

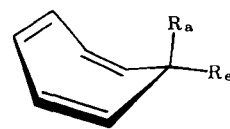
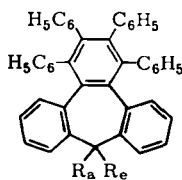
Stereochemische Untersuchungen zur Carbanion- und Carbenoid-Bildung an konformativ starren Cycloheptatrien-Derivaten

Von Werner Tochtermann^[*]

Bei 1,2,3,4-Tetraphenyl-9H-tribenzo[*a,c,e*]cycloheptenen ist die Wannenkonformation bei Raumtemperatur „eingefroren“ ($\Delta G^\ddagger > 30$ kcal/mol für den Umklappvorgang des siebengliedrigen Ringes). Solche Verbindungen eignen sich daher zum Studium der Reaktivität diastereotoper Substituenten am tetraedrischen C-Atom 9 dieses Systems und erlauben Aussagen über die Relation zwischen Konformation und Reaktivität bei benzologen Cycloheptatrienen.

Bemerkenswerte, konformativ bedingte Unterschiede ergeben sich in Solvolyserversuchen mit Konformationsisomeren des Typs (1a) und (1b), da nur (1b) leicht mit Nucleophilen, und zwar unter Konformationserhaltung, reagiert. (1a) ist dagegen reaktionsträge. Tetraphenyltribenzocycloheptatrien (2) liefert mit Kalium-tert.-butanolat in [D_6]-Dimethylsulfoxid durch Austausch von H_a gegen D selektiv den monodeutierten Kohlenwasserstoff (3b). Der massenspektroskopisch festgestellte, geringe Anteil an Di- und Trideuterierung erlaubt den Schluß, daß die Austauschgeschwindigkeit von H_a mit derjenigen der Brückenkopfwasserstoffe im Triptycen verglichen werden kann. H_a verhält sich dagegen ähnlich wie die Methylenwasserstoffatome im Diphenylmethan.

Die Umsetzung der Dichlorverbindung (4) mit n-Butyllithium bei -100°C führt offenbar ganz bevorzugt zum Carbenoid (5b), wie die Bildung von (6a) durch Zugabe von Deuteriumoxid zeigt.



- | | |
|------------------------------|---------------------------------|
| (1a), $R_a = H$; $R_e = Cl$ | (5a), $R_a = Cl$; $R_e = Li$ |
| (1b), $R_a = Cl$; $R_e = H$ | (5b), $R_a = Li$; $R_e = Cl$ |
| (2), $R_a = H$; $R_e = H$ | (6a), $R_a = D$; $R_e = Cl$ |
| (3b), $R_a = D$; $R_e = H$ | (7b), $R_a = COOH$; $R_e = Cl$ |
| (4), $R_a = Cl$; $R_e = Cl$ | |

(5b) mit seiner quasi-axialen C—Li-Bindung kuppelt ähnlich wie Benzhydryllithium-Abkömmlinge sehr schnell mit Alkylhalogeniden, z. B. mit anwesendem n-Propylbromid. Von (5a) würde man dagegen eher eine schnelle Kupplung mit n-Butyllithium an der reaktiven quasi-axialen C—Cl_a-Bindung erwarten; derartige Produkte konnten nur in untergeordneter Menge massenspektroskopisch nachgewiesen werden. Die Carboxylierung von (5b) führt zur Chlor-carbonsäure (7b), während das konformativ bewegliche Diphenylchlormethylithium nach Literaturangaben^[1] unter Hydrolyse der C—Cl-Bindung bei der Aufarbeitung Diphenylglykolsäure liefert. (5b) entsteht auch durch Metallierung von (1a).

Die beobachtete bevorzugte Reaktivität von R_a gegenüber R_e könnte nach Modellbetrachtungen auf einer Stabilisierung des Übergangszustandes der C— R_a -Spaltung durch partielle Überlappung mit den π -Elektronen der benachbarten Benzolringe beruhen.

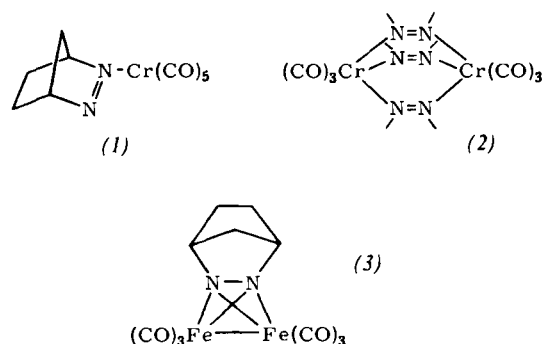
[Chemische Gesellschaft Heidelberg, am 12. Januar 1971] [VB 279]

[*] Priv.-Doz. Dr. W. Tochtermann
Organisch-chemisches Institut der Universität Heidelberg
69 Heidelberg, Im Neuenheimer Feld 7

[1] D.F. Hoeg, D.I. Lusk u. A.L. Crumbliss, J. Amer. Chem. Soc. 87, 4147 (1965).

RUNDSCHAU

Koordinationsverbindungen des 2,3-Diazabicyclo[2.2.1]hept-2-ens stellten M. Herberhold und W. Golla dar. Der Ligand ergibt mit Carbonylmetallverbindungen drei Typen von Komplexen: 1. In (1) – aus dem Bicyclus und photolytisch erzeugtem $Cr(CO)_5$ erhalten – liegt er als einzähniger Zweielektronen-Ligand vor. 2. In (2) – das beim Erhitzen von (1) entsteht – verhält sich der Bicyclus wie ein zwei-



zähniger Vierelektronen-Ligand (eine Struktur mit nur einer Azobrücke und zwei chelatbildenden Liganden ist allerdings nicht völlig auszuschließen). 3. Mit $Fe_2(CO)_9$ reagiert der Bicyclus zu (3), in dem die Azogruppe formal als Sechselektronen-Ligand anzusehen ist. (1) bis (3) und einige ähnliche Verbindungen sind im Hochvakuum sublimierbar und lediglich luftbeständig. / J. Organometal. Chem. 26, C27 (1971) / –Kr.

[Rd 328]

Eine neue Organosilicium-Umlagerung fanden D. Seyferth und D. L. White. o-Bis(trimethylsilyl)benzol (1) bildet in Gegenwart von Benzol und Trifluoressigsäure bei 150°C (Einschlußrohr) nach 48 Std. eine Mischung aus 2% (1), 93% m-Isomerem (3) und 5% p-Isomerem (neben etwas Trimethylphenylsilan). m- und p-Isomere lagern sich unter den gleichen Bedingungen nur sehr wenig um. Ohne Trifluoressigsäurezusatz sind die drei Isomere stabil. Die Autoren nehmen an, daß die Umlagerung in Analogie zu der von Olah^[1] beschriebenen 1,2-Verschiebung bei Di-