

Problema938: Justifica cuales de los siguientes compuestos presentan isomería óptica:

- (a)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- (b)  $\text{BrCH}=\text{CHCl}$
- (c)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$
- (d)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$
- (e)  $\text{BrCH}=\text{CHBr}$
- (f)  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

Para que un compuesto orgánico presente isomería óptica debe presentar carbonos asimétricos, que son carbonos que tienen los cuatro sustituyentes diferentes. Los compuestos que presentan carbonos asimétricos son los siguientes, y se señalan con un asterisco:

