

## Polyurethane mit geringen Emissionen organischer Verbindungen

***Citation for published version (APA):***

Tomović, Ž., Zarbakhsh, S., & Otero Martinez, I. (2019). Polyurethane mit geringen Emissionen organischer Verbindungen. (Patent No. WO2019/149583A).

***Document status and date:***

Gepubliceerd: 08/08/2019

***Please check the document version of this publication:***

- A submitted manuscript is the version of the article upon submission and before peer-review. There can be important differences between the submitted version and the official published version of record. People interested in the research are advised to contact the author for the final version of the publication, or visit the DOI to the publisher's website.
- The final author version and the galley proof are versions of the publication after peer review.
- The final published version features the final layout of the paper including the volume, issue and page numbers.

[Link to publication](#)

***General rights***

Copyright and moral rights for the publications made accessible in the public portal are retained by the authors and/or other copyright owners and it is a condition of accessing publications that users recognise and abide by the legal requirements associated with these rights.

- Users may download and print one copy of any publication from the public portal for the purpose of private study or research.
- You may not further distribute the material or use it for any profit-making activity or commercial gain
- You may freely distribute the URL identifying the publication in the public portal.

If the publication is distributed under the terms of Article 25fa of the Dutch Copyright Act, indicated by the "Taverne" license above, please follow below link for the End User Agreement:

[www.tue.nl/taverne](http://www.tue.nl/taverne)

***Take down policy***

If you believe that this document breaches copyright please contact us at:

[openaccess@tue.nl](mailto:openaccess@tue.nl)

providing details and we will investigate your claim.

(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  
08. August 2019 (08.08.2019)



(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
**WO 2019/149583 A1**

(51) Internationale Patentklassifikation:

C08G 18/48 (2006.01) C08G 18/32 (2006.01)  
C08G 18/72 (2006.01) C08G 18/40 (2006.01)  
C08G 18/76 (2006.01) C08G 18/42 (2006.01)  
C08G 18/79 (2006.01) C08G 101/00 (2006.01)

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2019/051568

(22) Internationales Anmeldedatum:  
23. Januar 2019 (23.01.2019)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:  
18154960.1 02. Februar 2018 (02.02.2018) EP

(71) Anmelder: **BASF SE** [DE/DE]; Carl-Bosch-Strasse 38,  
67056 Ludwigshafen am Rhein (DE).

(72) Erfinder: **TOMOVIC, Zeljko**; Elastogranstraße 60, 49448  
Lemfoerde (DE). **ZARBAKSH, Sirius**; Carl-Bosch-  
Strasse 38, 67056 Ludwigshafen (DE). **OTERO MARTI-  
NEZ, Iran**; Elastogranstraße 60, 49448 Lemfoerde (DE).

(74) Anwalt: **BASF IP ASSOCIATION**; BASF SE, G-FLP -  
C006, 67056 Ludwigshafen (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, DJ, DK, DM,  
DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT,  
HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JO, JP, KE, KG, KH, KN,  
KP, KR, KW, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, 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,  
SA, 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, ST,  
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, SI,  
SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN,  
GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Erklärungen gemäß Regel 4.17:

- hinsichtlich der Berechtigung des Anmelders, ein Patent zu  
beantragen und zu erhalten (Regel 4.17 Ziffer ii)
- Erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv)

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht (Artikel 21 Absatz  
3)

(54) Title: POLYURETHANES HAVING LOW EMISSIONS OF ORGANIC COMPOUNDS

(54) Bezeichnung: POLYURETHANE MIT GERINGEN EMISSIONEN ORGANISCHER VERBINDUNGEN

(57) Abstract: The present invention relates to a process for preparing polyurethanes in which (a) polyisocyanate, (b) polymeric compounds having groups reactive toward isocyanates, (c) catalysts, and optionally (d) blowing agents, (e) chain extenders and/or crosslinkers, and (f) auxiliaries and/or additives are mixed to give a reaction mixture and the reaction mixture is left to react to give the polyurethane, wherein the polymeric compounds (b) include a polyesterol (b1) obtainable by polycondensation of an acid component with an alcohol component, where the acid component comprises malonic acid and/or derivatives thereof and the alcohol component an aliphatic dialcohol having 4 to 12 carbon atoms. The present invention further relates to a polyurethane obtainable by such a process and to use in closed spaces.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Polyurethanen bei dem man (a) Polyisocyanat, (b) polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen, (c) Katalysatoren und gegebenenfalls (d) Treibmittel, (e) Kettenverlängerungs- und oder Vernetzungsmittel und (f) Hilfsmittel und/oder Zusatzstoffe zu einer Reaktionsmischung vermischt und die Reaktionsmischung zum Polyurethan ausreagieren lässt, wobei die polymeren Verbindungen (b) ein Polyesterol (b1), erhältlich durch Polykondensation einer Säurekomponente mit einer Alkoholkomponente, wobei die Säurekomponente Malonsäure und/oder deren Derivate und die Alkoholkomponente einen aliphatischen Dialkohol mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen enthält. Weiter betrifft die vorliegende Erfindung ein Polyurethan, erhältlich nach einem solchen Verfahren und die Verwendung in geschlossenen Räumen.



WO 2019/149583 A1

## Polyurethane mit geringen Emissionen organischer Verbindungen

## Beschreibung

5 Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Polyurethanen bei dem man (a) Polyisocyanat, (b) polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen, (c) Katalysatoren und gegebenenfalls (d) Treibmittel, (e) Kettenverlängerungs- und oder Vernetzungsmittel und (f) Hilfsmittel und/oder Zusatzstoffe zu einer Reaktionsmischung vermischt und die Reaktionsmischung zum Polyurethan ausreagieren lässt, wobei die polymere  
10 ren Verbindungen (b) ein Polyesterol (b1), erhältlich durch Polykondensation einer Säurekomponente mit einer Alkoholkomponente, wobei die Säurekomponente Malonsäure und/oder deren Derivate und die Alkoholkomponente einen aliphatischen Dialkohol mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen enthält. Weiter betrifft die vorliegende Erfindung ein Polyurethan, erhältlich nach einem solchen Verfahren und die Verwendung in geschlossenen Räumen, beispielsweise im Innern  
15 von Verkehrsmitteln.

Polyurethane zeichnen sich durch vielfältige Einsatzmöglichkeiten aus, beispielsweise in der Möbelindustrie als Sitzpolster oder als Bindemittel für Spanplatten, als Isoliermaterial in der Bauindustrie, als Isoliermaterial, beispielsweise von Rohren, Warmwasserspeichern oder Kühlschränken und als Verkleidungsteile, beispielsweise im Fahrzeugbau. Insbesondere im Automobilbau werden Polyurethane häufig eingesetzt, beispielsweise in der Automobilaußenverkleidung als Spoiler, Dachelemente, Federelemente sowie in der Automobilinnenverkleidung als Dachverkleidungen, Teppichhinterschäumungen, Türverkleidungen, Lenkräder, Schaltknöpfe und Sitzpolster.  
20

25 Dabei ist bekannt, dass Polyurethane zu Emissionen organischer Substanzen neigen, die zu Geruchsbelästigungen oder im Fall von hohen Konzentrationen zu Unwohlsein führen können. Dabei sind insbesondere geschlossene Räume, beispielsweise im Innern von Gebäuden oder Fahrzeugen, beispielsweise Automobile, besonders betroffen. Ein Beispiel für solche Emissionen ist die Emission von Aldehyden. Dabei gibt es bereits unterschiedliche Ansätze zur Verringerung der Aldehydemissionen.  
30

So beschreibt beispielsweise EP 1428847, dass Aldehydemissionen durch nachträgliche Zugabe von polymeren Stoffen mit primären und/oder sekundären Aminogruppen vermindert werden können. Verantwortlich für die Reduktion der Emissionen sind die Aminogruppen im Polymer. Da diese gegenüber Isocyanat reaktiv sind und größtenteils durch Reaktion mit dem Isocyanat deaktiviert werden, sollte der polymere Wirkstoff auf den bereits hergestellten Schaum gegeben werden. Nachteilig ist hier ein umständliches Verfahren mit einem zusätzlichen Schritt der Nachbehandlung des Schaumstoffs. Der Einsatz in kompakten Systemen oder geschlossenzelligen Schaumstoffen ist nicht möglich.  
40

In US 20130203880 wird der Einsatz von Polyhydrazodicarbonamid als Substanz zur Reduktion von Aldehydemissionen in Polyurethanschaumstoffen beschrieben. Eine deutliche Reduktion von Aldehyden wird allerdings nur bei Zugabe einer großen Menge an Polyhydrazodicarbonamid von 2 bis 5,5 Gew.-% in der Polyolkomponente erreicht. Da Polyhydrazodicarbonamid ebenfalls katalytische Eigenschaften aufweist, wird durch die Zugabe dieser Substanz in dieser Größenordnung das Reaktionsprofil geändert. Weiter ist die erreichte Aldehydreduktion selbst bei Einsatz großer Mengen an Polyhydrazodicarbonamid weiter verbesserungswürdig.

Aus US 2006/0141236 ist der Einsatz von Hydrazinverbindungen in Polyurethanen als Aldehydfänger beschrieben. Dabei wird die aktive Substanz direkt in die Polyolkomponente gegeben. In den Beispielen wird der Einsatz von Acethydrazid, Carbohydrazid und Adipinsäuredihydrazid beschrieben. Dadurch werden Reduktionen der Aldehydemissionen von 60 bis 70 % erhalten.

WO 2015082316 beschreibt den Einsatz von CH-Aciden Verbindungen der allgemeinen Formel  $R^1-CH_2-R^2$ , wobei  $R^1$  und  $R^2$  unabhängig voneinander für einen elektronenziehenden Rest steht, zur Reduktion von Formaldehydemissionen in Kombination mit einbaubaren Katalysatoren. Dabei kann Formaldehyd wirksam reduziert werden, allerdings zeigen die Schaumstoffproben immer noch hohe Emissionen flüchtiger, organischer Substanzen, was zu hohen TVOC-Werten nach VDA 277 führt.

WO 2016188675 beschreibt den Einsatz von CH-Aciden Substanzen, beispielsweise Verbindungen, die durch Veresterung von Polyetherolen mit Methylacetoacetat erhalten werden können. Auch hier kann die Emission von Formaldehyd wirksam verringert werden, allerdings treten weiter hohe Emissionen anderer organischer Verbindungen auf (z. B. zu hohen TVOC-Werten nach VDA 277), insbesondere bei höheren Temperaturen, die beispielsweise bei der Herstellung der Schäume erreicht werden.

WO 2017207687 beschreibt den Einsatz von Malonsäurehydraziden zur Reduktion der Emission organischer Substanzen. Nachteilig ist an diesen Substanzen, dass sie nur schwer löslich sind und in gängigen Polyolkomponenten nicht vollständig gelöst werden können sowie der hohe Preis dieser Verbindungen.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, Polyurethane, insbesondere Polyurethanschaumstoffe, zu liefern, die eine verringerte Emission organischer Substanzen, wie Aldehyde, besonders Formaldehyd und Acetaldehyd, aufweisen. Insbesondere sollten die für die reduzierte Aldehydemission verantwortlichen Substanzen eine lang andauernde Wirksamkeit zeigen und zu keinen zusätzlichen Emissionen des Polyurethans führen. Weiter sollen die emissionsarmen Polyurethanschaumstoffe durch ein einfaches Verfahren herstellbar sein, bei dem die Zugabe der für die Reduktion der Aldehydemissionen verantwortlichen Substanzen direkt zu der Reakti-

onsmischung zur Herstellung des Polyurethans möglich ist. Insbesondere sollen dabei kostengünstige und einfach zu handhabende Stoffe zum Einsatz kommen, die die Herstellung der Polyurethane nicht beeinträchtigen.

- 5 Die erfindungsgemäße Aufgabe wird gelöst durch ein Verfahren zur Herstellung von Polyurethanen bei dem man (a) Polyisocyanat, (b) polymeren Verbindungen mit gegenüber Iso-
- 10 cyanaten reaktiven Gruppen, (c) Katalysatoren und gegebenenfalls (d) Treibmittel, (e) Kettenverlängerungs- und oder Vernetzungsmittel und (f) Hilfsmittel und/oder Zusatzstoffe zu einer Reaktionsmischung vermischt und die Reaktionsmischung zum Polyurethan ausreagieren lässt,
- 15 wobei die polymeren Verbindungen (b) ein Polyesterol (b1), erhältlich durch Polykondensation einer Säurekomponente mit einer Alkoholkomponente, wobei die Säurekomponente Malonsäure und/oder deren Derivate und die Alkoholkomponente einen aliphatischen Dialkohol mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen enthält. Weiter wird die erfindungsgemäße Aufgabe gelöst durch ein Polyurethan, erhältlich nach einem erfindungsgemäßen Verfahren. Weiter ist Gegenstand der
- vorliegenden Erfindung die Verwendung des erfindungsgemäßen Polyurethans in geschlossenen Räumen, beispielsweise in Verkehrsmitteln.

Polyurethan im Sinn der Erfindung umfasst alle bekannten Polyisocyanat-Polyadditionsprodukte. Diese umfassen Additionsprodukte aus Isocyanat und Alkohol sowie modifizierte Poly-

20 urethane, die Isocyanurat-, Allophanat-, Harnstoff-, Carbodiimid-, Uretonimin-, Biuretstrukturen und weitere Isocyanatadditionsprodukte enthalten können. Diese erfindungsgemäßen Polyurethane umfassen insbesondere massive Polyisocyanat-Polyadditionsprodukte, wie Duromere, und Schaumstoffe auf Basis von Polyisocyanat-Polyadditionsprodukten, wie Weichschaum-

25 stoffe, Halbhartschaumstoffe, Hartschaumstoffe oder Integralschaumstoffe sowie Polyurethanbeschichtungen und Bindemittel. Weiter sind unter Polyurethanen im Sinn der Erfindung Polymerblends, enthaltend Polyurethane und weitere Polymere, sowie Schaumstoffe aus diesen Polymerblends zu verstehen. Vorzugsweise sind die erfindungsgemäßen Polyurethane Polyurethanschaumstoffe oder massive Polyurethane, die, abgesehen von den im Folgenden erläuterten Polyurethanbausteinen (a) bis (f) keine weiteren Polymere enthalten.

30 Im Rahmen der Erfindung werden unter Polyurethan-Schaumstoffen Schaumstoffe gemäß DIN 7726 verstanden. Dabei weisen erfindungsgemäße Polyurethan-Weichschaumstoffe eine Druckspannung bei 10 % Stauchung bzw. Druckfestigkeit nach DIN 53 421 / DIN EN ISO 604 von 15 kPa und kleiner, vorzugsweise 1 bis 14 kPa und insbesondere 4 bis 14 kPa auf. Erfindungsgemäße Polyurethan-Halbhartschaumstoffe weisen eine Druckspannung bei 10 % Stauchung nach DIN 53 421 / DIN EN ISO 604 von größer 15 bis kleiner 80 kPa auf. Erfindungsgemäße Polyurethan-Halbhartschaumstoffe und Polyurethan-Weichschaumstoffe verfügen nach

35 DIN ISO 4590 über eine Offenzelligkeit von vorzugsweise größer 85 %, besonders bevorzugt größer 90 %. Weitere Details zu erfindungsgemäßen Polyurethan-Weichschaumstoffen und Polyurethan-Halbhartschaumstoffen finden sich im "Kunststoffhandbuch, Band 7, Polyurethane", Carl Hanser Verlag, 3. Auflage 1993, Kapitel 5.

40

Die erfindungsgemäßen Polyurethan-Hartschaumstoffe weisen eine Druckspannung bei 10 % Stauchung von größer gleich 80 kPa, bevorzugt größer gleich 120 kPa, besonders bevorzugt größer gleich 150 kPa auf. Weiterhin verfügt der Polyurethan-Hartschaumstoff nach DIN ISO 4590 über eine Geschlossenenzelligkeit von größer 80%, bevorzugt größer 90 %. Weitere Details zu erfindungsgemäßen Polyurethan-Hartschaumstoffen finden sich im "Kunststoffhandbuch, Band 7, Polyurethane", Carl Hanser Verlag, 3. Auflage 1993, Kapitel 6.

Unter elastomeren Polyurethan-Schaumstoffen sind im Rahmen dieser Erfindung Polyurethan-Schaumstoffe nach DIN 7726 zu verstehen, die nach kurzzeitiger Verformung um 50 % der Dicke nach DIN 53 577 nach 10 Minuten keine bleibende Verformung über 2 % ihrer Ausgangsdicke aufweisen. Dabei kann es sich um einen Polyurethan-Hartschaumstoff, einen Polyurethan-Halbhartschaumstoff oder einen Polyurethan-Weichschaumstoff handeln.

Bei Polyurethan-Integralschaumstoffen handelt es sich um Polyurethan-Schaumstoffe nach DIN 7726 mit einer Randzone, die bedingt durch den Formgebungsprozess eine höhere Dichte als der Kern aufweisen. Die über den Kern und die Randzone gemittelte Gesamtrohdichte liegt dabei vorzugsweise über 100 g/L. Auch bei Polyurethan-Integralschaumstoffen im Sinn der Erfindung kann es sich um Polyurethan-Hartschaumstoffe, Polyurethan-Halbhartschaumstoffe oder Polyurethan-Weichschaumstoffe handeln. Weitere Details zu erfindungsgemäßen Polyurethan-Integralschaumstoffen finden sich im "Kunststoffhandbuch, Band 7, Polyurethane", Carl Hanser Verlag, 3. Auflage 1993, Kapitel 7.

Dabei werden erfindungsgemäße Polyurethane erhalten indem man Polyisocyanate (a), polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (b), Katalysatoren (c) und gegebenenfalls Treibmittel (d), Kettenverlängerungs- und oder Vernetzungsmittel (f) und Hilfsmittel und/oder Zusatzstoffe (f) zu einer Reaktionsmischung vermischt und die Reaktionsmischung zum Polyurethan ausreagieren lässt, wobei die polymeren Verbindungen (b) ein Polyesterol (b1), erhältlich durch Polykondensation einer Säurekomponente mit einer Alkoholkomponente, wobei die Säurekomponente Malonsäure und/oder deren Derivate und die Alkoholkomponente einen aliphatischen Dialkohol mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen enthält.

Dabei ist das erfindungsgemäße Polyurethan in einer bevorzugten Ausführungsform ein Polyurethanschaumstoff mit einer mittleren Dichte von 10 bis 850 g/L, vorzugsweise ein Polyurethanhalbhartschaumstoff oder ein Polyurethanweichschaumstoff oder ein Polyurethanhart-schaumstoff, besonders bevorzugt ein elastomerer Polyurethanweichschaumstoff ein Polyurethanhalbhartschaumstoff oder ein elastomerer Polyurethanintegralschaumstoff. Der elastomere Polyurethanintegralschaumstoff weist vorzugsweise eine über den Kern und die Randzone gemittelte Dichte von 150 bis 500 g/L auf. Der Polyurethanweichschaumstoff weist vorzugsweise eine mittlere Dichte von 10 bis 100 g/L auf. Der Polyurethanhalbhartschaumstoff weist vorzugsweise eine mittlere Dichte von 70 bis 180 g/L auf.

In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform ist das Polyurethan ein massives Polyurethan mit einer Dichte von vorzugsweise mehr als 850 g/L, vorzugsweise 900 bis 1400 g/L und besonders bevorzugt 1000 bis 1300 g/L. Dabei wird ein massives Polyurethan ohne Zugabe eines Treibmittels erhalten. Geringe Mengen an Treibmittel, beispielsweise Wasser, das herstellungs-

5 bedingt in den Polyolen enthalten ist, ist dabei im Rahmen der vorliegenden Erfindung nicht als Treibmittelzugabe zu verstehen. Vorzugsweise enthält die Reaktionsmischung zur Herstellung des kompakten Polyurethans weniger als 0,2 Gew.-%, besonders bevorzugt weniger als 0,1 Gew.-% und insbesondere weniger als 0,05 Gew.-% Wasser.

10 Dabei wird das erfindungsgemäße Polyurethan vorzugsweise im Innenraum von Transportmitteln, wie Schiffen, Flugzeugen, LKW's, PKW's oder Bussen, besonders bevorzugt PKW's oder Bussen und insbesondere PKW's eingesetzt. Dabei wird der Innenraum von PKW's und Bussen im Folgenden als Automobilinnenraumteil bezeichnet. Ein Polyurethanweichschaumstoff kann dabei als Sitzpolster eingesetzt werden, ein Polyurethanhalbhartschaumstoff als Hinterschäu-

15 mung von Tür-Seitenelementen oder Instrumententafeln, ein Polyurethanintegralschaumstoff als Lenkrad, Schaltknopf oder Kopfstütze und ein massives Polyurethan beispielsweise als Kabelummantelung.

Die zur Herstellung der erfindungsgemäßen Polyurethane verwendeten Polyisocyanate (a) um-

20 fassen alle zur Herstellung von Polyurethanen bekannten Polyisocyanate. Diese umfassen die aus dem Stand der Technik bekannten aliphatischen, cycloaliphatischen und aromatischen zwei- oder mehrwertigen Isocyanate sowie beliebige Mischungen daraus. Beispiele sind 2,2', 2,4'- und 4,4'-Diphenylmethandiisocyanat, die Mischungen aus monomeren Diphenylmethandiisocyanaten und höherkernigen Homologen des Diphenylmethandiisocyanats (Polymer-

25 MDI), Isophorondiisocyanat (IPDI) oder dessen Oligomere, 2,4- oder 2,6-Toluylendiisocyanat (TDI) oder deren Mischungen, Tetramethylenendiisocyanat oder dessen Oligomere, Hexamethylenendiisocyanat (HDI) oder dessen Oligomere, Naphtylendiisocyanat (NDI) oder Mischungen daraus.

30 Bevorzugt werden 2,4- und/oder 2,6-Tolylendiisocyanat (TDI) oder deren Mischungen, monomere Diphenylmethandiisocyanate und/oder höherkernige Homologe des Diphenylmethandiisocyanats (Polymer-MDI) und deren Mischungen verwendet. Weitere mögliche Isocyanate sind beispielsweise im "Kunststoffhandbuch, Band 7, Polyurethane", Carl Hanser Verlag, 3. Auflage 1993, Kapitel 3.2 und 3.3.2 angegeben.

35 Die Polyisocyanate (a) können in Form von Polyisocyanatprepolymeren eingesetzt werden. Diese Polyisocyanatprepolymere sind erhältlich, indem vorstehend beschriebene Polyisocyanate (Bestandteil (a-1)) im Überschuss, beispielsweise bei Temperaturen von 20 bis 100 °C, bevorzugt bei etwa 80 °C, mit Polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven

40 Gruppen (b) (Bestandteil (a-2)) und/oder Kettenverlängerern (c) (Bestandteil (a-3)) zum Isocyanatprepolymer umgesetzt werden.

Polymere Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (a-2) und Kettenverlängerungsmittel (a3) sind dem Fachmann bekannt und beispielsweise beschrieben im "Kunststoffhandbuch, 7, Polyurethane", Carl Hanser-Verlag, 3. Auflage 1993, Kapitel 3.1. So können beispielsweise als Polymere Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (a-2) auch die nachfolgend unter (b) beschriebenen Polymere Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen eingesetzt werden. In einer bevorzugten Ausführungsform enthalten die als Bestandteil (a2) eingesetzten Polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen das Polyesterol (b1), dabei kann auch die gesamte Einsatzmenge des Polyesterols (b1) zur Herstellung des Prepolymeren eingesetzt werden. Wird ein Isocyanatprepolymer als Isocyanat (a) eingesetzt, weist dieses vorzugsweise einen Isocyanatgehalt (NCO-Gehalt) von größer als 5%, mehr bevorzugt 10 bis 50 %, noch mehr bevorzugt 15 bis 40 % besonders bevorzugt 17 bis 35 % und insbesondere 20 bis 30 Gew.-% auf.

Als polymere Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (b) können alle bekannten Verbindungen mit mindestens zwei gegenüber Isocyanaten reaktiven Wasserstoffatomen eingesetzt werden, beispielsweise solche mit einer Funktionalität von 1 bis 8 und einem zahlenmittleren Molekulargewicht von 400 bis 15000 g/mol, wobei die mittlere Funktionalität, gemittelt über alle polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen, mindestens 2 beträgt. So können beispielsweise Verbindungen, ausgewählt aus der Gruppe der Polyetherpolyole, Polyesterpolyole, auch als Polyetherpolyol oder Polyetheralkohole oder Polyesterpolyol oder Polyesteralkohole bezeichnet, oder Mischungen daraus, verwendet werden.

Polyetheralkohole werden beispielsweise hergestellt aus Epoxiden, wie Propylenoxid und/oder Ethylenoxid, oder aus Tetrahydrofuran mit wasserstoffaktiven Starterverbindungen, wie aliphatischen Alkoholen, Phenolen, Aminen, Carbonsäuren, Wasser oder Verbindungen auf Naturstoffbasis, wie Saccharose, Sorbit oder Mannit, unter Verwendung eines Katalysators. Zu nennen sind hier basische Katalysatoren oder Doppelmetallcyanidkatalysatoren, wie beispielweise in PCT/EP2005/010124, EP 90444 oder WO 05/090440 beschrieben.

Polyesterole sind zum Beispiel herstellbar aus einer Säurekomponente, enthaltend einer aliphatischen oder aromatischen Dicarbonsäure oder deren Derivate, und einer Alkoholkomponente, enthaltend mehrwertige Alkohole, Polythioetherpolyolen, Polyesteramiden, hydroxylgruppenhaltigen Polyacetalen und/oder hydroxylgruppenhaltigen aliphatischen Polycarbonaten, vorzugsweise in Gegenwart eines Veresterungskatalysators.

Weitere mögliche Polyole sind beispielsweise im "Kunststoffhandbuch, Band 7, Polyurethane", Carl Hanser Verlag, 3. Auflage 1993, Kapitel 3.1 angegeben.

Neben den beschriebenen Polyetherolen und Polyesterolen können auch füllstoffhaltige Polyetherole oder Polyesterole, auch als Polymerpolyetherole oder Polymerpolyesterole bezeichnet, eingesetzt werden. Solche Verbindungen enthalten vorzugsweise dispergierte Partikel aus thermoplastischen Kunststoffen, beispielsweise aufgebaut aus olefinischen Monomeren, wie



Acrylnitril, Styrol, (Meth)Acrylaten, (Meth)Acrylsäure und/oder Acrylamid. Solche Füllstoffhaltigen Polyole sind bekannt und kommerziell erhältlich. Ihre Herstellung ist beispielweise beschrieben in DE 111 394, US 3 304 273, US 3 383 351, US 3 523 093, DE 1 152 536, DE 1 152 537 WO 2008/055952 und WO2009/128279.

5

Weiter enthalten die erfindungsgemäßen polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (b) mindestens ein Polyesterol (b1), erhältlich durch Polykondensation einer Säurekomponente mit einer Alkoholkomponente, wobei die Säurekomponente Malonsäure und/oder deren Derivate und die Alkoholkomponente einen aliphatischen Dialkohol mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen enthält.

10

Die Säurekomponente enthält Malomnsäure oder deren Derivate. Dabei soll im Rahmen der Erfindung unter Säurederivaten alle Abkömmlinge der Säure verstanden werden, die in der Lage sind, mit Alkoholen zu Estern zu reagieren. Solche Derivate umfassen beispielsweise Säurechloride, Säureanhydride, oder Ester, wie methyl- oder Ethylester. Neben Malonsäure oder deren Derivate kann die Säurekomponente eine oder mehrere weitere Di- oder Polycarbonsäuren oder deren Derivate enthalten, vorzugsweise Disäuren mit 2 bis 12, bevorzugt 6 bis 12 Kohlenstoffatomen. Bevorzugte Beispiele sind Bernsteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Korksäure, Azelainsäure, Sebazinsäure, Decandicarbonsäure, Maleinsäure, Fumarsäure, Phthalsäure, Isophthalsäure und Terephthalsäure. Enthält die Säurekomponente neben Malonsäure oder deren Derivate weitere Di- oder Polycarbonsäuren oder deren Derivate, umfassen diese besonders bevorzugt aliphatische Disäuren oder deren Derivate und insbesondere Adipinsäure. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform werden als Säurekomponente ausschließlich Malonsäure und Adipinsäure, jeweils gegebenenfalls auch in Form ihrer Derivate, eingesetzt.

15

20

25

Dabei enthält die Säurekomponente vorzugsweise 20 bis 100 mol-%, mehr bevorzugt 60 bis 100 mol-% und insbesondere 80 bis 100 mol-% Malonsäure oder deren Derivate.

Die Alkoholkomponente enthält aliphatische Dialkohole mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen, wie Butandiol, Pentandiol, Hexandiol, oder Decandiol, bevorzugt Pentandiol und/oder Hexandiol, insbesondere Hexandiol. Neben diesen Alkoholen können auch weitere, Mono-, Di oder Polyalkohole in der Alkoholkomponente enthalten sein, beispielsweise solche mit einem Molekulargewicht von 62 bis 400 g/mol. Beispiele sind Monoethylenglycol, 1,2- bzw. 1,3-Propandiol, Diethylenglycol, Dipropylenglycol, Glycerin, Pentaerythritol oder Trimethylolpropan.

30

35

Vorzugsweise weisen diese Dialkohole mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen endständige OH-Gruppen auf. Besonders bevorzugt weist die Alkoholkomponente 1,4-Butandiol, 1,5-Pentandiol, 1,6-Hexandiol oder 1,10-Decandiol, insbesondere 1,6-Hexandiol auf. Dabei beträgt der Anteil an Dialkoholen mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen, bezogen auf die Alkoholkomponente, vorzugsweise 50 bis 100 mol-%, besonders bevorzugt 70 bis 100 mol-% und insbesondere 80 bis 98 mol-%. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform werden neben den Dialkoholen mit 4 bis 12

40

Kohlenstoffatomen Alkohole mit einer Funktionalität von 3 oder mehr, beispielsweise Trialkohole, wie Glycerin oder Trimethylolpropan, oder Quatrole, wie Pentaerythritol, eingesetzt, um eine Funktionalität des Polyethers (b1) von größer 2 einzustellen.

5 Der Polyesteralkohol (b1) weist vorzugsweise eine Hydroxylzahl von 10 bis 300, besonders bevorzugt 15 bis 250, mehr bevorzugt 20 bis 200, noch mehr bevorzugt 30 bis 150, noch mehr bevorzugt 40 bis 100 und insbesondere 50 bis 80 auf. Das zahlenmittlere Molekulargewicht des Polyesteralkohols (b1) ist vorzugsweise größer als 750 g/mol und beträgt mehr bevorzugt 850 bis 5000 g/mol, besonders bevorzugt 1000 bis 3000 g/mol und insbesondere 1000 bis 2500  
10 g/mol.

Die gemittelte Funktionalität des Polyesterols (b1) beträgt vorzugsweise 1 bis 8, mehr bevorzugt 2 bis 6, besonders bevorzugt 2 bis 4, weiter bevorzugt 2 bis 3, noch weiter bevorzugt 2,1 bis 2,8 und insbesondere 2,3 bis 2,7. Die Einstellung der Funktionalität ist bekannt. So kann die Funktionalität eingestellt werden durch den Anteil an Säure mit einer Funktionalität größer als 2 in der Säurekomponente und den Anteil an Alkohol mit einer Funktionalität größer 2 in der Alkoholkomponente.  
15

Der Gewichtsanteil des Polyesterols (b1), bezogen auf das Gesamtgewicht der polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (b) beträgt vorzugsweise 0,1 bis 50 Gew.-%, besonders bevorzugt 1 bis 30 Gew.-%, mehr bevorzugt 2 bis 25 Gew.-%, noch mehr bevorzugt 3 bis 20 Gew.-%, noch weiter bevorzugt 4 bis 15 Gew.-% und insbesondere 5 bis 10 Gew.-%. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform der vorliegenden Erfindung enthält die Komponente (b) neben den Polyesterolen (b1) Polyetherole und in einer weiter bevorzugten Ausführungsform keine weiteren Polyesterole.  
20  
25

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform beträgt der Gehalt an Malonsäurerest der Formel  $-O-C(O)-CH_2-C(O)-O-$ , bezogen auf das Gesamtgewicht der polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (b) 0,01 bis 30, mehr bevorzugt 0,1 bis 20, besonders bevorzugt 0,5 bis 15 und insbesondere 1 bis 10 Gew.-%.  
30

Katalysatoren c) beschleunigen die Reaktion der Polyole (b) und gegebenenfalls Kettenverlängerungs- und Vernetzungsmittel (e) sowie chemischem Treibmittel (d) mit den organischen, gegebenenfalls modifizierten Polyisocyanaten (a) stark. Dabei enthalten die Katalysatoren (c) vorzugsweise einbaubare Aminkatalysatoren.  
35

Als übliche Katalysatoren, die zur Herstellung der Polyurethane eingesetzt werden können, seien beispielsweise Amidine, wie 2,3-Dimethyl-3,4,5,6-tetrahydropyrimidin, tertiäre Amine, wie Triethylamin, Tributylamin, Dimethylbenzylamin, N-Methyl-, N-Ethyl-, N-Cyclohexylmorpholin, N,N,N',N'-Tetramethylethyldiamin, N,N,N',N'-Tetramethyl-butandiamin, N,N,N',N'-Tetramethyl-hexandiamin, Pentamethyl-diethylentriamin, Tetramethyl-diaminoethylether, Bis-(dimethylaminopropyl)-harnstoff, Dimethylpiperazin, 1,2-Dimethylimidazol, 1-Aza-bicyclo-(3,3,0)-octan,  
40

und vorzugsweise 1,4-Diaza-bicyclo-(2,2,2)-octan und Alkanolaminverbindungen, wie Triethanolamin, Triisopropanolamin, N-Methyl- und N-Ethyl-diethanolamin und Dimethylethanolamin, genannt. Ebenso kommen organische Metallverbindungen in Betracht, vorzugsweise organische Zinnverbindungen, wie Zinn-(II)-salze von organischen Carbonsäuren, z.B. Zinn-(II)-acetat, Zinn-(II)-octoat, Zinn-(II)-ethylhexoat und Zinn-(II)-laurat und die Dialkylzinn-(IV)-salze von organischen Carbonsäuren, z.B. Dibutyl-zinndiacetat, Dibutylzinndilaurat, Dibutylzinnmaleat und Dioctylzinn-diacetat, sowie Bismutcarboxylate, wie Bismut(III)-neodecanoat, Bismut-2-ethylhexanoat und Bismut-octanoat oder Mischungen davon. Die organischen Metallverbindungen können allein oder vorzugsweise in Kombination mit stark basischen Aminen eingesetzt werden. Handelt es sich bei der Komponente (b) um einen Ester, werden vorzugsweise ausschließlich Aminkatalysatoren eingesetzt.

Einbaubare Aminkatalysatoren weisen mindestens eine, vorzugsweise 1 bis 8 und besonders bevorzugt 1 bis 2 gegenüber Isocyanaten reaktive Gruppen, wie primäre Amingruppen, sekundäre Amingruppen, Hydroxylgruppen, Amide oder Harnstoffgruppen, vorzugsweise primäre Amingruppen, sekundäre Amingruppen, Hydroxylgruppen, auf. Einbaubare Aminkatalysatoren werden meist zur Herstellung emissionsarmer Polyurethane eingesetzt, die insbesondere im Automobilinnenbereich eingesetzt werden. Solche Katalysatoren sind bekannt und beispielsweise in EP1888664 beschrieben. Diese umfassen Verbindungen, die neben der bzw. den gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen vorzugsweise eine oder mehrere tertiäre Aminogruppen aufweisen. Vorzugsweise trägt mindestens eine der tertiären Aminogruppen der einbaubaren Katalysatoren mindestens zwei aliphatische Kohlenwasserstoffreste, vorzugsweise mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen je Rest, besonders bevorzugt mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen je Rest. Besonders bevorzugt tragen die tertiären Aminogruppen zwei Reste, unabhängig voneinander ausgewählt aus Methyl- und Ethylrest sowie einen weiteren organischen Rest. Beispiele für einsetzbare einbaubare Katalysatoren sind Bisdimethylaminopropylharnstoff, Bis(N,N-Dimethylaminoethoxyethyl)carbamate, Dimethylaminopropylharnstoff, N,N,N-Trimethyl-N-hydroxyethylbis(aminopropylether), N,N,N-Trimethyl-N-hydroxyethylbis(aminoethylether), Diethylethanolamin, Bis(N,N-dimethyl-3-aminopropyl)amin, Dimethylaminopropylamin, 3-Dimethylaminopropyl-N,N-dimethylpropan-1,3-diamin, Dimethyl-2-(2-aminoethoxyethanol), (1,3-Bis(dimethylamino)propan-2-ol), N,N-Bis-(3-dimethylamino-propyl)-N-isopropanolamin, Bis-(dimethylaminopropyl)-2-hydroxyethyl-amin, N,N,N-Trimethyl-N-(3-aminopropyl)-bis(aminoethylether), 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octane-2-methanol und 3-Dimethylaminoisopropyl-diisopropanolamin oder Mischungen davon.

Katalysatoren (c) können beispielsweise in einer Konzentration von 0,001 bis 5 Gew.-%, insbesondere 0,05 bis 2 Gew.-% als Katalysator bzw. Katalysatorkombination, bezogen auf das Gewicht der Komponente (b), eingesetzt werden. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform werden als Katalysatoren (c) ausschließlich einbaubare Katalysatoren eingesetzt.

Wenn das erfindungsgemäße Polyurethan als Polyurethan-Schaumstoff vorliegen soll, enthalten erfindungsgemäße Reaktionsmischungen noch Treibmittel (d). Dabei können alle zur Herstellung von Polyurethanen bekannten Treibmittel eingesetzt werden. Diese können chemische und/oder physikalische Treibmittel enthalten. Solche Treibmittel werden beispielsweise im

5 "Kunststoffhandbuch, Band 7, Polyurethane", Carl Hanser Verlag, 3. Auflage 1993, Kapitel 3.4.5 beschrieben. Unter chemischen Treibmitteln werden dabei Verbindungen verstanden, die durch Reaktion mit Isocyanat gasförmige Produkte bilden. Beispiele für solche Treibmittel sind Wasser oder Carbonsäuren. Unter physikalischen Treibmitteln werden dabei Verbindungen verstan-

10 den Bedingungen der Polyurethanbildung verdampfen. Dabei handelt es sich beispielsweise um Kohlenwasserstoffe, halogenierte Kohlenwasserstoffe und andere Verbindungen, wie zum Beispiel perfluorierte Alkane, wie Perfluorhexan, Fluorchlorkohlenwasserstoffe, und Ether, Ester, Ketone, Acetale und/oder flüssiges Kohlendioxid. Dabei kann das Treibmittel in jeder beliebigen Menge eingesetzt werden. Vorzugsweise wird das Treibmittel in einer Menge eingesetzt, dass

15 der resultierende Polyurethanschaumstoff eine Dichte von 10 bis 850 g/L, besonders bevorzugt 20 bis 800 g/L und insbesondere 25 bis 500 g/L aufweist. Besonders bevorzugt werden Treibmittel, enthaltend Wasser eingesetzt.

Als Kettenverlängerer und Vernetzungsmittel (e) können Verbindungen mit mindestens zwei gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen eingesetzt werden, die ein Molekulargewicht von weniger als 400 g/mol aufweisen, wobei Moleküle mit zwei gegenüber Isocyanat reaktiven Wasserstoffatomen als Kettenverlängerer und Moleküle mit mehr als zwei gegenüber Isocyanat reaktiven Wasserstoffen als Vernetzer bezeichnet werden. Dabei kann jedoch auch auf das Kettenverlängerungs- oder Vernetzungsmittel verzichtet werden. Zur Modifizierung der mechanischen

20 Eigenschaften, z.B. der Härte, kann sich allerdings der Zusatz von Kettenverlängerungsmitteln, Vernetzungsmitteln oder gegebenenfalls auch Gemischen davon als vorteilhaft erweisen.

Wenn Kettenverlängerer und/oder Vernetzungsmittel eingesetzt werden sollen, werden diese üblicherweise in Mengen von 0,5 bis 60 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 40 Gew.-% und besonders

30 bevorzugt 1,5 bis 20 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht der Komponenten (b) bis (e), eingesetzt.

Werden Kettenverlängerungsmittel und/oder Vernetzungsmittel (e) eingesetzt, können die bei der Herstellung von Polyurethanen bekannten Kettenverlängerer und/oder Vernetzer eingesetzt

35 werden. Dies sind vorzugsweise niedermolekulare Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven funktionellen Gruppen, beispielsweise Glycerin, Trimethylolpropan, Glycol und Diamine. Weitere mögliche niedermolekulare Kettenverlängerungsmittel und/oder Vernetzungsmittel sind beispielsweise im "Kunststoffhandbuch, Band 7, Polyurethane", Carl Hanser Verlag, 3. Auflage 1993, Kapitel 3.2 und 3.3.2 angegeben.

40 Weiter können Hilfsmittel und/oder Zusatzstoffe (f) eingesetzt werden. Dabei können alle zur Herstellung von Polyurethanen bekannten Hilfs- und Zusatzstoffe verwendet werden. Genannt

5 seien beispielsweise oberflächenaktive Substanzen, Schaumstabilisatoren, Zellregler, Trennmit-  
tel, Füllstoffe, Farbstoffe, Pigmente, Flammenschutzmittel, Hydrolyseschutzmittel, fungistatische  
und bakteriostatisch wirkende Substanzen sowie Antioxidantien. Solche Substanzen sind be-  
kannt und beispielsweise in "Kunststoffhandbuch, Band 7, Polyurethane", Carl Hanser Verlag,  
3. Auflage 1993, Kapitel 3.4.4 und 3.4.6 bis 3.4.11 beschrieben.

10 Insbesondere die Kombination aus Polyesterol (b1) und Antioxidantien führt zu einer weiter ver-  
ringerten Emission organischer Substanzen, wie Aldehyden. Beispiele für Antioxidantien sind  
phenolische Substanzen, wie 2,6-Ditert-butyl-4-methylphenol, Benzenepropanolsäure, 3,5-Bis  
(1, 1-dimethylethyl)-4-hydroxy-C7-C9 verzweigte Alkylester, aminischer Antioxidantien, wie  
N,N'-Di-isopropyl-p-phenylenediamin, Thiosynergisten, wie Dilauryl-5-thiodipropionat, Phosphite  
und Phosphonite, wie Triphenylphosphite, Diphenylalkylphosphite, Benzofuranone und Indoli-  
none, andere Antioxidantien, wie O-, N- und S-Benzylverbindungen, Triazinverbindungen,  
Amide von  $\beta$ -(3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxyphenyl)propionsäure, Esters von substituierten und  
15 unsubstituierten Benzoesäuren, Nickelverbindungen und Esters von  $\beta$ -10 Thiodipropionsäure  
oder eine Mischung aus zwei oder mehreren dieser Antioxidantien. Solche Antioxidantien bei-  
spielsweise beschrieben in WO2017125291 und sind kommerziell erhältlich beispielsweise un-  
ter den Handelsnamen Irganox 1076, Irganox 245, Irganox 2000, Irganox E201 (Vitamin E),  
Irganox 5057 oder Irgafos 38.

20 Im Allgemeinen werden bei der Herstellung des erfindungsgemäßen Polyurethans (a) Polyiso-  
cyanat, (b) polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen, (c) Kataly-  
satoren und gegebenenfalls (d) Treibmittel, (e) Kettenverlängerungs- und oder Vernetzungsmi-  
tel und (f) Hilfsmittel und/oder Zusatzstoffe zu einer Reaktionsmischung vermischt und die Re-  
25 aktionsmischung wird zum Polyurethan ausreagiert. Dabei werden die Komponenten (a) bis (c)  
und gegebenenfalls (d) bis (f) in solchen Mengen zur Umsetzung gebracht, dass das Äquiva-  
lenz-Verhältnis von NCO-Gruppen der Polyisocyanate (a) zur Summe der reaktiven Wasser-  
stoffatome der Komponenten (b), (c), (d) und gegebenenfalls (e) und (f) 0,75 bis 1,5:1, vorzugs-  
weise 0,80 bis 1,25:1 beträgt. Falls die zelligen Kunststoffe zumindest teilweise Isocyanurat-  
30 gruppen enthalten, wird üblicherweise ein Verhältnis von NCO-Gruppen der Polyisocyanate (a)  
zur Summe der reaktiven Wasserstoffatome der Komponente (b), (c), (d) und gegebenenfalls  
(e) und (f) von 1,5 bis 20:1, vorzugsweise 1,5 bis 8:1 verwendet. Ein Verhältnis von 1:1 ent-  
spricht dabei einem Isocyanatindex von 100.

35 Dabei wird häufig im Zweikomponentenverfahren gearbeitet, wobei eine Polyolkomponente (A)  
und eine Isocyanatkomponente (B) vermischt und zur Reaktion gebracht werden. Dabei werden  
jeweils die Isocyanatkomponente (B) und die Polyolkomponente (A) vorgemischt. Die Iso-  
cyanatkomponente (B) enthält die Polyisocyanat (a) und die Polyolkomponente (A) üblicher-  
weise die polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (b), die Ka-  
40 talysatoren (c) und gegebenenfalls Treibmittel (d), Kettenverlängerungs- und oder Vernetzungsmi-  
tel (e) und Hilfsmittel und/oder Zusatzstoffe (f). Sofern als Isocyanatkomponente (B) ein Pre-  
polymer eingesetzt wird, können auch Teile der gegenüber Isocyanat reaktiven Komponenten,

- beispielsweise aus den polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (b) und/oder Kettenverlängerungs- und oder Vernetzungsmittel (e) mit den Verbindungen (a-1) zum Polyisocyanatpolymer vermischt werden. Solche Polyisocyanatprepolymere sind unter den Polyisocyanaten (a) beschrieben. In einer Ausführungsform der Erfindung werden die Polyesterole (b1) zur Herstellung der Isocyanatkomponente (B) eingesetzt, so dass die Polyolkomponente (A) keine Polyesterole (b1) enthält. In einer weiteren Ausführungsform der vorliegenden Erfindung sind die Polyesteralkohole (b1) teilweise oder bevorzugt ganz in der Polyolkomponente (A) enthalten.
- 10 Die speziellen Ausgangssubstanzen (a) bis (f) für die Herstellung von erfindungsgemäßen Polyurethanen unterscheiden sich jeweils quantitativ und qualitativ nur geringfügig wenn als erfindungsgemäßes Polyurethan ein thermoplastisches Polyurethan, ein Weichschaumstoff, ein Halbhartschaumstoff, ein Hartschaumstoff oder ein Integralschaumstoff hergestellt werden soll. So werden beispielsweise für die Herstellung von massiven Polyurethanen keine Treibmittel
- 15 eingesetzt sowie für thermoplastisches Polyurethan überwiegend streng difunktionelle Ausgangssubstanzen eingesetzt. Weiter lässt sich beispielsweise über die Funktionalität und die Kettenlänge der höhermolekularen Verbindung mit mindestens zwei reaktiven Wasserstoffatomen die Elastizität und Härte des erfindungsgemäßen Polyurethans variieren. Solche Modifikationen sind dem Fachmann bekannt.
- 20 Die Edukte für die Herstellung eines massiven Polyurethans werden beispielsweise in EP 0989146 oder EP 1460094, die Edukte für die Herstellung eines Weichschaums in PCT/EP2005/010124 und EP 1529792, die Edukte für die Herstellung eines Halbhartschaums im "Kunststoffhandbuch, Band 7, Polyurethane", Carl Hanser Verlag, 3. Auflage 1993, Kapitel
- 25 5.4, die Edukte für die Herstellung eines Hartschaumstoffs in PCT/EP2005/010955 und die eines thermoplastisch verformbaren Hartschaumstoffs beispielsweise in EP 2247636 und die Edukte für Herstellung eines Integralschaumstoffs in EP 364854, US 5506275 oder EP 897402 beschrieben. Dabei wird ein Teil der in diesen Dokumenten beschriebenen Polyole durch das Polyesterol (b1) ersetzt.
- 30 Neben dem erfindungsgemäßen Verfahren ist auch ein Polyurethan, erhältlich nach einem erfindungsgemäßen Verfahren Gegenstand der Erfindung.
- 35 Weiter kann die Emission von organischen Stoffen aus Polyurethanen auch durch in Kontakt bringen eines ausreagierten oder ausreagierenden Polyurethans mit einem Polyesterol (b1) erfolgen. Dabei kann das Polyurethan auf beliebige Weise hergestellt werden und die Herstellung muss nicht unter Verwendung des Polyesterols (b1) erfolgen. Diese Herstellung ist dem Fachmann bekannt und in den angeführten Literaturstellen beschrieben. Die so hergestellten Polyurethane werden dann mit dem Polyesterol (b1) benetzt, beispielsweise durch Aufsprühen des
- 40 Polyesterols selbst oder einer Lösung, enthaltend das Polyesterol (b1), beispielsweise einer wässrigen Lösung. Ebenfalls kann das Polyesterol (b1) auch als Teil eines Formtrennmittels

eingesetzt werden und nach Bestreichen der Form direkt auf das entstehende Polyurethan aufgebracht werden. Die aufzubringende Menge an Polyesterol (b1) beträgt üblicherweise 0,1 bis 20 Gew.-%, besonders bevorzugt 1 bis 15 Gew.-%, mehr bevorzugt 1,5 bis 10 Gew.-%, noch mehr bevorzugt 2 bis 6 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht des Polyurethans ohne Polyesterol (b1). Weiter Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein solches Polyurethan.

Die erfindungsgemäßen Polyurethane werden vorzugsweise in geschlossenen Räumen eingesetzt, beispielsweise als thermische Isoliermaterialien in Wohngebäuden, wie Isolierungen für Rohre und Kühlschränke, im Möbelbau, beispielsweise als Dekorelemente oder als Sitzpolster, als Matratzen sowie im Innenraum von Fahrzeugen, beispielsweise im Automobilinnenraum, beispielsweise als Lenkräder, Armaturenbretter, Türverkleidungen, Teppichhinterschäumungen, akustische Schaumstoffe, wie Dachhimmel, sowie Kopfstützen oder Schaltknäufe. Dabei sind für erfindungsgemäße Polyurethane sowohl die Formaldehyd- als auch Acetaldehydemissionen deutlich gegenüber einem Referenzprodukt ohne Additiv aber auch gegenüber Additiven zur Aldehydreduktion aus dem Stand der Technik reduziert. Weiter emittieren erfindungsgemäße Polyurethane nur sehr geringe Mengen an flüchtigen, organischen Verbindungen (VOC) gemäß VDA 278 und TVOC gemäß VDA 277. Dabei sind Verbindungen (b1) temperaturstabil. Dadurch verliert diese Verbindung auch bei Reaktionstemperaturen von bis zu 200 °C, die bei der Herstellung bestimmter Polyurethanschaumstoffe auftreten können, nicht an Aktivität. Weiter sind die Polyesteralkohole (b1) auch lagerstabil, insbesondere in üblichen Polyolkomponenten, die neben den polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanat reaktiven Gruppen (b) üblicherweise Katalysatoren (c) und, falls vorhanden, Treibmittel, insbesondere Treibmittel enthaltend Wasser, (d), Kettenverlängerungs- und oder Vernetzungsmittel (e) und Hilfsmittel und/oder Zusatzstoffe (f) enthalten können. Von Lagerstabilität wird dabei im Rahmen der vorliegenden Erfindung ausgegangen, wenn sich nach der Lagerung in verschlossenem Behälter bei Raumtemperatur sich im Bechertest die Start- und Steigzeiten bei Raumtemperatur nicht um mehr als 50 %, bevorzugt 30% und insbesondere 20% gegenüber dem Zeitpunkt des Vermischens zur Polyolkomponente ändern. Vorzugsweise beträgt die Lagerstabilität mehr als eine Woche, besonders bevorzugt mehr als 4 Wochen und insbesondere mehr als 3 Monate.

Weiter kann das Polyesterol (b1) als Haftvermittler zur Verbesserung der Haftung eines erfindungsgemäßen Polyurethans an einem Kunststoff eingesetzt werden. Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist damit auch ein Verbundelement, enthaltend einen Kunststoff, an den sich haftend das erfindungsgemäße Polyurethan anschließt, wobei das Verbundelement erhältlich ist, in dem man die erfindungsgemäße Polyurethanreaktionsmischung auf einen Kunststoff aufbringt und auf dem Kunststoff zum Polyurethan ausreagiert.

Die erfindungsgemäßen Verbundelemente aus erfindungsgemäßigem Polyurethan und Kunststoff können als Kunststoff beispielsweise Duromeren oder thermoplastischen Kunststoff enthalten. Vorzugsweise wird thermoplastischer Kunststoff eingesetzt. Übliche thermoplastische Kunst-

stoffe enthalten, beispielsweise Polyphenylenoxid (PPO), Polyvinylchlorid (PVC), Acrylnitril-Butadien-Styrol (ABS), Polymethylmethacrylat (PMMA), Acrylnitril-Styrol-Acrylester (ASA), Polycarbonat (PC), thermoplastisches Polyurethan (TPU), Polyethylen (PE), Polypropylen (PP). Bevorzugt enthalten die Verbundelemente als Kunststoff (i) thermoplastische Polyolefine (TPO) wie Polyethylen und/oder Polypropylen, Polyvinylchlorid (PVC), Styrolmaleinsäureanhydrid (SMA) und/oder ein Polycarbonat/Styrol-Acrylnitril/Acrylnitril-Butadien-Blend (PC/ABS), vorzugsweise in Form von Folien, Platten oder als Litzenmaterial.

Die Kunststoffe (i) können in Form üblicher Materialien zur Herstellung der Verbundelemente eingesetzt werden, beispielsweise als Platten oder Folien, im Allgemeinen mit einer Dicke von 0,2 bis 2 mm.

Derartige Folien sind kommerziell erhältlich und ihre Herstellung ist allgemein bekannt. Die Folien weisen bevorzugt eine Dicke von 0,2 bis 2 mm auf. Als (i) können auch mindestens zwei Schichten enthaltene Folien eingesetzt werden, wobei beispielsweise die eine Schicht einen ASA und/oder Polycarbonat-Werkstoff enthält.

Weiter umfassen Kunststoffe alle üblichen Materialien auf Kunststoffbasis, die zur Isolation von elektrischen Leitern üblicherweise eingesetzt werden. Diese umfassen Polyvinylchloride (PVC), thermoplastisches Polyurethan (TPU), Polypropylen (PP) und Ethylentetrafluorethylen (ETFE).

Die Kunststoffe aus Styrolmaleinsäureanhydrid (SMA) und/oder ein Polycarbonat/Styrol-Acrylnitril/Acrylnitril-Butadien Blend (PC/ABS) können in Form üblicher Materialien zur Herstellung der Verbundelemente eingesetzt werden, beispielsweise als Versteifungsteil für Instrumententafeln oder Türseitenteile. Hautmaterialien für selbige Anwendung bestehen häufig aus thermoplastischen Polyolefinen (TPO) und Polyvinylchlorid (PVC).

Bei Einsatz als Haftvermittler weist der Polyester (b1) vorzugsweise eine Hydroxylzahl von 30 bis 100, vorzugsweise 40 bis 90 und besonders bevorzugt 50 bis 75 mg KOH / g auf. Der Anteil des Haftvermittlers beträgt vorzugsweise 0,1 bis 15 Gew.-%, besonders bevorzugt 0,5 bis 10 Gew.-% und insbesondere 1 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Verbindung mit gegenüber Isocyanat reaktiven Gruppen (b).

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbundelemente erfolgt durch in Kontakt bringen der Reaktionsmischung zur Herstellung des erfindungsgemäßen Polyurethans mit dem Kunststoff erfolgt üblicherweise ohne die Verwendung weiterer Haftung generierender Materialien, wie Klebstoffe. Vorzugsweise werden Kunststoff und Reaktionsmischung zur Herstellung des erfindungsgemäßen Polyurethans miteinander in Kontakt gebracht, beispielsweise in einer Form. Dabei erfolgt die Herstellung der Polyurethane, beispielsweise der Weichschaumstoffe, Halbhartschäumstoffe oder Integralschaumstoffe, besonders bevorzugt der Halbhartschäumstoffe und Integralschaumstoffe ansonsten nach allgemein bekannten Verfahren, beispielsweise



dem one-shot-Verfahren, mit allgemeinen bekannten Werkzeugen, Formen, Mischvorrichtungen und Dosiereinrichtungen.

Die erfindungsgemäßen Verbundelemente weisen durch die Verwendung des Polyesterpolyols (b1) insbesondere eine deutlich verbesserte Haftung zwischen Kunststoff und Polyurethan auf. Diese Haftung kann auf unterschiedliche Weise bestimmt werden, beispielsweise durch Messen der Kraft, die zum Ablösen des Kunststoffs benötigt wird. Bei flächigen Haftverbunden wird vorzugsweise eine Abschälkraft zwischen Kunststoff und Polyurethan bei Messung gemäß DIN 53289 oder 53530 im Neuzustand sowie nach Wärme- und Feuchtwärmelagerung von 2,5 N/cm oder mehr erreicht. Ferner kann die Haftung nach subjektiven Beurteilungskriterien bestimmt werden. Beim Kabelumguß und bei Tüllen ist die Längswasserdichtigkeit nur gegeben, wenn Haftung zwischen Kunststoff und Polyurethan besteht. Diese wird z.B. nach interner Spezifikation von DELPHI (REI-WDP 1), interner Spezifikation von Ford (WSS-M15P45-A: FLTM-BI 104-01) oder nach Norm von PSA-Peugeot-Citroen (B21 7050) geprüft. Dabei wird eine Wassersäule auf eine Seite der Tülle gestellt; sollte Feuchtigkeit auf der anderen Seite der Tülle messbar sein, ist die Probe nicht in Ordnung (n.i.O.). Des Weiteren werden für die Dichtigkeit von Kabelummantelungen teilweise Tests mit erhöhtem Luftdruck durchgeführt und der Druckabfall gemessen.

Die erfindungsgemäßen Verbundelemente werden bevorzugt als Bauteile im Fahrzeug-, Flugzeug- oder Immobilienbau eingesetzt, beispielsweise als Armaturenbretter, Türverkleidungen, Hutablagen, Konsolen, Armauflagen oder Türspiegel. Weiter werden die erfindungsgemäßen Verbundelemente bei der Ummantelung elektrischer Leiter eingesetzt. Hier ist neben der Herstellung formstabiler umschäumter Kabelsätze auch die Herstellung von Tüllen, der Stecker- sowie der Relaisverguss zu nennen. Dabei liegt das Polyurethan bei Produkten im Fahrzeug-, Flugzeug- oder Immobilienbau sowie bei der Isolierung elektrischer Leiter vorzugsweise geschäumt vor. Handelt es sich um Stecker- und Relaisverguss liegt das Polyurethan vorzugsweise kompakt vor.

Im Folgenden soll die Erfindung anhand von Beispielen verdeutlicht werden.

- 30 Ausgangsmaterialien:
- Polyol A: Glycerin gestartetes Polyetherpolyol auf Basis von Ethylenoxid und Propylenoxid mit einer mittleren OH-Zahl von 28 mg KOH/g, einer Funktionalität von 2,7 und einem Propylenoxidgehalt, bezogen auf das Gesamtgewicht des Polyethers, von 84 Gew.-%.
- 35 Polyol B: Polyetherpolyol mit einer OH-Zahl 250 mg KOH/g und einer Funktionalität von 2,0 auf Basis von Polyol A (35 Gew.-%), Propylenoxid (45 Gew.-%) und Dimethylaminopropylamin (20 Gew.-%).
- 40 Polyol C: Polyetherol mit einer OH-Zahl 490 mg KOH/g und einer Funktionalität von 4.3 auf Basis von Saccharose, Glycerin und Propylenoxid, einem Saccharosegehalt von 20 Gew.-%, einem Glyceringehalt von 13% und einem Propylenoxidgehalt von 67 Gew.-%.

Isocyanat A: Mischung von 85 Gew.-% Carbodiimid-modifiziertes 4,4'-MDI und 15 Gew.-% polymeres Diphenylmethandiisocyanat (PMDI) mit einem NCO-gehalt von 29,8 Gew.-%.

- 5 TEOA: Triethanolamin  
Isopur SU-12021: Schwarzpaste der Firma ISL-Chemie  
Jeffcat DPA: Katalysator der Firma Huntsman  
Jeffcat ZF10: Katalysator der Firma Huntsman

10 Additive

- V1: Trimethylolpropan-triacetoacetat  
V2: Reaktionsprodukt von Malonsäure und Diethyleneglykol (2:3, Mw 458 g/mol)  
V3: Veresterungsprodukt von 1 mol Polyol C mit 4 mol Methylacetoacetat  
15 V4: Polyesterpolyol aus Adipinsäure, 1,4-Butandiol, Isophthalsäure, Monoethylenglykol mit einer mittleren OH-Zahl von 55 mg KOH/g.  
A1: Polyesterpolyol aus Malonsäurediethylester, Adipinsäure (Molverhältnis 4 : 1), 1,6-Hexandiol und Glycerin, mit einer mittleren OH-Zahl von 70 mg KOH/g.  
A2: Polyesterpolyol aus Malonsäurediethylester, 1,6-Hexandiol und Glycerin, mit einer mittleren  
20 OH-Zahl von 71 mg KOH/g.  
A3: Polyesterpolyol aus Malonsäurediethylester, Adipinsäure (Molverhältnis 4 : 1) und 1,6-Hexandiol, mit einer mittleren OH-Zahl von 58 mg KOH/g.  
A4: Polyesterpolyol aus Malonsäurediethylester und 1,6-Hexandiol mit einer mittleren OH-Zahl von 56 mg KOH/g.

25

Synthese der Additive A1 bis A4

Synthese von A1:

- In einen 4l Rundhalskolben versehen mit Thermometer, Stickstoffeinleitung, Heizpilz, Destillationskolonne und Rührer werden 142,29 g Adipinsäure, 0,01 g TTB (Titanium(IV)butoxid CAS: 5593-70-4), 23,02 g Glycerin und 604,87 g 1,6-Hexandiol vorgelegt und auf 120 °C erwärmt. Nachdem die Säure vollständig aufgeschmolzen ist, wird die Temperatur schrittweise auf 240°C erhöht und mehrere Stunden bei 240°C das Wasser abdestilliert. Nach 4 h beträgt die Säurezahl 0,1 mg KOH/g und die Reaktionsmischung wird auf 150°C abgekühlt. 623,79 g Malonsäurediethylester werden zugegeben und die Reaktionstemperatur wird schrittweise auf 180°C erhöht. Nach 8 Stunden werden weiter 19 g Malonsäurediethylester zugegeben und der Ansatz wird für weiter 6 h bei 180°C gerührt. Es werden nochmals 6,9 g Malonsäurediethylester zugegeben und es wird 2 weitere Stunden bei 180°C Ethanol abdestilliert. Der Ansatz wird abgekühlt und mit 1,5 g Irganox 1076 stabilisiert. Es wird ein farbloses Polyester Polyol erhalten mit einer Hydroxylzahl von 70,3 mg KOH/g, einer Säurezahl < 0,1 mg KOH/g und einer Viskosität von 5118 mPas bei 25 °C erhalten.
- 30  
35  
40

## Synthese von A2:

In einen 4l Rundhalskolben versehen mit Thermometer, Stickstoffeinleitung, Heizpilz, Destillationskolonne und Rührer werden 855,74 g Malonsäurediethylester, 630,87 g 1,6-Hexandiol, 23,02 g Glycerin und 0,01 g TTB (Titanium(IV)butoxide CAS: 5593-70-4) gegeben. Die Temperatur wird schrittweise auf 160°C erhöht. Es wird für 7 Stunden bei 160°C Ethanol abdestilliert. Anschließend werden weitere 50 g Malonsäurediethylester zugegeben und die Reaktionsmischung wird für 7 h bei 160°C gekocht. Das Produkt wird mit 1,5 g Irganox 1076 stabilisiert. Es wird ein farbloses Polyester Polyol erhalten mit einer Hydroxylzahl von 71 mg KOH/g, einer Säurezahl < 0,1 mg KOH/g und einer Viskosität von 3114 mPas bei 25 °C erhalten.

## Synthese von A3:

In einen 4l Rundhalskolben versehen mit Thermometer, Stickstoffeinleitung, Heizpilz, Destillationskolonne und Rührer werden 141,31 Adipinsäure, 0,01 g TTB (Titanium(IV)butoxide CAS: 5593-70-4) und 630,45 g 1,6-Hexandiol vorgelegt und auf 120 °C erwärmt. Nachdem die Säure vollständig aufgeschmolzen ist wird die Temperatur schrittweise auf 240°C erhöht und mehrere Stunden bei 240°C das Wasser abdestilliert. Nach 5 h beträgt die Säurezahl 0,1 mg KOH/g und die Reaktionsmischung wird auf 150°C abgekühlt. 619,50 g Malonsäurediethylester werden zugegeben und die Reaktionstemperatur wird schrittweise auf 180°C erhöht. Nach 11 Stunden werden weiter 16,5 g Malonsäurediethylester zugegeben und der Ansatz wird für weiter 3 h bei 180°C gerührt. Der Ansatz wird abgekühlt und mit 1,50 g Irganox 1076 stabilisiert. Es wird ein farbloses Polyester Polyol erhalten mit einer Hydroxylzahl von 57,7 mg KOH/g, einer Säurezahl < 0,1 mg KOH/g und einer Viskosität von 4698 mPas bei 25 °C erhalten.

## Synthese von A4:

In einen 4l Rundhalskolben versehen mit Thermometer, Stickstoffeinleitung, Heizpilz, Destillationskolonne und Rührer werden 809,37 g Malonsäurediethylester, 656,28 g 1,6-Hexandiol und 0,01 g TTB (Titanium(IV)butoxide CAS: 5593-70-4) gegeben. Die Temperatur wird schrittweise auf 160°C erhöht. Es wird für 4 Stunden bei 160°C Ethanol abdestilliert. Anschließend werden weitere 50 g Malonsäurediethylester zugegeben und die Reaktionsmischung wird für 5 h bei 160°C gekocht. Das Produkt wird mit 1,5 g Irganox 1076 stabilisiert. Es wird ein farbloses Polyester Polyol erhalten mit einer Hydroxylzahl von 56,1 mg KOH/g, einer Säurezahl < 0,1 mg KOH/g und einer Viskosität von 3338 mPas bei 25 °C erhalten.

## Methoden:

Viskositätsbestimmung: Die Viskosität der Polyole wurde, wenn nicht anders angegeben, bei 25 °C gemäß DIN EN ISO 3219 (1994) mit einem Rotationsviskosimeter Rheotec RC 20 unter Verwendung der Spindel CC 25 DIN (Spindel-Durchmesser: 12,5 mm; Messzylinder-Innendurchmesser: 13,56 mm) bei einer Scherrate von 50 1/s bestimmt.

Messung der Hydroxylzahl: Die Hydroxylzahlen wurden nach der Phthalsäureanhydrid-Methode DIN 53240 (1971-12) bestimmt und in mg KOH/g angegeben.

Messung der Säurezahl: Die Säurezahl wurde nach DIN EN 1241 (1998-05) bestimmt und ist in mg KOH/g angegeben.

5 Zur Bestimmung von Formaldehyd wurde analog ASTM D-5116-06 vorgegangen. Die Kammergröße betrug 4,7 Litern. Als Polyurethanproben wurden Stücke mit einer Größe von 110 mm x 100 mm x 25 mm aus dem Innern des Schaumstoffs eingesetzt. Die Temperatur in der Meßkammer betrug während der Messung 65 °C, die relative Luftfeuchtigkeit 50 %. Die Luftaustauschrate betrug 3,0 Liter pro Stunde. Der Abluftstrom mit flüchtigen Aldehyden aus dem Polyurethan wurden über 120 Minuten durch eine Kartusche mit 2,4-Dinitrophenylhydrazin  
10 beschichtetes Silika geleitet. Die DNPH-Kartusche wurde anschließend mit einem Gemisch von Acetonitril und Wasser eluiert. Die Konzentration von Formaldehyd im Eluat wurde mittels HPLC bestimmt. Nach diesem Aufbau liegt die Nachweisgrenze für Formaldehydemissionen bei  $\leq 11 \mu\text{g}/\text{m}^3$ .

15 Zur Bestimmung der TVOC Werte wurde gemäß der VDA 277 vorgegangen.

Zur Untersuchung der Haftung wurden Probekörper wie oben beschrieben hergestellt, wobei eine PVC Folie (Testfolie, 0.42 mm, von Benecke-Kaliko, Deutschland) in die Form eingelegt wurde. Die Haftung wird dabei nach einer Stunde nach der Herstellung anhand einer subjektiven Test-  
20 methode beurteilt. Dazu wurde die PVC Folie von der Polyurethan-Platte abgezogen und die Haftung anhand einer Bewertungsskala von 1 bis 5 bewertet. Dabei bedeutet:

- 5 Adhesiver Bruch, keine Haftung
- 4 Kohesiver Bruch, PVC Folie kann von der Polyurethane Platte leicht entfernt werden
- 25 3 Kohesiver Bruch, PVC Folie kann von der Polyurethane Platte entfernt werden
- 2 Kohesiver Bruch, PVC Folie kann von der Polyurethane Platte schwer entfernt werden
- 1 Kohesiver Bruch, PVC Folie kann von der Polyurethane Platte sehr schwer entfernt werden

Für eine Bewertung von 1-2 ist die Haftkraft in der Regel z. B. für Automobilanwendungen aus-  
30 reichend.

#### Allgemeines Herstellbeispiel

Die Mischung A wurde durch Vermischen von folgenden Komponenten hergestellt:

- 87,1 Gew.-Teile Polyol A
- 35 3,0 Gew.-Teile Polyol B
- 1,5 Gew.-Teile TEOA
- 0,5 Gew.-Teile Isopur SU-12021
- 2,3 Gew.-Teile Wasser
- 0,4 Gew.-Teile Jeffcat DPA
- 40 0,2 Gew.-Teile Jeffcat ZF10
- 0,5 oder 5 Gew.-Teile Verbindungen V1–V4 und A1–A4 gemäß Tabelle 1.

Die Mischung A und die Isocyanat A sowie die Additive gemäß Tabelle 1 wurden bei einem Isocyanatindex von 100 miteinander vermischt und in eine geschlossene Form gegeben, so dass Formteile mit einer mittleren Dichte von 160 g/L erhalten wurden.

## 5 Eigenschaften

Tabelle 1 zeigt die Werte für TVOC nach VDA 277, für Formaldehydemissionen sowie den Einfluss des Polyesterols (b1) auf die Reaktionszeiten nach Lagerung und der Haftung:

## 10 Tabelle 1

	Gew.- Teile in A	VDA 277 TVOC (ppm)	Formalde- hyd ( $\mu\text{g}/\text{m}^3$ )	Startzeit / Steigzeit nach eine Woche Lagerung bei 50°C		Haftung
Referenz	-	10	676	11	60	5
V1	0.5	123	64	11	60	5
V1	5	1754	n.m.	12	64	4
V2	0.5	15	198	13	70	5
V2	5	83	14	32	150	5
V3	0.5	104	105	12	60	4
V3	5	1603	n.m.	12	60	4
V4	5	8	660	10	60	1
A1	5	10	58	10	62	1
A2	5	n.m.	36	11	62	1
A3	5	9	62	11	60	1
A4	5	8	43	11	61	2

Tabelle 1 zeigt, dass die Additive V1 bis V3 der Vergleichsversuche die Formaldehydemissionen stark reduzieren, dass im Gegenzug die TVOC-Emissionen gemäß VDA 277 gegenüber der Referenz aber stark erhöht sind (n.m. steht für „not measured“). Verbindung V4 führt zu guter Haftung und zeigt geringe Emissionen gemäß VDA 277, die Formaldehydemissionen liegen aber im Bereich der Referenz. Dagegen zeigen die erfindungsgemäßen Verbindungen A1 bis A4 sowohl eine deutliche Reduktion der Formaldehydemissionen als auch der Emissionen gemäß VDA 277. Diese liegen mit Werten von kleiner als 20 ppm unter den Maximalwerten, die im Bereich Automobilbau gefordert werden. Ebenfalls zeigen die Verbindungen A1 bis A4 im Wesentlichen keinen Einfluss auf die Start- und Steigzeiten nach einer Woche Lagerung der Mischung A bei 50 °C, während insbesondere die Vergleichsverbindung V2 zu deutlich erhöhten Werten führt. Weiter zeigen die Beispiele unter Einsatz der erfindungsgemäßen Polyesterole (b1) eine sehr gute Haftung auf einer PVC-Folie.

## Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von Polyurethanen bei dem man
- 5 (a) Polyisocyanat,  
(b) polymeren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen,  
(c) Katalysatoren und gegebenenfalls  
(d) Treibmittel,  
(e) Kettenverlängerungs- und oder Vernetzungsmittel und  
10 (f) Hilfsmittel und/oder Zusatzstoffe  
zu einer Reaktionsmischung vermischt und die Reaktionsmischung zum Polyurethan  
ausreagieren lässt,  
wobei die polymeren Verbindungen (b) ein Polyesterol (b1), erhältlich durch Polykonden-  
sation einer Säurekomponente mit einer Alkoholkomponente, wobei die Säurekompo-  
15 nente Malonsäure und/oder deren Derivate und die Alkoholkomponente einen aliphati-  
schen Dialkohol mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen enthält.
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die Säurekomponente ne-  
ben Malonsäure und /oder deren Derivate eine oder mehrere weitere Dicarbonsäuren  
20 mit 6 bis 12 Kohlenstoffatomen oder deren Derivate enthält.
3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass der Gehalt an Malon-  
säure und/oder Malonsäurederivat, bezogen auf den Gesamtgehalt an Säurekompo-  
nente, 20 bis 100 Mol-% beträgt.
- 25 4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass das zah-  
lenmittlere Molekulargewicht des Polyesterols (b1) größer ist als 750 g/mol.
5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass die mittlere  
30 Funktionalität des Polyesterols (b1) 1 bis 8 beträgt.
6. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass die Hydro-  
xylzahl des Polyesterols (b1) 10 bis 300 beträgt.
- 35 7. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass der Ge-  
wichtsanteil Polyesterols (b1), bezogen auf das Gesamtgewicht der polymeren Verbind-  
ungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (b) 0,1 bis 50 Gew.-% beträgt.
8. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass die poly-  
40 meren Verbindungen mit gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen (b) Polyetherole  
enthalten.

9. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass die Katalysatoren (c) einbaubare Aminkatalysatoren enthalten, die neben der bzw. den gegenüber Isocyanaten reaktiven Gruppen eine oder mehrere tertiäre, aliphatische Aminogruppen aufweisen.
- 5
10. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyurethan Teil eines Verbundelements ist, enthaltend einen Kunststoff, an den sich haftend das Polyurethan anschließt, wobei das Verbundelement erhältlich ist, in dem man die Polyurethanreaktionsmischung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 9 auf einen Kunststoff aufbringt und auf dem Kunststoff zum Polyurethan ausreagiert.
- 10
11. Verfahren nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, dass der Kunststoff ein thermoplastischer Kunststoff ist.
- 15
12. Verfahren zur Herstellung von Polyurethanen, wobei man ein Polyurethan mit einem Polyesterol (b1) in Kontakt bringt.
13. Polyurethan, erhältlich nach einem der Ansprüche 1 bis 12.
- 20
14. Polyurethan nach Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyurethan ein Automobilinnenraumteil ist.
15. Verwendung eines Polyurethans nach Anspruch 13 oder 14 im Innern von geschlossenen Räumen.
- 25

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

**PCT/EP2019/051568**

<b>A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER</b>		
<i>C08G 18/48</i> (2006.01)i; <i>C08G 18/72</i> (2006.01)i; <i>C08G 18/76</i> (2006.01)i; <i>C08G 18/79</i> (2006.01)i; <i>C08G 18/32</i> (2006.01)i; <i>C08G 18/40</i> (2006.01)i; <i>C08G 18/42</i> (2006.01)i; <i>C08G 101/00</i> (2006.01)i		
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
<b>B. FIELDS SEARCHED</b>		
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) C08G		
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		
<b>C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT</b>		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO 2017207687 A1 (BASF SE [DE]) 07 December 2017 (2017-12-07) claims 1-14; tables 1, 2	1-15
A	US 4681903 A (HAAS PETER [DE] ET AL) 21 July 1987 (1987-07-21) example 6; tables 3, 4, 5	1-15
<input type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input checked="" type="checkbox"/> See patent family annex.		
<p>* Special categories of cited documents:</p> <p>“A” document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</p> <p>“E” earlier application or patent 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>“&amp;” document member of the same patent family</p>		
Date of the actual completion of the international search <b>15 March 2019</b>		Date of mailing of the international search report <b>25 March 2019</b>
Name and mailing address of the ISA/EP <b>European Patent Office p.b. 5818, Patentlaan 2, 2280 HV Rijswijk Netherlands</b> Telephone No. (+31-70)340-2040 Facsimile No. (+31-70)340-3016		Authorized officer <b>Sütterlin, Martin</b>  Telephone No.



**INTERNATIONAL SEARCH REPORT**  
**Information on patent family members**

International application No.  
**PCT/EP2019/051568**

Patent document cited in search report			Publication date (day/month/year)	Patent family member(s)			Publication date (day/month/year)
WO	2017207687	A1	07 December 2017	CA	3026167	A1	07 December 2017
				CN	109196011	A	11 January 2019
				EP	3464404	A1	10 April 2019
				KR	20190015750	A	14 February 2019
				WO	2017207687	A1	07 December 2017
<hr/>							
US	4681903	A	21 July 1987	AU	600908	B2	30 August 1990
				CA	1274839	A	02 October 1990
				DK	401386	A	25 February 1987
				EP	0213475	A2	11 March 1987
				ES	2002655	A6	16 September 1988
				NO	863256	A	25 February 1987
				US	4681903	A	21 July 1987
<hr/>							

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2019/051568

<b>A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES</b> INV. C08G18/48 C08G18/72 C08G18/76 C08G18/79 C08G18/32 C08G18/40 C08G18/42 C08G101/00 ADD. Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC		
<b>B. RECHERCHIERTE GEBIETE</b> Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole ) C08G 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		
<b>C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN</b>		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	WO 2017/207687 A1 (BASF SE [DE]) 7. Dezember 2017 (2017-12-07) Ansprüche 1-14; Tabellen 1, 2 -----	1-15
A	US 4 681 903 A (HAAS PETER [DE] ET AL) 21. Juli 1987 (1987-07-21) Beispiel 6; Tabellen 3, 4, 5 -----	1-15
<input 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" 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		Absenddatum des internationalen Recherchenberichts
15. März 2019		25/03/2019
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  Sütterlin, Martin

**INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT**

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2019/051568

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 2017207687	A1	CA 3026167 A1	07-12-2017
		CN 109196011 A	11-01-2019
		EP 3464404 A1	10-04-2019
		KR 20190015750 A	14-02-2019
		WO 2017207687 A1	07-12-2017
-----			
US 4681903	A	AU 600908 B2	30-08-1990
		CA 1274839 A	02-10-1990
		DK 401386 A	25-02-1987
		EP 0213475 A2	11-03-1987
		ES 2002655 A6	16-09-1988
		NO 863256 A	25-02-1987
		US 4681903 A	21-07-1987
-----			