POLARE ÄTHYLENE II † DIE SYNTHESE VON NITRO- UND AMINO-ACETALEHYDDITHIOACETALEN

Helmut Hamberger, Peter Stütz und Gerhard Schulz Sandoz Forschungsinstitut GmbH., A-1230 Wien, Brunnerstraße 59

(Received in Germany 11 July 1977; received in UK for publication 26 August 1977)

Wir fanden, daß das Hydridion des Natriumboranats unter bestimmten Bedingungen an die Nitroketenmercaptale 1-3 addiert. Die bisher bei nukleophilen Additio nen an derartige Systeme beobachtete 1-4 Eliminierung von Mercaptan unterbleibt dabei offenbar aufgrund der Schwerlöslichkeit der primär auskristallisierenden Natriumnitronate.

Vorsichtige Protonierung dieser Natriumsalze in wässriger Lösung führt in guten Ausbeuten zu der neuen Substanzklasse der Nitroacetaldehyddithioacetale 4-6.

PROD.	AUSB.	KP (10 ⁻⁴ Torr)	NMR (CDCl ₃) A ₂ B System	IR (CH ₂ Cl ₂)
4	33%	110°C	v _A 4.64,v _B 4.37, J _{AB} 8 Hz	1550, 1370
<u>5</u>	74%	150 ⁰ C	$v_A^{4.54}, v_B^{5.08}, J_{AB}^{7}$ Hz	1550, 1370
<u>6</u>	82%	160°C	v _A 4.85,v _B 4.50, J _{AB} 8 Hz	1560, 1375

Nach ersten Experimenten ergeben sich aus den Verbindungen $\underline{4}-\underline{6}$ weitere neue Synthesebausteine. So zum Beispiel erreicht man mit vier bis fünf Moläquivalenten LiAlH $_{\underline{4}}$ in Diäthyläther eine glatt verlaufende Reduktion der Nitrogruppe von $\underline{4}-\underline{6}$, womit erstmals Aminoacetaldehyddithioacetale $\underline{7}-\underline{9}$ zugänglich wurden.

PROD.	AUSB.	KP. + 10 ⁻¹⁴ Torr	NMR (CDCl ₃) A ₂ B - System
7	61%	110°C	v _A 2.93, v _B 3.62, J _{AB} 7 Hz.
8	88%	110°C	v _A 2.85, v _B 4.50, J _{AB} 6.5 Hz.
9	75%	115°C	v _A 3.04, v _B 3.92, J _{AB} 7 Hz.

+) Kugelrohrdestillation, Temperaturangabe = Badtemperatur.

Massen-bzw. IR-Spektren und Analysen stehen mit den Strukturen im Einklang.

Die Frage, inwiefern diesen neuen Acetaldehyddithioacetalen $\underline{4}$ - $\underline{9}$ eine synthetische Bedeutung als umgepolte Carbonylreagenzien zukommt, ist Gegenstand weiterer Untersuchungen.

Darstellung von Nitroacetaldehydpropylendithioacetal 6:

50.7 g (0.286 Mol) 3^5 in 900 ml Äthanol suspendiert, versetzt man bei 18° C in Portionen mit 16.2 g (0.428 Mol) NaBH₄. Nach 40 Min. nutscht man ab, 1öst den Rückstand in Wasser und bringt bei 0° C mit verd. CH_3 COOH auf pH 6. Nach Extraktion mit Äther und Destillation im Kugelrohr bei 160° C/10⁻⁴Torr erhält man 42.3 g (82% d.Th.) analysenreines 6.

Darstellung von Aminoacetaldehydpropylendithioacetal 9:

Zu einer Suspension von 10.6 g (0.279 Mol) LiAlH $_{\rm i}$ in 1 l Diäthyläther tropft man 10.0 g (5.5 mMol) $\underline{6}$ gelöst in 50 ml Diäthyläther. Man kocht hierauf 60 Min. unter Rückfluß, zersetzt mit Wasser und destilliert im Kugelrohr bei 10⁻⁴Torr, Bad 115°C, Ausbeute 6.3 g (75% d.Th.) analysenreines 9.

- † Diese Reihe ist Prof. R.B. Woodward zum sechzigsten Geburtstag gewidmet.
- 1. R.Gompper und H.Schäfer, Chem. Ber., 100, 591, 1967.
- 2. T.Hatada, M.Sone, Y.Tominaga, J.pharm.Soc.Jap., 95, 623, 1975.
- 3. H.Schäfer und K.Gewald, Z.Chem., 16, 272, 1976.
- 4. H.Hamberger, H.Reinshagen und G.Schulz, Tetrahedron Letters, in Vorbereitung
- 5. Diese Verbindung wurde analog 1.) aus nitrodithioessigsaurem Kalium und 1,3 Dibrompropan erhalten, Smp. 71° C, NMR (CDCl₃) 7.50 ppm (S, 1, H-1).

Frau O. Hoffmann sowie den Herren G. Sigmund, E. Tomantschger, G. Krumpschmid und F. Müller danken wir für die ausgezeichnete experimentelle Mitarbeit.