

## Acidos Carbonicos

Los acidos carbonicos se caracterizan por poseer un grupo funcional llamado (-COOH) u (-OH) carboxilo o carbonil. Tienen puntos de ebullición muy superiores que los alcoholes, cetonas o aldehidos.

Son compuestos organicos que provienen de laques, gases, acidos alifaticos, raibocarburos, acido propanico. Plasticos, lubricantes, perfumes, ceras de parafina y maquillaje e.t.c.

• Como se nombran: acido + ico.  $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{OH} = \text{acido etanoico}$

Un carbono = metano

Dos carbonos = etano

Tres carbonos = Propano

Cuatro carbonos = butano

## Ejercicios Solución.

- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH} = \text{Acido Butanoico}$
- $\text{HOOC} - \text{CH}_2 - \text{COOH} = \text{Acido Propanoico}$
- $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{COOH} = \text{Acido 2-butenoico}$
- $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{COOH} = \text{Acido 2-metil-3-pentenoico}$
- $\text{HOOC} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH} = \text{Acido Butanoico}$