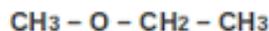


NOMENCLATURA DE ÉTERES

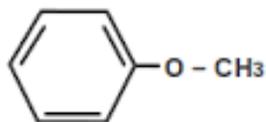
Para nombrar éteres sencillos se utiliza el sistema común, en donde hay varias formas de nombrarlos:

En la nomenclatura sustitutiva de la IUPAC, el nombre de los éteres se asigna como *alcoxi*, derivados de los alcanos. Al radical más sencillo se le asigna la terminación "oxi", seguida del nombre del alcano correspondiente del otro radical al que se encuentra unido al oxígeno.

Ejemplos:



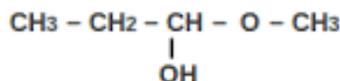
metoxietano



metoxibenceno



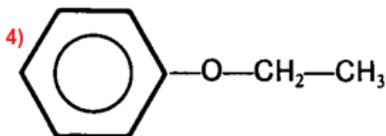
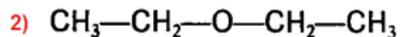
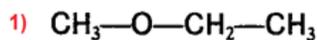
etoxietano



1-metoxipropanol

Los nombres de los éteres como clase funcional de la IUPAC se derivan poniendo primero la palabra *éter* y después mencionando los dos grupos alquilo de la estructura general ROR, en orden alfabético como palabras separadas, y el último grupo, con la terminación *ílico*.

Fórmula



Nomenclatura Común

Etilmetiléter

Dietiléter

Fenilmetiléter

Etilfeniléter

- Cuando ambos grupos alquilo son iguales, el prefijo *di-* antecede al nombre del grupo alquilo con la terminación *il* o *ílico*.

Completa la siguiente tabla y clasifica los éteres como simétricos o asimétricos:

Éter	Fórmula	Nombre IUPAC y/o común	Clasificación
Éter di isopropílico			
Dietil éter			
Metoxipropano			
Difenil éter			
Etoxibutano			

 Observa el siguiente video sobre los éteres para ayudarte a resolver estos ejercicios:

<https://www.youtube.com/watch?v=5aAlrhCmdJA>

Referencia:
Breaking Vlad (2016) ÉTERES | Formulación Orgánica. YouTube. Recuperado de:
<https://www.youtube.com/watch?v=5aAlrhCmdJA>

(ESTE EJERCICIO SE ENTREGARÁ EN LA ACTIVIDAD INTEGRADORA 4)

Referencias:

- García, Ana. (2008) Química del carbono. México. Umbral.
- Chang, Raymond. (2002) Química. Séptima edición. Colombia. McGraw Hill.
- Carey, Francis. (2007) Química orgánica. EUA. McGraw-Hill Interamericana.