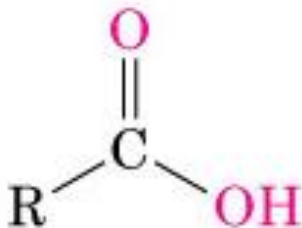
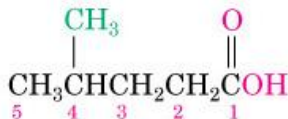


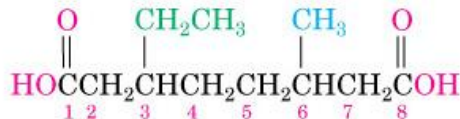
Acidi carbossilici



Acido propanoico



Acido 4-Metilpentanoico

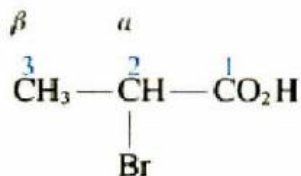


Acido 3-Etil-6-metilottandioico

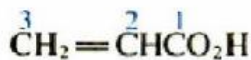
TABELLA 20.1 Nomi e strutture di alcuni acidi carbossilici

Nome sistematico	Nome d'uso	Struttura
acido metanoico*	acido formico	HCO_2H
acido etanoico*	acido acetico	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$
acido propanoico	acido propionico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$
acido butanoico	acido butirrico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$
acido 2-metilpropanoico	acido isobutirrico	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCO}_2\text{H}$
acido pentanoico	acido valerico (valerianico)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CO}_2\text{H}$
acido 3-metilbutanoico	acido isovalerico (isovalerianico)	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CO}_2\text{H}$
2,2-acido dimetilpropanoico	acido pivalico	$(\text{CH}_3)_3\text{CCO}_2\text{H}$
acido esanoico	acido caproico	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CO}_2\text{H}$
acido ottanoico	acido caprilico	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CO}_2\text{H}$
acido decanoico	acido caprico	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CO}_2\text{H}$
acido dodecanoico	acido laurico	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{CO}_2\text{H}$
acido tetradecanoico	acido miristico	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{CO}_2\text{H}$
acido esadecanoico	acido palmitico	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{CO}_2\text{H}$
acido ottadecanoico	acido stearico	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{CO}_2\text{H}$
acido 2-propenoico*	acido acrilico	$\text{H}_2\text{C}=\text{CHCO}_2\text{H}$
acido 2-butenico*	acido crotonico	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCO}_2\text{H}$
acido benzoico	acido benzoico	PhCO_2H

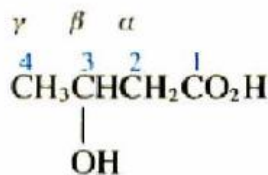
Nomenclatura



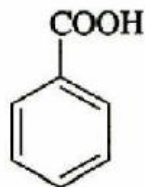
acido 2-bromopropanoico
(acido α -bromopropionico)



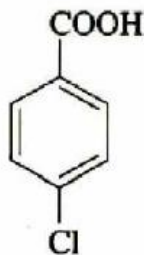
acido propenoico
(acido acrilico)



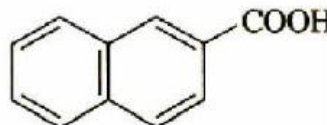
acido 3-idrossibutanoico
(acido β -idrossibutirrico)



acido benzoico
(acido benzen-
carbossilico)

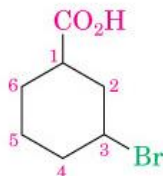


acido *p*-clorobenzoico
(acido 4-clorobenzen-
carbossilico)



acido 2-naftoico
(acido 2-naftalen-
carbossilico)

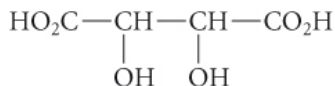
Nomi IUPAC



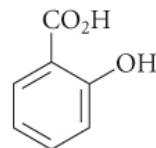
Acido 3-Bromocicloesancarbossilico



Acido 1-Ciclopentencarbossilico



acido tartarico



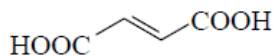
acido salicilico

Nomi comuni

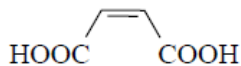
Nomenclatura di Acidi Bicarbossilici

- IUPAC: acido alcandioico
- Comune: da ricordare

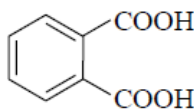
Struttura	nome IUPAC	nome comune
$\text{HOOC}-\text{COOH}$	acido etandioico	acido ossalico
$\text{HOOCCH}_2\text{COOH}$	acido propandioico	acido malonico
$\text{HOOC}(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$	acido butandioico	acido succinico
$\text{HOOC}(\text{CH}_2)_3\text{COOH}$	acido pentandioico	acido glutarico
$\text{HOOC}(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$	acido esandioico	acido adipico
$\text{HOOC}(\text{CH}_2)_5\text{COOH}$	acido eptandioico	acido pimelico



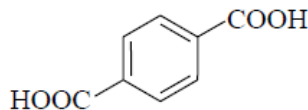
acido fumarico



acido maleico



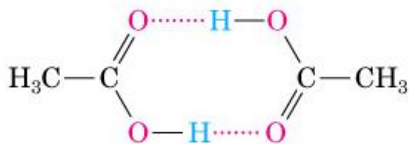
acido ftalico



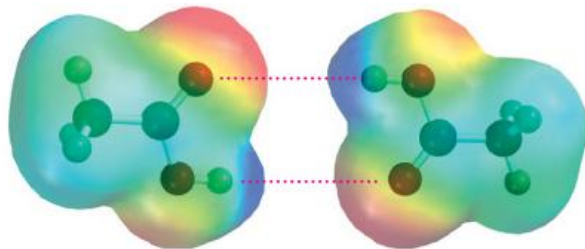
acido tereftalico

Proprietà fisiche

- I primi termini della serie sono liquidi incolori con odori pungenti o sgradevoli.
- Composti **polari** e, come gli alcoli, **formano legami idrogeno** con se stessi o con altre molecole.
- Di conseguenza: **punti di ebollizione elevati**, più elevati degli alcoli di pari peso molecolare.
[es. l'acido acetico e l'alcol propilico hanno lo stesso peso formula (60) e bollono rispettivamente a 118°C e 97°C].

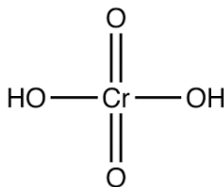
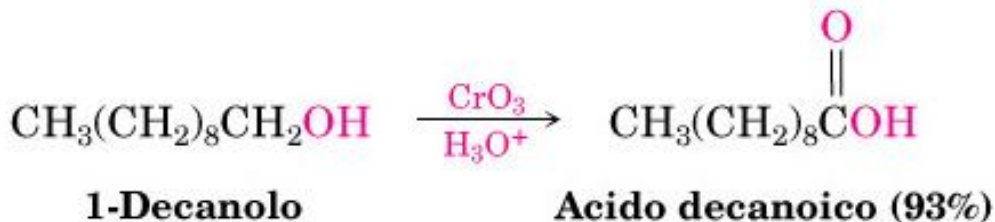


Dimero dell'acido acetico



<i>Nome</i>	<i>p.e.</i> °C	<i>p.f.</i> °C	<i>Solubilità,</i> g/100 g di H ₂ O a 25 °C
formico	101	8	} completamente miscibili (∞)
acetico	118	17	
propionico	141	-22	
butanoico	164	-8	
esanoico	205	-1,5	1,0
ottanoico	240	17	0,06
decanoico	270	31	0,01
benzoico	249	122	0,4 (ma 6,8 a 95 °C)

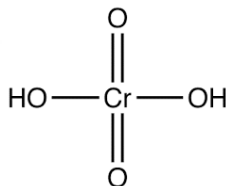
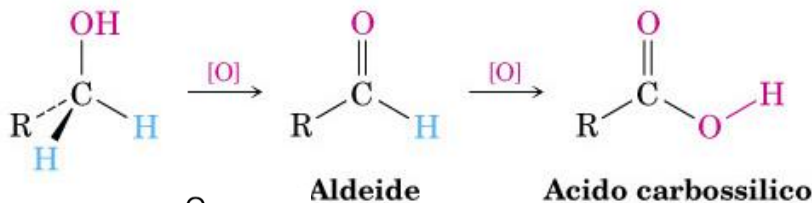
Sintesi di acidi carbossilici: ossidazioni (vedi capitolo: alcoli e carbonili)



Agente ossidante: Acido cromatico

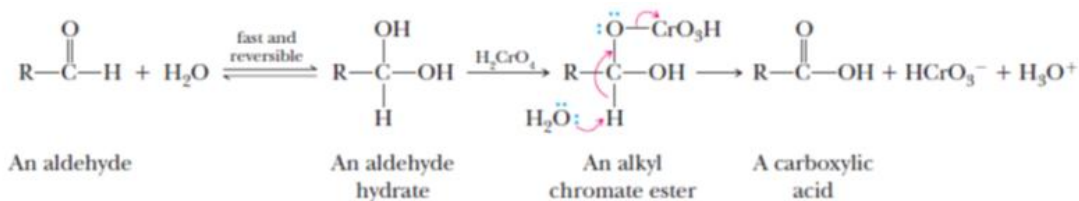
Ossidazioni di alcoli primari: in presenza di forti agenti ossidanti l'aldeide non viene isolata ma viene ossidata ad acido carbossilico

Alcol primario



Agente ossidante: Acido cromatico

Le aldeidi (la forma idratata, diolo geminale) vengono ossidate ad acidi carbossilici

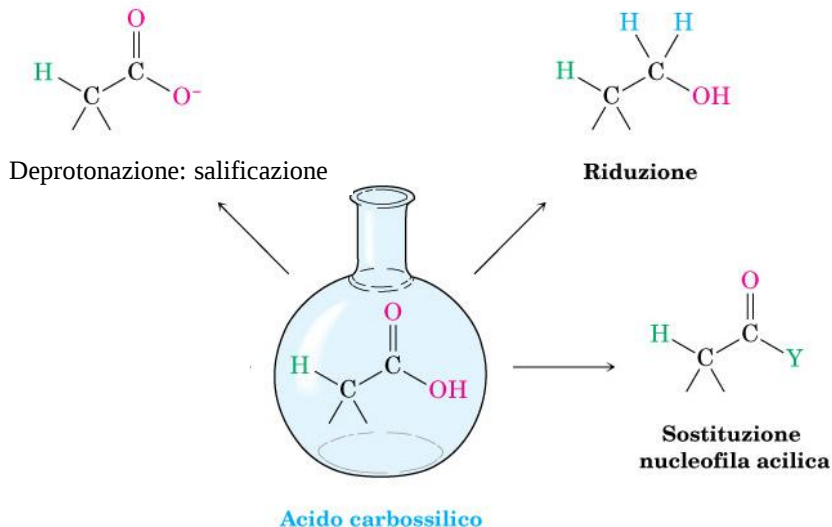


Il meccanismo
non è in
programma

A base (here a water molecule) abstracts a proton from the chromate ester, the **C=O** forms and a Cr species leaves. This is really an [E2 elimination](#) reaction. Note the importance of the original aldehyde H... if its' missing, no oxidation can occur.

Reattività degli acidi carbossilici

FIGURA 20.2 Alcune reazioni generali degli acidi carbossilici.



Acidità degli acidi carbossilici



$$\text{p}K_{\text{a}} = 16$$



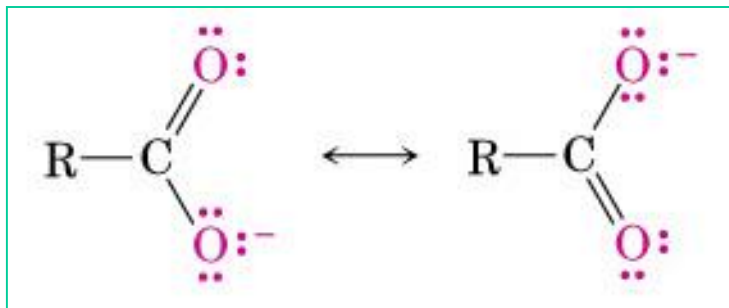
$$\text{p}K_{\text{a}} = 4.75$$



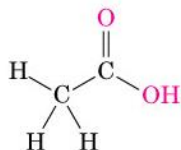
Base coniugata stabilizzata per risonanza



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

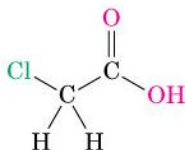


Effetto induttivo ed acidità degli acidi carbossilici

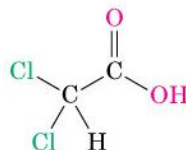


$pK_a = 4.75$

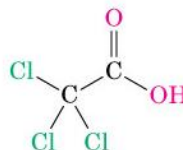
Acido più debole



$pK_a = 2.85$



$pK_a = 1.48$



$pK_a = 0.64$

Acidità

Acido più forte



$pK_a = 4.52$



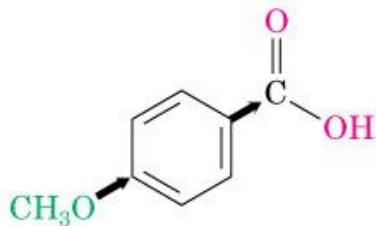
$pK_a = 4.05$



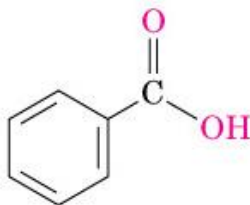
$pK_a = 2.86$

Acidità

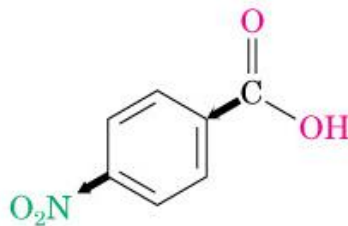
Effetto induttivo ed acidità dell'acido benzoico



Acido *p*-metossibenzoico
($pK_a = 4.46$)



Acido benzoico
($pK_a = 4.19$)



Acido *p*-nitrobenzoico
($pK_a = 3.41$)

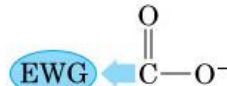
Acido più debole

Acidità

Acido più forte



Gruppo elettron-donatore
destabilizza il carbossilato
diminuendo l'acidità

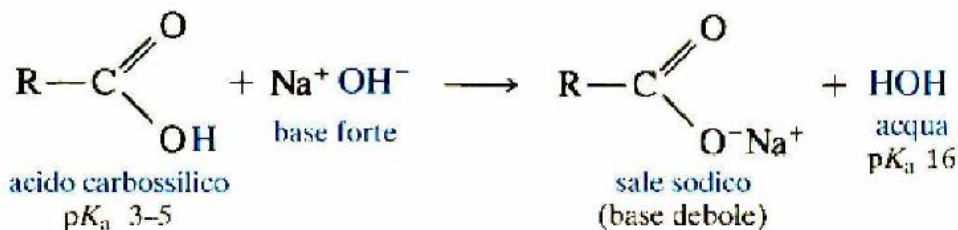


Gruppo elettron-attrattore
stabilizza il carbossilato
aumentando l'acidità

Salificazione

La salificazione
aumenta la
solubilità in acqua

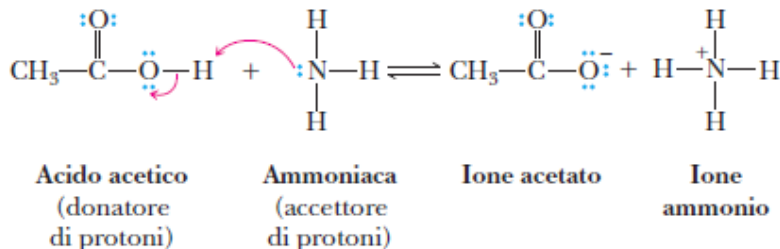
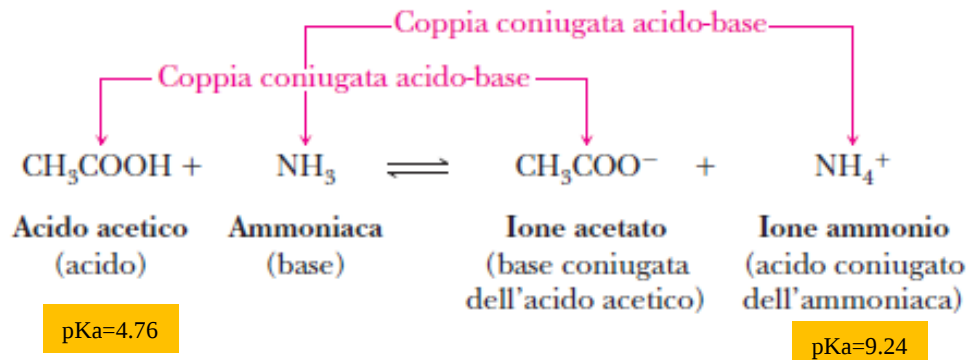
Gli acidi carbossilici reagiscono con le basi forti per formare dei sali.



Esempi per la nomenclatura:

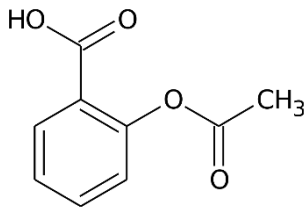


Salificazione con ammoniaca e ammine



Esempi di molecole farmacologicamente attive che presentano il gruppo carbossilico: salicilati

pKa=3.5



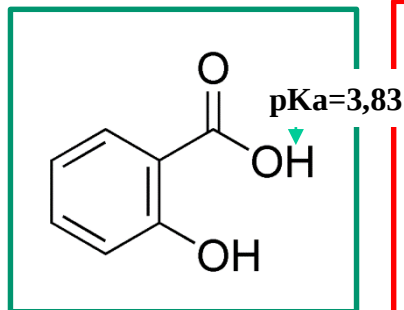
Acido acetil salicilico
(Aspirina)

Antiinfiammatorio
non steroideo

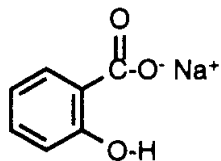


I salicilati sono presenti nella corteccia di alcuni salici e altre piante quali quelle del genere *Spiraea*

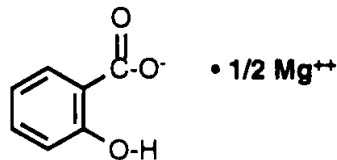
Spiraea, o *Filipendula ulmaria*, all'origine dei nomi *Spirsäure* (tedesco per "acido salicilico") e, indirettamente, *aspirina*.



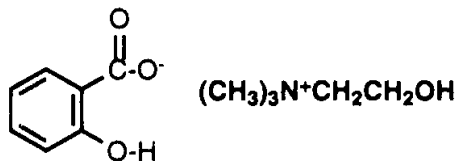
Acido salicilico:
la salificazione ne
aumenta la solubilità in
acqua



salicilato di sodio



salicilato di magnesio



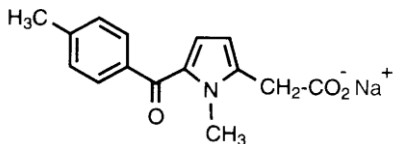
salicilato di colina

Fig. 25-9. Struttura dei derivati dell'acido salicilico in commercio.

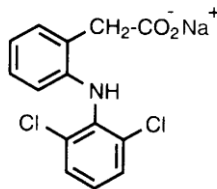
Altri sali di acidi carbossilici:

Farmaci anti-infiammatori non steroidei

FANS



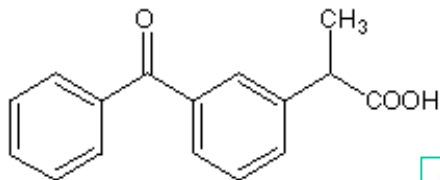
Tolmetina sodica



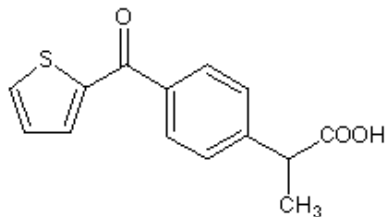
Diclofenac sodico

La salificazione
aumenta la
solubilità in acqua

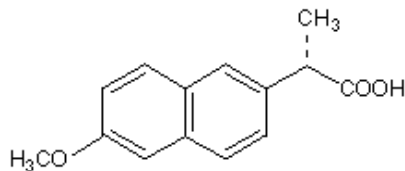
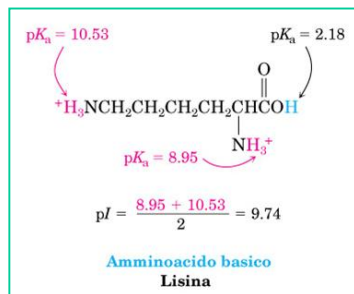
Ulteriori FANS contenenti il gruppo carbossilico: Derivati dell'acido propionico



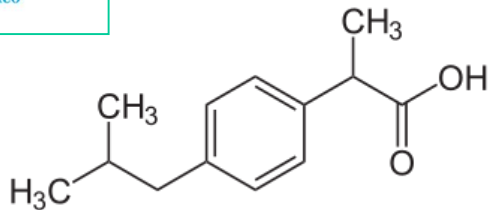
Chetoprofene
(Oki®, sale di lisina)



Flurbiprofene

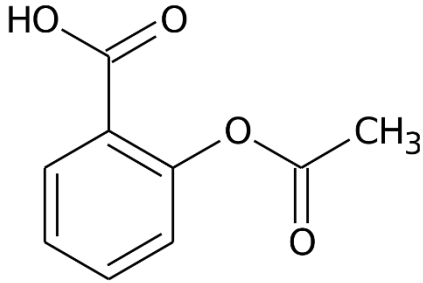


Naproxene
(Naprosin®, sale sodico)



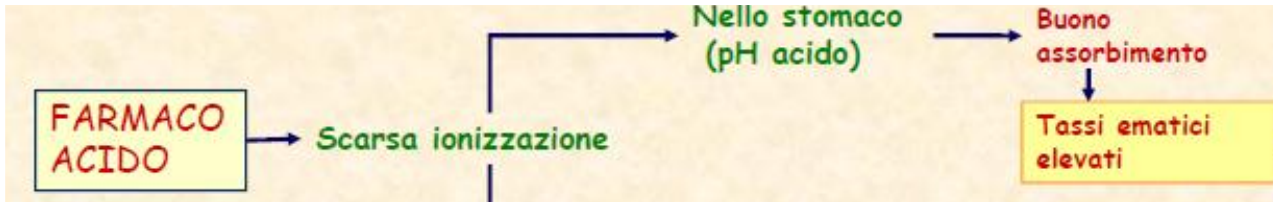
Ibuprofene

(Brufen®, sale di lisina)



Acido acetil salicilico

Perché è importante sapere lo stato di protonazione di un farmaco ad un pH definito?



Riprendiamo la teoria e l'equazione di Henderson-Hasselbalch



$$K_a = \frac{[\text{H}^+] \cdot [\text{A}^-]}{[\text{HA}]}$$

$$\frac{K_a}{[\text{H}^+]} = \frac{[\text{A}^-]}{[\text{HA}]}$$

$$-\log \frac{K_a}{[\text{H}^+]} = -\log \frac{[\text{A}^-]}{[\text{HA}]}$$

$$-\log K_a - (-\log [\text{H}^+]) = \log \frac{[\text{HA}]}{[\text{A}^-]}$$



$$\text{p}K_a - \text{pH} = \log \frac{[\text{HA}]}{[\text{A}^-]}$$

Significa che
quando $\text{p}K_a = \text{pH}$



La conc. della forma
indissociata è uguale alla conc.
della forma dissociata

$$pK_a - pH = \log \frac{[HA]}{[A^-]}$$

Cosa avviene con i farmaci acidi?

Es.: Un ac. carbossilico ($pK_a=5$) nello stomaco ($pH=2$):

$$5 - 2 = 3 = \log [HA] / [A^-] \quad 10^3 = [HA] / [A^-] = 1.000$$

quindi gli acidi forti nello stomaco sono prevalentemente indissociati e possono essere assorbiti.

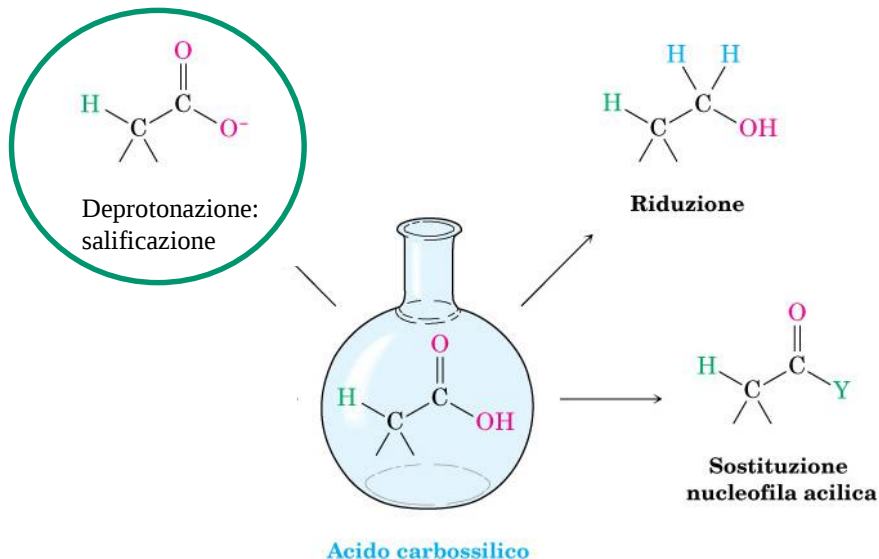
Lo stesso acido a $pH = 8$ (intestino),

$$5 - 8 = -3 = \log [HA] / [A^-] \quad 10^{-3} = [HA] / [A^-] = -0,001$$

Il farmaco è prevalentemente dissociato nell'intestino

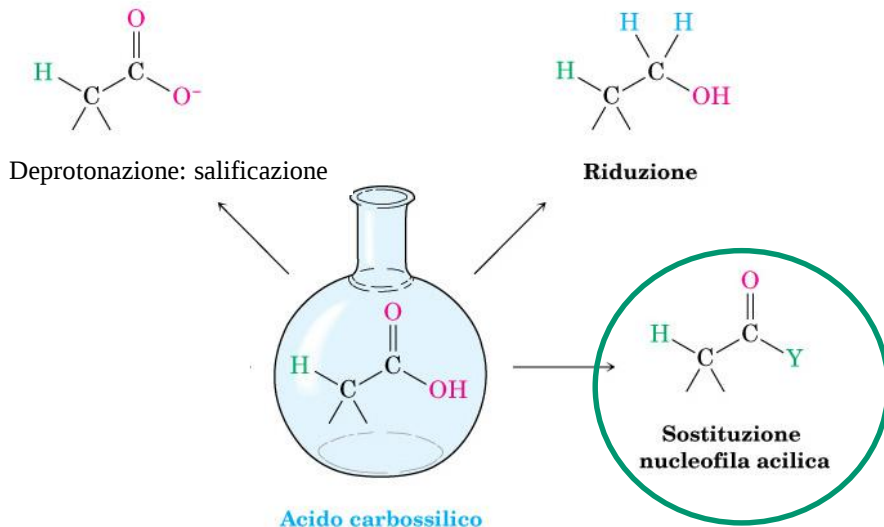
Reattività degli acidi carbossilici

FIGURA 20.2 Alcune reazioni generali degli acidi carbossilici.

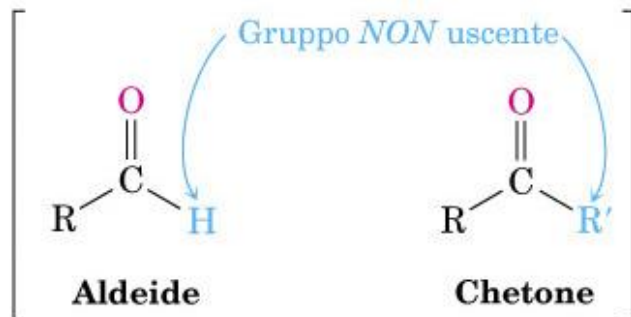


Reattività degli acidi carbossilici

FIGURA 20.2 Alcune reazioni generali degli acidi carbossilici.



Sostituzione nucleofila acilica

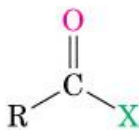


Nel gruppo acile il C è legato ad un atomo elettronegativo:
di conseguenza ha diversa reattività rispetto ad aldeidi e
chetoni

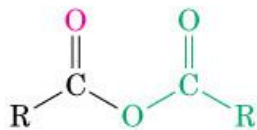
Gruppi acilici che subiscono sostituzione nucleofila acilica



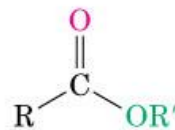
Acido carbossilico



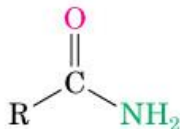
Alogenuro acilico
(X = Cl, Br)



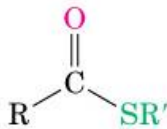
Anidride



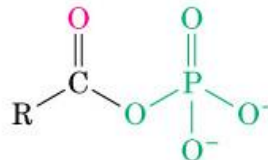
Estere



Ammide



Tioestere



Fosfato acilico

In questi casi il C è legato ad un atomo elettronegativo:
di conseguenza hanno una diversa reattività rispetto ad
aldeidi e chetoni

MECCANISMO GENERALE DELLA SOSTITUZIONE NUCLEOFILA ACILICA

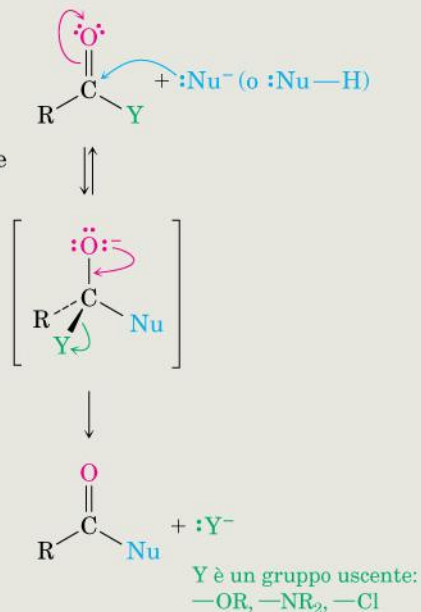
FIGURA 21.1 MECCANISMO:
Meccanismo generale di una reazione di sostituzione nucleofila acilica.

1.addizione

2.eliminazione

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.



Sostituzione nucleofila acilica: esterificazione di Fisher (reazione reversibile)



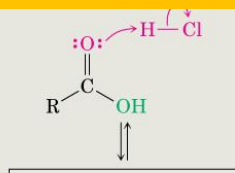
Acido carbossilico + alcol + cat. acido = estere

Acido carbossilico + alcol + cat. Acido = estere (sintesi)

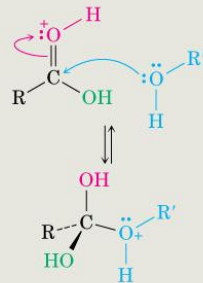
FIGURA 21.5 MECCANISMO:
L'esterificazione di Fischer. La reazione è una sostituzione nucleofila acilica acido-catalizzata di un acido carbossilico.

Reazione all'equilibrio

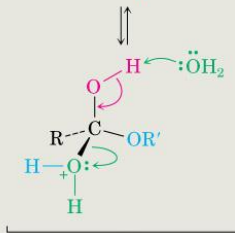
La protonazione dell'ossigeno carbonilico attiva l'acido carbossilico...



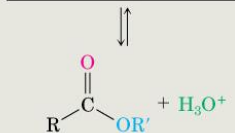
...nei confronti dell'attacco nucleofilo da parte dell'alcol, dando origine a un intermedio tetraedrico.



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.



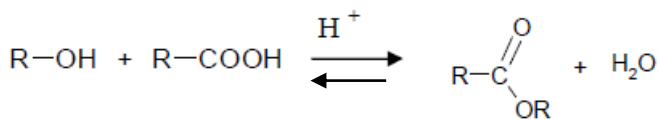
La perdita di un protone e l'eliminazione di una molecola d'acqua rigenera il catalizzatore e porta alla formazione dell'estere finale.



Estere + acqua + cat. Acido = acido carbossilico (idrolisi)

L'esterificazione di Fisher è una reazione reversibile

L'esterificazione di Fisher è la condensazione di un alcool con un acido carbossilico. Il problema di questa reazione riguarda la resa che in condizioni normali non supera il 60 %. Per migliorare tale dato si può far reagire un eccesso di alcool o di acido, oppure rimuovere dall'ambiente di reazione l'acqua utilizzando benzene e distillando la miscela azeotropica. Per motivi di ingombro sterico vengono preferiti nella reazione alcoli primari.



Decarbossilazione

Mentre gli acidi carbossilici ordinari sono stabili fino oltre i 200°C, gli acidi carbossilici che presentano un doppio legame rispetto al gruppo carbossilico, subiscono una perdita di anidride carbonica anche al di sotto dei 200 gradi. I β -chetoacidi decarbossilano molto facilmente; il gruppo carbonilico in β accetta facilmente il protone che arriva da carbossile. La reazione avviene con un meccanismo ciclico che porta alla formazione di un enolo che immediatamente si converte in un acido.

Il meccanismo
non è in
programma

