

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges
Eigentum

Internationales Büro

(43) Internationales
Veröffentlichungsdatum
9. August 2012 (09.08.2012)



(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2012/104183 A1

(51) Internationale Patentklassifikation:

C08C 19/02 (2006.01) *C08L 9/02* (2006.01)
C08C 19/10 (2006.01) *C08L 15/00* (2006.01)
C08F 4/42 (2006.01) *C08F 236/12* (2006.01)

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2012/051158

(22) Internationales Anmeldedatum:
25. Januar 2012 (25.01.2012)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
11153437.6 4. Februar 2011 (04.02.2011) EP

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): LANXESS DEUTSCHLAND GMBH [DE/DE]; 51369 Leverkusen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): OBRECHT, Werner [DE/DE]; Beethovenstraße 4, 47447 Moers (DE). MÜLLER, Julia, Maria [DE/AT]; Schnellberg 12, A-5133 Gilgenberg (AT). NUYKEN, Oskar [DE/DE]; Ignaz-Guenther-Str. 12, 81927 München (DE). SCHNEIDER, Martin [DE/DE]; Lukasstraße 12, 50823 Köln (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: LANXESS DEUTSCHLAND GMBH; 51369 Leverkusen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches (AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

— mit internationalem Recherchenbericht (Artikel 21 Absatz 3)

(54) Title: FUNCTIONALISED NITRILE RUBBERS AND THE PRODUCTION THEREOF

(54) Bezeichnung : FUNKTIONALISIERTE NITRILKAUTSCHUKE UND IHRE HERSTELLUNG

(57) Abstract: The invention provides novel functionalised nitrile rubbers, which can optionally be partially or fully hydrated, and to a method for producing same by metathesis of nitrile rubbers in the presence of a metathesis catalyst and at least one functionalised allyl compound. The novel functionalised nitrile rubbers are suitable for producing vulcanisable mixtures and allow the production of vulcanisates having very stable networks. The building of block copolymers is also in particular made possible.

(57) Zusammenfassung: Bereitgestellt werden neue funktionalisierte Nitrilkautschuke, die optional auch teilweise oder ganz hydriert sein können, sowie ein Verfahren zu ihrer Herstellung durch Methathese von Nitrilkautschuken in Gegenwart eines Methathese-Katalysators und mindestens einer funktionalisierten Allylverbindung. Die neuen funktionalisierten Nitrilkautschuke eignen sich zur Herstellung vulkanisierbarer Mischungen und erlauben die Herstellung von Vulkanisaten mit sehr stabilen Netzwerken. Ermöglicht wird weiterhin insbesondere der Aufbau von Blockcopolymeren.



WO 2012/104183 A1

Funktionalisierte Nitrilkautschuke und ihre Herstellung

Die vorliegende Erfindung betrifft funktionalisierte Nitrilkautschuke, ein Verfahren zu deren Herstellung durch Metathese in Gegenwart funktionalisierter terminaler und interner Alkene sowie deren Verwendung.

Metathese-Reaktionen werden umfangreich im Rahmen chemischer Synthesen eingesetzt, z.B. in Ringschlussmetathesen (RCM), Kreuzmetathesen (CM), Ringöffnungsmetathesen (ROM), ringöffnende Metathesepolymerisationen (ROMP), acyclische Dien Metathese-Polymerisationen (ADMET), Selbstmetathese, Umsetzung von Alkenen mit Alkinen (enin-Reaktionen), Polymerisation von Alkinen und Olefinierung von Carbonylen (WO-A-97/06185 und Platinum Metals Rev., 2005, 49(3), 123-137). Anwendung finden Metathese-Reaktionen beispielsweise zur Olefin-Synthese, zur ringöffnenden Polymerisation von Norbornenderivaten, zur Depolymerisation ungesättigter Polymere wie z.B. Nitrilkautschuken und zur Synthese von Telechelen.

Der Metatheseabbau von Polybutadien wird insbesondere für analytische Untersuchungen eingesetzt. Hierzu wird das Polymere in Gegenwart eines Überschusses an niedermolekularem Olefin so weit abgebaut, dass die hierbei resultierenden Bruchstücke mittels Gaschromatographie und/oder Massenspektroskopie untersucht werden können (Naturwissenschaften 1970, 11, 545; J. Macromol. Sci. Part A, Pure Appl. Chem. 1993, 30, 621-632; Kautsch. Gummi Kunstst. 1995, 48, 88-93). Auf diese Weise ist eine Bestimmung des Vernetzungsgrades von vulkanisiertem Polybutadien (Makromol. Chem. Rapid Commun. 1983, 4, 429-433) sowie die Bestimmung des Füllstoffgehalts möglich (Angew. Makromol. Chem. 1993, 207, 137-143). Auch Aussagen über die Sequenzlängen von Copolymeren aus einem Dien und einem Olefin sind mittels Metathese möglich (Macromol. Chem. 1987, 188, 1075-1084). Auf der Basis dieser Publikationen kann keine Lehre zur Herstellung funktionalisierter Nitrilkautschuke durch Metatheseabbau abgeleitet werden.

DD 146053 beschreibt die Herstellung von estergruppenterminierten Polyolefinen durch Metatheseabbau von doppelbindungshaltigen Polymeren in Gegenwart ungesättigter Dicarbonsäureester oder Diestern ungesättigter Dialkohole als Regler. Als Katalysatoren werden Übergangsmetallverbindungen der 5. bis 7. Nebengruppe eingesetzt. Von essentieller Bedeutung ist es, diese in Kombination mit Kokatalysatoren einzusetzen, bei denen es sich um Organyle des Siliziums, Germaniums, Zinns oder Bleis handelt. Bevorzugt werden Zinntetraalkyle eingesetzt. Der Einsatz derartiger Kokatalysatoren ist als nachteilig anzusehen, weil sie ökologisch bedenklich sind (Encyclopedia of Occupational Health and Safety, 4th edition, (1998) Vol. III, ed. Jeanne Mager Stellman „tin tetralkyl“) Aus **DD 146053** können für den Metatheseabbau von Nitrilkautschuken somit keinerlei Rückschlüsse gezogen werden. Es wird im Rahmen der

vorliegenden Anmeldung gezeigt, dass bei Einsatz von Metathesekatalysatoren auf Molybdänbasis mit Zusätzen von 1-Hexen ein Metatheseabbau von Nitrilkautschuk nicht möglich ist.

DD 146052 beschreibt die Synthese von estergruppenterminierten Polyalkenameren durch ringöffnende Polymerisation von Cycloolefinen in Gegenwart von ungesättigten organischen Diestern. Als Katalysatoren werden Übergangsmetallverbindungen der 5. bis 7. Nebengruppe eingesetzt. Auch in dieser Synthese ist es entscheidend, die Katalysatoren in Kombination mit Halogeniden der IV.-Hauptgruppe wie den Tetrahalogeniden von Silicium, Germanium, Zinn und Blei einzusetzen. Aus **DD 146052** können für den Metatheseabbau von Nitrilkautschuken somit keinerlei Rückschlüsse gezogen werden. Des Weiteren ist die Verwendung von Germanium-, Zinn- und Bleihalogeniden aus den bereits für DD 146053 genannten Gründen problematisch.

WO-A-08/027269 beschreibt ein zweistufiges Verfahren zur Herstellung funktionalisierter Polymere, bei dem im 1. Schritt Telechele mit endständigen Doppelbindungen hergestellt werden, indem Copolymere aus Ethylen und einem konjugierten Dien oder Alkin sowie optional C₃-C₂₀- α -Olefinen in Gegenwart eines cyclischen Olefins oder Polyolefins, einem acyclischen Olefin, bevorzugt Ethylen, und/oder einem Regler einem Metatheseabbau unterzogen werden. Im 2. Schritt werden über die endständigen Doppelbindungen der Telechele mittels reduktiver Hydroformylierung, oxidativer Hydroformylierung bzw. durch reduktive Aminierung funktionelle Gruppen (Hydroxylgruppen, Carboxylgruppen und Aminogruppen) eingeführt. Die dabei erhaltenen funktionalisierten Telechele werden für unterschiedliche Anwendungen wie die Herstellung von Polyurethanen und ungesättigten Polyesterharzen eingesetzt. **WO-A-2008/027269** ist keine Lehre zu entnehmen, wie und mit welchen funktionalisierten Olefinen gleichzeitig ein Metatheseabbau und eine Funktionalisierung von Nitrilkautschuken erfolgen kann.

WO-A-2008/042289 beschreibt eine weitere Methode zur Herstellung von Polymeren mit funktionellen Gruppen. Hierfür wird entweder die funktionelle Gruppe mittels Metathese in eine doppelbindungshaltige niedermolekulare Verbindung eingeführt, die anschließend polymerisiert wird oder die Einführung der funktionellen Gruppe erfolgt durch eine polymeranaloge Metathesereaktion an ein doppelbindungshaltiges Polymer. Geeignete Metathesereaktionen zur Einführung der funktionellen Gruppen sind die Kreuzmetathese, die Ringschlussmetathese oder ringöffnende Metathese. Bei der in WO-A-2008/042289 beschriebenen Funktionalisierung der Polymeren erfolgt kein gleichzeitiger Metatheseabbau des Polymers. Daher gibt **WO 2008/042289** keinerlei Anhaltspunkte, wie in einem einzigen Schritt funktionalisierte Nitrilkautschuke mit verringertem Molekulargewicht hergestellt werden können.

WO-A-2007/100891 beschreibt Zusammensetzungen auf Basis aromatischer Polyester wie PET und PBT, die zudem ungesättigte Polymere mit mindestens einer terminalen funktionellen Gruppe enthalten. Diese funktionalisierten ungesättigten Polymere werden durch Metathesepolymerisation erhalten. Als bevorzugte funktionelle Gruppen werden Hydroxy-, Carboxy-, und Estergruppen genannt. Die ungesättigten Polymere werden z.B. durch ringöffnende Metathesepolymerisation (ROMP) oder acyclische Dien-Metathese (ADMET) erhalten. Als Monomere kommen z.B. Cycloolefine oder α,ω -Diene in Frage. Alternativ können geeignete ungesättigte Polymere auch durch metathetischen Molekulargewichtsabbau aus höhermolekularen ungesättigten Polymeren erhalten werden. Zur Funktionalisierung wird ein Olefin mit einer oder mehreren funktionellen Gruppen eingesetzt. In den Beispielen 1 und 2 erfolgt die Polymerisation von Cyclopenten bzw. Cycloocten und 1,5-Cyclooctadien in Gegenwart von 1,4-Diacetoxy-2-Buten, in Beispiel 3 wird ein Polyoctenamer in Gegenwart von 1,5-Cyclooctadien und 1,4-Diacetoxy-2-Buten einem Metatheseabbau sowie Funktionalisierung unterzogen. Aus der **WO-A-2007/100891** können über die Auswahl der Katalysatoren und der funktionellen Monomeren für die Herstellung funktionalisierter Nitrilkautschuke durch Metatheseabbau keine Schlüsse gezogen werden.

In **US 5,880,231** wird die Herstellung telecheler Polymerer durch Metathese-Polymerisation in Gegenwart des sogenannten Grubbs (I)-Katalysators beschrieben. Zum Einsatz kommt die acyclische Dien-Metathese (ADMET) entsprechender acyclischer α,ω -Diene in Gegenwart von α,ω -bifunktionellen Olefinen, die ringöffnende Metathesepolymerisation (ROMP) funktionalisierter Cyclooctene wie 5-Acetoxyocten und die Depolymerisation ungesättigter Polymere wie Polyhepten mit Ethylen. In **US 5,880,231** gibt es weder Anhaltspunkte, dass die Aktivität des Grubbs (I) – Katalysators durch Nitrilgruppen nicht beeinträchtigt wird, noch gibt es Hinweise, dass durch Metatheseabbau von Nitrilkautschuk in Gegenwart geeigneter funktioneller Olefine niedermolekulare funktionalisierte Nitrilkautschuke herstellbar sind.

WO-A-2009/009158 beschreibt die Herstellung funktionalisierter Polymerer durch Metathese, allerdings faktisch ohne Abbau des Molekulargewichts. Hierzu werden ungesättigte Polymere, die gegenüber einer Metathesereaktion „immun“ sind und maximal um 5% abgebaut werden, mit doppelbindungshaltigen und funktionalisierten cyclischen oder acyclischen Verbindungen in Gegenwart geeigneter Katalysatoren umgesetzt. Das ungesättigte Polymer weist keine Doppelbindungen in der Hauptkette, sondern an der Hauptkette hängende Doppelbindungen auf. Als doppelbindungshaltige, funktionalisierte cyclische oder acyclische Verbindungen werden z.B. (C₁₋₄alkyl)acrylat, (C₁₋₄alkyl)methacrylat, Di(C₁₋₄alkyl)fumarat, Vinylchlorid, Vinylidenchlorid, Vinylacetat, Vinylbutyrat, Vinyl-n-butylether, N-Vinylcarbazol, Allylethylether, Vinyl-(C₁₋₄alkyl)alkohol, Vinyl-(C₁₋₄alkyl)-methylethylketon, Vinyl-(C₁₋₄alkyl)acetat, Allylmethylsulfid,

Allyl(chloro)dimethylsilan, Allylisocyanat, Allyldiphenylphosphin, Allylharnstoff, Allylsilan, Allyl-C₁₋₄alkylsilan, Allyl-di(C₁₋₄alkyl)silan, Allyltri(C₁₋₄alkyl)silan oder Maleinsäureanhydrid genannt. **WO-A-2009/009158** gibt keinerlei Anhaltspunkt dafür, wie nitrilgruppenhaltige ungesättigte Polymere funktionalisiert werden, wobei gleichzeitig mit der Funktionalisierung eine
5 signifikante Reduktion (deutlich >5%) der Molmasse erfolgt.

WO-A-2006/127483 beschreibt den Metatheseabbau von Polybutadien zur Herstellung von funktionalisiertem Polybutadien mit Molmassen von 7.500 bis 100.000 g/mol in Gegenwart eines funktionalisierten acyclischen Diens. Hierfür wird Polybutadien vor dem Metatheseabbau teilweise
10 hydriert, so dass weniger als 0,5 mol%, vorzugsweise weniger als 0,25 mol% vinyli-scher Doppelbindungen im Polymer verbleiben. Das für den Metatheseabbau eingesetzte acyclische Dien weist eine oder zwei funktionelle Gruppen, insbesondere Alkoxysilangruppen auf und wird in Mengen von 0,0001 bis 1 mol% bezogen auf 1 Mol Doppelbindungen eingesetzt. Der Lehre von **WO 2006/127483** kann nicht entnommen werden, welche Maßnahmen zu ergreifen sind, um
15 doppelbindungs- und nitrilhaltige Polymere unter Metatheseabbau zu funktionalisieren.

US 5,247,023 beschreibt die Herstellung von Kohlenwasserstoffpolymeren mit Borangruppen am Kettenende oder an der Hauptkette. Die Einführung der Borangruppen erfolgt durch Kreuzmetathese von doppelbindungshaltigen Kohlenwasserstoffpolymeren mit doppelbindungshaltigen Boranen. Als doppelbindungshaltige Kohlenwasserstoffpolymere werden 1,4-Polybutadien, 1,4-Polyisoprene, Polypentenamer, Polyoctenamer, Polynorbornen sowie entsprechende Copolymere eingesetzt. Die für die Metathese eingesetzten Borane leiten sich ab von Dienen oder Trienen wie 1,4-Pentadien, 1,5-Hexadien und 1,7-Octadien, die unter Verwendung von Dialkylboranen, Monoalkylboranen oder Diboranen monohydroboriert werden. Die nach der
20 Metathese erhaltenen boranhaltigen Kohlenwasserstoffpolymere können durch polymeranaloge Reaktionen umgesetzt werden, wobei die Borangruppe in andere funktionelle Gruppen wie Hydroxylgruppen überführt wird. Nach der Lehre von **US 5,247,023** werden für die Metathese keine doppelbindungshaltigen Kohlenwasserstoffpolymere eingesetzt, die funktionelle Gruppen wie die in Nitrilkautschuk enthaltenen Nitrilgruppen enthalten. Des Weiteren ist die Synthese der für die
30 Metathese eingesetzten Borane aufwändig, da unter Luft- und Feuchtigkeitsausschluss gearbeitet werden muss. Auch ist bei der Durchführung der Metathese mit technisch verfügbaren Polymeren mit Nebenreaktionen von Wasser mit den Boranen zu rechnen, da technische Polymere häufig geringe Restfeuchtegehalte aufweisen. Des Weiteren ist die Herstellung von Polymeren mit den gewünschten funktionellen Gruppen aufwändig, da nach der Metathese noch eine
35 Polymermodifikation durchgeführt werden muss, um die zunächst eingeführten funktionellen Gruppen in die gewünschten funktionellen Gruppen umzuwandeln.

Der Metatheseabbau von Nitrilkautschuken sowie hieraus erhaltene voll- und teilhydrierte Nitrilkautschuke ist prinzipiell bereits bekannt.

Beschrieben ist der Metatheseabbau von Nitrilkautschuk beispielsweise in **WO-A-02/100905**, **WO-A-02/100941** und **WO-A-03/002613**. Die Metathesereaktion wird zweckmäßigerweise im gleichen Lösungsmittel wie die nachfolgende Hydrierreaktion durchgeführt, damit man den abgebauten Nitrilkautschuk nach Beendigung der Abbaureaktion nicht aus dem Lösungsmittel isolieren muss, bevor man ihn der nachfolgenden Hydrierung unterwirft. Für die Katalyse der Metathese-Abbaureaktion verwendet man Metathesekatalysatoren, die gegenüber polaren Gruppen, insbesondere gegenüber Nitrilgruppen, tolerant sind.

In **WO-A-02/100905** und **WO-A-02/100941** werden Verfahren beschrieben, die den Abbau von Nitrilkautschuk-Ausgangspolymeren durch Olefinmetathese und die anschließende Hydrierung zu HNBR mit niedriger Mooney-Viskosität umfassen. Hierbei wird ein Nitrilkautschuk in einem ersten Schritt in Gegenwart eines Co-Olefins und spezieller Komplexkatalysatoren auf Osmium-, Ruthenium-, Molybdän- oder Wolfram-Basis umgesetzt und in einem zweiten Schritt hydriert. Erhältlich sind auf diesem Weg hydrierte Nitrilkautschuke mit einem Gewichtsmittel des Molekulargewichts (M_w) im Bereich von 30.000 bis 250.000, einer Mooney-Viskosität (ML 1+4 bei 100 °C) im Bereich von 3 bis 50 und einem Polydispersitätsindex PDI von kleiner 2.5. Zur Metathese von Nitrilkautschuk kann z.B. der Grubbs (I)-Katalysator eingesetzt werden. Die Metathese wird in Gegenwart eines Co-Olefins durchgeführt. Nach der Lehre von **WO-A-02/100905** ist das Olefin ein geradkettiges oder ein verzweigtes C_2 - C_{16} -Olefin wie Ethylen, Isobuten, Styrol oder 1-Hexen. Des Weiteren wird allgemein angegeben, das Olefin könne auch funktionalisiert sein, wobei es die Metathese nicht inaktivieren oder sonstige negative Einflüsse haben soll. Es fehlen jedoch jegliche konkrete Hinweise auf funktionalisierte Olefine, die diese Eigenschaften aufweisen. Nach den Lehren von **WO 02/100941** und **WO 03/002613** ist das Olefin ein geradkettiges oder ein verzweigtes C_2 - C_{16} -Olefin wie Ethylen, Isobuten, Styrol oder 1-Hexen. Funktionalisierte Olefine werden in **WO 02/100941** und in **WO 03/002613** nicht genannt.

Zur Steigerung der Aktivität der beim Metatheseabbau von Nitrilkautschuk in Gegenwart von 1-Olefinen eingesetzten Katalysatoren sind unterschiedlichste Zusätze bekannt: In **EP-A-1 825 913**, **EP-A-1 894 946**, **EP-A-2 027 919**, **EP-A-2 027 919**, **EP-A-2 145 681** und **EP-A- 2145680** werden verschiedene Zusätze beschrieben, die zu einer Erhöhung der Aktivität von Metathesekatalysatoren führen. Hierbei wird die Metathese von Nitrilkautschuk bevorzugt in Gegenwart eines Co-Olefins durchgeführt, bei dem es sich insbesondere um ein geradkettiges oder verzweigtes C_2 - C_{16} -Olefin wie Ethylen, Propylen, Isobuten, Styrol, 1-Hexen und 1-Octen,

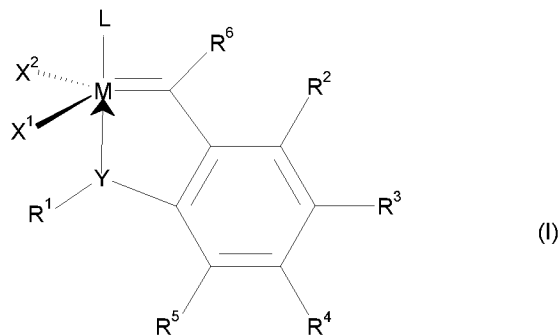
vorzugsweise um 1-Hexen oder 1-Octen handelt. Nicht beschrieben wird, wie nitrilhaltige funktionalisierte Kautschuke mit verringertem Molekulargewicht herzustellen sind.

Katalysatoren auf Ruthenium- und Osmium-Basis, die sich gut für den Metatheseabbau von Nitrilkautschuk eignen, sind in EP-A-1 760 093, EP-A-1 826 220, EP-A-2 028 194 und in EP-A-2 027 920 beschrieben.

Aus der EP-A-1 760 093 ist es bekannt, den Metatheseabbau von Nitrilkautschuk in Gegenwart von Katalysatoren mit einem Carbenliganden, die ein Phosphoniumradikal tragen, durchzuführen. Die Metathese wird auch hier in Gegenwart eines Co-Olefins durchgeführt, bei dem es sich bevorzugt um ein geradkettiges oder verzweigtes C₂-C₁₆-Olefin wie Ethylen, Propylen, Isobuten, Styrol, 1-Hexen und 1-Octen, vorzugsweise um 1-Hexen oder 1-Octen handelt. EP-A-1 760 093 kann nicht entnommen werden, mit welchen Olefinen funktionalisierte Nitrilkautschuke mit verringertem Molekulargewicht herzustellen sind.

15

Nach der Lehre von EP-A-1 826 220 gelingt ein effizienter Metathese-Abbau von Nitrilkautschuken bereits durch Einsatz geringer Mengen an Katalysatoren mit der allgemeinen Formel (I) mit den dafür angegebenen Bedeutungen der darin genannten Substituenten, Gruppen und Liganden.



20

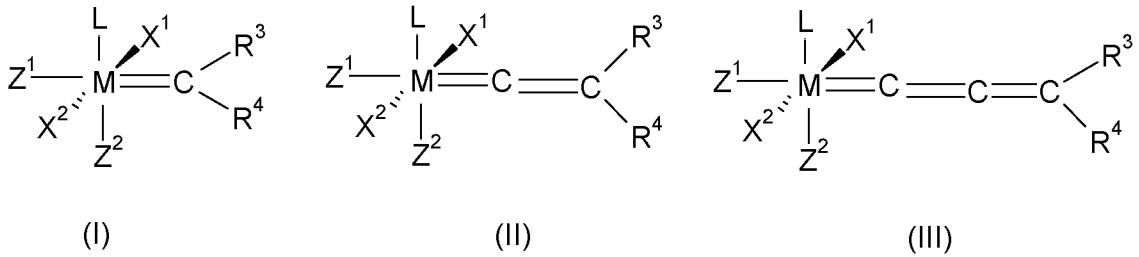
Auch diese Metathese kann in Gegenwart eines Co-Olefins durchgeführt werden, bei dem es sich bevorzugt um ein geradkettiges oder verzweigtes C₂-C₁₆-Olefin wie Ethylen, Propylen, Isobuten, Styrol, 1-Hexen und 1-Octen handelt. Aus der EP-A-1 826 220 kann nicht entnommen werden, mit welchen Olefinen erfolgreich nitrilhaltige funktionalisierte Kautschuke mit verringertem Molekulargewicht herzustellen sind.

25

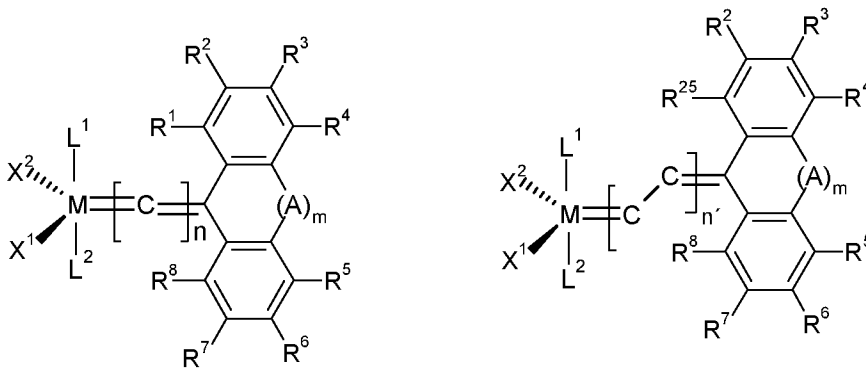
Nach der Lehre von EP-A-2 028 194 eignen sich Katalysatoren der nachfolgend dargestellten allgemeinen Formel (I) –(III) ebenfalls für den Metatheseabbau von NBR. Die Metathese kann ebenfalls in Gegenwart von niedermolekularen Olefinen durchgeführt werden wie z.B. linearen oder verzweigten C₂-C₁₆-Olefinen, bevorzugt Ethylen, Propylen, Isobuten, Styrol, 1-Hexen und 1-Octen, wobei 1-Hexen und 1-Octen besonders bevorzugt sind. EP-A-2 028 194 kann nicht

30

entnommen werden, wie nitrilhaltige funktionalisierte Kautschuke mit verringertem Molekulargewicht herzustellen sind.

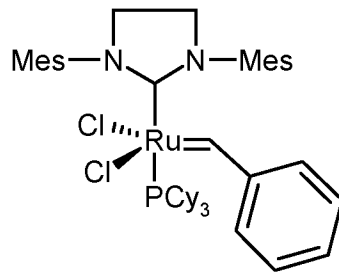


Mit den in EP-A-2 027 920 beschriebenen Ru- oder Os-basierten Katalysatoren der nachfolgend
5 dargestelltten allgemeinen Formeln, die fluorenylidenhaltige Carbene als Liganden aufweisen, ist ein besonders effizienter Abbau von Nitrilkautschuk in Gegenwart von 1-Olefinen möglich.



Allen zuvor genannten Verfahren zum Metatheseabbau von Nitrilkautschuk ist gemeinsam, dass
10 nicht hydrierter Nitrilkautschuk unter Verwendung von 1-Olefinen, die keine funktionellen Gruppen enthalten, mit Metathesekatalysatoren behandelt wird, wobei das Molekulargewicht des Nitrilkautschuks reduziert und die Breite der Molmassenverteilung enger wird, d.h. der Polydispersitätsindex PDI (M_w/M_n , wobei M_w das Gewichtsmittel und M_n das Zahlenmittel des Molekulargewichts darstellt) sinkt. Die ausgehend von diesen Nitrilkautschuken erhaltenen
15 hydrierten Nitrilkautschuke weisen in Kautschukmischungen gegenüber nicht-metathesierten hydrierten Nitrilkautschuken eine verbesserte Verarbeitbarkeit z.B. eine verbesserte Formfüllung beim Spritzgießen auf. Nach einer peroxidischen Vernetzung dieser Kautschukmischungen werden Vulkanisate mit niedrigerer Shore-A Härte, niedrigerem Modulniveau bei unterschiedlichen Dehnungen sowie niedrigeren Reißfestigkeiten erhalten.

20 Aus WO-A-00/71554 ist ferner eine Gruppe von Katalysatoren bekannt, die in der Fachwelt als „Grubbs (II) Katalysatoren“ bezeichnet werden. Verwendet man einen solchen „Grubbs (II) Katalysator“ wie z.B. den nachfolgend dargestellten Katalysator 1,3-Bis(2,4,6-trimethylphenyl)-2-imidazolidenyliden) (tricyclohexylphosphin)-ruthenium(phenyl-methylen)dichlorid für die NBR-Metathese (US-A-2004/0132891), so gelingt diese sehr gut ohne Verwendung eines Co-Olefins.



Grubbs (II) Katalysator

5 Nach der anschließenden Hydrierung, die bevorzugt im gleichen Lösungsmittel durchgeführt wird, weist der hydrierte Nitrilkautschuk niedrigere Molekulargewichte und eine engere Molekulargewichtsverteilung (PDI) auf als bei Verwendung von Katalysatoren des Grubbs-(I)-Typs. Die nach der Lehre von **US-A-2004/0132891** erhaltenen hydrierten Nitrilkautschuke weisen reduzierte Mischungsviskositäten und eine bessere Verarbeitbarkeit auf. Allerdings weisen die durch peroxidische Vernetzung hergestellten Vulkanisate ein reduziertes Modulniveau und
 10 niedrigere Reißfestigkeiten als Vulkanisate auf der Basis höhermolekularerer hydrierter Nitrilkautschuke auf. Der Lehre von **US-A-2004/0132891** ist nicht zu entnehmen, wie funktionalisierte nitrilhaltige Kautschuke herzustellen sind.

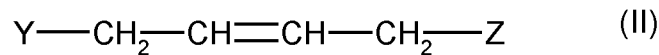
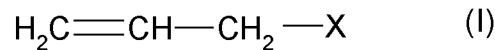
15 Bisher sind keine Maßnahmen bekannt geworden, die die Herstellung funktionalisierter Nitrilkautschuke mittels Metathese ermöglichen.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es daher, ein Verfahren bereitzustellen, das die Herstellung funktionalisierter Nitrilkautschuke ermöglicht, die gleichzeitig ein gegenüber dem Ausgangsnitrilkautschuk verringertes Molekulargewicht M_w aufweisen.

20 **Gelöst wird diese Aufgabe**, indem man Nitrilkautschuke in Gegenwart eines Metathesekatalysators sowie mindestens einem funktionalisierten Olefin spezieller Struktur einem Molekulargewichtsabbau unterzieht. Die eingesetzten Nitrilkautschuke können dabei unhydriert oder aber auch teilhydriert sein. Die auf diese Weise erhaltenen Nitrilkautschuke (wiederum
 25 unhydriert oder teilhydriert) zeichnen sich durch das Vorhandensein entsprechender funktioneller Gruppen und ein gegenüber dem Ausgangsnitrilkautschuk verringertes Molekulargewicht M_w aus.

30 Sofern im weiteren von „Nitrilkautschuk“ gesprochen wird, sind davon sowohl unhydrierte als auch teilhydrierte Nitrilkautschuke umfasst.

Gegenstand der Erfindung ist daher ein Verfahren zur Herstellung funktionalisierter Nitrilkautschuke, indem man einen Nitrilkautschuk mit einem Metathese-Katalysator in Kontakt bringt, bei dem es sich um einen Komplexkatalysator auf Basis eines Metalls der 6. oder 8. Nebengruppe des Periodensystems mit mindestens einem carbenartig an das Metall gebundenen Liganden handelt, in Gegenwart mindestens einer Verbindung der allgemeinen Formel (I) oder (II)



wobei

- X **OR¹**, worin R¹ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, **O-(CH₂-CH₂-O)_n-R²**, worin R² für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und n = 1 bis 20 ist, **O-(CH₂-CH(CH₃)-O)_n-R³**, worin R³ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und n = 1 bis 20 ist, **O-C(=O)-R⁴**, worin R⁴ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, **C₆-C₁₈ Aryl**, welches durch mindestens einen Rest OR⁵ substituiert ist, worin R⁵ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder **NH-C(=O)-OR⁶**, worin R⁶ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, bedeutet, und
- Y und Z gleich oder verschieden sind und **OR⁷**, worin R⁷ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, **O-(CH₂-CH₂-O)_n-R⁸**, worin R⁸ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und n = 1 bis 20 ist, **O-(CH₂-CH(CH₃)-O)_n-R⁹**, worin R⁹ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und n = 1 bis 20 ist, **O-C(=O)-R¹⁰**, worin R¹⁰ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, **C₆-C₁₈ Aryl**, welches durch mindestens einen Rest OR¹¹ substituiert ist, worin R¹¹ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder **NH-C(=O)-OR¹²**, worin R¹² für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, bedeuten.

Das erfindungsgemäße Verfahren ermöglicht die Herstellung funktionalisierter Nitrilkautschuke, die über die entsprechenden Endgruppen X oder aber Y und Z verfügen. Durch die simultan ablaufende Metathese und Funktionalisierung der Nitrilkautschuke verfügen die funktionalisierten

Nitrilkautschuke über reduziertes Molekulargewicht. Es ist möglich, funktionalisierte Nitrilkautschuke herzustellen, die über ein Verhältnis von $(Mw(e)/Mw(0))$ von $< 55\%$ verfügen, wobei $Mw(e)$ das Gewichtsmittel des Molekulargewichts des funktionalisierten Nitrilkautschuks nach Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens und $Mw(0)$ das Gewichtsmittel des Molekulargewichts des eingesetzten Nitrilkautschuks vor Beginn des erfindungsgemäßen Verfahrens darstellt.

Funktionalisierten Olefine der allgemeinen Formel (I) und (II)

Bevorzugt wird im erfindungsgemäßen Verfahren mindestens eine Verbindung der allgemeinen Formel (I) oder (II) als funktionalisiertes Olefin eingesetzt, worin

X **OR¹**, worin R¹ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl,
O-(CH₂-CH₂-O)_n-R², worin R² für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl und n gleich 1 bis 20 und besonders bevorzugt gleich 1 bis 6 ist,
O-(CH₂-CH(CH₃)-O)_n-R³, worin R³ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl und n gleich 1 bis 20 und besonders bevorzugt gleich 1 bis 6 ist,
O-C(=O)-R⁴, worin R⁴ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl,
C₆-C₁₂ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR⁵ substituiert ist, worin R⁵ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl oder
NH-C(=O)-OR⁶, worin R⁶ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl, bedeutet, und

Y und Z gleich oder verschieden sind und

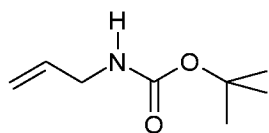
OR⁷, worin R⁷ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl,
O-(CH₂-CH₂-O)_n-R⁸, worin R⁸ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl und n gleich 1 bis 20 und bevorzugt gleich 1 bis 6 ist,
O-(CH₂-CH(CH₃)-O)_n-R⁹, worin R⁹ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl und n gleich 1 bis 20 und bevorzugt gleich 1 bis 6 ist,
O-C(=O)-R¹⁰, worin R¹⁰ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl,

C₆-C₁₂ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR¹¹ substituiert ist, worin R¹¹ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl oder
 5 **NH-C(=O)-OR¹²**, worin R¹² für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und besonders bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl, bedeuten.

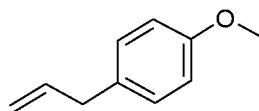
Derartige Verbindungen der allgemeinen Formel (I) und (II) sind entweder käuflich erhältlich oder aber nach dem Fachmann bekannten Syntheseverfahren herstellbar.

10

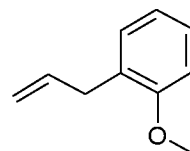
Insbesondere werden erfindungsgemäß die folgenden funktionalisierte Olefine eingesetzt:



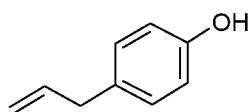
t-Butyl-N-Allylcarbamate



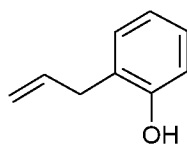
p-Allylanisol



o-Allylanisol

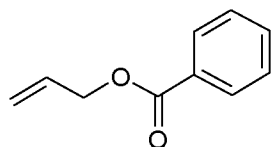


p-Allylphenol

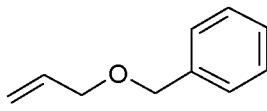


o-Allylphenol

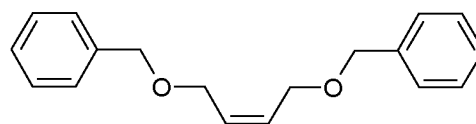
15



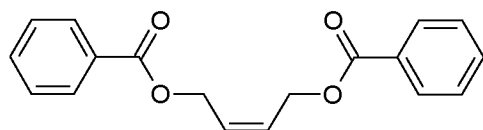
Benzoic acid allyl ester



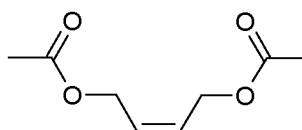
Allyl benzyl ether



cis-1,4-Bis(benzoyloxy)-2-butene



cis-2-Butene-1,4-diyl dibenzoate



cis-2-Butene-1,4-diyl diacetate

20

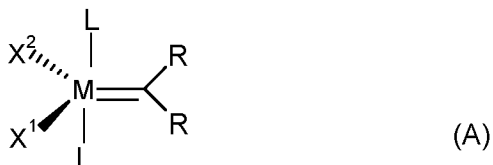
Metathese-Katalysatoren:

25

Bei den erfindungsgemäß einzusetzenden Metathese-Katalysatoren handelt es sich bewährterweise um Komplexkatalysatoren der 6. oder 8. Nebengruppe des Periodensystems, bevorzugt auf Basis

von Molybdän, Osmium oder Ruthenium und besonders bevorzugt Osmium oder Ruthenium. Diese Komplexkatalysatoren besitzen das gemeinsame Strukturmerkmal, dass sie mindestens einen Liganden aufweisen, der carbenartig an das Metall gebunden ist. In einer bevorzugten Ausführungsform weist der Komplexkatalysator zwei Carben-Liganden auf, d.h. zwei Liganden,
 5 die carbenartig an das Zentralmetall des Komplexes gebunden sind.

Eingesetzt werden kann beispielsweise ein **Katalysator der allgemeinen Formel (A)**,



worin

- 10 M Osmium oder Ruthenium bedeutet,
 X¹ und X² gleich oder verschieden sind und zwei Liganden, bevorzugt anionische Liganden, darstellen,
 L gleiche oder verschiedene Liganden, bevorzugt neutrale Elektronen-Donoren darstellen,
 15 R gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Alkyl, bevorzugt C₁-C₃₀-Alkyl, Cycloalkyl, bevorzugt C₃-C₂₀-Cycloalkyl, Alkenyl, bevorzugt C₂-C₂₀-Alkenyl, Alkinyl, bevorzugt C₂-C₂₀-Alkinyl, Aryl, bevorzugt C₆-C₂₄-Aryl, Carboxylat, bevorzugt C₁-C₂₀-Carboxylat, Alkoxy, bevorzugt C₁-C₂₀-Alkoxy, Alkenyloxy, bevorzugt C₂-C₂₀-Alkenyloxy, Alkinyloxy, bevorzugt C₂-C₂₀-Alkinyloxy, Aryloxy, bevorzugt C₆-C₂₄-Aryloxy, Alkoxy-carbonyl, bevorzugt C₂-C₂₀-Alkoxy-carbonyl, Alkylamino, bevorzugt C₁-C₃₀-Alkylamino, Alkylthio, bevorzugt C₁-C₃₀-Alkylthio, Arylthio, bevorzugt C₆-C₂₄-Arylthio, Alkylsulfonyl, bevorzugt C₁-C₂₀-Alkylsulfonyl, oder Alkylsulfinyl, bevorzugt C₁-C₂₀-Alkylsulfinyl darstellen, wobei diese Reste alle jeweils optional
 20 substituiert sein können, oder alternativ beide Reste R unter Einbindung des gemeinsamen C-Atoms, an das sie gebunden sind, zu einer cyclischen Gruppe verbrückt sind, die aliphatischer oder aromatischer Natur sein kann, gegebenenfalls substituiert ist und ein oder mehrere Heteroatome enthalten kann.
- 30 In bevorzugten Katalysatoren der allgemeinen Formel (A) ist der eine Rest R Wasserstoff und der andere Rest R bedeutet C₁-C₂₀-Alkyl, C₃-C₁₀-Cycloalkyl, C₂-C₂₀-Alkenyl, C₂-C₂₀-Alkinyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₁-C₂₀-Carboxylat, C₁-C₂₀-Alkoxy, C₂-C₂₀-Alkenyloxy, C₂-C₂₀-Alkinyloxy, C₆-C₂₄-Aryloxy, C₂-C₂₀-Alkoxy-carbonyl, C₁-C₃₀-Alkylamino, C₁-C₃₀-Alkylthio, C₆-C₂₄-Arylthio, C₁-C₂₀-

Alkylsulfonyl oder C₁-C₂₀-Alkylsulfinyl, wobei diese Reste alle jeweils durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können.

5 In den Katalysatoren der allgemeinen Formel (A) sind X¹ und X² gleich oder verschieden und stellen zwei Liganden, bevorzugt anionische Liganden, dar. X¹ und X² können beispielsweise Wasserstoff, Halogen, Pseudohalogen, geradkettige oder verzweigte C₁-C₃₀-Alkyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₁-C₂₀-Alkoxy, C₆-C₂₄-Aryloxy, C₃-C₂₀-Alkyldiketonat, C₆-C₂₄-Aryldiketonat, C₁-C₂₀-Carboxylat, C₁-C₂₀-Alkylsulfonat, C₆-C₂₄-Arylsulfonat, C₁-C₂₀-Alkylthiol, C₆-C₂₄-Arylthiol, C₁-C₂₀-Alkylsulfonyl oder C₁-C₂₀-Alkylsulfinyl-Reste bedeuten.

10

Die vorgenannten Reste X¹ und X² können ferner durch ein oder mehrere weitere Reste substituiert sein, beispielsweise durch Halogen, bevorzugt Fluor, C₁-C₁₀-Alkyl, C₁-C₁₀-Alkoxy oder C₆-C₂₄-Aryl, wobei auch diese Reste gegebenenfalls wiederum durch ein oder mehrere Substituenten substituiert sein können, die aus der Gruppe umfassend Halogen, bevorzugt Fluor, C₁-C₅-Alkyl, C₁-C₅-Alkoxy und Phenyl ausgewählt sind. In einer bevorzugten Ausführungsform sind X¹ und X² gleich oder verschieden und bedeuten Halogen, insbesondere Fluor, Chlor, Brom oder Jod, Benzoat, C₁-C₅-Carboxylat, C₁-C₅-Alkyl, Phenoxy, C₁-C₅-Alkoxy, C₁-C₅-Alkylthiol, C₆-C₂₄-Arylthiol, C₆-C₂₄-Aryl oder C₁-C₅-Alkylsulfonat. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform sind X¹ und X² identisch und bedeuten Halogen, insbesondere Chlor, CF₃COO, CH₃COO, CFH₂COO, (CH₃)₃CO, (CF₃)₂(CH₃)CO, (CF₃)(CH₃)₂CO, PhO (Phenoxy), MeO (Methoxy), EtO (Ethoxy), Tosylat (p-CH₃-C₆H₄-SO₃), Mesylat (CH₃-SO₃) oder CF₃SO₃ (Trifluormethansulfonat).

20

In der allgemeinen Formel (A) sind L gleiche oder verschiedene Liganden und sind bevorzugt neutrale Elektronen-Donoren.

25

Die beiden Liganden L können beispielsweise unabhängig voneinander einen Phosphin-, sulfonierten Phosphin-, Phosphat-, Phosphinit-, Phosphonit-, Arsin-, Stibin-, Ether-, Amin-, Amid-, Sulfoxid-, Carboxyl-, Nitrosyl-, Pyridin-, Thioether- oder einen Imidazolidin ("Im")-Liganden darstellen.

30

Bevorzugt bedeuten die beiden Liganden L unabhängig voneinander einen C₆-C₂₄-Aryl-, C₁-C₁₀-Alkyl- oder C₃-C₂₀-Cycloalkyl-Phosphin-Liganden, einen sulfonierten C₆-C₂₄-Aryl- oder sulfonierten C₁-C₁₀-Alkyl-Phosphin-Liganden, einen C₆-C₂₄-Aryl- oder C₁-C₁₀-Alkyl-Phosphinit-Liganden, einen C₆-C₂₄-Aryl- oder C₁-C₁₀-Alkylphosphonit-Liganden, einen C₆-C₂₄-Aryl- oder C₁-C₁₀-Alkylphosphit-Liganden, einen C₆-C₂₄-Aryl- oder C₁-C₁₀-Alkylarsin-Liganden, einen C₆-C₂₄-Aryl- oder C₁-C₁₀-Alkylamin-Liganden, einen Pyridin-Liganden, einen C₆-C₂₄-Aryl- oder C₁-C₁₀-Alkyl-Sulfoxid-Liganden, einen C₆-C₂₄-Aryl- oder C₁-C₁₀-Alkyl-Ether-Liganden oder einen C₆-C₂₄-Aryl- oder C₁-C₁₀-Alkylamid-Liganden, die alle jeweils durch eine Phenylgruppe substituiert

35

sein können, die wiederum gegebenenfalls durch einen Halogen-, C₁-C₅-Alkyl- oder C₁-C₅-Alkoxy-Rest substituiert ist.

Die Bezeichnung „Phosphin“ schließt beispielsweise PPh₃, P(p-Tol)₃, P(o-Tol)₃, PPh(CH₃)₂,
5 P(CF₃)₃, P(p-FC₆H₄)₃, P(p-CF₃C₆H₄)₃, P(C₆H₄-SO₃Na)₃, P(CH₂C₆H₄-SO₃Na)₃, P(iso-Propyl)₃,
P(CHCH₃(CH₂CH₃))₃, P(Cyclopentyl)₃, P(Cyclohexyl)₃, P(Neopentyl)₃ und P(Neophenyl)₃ ein.

Die Bezeichnung „Phosphinit“ schließt beispielsweise Triphenylphosphinit,
10 Tricyclohexylphosphinit, Triisopropylphosphinit und Methylphenylphosphinit ein.

Die Bezeichnung „Phosphit“ schließt beispielsweise Triphenylphosphit, Tricyclohexylphosphit,
15 Tri-tert.-Butylphosphit, Triisopropylphosphit und Methylphenylphosphit ein.

Die Bezeichnung „Stibin“ schließt beispielsweise Triphenylstibin, Tricyclohexylstibin und
20 Trimethylstibin ein.

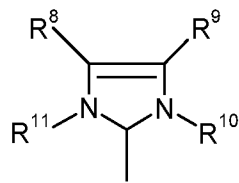
Die Bezeichnung „Sulfonat“ schließt z.B. Trifluoromethansulfonat, Tosylat und Mesylat ein.

Die Bezeichnung „Sulfoxid“ schließt beispielsweise (CH₃)₂S(=O) und (C₆H₅)₂S=O ein.

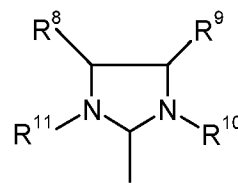
Die Bezeichnung „Thioether“ schließt beispielsweise CH₃SCH₃, C₆H₅SCH₃, CH₃OCH₂CH₂SCH₃
25 und Tetrahydrothiophen ein.

Die Bezeichnung „Pyridin“ soll im Rahmen dieser Anmeldung als Oberbegriff sämtliche
25 stickstoffhaltigen Liganden einschließen wie sie z.B. von Grubbs in der WO-A-03/011455
genannt werden. Beispiele hierfür sind: Pyridin, Picoline (α-, β-, und γ-Picolin), Lutidine (2,3-,
2,4-, 2,5-, 2,6-, 3,4- und 3,5-Lutidin), Collidin (2,4,6-Trimethylpyridin), Trifluormethylpyridin,
Phenylpyridin, 4-(Dimethylamino)pyridin, Chlorpyridine, Brompyridine, Nitropyridine, Chinolin,
Pyrimidin, Pyrrol, Imidazol und Phenylimidazol.

30 Handelt es sich bei einem oder beiden der Liganden L um einen Imidazolidinrest (Im), so weist
dieser üblicherweise eine Struktur der allgemeinen Formeln (IIa) oder (IIb) auf,



(IIa)



(IIb)

worin

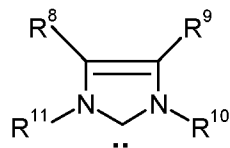
5 R^8 , R^9 , R^{10} , R^{11} gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{30} -Alkyl, C_3 - C_{20} -Cycloalkyl, C_2 - C_{20} -Alkenyl, C_2 - C_{20} -Alkynyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_1 - C_{20} -Carboxylat, C_1 - C_{20} -Alkoxy, C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, C_2 - C_{20} -Alkinyloxy, C_6 - C_{20} -Aryloxy, C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, C_1 - C_{20} -Alkylthio, C_6 - C_{20} -Arylthio, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonyl, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonat, C_6 - C_{20} -Arylsulfonat oder C_1 - C_{20} -Alkylsulfinyl bedeuten.

10 Optional sind einer oder mehrere der Reste R^8 , R^9 , R^{10} , R^{11} unabhängig voneinander durch einen oder mehrere Substituenten, vorzugsweise geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, C_3 - C_8 -Cycloalkyl, C_1 - C_{10} -Alkoxy oder C_6 - C_{24} -Aryl substituiert, wobei diese vorgenannten Substituenten wiederum durch ein oder mehrere Reste, vorzugsweise ausgewählt aus der Gruppe Halogen, insbesondere Chlor oder Brom, C_1 - C_5 -Alkyl, C_1 - C_5 -Alkoxy und Phenyl substituiert sein können.

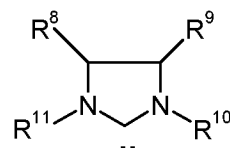
15

Nur zur Klarstellung sei hinzugefügt, dass die in den allgemeinen Formeln (IIa) und (IIb) im Rahmen dieser Anmeldung dargestellten Strukturen des Imidazolidinrests mit den in der Literatur für diesen Imidazolidinrest (Im) häufig auch zu findenden Strukturen (IIa') und (IIb'), die den Carben-Charakter des Imidazolidinrests hervorheben, gleichbedeutend sind. Dies gilt entsprechend

20 auch für die zugehörigen bevorzugten, nachfolgend noch dargestellten Strukturen (IIIa)-(IIIf).



(IIa')



(IIb')

25 In einer bevorzugten Ausführungsform der Katalysatoren der allgemeinen Formel (A) bedeuten R^8 und R^9 unabhängig voneinander Wasserstoff, C_6 - C_{24} -Aryl, besonders bevorzugt Phenyl, geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, besonders bevorzugt Propyl oder Butyl, oder bilden zusammen unter Einschluss der Kohlenstoffatome, an die sie gebunden sind, einen Cycloalkyl- oder Aryl-Rest, wobei alle vorgenannten Reste gegebenenfalls wiederum durch ein oder mehrere weitere Reste substituiert sein können, ausgewählt aus der Gruppe umfassend geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, C_1 - C_{10} -Alkoxy, C_6 - C_{24} -Aryl und eine funktionelle Gruppe ausgewählt

aus der Gruppe von Hydroxy, Thiol, Thioether, Keton, Aldehyd, Ester, Ether, Amin, Imin, Amid, Nitro, Carbonsäure, Disulfid, Carbonat, Isocyanat, Carbodiimid, Carboalkoxy, Carbamat und Halogen.

5 In einer bevorzugten Ausführungsform der Katalysatoren der allgemeinen Formel (A) sind ferner die Reste R^{10} und R^{11} gleich oder verschieden und bedeuten geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, besonders bevorzugt i-Propyl oder Neopentyl, C_3 - C_{10} -Cycloalkyl, bevorzugt Adamantyl, C_6 - C_{24} -Aryl, besonders bevorzugt Phenyl, C_1 - C_{10} -Alkylsulfonat, besonders bevorzugt Methansulfonat, C_6 - C_{10} -Arylsulfonat, besonders bevorzugt p-Toluolsulfonat.

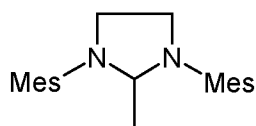
10

Gegebenenfalls sind die vorgenannten Reste als Bedeutungen von R^{10} und R^{11} substituiert durch einen oder mehrere weitere Reste ausgewählt aus der Gruppe umfassend geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_5 -Alkyl, insbesondere Methyl, C_1 - C_5 -Alkoxy, Aryl und eine funktionelle Gruppe ausgewählt aus der Gruppe von Hydroxy, Thiol, Thioether, Keton, Aldehyd, Ester, Ether, Amin, 15 Imin, Amid, Nitro, Carbonsäure, Disulfid, Carbonat, Isocyanat, Carbodiimid, Carboalkoxy, Carbamat und Halogen.

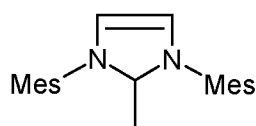
Insbesondere können die Reste R^{10} und R^{11} gleich oder verschieden sein und bedeuten i-Propyl, Neopentyl, Adamantyl, Mesityl oder 2,6-Diisopropylphenyl.

20

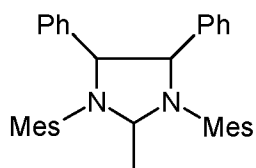
Besonders bevorzugte Imidazolidinreste (Im) haben die nachfolgenden Strukturen (IIIa) bis (IIIf), wobei Ph jeweils für einen Phenyl-Rest, Bu für einen Butyl-Rest und Mes jeweils für 2,4,6-Trimethylphenyl-Rest steht oder Mes alternativ in allen Fällen für 2,6-Diisopropylphenyl steht.



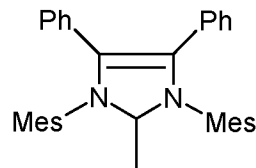
(IIIa)



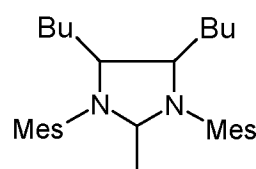
(IIIb)



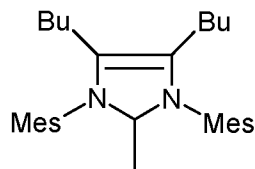
(IIIc)



(III d)



(III e)



(III f)

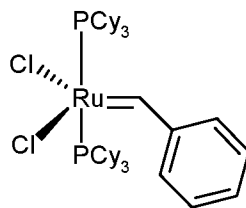
25

Verschiedenste Vertreter der Katalysatoren der Formel (A) sind prinzipiell bekannt, so z.B. aus der WO-A-96/04289 und der WO-A-97/06185.

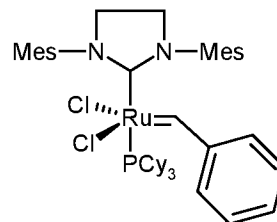
Alternativ zu den bevorzugten Im-Resten steht einer oder beide Liganden L in der allgemeinen Formel (A) bevorzugt auch für gleiche oder verschiedene Trialkylphosphin-Liganden, worin mindestens eine der Alkylgruppen eine sekundäre Alkylgruppe oder ein Cycloalkylgruppe darstellt, bevorzugt iso-Propyl, iso-Butyl, sec-Butyl, Neopentyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl.

Besonders bevorzugt stehen in der allgemeinen Formel (A) einer oder beide Liganden L für einen Trialkylphosphin-Liganden, worin mindestens eine der Alkylgruppen eine sekundäre Alkylgruppe oder ein Cycloalkylgruppe darstellt, bevorzugt iso-Propyl, iso-Butyl, sec-Butyl, Neopentyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl.

Besonders bevorzugt sind Katalysatoren, die unter die allgemeine Formel (A) fallen, und die Strukturen (IV) (Grubbs (I)-Katalysator) und (V) (Grubbs (II)-Katalysator), wobei Cy für Cyclohexyl steht, besitzen.

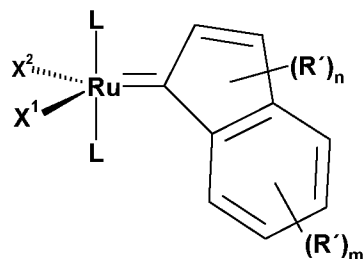


(IV)



(V)

In einer weiteren Ausführungsform wird ein **Katalysator der allgemeinen Formel (A1)** eingesetzt, worin



(A1)

20

X^1 , X^2 und L die gleichen allgemeinen, bevorzugten und besonders bevorzugten Bedeutungen haben können wie in der allgemeinen Formel (A),

n gleich 0, 1 oder 2 ist,

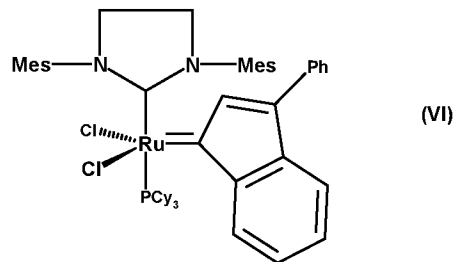
m gleich 0, 1, 2, 3 oder 4 ist und

25

R' gleich oder verschieden sind und Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Aryl-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyl-, Aryloxy-, Alkoxycarbonyl-, Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylsulfonyl- oder Alkylsulfinyl-Reste bedeuten, die alle

jeweils durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können.

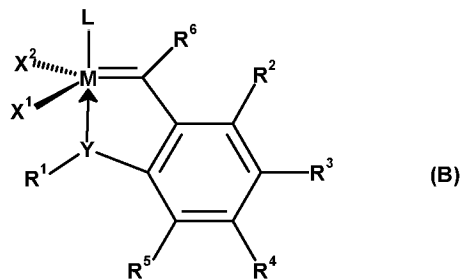
Als bevorzugter Katalysator, der unter die allgemeine Formel (A1) fällt, kann beispielsweise derjenige der folgenden Formel (VI) eingesetzt werden, wobei Mes jeweils für 2,4,6-Trimethylphenyl und Ph für Phenyl steht.



Dieser in der Literatur auch als „Nolan-Katalysator“ bezeichnete Katalysator ist beispielsweise aus WO-A-2004/112951 bekannt.

10

Bewährt hat sich auch der Einsatz eines **Katalysator der allgemeinen Formel (B)**,



worin

- M Ruthenium oder Osmium bedeutet,
- 15 X¹ und X² gleiche oder verschiedene Liganden, bevorzugt anionische Liganden sind,
- Y Sauerstoff (O), Schwefel (S), einen Rest N-R¹ oder einen Rest P-R¹ bedeutet, wobei R¹ die nachfolgend genannten Bedeutungen besitzt,
- R¹ einen Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Aryl-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyloxy-, Aryloxy-, Alkoxy-carbonyl-, Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylsulfonyl- oder Alkylsulfinyl-Rest darstellt, die alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können,
- 20 R², R³, R⁴ und R⁵ gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, organische oder anorganische Reste darstellen,
- 25 R⁶ H, einen Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl- oder einen Aryl-Rest bedeutet und
- L ein Ligand ist, der die gleichen Bedeutungen besitzt wie für die Formel (A) genannt.

Die Katalysatoren der allgemeinen Formel (B) sind prinzipiell bekannt. Vertreter dieser Verbindungsklasse sind die Katalysatoren, die von Hoveyda et al. in **US 2002/0107138 A1** und **Angew. Chem. Int. Ed. 2003, 42, 4592** beschrieben sind, und die Katalysatoren, die von Grela in **WO-A-2004/035596**, **Eur. J. Org. Chem 2003, 963-966** und **Angew. Chem. Int. Ed. 2002, 41, 4038** sowie in **J. Org. Chem. 2004, 69, 6894-96** und **Chem. Eur. J 2004, 10, 777-784** beschrieben werden. Die Katalysatoren sind käuflich erhältlich bzw. gemäß den angegebenen Literaturstellen herstellbar.

10 In den Katalysatoren der allgemeinen Formel (B) steht L für einen Liganden, der üblicherweise eine Elektronen-Donor-Funktion besitzt und die gleichen allgemeinen, bevorzugten und besonders bevorzugten Bedeutungen annehmen kann wie L in der allgemeinen Formel (A).

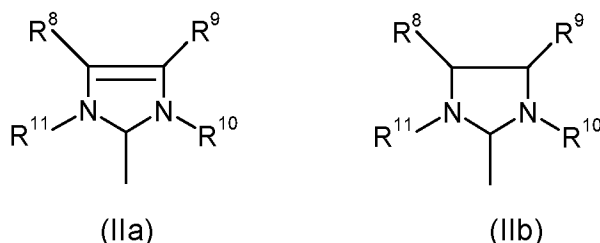
Darüber hinaus gilt, dass L in der allgemeinen Formel (B) bevorzugt einen $P(R^7)_3$ Rest, wobei R^7 unabhängig voneinander C_1 - C_6 Alkyl, C_3 - C_8 -Cycloalkyl oder Aryl bedeuten, oder aber einen gegebenenfalls substituierten Imidazolidinrest („Im“) darstellt.

C_1 - C_6 -Alkyl steht beispielsweise für Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, n-Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, neo-Pentyl, 1-Ethylpropyl und n-Hexyl.

C_3 - C_8 -Cycloalkyl umfasst Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl und Cyclooctyl.

25 Aryl umfasst einen aromatischen Rest mit 6 bis 24 Gerüstkohlenstoffatomen. Als bevorzugte mono-, bi- oder tricyclische carbocyclische aromatische Reste mit 6 bis 10 Gerüstkohlenstoffatomen seien beispielsweise Phenyl, Biphenyl, Naphthyl, Phenanthrenyl oder Anthracenyl genannt.

30 Der Imidazolidinrest (**Im**) weist eine Struktur der allgemeinen Formeln (IIa) oder (IIb) auf,



worin

5 R^8 , R^9 , R^{10} , R^{11} gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{30} -Alkyl, C_3 - C_{20} -Cycloalkyl, C_2 - C_{20} -Alkenyl, C_2 - C_{20} -Alkynyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_1 - C_{20} -Carboxylat, C_1 - C_{20} -Alkoxy, C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, C_2 - C_{20} -Alkinyloxy, C_6 - C_{20} -Aryloxy, C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, C_1 - C_{20} -Alkylthio, C_6 - C_{20} -Arylthio, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonyl, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonat, C_6 - C_{20} -Arylsulfonat oder C_1 - C_{20} -Alkylsulfinyl bedeuten.

10 Gegebenenfalls kann einer oder mehrere der Reste R^8 , R^9 , R^{10} , R^{11} unabhängig voneinander durch einen oder mehrere Substituenten, vorzugsweise geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, C_3 - C_8 -Cycloalkyl, C_1 - C_{10} -Alkoxy oder C_6 - C_{24} -Aryl substituiert sein, wobei diese vorgenannten Substituenten wiederum durch ein oder mehrere Reste, vorzugsweise ausgewählt aus der Gruppe Halogen, insbesondere Chlor oder Brom, C_1 - C_5 -Alkyl, C_1 - C_5 -Alkoxy und Phenyl substituiert sein können.

15 Bewährt hat es sich insbesondere, Katalysatoren der allgemeinen Formel (B) einzusetzen, worin R^8 und R^9 unabhängig voneinander Wasserstoff, C_6 - C_{24} -Aryl, besonders bevorzugt Phenyl, geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, besonders bevorzugt Propyl oder Butyl, bedeuten oder zusammen unter Einschluss der Kohlenstoffatome, an die sie gebunden sind, einen Cycloalkyl- oder Aryl-Rest bilden, wobei alle vorgenannten Reste gegebenenfalls wiederum durch ein oder mehrere weitere Reste substituiert sein können, ausgewählt aus der Gruppe umfassend
20 geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, C_1 - C_{10} -Alkoxy, C_6 - C_{24} -Aryl und eine funktionelle Gruppe ausgewählt aus der Gruppe von Hydroxy, Thiol, Thioether, Keton, Aldehyd, Ester, Ether, Amin, Imin, Amid, Nitro, Carbonsäure, Disulfid, Carbonat, Isocyanat, Carbodiimid, Carboalkoxy, Carbamat und Halogen.

25 In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform wird ein Katalysator der allgemeinen Formel (B) eingesetzt, worin die Reste R^{10} und R^{11} gleich oder verschieden sind und geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, besonders bevorzugt *i*-Propyl oder Neopentyl, C_3 - C_{10} -Cycloalkyl, bevorzugt Adamantyl, C_6 - C_{24} -Aryl, besonders bevorzugt Phenyl, C_1 - C_{10} -Alkylsulfonat, besonders bevorzugt Methansulfonat, oder C_6 - C_{10} -Arylsulfonat, besonders bevorzugt *p*-Toluolsulfonat
30 bedeuten.

Gegebenenfalls sind die vorgenannten Reste als Bedeutungen von R^{10} und R^{11} substituiert durch einen oder mehrere weitere Reste ausgewählt aus der Gruppe umfassend geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_5 -Alkyl, insbesondere Methyl, C_1 - C_5 -Alkoxy, Aryl und eine funktionelle Gruppe
35 ausgewählt aus der Gruppe von Hydroxy, Thiol, Thioether, Keton, Aldehyd, Ester, Ether, Amin, Imin, Amid, Nitro, Carbonsäure, Disulfid, Carbonat, Isocyanat, Carbodiimid, Carboalkoxy, Carbamat und Halogen.

Insbesondere können die Reste R¹⁰ und R¹¹ gleich oder verschieden sein und bedeuten i-Propyl, Neopentyl, Adamantyl oder Mesityl.

5 Besonders bevorzugte Imidazolidinreste (Im) haben die bereits zuvor genannten Strukturen (IIIa-III f), wobei Mes jeweils für 2,4,6-Trimethylphenyl steht.

10 In den Katalysatoren der allgemeinen Formel (B) sind X¹ und X² gleich oder verschieden und können beispielsweise Wasserstoff, Halogen, Pseudohalogen, geradkettige oder verzweigte C₁-C₃₀-Alkyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₁-C₂₀-Alkoxy, C₆-C₂₄-Aryloxy, C₃-C₂₀-Alkyldiketonat, C₆-C₂₄-Aryldiketonat, C₁-C₂₀-Carboxylat, C₁-C₂₀-Alkylsulfonat, C₆-C₂₄-Arylsulfonat, C₁-C₂₀-Alkylthiol, C₆-C₂₄-Arylthiol, C₁-C₂₀-Alkylsulfonyl oder C₁-C₂₀-Alkylsulfinyl bedeuten.

15 Die vorgenannten Reste X¹ und X² können ferner durch ein oder mehrere weitere Reste substituiert sein, beispielsweise durch Halogen, bevorzugt Fluor, C₁-C₁₀-Alkyl, C₁-C₁₀-Alkoxy oder C₆-C₂₄-Aryl-Reste, wobei auch die letzteren Reste gegebenenfalls wiederum durch ein oder mehrere Substituenten substituiert sein können, die aus der Gruppe umfassend Halogen, bevorzugt Fluor, C₁-C₅-Alkyl, C₁-C₅-Alkoxy und Phenyl ausgewählt sind.

20 In einer bevorzugten Ausführungsform sind X¹ und X² gleich oder verschieden und bedeuten Halogen, insbesondere Fluor, Chlor, Brom oder Jod, Benzoat, C₁-C₅-Carboxylat, C₁-C₅-Alkyl, Phenoxy, C₁-C₅-Alkoxy, C₁-C₅-Alkylthiol, C₆-C₂₄-Arylthiol, C₆-C₂₄-Aryl oder C₁-C₅-Alkylsulfonat.

25 In einer besonders bevorzugten Ausführungsform sind X¹ und X² identisch und bedeuten Halogen, insbesondere Chlor, CF₃COO, CH₃COO, CFH₂COO, (CH₃)₃CO, (CF₃)₂(CH₃)CO, (CF₃)(CH₃)₂CO, PhO (Phenoxy), MeO (Methoxy), EtO (Ethoxy), Tosylat (p-CH₃-C₆H₄-SO₃), Mesylat (CH₃-SO₃) oder CF₃SO₃ (Trifluormethansulfonat).

30 In der allgemeinen Formel (B) bedeutet der Rest R¹ einen Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Aryl-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyloxy-, Aryloxy-, Alkoxycarbonyl-, Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylsulfonyl- oder Alkylsulfinyl-Rest, die alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können.

35 Üblicherweise bedeutet der Rest R¹ einen C₁-C₃₀-Alkyl, C₃-C₂₀-Cycloalkyl, C₂-C₂₀-Alkenyl, C₂-C₂₀-Alkinyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₁-C₂₀-Alkoxy, C₂-C₂₀-Alkenyloxy, C₂-C₂₀-Alkinyloxy, C₆-C₂₄-Aryloxy, C₂-C₂₀-Alkoxycarbonyl, C₁-C₂₀-Alkylamino-, C₁-C₂₀-Alkylthio, C₆-C₂₄-Arylthio, C₁-C₂₀-

Alkylsulfonyl oder C₁-C₂₀-Alkylsulfinyl Rest, die alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können.

5 Bevorzugt steht R¹ für einen C₃-C₂₀-Cycloalkyl-Rest, einen C₆-C₂₄-Aryl-Rest oder einen geradkettigen oder verzweigten C₁-C₃₀-Alkyl-Rest, wobei letztere gegebenenfalls durch ein oder mehrere Doppel- oder Dreifachbindungen oder auch ein oder mehrere Heteroatome, bevorzugt Sauerstoff oder Stickstoff, unterbrochen sein kann. Besonders bevorzugt steht R¹ für einen geradkettigen oder verzweigten C₁-C₁₂-Alkyl-Rest.

10 Der C₃-C₂₀-Cycloalkyl-Rest umfasst beispielsweise Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl und Cyclooctyl.

Bei dem C₁-C₁₂-Alkyl-Rest kann es sich beispielsweise um Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, n-Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, neo-Pentyl, 15 1-Ethylpropyl, n-Hexyl, n-Heptyl, n-Octyl, n-Decyl oder n-Dodecyl handeln. Insbesondere steht R¹ für Methyl oder Isopropyl.

Der C₆-C₂₄-Aryl-Rest steht für einen aromatischen Rest mit 6 bis 24 Gerüstkohlenstoffatomen. Als bevorzugte mono-, bi- oder tricyclische carbocyclische aromatische Reste mit 6 bis 10 20 Gerüstkohlenstoffatomen seien beispielsweise Phenyl, Biphenyl, Naphthyl, Phenanthrenyl oder Anthracenyl genannt.

In der allgemeinen Formel (B) sind die **Reste R², R³, R⁴ und R⁵** gleich oder verschieden und können Wasserstoff, organische oder anorganische Reste darstellen.

25

In einer geeigneten Ausführungsform sind R², R³, R⁴, R⁵ gleich oder verschieden und bedeuten Wasserstoff, Halogen, Nitro, CF₃, Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkynyl-, Aryl-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyloxy-, Aryloxy-, Alkoxycarbonyl-, Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio, Alkylsulfonyl- oder Alkylsulfinyl-Reste darstellen, die alle jeweils optional durch ein oder mehrere 30 Alkyl-, Alkoxy-, Halogen-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können.

Üblicherweise sind R², R³, R⁴, R⁵ gleich oder verschieden und bedeuten Wasserstoff, Halogen, bevorzugt Chlor oder Brom, Nitro, CF₃, C₁-C₃₀-Alkyl, C₃-C₂₀-Cycloalkyl, C₂-C₂₀-Alkenyl, C₂-C₂₀-Alkynyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₁-C₂₀-Alkoxy, C₂-C₂₀-Alkenyloxy, C₂-C₂₀-Alkinyloxy, C₆-C₂₄-Aryloxy, C₂-C₂₀-Alkoxycarbonyl, C₁-C₂₀-Alkylamino-, C₁-C₂₀-Alkylthio, C₆-C₂₄-Arylthio, C₁-C₂₀-Alkylsulfonyl oder C₁-C₂₀-Alkylsulfinyl Reste, die alle jeweils optional durch ein oder mehrere C₁-C₃₀-Alkyl-, C₁-C₂₀-Alkoxy-, Halogen-, C₆-C₂₄-Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können.

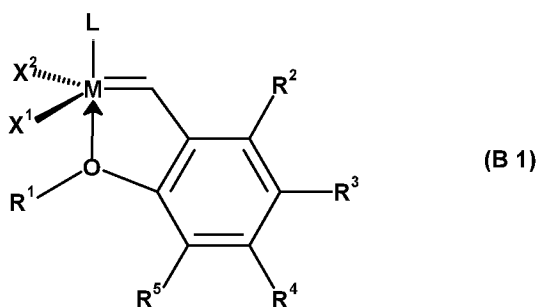
35

In einer besonders bewährten Ausführungsform sind R^2 , R^3 , R^4 , R^5 sind gleich oder verschieden und stehen für Nitro, geradkettige oder verzweigte C_1 - C_{30} -Alkyl-, C_5 - C_{20} -Cycloalkyl-, geradkettige oder verzweigte C_1 - C_{20} -Alkoxy-Reste oder C_6 - C_{24} -Aryl-Reste, bevorzugt Phenyl oder Naphthyl. Die C_1 - C_{30} -Alkyl-Reste sowie C_1 - C_{20} -Alkoxy-Reste können optional durch ein oder mehrere Doppel- oder Dreifachbindungen oder auch ein oder mehrere Heteroatome, bevorzugt Sauerstoff oder Stickstoff, unterbrochen sein.

Ferner können auch zwei oder mehr der Reste R^2 , R^3 , R^4 oder R^5 über aliphatische oder aromatische Strukturen verbrückt sein. R^3 und R^4 können beispielsweise unter Einbeziehung der Kohlenstoff-Atome, an die sie im Phenylring der Formel (B) gebunden sind, einen ankondensierten Phenylring bilden, so dass insgesamt eine Naphthylstruktur resultiert.

In der allgemeinen Formel (B) bedeutet der Rest R^6 Wasserstoff, einen Alkyl-, Alkenyl-, Alkynyl- oder einen Aryl-Rest. Bevorzugt bedeutet R^6 H, einen C_1 - C_{30} -Alkyl, einen C_2 - C_{20} -Alkenyl-, einen C_2 - C_{20} -Alkynyl oder einen C_6 - C_{24} -Aryl-Rest. Besonders bevorzugt ist R^6 Wasserstoff.

Ferner geeignet sind **Katalysatoren gemäß der allgemeinen Formel (B1)**,



worin

M , L , X^1 , X^2 , R^1 , R^2 , R^3 , R^4 und R^5 die für die allgemeine Formel (B) genannten allgemeinen, bevorzugten und besonders bevorzugten Bedeutungen besitzen können.

Die Katalysatoren der allgemeinen Formel (B1) sind z.B. aus US 2002/0107138 A1 (Hoveyda et al.) prinzipiell bekannt und können nach dort angegebenen Herstellverfahren erhalten werden.

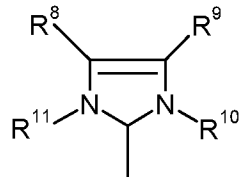
Besonders bevorzugt sind Katalysatoren der allgemeinen Formel (B1), wobei

M Ruthenium darstellt,
 X^1 und X^2 gleichzeitig Halogen, insbesondere gleichzeitig Chlor bedeuten,
 R^1 für einen geradkettigen oder verzweigten C_1 - C_{12} Alkylrest, insbesondere Isopropyl steht,

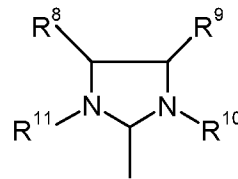
R^2, R^3, R^4, R^5 die für die allgemeine Formel (B) genannten allgemeinen und bevorzugten Bedeutungen besitzen, insbesondere alle Wasserstoff bedeuten und

L die für die allgemeine Formel (B) genannten allgemeinen und bevorzugten Bedeutungen besitzt und insbesondere für eine gegebenenfalls substituierten Imidazolidin-Rest der Formeln (IIa) oder (IIb) steht,

5



(IIa)



(IIb)

worin

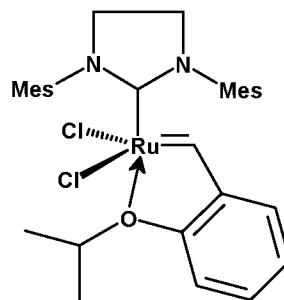
R^8, R^9, R^{10}, R^{11} gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{30} -Alkyl, C_3 - C_{20} -Cycloalkyl, C_2 - C_{20} -Alkenyl, C_2 - C_{20} -Alkynyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_1 - C_{20} -Carboxylat, C_1 - C_{20} -Alkoxy, C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, C_2 - C_{20} -Alkynyloxy, C_6 - C_{24} -Aryloxy, C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, C_1 - C_{20} -Alkylthio, C_6 - C_{24} -Arylthio, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonyl, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonat, C_6 - C_{24} -Arylsulfonat oder C_1 - C_{20} -Alkylsulfinyl bedeuten, wobei die vorgenannten Reste jeweils durch einen oder mehrere Substituenten, vorzugsweise geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, C_3 - C_8 -Cycloalkyl, C_1 - C_{10} -Alkoxy oder C_6 - C_{24} -Aryl substituiert sein können, wobei auch diese vorgenannten Substituenten wiederum durch ein oder mehrere Reste, vorzugsweise ausgewählt aus der Gruppe Halogen, insbesondere Chlor oder Brom, C_1 - C_5 -Alkyl, C_1 - C_5 -Alkoxy und Phenyl substituiert sein können.

10

15

20

Ganz besonders bevorzugt ist ein Katalysator, der unter die allgemeine Strukturformel (B1) fällt und die Formel (VII) besitzt, wobei Mes jeweils für 2,4,6-Trimethylphenyl steht.

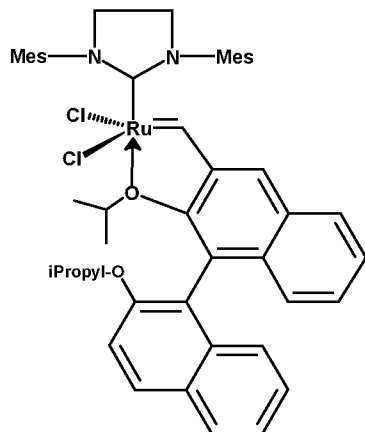


(VII)

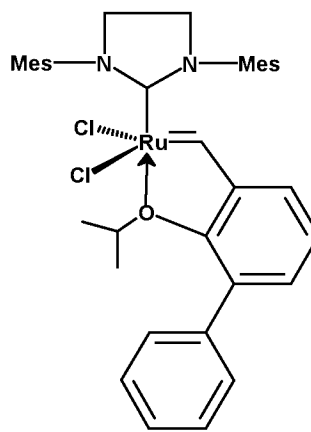
25

Dieser Katalysator (VII) wird in der Literatur auch als „Hoveyda-Katalysator“ bezeichnet.

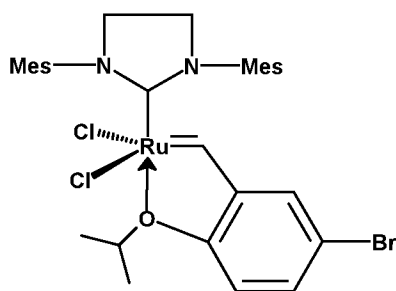
Weiterhin geeignete Katalysatoren sind solche, die unter die allgemeine Strukturformel (B1) fallen und eine der folgenden Formeln (VIII), (IX), (X), (XI), (XII), (XIII), (XIV) und (XV) besitzen, wobei Mes jeweils 2,4,6-Trimethylphenyl bedeutet.



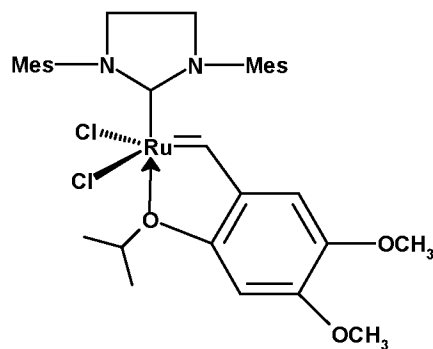
(VIII)



(IX)

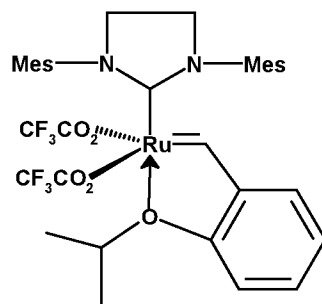


(X)

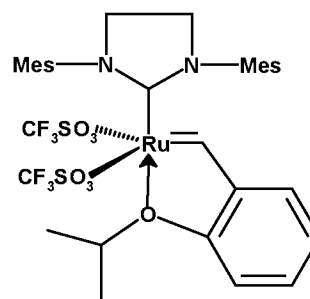


(XI)

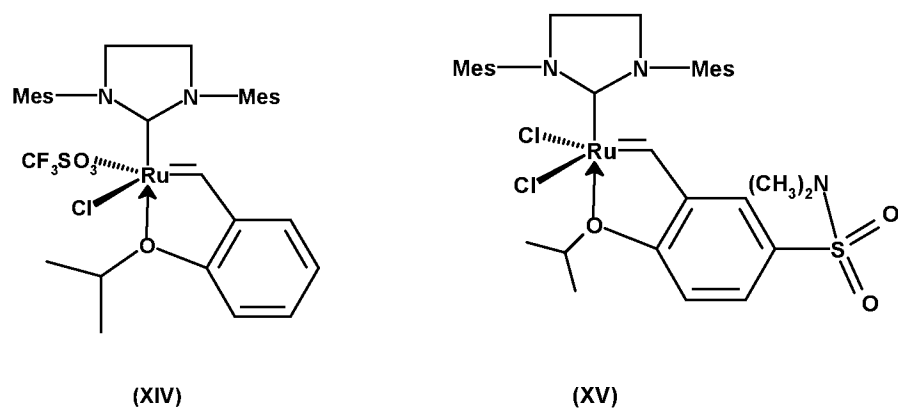
5



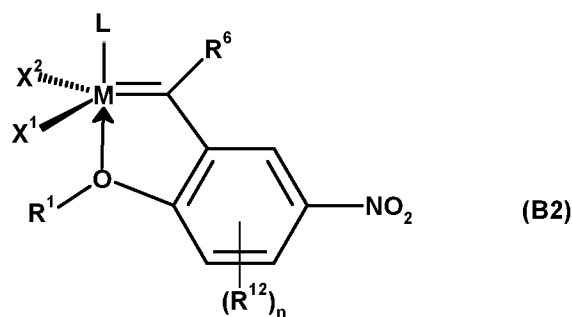
(XII)



(XIII)



Ein weiterer geeigneter Katalysator besitzt die **allgemeine Formel (B2)**,



worin

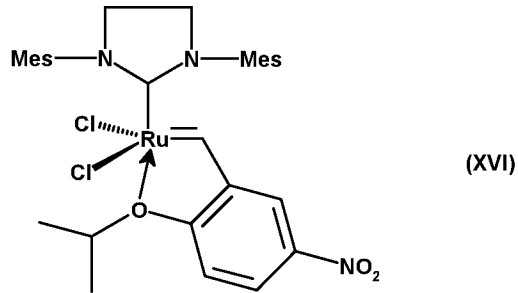
- 5 M, L, X¹, X², R¹ und R⁶ die für die Formel (B) genannten allgemeinen und bevorzugten Bedeutungen haben,
- R¹² gleich oder verschieden sind und die für die Reste R², R³, R⁴ und R⁵ in der Formel (B) genannten allgemeinen und bevorzugten Bedeutungen, ausgenommen Wasserstoff, besitzen und
- 10 n gleich 0, 1, 2 oder 3 ist.

Die Katalysatoren der allgemeinen Formel (B2) sind beispielsweise aus WO-A-2004/035596 (Grela) prinzipiell bekannt und können nach dort angegebenen Herstellverfahren erhalten werden.

- 15 Besonders bevorzugt sind Katalysatoren der allgemeinen Formel (B2), wobei
- M Ruthenium darstellt,
- X¹ und X² gleichzeitig Halogen, insbesondere gleichzeitig Chlor bedeuten,
- R¹ für einen geradkettigen oder verzweigten C₁-C₁₂ Alkylrest, insbesondere für Isopropyl steht,
- 20 R¹² die für die allgemeine Formel (B2) genannten Bedeutungen besitzt,
- n gleich 0, 1, 2 oder 3 und insbesondere gleich 0 ist
- R⁶ Wasserstoff bedeutet und
- L die für die allgemeine Formel (B) genannten Bedeutungen besitzt, und insbesondere für einen gegebenenfalls substituierten Imidazolidin-Rest der

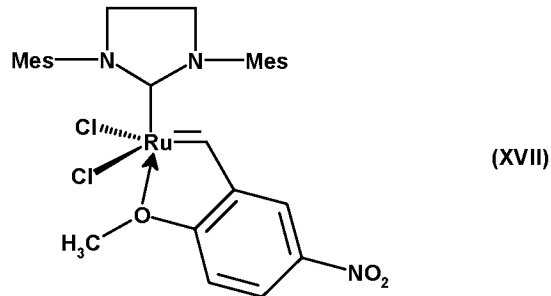
Formeln (IIa) oder (IIb) steht, worin R^8 , R^9 , R^{10} , R^{11} gleich oder verschieden sind und die für die insbesondere bevorzugten Katalysatoren der allgemeinen Formel (B1) genannten Bedeutungen besitzen.

5 Besonders geeignet ist ein Katalysator der nachfolgenden Struktur (XVI)

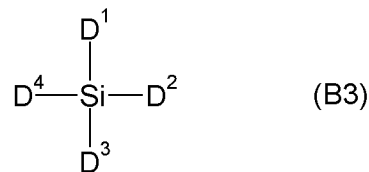


Der Katalysator (XVI) wird in der Literatur auch als „Grela-Katalysator“ bezeichnet.

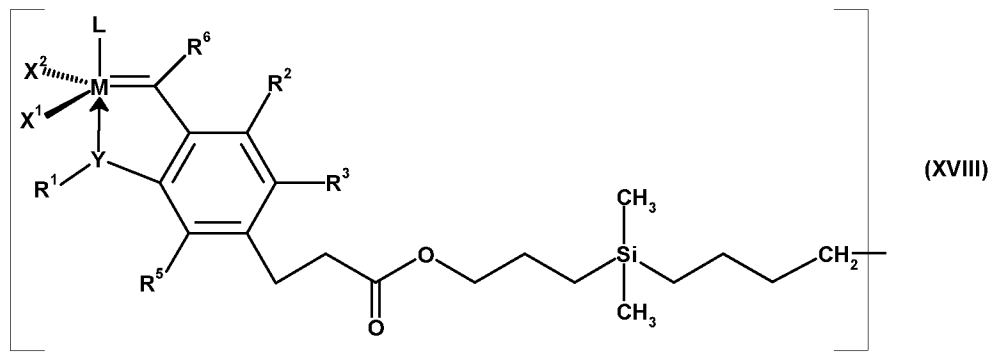
10 Ein weiterer geeigneter Katalysator, der unter die allgemeine Formel (B2) fällt, besitzt folgende Struktur (XVII), wobei Mes jeweils für 2,4,6-Trimethylphenyl steht.



Alternativ kann auch dendritisch aufgebauter Katalysator der allgemeinen Formel (B3) eingesetzt werden,



15 worin D^1 , D^2 , D^3 und D^4 jeweils eine Struktur der nachfolgend dargestellten allgemeinen Formel (XVIII) aufweisen, die über die rechts dargestellte Methylengruppe an das Silicium der Formel (B3) angebunden ist und



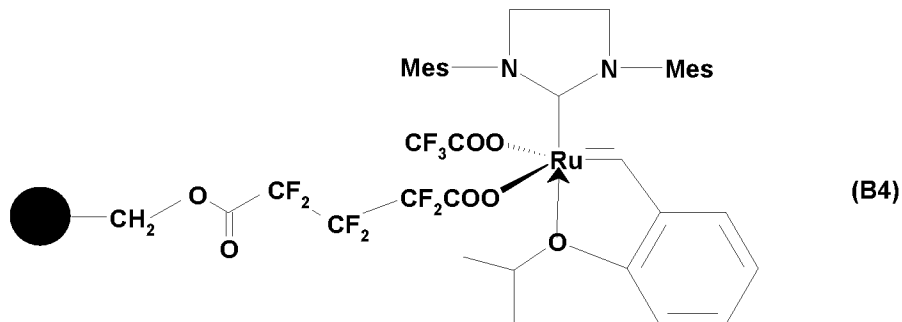
worin

M, L, X¹, X², R¹, R², R³, R⁵ und R⁶ die für die allgemeine Formel (B) genannten allgemeinen und bevorzugten Bedeutungen besitzen können.

5

Die Katalysatoren gemäß der allgemeinen Formel (B3) sind aus US 2002/0107138 A1 bekannt und gemäß den dort gemachten Angaben herstellbar.

Eine weitere alternative Ausführungsform betrifft einen Katalysator der Formel (B4),



10

worin das Symbol ● für einen Träger steht.

Bevorzugt handelt es sich bei dem Träger um ein Poly(styroldivinylbenzol)-Copolymer (PS-DVB).

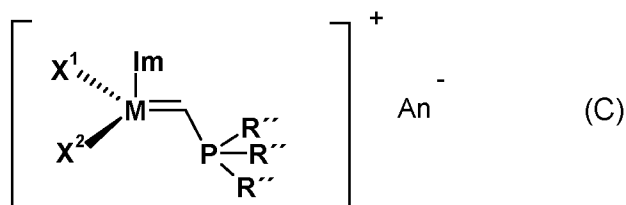
15

Die Katalysatoren gemäß Formel (B4) sind aus **Chem. Eur. J. 2004 10, 777-784** prinzipiell bekannt und nach dort beschriebenen Herstellmethoden erhältlich.

20

Alle vorgenannten Katalysatoren des Typs (B) können entweder als solche eingesetzt werden oder aber auch auf einem festen Träger aufgebracht und immobilisiert werden. Als feste Phasen bzw. Träger sind solche Materialien geeignet, die einerseits inert gegenüber dem Reaktionsgemisch der Metathese sind und zum anderen die Aktivität des Katalysators nicht beeinträchtigen. Einsetzbar sind zur Immobilisierung des Katalysators beispielsweise Metalle, Glas, Polymere, Keramik, organische Polymerkügelchen oder auch anorganische Sol-Gele, Ruß, Kieselsäure, Silikate, Calciumcarbonat und Bariumsulfat.

Eine weitere Ausführungsform betrifft einen **Katalysator der allgemeinen Formel (C)**, worin



- M Ruthenium oder Osmium bedeutet,
 X¹ und X² gleich oder verschieden sind und anionische Liganden darstellen,
 5 R'' gleich oder verschieden sind und organische Reste darstellen,
 Im einen gegebenenfalls substituierten Imidazolidinrest darstellt und
 An ein Anion darstellt.

Die Katalysatoren der allgemeinen Formel (C) sind prinzipiell bekannt (siehe z.B. Angew. Chem.
 10 Int. Ed. 2004,43, 6161-6165).

X¹ und X² können in der allgemeinen Formel (C) die gleichen allgemeinen, bevorzugten und besonders bevorzugten Bedeutungen besitzen wie in den Formeln (A) und (B).

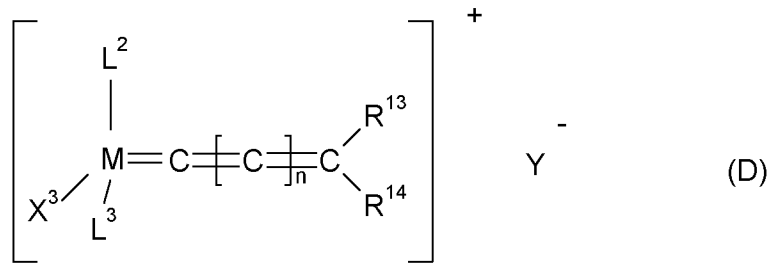
15 Der Imidazolidinrest (Im) weist üblicherweise eine Struktur der allgemeinen Formeln (IIa) oder (IIb) auf, die bereits für den Katalysator-Typ der Formeln (A) und (B) genannt wurden und kann auch alle dort als bevorzugt genannten Strukturen, insbesondere die der Formeln (IIIa)-(IIIf) aufweisen.

20 Die Reste R'' sind in der allgemeinen Formel (C) gleich oder verschieden und bedeuten einen geradkettigen oder verzweigten C₁-C₃₀-Alkyl-, C₅-C₃₀-Cycloalkyl- oder Aryl-Rest, wobei die C₁-C₃₀-Alkylreste gegebenenfalls durch ein oder mehrere Doppel- oder Dreifachbindungen oder auch ein oder mehrere Heteroatome, bevorzugt Sauerstoff oder Stickstoff, unterbrochen sein können.

25 **Aryl** umfasst einen aromatischen Rest mit 6 bis 24 Gerüstkohlenstoffatomen. Als bevorzugte mono-, bi- oder tricyclische carbocyclische aromatische Reste mit 6 bis 10 Gerüstkohlenstoffatomen seien beispielsweise Phenyl, Biphenyl, Naphthyl, Phenanthrenyl oder Anthracenyl genannt.

30 Bevorzugt sind die Reste R'' in der allgemeinen Formel (C) gleich und bedeuten Phenyl, Cyclohexyl, Cyclopentyl, Isopropyl, o-Tolyl, o-Xylyl oder Mesityl.

Alternativ kann auch ein **Katalysator der allgemeinen Formel (D)** eingesetzt werden, worin



M Ruthenium oder Osmium bedeutet,

R¹³, R¹⁴ unabhängig voneinander Wasserstoff, C₁-C₂₀-Alkyl, C₂-C₂₀-Alkenyl, C₂-C₂₀ Alkinyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₁-C₂₀-Carboxylat, C₁-C₂₀-Alkoxy, C₂-C₂₀-Alkenyloxy, C₂-C₂₀-Alkinyloxy, C₆-C₂₄-Aryloxy, C₂-C₂₀-Alkoxy-carbonyl, C₁-C₂₀-Alkylthio, C₁-C₂₀ -Alkylsulfonyl oder C₁-C₂₀ Alkylsulfinyl bedeuten,

X³ ein anionischer Ligand ist,

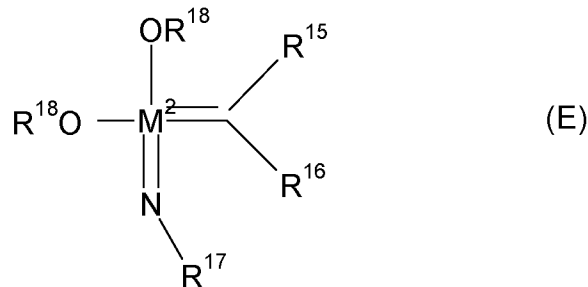
L² ein neutraler π-gebundener Ligand ist, unabhängig davon, ob mono- oder polycyclisch,

L³ einen Ligand aus der Gruppe der Phosphine, sulfonierten Phosphine, fluorierten Phosphine, funktionalisierten Phosphine mit bis zu drei Aminoalkyl-, Ammoniumalkyl-, Alkoxyalkyl-, Alkoxy-carbonylalkyl-, Hydrocarbonylalkyl-, Hydroxyalkyl- oder Ketoalkyl-Gruppen, Phosphite, Phosphinite, Phosphonite, Phosphinamine, Arsine, Stibine, Ether, Amine, Amide, Imine, Sulfoxide, Thioether und Pyridine darstellt,

Y⁻ ein nicht-koordinierendes Anion ist und

n 0, 1, 2, 3, 4 oder 5 ist.

In einer weiteren Ausführungsform wird ein **Katalysator der allgemeinen Formel (E)** eingesetzt,



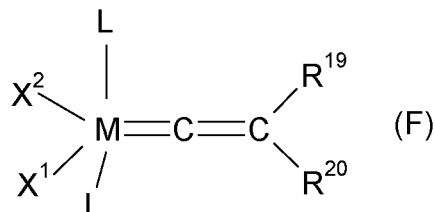
worin

M² Molybdän bedeutet,

R¹⁵ und R¹⁶ gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, C₁-C₂₀-Alkyl, C₂-C₂₀-Alkenyl, C₂-C₂₀-Alkinyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₁-C₂₀-Carboxylat, C₁-C₂₀-Alkoxy, C₂-C₂₀-Alkenyloxy, C₂-C₂₀-Alkinyloxy, C₆-C₂₄-Aryloxy, C₂-C₂₀-Alkoxy-carbonyl, C₁-C₂₀-Alkylthio, C₁-C₂₀ -Alkylsulfonyl oder C₁-C₂₀ Alkylsulfinyl bedeuten,

R^{17} and R^{18} gleich oder verschieden sind und einen substituierten oder einen halogen-substituierten C_1 - C_{20} -Alkyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_6 - C_{30} -Aralkyl-Rest oder Silikon-enhaltende Analoga davon darstellen.

5 Alternativ kann auch ein **Katalysator der allgemeinen Formel (F)** eingesetzt werden, worin



M Ruthenium oder Osmium bedeutet,

X^1 und X^2 gleich oder verschieden sind und anionische Liganden darstellen, die alle in den allgemeinen Formeln (A) und (B) genannte Bedeutungen von X^1 und X^2 annehmen können,

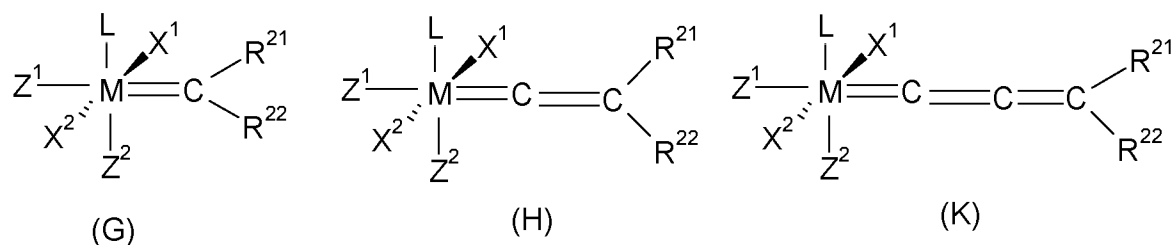
10

L gleiche oder verschiedene Liganden darstellt, die alle in den allgemeinen Formeln (A) und (B) genannten Bedeutungen von L annehmen können,

R^{19} and R^{20} gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder substituiertes oder unsubstituiertes Alkyl bedeuten.

15

Alternativ kann auch ein **Katalysator der allgemeinen Formel (G), (H) oder (K)** eingesetzt werden,



wobei

20

M Osmium oder Ruthenium bedeutet,

X^1 und X^2 gleich oder verschieden sind und zwei Liganden, bevorzugt anionische Liganden, darstellen,

L einen Liganden, bevorzugt einen neutralen Elektronen-Donor darstellt,

Z^1 und Z^2 gleich oder verschieden sind und neutrale Elektronen-Donoren darstellen,

25

R^{21} und R^{22} unabhängig voneinander Wasserstoff, Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkynyl, Aryl, Carboxylat, Alkoxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Aryloxy, Alkoxycarbonyl, Alkylamino, Alkylthio, Alkylsulfonyl oder Alkylsulfinyl bedeuten, die jeweils durch ein oder mehrere Reste ausgewählt aus Alkyl, Halogen, Alkoxy, Aryl oder Heteroaryl substituiert sind.

Die Katalysatoren der allgemeinen Formeln (G), (H) und (K) sind prinzipiell bekannt, so z.B. aus WO 2003/011455 A1, WO 2003/087167 A2, Organometallics 2001, 20, 5314 und Angew. Chem. Int. Ed. 2002, 41, 4038. Die Katalysatoren sind kommerziell verfügbar oder aber nach den in den vorgenannten Literaturstellen angegebenen Herstellungsmethoden synthetisierbar.

5

In den erfindungsgemäß einsetzbaren Katalysatoren der allgemeinen Formeln (G), (H) und (K) eingesetzt sind Z^1 und Z^2 gleich oder verschieden und stellen neutrale Elektronen-Donoren dar. Diese Liganden sind üblicherweise schwach koordinierend. Typischerweise handelt es sich um optional substituierte heterocyclische Gruppen. Hierbei kann es sich um fünf oder sechsgliedrige monocyclische Gruppen mit 1 bis 4, bevorzugterweise 1 bis 3 und besonders bevorzugt 1 oder 2 Heteroatomen handeln oder um zwei oder polycyclische Strukturen aus 2, 3, 4 oder 5 solcher fünf oder sechsgliedriger monocyclischer Gruppen, wobei alle jeweils vorgenannten Gruppen optional durch ein oder mehrere Alkyl, bevorzugt C_1 - C_{10} -Alkyl, Cycloalkyl, bevorzugt C_3 - C_8 -Cycloalkyl, Alkoxy, bevorzugt C_1 - C_{10} -Alkoxy, Halogen, bevorzugt Chlor oder Brom, Aryl, bevorzugt C_6 - C_{24} -Aryl, oder Heteroaryl, bevorzugt C_5 - C_{23} Heteroaryl-Reste, die jeweils erneut durch ein oder mehrere Gruppen, bevorzugt ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Halogen, insbesondere Chlor oder Brom, C_1 - C_5 -Alkyl, C_1 - C_5 -Alkoxy und Phenyl substituiert sein können.

10

15

Beispiele für Z^1 und Z^2 umfassen Stickstoff enthaltende Heterocyclen wie Pyridine, Pyridazine, Bipyridine, Pyrimidine, Pyrazine, Pyrazolidine, Pyrrolidine, Piperazine, Indazole, Quinoline, Purine, Acridine, Bisimidazole, Picolyimine, Imidazolidine und Pyrrole.

20

Z^1 und Z^2 können auch miteinander verbrückt sein unter Ausbildung einer cyclischen Struktur. In diesem Fall handelt es sich bei Z^1 und Z^2 um einen einzigen zweizähnigen Liganden.

25

In den Katalysatoren der allgemeinen Formeln (G), (H) und (K) kann L die gleichen allgemeinen, bevorzugten und besonders bevorzugten Bedeutungen annehmen wie L in den allgemeinen Formeln (A) und (B).

30

In den Katalysatoren der allgemeinen Formeln (G), (H) und (K) sind R^{21} und R^{22} gleich oder verschieden und bedeuten Alkyl, bevorzugt C_1 - C_{30} -Alkyl, besonders bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkyl, Cycloalkyl, bevorzugt C_3 - C_{20} -Cycloalkyl, besonders bevorzugt C_3 - C_8 -Cycloalkyl, Alkenyl, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkenyl, besonders bevorzugt C_2 - C_{16} -Alkenyl, Alkynyl, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkynyl, besonders bevorzugt C_2 - C_{16} -Alkynyl, Aryl, bevorzugt C_6 - C_{24} -Aryl, Carboxylat, bevorzugt C_1 - C_{20} -Carboxylat, Alkoxy, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkoxy, Alkenyloxy, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, Alkynyloxy, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkynyloxy, Aryloxy, bevorzugt C_6 - C_{24} -Aryloxy, Alkoxy-carbonyl, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, Alkylamino, bevorzugt C_1 - C_{30} -Alkylamino, Alkylthio,

35

bevorzugt C₁-C₃₀-Alkylthio, Arylthio, bevorzugt C₆-C₂₄-Arylthio, Alkylsulfonyl, bevorzugt C₁-C₂₀-Alkylsulphonyl, oder Alkylsulfinyl, bevorzugt C₁-C₂₀-Alkylsulphinyl, wobei die vorgenannten Substituenten durch einen oder mehrere Alkyl, Halogen, Alkoxy, Aryl oder Heteroaryl Reste substituiert sein können.

5

In den Katalysatoren der allgemeinen Formeln (G), (H) und (K) sind X¹ und X² gleich oder verschieden und können die gleichen allgemeinen, bevorzugten und besonders bevorzugten Bedeutungen haben wie zuvor für X¹ und X² in der allgemeinen Formel (A) angegeben.

10

Bevorzugt werden Katalysatoren der allgemeinen Formeln (G), (H) und (K) eingesetzt, wobei

M Ruthenium ist,

X¹ und X² beide Halogen, insbesondere Chlor darstellen,

R¹ und R² gleich oder verschieden sind und fünf- oder sechsgliedrige monocyclische Gruppen mit 1 bis 4, bevorzugterweise 1 bis 3 und besonders bevorzugt 1 oder 2

15

Heteroatomen darstellen oder zwei- oder polycyclische Strukturen aus 2, 3, 4 oder 5 solcher fünf- oder sechsgliedriger monocyclischer Gruppen, wobei alle jeweils vorgenannten Gruppen durch ein oder mehrere Alkyl, bevorzugt C₁-C₁₀-Alkyl, Cycloalkyl, bevorzugt C₃-C₈-Cycloalkyl, Alkoxy, bevorzugt C₁-C₁₀-Alkoxy, Halogen, bevorzugt Chlor oder Brom, Aryl, bevorzugt C₆-C₂₄-Aryl, oder Heteroaryl, bevorzugt C₅-C₂₃ Heteroaryl-Reste substituiert sein können,

20

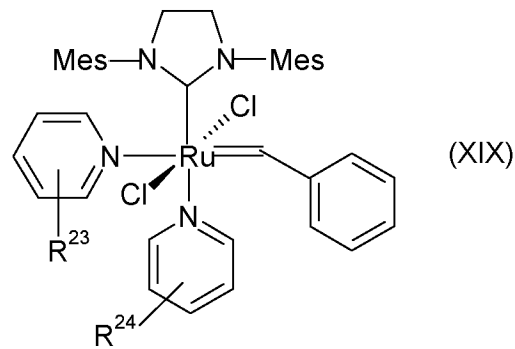
R²¹ und R²² gleich oder verschieden sind und C₁-C₃₀-Alkyl C₃-C₂₀-Cycloalkyl, C₂-C₂₀-Alkenyl, C₂-C₂₀-Alkynyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₁-C₂₀-Carboxylate, C₁-C₂₀-Alkoxy, C₂-C₂₀-Alkenyloxy, C₂-C₂₀-Alkynyloxy, C₆-C₂₄-Aryloxy, C₂-C₂₀-Alkoxy-carbonyl, C₁-C₃₀-Alkylamino, C₁-C₃₀-Alkylthio, C₆-C₂₄-Arylthio, C₁-C₂₀-Alkylsulphonyl, C₁-C₂₀-Alkylsulphinyl darstellen, und

25

L eine Struktur der bereits zuvor beschriebenen allgemeinen Formeln (IIa) oder (IIb), insbesondere der Formeln (IIIa) bis (IIIf) besitzt.

30

Ein besonders bevorzugter Katalysator, der unter die allgemeine Formel (G) fällt, besitzt die Struktur (XIX), worin

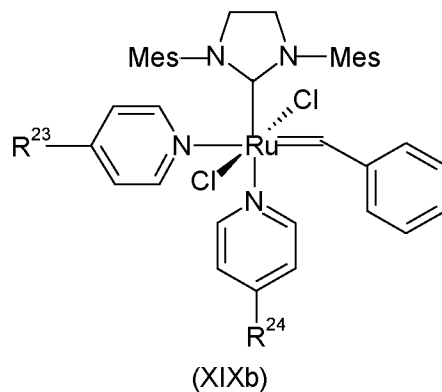
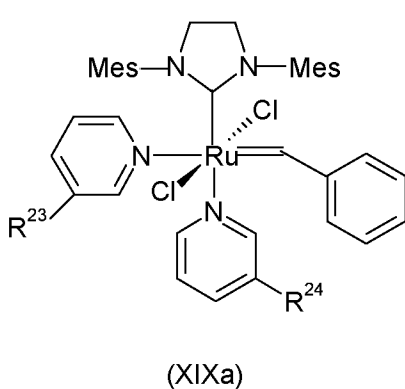


5 R^{23} und R^{24} gleich oder verschieden sind und Halogen, geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{20} -Alkyl, C_1 - C_{20} -Heteroalkyl, C_1 - C_{10} -Haloalkyl, C_1 - C_{10} -Alkoxy, C_6 - C_{24} -Aryl, bevorzugt Phenyl, Formyl, Nitro, Stickstoff-Heterocyclen, bevorzugt Pyridin, Piperidin und Pyrazin, Carboxy, Alkylcarbonyl, Halocarbonyl, Carbamoyl, Thiocarbomoyl, Carbamido, Thioformyl, Amino, Dialkylamino, Trialkylsilyl und Trialkoxysilyl bedeuten.

10 Die genannten Reste C_1 - C_{20} -Alkyl, C_1 - C_{20} -Heteroalkyl, C_1 - C_{10} -Haloalkyl, C_1 - C_{10} -Alkoxy, C_6 - C_{24} -Aryl, bevorzugt Phenyl, Formyl, Nitro, Stickstoff-Heterocyclen, bevorzugt Pyridin, Piperidin und Pyrazin, Carboxy, Alkylcarbonyl, Halocarbonyl, Carbamoyl, Thiocarbomoyl, Carbamido, Thioformyl, Amino, Trialkylsilyl und Trialkoxysilyl können jeweils wieder durch ein oder mehrere Reste Halogen, bevorzugt Fluor, Chlor oder Brom, C_1 - C_5 -Alkyl, C_1 - C_5 -Alkoxy oder Phenyl substituiert sein.

15

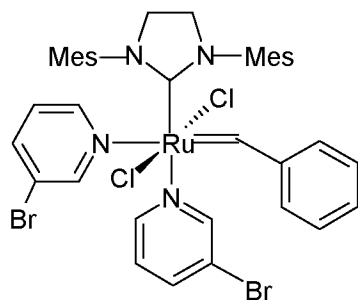
Besonders bevorzugte Ausführungsformen des Katalysators der Formel (XIX) besitzen die Strukturen (XIX a) oder (XIX b), wobei R^{23} und R^{24} die gleichen Bedeutungen besitzen wie in der Formel (XIX) angegeben.



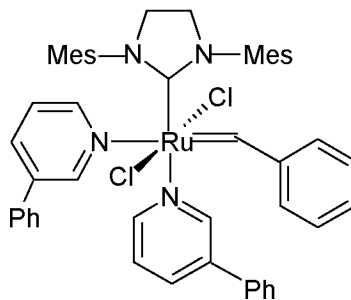
20

Wenn R^{23} und R^{24} in Formel (XIXa) für Br stehen, wird in der Literatur vom "Grubbs III Katalysator" gesprochen.

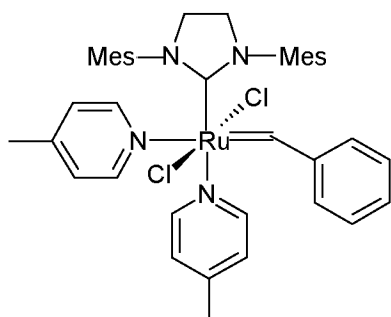
Weitere geeignete Katalysatoren, die unter die allgemeinen Formeln (G), (H) und (K) fallen, besitzen die nachfolgend genannten Strukturformen (XX)-(XXXI), wobei Mes jeweils für 2,4,6-Trimethylphenyl und Ph für Phenyl steht.



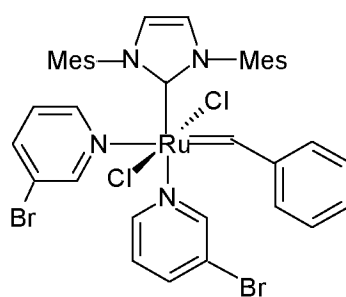
(XX)



(XXI)

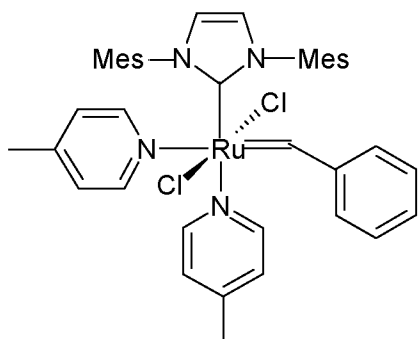


(XXII)

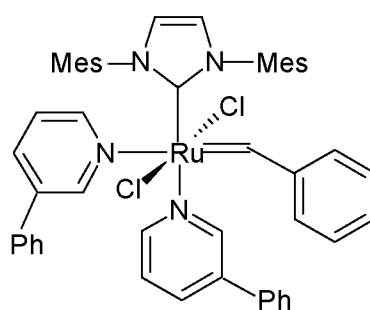


(XXIII)

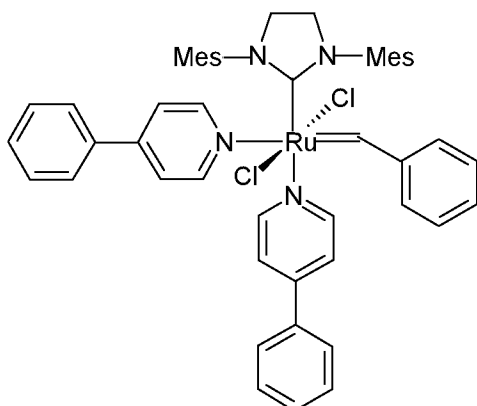
5



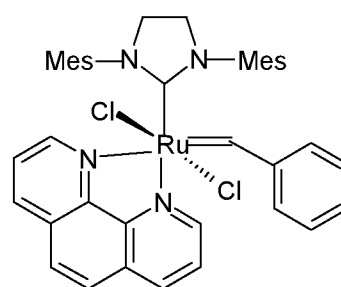
(XXIV)



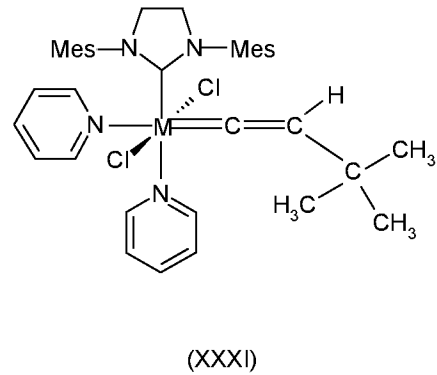
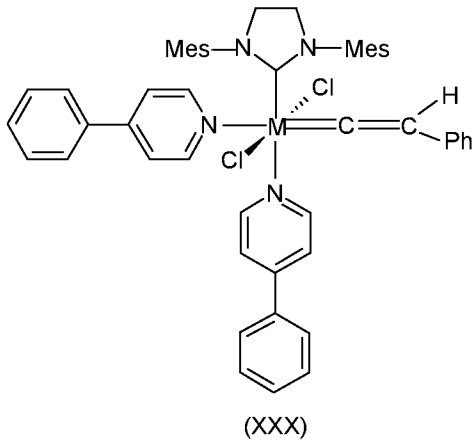
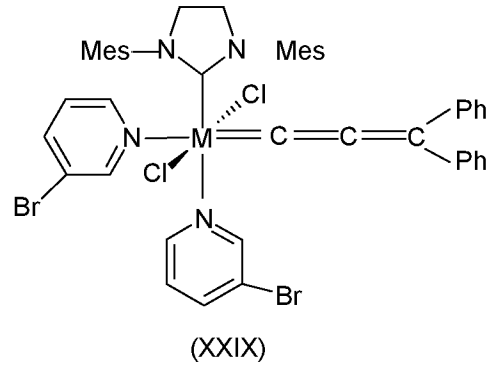
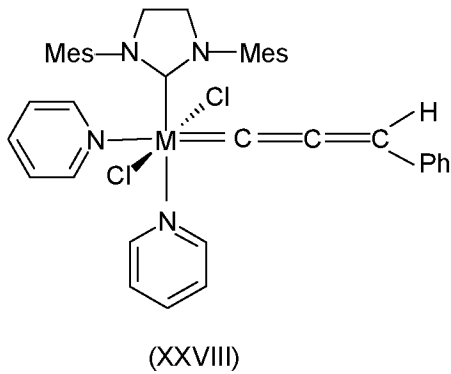
(XXV)



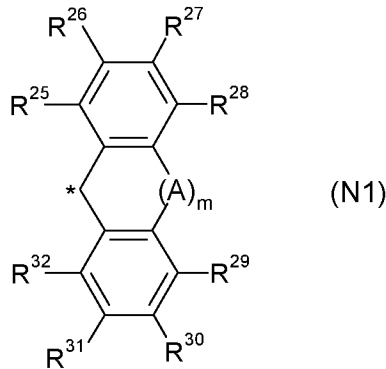
(XXVI)



(XXVII)



- 5 Alternativ kann auch ein **Katalysator (N)** eingesetzt werden, der das allgemeine Strukturelement (N1) aufweisen, wobei das mit einem „*“ gekennzeichnete Kohlenstoff-Atom über eine oder mehrere Doppelbindungen an das Katalysator-Grundgerüst gebunden ist,



und worin

- 10 R^{25} - R^{32} gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Halogen, Hydroxyl, Aldehyd, Keto, Thiol, CF_3 , Nitro, Nitroso, Cyano, Thiocyano, Isocyanato, Carbodiimid, Carbamat, Thiocarbamat, Dithiocarbamat, Amino, Amido, Imino, Silyl, Sulfonat ($-SO_3^-$), $-OSO_3^-$, $-PO_3^-$ oder OPO_3^- bedeuten oder für Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Aryl-, Carboxylat-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyl-, Aryloxy-, Alkoxy-carbonyl-,
 15 Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylsulfonyl-, Alkylsulfinyl, Dialkylamino-,

Alkylsilyl oder Alkoxysilyl stehen, wobei diese Reste alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können, oder alternativ jeweils zwei direkt benachbarte Reste aus der Gruppe von R²⁵-R³² unter Einschluss der Ringkohlenstoff-Atome, an die sie gebunden sind, durch Verbrückung eine cyclische Gruppe, bevorzugt ein aromatisches System, ausbilden, oder alternativ R⁸ gegebenenfalls mit einem anderen Liganden des Ruthenium- oder Osmium-Carben-Komplexkatalysators verbrückt ist,

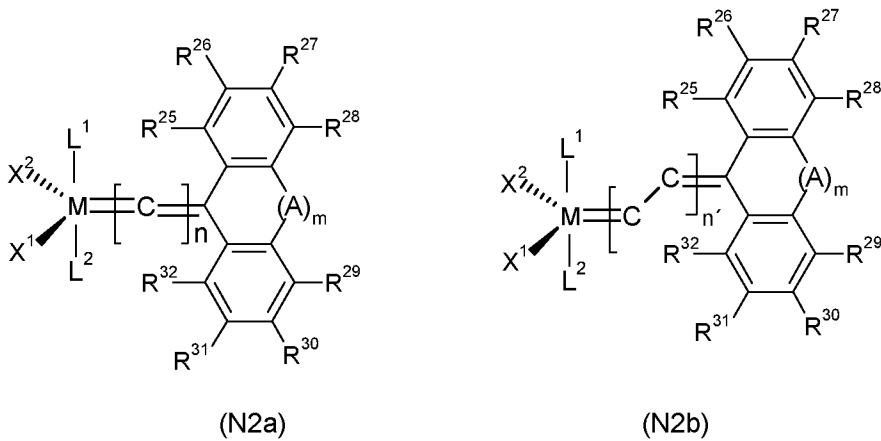
m 0 oder 1 ist und

A Sauerstoff, Schwefel, C(R³³R³⁴), N-R³⁵, -C(R³⁶)=C(R³⁷)-, -C(R³⁶)(R³⁸)-C(R³⁷)(R³⁹)- bedeutet, worin R³³-R³⁹ gleich oder verschieden sind und jeweils die gleichen Bedeutungen besitzen können wie die Reste R²⁵-R³².

Die erfindungsgemäßen Katalysatoren weisen das Strukturelement der allgemeinen Formel (N1) auf, wobei das mit einem „*“ gekennzeichnete Kohlenstoff-Atom über eine oder mehrere Doppelbindungen an das Katalysator-Grundgerüst gebunden ist. Sofern das mit einem „*“ gekennzeichnete Kohlenstoff-Atom über zwei oder mehr Doppelbindungen an das Katalysator-Grundgerüst gebunden ist, können diese Doppelbindungen kumuliert oder konjugiert sein.

Derartige Katalysatoren (N) sind bereits in der EP-A-2 027 920 beschrieben, auf die hiermit für die Definition der Katalysatoren (N) und deren Herstellung Bezug genommen wird („incorporated by reference“), soweit die entsprechenden Jurisdiktionen dies zulassen.

Zu den Katalysatoren (N) mit einem Strukturelement der allgemeinen Formel (N1) zählen beispielsweise solche der nachfolgenden **allgemeinen Formeln (N2a) und (N2b)**,



worin

M Ruthenium oder Osmium ist,

X¹ und X² gleich oder verschieden sind und zwei Liganden, bevorzugt anionische Liganden, darstellen,

L^1 und L^2 gleiche oder verschiedene Liganden, bevorzugt neutrale Elektronen-Donoren darstellen, wobei L^2 alternativ auch mit dem Rest R^8 verbrückt sein kann,

n 0, 1, 2 oder 3, bevorzugt 0, 1 oder 2, ist,

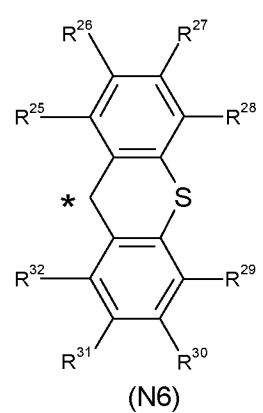
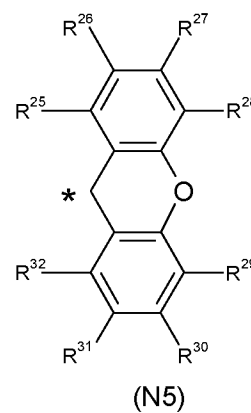
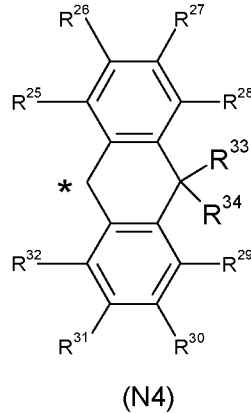
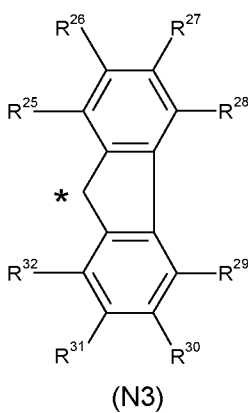
n' 1 oder 2, bevorzugt 1 ist, und

5 R^{25} - R^{32} , m und A die gleichen Bedeutungen besitzen wie in der allgemeinen Formel (N1).

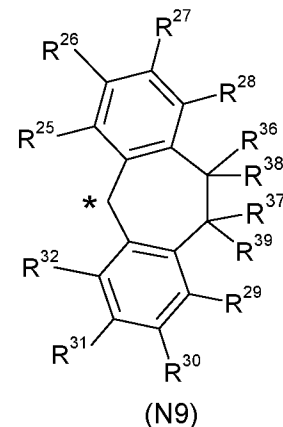
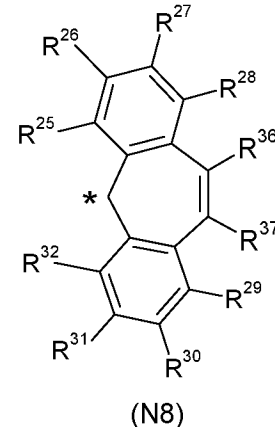
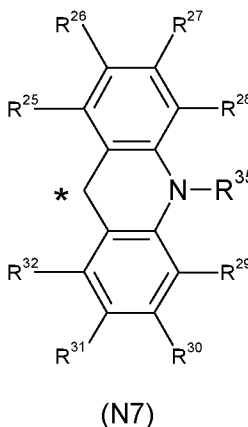
Bei den Katalysatoren der allgemeinen Formel (N2a) ist das Strukturelement der allgemeinen Formel (N1) über eine Doppelbindung ($n = 0$) oder über 2, 3 oder 4 kumulierte Doppelbindungen (bei $n = 1, 2$ oder 3) an das Zentralmetall des Komplexkatalysators gebunden. Bei den erfindungsgemäßen Katalysatoren der allgemeinen Formel (N2b) ist das Strukturelement der allgemeinen Formel (N1) über konjugierte Doppelbindungen an das Metall des Komplexkatalysators gebunden. In beiden Fällen befindet sich an dem mit einem „*“ gekennzeichneten C-Atom eine Doppelbindung in Richtung Zentralmetall des Komplexkatalysators.

15

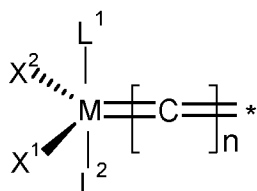
Die Katalysatoren der allgemeinen Formel (N2a) und (N2b) umfassen somit Katalysatoren, bei denen die folgenden **allgemeinen Strukturelemente (N3)-(N9)**



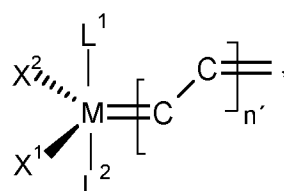
20



über das mit einem „*“ gekennzeichnete C-Atom über ein oder mehrere Doppelbindungen an das Katalysator-Grundgerüst der **allgemeinen Formel (N10a) bzw. (N10b)**



(N10a)



(N10b)

gebunden sind, wobei X^1 und X^2 , L^1 und L^2 , n , n' und R^{25} - R^{39} die für die allgemeine Formeln (N2a) und (N2b) genannten Bedeutungen besitzen.

Typischerweise sind die erfindungsgemäßen Ruthenium- oder Osmium Carben-Katalysatoren fünffach koordiniert.

10 Im Strukturelement der allgemeinen Formel (N1) sind R^{15} - R^{32}

gleich oder verschieden und bedeuten Wasserstoff, Halogen, Hydroxyl, Aldehyd, Keto, Thiol, CF_3 , Nitro, Nitroso, Cyano, Thiocyano, Isocyanato, Carbodiimid, Carbamat, Thiocarbamat, Dithiocarbamat, Amino, Amido, Imino, Silyl, Sulfonat ($-SO_3^-$), $-OSO_3^-$, $-PO_3^-$ oder OPO_3^- oder stehen für Alkyl, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkyl, insbesondere C_1 - C_6 -Alkyl, Cycloalkyl, bevorzugt C_3 - C_{20} -Cycloalkyl, insbesondere C_3 - C_8 -Cycloalkyl, Alkenyl, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkenyl, Alkynyl, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkynyl, Aryl, bevorzugt C_6 - C_{24} -Aryl, insbesondere Phenyl, Carboxylat, bevorzugt C_1 - C_{20} -Carboxylat, Alkoxy, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkoxy, Alkenyloxy, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, Alkinyloxy, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkinyloxy, Aryloxy, bevorzugt C_6 - C_{24} -Aryloxy, Alkoxy-carbonyl, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, Alkylamino, bevorzugt C_1 - C_{30} -Alkylamino, Alkylthio, bevorzugt C_1 - C_{30} -Alkylthio, Arylthio, bevorzugt C_6 - C_{24} -Arylthio, Alkylsulfonyl, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkylsulfonyl, Alkylsulfinyl, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkylsulfinyl, Dialkylamino-, bevorzugt Di(C_1 - C_{20} -alkyl)amino, Alkylsilyl, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkylsilyl, oder Alkoxy-silyl, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkoxy-silyl-Reste darstellen, wobei diese Reste alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können, oder alternativ auch jeweils zwei direkt benachbarte Reste aus der Gruppe von R^{25} - R^{32} unter Einschluss der Ringkohlenstoff-Atome, an die sie gebunden sind, durch Verbrückung eine cyclische Gruppe, bevorzugt ein aromatisches System, ausbilden können, oder alternativ R^8 gegebenenfalls mit einem anderen Liganden des Ruthenium- oder Osmium-Carben-Komplekxkatalysators verbrückt ist,

m ist 0 oder 1 und

A bedeutet Sauerstoff, Schwefel, $C(R^{33})(R^{34})$, $N-R^{35}$, $-C(R^{36})=C(R^{37})-$ oder $C(R^{36})(R^{38})-C(R^{37})(R^{39})-$, worin $R^{33}-R^{39}$ gleich oder verschieden sind und jeweils die gleichen bevorzugten Bedeutungen besitzen können wie die Reste R^1-R^8 .

5 **C₁-C₆-Alkyl** steht im **Strukturelement der allgemeinen Formel (N1)** beispielsweise für Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, n-Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, neo-Pentyl, 1-Ethylpropyl und n-Hexyl.

10 **C₃-C₈-Cycloalkyl** steht im **Strukturelement der allgemeinen Formel (N1)** beispielsweise für Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl und Cyclooctyl.

15 **C₆-C₂₄-Aryl** umfasst im **Strukturelement der allgemeinen Formel (N1)** einen aromatischen Rest mit 6 bis 24 Gerüstkohlenstoffatomen. Als bevorzugte mono-, bi- oder tricyclische carbocyclische aromatische Reste mit 6 bis 10 Gerüstkohlenstoffatomen seien beispielsweise Phenyl, Biphenyl, Naphthyl, Phenanthrenyl oder Anthracenyl genannt.

Die Reste X^1 und X^2 im **Strukturelement der allgemeinen Formel (N1)** besitzen die gleichen allgemeinen, bevorzugten und besonders bevorzugten Bedeutungen, die für Katalysatoren der allgemeinen Formel A genannt werden.

20 In den allgemeinen Formeln (N2a) und (N2b) bzw. analog in den allgemeinen Formeln (N10a) und (N10b) stehen die Reste L^1 und L^2 für gleiche oder verschiedene Liganden, bevorzugt neutrale Elektronen-Donoren und können die gleichen allgemeinen, bevorzugten und besonders bevorzugten Bedeutungen besitzen, die für die Katalysatoren der allgemeinen Formel A genannt sind.

25 Bevorzugt sind Katalysatoren der allgemeinen Formeln (N2a) oder (N2b) mit einer allgemeinen Struktureinheit (N1), wobei

M Ruthenium darstellt,

X^1 und X^2 gleichzeitig Halogen bedeuten,

n 0,1 oder 2 ist in der allgemeinen Formel (N2a) bzw.

n' 1 ist in der allgemeinen Formel (N2b)

30 L^1 und L^2 gleich oder verschieden sind und die für die allgemeinen Formeln (N2a) und (N2b) genannten allgemeinen oder bevorzugten Bedeutungen besitzen,

$R^{25}-R^{32}$ gleich oder verschieden sind und die für die allgemeinen Formeln (N2a) und (N2b) genannten allgemeinen oder bevorzugten Bedeutungen besitzen,

m entweder 0 oder 1 ist,

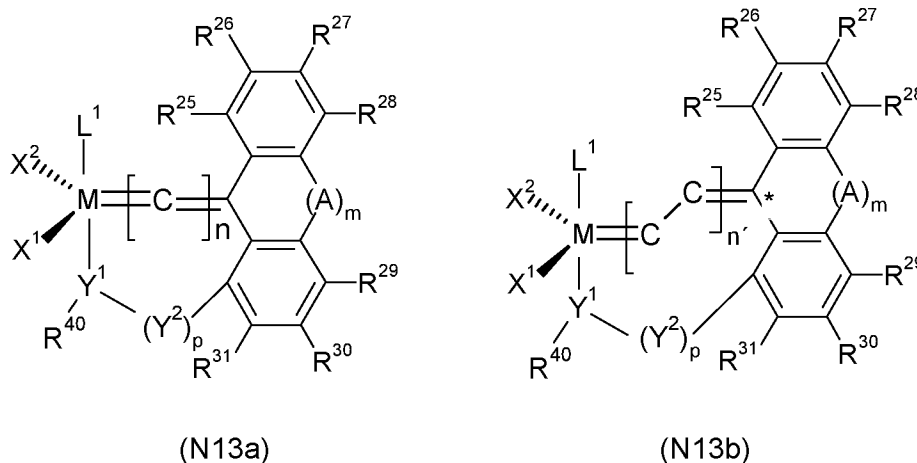
35 und, wenn $m = 1$ ist

A für Sauerstoff, Schwefel, $C(C_1-C_{10}\text{-Alkyl})_2$, $-C(C_1-C_{10}\text{-Alkyl})_2-C(C_1-C_{10}\text{-Alkyl})_2-$, $-C(C_1-C_{10}\text{-Alkyl})=C(C_1-C_{10}\text{-Alkyl})-$ oder $-N(C_1-C_{10}\text{-Alkyl})$ steht.

Ganz besonders bevorzugt sind Katalysatoren der Formeln (N2a) oder (N2b) mit einer allgemeinen Struktureinheit (N1), wobei

- M Ruthenium darstellt,
 5 X^1 und X^2 beide Chlor bedeuten,
 n 0,1 oder 2 ist in der allgemeinen Formel (N2a) bzw.
 n' 1 ist in der allgemeinen Formel (N2b)
 L^1 einen Imidazolidin-Rest der Formeln (IIIa) bis (IIIf) darstellt,
 L^2 einen sulfonierten Phosphin-, Phosphat-, Phosphinit-, Phosphonit-, Arsin-, Stibin-,
 10 Ether-, Amin-, Amid-, Sulfoxid-, Carboxyl-, Nitrosyl-, Pyridin-Rest, einen
 Imidazolidin-Rest der Formeln (XIIa) bis (XII f) oder einen Phosphin-Liganden,
 insbesondere PPh_3 , $P(p-Tol)_3$, $P(o-Tol)_3$, $PPh(CH_3)_2$, $P(CF_3)_3$, $P(p-FC_6H_4)_3$, $P(p-$
 $CF_3C_6H_4)_3$, $P(C_6H_4-SO_3Na)_3$, $P(CH_2C_6H_4-SO_3Na)_3$, $P(iso-Propyl)_3$,
 15 $P(CHCH_3(CH_2CH_3))_3$, $P(Cyclopentyl)_3$, $P(Cyclohexyl)_3$, $P(Neopentyl)_3$ und
 $P(Neophenyl)_3$ darstellt,
 $R^{25}-R^{32}$ die für die allgemeinen Formeln (N2a) und (N2b) genannten allgemeinen oder
 bevorzugten Bedeutungen besitzen,
 m entweder 0 oder 1 ist,
 und, wenn $m = 1$ ist
 20 A für Sauerstoff, Schwefel, $C(C_1-C_{10}-Alkyl)_2$, $-C(C_1-C_{10}-Alkyl)_2-C(C_1-C_{10}-Alkyl)_2-$,
 $-C(C_1-C_{10}-Alkyl)=C(C_1-C_{10}-Alkyl)-$ oder $-N(C_1-C_{10}-Alkyl)$ steht.

Für den Fall, dass der Rest R^{25} mit einem anderen Liganden des Katalysators der Formel N
 verbrückt ist, ergeben sich beispielsweise für die Katalysatoren der allgemeinen Formeln (N2a) und
 25 (N2b) die folgenden Strukturen der allgemeinen Formeln (N13a) und (N13b)



worin

Y^1 Sauerstoff, Schwefel, einen Rest $N-R^{41}$ oder einen Rest $P-R^{41}$ bedeutet, wobei R^{41} die nachfolgend genannten Bedeutungen besitzt,

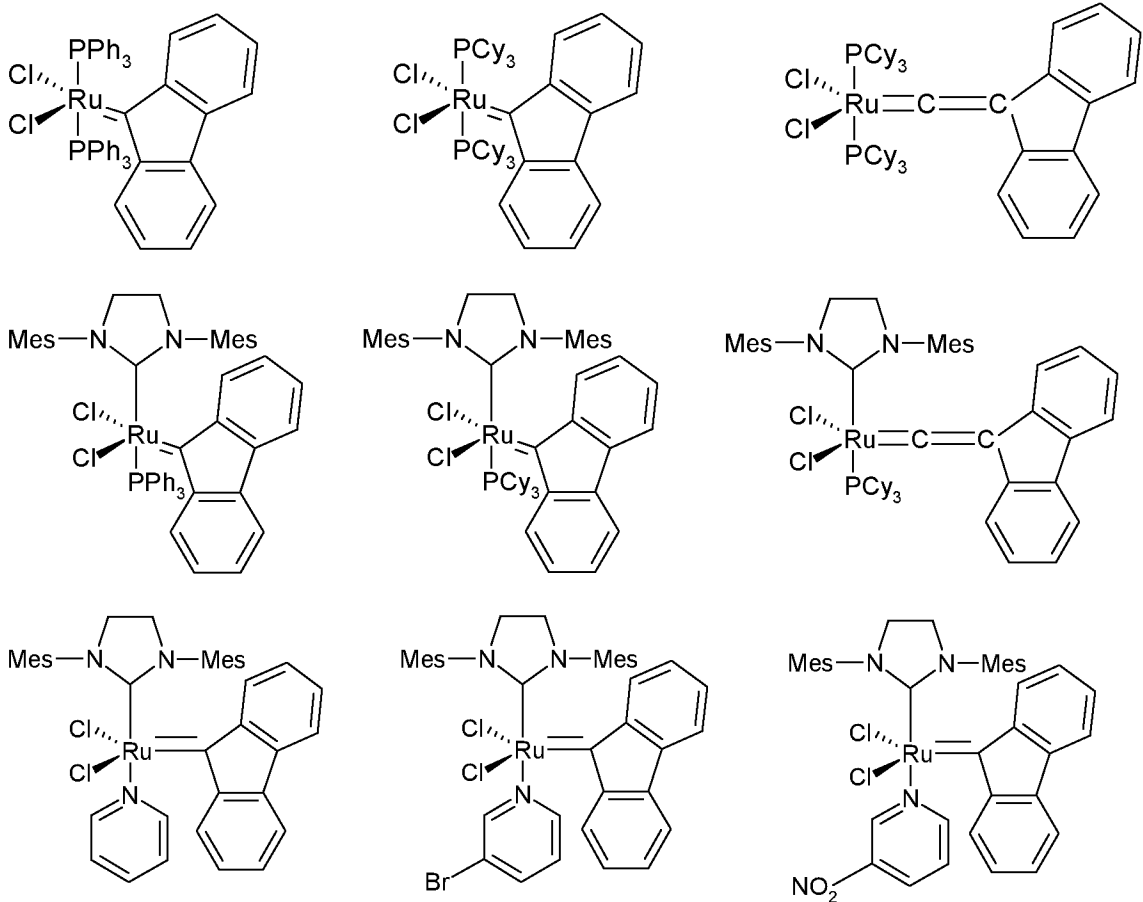
R^{40} und R^{41} gleich oder verschieden sind und einen Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Aryl-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyl-, Aryloxy-, Alkoxy-, Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylsulfonyl- oder Alkyl-sulfinyl-Rest darstellen, die alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können,

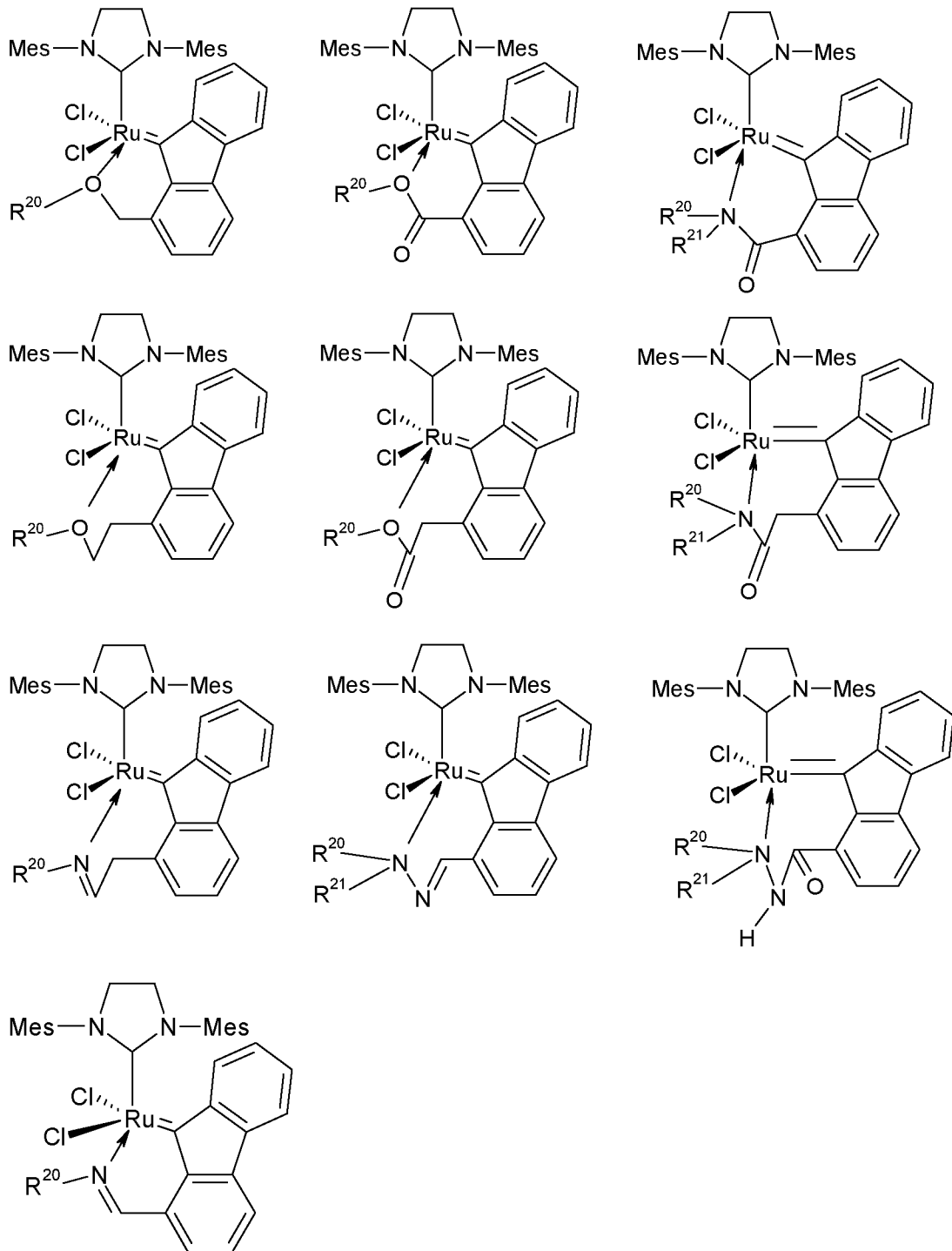
p 0 oder 1 ist und

Y^2 wenn $p = 1$ ist, für $-(CH_2)_r-$ mit $r = 1, 2$ oder 3 , $-C(=O)-CH_2-$, $-C(=O)-$, $-N=CH-$, $-N(H)-C(=O)-$ oder aber alternativ die gesamte Struktureinheit „ $-Y^1(R^{40})-(Y^2)_p-$ “, für $(-N(R^{40})=CH-CH_2-)$, $(-N(R^{40},R^{41})=CH-CH_2-)$, steht und

wobei M , X^1 , X^2 , L^1 , $R^{25}-R^{32}$, A , m und n die gleichen Bedeutungen besitzen wie in den allgemeinen Formeln (IIa) und (IIb).

15 Als **Beispiele für Katalysatoren der Formel (N)** seien die folgenden Strukturen genannt:





5

Bevorzugt werden im erfindungsgemäßen Verfahren Katalysatoren der allgemeinen Formel (A), (B), (G) und (N), besonders bevorzugt ein Katalysator der allgemeinen Formel (A) und ganz besonders bevorzugt der Grubbs(II)-Katalysator in Kombination mit einem funktionalisierten Olefin ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus t-Butyl-N-Allylcarbamate, p-Allylanisol, o-Allylanisol, p-Allylphenol, o-Allylphenol, Benzoesäureallylester, Allylbenzylether, cis-1,4-

10

Bisbenzoyloxy-2-buten, cis-2-Buten-1,4-diyl-dibenzoat, cis-2-Buten-1,4-diyl-diacetat und Mischungen davon eingesetzt.

Durchführung der Metathese-Reaktion:

- 5 Im erfindungsgemäßen Verfahren wird die Verbindung der allgemeinen Formel (I) oder (II) üblicherweise in einer Menge von $8 \cdot 10^{-6}$ mol bis $8 \cdot 10^{-3}$ mol bezogen auf 1 g Nitrilkautschuk eingesetzt, bevorzugt in einer Menge von $1 \cdot 10^{-5}$ mol bis $5 \cdot 10^{-3}$ mol auf 1 g Nitrilkautschuk, und besonders bevorzugt in einer Menge von $2 \cdot 10^{-5}$ mol bis $2 \cdot 10^{-3}$ mol auf 1 g Nitrilkautschuk.
- 10 Der Metathesekatalysator wird in einer Menge von $4 \cdot 10^{-8}$ mol bis $4 \cdot 10^{-5}$ mol bezogen auf 1 g Nitrilkautschuk eingesetzt, bevorzugt ist eine Menge von $2 \cdot 10^{-7}$ mol bis $2 \cdot 10^{-5}$ mol auf 1 g Nitrilkautschuk, besonders bevorzugt ist eine Menge von $5 \cdot 10^{-7}$ mol bis $7,5 \cdot 10^{-6}$ mol auf 1 g Nitrilkautschuk.
- 15 Der Metathese-Katalysator wird bezogen auf das eingesetzte funktionalisierte Olefin der allgemeinen Formeln (I) oder (II) in einem molaren Verhältnis von ($5 \cdot 10^{-6}$ bis 5):1, bevorzugt ($1 \cdot 10^{-4}$ bis $5 \cdot 10^{-1}$):1, besonders bevorzugt von ($2 \cdot 10^{-3}$ bis $1,5 \cdot 10^{-2}$):1 eingesetzt.
- 20 Üblicherweise wird das erfindungsgemäße Verfahren in Abwesenheit von Verbindungen der IV. Hauptgruppe des Periodensystems durchgeführt, es ist insbesondere bewährt, das Verfahren in Abwesenheit von Organyle oder Halogeniden des Siliziums, Germaniums, Zinns oder Bleis durchzuführen, wie sie in einzelnen Verfahren des Standes der Technik zwingend eingesetzt werden müssen. Diese Durchführungsweise ist dann bevorzugt, wenn eine ökologisch unbedenkliche Herstellung angestrebt wird. Insbesondere kann das erfindungsgemäße Verfahren in
- 25 Abwesenheit von Zinntetralkylen durchgeführt werden.
- Die Metathese-Reaktion kann in einem geeigneten Lösungsmittel durchgeführt werden, welches den eingesetzten Katalysator nicht deaktiviert und die Reaktion auch nicht in irgendeiner anderen Weise negativ beeinflusst. Bevorzugte Lösungsmittel umfassen, sind aber nicht begrenzt auf,
- 30 Dichlormethan, Benzol, Toluol, Methyläthylketon, Aceton, Tetrahydrofuran, Tetrahydropyran, Dioxan, Cyclohexan und Chlorbenzol. Das besonders bevorzugte Lösungsmittel ist Chlorbenzol.
- Die Konzentration des eingesetzten Nitrilkautschuks in der Reaktionsmischung der Metathese ist nicht kritisch, aber es ist natürlich zu beachten, dass die Reaktion nicht durch eine viel zu hohe
- 35 Viskosität der Reaktionsmischung und die damit verbundenen Mischungsprobleme negativ beeinflusst werden sollte. Bevorzugt liegt die Konzentration des Nitrilkautschuks in der

Reaktionsmischung im Bereich von 1 bis 25 Gew.%, besonders bevorzugt im Bereich von 5 bis 20 Gew.%, bezogen auf die gesamte Reaktionsmischung.

Die Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens erfolgt bei Temperaturen im Bereich von
5 -20°C bis 120°C, vorzugsweise bei 0°C bis 100°C, besonders bevorzugt von 10°C bis 70°C.

Die Reaktionszeit hängt von einer Reihe von Faktoren ab, beispielsweise vom Typ des NBR, der Art des Katalysators, der verwendeten Katalysator-Konzentration und der Reaktionstemperatur. Typischerweise ist die Reaktion innerhalb von fünf Stunden unter normalen Bedingungen beendet.
10 Der Fortschritt der Metathese kann durch Standard-Analytik überwacht werden, z.B. durch GPC-Messungen oder durch Bestimmung der Viskosität.

Optional kann im erfindungsgemäßen Verfahren neben der Verbindung der allgemeinen Formel (I) oder (II) zusätzlich auch noch ein geradkettiges oder verzweigtes C₂-C₁₆-Olefin eingesetzt werden.
15 Geeignet sind beispielsweise Ethylen, Propylen, Isobuten, Styrol, 1-Hexen oder 1-Octen. Bevorzugt wird 1-Hexen oder 1-Octen verwendet. Sofern das Co-Olefin flüssig ist (wie beispielsweise 1-Hexen), liegt die Menge des Co-Olefins bevorzugt in einem Bereich von 0,2-20 Gew.% bezogen auf den eingesetzten Nitrilkautschuk. Sofern das Co-Olefin ein Gas ist, wie
20 beispielsweise Ethylen, wird die Menge des Co-Olefins so gewählt, dass sich im Reaktionsgefäß bei Raumtemperatur ein Druck im Bereich von 1×10^5 Pa – 1×10^7 Pa einstellt, bevorzugt ein Druck im Bereich von $5,2 \times 10^5$ Pa bis 4×10^6 Pa.

Im Anschluss an die Metathesereaktion kann eine Hydrolyse durchgeführt werden. Auf diese Weise werden die durch die Metathese eingeführten Carbamatgruppen in Aminogruppen bzw. die
25 Ether- und Estergruppen in Hydroxylgruppen umgewandelt. Die so hergestellten Telechele können mit multifunktionellen Isocyanaten vernetzt werden.

Nitrilkautschuke:

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen funktionalisierten Nitrilkautschuke werden
30 Nitrilkautschuke eingesetzt. Der Begriff „Nitrilkautschuk“ umfasst im Rahmen dieser Anmeldung sowohl unhydrierte als auch teilhydrierte Nitrilkautschuke. Diese enthalten Wiederholungseinheiten, die sich von mindestens einem konjugierten Dien und mindestens einem α,β -ungesättigten Nitril ableiten. Die C=C Doppelbindungen aus den einpolymerisierten Dien-Monomeren können somit entweder unhydriert oder teilweise hydriert vorliegen. Im Fall der
35 Teilhydrierung sind die C=C Doppelbindungen aus den einpolymerisierten Dien-Monomeren bevorzugt zu mindestens 50% bis zu maximal 99 %, besonders bevorzugt zu 75 bis 98,5 %, ganz besonders bevorzugt zu 80 bis 98 % und insbesondere zu 85 bis 96% hydriert.

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen funktionalisierten Nitrilkautschuke können ferner Nitrilkautschuke eingesetzt werden, die Wiederholungseinheiten enthalten, die sich von mindestens einem konjugierten Dien, mindestens einem α,β -ungesättigten Nitril und einem oder mehreren weiteren copolymerisierbaren Termonomeren ableiten. Wiederum können diese Nitrilkautschuke, d.h. die C=C Doppelbindungen aus den einpolymerisierten Dien-Monomeren sowie den weiteren einpolymerisierten Termonomeren unhydriert oder teilhydriert sein. Im Fall der Teilhydrierung sind die C=C Doppelbindungen aus den einpolymerisierten Dien-Monomeren sowie einem oder mehreren weiteren copolymerisierbaren Termonomeren bevorzugt zu mindestens 50% bis zu maximal 99 %, besonders bevorzugt 75 – 98,5 %, ganz besonders bevorzugt 80 – 98 % und insbesondere 85 - 96% hydriert.

Das **konjugierte Dien** kann von jeder Natur sein. Bevorzugt werden (C_4 - C_6) konjugierte Diene eingesetzt. Besonders bevorzugt sind 1,3-Butadien, Isopren, 2,3-Dimethylbutadien, Piperylen oder Gemische daraus. Insbesondere bevorzugt sind 1,3-Butadien und Isopren oder Gemische daraus. Ganz besonders bevorzugt ist 1,3-Butadien.

Als **α,β -ungesättigtes Nitril** kann jedes bekannte α,β -ungesättigte Nitril eingesetzt werden, bevorzugt sind (C_3 - C_5)- α,β -ungesättigte Nitrile wie Acrylnitril, Methacrylnitril, Ethacrylnitril oder Mischungen davon. Besonders bevorzugt ist Acrylnitril.

Als weitere copolymerisierbare Termonomere können beispielsweise **aromatische Vinylmonomere**, bevorzugt Styrol, α -Methylstyrol und Vinylpyridin, **fluorhaltige Vinylmonomere**, bevorzugt Fluorethylvinylether, Fluorpropylvinylether, o-Fluormethylstyrol, Vinylpentafluorbenzoat, Difluoroethylen und Tetrafluoroethylen, oder auch **copolymerisierbare Antiaging Monomere**, bevorzugt N-(4-anilinophenyl) acrylamid, N-(4-anilinophenyl)methacrylamid, N-(4-anilinophenyl) cinnamide, N-(4-anilinophenyl) crotonamid, N-phenyl-4-(3-vinyl-benzyl oxy)anilin und N-phenyl-4-(4-vinylbenzyloxy) anilin eingesetzt werden sowie **nicht-konjugierte Diene**, wie 4-Cyanocyclohexen und 4-Vinylcyclohexen, oder auch **Alkine**, wie 1- oder 2-Butin.

Als weitere copolymerisierbare Termonomere können ein oder mehrere carboxygruppenhaltige, copolymerisierbare Termonomere eingesetzt werden, beispielsweise α,β -ungesättigte Monocarbonsäuren, deren Ester, α,β -ungesättigte Dicarbonsäuren, deren Mono- oder -Diester oder deren entsprechenden Anhydride oder Amide.

Als **α,β -ungesättigte Monocarbonsäuren** können bevorzugt Acrylsäure und Methacrylsäure eingesetzt werden. Einsetzbar sind auch **Ester der α,β -ungesättigten Monocarbonsäuren**,

bevorzugt deren Alkylester, Alkoxyalkyl- oder Hydroxyalkylester.

Bevorzugt sind **C₁-C₁₈ Alkylester der α,β -ungesättigten Monocarbonsäuren**, besonders bevorzugt C₁-C₁₈ Alkylester der Acryl- und Methacrylsäure, insbesondere bevorzugt
5 Methyl(meth)acrylat, Ethyl(meth)acrylat, Propyl(meth)acrylat, n-Butyl(meth)acrylat, t-Butyl(meth)acrylat, Hexyl(meth)acrylat, 2-Ethyhexyl(meth)acrylat, Octyl(meth)acrylat, n-Dodecyl(meth)acrylat, 2-Propylheptylacrylat und Lauryl(meth)acrylat. Insbesondere wird n-Butylacrylat eingesetzt.

10 Bevorzugt sind auch **C₂-C₁₂-Alkoxyalkylester der α,β -ungesättigten Monocarbonsäuren**, besonders bevorzugt C₂-C₁₂-Alkoxyalkylester der Acrylsäure oder der Methacrylsäure, insbesondere Methoxymethyl(meth)acrylat, Methoxyethyl(meth)acrylat, Ethoxyethyl(meth)acrylat und Ethoxymethyl(meth)acrylat. Insbesondere wird Methoxyethylacrylat eingesetzt.

15 Bevorzugt sind auch **C₁-C₁₂-Hydroxyalkylester der α,β -ungesättigten Monocarbonsäuren**, besonders bevorzugt C₁-C₁₂-Hydroxyalkylester der Acryl- oder Methacrylsäure, insbesondere 2-Hydroxyethyl(meth)acrylat, 3-Hydroxypropyl-(meth)acrylat und Hydroxy(butyl(meth)acrylat.

Als sonstige Ester der α,β -ungesättigten Monocarbonsäuren werden ferner beispielsweise
20 Polyethylenglykol(meth)acrylat, Polypropylenglykol(meth)acrylat, Glycidyl(meth)acrylat, Epoxy(meth)acrylat, N-(2-Hydroxyethyl)acrylamide, N-(2-Hydroxymethyl)acrylamide und Urethan(meth)acrylat eingesetzt.

Einsetzbar sind auch Mischungen von Alkylestern, wie z.B. den vorgenannten, mit
25 Alkoxyalkylestern, z.B. in Form der vorgenannten.

Einsetzbar sind auch **Cyanoalkylacrylate und Cyanoalkylmethacrylate**, in denen die Zahl der C-Atome in der Cyanoalkylgruppe 2-12 beträgt, vorzugsweise α -Cyanoethylacrylat, β -Cyanoethylacrylat und Cyanobutylmethacrylat.

30 Einsetzbar sind auch **Fluor-substituierte Benzylgruppenhaltige Acrylate oder Methacrylate**, vorzugsweise Fluorobenzylacrylat, und Fluorobenzylmethacrylat. Einsetzbar sind auch **Fluoroalkylgruppen haltige Acrylate und -Methacrylate**, vorzugsweise Trifluoroethylacrylat und Tetrafluoropropylmethacrylat. Einsetzbar sind auch **Aminogruppenhaltige α,β -ungesättigte Carbonsäureester** wie Dimethylaminomethylacrylat und Diethylaminoethylacrylat.
35

Als copolymerisierbare Monomere können ferner **α,β -ungesättigte Dicarbonsäuren**, bevorzugt

Maleinsäure, Fumarsäure, Crotonsäure, Itaconsäure, Citraconsäure und Mesaconsäure, eingesetzt werden.

Eingesetzt werden können ferner **α,β -ungesättigte Dicarbonsäureanhydride**, bevorzugt
5 Maleinsäureanhydrid, Itaconsäureanhydrid, Citraconsäureanhydrid und Mesaconsäureanhydrid.

Eingesetzt werden können ferner **Mono- oder Diester von α,β -ungesättigten Dicarbonsäuren**.
Bei diesen α,β -ungesättigten Dicarbonsäuremono- oder diestern kann es sich z.B. um **Alkyl-**,
bevorzugt C₁-C₁₀-Alkyl, insbesondere Ethyl-, n-Propyl-, iso-Propyl-, n-Butyl-, tert.-Butyl-, n-Pentyl-
10 oder n-Hexyl-, **Alkoxyalkyl-**, bevorzugt C₂-C₁₂ Alkoxyalkyl-, besonders bevorzugt C₃-C₈-
Alkoxyalkyl, **Hydroxyalkyl-**, bevorzugt C₁-C₁₂ Hydroxyalkyl-, besonders bevorzugt C₂-C₈-
Hydroxyalkyl, **Cycloalkyl-**, bevorzugt C₅-C₁₂-Cycloalkyl-, besonders bevorzugt C₆-C₁₂-
Cycloalkyl, **Alkylcycloalkyl-**, bevorzugt C₆-C₁₂-Alkylcycloalkyl-, besonders bevorzugt C₇-C₁₀-
Alkylcycloalkyl, oder **Aryl-**, bevorzugt C₆-C₁₄-Aryl-Mono- oder -Diester handeln, wobei es sich
15 im Fall der Diester jeweils auch um gleiche oder gemischte Ester handeln kann.

Beispiele von **α,β -ungesättigten Dicarbonsäuremonoestern** umfassen

- Maleinsäuremonoalkylester, bevorzugt Monomethylmaleat, Monoethylmaleat, Monopropylmaleat und Mono-n-butylmaleat;
- Maleinsäuremonocycloalkylester, bevorzugt Monocyclopentylmaleat, Monocyclohexylmaleat und Monocycloheptylmaleat;
- Maleinsäuremonoalkylcycloalkylester, bevorzugt Monomethylcyclopentylmaleat und Monoethylcyclohexylmaleat;
- Maleinsäuremonoarylester, bevorzugt Monophenylmaleat;
- Maleinsäuremonobenzylester, bevorzugt Monobenzylmaleat;
- 25 • Fumarsäuremonoalkylester, bevorzugt Monomethylfumarat, Monoethylfumarat, Monopropylfumarat und Mono-n-butyl fumarat;
- Fumarsäuremonocycloalkylester, bevorzugt Monocyclopentylfumarat, Monocyclohexylfumarat und Monocycloheptylfumarat;
- Fumarsäuremonoalkylcycloalkylester, bevorzugt Monomethylcyclopentylfumarat und Monoethylcyclohexylfumarat;
- 30 • Fumarsäuremonoarylester, bevorzugt Monophenylfumarat;
- Fumarsäuremonobenzylester, bevorzugt Monobenzylfumarat;
- Citraconsäuremonoalkylester, bevorzugt Monomethylcitraconat, Monoethylcitraconat, Monopropylcitraconat und Mono-n-butyl citraconat;
- 35 • Citraconsäuremonocycloalkylester, bevorzugt Monocyclopentylcitraconat, Monocyclohexylcitraconat und Monocycloheptylcitraconat;

- Citraconsäuremonoalkylcycloalkylester, bevorzugt Monomethylcyclopentylcitraconat und Monoethylcyclohexylcitraconat;
- Citraconsäuremonoarylester, bevorzugt Monophenylcitraconat;
- Citraconsäuremonobenzylester, bevorzugt Monobenzylcitraconat;
- 5 • Itaconsäuremonoalkylester, bevorzugt Monomethylitaconat, Monoethylitaconat, Monopropylitaconat und Mono-n-butylitaconat;
- Itaconsäuremonocycloalkylester, bevorzugt Monocyclopentylitaconat, Monocyclohexylitaconat und Monocycloheptylitaconat;
- Itaconsäuremonoalkylcycloalkylester, bevorzugt Monomethylcyclopentylitaconat und
10 Monoethylcyclohexylitaconat;
- Itaconsäuremonoarylester, bevorzugt Monophenylitaconat;
- Itaconsäuremonobenzylester, bevorzugt Monobenzylitaconat.
- Mesaconsäuremonoalkylester, bevorzugt Mesaconsäuremonoethylester;

15 Als α,β -ungesättigte Dicarbonsäurediester können die analogen Diester basierend auf den zuvor genannten Monoestergruppen eingesetzt werden, wobei es sich bei den Estergruppen auch um chemisch verschiedene handeln kann.

Die Anteile an Wiederholungseinheiten im Nitrilkautschuk, die auf das konjugierte Dien und α,β -ungesättigte Nitril zurückgehen, können in weiten Bereichen schwanken. Der Anteil des oder der
20 Summe der konjugierten Diene liegt üblicherweise im Bereich von 40 bis 90 Gew.-%, bevorzugt im Bereich von 50 bis 85 Gew. %, bezogen auf das Gesamtpolymer. Der Anteil des oder der Summe der α,β -ungesättigten Nitrile liegt üblicherweise bei 10 bis 60 Gew.-%, bevorzugt bei 15 bis 50 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtpolymer. Die Anteile der Monomere summieren sich
25 jeweils zu 100 Gew.-% auf. Die zusätzlichen Termonomere können je nach Art des/der Termonomere in Mengen von 0 bis 40 Gew.%, bezogen auf das Gesamtpolymer, vorliegen. In diesem Fall werden entsprechende Anteile des oder der konjugierten Diene und/oder des oder der α,β -ungesättigten Nitrile durch die Anteile der zusätzlichen Monomere ersetzt, wobei sich die Anteile aller Monomere jeweils zu 100 Gew.-% aufsummieren.

30

Die erfindungsgemäß eingesetzten unhydrierten oder teilhydrierten Nitrilkautschuke besitzen eine Mooney-Viskosität (ML 1+4 bei 100°C) im Bereich von 10 bis 120 Mooneyeinheiten, bevorzugt von 20 bis 100 Mooneyeinheiten. Die Bestimmung der Mooney-Viskosität erfolgt gemäß ASTM Norm D 1646.

35

Werden erfindungsgemäß unhydrierten oder teilhydrierten Nitrilkautschuke mit einer Mooney-Viskosität (ML 1+4 bei 100°C) im Bereich von 30 bis 70, bevorzugt von 30 bis 50 eingesetzt, so entspricht dies einem Gewichtsmittel des Molekulargewicht Mw im Bereich von 150.000 - 500.000, bevorzugt im Bereich von 170.000 – 400.000, und die Polydispersität PDI = Mw/Mn, wobei Mw das Gewichtsmittel und Mn das Zahlenmittel des Molekulargewichts darstellt, liegt typischerweise im Bereich von 2,0 – 6,0, bevorzugt im Bereich von 2,0 - 4,0.

Derartige teilhydrierte Nitrilkautschuke sind dem Fachmann hinreichend bekannt und entweder käuflich erhältlich, z.B. unter der Marke Therban® der Lanxess Deutschland GmbH oder aber nach dem Fachmann geläufigen Methoden herstellbar.

Die Herstellung von teilhydrierten Nitrilkautschuken erfolgt üblicherweise durch Emulsionspolymerisation gefolgt von einer Hydrierung und ist dem Fachmann geläufig und aus einer Vielzahl von Literaturstellen und Patenten bekannt.

Die Hydrierung kann z.B. unter Einsatz homogener oder heterogener Hydrierkatalysatoren durchgeführt werden. Die eingesetzten Katalysatoren basieren üblicherweise auf Rhodium, Ruthenium oder Titan, es können aber auch Platin, Iridium, Palladium, Rhenium, Ruthenium, Osmium, Kobalt oder Kupfer entweder als Metall, oder aber bevorzugt in Form von Metallverbindungen eingesetzt werden (siehe z.B. US-A-3,700,637, DE-A-25 39 132, EP-A- 0 134 023, DE-OS- 35 41 689, DE-OS- 35 40 918, EP-A-0 298 386, DE-OS- 35 29 252, DE-OS- 34 33 392, US-A-4,464,515 und US-A-4,503,196).

Geeignete Katalysatoren und Lösungsmittel für eine Hydrierung in homogener Phase werden im Folgenden beschrieben und sind auch aus DE-A-25 39 132 und der EP-A-0 471 250 bekannt

Die selektive Hydrierung kann beispielsweise in Gegenwart eines Rhodium- oder Rutheniumhaltigen Katalysators erreicht werden. Einsetzbar ist beispielsweise ein Katalysator der allgemeinen Formel



worin M Ruthenium oder Rhodium ist, R¹ gleich oder verschieden sind und eine C₁-C₈ Alkylgruppe, eine C₄-C₈ Cycloalkylgruppe, eine C₆-C₁₅ Aryl-Gruppe oder eine C₇-C₁₅ Aralkylgruppe darstellen. B ist Phosphor, Arsen, Schwefel oder eine Sulfoxid-Gruppe S=O, X ist Wasserstoff oder ein Anion, vorzugsweise Halogen und besonders bevorzugt Chlor oder Brom, l ist 2,3 oder 4, m ist 2 oder 3 und n ist 1,2 oder 3, bevorzugt 1 oder 3. Bevorzugte Katalysatoren sind Tris(triphenylphosphin)-rhodium(I)-chlorid, Tris(triphenylphosphin)-rhodium(III)-chlorid und

Tris(dimethylsulfoxid)-rhodium(III)-chlorid sowie Tetrakis(triphenylphosphin)-rhodium-hydrid der Formel $(C_6H_5)_3P)_4RhH$ und die entsprechenden Verbindungen, in denen das Triphenylphosphin ganz oder teilweise durch Tricyclohexylphosphin ersetzt wurde. Der Katalysator kann in kleinen Mengen benutzt werden. Eine Menge im Bereich von 0,01-1 Gew.%, bevorzugt im Bereich von 0,03-0,5 Gew.% und besonders bevorzugt im Bereich von 0,1-0,3 Gew.% bezogen auf das Gewicht des Polymers sind geeignet.

Üblicherweise ist es sinnvoll, den Katalysator zusammen mit einem Co-Katalysator zu verwenden, der ein Ligand der Formel R^1_mB ist, wobei R^1 , m und B die zuvor für den Katalysator genannten Bedeutungen besitzen. Bevorzugt ist m gleich 3, B gleich Phosphor und die Reste R^1 können gleich oder verschieden sein. Bevorzugt handelt es sich um Co-Katalysatoren mit Trialkyl, Tricycloalkyl, Triaryl, Triaralkyl, Diaryl-monoalkyl, Diaryl-monocycloalkyl, Dialkyl-monoaryl, Dialkyl-monocycloalkyl, Dicycloalkyl-monoaryl oder Dicycloalkyl-monoaryl-Resten.

Beispiele von Co-Katalysatoren finden sich beispielsweise in US-A-4,631,315. Bevorzugter Co-Katalysator ist Triphenylphosphin. Der Co-Katalysator wird bevorzugt in Mengen in einem Bereich von 0,3-5 Gew.%, bevorzugt im Bereich von 0,5-4 Gew.% eingesetzt, bezogen auf das Gewicht des zu hydrierenden Nitrilkautschuks. Bevorzugt liegt ferner das Gewichtsverhältnis des Rhodium-haltigen Katalysators zum Co-Katalysator im Bereich von 1:3 bis 1:55, besonders bevorzugt im Bereich von 1:5 bis 1:45, bezogen auf 100 Gewichtsteile des zu hydrierenden Nitrilkautschuks werden geeigneterweise 0,1 bis 33 Gewichtsteile des Co-Katalysators, bevorzugt 0,5 bis 20 und ganz besonders bevorzugt 1 bis 5 Gewichtsteile, insbesondere mehr als 2 aber weniger als 5 Gewichtsteile Co-Katalysator bezogen auf 100 Gewichtsteile des zu hydrierenden Nitrilkautschuks eingesetzt.

Die praktische Durchführung dieser Hydrierung ist dem Fachmann aus US-A-6,683,136 hinlänglich bekannt. Sie erfolgt üblicherweise, indem man den zu hydrierenden Nitrilkautschuk in einem Lösungsmittel wie Toluol oder Monochlorbenzol bei einer Temperatur im Bereich von 100 bis 150 °C und einem Druck im Bereich von 50 bis 150 bar für 2 bis 10 h mit Wasserstoff beaufschlagt.

Mit dem erfindungsgemäßen Verfahren werden funktionalisierte Nitrilkautschuke mit verringertem Molekulargewicht erhalten, die bisher über keines der bekannten Verfahren erhältlich waren.

Gegenstand der Erfindung sind daher ferner Nitrilkautschuke enthaltend Wiederholungseinheiten, die sich von mindestens einem konjugierten Dien und mindestens einem α,β -ungesättigten Nitril ableiten, sowie entweder Endgruppen X oder Endgruppen Y und Z, wobei

X **OR¹**, worin R¹ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,

5 **O-(CH₂-CH₂-O)_n-R²**, worin R² für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und n = 1 bis 20 ist,

O-(CH₂-CH(CH₃)-O)_n-R³, worin R³ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und n = 1 bis 20 ist,

10 **O-C(=O)-R⁴**, worin R⁴ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,

C₆-C₁₈ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR⁵ substituiert ist, worin R⁵ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder

NH-C(=O)-OR⁶, worin R⁶ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, bedeutet, und

15 Y und Z gleich oder verschieden sind und

OR⁷, worin R⁷ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,

O-(CH₂-CH₂-O)_n-R⁸, worin R⁸ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und n = 1 bis 20 ist,

20 **O-(CH₂-CH(CH₃)-O)_n-R⁹**, worin R⁹ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und n = 1 bis 20 ist,

O-C(=O)-R¹⁰, worin R¹⁰ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,

C₆-C₁₈ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR¹¹ substituiert ist, worin R¹¹ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder

25 **NH-C(=O)-OR¹²**, worin R¹² für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, bedeuten.

Für die bevorzugten Bedeutungen von X, Y und Z sowie der darin enthaltenen Reste gelten die gleichen Definitionen wie für die bevorzugten Bedeutungen von X, Y und Z und der darin
30 enthaltenen Reste in den allgemeinen Formel (I) und (II).

Bezüglich der in diesen erfindungsgemäßen Nitrilkautschuken enthaltenen Wiederholungseinheiten der Monomere sowie der optionalen teilweisen Hydrierung der C=C Doppelbindungen in der Polymerhauptkette gilt das für die Ausgangs-Nitrilkautschuke gesagte entsprechend.

35

Die erfindungsgemäßen funktionalisierten Nitrilkautschuke besitzen eine Mooney-Viskosität (ML 1+4 bei 100°C) im Bereich von 5 - 30, bevorzugt im Bereich von 5 - 20. Das Gewichtsmittel des

Molekulargewicht M_w liegt üblicherweise im Bereich von 10.000-160.000, bevorzugt im Bereich von 10.000-130.000 und besonders bevorzugt 10.000 -125.000. Die erhaltenen Nitrilkautschuke besitzen ferner eine Polydispersität $PDI = M_w/M_n$, wobei M_n das Zahlenmittel des Molekulargewichts und M_w das Gewichtsmittel des Molekulargewichts darstellt, im Bereich 1,4 - 4,0 bevorzugt im Bereich von 1,5 - 3,0.

Sofern gewünscht, können die erfindungsgemäßen funktionalisierten Nitrilkautschuke enthaltend entweder Endgruppen X oder Endgruppen Y und Z wie oben definiert, einer weiteren Hydrierung unterzogen werden.

10

Gegenstand der Erfindung sind somit auch **vollständig hydrierte Nitrilkautschuke** die Wiederholungseinheiten, die sich von mindestens einem konjugierten Dien und mindestens einem α,β -ungesättigten Nitril ableiten, sowie Endgruppen X, Y oder Z enthalten. Für die Definition der Endgruppen X, Y und Z gilt das bereits für die erfindungsgemäßen optional teilhydrierten Nitrilkautschuke.

15

Gegenstand der Erfindung sind ferner vulkanisierbare Mischungen enthaltend

(i) mindestens einen funktionalisierten Nitrilkautschuk, der optional teilweise oder ganz hydriert sein kann, enthaltend entweder Endgruppen X oder Endgruppen Y und Z worin

20

X OR^1 , worin R^1 für H, C_1-C_{18} Alkyl, C_7-C_{24} Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, $O-(CH_2-CH_2-O)_n-R^2$, worin R^2 für H, C_1-C_{18} Alkyl, C_7-C_{24} Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,

$O-(CH_2-CH(CH_3)-O)_n-R^3$, worin R^3 für H, C_1-C_{18} Alkyl, C_7-C_{24} Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,

25

$O-C(=O)-R^4$, worin R^4 für H, C_1-C_{18} Alkyl, C_7-C_{24} Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,

C_6-C_{18} Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR^5 substituiert ist, worin R^5 für H, C_1-C_{18} Alkyl, C_7-C_{24} Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder

$NH-C(=O)-OR^6$, worin R^6 für H, C_1-C_{18} Alkyl, C_7-C_{24} Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, bedeutet, und

30

Y und **Z** gleich oder verschieden sind und

OR^7 , worin R^7 für H, C_1-C_{18} Alkyl, C_7-C_{24} Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,

$O-(CH_2-CH_2-O)_n-R^8$, worin R^8 für H, C_1-C_{18} Alkyl, C_7-C_{24} Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,

35

$O-(CH_2-CH(CH_3)-O)_n-R^9$, worin R^9 für H, C_1-C_{18} Alkyl, C_7-C_{24} Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,

O-C(=O)-R¹⁰, worin R¹⁰ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,

C₆-C₁₈ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR¹¹ substituiert ist, worin R¹¹ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder

5 **NH-C(=O)-OR¹²**, worin R¹² für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, bedeuten, und

(ii) mindestens einen Vernetzer oder Vernetzungssystem.

10 Für die bevorzugten Bedeutungen von X, Y und Z sowie der darin enthaltenen Reste gelten auch hier die gleichen Definitionen wie für die bevorzugten Bedeutungen von X, Y und Z und der darin enthaltenen Reste in den allgemeinen Formel (I) und (II).

Zusätzlich können die vulkanisierbaren Mischungen noch ein oder mehrere weitere übliche Additive enthalten.

15

Die Herstellung dieser vulkanisierbaren Mischungen erfolgt üblicherweise durch Mischen des funktionalisierten Nitrilkautschuks (i), der optional auch teilweise oder ganz hydriert sein kann und mindestens einem Vernetzungssystem (ii) und gegebenenfalls ein oder mehreren weiteren Additiven.

20

Als **Vernetzer** kommen beispielsweise peroxidische Vernetzer in Frage wie Bis(2,4-dichlorbenzyl)peroxid, Dibenzoylperoxid, Bis(4-chlorbenzoyl)peroxid, 1,1-Bis-(t-butylperoxy)-3,3,5-trimethylcyclohexan, tert-Butylperbenzoat, 2,2 Bis(t-butylperoxy) buten, 4,4-di-tert-Butylperoxynonylvalerat, Dicumylperoxid, 2,5-Dimethyl-2,5-di(t-butylperoxy)-hexan, tert-Butylcumylperoxid, 1,3-Bis(t-butylperoxy isopropyl)-benzol, Di-t-butylperoxid und 2,5-Dimethyl-2,5-di(t-butylperoxy)-hexyn-3.

25

Es kann vorteilhaft sein, neben diesen peroxidischen Vernetzern noch weitere Zusätze zu verwenden, mit deren Hilfe die Vernetzungsausbeute erhöht werden kann: Hierfür sind 30 beispielsweise Triallylisocyanurat, Triallylcyanurat, Trimethylolpropan-tri(meth)acrylat, Triallyltrimellithat, Ethylenglycoldimethacrylat, Butandioldimethacrylat, Trimethylolpropan-trimethacrylat, Zinkacrylat, Zinkdiacrylat, Zinkmethacrylat, Zinkdimethacrylat, 1,2-Polybutadien oder N,N'-m-phenylen-dimaleinimid geeignet.

35

Die Gesamtmenge des oder der Vernetzer liegt üblicherweise im Bereich von 1 bis 20 phr, bevorzugt im Bereich von 1,5 bis 15 phr und besonders bevorzugt im Bereich von 2 bis 10 phr, bezogen auf den optional hydrierten Nitrilkautschuk.

Als Vernetzer können auch Schwefel in elementarer löslicher oder unlöslicher Form oder Schwefelspender eingesetzt werden.

Als Schwefelspender kommen beispielsweise Dimorpholydisulfid (DTDM), 2-Morpholino-
5 dithiobenzothiazol (MBSS), Caprolactamdisulfid, Dipentamethylthiuramtetrasulfid (DPTT),
und Tetramethylthiuramdisulfid (TMTD) in Frage.

Auch bei der Schwefelvulkanisation der erfindungsgemäßen Nitrilkautschuke ist es möglich, noch
weitere Zusätze zu verwenden, mit deren Hilfe die Vernetzungsausbeute erhöht werden kann.
10 Grundsätzlich kann die Vernetzung aber auch mit Schwefel oder Schwefelspendern allein erfolgen.

Als Zusätze, mit deren Hilfe die Vernetzungsausbeute erhöht werden kann, eignen sich z.B.
Dithiocarbamate, Thiurame, Thiazole, Sulfenamide, Xanthogenate, Guanidinderivate,
Dithiophosphate, Caprolactame und Thioharnstoffderivate.

15

Als Dithiocarbamate können beispielsweise eingesetzt werden: Ammoniumdimethyl-
dithiocarbamat, Natriumdiethyldithiocarbamat (SDEC), Natriumdibutyl-dithiocarbamat (SDBC),
Zinkdimethyldithiocarbamat (ZDMC), Zinkdiethyldithiocarbamat (ZDEC), Zinkdibutyldithio-
carbamat (ZDBC), Zinkethylphenyldithiocarbamat (ZEPC), Zinkdibenzylthiocarbamat (ZBEC),
20 Zinkpentamethylendithiocarbamat (Z5MC), Tellurdiethyldithio-carbamat, Nickeldibutyldithio-
carbamat, Nickeldimethyldithiocarbamat und Zinkdiisononyldithio-carbamat.

Als Thiurame können zum Beispiel eingesetzt werden: Tetramethylthiuramdisulfid (TMTD),
Tetramethylthiurammonosulfid (TMTM), Dimethyldiphenylthiuramdisulfid, Tetrabenzylthiuram-
disulfid, Dipentamethylthiuramtetrasulfid und Tetraethylthiuramdisulfid (TETD),
25

Als Thiazole können zum Beispiel eingesetzt werden: 2-Mercaptobenzothiazol (MBT), Dibenz-
thiazylsulfid (MBTS), Zinkmercaptobenzothiazol (ZMBT) und Kupfer-2-mercaptobenzo-thiazol.

Als Sulfenamidderivate können zum Beispiel eingesetzt werden: N-Cyclohexyl-2-
benzothiazylsulfenamid (CBS), N-tert.-Butyl-2-benzthiazylsulfenamid (TBBS), N,N'-Dicyclo-
hexyl-2-benzthiazylsulfenamid (DCBS), 2-Morpholinothiobenzthiazol (MBS), N-Oxydiethylen-
thiocarbamyl-N-tert.butylsulfenamid und Oxydiethylthiocarbamyl-N-oxyethylensulfenamid.

Als Xanthogenate können zum Beispiel eingesetzt werden: Natriumdibutylxanthogenat,
Zinkisopropylidibutylxanthogenat und Zinkdibutylxanthogenat.

Als Guanidinderivate können zum Beispiel eingesetzt werden: Diphenylguanidin (DPG), Di-o-tolylguanidin (DOTG) und o-Tolylbiguanid (OTBG).

Als Dithiophosphate können beispielsweise eingesetzt werden: Zinkdi(C₂-C₁₆)alkyldithiophosphate
5 Kupferdi(C₂-C₁₆)alkyldithiophosphate und Dithiophosphorylpolysulfid.

Als Caprolactam kann beispielsweise Dithio-bis-caprolactam eingesetzt werden.

Als Thioharnstoffderivate können beispielsweise N,N'-Diphenylthioharnstoff (DPTU),
10 Diethylthioharnstoff (DETU) und Ethylthioharnstoff (ETU) eingesetzt werden.

Eine Vernetzung ist auch mit Vernetzern möglich, die mindestens zwei Isocyanatgruppen
aufweisen – entweder in Form mindestens zwei freier Isocyanatgruppen (-NCO) oder aber in Form
geschützter Isocyanatgruppen, aus denen unter den Vernetzungsbedingungen in-situ die -NCO
15 Gruppen freigesetzt werden.

Ebenso als Zusätze geeignet sind beispielsweise: Zinkdiamindiisocyanat, Hexamethylentetramin,
1,3-Bis(citraconimidomethyl)benzol sowie zyklische Disulfane.

20 Die genannten Zusätze als auch die Vernetzungsmittel können sowohl einzeln als auch in
Mischungen eingesetzt werden. Bevorzugt werden folgende Substanzen für die Vernetzung der
Nitrilkautschuke eingesetzt: Schwefel, 2-Mercaptobenzthiazol, Tetramethylthiuramdisulfid,
Tetramethylthiurammonosulfid, Zinkdibenzylthiocarbamat, Dipentamethylthiuramtetrasulfid,
Zinkdialkyldithiophosphat, Dimorpholydisulfid, Tellurdiethylthiocarbamat, Nickeldibutyl-
25 dithiocarbamat, Zinkdibutylthiocarbamat, Zinkdimethylthiocarbamat und Dithio-bis-
caprolactam.

Die Vernetzungsmittel und zuvor genannten Zusätze können jeweils in Mengen von ca. 0,05 bis 10
phr, vorzugsweise 0,1 bis 8 phr, insbesondere 0,5 bis 5 phr (Einzeldosierung, jeweils bezogen auf
30 die Wirksubstanz) bezogen auf den optional hydrierten Nitrilkautschuk eingesetzt werden.

Bei der erfindungsgemäßen Schwefelvernetzung ist es gegebenenfalls auch sinnvoll, zusätzlich zu
den Vernetzungsmitteln und oben genannten Zusätzen auch weitere anorganische bzw. organische
Substanzen mit zu verwenden, beispielsweise: Zinkoxid, Zinkcarbonat, Bleioxid, Magnesiumoxid,
35 Calciumoxid, gesättigte oder ungesättigte organische Fettsäuren und deren Zinksalze,
Polyalkohole, Aminoalkohole, wie zum Beispiel Triethanolamin sowie Amine wie zum Beispiel
Dibutylamin, Dicyclohexylamin, Cyclohexylethylamin und Polyetheramine.

Sofern es sich bei den erfindungsgemäßen funktionalisierten, optional teilweise oder ganz hydrierten Nitrilkautschuken um solche handeln, die Wiederholungseinheiten eines oder mehrerer carboxygruppenhaltiger Termonomere beinhalten, so kann ein Vernetzung auch über den Einsatz eines Polyamin-Vernetzers erfolgen, bevorzugt in Gegenwart eines Vernetzungsbeschleunigers.

5 Der Polyamin-Vernetzer ist nicht eingeschränkt, solange es sich (1) um eine Verbindung handelt, die entweder zwei oder mehr Amino-Gruppen enthält (ggf. auch in Salz-Form) oder (2) um eine Spezies, die während der Vernetzungsreaktion in-situ eine Verbindung ausbildet, die zwei oder mehr Amino-Gruppen ausbildet. Bevorzugt wird eine aliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffverbindung eingesetzt bei der mindestens zwei Wasserstoffatome entweder

10 durch Aminogruppen ersetzt sind oder aber durch Hydrazid-Strukturen (letzteres eine Struktur „-C(=O)NHNH₂“)

Beispiele für derartige Polyamin-Vernetzer (ii) sind:

- Aliphatische Polyamine, bevorzugt Hexamethyldiamin, Hexamethyldiamincarbonat, Tetramethylenpentamin, Hexamethyldiaminzimtaldehyd-Addukt oder Hexamethyldiamindibenzoat;
 - Aromatische Polyamine, bevorzugt 2,2-Bis(4-(4-aminophenoxy)phenyl)propan, 4,4'-Methyldianilin, m-Phenylendiamin, p-Phenylendiamin oder 4,4'-Methylen-bis(o-chloroanilin);
 - Verbindungen mit mindestens zwei Hydrazid-Strukturen, bevorzugt Isophthalsäure dihydrazid, Adipinsäuredihydrazid oder Sebacinsäuredihydrazid.
- 15
- 20

Besonders bevorzugt sind Hexamethyldiamin und Hexamethyldiamincarbonat.

Die Menge des Polyamin-Vernetzers in der vulkanisierbaren Mischung liegt üblicher Weise im Bereich von 0,2 bis 20 Gew.-Teile, bevorzugt im Bereich von 1 bis 15 Gew.-Teile und besonders bevorzugt im Bereich von 1,5 bis 10 Gew.-Teile bezogen auf 100 Gew.-Teile des optional hydrierten Nitrilkautschuks.

25

Als Vernetzungsbeschleuniger kann in Kombination mit dem Polyamin-Vernetzer jeder dem Fachmann bekannte eingesetzt werden, bevorzugt ein basischer Vernetzungsbeschleuniger. Einsetzbar sind z.B. Tetramethylguanidin, Tetraethylguanidin, Diphenylguanidin, Di-o-tolylguanidin (DOTG), o-Tolylbiguanidin und Di-o-tolylguanidin-Salz der Dicarboethoxycarbonylsäure. Einsetzbar sind ferner Aldehydamin-Vernetzungsbeschleuniger wie z.B. n-Butylaldehydanilin. Besonders bevorzugt wird als Vernetzungsbeschleuniger mindestens eine bi- oder polycyclische aminische Base. Diese sind dem Fachmann bekannt. Insbesondere geeignet sind 1,8-diazabicyclo[5.4.0]undec-7-en (DBU), 1,5-diazabicyclo[4.3.0]-5-nonen (DBN), 1,4-

30

35

diazabicyclo[2.2.2]octan (DABCO), 1,5,7-triazabicyclo[4.4.0]dec-5-en (TBD), 7-methyl-1,5,7-triazabicyclo[4.4.0]dec-5-en (MTBD).

Die Menge des Vernetzungsbeschleunigers liegt in diesem Fall üblicher Weise in einem Bereich von 0,5 bis 10 Gew.-Teile, bevorzugt 1 bis 7,5 Gew.-Teile, insbesondere 2 bis 5 Gew.-Teile, bezogen auf 100 Gew.-Teile des optional hydrierten Nitrilkautschuks.

Die vulkanisierbare Mischung basierend auf dem erfindungsgemäßen optional hydrierten Nitrilkautschuk kann prinzipiell auch Anvulkanisationsverzögerer enthalten, die sich bei einer Vulkanisation mit Schwefel oder mit Peroxiden unterscheiden.

Bei einer Vulkanisation mit Schwefel werden eingesetzt: Cyclohexylthiophthalimid (CTP), N,N'-Dinitrosopentamethylenetetramin (DNPT), Phthal-säureanhydrid (PTA) und Diphenylnitrosamin. Bevorzugt ist Cyclohexylthiophthalimid (CTP).

Bei einer Vulkanisation mit Peroxiden werden zur Verzögerung der Anvulkanisation Verbindungen wie sie in WO-A-97/01597 und US-A-4,857,571 genannt sind, eingesetzt. Bevorzugt sind sterisch gehinderte p-Dialkylaminophenole, insbesondere Ethanox 703 (Sartomer)

Neben der Zugabe des oder der Vernetzer kann der erfindungsgemäße optional hydrierten Nitrilkautschuk auch mit weiteren üblichen Kautschukadditiven gemischt werden.

Diese schließen beispielsweise die typischen und dem Fachmann gut bekannten Substanzen wie Füllstoffe, Füllstoffaktivatoren, Anvulkanisationsverzögerer, Ozonschutzmittel, Alterungsschutzmittel, Antioxidationsmittel, Verarbeitungshilfsmittel, Extenderöle, Weichmacher, Verstärkungsmaterialien und Formtrennmittel ein.

Als **Füllstoffe** können beispielsweise Ruß, Kieselsäure, Bariumsulfat, Titandioxid, Zinkoxid, Calciumoxid, Calciumcarbonat, Magnesiumoxid, Aluminiumoxid, Eisenoxid, Aluminiumhydroxid, Magnesiumhydroxid, Aluminiumsilikate, Diatomeenerde, Talkum, Kaoline, Bentonite, Kohlenstoff Nanotubes, Teflon (letzteres bevorzugt in Pulverform), oder Silikate eingesetzt werden.

Als **Füllstoffaktivatoren** kommen insbesondere organische Silane, wie beispielsweise Vinyltrimethoxysilan, Vinyl dimethoxymethylsilan, Vinyltriethoxysilan, Vinyltris(2-methoxyethoxy)silan, N-Cyclohexyl-3-aminopropyltrimethoxysilan, 3-Aminopropyl-trimethoxysilan, Methyltrimethoxysilan, Methyltriethoxysilan, Dimethyldimethoxysilan, Dimethyldiethoxysilan, Trimethylethoxysilan, Isooctyltrimethoxysilan, Isooctyltriethoxysilan, Hexadecyltrimethoxysilan

oder (Octadecyl)methyldimethoxysilan in Betracht. Weitere Füllstoffaktivatoren stellen zum Beispiel grenzflächenaktive Substanzen wie Triethanolamin und Ethylenglykole mit Molekulargewichten von 74 bis 10 000 g/mol dar. Die Menge an Füllstoffaktivatoren beträgt üblicherweise 0 bis 10 phr, bezogen auf die Menge des Füllstoffs. Die Bestimmung der geeigneten Menge an Füllstoffaktivator ist dem Fachmann in Abhängigkeit von der Art und Menge des Füllstoffs geläufig.

Als **Alterungsschutzmittel** können den vulkanisierbaren Mischungen beispielsweise die folgenden zugesetzt werden: Polymerisiertes 2,2,4-Trimethyl-1,2-dihydrochinolin (TMQ), 2-Mercaptobenzimidazol (MBI), Methyl-2-Mercaptobenzimidazol (MMBI) oder Zinkmethylmercaptobenzimidazol (ZMMBI).

Alternativ können auch die folgenden, allerdings weniger bevorzugten Alterungsschutzmittel eingesetzt werden: aminische Alterungsschutzmittel z. B. in Form von Mischungen aus Diaryl-p-phenylendiaminen (DTPD), octyliertem Diphenylamin (ODPA), Phenyl- α -Naphthylamin (PAN) und/oder Phenyl- β -Naphthylamin (PBN). Vorzugsweise werden solche auf Phenylendiaminbasis eingesetzt. Beispiele für Phenylendiamine sind N-Isopropyl-N'-phenyl-p-Phenylendiamin, N-1,3-Dimethylbutyl-N'-Phenyl-p-Phenylendiamin (6PPD), N-1,4-Dimethylpentyl-N'-phenyl-p-Phenylendiamin (7PPD) und N,N'-bis-1,4-(1,4-Dimethylpentyl)-p-Phenylendiamin (7PPD).

Die Alterungsschutzmittel werden üblicherweise in Mengen von bis zu 10 Gew.Teilen, bevorzugt bis zu 5 Gew.Teilen, besonders bevorzugt 0,25 bis 3 Gew.Teilen, insbesondere 0,4 bis 1,5 Gew. Teile, bezogen auf 100 Gew.Teile der Summe aus teilhydriertem Nitrilkautschuk und vinylgruppenhaltigem Silikonkautschuk eingesetzt.

Als **Formtrennmittel** kommen beispielsweise in Betracht: Gesättigte und teilweise ungesättigte Fett- und Ölsäuren und deren Derivate (Fettsäureester, Fettsäuresalze, Fettalkohole, Fettsäureamide), die vorzugsweise als Mischungsbestandteil Verwendung finden, weiterhin auf die Formoberfläche applizierbare Produkte, wie beispielsweise Produkte auf Basis von niedermolekularen Silikonverbindungen, Produkte auf Basis von Fluorpolymeren sowie Produkte auf Basis von Phenolharzen.

Die Formtrennmittel werden üblicherweise in Mengen von ca. 0 bis 10 Gew.Teilen, bevorzugt 0,5 bis 5 Gew.Teilen, bezogen auf 100 Gew.Teile der Summe aus teilhydriertem Nitrilkautschuk und vinylgruppenhaltigem Silikonkautschuk eingesetzt.

Auch die Verstärkung mit Festigkeitsträgern (Fasern) aus Glas, nach der Lehre von US-A-4,826,721 ist möglich sowie die Verstärkung durch Corde, Gewebe, Fasern aus aliphatischen und aromatischen Polyamiden (Nylon®, Aramid®), Polyestern und Naturfaserprodukten.

5 **Gegenstand der Erfindung** ist ferner ein Verfahren zur Herstellung von Vulkanisaten auf Basis mindestens eines erfindungsgemäßen funktionalisierten Nitrilkautschuks, welches dadurch gekennzeichnet ist, dass man die zuvor beschriebene vulkanisierbare Mischung durch Erhöhung der Temperatur vernetzt, bevorzugt in einem Formgebungsverfahren, besonders bevorzugt unter Anwendung des Spritzgusses.

10 **Gegenstand der Erfindung** ist somit ebenso das Vulkanisat, bevorzugt als Formteil vorliegend, welches durch das vorgenannte Vulkanisationsverfahren erhältlich ist. Diese Vulkanisate zeichnen sich dadurch aus, dass sie über ein besonders stabiles Netzwerk verfügen, dessen Ausbildung durch die funktionellen und vulkanisationsaktiven Endgruppen im erfindungsgemäßen Nitrilkautschuk, möglich wird, da die Anzahl der freien Kettenenden im Vulkanisat reduziert wird.

15 Durch dieses Vulkanisationsverfahren können eine Vielzahl von Formteilen hergestellt werden, so z.B. eine Dichtung, eine Kappe, einen Schlauch oder eine Membran. Insbesondere können O-Ringdichtungen, Flachdichtungen, Wellendichtringe, Dichtmanschetten, Dichtkappen, Staubschutzkappen, Steckerdichtungen, Thermoisolierschläuche, Ölkühlerschläuche, Luftansaugschläuche, Servolenkschläuche oder Pumpenmembranen hergestellt werden.

20 Die durch die Metathese vor/oder nach Hydrolyse hydroxylierten und/oder aminmodifizierten Nitrilkautschuke eignen sich für die Isocyanatvernetzung, beispielsweise für die Herstellung von Verbundglasscheiben, für die Dichtungen von Doppel- oder Dreifachverglasungen sowie die Fixierung von Pulvermischungen für Festoffraketen bzw. Boostern.

25 Die funktionalisierten Nitrilkautschuke weisen eine niedrige Glasstemperatur auf. Durch Kopplung mit harten Bausteinen auf der Basis von Polyestern oder Polyamiden werden Multiblockcopolymere zugänglich, die als thermoplastische Elastomere einsetzbar sind. Diese thermoplastischen Elastomere können für die Herstellung von Dichtungen aller Art wie 30 Achsmanschetten, Dichtkappen und Schläuche eingesetzt werden.

Aufgrund ihrer niedrigen Glasstemperatur eignen sich die funktionalisierten Nitrilkautschuke auch für die Schlagzähmodifikation von spröden Thermo- und Duroplasten, insbesondere wenn die Thermo- oder Duroplasten polar sind oder geeignete funktionelle Gruppen aufweisen, die mit den 35 funktionellen Gruppen des Nitrilkautschuks in physikalische Wechselwirkung treten oder reagieren

können. Beispiele sind die Schlagzähmodifikation von Polyamiden (aromatische oder aliphatische), Polyester wie Polybutylenterephthalat (PBT) oder Polyethylenterephthalat (PET), Polycarbonat (PC), Polymethylenoxid (POM), Polyethersulfonen, Polyetherketonen, Polybenzimidazol und Polyphenylsulfid.

5

Duroplasten, die durch die funktionalisierten Nitrilkautschuke elastifiziert werden können, sind PF-Harze, Epoxidharze, Melamin/Formaldehydharze und ungesättigte Polyesterharze (UP-Harze). Die elastifizierten Duroplasten eignen sich für die Herstellung von Brems- und Kupplungsbelägen (PF-Harze), die Herstellung von Klebstoffen (Epoxydharze), Lackierungen und Anstriche (UP-Harze) sowie für die Herstellung von Formkörpern wie Bootskörpern (UP-Harze) oder Flügeln für Windräder (UP-Harze, PF-Harze).

10

Gegenstand der Erfindung sind somit auch Blockcopolymere enthaltend ein oder mehrere Blöcke basierend auf dem funktionalisierten Nitrilkautschuk.

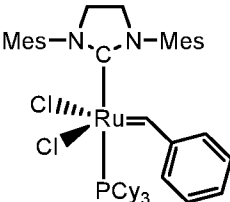
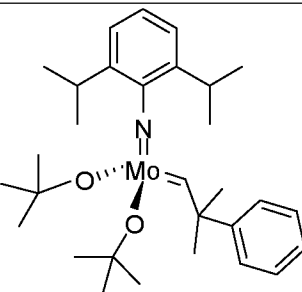
15

Beispiele:

In den nachfolgenden Beispielen werden die in **Tabelle 1** aufgeführten Metathesekatalysatoren I, II und III, die in **Tabelle 2** genannten Nitrilkautschuke A, B, C und D sowie die in **Tabelle 3** aufgeführten Olefine eingesetzt.

20

Tabelle 1: Eingesetzte Katalysatoren

Katalysator	Bezeichnung	Strukturformel	Molmasse [g/mol]	Quelle
I	Grubbs-II-Katalysator		848,33	Firma Materia/ Pasadena; USA
II	2,6-Diisopropylphenylimido neophylidene molybdenum(VI) bis(t-butoxide)		549,65	ABCR

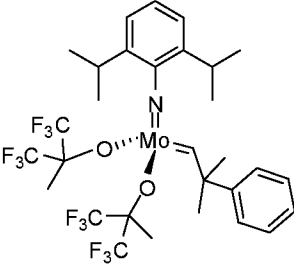
III	2,6-Diisopropyl-phenylimido neophylidene molybdenum(VI) bis(hexafluoro-t-butoxide)		765,53	ABCR
-----	---	--	--------	------

Tabelle 2: Eingesetzte Nitrilkautschuke

Kautschuk	Nitrilgehalt [Gew.-%]	Hydriergrad [%]	MN ₀ [g/mol]	MW ₀ [g/mol]	PDI ₀
A	34	0	60100	174800	2,9
B	34	0	74100	204000	2,8
C	34	0	77100	223000	2,9
D	34	65,4	57800	190500	3,3

MN₀ Zahlenmittel der Molmasse vor dem Metathese-Abbau

5 MW₀ Gewichtsmittel der Molmasse vor dem Metathese-Abbau


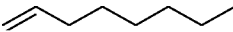


PDI₀ Polydispersitätsindex vor dem Abbau

Tabellen 3a und 3b: Eingesetzte Olefine

Soweit die eingesetzten Olefine nicht kommerziell erworben wurden, ist die Herstellung nachfolgend beschrieben.

10

Tabelle 3a: Nicht erfindungsgemäße Olefine

Chemische Bezeichnung	Strukturformel	Molmasse [g/mol]	Quelle
1-Hexen		84,16	Sigma-Aldrich
1-Octen		112,21	Acros Organics
1-Decen		140,27	Acros Organics
trans-4-Octen		112,21	Acros Organics
5-Decen	CH ₃ -(CH ₂) ₃ -CH=CH-(CH ₂) ₃ -CH ₃	140,27	s. Synthesevorschrift

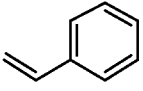
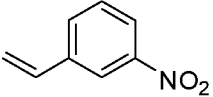
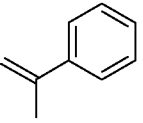
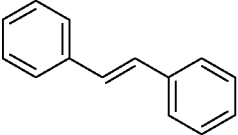
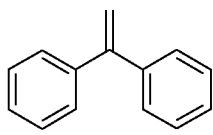
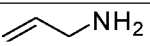
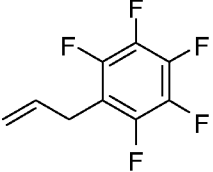
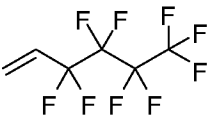
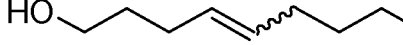
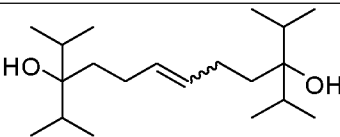
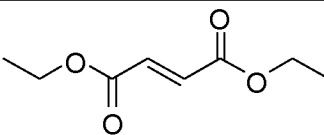

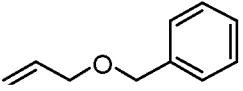
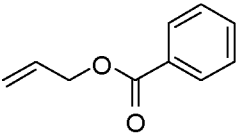
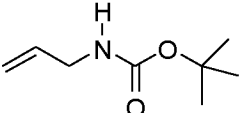
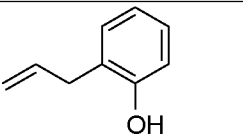
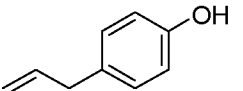
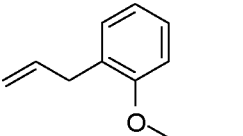
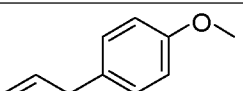
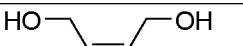
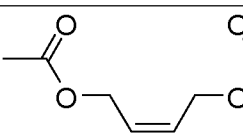
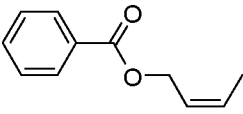
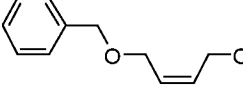
Styrol		104,15	Sigma-Aldrich
m-Nitrostyrol		149,15	ABCR
α-Methylstyrol		118,18	Acros Organics
trans-Stilben		180,25	Fluka
1,1-Diphenylethylen		180,25	Acros Organics
Allylamin		57,09	Fluka
1-Allyl-2,3,4,5,6-Pentafluorbenzol		208,13	Sigma-Aldrich
3,3,4,4,5,5,6,6,6-Nonafluor-1-hexen		246,07	Sigma-Aldrich
4-Octen-1,8-diol		144,21	s. Synthesevorschrift
3,10-Diisopropyl-2,11-dimethyl-6-dodecen-3,10-diol		312,35	s. Synthesevorschrift
Fumarsäurediethylester		172,18	s. Synthesevorschrift

Tabelle 3b: Erfindungsgemäße Olefine

Chemische Bezeichnung	Strukturformel	Molmasse [g/mol]	Quelle
Allylalkohol		58,08	Acros Organics

Allylbenzylether		148,20	Sigma-Aldrich
Benzoessäureallylester		162,19	s. Synthesevorschrift
t-Butyl-N-Allylcarbammat		157,21	Sigma-Aldrich
o-Allylphenol		134,18	Acros Organics
p-Allylphenol		134,18	s. Synthesevorschrift
o-Allylanisol		148,20	s. Synthesevorschrift
p-Allylanisol		148,20	Acros Organics
cis-2-Buten-1,4-diol		88,11	Fluka
cis-2-Buten-1,4-diyl-diacetat		172,18	s. Synthesevorschrift
cis-2-Buten-1,4-diyl-dibenzoat		296,32	s. Synthesevorschrift
cis-1,4-Bisbenzyloxy-2-buten		268,53	Sigma-Aldrich

A Herstellung der nicht käuflich erworbenen Olefine:

5-Decen:

- 5 Unter Schlenkbedingungen wurden zunächst 5,0 g (59 mmol) 1-Hexen in 20 mL trockenem Dichlormethan vorgelegt. Die Reaktion wurde durch Zugabe von 50 mg ($2,95 \cdot 10^{-5}$ mol, 0,1 mol-%) Grubbs II-Katalysator in 5 mL Dichlormethan gestartet. Die Reaktionsmischung wurde anschließend 6 Stunden bei 35 °C gerührt. Das entstandene Ethen wurde durch einen kontinuierlichen Inertgas-Strom ausgetrieben. Nach Entfernen des Lösungsmittels im Vakuum

wurde das Produkt nach Destillation unter vermindertem Druck (20 mbar, 58 °C) als farblose Flüssigkeit erhalten.

Ausbeute: 2,4 g (17,8 mmol, 58%, davon 84% trans-konfiguriert)

5 **4-Octen-1,8-diol:**

Unter Schlenkbedingungen wurden 2,0 g (23,5 mmol) 4-Penten-1-ol in 10 mL trockenem Dichlormethan gelöst. Die Selbstmetathese von 4-Penten-1-ol wurde durch Zugabe von 20 mg ($2,35 \cdot 10^{-5}$ mol, 0,1 mol-%) Grubbs II-Katalysator in 6 mL Dichlormethan gestartet. Die Reaktionsmischung wurde anschließend 24 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Das entstandene Ethen wurde durch einen kontinuierlichen Inertgas-Strom ausgetrieben. Nach Entfernen des Lösungsmittels im Vakuum wurde das Produkt nach Säulenchromatographie (Kieselgel, Ethylacetat) als farbloses Öl erhalten.

Ausbeute: 745 mg (5,17 mmol, 44%, davon 83% trans-konfiguriert)

15 **3,10-Diisopropyl-2,11-dimethyl-6-dodecen-3,10-diol:**

In einem ausgeheizten Dreihalskolben mit Rückflusskühler, Tropftrichter, Inertgaszuleitung und Überdruckventil wurden 2,43 g (0,1 mol, 1 eq.) Magnesium-Späne in 30 mL trockenem Diethylether vorgelegt. Unter leichtem Sieden des Lösemittels wurde danach eine Lösung von 13,5 g (0,1 mol, 1 eq.) 4-Brom-1-buten in 30 mL Diethylether zugetropft und die Reaktionsmischung anschließend eine Stunde unter Rückfluss erhitzt. Nach Abkühlen des Reaktionsansatzes wurde eine Lösung aus 11,4 g (0,1 mol, 1 eq.) 2,4-Dimethyl-3-pentanone in 30 mL Diethylether zugetropft und fünf Stunden unter Rückfluss erhitzt. Anschließend wurde die Reaktion durch Zugabe von 100 mL gesättigter Ammoniumchlorid-Lösung gestoppt, die organische Phase abgetrennt und die wässrige Phase zwei mal mit 70 mL Diethylether extrahiert. Nach zweimaligem Waschen der Etherphase mit 100 mL Wasser und Trocknen über $MgSO_4$ wurde das Trockenmittel abfiltriert und das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Anschließende Vakuumdestillation lieferte 3-Isopropyl-2-methyl-6-hepten-3-ol bei einem Druck von 16 mbar und einer Temperatur von 90 °C als farblose Flüssigkeit.

30 Unter Schlenkbedingungen wurden 2,0 g (11,7 mmol) 3-Isopropyl-2-methyl-6-hepten-3-ol in 6 mL trockenem Dichlormethan gelöst. Die Selbstmetathese von 3-Isopropyl-2-methyl-6-hepten-3-ol wurde durch Zugabe von 100 mg (0,117 mmol, 1 mol-%) Grubbs II-Katalysator in 6 mL Dichlormethan gestartet. Die Reaktionsmischung wurde anschließend 6 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Das entstandene Ethen wurde durch einen kontinuierlichen Inertgas-Strom ausgetrieben. Nach Entfernen des Lösungsmittels im Vakuum wurde das Produkt nach Säulenchromatographie (Kieselgel, Pentan/Ethylacetat = 7/1) als farbloses Öl erhalten.

35 Ausbeute: 1,29 g (0,41 mmol, 71%, davon 80% trans-konfiguriert)

Fumarsäurediethylester:

In einem 100 mL Kolben mit Wasserabscheider und Rückflusskühler wurden 11,6 g (0,1 mol, 1 eq.) Fumarsäure, 16,1 g (0,35 mol, 3,5 eq.) Ethanol und 1 g (5,3 mmol, 0,05 eq.) Toluolsulfonsäure in 30 mL Chloroform vorgelegt. Dann wurde unter Rückfluss erhitzt, bis keine
5 Abscheidung von Wasser mehr erfolgte. Anschließend wurde zwei Mal mit 100 mL ein molarer Natronlauge und ein Mal mit Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen über MgSO₄ und dem Abfiltrieren des Trockenmittels wurde das Lösungsmittel im Vakuum entfernt und man erhält das Produkt als farblose Flüssigkeit.

Ausbeute: 16,8 g (97,6 mmol, 97%)

10

cis-2-Buten-1,4-diyl-diacetat:

Unter Schlenkbedingungen wurden in einem Schlenkkolben mit Tropftrichter und Überdruckventil 17,2 g (0,1 mol, 1 eq.) cis-2-Buten-1,4-diol in 10 mL Pyridin vorgelegt. Unter Kühlung im Eisbad wurde eine Lösung aus 30,6 g (0,3 mol, 3 eq.) Essigsäureanhydrid in 20 mL Pyridin innerhalb von
15 einer Stunde zugetropft. Nach Entfernen des Eisbads wurde die Reaktionslösung 24 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurden 25 mL Dichlormethan zugefügt, die organische Phase abgetrennt und ein Mal mit 50 mL zwei molarer Salzsäure und zwei Mal mit 80 mL gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen. Nach dem Trocknen über MgSO₄, wurde das Trockenmittel abfiltriert und das Lösungsmittel des Filtrats im Vakuum entfernt. Nach der
20 Extraktion fiel das Produkt als farblose Flüssigkeit an.

Ausbeute: 16,5 g (96 mmol, 96%)

cis-2-Buten-1,4-diyl-dibenzoat:

Unter Schlenkbedingungen wurden in einem Schlenkkolben mit Tropftrichter und Überdruckventil
25 4,5 g (51 mmol, 1 eq.) cis-2-Buten-1,4-diol in 5 mL Pyridin vorgelegt. Unter Kühlung im Eisbad wurde eine Lösung aus 24,5 g (0,11 mol, 2,1 eq.) Benzoesäureanhydrid in 20 mL Pyridin innerhalb von einer Stunde zugetropft. Nach Entfernen des Eisbads wurde die Reaktionslösung 24 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurden 25 mL Dichlormethan zugefügt, die organische Phase abgetrennt und ein Mal mit 50 mL zwei molarer Salzsäure und zwei Mal mit 80 mL
30 gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen. Nach dem Trocknen über MgSO₄, wurde das Trockenmittel abfiltriert und das Lösungsmittel des Filtrats im Vakuum entfernt. Anschließende Säulenchromatographie (Aluminiumoxid, Pentan/Ethylacetat = 1/1) ergab das Produkt als blassgelben, süßlich riechenden Feststoff.

Ausbeute: 12,9 g (0,43 mmol, 85%)

35

Benzoessäureallylester:

Unter Schlenkbedingungen wurden in einem Schlenkkolben mit Tropftrichter und Überdruckventil 2 g (34,4 mmol, 1 eq.) Allylalkohol in 5 mL Pyridin vorgelegt. Unter Kühlung im Eisbad wurde dann eine Lösung aus 8,6 g (37,9 mmol, 1,1 eq.) Benzoessäureanhydrid in 10 mL Pyridin innerhalb
5 von einer Stunde zugetropft. Nach Entfernen des Eisbads wurde die Reaktionslösung 24 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurden 25 mL Dichlormethan zugefügt, die organische Phase abgetrennt und ein Mal mit 50 mL zwei molarer Salzsäure und zwei Mal mit 80 mL gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen. Nach dem Trocknen über MgSO₄, wurde das
10 Trockenmittel abfiltriert und das Lösungsmittel des Filtrats im Vakuum entfernt. Anschließende Säulenchromatographie (Kieselgel, Pentan/Ethylacetat = 12/1) lieferte das Produkt als farblose Flüssigkeit.

Ausbeute: 2,99 g (18,4 mmol, 54%)

p-Allylphenol:

15 In einem ausgeheizten Schlenkkolben mit Tropftrichter und Überdruckventil wurden 2,96 g (20 mmol, 1 eq.) p-Allylanisol in 80 mL trockenem Dichlormethan vorgelegt. Nach Kühlen des Ansatzes auf -70 °C wurden danach 20 mL einer 1-molarer Lösung von Bortribromid in Heptan (5 g, 20 mmol, 1 eq. BBr₃) zugetropft. Nach Aufwärmen auf 15 °C innerhalb von zwei Stunden wurde die Reaktion durch Zugabe von 50 mL Eiswasser gestoppt. Die organische Phase wurde
20 abgetrennt und zwei Mal mit 50 mL 5%iger Natronlauge gewaschen. Die wässrige Phase wurde drei Mal mit 50 mL Diethylether extrahiert. Anschließend wurden die vereinigten organischen Phasen über MgSO₄ getrocknet und nach dem Abfiltrieren des Trockenmittels das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Anschließende Säulenchromatographie (Kieselgel, Dichlormethan) ergab das Produkt als hellbraunes Öl.

25 Ausbeute: 1,45 g (10,8 mmol, 54%)

o-Allylanisol:

In einem Dreihalskolben mit Rückflusskühler, Innenthermometer und Tropftrichter wurden 4,0 g (29,8 mmol, 1 eq.) o-Allylphenol vorgelegt. Nach Zugabe von 2,13 g (38 mmol, 1,3 eq.)
30 Kaliumhydroxid in Form einer 10 Gew.-%igen Lösung in Wasser, färbte sich die Lösung blaugrün. Unter Kühlung im Wasserbad wurden langsam 3,76 g (29,8 mmol, 1 eq.) Dimethylsulfat zugetropft, wobei die Temperatur nie über 40 °C steigt. Anschließend wurde eine Stunde bei 90 °C gerührt und nach Abkühlen der Reaktionsmischung die organische Phase abgetrennt. Die wässrige Phase wurde drei Mal mit 40 mL Diethylether extrahiert und die vereinigten organischen Phasen
35 zwei Mal mit 70 mL ein molarer Natronlauge und zwei Mal mit 70 mL Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen über MgSO₄ und dem Abfiltrieren des Trockenmittels, wurde das Lösungsmittel im

Vakuum entfernt. Anschließende Säulenchromatographie (Kieselgel, Pentan/Dichlormethan = 2/1) ergab das Produkt als farblose Flüssigkeit.

Ausbeute: 3,55 g (23,9 mmol, 80%)

5 **B Durchführung der Metathesereaktionen**

Sämtliche Metathesereaktionen wurden in Lösung unter Verwendung von Chlorbenzol (Firma Sigma-Aldrich), nachfolgend „MCB“ genannt, durchgeführt. Vor dem Einsatz wurde das MCB destilliert und bei Raumtemperatur durch Durchleiten von Argon inertisiert. Während eines Zeitraums von 12 Stunden wurde der Nitrilkautschuk bzw. teilhydrierte Nitrilkautschuk (**Tabelle 2**) unter Rühren bei Raumtemperatur in MCB gelöst. Zu der kautschukhaltigen Lösung wurden die in den folgenden Tabellen vermerkten Zusätze (ohne Verdünnung) hinzugegeben und zur Homogenisierung 30 Minuten gerührt. Die Metathesekatalysatoren (siehe Tabelle 1) wurden jeweils in 6 mL inertisiertem MCB unter Argon gelöst, wobei die Zugabe der Katalysatorlösungen zu den NBR-Lösungen sofort nach der Herstellung der Katalysatorlösungen erfolgte. Sämtliche Reaktionsansätze waren so ausgelegt, dass die Kautschukkonzentration nach Katalysatorzugabe 12 Gew.% betrug. Bei den Versuchen mit $2,38 \cdot 10^{-4}$ mol Olefin / g Kautschuk wurden 40 g Kautschuk eingesetzt. Bei Verwendung von $7,14 \cdot 10^{-4}$, $1,43 \cdot 10^{-3}$ bzw. $2,86 \cdot 10^{-3}$ mol Olefin / g Kautschuk wurden 10 g Kautschuk eingesetzt. Die Metathesereaktionen wurden bei 23°C unter Einsatz der in den **Tabellen 4-6** genannten Mengen an Einsatzstoffen durchgeführt. Nach jeweils 7 h Reaktionszeit wurden der Reaktionslösung 3 g entnommen und durch Zusatz von 0,2 mL Ethylvinylether und anschließendem 30 minütigen Rühren bei Raumtemperatur abgestoppt.

Für die GPC-Analytik wurden den mit Ethylvinylether abgestoppten Nitrilkautschuk-Lösungen 0,2 ml entnommen und mit 3 ml N,N'-Dimethylacetamid (der Firma Acros Organics mit 5 g/L LiBr versetzt) verdünnt. Vor Durchführung der GPC-Analyse wurden die Lösungen jeweils mittels eines 0,2 µm-Spritzenfilters aus Teflon (Chromafil PTFE 0,2 µm; Firma Macherey-Nagel) filtriert. Im Anschluss daran erfolgte die GPC-Analyse mit einem Gerät der Firma Waters, ausgestattet mit einem Waters 717 Autosampler, einer Vorsäule PSS Gram, einer Säule PSS Gram-30 Å 8 x 300 mm und zwei Säulen PSS Gram-1000 Å 8 x 300 mm der Firma Polymer Standards Service, einem Waters 410 RI Detektor und Cirrus Software Multi Version 3.0. Die Kalibrierung der Säulen erfolgte mit linearem Polymethylmethacrylat der Molmassen 600 bis $1,64 \cdot 10^6$ g/mol der Firma Polymer Standards Service. Die Analytik wurde mit einer Flussrate von 1,0 mL/min bei 80 °C unter Verwendung von N,N'-Dimethylacetamid (mit 5 g/L LiBr) als Eluent durchgeführt.

C VersuchsergebnisseC1 Bestimmung der Gehalte an funktionellen Gruppen im Kautschuk

Zur Bestimmung der Gehalte an funktionellen Gruppen im Kautschuk wurden 750 mg der abgestoppten Probe mit 3 mL Chloroform (HPLC-grade, mit 7,5 mmol/L Amylen als Stabilisator) verdünnt und mittels eines 0,2 µm-Spritzenfilters aus Teflon (Chromafil PTFE 0,2 µm; Firma Macherey-Nagel) filtriert. Anschließend wurde der polymere Anteil von niedermolekularen Bestandteilen mittels Gelpermeationschromatographie (Gerät der Firma Waters, ausgestattet mit einem Waters 717 Autosampler, einer Vorsäule 1x Vorsäule PLgel, 1x Säule PLgel 5 µm MIXED-C 300 x 7,5 mm, 1x Säule PLgel 5 µm MIXED-C 600 x 7,5 mm der Firma Polymer Laboratories und einem Waters 410 RI Detektor) getrennt. Das Lösungsmittel der polymeren Fraktion wurde bei vermindertem Druck entfernt und anschließend ein ¹H-NMR-Spektrum aufgenommen. Aus dem Integral der funktionellen Gruppe und dem Integral des Protons neben der Nitrilgruppe wurde nach folgender Gleichung die Zahl funktioneller Gruppen pro Polymer-Kette ermittelt:

$$N(X) = \frac{I(X) \cdot \%(\text{ACN}) \cdot MN_e}{I(\text{ACN}) \cdot p(X) \cdot M(\text{ACN})}$$

N(X)	Zahl funktioneller Gruppen pro Polymer-Kette
I(X)	Integral der funktionellen Gruppe
%(ACN)	Nitrilgehalt des Polymers
MN _e	zahlenmittlere Molmasse nach dem Metathese-Abbau
p(X)	Anzahl an Protonen, die zum Integral I(X) führen
M(ACN)	Molmasse Acrylnitril (53,06 g/mol)
I(ACN)	Integral des Rückgratprotons am gleichen Kohlenstoffatom wie die CN-Gruppe

C2 Versuchsergebnisse

Die Ergebnisse aus drei Versuchsserien sind in den **Tabellen 4, 5 und 6** zusammengefasst.

In **Tabelle 4** sind die nicht erfindungsgemäßen **Vergleichsversuche der 1. Versuchsserie** dargestellt, die bei konstantem Katalysator- ($5,89 \cdot 10^{-7}$ mol pro g Kautschuk) und Olefineinsatz ($2,38 \cdot 10^{-4}$ mol pro g Kautschuk) durchgeführt wurden, unter Bestimmung der bei diesen Bedingungen erzielbaren Endmolmassen.

Aus **Tabelle 4** ergibt sich für die 1. Versuchsserie, dass niedrige Endmolmassen mit einem Verhältnis (M_{w_e}/M_{w_0}) < 55% nur bei Einsatz des Grubbs (II)-Katalysators (I) in Kombination mit aus dem Stand der Technik bekannten, nicht funktionalisierten 1-Olefinen wie 1-Hexen, 1-Octen

und 1-Decen bzw. nicht funktionalisierten Olefinen mit innenständiger Doppelbindung wie trans-4-Octen erzielt werden. Auf diesem Weg werden jedoch keine funktionalisierten Nitrilkautschuke erhalten. Bei Einsatz der molybdänhaltigen Katalysatoren (II) und (III) in Gegenwart von 1-Hexen liegen die erzielbaren Endmolmassen nur geringfügig unter 100% der Ausgangsmolmasse, ein metathetischer Abbau tritt somit kaum ein. Bei Verwendung der in **Tabelle 4** genannten Olefine 5-Decen, Styrol, m-Nitrostyrol, α -Methylstyrol, trans-Stilben, 1,1-Diphenylethylen, 4-Octen-1,8-diol, 3,10-Diisopropyl-2,11-dimethyl-6-dodecen-3,10-diol, Fumarsäurediethylester, Allylamin, 1-Allyl-2,3,4,5,6-Pentafluorbenzol und 3,3,4,4,5,5,6,6,6-Nonafluor-1-hexen beträgt M_{w_e}/M_{w_0} deutlich über 55%.

10

In **Tabelle 5** sind die erfindungsgemäßen Versuche der 2. Versuchsserie dargestellt, die ebenfalls bei konstantem Katalysator- ($5,89 \cdot 10^{-7}$ mol pro g Kautschuk) und Olefineinsatz ($2,38 \cdot 10^{-4}$ mol pro g Kautschuk) durchgeführt wurden, unter Bestimmung der bei diesen Bedingungen erzielbaren Endmolmassen.

15

Aus **Tabelle 5** ergibt sich für die 2. Versuchsserie, dass bei Verwendung aller erfindungsgemäßen funktionalisierten Olefine niedrige Endmolmassen mit einem Verhältnis $M_{w_e}/M_{w_0} < 55\%$ resultieren.

20

In **Tabelle 6** sind die erfindungsgemäßen Beispielen der 3. Versuchsserie dargestellt, die unter Einsatz verschiedener Mengen an Katalysator und Olefin durchgeführt wurden. Es wird gezeigt, dass bei Verwendung der erfindungsgemäßen funktionalisierten Olefine sowohl ausgehend von nicht hydriertem als auch von teilhydriertem Nitrilkautschuk durch die Metathese Nitrilkautschuke niedrigeren Molekulargewichts M_w mit 0,7 bis 3,3 funktionellen Gruppen pro Molekül erhalten werden.

25

Tabelle 4: 1. Versuchsserie (Vergleichsversuche)

Versuch Nr.	Katalysator		NBR	Olefin		$\left[\frac{M_{w_e}}{M_{w_0}} \right] \times 100$ [%]
	Art	Menge [mol/gNBR]		Art	Menge [mol/g NBR]	
1.01	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	1-Hexen	$2,38 \cdot 10^{-4}$	28
1.02	II	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	1-Hexen	$2,38 \cdot 10^{-4}$	95
1.03	III	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	1-Hexen	$2,38 \cdot 10^{-4}$	94
1.04	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	A	1-Octen	$2,38 \cdot 10^{-4}$	19
1.05	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	A	1-Decen	$2,38 \cdot 10^{-4}$	22

1.06	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	trans-4-Octen	$2,38 \cdot 10^{-4}$	52
1.07	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	5-Decen	$2,38 \cdot 10^{-4}$	60
1.08	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	Styrol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	57
1.09	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	m-Nitrostyrol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	67
1.10	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	A	α -Methylstyrol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	67
1.11	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	A	trans-Stilben	$2,38 \cdot 10^{-4}$	75
1.12	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	A	1,1-Diphenyl-ethylen	$2,38 \cdot 10^{-4}$	66
1.13	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	4-Octen-1,8-diol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	58
1.14	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	3,10-Diisopropyl-2,11-dimethyl-6-dodecen-3,10-diol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	61
1.15	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	Fumarsäurediethylester	$2,38 \cdot 10^{-4}$	59
1.16	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	Allylamin	$2,38 \cdot 10^{-4}$	92
1.17	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	1-Allyl-2,3,4,5,6-Pentafluorbenzol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	65
1.18	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	3,3,4,4,5,5,6,6,6-Nonafluor-1-hexen	$2,38 \cdot 10^{-4}$	88

Tabelle 5: 2. Versuchsserie (erfindungsgemäße Versuche)

Nr.	Katalysator		NBR	Olefin		$\left[\frac{Mw_e}{Mw_o} \right] \times 100$ [%]
	Art	Menge [mol/gNBR]		Art	Menge [mol/gNBR]	
2.01	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	Allylalkohol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	54
2.02	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	Allylbenzylether	$2,38 \cdot 10^{-4}$	44
2.03	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	Benzoessäure-allylester	$2,38 \cdot 10^{-4}$	49
2.04	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	C	t-Butyl-N-Allylcarbammat	$2,38 \cdot 10^{-4}$	44
2.05	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	o-Allylphenol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	45
2.06	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	p-Allylphenol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	47
2.07	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	o-Allylanisol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	38
2.08	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	p-Allylanisol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	33
2.09	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	cis-2-Buten-1,4-diol	$2,38 \cdot 10^{-4}$	51
2.10	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	cis-1,4-Bisbenzyl-oxy-2-buten	$2,38 \cdot 10^{-4}$	46

2.11	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	cis-2-Buten-1,4-diyl-dibenzoat	$2,38 \cdot 10^{-4}$	47
2.12	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	B	cis-2-Buten-1,4-diyl-diacetat	$2,38 \cdot 10^{-4}$	47

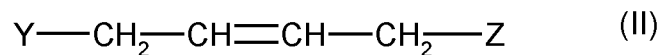
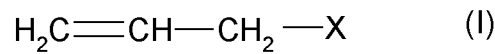
Tabelle 6: 3. Versuchsserie (erfindungsgemäße Versuche)

Nr.	Metathese-Katalysator			NBR	Olefin		$\left[\frac{Mw_e}{Mw_o} \right] \times 100$ [%]	Zahl funktio- neller Gruppen pro NBR- Kette
	Art	Menge [mol/g NBR]	Zusatz (bzg. auf Kataly- sator)		Art	Menge [mol/gNBR]		
3.01	I	$1,77 \cdot 10^{-6}$	-	C	Allylbenzyl- ether	$7,14 \cdot 10^{-4}$	14	1,2
3.02	I	$1,77 \cdot 10^{-6}$	-	C	Benzoesäure -allylester	$7,14 \cdot 10^{-4}$	20	1,1
3.03	I	$1,77 \cdot 10^{-6}$	-	C	t-Butyl-N- Allylcarb- amat	$7,14 \cdot 10^{-4}$	14	1,4
3.04	I	$1,77 \cdot 10^{-6}$	-	C	p-Allylanisol	$7,14 \cdot 10^{-4}$	7	1,5
3.05	I	$1,77 \cdot 10^{-6}$	-	C	cis-2-Buten- 1,4-diyl- dibenzoat	$7,14 \cdot 10^{-4}$	24	1,9
3.06	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	-	C	cis-2-Buten- 1,4-diyl- dibenzoat	$1,43 \cdot 10^{-3}$	44	2,2
3.07	I	$3,53 \cdot 10^{-6}$	-	C	cis-2-Buten- 1,4-diyl- dibenzoat	$2,38 \cdot 10^{-4}$	21	1,8
3.08	I	$3,53 \cdot 10^{-6}$	-	C	cis-2-Buten- 1,4-diyl- dibenzoat	$1,43 \cdot 10^{-3}$	13	3,3
3.09	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	100eq. Ti(OiPr) ₄	C	cis-2-Buten- 1,4-diyl- dibenzoat	$2,38 \cdot 10^{-4}$	21	1,2

3.10	I	$5,89 \cdot 10^{-7}$	100eq. Ti(OiPr) ₄	C	cis-1,4- Bisbenzylox y-2-buten	$2,38 \cdot 10^{-4}$	32	0,7
3.11	I	$7,06 \cdot 10^{-6}$	-	D	cis-1,4- Bisbenzylox y-2-buten	$2,86 \cdot 10^{-3}$	15	1,9

Patentansprüche:

1. Verfahren zur Herstellung funktionalisierter Nitrilkautschuke, indem man einen Nitrilkautschuk mit einem Metathese-Katalysator in Kontakt bringt, bei dem es sich um einen Komplexkatalysator auf Basis eines Metalls der 6. oder 8. Nebengruppe des Periodensystems mit mindestens einem carbenartig an das Metall gebundenen Liganden handelt, in Gegenwart
- 5 mindestens einer Verbindung der allgemeinen Formel (I) oder (II),

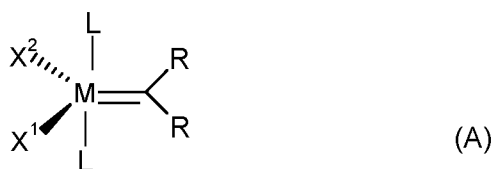


wobei

- X OR^1 , worin R^1 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl
- 10 steht,
- $\text{O}-(\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-O})_n\text{-R}^2$, worin R^2 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,
- $\text{O}-(\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-O})_n\text{-R}^3$, worin R^3 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,
- 15 $\text{O}-\text{C}(=\text{O})\text{-R}^4$, worin R^4 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,
- $\text{C}_6\text{-C}_{18}$ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR^5 substituiert ist, worin R^5 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder
- $\text{NH}-\text{C}(=\text{O})\text{-OR}^6$, worin R^6 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder
- 20 Fluorenyl steht, bedeutet, und
- Y und Z gleich oder verschieden sind und
- OR^7 , worin R^7 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl
- steht,
- $\text{O}-(\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-O})_n\text{-R}^8$, worin R^8 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl
- 25 oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,
- $\text{O}-(\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-O})_n\text{-R}^9$, worin R^9 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,
- $\text{O}-\text{C}(=\text{O})\text{-R}^{10}$, worin R^{10} für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,
- 30 $\text{C}_6\text{-C}_{18}$ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR^{11} substituiert ist, worin R^{11} für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder
- $\text{NH}-\text{C}(=\text{O})\text{-OR}^{12}$, worin R^{12} für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, bedeuten.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass als Metathese-Katalysator

(i) ein **Katalysator der allgemeinen Formel (A)** eingesetzt wird, worin



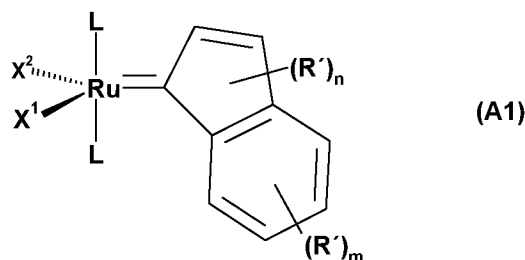
M Osmium oder Ruthenium bedeutet,

5 X^1 und X^2 gleich oder verschieden sind und zwei Liganden, bevorzugt anionische Liganden, darstellen,

L gleiche oder verschiedene Liganden, bevorzugt neutrale Elektronen-Donoren darstellen,

10 R gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Alkyl, bevorzugt C_1 - C_{30} -Alkyl, Cycloalkyl, bevorzugt C_3 - C_{20} -Cycloalkyl, Alkenyl, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkenyl, Alkynyl, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkynyl, Aryl, bevorzugt C_6 - C_{24} -Aryl, Carboxylat, bevorzugt C_1 - C_{20} -Carboxylat, Alkoxy, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkoxy, Alkenyloxy, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, Alkynyloxy, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkynyloxy, Aryloxy, bevorzugt C_6 - C_{24} -Aryloxy, Alkoxy-carbonyl, bevorzugt C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, Alkylamino, bevorzugt C_1 - C_{30} -Alkylamino, Alkylthio, bevorzugt C_1 - C_{30} -Alkylthio, Arylthio, bevorzugt C_6 - C_{24} -Arylthio, Alkylsulfonyl, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkylsulfonyl, oder Alkylsulfinyl, bevorzugt C_1 - C_{20} -Alkylsulfinyl darstellen, wobei diese Reste alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können, oder alternativ beide Reste R unter Einbindung des gemeinsamen C-Atoms, an das sie gebunden sind, zu einer cyclischen Gruppe verbrückt sind, die aliphatischer oder aromatischer Natur sein kann, gegebenenfalls substituiert ist und ein oder mehrere Heteroatome enthalten kann,

(ii) ein **Katalysator der allgemeinen Formel (A1)**, worin



25

X^1 , X^2 und L die gleichen allgemeinen oder bevorzugten Bedeutungen haben können wie in der allgemeinen Formel (A),

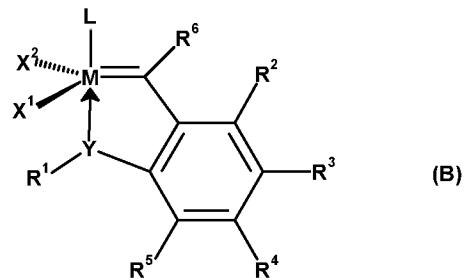
n gleich 0, 1 oder 2 ist,

m gleich 0, 1, 2, 3 oder 4 ist und

R' gleich oder verschieden sind und Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkynyl-, Aryl-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyloxy-, Aryloxy-, Alkoxy-carbonyl-, Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylsulfonyl- oder Alkylsulfinyl-Reste bedeuten, die alle jeweils durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können,

5

(iii) ein Katalysator der allgemeinen Formel (B), worin



M Ruthenium oder Osmium bedeutet,

X¹ und X² gleiche oder verschiedene Liganden, bevorzugt anionische Liganden sind,

10

Y Sauerstoff (O), Schwefel (S), einen Rest N-R¹ oder einen Rest P-R¹ bedeutet, wobei R¹ die nachfolgend genannten Bedeutungen besitzt,

R¹ einen Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkynyl-, Aryl-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyloxy-, Aryloxy-, Alkoxy-carbonyl-, Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylsulfonyl- oder Alkylsulfinyl-Rest darstellt, die alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können,

15

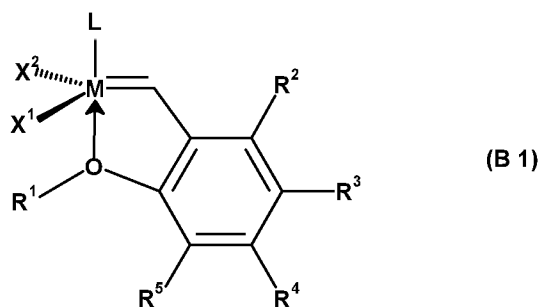
R², R³, R⁴ und R⁵ gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, organische oder anorganische Reste darstellen,

R⁶ H, einen Alkyl-, Alkenyl-, Alkynyl- oder einen Aryl-Rest bedeutet und

20

L ein Ligand ist, der die gleichen Bedeutungen besitzt wie für die Formel (A) genannt,

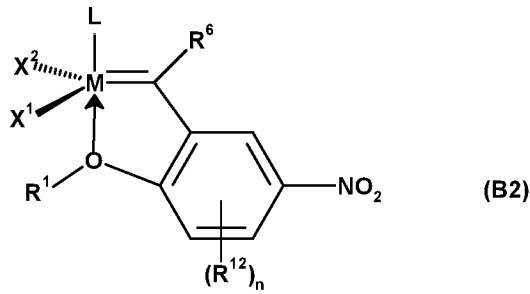
(iv) ein Katalysator der allgemeinen Formel (B1), worin



M, L, X¹, X², R¹, R², R³, R⁴ und R⁵ die für die allgemeine Formel (B) genannten Bedeutungen besitzen können,

25

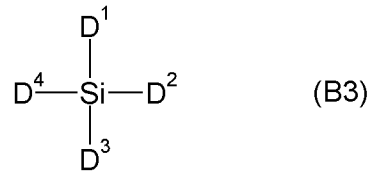
(v) ein Katalysator der allgemeinen Formel (B2), worin



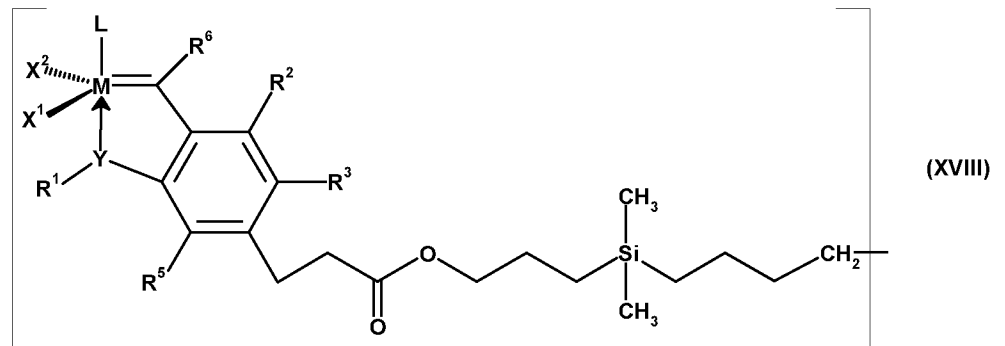
M, L, X¹, X², R¹ und R⁶ die für die Formel (B) genannten allgemeinen und bevorzugten Bedeutungen haben,

5 R¹² gleich oder verschieden sind und die für die Reste R², R³, R⁴ und R⁵ in der Formel (B) genannten Bedeutungen, ausgenommen Wasserstoff, besitzen und n gleich 0, 1, 2 oder 3 ist,

(vi) ein **Katalysator der allgemeinen Formel (B3)**,



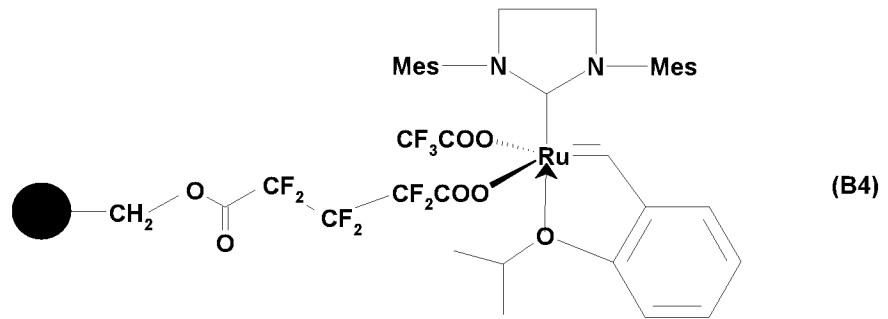
10 worin D¹, D², D³ und D⁴ jeweils eine Struktur der nachfolgend dargestellten allgemeinen Formel (XVIII) aufweisen, die über die rechts dargestellte Methylengruppe an das Silicium der Formel (B3) angebunden ist und



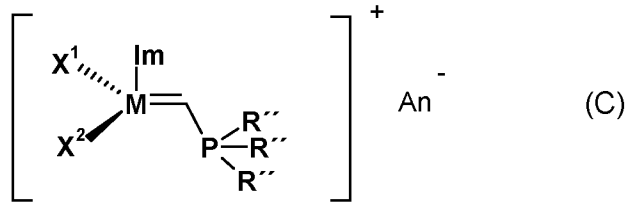
worin

15 M, L, X¹, X², R¹, R², R³, R⁵ und R⁶ die für die allgemeine Formel (B) genannten Bedeutungen besitzen können,

(vii) ein **Katalysator der allgemeinen Formel (B4)**, worin das Symbol ● für einen Träger steht,

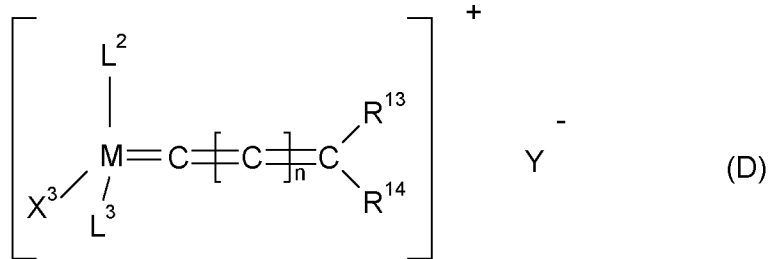


(viii) ein Katalysator der allgemeinen Formel (C), worin



- 5 M Ruthenium oder Osmium bedeutet,
 X^1 und X^2 gleich oder verschieden sind und anionische Liganden darstellen,
 R'' gleich oder verschieden sind und organische Reste darstellen,
 Im einen gegebenenfalls substituierten Imidazolidinrest darstellt und
 An ein Anion darstellt,

10 (ix) ein Katalysator der allgemeinen Formel (D), worin



- M Ruthenium oder Osmium bedeutet,
 R^{13} , R^{14} unabhängig voneinander Wasserstoff, C_1 - C_{20} -Alkyl, C_2 - C_{20} -Alkenyl, C_2 - C_{20} -Alkynyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_1 - C_{20} -Carboxylat, C_1 - C_{20} -Alkoxy, C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, C_2 - C_{20} -Alkynyloxy, C_6 - C_{24} -Aryloxy, C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, C_1 - C_{20} -Alkylthio, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonyl oder C_1 - C_{20} Alkylsulfinyl bedeuten,
 X^3 ein anionischer Ligand ist,
 L^2 ein neutraler π -gebundener Ligand ist, unabhängig davon, ob mono- oder polycyclisch,
 L^3 einen Ligand aus der Gruppe der Phosphine, sulfonierten Phosphine, fluorierten Phosphine, funktionalisierten Phosphine mit bis zu drei Aminoalkyl-, Ammoniumalkyl-, Alkoxyalkyl-, Alkoxy-carbonylalkyl-, Hydrocarbonylalkyl-,
- 15
20

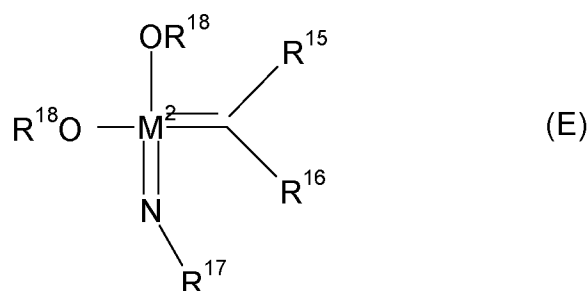
Hydroxyalkyl- oder Ketoalkyl-Gruppen, Phosphite, Phosphinite, Phosponite, Phosphinamine, Arsine, Stibine, Ether, Amine, Amide, Imine, Sulfoxide, Thioether und Pyridine darstellt,

Y^- ein nicht-koordinierendes Anion ist und

5

n 0, 1, 2, 3, 4 oder 5 ist,

(x) ein Katalysator der allgemeinen Formel (E), worin



M^2 Molybdän bedeutet,

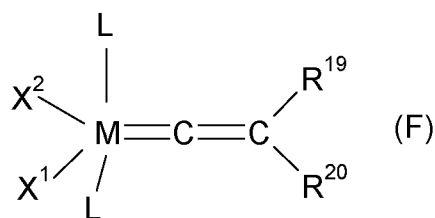
10

R^{15} und R^{16} gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, C_1 - C_{20} -Alkyl, C_2 - C_{20} -Alkenyl, C_2 - C_{20} -Alkynyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_1 - C_{20} -Carboxylat, C_1 - C_{20} -Alkoxy, C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, C_2 - C_{20} -Alkinyloxy, C_6 - C_{24} -Aryloxy, C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, C_1 - C_{20} -Alkylthio, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonyl oder C_1 - C_{20} -Alkylsulfinyl bedeuten,

15

R^{17} and R^{18} gleich oder verschieden sind und einen substituierten oder einen halogen-substituierten C_1 - C_{20} -Alkyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_6 - C_{30} -Aralkyl-Rest oder Silikon-enhaltende Analoga davon darstellen,

(xi) ein Katalysator der allgemeinen Formel (F), worin



M Ruthenium oder Osmium bedeutet,

20

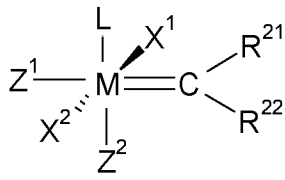
X^1 und X^2 gleich oder verschieden sind und anionische Liganden darstellen, die alle in den allgemeinen Formeln (A) und (B) genannte Bedeutungen von X^1 und X^2 annehmen können,

L gleiche oder verschiedene Liganden darstellt, die alle in den allgemeinen Formeln (A) und (B) genannten Bedeutungen von L annehmen können,

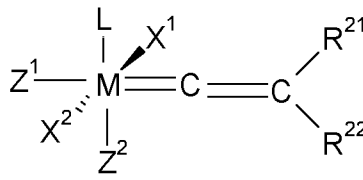
25

R^{19} and R^{20} gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder substituiertes oder unsubstituiertes Alkyl bedeuten,

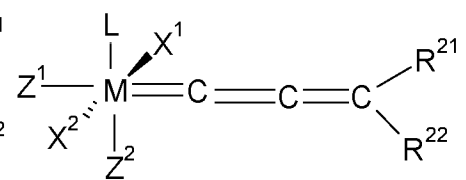
(xii) ein Katalysator der allgemeinen Formel (G), (H) oder (K), worin



(G)



(H)



(K)

M Osmium oder Ruthenium bedeutet,

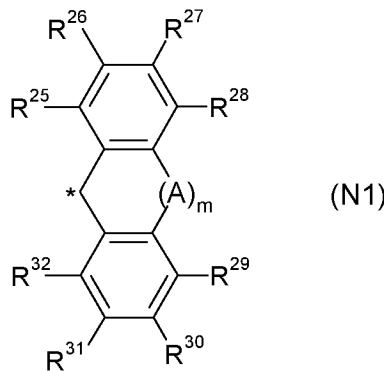
X¹ und X² gleich oder verschieden sind und zwei Liganden, bevorzugt anionische Liganden, darstellen,

L einen Liganden, bevorzugt einen neutralen Elektronen-Donor darstellt,

Z¹ und Z² gleich oder verschieden sind und neutrale Elektronen-Donoren darstellen,

R²¹ und R²² unabhängig voneinander Wasserstoff, Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkinyl, Aryl, Carboxylat, Alkoxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Aryloxy, Alkoxy-carbonyl, Alkylamino, Alkylthio, Alkylsulfonyl oder Alkylsulfinyl bedeuten, die jeweils durch ein oder mehrere Reste ausgewählt aus Alkyl, Halogen, Alkoxy, Aryl oder Heteroaryl substituiert sind,

(xiii) ein **Katalysator (N)**, der das allgemeine Strukturelement (N1) aufweist, wobei das mit einem „*“ gekennzeichnete Kohlenstoff-Atom über eine oder mehrere Doppelbindungen an das Katalysator-Grundgerüst gebunden ist, und worin



(N1)

R²⁵-R³² gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff, Halogen, Hydroxyl, Aldehyd, Keto, Thiol, CF₃, Nitro, Nitroso, Cyano, Thiocyanato, Isocyanato, Carbodiimid, Carbamat, Thiocarbamat, Dithiocarbamat, Amino, Amido, Imino, Silyl, Sulfonat (-SO₃⁻), -OSO₃⁻, -PO₃⁻ oder OPO₃⁻ bedeuten oder für Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Aryl-, Carboxylat-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyloxy-, Aryloxy-, Alkoxy-carbonyl-, Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylsulfonyl-, Alkylsulfinyl, Dialkylamino-, Alkylsilyl oder Alkoxy-silyl stehen, wobei diese Reste alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können, oder alternativ

jeweils zwei direkt benachbarte Reste aus der Gruppe von R^{25} - R^{32} unter
Einschluss der Ringkohlenstoff-Atome, an die sie gebunden sind, durch
Verbrückung eine cyclische Gruppe, bevorzugt ein aromatisches System,
ausbilden, oder alternativ R^8 gegebenenfalls mit einem anderen Liganden des
Ruthenium- oder Osmium-Carben-Komplekxkatalysators verbrückt ist,

5

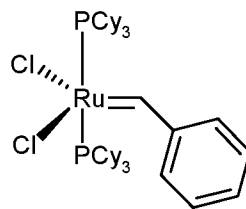
m 0 oder 1 ist und

A Sauerstoff, Schwefel, $C(R^{33}R^{34})$, $N-R^{35}$, $-C(R^{36})=C(R^{37})-$, $-C(R^{36})(R^{38})-$,
 $C(R^{37})(R^{39})-$ bedeutet, worin R^{33} - R^{39} gleich oder verschieden sind und jeweils die
gleichen Bedeutungen besitzen können wie die Reste R^{25} - R^{32} .

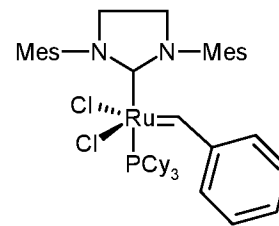
10

3. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass als Metathese-Katalysator

- ein Katalysator der Formel (IV) oder (V), wobei Cy für Cyclohexyl steht, eingesetzt wird,



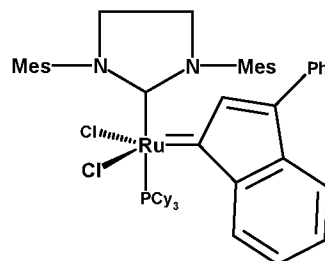
(IV)



(V)

15

- ein Katalysator der Formel (VI), wobei Mes jeweils für 2,4,6-Trimethylphenyl und Ph für Phenyl steht,



(VI)

- ein Katalysator der allgemeinen Formel (B1), wobei

M Ruthenium darstellt,

20

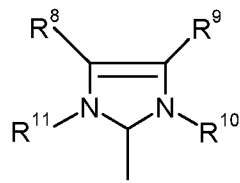
X^1 und X^2 gleichzeitig Halogen, insbesondere gleichzeitig Chlor bedeuten,

R^1 für einen geradkettigen oder verzweigten C_1 - C_{12} Alkylrest, bevorzugt für einen
Isopropylrest steht,

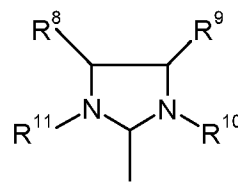
R^2 , R^3 , R^4 , R^5 die für die allgemeine Formel (B) genannten allgemeinen und bevorzugten
Bedeutungen besitzen und bevorzugt alle H bedeuten und

25

L die für die allgemeine Formel (B) genannten allgemeinen und bevorzugten
Bedeutungen besitzt und bevorzugt einen gegebenenfalls substituierten Imidazolidin-
Rest der Formeln (IIa) oder (IIb) darstellt,



(IIa)

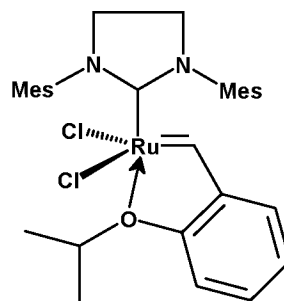


(IIb)

worin

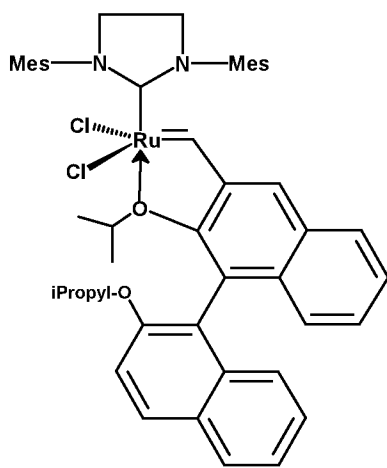
R^8 , R^9 , R^{10} , R^{11} gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{30} -Alkyl, C_3 - C_{20} -Cycloalkyl, C_2 - C_{20} -Alkenyl, C_2 - C_{20} -Alkinyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_1 - C_{20} -Carboxylat, C_1 - C_{20} -Alkoxy, C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, C_2 - C_{20} -Alkinyloxy, C_6 - C_{24} -Aryloxy, C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, C_1 - C_{20} -Alkylthio, C_6 - C_{24} -Arylthio, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonyl, C_1 - C_{20} -Alkylsulfonat, C_6 - C_{24} -Arylsulfonat oder C_1 - C_{20} -Alkylsulfinyl bedeuten, wobei die vorgenannten Reste jeweils durch einen oder mehrere Substituenten, vorzugsweise geradkettiges oder verzweigtes C_1 - C_{10} -Alkyl, C_3 - C_8 -Cycloalkyl, C_1 - C_{10} -Alkoxy oder C_6 - C_{24} -Aryl substituiert sein können, wobei auch diese vorgenannten Substituenten wiederum durch ein oder mehrere Reste, vorzugsweise ausgewählt aus der Gruppe Halogen, insbesondere Chlor oder Brom, C_1 - C_5 -Alkyl, C_1 - C_5 -Alkoxy und Phenyl substituiert sein können, oder

- ein Katalysator der Formel (VII), wobei Mes jeweils für 2,4,6-Trimethylphenyl steht,

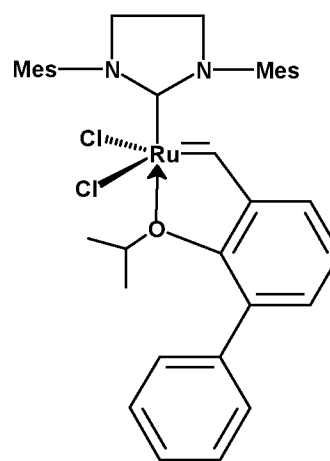


(VII)

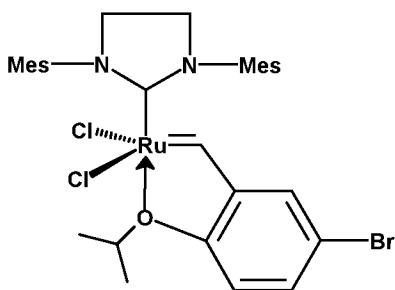
- ein Katalysator der Formeln (VIII), (IX), (X), (XI), (XII), (XIII), (XIV) oder (XV), wobei Mes jeweils 2,4,6-Trimethylphenyl bedeutet,



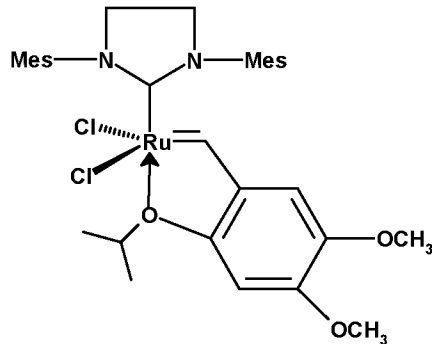
(VIII)



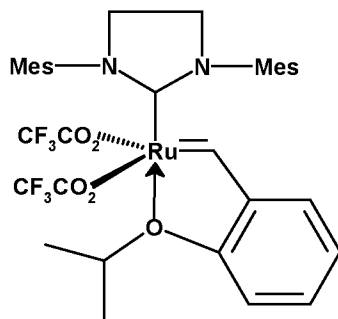
(IX)



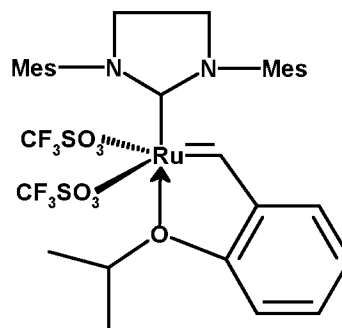
(X)



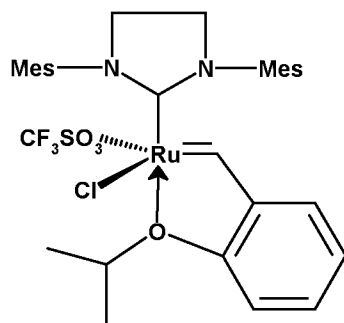
(XI)



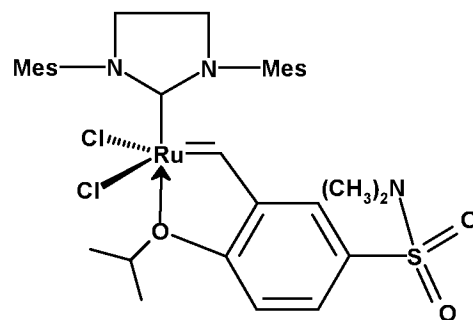
(XII)



(XIII)



(XIV)



(XV)

- ein Katalysator der allgemeinen Formel (B2), wobei

M Ruthenium darstellt,

X^1 und X^2 gleichzeitig Halogen, insbesondere gleichzeitig Chlor bedeuten,

R^1 für einen geradkettigen oder verzweigten C_1 - C_{12} Alkylrest, bevorzugt Isopropyl steht,

5 R^{12} die für die allgemeine Formel (B2) genannten Bedeutungen besitzt,

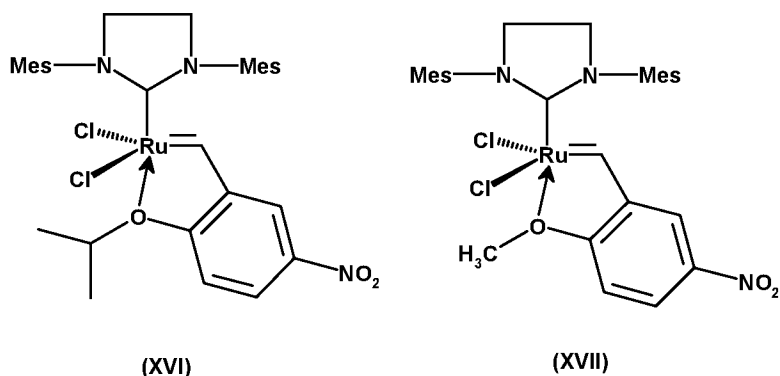
n gleich 0, 1, 2 oder 3 ist, bevorzugt 0,

R^6 Wasserstoff bedeutet und

L die für die allgemeine Formel (B) genannten Bedeutungen besitzt, und bevorzugt für einen gegebenenfalls substituierten Imidazolidin-Rest der Formeln (IIa) oder (IIb) darstellt,

10

- ein Katalysator der Formel (XVI) oder (XVII), wobei Mes jeweils für 2,4,6-Trimethylphenyl steht,



15

- ein Katalysator der allgemeinen Formeln (G), (H) und (K), worin

M Ruthenium ist,

X^1 und X^2 beide Halogen, insbesondere Chlor darstellen,

R^1 und R^2 gleich oder verschieden sind und fünf- oder sechsgliedrige monocyclische Gruppen mit 1 bis 4, bevorzugterweise 1 bis 3 und besonders bevorzugt 1 oder 2 Heteroatomen darstellen oder zwei- oder polycyclische Strukturen aus 2, 3, 4 oder 5 solcher fünf- oder sechsgliedriger monocyclischer Gruppen, wobei alle jeweils vorgenannten Gruppen durch ein oder mehrere Alkyl, bevorzugt C_1 - C_{10} -Alkyl, Cycloalkyl, bevorzugt C_3 - C_8 -Cycloalkyl, Alkoxy, bevorzugt C_1 - C_{10} -Alkoxy, Halogen, bevorzugt Chlor oder Brom, Aryl, bevorzugt C_6 - C_{24} -Aryl, oder Heteroaryl, bevorzugt C_5 - C_{23} Heteroaryl-Reste substituiert sein können,

20

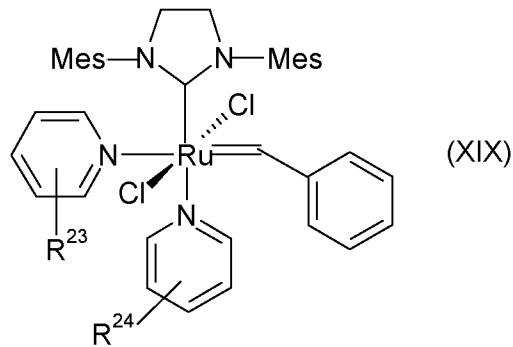
25

R^{21} und R^{22} gleich oder verschieden sind und C_1 - C_{30} -Alkyl, C_3 - C_{20} -Cycloalkyl, C_2 - C_{20} -Alkenyl, C_2 - C_{20} -Alkynyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_1 - C_{20} -Carboxylate, C_1 - C_{20} -Alkoxy, C_2 - C_{20} -Alkenyloxy, C_2 - C_{20} -Alkynyloxy, C_6 - C_{24} -Aryloxy, C_2 - C_{20} -Alkoxy-carbonyl, C_1 - C_{30} -

Alkylamino, C₁-C₃₀-Alkylthio, C₆-C₂₄-Arylthio, C₁-C₂₀-Alkylsulphonyl, C₁-C₂₀-Alkylsulphinyl darstellen, und

L eine Struktur der bereits zuvor beschriebenen allgemeinen Formeln (IIa) oder (IIb), insbesondere der Formeln (IIIa) bis (IIIf) besitzt,

- 5 • ein Katalysator der Struktur (XIX),

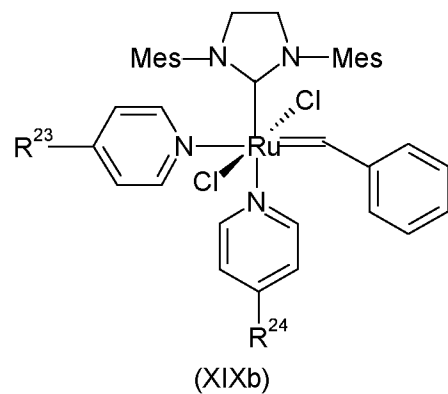
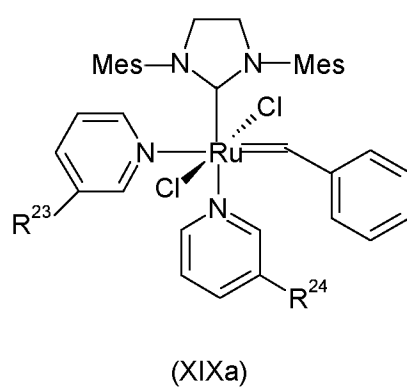


worin

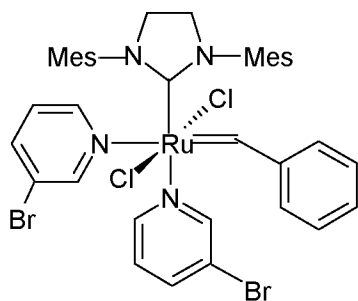
R²³ und R²⁴ gleich oder verschieden sind und Halogen, geradkettiges oder verzweigtes C₁-C₂₀-Alkyl, C₁-C₂₀-Heteroalkyl, C₁-C₁₀-Haloalkyl, C₁-C₁₀-Alkoxy, C₆-C₂₄-Aryl, bevorzugt Phenyl, Formyl, Nitro, Stickstoff-Heterocyclen, bevorzugt Pyridin, Piperidin und Pyrazin, Carboxy, Alkylcarbonyl, Halocarbonyl, Carbamoyl, Thiocarbamoyl, Carbamido, Thioformyl, Amino, Dialkylamino, Trialkylsilyl und Trialkoxysilyl bedeuten,

10

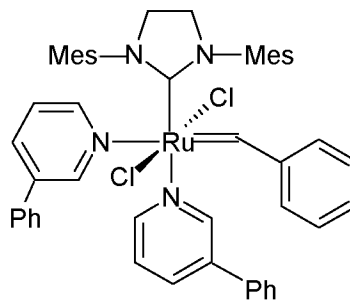
- 15 • ein Katalysator der Formeln (XIX a) oder (XIX b), wobei R²³ und R²⁴ die gleichen Bedeutungen besitzen wie in der Formel (XIX) angegeben und bevorzugt beide für H stehen,



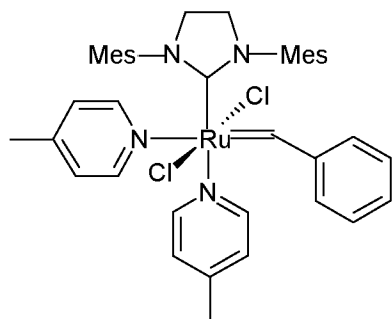
- ein Katalysator der Formeln (XX)-(XXXI), wobei Mes für 2,4,6-Trimethylphenyl steht,



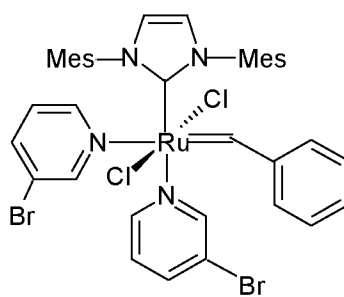
(XX)



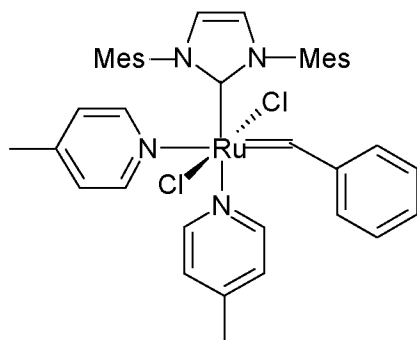
(XXI)



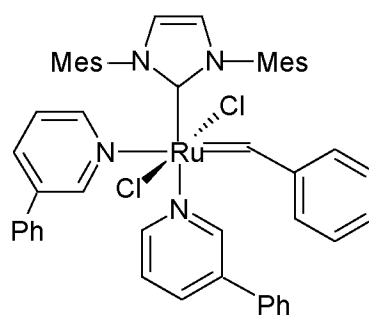
(XXII)



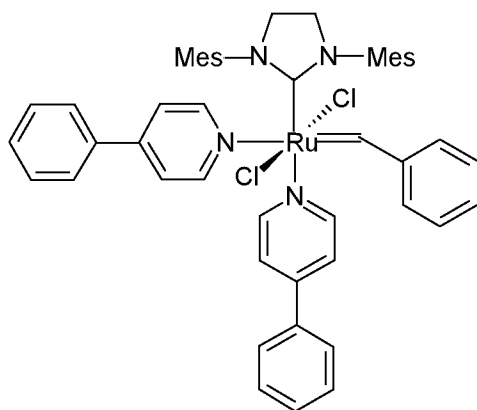
(XXIII)



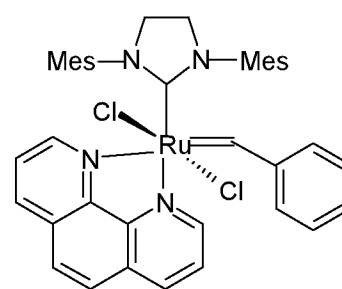
(XXIV)



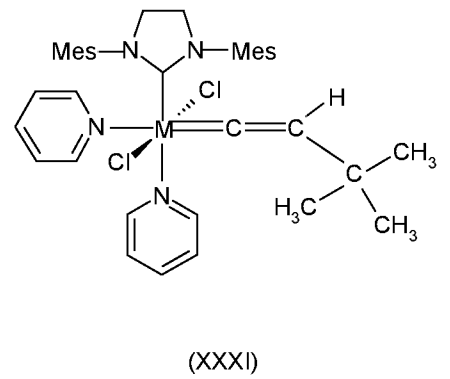
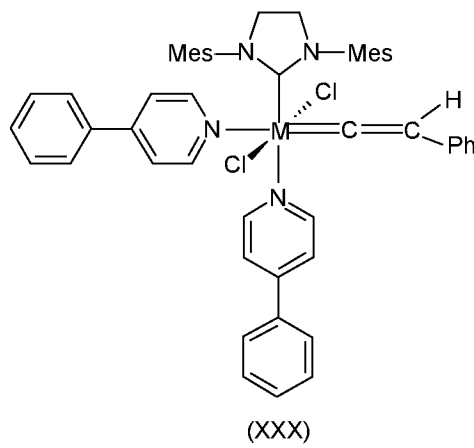
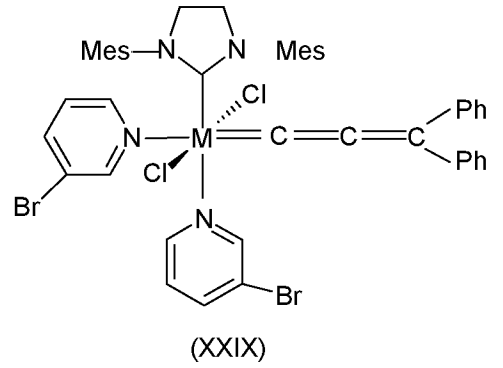
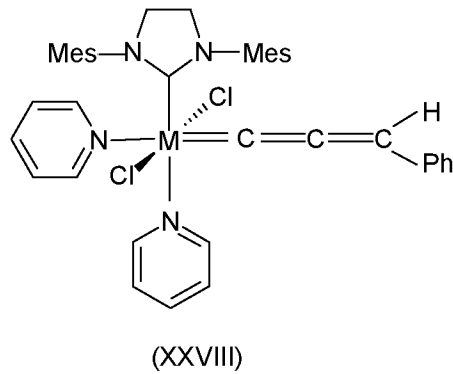
(XXV)



(XXVI)

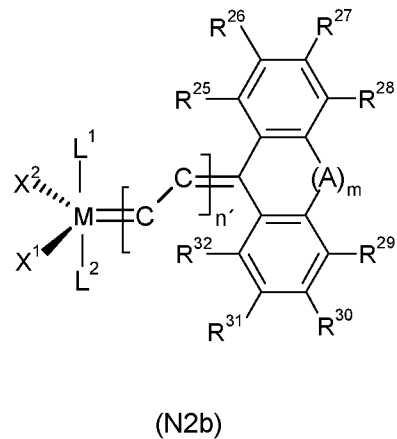
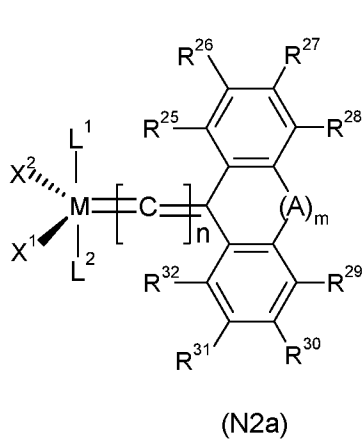


(XXVII)



5

- ein Katalysator der Formeln (N2a) und (N2b),



worin

M Ruthenium oder Osmium ist,

X¹ und X² gleich oder verschieden sind und zwei Liganden, bevorzugt anionische Liganden, darstellen,

L¹ und L² gleiche oder verschiedene Liganden, bevorzugt neutrale Elektronendonoren darstellen, wobei L² alternativ auch mit dem Rest R⁸ verbrückt sein kann,

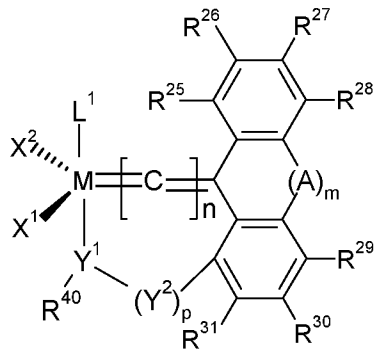
10

n 0, 1, 2 oder 3, bevorzugt 0, 1 oder 2, ist,

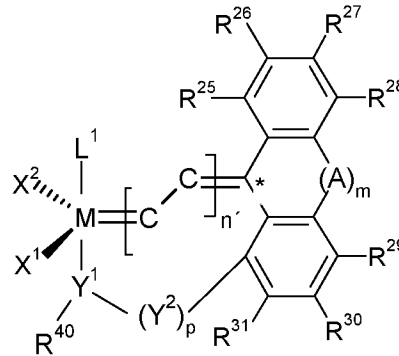
n' 1 oder 2, bevorzugt 1 ist, und

R²⁵-R³², m und A die gleichen Bedeutungen besitzen wie in der allgemeinen Formel (N1),

- 5 • ein Katalysator der Formeln (N13a) oder (N13b)



(N13a)



(N13b)

worin

Y¹ Sauerstoff, Schwefel, einen Rest N-R⁴¹ oder einen Rest P-R⁴¹ bedeutet, wobei R⁴¹ die nachfolgend genannten Bedeutungen besitzt,

10 R⁴⁰ und R⁴¹ gleich oder verschieden sind und einen Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Alkynyl-, Aryl-, Alkoxy-, Alkenyloxy-, Alkinyloxy-, Aryloxy-, Alkoxy-carbonyl-, Alkylamino-, Alkylthio-, Arylthio-, Alkylsulfonyl- oder Alkyl-sulfinyl-Rest darstellen, die alle jeweils optional durch ein oder mehrere Alkyl-, Halogen-, Alkoxy-, Aryl- oder Heteroaryl-Reste substituiert sein können,

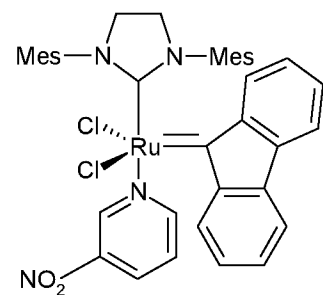
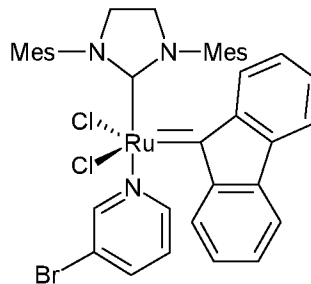
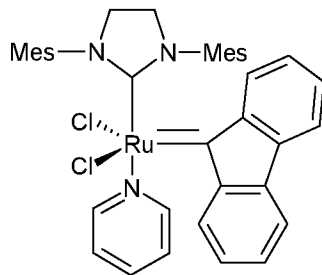
15 p 0 oder 1 ist und

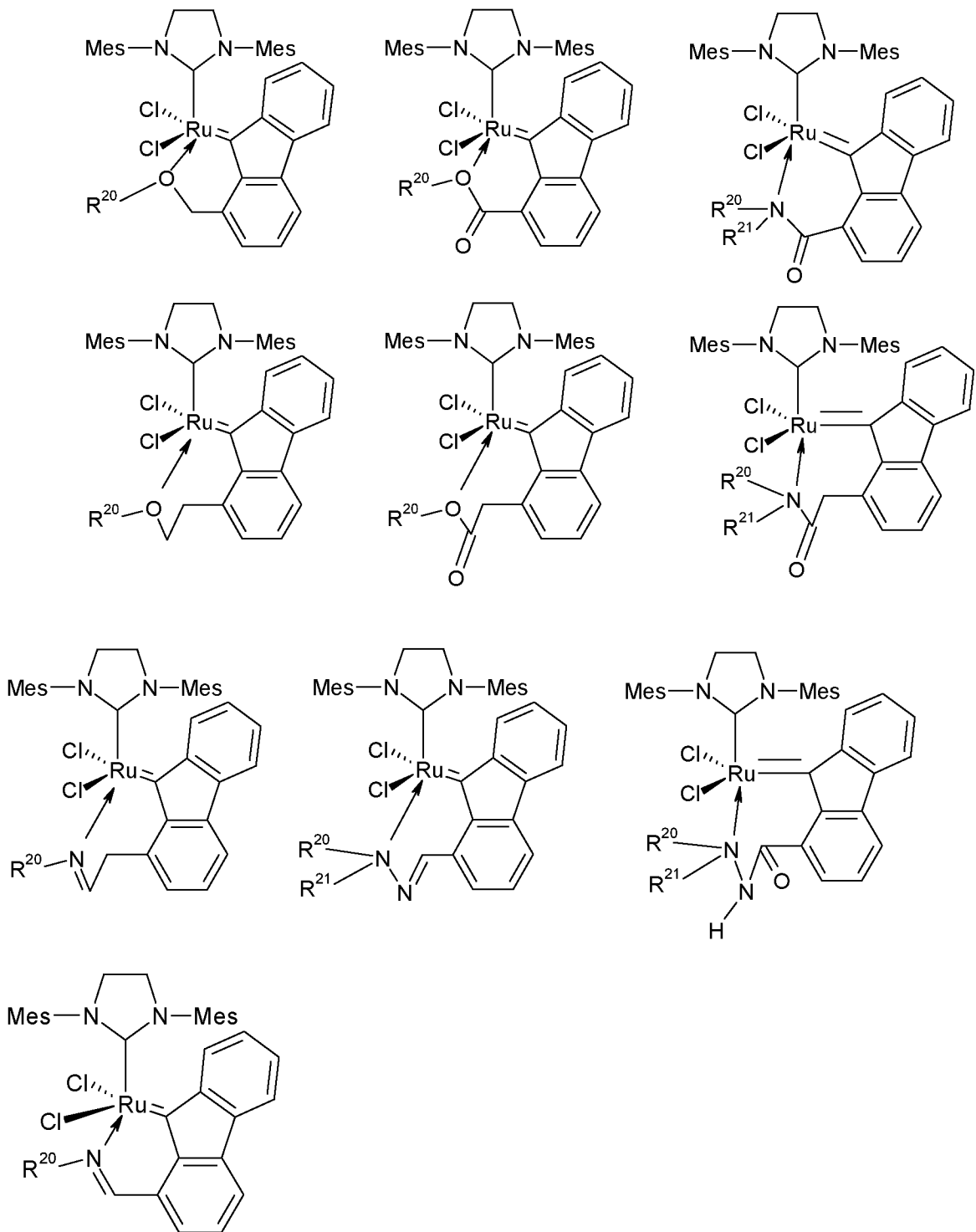
Y² wenn p = 1 ist, für -(CH₂)_r- mit r = 1, 2 oder 3, -C(=O)-CH₂-, -C(=O)-, -N=CH-, -N(H)-C(=O)- oder aber alternativ die gesamte Struktureinheit „-Y¹ (R⁴⁰)- (Y²)_p-, für (-N(R⁴⁰)=CH-CH₂-), (-N(R⁴⁰,R⁴¹)=CH-CH₂-), steht und

wobei M, X¹, X², L¹, R²⁵-R³², A, m und n die gleichen Bedeutungen besitzen wie in den

20

- ein Katalysator der folgenden Strukturen





5

4. Verfahren nach Anspruch 2 oder 3, dadurch gekennzeichnet, dass im funktionalisierten Olefin der allgemeinen Formel (I) oder (II)

X **OR¹**, worin R¹ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl,

10

O-(CH₂-CH₂-O)_n-R², worin R² für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl und n gleich 1 bis 20 und bevorzugt gleich 1 bis 6 ist,

5 **O-(CH₂-CH(CH₃)-O)_n-R³**, worin R³ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl und n gleich 1 bis 20 und bevorzugt gleich 1 bis 6 ist,

O-C(=O)-R⁴, worin R⁴ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl,

10 **C₆-C₁₂ Aryl**, welches durch mindestens einen Rest OR⁵ substituiert ist, worin R⁵ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl oder

NH-C(=O)-OR⁶, worin R⁶ für H, C₁-C₁₈ Alkyl, C₇-C₂₄ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl, bedeutet, und

15 Y und Z gleich oder verschieden sind und

OR⁷, worin R⁷ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl,

20 **O-(CH₂-CH₂-O)_n-R⁸**, worin R⁸ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl und n gleich 1 bis 20 und bevorzugt gleich 1 bis 6 ist,

O-(CH₂-CH(CH₃)-O)_n-R⁹, worin R⁹ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl und n gleich 1 bis 20 und bevorzugt gleich 1 bis 6 ist,

25 **O-C(=O)-R¹⁰**, worin R¹⁰ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl,

C₆-C₁₂ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR¹¹ substituiert ist, worin R¹¹ für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl oder

30 **NH-C(=O)-OR¹²**, worin R¹² für H, C₁-C₁₂ Alkyl, C₇-C₁₈ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und bevorzugt für H, C₁-C₆ Alkyl, C₇-C₁₂ Aralkyl oder Phenyl, bedeuten.

5. Verfahren nach Anspruch 2 oder 3, dadurch gekennzeichnet, dass als funktionalisiertes Olefin t-Butyl-N-Allylcarbammat, p-Allylanisol, o-Allylanisol, p-Allylphenol, o-Allylphenol, Benzoesäureallylester, Allylbenzylether, cis-1,4-Bisbenzoyloxy-2-buten, cis-2-Buten-1,4-diyl-dibenzoat, cis-2-Buten-1,4-diyl-diacetat oder Mischungen davon eingesetzt werden.

35

6. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass die Verbindung der allgemeinen Formel (I) oder (II) in einer Menge von $8 \cdot 10^{-6}$ mol bis $8 \cdot 10^{-3}$ mol, bevorzugt $1 \cdot 10^{-5}$ mol bis $5 \cdot 10^{-3}$ mol und besonders bevorzugt $2 \cdot 10^{-5}$ mol bis $2 \cdot 10^{-3}$ mol bezogen auf 1 g Nitrilkautschuk eingesetzt wird.
7. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass der Metathesekatalysator in einer Menge von $4 \cdot 10^{-8}$ mol bis $4 \cdot 10^{-5}$ mol, bevorzugt von $2 \cdot 10^{-7}$ mol bis $2 \cdot 10^{-5}$ mol und besonders bevorzugt von $5 \cdot 10^{-7}$ mol bis $7,5 \cdot 10^{-6}$ mol bezogen auf 1 g Nitrilkautschuk eingesetzt wird.
8. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass der Metathese-Katalysator bezogen auf das funktionalisierte Olefin der allgemeinen Formel (I) oder (II) in einem molaren Verhältnis von $(5 \cdot 10^{-6} \text{ bis } 5):1$, bevorzugt $(1 \cdot 10^{-4} \text{ bis } 5 \cdot 10^{-1}):1$, besonders bevorzugt von $(2 \cdot 10^{-3} \text{ bis } 1,5 \cdot 10^{-2}):1$ eingesetzt wird.
9. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass der eingesetzte Nitrilkautschuk Wiederholungseinheiten enthält, die sich von mindestens einem konjugierten Dien und mindestens einem α,β -ungesättigten Nitril ableiten und die C=C Doppelbindungen aus den einpolymerisierten Dien-Monomeren entweder unhydriert oder teilweise hydriert vorliegen.
10. Funktionalisierte Nitrilkautschuke enthaltend Wiederholungseinheiten, die sich von mindestens einem konjugierten Dien und mindestens einem α,β -ungesättigten Nitril ableiten, sowie entweder Endgruppen X oder Endgruppen Y und Z, wobei
- X OR^1 , worin R^1 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,
- $\text{O}-(\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-O})_n\text{-R}^2$, worin R^2 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,
- $\text{O}-(\text{CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-O})_n\text{-R}^3$, worin R^3 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,
- O-C(=O)-R^4 , worin R^4 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,
- $\text{C}_6\text{-C}_{18}$ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR^5 substituiert ist, worin R^5 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder
- NH-C(=O)-OR^6 , worin R^6 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, bedeutet, und

Y und Z gleich oder verschieden sind und

OR^7 , worin R^7 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,

5 $\text{O-(CH}_2\text{-CH}_2\text{-O)}_n\text{-R}^8$, worin R^8 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,

$\text{O-(CH}_2\text{-CH(CH}_3\text{)-O)}_n\text{-R}^9$, worin R^9 für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht und $n = 1$ bis 20 ist,

O-C(=O)-R^{10} , worin R^{10} für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht,

10 $\text{C}_6\text{-C}_{18}$ Aryl, welches durch mindestens einen Rest OR^{11} substituiert ist, worin R^{11} für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, oder

NH-C(=O)-OR^{12} , worin R^{12} für H, $\text{C}_1\text{-C}_{18}$ Alkyl, $\text{C}_7\text{-C}_{24}$ Aralkyl, Phenyl, Naphthyl oder Fluorenyl steht, bedeuten,

15 wobei die C=C Doppelbindungen aus dem einpolymerisierten Dien-Monomeren optional entweder teilweise oder vollständig hydriert vorliegen.

11. Funktionalisierte Nitrilkautschuke nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, dass sie eine Mooney-Viskosität (ML 1+4 bei 100°C) im Bereich von 5 - 30, bevorzugt im Bereich von 5 - 20 und eine Polydispersität $\text{PDI} = \text{Mw/Mn}$, wobei Mn das Zahlenmittel des Molekulargewichts und Mw das Gewichtsmittel des Molekulargewichts darstellt, im Bereich 20 1,4 - 4,0, bevorzugt im Bereich von 1,5 - 3,0 besitzen.

12. Vulkanisierbare Mischungen enthaltend
 (i) mindestens einen funktionalisierten Nitrilkautschuk nach Anspruch 10 oder 11,
 25 (ii) mindestens einen Vernetzer oder Vernetzungssystem und
 optional (iii) ein oder mehrere weitere Kautschukadditive.

13. Verfahren zur Herstellung von Vulkanisaten, dadurch gekennzeichnet, dass man die vulkanisierbare Mischung nach Anspruch 12 durch Erhöhung der Temperatur vernetzt,
 30 bevorzugt in einem Formgebungsverfahren, besonders bevorzugt unter Anwendung des Spritzgusses.

14. Vulkanisate auf Basis eines funktionalisierten Nitrilakutschuks nach Anspruch 10 oder 11.

35 15. Blockcopolymere enthaltend ein oder mehrere Blöcke basierend auf dem funktionalisierten Nitrilkautschuk nach Anspruch 10 oder 11.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No
PCT/EP2012/051158

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
 INV. C08C19/02 C08C19/10 C08F4/42 C08L9/02 C08L15/00
 C08F236/12
 ADD.
 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED
 Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
 C08C C08F C08L

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)
 EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO 2004/011536 A1 (LORD CORP [US]) 5 February 2004 (2004-02-05) paragraphs [0040], [0041], [0045] - [0048] -----	1-15
A	WO 03/076537 A1 (LORD CORP [US]) 18 September 2003 (2003-09-18) paragraphs [0064], [0065], [0068] - [0071] -----	1-15
A	EP 2 143 489 A1 (LANXESS DEUTSCHLAND GMBH [DE]; UNIV MUENCHEN TECH [DE]) 13 January 2010 (2010-01-13) the whole document ----- -/--	1-15

Further documents are listed in the continuation of Box C.

See patent family annex.

* Special categories of cited documents :

<p>"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</p> <p>"E" earlier document but published on or after the international filing date</p> <p>"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)</p> <p>"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means</p> <p>"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed</p>	<p>"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention</p> <p>"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone</p> <p>"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.</p> <p>"&" document member of the same patent family</p>
--	--

Date of the actual completion of the international search 29 February 2012	Date of mailing of the international search report 07/03/2012
---	--

Name and mailing address of the ISA/ European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer Adams, Florian
--	--

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No
PCT/EP2012/051158

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 1 825 913 A1 (LANXESS DEUTSCHLAND GMBH & CO [DE]) 29 August 2007 (2007-08-29) cited in the application the whole document	1-15
A	----- EP 2 027 919 A2 (LANXESS DEUTSCHLAND GMBH [DE]) 25 February 2009 (2009-02-25) cited in the application the whole document -----	1-15

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/EP2012/051158

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date	
WO 2004011536	A1	05-02-2004	BR 0311798 A	15-03-2005
			CA 2492866 A1	05-02-2004
			CN 1671779 A	21-09-2005
			DE 60304208 T2	08-03-2007
			EP 1490427 A1	29-12-2004
			ES 2256784 T3	16-07-2006
			JP 2005533923 A	10-11-2005
			KR 20050030170 A	29-03-2005
			MX PA04011464 A	14-02-2005
			WO 2004011536 A1	05-02-2004
WO 03076537	A1	18-09-2003	AU 2003218055 A1	22-09-2003
			BR 0308281 A	28-12-2004
			CA 2477740 A1	18-09-2003
			CN 1639285 A	13-07-2005
			EP 1483348 A1	08-12-2004
			JP 4514191 B2	28-07-2010
			JP 2005520016 A	07-07-2005
			MX PA04008607 A	06-12-2004
			TW I262205 B	21-09-2006
			WO 03076537 A1	18-09-2003
EP 2143489	A1	13-01-2010	BR PI0902621 A2	03-08-2010
			CA 2671563 A1	08-01-2010
			CN 101623657 A	13-01-2010
			EP 2143489 A1	13-01-2010
			EP 2145680 A1	20-01-2010
			JP 2010058108 A	18-03-2010
			US 2010093944 A1	15-04-2010
EP 1825913	A1	29-08-2007	BR PI0702155 A	11-12-2007
			CN 101024200 A	29-08-2007
			DE 102006008520 A1	23-08-2007
			EP 1825913 A1	29-08-2007
			JP 2007224302 A	06-09-2007
			KR 20070085152 A	27-08-2007
			TW 200803981 A	16-01-2008
			US 2007208206 A1	06-09-2007
			US 2011077360 A1	31-03-2011
EP 2027919	A2	25-02-2009	BR PI0822513 A2	12-07-2011
			CN 101371992 A	25-02-2009
			DE 102007039526 A1	26-02-2009
			EP 2027919 A2	25-02-2009
			JP 2009106929 A	21-05-2009
			US 2009069516 A1	12-03-2009

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES		
INV.	C08C19/02 C08F236/12	C08C19/10 C08F4/42
		C08L9/02 C08L15/00
ADD.		
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC		
B. RECHERCHIERTE GEBIETE		
Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) C08C C08F C08L		
Recherchierte, aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen		
Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe) EPO-Internal		
C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	WO 2004/011536 A1 (LORD CORP [US]) 5. Februar 2004 (2004-02-05) Absätze [0040], [0041], [0045] - [0048] -----	1-15
A	WO 03/076537 A1 (LORD CORP [US]) 18. September 2003 (2003-09-18) Absätze [0064], [0065], [0068] - [0071] -----	1-15
A	EP 2 143 489 A1 (LANXESS DEUTSCHLAND GMBH [DE]; UNIV MUENCHEN TECH [DE]) 13. Januar 2010 (2010-01-13) das ganze Dokument -----	1-15
A	EP 1 825 913 A1 (LANXESS DEUTSCHLAND GMBH & CO [DE]) 29. August 2007 (2007-08-29) in der Anmeldung erwähnt das ganze Dokument -----	1-15
	-/--	
<input checked="" type="checkbox"/> Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen <input checked="" type="checkbox"/> Siehe Anhang Patentfamilie		
* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist "E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) "O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht "P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist "T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist		
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche		Absenddatum des internationalen Recherchenberichts
29. Februar 2012		07/03/2012
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Fax: (+31-70) 340-3016		Bevollmächtigter Bediensteter Adams, Florian

C. (Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 2 027 919 A2 (LANXESS DEUTSCHLAND GMBH [DE]) 25. Februar 2009 (2009-02-25) in der Anmeldung erwähnt das ganze Dokument -----	1-15

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2012/051158

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 2004011536 A1	05-02-2004	BR 0311798 A	15-03-2005
		CA 2492866 A1	05-02-2004
		CN 1671779 A	21-09-2005
		DE 60304208 T2	08-03-2007
		EP 1490427 A1	29-12-2004
		ES 2256784 T3	16-07-2006
		JP 2005533923 A	10-11-2005
		KR 20050030170 A	29-03-2005
		MX PA04011464 A	14-02-2005
		WO 2004011536 A1	05-02-2004
WO 03076537 A1	18-09-2003	AU 2003218055 A1	22-09-2003
		BR 0308281 A	28-12-2004
		CA 2477740 A1	18-09-2003
		CN 1639285 A	13-07-2005
		EP 1483348 A1	08-12-2004
		JP 4514191 B2	28-07-2010
		JP 2005520016 A	07-07-2005
		MX PA04008607 A	06-12-2004
		TW I262205 B	21-09-2006
		WO 03076537 A1	18-09-2003
EP 2143489 A1	13-01-2010	BR PI0902621 A2	03-08-2010
		CA 2671563 A1	08-01-2010
		CN 101623657 A	13-01-2010
		EP 2143489 A1	13-01-2010
		EP 2145680 A1	20-01-2010
		JP 2010058108 A	18-03-2010
		US 2010093944 A1	15-04-2010
EP 1825913 A1	29-08-2007	BR PI0702155 A	11-12-2007
		CN 101024200 A	29-08-2007
		DE 102006008520 A1	23-08-2007
		EP 1825913 A1	29-08-2007
		JP 2007224302 A	06-09-2007
		KR 20070085152 A	27-08-2007
		TW 200803981 A	16-01-2008
		US 2007208206 A1	06-09-2007
US 2011077360 A1	31-03-2011		
EP 2027919 A2	25-02-2009	BR PI0822513 A2	12-07-2011
		CN 101371992 A	25-02-2009
		DE 102007039526 A1	26-02-2009
		EP 2027919 A2	25-02-2009
		JP 2009106929 A	21-05-2009
		US 2009069516 A1	12-03-2009