

# Acidi carbossilici

14 ott. 2020

Hanno punto di ebollizione maggiore, e la solubilità diminuisce all'aumentare della catena.

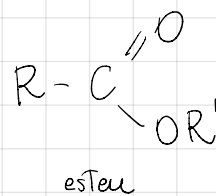
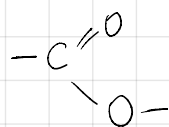
Sono acidi DEBOLI, ma più di alcoli e fenoli  $\rightarrow$  riescono a "spalmare" la carica negativa tra gli ossigeni

## Reazioni

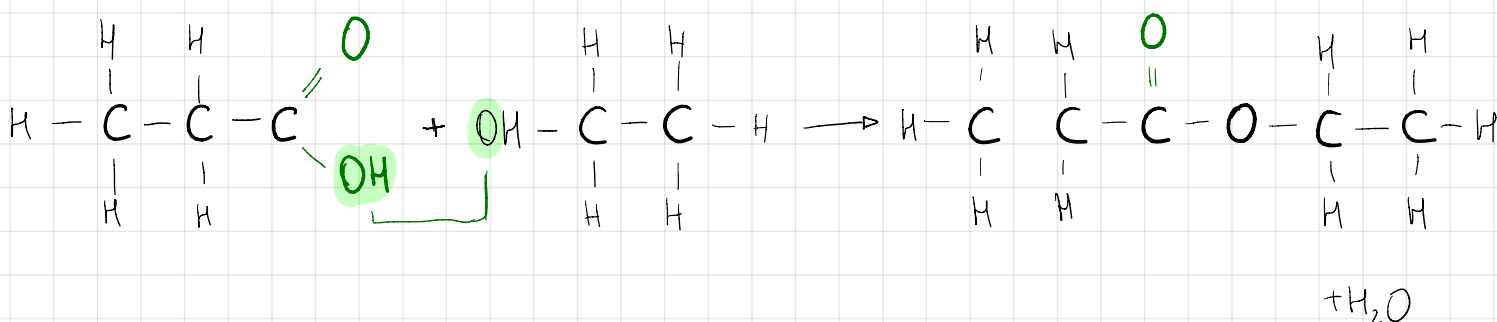
### Esterificazione

Acido + Alcol (per condensazione)  $\leadsto$  nomenclatura dei sali (IUPAC)  
o degli eteri (tradizionale)

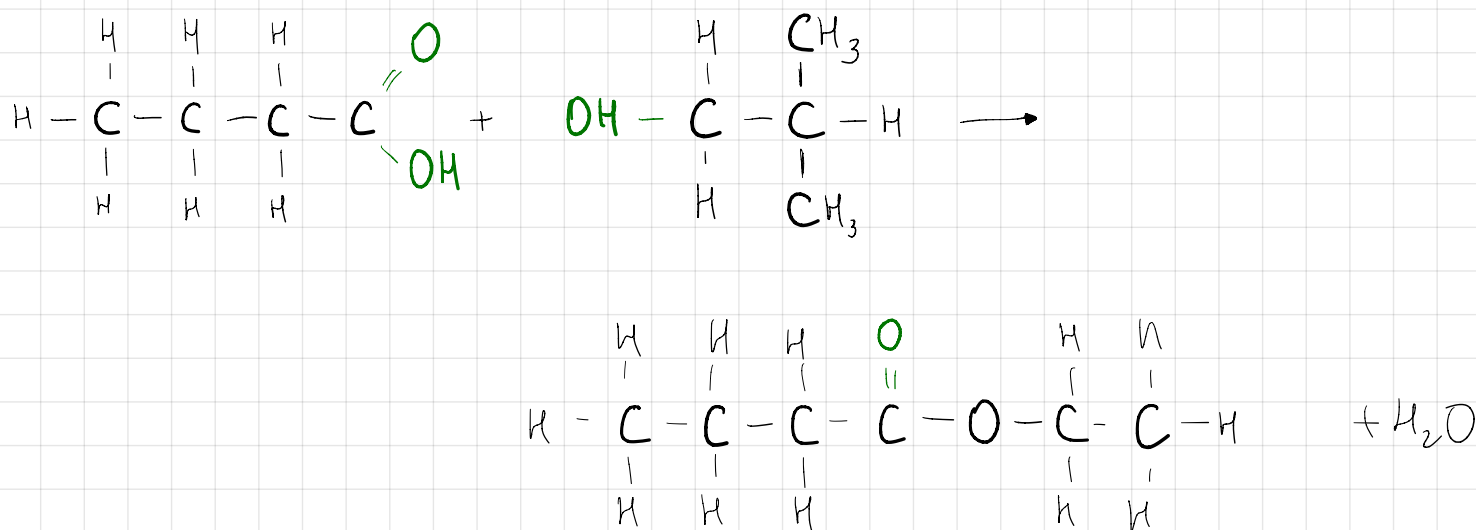
gruppo estereo



acido propanoico + alcol etilico  $\rightarrow$  propanoato di etile (diethyl ester) +  $\text{H}_2\text{O}$



acido butanoico + alcol isobutilico  $\rightarrow$  etilpropil ester +  $\text{H}_2\text{O}$



## Sostituzione nucleofila

Il gruppo  $-OH$  viene sostituito con altri gruppi nucleofili

## Ciclizzazione

Si formano esteri ciclici per mezzo di una condensazione di un idrossiacido

↳ chiamati **lattoni**

↳ almeno 3 carboni di distanza

## Tioesteri

Risultato di una reazione tra acido carbossilico e tiole, per condensazione

## Anidridi organiche

Derivano dalla reazione per condensazione di due acidi organici

