

Características

Alifáticos y aromáticos:

Alifáticos son compuestos orgánicos constituidos por Carbono e Hidrógeno, en los cuales los átomos de Carbono forman cadenas abiertas y ramificadas.
Los hidrocarburos alifáticos de cadena abierta se clasifican en alcanos, alenos o alquenos y alcinos o alquinos.

Los hidrocarburos aromáticos son aquellos hidrocarburos que poseen las propiedades especiales asociadas con el núcleo o anillo del benceno, en el cual hay seis grupos de carbono-hidrógeno unidos a cada uno de los vértices de un hexágono

Características

Acíclicos o de cadenas abiertas:

Todos estos elementos están compuestos de cadena abierta. Se caracteriza cada átomo de carbono de estas cadenas por el número de átomos de carbono a que va unido, denominándose primario, secundario o terciario según esté unido a 1, 2 o 3 átomos de carbono.
Los cuatro miembros iniciales de la serie homóloga de alcanos acíclicos se conocen como metano, etano, propano y butano.

Características

Cíclicos o de cadenas cerradas:

Son aquellos cuya cadena de moléculas se cierra sobre sí misma. A su vez, pueden dividirse en monocíclicos (de un solo ciclo) y policíclicos (de múltiples ciclos). Por ejemplo

Características

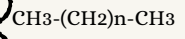
Saturados e insaturados:

Los hidrocarburos **insaturados** son las moléculas que tienen por lo menos un Carbono que no está unido por un enlace simple. Sucede porque los enlaces dobles o triples de la molécula impiden que los átomos de carbono se unan con tantos átomos de hidrógeno.

• Los hidrocarburos pueden existir en diferentes formas, como líquido, gas o incluso sólido.
Un hidrocarburo es **saturado** si no contiene enlaces dobles o triples. Si alguno de estos enlaces está presente en el compuesto, hace que este sea insaturado

Ejemplo

Una cadena alifática alcano es una agrupación hidrocarbonada lineal con la fórmula:



Poseen al menos un anillo aromático, es decir, de estructura cíclica según la regla de Hückel. Son derivados del Benceno.

Uso:

Son utilizados como disolventes de aceites, grasas, caucho, resinas, etc, en las industrias de obtención y recuperación de aceites, fabricación de pinturas, tintas y colas

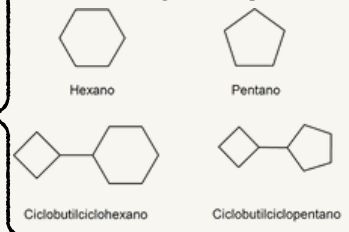
Síntesis química de plásticos, pinturas, pigmentos, explosivos, pesticidas, detergentes, perfumes y fármacos

Ejemplo

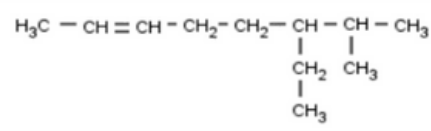
Ejemplo

- 1- Metano
- 2- Etano
- 3- Propano
- 4- Butano
- 5- pentano

Ejemplo



Ejemplo



Saturados (alcanos)		Insaturados	
<p>Butano</p>		<p>Etileno</p>	<p>Propino</p>