

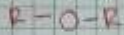
21 de mayo del 2021

**Eteres**

Propósito: Identificar y comprender las características y la nomenclatura de los Eteres

• Los Eteres son compuestos orgánicos formados por dos radicales alquílicos unidos entre sí, por medio de un átomo de oxígeno.

• fórmula general



**Propiedad física y química de los Eteres**

• Los Eteres tienen poca reactividad química, debido a la dificultad que presentan la ruptura en el enlace C-O se utilizan como disolventes inertes en reacciones orgánicas.

• Los Eteres presentan solubilidad similar a los alcoholes, dada su importante estabilidad en medios básicos, estos se emplean como disolventes inertes en numerosas reacciones.

**Nomenclatura de Eteres - Reglas IUPAC**

Regla 1: Los Eteres pueden nombrarse como alcoxi derivados de alcanos.

Regla 2: Nomenclatura tradicional (num) nombra los Eteres como derivados de dos grupos alquilo.

Nomenclatura sustituida se toma como una cadena principal de mayor longitud y se nombra alcohólico.

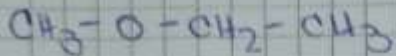
Regla 3: Los Eteres cíclicos se forman sustituyendo un -CH<sub>2</sub>- por -O- en un ciclo.

**Ejemplos**

Nomenclatura sustituida	Regla # 1	Regla # 2
Oxociclobutano		
$CH_3-O-CH_2-CH_3$	<b>Diétil éter</b>	
metoxietano	etil metil éter	
	<b>Diétil éter</b>	
Etokietano		Oxociclopropano

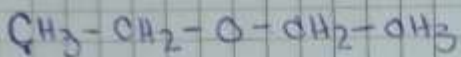
**EJERCICIOS**

**Formulas**



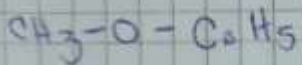
etilmetiléter

metoxietano



diétiléter

etokietano



fenilmetiléter

metoxibenceno



etilfeniléter

exobenceno