

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)] ₂	Ammino	Ammina (1 ^a , 2 ^a , 3 ^a)
RN ⁺ [R'(H)] ₃	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 ^a , 2 ^a , 3 ^a)
[(H)R] ₂ C=NR'(H)	Immino	Immina
RNC	Ciano	Nitrile
RNO ₂	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)
$\begin{array}{c} RC-O^- \\ \\ O \end{array}$	-oato (ione)*	$CH_3CH_2CH_2CO_2^-$	Butanoato (ione)
$\begin{array}{c} RC-OR' \\ \\ O \end{array}$	-oato* (con il nome di R' che segue come parola separata)	$CH_3CH_2CH_2CO_2CH_3$	Butanoato di metile
$\begin{array}{c} RC-OH \\ \\ O \end{array}$	acido -oico*	$CH_3CH_2CH_2CO_2H$	Acido butanoico
$\begin{array}{c} RC-X \\ \\ O \end{array}$ (X = alogeno)	alogenuro di -oile*	$CH_3CH_2CH_2COCl$	Cloruro di butanoile
$\begin{array}{c} RC-NR'_2 \\ \\ O \end{array}$	-ammide*	$CH_3CH_2CH_2CONHCH_3$	<i>N</i> -metilbutanammide**
$RC \equiv N$	-onitrile*	$CH_3CH_2CH_2CN$	Butanonitrile
$\begin{array}{c} RC-H \\ \\ O \end{array}$	-ale*	$CH_3CH_2CH_2CHO$	Butanale
$\begin{array}{c} RCR' \\ \\ O \end{array}$	-one	$CH_3CH_2COCH_3$	2-Butanone
ROH	-olo	$CH_3CH_2CH(OH)CH_3$	2-Butanolo
RNH_2	-ammina	$CH_3CH_2CH_2CH_2NH_2$	Butanammina (butilammina)

* 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
HCO_2H	Acido metanoico	Acido formico
HCOCl	Cloruro di metanoile	Cloruro di formile
HCONH_2	Metanammide	Formammide
H_2CO	Metanale	Formaldeide
$\text{CH}_3\text{CO}_2^-^*$	Etanoato	Acetato (acetossi)
$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$	Acido etanoico	Acido acetico
CH_3COCl	Cloruro di etanoile	Cloruro di acetile
CH_3CONH_2	Etanammide	Acetammide
CH_3CN	Etanonitrile	Acetonitrile
CH_3CHO	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.