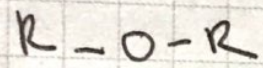


ÉTERES

Identificar y comprender las características y la nomenclatura de los éteres

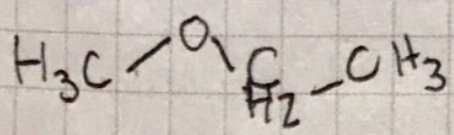
Los éteres son compuestos orgánicos formados por dos radicales alquílicos unidos entre sí a través de un átomo de oxígeno

Responde la fórmula general:

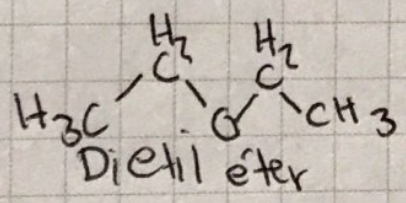


Nomenclatura de Éteres: pueden nombrarse como alcoxi derivados de (nomenclatura IUPAC) se toma como cadena principal la de mayor longitud y se nombra el alóxido como un sustituyente

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

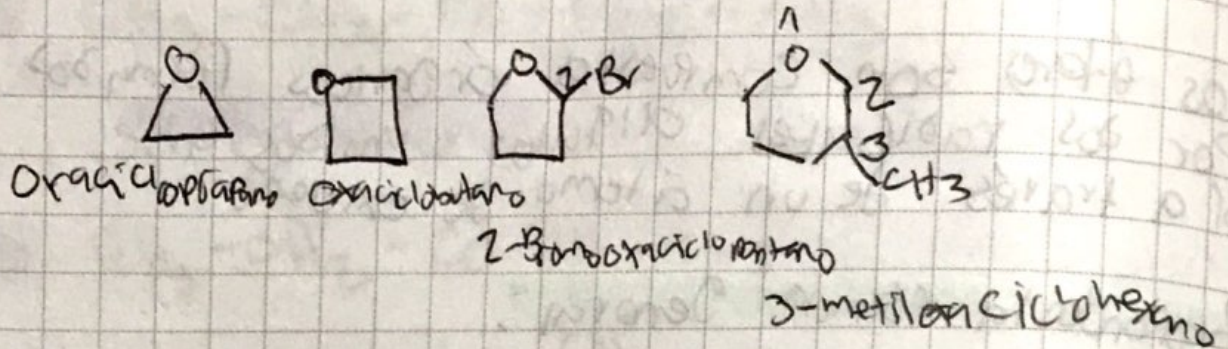


Etilmetil éter

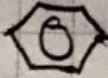


Diethyl éter

Regla 3. Los éteres cíclicos se forman sustituyendo 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

Fórmula	Nomenclatura Común	Nomenclatura IUPAC
$\text{CH}_3\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$	Etilmetiléter	Metoxietano
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$	Diethyléter	Etano
$\text{CH}_3\text{-O-C}_6\text{H}_5$	Fenilmetiléter	Metoxibenceno
 - $\text{O-CH}_2\text{-CH}_3$	Etilfeniléter	Etoxicobenceno