



I'm not robot



**I am not robot!**

Isomería de constitución (estructural o de posición): los constituyentes de la molécula se encuentran ordenados de forma diferente. La primera se da cuando en los isómeros que sus átomos están unidos de una forma diferente en uno y en otro, hay distintos enlaces en uno y en otro, como se puede verificar escribiendo las fórmulas en el plano, también se la llama isomería plana.

Isomería: Concepto de Isomería. Esto se llama isomería es una propiedad de los compuestos químicos que presentan igual fórmula molecular pero tienen distintas estructuras químicas, y por lo tanto, diferentes propiedades. También se estudiarán los diferentes tipos de isomería en los compuestos orgánicos (en este caso), haremos una breve mención a las diferentes formas de isomería que se pueden reconocer al estudiar este tipo de compuestos.

Estereoisomería. Se dice que dos compuestos son isómeros cuando, siendo diferentes responden a la misma fórmula molecular. Se presenta por las diversas ubicaciones de sus átomos o grupos. Se estudiará la estructura de Lewis, la geometría y la resonancia en los principales compuestos orgánicos. Es importante notar que estas categorías no son la isomería es una propiedad de los compuestos químicos que presentan igual fórmula molecular pero tienen distintas estructuras químicas, y por lo tanto, diferentes propiedades.

Isomería de función. No todos los grupos están unidos a los mismos centros -Son moléculas muy diferentes tanto en sus propiedades físicas como químicas.

Tipos de Isomería

- A diferenciação é visualizada através da posição de certos grupos ou insaturações, tipo de cadeia e a função;
- Assim, a isomeria se divide em:
- Isomeria de cadeia;
- Isomeria de posição;
- Isomeria de função

Hay dos clases de isomería, la estructural y la estereoisomería. La Isomería es un concepto derivado de la manera de representar las moléculas. Los compuestos que cumplen esta condición se les denomina isómeros.

CLASIFICACIÓN

Existen tipos básicos de isomería: estructural y espacial. La primera se da cuando en los isómeros que sus átomos están unidos de una forma diferente en uno y otro, hay distintos enlaces en uno y en otro, como se puede verificar escribiendo las fórmulas en el plano, también se la llama isomería plana.

Tipos de isomería

Se distinguen dos tipos de isomería: Estructural. Se presenta por las diversas ubicaciones de sus átomos o grupos. Los isómeros, por tanto, son compuestos que presentan la misma fórmula molecular pero cuyos átomos: Están enlazados de forma diferente, es decir, difieren en su estructura química (isomería estructural).

Se distinguen dos tipos de isomería: Estructural y espacial o estereoisomería. Los grupos se encuentran unidos en el mismo átomo pero presentan diferente arreglo en el espacio. Los isómeros, por tanto, son compuestos que presentan la misma fórmula molecular pero cuyos átomos: Están enlazados de forma diferente, es decir, difieren en su estructura química (isomería estructural).

ISOMERÍA

Hay dos clases de isomería, la estructural y la estereoisomería.