

CHEMISTRY

Chapter 8
FUNCIONES ORGÁNICAS

Verano San Marcos

2021



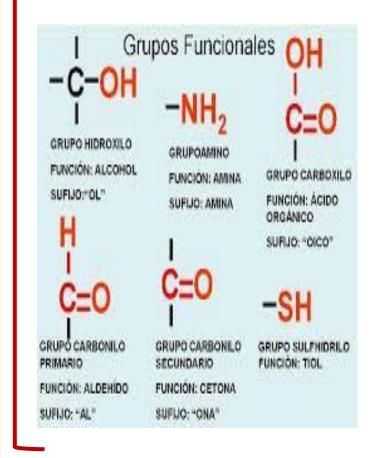


FUNCIONES ORGANICAS

SON COMPUESTOS ORGÁNICOS QUE TIENEN PROPIEDADES SIMILARES PORQUE PRESENTAN EN SU ESTRUCTURA EL MISMO GRUPO FUNCIONAL

EL GRUPO FUNCIONAL ES UN ÁTOMO O GRUPO DE ÁTOMOS QUE DETERMINA LAS PROPIEDADES DE UN COMPUESTO ORGÁNICO

EJEMPLO

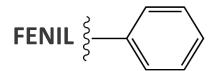


NOMENCLARURA GENERAL



NOMBRE DE LOS RADICALES EN ORDEN ALFABÉTICO

BUTIL CH3-CH2-CH2-CH2-ETIL CH3-CH2-



ISOPROPIL -CH—CH₃
CH₃

METIL CH3-PROPIL CH3-CH2-CH2-

PREFIJO NUMÉRICO DE LA CADENA PRINCIPAL

LA CADENA PRINCIPAL ES LA MAS
LARGA CON EL MAYOR NÚMERO DE
INSATURACIONES Y RADICALES

SE NUMERA INICIANDO POR EL EXTREMO MAS CERCA A LAS INSATURACIONES Y RADICALES

MET 1C ET 2C PROP 3C
BUT 4C PENT 5C HEX 6C
HEPT 7C OCT 8C NON 9C
DEC 10C

SUFIJO DEL ENLACE

ANO SIMPLE ENO DOBLE INO TRIPLE

FUNCIÓN QUIMICA

R-COOH oico

R-COOR oato

R-CONH2 amida

R-CN nitrilo

R-CHO al

R-CO-R ona

R-OH ol

R-NH2 amina

R-O-R oxi

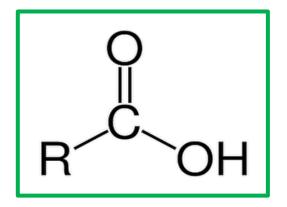
1. Función Ácido carboxílico



THEORY

Compuestos orgánicos que presenta el grupo carboxilo:

R-COOH



Nomenclatura Sistemática (IUPAC)

Ácido sustituyentes Prefijo(cadena principal)OICO



5 4 3 2 1 CH₃-CH₂-CH₂-CH₂COOH ACIDO PENTANOICO

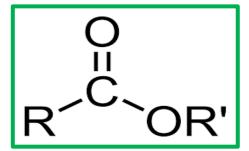
ACIDO BENZOICO

2. Función Ester



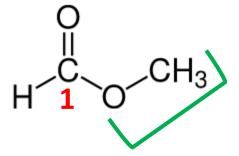
Compuèstos orgánicos que presenta el grupo alcoxi carbonil:

R-COOR



presentan olor y sabor a frutas

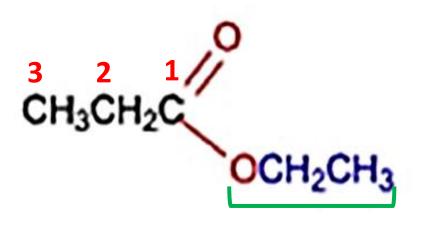
Nomenclatura Sistemática (IUPAC) sustituyentes Prefijo(c.p.)Oato deRadical(OR)ilo



METANOATO DE METILO (FORMIATO DE METILO)

BENZOATO DE ETILO

PENTANOATO DE METILO



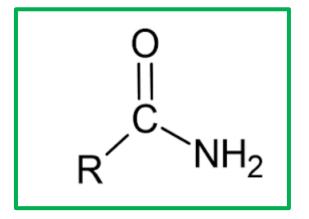
PROPANOATO DE ETILO

3. Función Amida

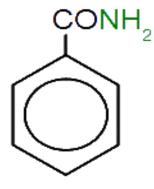


Compuestos orgánicos que presenta el grupo amino carbonil:

R-CONH2



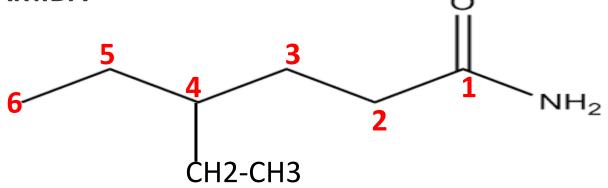
Nomenclatura Sistemática (IUPAC) sustituyentes Prefijo(c.p.) amida



5 4 3 2 1 CH₃-CH₂-CH₂-CONH2

PENTANAMIDA

BENZOAMIDA



4-ETILHEXANAMIDA

4. Función Nitrilo



THEORT

Compuestos orgánicos que presenta el grupo ciano:

R-CN

Nomenclatura Sistemática (IUPAC) sustituyentes Prefijo(c.p.)nitrilo

HEXANONITRILO

$$_{\text{CH}_3}^{\mathbf{2}}$$
 $_{\text{C}}^{\mathbf{1}}$

$$\begin{array}{c} \operatorname{CH_3} \\ \operatorname{CH_3} - \operatorname{CH_2} - \operatorname{CH} - \operatorname{C} \equiv \operatorname{N} \\ \mathbf{4} & \mathbf{3} & \mathbf{2} & \mathbf{1} \end{array}$$

$$\langle \bigcirc \rangle$$
 $- C \equiv N$

Etanonitrilo

2-metilbutanonitrilo

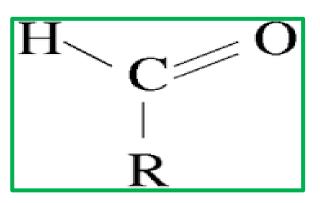
Benzonitrilo

5. Función Aldehido



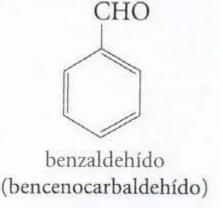
Compuestos orgánicos que presenta el grupo carbonilo primario(formil):

R-CHO

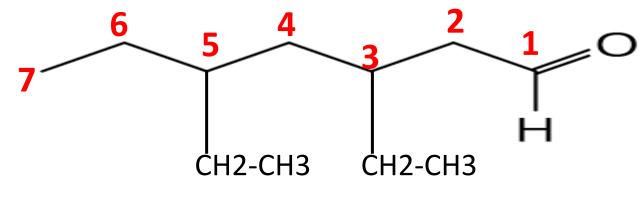


Nomenclatura Sistemática (IUPAC) sustituyentes Prefijo(c.p.) al

HCHO METANAL FORMALDEHIDO



5 4 3 2 1 CH₃-CH₂-CH₂-CH₂CHO PENTANAL



6. Función Cetona



Compuestos orgánicos que presenta el grupo carbonilo secundario:

Nomenclatura Sistemática (IUPAC) sustituyentes Prefijo(c.p.)-#-ona

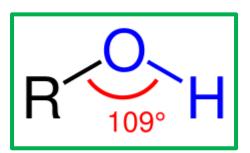
7. Función Alcohol



THEORY

Compuestos orgánicos que presenta el grupo oxidrilo(hidroxi):





CHEMISTRY

Nomenclatura Sistemática (IUPAC) sustituyentes Prefijo(c.p.)-#-ol

$$CH_3$$

$$1 \quad 2 \quad 3 \quad | \quad 5$$

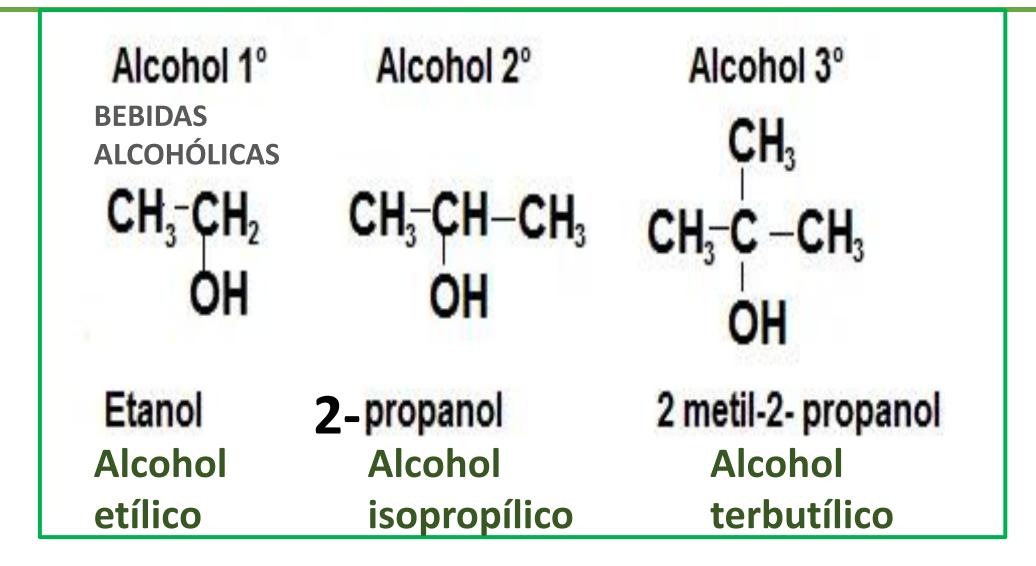
$$CH_3 - CH - CH_2 - CH - CH_3$$

$$OH \quad \textbf{4-metil-2-pentanol}$$

$$\textbf{4-metil-pentan-2-ol}$$

Clasificación de alcoholes





8. Función Amina



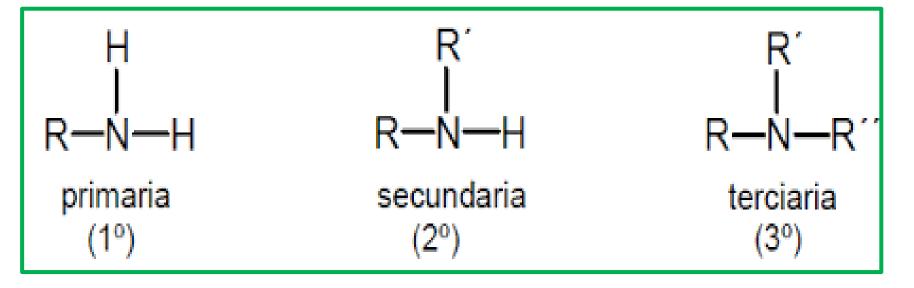
Compuestos orgánicos que presenta el grupo amino:

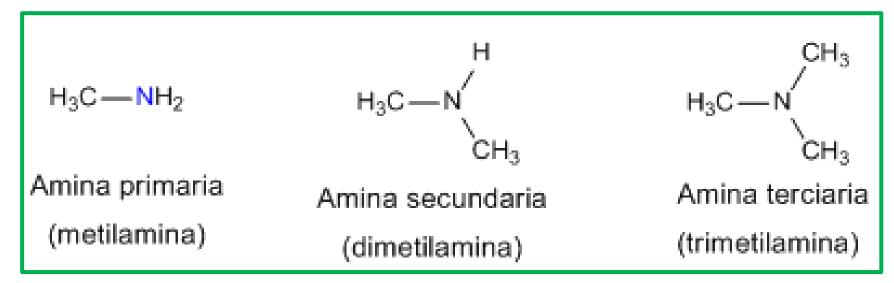
R-NH₂

Nomenclatura Sistemática (IUPAC) sustituyentes Prefijo(c.p.)-#-amina

Clasificación de aminas







9. Función Eter

Compuestos orgánicos que presenta el grupo oxi: -O-



Nomenclatura especial

(Sustituyente 1)(Sustituyente 2) (en orden alfabético)

éter

CH₃-O-CH₃
DIMETIL ETER
ETER METILICO

CH₃-CH₂-O-CH₂-CH₃
DIETIL ETER
ETER ETILICO

CH₃-O-CH₂-CH₃ ETIL METIL ETER

Cadena carbonada corta Oxi Cadena carbonada larga, como hidrocarburo

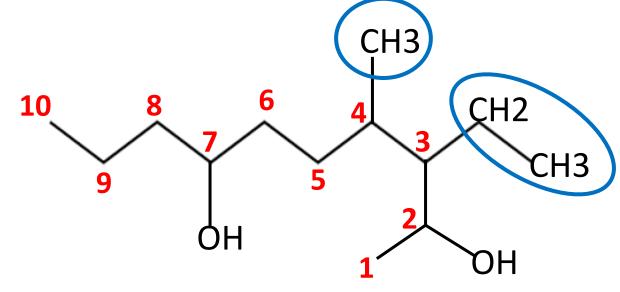
4 3 2 1 CH₃-CH₂-CH₂-CH₂-O- CH₂-CH₃ ETOXIBUTANO



Nombre el siguiente compuesto orgánico:



- B) 8-etil-7-metil-5, 9-decanodiol
- C) 2-metil-7-metil-5, 8-decanodiol
- D) 3-etil-4-metil-2, 8-decanodiol
- E) 3-etil-4-metil-2, 8-decanol

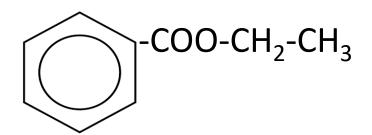


3-etil-4-metil decan-2,7-diol

3-etil-4-metil-2,7-decanodiol

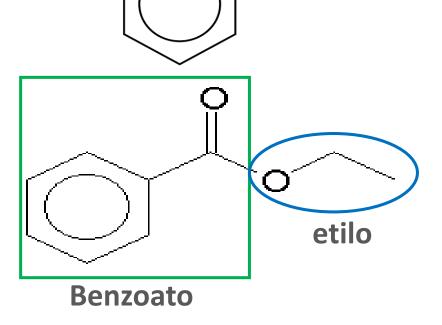


Nombre correctamente el siguiente compuesto:



- A) Acetato de etilo
- B) Benzoato de metilo
- C) Acetato de metilo
- Benzoato de etilo
- E) Benzoato de propilo

ESTER aromático:benzoato (proviene del benceno)

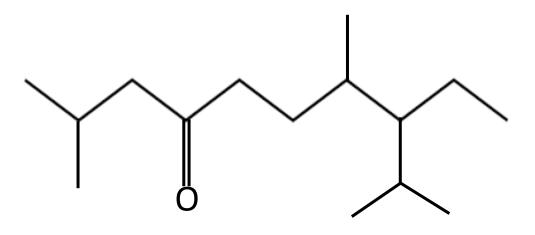


-COO-CH₂-CH₃

Benzoato de etilo



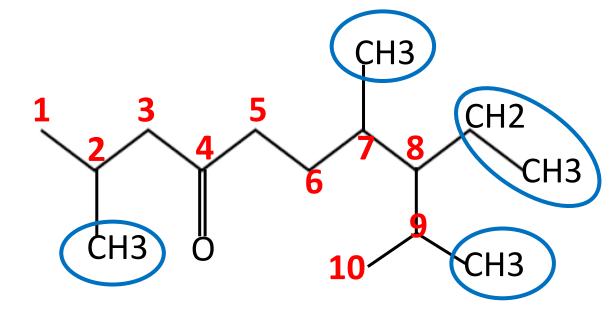
Nombre correctamente el siguiente compuesto



🛕) 8-etil-2, 7-dimetil-4-decanona

8-etil-2, 7, 9-trimetil-4-decanona

- C) 8-etil-2, 7, 9-metil-4-decanona
- D) 8-etil-2, 7, 9-trimetil-4-decan-1-ona
- E) 8-etil-2, 7, 9-trimetil-4-decenona

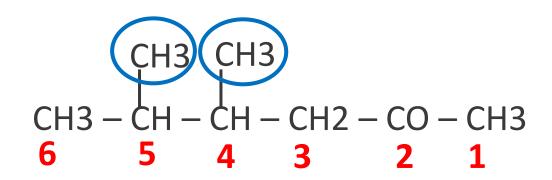


8-etil-2,7,9-trimetil decan-4-ona 8-etil-2,7,9-trimetil-4-decanona



Nombre el siguiente compuesto orgánico:

- A) 2, 3-dimetil-5-hexanona
- 4, 5-dimetil-2-hexanona
- C) 4-metil-4-isopropil-2-butanona
- D) 2-isopropil-4-butanona
- E) 1, 1, 2-trimetil-4-pentanona

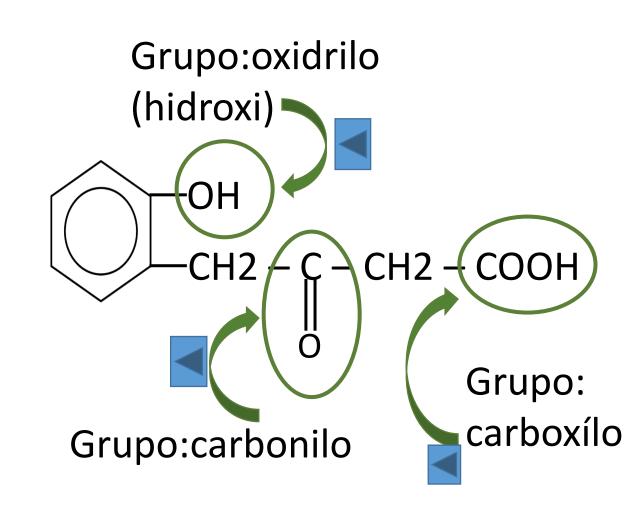


- 4,5-dimetilhexan-2-ona
- 4,5-dimetil-2-hexanona

Los grupos funcionales involucrados en el siguiente compuesto:

son

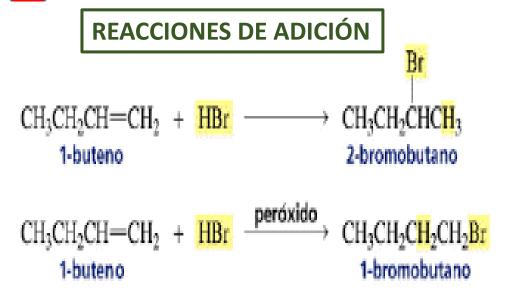
- A) alcohol, carbonilo y carboxilo.
- hidroxi, carbonilo y carboxilo.
 - C) fenol, formil y éster.
 - D) hidroxi, formil y éster.
 - E) hidroxi, formil y carboxilo.

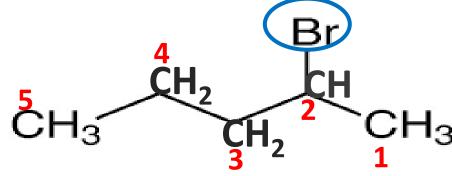




El producto de adición entre el 1-penteno y el ácido bromhídrico es :

- A) 1-bromo-2-hidrógenopentano
- B) 1-bromopenteno
- C) 1-bromopentano
- D) 2-bromopenteno
- : D-bromopentano

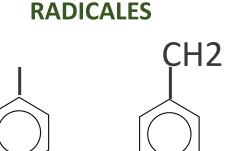




2-bromo pentano

Nombre del compuesto

- A) 3-fenil-4-bencil-5-metilhexano
- 3-bencil-4-fenil-2-metilhexano
- 3-bencil-4-fenil-5-metilhexano
- D) 1, 3-difenil-2-isopropilpentano
- E) 1-isopropil-1, 1-bencil-2-fenilbutano



FENIL

BENCIL

3-bencil-4-fenil-2-metilhexano



La reacción incorrecta es

- A) $2CH_3CI+2Na \rightarrow CH_3CH_3+2NaCI$
- B) $CH_3CH_3+CI_2 \rightarrow CH_3-CH_3CI+HCI$
- C) $CH_3CH_2CI+KOH \rightarrow CH_3CH_2OH+KCI$
- D) $CH_3CH_2OH+CH_3COOH\rightarrow CH_3COOCH_2CH_3+H_2O$
- \bigcirc CH₃-CH₃+O₂ \rightarrow CH₂OH-CH₂OH

Cuando un alcano combustiona se oxida con el oxígeno produciendo calor y gases de combustión(CO2 y H2O) : no se forman alcoholes

7 Oxidacion de alcanos

- Oxidación la base para su empleo como fuentes de energía para :
 - · calor: gas natural, gas natural licuado (GPL), fuel oil
 - combustible: gasolina, diesel gasoil, y combustible de aviación

J M Báñez Sanz Quimica

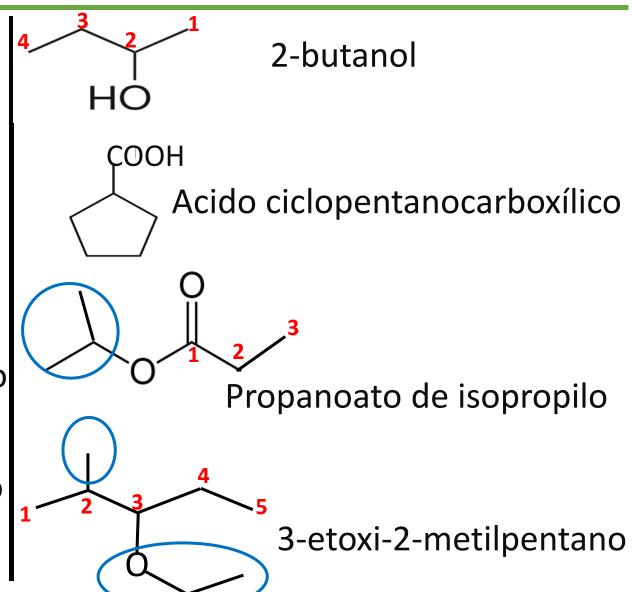
7-46

Indique en qué casos la estructura está mal nombrada

(II) COOH Acido ciclopentanoico

(IV) 3-etoxil-4-metilpentano

A) | y ||| B) || y |V C) |, || y ||| (3) ||, ||| y |V E) Solo |V





Indique el compuesto que no ha sido relacionado correctamente

$$\bigcirc$$
 CH3 – O – CH2 – CH3 Éster

C)
$$H - C - NH2$$
 Amida

E) CH3 – CH2 – CH – CH2 – C – OH

CH2

$$CH3$$

Ácido carboxílico

$$CH_3 - O - CH_2 - CH_3$$

ETIL METIL ETER



PRACTICE











1. Función Ácido carboxílico

R-COOH

R OH

grupo carboxilo:

2. Función Ester

R-COOR

O II C OR'

grupo alcoxi carbonil:

3. Función Amida

R-CONH2

 $^{
m O}_{
m II}_{
m C}_{
m NH_2}$

grupo amino carbonil:

4. Función Nitrilo

R-CN

R−C≡N

grupo ciano:

5. <u>Función Aldehido</u>

R-CHO

grupo carbonilo primario(formil):

H C R

6. Función Cetona

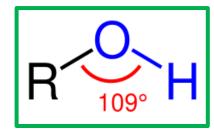
R-CO-R

 $\begin{array}{c}
O \\
\parallel \\
C \\
R^{1}
\end{array}$

grupo carbonilo secundario:

7. Función Alcohol

R-COH



grupo oxidrilo:

8. Función Amina

R-NH₂

grupo amino:

