Thiocarbamate und verwandte Verbindungen.

Mitteilung IX1:

N-substituierte Monothiocarbamidsäure-S-R₁-ester.

(Kurze Mitteilung.)

Von

R. Riemschneider und A. Kühl².

(Eingelangt am 1. Juli 1953. Vorgelegt in der Sitzung am 8. Okt. 1953.)

Unter Verwendung der in Mitteilung VIII¹ dieser Reihe beschriebenen Methode zur Herstellung N-substituierter Monothiocarbamidsäure-S-R₁-ester ($I = R_1SCONHR_2$) haben wir weitere I-Analoge synthetisiert. Die aus verschiedenen Monothiokohlensäurechloriden, R_1SCOCl , und Cyclohexylamin bzw. tert.-Butylamin erhaltenen I-Verbindungen (Gl. 1 und Gl. 2) sind in Tabelle 1 zusammengestellt. Auch bei der Umsetzung der

$$\begin{split} & R_{1}SCOCl + 2 \ H_{2}NC_{6}H_{11} \rightarrow R_{1}SCONHC_{6}H_{11} + C_{6}H_{11}NH_{2} \cdot HCl \\ & (Gl. \ 1) \\ & R_{1}SCOCl + 2 \ H_{2}NC(CH_{3})_{3} \rightarrow R_{1}SCONHC(CH_{3})_{3} + (CH_{3})_{3}CNH_{2} \cdot HCl \\ & (Gl. \ 2) \\ & ClCOSRSCOCl + 4 \ H_{2}NC_{6}H_{11} \rightarrow C_{6}H_{11}NHCOSRSCONHC_{6}H_{11} + \\ & + 2 \ C_{6}H_{11}NH_{2} \cdot HCl \\ & (Gl. \ 3) \end{split}$$

Bis-monothiokohlensäurechloride: ClCOSCH $_2$ CH $_2$ CH $_2$ CH $_2$ CH $_2$ COCl und ClCOSCH $_2$ CH $_2$ CH $_2$ CH $_2$ CH $_2$ CH $_2$ CH $_2$ COCl mit Cyclohexylamin im molaren Verhältnis 1:4 gemäß Gl. 3 erhielten wir die erwarteten I-Analogen: Bis-(N-Cyclohexyl-monothiocarbamidsäure)-S,S'-tetramethylen- und -pentamethylen-ester vom Schmp. 174 bzw. 138° 3 , 4.

Als Beispiel sei die Herstellung des N-Cyclohexyl-monothiocarbamid-säure-S-phenyl-esters (II) beschrieben:

Zu einer mit Eiswasser gekühlten Lösung von $5.2\,\mathrm{g}$ (0,03 Mol) S-Phenylmonothiokohlensäurechlorid vom Sdp.₁₃: $104^{\circ 1}$ in 50 ccm Äther wurden langsam und unter Umrühren $5.94\,\mathrm{g}$ (0,06 Mol) Cyclohexylamin in 50 ccm Äther hinzugefügt, wobei unter Erwärmung sofort Reaktion eintrat. Nach Filtrieren wurde der Äther abdestilliert. Der zurück-

¹ Mitt. VIII, Mh. Chem. 84, 518 (1953).

² Anschrift für den Schriftverkehr: Doz. Dr. R. Riemschneider, Berlin-Charlottenburg 9, Bolivarallee 8.

³ Sämtliche Schmelzpunkte unkorrigiert.

⁴ Eine andere Bezeichnung für diese beiden I-Analogen ist: S,S'-Bis-[N-cyclohexyl-carbamoyl]-butanthiol-(1,4) bzw. -pentandithiol-(1,5).

Tabelle 1. N-substituierte Monothiocarbamidsäure-S-R₁-ester, R₁SCONHR₂, aus

		Monothi	okohlensäu	Monothiokohlensäurechloriden, R ₁ SCOCI, und Aminen, H ₂ NR ₂ .	R ₁ SCOCI,	und Am	inen, H ₂ l	NR_2 .		
Lanfende		ĺ	Schmelzpunkt		2 %	c ·	%	н %	%	×
Nr.	. 83	R ₂	ی د	Formel	ber.	gef.	ber.	gef.	ber.	gef.
_	CH,	C.H.,	113	C.H.:ONS	55.5	55.9	8.7	8	8,1	8,0
2	C.H.	C.H.	67	C.H.ONS	57,7	57,7	9,1	8,9	7,5	7,7
· 60	n-C.H.	C,H,	45	C,H,ONS	59,7	60,09	9,4	8,6	7,0	7,1
4	$_{ m n\text{-}C,H}^{\prime}$	$C_{\mathbf{H}_{11}}^{\mathbf{H}_{11}^{\mathbf{H}_{11}}}$	89	C,H,ONS	61,3	60,9	8,6	6,6	6,5	8,9
70	n-C,H,,	CH,	40	C,H,ONS	62,9	63,0	10,1	8,6	6,1	6,9
9	n-C,H.,	C'H."	36	C, H. ONS	64,1	64,0	10,3	10,7	5,8	5,7
7	n-C,H,	C,H.;	57	C,H,ONS	65,3	65,2	10,6	11,11	5,5	5,6
· x	n-C,H,,	$C_{k}H_{1,1}^{II}$	44	C, H, ONS	66,4	8,99	10,8	11,0	5,2	5,2
6	n-C,H,	$C_{H,1}^{H}$	65,5	C, H, H, ONS	67,3	8,19	10,9	11,3	4,9	5,1
10	n-C, H.,	C,H,	59	C,H,ONS	68,2	68,1	11,1	11,6	4,7	4,8
1	C,H,	C,H,	114	C,H,ONS	66,4	67,0	7,3	7,5	6,0	0,9
12	$CH_3^4 \cdot C_6H_4$	$C_{H_{11}}^{T}$	125	C,H,ONS	67,4	6,99	7,6	7,7	5,6	5,9
13	$Cl^{4} \cdot C_{i}H_{i}$	C,H,;	137—138	C, H, ONSCI	57,8	58,1	6,0	6,3	5,2	5,3
14	$\operatorname{Br}^4\cdot \operatorname{C}_{\mathfrak{a}}\operatorname{H}_{\mathfrak{a}}$	$C_{\mathbf{H}_{11}}^{\mathbf{H}_{11}}$	142 - 144	C, H, ONSBr		-			4,5	4,7
15	CH,	C(CH,),	88	C,H,ONS		-			9,5	9,6
16	C,H,	$C(CH_3)_3$	115	C,H,ONS	63,1	63,7	7,2	7,2	6,7	7,0
17	$ \operatorname{CH}_3^{4}\cdot\operatorname{C}_{\mathfrak{t}}\mathrm{H}_{4} $	$\left[\begin{array}{c} C(CH_3)_3 \end{array}\right]$	118	C ₁₂ H ₁₇ ONS	64,5	64,3	7,6	7,5	6,3	6,3

bleibende Ester II wurde mehrmals aus Hexan umkristallisiert. Ausbeute 75%. Vgl. Tabelle 1, lfd. Nr. 11.

Weitere Arbeitsvorschriften in Mitt. VIII¹.

Der Deutschen Forschungsgemeinschaft danken wir für die Förderung der vorliegenden Arbeit.

α - und β -1,2-Dibrom-4,5-dichlor-cyclohexan¹.

(Kurze Mitteilung.)

Von

R. Riemschneider und A. Brand².

Aus der Freien Universität Berlin-Dahlem.

(Eingelangt am 3. Sept. 1953. Vorgelegt in der Sitzung am 8. Okt. 1953.)

Vor kurzem hat der eine von uns über die Konfiguration von α - und β -1,2-Dibrom-4,5-dichlor-cyclohexan (α - und β -I) berichtet¹. Von I lassen sich 10 Sessel-Konfigurationen³ aufschreiben (Tabelle 1⁴), von denen α -I die Konfiguration 1e 2e(Br)4p 5p(Cl) und β -I die Konfiguration 1e 2e(Br)4e 5e(Cl) zukommt. Im folgenden werden die Versuche, die zu diesem Ergebnis geführt haben und die noch nicht bekanntgegeben worden sind, beschrieben. Vgl. besonders den experimentellen Teil.

Tabelle 1. Die theoretisch möglichen Sessel-Konfigurationen des 1,2-Dibrom-4,5-dichlor-cyclohexans (I)⁴.

Körper ⁵	Gegenkörper ⁵	Zahl der meta-p-(ortho-e)- Stellungen Körper : Gegenkörper
1,2 (Br) 4,5 (Cl) I. e. e e. e II. e. e e. p III. e. e p. e IV. e. p e. p V. e. p e. e VI. e. p p. p	1,2 (Br) 4,5 (Cl) X. p. p p. p IX. p. p p. e VIII. p. p e. e VII. p. e p. p	0:2 0:1 0:0 (1:1) 0:1

¹ Fortsetzung der Mitt. XVIII der Reihe "Zur Chemie von Polyhalocyclohexanen", Mh. Chem. 83, 1285 (1952).

² Anschrift für den Schriftverkehr: Doz. Dr. R. Riemschneider, Berlin-Charlottenburg 9, Bolivarallee 8.

³ Einschließlich der Spiegelbilder: 20. Vgl. Tabelle 1.

 $^{^4}$ In der Tabelle I der Mitt. XVIII 1 sind 6 Konfigurationen doppelt notiert.

⁵ Für Körper und Gegenkörper haben wir in früheren Arbeiten die Be-