text{CH}} - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
79	METILAMINOETANAL	$\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{CH}_2 - \text{CHO}$
80	3,5 - DIOXOHEXANOATO DE 2 - METILBUTILO	$\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{COO} - \underset{\substack{ \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
81	3 - CLORO - N - METILBUTANAMIDA	$\text{CH}_3 - \text{CHCl} - \text{CH}_2 - \text{CONH} - \text{CH}_3$
82	3 - FORMILPROPANONITRILO	$\text{CHO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{N}$
83	3 - FENILBUTILAMINA	
84	N - ACETIL N - PROPILBUTANAMIDA	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \underset{\substack{ \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3}}{\overset{\substack{\text{CO} - \text{CH}_3 \\ }}{\text{CON}}}$
85	ÁC. 4 - AMINOHEXAN - OICO	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\substack{ \\ \text{NH}_2}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
86	3,5 - DIOXOHEXANOATO DE BUTILO	$\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
87	ÁC. 3 - HIDROXI - 6 - METILHEPT - 2 - ENOICO	$\text{CH}_3 - \underset{\substack{ \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHOH} = \text{CH} - \text{COOH}$
88	METILAMINOACETALDEHIDO	$\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{CH}_2 - \text{CHO}$

89	4 - (1 - FORMILETIL)HEPTANODIAL	$\text{CHO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{CH} - \text{CHO} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$
90	3 - NITROFENIL - 4 - NITROFENILETER	
91	ÁC. 3 - CIANO - 5 - OXOHEXANOICO	$\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{C} \equiv \text{N} \end{array}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
92	2 - FORMIL - 3 - OXOPENTANODIAL	$\text{CHO} - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{CHO} \end{array}}{\text{CH}} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CHO}$
93	ÁC. m - METILFORMILBENZOICO	
94	ÁC. ACETOXIPROPINOICO	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 \equiv \text{CH}_2 - \text{COOH}$
95	2 - AMINO - 4 - OXOHEXANONITRILO	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{NH}_2 \end{array}}{\text{CH}} - \text{C} \equiv \text{N}$
96	ÁC. HIDROXIETANOICO	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{COOH}$
97	ÁC. 3 - OXOHEX - 4 - ENOICO	$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
98	2 - AMINO - 3 - HIDROXI - 2 - METILPROPANAL	$\text{CH}_2\text{OH} - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{NH}_2 \end{array}}{\overset{\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \end{array}}{\text{C}}} - \text{CHO}$
99	5 - METILAMINOPENTAN - 2 - ONA	$\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_3$
100	ÁC. 3 - CARBOXIMETIL - 2 - METILPENT - 2 - ENDIOICO	$\text{COOH} - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{CH}_3 \end{array}}{\overset{\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{COOH} \\ \end{array}}{\text{C}}} = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
101	4 - AMINO - 5 - METILHEPTAN - 2 - OL	$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{NH}_2 \end{array}}{\text{CH}} - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{CH}_3 \end{array}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
102	ÁC. 3 - OXOPENTANOICO	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
103	N - CLORO - 2 - METILPROPANAMIDA	$\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CONHCl}$ $\quad \quad $ $\quad \quad \text{CH}_3$
104	3 - HIDROXIBUTANONA	$\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CHOH} - \text{CH}_3$
105	ÁC. 3 - CARBOXIHEXANODIOICO	$\text{COOH} - \text{CH}_2 - \underset{\begin{array}{c} \\ \text{COOH} \end{array}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$

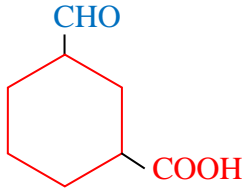
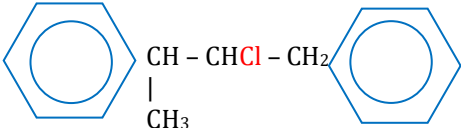
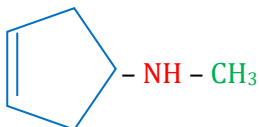
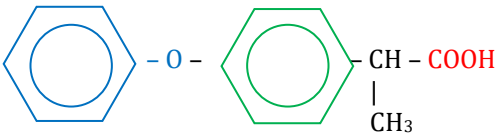
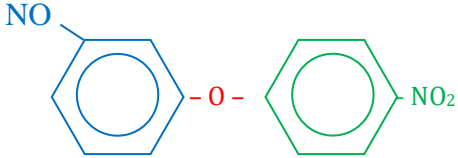
106	4 - CIANOPENTANOATO DE SODIO	$\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COONa}$ $\text{C} \equiv \text{N}$
107	1 - ETOXIBUTANO - 2,3 - DIOL	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CHOH} - \text{CHOH} - \text{CH}_3$
108	8 - FLUORO - 7 - HIDROXI - 3 - METIL OCT - 4 - EN - 2 - ONA	$\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CHOH} - \text{CH}_2\text{F}$ CH_3
109	ÁC. PROPANODIOICO	$\text{COOH} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
110	HEXANODINITRILO	$\text{N} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{N}$
111	HEXANODIAMIDA	$\text{CONH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CONH}_2$
112	VINILBENCENO	
113	ÁC. CICLOHEXAN - 1,2,4,5 - TETRACARBOXÍLICO	
114	3 - HIDROXIBENZALDEHIDO	
116	ÁC. 3 - (METOXICARBONIL)PENTANODIOICO	$\text{COOH} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CO}$
117	ÁC. 2 - OXOCICLOHEXANOCARBOXÍLICO	

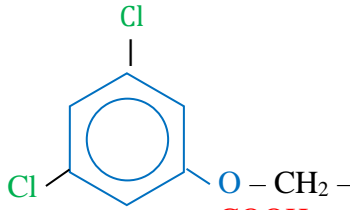
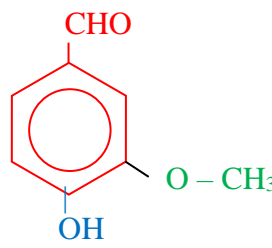
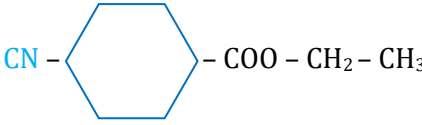
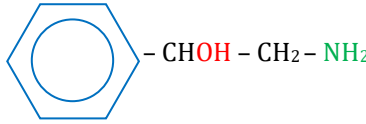
118	ACETATO DE 2 - METILPROPIL	$\text{CH}_3 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \underset{\substack{ \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$
119	2 - FENIL - 3 - METILPENTANOATO DE SODIO	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{CH}}} - \underset{\substack{ \\ \text{C}_6\text{H}_5}}{\text{CH}} - \text{COONa}$
120	4,4 - DIFENIL - 6 - (DIMETILAMINO)HEPTAN - 3 - ONA	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \underset{\substack{ \\ \text{C}_6\text{H}_5}}{\text{C}} - \text{CH}_2 - \underset{\substack{ \\ \text{CH}_3 - \text{N} - \text{CH}_3}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$
121	2 - METOXIFENOL	
122	1 - FENIL - 2 (METILAMINO)PROPAN - 1 - OL	$\underset{\substack{ \\ \text{C}_6\text{H}_5}}{\text{CHOH}} - \underset{\substack{ \\ \text{NH} - \text{CH}_3}}{\text{CH}} - \text{CH}_2$
123	4 - ALIL - 2 - METOXIFENOL	

124	ÁC. - 2 - ACETOXIBENZOICO	
125	ÁC. 2 - (4 - ISOBUTILFENIL)PROPANOICO	
126	4 - AMINOBENZOATO DE ETILO	
127	N - FENILACETAMIDA	
128	2 - (3,4,5 - TRIMETOXIFENIL)ETANAMINA	
129	3 - HIDROXIPENTANOATO DE METILO	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH}_3$
130	ÁC. CICLOPENTANO - 1,2 - DICARBOXILICO	

131	N - ETIL - 5 - HIDROXIPENT - 3 - ENAMIDA	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CONH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
132	4 - AMINOBUTANAL	$\text{NH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$
133	3 - ETOXIPROPANAMIDA	$\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CONH}_2$
134	ÁC. 2 - CIANOBUTANOICO	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{COOH} \\ \\ \text{C} \equiv \text{N} \end{array}$
135	ÁC. 2 - AMINO - 5 - CIANO - 4 - OXO HEPTANODIOICO	$\begin{array}{c} \text{COOH} - \text{CHNH}_2 - \text{CH} - \text{CO} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COOH} \\ \\ \text{C} \equiv \text{N} \end{array}$
136	ÁC. 4 - (HIDROXIMETIL)HEPTANODIOICO	$\begin{array}{c} \text{COOH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$
137	2 - CIANOPROPANOATO DE VINILO	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{COO} - \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \\ \text{C} \equiv \text{N} \end{array}$
138	ÁC. 5 - AMINO - 4 - FORMIL - 2 - OXO OCTANODIOICO	$\begin{array}{c} \text{COOH} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH} \\ \quad \\ \text{CHO} \quad \text{NH}_2 \end{array}$
139	p - CICLOHEXILFENOL	
140	ÁC. 3 - FORMILCICLOPENTANOCARBOXILICO	
141	3 - AMINO - 2 - HIDROXICICLOHEXANOCARBONITRILO	
142	N - METILCICLOPENT - 3 - ENCARBOXAMIDA	
143	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CHOH} - \text{CH}_3$	1,4 - DIHIDROXIPENTA - 2 - ONA
144	$\text{NH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHOH} - \text{C} - \text{CHBr} - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{N}$	6 - AMINO - 3 - BROMO - 5 - HIDROXIHEXANONITRILO

145	$\text{CHO} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{COOH}$	ÁC. 3 - FORMIL - 3 - METILPROPANOICO
146	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH}_3$	3 - OXOPENTANOATO DE METILO
147	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{NH}_2$	3 - HIDROXIPENT - 4 - ENAMIDA
148	$\text{N} \equiv \text{C} - \text{CHCl} - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$	ÁC. 4 - CIANO - 4 - CLORO - 3 - HIDROXIBUTANOICO
149	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CO} - \text{NH}_2$	4 - ETOXIBUT - 2 - ENAMIDA
150	$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CHO}$	3 - OXOPENT - 4 - INAL
151	$\text{CH}_3 - \text{N} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ 	METILETIL(3 - METILCICLOHEXIL)AMINA
152		ÁC. (2 - METILAMINO)BENZOICO
153	$\text{CHO} - \text{CH} = \text{C} - \text{CHO}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	2 - ETILBUT - 2 - ENODIAL
154		2 - METOXIFENOL
155	$\text{CH}_2\text{OH} - \text{CHNH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_3$	3 - AMINO - 4 - HIDROXIBUTANONA
156	$\text{COOH} - \text{CH} = \text{C} - \text{CHO}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	ÁC. 3 - FORMILPENT - 2 - ENOICO
157		2 - HIDROXICICLOPENTANONA
158		ÁC. 3 - FORMILBENZOICO

159		ÁC. 3 - FORMILCICLOHEXANOCARBOXILICO
160		2 - CLORO - 1,3 - DIFENIL - 2 - CLOROBUTANO
161	$N \equiv C - CH_2 - COO - CH_2 - CH_2 - CH_3$	2 - CIANOACETATO DE PROPILO
162	$CH_3 - CHCl - CHOH - CHO$	3 - CLORO - 2 - HIDROXIBUTANAL
163	$CH_3 - CHNH_2 - CH_2 - CO - CH = CH_2$	5 - AMINOHEX - 1 - EN - 3 - ONA
164	$CH_3 - CH_2 - CO - CH_2 - CN$	3 - OXOPENTANONITRILO
165	$\begin{array}{c} HOOC - CH - CH = CH - COOH \\ \\ CH_2 - CH_3 \end{array}$	ÁC. 4 - ETILPENT - 2 - ENDIOICO
166	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CONH - CHO$	N- FORMILPENTANAMIDA
167	$HOOC - CO - CH_2 - COOH$	ÁC. 2 - OXOBUTANODIOICO
168	$CH_3 - CO - CH_2 - CO - CH_3 - COO - CH_2 - CH_3$	3,5 - DIOXOHEXANOATO DE ETILO
169		METIL(CICLOPEN - 3 - ENIL)AMINA
170	$\begin{array}{c} CH_3 - CH - COO - CH_2 - CH_3 \\ \\ CN \end{array}$	2 - CIANOPROPANOATO DE ETILO
171		ÁC. 2 - (4 - FENOXIFENIL)PROPANOICO
172	$\begin{array}{c} HOOC - CH_2 - CH - CH_2 - COOH \\ \\ CHO \end{array}$	ÁC. 3 - FORMILPENTANODIOICO
173		3 - NITROFENIL - 4 - NITROFENILETER

174	$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	3 - HIDROXIBUTANOATO DE ETILO
175		ÁC. (3,5 - DICLOROFENOXI) ETANOICO
176		4 - HIDROXI - 3 - METOXIBENZALDEHIDO
177	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CN}}{\text{CH}} - \text{COO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	2 - CIANO BUTANOATO DE ETILO
178		4 - CIANO CICLOHEXANOATO DE ETILO
179		2 - AMINO - 1 - FENILETANOL

ALGUNOS COMPUESTOS ORGÁNICOS CON NOMBRES PROPIOS.

 ACETILENO $\text{CH} \equiv \text{CH}$ ETINO

 CLOROFORMO CHCl_3 TRICLOROMETANO

 GLICOL $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CH}_2\text{OH}$ 1,2 - ETANODIOL

 GLICERINA $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CHOH} - \text{CH}_2\text{OH}$ 1,2,3 - PROPANOTRIOL

 ALCOHOL ETILICO $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CH}_3$ ETANOL

 ACETONA $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_3$ PROPANONA

 FORMALDEHIDO HCHO METANAL

 ACETALDEHIDO $\text{CH}_3 - \text{CHO}$ ETANAL

 ÁCIDO FÓRMICO HCOOH ÁCIDO METANOICO

 ÁCIDO ACÉTICO $\text{CH}_3 - \text{COOH}$ ÁCIDO ETANOICO

 ÁCIDO OXÁLICO $\text{COOH} - \text{COOH}$ ÁCIDO ETANODIOICO