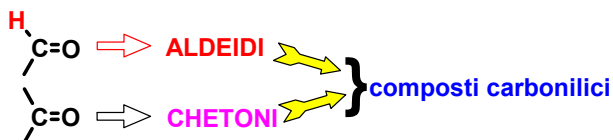


COMPOSTI CON GRUPPO FUNZIONALE CONTENENTE IL C

- ➡ Il C **FA PARTE** del gruppo funzionale
- ➡ Il C **FA PARTE** della catena principale
- ➡ Al **C DEL GRUPPO FUNZIONALE SPETTA IL NUMERO 1** (o il numero più basso, se non si trova all'estremità della catena)

COMPOSTI CARBONILICI

Gruppo funzionale: $\text{C}=\text{O} \Rightarrow$ carbonile



REGOLA.

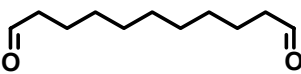
Le **aldeidi** prendono il nome aggiungendo la desinenza **"-ale"** al nome dell'idrocarburo corrispondente (*nomenclatura sostitutiva*).

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(=\text{O})\text{H}$
 pentan**ale**


$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3\text{CH}-\text{CH}_2\text{C}(=\text{O})\text{H} \\ 1 \end{array}$
 3-metilbutan**ale**


$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(=\text{O})\text{H}$
 4**es**enale

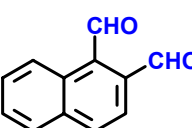
$\text{OHC}(\text{CH}_2)_9\text{CHO} =$

 undecan**diale**

$\text{OHC}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$
 2**es**endiale

Quando il gruppo aldeidico è legato ad un anello, non può farne parte: di conseguenza il nome si forma aggiungendo la desinenza **"-carbaldeide"** al nome dell'idrocarburo ciclico.

CHO

 ciclopentan**carbaldeide**

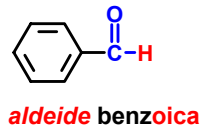
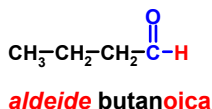
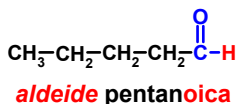
CHO

 benzen**carbaldeide**
 benzaldeide(*)

CHO

 1,2-naftalendi**carbaldeide**

(*) nome corrente accettato

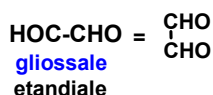
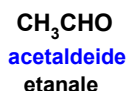
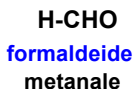
Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

Il nome si può costruire anche con la parola "aldeide", seguita dal nome dell'idro-carburo corrispondente, completato con la desinenza "-oica" (**nomenclatura radicefunzionale**).



Se il gruppo aldeidico non è il gruppo funzionale principale, viene indicato con il prefisso "formile-".

Per i composti di uso più frequente viene mantenuto anche il nome corrente.

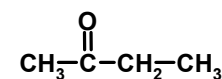


REGOLA

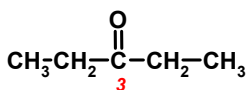
Il nome dei **chetoni** si costruisce aggiungendo la desinenza "-one" al nome dell'idrocarburo corrispondente (**nomenclatura sostitutiva**).

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

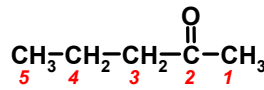
Se necessario, la posizione del carbonile nella catena principale deve essere indicata con un numero (*il più basso possibile*).



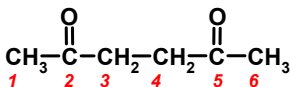
butanone
(la posizione del carbonile è univoca)



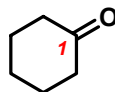
3-pentanone



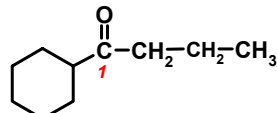
2-pentanone



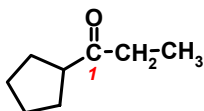
2,5-esandione



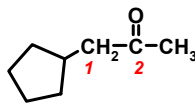
cicloesanoone



1-cicloesil-1-butanone



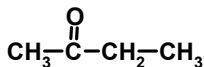
1-ciclopentil-1-propanone



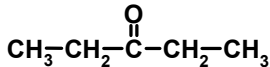
1-ciclopentil-2-propanone

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

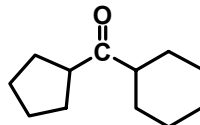
Si può usare anche la **nomenclatura radicofunzionale**, indicando i due gruppi legati al carbonile, in ordine alfabetico, come parole separate, seguiti dalla parola "**chetone**"



etil metil **chetone**

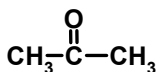


dietil **chetone**

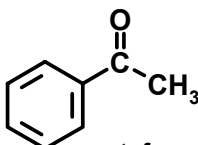


ciclopentil cicloesil **chetone**

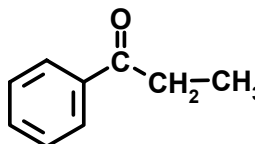
Alcuni nomi correnti sono ancora accettati:



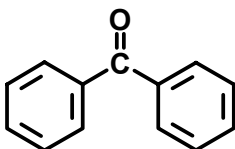
acetone(*)
propanone
dimetil chetone



acetofenone(*)
feniletanone
fenil metil chetone



propiofenone(*)
1-fenil-1-propanone
etil fenil chetone



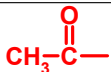
benzofenone(*)
difenil chetone

(*) nome corrente accettato

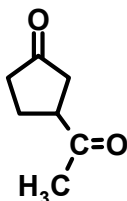
Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

Quando il carbonile non è il gruppo funzionale principale, viene indicato con il prefisso "**osso-**".

Il gruppo



come sostituito si chiama "**acetile**"



3-**acetil**ciclopentanone

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris



COMPOSTI POLIFUNZIONALI

Se in una molecola sono presenti più gruppi funzionali, **UNO SOLO** viene scelto come gruppo funzionale ai fini del nome. Tutti gli altri vanno indicati come *sostituenti*, utilizzando i prefissi, in ordine alfabetico e, se necessario, i prefissi moltiplicativi.

La scelta del gruppo funzionale si effettua secondo il seguente ordine decrescente:

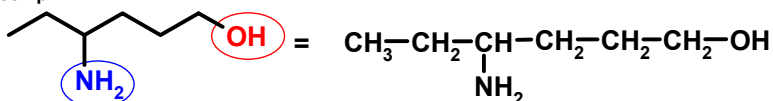


Gli alogeni ed il gruppo nitro sono sempre sostituenti.

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

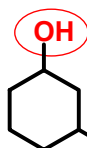


Esempi:



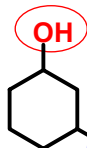
⇒ Gruppo funzionale: -OH

⇒ 4-ammino-1-esanolo



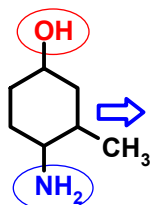
⇒ Gruppo funzionale: -OH

⇒ 3-amminometilcicloesanololo



⇒ Gruppo funzionale: -OH

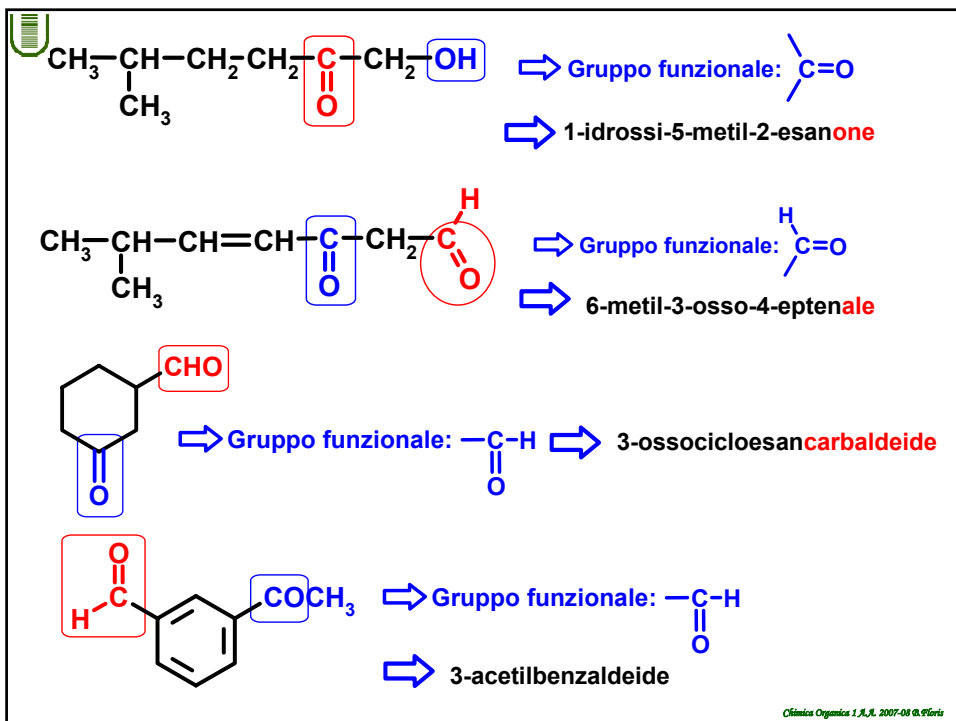
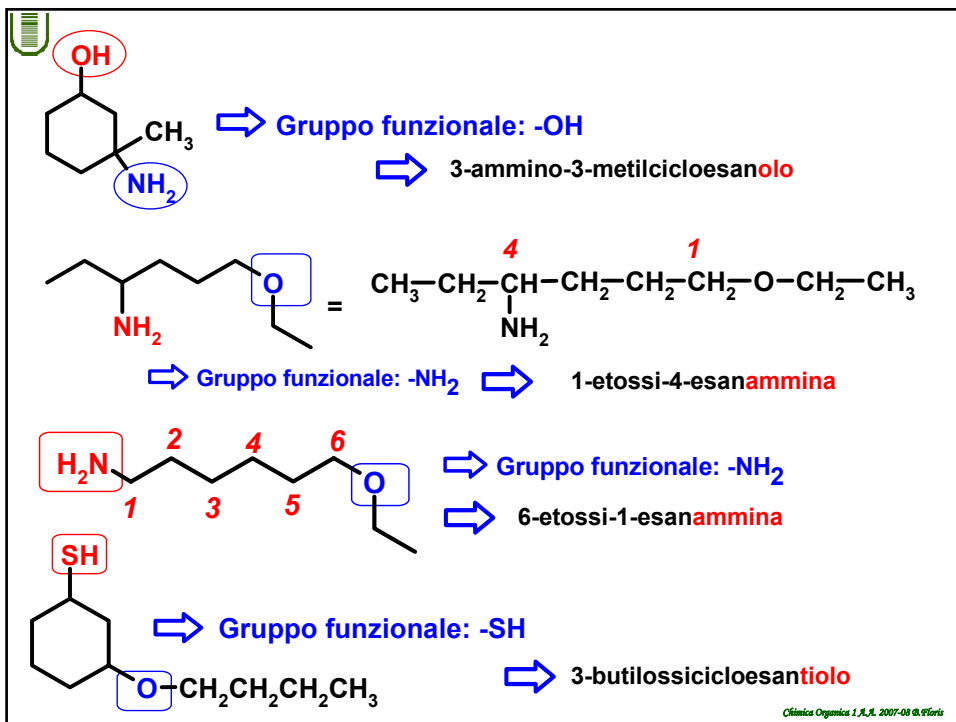
⇒ 3-metilamminocicloesanololo

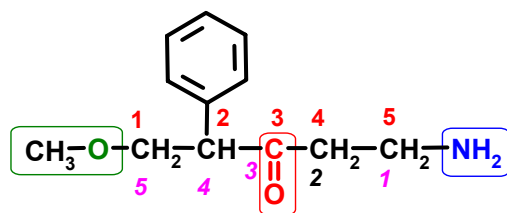


⇒ Gruppo funzionale: -OH

⇒ 4-ammino-3-metilcicloesanololo

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris





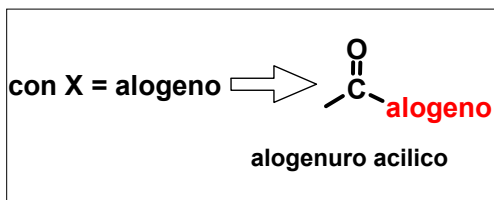
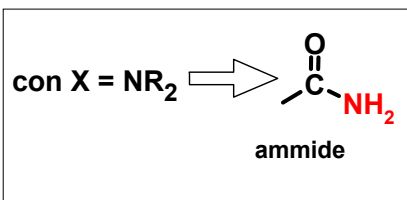
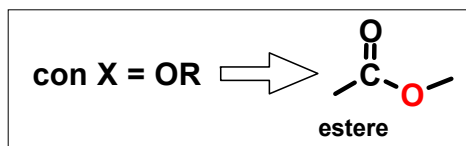
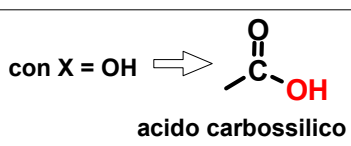
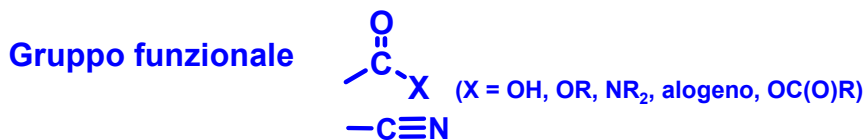
⇒ Gruppo funzionale: $\text{C}=\text{O}$

⇒ 5-ammino-2-fenil-1-metossi-3-pentanone

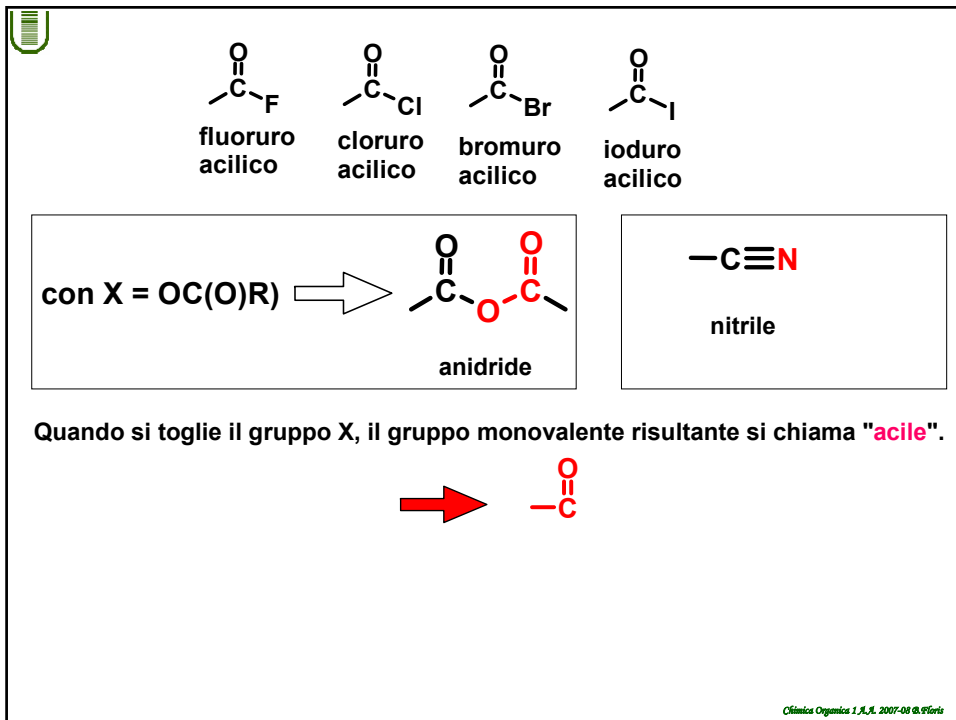
Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

COMPOSTI ACILICI

Quando una valenza del carbonile è scambiata con un atomo X, diverso da C e H, si parla di "composti acilici".



Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris



REGOLA GENERALE
 Il nome viene costruito aggiungendo la desinenza specifica del gruppo funzionale **al nome dell'idrocarburo** corrispondente.

Classe	Gruppo funzionale	Desinenza	Prefisso
Acidi carbossilici	$-\text{CO}_2\text{H}$	acido -oico	carbossi-
Sali degli acidi carbossilici	$-\text{CO}_2\text{M}$	-oato di (metallo)	metallo carbossilato-
Esteri	$-\text{CO}_2\text{R}'$	-oato di (alchile)	alcossicarbonil-
Alogenuri acilici	$-\text{C(O)X}$	alogenuro di -oile	alogenocarbonil alogenoformil (*)
Anidridi	$-\text{C(O)O(O)C-}$	anidride -oica	_____
Ammidi	$-\text{C(O)NH}_2$	-ammide	carbammoil-
Nitrili	$-\text{CN}$	-nitrile	ciano-

(*) $-\text{C(O)F}$, fluorocarbonil o fluoroformil; $-\text{C(O)Cl}$, clorocarbonil o cloroformil; $-\text{C(O)Br}$, bromocarbonil o bromoformil; $-\text{C(O)I}$, iodocarbonil o iodoformil

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

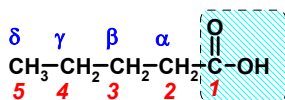


La posizione adiacente ad un qualsiasi gruppo funzionale può essere indicata con α ; allontanandosi dal gruppo funzionale, le posizioni si indicano con le lettere greche successive (β , γ , δ , ϵ , ecc.).

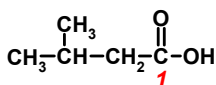


Quando il gruppo funzionale è direttamente legato ad un anello, non ne fa parte e deve perciò essere nominato esplicitamente.

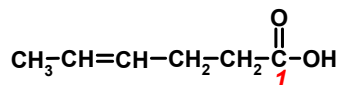
ACIDI CARBOSSILICI



acido pentanoico

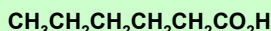


acido 3-metilbutanoico

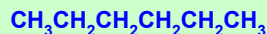


acido 4-esenoico

Notare la differenza:



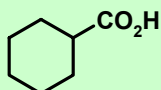
idrocarburo genitore:



tutti gli atomi di C sono considerati



acido esanoico



idrocarburo genitore:

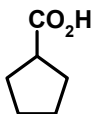


il C del carbossile non è considerato

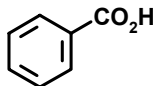


acido cicloesancarbossilico

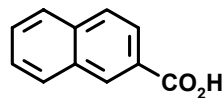
Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris



acido
ciclopentancarbossilico



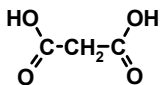
acido benzencarbossilico
acido benzoico (*)



acido
2-naftalencarbossilico
acido 2-naftoico (*)

(*) nome corrente mantenuto

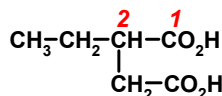
Se in una molecola i gruppi carbossilici sono due, *entrambi devono far parte della catena principale, di cui costituiscono le estremità.*



acido propan di oico



acido pentan di oico



acido 2-etilbutan di oico

Se i gruppi carbossilici sono più di due, non possono appartenere tutti alla catena principale e **vanno considerati TUTTI come sostituenti.**



1,2,4-tricarbossibutano

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris



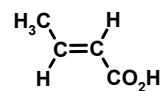
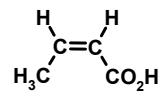
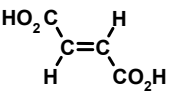
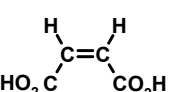
Acidi Monocarbossilici	Nome sistematico	Nome corrente
H-CO ₂ H	acido metanoico	acido formico
CH ₃ CO ₂ H	acido etanoico	acido acetico
CH ₃ CH ₂ CO ₂ H	acido propanoico	acido propionico
CH ₃ CH ₂ CH ₂ CO ₂ H	acido butanoico	acido butirrico
CH ₃ (CH ₂) ₃ CO ₂ H	acido pentanoico	acido valerico
(CH ₃) ₃ CCO ₂ H	acido 2,2-dimetilpropanoico	acido pivalico
CH ₃ (CH ₂) ₁₀ CO ₂ H	acido dodecanoico	acido laurico
CH ₃ (CH ₂) ₁₂ CO ₂ H	acido tetradecanoico	acido miristico
CH ₃ (CH ₂) ₁₄ CO ₂ H	acido esadecanoico	acido palmitico
CH ₃ (CH ₂) ₁₆ CO ₂ H	acido ottadecanoico	acido stearico

Chimica Organica 1 A.A. 2007-08 B. Floris

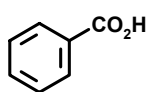
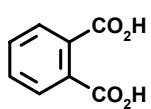
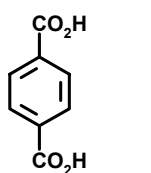


Acidi Bicarbossilici	Nome sistematico	Nome corrente
HO ₂ CCO ₂ H	acido etandioico	acido ossalico
HO ₂ CCH ₂ CO ₂ H	acido propandioico	acido malonico
HO ₂ C(CH ₂) ₂ CO ₂ H	acido butandioico	acido succinico
HO ₂ C(CH ₂) ₃ CO ₂ H	acido pentandioico	acido glutarico
HO ₂ C(CH ₂) ₄ CO ₂ H	acido esandioico	acido adipico
HO ₂ C(CH ₂) ₅ CO ₂ H	acido eptandioico	acido pimelico
HO ₂ C(CH ₂) ₆ CO ₂ H	acido ottandioico	acido suberico
HO ₂ C(CH ₂) ₇ CO ₂ H	acido nonandioico	acido azelaico
HO ₂ C(CH ₂) ₈ CO ₂ H	acido decandioico	acido sebacico

Chimica Organica 1 A.A. 2007-08 B. Floris

Acidi Insaturi	Nome sistematico	Nome corrente
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CO}_2\text{H}$	acido propenoico	acido acrilico
$\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CO}_2\text{H}$	acido propinoico	acido propiolico
	acido <i>trans</i> -2-butenoico	acido crotonico
	acido <i>cis</i> -2-butenoico	acido isocrotonico
	acido <i>trans</i> -butendioico	acido fumarico
	acido <i>cis</i> -butendioico	acido maleico

Clínica Orgánica 1, A, N. 2007-08 B. Floris

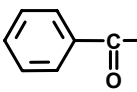
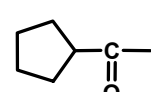
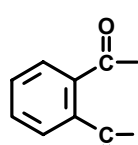
Acidi Carbociclici	Nome sistematico	Nome corrente
	acido benzencarbossilico	acido benzoico
	acido 1,2-benzendicarbossilico	acido ftalico
	acido 1,4-benzendicarbossilico	acido tereftalico

Clínica Orgánica 1, A, N. 2007-08 B. Floris

Idrossiacidi	Nome sistematico	Nome corrente
$\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{H}$	acido idrossietanoico	acido glicolico
$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{OH} \end{array}$	acido 2-idrossipropanoico	acido lattico
$\begin{array}{c} \text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{OH} \end{array}$	acido 2,3-diidrossipropanoico	acido glicerico
$\begin{array}{c} \text{HO}_2\text{C}-\text{CH}-\text{CH}-\text{CO}_2\text{H} \\ \quad \\ \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$	acido 2,3-diidrossibutandioico	acido tartarico
Acidi con un carbonile	Nome sistematico	Nome corrente
$\text{OHC}-\text{CO}_2\text{H}$	acido formilmetanoico	acido gliossalico
$\text{CH}_3\text{COCO}_2\text{H}$	acido 2-ossopropanoico	acido piruvico
$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CO}_2\text{H}$	acido 3-ossobutanoico	acido acetoacetico

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

REGOLA
*I gruppi acilici si chiamano sostituendo la desinenza "-oico" con "-oil-" o la desinenza "-carbossilico" con "-carbonil-".
 In molti casi il nome corrente è mantenuto.*

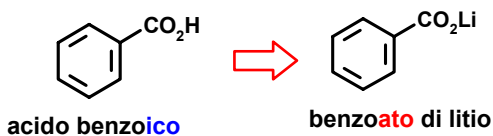
$\begin{array}{c} \text{H}-\text{C}- \\ \\ \text{O} \end{array}$ metano oil formil(*)	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}- \\ \\ \text{O} \end{array}$ etano oil acetil(*)	 benzene carbonil benzoil(*)	 ciclopentano carbonil
$\begin{array}{c} -\text{C}-\text{C}- \\ \quad \\ \text{O} \quad \text{O} \end{array}$ etano oil ossalil(*)	$\text{HO}_2\text{C}-\text{C}- \\ \\ \text{O} \end{array}$ ossalo(*)	 ftaloil(*)	

(*) Nome corrente accettato

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

SALI DEGLI ACIDI CARBOSSILICI

REGOLA. I sali degli acidi carbossilici si chiamano come qualsiasi sale, citando prima l'anione e poi il catione, separati dalla preposizione del complemento di specificazione "di". La desinenza dell'anione si ottiene cambiando "-ico" dell'acido in "-ato".



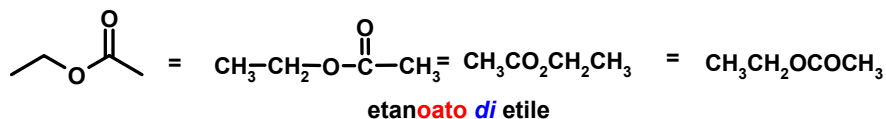
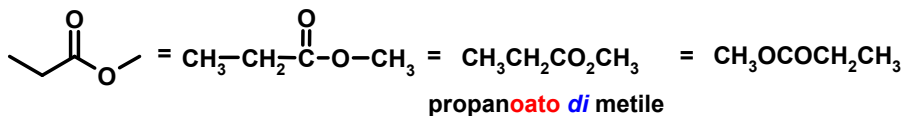
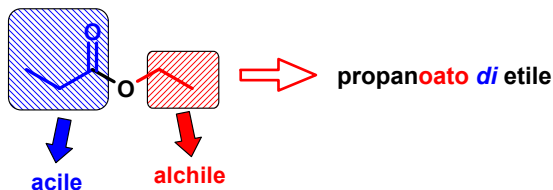
Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

ESTERI


Se il gruppo $-\text{CO}_2\text{R}'$ ($-\text{CO}_2\text{Ar}'$) è legato ad un anello, si indica con la desinenza "-carbossilato".




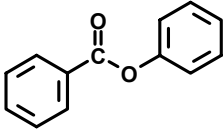
(*) Nome corrente accettato



Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

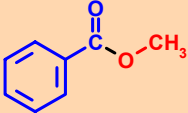
 CO_2CH_3
cicloesancarbossilato di metile

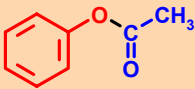
 $\text{CO}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$
benzenicarbossilato di isopropile
 benzoato di isopropile (*)

 $\text{C}(=\text{O})\text{OC}_6\text{H}_5$
benzenicarbossilato di fenile
 benzoato di fenile (*)

(*) Nome corrente accettato

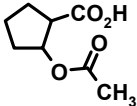
notare la differenza:


benzoato di metile



acetato di fenile

Quando il gruppo estereo va citato come sostituente, nel caso di RO-C(O)- si usa il prefisso "alchilossicarbonile-" e nel caso di ArO-C(O)- "arilossicarbonile-". Per il gruppo $\text{CH}_3\text{C(O)O-}$ viene mantenuto (e preferito) il prefisso "acetossi-"

$\text{CH}_3\text{C}(=\text{O})\text{O-}$ \Rightarrow **acetossi-**


acido 2-acetossiciclopentanocarbossilico

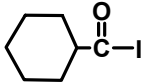
Chimica Organica 1, A, N. 2007-08 B. Floris


 **ALOGENURI ACILICI**

Se il gruppo -C(O)X è legato ad un anello, si indica con la desinenza "**-carbonile**"

$\text{CH}_3\text{C}(=\text{O})\text{Cl}$
cloruro di etanoile
 cloruro di acetile (*)

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(=\text{O})\text{Br}$
bromuro di butanoile



 $\text{C}(=\text{O})\text{I}$
ioduro di cicloesancarboneile

 COCl
cloruro di benzenarbonile
 cloruro di benzoile (*)

$\text{Cl-C}(=\text{O})\text{-CH}_2\text{-C}(=\text{O})\text{-Cl}$
dicloruro di propanoile
 dicloruro di malonile (*)

(*) Nome corrente accettato

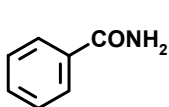
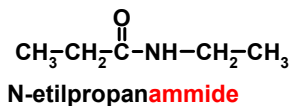
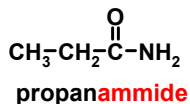
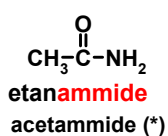
$\text{HO-C}(=\text{O})\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{-C}(=\text{O})\text{-Br}$
 (1, 2, 3, 4, 5)
acido 3-bromocarbonilpentanoico

 COCl
 CO_2H
acido m-bromocarbonilbenzenocarbossilico

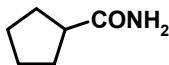
Chimica Organica 1, A, N. 2007-08 B. Floris

AMMIDI

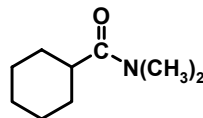
Se il gruppo $-CONH_2$ è legato ad un anello, si indica con la desinenza **"-carbossiammide"**.



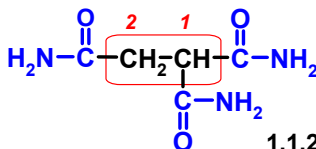
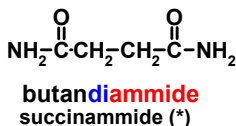
benzen**carbossiammide**
benzammide (*)



ciclopentan**carbossiammide**



N,N-dimetilcicloesanc**carbossiammide**

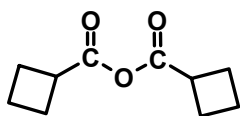
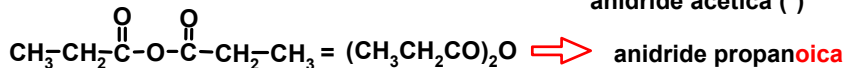
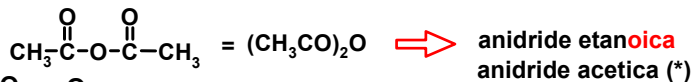


(*) Nome corrente accettato

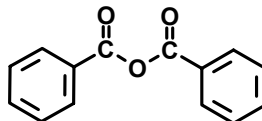
Chimica Organica 1, A, N. 2007-08 B. Floris

ANIDRIDI

Se il gruppo funzionale dell'anidride è legato ad un anello, si indica con la desinenza **"-carbossilica"**.



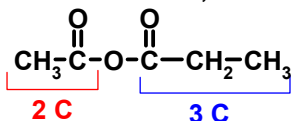
anidride ciclobutan**carbossilica**



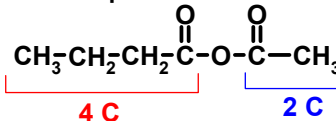
anidride benzen**carbossilica**
anidride benzoica (*)

(*) Nome corrente accettato

Se gli acili sono diversi, si elencano i nomi corrispondenti in ordine alfabetico

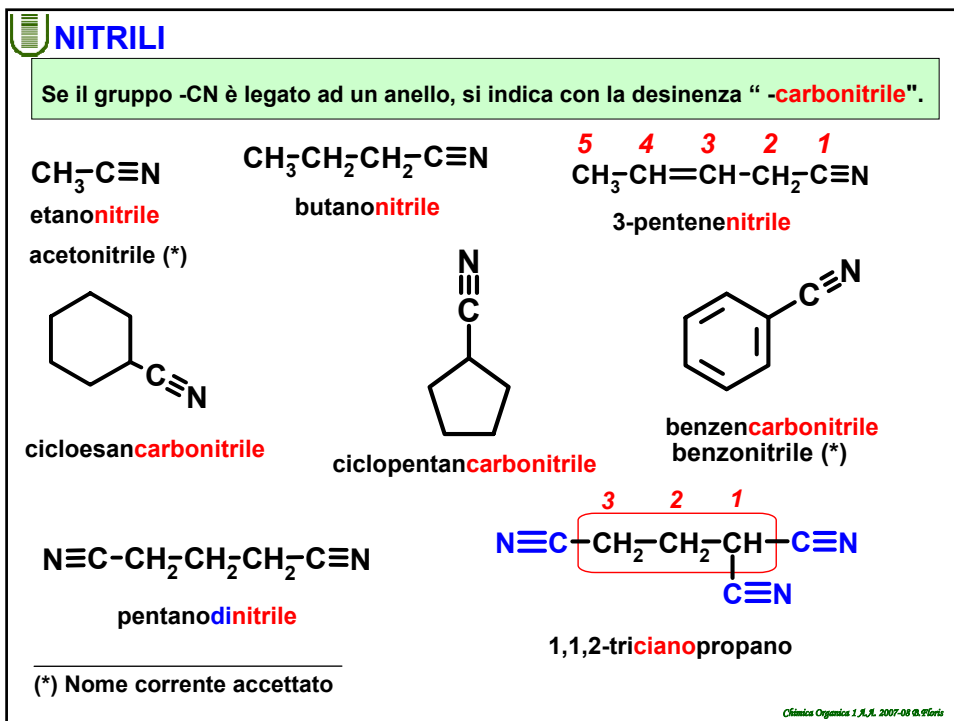
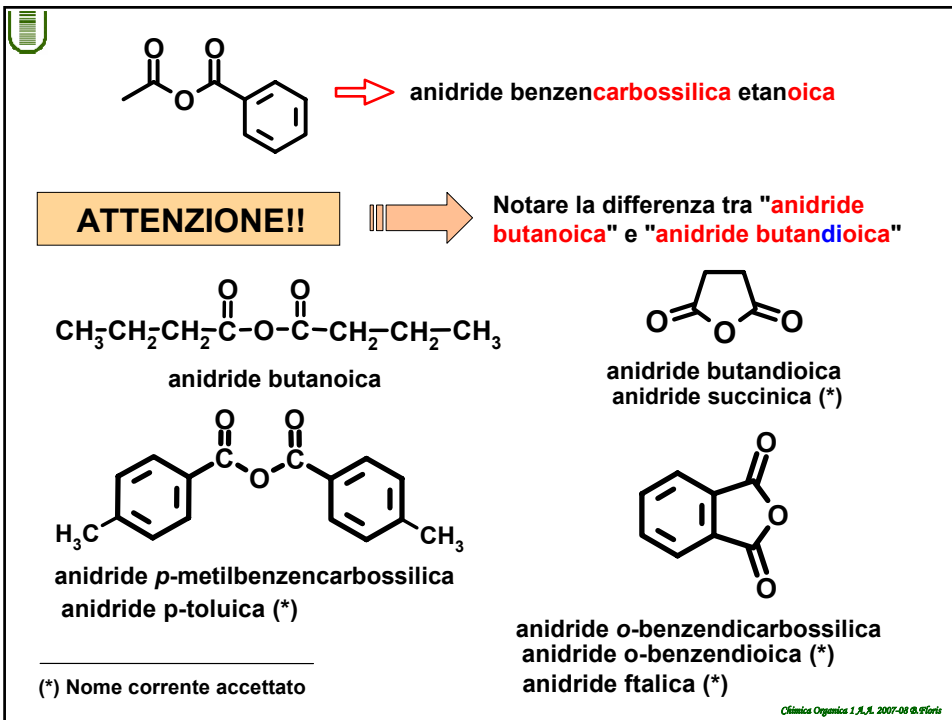


anidride etanoica propanoica



anidride butanoica etanoica

Chimica Organica 1, A, N. 2007-08 B. Floris





COMPOSTI POLIFUNZIONALI

Se in una molecola sono presenti più gruppi funzionali, **UNO SOLO** viene scelto come gruppo funzionale ai fini del nome. Tutti gli altri vanno indicati come *sostituenti*, utilizzando i prefissi, in ordine alfabetico e, se necessario, i prefissi moltiplicativi.

La scelta del gruppo funzionale si effettua secondo il seguente ordine decrescente:



Sali di -onio
Acidi carbossilici (acidi solfonici)
Derivati degli acidi carbossilici: sali
esteri
alogenuri acilici
ammidi
nitrili

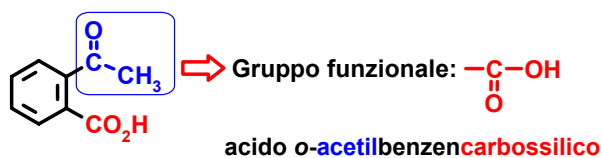
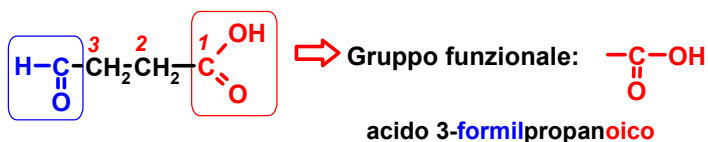
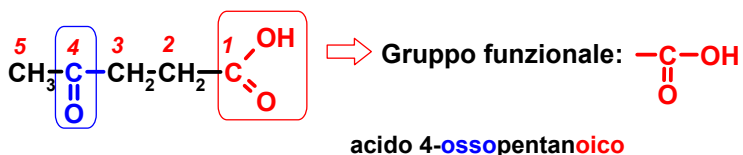
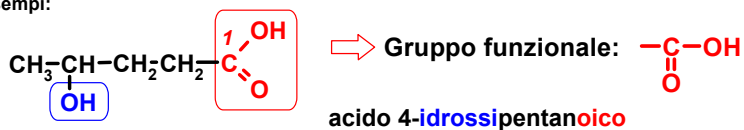
Aldeidi
Chetoni
Alcooli, Fenoli (Tioli)
Ammine
Eteri (Solfuri)

Gli alogeni ed il gruppo nitro sono sempre sostituenti.

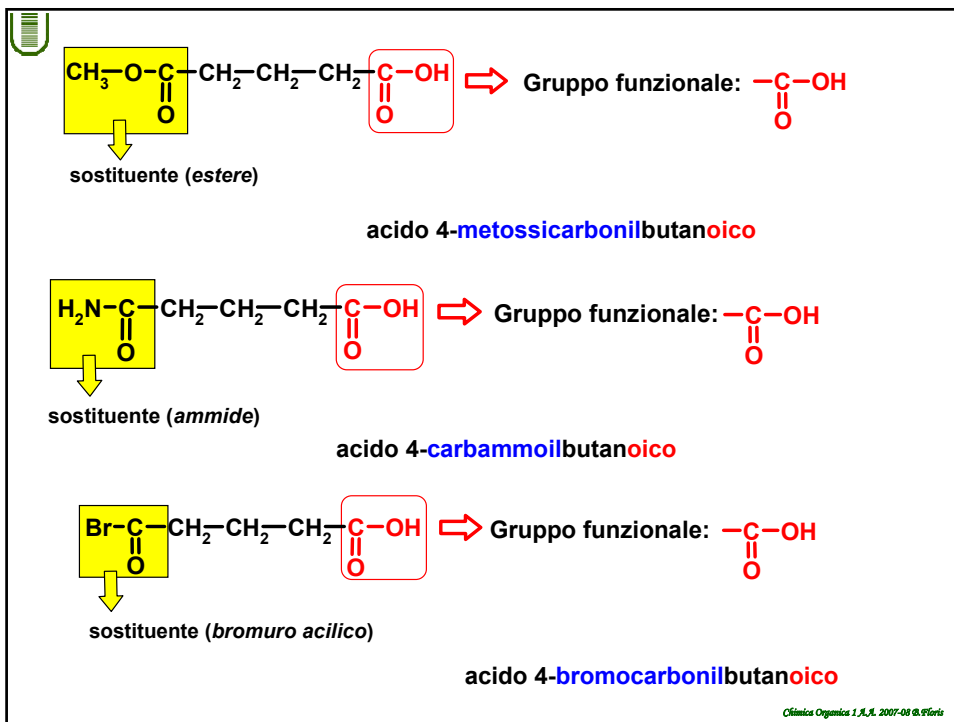
Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris




Esempi:



Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris



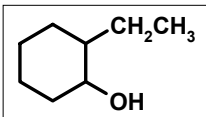


GUIDA ALLA COSTRUZIONE DEL NOME

- 1** Si individua il gruppo caratteristico, da usare come gruppo funzionale. Solo un tipo di gruppo può essere usato come desinenza o come nome di classe funzionale. Tutti i gruppi non citati in tal modo vanno considerati come sostituenti ed indicati con i prefissi corrispondenti.
- 2** Si individua la struttura di base (catena principale o anello).
- 3** Si dà il nome alla struttura di base ed al gruppo principale.
- 4** Si effettuano le eventuali modificazioni sottrattive, se sono presenti insaturazioni.
- 5** Si individuano i sostituenti, si indicano con i rispettivi prefissi, in ordine alfabetico e con i numeri delle posizioni che occupano nella struttura di base.
- 6** Si aggiungono gli eventuali prefissi moltiplicativi.
- 7** Si mettono insieme i nomi di: sostituenti, struttura di base e gruppo funzionale, ottenendo il nome completo.

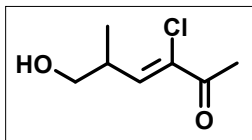
Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	
Gruppo funzionale	-OH	-olo
Idrocarburo genitore	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	propano
Idrocarburo genitore + gruppo funzionale	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	1-propanolo
	$\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	
Gruppo funzionale	-OH	-olo
Idrocarburo genitore	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	propano
Idrocarburo genitore + due gruppi funzionali	$\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	1,2-propandiolo
	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C-CH}_3 \end{array}$	
Gruppo funzionale	C=O	-one
Idrocarburo genitore	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	pentano
Idrocarburo genitore + gruppo funzionale	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$	2-pentanone
Sostituente	-OH	idrossi-
Nome completo	$\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C(=O)-CH}_3$	5-idrossi-2-pentanone

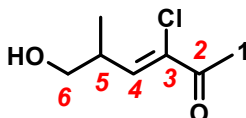
Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris

	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_2=\text{CH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_3 \end{array}$	
Gruppo funzionale	-OH	-olo
Idrocarburo genitore	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	esano
Idrocarburo genitore + gruppo funzionale	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(OH)-CH}_2\text{-CH}_3$	3-esanolo
Modificazione sottrattiva	- 2H	-ene
Nome completo	$\text{CH}_2=\text{CH-CH}_2\text{-CH(OH)-CH}_2\text{-CH}_3$	5-esen-3-olo
		
Gruppo funzionale	-OH	-olo
Idrocarburo genitore		cicloesano
Sostituente	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-}$	etil-
Nome completo		2-etil-1-cicloesano

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris



Gruppo funzionale	CO	-one
Idrocarburo genitore	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃	esano
Idrocarburo genitore + gruppo funzionale	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ COCH ₃	2-esanone
Modificazione sottrattiva	C-C=C-C-CO-C	2-esenone
Sostituenti	Cl OH CH ₃	cloro- idrossi- metil-



nome completo: 3-cloro-6-idrossi-5-metil-3-esen-2-one

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris



GUIDA ALLA COSTRUZIONE DELLA FORMULA

Per scrivere una formula a partire dal nome è opportuno usare il seguente procedimento generale.

- 1** Il nome si scompone da destra a sinistra: la desinenza indica il gruppo funzionale principale ed il numero che eventualmente la preceda dà la posizione del gruppo funzionale nella struttura di base (catena principale o anello).
- 2** La radice prima della desinenza indica il numero di atomi di carbonio della catena principale (o dell'anello)
- 3** I prefissi (eventualmente preceduti da un numero) prima della radice indicano i sostituenti sulla catena principale (o sull'anello), con la posizione relativa.

acido 5-cicloesil-3-cloro-6-idrossi-5-metil-3-eptenoico

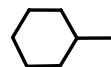
Gruppo funzionale:	acido -oico		-CO ₂ H
Composto base:	ept-		C-C-C-C-C-C-C
Altra desinenza:	-en-		C-C-C=C-C-C-C

Chimica Organica 1, A.A. 2007-08 B. Floris



Sostituenti:

cicloesil-, in posizione 5



cloro-, in posizione 3

Cl-

idrossi-, in posizione 6

HO-

metil-, in posizione 5

CH₃-

Formula:

