

# CHEMISTRY Chapter 24





**Compuestos Oxigenados II** 



Manzan	a	Piña		
Componente	%	Componente	%	
1-Butanol	28.3	Caproato de alilo	5	
1-Hexanol	15.7	Acetato de isoamilo	3	
Ácido p <mark>rop</mark> ionico	12.9	Isovalerato de isoamilo	3	
Acetato de Trans-2- Hexenoilo	12.7	Acetato de etilo	15	
Propionato de butilo	9.77	Butirato de etilo	22	
Ácido isobutirico	9.05	Propionato de terpinilo	3	
Valerato de etilo	8.14	Crotonato de etilo	5	
Trans-2-Hexenal	1.69	Ácido caproico	8	
Isoburato de etilo	1.67	Acido butírico	12	
		Otros componentes	20	

Acetato de isopentenilo[plátano] **ÉSTERES** Acetato de octilo (Naranja) Butirato de etilo (Piña) COOCH<sub>3</sub> 2-Aminobenzoato de metilo(uva) p://quimicoorganicaquiblogspot.com/

componentes del aroma de la manzana y la naranja



#### **COMPUESTOS OXIGENADOS**

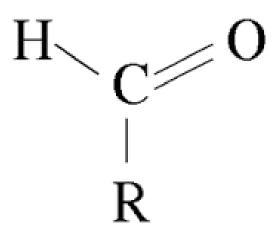
#### 1. Función Aldehído (R-CHO)

Compuestos orgánicos donde el grupo carbonilo (-CO-) está unido a un átomo de hidrógeno.



#### I. Funcional

(Raíz común) aldehído



N° de carbonos	1	2	3	4
Raíz	Form	Acet	Propion	Butir
común				



#### II. Sistemática (IUPAC)

(Prefijo número de cadena carbonada) al

**HCHO** 

formaldehído

Metana

CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CHO

Propionaldehído

**Propanal** 

CH<sub>3</sub>-CHO

Acetaldehído

Etanal

CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CHO

Butiraldehído

**Butanal** 



4,4-Dimetilpentanal

Hexanodial

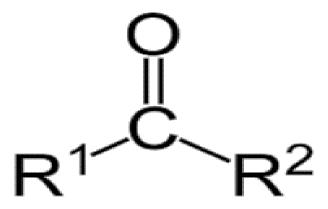
4-metil-2-pentenal

2-etil-3-metilpentanal



#### 2. Función Cetona (R-CO-R')

orgánicos donde el Compuestos grupo carbonilo (-CO-) está unido a dos átomos de carbono.



#### Nomenclatura

#### **I. Funcional**

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

#### II. Sistemática (IUPAC)

(Prefijo número de (Ubicación del grupo -CO-) cadena carbonada) en la cadena carbonada

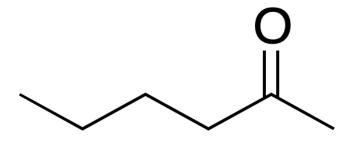
ona



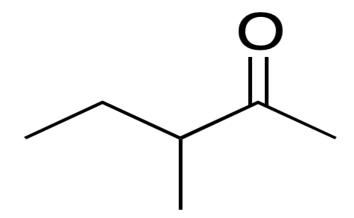
$$O$$
 $||$ 
 $CH_3 - CH_2 - C - CH_3$ 

Metil propilcetona

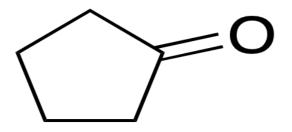
2-Pentanona pentan-2-ona



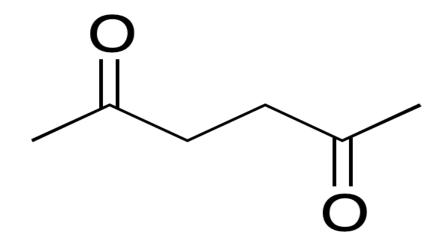
Hexan- 2-ona



3-metilpentan-2-ona



ciclopentanona



Hexano-2,5-diona



#### 3. Función Ácido carboxílico (R-COOH)

Compuestos orgánicos donde está presente el grupo carboxilo (-COOH).

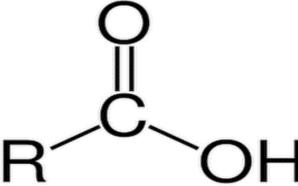
#### **Nomenclatura**

#### I. Funcional

Ácido(Raíz común) ICO

#### II. Sistemática (IUPAC)

Ácido (Prefijo número de cadena OICO carbonada)





#### Nom. Funcional

Ácido fórmico
Ácido acético
Ácido propiónico
Ácido butírico
Ácido valérico
Ácido oxálico

#### Nom. Sistemática

Ácido metanoico Ácido etanoico Ácido propanoico Ácido butanoico Ácido pentanoico Ácido etanodioico

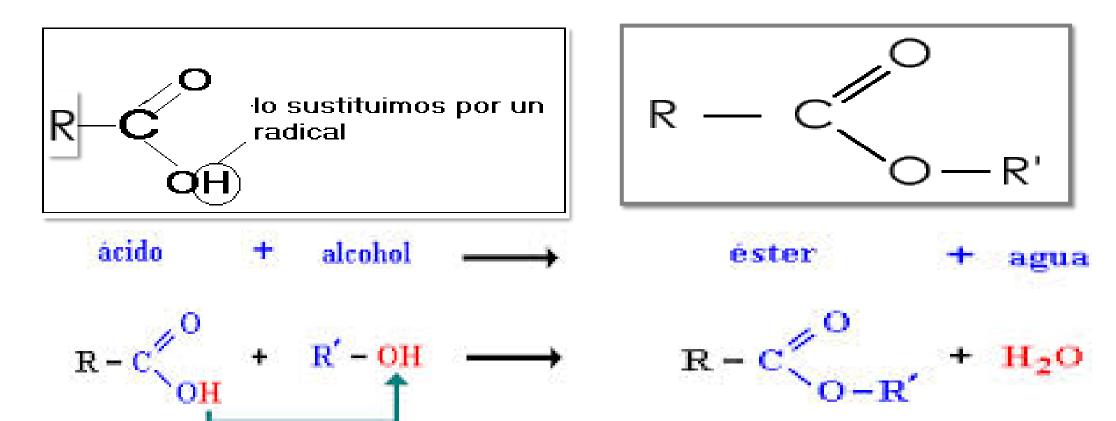
#### **Estructura**

H - COOH  $CH_3 - COOH$   $CH_3 - CH_2 - COOH$   $CH_3 - (CH_2)_2 - COOH$   $CH_3 - (CH_2)_3 - COOH$   $CH_3 - (COOH)_3 - COOH$ 



#### 4. Función Éster (R-COO-R')

Son compuestos que se forman por la reacción de un ácido carboxílico y un alcohol.





Son compuestos que se forman al sustituir el H de un ácido orgánico por una cadena hidrocarbonada, R'.

#### Nomenclatura

#### I. Funcional

(Raiz común) ato

(Nombre del grupo alquilo unido al oxígeno)

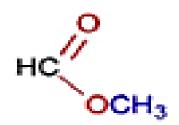
#### II. Sistemática (IUPAC)

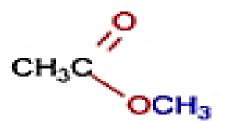
(Prefijo número de oato cadena carbonada)

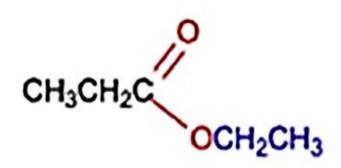
(Nombre del grupo alquilo unido al oxígeno)

ilo









# Formiato de metilo Metanoato de metilo

Acetato de metilo Etanoato de metilo

Propionato de etilo Propanoato de etilo



# **CHEMISTRY**

COMPUESTOS
OXIGENADOS II
(PRÁCTICA DE CLASE)



**Chapter 24** 



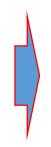


El formol es una solución acuosa al 40 % de metanal o formaldehído. ¿Cuál es su fórmula?

#### Resolución

Nomenclatura sistemática:

Metanal



Rpta: HCHO



#### ¿Cuál es la fórmula de la acetona?

#### Resolución

Nomenclatura sistemática:

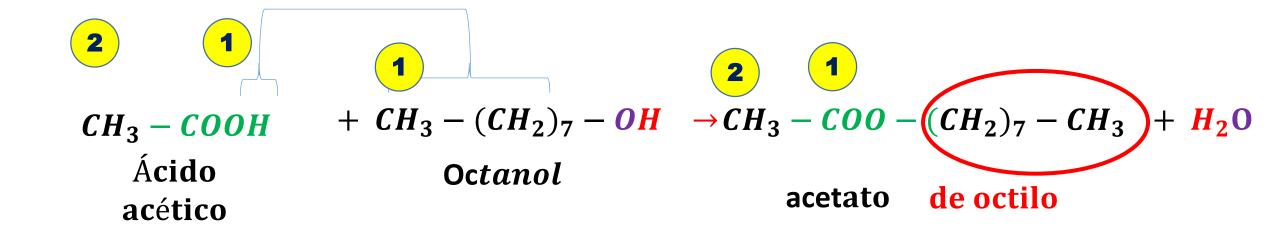


 $Rpta: C_3H_6O$ 



El acetato de octilo es un éster que tiene olor parecido a la naranja. ¿Cuál es su fórmula?

#### Resolución

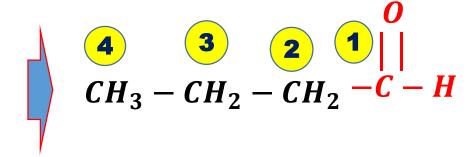




Determine el número de átomos del butanal.

#### Resolución

Nomenclatura sistemática:



$$C_4H_8O$$

# 
$$de$$
á $tomos = 4 + 8 + 1$ 

$$# de$$
á $tomos = 13$ 

*Rpta*: 13



### Determine el número de hidrógenos de : 3 - etil - 2 - metilhexanal

#### Resolución

*Rpta*: 18



Existen en la naturaleza aldehídos capaces de conferir sabores agradables, tal es el caso de cinnamaldehído, responsable del sabor característico de la canela. Por eso se suelen utilizar como saborizantes artificiales en muchos productos, como golosinas o alimentos.

Del siguiente aldehído, indique qué proposiciones son verdaderas (V) o

falsas (F).

$$CH_2 - CHO \qquad CH_2 - CH_3$$

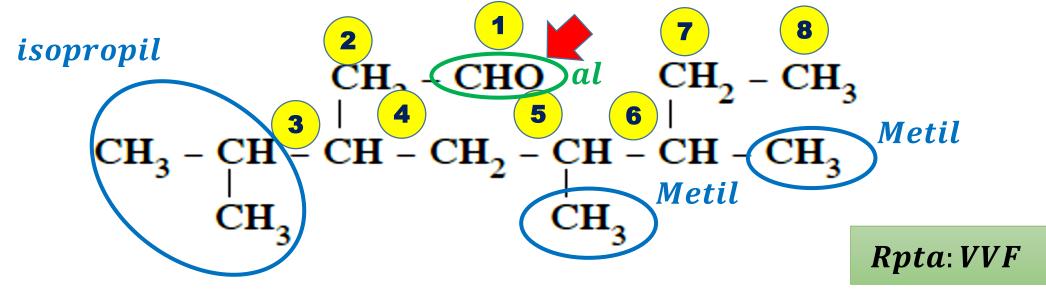
$$CH_3 - CH - CH - CH_2 - CH - CH - CH_3$$

$$CH_3 \qquad CH_3$$

- a.- Es un compuesto oxigenado.
- b.- Su cadena principal tiene ocho carbonos.
- c.- Su nombre es 6 etil 3 isopropil 5 metilheptanol



#### Desarrollando la estructura:



Nombre: 3 - isopropil - 5, 6 - dimetiloctanal

- a.- Es un compuesto oxigenado. V (
- b.- Su cadena principal tiene ocho carbonos. V ( )
- c.- Su nombre es 6 etil 3 isopropil 5 metilheptanol ( )



Algunos ejemplos de los usos de las cetonas son las siguientes: Fibras sintéticas (Mayormente utilizadas en el interior de los automóviles) Fabricación de saborizantes y fragancias.

Para la siguiente cetona, determine las proposiciones verdaderas (V) o falsas (F).

CH<sub>2</sub>

CH<sub>2</sub>

$$CH_3 - CH - CH - CH_2 - CH - C = O$$

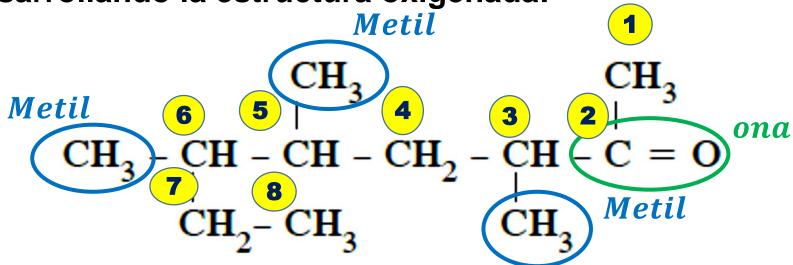
$$CH_2 - CH_3$$

$$CH_3$$

- a.- Puede ser considerado un aldehído. (
- b.- La cadena principal tiene siete carbonos. ( )
- c.- Su nombre es 3, 5, 6 trimetiloctan 2 ona. (



Desarrollando la estructura oxigenada:



Rpta: FFV

Nombre: 3, 5, 6 - trimetiloctan - 2 - ona

a.- Puede ser considerado un aldehído. F ( )

b.- La cadena principal tiene siete carbonos. F (

c.- Su nombre es 3, 5, 6 - trimetiloctan - 2 - ona. V ( )

# **CHEMISTRY**

COMPUESTOS
OXIGENADOS II
(HELICO WORKSHOP)



**Chapter 24** 





#### Nombre del compuesto siguiente:

$$\begin{aligned} & \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{COOH} \end{aligned}$$

#### Resolución

Etil

Nombre: Ácido 2 - etilpentanoico



Determine el nombre del siguiente compuesto:

$$\mathrm{CH_3} - \mathrm{CH_2} - \mathrm{CH_2} - \mathrm{CH_2} - \mathrm{CH_2} - \mathrm{CH_3}$$

#### Resolución

**Funcional: Butiratde etilo** 

lupac: Butanoatœle etilo



#### El compuesto

Se denomina

- A)Propanoato de terbutilo
- C)Propanoato de butilo
- (P) Propanato de etilo

B) Butanoato de terbutilo D) Butanoato de butilo

Resolución 
$$O$$
  $Etilo$   $CH_3 - CH_2 - C - O - CH_2 - CH_3$ 

Funcional: Propionatde etilo

**lupac: Propanoatode etilo** 



## Determine el número de hidrógenos de : 3 - etil - 2 - metilhexanol

#### Resolución

6 5 4 3 2 | 1 
$$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2$$

$$CH_2 - CH_3$$

$$CH_2 - CH_3$$

*Rpta*: 20