

# Acidi e derivati

13 ott. 2020

caratterizzati dal carbossile:  $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C} \\ | \\ \text{OH} \end{array}$



|| priorità su tutti i gruppi sostituenti

i derivati sono esteri, ammidi e alogenuri

## NOMENCLATURA

"acido" con suffisso "-oico" IUPAC

quando il carbossile è legato ad un anello, si aggiunge "-carbossilico" al nome del cicloalcano di origine, premettendo la parola acido.

alcuni nomi Tradizionali

$\text{HCOOH}$  ac. formico

$\text{CH}_3\text{COOH}$  ac. acetico

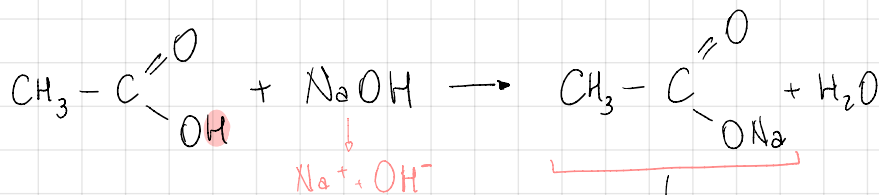
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$  ac. butirrico

Nella nomenclatura tradizionale i carboni si nominano a partire da quello più vicino al carbossile ( $\text{C}_2$ ) e sono usate le lettere greche  $\text{C}_2 \rightarrow \alpha$

Il gruppo carbossilico senza idrossido prende il nome di gruppo acilico o acile

## REAZIONI

Basi forti: essendo acidi reagiscono con le basi forti (gli acidi carbossilici sono acidi deboli)



↳ questo è un **SAL**  
nomenclatura dei sali.

↳ anione  
nome dell'acido con la desinenza "-ato", seguito dal nome del catione

SAPONIFICAZIONE: reazione di una base forte con un acido carbossilico a catena lunga