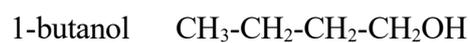


Problema934: (a) Formula y nombra un isómero de función del 1-butanol y otro de la 2-pentanona.

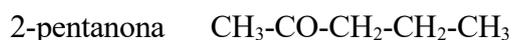
(b) ¿Cuál de los siguientes compuestos es ópticamente activo? Razónalo.



(a)



Un isómero de función puede ser el **dietil éter**:  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$



Un isómero de función puede ser el **pentanal**:  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$

(b) Para ser un compuesto ópticamente activo debe tener carbonos asimétricos, es decir, carbonos que tengan los cuatro sustituyentes diferentes.

El primero no tiene carbonos asimétricos. Pero el segundo  $\text{CH}_3\text{-}^*\text{CHBr-}^*\text{CHCl-COOH}$  tiene dos carbonos asimétricos indicados con los asteriscos.