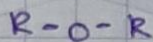


ÉTERES

identificar y comprender las características y la nomenclatura de los éteres.

- Los éteres son compuestos orgánicos formados por dos radicales alquilo unidos entre sí a través de un átomo de oxígeno

- Responden a la fórmula general:



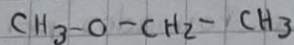
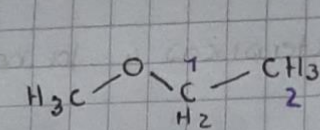
Propiedades físicas y químicas de los éteres.

- 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.

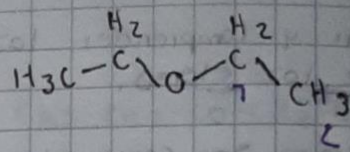
- Los éteres presentan solubilidad similar a los alcoholes (dada su importante estabilidad en medios básicos). Se emplean como disolventes o inertes en numerosas reacciones.

Nomenclatura de Éteres - Reglas IUPAC

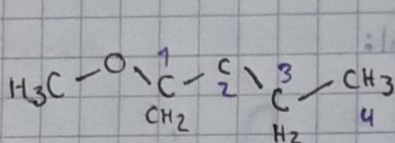
Regla 1: Los éteres pueden nombrarse como alcoxi derivados de alcanos (nomenclatura IUPAC sustitutiva). Se toma como cadena principal la de mayor longitud y se nombra el alcóxido como un sustituyente.



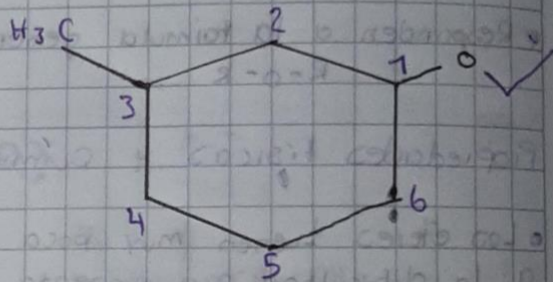
metoxietano



Etoxietano

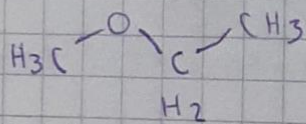


1-metoxibutano

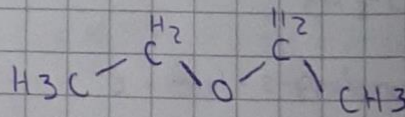


1-Et-3-metilciclohexano

Regla 2: La nomenclatura Funcional (IUPAC) o común nombra los éteres como derivados de dos grupos alquilo, ordenados alfabéticamente, terminando el nombre en la palabra éter.

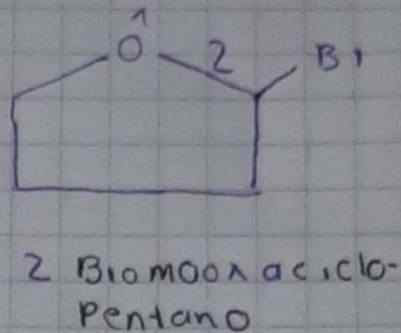
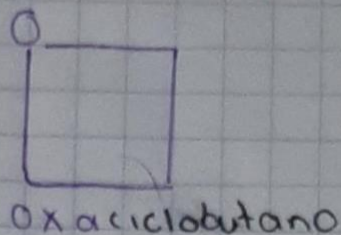
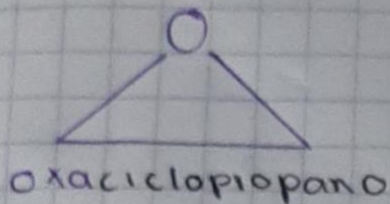


etil metil éter



Dietil éter

Regla 3^o Los éteres cíclicos se forman substituyendo un $-CH_2-$ por $-O-$ en un ciclo. La numeración comienza en el oxígeno y se nombran con el prefijo oxa- seguido del nombre del ciclo.

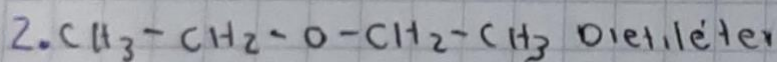
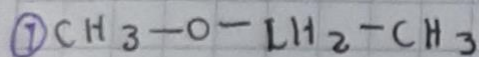


Ejercicios

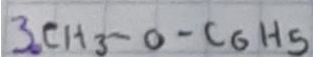
Formula:

Nomenclatura
Común
Etilmetiléter

Nomenclatura
IUPAC
metoxietano

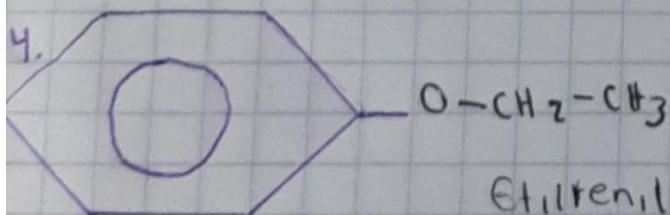


Etoxietano



Fenilmetiléter

metoxibenceno



Etilfeniléter

Etoxi-benceno