

University of Groningen

Eenvoudige tertiaire enaminen hydrolyse en basiciteit

Maas, Willem

IMPORTANT NOTE: You are advised to consult the publisher's version (publisher's PDF) if you wish to cite from it. Please check the document version below.

Document Version

Publisher's PDF, also known as Version of record

Publication date:

1966

[Link to publication in University of Groningen/UMCG research database](#)

Citation for published version (APA):

Maas, W. (1966). *Eenvoudige tertiaire enaminen hydrolyse en basiciteit*. s.n.

Copyright

Other than for strictly personal use, it is not permitted to download or to forward/distribute the text or part of it without the consent of the author(s) and/or copyright holder(s), unless the work is under an open content license (like Creative Commons).

The publication may also be distributed here under the terms of Article 25fa of the Dutch Copyright Act, indicated by the "Taverne" license. More information can be found on the University of Groningen website: <https://www.rug.nl/library/open-access/self-archiving-pure/taverne-amendment>.

Take-down policy

If you believe that this document breaches copyright please contact us providing details, and we will remove access to the work immediately and investigate your claim.

Downloaded from the University of Groningen/UMCG research database (Pure): <http://www.rug.nl/research/portal>. For technical reasons the number of authors shown on this cover page is limited to 10 maximum.

HOOFDSTUK 1

INLEIDING

De benaming enamine voor een α - β onverzadigd amine is in 1927 door Wittig en Blumenthal (1) ingevoerd naar analogie van de term enol voor een α - β onverzadigde alcohol.

Hoewel het stikstofatoom ook primair en secundair kan zijn, wordt de naam enamine meestal zonder voorvoegsel gebruikt voor de tertiaire enaminen, die momenteel verreweg de belangrijkste groep verbindingen van deze klasse vormen.

In dit proefschrift worden de resultaten gegeven van een studie van het mechanisme van de hydrolyse van enkele tertiaire enaminen.

Dit inleidende hoofdstuk geeft een beknopt overzicht van de chemie van de tertiaire enaminen. Gezien de aard van de uitgevoerde studie is vooral aandacht geschonken aan de mechanismen van verschillende reacties van de enaminen, terwijl de synthetische toepassingen ervan slechts kort aangegeven worden.

Meer volledige overzichten van de literatuur over de chemie van enaminen zijn gegeven door West (2), Stork en medewerkers (3) en door Szmuszkovicz in een hoofdstuk van de serie *Advances in Organic Chemistry* (4).

1-1. De bereiding van enaminen.

1-1-1. Bereidingsmethoden.

Verbindingen, waarin de enaminegroeping deel uitmaakt van een cyclisch systeem, zijn al lang bekend.

Door Lipp werden al voor 1900 tetrahydropyridinen bereid uit ω -broombutyl-methyl-keton en verschillende aminen (5). Het primair ontstane δ -aminoketon gaat daarbij onder waterafplitsing over in het cyclische enamine:

