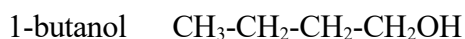


Problema934: (a) Formula e nomea un isómero de función do 1-butanol e outro da 2-pentanona.

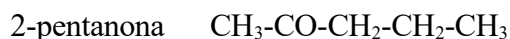
(b) Cal dos seguintes compostos é ópticamente activo? Razóao.



(a)



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



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

(b) Para ser un composto ópticamente activo debe ter carbonos asimétricos, é dicir, carbonos que teñan os catro substituintes diferentes.

O primeiro non ten carbonos asimétricos. Pero o segundo $\text{CH}_3\text{-}^*\text{CHBr-}^*\text{CHCl-COOH}$ ten dous carbonos asimétricos indicados cos asteriscos.