

ISOMERIA1) CONCEPTO:

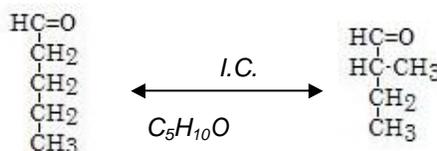
La palabra isomería proviene del griego **isos**: igual y **meros**: partes; es decir, las moléculas isómeras poseen igual cantidad de átomos (misma fórmula molecular) pero con diferente distribución de los mismos. Es la propiedad por la cual algunas sustancias tienen igual peso molecular pero diferentes propiedades físicas y químicas.

2) CLASIFICACIÓN:

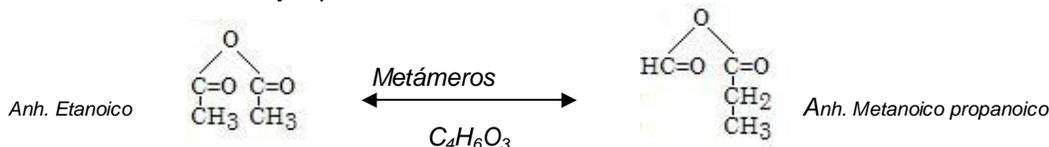
Existen distintos tipos de isomería: Plana o Espacial

A) ISOMERIA PLANA o ESTRUCTURAL:

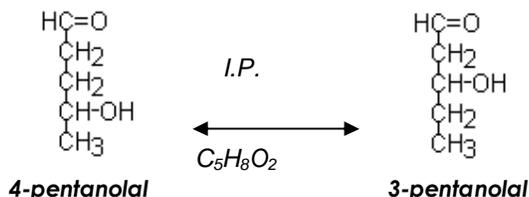
A.1] **ISÓMEROS DE CADENA:** dos compuestos orgánicos son isómeros de cadena cuando teniendo la misma fórmula molecular, se diferencia en la forma de la cadena principal. Ejemplo:



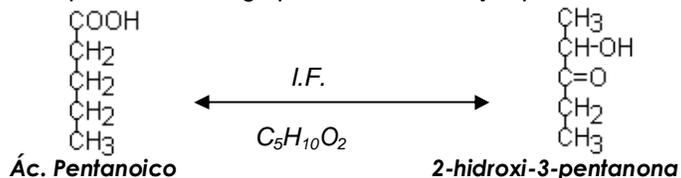
i) **Metamería:** se denominan sustancias metámeras a aquellas formadas por núcleos carbonados unidos entre sí por hetero-átomos, que poseen la misma fórmula molecular pero distinto nombre. Es un caso particular de isomería de cadena. Ejemplo:



A.2] **ISÓMEROS DE POSICIÓN:** dos compuestos son isómeros de posición cuando teniendo la misma fórmula molecular y el mismo grupo funcional se diferencian en la posición de dicho grupo. Ejemplo:



A.3] **ISÓMEROS DE FUNCIÓN o COMPENSACIÓN:** se presenta cuando ambos compuestos tienen la misma fórmula molecular pero diferentes grupos funcionales. Ejemplo:



B.2] **ESTEREOISOMERIA GEOMÉTRICA:** presentan este tipo de isomería aquellas sustancias que siendo inactivas a la luz polarizada, presentan diferentes propiedades físicas. La pueden presentar aquellos compuestos que poseen uno o más enlaces dobles etilénicos o los compuestos cíclicos.

