

Problema938: Xustifica cales dos seguintes compostos 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 composto orgánico presente isomería óptica debe presentar carbonos asimétricos, que son carbonos que teñen os catro substituintes diferentes. Os compostos que presentan carbonos asimétricos son os seguintes, e sinálanse cun asterisco:

