

## CICLO ALCANO: Propiedades y uso.

Los puntos de ebullición de los cicloalcanos no ramificados aumentan al aumentar el número de átomos de carbono.

Son casi totalmente insolubles en agua debido a su baja polaridad y a su incapacidad para formar enlaces con el hidrógeno.

Aparecen de forma natural en diversos petróleos.

Los terpenos, a que pertenecen una gran cantidad de hormonas como el estrógeno, el colesterol, la progesterona o la testosterona y otras como el alcanfor, suelen presentar un esqueleto policíclico.

## CICLO ALQUENOS: Propiedades y uso.

Las temperaturas de fusión son inferiores a las de los cicloalcanos con igual número de carbonos puesto que, la rigidez del doble enlace impide un empaquetamiento compacto.

Utilizados en procesos de maduración de frutas (etileno), otros como los polímeros en medicina y odontología (como materiales de relleno en las piezas dentales).

## CICLO ALQUINOS: Propiedades y uso.

Los tres primeros terminos son gases; los demás son líquidos o sólidos. A medida que aumenta el peso molecular, aumentan la densidad, el punto de fusión y el punto de ebullición.



El acetileno es la materia prima de los cauchos sintéticos, se emplea en la industria como sopleta oxiacetilénica, ya que se logran alcanzar temperaturas superiores a los  $2700^{\circ}$  centígrados; facilitando el corte de laminas metálicas y la soldadura de las mismas.