Los ácidos carboxílicos constituyen un grupo de compuestos, caracterizados porque poseen un grupo funcional llamado grupo carboxilo o grupo carboxi (–COOH). En el grupo funcional carboxilo coinciden sobre el mismo carbono un grupo hidroxilo (-OH) y carbonilo (=C=O). Se puede representar como -COOH ó -CO2H.

Se caracterizan por tener el grupo "carboxilo" -COOH en el extremo de la cadena.

Se nombran anteponiendo la palabra "ácido" al nombre del hidrocarburo del que proceden y con la terminación "-oico"

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Nombre trivial** | **Nombre IUPAC** | **Estructura** | **Numero de carbonos** |
| Ácido fórmico | Ácido metanoico | HCOOH | C1:0 |
| Ácido acético | Ácido etanoico | CH3COOH | C2:0 |
| Ácido propiónico | Ácido propanoico | CH3CH2COOH | C3:0 |
| Ácido butírico | Ácido butanoico | CH3(CH2)2COOH | C4:0 |
| Ácido valérico | Ácido pentanoico | CH3(CH2)3COOH | C5:0 |
| Ácido caproico | Ácido hexanoico | CH3(CH2)4COOH | C6:0 |
| Ácido enántico | Ácido heptanoico | CH3(CH2)5COOH | C7:0 |
| Ácido caprílico | Ácido octanoico | CH3(CH2)6COOH | C8:0 |
| Ácido pelargónico | Ácido nonanoico | CH3(CH2)7COOH | C9:0 |
| Ácido cáprico | Ácido decanoico | CH3(CH2)8COOH | C10:0 |
| Ácido undecílico | Ácido undecanoico | CH3(CH2)9COOH | C11:0 |
| Ácido láurico | Ácido dodecanoico | CH3(CH2)10COOH | C12:0 |
| Ácido tridecílico | Ácido tridecanoico | CH3(CH2)11COOH | C13:0 |
| Ácido mirístico | Ácido tetradecanoico | CH3(CH2)12COOH | C14:0 |
| Ácido pentadecílico | Ácido pentadecanoico | CH3(CH2)13COOH | C15:0 |
| Ácido palmítico | Ácido hexadecanoico | CH3(CH2)14COOH | C16:0 |
| Ácido margárico | Ácido heptadecanoico | CH3(CH2)15COOH | C17:0 |
| Ácido esteárico | Ácido octadecanoico | CH3(CH2)16COOH | C18:0 |
| Ácido nonadecílico | Ácido nonadecanoico | CH3(CH2)17COOH | C19:0 |
| Ácido araquídico | Ácido eicosanoico | CH3(CH2)18COOH | C20:0 |
| Ácido heneicosílico | Ácido heneicosanoico | CH3(CH2)19COOH | C21:0 |
| Ácido behénico | Ácido docosanoico | CH3(CH2)20COOH | C22:0 |
| Ácido tricosílico | Ácido tricosanoico | CH3(CH2)21COOH | C23:0 |
| Ácido lignocérico | Ácido tetracosanoico | CH3(CH2)22COOH | C24:0 |
| Ácido pentacosílico | Ácido pentacosanoico | CH3(CH2)23COOH | C25:0 |
| Ácido cerótico | Ácido hexacosanoico | CH3(CH2)24COOH | C26:0 |
| Ácido heptacosílico | Ácido heptacosanoico | CH3(CH2)25COOH | C27:0 |
| Ácido montánico | Ácido octacosanoico | CH3(CH2)26COOH | C28:0 |
| Ácido nonacosílico | Ácido nonacosanoico | CH3(CH2)27COOH | C29:0 |
| Ácido melísico | Ácido triacontanoico | CH3(CH2)28COOH | C30:0 |
| Ácido henatriacontílico | Ácido henatriacontanoico | CH3(CH2)29COOH | C31:0 |
| Ácido laceroico | Ácido dotriacontanoico | CH3(CH2)30COOH | C32:0 |
| Ácido psílico | Ácido tritriacontanoico | CH3(CH2)31COOH | C33:0 |
| Ácido gédico | Ácido tetratriacontanoico | CH3(CH2)32COOH | C34:0 |
| Ácido ceroplástico | Ácido pentatriacontanoico | CH3(CH2)33COOH | C35:0 |
| Ácido hexatriacontílico | Ácido hexatriacontanoico | CH3(CH2)34COOH | C36:0 |