

Selektivität und Mechanismus der Dien-Cyclodimerisierung an Eisen(0)-Komplexen**

Von Heindirk tom Dieck* und Jörg Dietrich

Professor Günther Wilke zum 60. Geburtstag gewidmet

Die Cyclodimerisierung von 1,3-Dienen an „Nickel-Ligand“-Katalysatoren^[2] ist eine der am besten untersuchten homogenkatalytischen Reaktionen, jedoch ist der Mechanismus der Produktablösung nicht bekannt. Um ihn zu klären, wurden Untersuchungen am Diazadien-eisen-System^[3] durchgeführt.

Aus 1,4-Diaza-1,3-dienen (dad) **1** und Eisen(II)-chlorid entstehen die Komplexe **2**, die reduktiv durch Grignard-Verbindungen oder Butadien-magnesium (mit $Mg \cdot C_4H_6 \cdot 2\text{THF}$ zu **3** oder mit $Mg \cdot 2C_4H_6 \cdot 2\text{THF}$ ^[4] zu **4**,

stabilisiert durch das Solvens) für die Butadien-Cyclodimerisierung aktiviert werden können. In Gegenwart von Butadien im Überschuß hat das Reduktionsmittel keinen Einfluß auf das Verhältnis **6** : **7** (Tabelle 1). Es werden bei vollständigem Umsatz bis zu 98% **7** (mit **1a**) und 80% **6** (mit **10a**) gebildet. Wird das dad räumlich zu anspruchsvoll (**1c**, **1d**), unterbleibt die katalytische Reaktion bei Raumtemperatur, oder man beobachtet (z. B. mit **1e**) eine Disproportionierung zu $Fe(dad)_2$ **8** und „Fe“ **9**. Dien-stabilisierte Eisenatome **9** (ohne Dien bilden sich Eisen-Partikel!) scheinen die vergleichsweise langsame Bildung linearer Dimere (siehe Tabelle 1) und auch höherer Oligomere zu bewirken; **8** ist erst bei höherer Temperatur katalytisch aktiv^[5].

Liganden, die – sterisch bedingt – nicht oder nur langsam Komplexe $(dad)_2M$ bilden, wie **1f** mit Nickel(0)^[6], ergeben mit Fe^0 langlebige und schnelle Katalysatoren^[7]. Der *N*-Substituent in **1g** ist besonders klein, in **1h** ist nach einer Röntgen-Strukturanalyse der Phenylring um ca. 70° aus der dad-Ebene herausgedreht, und damit zählt auch **1h** zu den sterisch besonders wenig anspruchsvollen Liganden^[8]. Dennoch setzen die Katalysatoren **3g** und **3h** bei Raumtemperatur kein Butadien um, beide Katalysatoren aber verarbeiten problemlos Isopren und *trans*-1,3-Pentadien zu **6**- und **7**-analogen methylierten Cyclodimeren. Von den meisten anderen Katalysatoren mit den Liganden **1** und **10** (Tabelle 1) werden – ähnlich wie im L-Ni-System^[9] – Isopren und 1,3-Pentadien weniger rasch als Butadien umgesetzt. Gibt man jedoch zu einem „inerten“ Butadien/**3h**-Ansatz (100 : 1) Isopren (10 oder 100 mol pro mol Fe), läuft bei Raumtemperatur die rasche Cyclodimerisierung von *Butadien* ab. Codimere und Isoprendimere werden bis über 50% Umsatz nicht beobachtet. Wird dagegen **2h** in Gegenwart von 100 Äquivalenten Isopren mit 1.5 Äquivalenten $Mg \cdot C_4H_6 \cdot 2\text{THF}$ aktiviert, findet man 2.5% Butadien-Isopren-Codimere, bei Aktivierung eines Iso-

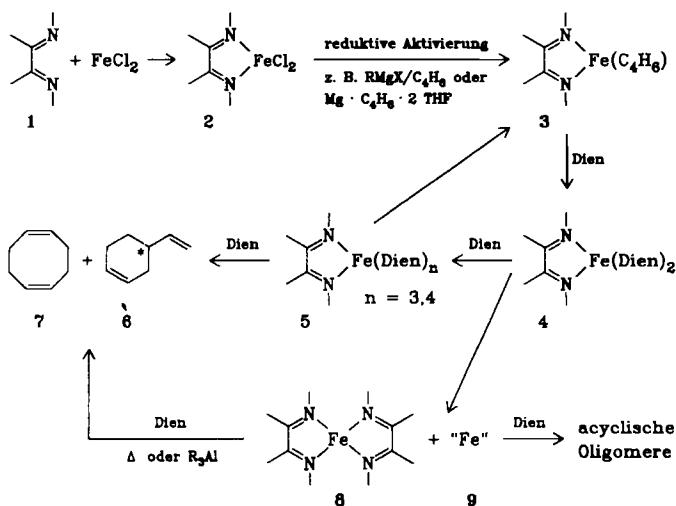


Tabelle 1. Einfluß von Steuerliganden **1** und **10** auf die katalytische Butadien-Dimerisierung.

Verbind- ung	R	R'	VCH = 6	Produktverteilung [%] [a] COD = 7 MHT	OT	Ausbeute Dimere [%]	T [°C]
1a	2,6-Me ₂ C ₆ H ₃	Me	2	98	—	100	25
1b	2,6-iPr ₂ C ₆ H ₃	Me	6	93	—	96	25
<i>exo</i> - 1c	2-Bornyl	H	—	—	—	—	25
<i>endo</i> - 1c	2-Bornyl	H	7	86	7	13	25
1d	3- <i>p</i> -Menthanyl	Me	—	—	—	—	25
1e	<i>t</i> Bu	H	9	76	—	20	25
1f	<i>i</i> Pr ₂ CH	H	6	93	—	96	25 EtMgBr [b]
			7.5	91	—	93	25 <i>i</i> PrMgBr
			8	90.5	—	95	25 <i>t</i> BuMgBr
1g	<i>i</i> Pr	H	—	—	—	—	25
			21	79	—	66	50
1h	Ph	Me	—	—	—	—	25
10a	H	—	20	80	—	88	50 (ee = 47 [c])
			69	31	—	100	25 (ee = 23.8)
10b	Me	—	49	51	—	100	25 (ee = 56)
10c	Ph	—	33	67	—	100	25 (ee = 62)

[a] VCH = 4-Vinylcyclohexen, COD = 1,5-Cyclooctadien, MHT = Methylheptatrien, OT = 1,3,6-Octatrien. [b] Aktivator. [c] Enantiomerenüberschuß ee [%] an (*S*)-4-Vinylcyclohexen mit $[\alpha_D] = -113$ (W. von E. Doering, M. Frank-Neumann, D. Hasselmann, R. L. Kaye, *J. Am. Chem. Soc.* 94 (1972) 3833).

[*] Prof. Dr. H. tom Dieck, Dr. J. Dietrich
Institut für Anorganische und Angewandte Chemie der Universität
Martin-Luther-King-Platz 6, D-2000 Hamburg 13

[**] Diazadiene als Steuerliganden in der Homogenen Katalyse, 11. Mitteilung. Diese Arbeit wurde von der Deutschen Forschungsgemeinschaft, dem Fonds der Chemischen Industrie sowie der Hoechst AG unterstützt. – 10. Mitteilung: [1].

prenansatzes mit Bis(butadien)-magnesium in Spuren auch **6** und **7**.

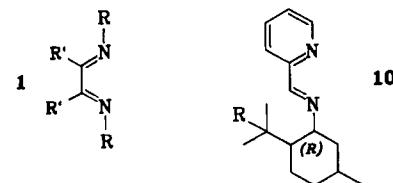
Diese Beobachtungen zwingen zunächst zur Annahme von Gleichgewichten zwischen Butadien- und Isoprendi-
ganden am Eisen. Ferner müssen, wie die Notwendigkeit des „Ablösers“ Isopren im erstgenannten Fall zeigt, min-

destens drei Dien-Einheiten am Eisen in **5** gebunden sein.

Sehr aktive Katalysatoren wie **3f** zeigen zudem fast bis zum vollständigen Butadienumsatz eine konstante Reaktionsgeschwindigkeit (Dilatometrie), die Produktablösung (z. B. aus **5**) ist somit geschwindigkeitsbestimmend. Bei der „isopreninduzierten“ Butadiendimerisierung an **3h** bewirkt die Veränderung des Isoprenanteils von 1 auf 10 und auf 100 mol pro mol Fe überraschenderweise eine deutliche Veränderung des Verhältnisses **6 : 7**. Dieser Befund läßt sich mit einer Zwischenstufe vom Typ **5** mit $n=3$ nur schwer erklären, wohl aber mit einem (dad)Fe⁰-System, welches unmittelbar vor der Produktablösung vier Dien-Einheiten am Eisen enthält. Unterschiedliche Isoprenanteile lassen unterschiedliche Anteile von (dad)Fe_n(C₄H₆)₃ „(C₅H₈)“ oder (dad)Fe_n(C₄H₆)₂ „(C₅H₈)₂“ erwarten. Über die Verknüpfung der Diene ist dabei kaum eine Aussage möglich. In einer (dad)Fe_n(dien)₄-Spezies sollten zwei Diene η^2 -gebunden vorliegen, die beiden anderen bereits eine verknüpfte σ , σ -gebundene Einheit bilden, damit der Komplex der Edelgasregel entspricht und zugleich eine sinnvolle Vorstufe für die Produkte ist.

3f ist ein langsamer Katalysator für die Dimerisierung von Isopren oder 1,3-Pentadien, zeigt aber mit 1:1-Gemischen der beiden Diene eine bemerkenswerte Selektivität: Neben 3.3% Isoprendimeren findet man 96.7% Codimere, davon 9.5% 2-Methyl-4-trans-propenyl-cyclohexan und 91.5% 1,7-Dimethyl-1,5-cyclooctadien, das damit in über 88% Gesamtausbeute leicht zugänglich wird.

Der Einfluß der Diazadiene auf den Verlauf der katalytischen Reaktion wird möglicherweise noch besser durch Chiralitätstransfer verdeutlicht. Aus einer Vielzahl von chiralen dad- und dad-ähnlichen Liganden erwiesen sich bisher das (1R)-Menthylimin **10a** und die 8-substituierten



Menthylimine **10b** mit 55% ee und **10c** mit 62% ee-Anteil in **6** als die besten. Diese chirale Induktion wurde mit chiralen „Ni-P“-Systemen bisher nicht erreicht^[10] und ist für eine katalytische Reaktion unpolarer Substrate unter ausschließlicher σ / π -Reorganisation sicher ein ungewöhnlich gutes Ergebnis.

Eingegangen am 22. Januar,
in veränderter Fassung am 11. Juli 1985 [Z 1141]

- [1] R. Diercks, L. Stamp, J. Kopf, H. tom Dieck, *Angew. Chem.* **96** (1984) 891; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **23** (1984) 893.
- [2] P. W. Jolly, G. Wilke: *The Organic Chemistry of Nickel*, Vol. 2, Academic Press, New York 1975.
- [3] H. tom Dieck, J. Dietrich, *Chem. Ber.* **117** (1984) 694; J. Dietrich, *Dissertation*, Universität Hamburg 1984.
- [4] K. Fujita, Y. Ohnumi, H. Yasuda, H. Tani, *J. Organomet. Chem.* **113** (1976) 201.
- [5] H. tom Dieck, H. Bruder, *J. Chem. Soc. Chem. Commun.* **1977**, 24; H. Bruder, *Dissertation*, Universität Frankfurt 1977.
- [6] M. Svoboda, H. tom Dieck, C. Krüger, Y.-H. Tsay, *Z. Naturforsch.* **B36** (1981) 823.
- [7] Für eine typische Butadienkatalyse werden ca. 5 g (ca. 100 mmol) Butadien und 12–17 mL Ether bei -80°C nach Trocknung einkondensiert, 0.2–0.4 mmol Präkatalysator **2** werden zugegeben, und dann wird der Aktivator R–MgX (bis zur vierfachen Molmenge bezogen auf Fe) oder Mg–C₄H₆ (bis zur 1.7fachen Molmenge) zugefügt. Bei Raumtemperatur wird die gut gemischte Reaktionslösung bis zur errechneten Maximalkontraktion in einem graduierten, schlanken Schlenk-Rohr (NORMAG)

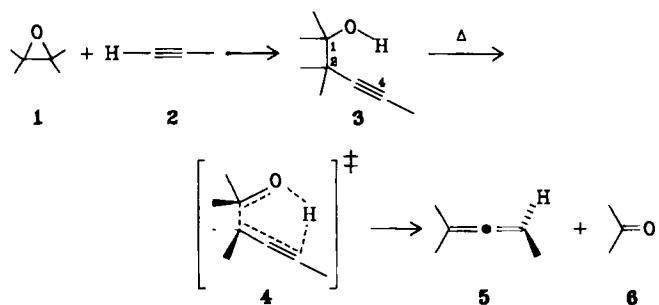
belassen (0.5–50 h), bei höheren Temperaturen wird in abgeschmolzenen Ampullen gearbeitet. Die Reaktionslösung wird danach in verdünnte H₂SO₄ gegeben, mit Wasser gewaschen, über Na₂SO₄ getrocknet und destilliert. Produktcharakterisierung über GC, GC/MS sowie präparative GC/NMR.

- [8] H. tom Dieck, W. Kollitz, L. Stamp, *Z. Naturforsch.*, im Druck; W. Kollitz, *Dissertation*, Universität Hamburg 1984.
- [9] Beschleunigte Reaktion sterisch behinderter Diene an Nickel(0): T. Bartik, P. Heimbach, T. Himmeler, R. Mynott, *Angew. Chem.* **97** (1985) 345; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **24** (1985) 313.
- [10] W. J. Richter, *J. Mol. Catal.* **13** (1981) 201.

Neue Retro-En-Reaktionen von β -Hydroxyacetylenen**

Von *Henning Hopf** und *Reinhard Kirsch*
Professor Hans Mussو zum 60. Geburtstag gewidmet

3-Butin-1-ole **3** zerfallen bei der Gasphasenpyrolyse in Allene **5** und eine Carbonyl-Komponente **6**^[1].



Wie *Viola* et al. in umfangreichen mechanistischen Untersuchungen gezeigt haben, handelt es sich hierbei um eine über **4** verlaufende 1,5-sigmatrope Umlagerung vom Retro-En-Typ^[2]. Da sich die Alkohole **3** unter anderem aus Oxiranen **1** und 1-Alkinen **2** herstellen lassen, bewirkt der Zweistufenprozeß **2**–**3**–**5** eine Umwandlung terminaler Alkine in terminale Allene unter Kettenverlängerung um ein Kohlenstoffatom^[3]. In Anbetracht der wachsenden Bedeutung der Allene in der präparativen Chemie^[4,5] und der Einfachheit der obigen Synthese erschien es wünschenswert, ihren Anwendungsbereich zu erweitern: Bis-her wurden ausschließlich acyclische Butinole **3** pyrolysiert, die in 1- und 4-Stellung Alkyl- und Phenylsubstituenten enthalten^[2,3,6]. Für eine beabsichtigte Allen-Synthese sind jedoch Substituenten in der 1-Position *acyclischer* Edukte **3** bedeutungslos, da dieses Kohlenstoffatom bei der Thermolyse verlorengeht. Bei der Pyrolyse *cyclischer* β -Hydroxyalkine müßten andererseits α,ω -Allenaldehyde oder -ketone resultieren, da die Fragmente **5** und **6** miteinander verbunden blieben.

Zur Ergänzung der acyclischen Serie^[1] wurden die Alkine **7**, **9** und **13** und das Diol **16** nach konventionellen Methoden hergestellt^[7] und pyrolysiert (Tabelle 1).

Während aus **7** ausschließlich das erwartete 1,2-Butadien **8** gebildet wird, fallen bei **9** und **13** außer 1,2,4-Pentatrien (Vinylallenen) **10** bzw. 1-Propadienylcyclohexen **14** noch die Dehydratisierungsprodukte **12** bzw. **15** an. Über-

[*] Prof. Dr. H. Hopf, Dipl.-Chem. R. Kirsch
Institut für Organische Chemie der Universität
Hagenring 30, D-3300 Braunschweig

[**] Thermische Umlagerungen, 16. Mitteilung. Diese Arbeit wurde von der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Fonds der Chemischen Industrie unterstützt. – 15. Mitteilung: H. Hopf, R. Kirsch, *Tetrahedron Lett.* **26** (1985) 3327.