

## PROPIEDADES DE LOS HIDROCARBUROS DE CADENA ABIERTA

	<u>ALCANOS</u>	<u>ALQUENOS</u>	<u>ALQUINOS</u>
<b><u>Polaridad:</u></b>	Son poco polares debido a la escasa diferencia de electronegatividad entre el carbono y el hidrógeno.	Son sustancias poco polares.	Compuestos poco polares.
<b><u>Solubilidad:</u></b>	Al ser sustancias no polares, son insolubles en agua. Pero son solubles los unos en los otros y en líquidos orgánicos como el éter, el tetracloruro de carbono, el benceno, etc.	Insolubles en agua y solubles en disolventes orgánicos apolares.	Solubles en otros hidrocarburos y en disolventes orgánicos. Insolubles en agua.
<b><u>Puntos de fusión y ebullición:</u></b>	Crece con la longitud de la cadena porque también crecen las fuerzas de Van der Waals.	Sus puntos de fusión son, un poco más altos que los de los alcanos.	Son superiores al de los alquenos.
<b><u>Estado de agregación:</u></b>	En condiciones normales, los cuatro primeros alcanos son gases, los siguientes hasta el octadecano son líquidos y en adelante son sólidos.	Los alquenos de cuatro átomos de C o menos son gases en condiciones normales. Los siguientes hasta unos dieciséis átomos de C, son líquidos. Los que tienen un número superior de C son sólidos.	Los que tienen cuatro C o menos son gases. Los siguientes son líquidos hasta unos catorce C. El resto sólidos.
<b><u>Otras características:</u></b>	Los sólidos son incoloros o blancuzcos. Los líquidos y sólidos flotan en el agua porque son menos densos que ella. Son poco reactivos porque tanto los enlaces C-H como los C-C son fuertes y poco polarizados.	Su densidad es más baja que la de los alcanos, unos 0,6 g/cm.	Su densidad es similar a la de los alquenos.