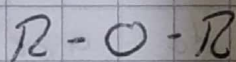


# ÉTERES

Son compuestos orgánicos formados por dos radicales alquilo unidos entre sí a través de un átomo de oxígeno

- fórmula general:



## Propiedades físicas y Químicas:

- Los éteres tienen muy poca reactividad química debido a la dificultad que presenta la ruptura del enlace  $C-O$ . Por ello, se utilizan mucho como disolventes inertes en reacciones orgánicas.

- Presentan solubilidad similar a los alcoholes, dada su importante estabilidad en medios básicos, se emplean como disolventes inertes en numerosas reacciones.

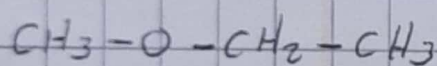
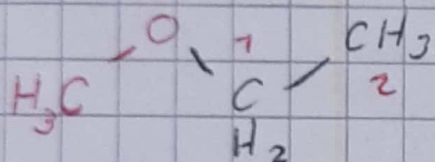
## Usos:

- Medio para concentrar ácido acético y otros ácidos.
- Medio de arrastre para la deshidratación de alcoholes etílicos e isopropílicos.
- Disolvente de sustancias orgánicas (aceites, grasas, resinas, nitrocelulosa, perfumes y alcaloides).
- Combustible inicial de motores Diésel.
- Fuertes pegamentos.

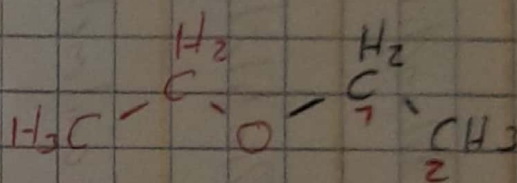


# Nomenclatura de Éteres - Reglas IUPAC

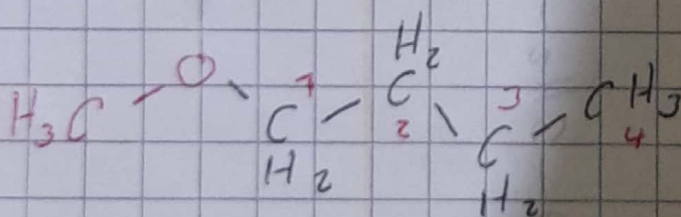
se toma como cadena principal la de mayor longitud y se nombra el alcoxido como un sustituyente.



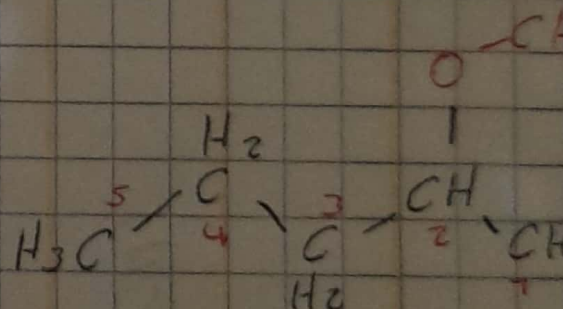
Metoxietano



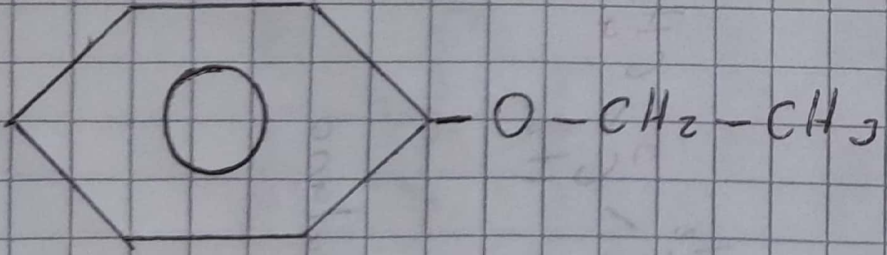
Etoxietano



1-Metoxibutano



2-Metoxipentano

Fórmula	Nomenclatura Común	Nomenclatura IUPAC
1. $\text{CH}_3\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$	Etil metiléter	Metoxietano
2. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$	Di etiléter	Etoxietano
3. $\text{CH}_3\text{-O-C}_6\text{H}_5$	Fenil metiléter	Metoxibenceno
4. 	Etil feniléter	Etoxi benceno