

Problema941: Escribe la fórmula semidesarrollada y justifica si alguno de los siguientes compuestos presenta isomería cis-trans:

(a) 1,1-dicloroetano (b) 1,1-dicloroeteno (c) 1,2-dicloroetano (d) 1,2-dicloroeteno

a) 1,1-dicloroetano	$\text{CHCl}_2 - \text{CH}_3$
b) 1,1-dicloroeteno	$\text{CCl}_2 = \text{CH}_2$
c) 1,2-dicloroetano	$\text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl}$
d) 1,2-dicloroeteno	<p>$\text{CHCl} = \text{CHCl}$</p> <p>Este compuesto presenta isomería cis-trans, ya que tiene un doble enlace con sustituyentes distintos en cada carbono del doble enlace.</p> <p>Isómero cis: cis1,2-dicloroeteno</p> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \quad \text{H} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{Cl} \quad \quad \text{Cl} \end{array}$ <p>Isómero trans: trans1,2-dicloroeteno</p> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \quad \text{Cl} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{Cl} \quad \quad \text{H} \end{array}$