## EIN NEUES VERFAHREN ZUR DARSTELLUNG VON S,S-DIALKYLSCHWEFELDIIMIDEN 1 Manfred Haake

Institut für Pharmazeutische Chemie und Lebensmittelchemie der Universität

Marburg (Germany)

(Received in Germany 12 September 1970; received in UK for publication 6 October 1970)

S,S-Dialkylschwefeldiimide sind bisher durch Einwirken eines gasförmigen Gemisches von Chloramin/Ammoniak auf Thioäther in mäßigen Ausbeuten erhalten worden<sup>2</sup>.

Um die aufwendige und schwierig kontrollierbare Darstellung des Gasgemisches<sup>3</sup> zu umgehen, wurde ein Verfahren entwickelt, dessen Durchführung einfach ist und das zu befriedigenden Ausbeuten führt.

Dabei wird durch Zutropfen von t-Butylhypochlorit zu einer gut gekühlten ammoniakalischen Lösung des Thioäthers in Acetonitril wahrscheinlich zuerst Chloramin "in situ" gebildet und sofort zur Umsetzung gebracht. Ein primärer Angriff des t-Butylhypochlorits am Thioäther analog der Oxydation zu Sulfoxiden und Sulfonen ist ebenfalls zu diskutieren.

Die Struktur der dargestellten S,S-Dialkylschwefeldiimide  $\frac{1}{2}$  -  $\frac{8}{2}$  wurde durch Analysen sowie IR- und NMR-Spektren gesichert.

Über Eigenschaften der neuen S-Alkyl-S-benzyl-schwefeldiimide 3-8 wird noch berichtet.

An Stelle von t-Butylhypochlorit wurden auch N-Chlor- sowie N-Brom-succinimid eingesetzt. Diese lieferten unter den bisher gewählten Reaktionsbedingungen nur in geringer Ausbeute z. B. 1 neben einer größeren Menge des Salzes 12. Letzteres bildet in wässriger Lösung ein schwer lösliches Pikrylsulfonat (Fp. 217°C).

4450

$R^{1}$ s + 2 (CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> COC1 + 4 NH <sub>3</sub>		R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	Fp.	Ausb.
R <sup>1</sup> NH ↓	<u>1</u>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	105	48
R <sup>1</sup> NH + 2 (CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> COH + 2 NH <sub>4</sub> C1	2	CH <sub>3</sub>	сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	53	54
	<u>3</u>	CH <sub>3</sub>	<sup>CH</sup> 2 <sup>C</sup> 6 <sup>H</sup> 5	89	40
1 - 8	<u>4</u>	сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	<sup>СН</sup> 2 <sup>С</sup> 6 <sup>Н</sup> 5	87	33
H <sub>3</sub> C X X: C1, Br	<u>5</u>	сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<sup>СН</sup> 2 <sup>С</sup> 6 <sup>Н</sup> 5	91	30
	<u>€</u>	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	<sup>СН</sup> 2 <sup>С</sup> 6 <sup>Н</sup> 5	112	27
	<u>7</u>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	<sup>СН</sup> 2 <sup>С</sup> 6 <sup>Н</sup> 5	83	49
$\begin{bmatrix} H_3C \\ \end{bmatrix} \qquad C_6H_2(NO_2)_3SO_3$	8ੂ	<sup>CH</sup> 2 <sup>C</sup> 6 <sup>H</sup> 5	<sup>CH</sup> 2 <sup>C</sup> 6 <sup>H</sup> 5	130	28

## Literatur

- Mitt. II über azaanaloge Sulfonylverbindungen
   Mitt. I M. Haake, Angew. Chem. 82, 391 (1970)
   Angew. Chem. 9, 373 (1970) Internat. Edn.
- J. A. Cogliano u. G. Braude, J.org.Chemistry 29, 1397 (1964)
   R. Appel, H.W. Fehlhaber, D. Hänssgen u. R. Schöllhorn,
   Chem. Ber. 99, 3108 (1966)
   R. G. Laughlin u. W. Yellin, J. Amer.chem.Soc. 89, 2435 (1967)
- 3. R.G. Laughlin, Chemiker Ztg, 92, 383 (1968)
- 4. C. Walling u. M.J. Mintz, J.org.Chemistry 32, 1286 (1967)
  L. Skattebol, B. Boulette u. S. Solomon, ibid. 32, 3111 (1967)
  R. Harville u. S.F.Reed. jr., ibid. 33, 3976 (1968)
  C.R.Johnson u. J.J. Rigau, J. Amer.chem.Soc., 91, 5398 (1969)