

NOMBRE: Jesus Maldonado Renteria

10/02/17

MATERIA: Quimica

**Isómeros Estructurales o Constitucionales**: poseen la **misma fórmula molecular** pero **diferente estructura de enlaces**

* + **Isómeros de Cadena o Esqueleto**: difieren en la disposición de los átomos en el esqueleto o cadena carbonada. Ejemplos:

|  |  |
| --- | --- |
| **Isómeros de Cadena del C5H12**  |  |
|  | n-pentano |
|  | Isopentano |
|  | Neopentano |

* + **Isómeros de Posición**: difieren en la posición del grupo funcional sobre la cadena o esqueleto carbonado. Ejemplos:

|  |  |
| --- | --- |
| **Isómeros de Posición del C5H12O**  |  |
|  | 1-pentanol |
|  | 2-pentanol |
|  | 3-pentanol |

* + **Isómeros de Función**: difieren en distinto grupo funcional. Ejemplos:

|  |  |
| --- | --- |
| **Isómeros de Función del C3H6O**  |  |
|  | Propanona (cetona) |
|  | Propanal (aldehído) |

* + **autómeros**
* **Isomería Óptica o Esteroisomería**: poseen la misma fórmula molecular y el mismo esqueleto pero la distribución en el espacio de los átomos es diferente
	+ **Isomería Geométrica** (**Cis-Trans**): se presenta en los compuestos con doble enlace. Se basa en que este tipo de enlace no permite el giro
		- Isómero Cis: cuando hay sustituyentes iguales a un lado del enlace
		- Isómero Trans: cuando los sustituyentes iguales están en lados distintos

|  |  |
| --- | --- |
| **Isómeros Geométricos del 2-Buteno**  |  |
|  | Cis-2-Buteno |
|  | Trans-2-Buteno |