

表表紙を開いたところ

種々の一般的な官能基の構造

一般名	官能基の構造†	名前の末尾	例
アルケン alkene (二重結合)		-エン -ene	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$ エテン (エチレン) ethene
アルキン alkyne (三重結合)	$-\text{C}\equiv\text{C}-$	-イン -yne	$\text{HC}\equiv\text{CH}$ エチン (アセチレン) ethyne
アレーン arene (芳香環)		なし	 ベンゼン benzene
ハロゲン化物 halide	 (X = F, Cl, Br, I)	なし	CH_3Cl クロロメタン chloromethane
アルコール alcohol		-オール -ol	CH_3OH メタノール methanol
エーテル ether		エーテル ether	CH_3OCH_3 ジメチルエーテル dimethyl ether
一リン酸エステル monophosphate		リン酸アルキル phosphate	$\text{CH}_3\text{OPO}_3^{2-}$ リン酸メチル methyl phosphate
アミン amine		アミン -amine	CH_3NH_2 メチルアミン methylamine
イミン imine (Schiff 塩基)		なし	$\text{CH}_3\text{C}(\text{NH})\text{CH}_3$ アセトンイミン acetone imine
ニトリル nitrile	$-\text{C}\equiv\text{N}$	ニトリル -nitrile	$\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{N}$ エタンニトリル (アセトニトリル) ethanenitrile
ニトロ nitro		なし	CH_3NO_2 ニトロメタン nitromethane
チオール thiol		チオール -thiol	CH_3SH メタンチオール methanethiol

† 特に相手の原子が示されていない結合は、分子の残りの部分に炭素あるいは水素が結合していると考えよ。

一般名	官能基の構造†	名前の末尾	例
スルフィド sulfide		スルフィド sulfide	CH_3SCH_3 ジメチルスルフィド dimethyl sulfide
ジスルフィド disulfide		ジスルフィド disulfide	CH_3SSCH_3 ジメチルジスルフィド dimethyl disulfide
カルボニル carbonyl			
アルデヒド aldehyde		-アール -al	CH_3CHO エタナール (アセトアルデヒド) ethanal
ケトン ketone		-オン -one	$\text{CH}_3\text{COCCH}_3$ プロパノン (アセトン) propanone
カルボン酸 carboxylic acid		-酸 -oic acid	CH_3COOH エタン酸 (酢酸) ethanoic acid
エステル ester		-酸アルキル -oate	$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ エタン酸メチル (酢酸メチル) methyl ethanoate
アミド amide		-アミド -amide	CH_3CONH_2 エタンアミド (アセトアミド) ethanamide
酸無水物 acid anhydride		-酸無水物 -oic anhydride	$\text{CH}_3\text{COCOCCH}_3$ エタン酸無水物 (無水酢酸) ethanoic anhydride
酸塩化物 acid chloride		塩化-オイル -oyl chloride	CH_3COCl 塩化エタノイル (塩化アセチル) ethanoyl chloride