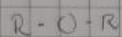


## ÉTERES

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

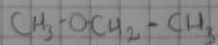
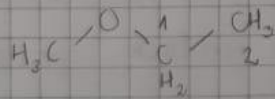
• Responden a la fórmula general:



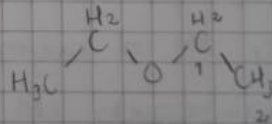
→ NOMENCLATURA DE ÉTERES -REGLAS IUPAC

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 nombran el alcóxido como un sustuyente.

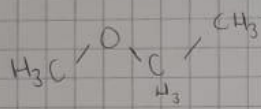


Metoxietano

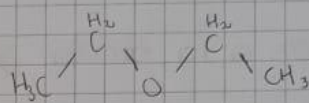


Etoxietano

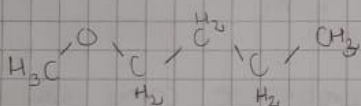
REGLA 2: La nomenclatura funcional (IUPAC) o común nombra los éteres como derivados de dos grupos alquilo, ordenados alfabéticamente, terminando el nombre en la palabra éter.



Etil-metil-éter



Diethyl éter



Butil Metil éter

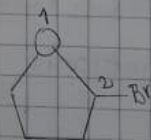
REGLA 3: Los éteres cíclicos se forman sustituyendo un  $\text{CH}_2$  - por -O- en un ciclo. La numeración comienza en el oxígeno y se nombran con el prefijo oxo- seguido del nombre del ciclo.



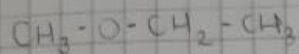
Oxirano



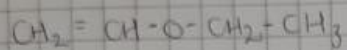
Oxetano



2-Bromooxolano



metoxietano  
etil-metil-éter



etoxieteno  
etenil etil éter

### • ACTIVIDAD EJERCICIOS

Fórmula	IUPAC	Común
1) $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	Metoxietano	Etil metil éter
2) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	Etoxietano	Diethyl éter
3) $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{C}_6\text{H}_5$	Metoximetano	Dimetil éter

