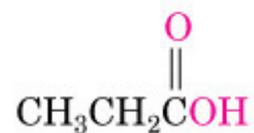
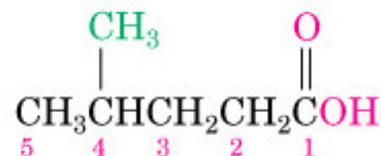


Acidi carbossilici: nomenclatura

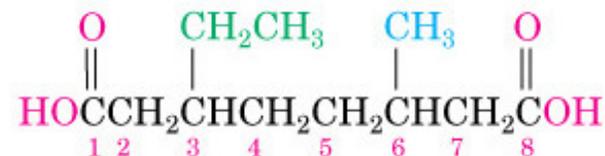
alcano -> acido alcanoico



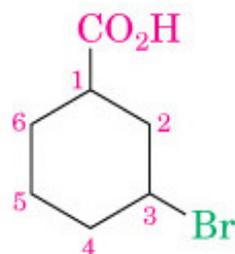
Acido propanoico



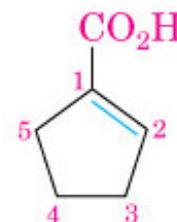
Acido 4-Metilpentanoico



Acido 3-Etil-6-metilottandioico



Acido 3-Bromocicloesancarbossilico



Acido 1-Ciclopentencarbossilico

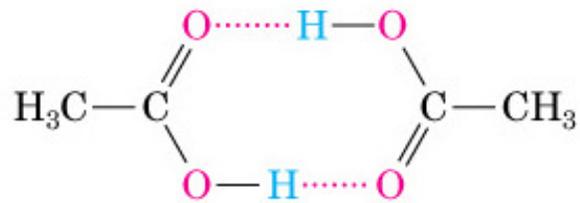


4-Metilpentanonitrile

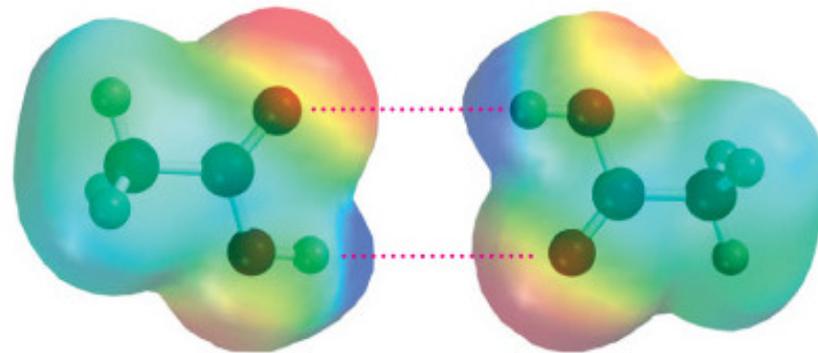
Acidi carbossilici: proprietà

Il gruppo carbossilico ha caratteristiche comuni ai chetoni (C=O) e agli alcoli (OH)

Si trovano generalmente come dimeri ciclici a causa dei legami a idrogeno

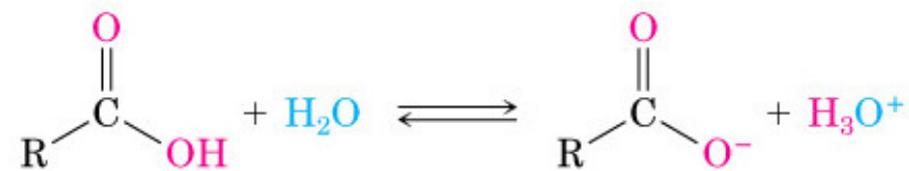
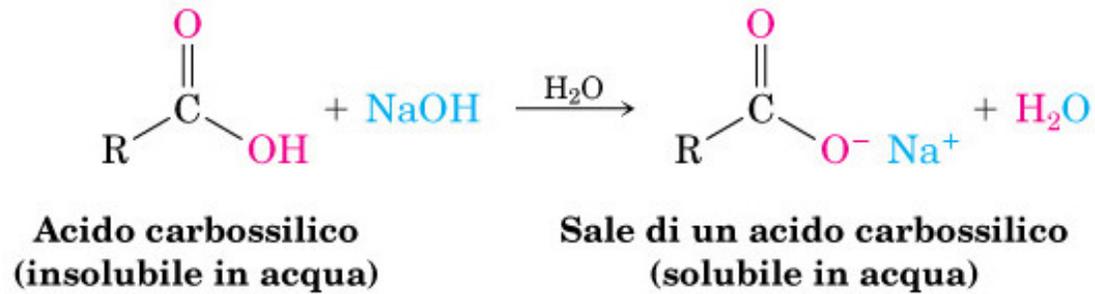


Dimero dell'acido acetico



Acidi carbossilici: proprietà

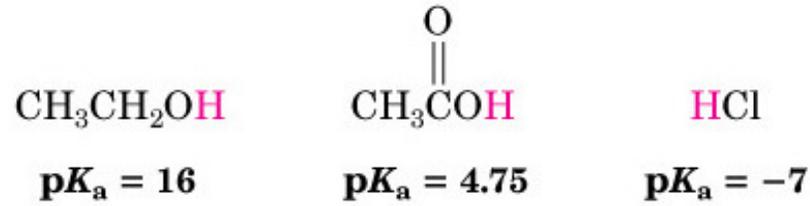
sono acidi e formano sali solubili in acqua (l'acido con più di 6 atomi di C è poco solubile)



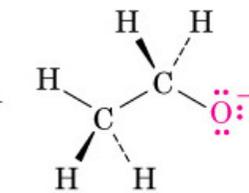
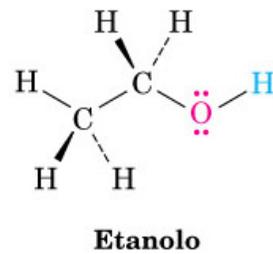
$$K_a = \frac{[\text{RCO}_2^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{RCO}_2\text{H}]} \quad \text{e} \quad \text{p}K_a = -\log K_a$$

K_a circa 10^{-5}

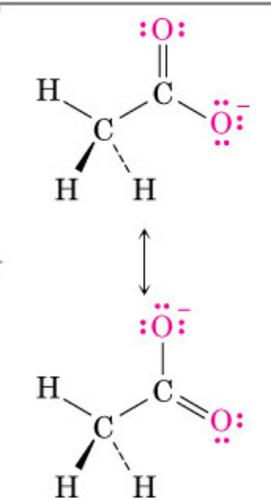
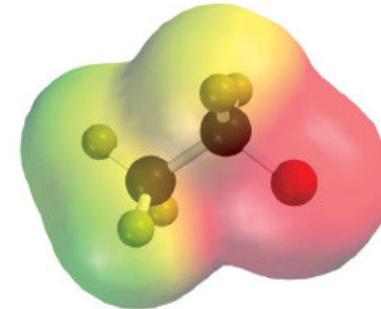
Acidi carbossilici: proprietà



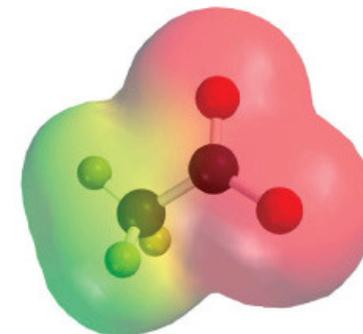
La carica di uno ione alcossido è localizzata su di un solo atomo di ossigeno ed è meno stabile, mentre nello ione carbossilato la carica è delocalizzata su entrambi gli atomi di ossigeno da due forme di risonanza ed è quindi molto più stabile.



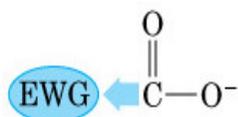
Ione etossido
(carica localizzata)



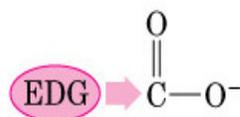
Ione acetato
(carica delocalizzata)



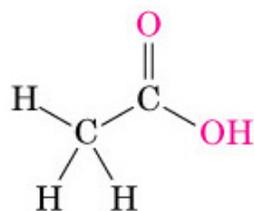
Acidi carbossilici: proprietà



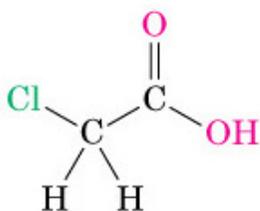
Gruppo elettron-attrattore
stabilizza il carbossilato
aumentando l'acidità



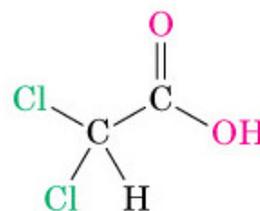
Gruppo elettron-donatore
destabilizza il carbossilato
diminuendo l'acidità



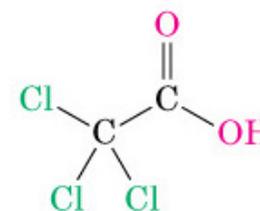
$pK_a = 4.75$



$pK_a = 2.85$



$pK_a = 1.48$



$pK_a = 0.64$

Acido più debole

Acidità

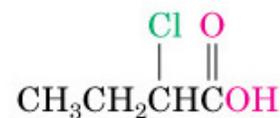
Acido più forte



$pK_a = 4.52$



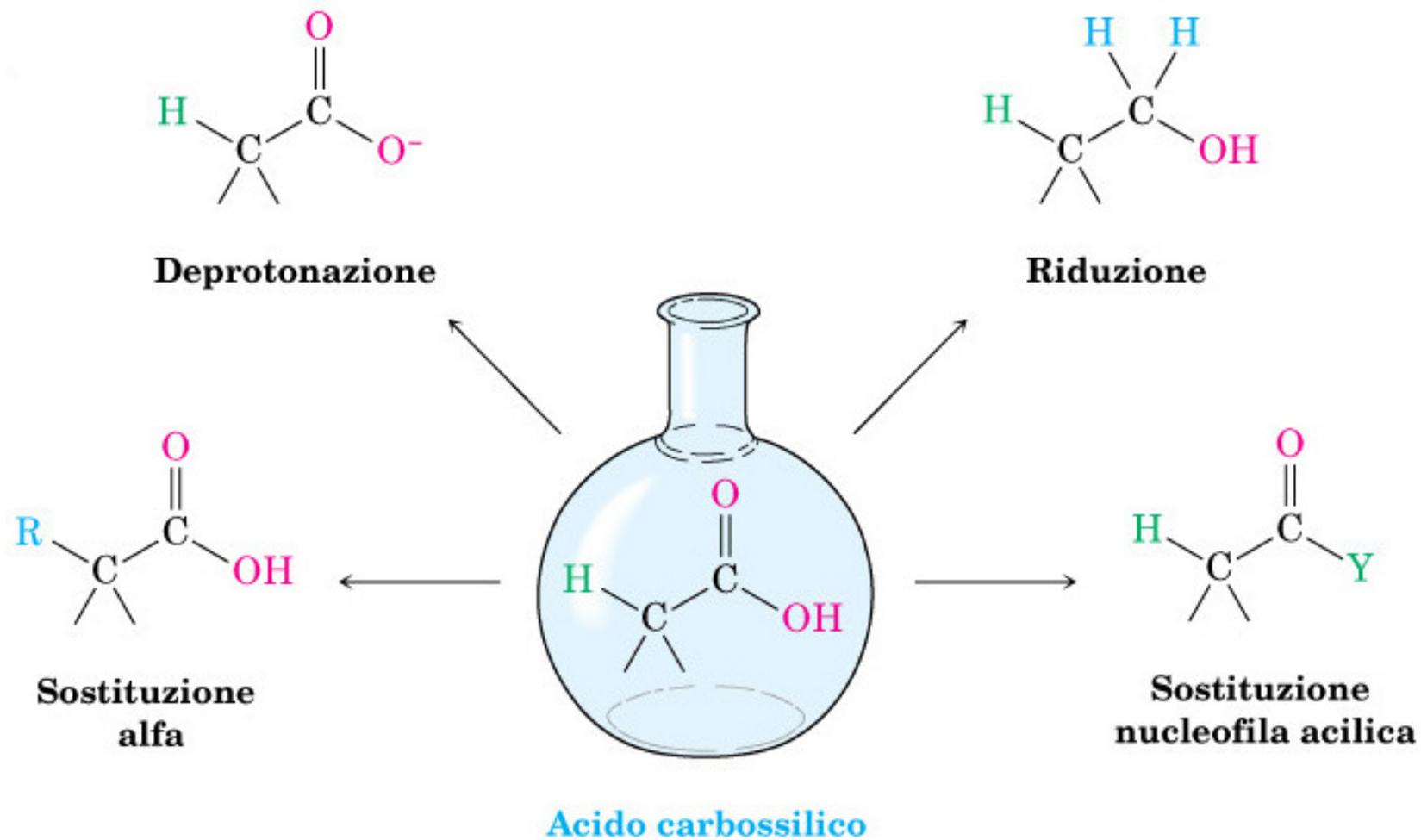
$pK_a = 4.05$



$pK_a = 2.86$

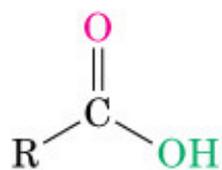
Acidità

Acidi carbossilici: reattività

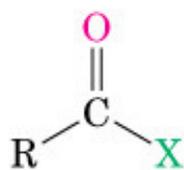


Derivati degli acidi carbossilici

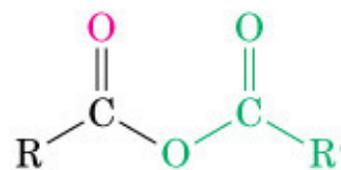
Il gruppo acilico è legato ad un atomo elettronegativo



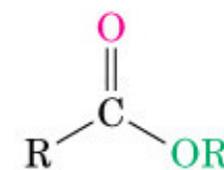
Acido carbossilico



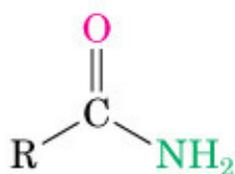
Alogenuro acilico
(X = Cl, Br)



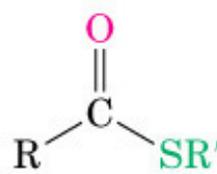
Anidride



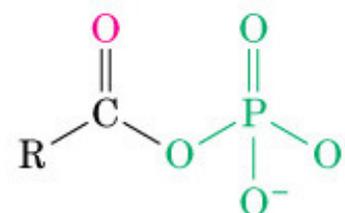
Estere



Ammide



Tioestere



Fosfato acilico

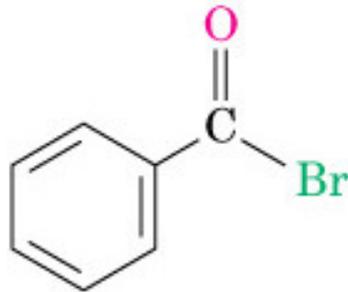
Hanno un comportamento chimico simile, dominato da un'unica reazione generale: la **sostituzione nucleofila acilica**



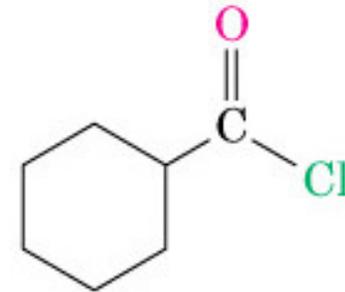
RCOX



Acetile cloruro
(dall'acido acetico)



Benzoile bromuro
(dall'acido benzoico)

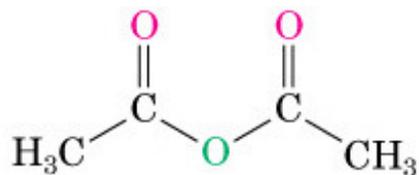


Cicloesanocarbonile cloruro
(dall'acido cicloesancarbossilico)

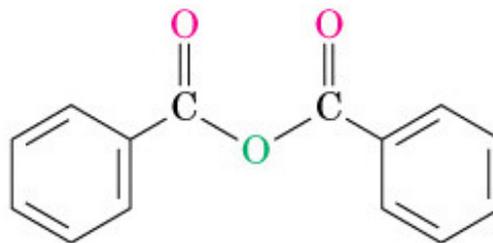
Anidridi: nomenclatura



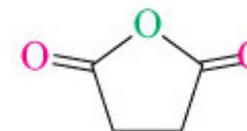
Anidridi simmetriche



Anidride acetica

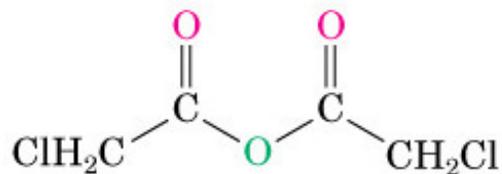


Anidride benzoica



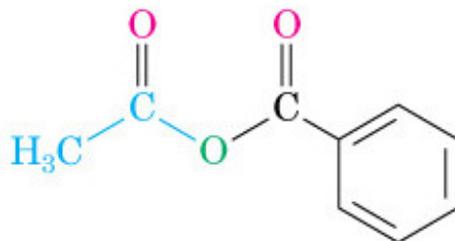
Anidride succinica

Anidridi simmetriche da acidi monocarbossilici sostituiti



Anidride bis(cloroacetica)

Anidridi miste



Anidride acetico benzoica

ordine alfabetico

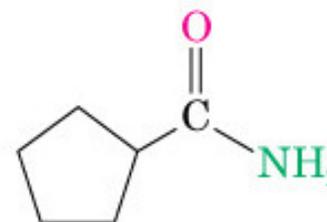
RCONH₂



Acetammide
(dall'acido acetico)



Esanammide
(dall'acido esanoico)

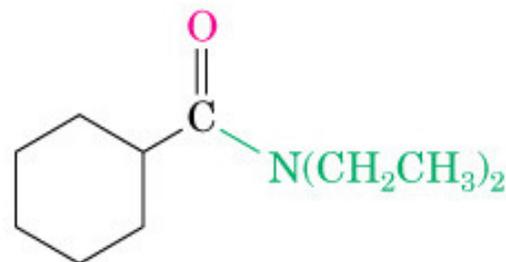


Ciclopentancarbossammide
(dall'acido ciclopentancarbossilico)

Ammidi sostituite



N-Metilpropanammide



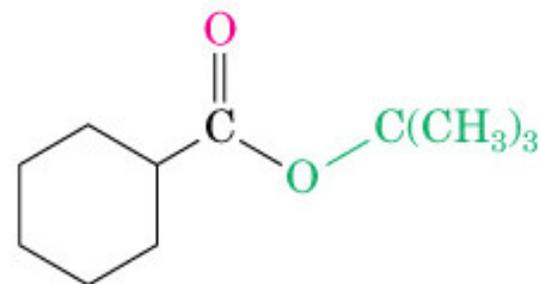
N,N-Dietilcicloesancarbossammide



Etile acetato
(estere etilico
dell'acido acetico)



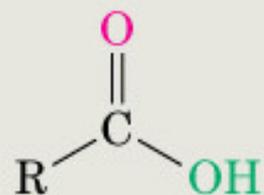
Dimetil malonato
(estere metilico
dell'acido malonico)



tert-Butile cicloesancarbossilato
(estere *tert*-butilico dell'acido
cicloesancarbossilico)

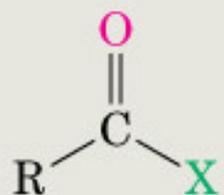
Derivati degli acidi carbossilici

Acido carbossilico



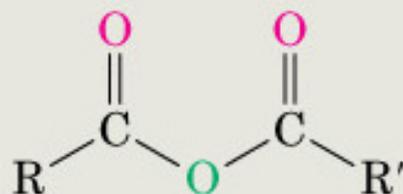
acido -ico
(acido carbossilico)

Alogenuro acilico



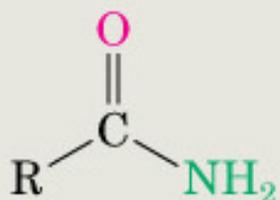
-ile alogenuro
(-carbonile alogenuro)

Anidride



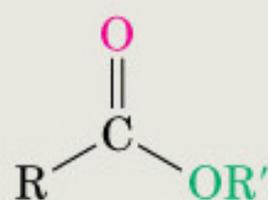
anidride

Ammide



-amide
(-carbossammide)

Estere



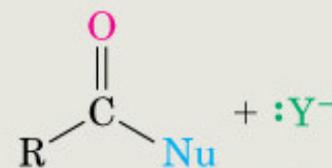
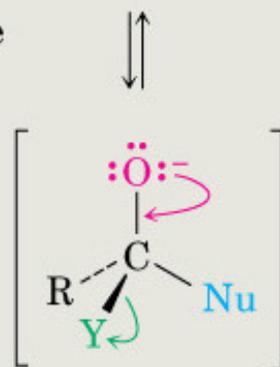
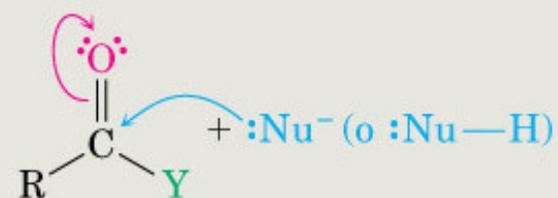
-ato
(-carbossilato)

MECCANISMO:

Meccanismo generale di una reazione di sostituzione nucleofila acilica.

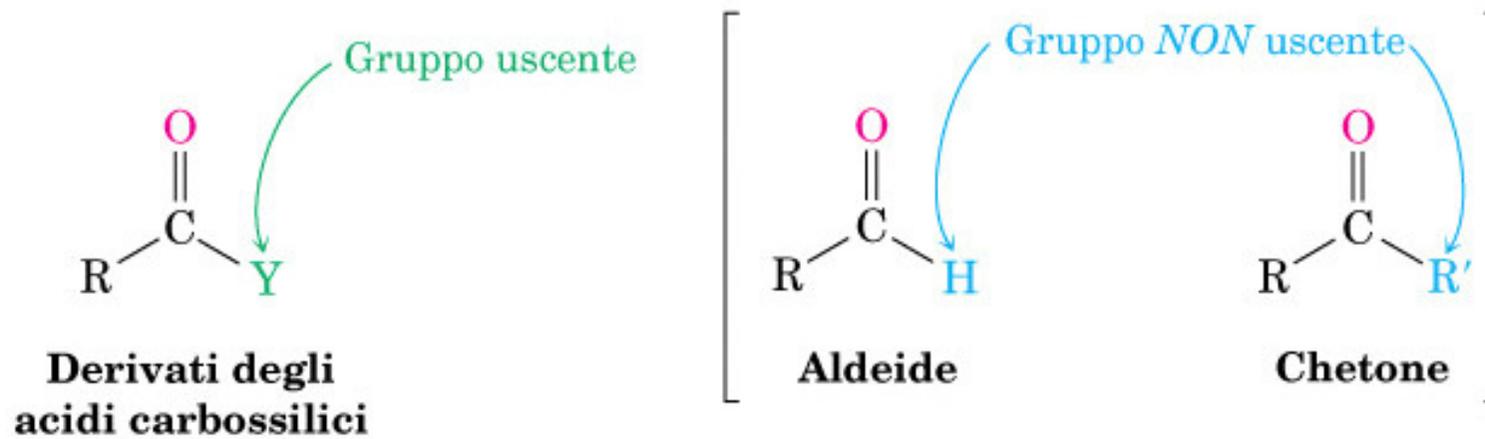
Avviene l'addizione di un nucleofilo al gruppo carbonilico, con formazione di un intermedio tetraedrico.

Una coppia di elettroni dell'ossigeno sposta il gruppo uscente Y, generando come prodotto un nuovo composto carbonilico.



Y è un gruppo uscente:
—OR, —NR₂, —Cl

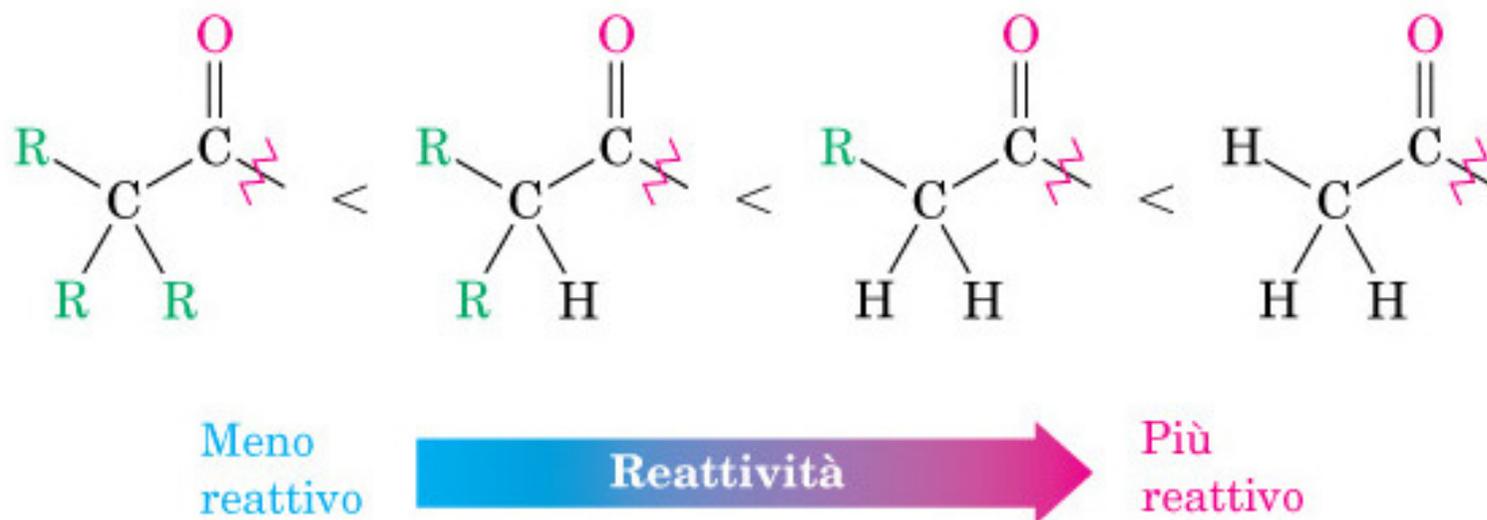
Sostituzione nucleofila acilica



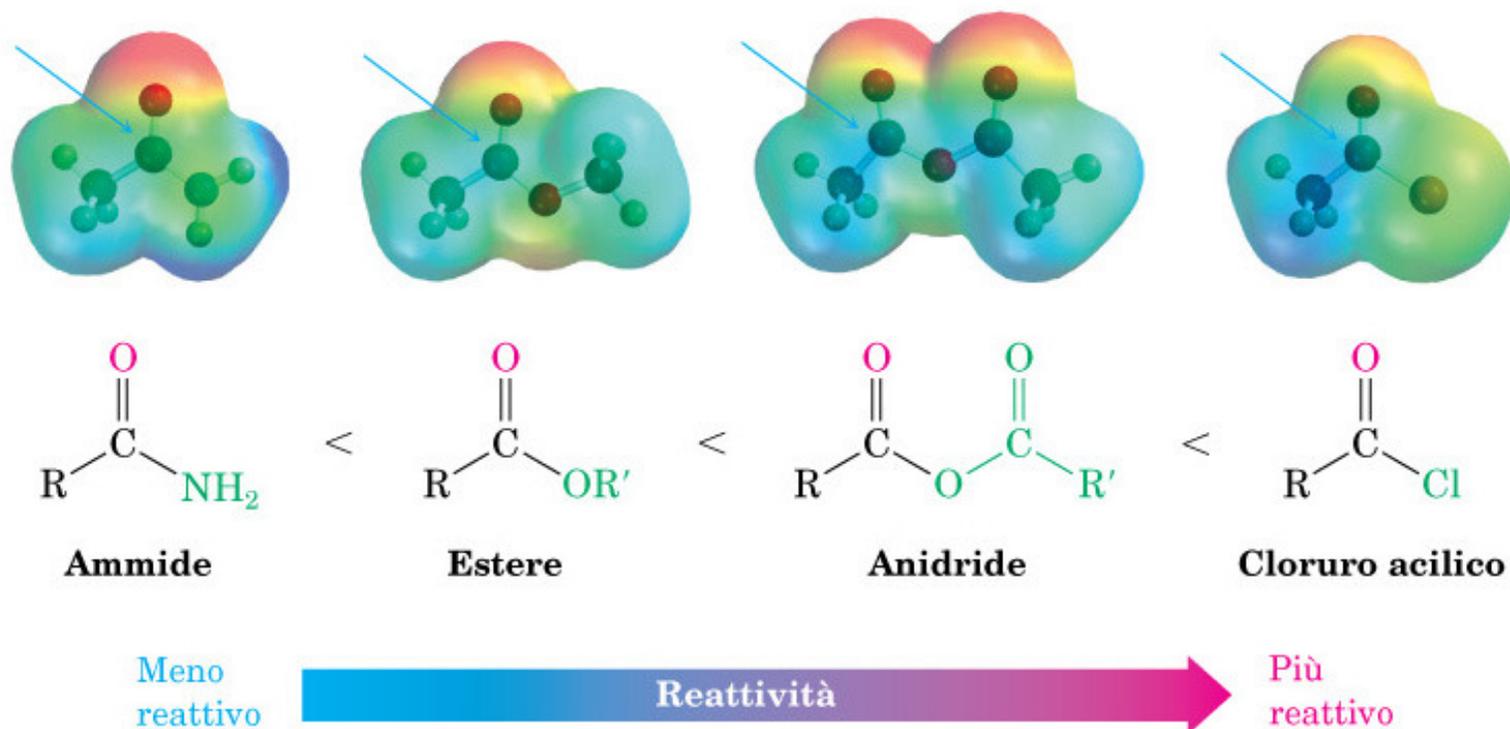
L'attacco nucleofilo ha un esito diverso che per aldeidi e chetoni

Sostituzione nucleofila acilica

Alla velocità di reazione contribuiscono fattori sterici ...

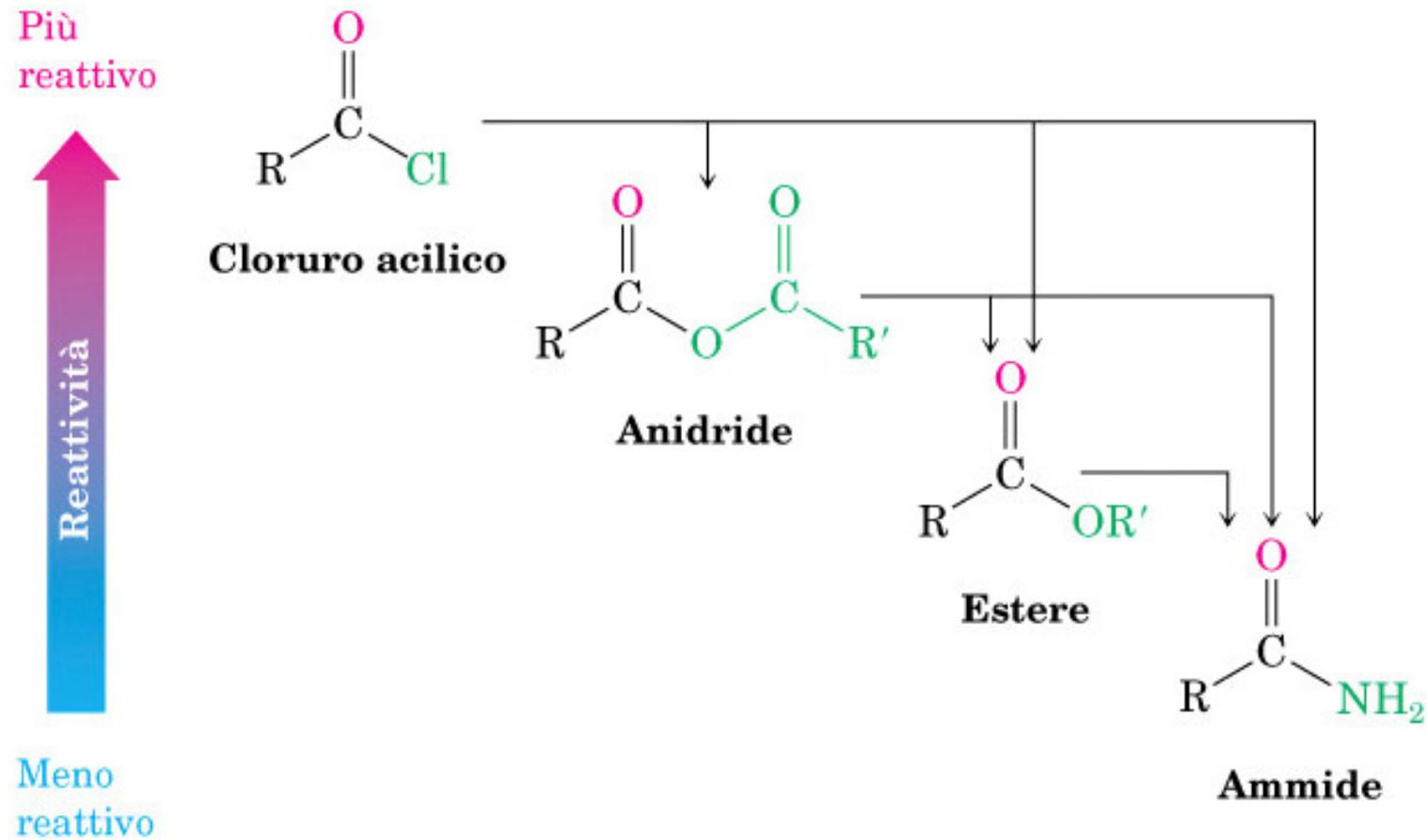


... e fattori elettronici



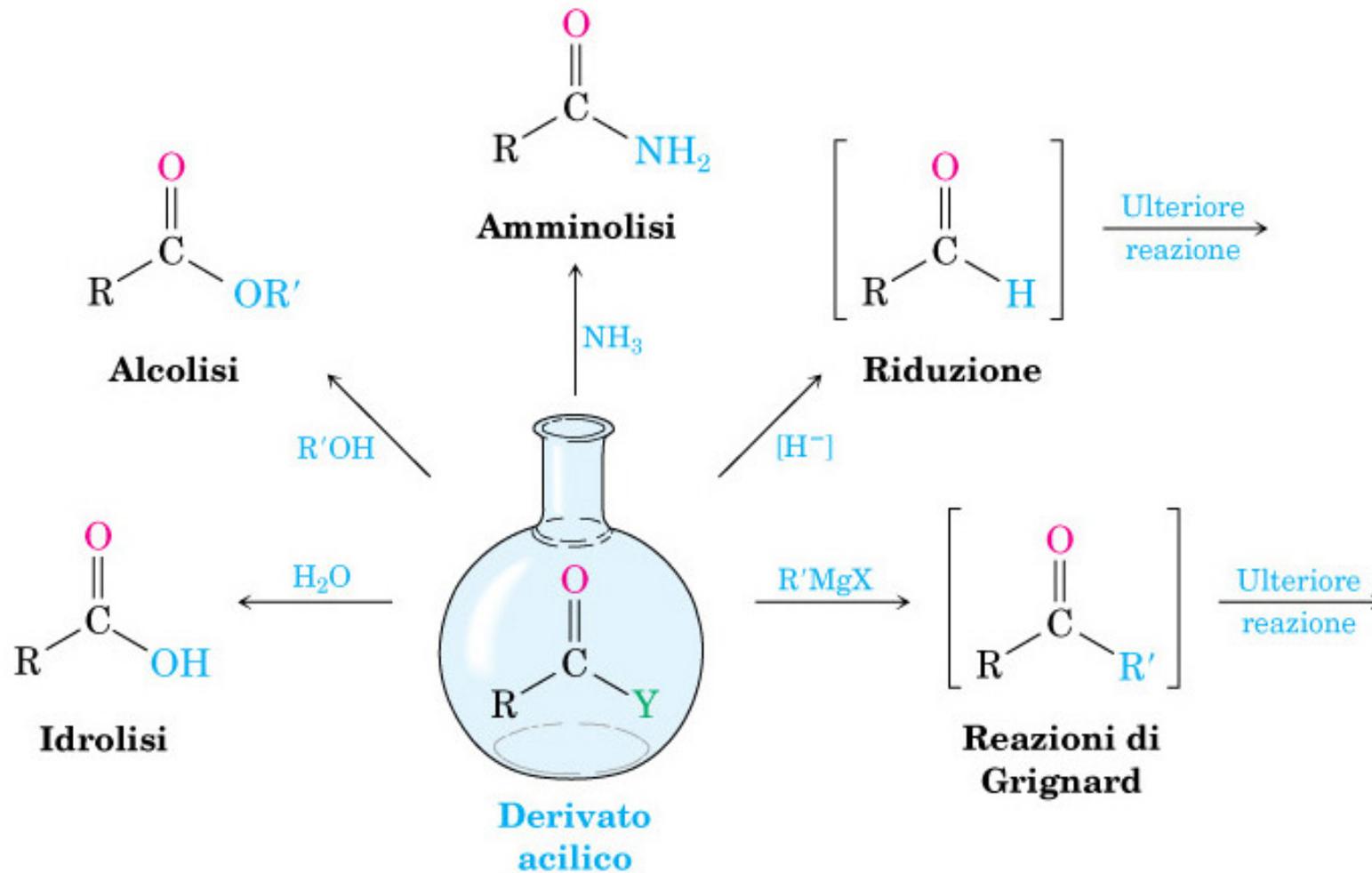
Sostituzione nucleofila acilica

Interconversione di derivati degli acidi carbossilici. Un derivato acilico più reattivo può essere convertito in uno meno reattivo, ma non vale il contrario.



Sostituzione nucleofila acilica

Alcune reazioni generali dei derivati degli acidi carbossilici.



Alcune reazioni di sostituzione acilica degli acidi carbossilici.



Reagiscono se catalizzati p.es. da acidi forti o altro

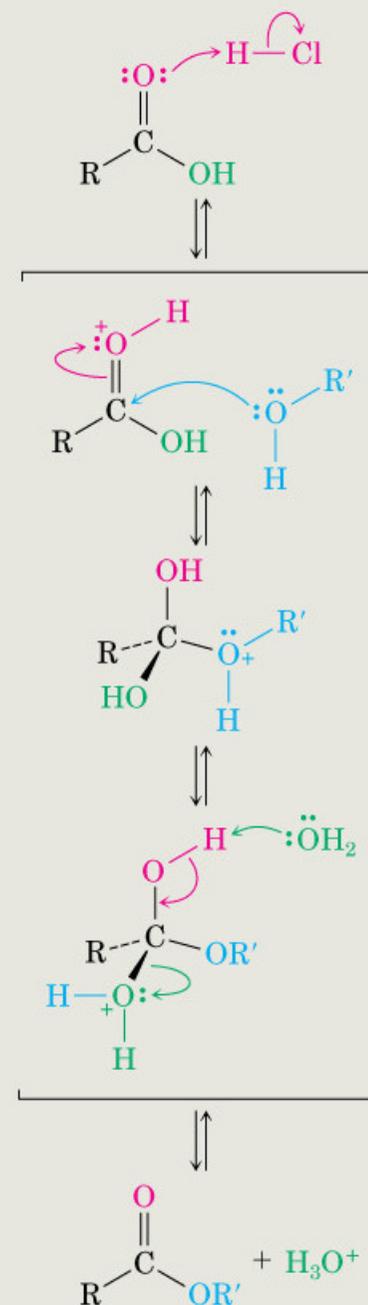
MECCANISMO:
L'esterificazione di Fischer. La reazione è una sostituzione nucleofila acilica acido-catalizzata di un acido carbossilico.

La protonazione dell'ossigeno carbonilico attiva l'acido carbossilico...

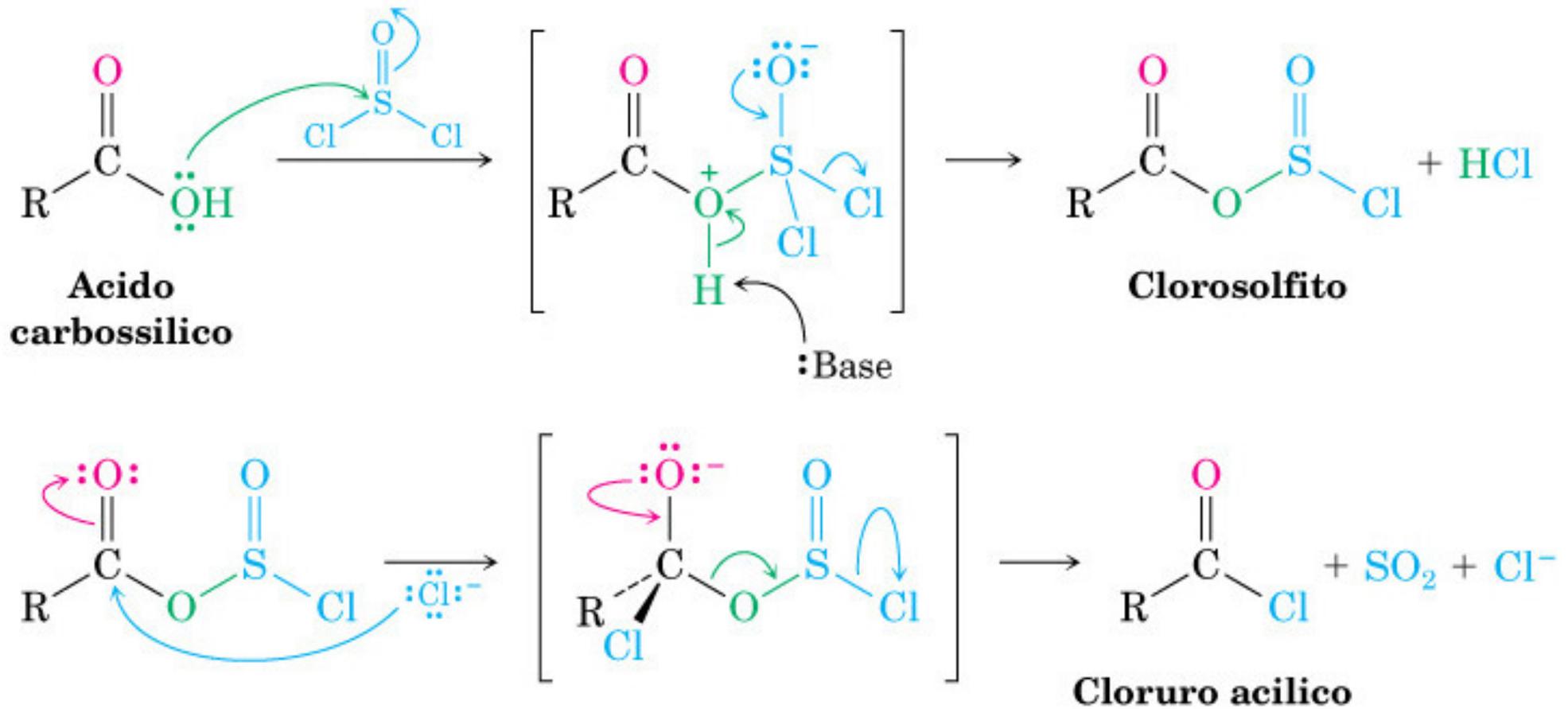
...nei confronti dell'attacco nucleofilo da parte dell'alcol, dando origine a un intermedio tetraedrico.

Il trasferimento di un protone da un ossigeno all'altro genera un secondo intermedio tetraedrico e trasforma il gruppo —OH in un buon gruppo uscente.

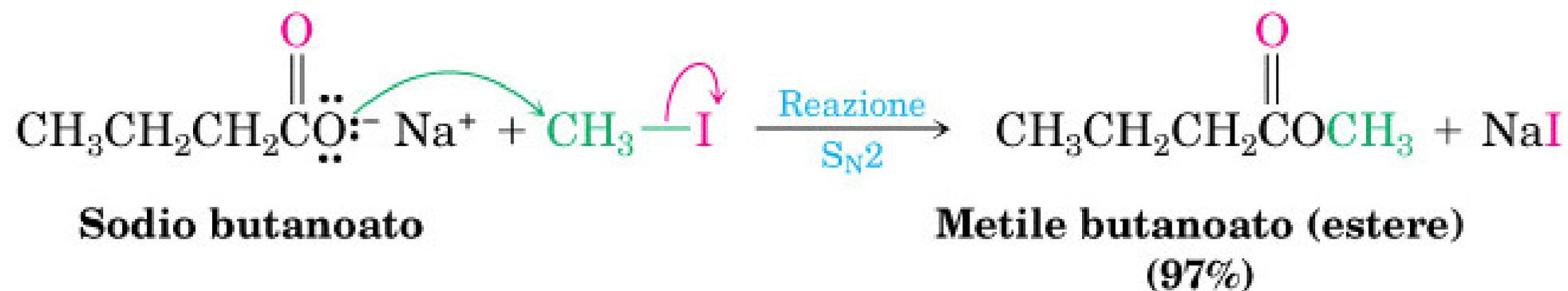
La perdita di un protone e l'eliminazione di una molecola d'acqua rigenera il catalizzatore e porta alla formazione dell'estere finale.

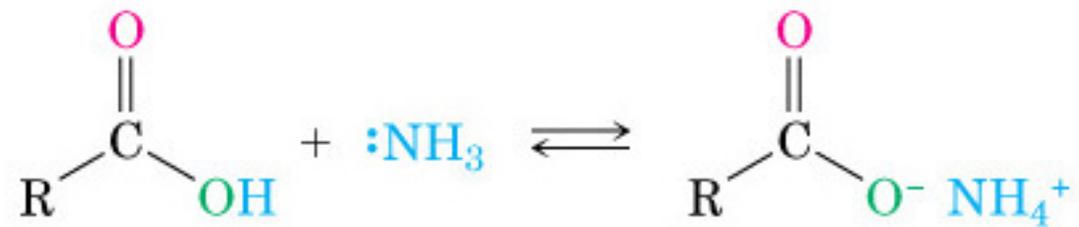


Formazione di cloruro acilico



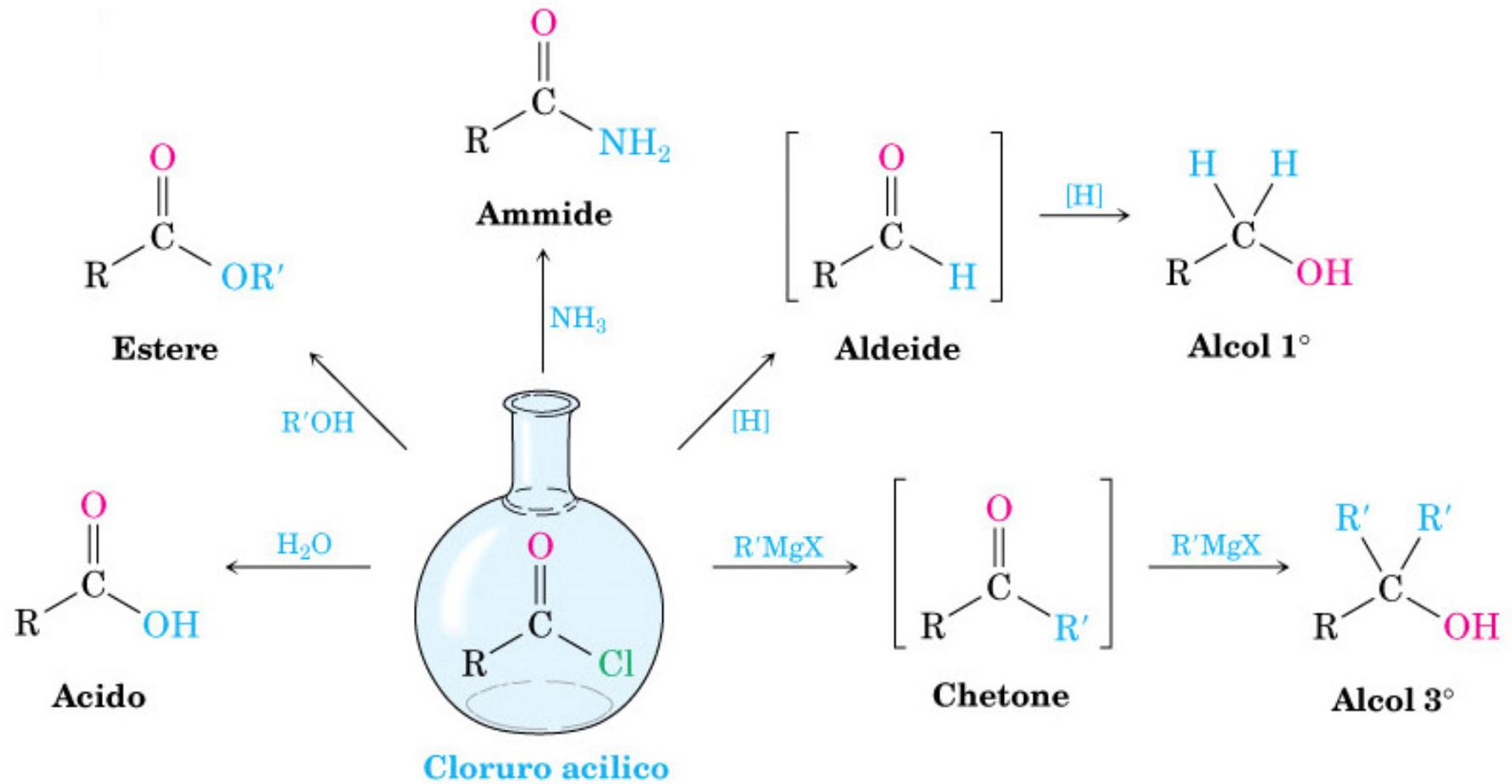
Formazione di estere

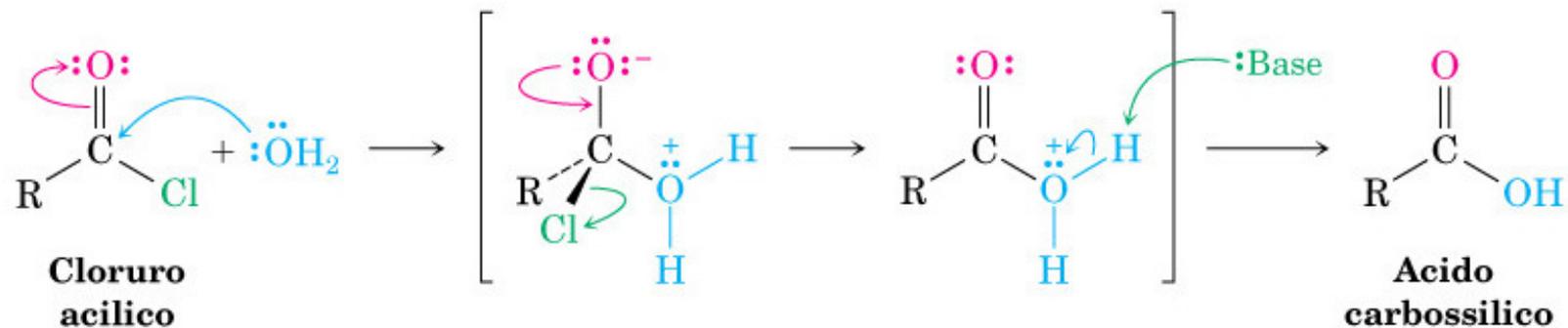




La sostituzione nucleofila acilica con ammine non avviene perché si instaurano equilibri acido-base

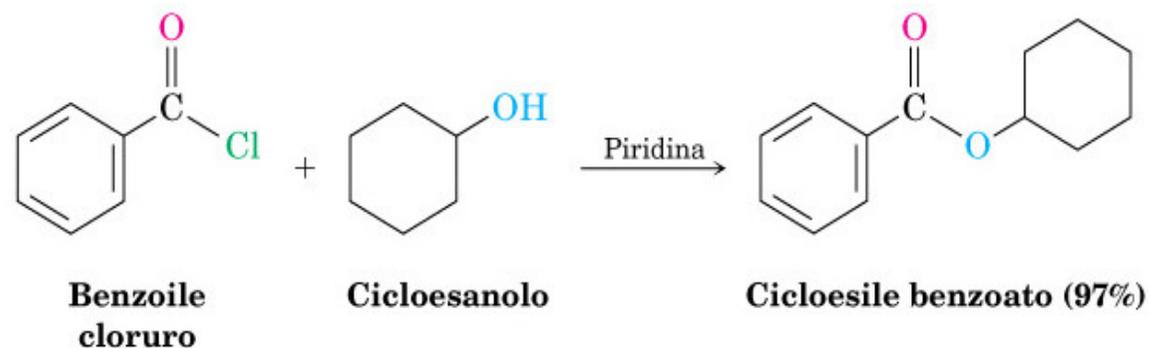
Alcune reazioni di sostituzione nucleofila acilica cui danno luogo i cloruri acilici.



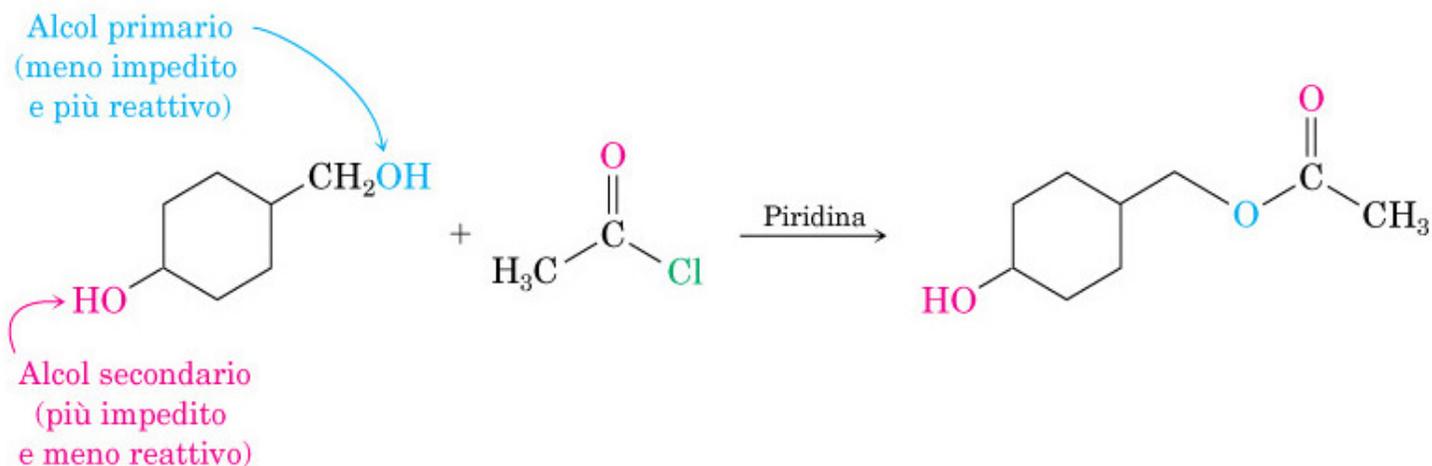


Idrolisi

poiché si forma HCl viene normalmente aggiunta una base come piridina che sottragga acido e impedisca di formare reazioni secondarie



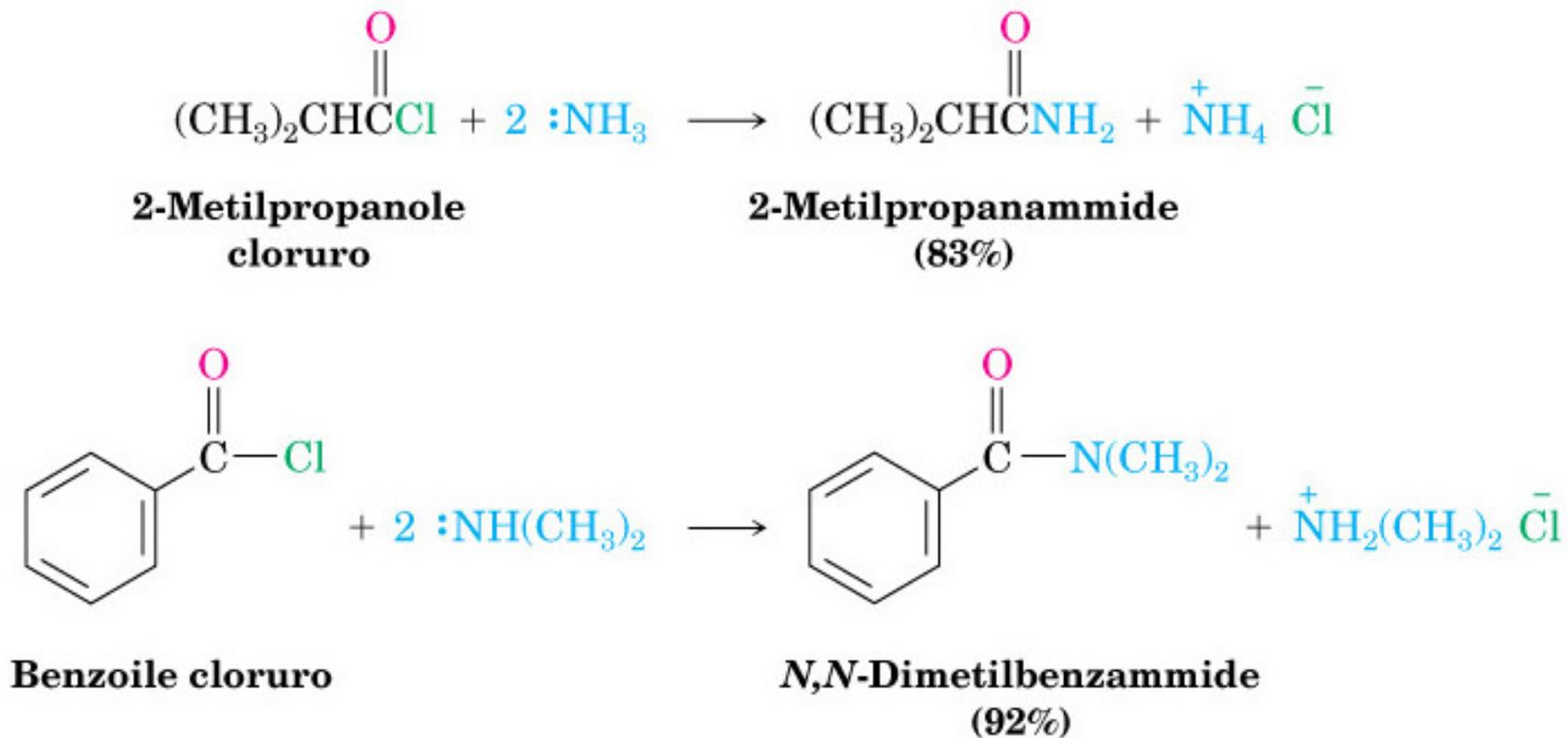
alcolisi



Impedimenti sterici influiscono sulla velocità di reazione e possono essere sfruttati in sintesi complesse

amminolisi

avviene con ammine primarie e secondarie ma non terziarie

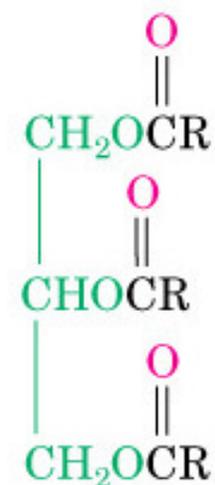




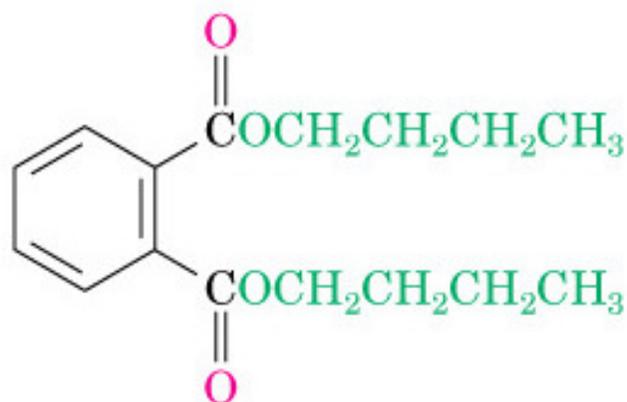
Metil butanoato
(essenza di ananas)



Isopentile acetato
(banana)

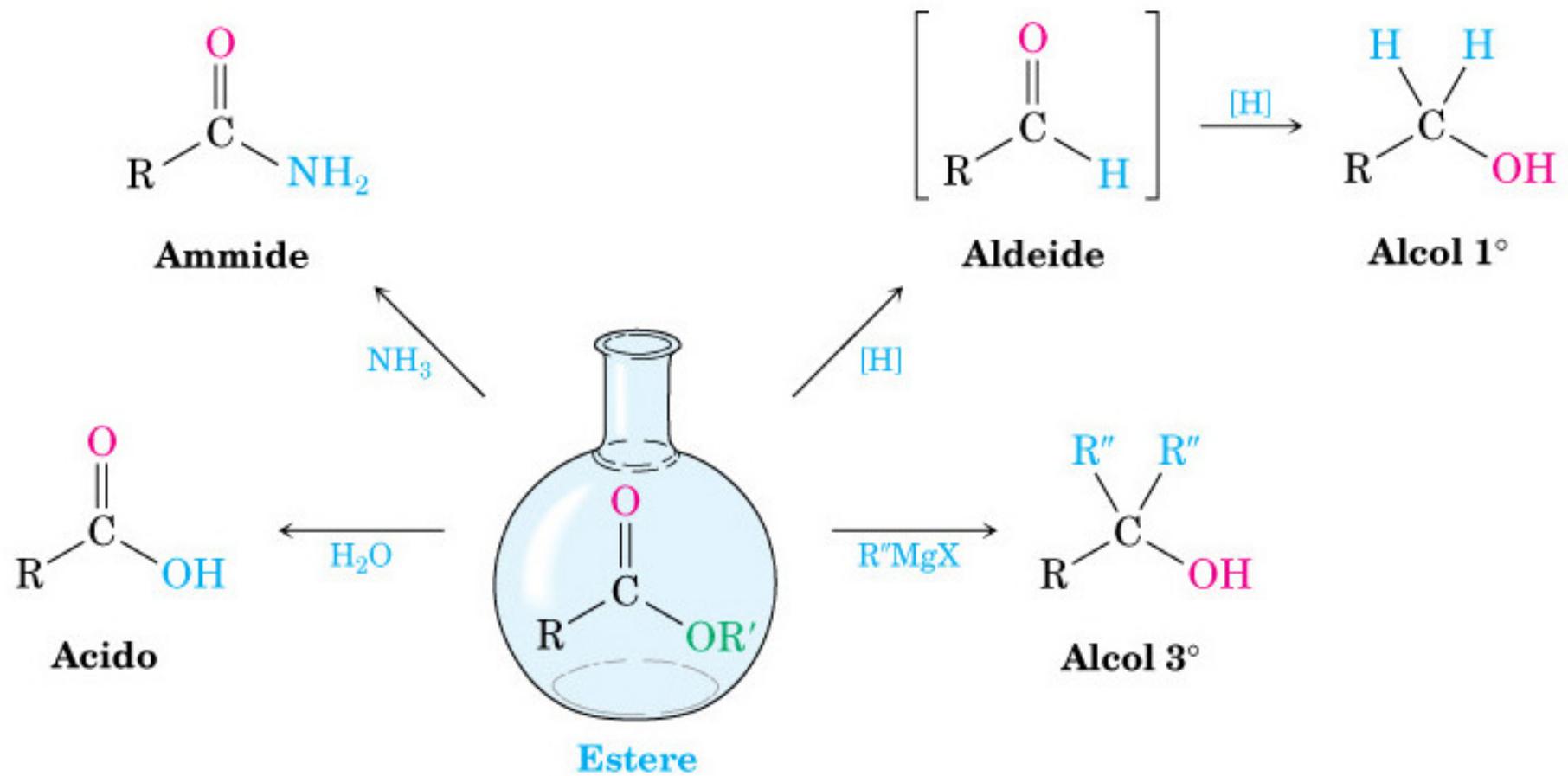


Un grasso
(R = catene C₁₁₋₁₇)

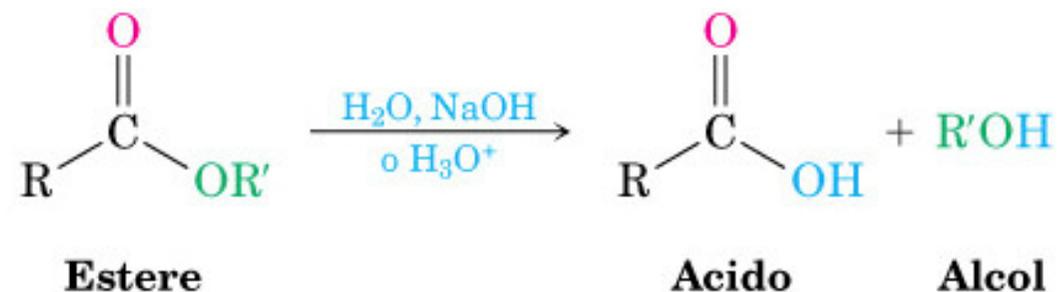


Butile ftalato (plastificante)

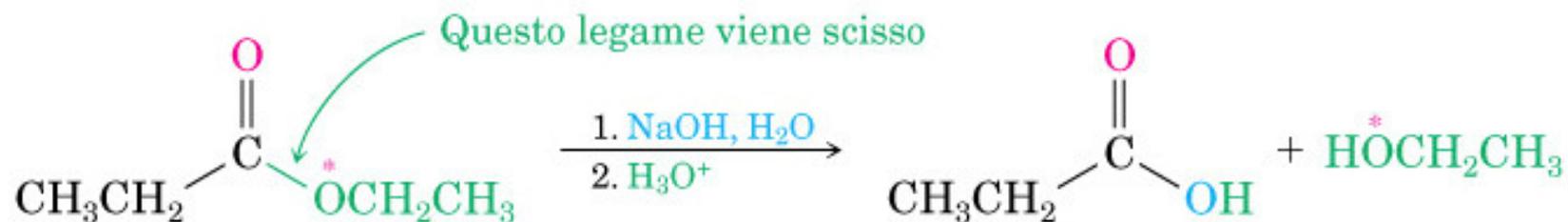
Alcune reazioni degli esteri.



Gli esteri vengono idrolizzati ad acidi carbossilici in ambiente acquoso acido e basico



L'idrolisi con base è detta **saponificazione**



meccanismo evidenziato da esperimenti di marcatura isotopica

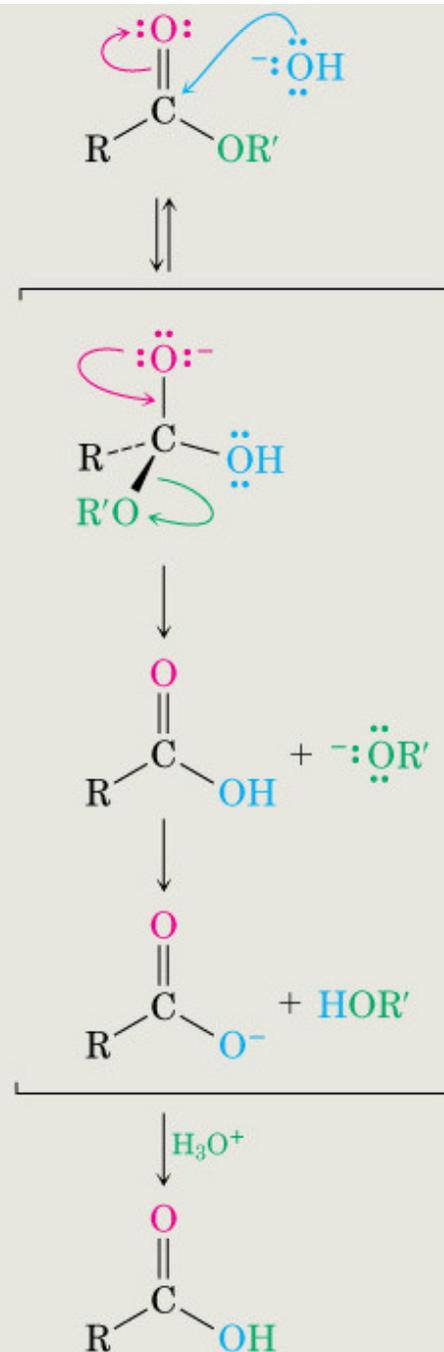
MECCANISMO:
idrolisi degli esteri indotta dalle
basi (saponificazione).

L'addizione nucleofila dello ione
ossidrile al carbonio carbonilico
fornisce il consueto intermedio
tetraedrico a carattere di alcossido.

L'eliminazione dello ione alcossido
genera poi l'acido carbossilico.

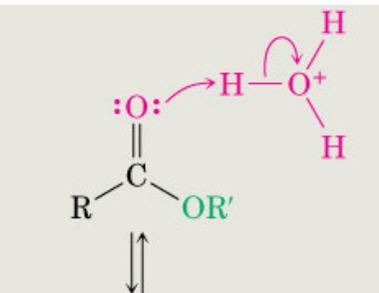
Lo ione alcossido strappa il protone
acido dall'acido carbossilico e fornisce
lo ione carbossilato.

La protonazione dello ione
carbossilato per aggiunta di un acido
nella soluzione acquosa in un
passaggio successivo genera l'acido
carbossilico.

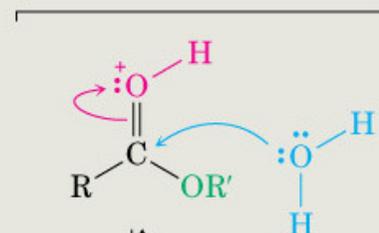


MECCANISMO:
 Idrolisi degli esteri acido-catalizzata. La reazione diretta è un'idrolisi, quella inversa è un'esterificazione di Fischer

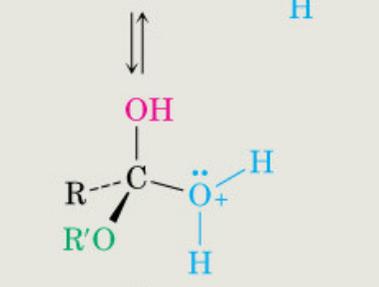
La protonazione attiva il carbonile...



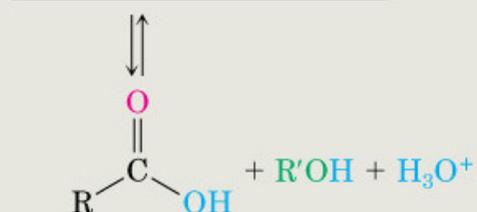
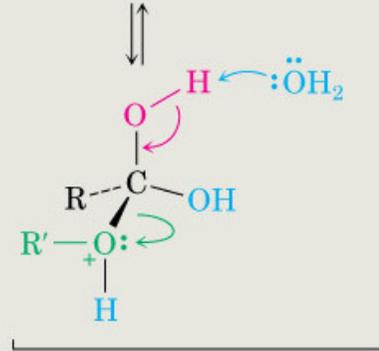
...nei confronti dell'attacco nucleofilo da parte dell'acqua, che produce un intermedio tetraedrico.



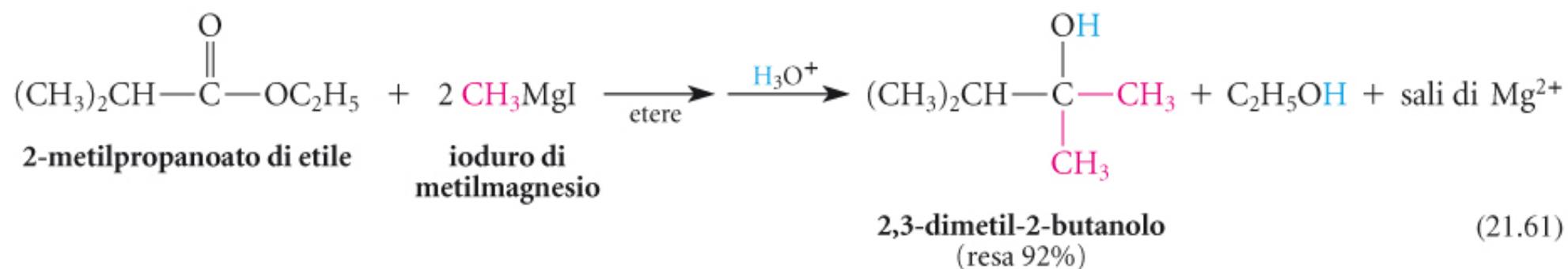
Il trasferimento di un protone trasforma OR' in un buon gruppo uscente.

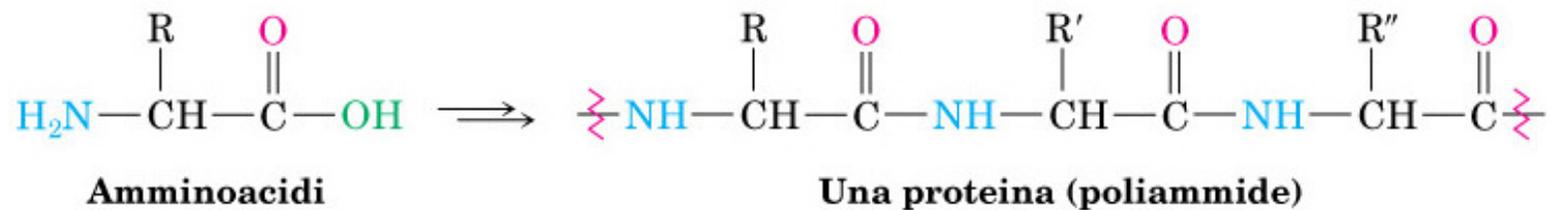
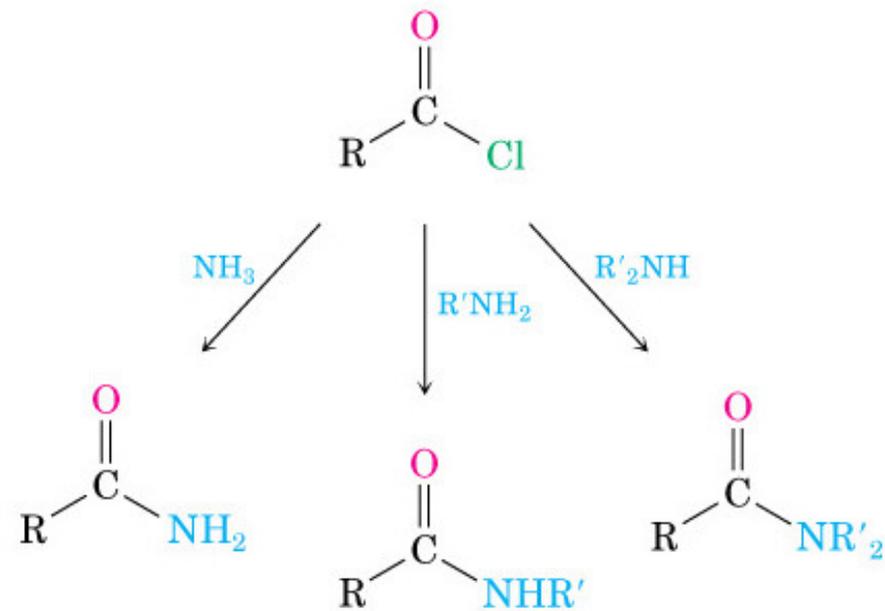


L'espulsione dell'alcol fornisce l'acido carbossilico e rigenera il catalizzatore acido.



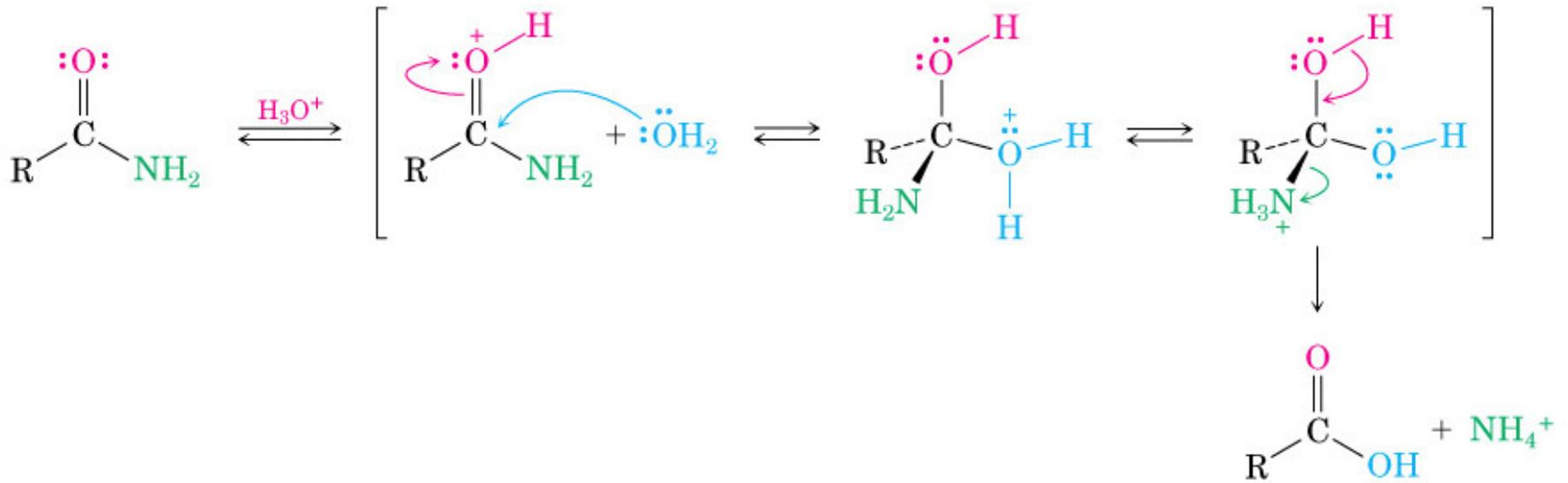
Formazione di alcol



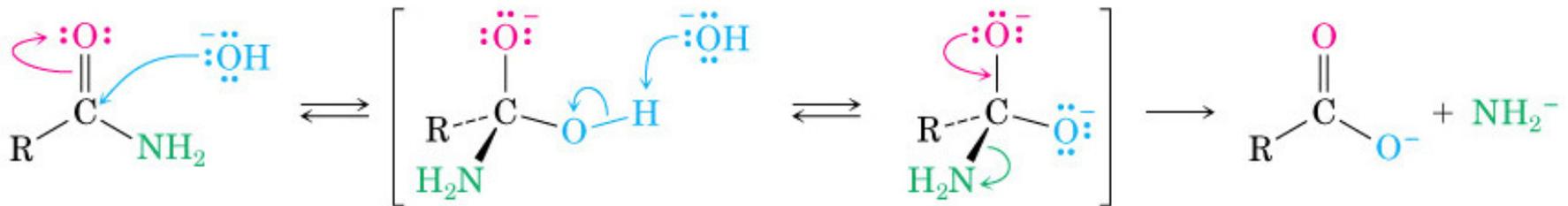


Il legame ammidico, assai stabile, funge da unità fondamentale delle proteine

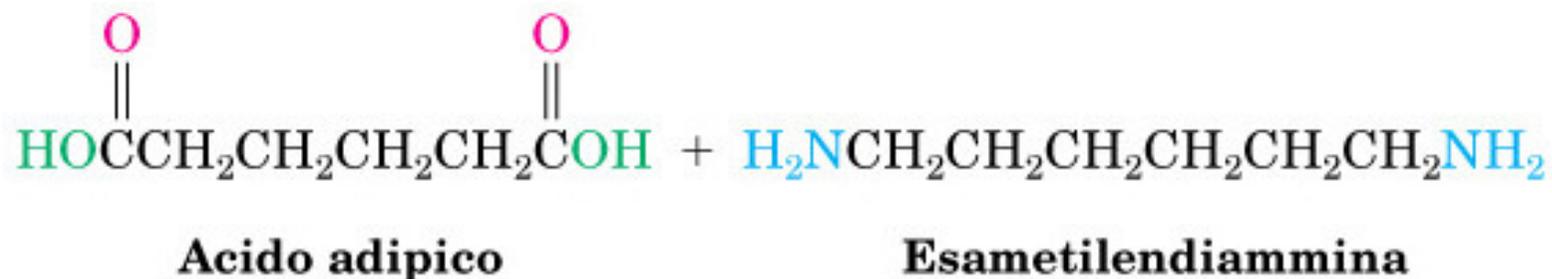
Idrolisi acida



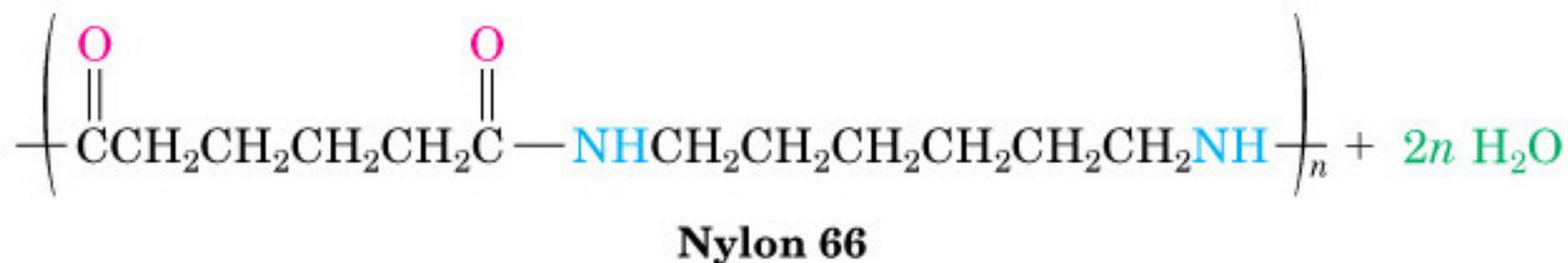
Idrolisi basica



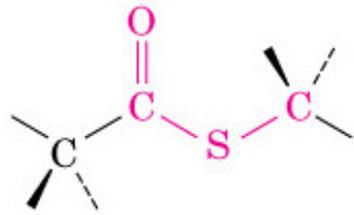
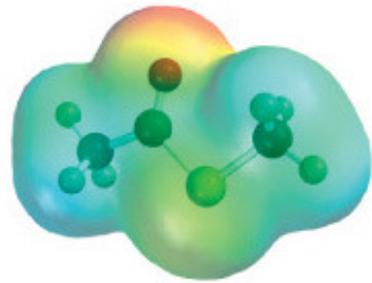
L'idrolisi richiede condizioni piuttosto forti



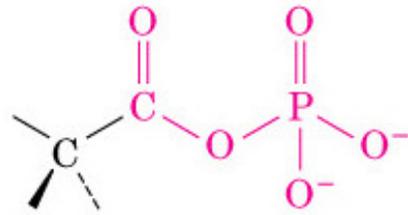
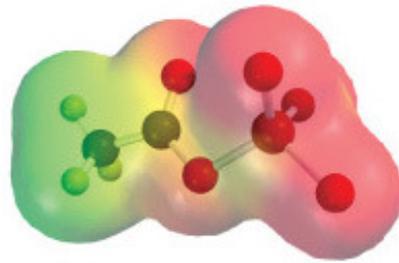
↓ Calore



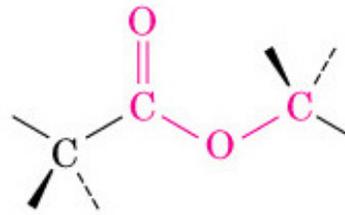
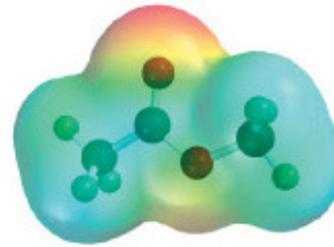
Tioesteri e fosfati acilici



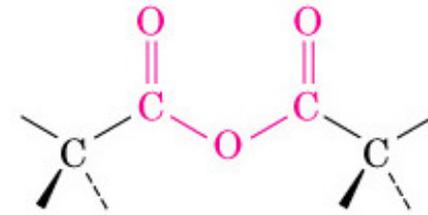
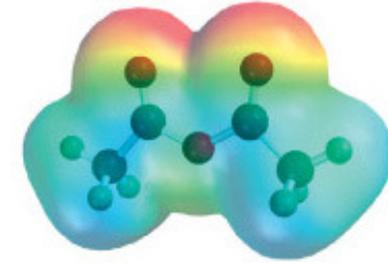
Tioestere



Fosfato acilico



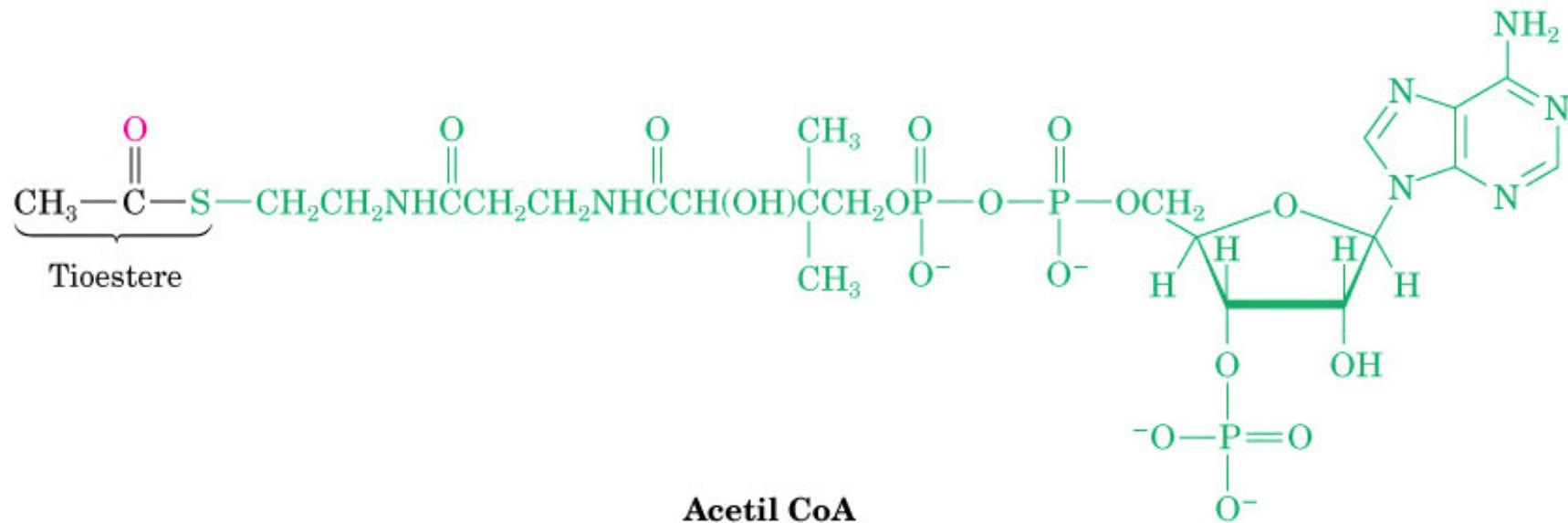
Estere



Anidride

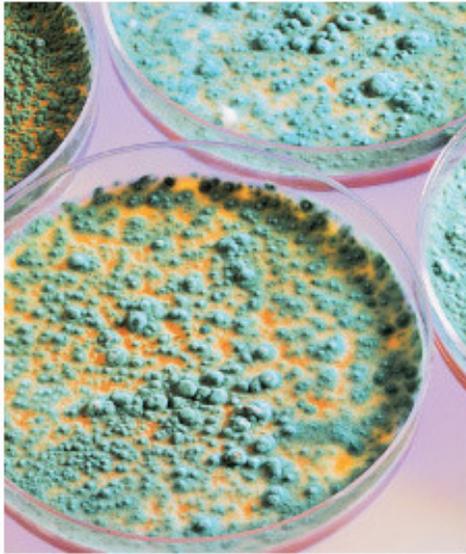
usati in biologia

reattività intermedia tra esteri e anidridi

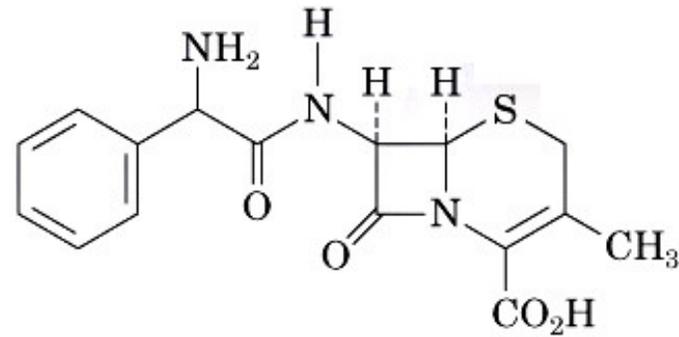


La natura se ne serve come reagente acilante nelle reazioni di sostituzione nucleofila acilica

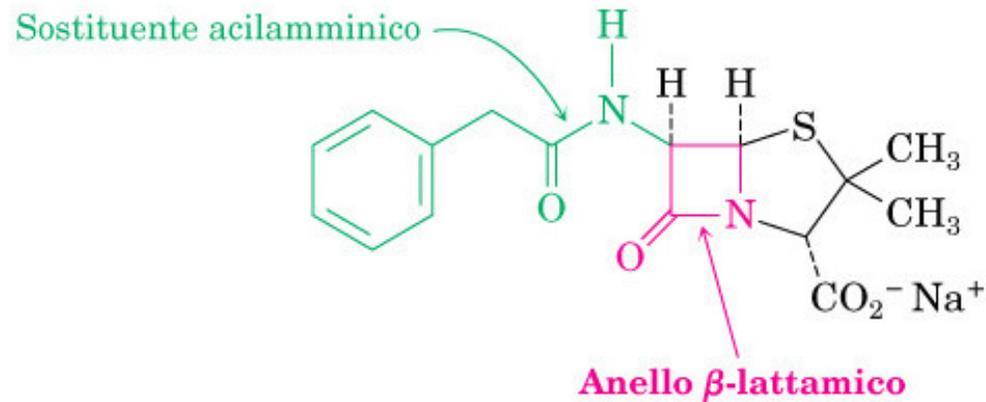
Antibiotici β -lattamici



Colonia di muffa *Penicillium* in una capsula di Petri.



Cefalexina
(una cefalosporina)

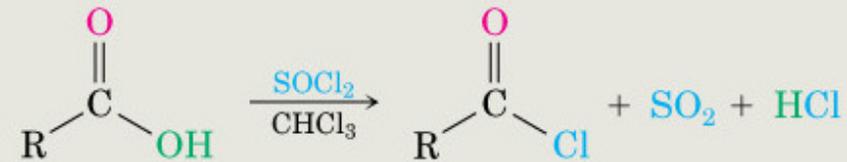


Benzilpenicillina
(Penicillina G)

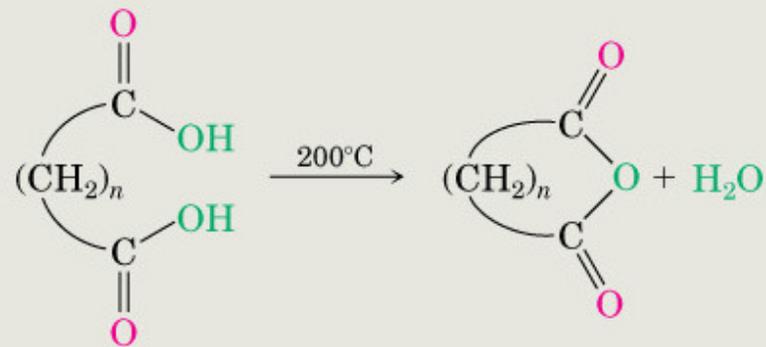
L'anello tensionato funge da inibitore della transpeptidasi batterica indebolendo la parete cellulare

1. Reazioni degli acidi carbossilici (Paragrafo 21.3)

(a) Trasformazione in cloruri acilici

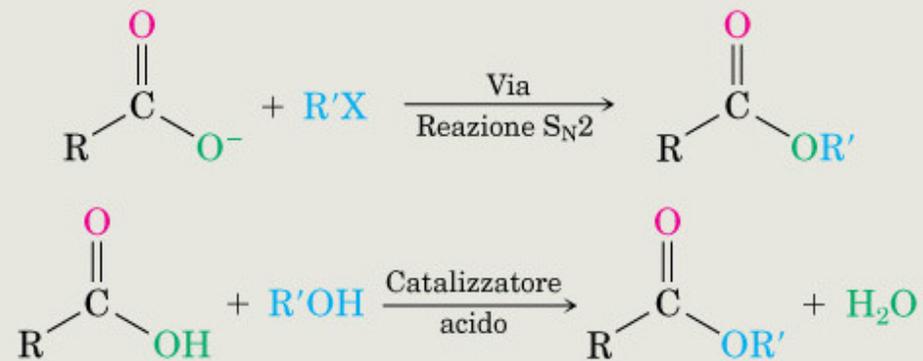


(b) Trasformazione in anidridi cicliche



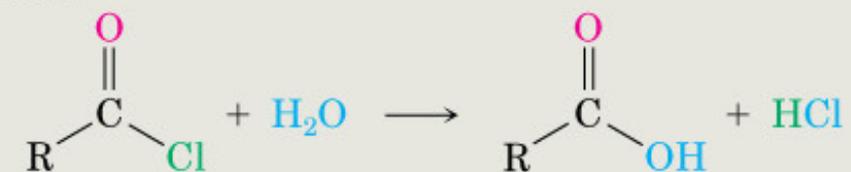
dove $n = 2$ o 3

(c) Trasformazione in esteri



2. Reazioni dei cloruri acilici (Paragrafo 21.4)

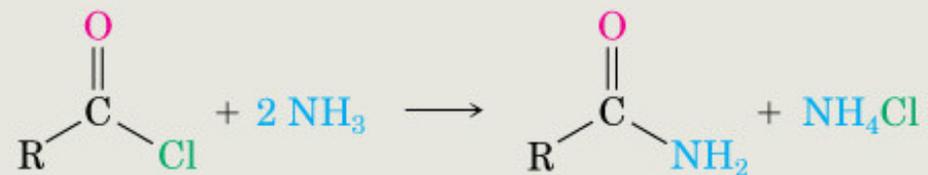
(a) Idrolisi ad acidi



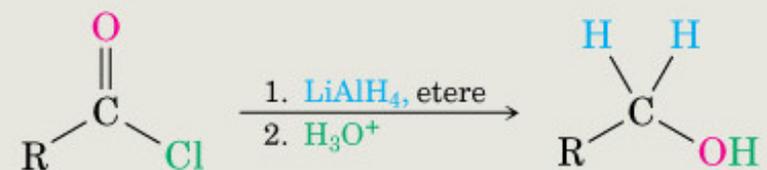
(b) Alcolisi ad esteri



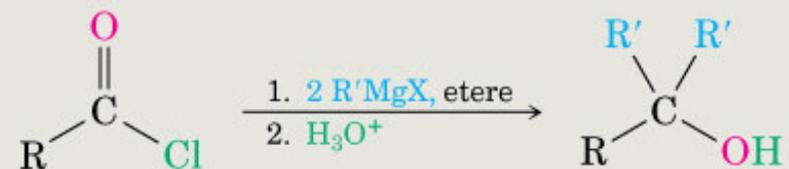
(c) Amminolisi ad ammidi



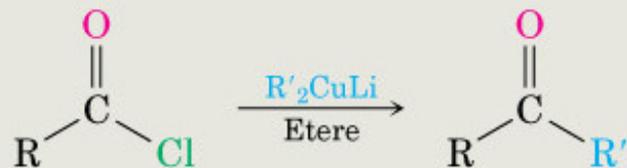
(d) Riduzione ad alcoli primari



(e) Reazione di Grignard ad alcoli terziari

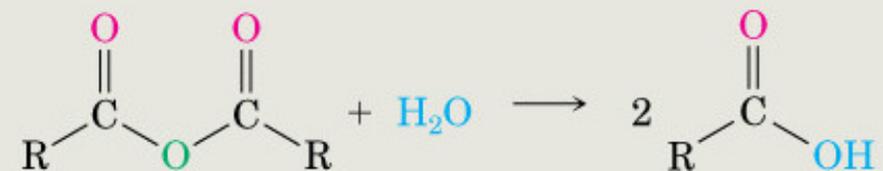


(f) Reazione di Gilman a chetoni



3. Reazioni delle anidridi (Paragrafo 21.5)

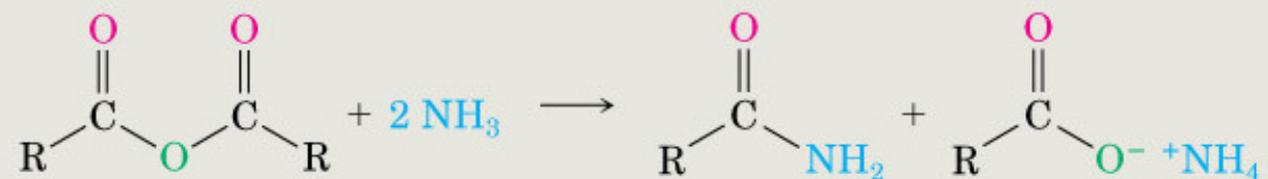
(a) Idrolisi ad acidi



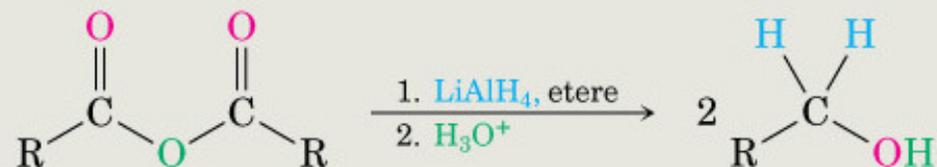
(b) Alcolisi ad esteri



(c) Amminolisi ad ammidi

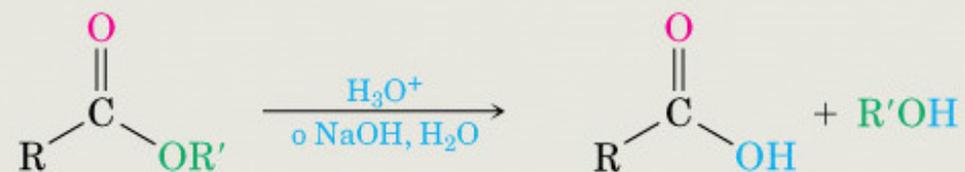


(d) Riduzione ad alcoli primari

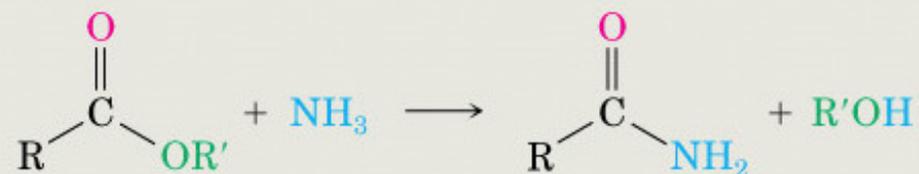


4. Reazioni degli esteri e dei lattoni (Paragrafo 21.6)

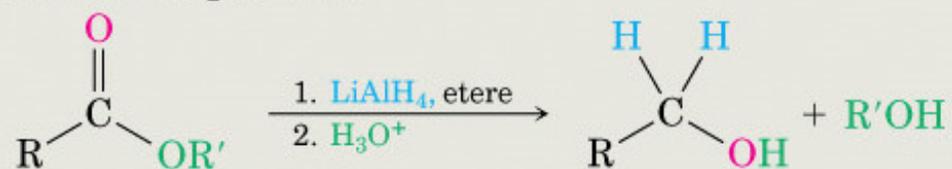
(a) Idrolisi ad acidi



(b) Amminolisi ad ammidi



(c) Riduzione ad alcoli primari



(d) Riduzione parziale ad aldeidi

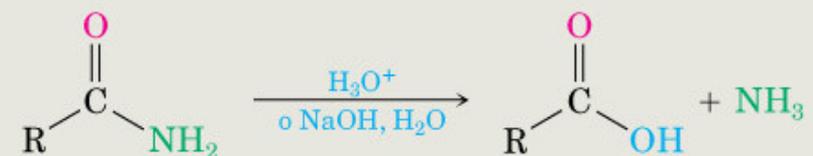


(e) Reazione di Grignard ad alcoli terziari

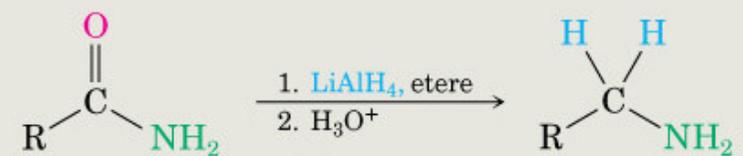


5. Reazioni delle ammidi e dei lattami

(a) Idrolisi ad acidi (Paragrafo 21.7)



(b) Riduzione ad ammine (Paragrafo 21.7)



(c) Disidratazione delle ammidi primarie a nitrili (Paragrafo 20.9)

