

TEMA: LOS HIDROCARBUROS

Como ya vimos en el primer trabajo se llama **Hidrocarburo** a todo aquel compuesto que está formado, exclusivamente, por átomos de **carbono** y de **hidrógeno**.

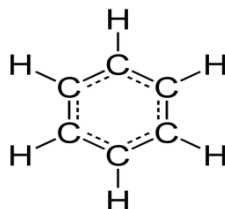
La fuente más importante de hidrocarburos es el **petróleo**. Se los utiliza, principalmente, como **combustible** y como materia prima para la obtención de otros **compuestos hidrocarbonados**.

Existen dos categorías de hidrocarburos: los **alifáticos** y los **aromáticos**.

Los hidrocarburos **alifáticos** pueden ser **saturados** o **insaturados**:

- Los **alcanos** son hidrocarburos **saturados** (poseen únicamente enlaces covalentes simples); por ejemplo, el metano (CH_4) y el etano ($\text{CH}_3\text{-CH}_3$).
- Los **alquenos** son hidrocarburos **insaturados** constituidos, como mínimo, por un enlace covalente doble; por ejemplo: el eteno o etileno ($\text{CH}_2=\text{CH}_2$).
- Los **alquinos** son hidrocarburos **insaturados** que poseen uno o más enlaces triples; por ejemplo: el etino o acetileno ($\text{CH}\equiv\text{CH}$).

Los hidrocarburos **aromáticos** están formados por un anillo de seis carbonos con enlaces dobles y simples alternados. El representante típico de este grupo es el **benceno**.



Propiedades:

Los hidrocarburos tienen puntos de fusión y de ebullición bastante bajos, que aumentan a medida que la masa molecular es mayor.

Son casi insolubles en agua, pero son solubles entre ellos en cualquier proporción.

Actividad: Luego de leer el texto realizar un mapa conceptual con los contenidos en él expresados.