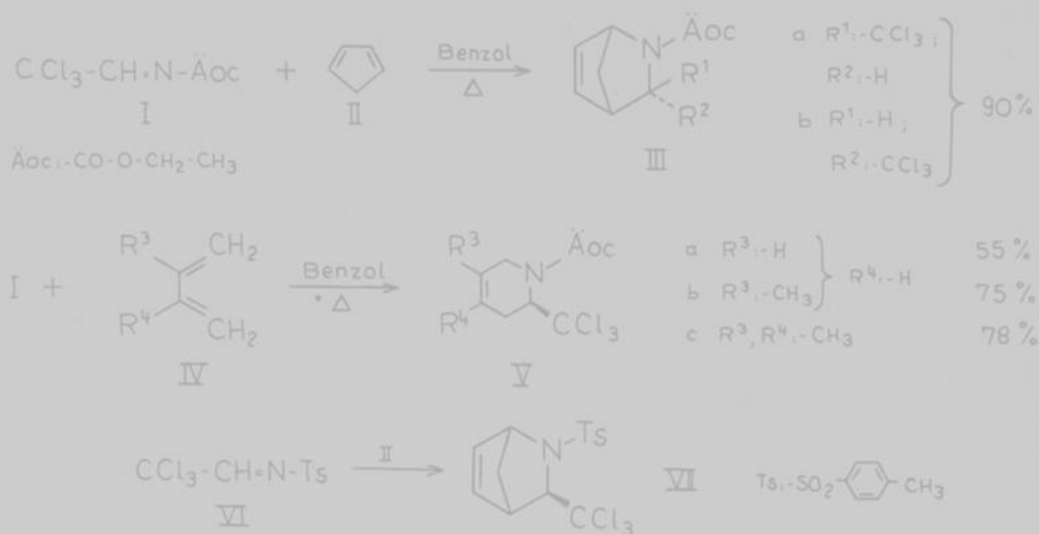


1973

Reaktionen und Verfahren



Polymerisationen

1973

50 - 111

The Anionic Polymerization of n-Butyraldehyde Azine

(Kamachi, Mikiharu und Murahashi, Shunsuke; Bull. Chem. Soc. Jap. 46 (1973) 9, 2890-92; Dep. of Polym. Sci., Fac. of Sci., Osaka Univ., Toyonaka, Osaka; engl.) - P. Boroffka

O 0080

Eliminierungsreaktionen

1973

50 - 112

Eliminierungsreaktionen von Hydroxy-, Tosyloxy- und Acetoxycyclo[4.2.1]-nonanen

(Belikova, N. A.; Ordubadi, M.; Plate, A. F.; Pekhk, T. I. und Lippmaa, E. T.; Zh. Org. Khim. 9 (1973) 9, 1855-63; Mosk. gos univ. im. Lomonosova; russ.)

O 0090

O 0330

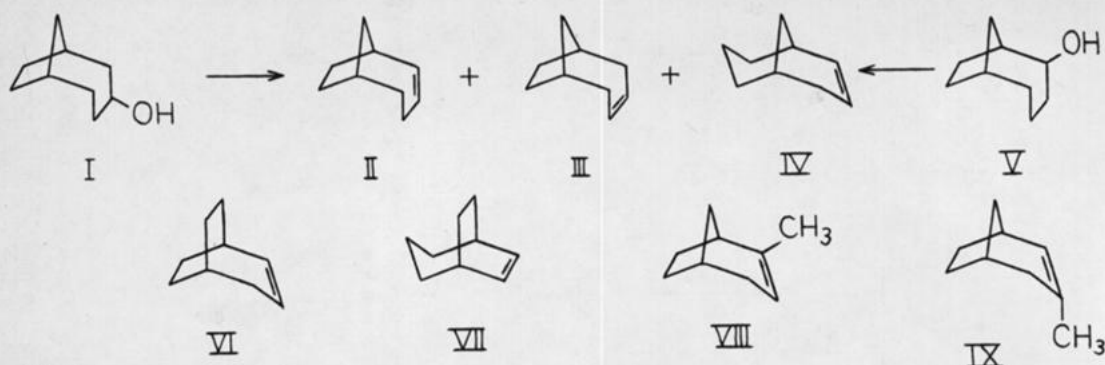
Q 0060

Die Dehydratisierung der Bicyclononane (I) und (V) unter der Einwirkung von KHSO_4 bei 190° liefert 9:15:1-Gemische (aus I) bzw. 4:5:5-Gemische (aus V) der Bicyclononene (II)-(IV); aus dem Alkohol (V) entstehen außerdem geringe Mengen der Isomerisierungsprodukte (VI) und (VII). Bei der Dehydratisierung der Bicyclononane (I) und (V) mit Oxalsäure bei 190° entsteht hauptsächlich (IV). Bei der Hydrolyse in Gegenwart von NaHCO_3 in wäßrigem Dioxan bei 140° entstehen aus (I)-tosylat ein 1:3-Gemisch der Bicyclononene (II) und (III), aus (V)-tosylat ein 49:34:7:6:2:1-Gemisch der Bicycloolefine (IV), (III), (IX), (II), (VIII) und (VII). Bei 460° zerfallen (I)-acetat in ein 61:21:11:7-Gemisch der Olefine (II), (III), (IX) und (IV), (V)-acetat in ein 55:24:15:3:1:1-Gemisch der Olefine (II), (III), (IV), (VIII), (VI) und (VII).

- W. Herfurt

Reaktionen und Verfahren

1973



Eliminierungsreaktionen

1973

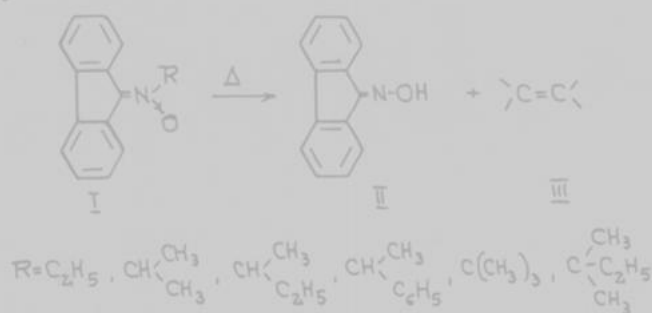
50 - 113

A New Trigonal N-Oxide Thermal Elimination Reaction to Give Oximes
(Boyd, D.R.; Tetrahedron Lett. 1973, 36, 3467 – 3468; Dep. Chem., Queen's Univ., Belfast, N. Ireland; engl.)

O 0090

Q 1060

Aus den Nitronen (I) erhält man thermisch neben dem Oxim (II) die Olefine (III), wobei je nach dem Rest in (I) verschiedene Olefingemische entstehen.—
Ment



Spaltreaktionen

1973

50 - 114

Acylwanderung zum N-Oxid-Sauerstoffatom. Thermolyse von C,C-Diphenyl-N-[α-acetoxy-benzyl]-nitron

(Neiman, L. A. und Zhukova, S. V.; Zh. Org. Khim. 9 (1973) 9, 1986–87; Inst. khim. priro. soedin. im. Shemyakina Akad. nauk SSSR; russ.)

O 0100

Q 0320

Q 0710

Das aus dem Nitron (I) mit Pb(IV)-acetat in Gegenwart von K_2CO_3 in Benzol-Äthanol bei 20° dargestellte N-Acetoxybenzyl-nitron (II) zerfällt beim Erwärmen in Wasser oder Benzol glatt unter Bildung des O-Acetyl-oxims (III) und des Aldehyds (IV). Ein Zerfallsmechanismus wird vorgeschlagen. — W. Herfurt

