

mittelbar 2,6-Dioxoadamantan-1,3-dicarbonsäure-diäthylester (4), $K_p = 203-206\text{ }^\circ\text{C}/3\text{ Torr}$, $F_p = 113-114\text{ }^\circ\text{C}$. Als Beweis für die Struktur dieses Produktes diente die Wolff-Kishner-Reduktion zur bekannten Adamantan-1,3-dicarbonsäure^[4]. Wir nehmen an, daß bei der Umwandlung (2) \rightarrow (4) intermediär 9-Oxobicyclo[3.3.1]nonan-3,3,7-tricarbonsäuretriäthylester (3) entsteht, der dann eine cyclisierende Esterkondensation erleidet.

(4) konnte mit Äthylenglykol in das Monoketal (5) ($F_p = 118\text{ }^\circ\text{C}$) übergeführt werden, dessen Struktur durch Bildung eines Pyrazolons (6) ($F_p = 183-184\text{ }^\circ\text{C}$) mit *p*-Nitrophenylhydrazin bewiesen wurde. Die katalytische Hydrierung von (5) ergab das Hydroxyketal (7) ($F_p = 99\text{ }^\circ\text{C}$), aus dem bei Verseifung 2-Hydroxy-6-oxoadamantan-1,3-dicarbonsäure-diäthylester (8) ($F_p = 111-112\text{ }^\circ\text{C}$) entsteht. Durch Wolff-Kishner-Reduktion von (8) wurde 2-Hydroxyadamantan-1,3-dicarbonsäure (9) ($F_p = 229-230\text{ }^\circ\text{C}$) erhalten.

Eingegangen am 14. April 1967 [Z 498]

[*] Prof. Dr. H. Stetter und Dr. H. G. Thomas
Institut für Organische Chemie der Technischen Hochschule
51 Aachen, Prof.-Pirlet-Straße 1

- [1] R. P. Nelson u. R. G. Lawton, J. Amer. chem. Soc. 88, 3884 (1966).
 [2] T. Kutsuna u. S. Sugawara, Tetrahedron 3, 175 (1958).
 [3] J. Dickstein, M. Bodnar u. R. M. Hoegerle, US.-Pat. 3094554 (1963); Chem. Abstr. 59, 12647 (1963).
 [4] V. Prelog u. R. Seiwert, Ber. dtsch. chem. Ges. 74, 1644 (1941); H. Stetter u. C. Wulff, Chem. Ber. 93, 1369 (1960).

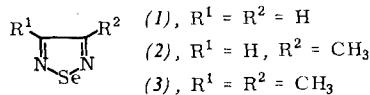
Synthese von 1,2,5-Selenadiazol und einigen Derivaten

Von V. Bertini[*]

Weinstock et al.^[1] haben kürzlich 1,2,5-Selenadiazol (1)^[2] mit 7% Ausbeute synthetisiert. Uns gelang die Darstellung dieser Verbindung ($K_p = 142\text{ }^\circ\text{C}/770\text{ Torr}$, $n_D^{25} = 1,6179$, $\lambda_{\text{max}} = 282\text{ m}\mu$, $\log \epsilon = 3,85$ ^[3] in Isooctan) mit einer Ausbeute von 43%.

Äthylendiamin (0,045 mol) in 30 ml Dimethylformamid wird langsam zu einer Lösung von 0,135 mol SeO_2 in 110 ml Dimethylformamid gegeben. Man erhitzt das Gemisch 40 min unter Rückfluß auf 120 $^\circ\text{C}$ und trennt das Produkt durch Wasserdampfdestillation ab.

Unter gleichen Bedingungen erhält man aus 0,03 mol Propylendiamin und 0,09 mol SeO_2 mit 35% Ausbeute das 3-Methyl-1,2,5-selenadiazol (2)^[2], $K_p = 162\text{ }^\circ\text{C}/770\text{ Torr}$, $n_D^{25} = 1,5807$, $\lambda_{\text{max}} = 287\text{ m}\mu$, $\log \epsilon = 3,83$ in Isooctan.



Wie aliphatische vic. Diamine reagieren auch vic. Dioxime mit SeO_2 zu Derivaten des 1,2,5-Selenadiazols. So entsteht 3,4-Dimethyl-1,2,5-selenadiazol (3)^[2], $F_p = 87\text{ }^\circ\text{C}$, $\lambda_{\text{max}} = 287\text{ m}\mu$, $\log \epsilon = 3,88$ ^[3] in Isooctan, mit 45% Ausbeute, wenn man 0,006 mol Dimethylglyoxim und 0,03 mol SeO_2 in 30 ml Dimethylformamid 45 min unter Rückfluß kocht. Das Produkt wird durch Wasserdampfdestillation abgetrennt und aus n-Pentan umkristallisiert.

Die Verbindungen (1) bis (3) lassen sich auch mit Se_2Cl_2 statt SeO_2 darstellen, doch verläuft die Reaktion dann stark exotherm (die Reagentien müssen bei 5 bis 10 $^\circ\text{C}$ gemischt werden), und die Ausbeuten sind etwas geringer.

Mit CdCl_2 bilden die Verbindungen (1) bis (3) Komplexe, die sich in Wasser und den meisten organischen Lösungsmitteln nur wenig lösen. Sie können zur Reinigung der Heterocyclen dienen, da sich die Selenadiazole aus ihnen durch Wasserdampfdestillation wieder freisetzen lassen.

Die Reduktion der Verbindungen (1) bis (3) mit H_2S bei Raumtemperatur ergibt elementares Selen in stöchiometrischer Menge und Äthylendiamin, Propylendiamin bzw. 2,3-Butyldiamin.

Eingegangen am 30. März 1967 [Z 481]

[*] Dr. V. Bertini

Istituto di Chimica Organica, Facoltà di Scienze,
Università di Pisa
Via Risorgimento, 35
Pisa (Italien)

[1] L. M. Weinstock, P. Davis, D. M. Mulvey u. J. C. Schaeffer, Angew. Chem. 79, 315 (1967); Angew. Chem. internat. Edit. 6, 364 (1967).

[2] V. Bertini u. P. Pino, Ital. Pat.-Anmeldung Nr. 32911 A/67, 8. März 1967.

[3] Maximum mit Feinstruktur.

Eine einfache Methode zur Darstellung von Acetylacetonaten

Von G. Stöckelmann, A. Kettrup und H. Specker[*]

Metallacetyletonate sind für die analytische und technische Chemie von Bedeutung. Wir fanden, daß die handelsüblichen Metallsalze der 2-Äthylcapronsäure (Octoate) billige und hervorragende Ausgangssubstanzen für die Darstellung vieler Metallacetyletonate sind. Auch Metallnaphthenate und -stearate sind geeignet. Der Vorteil dieser Metallsalze, besonders der Octoate, liegt in ihrer guten Löslichkeit in organischen Lösungsmitteln, z.B. Benzin, Benzol, Chloroform. Damit entfällt die bei der Synthese von Metallchelaten in Wasser oder stark polaren Lösungsmitteln oft schwierige Kontrolle des pH-Wertes.

Die Metallacetyletonate fallen schon in der Kälte nach dem Zusammengießen des β -Diketons und der Lösung des Metallocetoates in Benzol oder Petroläther in kristalliner Form aus. So gelang uns die Darstellung der Acetylacetonate von Fe^{III} , Co^{II} , Co^{III} , Mn^{II} , Zr , Al , Ca , Zn und Cu .

Die Metallocetoate wurden zum größten Teil in der handelsüblichen Form (Lösungen in Waschbenzin, Metallgehalt 8%) verwendet. Sie lassen sich jedoch auch einfach aus Metallacetaten oder -oxiden und der freien Säure gewinnen. Die Essigsäure wird durch Destillation entfernt. Das meist hochviskose Metallocatoat wird heiß in Waschbenzin gelöst. Nicht umgesetztes Acetat wird abfiltriert.

Kobalt(II)-acetylacetonat:

Im Dreihalskolben werden 0,1 mol Kobalt(II)-octoat mit 0,2 mol Acetylaceton in 100 ml Benzol 5 min bei Raumtemperatur unter Stickstoff gerührt. Der rosa Komplex fällt in Form schuppenförmiger Kristalle mit 80% Ausbeute aus. Arbeitet man ohne Stickstoffatmosphäre und kocht $1/2$ Std. unter Rückfluß, so erhält man das dunkelgrüne Kobalt(III)-acetylacetonat mit 70% Ausbeute.

Eingegangen am 13. April 1967 [Z 495]

[*] Dipl.-Chem. G. Stöckelmann, Dr. A. Kettrup und

Prof. Dr. H. Specker
Anorganisch-Chemisches Institut der Universität Bochum
z. Zt. Institut für Spektrochemie
46 Dortmund, Bunsen-Kirchhoff-Straße

Synthese cyclischer 1,2,3-Triamine durch Umsetzung von Dialdehyden mit Nitromethan und Benzylamin^[1]

Von F. W. Lichtenhaller, T. Nakagawa und A. El-Scherbiny[*]

Die Umsetzung von 1,4- oder 1,5-Dialdehyden mit primärem Amin und durch Carboxy- oder Carbonylgruppen aktivierter Methylenverbindung ergibt Produkte des Typs (1) (Robinson-Schöpf-Synthese^[2]). Wir fanden, daß dagegen mit Nitro-