Tetrahedron Letters No. 25, pp 2139 - 2140, 1977. Pergamon Press. Printed in Great Britain.

DIELS-ALDER-REAKTIONEN MIT CYANTHIOFORMAMIDEN.

Klaus Friedrich* und Mohebullah Zamkanei Chemisches Laboratorium der Universität Freiburg i.Br.

7800 Freiburg i.Br.. Albertstraße 21

West Germany

(Received in Germany 14 April 1977; received in UK for publication 9 May 1977)

Die dienophilen Eigenschaften der Thiocarbonylgruppe sind bis jetzt erst in geringem Umfang genützt worden¹⁾. Untersuchungen in dieser Richtung sind bekannt über fluorierte Thiocarbonylverbindungen²⁾, Thiophosgen²⁻⁴⁾ und Cvandithioameisensäuremethylester⁵⁾.

Wir fanden, daß Cyanthioformamide mit vorzugsweise elektronegativen Substituenten sich bei Raumtemperatur mit 1.3-Dienen zu Diels-Alder-Addukten umsetzen lassen. Sie sind im Gegensatz zu den meisten eingangs erwähnten Thiocarbonylverbindungen bis über 100°C thermisch stabil, auch wenn der für die Dienophilie der C=S-Gruppe nachteilige Einfluß des Amidstickstoffs durch Phenyl, p-Nitrophenyl- oder Acylreste verringert wird.

Die Cyanthioformamide <u>la</u>, <u>b</u> werden durch Addition von Cyanidionen an die entsprechenden Isothiocyanate in wässriger Suspension bei 0-20^oC und anschliessendes Ansäuern erhalten:

R-N=C=S
$$\xrightarrow{+ \text{ CN}^{-}}$$
 R-N-C-CN $\xrightarrow{+ \text{ H}^{+}}$ R-NH-C-CN $\xrightarrow{\text{la }}$ R = C₆H₅⁶) $\xrightarrow{\text{Ausb.}}$ $\xrightarrow{\text{Fp. occ}}$ $\xrightarrow{\text{lb }}$ R = p-NO₂-C₆H₄ 91% 128-130°C

Eine beträchtliche Steigerung der Dienophilie wird durch eine zusätzliche

Acylierung des Stickstoffs erreicht:

$$\frac{1a \text{ bzw. } 1b}{1} \frac{\frac{\text{C}_{6}\text{H}_{5}\text{COCl/NaHCO}_{3}\text{-H}_{2}\text{O}}{\text{C}_{6}\text{H}_{5}\text{C}}}{\frac{\text{R}_{3}\text{N}\text{-C-CN}}{\text{R}_{3}\text{N}\text{-C-CN}}} \frac{\text{Ausb. Fp}_{6}}{\text{R}_{5}\text{CO}_{6}\text{N}_{5}\text{C}} \frac{103 \text{ C}}{\text{C}_{6}\text{H}_{5}\text{C}} \frac{103 \text{ C}}{\text{C}_{6}\text{H}_$$

$$\frac{1a}{R} \xrightarrow{(CF_3CO)_2O/Pyridin} \xrightarrow{R} \xrightarrow{N-C-CN}$$

$$\frac{1e}{R} = C_6H_5, R' = CF_3CO$$

Die Verbindung le wurde wegen ihrer Feuchtigkeitsempfindlichkeit nicht isoliert, sondern direkt weiter umgesetzt.

Die Reaktion mit Dienen in CH2Cl2 bei 20°C ergab folgende Produkte: Cyclohexadien-1.3 mit la, lb bzw. leb) lieferte 2, 3 bzw. 4, Cyclopentadien mit lb bzw. lc ergab 5 bzw. 6,

Isopren mit 1d die Verbindung 7 und Anthracen mit 1c die Verbindung 8

68% Fp. 173-175°C

Fp. 120-122°C (durch beginnende Retrospaltung unscharf

Alle Verbindungen wurden durch Elementaranalyse, IR- und ¹H-NMR-Spektren identifiziert.

Wir danken dem Fonds der Chemischen Industrie für Sachbeihilfen.

¹⁾ J.Hamer, 1.4-Cycloaddition Reactions, Acad. Press 1967, S. 211-215
2) W.J.Middleton, J.Org. Chem. 30, 1390 (1965).
3) M.S.Raasch, J.Org. Chem. 40, 161 (1975).
4) H.J.Reich und J.E.Trend, J.Org. Chem. 38, 2637 (1973).
5) D.M.Vyas und G.W.Hay, Canad. J.Chem. 49, 3755 (1971).
6) A.Reißert und K.Brüggemann, Ber. 57, 981 (1924).