

(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
3. Januar 2014 (03.01.2014)



(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2014/001300 A1

(51) Internationale Patentklassifikation:
C08C 19/06 (2006.01)

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2013/063222

(22) Internationales Anmeldedatum:
25. Juni 2013 (25.06.2013)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
12174420.5 29. Juni 2012 (29.06.2012) EP

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme
von US): **EVONIK INDUSTRIES AG** [DE/DE];
Rellinghauser Straße 1-11, 45128 Essen (DE).

(72) Erfinder; und

(71) Anmelder (nur für US): **BERLINEANU, Andreas**
[DE/DE]; Otto-Hue-Straße 41, 45772 Marl (DE).
HABERKORN, Niko [DE/DE]; Im Romberg 52, 45657
Recklinghausen (DE).

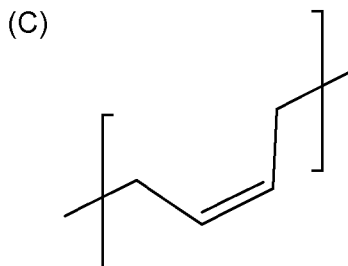
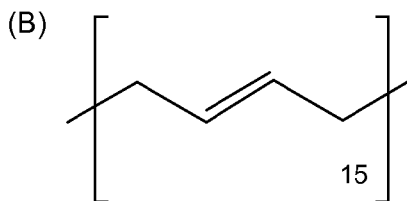
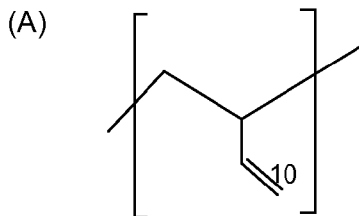
(81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für
jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL,
AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW,
BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK,
DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM,
GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, 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, PA, 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,
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,

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]

(54) Title: POLYBUTADIENE HAVING EPOXY GROUPS

(54) Bezeichnung : POLYBUTADIEN MIT EPOXYGRUPPEN



(57) **Abstract:** The invention relates to a polybutadiene having epoxy groups, where the polybutadiene comprises the monomer units (A), (B) and (C), where the proportion of A in the entirety of the monomer units derived from 1,3-butadiene present in the polybutadiene is 10 to 60 mole percent, where the sum of the proportions of B and C in the entirety of the monomer units derived from 1,3-butadiene present in the polybutadiene is 40 to 90 mole percent, to a process for preparing the inventive polybutadiene and to a composition comprising the polybutadiene having epoxy groups.

(57) **Zusammenfassung:** Die Erfindung betrifft ein Polybutadien mit Epoxygruppen, wobei das Polybutadien die Monomereinheiten (A), (B) und (C) umfasst, wobei der Anteil von A an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 10 bis 60 Molprozent beträgt, wobei die Summe der Anteile von B und C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 40 bis 90 Molprozent beträgt, ein Verfahren zur Herstellung des erfindungsgemäßen Polybutadiens sowie eine Zusammensetzung umfassend das Polybutadien mit Epoxygruppen.

WO 2014/001300 A1

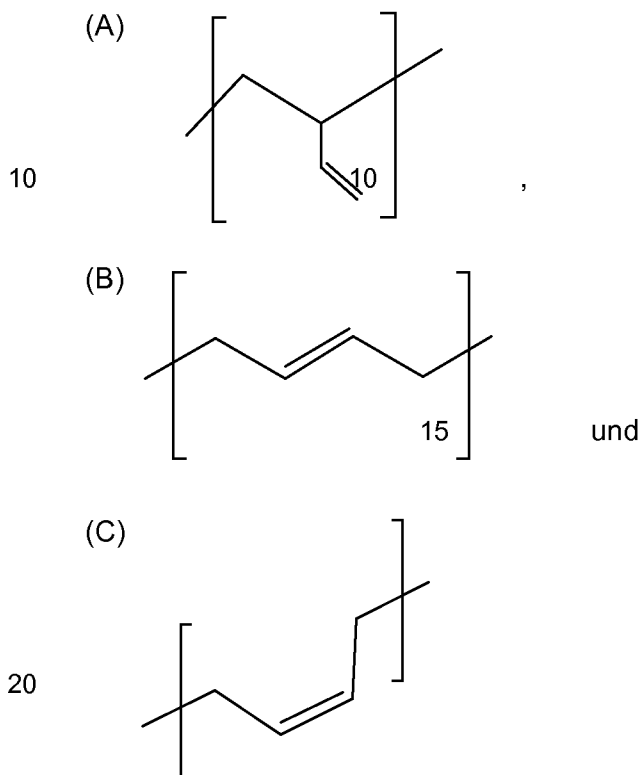
WO 2014/001300 A1 

SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG). **Veröffentlicht:**

— *mit internationalem Recherchenbericht (Artikel 21 Absatz 3)*

 Polybutadien mit Epoxygruppen

Die Erfindung betrifft ein Polybutadien mit Epoxygruppen, wobei das Polybutadien die aus 1,3-
 5 Butadien abgeleiteten Monomereinheiten



umfasst, wobei der Anteil von A an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-
 Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 10 bis 60 Molprozent beträgt, wobei die Summe der
 25 Anteile von B und C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien
 abgeleiteten Monomereinheiten 40 bis 90 Molprozent beträgt, ein Verfahren zur Herstellung des
 erfindungsgemäßen Polybutadiens sowie eine Zusammensetzung umfassend das Polybutadien
 mit Epoxygruppen.

30 Polybutadiene stellen eine Klasse industriell hoch relevanter organischer Verbindungen dar, die
 durch Polymerisation von aus dem Cracken von Erdöl in großen Mengen erhältlichem 1,3-

Butadien hergestellt werden. Sie sind interessante und wichtige Ausgangsstoffe für chemische Synthesen gleichermaßen im Labor- und Großmaßstab.

Die Polymerisation von 1,3-Butadien zu Polybutadien ist über im Stand der Technik beschriebene Verfahren, die eine anionische Polymerisation umfassen, leicht zu
5 bewerkstelligen. Für viele Anwendungen können die entstehenden Polybutadiene jedoch nicht direkt verwendet werden, sondern sie müssen zunächst einer Modifizierung unterzogen werden.

Als eine solche Modifizierung bietet sich insbesondere die Epoxidierung mittels Reagenzien wie
10 Epichlorhydrin an. Epoxidgruppen können für vielfältige weitere Reaktionen, insbesondere mit Anhydriden oder Aminen, genutzt werden. Das entstehende Polybutadien mit Epoxygruppen kann somit mit Reagenzien wie Diaminen unter Bildung eines widerstandsfähigen Kunststoffes umgesetzt werden.

15 Shell Oil Company, Research Disclosure, Vol. 416, 12, 1998, Seite 1594, beschreibt die Darstellung von Butadien-Polymeren mit Epoxygruppen. Die Polydiendiole wurden über anionische Polymerisation erhalten. Man erwähnt die schlechte Verträglichkeit der Produkte und deren niedrige Funktionalität von 1,1 bzw. 1,6 und 2. Zur Verbesserung der Verträglichkeit wird die Umsetzung der Glycidether mit EPICURE 3140 Polyamid beschrieben.

20 Die Erfindung SU195104 (Kautschukinstitut Lebedev) beschreibt die Synthese eines anionischen Polybutadienpolymerisates zu einem „lebendem Polymer“ mit Metallatomen der I-III-Gruppe und deren Behandlung mit Epichlorhydrin, Säuren und Basen. Das „lebende Polymer“ wird vor der Umsetzung mit Epichlorhydrin nicht isoliert und von Butadienoligomeren
25 befreit. Die Produkte werden mit Maleinsäureanhydrid und Phthalsäureanhydrid umgesetzt.

Die im Stand der Technik beschriebenen Verfahren zur Herstellung von Polybutadien mit Epoxygruppen weisen jedoch den Nachteil auf, dass das Polybutadien schwer zu verarbeiten
30 ist, das es hohe Viskositäten und hohe Glasübergangstemperaturen aufweist. Weiterhin weisen die Produkte im Stand der Technik beschriebenen Verfahren zur Herstellung von Polybutadien mit Epoxygruppen eine schlechte Verträglichkeit mit anderen Komponenten von Beschichtungsmitteln auf, insbesondere Epoxidharzen.

Vor diesem Hintergrund besteht die der Erfindung zu Grunde liegende Aufgabe darin, ein Polybutadien mit Epoxygruppen und ein Verfahren zur dessen Herstellung bereitzustellen, das zur Verarbeitung günstigere Eigenschaften aufweist, insbesondere eine möglichst geringe Viskosität und/oder Glasübergangstemperatur.

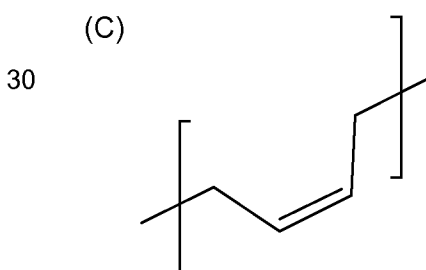
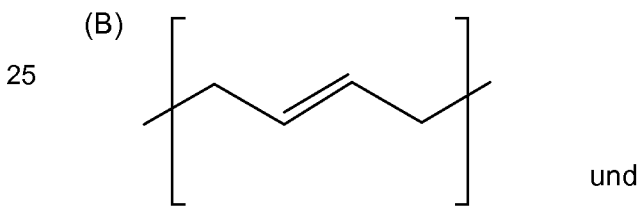
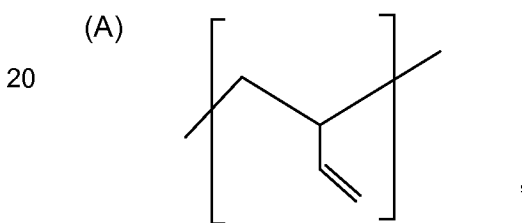
5

Eine weitere der Erfindung zu Grunde liegende Aufgabe besteht darin, ein Polybutadien mit Epoxygruppen bereitzustellen, das eine möglichst gute Verträglichkeit mit anderen Komponenten von Beschichtungsmitteln, insbesondere Epoxidharzen aufweist.

10

Diese und weitere Aufgaben werden durch den Gegenstand der vorliegenden Anmeldung und insbesondere auch durch den Gegenstand der beigefügten unabhängigen Ansprüche gelöst, wobei sich Ausführungsformen aus den Unteransprüchen ergeben.

15 Das der Aufgabe zu Grunde liegende Problem wird in einem ersten Aspekt gelöst durch ein Polybutadien mit Epoxygruppen, wobei das Polybutadien die aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten



umfasst,

wobei der Anteil von A an der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Gesamtheit der Monomereinheiten 10 bis 60 Molprozent beträgt,

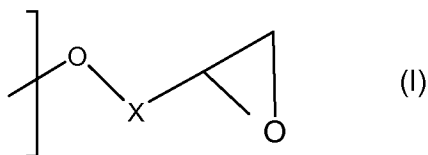
5

und wobei die Summe der Anteile von B und C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 40 bis 90 Molprozent beträgt.

10 In einer ersten Ausführungsform des ersten Aspekts wird das Problem gelöst durch ein Polybutadien mit Epoxygruppen, wobei der Anteil von A, B und C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten jeweils und unabhängig voneinander wenigstens 10 % beträgt.

15 In einer zweiten Ausführungsform des ersten Aspekts, bei der es sich auch um eine Ausführungsform der ersten Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst durch ein Polybutadien mit Epoxygruppen, wobei der Anteil von A an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 15 bis 30, der Anteil von B an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten
20 50 bis 70 und der Anteil von C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 15 bis 30 Molprozent beträgt.

In einer dritten Ausführungsform des ersten Aspekts, bei der es sich auch um eine Ausführungsform der ersten bis zweiten Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst
25 durch ein Polybutadien mit Epoxygruppen, wobei die Epoxygruppen die Formel (I)



30

aufweisen und X eine lineare oder verzweigte Alkylengruppe darstellt, bevorzugt eine lineare Alkylengruppe der Formel $-(CH_2)_x-$, wobei x 1 bis 4, noch bevorzugter 1 ist.

In einer vierten Ausführungsform des ersten Aspekts, bei der es sich auch um eine Ausführungsform der ersten bis dritten Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst durch ein Polybutadien mit Epoxygruppen, wobei das Polybutadien 1,5 bis 3, bevorzugt 1,75 bis 2,5 Epoxygruppen aufweist.

5

In einem zweiten Aspekt wird das der Erfindung zu Grunde liegende Problem gelöst durch ein Verfahren zur Herstellung eines Polybutadiens mit Epoxygruppen, umfassend die Schritte

10 a) Bereitstellen eines mittels radikalischer Polymerisation hergestellten Polybutadiens mit Hydroxygruppen,

b) Umsetzen des Polybutadiens mit Hydroxygruppen aus Schritt a) mit einer Monoepoxyverbindung in einer Reaktionsmischung,

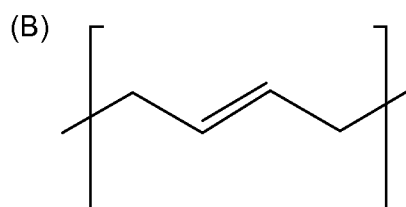
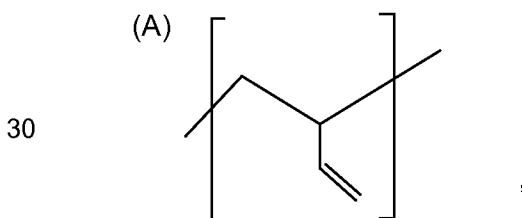
15 wobei das Molverhältnis zwischen endständigen Hydroxygruppen und der Monoepoxyverbindung 10:1 bis 1:10 beträgt,

wobei die Temperatur 0 bis 150 °C beträgt,

20 und wobei die Reaktionszeit 0,5 bis 24 Stunden beträgt.

c) Zugeben eines Alkalimetallhydroxids, Alkalimetallhydrogencarbonats oder Alkalimetallcarbonats zur Reaktionsmischung aus Schritt b),

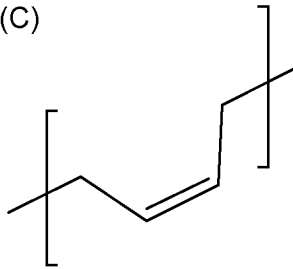
25 wobei das Polybutadien mit endständigen Hydroxygruppen die aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten



und

(C)

5



10

umfasst,

wobei der Anteil von A an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 10 bis 60 Molprozent beträgt,

15

und wobei die Summe der Anteile von B und C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 40 bis 90 Molprozent beträgt

20

wobei bevorzugt der Anteil von A, B und C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten jeweils und unabhängig voneinander wenigstens 10 % beträgt,

25

wobei noch bevorzugter der Anteil von A an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 15 bis 30, der Anteil von B an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 50 bis 70 und der Anteil von C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 15 bis 30 Molprozent beträgt.

30

In einer ersten Ausführungsform des zweiten Aspekts wird das Problem gelöst durch ein Verfahren, wobei die Monoepoxyverbindung aus der Gruppe ausgewählt ist, die Epihalohydrine, bevorzugt Epichlorhydrin, β -Methylepichlorhydrin oder Epibromhydrin, und Alkylenoxide, bevorzugt Ethylenoxid, 1,2-Propylenoxid oder 1,2-Butylenoxid, umfasst.

In einer zweiten Ausführungsform des zweiten Aspekts, bei der es sich auch um eine Ausführungsform der ersten Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst durch ein Verfahren, wobei das Molverhältnis zwischen der Monoepoxyverbindung und endständigen Hydroxygruppen in der Reaktionsmischung in Schritt b) 0,5 bis 2, bevorzugt 0,9 bis 1,2 beträgt.

5

In einer dritten Ausführungsform des zweiten Aspekts, bei der es sich auch um eine Ausführungsform der ersten bis zweiten Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst durch ein Verfahren, wobei Schritt b) in Anwesenheit eines Lösungsmittels abläuft, wobei das Lösungsmittel bevorzugt aus der Gruppe ausgewählt ist, die bei Raumtemperatur flüssige Aliphaten, Aromaten, Ester und Ether umfasst.

10

In einer vierten Ausführungsform des zweiten Aspekts, bei der es sich auch um eine Ausführungsform der ersten bis dritten Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst durch ein Verfahren, wobei Schritt b) in Anwesenheit wenigstens eines Metall- oder Halbmetallsalzes abläuft, das wenigstens ein Metall- oder Halbmetallkation, bevorzugt ausgewählt aus der Gruppe umfassen Bor, Aluminium, Zink und Zinn und wenigstens ein Anion umfasst, welches aus der Gruppe umfassend F^- , Cl^- , BF_4^- , PF_6^- , AsF_6^- , SbF_6^- , ClO_4^- , IO_4^- und NO_3^- ausgewählt ist.

15

In einer fünften Ausführungsform des zweiten Aspekts, bei der es sich auch um eine Ausführungsform der ersten bis vierten Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst durch ein Verfahren, wobei in Schritt c) 0,7 bis 1,4 Mol Alkalimetallhydroxid, Alkalimetallhydrogencarbonats oder Alkalimetallcarbonats pro Mol endständiger Hydroxygruppen in Schritt a) zugegeben werden.

20

In einer sechsten Ausführungsform des zweiten Aspekts, bei der es sich auch um eine Ausführungsform der ersten bis fünften Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst durch ein Verfahren, weiter umfassend destillatives Entfernen von überschüssiger Monoepoxyverbindung nach Schritt b) und vor Schritt c).

25

In einer siebten Ausführungsform des zweiten Aspekts, bei der es sich um eine Ausführungsform der dritten bis sechsten Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst durch ein Verfahren, wobei Schritt b) in Anwesenheit eines Lösungsmittels durchgeführt und dieses vor, während oder nach Schritt c), bevorzugt nach Schritt c), von der Reaktionsmischung abgetrennt wird.

30

In einer achten Ausführungsform des zweiten Aspekts, bei der es sich um eine Ausführungsform der dritten bis siebten Ausführungsform handelt, wird das Problem gelöst durch ein Verfahren, wobei Schritt b) in Anwesenheit von Inertgas abläuft.

5

In einem dritten Aspekt wird das der Erfindung zu Grunde liegende Problem gelöst durch eine Zusammensetzung umfassend das Polybutadien mit Epoxygruppen nach dem ersten Aspekt oder einer Ausführungsform des ersten Aspekts oder das nach dem Verfahren nach dem
10 zweiten Aspekt oder einer Ausführungsform des zweiten Aspekts hergestellte Polybutadien mit Epoxygruppen sowie wenigstens einen Härter, optional zusätzlich wenigstens ein Epoxydharz.

In einem vierten Aspekt wird das der Erfindung zu Grunde liegende Problem gelöst durch ein Bindemittel in Kleb-, Dicht- und Akustikmassen für Automobilanwendungen,
15 Gießharzformulierungen für Elektroisolation, Dichtmassen für Baustoffe, zur Imprägnierung oder Verklebung von Glas- und Kohlefasergewebe umfassend das Polybutadien mit endständigen Epoxygruppen nach dem ersten Aspekt oder einer Ausführungsform des ersten Aspekts oder das nach dem Verfahren nach dem zweiten Aspekt oder einer Ausführungsform des zweiten Aspekts hergestellte Polybutadien mit endständigen Epoxygruppen und wenigstens
20 einen Härter, optional zusätzlich wenigstens ein Epoxydharz.

In einem fünften Aspekt wird das der Erfindung zu Grunde liegende Problem gelöst durch eine Verwendung des Polybutadiens mit endständigen Epoxygruppen nach dem ersten Aspekt oder einer Ausführungsform des ersten Aspekts oder des nach dem Verfahren nach dem zweiten
25 Aspekt oder einer Ausführungsform des zweiten Aspekts hergestellten Polybutadiens mit endständigen Epoxygruppen oder der Zusammensetzung nach dem dritten Aspekt als Bindemittel in Kleb-, Dicht- und Akustikmassen für Automobilanwendungen, in Gießharzformulierungen für Elektroisolation, in Dichtmassen für Baustoffe, zur Imprägnierung oder Verklebung von Glas- und Kohlefasergewebe.

30

In einem fünften Aspekt wird das der Erfindung zu Grunde liegende Problem gelöst durch ein Verfahren umfassend den Schritt Aushärten der Zusammensetzung nach dem dritten Aspekt.

Die vorliegende Erfindung basiert auf der überraschenden Erkenntnis, dass ausgehend von mittels einer radikalischen Polymerisation erhaltenem Polybutadien hergestelltes Polybutadien mit Epoxygruppen eine geringe Viskosität und Glasübergangstemperatur aufweist. Ohne an eine bestimmte Theorie gebunden sein zu wollen, vermuten die Erfinder der vorliegenden Erfindung, dass die radikalische Polymerisation gegenüber einer anionischen Polymerisation von Butadien zu einem Polybutadien mit einem hohen Gehalt an 1,2-Vinyl als Monomerbaustein am Polymer führt und dass dieses Monomer für die genannten Eigenschaften ursächlich ist.

Die vorliegende Erfindung betrifft durch radikalische Polymerisation von 1,3-Butadien erzeugtes Polybutadien mit Hydroxygruppen und daraus hergestelltes Polybutadien mit Epoxygruppen, jeweils umfassend die im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten A), B) und C), wobei eine eckige Klammer bei der in dieser Anmeldung gewählten formelmäßigen Darstellung der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten A), B) und C) zeigt, dass die mit der jeweiligen eckigen Klammer versehene Bindung nicht etwa mit einer Methylgruppe endet, sondern dass die entsprechende Monomereinheit über diese Bindung mit einer weiteren Monomereinheit oder einer anderen funktionellen Gruppe, insbesondere einer Hydroxygruppe oder Epoxygruppe, verbunden ist. Die Monomereinheiten A), B) und C) können dabei in beliebiger Reihenfolge im Polymer angeordnet sein. Bevorzugt ist eine statistische Anordnung.

In einer bevorzugten Ausführungsform können neben den im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten A), B) und C) auch noch andere Monomereinheiten enthalten sein, insbesondere solche, die nicht aus 1,3-Butadien abgeleitet sind. In einer bevorzugtesten Ausführungsform stellt die Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten A), B) und C) jedoch einen Anteil an der Gesamtheit der in dem Polymer eingebauten Monomereinheiten, umfassend die aus 1,3-Butadien abgeleiteten und andere, von wenigstens 80, bevorzugt 90, noch bevorzugter 95, am bevorzugtesten 100 Molprozent dar.

Das erfindungsgemäße oder nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellte Polybutadien mit Epoxygruppen ist nahezu farblos und weist eine niedrige Viskosität auf. Die Viskosität wird bevorzugt bei 20 °C mit dem Rotationsviskosimeter der Firma Haake ermittelt.

Das erfindungsgemäße oder nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellte Polybutadien mit Epoxygruppen weist in einer bevorzugten Ausführungsform eine mittlere Funktionalität von 1,5 bis 3, bevorzugt 1,75 bis 2,5 auf.. Dies bedeutet in einer noch
5 bevorzugten Ausführungsform, dass ein Polybutadienmolekül unabhängig von seiner Länge durchschnittlich 1,5 bis 3, bevorzugt 1,75 bis 2,5 Epoxygruppen aufweist.

Das erfindungsgemäße Verfahren erfordert als Schritt a) das Bereitstellen eines mittels radikalischer Polymerisation hergestellten Polybutadiens mit Hydroxygruppen. Ein derartiges
10 Polybutadien mit Hydroxygruppen kann beispielsweise durch Polymerisation von 1,3-Butadien in Anwesenheit von Wasserstoffperoxid, Wasser und einem organischen Lösungsmittel hergestellt werden, wie es in der EP12169794.0 beschrieben ist. In einer bevorzugten Ausführungsform wird unter dem Begriff „Polybutadien“, wie hierin verwendet, ein durch Polymerisation von Monomereinheiten mit jeweils wenigstens zwei konjugierten
15 Doppelbindungen verstanden, wobei es sich in Reihenfolge zunehmender Bevorzugung bei wenigstens 80, 85, 90, 95, 98, 99 oder 99,9 % der Monomereinheiten um 1,3-Butadien handelt.

In Schritt b) des erfindungsgemäßen Verfahrens wird das Polybutadien mit Hydroxygruppen mit einer Monoepoxyverbindung in Anwesenheit von Inertgas umgesetzt. Als
20 Monoepoxyverbindung eignet sich besonders ein Epichlorhydrin, bevorzugt aus der Gruppe ausgewählt, die Epichlorhydrin, Beta-Methylepichlorhydrin oder Epibromhydrin umfasst, sowie einem Alkylenoxid, bevorzugt aus der Gruppe ausgewählt, die Ethylenoxid, 1,2-Propylenoxid und 1,2-Butylenoxid umfasst. Bevorzugt wird Epichlorhydrin in einer Menge von 0,5 und 2 Mol Epichlorhydrin pro Äquivalent an einem Polybutadien gebundener Hydroxygruppe eingesetzt.
25 Besonders bevorzugt wird 0,9 bis 1,2 Mol Epichlorhydrin pro Äquivalent an einem Polybutadien gebundener Hydroxygruppe eingesetzt.

In einer bevorzugten Ausführungsform läuft Schritt b) in einem Lösungsmittel ab. In einer bevorzugten Ausführungsform handelt es sich bei dem Lösungsmittel um einen bei der
30 Raumtemperatur flüssigen Aliphaten, beispielsweise Hexan, Heptan, Octan, Cyclohexan, um einen bei der Raumtemperatur (25 °C) flüssigen Aromaten, beispielsweise Benzol, Toluol, um einen bei der Raumtemperatur flüssigen Ester, beispielsweise Ethylacetat, Butylacetat, oder um einen bei der Raumtemperatur flüssigen Ether, beispielsweise Diethyl- und Disiopropylether, Dioxan und Tetrahydrofuran. Art und Menge des Lösungsmittels ist abhängig vom eingesetzten

Polybutadien mit Hydroxygruppen und der Menge der der Monoepoxyverbindung. Lösungsmittelgemische der genannten Lösungsmittel sind in beliebigen Mengenverhältnissen möglich. Der Anteil der Summe von Polybutadien mit Hydroxygruppen und Monoepoxyverbindung im Reaktionsgemisch kann jeweils zwischen 5 und 80 Gewichtsprozent betragen.

Die Reaktion wird in Anwesenheit eines Inertgases bei reduziertem oder erhöhtem Druck durchgeführt. In einer bevorzugten Ausführungsform bedeutet der Begriff „Inertgas“, wie hierin verwendet, ein Gas oder Gasgemisch, das in seiner Gesamtheit reaktionsträge ist. Bevorzugt handelt es sich bei dem Inertgas um Stickstoff, Edelgase oder Mischungen davon.

Bevorzugt dauert Schritt b) 0,5 bis 24 Stunden an.

Die Temperatur in Schritt b) beträgt 0 bis 150, bevorzugt 0 bis 70 °C.

Beim Starten der Reaktion in Schritt b) kann sowohl das Polybutadien mit Hydroxygruppen als auch das Monoepoxyverbindung vorgelegt werden. Alternativ können auch beide Verbindungen gemeinsam vorgelegt werden. Danach wird das Reaktionsgemisch durch Aufheizen auf die Reaktionstemperatur gebracht.

Schritt b) läuft bevorzugt in Anwesenheit eines Metall- oder Halbmetallsalzes als Katalysator ab. Dabei handelt es sich um wenigstens ein Metall der Haupt- oder Nebengruppen des Periodensystems, bevorzugt ausgewählt aus der Gruppe umfassen Bor, Aluminium, Zink und Zinn, und wenigstens ein Anion aus der Gruppe umfassend F^- , Cl^- , BF_4^- , PF_6^- , AsF_6^- , SbF_6^- , ClO_4^- , IO_4^- , und NO_3^- . Die Einsatzmenge des Katalysators beträgt bevorzugt zwischen 0,001 bis 0,5 Mol des Metallsalzes pro Äquivalent an einem Polybutadien gebundener Hydroxygruppe. Es können die Reaktionskomponenten und der Katalysator vorgelegt und dann zur Reaktion gebracht werden. Vorzugsweise wird der Metallsalzkatalysator mit dem Polybutadien mit Hydroxygruppen vorgelegt und danach wird die Monoepoxyverbindung, bevorzugt Epihalohydrin, hinzugegeben.

Bevorzugt wird überschüssige Monoepoxyverbindung nach Schritt b) destillativ entfernt, wobei das Lösungsmittel bevorzugt erst nach dieser Entfernung der überschüssigen Monoepoxyverbindung hinzugegeben wird.

In Schritt c) erfolgt eine Dehydrohalogenierung durch Zugabe wenigstens eines Alkalimetallhydroxids als Base zur Bildung des Alkalimetallhalogenids zur Reaktionsmischung aus Schritt b). In einer bevorzugten Ausführungsform beträgt die Menge des zugegebenen Alkalimetallhydroxids zwischen 0,7 bis 1,4 Mol pro Äquivalent an einem Polybutadien gebundener Hydroxygruppe eingesetzt. Die Temperatur in Schritt c) sollte zwischen 0 und 80 °C liegen.

Das erfindungsgemäße Polybutadien mit Epoxygruppen kann erfindungsgemäß in einer Zusammensetzung umfassend das Polybutadien mit Epoxygruppen sowie wenigstens einen Härter, optional zusätzlich wenigstens ein Epoxydharz, verwendet werden.

In einer bevorzugten Ausführungsform wird unter dem Begriff „Epoxydharz“, wie hierin verwendet, ein Prepolymer verstanden, das pro Molekül zwei oder mehr Epoxygruppen aufweist. Die Reaktion dieser Harze mit einer Reihe von Vernetzern, auch als Härter bezeichnet, führt zu vernetzten Polymeren. Diese Polymere können duroplastisch sein und können in den Bereichen z. B. Civil Engineering (Bauwesen), besonders in Industrieböden, Abdichtungen und Betonsanierungsprodukten, Composites (Faserverbundwerkstoffe), Vergussmassen, Lacke und Klebstoffen, Verwendung finden. Ein Überblick über die Harze und Härter sowie deren Verwendung im Bereich Civil Engineering einschließlich ihrer Eigenschaften findet sich in H. Schuhmann, „Handbuch Betonschutz durch Beschichtungen“, Expert Verlag 1992, Seite 396 – 428. Der Einsatz der Harze und Härter für den Bereich Composites wird in P. K. Mallick, „Fiber-Reinforced Composites, Materials, Manufacturing, and Design“, CRC Press, Seite 60 – 76 beschrieben. Als Epoxydharz kommen erfindungsgemäß alle Epoxydharze in Frage, die mit Aminen gehärtet werden können. Zu den Epoxydharzen zählen z. B. Polyepoxide auf Basis von Bisphenol A-diglycidylether, Bisphenol F-diglycidylether oder cycloaliphatische Typen wie z. B. 3,4-Epoxy-cyclohexyl-epoxyethan oder 3,4-Epoxy-cyclohexylmethyl-3,4-epoxy-cyclohexancarboxylat. Vorzugsweise wird in der erfindungsgemäßen Zusammensetzung wenigstens ein Epoxydharz eingesetzt, das aus der Gruppe ausgewählt ist, die Epoxydharze auf Basis von Bisphenol A-diglycidylether, Epoxydharze auf Basis von Bisphenol F-diglycidylether und cycloaliphatische Typen wie z. B. 3,4-Epoxy-cyclohexyl-epoxyethan oder 3,4-Epoxy-cyclohexylmethyl-3,4-epoxy-cyclohexan-carboxylat umfasst, wobei Bisphenol A basierte Epoxydharze und Bisphenol F basierte Epoxydharze besonders bevorzugt sind. Derartige Verbindungen sind im Handel erhältlich.

Als Härter kommen sämtliche im Stand der Technik für härtbare Zusammensetzungen umfassend wenigstens eine Epoxyverbindung beschriebene Härter in Frage, insbesondere aminhaltige Härter, die mindestens zwei oder mehr primäre und/oder sekundäre Aminogruppen aufweisen, z. B. Diethylentriamin, Triethylentetramin, Methyldianilin, Bis(aminocyclohexyl)methan, 3,3'-Dimethyl-4,4'-diaminodicyclohexyl-methan, Tricyclocododecandiamin, Norbornandiamin, N-Aminoethylpiperazin, Isophorondiamin, m-Phenylbis(methylamin), 1,3- und/oder 1,4-Bis(aminomethyl)cyclohexan, Trimethylhexamethylendiamin, Polyoxyalkylenamine, Polyaminoamide, und Umsetzungsprodukte von Aminen mit Acrylnitril und Mannichbasen, weiterhin ein Polyamin ausgewählt aus der Gruppe enthaltend Isophorondiamin, Diethylentriamin, Trimethylhexamethylen-diamin, m-Phenylbis(methylamin), 1,3-Bis(aminomethyl)-cyclohexan, Methylen-bis(4-aminocyclohexan), 3,3'-Dimethyl-4,4'-diaminodicyclohexyl-methan, N-Aminoethyl-piperazin, Polyoxyalkylenamine, Polyaminoamide, Umsetzungsprodukte von Aminen mit Acrylnitril und Mannichbasen.

Neben dem Polybutadien mit Epoxygruppen, dem Härter, optional dem Epoxidharz kann die erfindungsgemäße Zusammensetzung weitere Verbindungen umfassen, insbesondere ein Lösungsmittel, z.B. Xylol oder iso-Propanol, wenigstens einen Reaktionsbeschleuniger, bevorzugt aus der Gruppe organischer Säuren oder tertiärer Amine, z.B. Salicylsäure, Aminoethylpiperazin, Tris-(N,N-dimethylaminomethyl)-phenol, weiterhin Pigmente, Füllstoffe und/oder Additive, einen Reaktivverdünner, der bevorzugt aus der Gruppe mono-, bi- oder polyfunktioneller, bei Raumtemperatur flüssiger Epoxidverbindungen ausgewählt ist, z. B. Butylglycidether, 1,6-Hexan- und 1,4-Butandiglycidether, Neopentylglycidether, Phenylglycidether, Glycidether der Versatic-Säure, C12-C14-Glycidether, C13-C15-Glycidether, p-tert-Butyl-Phenylglycidether, Neopentyl-glykoldiglycidether, Polybutylendiglycidether, Glycerintriglycidether, Pentaerythropoly-glycidether, Trimethylolpropantriglycidether und Kresylglycidether, schließlich ein Modifizierungsmittel wie Benzylalkohol, Cumaron-Harz oder reaktive Kautschuke.

Die vorliegende Erfindung wird weiterhin durch die folgenden Figuren und nicht beschränkenden Beispiele veranschaulicht, denen weitere Merkmale, Ausführungsformen, Aspekte und Vorteile der vorliegenden Erfindung entnommen werden können.

Beispiele:

Die Polybutadiene mit Hydroxygruppen Polyvest EP HT und Poly bd R-20LM (Fa. Cray Valley) und deren Eigenschaften werden stellvertretend einem Referenzprodukt aus anionischer Polymerisation (NISSO-PB G1000, Fa. Nippon Soda) gegenübergestellt.

Die Synthese des Polyvest EP HT mit den unten aufgelisteten Spezifikationen erfolgt gemäß der in der Patentschrift EP12169794.0 beschriebenen Synthesevorschrift..

Beide Produkte, Polyvest EP HT und Poly bd R-20LM, wurden für die Herstellung der Polybutadiene mit Epoxygruppen genutzt.

Auswahl der Polybutadiene mit Hydroxygruppen

	POLYVEST EP HT	Poly bd R-20LM	NISSO-PB G-1000
Viskosität 23 °C [Pa s]	7,61	2,53	109,53
Sterische Verteilung			
1,2-vinyl [%]	22	22	89
1,4-trans [%]	58	58	11
1,4-cis [%]	20	20	-
Molgewicht Mn [g/mol]	3397	1812	2077
OH-Zahl [mg KOH/g]	48	96	77,7
Tg-Wert [°C]	- 80	- 75	- 26

15

Beispiel 1:

116,8 g (0,1 Mol OH-Äquivalent) Polyvest EP HT gelöst in 83,2 g Toluol werden in einem mit Thermometer, Rührer, Rückflußkühler, Stickstoffüberleitung und Tropftrichter versehenen Sulfierkolben zusammen mit 0,19 g (0,001 Mol) SnCl₂ vorgelegt. Dazu werden bei Raumtemperatur 10,18 g (0,11 Mol) Epichlorhydrin unter Rühren gegeben. Das Reaktionsgemisch wird 5 Stunden auf 100 °C Innentemperatur erhitzt. Nachdem Abkühlen auf 50 °C werden innerhalb von 30 Minuten 1,6 g (0,02 Mol) 50 %ige wässrige NaOH-Lösung und

20

3,6 g (0,09 Mol) pulverisiertes NaOH portionsweise dazugegeben. Diese Mischung wird noch 1 Stunde bei 50 °C gerührt. Das Reaktionsgemisch wird filtriert. Die organische Phase wird über MgSO₄ getrocknet, filtriert und vom Lösemittel im Vakuum abgetrennt. 112 g (91,5 % der Theorie) des nahezu farblosen Polybutadienglycidylethers mit einem Äquivalentgewicht von 1840 konnten isoliert werden. Das Produkt hat eine mit dem Rotationsviskosimeter ermittelte Viskosität von 14 Pa s bei 20 °C. Der ermittelte T_g-Wert ist – 78 °C. Die Mikrostruktur des eingesetzten Polybutadiens mit Hydroxygruppen bleibt erhalten (22 % 1,2-vinyl, 20 % 1,4-cis, 58 % 1,4-trans).

Beispiel 2:

58,4 g (0,1 Mol OH-Äquivalent) Poly bd R-20LM gelöst in 41,6 g Toluol werden in einem mit Thermometer, Rührer, Rückflußkühler, Stickstoffüberleitung und Tropftrichter versehenen Sulfierkolben zusammen mit 0,19 g (0,001 Mol) SnCl₂ vorgelegt. Dazu werden bei Raumtemperatur 10,18 g (0,11 Mol) Epichlorhydrin unter Rühren gegeben. Das Reaktionsgemisch wird 5 Stunden auf 100 °C Innentemperatur erhitzt. Nachdem Abkühlen auf 50 °C werden innerhalb von 30 Minuten 1,6 g (0,02 Mol) 50 %ige wässrige NaOH-Lösung und 3,6 g (0,09 Mol) pulverisiertes NaOH portionsweise dazugegeben. Diese Mischung wird noch 1 Stunde bei 50 °C gerührt. Das Reaktionsgemisch wird filtriert. Die organische Phase wird über MgSO₄ getrocknet, erneut filtriert und vom Lösemittel im Vakuum abgetrennt. 56,3 g (87,9 % der Theorie) des nahezu farblosen Polybutadienglycidylethers mit einem Äquivalentgewicht von 1010 konnten isoliert werden. Das Produkt hat eine mit dem Rotationsviskosimeter ermittelte Viskosität von 4,2 Pa s bei 20 °C. Der ermittelte Tg-Wert ist -71 °C. Die Mikrostruktur des eingesetzten Polybutadiens mit Hydroxygruppen bleibt erhalten (22 % 1,2-vinyl, 20 % 1,4-cis, 58 % 1,4-trans)

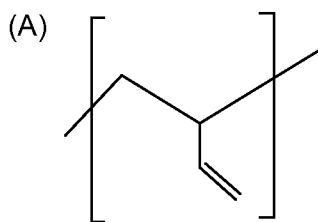
Beispiel 3

58,4 g (0,1 Mol OH-Äquivalent) Poly bd R-20LM gelöst in 41,6 g Toluol werden in einem mit Thermometer, Rührer, Rückflußkühler, Stickstoffüberleitung und Tropftrichter versehenen Sulfierkolben zusammen mit 0,19 g (0,001 Mol) SnCl₂ vorgelegt. Dazu werden bei Raumtemperatur 10,18 g (0,11 Mol) Epichlorhydrin unter Rühren gegeben. Das Reaktionsgemisch wird 5 Stunden auf 100 °C Innentemperatur erhitzt. Nachdem Abkühlen auf 50 °C werden innerhalb von 30 Minuten 1,6 g (0,02 Mol) 50 %ige wässrige NaOH-Lösung und 3,6 g (0,09 Mol) pulverisiertes NaOH portionsweise dazugegeben. Diese Mischung wird noch 1 Stunde bei 50 °C gerührt und mit 50 g Toluol versetzt. Durch azeotrope Destillation wird Wasser aus dem Reaktionsgemisch entfernt. Das Reaktionsgemisch wird über MgSO₄ filtriert und vom Lösemittel im Vakuum befreit. 58,9 g (92,0 % der Theorie) des nahezu farblosen Polybutadienglycidylethers mit einem Äquivalentgewicht von 1005 konnten isoliert werden. Das Produkt hat eine mit dem Rotationsviskosimeter ermittelte Viskosität von 4 Pa s bei 20 °C. Der ermittelte Tg-Wert ist -71 °C. Die Mikrostruktur des eingesetzten Polybutadiens mit Hydroxygruppen bleibt erhalten (22 % 1,2-vinyl, 20 % 1,4-cis, 58 % 1,4-trans).

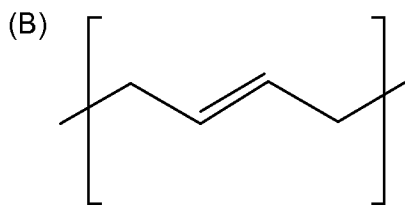
Ansprüche

1. Polybutadien mit Epoxygruppen, wobei das Polybutadien die aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten

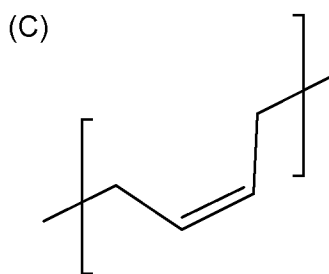
5



10



15



20

umfasst,

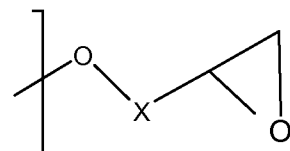
wobei der Anteil von A an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 10 bis 60 Molprozent beträgt,

25

und wobei die Summe der Anteile von B und C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 40 bis 90 Molprozent beträgt,

30

wobei die Epoxygruppen die Formel (I)



aufweisen und X eine lineare oder verzweigte Alkylengruppe darstellt, bevorzugt eine lineare Alkylengruppe der Formel $-(CH_2)_x-$, wobei x 1 bis 4, noch bevorzugter 1 ist.

2. Polybutadien nach Anspruch 1, wobei der Anteil von A, B und C an der Gesamtheit der
5 im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten jeweils und unabhängig voneinander wenigstens 10 % beträgt.
3. Polybutadien nach einem der Ansprüche 1 bis 2, wobei der Anteil von A an der
10 Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 15 bis 30, der Anteil von B an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 50 bis 70 und der Anteil von C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 15 bis 30 Molprozent beträgt.
- 15 4. Polybutadien nach einem der Ansprüche 1 bis 3, wobei das Polybutadien unabhängig von seiner Länge durchschnittlich 1,5 bis 3, bevorzugt 1,75 bis 2,5 Epoxygruppen aufweist.
- 20 5. Verfahren zur Herstellung eines Polybutadiens mit Epoxygruppen, umfassend die Schritte
 - a) Bereitstellen eines mittels radikalischer Polymerisation hergestellten Polybutadiens mit Hydroxygruppen,
 - 25 b) Umsetzen des Polybutadiens mit Hydroxygruppen aus Schritt a) mit einer Monoepoxyverbindung in einer Reaktionsmischung,

wobei das Molmassenverhältnis zwischen endständigen Hydroxygruppen und der Monoepoxyverbindung 10:1 bis 1:10 beträgt,
30

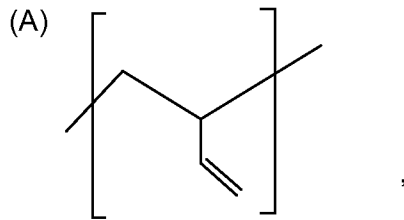
wobei die Temperatur 0 bis 150 °C beträgt,

und wobei die Reaktionszeit 0,5 bis 24 Stunden beträgt.

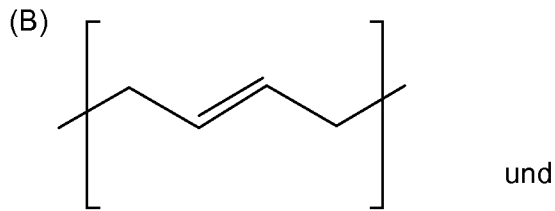
c) Zugabe eines Alkalimetallhydroxids, Alkalimetallhydrogencarbonats oder Alkalimetallcarbonats zur Reaktionsmischung aus Schritt b),

wobei das Polybutadien mit endständigen Hydroxygruppen die Monomereinheiten

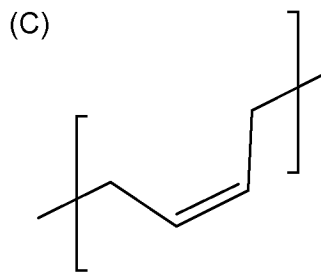
5



10



15



20

umfasst,

25

wobei der Anteil von A an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 10 bis 60 Molprozent beträgt,

wobei die Summe der Anteile von B und C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 40 bis 90 Molprozent beträgt,

30

wobei bevorzugt der Anteil von A, B und C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten jeweils und unabhängig voneinander wenigstens 10 % beträgt,

- wobei noch bevorzugter der Anteil von A an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 15 bis 30, der Anteil von B an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 50 bis 70 und der Anteil von C an der Gesamtheit der im Polybutadien enthaltenen aus 1,3-Butadien abgeleiteten Monomereinheiten 15 bis 30 Molprozent beträgt.
- 5
6. Verfahren nach Anspruch 5, wobei die Monoepoxyverbindung aus der Gruppe ausgewählt ist, die Epihalohydrine, bevorzugt Epichlorhydrin, β -Methylepichlorhydrin oder Epibromhydrin, und Alkylenoxide, bevorzugt Ethylenoxid, 1,2-Propylenoxid oder 1,2-Butylenoxid, umfasst.
- 10
7. Verfahren nach einem der Ansprüche 5 bis 6, wobei das Molmassenverhältnis zwischen der Monoepoxyverbindung und endständigen Hydroxygruppen in der Reaktionsmischung in Schritt b) 0,5 bis 2, bevorzugt 0,9 bis 1,2 beträgt.
- 15
8. Verfahren nach einem der Ansprüche 5 bis 7, wobei Schritt b) in Anwesenheit eines Lösungsmittels abläuft, wobei das Lösungsmittel bevorzugt aus der Gruppe ausgewählt ist, die bei Raumtemperatur flüssige Aliphaten, Aromaten, Ester und Ether umfasst.
- 20
9. Verfahren nach einem der Ansprüche 5 bis 8, wobei Schritt b) in Anwesenheit wenigstens eines Metall- oder Halbmetallsalzes abläuft, das wenigstens ein Metall- oder Halbmetallkation, bevorzugt ausgewählt aus der Gruppe umfassen Bor, Aluminium, Zink und Zinn und wenigstens ein Anion umfasst, welches aus der Gruppe umfassend F^- , Cl^- , BF_4^- , PF_6^- , AsF_6^- , SbF_6^- , ClO_4^- , IO_4^- und NO_3^- ausgewählt ist.
- 25
10. Verfahren nach einem der Ansprüche 5 bis 9, wobei in Schritt c) 0,7 bis 1,4 Mol Alkalimetallhydroxid, Alkalimetallhydrogencarbonats oder Alkalimetallcarbonats pro Mol endständiger Hydroxygruppen in Schritt a) zugegeben werden.
- 30
11. Verfahren nach einem der Ansprüche 5 bis 10, weiter umfassend destillatives Entfernen von überschüssiger Monoepoxyverbindung nach Schritt b) und vor Schritt c).

12. Verfahren nach einem der Ansprüche 8 bis 11, wobei Schritt b) in Anwesenheit eines Lösungsmittels durchgeführt und dieses vor, während oder nach Schritt c), bevorzugt nach Schritt c) von der Reaktionsmischung abgetrennt wird.
- 5 13. Verfahren nach einem der Ansprüche 8 bis 12, wobei Schritt b) in Anwesenheit von Inertgas abläuft.
- 10 14. Zusammensetzung umfassend das Polybutadien mit Epoxygruppen nach einem der Ansprüche 1 bis 4 oder des nach dem Verfahren nach einem der Ansprüche 5 bis 13 hergestelltes Polybutadien mit Epoxygruppen sowie wenigstens einen Härter, optional zusätzlich wenigstens ein Epoxydharz.
- 15 15. Bindemittel in Kleb-, Dicht- und Akustikmassen für Automobilanwendungen, Gießharzformulierungen für Elektroisolation, Dichtmassen für Baustoffe, zur Imprägnierung oder Verklebung von Glas- und Kohlefasergewebe umfassend das Polybutadien mit endständigen Epoxygruppen nach einem der Ansprüche 1 bis 4 oder das nach dem Verfahren nach einem der Ansprüche 5 bis 13 hergestellte Polybutadien mit endständigen Epoxygruppen und bevorzugt wenigstens einen Härter, optional zusätzlich wenigstens ein Epoxydharz.
- 20 16. Verwendung des Polybutadiens mit endständigen Epoxygruppen nach einem der Ansprüche 1 bis 4 oder des nach dem Verfahren nach einem der Ansprüche 5 bis 13 hergestellten Polybutadiens mit endständigen Epoxygruppen oder der Zusammensetzung nach Anspruch 15 als Bindemittel in Kleb-, Dicht- und Akustikmassen für Automobilanwendungen, in Gießharzformulierungen für Elektroisolation, in Dichtmassen für Baustoffe, zur Imprägnierung oder Verklebung von Glas- und Kohlefasergewebe.
- 25 17. Verfahren umfassend den Schritt Aushärten der Zusammensetzung nach Anspruch 14.
- 30

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No
PCT/EP2013/063222

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
INV. C08C19/06
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

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 practicable, search terms used)
EPO-Internal, WPI Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	C. M. ROLAND ET AL: "Plateau modulus of epoxidized polybutadiene", MACROMOLECULES, vol. 26, no. 24, 1 November 1993 (1993-11-01), pages 6474-6476, XP055034889, ISSN: 0024-9297, DOI: 10.1021/ma00076a025 experimental section	1-17
A	EP 1 323 739 A2 (DEGUSSA [DE]) 2 July 2003 (2003-07-02) paragraph [0018]	1-17

Further documents are listed in the continuation of Box C.

See patent family annex.

* Special categories of cited documents :

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date
- "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)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "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
- "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
- "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
- "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search 8 July 2013	Date of mailing of the international search report 15/07/2013
--	--

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 Scheunemann, Sven
--	---

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/EP2013/063222

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 1323739	A2	02-07-2003	
		AT 315589 T	15-02-2006
		CA 2414932 A1	22-06-2003
		DE 10163783 A1	03-07-2003
		EP 1323739 A2	02-07-2003
		ES 2253487 T3	01-06-2006
		JP 2003221413 A	05-08-2003
		US 2003139537 A1	24-07-2003

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
 INV. C08C19/06
 ADD.

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
 C08C

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, WPI Data

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	C. M. ROLAND ET AL: "Plateau modulus of epoxidized polybutadiene", MACROMOLECULES, Bd. 26, Nr. 24, 1. November 1993 (1993-11-01), Seiten 6474-6476, XP055034889, ISSN: 0024-9297, DOI: 10.1021/ma00076a025 experimental section -----	1-17
A	EP 1 323 739 A2 (DEGUSSA [DE]) 2. Juli 2003 (2003-07-02) Absatz [0018] -----	1-17



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



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" frühere Anmeldung oder Patent, die bzw. 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 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

8. Juli 2013

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

15/07/2013

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

Scheunemann, Sven

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2013/063222

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung	
EP 1323739	A2	02-07-2003	AT 315589 T	15-02-2006
			CA 2414932 A1	22-06-2003
			DE 10163783 A1	03-07-2003
			EP 1323739 A2	02-07-2003
			ES 2253487 T3	01-06-2006
			JP 2003221413 A	05-08-2003
			US 2003139537 A1	24-07-2003
