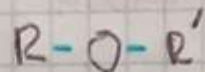


27 mayo 2021

Proposito: Identificar y comprender las características y la nomenclatura de los eteres.

Eteres

Los eteres son compuestos organicos formados por dos radicales alquilo unidos entre si a traves de un atomo de oxigeno, responden a la forma general:



Propiedades fisicas y quimicas de los eteres

- La estructura angular de los eteres se explica bien asumiendo una hibridacion sp_3 en el oxigeno, que posee dos pares de electrones no compartidos, no puede establecer enlaces de hidrogeno

con el mismo y sus puntos de ebullición y fusión son muchos más bajos que los alcoholes.


• Los éteres tienen muy poca reactividad química debido a la dificultad que presenta la ruptura del enlace por ello se utilizan mucho como disolventes inertes en reacciones orgánicas.

Nomenclatura de Eteres - Reglas I-PAQ

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

• **Regla 2:** La nomenclatura funcional (I-PAQ) o común nombra los éteres como derivados de dos grupos alquilo, ordenados alfabéticamente, terminando el nombre en la palabra éter.

• **Regla 3:** Los éteres cíclicos se forman sustituyendo un CH_2 por $-\text{O}-$ en un ciclo la numeración comienza en el oxígeno y se nombran con el prefijo oxo seguido del nombre del ciclo.

Ejercicios		
Formula	Nomenclatura común	Nomenclatura IUPAC
$\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	etil metil eter	metoxietano
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	etoxietano	diel eter
$\text{CH}_3-\text{O}-\text{C}_6\text{H}_5$	fenil metil eter	metoxibeneno
 $\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	etil fenil eter	etoxibeneno