

diese Beobachtungen sprechen für eine beträchtliche Aromatizität von (2).

Eingegangen am 28. November 1974 [Z 132]

CAS-Registry-Nummern:

(2): 54100-60-6 / (3): 54100-61-7 / (4): 518-85-4 / (5): 54100-62-8 / (6): 54100-63-9 / (7): 54100-64-0 / (8): 54100-65-1 / (9): 2506-78-7.

[1] Die Chemie des Phenalenium-Systems, 20. Mitteilung. – 19. Mitteilung: *I. Murata, K. Yamamoto u. Y. Kayane, Angew. Chem. 86, 862 (1974); Angew. Chem. internat. Edit. 13, 808 (1974).*

[2] *C. Jutz u. R. Kirchlechner, Angew. Chem. 78, 493 (1966); Angew. Chem. internat. Edit. 5, 516 (1966); C. Jutz, R. Kirchlechner u. H.-J. Seidel, Chem. Ber. 102, 2301 (1969).*

[3] *N. P. Buu-Hoi, D. P. Hien u. C. Jutz, Naturwissenschaften 54, 470 (1967); N. P. Buu-Hoi, N. B. Giao u. C. Jutz, ibid. 57, 499 (1970).*

[4] *K. Ziegler u. K. Hafner, Angew. Chem. 67, 301 (1955); K. Hafner, Liebigs Ann. Chem. 606, 79 (1957); Angew. Chem. 69, 393 (1957).*

[5] *C. Jutz u. E. Schweiger, Angew. Chem. 83, 886 (1971); Angew. Chem. internat. Edit. 10, 808 (1971); Synthesis 1974, 193.*

[6] *L. F. Fieser u. M. D. Gates, J. Amer. Chem. Soc. 63, 2335 (1940); V. Boekelheide u. C. E. Larrabee, ibid. 72, 1240 (1950); D. M. Reid u. R. G. Sutherland, J. Chem. Soc. 1963, 3295.*

[7] Von allen neuen Verbindungen wurden korrekte Elementaranalysen erhalten.

[8] Die Struktur der Verbindung (3) ergibt sich 1. aus ihrer schnellen Umwandlung (Pd/C in Essigsäure bei Raumtemperatur) in (2), 2. aus ihrem sichtbaren Spektrum: λ_{max} (Benzol) = 710, 645, 590 nm (Schulter), das demjenigen von 10-Methyl-benzo[*a*]azulen [9] ähnelt, 3. aus ihrem Massenspektrum ($m/e = 254$ (M^+ , 100 %) und 252 ($M^+ - 2H$, 80 %)).

[9] *W. Treibs u. A. Stein, Liebigs Ann. Chem. 572, 165 (1951).*

[10] *R. Zahradník in J. P. Snyder: Nonbenzenoid Aromatics. Vol. 2. Academic Press, New York 1971, S. 59.*

[11] *H. Fischer u. G. Ege, Chem. Ber. 100, 395 (1967).*

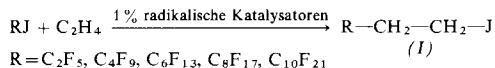
[12] Wir danken Prof. R. Kiriyma und Dr. T. Asai, The Institute of Science and Industrial Research, Osaka University, für diese Messung.

Tödlicher Unfall beim Umgang mit 2-Perfluoralkyl-äthyljodiden

Von Klaus Ullm und Walter Weigand [•]

Bei der Isolierung von 2-Perfluoralkyl-äthyljodiden (1), die nach bekannten Vorschriften hergestellt worden waren^[1-3], ereignete sich ein tödlicher Unfall nach Kreislaufkollaps durch Lungenödem.

Ursache des Unfalls dürfte die Inhalation von toxischen Substanzen gewesen sein, die bei der Isolierung von (1) aus dem Rohprodukt auftraten.



Eine Screening-Untersuchung der akuten Inhalationstoxizität an Mäusen (einstündige Exposition) ergab für (1), $\text{R} = \text{C}_2\text{F}_5$, eine LC_{50} von 400 bis 500 ppm, für (1), $\text{R} = \text{C}_4\text{F}_9$, eine LC_{50} von etwa 4000 ppm. Die Bildung von Perfluorisobutylen bei der Isolierung von (1) konnte auch in Spuren nicht nachgewiesen werden. Aus (1) hergestellte Perfluoralkyläthylen sind nicht nennenswert toxisch.

Eingegangen am 2. Januar 1975 [Z 148]

[•] Dr. K. Ullm und Dr. W. Weigand
Hoechst AG
8261 Gendorf/Obb., Werk Gendorf

[1] *R. N. Haszeldine, J. Chem. Soc. 1949, 2856.*

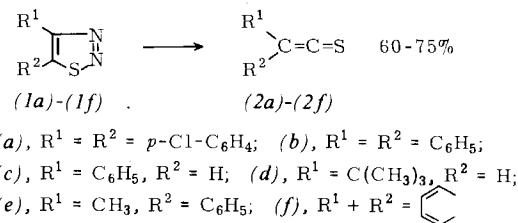
[2] *R. N. Haszeldine, J. Chem. Soc. 1953, 3761.*

[3] *N. O. Brace, J. Org. Chem. 31, 2879 (1966).*

Blitzthermolyse von 1,2,3-Thiadiazolen: Ein einfacher Weg zu Thioketenen [**]

Von Günther Seybold und Christian Heibl [•]

Thioketene (2) waren bis jetzt entweder schwer zugänglich oder nur als Zwischenstufen indirekt nachweisbar^[1]. Es überrascht deshalb nicht, daß diese Verbindungsklasse wenig untersucht und ihr synthetisches Potential kaum genutzt wurde. Wir fanden nun in der Blitzthermolyse von 1,2,3-Thiadiazolen (1) bei $580^\circ\text{C}/10^{-4}$ Torr eine einfache, in guten Ausbeuten verlaufende und allgemein anwendbare Thioketensynthese – einfach nicht zuletzt deshalb, weil die Ausgangsverbindungen aus Aldehyden und Ketonen bequem zugänglich sind^[3].



Die Idee, Thioketene aus Thiadiazolen herzustellen, ist nicht neu. Bereits *Staudinger* versuchte Diphenylthioketene durch Thermolyse von (1b) in siedendem Naphthalin zu gewinnen^[4]. Jedoch konnte er lediglich Tetraphenylthiophen und eine Verbindung, die später als 1,3-Dithiol-Derivat identifiziert wurde^[5], isolieren.

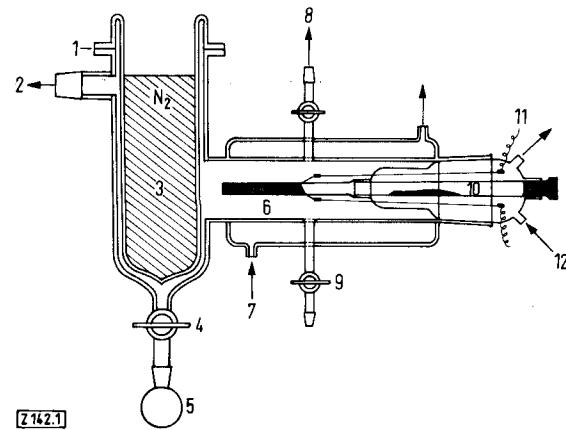


Abb. 1. Apparatur zur Blitzthermolyse. 1: Planschliff, 2: zum Pumpstand, 3: Kühlfinger, 4: kühlaber Hahn, 5: Vorlage, 6: beheiztes Quarzrohr, 7: Kühlwasserzulauf, 8: zum Manometer, 9: Hahn, 10: Vorratsraum, 11: Stromzuführung, 12: Thermostatanschluß.

Die Blitzthermolyse wurden mit der in Abb. 1 skizzierten Apparatur^[6] durchgeführt. Die zu pyrolyserenden Thiadiazole (1) befanden sich im Vorratsraum 10, dessen Temperatur mit Hilfe eines Thermostaten so eingestellt wurde, daß ein langsamer, aber konstanter Substanzfluß in das elektrisch beheizte Quarzrohr 6 stattfand. Unmittelbar nach dem Verlassen der Heizzone – die Verweilzeiten lagen im Bereich von 10^{-3} s – wurde das Pyrolysat auf dem Kühlfinger 3 auf -196°C abgeschreckt. Während der Pyrolyse wurde über den Hahn 9 ein tiefstehendes Lösungsmittel (z. B. CH_2Cl_2 oder CFCl_3) eindestilliert. Damit erreichte man, daß Dimerisierungen und

[•] Dr. G. Seybold und Dipl.-Chem. Ch. Heibl
Institut für Organische Chemie der Universität
8 München 2, Karlstraße 23

[**] Blitzthermolyse organischer Verbindungen, 3. Mitteilung. – 2. Mitteilung: [1].