

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

ISOMERIA ESTRUCTURAL

ISOMERIA DE CADENA

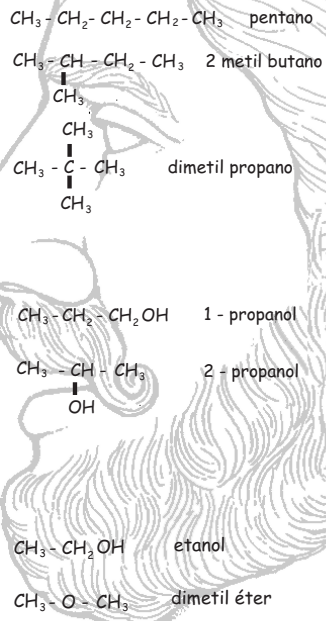
distinta disposición de átomos de H y C en la cadena

ISOMERIA DE POSICIÓN

localización distinta del grupo funcional

ISOMERIA DE FUNCIÓN

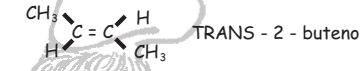
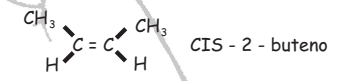
distintos grupos funcionales pero igual fórmula empírica



ISOMERIA ESPACIAL (ESTEREOISOMERÍA)

ISOMERIA GEOMÉTRICA O CIS-TRANS

DOBLE ENLACE



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

ISOMERÍA ÓPTICA

por → **CARBONOS ASIMÉTRICOS**
 son → **ENANTIÓMEROS** levógiros dextrógiros
 (son imágenes especulares)
 tienen → **ACTIVIDAD ÓPTICA**

