

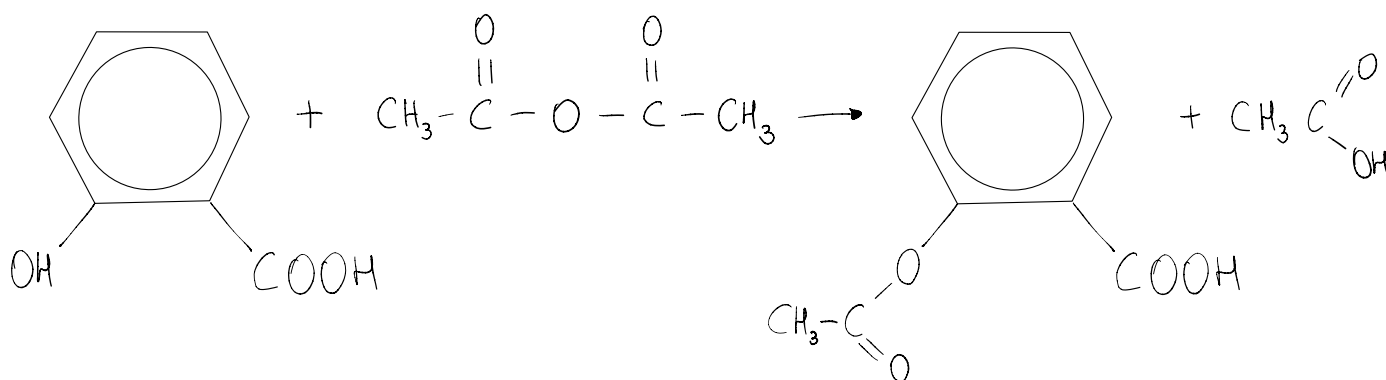
Acidi carbossilici

16 ott 2020

Anidridi organiche

L'anidride acetica è l'anidride più importante dal punto di vista industriale: se viene fatta reagire con alcoli si ottengono gli acetoli. È usata per l'aspirina.

Acido salicilico + Anidride acetica \rightarrow Acido acetil salicilico + Acido acetico

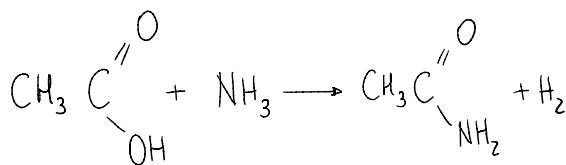


Ammidi

Sono delle ammine: partendo da un acido per sostituzione di un gruppo $-\text{OH}$ con un $-\text{NH}_2$, $-\text{NHR}$, $-\text{NR}_2$.

Reazioni di Sostituzione nucleofila \leadsto Acido + ammina \rightarrow ammido

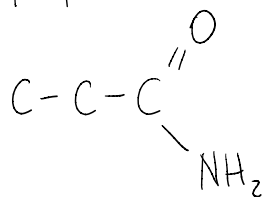
Acido acetico + Ammoniaca $\xrightarrow{\text{ox}}$ Acetammide



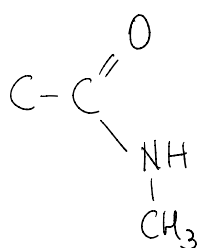
Nomenclatura

Il nome dell'ammido deriva da quello dell'acido: il suffisso "-ico" viene sostituito da "-ammido". La presenza di sostituenti sull'azoto viene identificato con l'identificatore "N-".

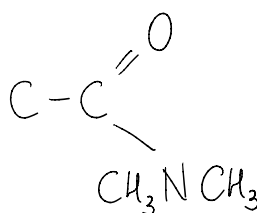
propanammide



N-metilacetammide



N,N dimetilacetammide



Ammidi cicliche

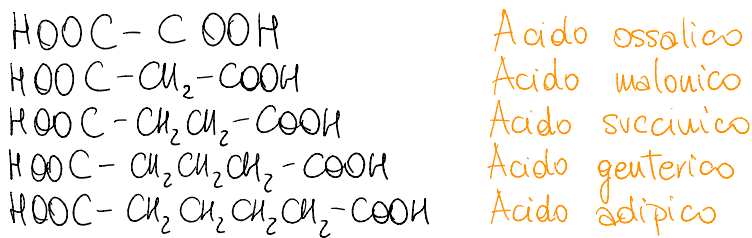
Prendono il nome di lattami. Null'altro da sapere

Immidi

La reazione tra acidi e ammidi forma le immidi.

Acidi bicarbossilici

Sono più acidi degli acidi con un singolo gruppo carbossilico.



Ossiacidi

Sono il prodotto di una reazione tra acidi carbossilici e alcoli

