

Problema943: Nomea os seguintes compostos, razoa cales presentan algún tipo de isomería e noméaa:



a) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$ É o **propeno**.

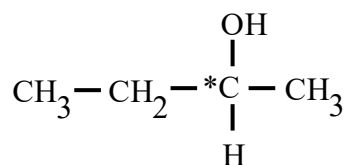
Isomería de función:



b) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_3$ É o **butan-2-ol**.

Isomería de posición: $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$

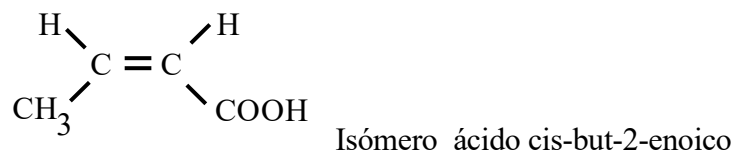
Isomería óptica, xa que o carbono 2 é asimétrico, ten os catro substituintes diferentes:



c) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{COOH}$ É o **ácido but-2-enoico**.

Isomería de posición: $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH}$

Isomería geométrica, ou cis-trans, xa que ten substituintes diferentes nos carbonos do dobre enlace:



d) $\text{CH}_3-\text{CHCl}-\text{CH}_3$ É o **2-cloropropano**.

Isomería de posición: $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Cl}$