

(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  
23. September 2010 (23.09.2010)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
**WO 2010/106074 A1**

(51) Internationale Patentklassifikation:  
**C08G 77/54** (2006.01) **C08L 83/14** (2006.01)

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2010/053405

(22) Internationales Anmeldedatum:  
16. März 2010 (16.03.2010)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:  
10 2009 013 410.7 16. März 2009 (16.03.2009) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): **FRAUNHOFER-GESELLSCHAFT ZUR FÖRDERUNG DER ANGEWANDTEN FORSCHUNG E.V.** [DE/DE]; Hansastrasse 27c, 80686 München (DE). **CLARIANT INTERNATIONAL LTD** [CH/CH]; Rothausstraße 61, CH-4132 Muttenz (CH).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): **BAUER, Monika** [DE/DE]; Wendenstr. 40, 15712 Königs Wusterhausen (DE). **DECKER, Daniel** [DE/DE]; Im Kohlruß 27, 65835 Liederbach (DE). **RICHTER, Frank** [DE/DE]; Hortensienring 12, 65929 Frankfurt am Main (DE). **GWIAZDA, Maciej** [PL/DE]; Hochkirchstraße 8, 10829 Berlin (DE).

(74) Anwälte: **OLGEMÖLLER, Luitgard** et al.; Leonhard Olgemöller Fricke, Postfach 10 09 62, 80083 München (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PE, PG, PH, PL, PT, RO, RS, RU, 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, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches (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, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

**Erklärungen gemäß Regel 4.17:**

— Erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv)

**Veröffentlicht:**

— mit internationalem Recherchenbericht (Artikel 21 Absatz 3)

(54) Title: HYBRID POLYMERS MADE OF CYANATES AND SILAZANES, METHOD FOR THE PRODUCTION AND USE THEREOF

(54) Bezeichnung : HYBRIDPOLYMERE AUS CYANATEN UND SILAZANEN, VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG SOWIE DEREN VERWENDUNG

(57) Abstract: The invention relates to hybrid pre-polymers and polymers produced by converting difunctional, oligofunctional and/or polyfunctional cyanates and/or pre-polymers thereof with monomer, oligomer and/or polymer silazanes. The polymers are duromers having high glass transition temperature and very high fracture toughness from the respective cyanate output materials. They can be dissolved in a pre-polymerized state in solvents and are therefore suitable as impregnating resins for prepregs, for example. In addition, they can be processed to moulded articles. The fire characteristics thereof are particularly exceptional.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft Hybridprepolymere und -polymere, hergestellt durch Umsetzung von difunktionellen, oligofunktionellen und/oder polyfunktionellen Cyanaten und/oder von deren Prepolymeren mit monomeren, oligomeren und/oder polymeren Silazanen. Die Polymere sind Duromere mit hoher Glasübergangstemperatur und im Vergleich zu Duromeren aus den jeweiligen Cyanat-Ausgangsmaterialien sehr hoher Bruchzähigkeit. Sie lassen sich in prepolymerisiertem Zustand in Lösemitteln lösen und sind daher beispielsweise als Tränkharze für Prepregs geeignet. Außerdem lassen sie sich zu Formkörpern verarbeiten. Als besonders herausragend sind ihre Brandeigenschaften zu bezeichnen.



WO 2010/106074 A1

## Hybridpolymere aus Cyanaten und Silazanen, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie deren Verwendung

---

Die vorliegende Erfindung betrifft Hybridprepolymere und -polymere, hergestellt durch  
5 Umsetzung von difunktionellen, oligofunktionellen und/oder polyfunktionellen Cyanaten  
und/oder von deren Prepolymeren mit monomeren, oligomeren und/oder polymeren  
Silazanen. Die Polymere sind Duromere mit hoher Glasübergangstemperatur und im  
Vergleich zu Duromeren aus den jeweiligen Cyanat-Ausgangsmaterialien sehr hoher  
Bruchzähigkeit. Sie lassen sich in prepolymerisiertem Zustand in Lösemitteln lösen und  
10 sind daher beispielsweise als Tränkhharze für Prepregs geeignet. Außerdem lassen sie  
sich zu Formkörpern verarbeiten. Als besonders herausragend sind ihre  
Brandeigenschaften zu bezeichnen.

Für die Herstellung von Formteilen, z.B. aus Gießharzen, beschichteten  
15 Flächengebilden, Klebern, Haftvermittlern und anderem benötigt man in zunehmendem  
Maße leichte Kunststoffmaterialien, die brandhemmend sind bzw. wirken und die  
gleichzeitig mechanisch sehr stabil sein sollen. Zu den Anforderungen an das  
Brandverhalten gehören dabei häufig eine geringe Wärmefreisetzungsrate, eine  
niedrige Rauchgasdichte, eine geringe Toxizität der gebildeten Brandgase, aber auch  
20 ein hoher Brandrückstand.

Für diese Zwecke setzt man häufig flüssige oder viskose Harze ein, die sich mit Hilfe  
von Wärme und/oder Druck nachvernetzen lassen. Wegen der oben genannten hohen  
Brandanforderungen kommen als Harze für solche Zwecke vorrangig Phenolharze in  
25 Frage. Phenolharze können jedoch die geforderten mechanischen Eigenschaften nicht  
bereitstellen; für Anwendungen, bei denen z.B. Schlagbelastungen auftreten, kann  
insbesondere ihre hohe Sprödigkeit problematisch sein.

Zudem bestehen bei der Herstellung von Harzen für verschiedene Anwendungen  
30 spezielle Anforderungen. Ein Beispiel ist das Klebrigkeitsverhalten (der sog. Tack, bzw.  
die Reaktivierbarkeit des Tack), das ggf. durch Modifikationen (Formulierung) des  
Harzes gewährleistet werden muss. Ein solches Klebrigkeitsverhalten wird z.B. für  
Klebstoffe, Prepregharze, Binder für Lamine oder Haftvermittler benötigt.

35 Um Harze zu formulieren, aus denen sich flammgeschützte, verstärkte, ausformbare  
Flächengebilde (Prepregs) oder Formkörper erzeugen lassen, greift die Fachwelt gerne  
auf Additionscharze zurück, u.a., weil bei deren Polymerisation keine kleinmolekularen  
Nebenprodukte anfallen, die zu Blasenbildung führen könnten. Additionscharze mit guten

mechanischen Eigenschaften sind Epoxidharze und Cyanatharze. Die heute kommerziell verfügbaren Epoxidharze sind jedoch für manche Zwecke nicht ausreichend flammwidrig, weil sie eine erhöhte (unzulässige) Brandlast, speziell Rauchgasdichte aufweisen. Aus der Elektronik sind zwar halogenierte Epoxidharze mit hoher Flammwidrigkeit bekannt, der Einsatz von Halogenen führt jedoch im Brandfalle zur Entstehung von hochtoxischen und hochkorrosiven Gasen, weshalb ihre Verwendung meist nicht in Betracht kommt.

Cyanatharze weisen dagegen bereits durch ihren hohen Stickstoff-Anteil und die Netzwerkstruktur eine intrinsische Flammwidrigkeit auf. Sie kombinieren eine niedrige Wärmefreisetzungsrate mit einer geringen Rauchgasdichte und einem niedrigen Anteil toxischer Gase im Brandfall. Sie haben in der Regel hohe Glasübergangstemperaturen und niedrige Bruchzähigkeiten.

Mit dem Ausdruck "Silazane" werden allgemein Verbindungen bezeichnet, die die Gruppe  $R^1R^2R^3Si-N(R^4)SiR^5R^6R^7$  enthalten. Ein sehr einfacher Vertreter dieser Gruppe ist das Disilazan,  $H_3Si-NH-SiH_3$ . Cyclische und lineare Silazane umfassen oder bestehen aus Struktureinheiten  $-Si(R^1R^2)-N(R^3)-$ . Ausgehend von den Grundstrukturen ist eine Vielzahl von Silazanen entwickelt worden, deren Substituenten am Silicium beispielsweise neben Wasserstoff Alkyl, Alkenyl oder Aryl und deren Substituenten am Stickstoff neben Wasserstoff Alkyl oder Aryl sein können. Es existieren oligomere und polymere Strukturen, auch unter Einbau zusätzlicher Gruppen wie Harnstoffgruppen, sowie verschiedene Ringe und Mehrfachringe.

Additionspolymere von Polysilazanen mit Isocyanaten, Isothiocyanaten, Ketenen, Thioketenen, Carbodiimiden und Schwefelkohlenstoff sind in US 4,929,704, US 5,001,090 und US 5,021,533 beschrieben. Die Produkte wurden daraufhin untersucht, ob sie sich als Ausgangsmaterial für Siliciumnitrid-haltige Keramiken eignen. In US 5,843,526 und US 6,165,551 sind Zusammensetzungen beschrieben, die durch die Umsetzung von Polyharnstoffsilazanen mit Borverbindungen hergestellt wurden. In US 6,534,184 B2 sind Polysilazan/Polysiloxan-Block-Copolymere beschrieben.

In jüngerer Zeit wurde die Umsetzung von spezifischen Polysilazanen mit Isocyanaten genauer untersucht. Mit aromatischen Isocyanaten ist sie bereits bei Raumtemperatur heftig – schnell und stark exotherm – während sie mit aliphatischen Isocyanaten moderater abläuft und unter Umständen sogar die Zufuhr milder Wärme benötigt, um vollständig abzulaufen. Die Isocyanatgruppe wird dabei zwischen die Si-N-Gruppe des Silazans eingeschoben, so dass man im Polymer Harnstoffgruppen findet. Die

Umsetzung von Polysilazanen mit Monoisocyanaten verändert demnach den Polymerisationszustand des Produktes nicht und führt auch keine zusätzlichen reaktiven Gruppen in das Material ein.

Die Erfinder der vorliegenden Erfindung haben es sich zur Aufgabe gemacht, Polymere bereitzustellen, die ein gegenüber Polycyanaten nochmals verbessertes Brandverhalten, eine hohe Glasübergangstemperatur und eine vergleichsweise sehr hohe Bruchzähigkeit aufweisen. Die Polymere sollen sich einerseits über formbare/aufschmelzbare Prepolymere erzeugen lassen, die unter vergleichsweise milden Bedingungen in Substanz oder in Lösung erhältlich sind und sich beispielsweise für die Herstellung von Prepregs oder Formkörpern eignen, aus denen sich durch Nachhärten (unter Druck und/oder erhöhter Temperatur) Duomere bilden lassen. Andererseits sollen sich die Polymere auch einstufig herstellen lassen, beispielsweise durch das Durchhärten von Gießharzen, die durch das Vermischen der Ausgangskomponenten erhalten wurden.

Diese Anforderungen entsprechen dem Profil der sogenannten RTM-Harze, die sich bei moderaten Temperaturen in einen Zustand überführen lassen, der noch flüssig ist und sich deshalb für Infusionsverfahren eignet, d.h. für Verfahren, bei denen eine Pre-Form (die z.B. ein stabilisierendes Geweben enthalten kann) mit dem relativ dünnflüssigen Harz getränkt wird. Derzeit werden vor allem Epoxid- und Bismaleimidharze als RTM-Harze eingesetzt, die jedoch allesamt eine nicht zufriedenstellende Flammfestigkeit aufweisen. Auch wäre es wünschenswert, die Nachvernetzungstemperaturen (derzeit ca. 200°C) weiter zu senken.

Überraschend konnten die Erfinder feststellen, dass sich diese Aufgabe durch die Bereitstellung von Hybrid-Prepolymeren und –Duomeren aus Cyanaten und Silazanen lösen lässt.

Isocyanate werden wie oben erwähnt unter Ausbildung von Harnstoffgruppen in die Si-N-Bindung von Silazanen eingeschoben. Dafür verantwortlich ist die Tatsache, dass der Stickstoff in der Isocyanatgruppe eine negative und der Kohlenstoff eine positive Partialladung trägt, so dass ein Einschub unter Ausbildung einer Bindung des Stickstoffs zum Silicium und einer Bindung des Kohlenstoffs zum Stickstoff erfolgt, wobei die N=C-Bindung in der Isocyanatgruppe in eine Einfachbindung umgewandelt wird. Für die Umsetzung von Silazanen mit Cyanaten würde der Fachmann bei vergleichbaren Mechanismen eine Spaltung in zwei Moleküle erwarten, denn bei einem Einschub der Cyanatgruppe mit negativer Partialladung am Sauerstoff und positiver

Partialladung am Kohlenstoff in die Si-N-Bindung des Silazans würde die O-C-Einfachbindung des Cyanats gespalten werden müssen.

Überraschenderweise lassen sich dennoch aus der Kombination von Silazanen mit Cyanaten polymerisierbare Harze erhalten. Die Erfinder haben anhand einiger Modellversuche mit Arylcyanaten festgestellt, dass hier in einem ersten Schritt Nitrilgruppen auf den Stickstoff der Silazangruppen übertragen wurden. Der dabei gebildete Arylalkohol spaltet in einem zweiten Schritt eine Si-N-Bindung eines weiteren Silazans oder des gebildeten nitrilsubstituierten Silazans, und es bildete sich u.a. ein Cyanamid. Über weitere, nitrilendgruppenhaltige Zwischenprodukte bilden sich schließlich Triazinstrukturen, die je nach Anteil an Silazan mit –O-R- und/oder –NH-R-Gruppen substituiert sind. Aufgrund der Di- bzw. Polyfunktionalität der eingesetzten Cyanate bildet sich in den verbindungsgemäßen Hybrid-Prepolymeren daher über diese Gruppen ein Netzwerk aus. Die polymerisierbaren Harze bilden sich insbesondere dann, wenn ein Überschuss an Cyanat relativ zu Silazan eingesetzt wird, wie weiter unten näher erläutert.

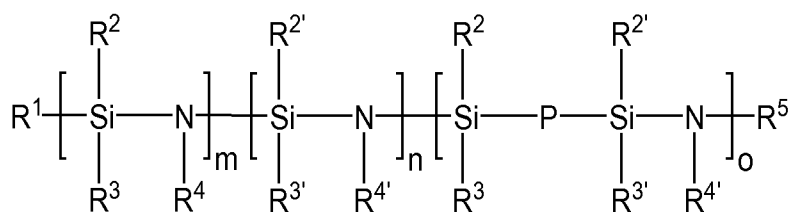
Die erfindungsgemäßen Hybrid-Prepolymere lassen sich zu Duromeren mit verbesserten Eigenschaften aushärten. Im Vergleich zu reinen Cyanaten konnte insbesondere eine verbesserte Bruchzähigkeit festgestellt werden. Auch sind die Härtungstemperaturen bei der Duromerherstellung gegenüber reinen Cyanaten sowie gegenüber anderen Cyanatpolymeren wie z.B. Epoxid-Cyanaten niedriger; die Exothermie der Reaktion ist geringer, was die Reaktionsführung erleichtert. Schließlich konnte eine deutlich verbesserte Brandfestigkeit dokumentiert werden. Diese ist auch der Brandfestigkeit von Isocyanat-Silazan-Copolymeren überlegen, und zwar selbst dann, wenn die Duromere nur relativ wenig Silazan enthalten, das ja aufgrund seines hohen Stickstoffgehalts intrinsisch brandfester ist.

Die Hybridpolymere sind erhältlich durch Umsetzung eines oder mehrerer difunktionaler, oligofunktionaler oder polyfunktionaler Cyanate oder von Mischungen davon und/oder von deren Prepolymeren mit einem oder mehreren monomeren, oligomeren oder polymeren Silazanen oder von Mischungen davon und ggf. zusätzlich einer oder mehreren weiteren Komponenten. Dabei können entweder Mischungen der Ausgangskomponenten eingesetzt werden, oder die Umsetzung erfolgt in einem Lösungsmittel, in dem sich beide Komponenten lösen lassen. In einer ersten Stufe entstehen dabei Prepolymere, die löslich und/oder wieder aufschmelzbar sind und sich unter der Einwirkung höherer Temperaturen aushärten lassen, wobei Duromere entstehen. Alternativ werden die Ausgangsmaterialien vermischt, in die gewünschte Form gebracht und einstufig durchgehärtet.

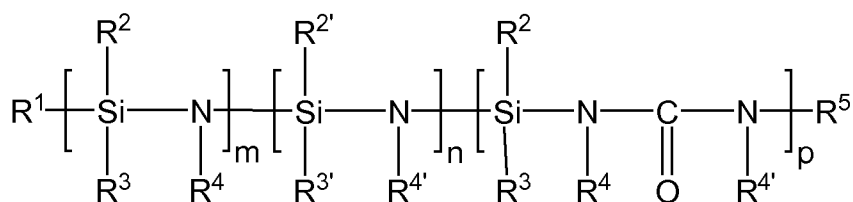
Unter "oligofunktionellen Cyanaten" sollen erfindungsgemäß Cyanate mit 3 bis 10 Cyanatgruppen verstanden werden. Polyfunktionelle Cyanate sind demnach solche mit mindestens 11 Cyanatgruppen.

Unter "oligomeren Silazanen" sollen erfindungsgemäß Silazane mit 2 bis 10 Siliziumatomen verstanden werden. Polymere Silazane sind demnach solche mit mindestens 11 Siliziumatomen.

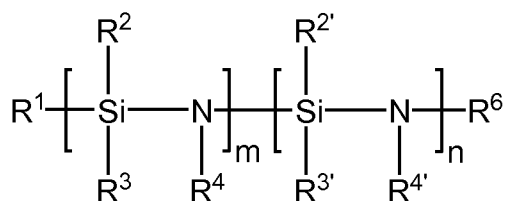
Die einsetzbaren Silazane oder Oligo-/Polysilazane besitzen die allgemeine Formel (I)



oder die allgemeine Formel (II)



oder die allgemeine Formel (III)



worin

(a)  $R^2$  und  $R^3$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder geradkettiges, verzweigtes oder cyclisches, substituiertes oder – bevorzugt – unsubstituiertes Alkyl, Alkenyl, Aryl, Arylalkyl, Alkylaryl, Alkenylaryl oder Arylalkenyl bedeuten, wobei jeder der Substituenten  $R^2$  und  $R^3$  im Falle von  $m$  und/oder  $o$  größer 1 in verschiedenen Einheiten eine unterschiedliche Bedeutung haben kann, vorzugsweise aber dieselbe Bedeutung besitzt,

$R^{2'}$  und  $R^{3'}$  gleich oder verschieden sind und geradkettiges, verzweigtes oder cyclisches, substituiertes oder – bevorzugt – unsubstituiertes Alkyl, Alkenyl, Aryl, Arylalkyl, Alkylaryl, Alkenylaryl oder Arylalkenyl bedeuten, wobei jeder der Substituenten  $R^{2'}$  und  $R^{3'}$  im Falle von  $n$  und/oder  $o$  größer 1 in verschiedenen Einheiten eine unterschiedliche Bedeutung haben kann, vorzugsweise aber dieselbe Bedeutung besitzt,

oder

(b)  $R^2$  und  $R^{2'}$  die voranstehend angegebene Bedeutung besitzen und - bei Anwesenheit mindestens eines Restes  $R^3$  und mindestens eines Restes  $R^{3'}$  - alle oder jeweils ein Teil der Reste  $R^3$  und  $R^{3'}$  zusammen eine unsubstituierte oder substituierte, geradkettige oder verzweigte Alkylengruppe mit vorzugsweise 2 verbrückenden Kohlenstoffatomen darstellen können, wobei ggf. der restliche Teil der Reste  $R^3$  und  $R^{3'}$  die unter (a) angegebene Bedeutung besitzt,

und worin

$R^4$  und  $R^{4'}$  Alkyl mit vorzugsweise 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Phenyl oder – bevorzugt – Wasserstoff bedeuten, wobei mehrere Reste  $R^4$  und/oder  $R^{4'}$  in einem Silazan-Molekül gleich oder verschieden sein können,

$R^1$  und  $R^5$  gleich oder verschieden sind und die gleiche Bedeutung wie  $R^2$  bzw.  $R^3$  haben können, wobei  $R^5$  darüber hinaus auch  $\text{Si}(R^1)(R^{2'})(R^{3'})$  bedeuten kann, oder  $R^1$  und  $R^5$  zusammen eine Einfachbindung darstellen,

$R^6 \text{ Si}(R^2)(R^{2'})\text{-X-R}^7\text{-Si}(R^2)_q(\text{OR}^{2'})_{3-q}$  bedeutet, worin X entweder O oder  $\text{NR}^4$  bedeutet,  $R^7$  eine Einfachbindung oder eine substituierte oder - bevorzugt - unsubstituierte, geradkettige, verzweigte oder cyclische Alkylengruppe darstellt und  $q$  0, 1, 2 oder 3 sein kann,

P eine Alkylengruppe mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, vorzugsweise Ethylen ist,  $m$  und  $p$  unabhängig voneinander 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10 oder eine ganze Zahl zwischen 11 und 25000, vorzugsweise zwischen 11 und 200 bedeuten und  $n$  und  $o$  unabhängig voneinander 0, 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10 oder eine ganze Zahl zwischen 11 und 25000, vorzugsweise zwischen 11 und 200 bedeuten, wobei die in eckige Klammern gesetzten Einheiten vorzugsweise randomisiert, in anderen Fällen stattdessen blockweise und ggf. alternativ gleichmäßig im jeweiligen Molekül verteilt sein können.

Der Ausdruck „Einheiten“ im Zusammenhang der Definition der Silazane mit den Formeln (I) bis (III) bezieht sich auf die jeweils in eine eckige Klammer gesetzten und mit einem die Menge dieser Einheiten im Molekül angegebenden Index ( $m$ ,  $n$  ...) versehenen Molekülteile.

In einer ersten bevorzugten Ausführungsform sind in den Formeln (I) bis (III) die an jeweils einem Siliziumatom gebundenen Substituenten ( $R^2$  und  $R^3$  bzw.  $R^{2'}$  und  $R^{3'}$ ) wie folgt ausgewählt: ein Alkylrest in Kombination mit einem Wasserstoffatom, einem weiteren Alkylrest, einem Alkenylrest, vorzugsweise einem Vinylrest, oder einem Phenylrest.

In einer davon unabhängigen zweiten bevorzugten Ausführungsform weisen die Alkyl- oder Alkenylreste in den Formeln (I) bis (III) 1 bis 6 Kohlenstoffatome auf. Methyl-, Ethyl- und Vinylreste sind besonders bevorzugt. Vorzugsweise weisen die Aryl-, Arylalkyl-, Alkylaryl-, Alkenylaryl- oder Arylalkenylreste 5 bis 12 Kohlenstoffatome auf. Phenyl- und Styrylreste sind besonders bevorzugt. Diese Ausführungsform ist in Kombination mit der ersten Ausführungsform besonders bevorzugt.

In einer weiteren, davon unabhängigen bevorzugten Ausführungsform der Formeln (I) bis (III) sind  $R^4$  und/oder  $R^{4'}$  ausgewählt unter Wasserstoff und Methyl.

In einer davon unabhängigen vierten bevorzugten Ausführungsform sind  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^{2'}$  und  $R^{3'}$  vorzugsweise ausgewählt unter Alkyl, insbesondere mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen.

In einer davon unabhängigen fünften Ausführungsform tragen die Substituenten  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^{2'}$  und  $R^{3'}$  Fluoratome. Diese Ausführungsform ist in Kombination mit der vierten Ausführungsform besonders bevorzugt.

In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform der Formel (I) ist der Index o gleich 0.

In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform der Formeln (I) oder (II) ist der Index m jeweils gleich 0.

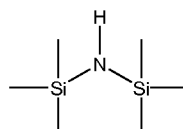
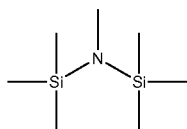
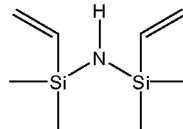
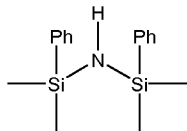
In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform bilden  $R^1$  und  $R^5$  zusammen eine Einfachbindung. Diese Ausführungsform ist besonders bevorzugt für Verbindungen mit der Formel (I), worin der Index o Null ist und ggf. auch der Index m null ist.

In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform ist o gleich 0 und sind m und n größer 1 und liegen vorzugsweise zwischen 2 und 25000, insbesondere zwischen 2 und 200. Dabei können m und n gleich oder verschieden sein. Zusätzlich oder



alternativ können die m und n Einheiten randomisiert oder gleichmäßig verteilt vorliegen. Dabei können sie blockweise oder nicht blockweise angeordnet sein.

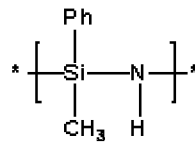
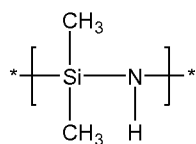
In einer davon unabhängigen weiteren bevorzugten Ausführungsform haben n und o in der Formel (I) die Bedeutung null und hat  $R^5$  die Bedeutung  $\text{Si}(R^1)(R^2)(R^3)$ . Beispiele für diese Ausführungsform (hier mit  $m = 1$ ) sind:



Die Einzelbindungsstriche in diesen Beispielen können insbesondere für Alkyl, ganz besonders bevorzugt für Methyl stehen, sie können aber auch für Hydrid oder teilweise für Alkyl und teilweise für Hydrid stehen.

In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform hat m in der Formel (I) die Bedeutung 1, 2, 3, 4, 5 oder eine ganze Zahl zwischen 6 und 50, während n und o null sind, oder es handelt sich um eine Mischung verschiedener dieser Silazane. Dabei können die Substituenten  $R^1$  und  $R^5$  gleich oder verschieden sein und die gleiche Bedeutung wie  $R^2$  bzw.  $R^3$  haben, wobei  $R^5$  darüber hinaus auch  $\text{Si}(R^1)(R^2)(R^3)$  bedeuten kann. Dieses oder diese Silazane können gegebenenfalls insbesondere auch in Mischung mit Silazanen vorliegen, in denen  $R^1$  und  $R^5$  zusammen eine Einfachbindung darstellen.

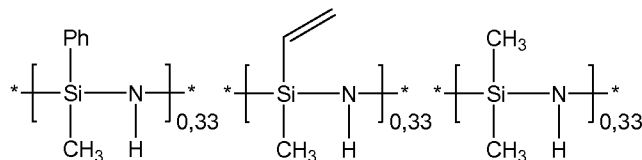
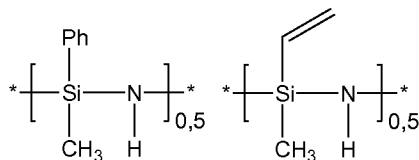
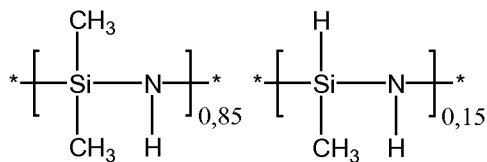
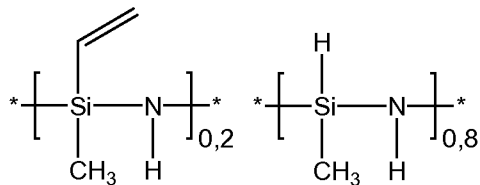
Beispiele hierfür sind die folgenden Oligomere/Polymere



In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform ist o in der Formel (I) null, während m und n gleich oder verschieden sind und zwischen 2 und 200-25000 bedeuten. Dabei können die Substituenten  $R^1$  und  $R^5$  gleich oder verschieden sein und die gleiche Bedeutung wie  $R^2$  bzw.  $R^3$  haben, wobei  $R^5$  darüber hinaus auch

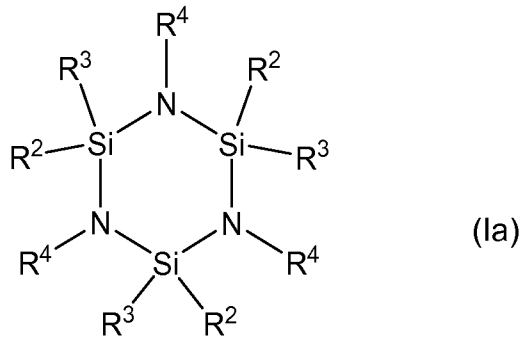
$\text{Si}(\text{R}^1)(\text{R}^2)(\text{R}^3)$  bedeuten kann. Dieses oder diese Silazane können gegebenenfalls insbesondere auch in Mischung mit Silazanen vorliegen, in denen  $\text{R}^1$  und  $\text{R}^5$  zusammen eine Einfachbindung darstellen.

Beispiele sind die folgenden Oligomere/Polymere:



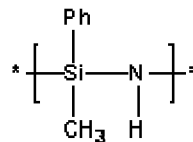
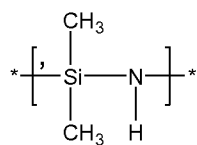
wobei die in eckige Klammern gesetzten Einheiten in den Molekülen randomisiert, ggf. statt dessen blockweise und in anderen Fällen gleichmäßig angeordnet im angegebenen Verhältnis zueinander vorliegen und die Moleküle terminale Wasserstoffatome oder Alkyl- oder Arylgruppen enthalten.

In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform sind die Indices n und o gleich null, hat der Index m die Bedeutung 3, und  $\text{R}^1$  und  $\text{R}^5$  stellen zusammen eine Einfachbindung dar. Diese Ausführungsform lässt sich allgemein durch die Formel (Ia) darstellen:



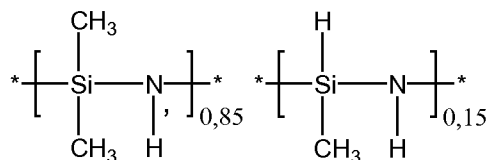
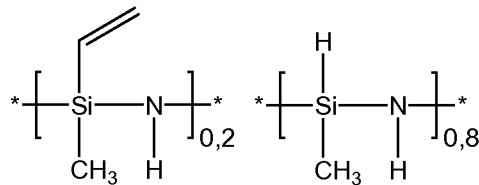
10 worin  $R^2$ ,  $R^3$  und  $R^4$  die für Formel (I) angegebene Bedeutung besitzen.

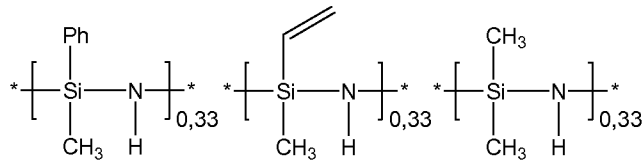
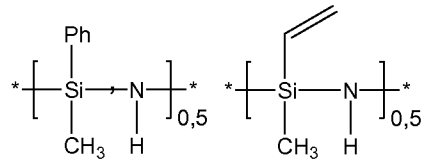
15 In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform der Formel (I) sind n und o gleich 0, hat m die Bedeutung 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10 oder eine darüberliegende Zahl, und  $R^1$  und  $R^5$  stellen zusammen eine Einfachbindung dar. Diese Verbindungen lassen sich wiederum beispielhaft durch Formeln wie



25 darstellen, wobei die in eckigen Klammern stehende Einheiten n-fach vorhanden sind.

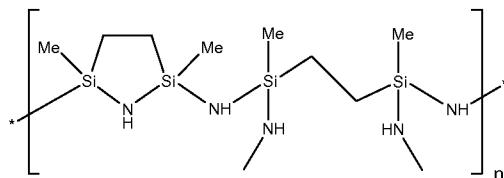
30 In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform der Formeln (I) und (II) bedeuten m und n jeweils 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10 oder eine darüberliegende Zahl, und  $R^1$  und  $R^5$  stellen zusammen eine Einfachbindung dar. Diese Verbindungen lassen sich (hier für o bzw. p gleich 0) wiederum beispielhaft durch Formeln wie





darstellen, wobei wiederum die in eckige Klammern gesetzten Einheiten in den Molekülen randomisiert oder blockweise, in manchen Fällen auch gleichmäßig verteilt, m- bzw. n-fach, bzw. im Fall der zuletzt gezeigten Formel zusammen (m+n)-fach im angegebenen Verhältnis zueinander vorliegen, die Moleküle jedoch in geschlossener Kettenform vorliegen. Diese Variante kann insbesondere im Gemisch mit entsprechenden offenkettigen Silazanen vorliegen und für die vorliegende Erfindung eingesetzt werden.

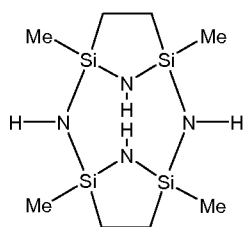
In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform der Formeln (I) oder (II) ist der Index n gleich 0 und sind die Indices m und o bzw. p größer 1 und liegen vorzugsweise zwischen 2 und 200-25000. Ein Beispiel für Formel (I) ist das nachstehende spezifische Silazan:



In dieser Ausführungsform ist es besonders bevorzugt, dass die m und o Einheiten gleichmäßig verteilt in gleicher Anzahl vorliegen, d.h. dass immer eine Einheit o auf eine Einheit m folgt. In den Verbindungen der Formel (II) können die m und p Einheiten dagegen vorzugsweise randomisiert oder blockweise angeordnet sein.

In einer weiteren unabhängigen bevorzugten Ausführungsform der Formel (II) hat der Substituent  $R^4$  in der p-fach vorliegenden Einheit die Bedeutung einer Phenylgruppe.

In einer anderen bevorzugten Ausführungsform der Formel (I) ist o gleich 0, stellen  $R^1$  und  $R^5$  eine Einfachbindung dar, bedeuten m und n jeweils 2 oder mehr als 2 und bilden alle Reste  $R^3$  mit den Resten  $R^{3'}$  eine Alkylengruppe. Ein Beispiel für diese Ausführungsform ist das nachstehende Silazan:



Soweit die voranstehend als bevorzugt genannten Ausführungsformen einander nicht ausschließen, ist es ganz besonders bevorzugt, zwei oder mehrere davon zu kombinieren.

In einer weiteren unabhängigen Ausführungsform wird eine Mischung von mindestens zwei Silazanen oder eine Mischung mindestens eines Silazans mit mindestens einem Silan eingesetzt, um eine zusätzliche Vernetzung der Silazan-Komponente zu erreichen. Dabei sollten die Komponenten einer der folgenden Bedingungen gehorchen:

- (a) Ein (erstes) Silazan enthält mindestens eine N-H-Gruppe, das zweite Silazan bzw. das Silan enthält mindestens eine Si-H-Gruppe. Die Bestandteile lassen sich durch Dehydrokupplung (unter Abspaltung von  $H_2$  und Ausbildung einer Si-N(Si)-Si-Gruppe) vernetzen.
- (b) Ein (erstes) Silazan enthält mindestens eine Si-Vinylgruppe, das zweite Silazan bzw. das Silan enthält mindestens eine Si-H-Gruppe. Das Hydrosilazan bzw. Hydrosilan greift die C=C-Doppelbindung unter Ausbildung einer Gruppe -Si-C-C-Si- an (Hydrosilylierung).
- (c) Ein erstes Silazan mit einer NH-Gruppe wird mit einem zweiten Silazan einer Umaminierung unterworfen. Dabei entstehen ein vernetztes Produkt mit der Gruppierung Si-N(Si)-Si sowie ein Silylamin.

Diese Ausführungsform ist auf alle voranstehenden Silazane anwendbar, sofern sie die genannten Gruppen enthalten. Die genannten Vernetzungsreaktionen werden vorzugsweise vor der Zugabe der CyanatKomponente durchgeführt.

Werden erfindungsgemäß ein oder mehrere Vinylsilazane eingesetzt, so ist es möglich, sie vor Umsetzung mit dem/den Cyanaten einer Additionspolymerisation zu unterwerfen. Alternativ kann die Polymerisation der Doppelbindungen auch nach der Bildung des Hybridpolymeren durchgeführt werden.

Silazane der Formel (I) mit  $\alpha$  gleich 0 sind im Handel erhältlich und nach Standardverfahren, insbesondere der Ammonolyse von Monohalogensilanen, beispielsweise wie in US 4,395,460 und der darin zitierten Literatur beschrieben,

herstellbar. Dabei entstehen z.B. durch die Umsetzung eines Monohalogensilans mit drei organischen Resten Silazane der Formel (I), worin die Indices n und o null sind, der Index m 1 bedeutet und  $R^5$  die Bedeutung  $Si(R^1)(R^2)(R^3)$  besitzt. Die organischen Reste werden bei der Reaktion nicht abgespalten.

Ebenso ist es möglich, analog US 6,329,487 B1 der Kion Corporation Mono-, Di- oder Trisilane in einer Druckapparatur in flüssigem Ammoniak zu ammonolysieren und so Silazane der allgemeinen Formel (I) zu erhalten.

Werden dabei Halogensilane mit mindestens einer Si-H-Bindung allein und/oder in Kombination mit Di- bzw. Trihalogensilanen in einem Überschuss an flüssigem, wasserfreiem Ammoniak umgesetzt und länger in diesem Medium belassen, bilden sich in der durch das entstehende Ammoniumhalogenid-Salz bzw. die entsprechende Säure saurer gewordenen Umgebung im Laufe der Zeit durch Abreaktion von Si-H-Bindungen Polymerisationsprodukte, in denen die Indices m, n und o einen höheren Wert und/oder ein anderes Verhältnis als zuvor aufweisen, möglicherweise katalysiert durch die Anwesenheit von gelöstem und ionisiertem Ammoniumhalogenid.

Ebenso ist in US 6,329,487 B1 beschrieben, dass entsprechende Polymerisationsprodukte durch die Einwirkung von in Ammoniak gelöstem Natrium erhalten werden können.

US 4,621,383 und WO 87/05298 beschreiben weiterhin die Möglichkeit der Synthese von Polysilazanen durch übergangsmetallkatalysierte Reaktionen.

Durch geeignete Wahl der organischen Substituenten am Siliciumatom des Silans bzw. einer Mischung entsprechender Ausgangssilane lassen sich mit diesen Verfahren eine Vielzahl von Silanen der Formel (I) erzeugen, worin der Index o null ist, wobei häufig eine Mischung von linearen und kettenförmigen Polymeren entsteht.

Zum Reaktionsmechanismus siehe auch die Dissertation von Michael Schulz am Forschungszentrum Karlsruhe, Institut für Materialforschung "Mikrostrukturierung präkeramischer Polymere mit Hilfe der UV- und Röntgentiefenlithographie", November 2003, FZKA 6901. Dort wird auch die Herstellung von Silazanen der Formel (I) beschrieben, worin der Index o null ist und die Siliciumatomen in den Blöcken mit den Indices m und n unterschiedliche Substituenten tragen.

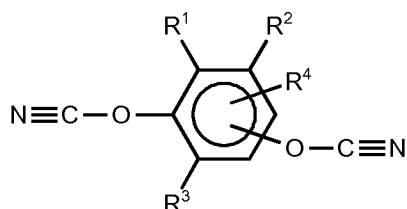
Dort wird auch auf die Herstellung von Harnstoffsilazanen verwiesen: Setzt man Silazanen monofunktionelle Isocyanate zu, erfolgt eine Einschubreaktion der NCO-Gruppe in N-H-Bindungen unter Ausbildung einer Harnstoffgruppe [siehe die vorstehend beschriebenen Silazane der Formel (II)]. Im Übrigen wird hinsichtlich der Herstellung von Harnstoffsilazanen und Poly(Harnstoffsilazanen) auf US 6,165,551, US 4,929,704 und US 3,239,489 verwiesen.

Die Herstellung von Verbindungen der Formel (III) (alkoxy-substituierten Silazanen) ist aus US 6,652,978 B2 bekannt. Zur Herstellung dieser Verbindungen können monomere oder oligomere/polymere Silazane der Formel (I), worin o null ist, mit amino- oder hydroxygruppenhaltigen Alkoxysilanen, beispielsweise 3-Aminopropyl-triethoxysilan, umgesetzt werden.

Ein Herstellungsverfahren für Verbindungen der Formel (I) mit o ungleich null wird in der Dissertation von G. Motz (G. Motz, Dissertation, Universität Stuttgart, 1995) konkret am Beispiel der Ammonolyse des 1,2-Bis(dichlormethylsilyl)ethans vorgestellt. Die Herstellung eines speziellen Vertreters dieser Verbindungen, ABSE, wird gemäß S. Kokott und G. Motz, "Modifizierung des ABSE-Polycarbosilazans mit Multi-Walled Carbon Nanotubes zur Herstellung spinnfähiger Massen", Mat.-wiss. u. Werkstofftech. 2007, 38 (11), 894-900, durch Hydrosilylierung und Ammonolyse einer Mischung aus MeHSiCl<sub>2</sub> und MeViSiCl<sub>2</sub> bewirkt.

N-Alkyl-substituierte Silazane wiederum sind in gleicher Weise für den Fachmann ohne weiteres herstellbar, indem die entsprechenden Halogensilane mit Alkylaminen zur Reaktionen gebracht werden, wie z.B. in US 4,935,481 und US 4,595,775 beschrieben.

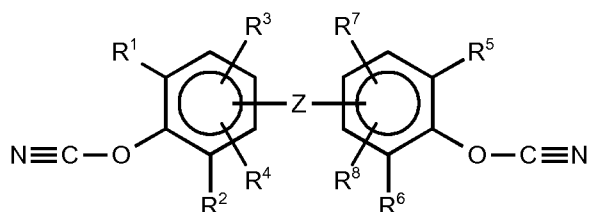
Die Wahl der als Ausgangsmaterial für das Harz einzusetzenden multifunktionellen Cyanate ist nicht kritisch. Prinzipiell kann jeder mindestens bifunktionelle Cyanatkörper eingesetzt werden, darunter vor allem aromatische Cyanate und unter diesen wiederum insbesondere di- oder polyfunktionelle Cyanate der nachfolgend aufgeführten Strukturen IV-VII:



IV

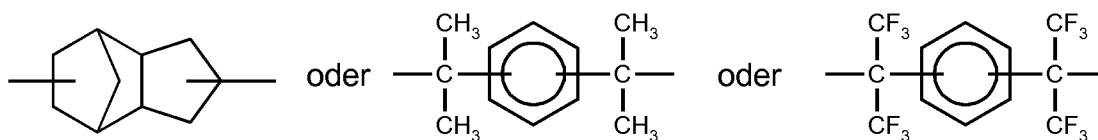
worin R<sup>1</sup> bis R<sup>4</sup> unabhängig voneinander Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy, Halogen (F, Cl, Br oder I), Phenyl oder Phenoxy ist, wobei die Alkyl-

oder Arylgruppen fluoriert oder teilfluoriert sein können. Beispiele sind Phenylen-1,3-dicyanat, Phenylen-1,4-dicyanat, 2,4,5-Trifluorophenylen-1,3-dicyanat;



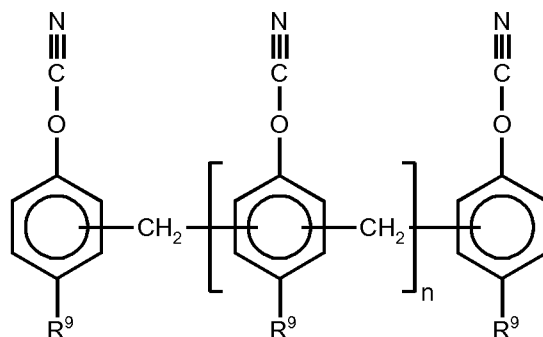
V

worin  $R^5$  bis  $R^8$  wie  $R^1$  bis  $R^4$  sind und Z eine chemische Bindung,  $SO_2$ ,  $CF_2$ ,  $CH_2$ ,  $CHF$ ,  $CH(CH_3)$ , Isopropylen, Hexafluoroisopropylen,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl, O,  $NR^9$ ,  $N=N$ ,  $CH=CH$ ,  $COO$ ,  $CH=N$ ,  $CH=N-N=CH$ , Alkylenoxyalkylen mit  $C_1$ - $C_8$ -Alkyl, S,  $Si(CH_3)_2$  oder



ist;

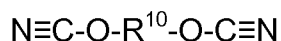
Beispiele sind 2,2-Bis(4-cyano-phenyl)propan, 2,2-Bis(4-cyano-phenyl)hexafluoropropan, Biphenylen-4,4'-dicyanat;



VI

worin  $R^9$  Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl ist und n eine ganze Zahl von 0 bis 20 bedeutet, sowie

di- oder mehrfunktionelle aliphatische Cyanate mit mindestens einem Fluoratom im aliphatischen Rest und vorzugsweise der Struktur VII:



VII



worin  $R^{10}$  ein zweibindiger organischer nichtaromatischer Kohlenwasserstoff mit mindestens einem Fluor-Atom und insbesondere mit 3 bis 12 Kohlenstoffatomen ist, dessen Wasserstoffatome vollständig oder teilweise durch weitere Fluor-Atome ersetzt sein können.

Die genannten Cyanate können als Monomere oder als (noch weiter vernetzbare) Prepolymere der genannten Verbindungen, allein oder in Mischungen untereinander oder im Gemisch mit weiteren, z.B. monofunktionellen Cyanaten, eingesetzt werden.

Konkrete Beispiele für einsetzbare Di- oder Oligocyanate sind die folgenden: das Dicyanat von Bisphenol A (4,4'-Dimethylmethylen-diphenyldicyanat; B10), 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10), 4,4'-Methylidendiphenyldicyanat (M10), Verbindungen mit der Formel VI, worin  $n$  1, 2, 3, 4, 5 oder 6 ist,  $R^9$  Wasserstoff ist und die Methylengruppe jeweils in ortho-Position zur Cyanatgruppe steht (PT15/PT30).

Als zusätzliche Komponenten bieten sich beispielsweise Epoxide (z.B. Bisepoxide) an.

Das Mengenverhältnis von eingesetztem Silazan zu eingesetztem Di- oder Oligocyanat ist prinzipiell nicht kritisch. Allerdings ist es empfehlenswert, das Molverhältnis der Cyanatgruppen in den Di- oder Polycyanaten zu den Si-N-Gruppen in den Silazanen dergestalt zu steuern, dass die molare Menge der Cyanatgruppen im Überschuss, vorzugsweise sogar in mindestens doppelter Menge eingesetzt wird, relativ zur molaren Menge der Si-N-Gruppen in dem oder den Silazanen. Auch gibt es spezifische Kombinationen von Silazanen und Cyanaten, die als unverdünnte Substanzen extrem schnell und dabei möglicherweise unkontrolliert miteinander reagieren. Ist für die Umsetzung solcher Kombinationen die Anwesenheit von Lösungsmittel nicht gewünscht, sollte in günstiger Weise die Gewichtsmenge an Silazan diejenige an Cyanat nicht übersteigen; für manche Kombinationen empfiehlt sich sogar ein Gewichtsverhältnis von Cyanat zu Silazan von mindestens 3:2, vorzugsweise von 4:1 oder sogar 7:1 bis 10:1, insbesondere 8:1 bis 10:1. In molare Mengenverhältnisse übersetzt empfiehlt sich ein Verhältnis von Cyanatgruppen zu Si-N-Gruppen von mindestens ungefähr 70:30 (d.h. z.B. von mindestens 2:1 oder darüber). Der Fachmann kann durch Zusammengeben kleiner Mengen der jeweiligen Komponenten leicht ermitteln, welche Mengenverhältnisse hierbei gegebenenfalls vermieden werden sollten. Alternativen zur Herbeiführung einer kontrollierten Reaktion sind die Umsetzung in starker Verdünnung durch Zugabe eines Lösungsmittels oder der Einsatz von Ausgangsmaterialien mit einer geringeren Anzahl aktiver Gruppen pro Gewichtseinheit (d.h. von oligomeren oder relativ niedrig polymeren Cyanaten und/oder Silazanen).

Sofern das obige Problem nicht besteht, empfiehlt es sich für eine Reihe von Anwendungen, die eingesetzten Ausgangsmaterialien für den Prepolymerisationsvorgang in Abwesenheit von Lösungsmittel zu mischen (die meisten Silazane und manche Di- und Oligocyanate sind bei Raumtemperatur flüssig oder lassen sich bei milden Temperaturen aufschmelzen); statt dessen kann die Reaktion jedoch auch in einem geeigneten Lösungsmittel, z.B. Methylethylketon erfolgen. In vielen Fällen erfolgt eine anfängliche Reaktion spontan; gegebenenfalls sollte durch mildes Erwärmen, beispielsweise auf ca. 60-100°C, nachgeholfen werden. Man kann die Reaktion auf Wunsch unter Sauerstoff-Ausschluss durchführen; Diese Maßnahme ist jedoch in der Regel nicht zwingend erforderlich. Eine Entlüftung oder Entgasung der Ansätze ist oft günstig, um möglicherweise entstehende Gase (Ammoniak) zu entziehen. Dabei entsteht innerhalb von meist wenigen Minuten bis wenigen Stunden ein Prepolymer, das bei Temperaturen von etwa 100°C bis 250°C zu einem Duomer nachvernetzt werden kann. Diese Nachhärtung ist von geringerer Exothermie begleitet als die Nachhärtung reiner Cyan(ur)atharze, was die Reaktionsführung erleichtert (siehe Figuren 1 und 2 mit den Beispielen 3a, 3b, 35 und 53 sowie das Vergleichsbeispiel); sie dauert je nach tatsächlich zur Einwirkung gebrachter Temperatur in der Regel ebenfalls wenige Minuten bis mehrere Stunden; als Faustregel lässt sich sagen, dass schneller vorvernetzende Ausgangsmaterialien auch schneller und/oder bei niedrigerer Temperatur nachvernetzt werden können. Da, wie oben erwähnt, Ausgangsmischungen mit Mengenverhältnisse im Bereich von 7:3 bis 10:1 (Cyanat zu Silazan) weniger heftig reagieren als solche mit einem größeren Anteil an Silazan, werden sie nach dieser Faustregel meist bei etwas höheren Temperaturen nachgehärtet als silazanreichere Mischungen. Die erhaltenen Polymere haben Duomer-Eigenschaften.

Mit Hilfe der Mengenverhältnisse lassen sich auch Oberflächeneigenschaften der durchpolymerisierten Form- oder Festkörper steuern: So kann in manchen Fällen ein größerer Anteil an Silazan im zu polymerisierenden Gemisch dafür genutzt werden, klebrige Oberflächen zu erhalten, während das Polymer aus denselben Ausgangskomponenten, jedoch mit einem geringeren Anteil an Silazan, trockene Oberflächen ergeben kann.

Ein relativ geringer Anteil an Silazan im zu polymerisierenden Gemisch ist in der Regel auch günstig, um Polymere mit einer relativ hohen Glasübergangstemperatur bei vergleichsweise hoher Bruchzähigkeit zu erhalten. Hier können Änderungen des Mischungsverhältnisses von z.B. 7:3 auf 8:2 bereits zu einem gravierenden Anstieg von

T<sub>g</sub> führen. Ein anderer Weg, zu relativ hohen Glasübergangstemperaturen zu gelangen, kann durch die Verwendung aromatisch substituierter Silazane eingeschlagen werden.

Selbstverständlich können die Ausgangskomponenten für die erfindungsgemäßen Polymere zusammen mit Füllstoffen der Polymerisation unterworfen werden, wie es für die Herstellung anderer Cyanat-Polymere bekannt ist. Als Füllstoffe können beispielsweise diejenigen dienen, die in EP 1854827 A1 genannt sind.

Die erfindungsgemäßen Polymere eignen sich z.B. für die Herstellung von Prepregs. Hierfür können entsprechende Prepolymere in Lösungsmitteln gelöst als vorvernetzte Tränkhharze eingesetzt werden, die unter Druck/höheren Temperaturen zu Duromeren nachvernetzt werden können. Die Tränkhharze ihrerseits können durch Auflösen von in Masse hergestellten Prepolymeren oder durch Umsetzung der Ausgangsmaterialien in einem Lösungsmittel hergestellt werden, das vorzugsweise bereits das Lösungsmittel des Tränkhharzes ist. Auch können die erfindungsgemäßen Polymere in Form von Formkörpern hergestellt werden, was insbesondere mit lösungsfreien Mischungen der Ausgangsmaterialien gelingt.

Nachstehend soll die Erfindung anhand von Beispielen näher erläutert werden.

Die Bruchzähigkeit wurde unter Einsatz von OCT (Optical Crack Tracing) mit einer Abzugsgeschwindigkeit von 1 mm/min und einer Messpunktrate von 10 Hz bestimmt. Probengeometrie: CT-Körper W=35mm, Dicke 6 mm.

Dynamisch mechanische Analyse (DMA): DMA-Messungen wurden bei einer Frequenz von 1 Hz mit einer Heizrate von 1 K/min durchgeführt.

Der 3-Punkt-Biegetest wurde in Anlehnung an DIN EN ISO 14125 durchgeführt.

Brandversuche wurden unter Verwendung eines Cone Calorimeters mit einem Wärmefluss von 50kW/m<sup>2</sup> durchgeführt.

Der in den Beispielen zur Angabe des jeweiligen Anteils von Dicyanat zu Silazan verwendete Ausdruck „Äquivalenzverhältnis“ bezieht sich auf das molare Verhältnis von Cyanat- zu NH-Gruppen. Ein Äquivalentverhältnis dieser Materialien von 1:1 bedeutet mithin, dass Dicyanat und Silazan in solchen Mengen eingesetzt werden, dass sie gleich viele NCO- und NH-Gruppen aufweisen.

Beispiel 1 - Herstellung eines Polymeren aus 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) und Hexamethylcyclotrisilazan(HMCTS).

4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) wurde bei Raumtemperatur (bei der es flüssig ist) ohne Lösungsmittel im Äquivalenzverhältnis von etwa 7:3 mit Hexamethylcyclotrisilazan (HMCTS) gemischt.

Die Mischung wurde in plattenförmige Gießform gegossen und auf 70 °C erwärmt. Nach ca. 2 Stunden wurde die Temperatur auf 200 °C und nach weiteren 2h wiederum auf 250°C erhöht und 1 Stunde bei dieser Temperatur belassen um das entstandene Prepolymer nachzuhärten. Nach insgesamt 6,5 Stunden wurde die Temperatur langsam bis Raumtemperatur abgesenkt. Man erhielt leicht gelblich-bräunliche, transluzente Platten mit trockenen Oberflächen.

Beispiel 2 - Herstellung eines Polymeren aus 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) und Trimethyltrivinyldicycloctrisilazan (TMTVCTS).

Das Dicyanat wurde bei Raumtemperatur (bei der es flüssig ist) ohne Lösungsmittel in Äquivalenzverhältnissen zwischen etwa 7:3 und etwa 9:1 mit dem Silazan gemischt.

Bei einem Äquivalenzverhältnis 7:3 wurde auf 70 °C erwärmt, ca. 2 Stunden bei der Temperatur belassen. Anschließend wurde auf 200 °C erhöht und 1 Stunde bei dieser Temperatur belassen. Nach insgesamt 6,5 Stunden wurde die Temperatur langsam bis Raumtemperatur abgesenkt. Man erhielt leicht gelblich-bräunliche, transluzente Platten. Sie hatten eine Glasübergangstemperatur von ca. 80 °C.

Bei einer anderen Härtingsvariante wurden die Mischungen (Äquivalenzverhältnisse von 7:3 bis 9:1) ebenso in plattenförmige Gießformen gegossen und auf 70 °C erwärmt. Nach ca. 2 Stunden wurde die Temperatur auf 200 °C und nach weiteren 2h wiederum auf 250°C erhöht und 1 Stunde bei dieser Temperatur belassen, um das entstandene Prepolymer nachzuhärten. Nach insgesamt 6,5 Stunden wurde die Temperatur langsam bis Raumtemperatur abgesenkt. Man erhielt leicht gelblich-bräunliche, transluzente Platten mit trockenen Oberflächen.

Die Bruchzähigkeiten ( $K_{1c}$ ) und die Glasübergangstemperaturen ( $T_g$ ) für Proben aus den Ausgangsmaterialien (a) 7:3, (b) 7,5:2,5, (c) 7,8:2,2, (d) 8:2, (e) 8,5:1,5, (f) 9:1 und (g) 9,5:0,5 sowie für Referenz L10 sind in Tabelle 1 angegeben:

Tabelle 1

Probe	$K_{1c}$ [N/mm <sup>3/2</sup> ]	$T_g$ [°C]
a	-	80
b	1,34	124
c	0,75	190
d	0,80	210
e	0,62	223
f	0,54	243
g	0,52	267
Referenz (L10)	0,58	299

Ganz allgemein steigt die Glasübergangstemperatur der erhaltenen Polymere mit steigendem Gehalt an Cyanat.

Die Ergebnisse von Brandversuchen für die einzelnen Äquivalenzverhältnisse (a) 7:3, (b) 7,5:2,5, (c) 7,8:2,2 (d) 8:2, (e) 8,5:1,5, (f) 9:1, (g) 9,5:0,5 in Relation zu ausgehärtetem PT15 (einem käuflichen Oligo(3-methylen-1,5-phenylcyanat) mit relativ geringem Oligomerisierungsgrad) und 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) sind in Tabelle 2 angegeben:

Tabelle 2

Beispiel	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	$\Delta m$ [%]
a	126	155	51	64	336	24
b	116	158	48	63	252	25
c	93	153	37	35	708	29
d	106	119	51	78	528	34
e	97	131	39	64	822	39
f	96	128	77	145	860	47
g	107	155	75	117	721	44
PT15	91	185	45	56	629	44
L10	99	162	65	142	2507	60

Abkürzungen:

TTI = (Time of ignition; Entzündungszeit)

HRRpeak = Heat Release Rate peak (Maximale Wärmefreisetzungsrate)

MARHE (Maximum average rate of heat emission; Maximale mittlere Wärmeemission

THR = Total heat release (Gesamt-Wärmefreisetzung)

TSR = Total smoke released (Gesamt-Rauchfreisetzung)

Die Feuchtigkeitsaufnahme zweier Stäbe aus L10 und TMTVCTS im Verhältnis von 8:2 und 7:3 wurde durch Lagern in Wasser getestet. Die mittlere Feuchtigkeitsaufnahme nach 7 Tagen lag für den Stab aus den Ausgangsmaterialien im Verhältnis von 8:2 bei etwa 0,85%, für denjenigen aus den Materialien im Verhältnis 7:3 bei unter 0,7%. Nach 28 Tagen lag sie in beiden Fällen bei kaum über 1, stieg also kaum noch an.

Beispiele 3a und 3b

4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) wurde bei Raumtemperatur (bei der es flüssig ist) ohne Lösungsmittel im Äquivalenzverhältnis von 8:2 mit Vinyl-methyl-polysilazan (VL100) (Beispiel 3a) bzw. einem cyclischen Silazan, erhalten aus 50 Mol-% Dichlorvinylmethylsilan und 50 Mol-% Dichlordimethylsilan (VML50) (Beispiel 3b) vermischt. Dabei wurden die Gemische jeweils in eine Form gegeben und gemäß Variante 1 (Äquivalenzverhältnis 1:1) von Beispiel 2 bei maximaler Härtungstemperatur 200°C gehärtet. Die Glasübergangstemperatur  $T_g$  für das fertig ausgehärtete Polymer aus Beispiel 3b wurde mit 185°C bestimmt; diejenige des Beispiels 3a lag geringfügig darüber.

In **Fig. 1** ist die Exothermie der Reaktionen gemäß Beispiel 3a (Kurve A) und 3b (Kurve 3b) gezeigt. Die Integrale für  $-\Delta H$  ( $J/g^{-1}$ ) haben einen Wert von 450 bzw. 480.

Beispiel 4

Beispiel 3 wurde wiederholt, wobei jedoch VML50 durch ein Polyphenylmethylsilazan (PML100) ersetzt wurde. Man erhielt vergleichbare Ergebnisse. Die Glasübergangstemperatur  $T_g$  für das fertig ausgehärtete Polymer wurde mit 204°C bestimmt.

Beispiel 5

Beispiel 4 wurde wiederholt, wobei jedoch das Äquivalenzverhältnis Cyanat zu Silazan 7:3 betrug.

Beispiel 6

Beispiel 3 wurde wiederholt, wobei jedoch VML50 durch ein cyclisches Silazan aus 50 Mol-% Vinylmethylsilylaminogruppen und 50 Mol-% Phenylmethylsilylaminogruppen

(PVL50) ersetzt wurde. Die Glasübergangstemperatur  $T_g$  für das fertig ausgehärtete Polymer wurde mit 190°C bestimmt.

Eine Brennbarkeitsprüfung analog UL94 wurde für die Beispiele 3 bis 6 durchgeführt. Brennendes Abtropfen konnte bei keinem der Probenkörper beobachtet werden. Völliges Abbrennen der Probe wurde ebenfalls in keinem der Fälle beobachtet; die Probenkörper rußten nicht.

Die Ergebnisse der Brandprüfung analog UL94 der Beispiele 3 bis 6 sind in Tabelle 3 gezeigt:

Tabelle 3

Beispiel	Nachbrennen nach 1. Beflammung von 10s	Nachbrennen nach 2. Beflammung von 10s	Klassifizierung nach UL94
3	<1s	<1s	V0
4	<1s	7s	V0
5	<1s	<1s	V0
6	1s	4s	V0

Beispiel 7:

Beispiel 3 wurde wiederholt, jedoch wurde 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4,4'-Dimethylmethylen-diphenyldicyanat (B10) ersetzt. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 215°C bestimmt.

Beispiel 8:

Beispiel 7 wurde wiederholt, jedoch wurde VML50 durch ein cyclisches Silazan aus 85 Mol-% Dimethylsilylaminogruppen Und 15 Mol-% Methylsilylaminogruppen (ML85) ersetzt. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 217°C bestimmt.

Beispiel 9:

Beispiel 7 wurde wiederholt, jedoch wurde VML50 durch ein cyclisches Silazan aus 100 Mol-% Dimethylsilylaminogruppen (ML100) ersetzt. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 215°C bestimmt.

Eine Brennbarkeitsprüfung analog UL94 wurde für die Beispiele 7 bis 9 durchgeführt. Brennendes Abtropfen konnte bei keinem der Probenkörper beobachtet werden. Völliges Abbrennen der Probe wurde ebenfalls in keinem der Fälle beobachtet; die Probenkörper rußten nicht. Die Ergebnisse der Brandprüfung analog UL94 der Beispiele 7 bis 9 sind in Tabelle 4 gezeigt:

Tabelle 4

Beispiel	Nachbrennen nach 1. Beflammung von 10s	Nachbrennen nach 2. Beflammung von 10s	Klassifizierung nach UL94
7	5s	25s	V1
8	3s	20s	V1
9	<1s	19s	V1

Beispiel 10:

Beispiel 9 wurde wiederholt, jedoch wurde 4,4'-Dimethylmethylen-diphenyldicyanat (B10) durch 4,4'-Methylidendiphenyldicyanat (M10) ersetzt. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 239°C bestimmt.

Beispiel 11:

Beispiel 4 wurde wiederholt, jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4,4'-Methylidendiphenyldicyanat (M10) ersetzt. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 224°C bestimmt.

Beispiel 12:

Beispiel 6 wurde wiederholt, jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4,4'-Methylidendiphenyldicyanat (M10) ersetzt.

Beispiel 13:

Beispiel 3 wurde wiederholt, jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4,4'-Methylidendiphenyldicyanat (M10) ersetzt. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 238°C bestimmt.



Beispiel 14:

Beispiel 5 wurde wiederholt, wobei jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4,4'-Methyldendiphenyldicyanat (M10) ersetzt wurde. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 235°C bestimmt.

Eine Brennbarkeitsprüfung analog UL94 wurde für die Beispiele 10 bis 14 durchgeführt. Brennendes Abtropfen konnte bei keinem der Probenkörper beobachtet werden. Völliges Abbrennen der Probe wurde ebenfalls in keinem der Fälle beobachtet; die Probenkörper rußten nicht. Die Ergebnisse der Brandprüfung analog UL94 der Beispiele 10 bis 14 sind in Tabelle 5 gezeigt:

Tabelle 5

Beispiel	Nachbrennen nach 1. Beflammung von 10s	Nachbrennen nach 2. Beflammung von 10s	Klassifizierung nach UL94
10	<1s	16s	V1
11	2s	9s	V0-V1
12	1s	1s	V0
13	<1s	28s	V1
14	<1s	10s	V0-V1

Beispiel 15

4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) wurde bei Raumtemperatur (bei der es flüssig ist) ohne Lösungsmittel im Äquivalenzverhältnis von 8:2 mit einem cyclischen Silazan, hergestellt aus 85 Mol-% Dichlordimethylsilan und 15 Mol-% Dichlormethylsilan (ML85), gemischt. Die Mischungen wurden anschließend in plattenförmige Gießformen gegossen, auf 70°C erwärmt und dann bei 200°C gehärtet. Man erhielt leicht gelblich-bräunliche, transluzente Platten.

Beispiel 16

Beispiel 15 wurde wiederholt, wobei jedoch ML85 durch ein cyclisches Silazan, hergestellt aus 100 Mol-% Dichlordimethylsilan (ML100), ersetzt wurde.

Beispiel 17

Beispiel 15 wurde wiederholt, wobei jedoch ML85 durch ein cyclisches Silazan, hergestellt aus 50 Mol-% Dichlorvinylmethylsilan und 50 Mol-% DichlorDimethylsilan (VML50), eingesetzt wurde. Man erhielt vergleichbare Ergebnisse.

## Beispiel 18

Beispiel 15 wurde wiederholt, wobei jedoch ML85 durch ein cyclisches Silazan, hergestellt aus 50 Mol-% Dichlormethylvinylsilan und 50 Mol-%  
 5 Dichlormethylphenylsilan (PVL50), ersetzt wurde.

## Beispiel 19

Beispiel 15 wurde wiederholt, wobei jedoch ML85 durch ein cyclisches Silazan aus 100 Mol-% Phenylmethylsilylaminogruppen  
 10 (PML100) ersetzt wurde.

Die  $K_{1c}$ -Werte und die Glasübergangstemperaturen für die Beispiele 16, 17 und 18 sind in Tabelle 6 aufgeführt.

Tabelle 6

Beispiel	$K_{1c}$ [MN/m <sup>3/2</sup> ]	$T_g$ [°C]
16	0,88	202
17	0,66	202
18	0,90	180

Die Brandwerte für die Beispiele 15 bis 19 in Relation zu PT15 und L10 (4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat) sind in Tabelle 7 aufgeführt.

Tabelle 7

Beispiel	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	$\Delta m$ [%]
15	81	138	55	87	2054	51
16	101	150	67	119	2618	64
17	97	116	52	51	1686	42
18	112	138	54	90	1381	44
19	94	151	47	114	1015	48
PT15	91	185	45	56	629	44
L10	99	162	65	142	2507	60

## Beispiel 20

Beispiel 15 wurde wiederholt, wobei jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4'Methylidendiphenyldicyanat (M10) ersetzt wurde.

## Beispiel 21

Beispiel 16 wurde wiederholt, wobei jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4,4'Methylidendiphenyldicyanat (M10) ersetzt wurde.

## Beispiel 22

Beispiel 17 wurde wiederholt, wobei jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4,4'Methylidendiphenyldicyanat (M10) ersetzt wurde.

## Beispiel 23

Beispiel 18 wurde wiederholt, wobei jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4,4'Methylidendiphenyldicyanat (M10) ersetzt wurde.

## Beispiel 24

Beispiel 19 wurde wiederholt, wobei jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (L10) durch 4,4'Methylidendiphenyldicyanat (M10) ersetzt wurde.

Die  $K_{1c}$  -Werte und die Glasübergangstemperaturen für die Beispiele 20 bis 24 sind in Tabelle 8 aufgeführt.

Tabelle 8

Beispiele	$K_{1c}$ [MN/m <sup>3/2</sup> ]	$T_g$ [°C]
20	0,53	244
21	0,58	239
22	0,80	214
23	0,63	222
24	-	194

Die Brandwerte für die Beispiele 20 bis 24 in Relation zu Referenzproben PT15 und 4,4'Methylidendiphenyldicyanat (M10) sind in Tabelle 9 aufgeführt.

Tabelle 9

Beispiele	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	Δm [%]
20	69	180	69	128	1302	54
21	72	205	96	147	2919	53
22	98	173	55	93	898	48
23	74	169	58	84	1007	40
24	72	155	53	78	837	41
PT15	91	185	45	56	629	44
M10	57	286	149	111	3439	76

## Beispiel 25

Beispiel 21 wurde mehrfach wiederholt, wobei jedoch das Äquivalenzverhältnis Cyanat zu Silazan (ML100) 8:2, 8,5:1,5 und 9:1 betrug.

Die  $K_{1c}$  -Werte und die Glasübergangstemperaturen für das Beispiel 25 sind in Tabelle 10 aufgeführt.

Tabelle 10

Beispiele	$K_{1c}$ [MN/m <sup>3/2</sup> ]	$T_g$ [°C]
8:2	0,64	231
8,5:1,5	0,50	254
9:1	0,41	240

Die Brandwerte für das Beispiel 25 in Relation zu Referenzproben PT15 und 4,4'-Methyldendiphenyldicyanat (M10) sind in Tabelle 11 aufgeführt.

Tabelle 11

Beispiele	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	Δm [%]
8:2	89	169	80	110	2301	55
8,5:1,5	66	182	60	90	2463	58
9:1	65	206	66	106	1572	58
PT15	91	185	45	56	629	44
M10	57	286	149	111	3439	76

## Beispiel 26

Ein methyliertes Silazan aus Phenylmethylsilylmethylaminogruppen (PML100N) wurde im Äquivalenzverhältnis von 8:2 bei Raumtemperatur mit L10, bei ca. 75 °C mit B10 und bei über 100°C mit M10 vermischt.

## Beispiel 27

Ein methyliertes Silazan aus Dimethylsilylmethylaminogruppen (ML100N) wurde im Äquivalenzverhältnis von 8:2 bei ca. 75°C mit B10 vermischt.

## Beispiel 28

Ein Prüfkörper wurde aus 4,4'-Dimethylmethylen-diphenyldicyanat (B10) und ML100N hergestellt. Dabei wurden Cyanat und Silazan im Äquivalenzverhältnis 8:2 bei 75°C vermischt und das Gemisch in eine offene Form gegeben. Die Aushärtung erfolgte bei einer maximalen Härtungstemperatur von 200°C.

## Beispiel 29

Beispiel 28 wurde wiederholt, wobei jedoch 4,4'-Methylmethylen-diphenyldicyanat (B10) durch 4,4'-Methylidendiphenyldicyanat (M10) und ML100N durch PL100N ersetzt wurde. Das Vermischen erfolgte bei über 100 °C

## Beispiel 30

4,4'-Dimethylmethylen-diphenyldicyanat-Prepolymer (B10 Prepolymer, 35% Umsatz) wurde im Äquivalenzverhältnis von 8:2 bei ca. 50°C mit einem cyclischen Silazan aus 50 Mol-% Vinylmethylsilylamino- und 50 Mol-% Dimethylsilylamino- (VML50) vermischt.

## Beispiel 31

Beispiel 30 wurde wiederholt, wobei jedoch VML50 durch ein cyclisches Silazan aus 50 Mol-% Vinylmethylsilylamino- und 50 Mol-% Phenylsilylamino- (PVL50) ersetzt wurde.

## Beispiel 32

Beispiel 30 wurde wiederholt, wobei jedoch VML50 durch ein cyclisches Silazan aus 100 Mol-% Phenylmethylsilylamino- (PML100) ersetzt wurde.

## Beispiel 33

Ein Prüfkörper wurde aus 4,4'-Dimethylmethylen-diphenyldicyanat (B10)Prepolymer (35% Umsatz) und VML50 hergestellt. Dabei wurde das Gemisch im Äquivalenzverhältnis 8:2 bei ca. 50 °C vermischt und in eine offene Form gegeben. Die Aushärtung erfolgte zweistufig mit zwei Stunden bei ca. 130°C und ca. 1,5 Stunden bei 200°C. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 224°C bestimmt.

## Beispiel 34

Beispiel 33 wurde wiederholt, wobei jedoch VML50 durch PML100 ersetzt wurde. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 233°C bestimmt.

## Beispiel 35

Gemische aus L10 und PT15 im Gewichtsverhältnis 1:1 bzw. 1:4 wurden angefertigt und jeweils mit VML50, PVL50 und PML100 im Äquivalenzverhältnis von 8:2 vermischt. Mischbarkeit ist bei ca. 50 °C gegeben. Die Exothermie der Reaktion mit VML50 ist in Fig. 1 gezeigt; das Integral  $-\Delta H$  (J/g<sup>-1</sup>) beträgt 432.

## Beispiel 36

Gemisch aus L10 und PT30 im Gewichtsverhältnis 1:1 wurde angefertigt und jeweils mit VML50, PVL50 und PML100 im Äquivalenzverhältnis von 8:2 vermischt. Mischbarkeit ist bei ca. 60 °C gegeben.

## Beispiel 37

Ein Prüfkörper wurde aus dem Cyanatgemisch L10/PT15 (Gewichtsverhältnis 1:4) und VML50 hergestellt. Dabei wurde das Cyanat-Silazan-Gemisch im Äquivalenzverhältnis 8:2 bei ca. 50 °C vermischt und in eine offene Form gegeben. Die Aushärtung erfolgte bei einer maximalen Härtungstemperatur von 200°C. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 223°C bestimmt.

#### Beispiel 38

Ein Prüfkörper wurde aus dem Cyanatgemisch L10/PT15 (Gewichtverhältnis 1:1) und PML100 hergestellt. Dabei wurde das Cyanat-Silazan-Gemisch im Äquivalenzverhältnis 8:2 bei ca. 60 °C vermischt und in eine Form gegeben. Die Aushärtung erfolgte bei einer maximalen Härtungstemperatur von 200°C. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 212°C bestimmt.

#### Beispiel 39

Ein zweischichtiges Glaslaminat wurde hergestellt. Dabei wurde Glasgewebe mit dem Gemisch von B10-Prepolymer und ABSE (Äquivalenzverhältnis 7:3) in Toluol imprägniert. Zwei der so gebildeten Prepreg-Schichten, die 5 Tage bei Raumtemperatur gelagert worden waren, wurden bei 200 °C 15 min lang gepresst. Der Harzfluss wurde mit 9% bestimmt.

#### Beispiel 40

Beispiel 39 wurde wiederholt wobei jedoch Prepregs 2 Minuten bei 50 °C vorgetrocknet und 1 Stunde bei Raumtemperatur gelagert wurden. Toluol wurde hier durch Methylethylketon (MEK) ersetzt.

Der Harzfluss wurde mit 17% bestimmt.

#### Beispiel 41

Ein sechsschichtiges Glaslaminat wurde hergestellt. Dabei wurde Glasgewebe mit einem Gemisch aus L10 und VML50 (Äquivalenzverhältnis 8:2) in Methylethylketon (MEK) imprägniert. Die Prepregs wurden 15 Minuten bei 150 °C vorgetrocknet und 2 Stunden bei 200 °C gepresst (vorgeheizte Presse)

#### Beispiel 42

Beispiel 41 wurde wiederholt, wobei jedoch Prepregs zuerst 1 Stunde bei 70 °C, 1 Stunde bei 130 °C und schließlich 1 Stunde bei 200 °C gepresst wurden.

#### Beispiel 43

Beispiel 42 wurde wiederholt wobei jedoch Prepregs 20 Minuten bei 150 °C vorgetrocknet wurden.

#### Beispiel 44

Ein sechsschichtiges Glaslaminat wurde hergestellt. Dabei wurde Glasgewebe mit einem Gemisch aus L10 und VML50 (Äquivalenzverhältnis 8:2) in MEK imprägniert. Die

Prepregs wurden 20 Minuten bei 150 °C vorgetrocknet und 2 Stunden bei 200 °C gepresst. Der Harzgehalt der Prepreg-Lösung lag bei 30-35 Gew.-%

#### Beispiel 45

Ein Handlaminat mit alternierendem Aufbau (Glasgewebe-Glasmatte-Glasgewebe) wurde hergestellt. Dabei wurden sieben Glasmateriallagen mit dem Gemisch von L10 und PML100 (Äquivalenzverhältnis 8:2) imprägniert. Die Schichten wurden unter Zuhilfenahme von verschiedenen Entlüftungsrollen miteinander verbunden. Das Laminat wurde dann über mehrere Stunden hinweg unter Einhaltung mehrerer unterschiedlicher Temperaturstufen (Maximaltemperatur bei 150 °C) gelagert. Die Glasübergangstemperatur wurde mit 166°C bestimmt. Die Ergebnisse des Brandversuches sind in Tabelle 12 aufgeführt.

Tabelle 12

Beispiel	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	Δm [%]
45	65	198	102	34	1300	29

#### Beispiel 46

Ein Handlaminat mit alternierendem Aufbau (Glasgewebe-Glasmatte-Glasgewebe) wurde hergestellt. Dabei wurden sieben Glasmateriallagen mit dem Gemisch von L10 und VML50 (Äquivalenzverhältnis 8:2) imprägniert. Die Schichten wurden unter Zuhilfenahme von verschiedenen Entlüftungsrollen miteinander verbunden. Die Aushärtung erfolgte bei einer maximalen Härtungstemperatur von 200°C.

Die Brandwerte für das Beispiel 46 sind in Tabelle 13 aufgeführt.

Tabelle 13

Beispiel	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	Δm [%]
46	65	135	68	43	1466	25

#### Beispiel 47

Beispiel 46 wurde wiederholt wobei jedoch ein sechsschichtiges Handlaminat hergestellt wurde. Als Glasmaterial wurde Glasgewebe verwendet. Die Brandwerte für das Beispiel 47 sind in Tabelle 14 aufgeführt.



Tabelle 14

Beispiel	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	$\Delta m$ [%]
47	69	168	83	21	863	18

## Beispiel 48

Ein sechsschichtiges RTM (Resin Transfer Molding) Bauteil wurde hergestellt. L10 und VML50 im Äquivalenzverhältnis 8:2 wurde bei Raumtemperatur vermischt. Mittels Druck-RTM wurde ein sechsschichtiger Glasgewebeaufbau imprägniert und das erhaltene Bauteil bei 200°C gehärtet. Die Glasübergangstemperatur wird mit ca. 214 °C bestimmt.

Die Ergebnisse des Brandversuches sind in Tabelle 15 aufgeführt.

Tabelle 15

Beispiel	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	$\Delta m$ [%]
48	32	99	31	6	117	25

## Beispiel 49

Beispiel 48 wurde wiederholt, wobei statt eines sechsschichtigen Glasgewebeaufbaus ein vierschichtiger Glasgewebeaufbau und Vakuum-RTM verwendet wurde. Die Ergebnisse des Brandversuches sind in Tabelle 16 aufgeführt.

Tabelle 16

Beispiel	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	$\Delta m$ [%]
49	29	215	66	5	190	19

## Beispiel 50

Beispiel 48 wird wiederholt, wobei statt eines sechsschichtigen Glasgewebeaufbaus ein neunschichtiger Glasgewebeaufbau und Vakuum-RTM verwendet wurde. Die Glasübergangstemperatur wird mit ca. 215°C bestimmt. Die Ergebnisse des Brandversuches sind in Tabelle 17 aufgeführt.

Tabelle 17

Beispiel	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	Δm [%]
50	75	211	77	25	667	20

Ein Biegetest (3-Punkt-Biegetest) wurde an beiden Materialien durchgeführt. Der Mittelwert wurde für L10-Glasfaser mit 350 Mpa, für L10/VML50-Glasfaser mit 393 Mpa bestimmt.

#### Beispiel 51

Beispiel 50 wurde wiederholt, wobei jedoch ein Kohlefasergewebe-Aufbau verwendet wird. Die Glasübergangstemperatur wird mit ca. 205 °C bestimmt. Die Ergebnisse des Brandversuchs sind in Tabelle 18 aufgeführt.

Tabelle 18

Beispiel	TTI [s]	HRRpeak [kW/m <sup>2</sup> ]	MARHE [kW/m <sup>2</sup> ]	THR [MJ/m <sup>2</sup> ]	TSR [m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> ]	Δm [%]
51	80	168	72	20.8	716	21

Ein Biegetest(3-Punkt-Biegetest) wurde an dem Material durchgeführt. Der Mittelwert wurde für L10/VML50-Kohlefaser mit 803 Mpa bestimmt.

#### Beispiel 52

Zwei Glasplatten wurden verklebt. Dabei wurde ein Gemisch aus L10 und VML50 im Äquivalenzverhältnis 8:2 angefertigt und als dünne Schicht zwischen zwei Glasplatten aufgetragen. Die Härtung erfolgte bei einer maximalen Härtungstemperatur von 200°C. Man erhielt eine transparente, flächige Verklebung.

#### Beispiel 53

Triglycidyl-para-Aminophenol (TGPAP) und PT15 im Äquivalenzverhältnis von 1:1 wurden mit 10Gew.-% eines vorvernetzten Silazans aus 33 Mol-% Dimethylsilylamino- und 67 Mol-% Methylsilylaminogruppen (ML33 S) vermischt. Die Nachhärtung bei relativ milden Temperaturen zeigte eine Exothermie von  $-\Delta H$  (J/g<sup>-1</sup>) = 486, siehe

**Figur 3.**

## Vergleichsbeispiele

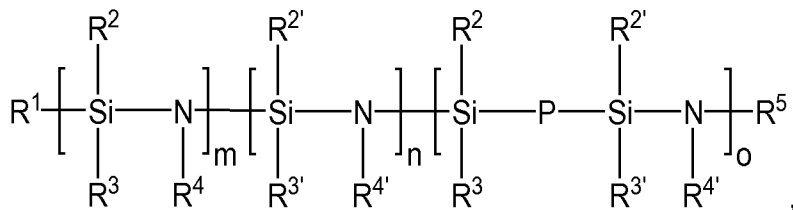
In **Figur 2** ist die Exothermie der Härtung reiner Cyanate gezeigt, nämlich von PT15 ( $-\Delta H$  (J/g<sup>-1</sup>) = 696), von L10 ( $-\Delta H$  (J/g<sup>-1</sup>) = 651) und von B10 ( $-\Delta H$  (J/g<sup>-1</sup>) = 569). Die Härtungsreaktion erfolgt erst bei deutlich höheren Temperaturen als diejenige der vorstehenden Beispiele. In **Figur 3** ist die Exothermie der Härtung eines Gemischs aus TGPAP und PT15 im Äquivalenzverhältnis von 1:1 angegeben. Der Wert lag mit  $-\Delta H$  (J/g<sup>-1</sup>) = 740 wesentlich höher als derjenige, der für Beispiel 53 ermittelt wurde.

\* \* \*

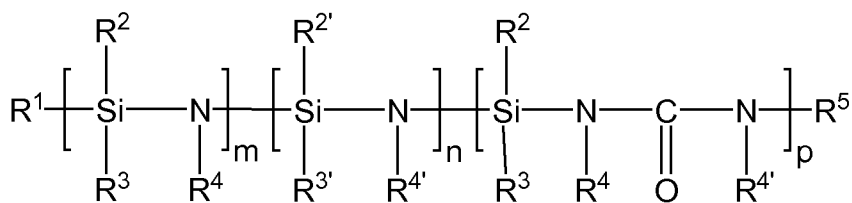
**Ansprüche:**

1. Hybrid-Prepolymer, erhältlich durch Umsetzung von mindestens
  - (i) einem oder mehreren difunktionellen, oligofunktionellen und/oder polyfunktionellen Cyanat(en) und/oder von einem oder mehreren Prepolymeren davon und
  - (ii) einem oder mehreren monomeren, oligomeren und/oder polymeren Silazan(en).
2. Hybrid-Prepolymer nach Anspruch 1, worin das Molverhältnis der in dem/den Cyanat(en) gemäß (i) vorhandenen Cyanatgruppen zu den in dem/den Silazan(en) gemäß (ii) vorhandenen Si-N-Gruppen gleich oder größer 70:30, vorzugsweise gleich oder größer 75:35 und besonders bevorzugt gleich oder größer 80:20 ist.

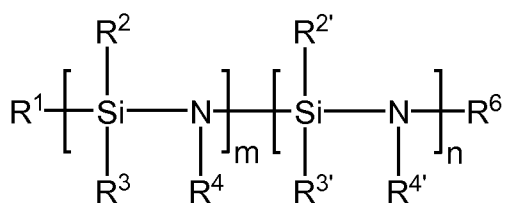
3. Hybrid-Prepolymer nach Anspruch 1, erhältlich durch Umsetzung von mindestens
- (i) einem oder mehreren difunktionellen, oligofunktionellen und/oder polyfunktionellen Cyanat(en) und/oder von einem oder mehreren Prepolymeren davon und
  - (ii) einem oder mehreren monomeren, oligomeren und/oder polymeren Silazan(en), ausgewählt unter solchen der allgemeinen Formel (I):



der allgemeinen Formel (II) :



und der allgemeinen Formel (III) :



worin

- (a)  $R^2$  und  $R^3$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder geradkettiges, verzweigtes oder cyclisches, substituiertes oder unsubstituiertes Alkyl, Alkenyl, Aryl, Arylalkyl, Alkylaryl, Alkenylaryl oder Arylalkenyl bedeuten, wobei jeder der Substituenten  $R^2$  und  $R^3$  im Falle von  $m$  und/oder  $o$  größer 1 in verschiedenen Einheiten eine unterschiedliche oder dieselbe Bedeutung besitzt,
- $R^{2'}$  und  $R^{3'}$  gleich oder verschieden sind und geradkettiges, verzweigtes oder cyclisches, substituiertes oder unsubstituiertes Alkyl, Alkenyl, Aryl, Arylalkyl,

Alkylaryl, Alkenylaryl oder Arylalkenyl bedeuten, wobei jeder der Substituenten  $R^{2'}$  und  $R^{3'}$  im Falle von n und/oder o größer 1 in verschiedenen Einheiten eine unterschiedliche Bedeutung oder dieselbe Bedeutung besitzt,

oder

- (b) sofern mindestens ein Rest  $R^3$  und ein Rest  $R^{3'}$  vorhanden sind,  $R^2$  und  $R^{2'}$  die voranstehend angegebene Bedeutung besitzen und (i) alle oder (ii) jeweils ein Teil der Reste  $R^3$  und  $R^{3'}$  zusammen eine unsubstituierte oder substituierte, geradkettige oder verzweigte Alkylengruppe darstellen, wobei in Variante (ii) der restliche Teil der Reste  $R^3$  und  $R^{3'}$  die unter (a) angegebene Bedeutung besitzt,

und worin

$R^4$  und  $R^{4'}$  Alkyl, Phenyl oder Wasserstoff bedeuten, wobei mehrere Reste  $R^4$  und/oder  $R^{4'}$  in jeweils einem Molekül der Verbindungen (I) bis (III) gleich oder verschieden sein können,

$R^1$  und  $R^5$  gleich oder verschieden sind und die gleiche Bedeutung wie  $R^2$  bzw.  $R^3$  haben können, wobei  $R^5$  darüber hinaus auch  $\text{Si}(R^1)(R^2)(R^3)$  bedeuten kann oder  $R^1$  und  $R^5$  zusammen eine Einfachbindung darstellen,

$R^6 \text{ Si}(R^2)(R^{2'})\text{-X-R}^7\text{-Si}(R^2)_q(\text{OR}^{2'})_{3-q}$  bedeutet, worin X entweder O oder  $\text{NR}^4$  bedeutet,  $R^7$  eine Einfachbindung oder eine substituierte oder unsubstituierte, geradkettige, verzweigte oder cyclische Alkylengruppe darstellt und q 0, 1, 2 oder 3 sein kann,

P eine Alkylengruppe mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen ist,

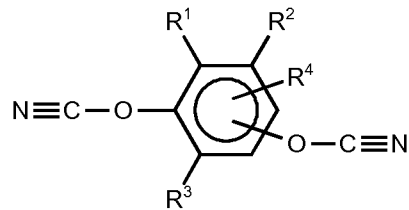
m und p unabhängig voneinander 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10 oder eine ganze Zahl zwischen 11 und 25000 bedeuten, und

n und o unabhängig voneinander 0, 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10 oder eine ganze Zahl zwischen 11 und 25000 bedeuten,

wobei die in eckige Klammern gesetzten Einheiten gleichmäßig, randomisiert oder blockweise im jeweiligen Molekül verteilt sein können.

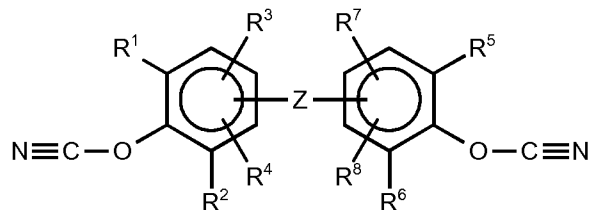
4. Hybrid-Prepolymer nach Anspruch 1 oder 2, erhältlich durch Umsetzung von mindestens

- (i) einem oder mehreren Cyanat(en), ausgewählt unter solchen der nachfolgend aufgeführten Strukturen IV-VI:



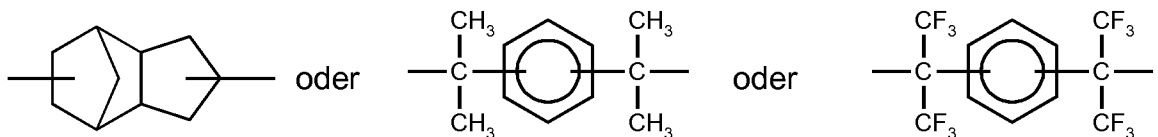
IV

worin  $R^1$  bis  $R^4$  unabhängig voneinander Wasserstoff,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl,  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkoxy, Halogen (F, Cl, Br oder I), Phenyl oder Phenoxy ist, wobei die Alkyl- oder Arylgruppen fluoriert oder teilfluoriert sein können,

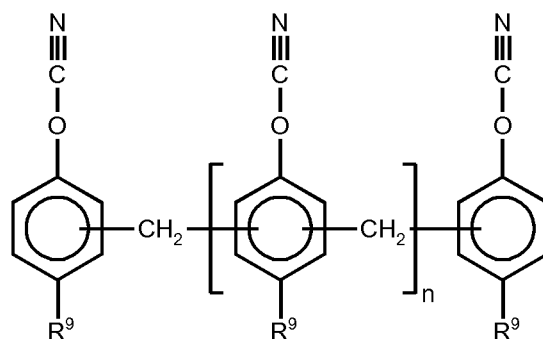


V

worin  $R^1$  bis  $R^8$  wie  $R^1$  bis  $R^4$  für Formel IV definiert sind und Z eine chemische Bindung,  $SO_2$ ,  $CF_2$ ,  $CH_2$ ,  $CHF$ ,  $CH(CH_3)$ , Isopropylen, Hexafluoroisopropylen,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkylen, O,  $NR^9$ ,  $N=N$ ,  $CH=CH$ ,  $COO$ ,  $CH=N$ ,  $CH=N-N=CH$ , Alkylenoxyalkylen mit  $C_1$ - $C_8$ -Alkylen, S,  $Si(CH_3)_2$  oder



ist,



VI

worin  $R^9$  Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl ist und n eine ganze Zahl von 0 bis 20 bedeutet,

di- oder mehrfunktionelle aliphatischen Cyanaten,  
sowie einem oder mehreren Prepolymeren davon,

und

(ii) einem oder mehreren monomeren, oligomeren und/oder polymeren  
Silazan(en) wie in Anspruch 1 oder 2 definiert.

5. Hybrid-Prepolymer nach Anspruch 3, worin das oder die di- oder  
mehrfunktionelle(n) aliphatische(n) Cyanat(e) ausgewählt sind unter Cyanaten mit  
mindestens einem Fluoratom im aliphatischen Rest und/oder der Struktur VII:



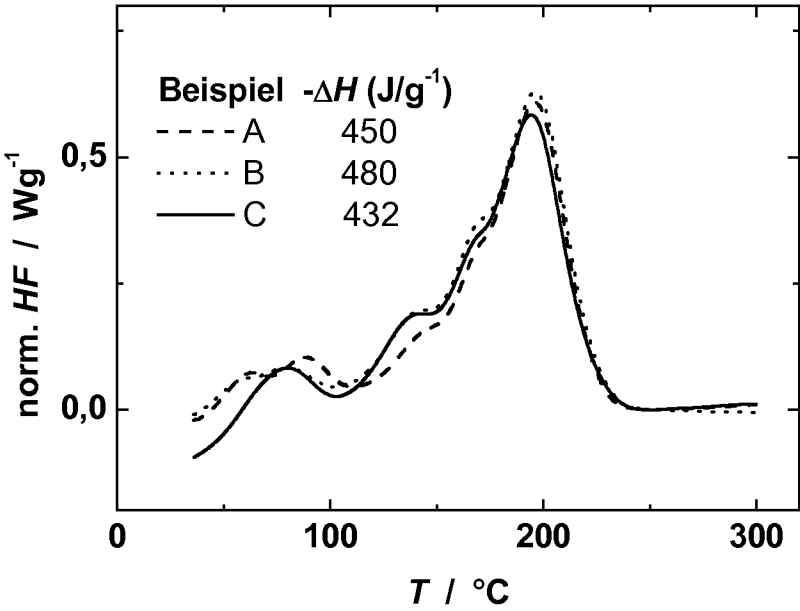
VII

worin  $R^{10}$  ein zweibindiger organischer nichtaromatischer Kohlenwasserstoff mit  
mindestens einem Fluor-Atom und insbesondere mit 3 bis 12 Kohlenstoffatomen  
ist, dessen Wasserstoffatome vollständig oder teilweise durch weitere Fluor-  
Atome ersetzt sein können.

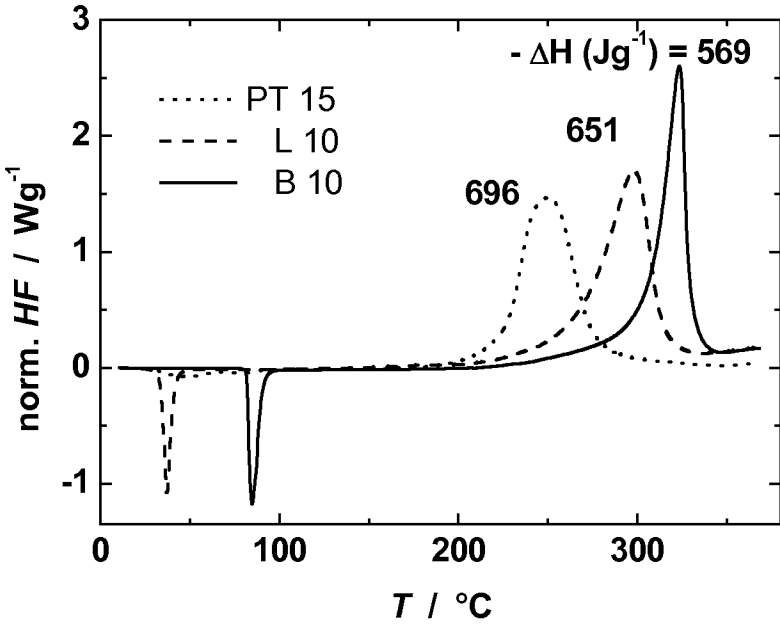
6. Hybrid-Prepolymer nach einem der voranstehenden Ansprüche, erhältlich durch  
Umsetzung der Komponenten (i) und (ii) sowie  
(iii) einer oder mehrerer zusätzlicher Komponenten.
7. Hybrid-Prepolymer nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, dass die eine oder  
die mehreren Komponenten ausgewählt ist unter organischen Monocyanaten.
8. Hybrid-Prepolymer nach Anspruch 6 oder 7, dadurch gekennzeichnet, dass die  
eine oder mindestens eine der mehreren Komponenten ausgewählt ist unter  
Füllstoffen.
9. Hybrid-Prepolymer nach einem der Ansprüche 6 bis 8, dadurch gekennzeichnet,  
dass die eine oder mindestens eine der mehreren Komponenten ausgewählt ist  
unter Epoxid-Verbindungen sowie deren Prepolymeren, und insbesondere unter  
bis- oder mehrfunktionellen Epoxid-Verbindungen.
10. Hybrid-Prepolymer nach einem der voranstehenden Ansprüche, dadurch  
gekennzeichnet, dass es formbar und/oder aufschmelzbar ist.



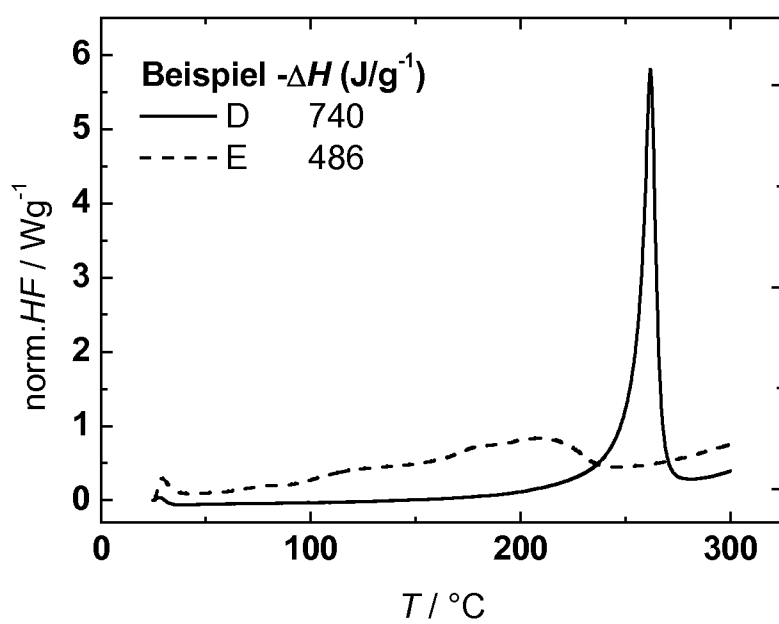
11. Hybrid-Prepolymer nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, dass es als Tränkung oder Beschichtung eines textilen Flächengebildes vorliegt.
12. Hybrid-Prepolymer nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, dass das textile Flächengebilde aus Fasern, insbesondere aus Glasfasern, besteht oder diese enthält.
13. Hybrid-Prepolymer nach einem der Ansprüche 1 bis 7 und 9, dadurch gekennzeichnet, dass es in gelöster Form vorliegt.
14. Duomer, erhältlich durch Nachvernetzen eines Hybrid-Prepolymeren nach einem der Ansprüche 1 bis 10.
15. Duomer nach Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, dass es in Form einer einseitigen, zweiseitigen oder durchgehenden Beschichtung eines textilen Flächengebildes vorliegt.
16. Duomer nach Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, dass es in Form eines dreidimensionalen Körpers vorliegt.
17. Verwendung eines Duomeren nach einem der Ansprüche 15 und 16 als brandgeschütztes Bauteil.
18. Verfahren zum Herstellen eines Hybrid-Prepolymeren wie in einem der Ansprüche 1 bis 5 definiert, dadurch gekennzeichnet, dass das oder die Cyanat(e) und das oder die Silazan(e) in flüssiger Form in Abwesenheit eines Lösungsmittels miteinander vermischt und zur Reaktion gebracht werden.
19. Verfahren zum Herstellen eines Hybrid-Prepolymeren wie in einem der Ansprüche 1 bis 5 definiert, dadurch gekennzeichnet, dass das oder die Cyanat(e) und das oder die Silazan(e) in einem Lösungsmittel gelöst und zur Reaktion gebracht werden.
20. Verfahren zum Herstellen eines Duomeren nach Anspruch 12, dadurch gekennzeichnet, dass eine Hybrid-Prepolymer hergestellt wird wie in einem der Ansprüche 18 oder 19 definiert und das Hybrid-Prepolymer anschließend durch Anwendung von Druck und/oder Wärme nachvernetzt wird.



Figur 1



Figur 2

**Figur 3**

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No  
PCT/EP2010/053405

**A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER**  
INV. C08G77/54 C08L83/14  
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)  
C08G C08L

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

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

EPO-Internal, 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	US 4 929 704 A (SCHWARK JOANNE M [US]) 29 May 1990 (1990-05-29) cited in the application claims	1-20
A	US 5 229 468 A (JENSEN JAMES A [US]) 20 July 1993 (1993-07-20) claims	1-20

☐ 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 document 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

12 May 2010

Date of mailing of the international search report

02/06/2010

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

West, Nuki

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/EP2010/053405

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US 4929704	A	29-05-1990	CA 1339229 C	05-08-1997
			DE 69027296 D1	11-07-1996
			DE 69027296 T2	02-10-1996
			EP 0442013 A1	21-08-1991
			JP 3133049 B2	05-02-2001
			JP 3252425 A	11-11-1991
			US 5001090 A	19-03-1991
			US 5021533 A	04-06-1991
US 5229468	A	20-07-1993	CA 2088553 A1	14-08-1993
			DE 69304963 D1	31-10-1996
			DE 69304963 T2	06-02-1997
			EP 0562248 A1	29-09-1993
			JP 3313801 B2	12-08-2002
			JP 6025422 A	01-02-1994
			US 5543369 A	06-08-1996

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2010/053405

## A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

INV. C08G77/54 C08L83/14

ADD.

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

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

C08G C08L

Recherchierte, aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	US 4 929 704 A (SCHWARK JOANNE M [US]) 29. Mai 1990 (1990-05-29) in der Anmeldung erwähnt Ansprüche	1-20
A	US 5 229 468 A (JENSEN JAMES A [US]) 20. Juli 1993 (1993-07-20) Ansprüche	1-20

☐ 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" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

12. Mai 2010

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

02/06/2010

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

West, Nuki

**INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT**

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2010/053405

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
US 4929704	A	29-05-1990	CA	1339229 C	05-08-1997
			DE	69027296 D1	11-07-1996
			DE	69027296 T2	02-10-1996
			EP	0442013 A1	21-08-1991
			JP	3133049 B2	05-02-2001
			JP	3252425 A	11-11-1991
			US	5001090 A	19-03-1991
			US	5021533 A	04-06-1991
<hr/>					
US 5229468	A	20-07-1993	CA	2088553 A1	14-08-1993
			DE	69304963 D1	31-10-1996
			DE	69304963 T2	06-02-1997
			EP	0562248 A1	29-09-1993
			JP	3313801 B2	12-08-2002
			JP	6025422 A	01-02-1994
			US	5543369 A	06-08-1996