

**TABELLA 1** I gruppi funzionali più comuni

Struttura generica	Nome del gruppo funzionale	Classe
RX (X = F, Cl, Br, I)	Alo	Alogenuro alchilico (1°, 2°, 3°)
$\begin{array}{c} \text{(H)R} \\ \diagdown \\ \text{C}=\text{C}-\text{X} \\ \diagup \\ \text{(H)R} \\   \\ \text{(H)R} \end{array}$	Alo	Alogenuro vinilico
ArX	Alo	Alogenuro arilico
ROH	Idrossi	Alcol
ArOH	Idrossi	Fenolo
ROR'	Alcossi	Etere
ArOR	Arilossi o alcossi	Aril etere
ArOAr	Arilossi	Diaril etere
RN[R'(H)] <sub>2</sub>	Ammino	Ammina (1 <sup>a</sup> , 2 <sup>a</sup> , 3 <sup>a</sup> )
RN <sup>+</sup> [R'(H)] <sub>3</sub>	Ammino	Ione amminio (1°, 2°, 3°, 4°) [ione alchilammonio (1°, 2°, 3°, 4°)]
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{(H)RC} \\   \\ \text{H} \end{array}$	Formile (oxo), acile*	Aldeide
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{RC} \\   \\ \text{R}' \end{array}$	Cheto (oxo), acile*	Chetone
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{(H)RC} \\   \\ \text{OH} \end{array}$	Carbossile*	Acido carbossilico
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{(H)RC} \\   \\ \text{O}^- \end{array}$	Carbossilato*	Carbossilato (anione)
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{(H)RC} \\   \\ \text{O}-\text{R}' \end{array}$	Carboalcossi*	Estere carbossilato
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{(H)RC} \\   \\ \text{X} \end{array}$	Aloformile*	Alogenuro di un acido
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{(H)RC} \\   \\ \text{N} \\ / \quad \backslash \\ \text{R}'(\text{H}) \quad \text{R}''(\text{H}) \end{array}$	Carbamoile*	Ammide (1 <sup>a</sup> , 2 <sup>a</sup> , 3 <sup>a</sup> )
[(H)R] <sub>2</sub> C=NR'(H)	Immino	Immina
RNC	Ciano	Nitrile
RNO <sub>2</sub>	Nitro	Nitro composto

\* Tutti questi gruppi funzionali hanno un carbonile.

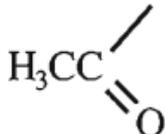
**TABELLA 2** Suffissi dei gruppi funzionali

Struttura generica	Suffisso del gruppo funzionale	Composto particolare	
		Formula	Nome
$[R(H)_4N]^+$	ione amminio (ione ammonio)	$CH_3NH_3^+$	Ione metanamminio (ione metilammonio)
$RC-\overset{\overset{O}{\parallel}}{O}-O^-$	-oato (ione)*	$CH_3CH_2CH_2CO_2^-$	Butanoato (ione)
$RC-\overset{\overset{O}{\parallel}}{O}-OR'$	-oato* (con il nome di R' che segue come parola separata)	$CH_3CH_2CH_2CO_2CH_3$	Butanoato di metile
$RC-\overset{\overset{O}{\parallel}}{O}-OH$	acido -oico*	$CH_3CH_2CH_2CO_2H$	Acido butanoico
$RC-\overset{\overset{O}{\parallel}}{O}-X$ (X = alogeno)	alogenuro di -oile*	$CH_3CH_2CH_2COCl$	Cloruro di butanoile
$RC-\overset{\overset{O}{\parallel}}{O}-NR'_2$	-ammide*	$CH_3CH_2CH_2CONHCH_3$	<i>N</i> -metilbutanammide**
$RC\equiv N$	-onitrile*	$CH_3CH_2CH_2CN$	Butanonitrile
$RC-\overset{\overset{O}{\parallel}}{O}-H$	-ale*	$CH_3CH_2CH_2CHO$	Butanale
$RCR'\overset{\overset{O}{\parallel}}{O}$	-one	$CH_3CH_2COCH_3$	2-Butanone
$ROH$	-olo	$CH_3CH_2CH(OH)CH_3$	2-Butanolo
$RNH_2$	-ammina	$CH_3CH_2CH_2CH_2NH_2$	Butanammia (butilammia)

\* L'atomo di carbonio del gruppo funzionale definisce il carbonio numero 1 (C-1) della catena.

\*\* L'«N» indica che il sostituito metilico è legato all'azoto.

**TABELLA 3** Nomi comuni di alcuni composti organici contenenti uno o due atomi di carbonio

Struttura	Nome sistematico	Nome comune
$\text{HCOO}_2^-$ *	Metanoato	Formiato
$\text{HCO}_2\text{H}$	Acido metanoico	Acido formico
$\text{HCOCl}$	Cloruro di metanoile	Cloruro di formile
$\text{HCONH}_2$	Metanammide	Formammide
$\text{H}_2\text{CO}$	Metanale	Formaldeide
$\text{CH}_3\text{CO}_2^-$ *	Etanoato	Acetato (acetossi)
$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$	Acido etanoico	Acido acetico
$\text{CH}_3\text{COCl}$	Cloruro di etanoile	Cloruro di acetile
$\text{CH}_3\text{CONH}_2$	Etanammide	Acetammide
$\text{CH}_3\text{CN}$	Etanonitrile	Acetonitrile
$\text{CH}_3\text{CHO}$	Etanale	Acetaldeide
	1-Oxoetile (gruppo)	Acetile (gruppo)

\* I gruppi formiato, acetato e i loro analoghi possono anche esistere come gruppi privi di carica legati con legami covalenti a frammenti organici, per esempio negli esteri.