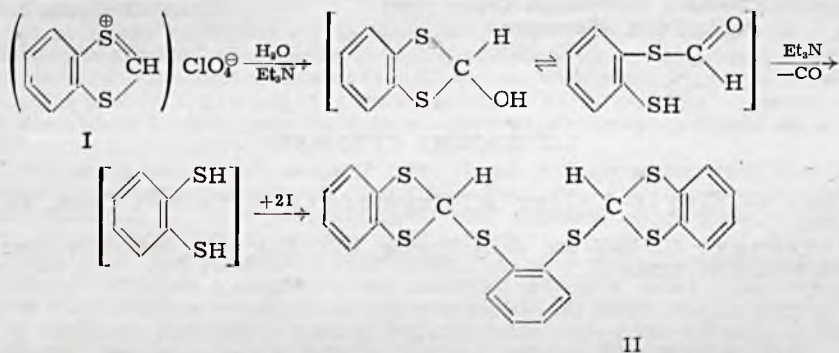


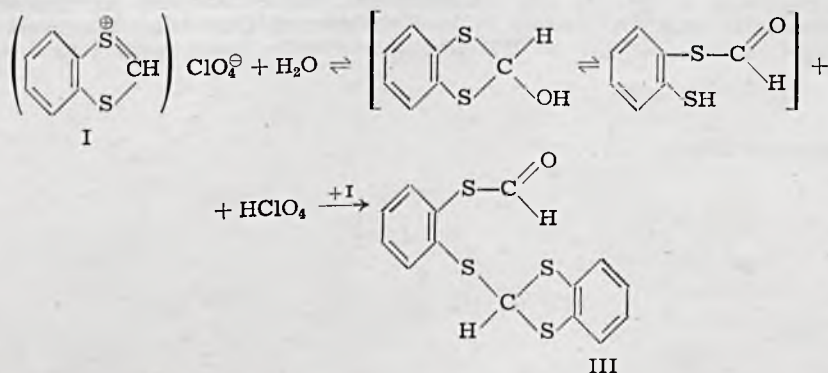
## REAKCJE NADCHLORANU BENZO-1,3-DITIOLOWEGO Z WODĄ W NIEOBECNOŚCI ZASADY

### REACTIONS OF 1,3-BENZODITHIOLIUM PERCHLORATE WITH WATER IN ABSENCE OF BASE

Poprzednio <sup>1)</sup> opisaliśmy reakcję nadchloranu benzo-1,3-ditioliowego (I) z wodą przebiegającą w obecności 2 moli Et<sub>3</sub>N, w której powstaje o-dwu(benzo-1,3-ditiolilotio)benzen (II) i podaliśmy przypuszczalny przebieg tej reakcji:

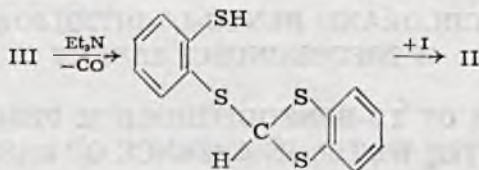


Obecnie przekonaliśmy się, że otwieranie pierścienia ditioliowego w soli I, w odróżnieniu od analogicznych soli tiazoliowych <sup>2)</sup>, następuje nawet w nieobecności zasady; produktem reakcji jest wówczas tiolomrówczan o-(benzo-1,3-ditiolilotio)fenylu [(III); t.t. 87,5—89° z rozkł., NMR (CS<sub>2</sub>): 0,07τ (s,1H), 2,43—2,98τ (m,8H), 3,98τ (s,1H); IR(KBr): 1680 cm<sup>-1</sup> (C=O)], który prawdopodobnie tworzy się w toku następujących przemian:



Tiolomrówczan III poddaliśmy następnie dekarbonylacji działając Et<sub>3</sub>N w środowisku bezwodnym i beztlenowym, po czym na produkt zdekarbo-

nylowany (niewyodrębniany) podziałaliśmy nadchloranem benzo-1,3-ditioliowym (I) otrzymując w wyniku tych przekształceń *o*-dwi(benzo-1,3-ditioliolotio)benzen (II) z wyd. 85%; poniższy schemat ilustruje te przekształcenia.



Dalsze doświadczenia mające na celu dokładne ustalenie przebiegu reakcji soli benzo-1,3-ditioliowych z wodą są w toku. Szczegółowy opis wykonanych reakcji ogłosimy w *Rocznikach Chemii*.

Zakład Chemii Organicznej  
Instytutu Chemii i Technologii Organicznej  
Politechniki, Warszawa  
17.XI.1970.

Daniela Buza  
Sławomir Szymański

#### LITERATURA CYTOWANA

1. Buza G., Gryff-Keller A., Szymański S., *Roczniki Chem.*, 44, 2319 (1970).
2. Vorsanger H., *Bull. soc. chim. France*, 1964, 3118; *ibid.*, 1967, 551; *ibid.*, 1967, 556; *ibid.*, 1967, 2124.

#### SUMMARY

1,3-Benzodithiolium perchlorate (I) treated with water yields *o*-(1,3-benzodithiolylthio)phenyl thioformate (III). Decarbonylation of III with  $\text{Et}_3\text{N}$  and subsequent reaction with I gives the known *o*-di(1,3-benzodithiolylthio)benzene (II), which is described in previously published paper<sup>1</sup>.

Department of Organic Chemistry,  
Institute of Organic Chemistry and Technology,  
Polytechnical University, Warszawa