4 Zusammenfassung

Im Mittelpunkt dieser Arbeit stehen N-arylierte α -Ketohydroxamsäuren und Salicylohydroxamsäuren, deren Synthese unter Berücksichtigung unterschiedlicher Leitstrukturen zu biologisch aktiven Substanzen führen sollte.

Im ersten Abschnitt werden die Synthese und Derivatisierung der α -Oxohydroxamsäuren **16** aus Arylglyoxylsäuren **6** und N-Arylhydroxylaminen **2** beschrieben. Als Nebenprodukt entstanden z. T. N-Arylbenzohydroxamsäuren **17**. Die durch *Oehme* IR-spektroskopisch untersuchte Bildung intramolekularer Wasserstoffbrücken bei Arylglyoxylsäuren **6** führt in Kernspinresonanzspektren ausgewählter Vertreter zur Signalaufspaltung und auffälligen Fernkopplungen.

Schema 53



Durch Umsetzung der α -Ketohydroxamsäuren 16 mit O-Methyl- oder unsubstituiertem Hydroxylamin gelangt man zu 2-Hydroxyimino- bzw. 2-Methoxyimino-acetohydroxamsäuren 25, während die Darstellung der korrespondierenden Hydrazone aus noch näher zu untersuchenden Gründen scheiterte. 2-Hydrazonophenylessigsäuren 29 dagegen sind in guten Ausbeuten aus Glyoxylsäuren 6 und Hydrazin-Derivaten zugänglich (s. Schema 53, S. 112).

Die NMR-spektroskopischen Untersuchungen der Hydroxamsäuren 16 und verwandter Verbindungen 18 und 19, bei denen das Auftreten von E/Z-Isomeren möglich ist, ergaben, daß die Möglichkeit zur Ausbildung einer Wasserstoffbrückenbindung entscheidenden Einfluß auf die räumliche Anordnung dieser Moleküle hat.



Im zweiten Teil der Arbeit konnte durch Auswertung analytischer Daten gezeigt werden, daß die Umsetzung an der phenolischen OH-Gruppe veresterter Salicylsäuren **31** mit Hydroxylaminen **2** in Abhängigkeit vom Substituenten am Sauerstoff des Hydroxylamins zu **38** oder unter Migration des Acylrests zu N-Acyloxysalicylsäureamiden **35** führt.



Die Wanderungsgeschwindigkeit bei der Synthese von **35** hängt von der Art des Acylrests und des Substituenten am Stickstoff ab. Weiterhin wurde der vermu-

tete intramolekulare Ablauf der Wanderung des Acylrests - u.a. durch Umsetzung der Hydroxylamine 2 mit 4-Acetyloxybenzoesäure **31g** zu **41** - bestätigt.



Versuche zur Cyclisierung der Verbindungen **35** und **36** zu 10-Hydroxy- bzw. 10-Acyloxy-dibenz[1,4][b,f]oxazepin-11(10H)-onen **LVIII** schlugen fehl. Alternative Synthesen gingen von 2-(2-Nitrophenoxy)benzoesäuren **50** bzw. -estern **47** aus, deren Reduktion jedoch nicht zu den gewünschten Dibenz[1,4][b,f]-oxazepin-11(10H)-onen führten. Erhalten wurden die korrespondierenden Hydroxylamine **48** und **51**, deren Cyclokondensation erfolglos blieb.



LVIII

Ausgewählte Vertreter der dargestellten Verbindungen wurden am Odawara Research Center (Odawara, Japan) der Nippon Soda Company hinsichtlich ihrer fungiziden, insektiziden, herbiziden und akariziden Wirksamkeit geprüft.

Die Testergebnisse bestätigen die für die synthetisierten N-arylierten α -Ketohydroxamsäuren und Salicylohydroxamsäuren vermutete biologische Potenz. Besonders auffällig waren die breite antimikrobielle Wirksamkeit der Verbindungen 16b, 16h, 29b-c und 35c-d. Derivate der Verbindungen 16, 25 und 35 zeigten ausgeprägte herbizide Eigenschaften insbesondere gegen Digitaria adscendens und Setaria faberi, die in einigen Fällen Anlaß für ein zweites Screening gaben. Die Ergebnisse dieser Untersuchungen liegen derzeit nicht vor.

5 Summary

The main subjects of the present study are the chemistry and biological properties of α -oxocarbohydroxamic acids and salicylohydroxamic acids with aromatic N-substitution.

In the first chapter the synthesis of various α -oxocarbohydroxamic acids 16 from arylglyoxylic acids 6 and N-arylhydroxylamines 2 is described. In some cases decarbonylation of 6 led to the corresponding benzohydroxamic acids 17. Intramolecular hydrogen bonding of arylglyoxylic acids 6 - first detected bei *Oehme* - caused significant splitting of signals and remarkable far distance couplings.

Schema 54



2-Hydroxyimino- and 2-methoxyimino-acetohydroxamic acids were obtained by condensation of N-arylglyoxylohydroxamic acids **16** with N-methyl- or unsubstituted hydroxylamine. However, preparation of the corresponding hydrazones failed, whereas 2-hydrazonophenylacetic acids **29** were obtained in good yields from glyoxylic acids **6** and hydrazine derivatives.

Hydroxamic acids **16** and related compounds **18** and **19** can exist as (*E*)- or (*Z*)isomers according to restricted rotation around the nitrogen to carbonyl bound. As shown by appropriate NMR spectra the hydrogen bond between N-(OH) and α -oxo group by forming a six-membered ring is preferred.



The second chapter outlines the reactions of 2-acyloxybenzoic acids **31a-f** with different substituted hydroxylamines **2** to give salicylohydroxamic acids of type **35** or **38**. The formation of **35** involves an intramolecular migration of the acyl group to the hydroxamic functionality. This rearrangement is meanly influenced by the nature of the acyl moiety and the N-substituent.





Attemps to obtain 10-hydroxy- and 10-acyloxy-dibenzo[1,4][b,f]oxazepin-11(10H)ones LVIII from 35 remained unsuccessful due to decomposition of the starting materials.

When 2-(2-nitrophenoxy)benzoic acid derivatives **47** and **50** were treated with different reducing agents, the corresponding hydroxylamines **48** and **51** were obtained, which resisted base-catalysed cyclisation to the desired tricyclic compound LVIII as well.



Selected samples of the herein described compounds were subjected to fungicidal, insecticidal, herbicidal and acaricidal screening at the Odawara Research Center (Odawara, Japan) of Nippon Soda Company.

Several α -oxocarbohydroxamic acids and salicylohydroxamic acids with N-arylsubstitution exhibited interesting biological activity: **16b**, **16h**, **29b-c** and **35c-d** displayed broad antimicrobial activity besides remarkable herbicidal activity against Digitaria adscendens and Setaria faberi.