Maidi carebossilici

Anidridi organiche

L'anidride acetica è l'anidride più importante dal punto di vista industriale se viene fatta reagine con alcoli si ottengono gli acetali. È usato per <u>l'ampirima</u>.

Acido salicilico + Auidvide acetica - Acido acetil salicilico + Acido acetico

Ammidi

Sono delle ammine. partendo da un acido per sostituzione di un gruppo -OH con un -NHz,-NHR,

Reazioni di Sostituzione nucheo Pila ~ Acido + ammina - ammide

Acido acetico + Lumoniaca - Acetammide

$$CH_3 \stackrel{//}{C} + NH_3 \longrightarrow CH_3 \stackrel{//}{C} + H_2$$

$$OH$$

Momenclatura

Il nome dell'ammide deriva da guello dell'acido: il suffisso "-oico" viene sostituito da "-ammide". Le presenza di sostituenti sull'azoto viene identificato con l'identificatore "N-"

propanammi de

N-metil acetammide

N, N dimetil acetammi de

Ammidi cicliche

'Prendous il nome di lattami. Null'altro da sapere

Tmmide

La recoreione tra acidi e ammidi forma le immidi

Acidi bicarbossilia

Some più acidi degli acidi con un singolo gruppo carbossilico.

HOOC-COOH

HOOC-CUz-COOH

HOOC-CUZ-COOH

HOOC-CUZ-COOH

HOOC-CUZ-COOH

HOOC-CUZ-CUZ-COOH

Acido succivico

Acido genterico

Acido genterico

Acido adipico HDOC-C00H

Acido ossalico

Ossiacidi

Sono il prodotto di una reazione tra acidi carbossilici e alcoli

Acido lattico + Ossigeno - Acido pirovico + H20

COOH
$$CHOH + O \rightarrow C=O + H_2O$$

$$COOH$$

$$COOH$$

Acido lattico + ammoniaca - ALANINA + H20

COOH

CHOH + NH₃
$$\rightarrow$$

COOH

COOH

COOH