



MAPA CONCEPTUAL ISOMERIA

GOMEZ ESCOBAR JONATHAN JOSUE

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

LIC. EN NUTRICION

MATERIA :QUIMICA ORGANICA

1ER CUATRIMESTRE

DOCENTE : ARREOLA JIMENEZ EDUARDO ENRIQUE

FECHA : 30/10/2024

ISOMERIA

ISOMEROS DE CADENA

este es un tipo de isomeros la estructura es principal del carbono se reorganiza pero se mantiene el mismo numero de atomo de carbono e hidrogeno

EJEMPLO

el butano que tiene isomeros de cadena el pentano que tiene tres formas de isomeros n-pentano isopentano y neopentano

ISOMEROS DE POSICION

en este tipo de isomeros los grupos funcionales se encuentran en posiciones diferentes aunque la cadena y grupo funcional sean los mismos

EJEMPLO

-1 pentanol -2 pentanol propanol porque tienen la misma cadena pero los dos carbonos terminales son equivalentes al carbono central

ISOMEROS DE FUNCION

este tipo de isomeros de formula molecular es la misma pero el grupo funcional sean diferentes

EJEMPLO

es el etanol y el éter metílico ya que son compuestos con la misma formula molecular C_3H_8O pero diferentes grupos funcionales

ISOMEROS ESPACIALES

son moléculas que tienen la misma formula y secuencia de átomos enlazados pero difieren en su orientación tridimensional en el espacio

EJEMPLO

es el enantiomero D de la glucosa que es el principal producto de la fotosíntesis los isómeros trans y cis que se producen cuando los átomos o grupos funcionales se encuentran en extremos opuestos de un enlace rígido de carbono

Referencia :

archive.org/details/quimicaorganicamorrissonboyd/page/n3/model2up