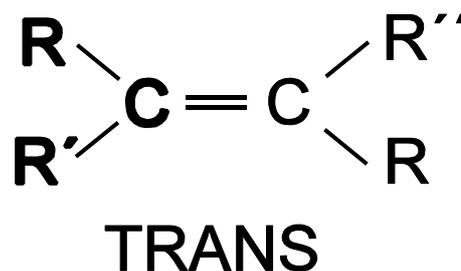
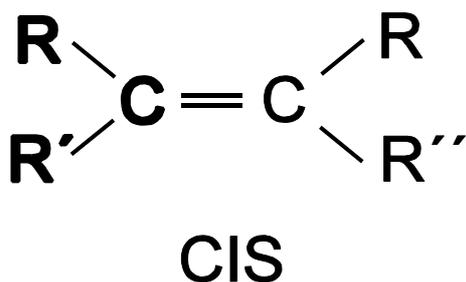


Isómeros son compuestos que tienen la misma composición centesimal y el mismo peso atómico (igual fórmula molecular) pero distintas propiedades. Tipos de isomería:

plana o estructural	de cadena u ordenación	pentano 2-metil-butano
	de posición	2-metil-hexano 3-metil-hexano
		2-pentanol 3-pentanol
	de función	propanal propanona
dimetil eter 1-propanol		
estereoisomeria	geométrica o cis-trans	
	óptica	

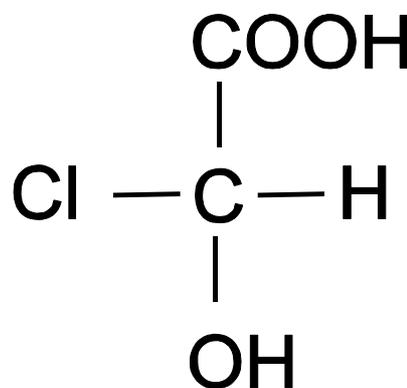
Isomería geométrica: se presenta en las moléculas que tienen dobles enlaces no terminales y en las cuales los grupos unidos al C del doble enlace sean distintos entre sí, pero uno de ellos igual a uno de los grupos funcionales que se encuentran unidos al otro carbono. Se presentan 2 isómeros: cis y trans.



Isomería óptica:

Las moléculas asimétricas (moléculas con un C asimétrico, es decir que tiene sus 4 sustituyentes diferentes, como por ejemplo: ácido 2-cloro 2-hidroxi etanoico, ver dibujo) presentan una clase de isomería denominada óptica y tienen la propiedad de influir sobre la luz polarizada.

Los isómeros ópticos poseen en general idénticas propiedades fisicoquímicas, pero la asimetría de la molécula de estas sustancias, les da la propiedad de desviar el plano de la luz polarizada hacia la derecha (dextrógiros = +) o hacia la izquierda (levógiros = -). Aquellas sustancias que por poseer un C asimétrico tienen la propiedad de desviar el plano de la luz polarizada, se dice que son sustancias ópticamente activas.



La mezcla equimolecular de los dos Isómeros (dextro y levo) ópticamente activos hace que la mezcla pierda esta propiedad y sea ópticamente inactiva, a dicha mezcla se la denomina mezcla racémica.