THERMOLYSE VON 1.6-DIMETHYL-2.5-DIPHENYL-3.4-DIAZA-BICYCLO [4.4.0] DECATETRAEN-(2.4.7.9) - EINE UNGEWÖHNLICH LEICHT VERLAUFENDE 1.5-KOHLENSTOFFVERSCHIEBUNG 1)

Von G. Maier, I. Fuß und M. Schneider Institut für Organische Chemie der Universität Karlsruhe

(Received in Germany 3 February 1970; received in UK for publication 12 February 1970)

Wird der Bicyclus  $\frac{1}{2}$  [gelbe Kristalle, Fp =  $121^{\circ}$ C; IR (KBr): 1520 und 1550 cm  $^{-1}$ ; UV (CH $_3$ OH):  $\frac{1}{2}$   $\frac{1}{2$ 

Wird die Thermolyse bei  $60^\circ$  C durchgeführt, dann ist nach 10 Stdn. kein Ausgangsprodukt mehr – aber auch noch kein (2) oder (3) – vorhanden und es läßt sich ein gelbgefärbtes Zwischenprodukt nachweisen. Dieses ist zu instabil, um analysenrein in Substanz erhalten werden zu können. Die Spektren  $\left[ \text{IR (CCl}_4) : \text{NH-Banden bei } 3290 \text{ und } 3430 \right]$  cm<sup>-1</sup>; NMR (Pyridin): zwei Methylgruppen-Signale, eines als scharfes Singulett bei einem um 0.06 ppm höheren, das andere als schwach verbreiterte Bande bei einem um 0.26 tieferen  $\mathcal{T}$ -Wert als das entsprechende Signal im Spektrum von  $\left[ 1 \right]$  deuten darauf hin, daß das Zwischenprodukt isomer zu  $\left[ 1 \right]$  ist und Struktur  $\left[ 6 \right]$  besitzt.

Für die Bildung von <u>6</u> gibt es zwei Alternativen: <u>1</u> kann entweder unter 1.5-Wanderung des stickstoffhaltigen Rings direkt in <u>5</u> übergehen, oder das Ausgangsprodukt unterliegt primär einer 1.5-Methylgruppen-Verschiebung zu <u>4</u>, gefolgt von einer 1.5-Wasserstoff-Verschiebung zu <u>5</u>. Unter der Voraussetzung eines suprafacialen, mit Retention am wandernden Kohlenstoffatom verbundenen Verlaufs müßte im ersten Fall <u>5 a</u> mit cis-verknüpften Ringen, im zweiten das trans-Isomere <u>5 b</u> entstehen. Eine Entscheidung ist leider nicht möglich, da <u>5</u> offenbar sofort zu dem

1058 No.13

$$\begin{array}{c} CH_{3}^{C} \\ CH_{5}^{C} \\ CH_{5}^{C}$$

Zwischenprodukt  $\underline{6}$  tautomerisiert, welches seinerseits unter Abspaltung von Benzonitril in  $\underline{2}$  oder unter formalem Verlust von "Methan" in  $\underline{3}$  übergehen kann. Letztere Reaktion verläuft wahrscheinlich über das Anion von  $\underline{6}$   $\underline{4}$ ; bei Zugabe von K-tert.-butylat wird fast ausschließlich dieser Weg eingeschlagen. Eine Verschiebung der Methylgruppe bei  $60^{\circ}$  C wäre sehr ungewöhnlich  $5^{\circ}$ . Wir geben der Umlagerung des Ringgerüsts den Vorzug. Diese läuft der Ringöffnung von  $\underline{1}$  zu einem Diaza-cyclodecapentaen den Rang ab und erinnert an die Skelettumlagerungen bei den Methyl-7.7-dicyan-norcaradienen  $6^{\circ}$ .

Der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Fonds der Chemischen Industrie danken wir für die gewährte Unterstützung.

## Literatur:

- Valenzisomerisierungen bei Heterocyclen, 14. Mitteilung;
  - 13. Mitteilung: G. Maier und M. Wießler, Tetrahedron Letters 1969, 4987.
- 2) R.F. Rekker und W. Th. Nauta, Rec. Trav. chim. Pays-Bas 80, 747 (1961).
- Nach der Methode von J. Sauer und G. Heinrichs, Tetrahedron Letters 1966, 4979.
- 4) Bezüglich einer analogen Eliminierung vergl.: D.G. Farnum, R.J. Alaimo und J.M.Dunston,
  - J. org. Chem. <u>32</u>, 1130 (1967).
- 5) V. Boekelheide und E. Sturm, J. Amer. chem. Soc. 91, 902 (1969); bei methylsubstituierten Cyclopentadienen werden Temperaturen von 320 500° C benötigt:
  - J.W. De Haan und H. Kloosterziel, Rec. Trav. chim. Pays-Bas 87, 298 (1968);
  - W.C. Herndon und J.M. Manion, J. org. Chem. 33, 4504 (1968)
  - V.A. Mironov, A.P. Ivanov, Y.M. Kimelfeld und A.A. Akhrem, Tetrahedron Letters 1969, 3985.
- 6) J.A. Berson, P.W. Grubb, R.A. Clark, D.R. Hartter und M.R. Willcott,
  - J. Amer. chem. Soc. 89, 4076 (1967).