

wurde eingeeengt (0.1 Torr, 25°C, 2 h) und Et₂BH (0.69 mL, 5.0 mmol, 5 Äquiv., 7.3 M Lösung in Me₂S) zugegeben. Die resultierende Mischung wurde 16 h bei 50°C gerührt und danach eingeeengt (0.1 Torr, 25°C, 2 h). Nach Zugabe von *i*Pr₂Zn (1.0 mL, 5.0 mmol, 5 Äquiv., 5 M Lösung in Et₂O) wurde 5 h bei 25°C gerührt. Laut GC-Analyse eines oxidierten Aliquots (3 M NaOH/30-proz. H₂O₂) betrug der Bor-Zink-Umsatz >85%. Die Mischung wurde eingeeengt (0.1 Torr, 25°C, 0.5 h), der grauschwarze Rückstand in THF (3 mL) aufgenommen und auf –78°C gekühlt. Eine frisch hergestellte Lösung von CuCN·2LiCl (1.5 mL, 1.5 mmol, 1.5 Äquiv., 1 M Lösung in THF) wurde innerhalb von 40 min zugegeben. Die Mischung wurde 30 min bei –78°C gerührt. Dann wurde eine Lösung von 1-Brom-2-trimethylsilylacetylen (885 mg, 5 mmol, 5 Äquiv.) in THF (2 mL) langsam zugegeben (40 min). Nach 30 min bei –78°C wurde das Reaktionsgemisch auf –40°C erwärmt und 16 h gerührt. Standard-Aufarbeitung (NH₄Cl/NH₃(aq)/Et₂O) und Säulenchromatographie (SiO₂, Hexan/Et₂O 19/1) lieferten **15a** (116 mg, 0.46 mmol, 46%) als farbloses Öl.

Eingegangen am 4. April 2001 [Z16903]

- [1] P. Perlmutter in *Conjugate Addition Reactions in Organic Synthesis*, Vol. 9 (Hrsg.: J. E. Baldwin, P. D. Magnus) Pergamon, Oxford, **1992** (*Tetrahedron Organic Chemistry Series*).
- [2] a) K. Tomioka, Y. Nagaoka in *Comprehensive Asymmetric Catalysis III* (Hrsg.: E. N. Jacobsen, A. Pfaltz, H. Yamamoto), Springer, Heidelberg, **1999**, S. 1105–1120; b) B. L. Feringa, *Acc. Chem. Res.* **2000**, *33*, 346; c) A. Alexakis, *Chimia* **2000**, *54*, 55; d) G. Helmchen, A. Pfaltz, *Acc. Chem. Res.* **2000**, *33*, 336; e) N. Krause, A. Hoffmann-Röder, *Synthesis* **2001**, 171.
- [3] a) M. van Klaveren, F. Lambert, D. J. F. M. Eijkelkamp, D. M. Grove, G. van Koten, *Tetrahedron Lett.* **1994**, *35*, 6135; b) G. van Koten, *Pure Appl. Chem.* **1994**, *66*, 1455; c) Y. Nakagawa, K. Matsumoto, K. Tomioka, *Tetrahedron* **2000**, *56*, 2857; d) Y. Nagaoka, K. Tomioka, *Org. Lett.* **1999**, *1*, 1467; e) M. Kanai, Y. Nakagawa, K. Tomioka, *Tetrahedron* **1999**, *55*, 3831; f) Y. Moritani, D. H. Appella, V. Jurkauskas, S. L. Buchwald, *J. Am. Chem. Soc.* **2000**, *122*, 6797.
- [4] a) A. Alexakis, J. Vastra, J. Burton, P. Mangeney, *Tetrahedron: Asymmetry* **1997**, *8*, 3193; b) A. Alexakis, J. Vastra, J. Burton, C. Benhaim, P. Mangeney, *Tetrahedron Lett.* **1998**, *39*, 7869; c) A. Alexakis, C. Benhaim, X. Fournieux, A. van den Heuvel, J.-M. Leveque, S. March, S. Rosset, *Synlett* **1999**, 1811; d) A. Alexakis, C. Benhaim, *Org. Lett.* **2000**, *2*, 2579; e) A. Alexakis, J. Burton, J. Vastra, C. Benhaim, X. Fournieux, A. van den Heuvel, J.-M. Leveque, F. Maze, S. Rosset, *Eur. J. Org. Chem.* **2000**, *24*, 4011; f) X. Hu, H. Chen, X. Zhang, *Angew. Chem.* **1999**, *111*, 3720; *Angew. Chem. Int. Ed.* **1999**, *38*, 3518; g) B. L. Feringa, M. Pineschi, L. A. Arnold, R. Imbos, A. H. M. De Vries, *Angew. Chem.* **1997**, *109*, 2733; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1997**, *36*, 2620; h) R. Naasz, L. A. Arnold, M. Pineschi, E. Keller, B. L. Feringa, *J. Am. Chem. Soc.* **1999**, *121*, 1104; i) R. Imbos, M. H. G. Brilman, M. Pineschi, B. L. Feringa, *Org. Lett.* **1999**, *1*, 623; j) J. P. G. Versleijen, A. M. van Leusen, B. L. Feringa, *Tetrahedron Lett.* **1999**, *40*, 5803; k) L. A. Arnold, R. Imbos, A. Mandolini, A. H. M. de Vries, R. Naasz, B. L. Feringa, *Tetrahedron* **2000**, *56*, 2865; l) I. Chataigner, C. Gennari, U. Piarulli, S. Ceccarelli, *Angew. Chem.* **2000**, *112*, 953; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2000**, *39*, 916; m) A. K. H. Knoebel, I. H. Escher, A. Pfaltz, *Synlett* **1997**, 1429; n) I. H. Escher, A. Pfaltz, *Tetrahedron* **2000**, *56*, 2879.
- [5] a) Y. Takaya, M. Ogasawara, T. Hayashi, M. Sakai, N. Miyaura, *J. Am. Chem. Soc.* **1998**, *120*, 5579; b) Y. Takaya, M. Ogasawara, T. Hayashi, *Tetrahedron Lett.* **1998**, *39*, 8479; c) Y. Takaya, M. Ogasawara, T. Hayashi, *Tetrahedron Lett.* **1999**, *40*, 6957; d) T. Hayashi, T. Senda, Y. Takaya, M. Ogasawara, *J. Am. Chem. Soc.* **1999**, *121*, 11591; e) Y. Takaya, T. Senda, K. Hiroaki, M. Ogasawara, T. Hayashi, *Tetrahedron: Asymmetry* **1999**, *10*, 4047; f) Y. Takaya, M. Ogasawara, T. Hayashi, *Chirality* **2000**, *12*, 469; g) T. Hayashi, T. Senda, M. Ogasawara, *J. Am. Chem. Soc.* **2000**, *122*, 10716.
- [6] J. M. Chong, L. Shen, N. J. Taylor, *J. Am. Chem. Soc.* **2000**, *122*, 1822.
- [7] D. Seebach, *Angew. Chem.* **1979**, *91*, 259; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1979**, *18*, 239.
- [8] a) A. Boudier, C. Darcel, F. Flachsmann, L. Micouin, M. Oestreich, P. Knochel, *Chem. Eur. J.* **2000**, *6*, 2748; b) A. Boudier, E. Hupe, P. Knochel, *Angew. Chem.* **2000**, *112*, 2396; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2000**, *39*, 2294; c) E. Hupe, P. Knochel, *Org. Lett.* **2001**, *3*, 127.

- [9] H. C. Brown, A. K. Mandal, N. M. Yoon, B. Singaram, J. R. Schwier, P. K. Jadhav, *J. Org. Chem.* **1982**, *47*, 5069.
- [10] Das Ziel der Äquilibrierung mit Et₂BH ist, den sterisch anspruchsvollen Isopinocampheylliganden durch eine Ethylgruppe oder ein Wasserstoffatom zu ersetzen.
- [11] Der Enantiomerenüberschuss wurde durch GC-Analyse des nach asymmetrischer Hydroborierung und oxidativer Aufarbeitung erhaltenen Alkohols an chiraler Phase bestimmt.
- [12] Die absolute Konfiguration von **14–17** wurde nach Entschützen und Reduktion des entsprechenden *trans*-Alkohols bestimmt, welcher durch asymmetrische Hydroborierung und oxidative Aufarbeitung erhalten wurde. Der $[\alpha]_D^{20}$ -Wert wurde mit dem literaturbekannten (L. J. Dolby, F. A. Meneghini, T. Koizumi, *J. Org. Chem.* **1968**, *33*, 3060) verglichen.
- [13] Die absolute Konfiguration von **20a** und **20b** wurde bestimmt durch Vergleich mit den Angaben von K. Ishihara, S. Kondo, H. Yamamoto, *J. Org. Chem.* **2000**, *65*, 9128.

Wässrige Latices aus hochmolekularem Polyethylen durch katalytische Polymerisation**

Florian M. Bauers und Stefan Mecking*

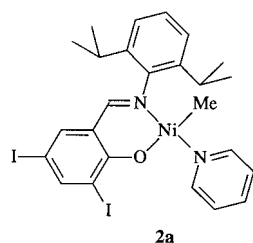
Die Emulsionspolymerisation olefinischer Monomere zählt zu den bedeutendsten und auch vielseitigsten Polymerisationsverfahren.^[1] Als Produkte werden Polymerlatices erhalten, d.h. stabile wässrige Dispersionen von durch Tenside stabilisierten Polymer-Mikropartikeln mit Größen im Bereich von 50 bis 1000 nm. Zahlreiche Anwendungen von Polymerlatices (z. B. in Beschichtungen aller Art) beruhen auf der Filmbildung beim Verdampfen des Dispersionsmediums. Die Umweltfreundlichkeit und die Unbrennbarkeit von Wasser sind dabei von besonderem Vorteil. Bislang werden Polymerlatices ausschließlich durch radikalische Polymerisation hergestellt.^[2] Übergangsmetallkatalysierte Polymerisationen haben dagegen vergleichsweise wenig Aufmerksamkeit erhalten, da die für die kommerzielle Produktion von Polyolefinen verwendeten Katalysatoren auf der Basis früher Übergangsmetalle^[3] extrem empfindlich gegenüber Feuchtigkeit sind. Es wäre jedoch attraktiv, auch derartige Polymerisationen in Wasser durchzuführen, da zahlreiche Polymer-Mikrostrukturen nur durch katalytische Polymerisation zugänglich sind. Wir^[4] und andere^[5] berichteten kürzlich über die Polymerisation von Ethylen in Wasser durch neutrale Nickel(II)-Komplexe.^[6, 7] Dabei wurden jedoch Dispersionen

[*] Dr. S. Mecking, Dipl.-Chem. F. M. Bauers
Institut für Makromolekulare Chemie und Freiburger Materialforschungszentrum der Albert-Ludwigs-Universität Freiburg
Stefan-Meier-Straße 31, 79104 Freiburg (Deutschland)
Fax: (+49) 761-203-6319
E-mail: mecking@uni-freiburg.de

[**] Diese Arbeit wurde von der BASF AG unterstützt. F.M.B. dankt der Deutschen Forschungsgemeinschaft für ein Stipendium (Graduiertenkolleg Strukturbildung in makromolekularen Systemen). Wir danken R. Thomann für die TEM-Aufnahmen und U. Westphal für die Durchführung der GPC-Untersuchungen.

aus niedermolekularem Material mit einem Polymerisationsgrad von weniger als 100 erhalten (M_n betrug typischerweise 1000 g mol^{-1}). Um das besondere Eigenschaftsprofil von Latices nutzen zu können, ist die Synthese von höhermolekularen Polymeren (mit Kettenlängen, welche deutlich über der Entanglement-Grenze liegen) wünschenswert. Gleichzeitig müssen die komplexen Schritte der Partikelbildung während der Polymerisation zur Bildung stabiler Latices führen.

Unter Verwendung von Komplexen $[(X^{\text{O}})\text{Ni}^{\text{II}}\text{R}(\text{L})]$ mit $X = \text{P}$ (Typ **1**) und $X = \text{N}$ (Typ **2**, $\text{N}^{\text{O}} = \text{Salicylaldimin}$) sind in herkömmlichen Polymerisationen in unpolaren organischen Reaktionsmedien Materialien mit einer ähnlichen maximalen gewichtsmittleren Molmasse (M_w) zugänglich.^[8, 9] Im Unterschied dazu können durch wässrige Polymerisationen mit **2** Polyethylene erhalten werden, deren M_w - und M_n -Werte wesentlich höher sind als die der bislang mit Komplexen **1** in Wasser erhaltenen niedermolekularen Materialien.^[4b] Hinsichtlich des Partikelbildungsprozesses ist ein Vergleich mit der intensiv untersuchten radikalischen Emulsionspolymerisation hilfreich.^[10] In der klassischen Emulsionspolymerisation werden wasserlösliche Initiatoren verwendet. Die ersten Schritte des Kettenwachstums führen zu zunächst wasserlöslichen Oligoradikalen. Die Nucleierung von Partikeln kann durch ein „Kollabieren“ der wachsenden Kette auf sich selber nach Erreichen einer gewissen Länge oder durch vorherigen Eintritt des Oligoradikals in eine Tensidmicelle erfolgen. Ähnliche Mechanismen scheinen im Falle der bereits erwähnten Ethylenpolymerisation in Emulsion durch hydrophil modifizierte, wasserlösliche Komplexe des Typs **1**, welche zu stabilen Latices aus niedermolekularem Material führt, vorzuliegen.^[4] Eine gewisse Wasserempfindlichkeit^[4b, 9c] der Salicylaldiminkomplexe (Typ **2**) könnte für einen analogen Ansatz jedoch von Nachteil sein.



Als ein alternatives Konzept zur Bildung einer großen Zahl von Latexpartikeln während der Polymerisation wurde die feine Verteilung der Katalysatorvorstufe in Form einer Lösung eines lipophilen Komplexes (**2a**) in Submikron-großen Tröpfchen eines Kohlenwasserstoffes, welche

in der kontinuierlichen wässrigen Phase dispergiert sind, verfolgt.^[14] Eine Mischung aus Wasser, Tensid und einer Lösung des Komplexes in einer kleinen Menge Kohlenwasserstoff (Toluol und eine geringe Menge Hexadecan als hydrophobes Additiv^[11]) wurde hohen Scherkräften ausgesetzt, welche mittels Ultraschall oder durch einen modifizierten Hochdruckhomogenisator erzeugt wurden. Dadurch wurden Miniemulsionen erhalten, welche aus einer großen Zahl von die Katalysatorvorstufe enthaltenden hydrophoben Tröpfchen bestehen (Durchmesser ca. 100 nm, 10^{16} – 10^{17} Tröpfchen L^{-1}). Die Umsetzung mit Ethylen in einem Druckreaktor führt zur Bildung stabiler Polyethylenlatices (Tabelle 1). Die gelpermeationschromatographische (GPC-) Analyse der aus diesen Dispersionen isolierten Polymere ergab, dass es sich ausschließlich um hochmolekulares Polyethylen mit Molmassen bis zu $M_w = 4 \times 10^5 \text{ g mol}^{-1}$ bei relativ engen Molmassenverteilungen handelt. Die durch Lichtstreuung bestimmten mittleren Partikelgrößen der Latices liegen im Bereich von 90 bis 350 nm.^[12] Die hier beschriebene Ethylenpolymerisation unterscheidet sich von einer typischen (radikalischen) Polymerisation einer Miniemulsion eines flüssigen Monomers. Im vorliegenden Fall wird gasförmiges Ethylen kontinuierlich zum Reaktionsgemisch zudosiert, ausgehend von einer Miniemulsion der Katalysatorlösung. Das typische Merkmal einer „Miniemulsionspolymerisation“ im engeren Sinne, die Polymerisation von Miniemulsionströpfchen des Monomers zu Polymerpartikeln derselben Größe, liegt hier also nicht vor.

Die erhaltenen Polymerlatices sind über Wochen oder länger stabil. Als Tensid sind verschiedene anionische oder nichtionische Verbindungen geeignet, die im verwendeten Miniemulsionssystem mit dem Katalysator verträglich sind und die Bildung stabiler Latices ermöglichen (Tabelle 1). Wie erwartet führt eine Verringerung der Tensidmenge unter ansonsten gleichen Bedingungen zu einer Erhöhung der mittleren Partikelgröße (Nr. 2–4). Die bei Verwendung des Hochdruckhomogenisators auftretenden niedrigeren Aktivitäten (Nr. 7–9) im Vergleich zur denen, die bei Scherung mittels Ultraschall erhalten werden, sind wahrscheinlich auf eine Desaktivierung der Katalysatorvorstufe zurückzuführen, da mit der verwendeten Versuchsanordnung eine längere Zeit für die Miniemulgierung erforderlich war.

Tabelle 1. Polymerisationsbedingungen^[a] und -ergebnisse.

Nr.	$n(\text{Kat.})$ [μmol]	Toluol [Vol.-%]	$\text{C}_{16}\text{H}_{34}$ [Vol.-%]	Typ ^[b]	Tensid c [mmol L^{-1}]	Emulgier- methode ^[c]	TON ^[d]	M_n [g mol^{-1}]	M_w [g mol^{-1}]	M_w/M_n	\bar{d} ^[e] [nm]
1	25	1	2	SDS	17	US	2515	1.4×10^5	3.2×10^5	2.3	330
2	23	1	0.3	SDS	35	US	1206	1.2×10^5	3.3×10^5	2.7	220
3	36	1	0.3	SDS	17	US	1135	8.5×10^4	2.6×10^5	3.1	260
4	29	1	0.3	SDS	5	US	1230	1.0×10^5	4.5×10^5	4.5	(485) ^[f]
5	36	1	0.3	Trit	11	US	959	8.9×10^4	1.9×10^5	2.1	100
6	32	1	0.3	K30	18	US	990	9.0×10^4	2.5×10^5	2.8	240
7	63	2	1	SDS	17	HP	165	9.5×10^4	2.1×10^5	2.2	135
8	32	1	0.3	SDS	17	HP	75	2.0×10^4	3.4×10^4	1.7	90
9	44	4	1	Lut	5	HP	265	1.6×10^4	2.4×10^4	1.5	250

[a] 30 °C, 45 bar konstanter Ethylen Druck, 2 h Reaktionszeit. Gesamtvolumen Wasser und organische Lösungsmittel: 100 mL. [b] SDS = Natriumdodecylsulfat, Lut = Lutensol AT 80 (C_{16} – C_{18} -Fettalkohol-Ethoxylat mit durchschnittlich 80 EO-Einheiten; BASF), Trit = Triton X-100 (Isooctylphenololigoethoxylat), K30 = Emulgator K30/40 (Bayer; Natriumalkylsulfonate). [c] US = Ultraschall, HP = Hochdruckhomogenisator (siehe *Experimentelles*). [d] In Mol Ethylen pro Mol Ni. [e] Mittlerer Durchmesser der Latex-Partikel, bestimmt durch Lichtstreuungsmessungen. [f] Instabiler Latex, teilweise Koagulation.

Die Latexpartikel wurden mittels Transmissionselektronenmikroskopie (TEM; Abbildung 1) visualisiert. Im Vergleich zu typischen glatten, runden Partikeln von amorphem

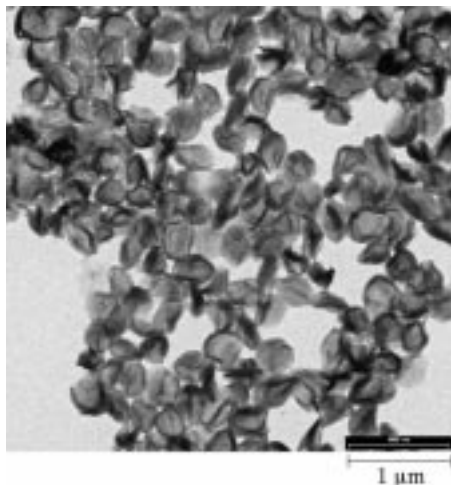


Abbildung 1. TEM-Aufnahme von Latexpartikeln.

Polystyrol als einem durch radikalische Emulsionspolymerisation erhaltenen Kohlenwasserstoff-Polymer können die raue Oberfläche und die nichtsphärische Gestalt der Polyethylenpartikel auf dessen hohe Kristallinität zurückgeführt werden (39–51 % laut Differenzkalorimetrie (DSC); $T_m = 120–130^\circ\text{C}$).^[13]

Experimentelles

Allgemeines: Der Komplex **2a** wurde wie bereits beschrieben synthetisiert.^[4b] Die Verbindung wurde mittels Schlenk-Technik unter Argon gehandhabt. Deionisiertes Wasser wurde vor der Verwendung entgast. Die Hochtemperatur-GPC-Analyse wurde in 1,2,4-Trichlorbenzol bei 140°C auf einem PL-220-Gerät mit Mixed-Bed-PL-Säulen durchgeführt. Die angegebenen Daten sind auf lineares Polyethylen bezogen (universelle Kalibrierung). Die Untersuchungen zur dynamischen Lichtstreuung wurden an verdünnten Dispersionen mit einem Malvern Particle Sizer durchgeführt. Die TEM-Bilder wurden an einem LEO-912-Omega-Mikroskop bei 120 kV Beschleunigungsspannung aufgenommen. Die DSC-Daten wurden im zweiten Aufheizzyklus bei 10 K min^{-1} ermittelt.

Polymerisation: Die Katalysatorvorstufe wurde in den angegebenen Mengen (Tabelle 1) Toluol und Hexadecan gelöst. Das Tensid und etwa 100 mL Wasser wurden unter Rühren zugegeben. Die Homogenisierung erfolgte unter Argon mit einem direkt mit dem Polymerisationsreaktor verbundenen Hochdruckhomogenisator (modifizierte Version eines EmulsiFlex-C5-Gerätes von Avestin Inc.; 500–1000 bar) oder alternativ durch Ultraschallbehandlung (Bandelin HD2200 mit KE76-Spitze; 2 min bei 120 W). Die erhaltenen Miniemulsionen wurden in einen mechanisch gerührten 250-mL-Druckreaktor mit Doppelmantel überführt, und ein konstanter Ethylen Druck von 45 bar wurde aufgepresst. Die Reaktionstemperatur von 30°C wurde über einen in das Reaktionsgemisch eintauchenden Thermofühler verfolgt und automatisch reguliert. Nach der vorgegebenen Reaktionszeit wurde das überschüssige Ethylen abgelassen. Der erhaltene Latex wurde durch Glaswolle filtriert. Zur Bestimmung der Ausbeute und zur weiteren Analyse wurde ein abgemessener Anteil des Latex aus Methanol gefällt.

Eingegangen am 12. Februar 2001,
veränderte Fassung am 23. Mai 2001 [Z16596]

- [1] a) *Emulsion Polymerization and Emulsion Polymers* (Hrsg.: P. A. Lovell, M. S. El-Aasser), Wiley, Chichester, **1997**; b) *Wässrige Polymerdispersionen* (Hrsg.: D. Distler), VCH, Weinheim, **1999**; c) G.

Galagy, O. Schulz, R. Zimehl, *Dispersionen und Emulsionen*, Steinkopff, Darmstadt, **1997**.

- [2] Im Labormaßstab wurden Latices auch nach anderen Reaktionstypen hergestellt: a) D. R. Weyenberg, D. E. Findlay, J. Cekada, A. E. Bey, *J. Polym. Sci. C* **1969**, 27, 27–34 (ionische ringöffnende Polymerisation cyclischer Siloxane); b) K. Landfester, F. Tiarks, H.-P. Hentze, M. Antonietti, *Macromol. Chem. Phys.* **2000**, 201, 1–5 (Polyaddition).
- [3] a) *Ziegler Catalysts* (Hrsg.: G. Fink, R. Mülhaupt, H. H. Brintzinger), Springer, Berlin, **1995**; b) H. H. Brintzinger, D. Fischer, R. Mülhaupt, B. Rieger, R. Waymouth, *Angew. Chem.* **1995**, 107, 1255–83; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1995**, 34, 1143–1170; c) G. J. P. Britovsek, V. C. Gibson, D. F. Wass, *Angew. Chem.* **1999**, 111, 448–468; *Angew. Chem. Int. Ed.* **1999**, 38, 428–447; d) W. Kaminsky, M. Arndt, *Adv. Polym. Sci.* **1997**, 127, 143–187.
- [4] a) A. Held, F. M. Bauers, S. Mecking, *Chem. Commun.* **2000**, 301–302; b) F. M. Bauers, S. Mecking, *Macromolecules* **2001**, 34, 1165–1171.
- [5] Kurz nach unserem ersten Bericht^[4a] wurden die Ergebnisse von unabhängigen Untersuchungen zur Ni^{II} -katalysierten Polymerisation in Wasser als Reaktionsmedium publiziert: A. Tomov, J.-P. Broyer, R. Spitz, *Macromol. Symp.* **2000**, 150, 53–58. Siehe auch: A. Tomov, R. Spitz, T. Saudemont, X. Drujon (Elf Atochem), WO 00/20464, **2000** [*Chem. Abstr.* **2000**, 132, 279651a].
- [6] Polymerisation von Ethylen zu hochmolekularem amorphem Polyethylen in Suspension: a) A. Held, S. Mecking, *Chem. Eur. J.* **2000**, 6, 4623–4629, zit. Lit. Sehr langsame ((1 mol Ethylen) (1 mol Rh)⁻¹ pro Tag) Rh-katalysierte Ethylenpolymerisation in wässriger Suspension: b) L. Wang, R. S. Lu, R. Bau, T. C. Flood, *J. Am. Chem. Soc.* **1993**, 115, 6999–7000. Wässrige katalytische Polymerisationen anderer olefinischer Monomere als Ethylen: c) R. E. Rinehart, H. P. Smith, H. S. Witt, H. Romeyn, *J. Am. Chem. Soc.* **1961**, 83, 4864–4865; d) G. Natta, G. Dall'Asta, L. Porri, *Makromol. Chem.* **1965**, 81, 253–257; e) R. E. Rinehart, *J. Polym. Sci. C* **1969**, 27, 7–25; f) B. M. Novak, R. H. Grubbs, *J. Am. Chem. Soc.* **1988**, 110, 7542–7543; g) D. M. Lynn, B. Mohr, R. H. Grubbs, *J. Am. Chem. Soc.* **1998**, 120, 1627–1628; h) W. Reppe, A. Magin, US-A 2577208, **1951** [*Chem. Abstr.* **1952**, 46, 6143b]; i) Z. Jiang, A. Sen, *Macromolecules* **1994**, 27, 7215–7216; j) G. Verspui, G. Papadogianakis, R. A. Sheldon, *Chem. Commun.* **1998**, 401–402; k) E. Lindner, M. Schmid, J. Wald, J. A. Queisser, M. Geprägs, P. Wegner, C. Nachtigal, *J. Organomet. Chem.* **2000**, 602, 173–187.
- [7] Übersichtsartikel zur Olefinpolymerisation durch Komplexe später Übergangsmetalle: a) S. Mecking, *Coord. Chem. Rev.* **2000**, 203, 325–351; b) S. D. Ittel, L. K. Johnson, M. Brookhart, *Chem. Rev.* **2000**, 100, 1169–1204; c) S. Mecking, *Angew. Chem.* **2001**, 113, 550–557; *Angew. Chem. Int. Ed.* **2001**, 40, 534–540; d) Lit. [3c].
- [8] a) K. A. Ostoj-Starzewski, J. Witte, *Angew. Chem.* **1987**, 99, 76–77; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1987**, 26, 63–64; b) U. Klabunde, S. D. Ittel, *J. Mol. Catal.* **1987**, 41, 123–134.
- [9] a) L. K. Johnson, A. M. A. Bennett, S. D. Ittel, L. Wang, A. Parthasarathy, E. Hauptman, R. D. Simpson, J. Feldman, E. B. Coughlin (DuPont), WO 98/30609, **1998** [*Chem. Abstr.* **1998**, 129, 149362j]; b) C. Wang, S. Friedrich, T. R. Younkin, R. T. Li, R. H. Grubbs, D. A. Bansleben, M. W. Day, *Organometallics* **1998**, 17, 3149–3151; c) T. R. Younkin, E. F. Connor, J. I. Henderson, S. K. Friedrich, R. H. Grubbs, D. A. Bansleben, *Science* **2000**, 287, 460–462.
- [10] Die unterschiedlichen Mechanismen von Kettenwachstum, -start und -übertragung in radikalischen und katalytischen Polymerisationen können die komplexen Vorgänge der Partikelnucleierung und des Partikelwachstums beeinflussen. Der hier gezogene allgemeine Vergleich ist jedoch in diesem Rahmen sinnvoll.
- [11] Zu Miniemulsionen und der Rolle des hydrophoben Additivs siehe: a) E. D. Sudol, M. S. El-Aasser in *Emulsion Polymerization and Emulsion Polymers* (Hrsg.: P. A. Lovell, M. S. El-Aasser), Wiley, Chichester, **1997**, S. 699–722; b) K. Landfester, N. Bechthold, F. Tiarks, M. Antonietti, *Macromolecules* **1999**, 32, 5222–5228, zit. Lit.
- [12] Bezüglich der Entwicklung der Partikelzahlen während der Polymerisation wird die Interpretation der Ergebnisse aufgrund der Notwendigkeit, die trüben Proben für die Lichtstreuung stark zu verdünnen, erschwert. Im Falle der Katalysator-Miniemulsionen kann

dies zu Abweichungen vom Ausgangszustand der (Flüssig/flüssig-) Emulsion führen.

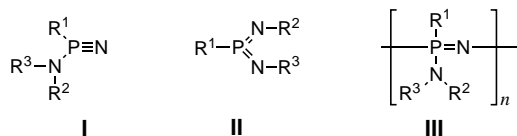
- [13] Die Polyethylene sind wie auch die in herkömmlichen Polymerisationen in organischen Medien mit Katalysatoren vom Typ **2** erhaltenen Materialien^[9] mäßig verzweigt. In dem aus wässrigen Dispersionen isolierten Polymer wurden ¹H- und ¹³C-NMR-spektroskopisch etwa 20 Verzweigungen auf 1000 Kohlenstoffatome nachgewiesen (überwiegend Methyl-Verzweigungen). Im Vergleich zu linearem Polyethylen ist die Kristallinität leicht verringert.
- [14] Anmerkung bei der Überarbeitung des Manuskriptes (23. Mai 2001): Nach der Einreichung dieser Arbeit wurde über die Herstellung von Latices aus niedermolekularem Material durch Ethylenpolymerisation unter Einsatz von Miniemulsionen wasserstabiler Nickel(II)-Komplexe berichtet: R. Soula, C. Novat, A. Tomov, R. Spitz, J. Claverie, X. Drujon, J. Malinge, T. Saudemont, *Macromolecules* **2001**, *34*, 2022–2026.

Reversible tautomere Umwandlung zwischen einem Bis(amino)cyclodiphosph(v)azen und einem Bis(imino)cyclodiphosph(v)azan**

Jürgen Tirré, Dietrich Gudat, Martin Nieger und Edgar Niecke*

Professor Rolf Appel zum 80. Geburtstag gewidmet

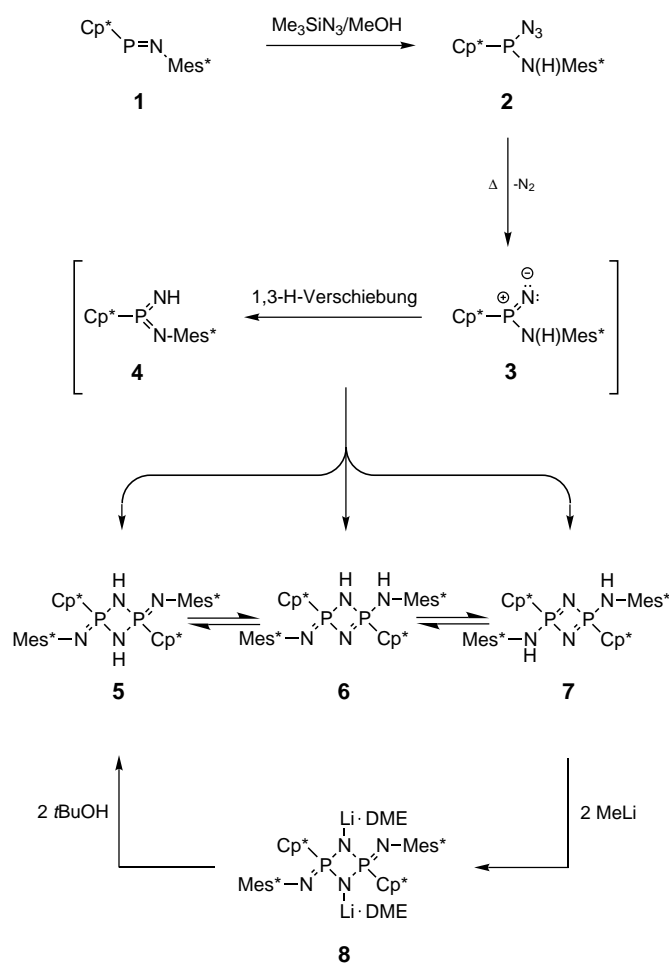
Amino-substituierte Phosphinonitrene (**I**) lassen sich bei geeigneter Substitution in die tautomeren Bis(imino)phosphorane (**II**) umlagern.^[1] Fehlt die Möglichkeit einer Umlagerung, kommt es zur Bildung von Oligo- und Polyphosphazenen (**III**).^[2] Für ein stark verzweigtes bisamino-substituiertes Phosphinonitren (**I**, $R^1 = NR^2R^3$, $R^2, R^3 = iPr_2N$) wurde



anstelle der üblicherweise thermodynamisch begünstigten Tri- oder Tetramerisierung^[2] eine ungewöhnliche Cyclodimerisierung zu einem Cyclodiphosph(v)azen beobachtet.^[3] Im Zusammenhang mit Arbeiten an NH-funktionalisierten Bis(imino)phosphoranen sowie deren Anionen^[4] interessierten uns ebenfalls deren [2+2]-Cycloadditionen, die zu bislang unbekannten NH-funktionalisierten cyclodimeren Bis(imino)diphosph(v)azanen führen. Wir berichten hier über die Synthese eines solchen Cyclodiphosph(v)azans sowie dessen

reversible Umwandlung in das tautomere Cyclodiphosph(v)-azen.

Das durch Umsetzung von Pentamethylcyclopentadienyl-(2,4,6-tri-*tert*-butylphenyl)iminophosphan, $Cp^*P=NMe_s^*$ **1**,^[5] und Stickstoffwasserstoffsäure zugängliche Azidophosphan **2**^[6] reagiert unter den Bedingungen einer trockenen Pyrolyse (reine Substanz, 130 °C) zu einem Gemisch der tautomeren P-N-Vierringheterocyclen **5** und **7** im Verhältnis 1:9, von denen das Bis(amino)cyclodiphosph(v)azen **7** durch Kristallisation aus wenig Toluol in Form farbloser Kristalle isoliert wurde.^[7] Mögliche Zwischenprodukte bei der Stickstoff-Eliminierung aus **2** sind das Phosphinonitren **3** und das daraus über 1,3-H-Verschiebung hervorgehende Bis(imino)phosphoran **4** (Schema 1).^[8] Metallierung von **7** (MeLi, 0 °C) zum Dilithiumkomplex **8**^[9] und eine nachfolgende Protonierung mit *t*BuOH liefert dann **5** in kristalliner Form (quantitativ).^[10]



Schema 1. Synthese von **5** und **7**. $Cp^* = C_5Me_5$, $Me_s^* = tBu_3C_6H_2$, DME = 1,2-Dimethoxyethan.

Die Abbildungen 1 und 2 zeigen die Molekülstrukturen^[11] des Cyclodiphosph(v)azans **5** und des tautomeren Cyclodiphosph(v)azens **7**. Beide Moleküle weisen einen planaren P_2N_2 -Ring mit C_i -Symmetrie auf, bei **5** weicht das Ringgerüst stärker vom Quadrat ab (Bindungswinkel **5**: N-P-N 85.0(1), P-N-P 95.0(1)°; **7**: N-P-N 91.5(1), P-N-P 88.5(1)°). Die Arylsubstituenten der exocyclischen Amino- (**7**) bzw. Imino-

[*] Prof. Dr. E. Niecke, Dr. J. Tirré, Priv.-Doz. Dr. D. Gudat, Dr. M. Nieger
Anorganisch-chemisches Institut der Universität
Gerhard-Domagk-Straße 1, 53121 Bonn (Deutschland)
Fax: (+49) 228-73-5327
E-mail: e.niecke@uni-bonn.de

[**] Diese Arbeit wurde von der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Fonds der Chemischen Industrie unterstützt. Auszüge daraus wurden auf dem Internationalen Ring Symposium (IRIS-IX, Saarbrücken (Deutschland), 24–28 Juli 2000, Abstr. Nr. P-22) vorgestellt.