

PRINCIPAIS ÁCIDOS GRAXOS

Nomenclatura usual Saturados	Fórmula simplificada
Ácido butírico (Butanoico)	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
Ácido caproico (Hexanoico)	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_4 - \text{COOH}$
Ácido caprílico (Octanoico)	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_6 - \text{COOH}$
Ácido cáprico (Decanoico)	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_8 - \text{COOH}$
Ácido láurico (Duodecanoico)	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{10} - \text{COOH}$
Ácido mirístico (Tetradecanoico)	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{12} - \text{COOH}$
Ácido palmítico (Hexadecanoico)	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{14} - \text{COOH}$
Ácido esteárico (Octadecanoico)	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{16} - \text{COOH}$
Ácido heptadecanoico	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{15} - \text{COOH}$
Ácido araquidônico	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{18} - \text{COOH}$
Ácido behênico	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{20} - \text{COOH}$
Ácido lignocérico	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{22} - \text{COOH}$
Ácido cerótico	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{24} - \text{COOH}$
Ácido melísico (Triacontanoico)	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{28} - \text{COOH}$
Ácido untriacontanoico	$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{29} - \text{COOH}$

Nomenclatura usual Monoinsaturados	Fórmula simplificada
Ácido pamioléico (1 dupla; 9) (ácido cis-hexadec-9-enoico)	$\text{C}_{15}\text{H}_{29} - \text{COOH}$
Ácido ricinoléico (1 dupla; 9) (ácido 12-hidroxi-cis-octadec-9-enoico)	$\text{C}_{17}\text{H}_{32}(\text{OH}) - \text{COOH}$
Ácido oléico (1 dupla; 9) (ácido cis-octadec-9-enoico)	$\text{C}_{17}\text{H}_{33} - \text{COOH}$ $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_7 - \text{CH} = \text{CH} - (\text{CH}_2)_7 - \text{COOH}$
Ácido elaídico (1 dupla; 9)	$\text{C}_{19}\text{H}_{37} - \text{COOH}$
Ácido erúcico (1 dupla; 13)	$\text{C}_{21}\text{H}_{41} - \text{COOH}$

Nomenclatura usual Poliinsaturados	Fórmula simplificada
Ácido linoléico (2 duplas; 9,12)	$\text{C}_{17}\text{H}_{31} - \text{COOH}$
Ácido linolênico (3 duplas; 9,12,15)	$\text{C}_{17}\text{H}_{29} - \text{COOH}$
Ácido araquidônico (4 duplas; 5,8,11,14)	$\text{C}_{19}\text{H}_{33} - \text{COOH}$