

CHEMISTRY Chapter 23





FUNCIONES OXIGENADOS I



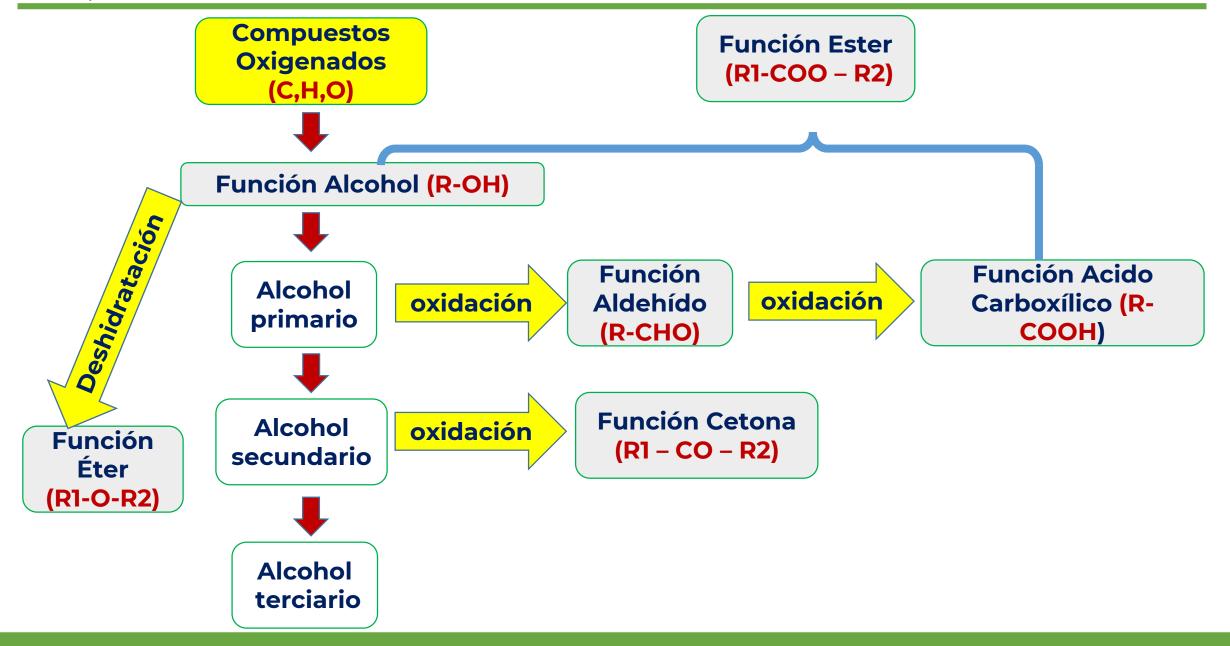
Motivating Strategy





El éter (éter etílico) se usa como anestésico local al colocar piercings, por ejemplo.





COMPUESTOS OXIGENADOS (C,H,O)

1. Función Alcohol: (R-OH)

Compuesto orgánico que mediante un enlace sencillo incluya el grupo funcional –OH.

Nomenclatura

I. Funcional

Alcohol (Radical alquilo) ico

II. Sistemática (IUPAC)

(Ubicación del grupo –OH) (Prefijo número de en la cadena carbonada)

ol

CLASIFICACION:

$$\frac{3}{CH_3} - \frac{2}{CH_2} - \frac{1}{CH_2} - \frac{2}{CH_2} - \frac{1}{CH_2} - \frac{1$$

Alcohol Primario:

1 2 3 4

$$HO - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$$

1- butan ol butan -1-ol

Alcohol Secundario:

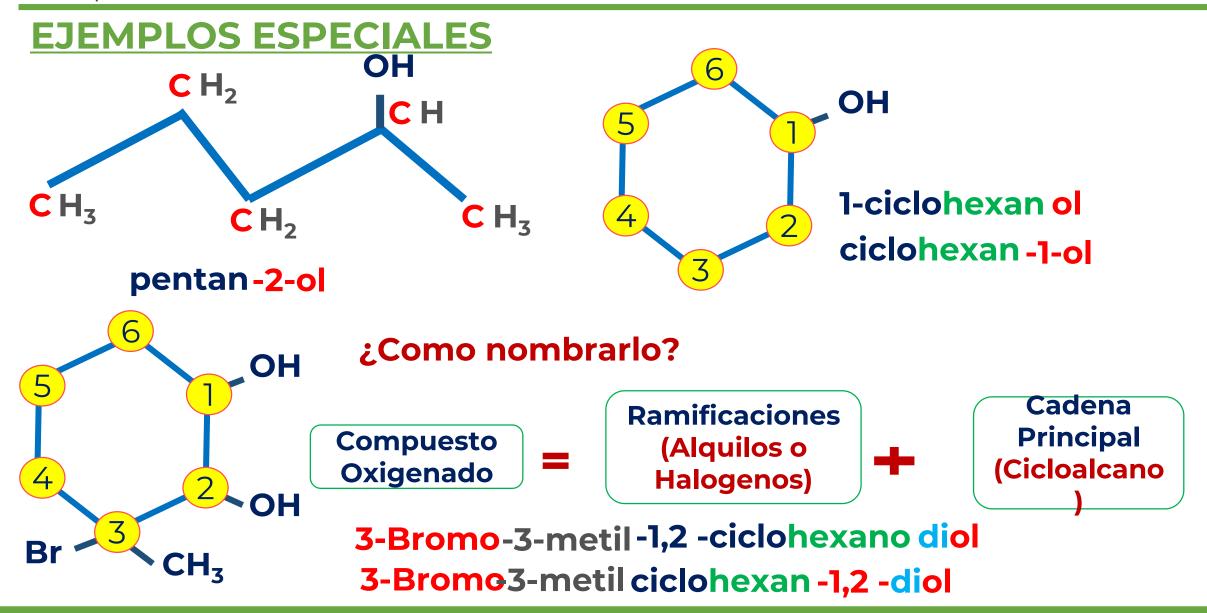
2 - butan ol butan -2-ol

2,4 - pentano diol pentan -2,4 - diol

2,3,4 - hexano triol hexan -2,3,4 - triol

Alcohol Terciario:

```
CH<sub>3</sub>
                                                           2-metil-2-pentan ol
CH<sub>3</sub> - C - CH<sub>2</sub> - CH<sub>2</sub> - CH<sub>3</sub>
                                                           2-metil pentan -2-ol
         OH
                             OH
                                                           4-etil -4-heptan ol
CH<sub>3</sub> - CH<sub>2</sub> - CH<sub>2</sub> - C - CH<sub>2</sub> - CH<sub>3</sub>
                                                           4-etilheptan-4-ol
         CH_3 - CH_2 - CH_2
```



2. Función Éter: (R-O-R)

Compuesto orgánico que se consideran derivados del agua, donde los dos hidrógenos han sido sustituidos por grupos alquilo.

Nomenclatura

I. Funcional

(Sustituyente 1) (Sustituyente 2) éter

(en orden alfabético)

II. Sistemática (IUPAC)

(Cadena carbonada corta) oxi (Cadena carbonada larga) (como hidrocarburo)

Ejemplos

etilmetileter

1-met oxietano

etil propileter

1-et oxi propano

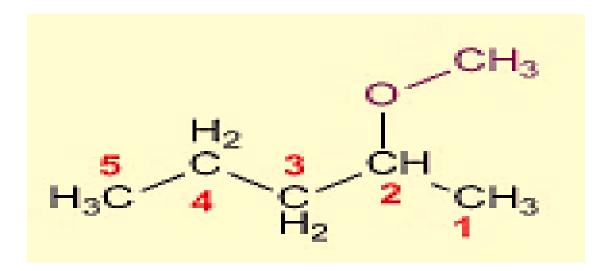
3-etoxi heptano

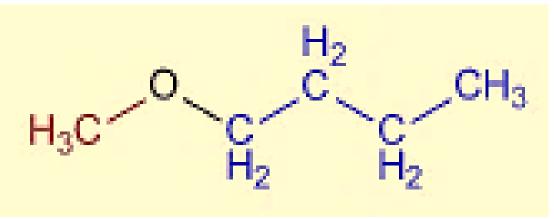
2-propoxi hexano

Mas Ejemplos

etilmetileter

1-metoxietano





butilmetil eter

1-met oxibutano

2-metoxipentano



¿Cuál de las funciones indicadas no corresponde al grupo funcional?

A) Alcohol: - OH

🔞 Cetona: – COH

C) Ácido: - COOH

D) Aldehído: - CHO

RESOLUCIÓN

Cetona: -CO - (Lo correcto)



¿Cuál es la fórmula del 1 – butanol?

RESOLUCIÓN

Fórmula semidesarrollada:

4 3 2 1

CH₃ CH₂ CH₂ CH₂-OH

Fórmula Global:

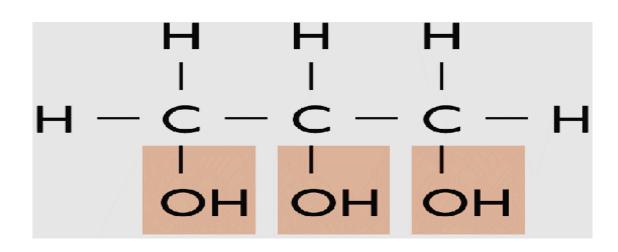
C₄H₁₀O



¿Cuál es la fórmula del propanotriol?

RESOLUCIÓN

Fórmula semidesarrollada:



Fórmula Global:

$$C_3H_8O_3$$



¿Cuál de las siguientes fórmulas pertenecen al éter etílico?

- A) CH₃—CH₂—CH₂OH
- B) CH₃—CO-CH₃
- C) COOH—COOH
 C₂H₅—O—C₂H₅

RESOLUCIÓN

Nomenclatura **Funcional:**

Dietiléter

$$CH_3 - CH_2 - 0 - CH_2 - CH_3$$
 $C_2H_5 - O - C_2H_5$

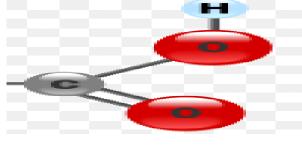
Señale la relación correcta.

- a) I. R—OH
- b) II. R—O—R'
- c) III. R—CHO
- d) IV. R—CO—R' Carbonilo secundario

Carbonilo primario

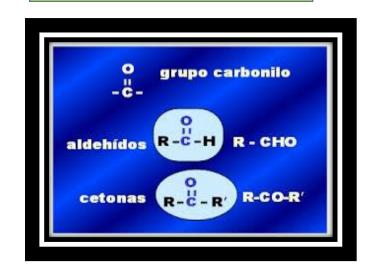
Hidroxilo

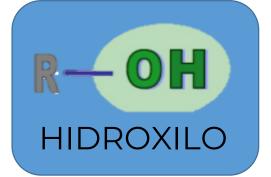
Carboxilo

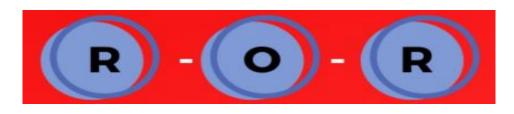


CARBOXILO

RESOLUCION:







Rpta: D

Oxi -**ALCOXI**



CHEMISTRY

El compuesto químico propan-1-ol es un alcohol incoloro, muy miscible con el agua. Es comúnmente llamado propanol, n-propanol, alcohol propílico o alcohol n-propílico. Presenta las siguientes características.

- Punto de ebullición 97°C
- Masa molar: 60,0952 g/mol
- Densidad: 0,78 g/ml
- a. Indique las fórmulas semidesarrollada y global, respectivamente.
- b. ¿Cuántas moles de alcohol propílico hay en 6 litros?

RESOLUCION:

MasaMolar

RESOLUCION:

Indique las fórmulas semidesarrollada y global, respectivamente.

semidesarrollada

global

$$CH_3 - CH_2 - CH_2 - OH$$

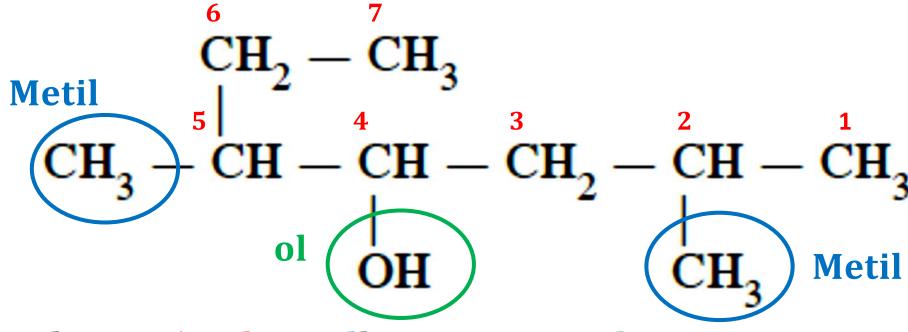
¿Cuántas moles de alcohol propílico hay en 6 litros?

$$n = \frac{m}{M} = \frac{D.V}{M}$$
 $n = \frac{0.8x6}{60}$ $n = 0.08$

$$n = 0.08$$

7

Para el siguiente alcohol, determine verdadero (V) o falso (F) para las proposiciones.



Nombre: 2, 5 - dimetilheptan - 4 - ol

- a.- Es un alcohol ramificado.
- b.- Su nombre es 2, 5 dimetilheptan 4 ol.

V

(**V**