

ISOMERÍA

se da en compuestos que tienen igual fórmula pero propiedades físicas y/o químicas distintas

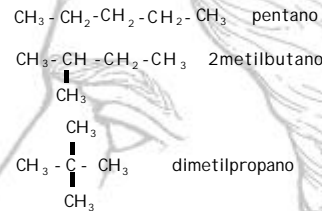
se diferencian en cómo se enlazan los átomos

se diferencian en la distribución espacial de los átomos

ISOMERÍA ESTRUCTURAL

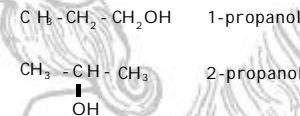
ISOMERÍA DE CADENA

distinta disposición de átomos de H y C en la cadena



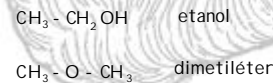
ISOMERÍA DE POSICIÓN

localización distinta del grupo funcional



ISOMERÍA DE FUNCIÓN

distintos grupos funcionales pero igual fórmula empírica

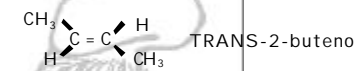
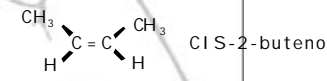


ISOMERÍA ESPACIAL (ESTEREOISOMERÍA)

ISOMERÍA GEOMÉTRICA O CIS-TRANS

se debe a

DOBLE ENLACE



CIS: sustituyentes al mismo lado.
TRANS: sustituyentes en distinto lado.

ISOMERÍA ÓPTICA

por
son
tienen

CARBONOS ASIMÉTRICOS

ENANTIÓMEROS

(son imágenes especulares)

ACTIVIDAD ÓPTICA

levógiros
dextrógiros

