

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11) 特許出願公表番号

特表2012-508168

(P2012-508168A)

(43) 公表日 平成24年4月5日(2012.4.5)

(51) Int.Cl.	F I	テーマコード (参考)
<b>C07C 255/24 (2006.01)</b>	C07C 255/24 C S P	4H006
<b>C07C 253/30 (2006.01)</b>	C07C 253/30	4J005
<b>C08G 65/333 (2006.01)</b>	C08G 65/333	

審査請求 未請求 予備審査請求 未請求 (全 36 頁)

(21) 出願番号	特願2011-534584 (P2011-534584)	(71) 出願人	509344984 ハンツマン ベトロケミカル エルエルシー
(86) (22) 出願日	平成21年10月7日 (2009.10.7)		
(85) 翻訳文提出日	平成23年4月18日 (2011.4.18)		
(86) 国際出願番号	PCT/US2009/059775		アメリカ合衆国77380テキサス ザ
(87) 国際公開番号	W02010/053649		ウッドランズ ウッドロック フォレスト
(87) 国際公開日	平成22年5月14日 (2010.5.14)		ドライブ 10003
(31) 優先権主張番号	61/112, 325	(74) 代理人	110000741 特許業務法人小田島特許事務所
(32) 優先日	平成20年11月7日 (2008.11.7)		
(33) 優先権主張国	米国 (US)	(72) 発明者	デイギリオ, ラルフ・エム
(31) 優先権主張番号	61/157, 823		アメリカ合衆国テキサス州77386スプ
(32) 優先日	平成21年3月5日 (2009.3.5)		リング・ノースレイクフォールズレーン3
(33) 優先権主張国	米国 (US)	(72) 発明者	0115 フオークナー, マシユー・ダブリュー
			アメリカ合衆国テキサス州77386スプ
			リング・リンドンパークレーン2707
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ポリアミノアセトニトリル、これらの製造および使用方法

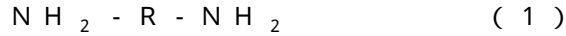
## (57) 【要約】

ジアミノアセトニトリルの製造方法に第一級アミン基を2個含有するアミンとシアノヒドリンを接触させて反応させることを包含させる。その後、その生じさせたジアミノアセトニトリルを重合体の製造で用いることができそして/またはエポキシ樹脂用の硬化剤として用いることができる。

## 【特許請求の範囲】

## 【請求項 1】

ポリアミノアセトニトリルであって、式



[式中、

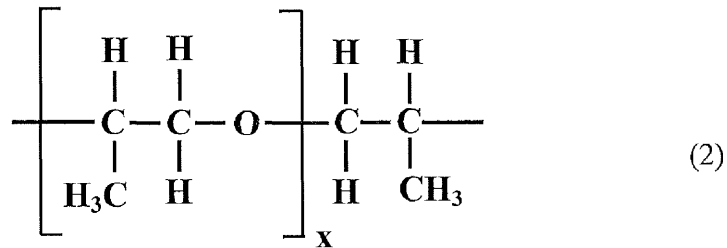
Rは、

(i) 置換もしくは非置換  $\text{C}_{3-20}$  シクロアルキル基、

(ii) 置換もしくは非置換  $\text{C}_{6-14}$  アリール基、

(iii) 式

【化 1】

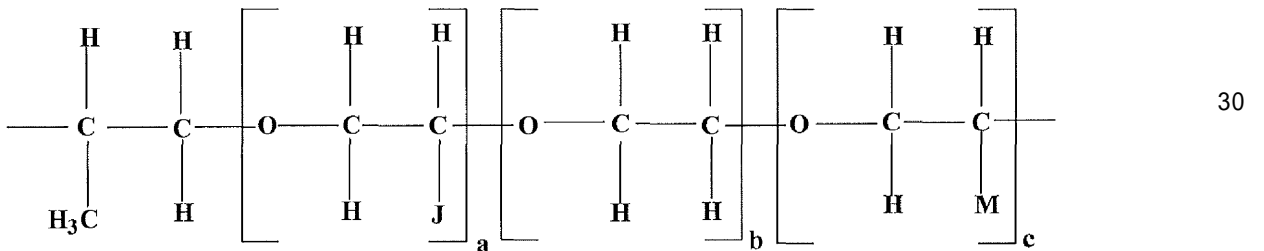


(式中、xは約2から約70である)

で表される分子量が約230g/molから約4000g/molのポリエーテル化合物、

(iv) 式(3)

【化 2】

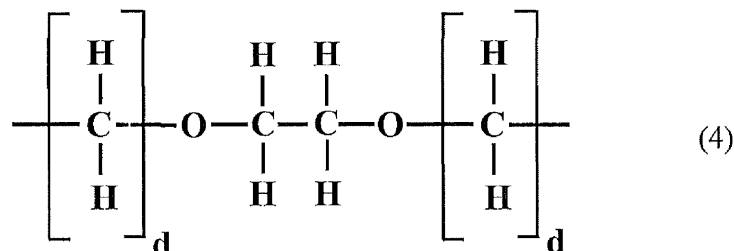


(式中、bは約2から約40であり、a+cは約1から6でありそしてJおよびMは各々独立して水素、メチル基またはエチル基である)

で表される分子量が約220g/molから約2000g/molのポリエーテル化合物、

(v) 式

【化 3】



(式中、dは2または3である)

10

20

30

40

50



(ix)式(11):

【化7】

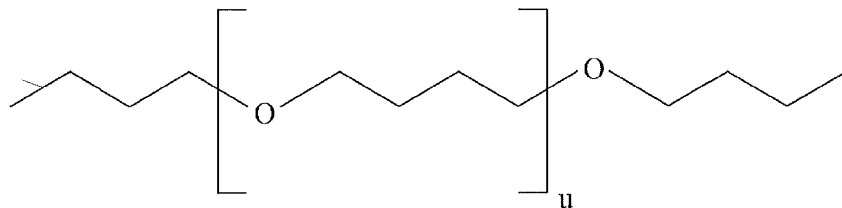


10

(式中、 $q + t$ は約2から約30でありそして $s$ は約5から約20である)  
で表されるグリコール、および

(x)式(12):

【化8】



20

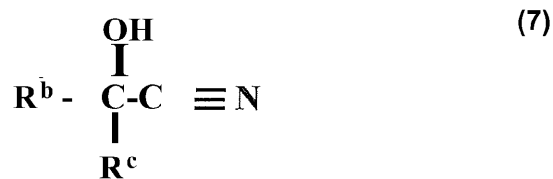
(式中、 $u$ は約1から約40である)

で表されるグリコール、  
から選択される]

で表されるアミン化合物をカルニル含有化合物とシアニド含有化合物の反応生成物とか  
或は式

【化9】

30



[式中、

$\text{R}^b$ および $\text{R}^c$ は、独立して、水素、置換もしくは非置換 $\text{C}_{1-20}$ アルキル、置換もしくは非置換 $\text{C}_{3-20}$ シクロアルキル、 $\text{C}_{3-8}$ アルケニル、 $\text{C}_{3-8}$ アルキニルおよび置換もしくは非置換 $\text{C}_{6-14}$ アリールから選択される]

40

で表されるシアノヒドリン化合物と接触させて反応させることを含んで成る方法で生じさせたポリアミノアセトニトリル。

【請求項2】

$\text{R}^b$ および $\text{R}^c$ が水素である請求項1記載のポリアミノアセトニトリル。

【請求項3】

$\text{R}$ が前記式(2)で表されるポリエーテル化合物である請求項1記載のポリアミノアセトニトリル。

【請求項4】

$x$ が約6.1である請求項3記載のポリアミノアセトニトリル。

【請求項5】

50

x が約 33 である請求項 3 記載のポリアミノアセトニトリル。

【請求項 6】

前記式 (1) で表されるアミン化合物がフェニレンジアミン、メタ - キシレンジアミン、ビス (アミノメチル) シクロヘキシルアミン、1, 2 - ジアミノシクロヘキサン、1, 4 - ジアミノシクロヘキサンおよび p - アミノシクロヘキシルメタンから成る群より選択される請求項 1 記載のポリアミノアセトニトリル。

【請求項 7】

前記式 (1) で表されるアミン化合物がビス (アミノシクロヘキシル) メタンまたはこれの誘導体である請求項 1 記載のポリアミノアセトニトリル。

【請求項 8】

前記式 (1) で表されるアミン化合物がイソホロンジアミンまたはこれの誘導体である請求項 1 記載のポリアミノアセトニトリル。

【請求項 9】

R がアミン置換誘導体である請求項 1 記載のポリアミノアセトニトリル。

【請求項 10】

R がジアミン置換誘導体である請求項 1 記載のポリアミノアセトニトリル。

【請求項 11】

ポリアミノアセトニトリルの製造方法であって、式



[式中、

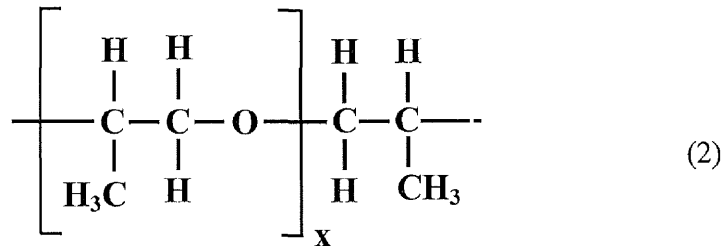
R は、

(i) 置換もしくは非置換 C<sub>3</sub> - 20 シクロアルキル基、

(ii) 置換もしくは非置換 C<sub>6</sub> - 14 アリール基、

(iii) 式

【化 10】

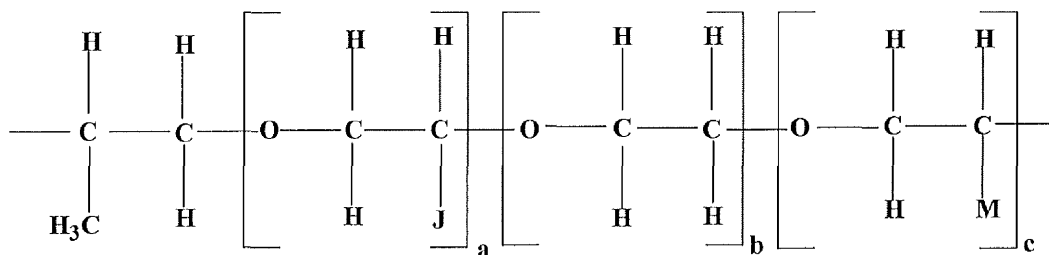


(式中、x は約 2 から約 70 である)

で表される分子量が約 230 g / モルから約 4000 g / モルのポリエーテル化合物、

(iv) 式 (3)

【化 11】



(式中、b は約 2 から約 40 であり、a + c は約 1 から 6 でありそして J および M は各々

10

20

30

40

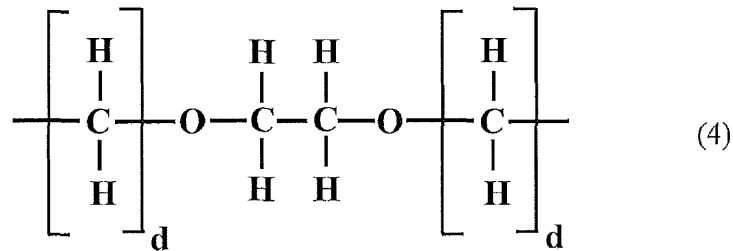
50

独立して水素、メチル基またはエチル基である)

で表される分子量が約 220 g / モルから約 2000 g / モルのポリエーテル化合物、

(v) 式

【化 1 2】



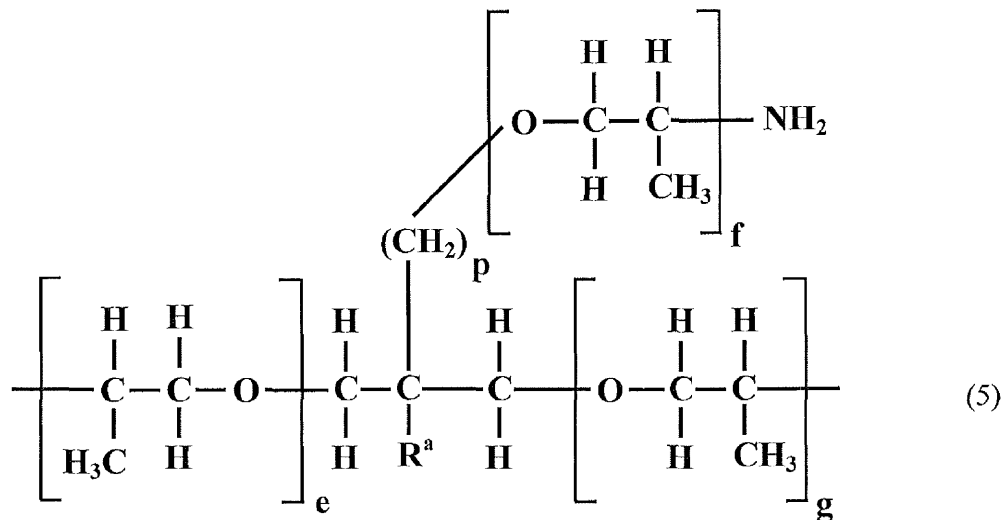
10

(式中、d は 2 または 3 である)

で表されるポリエーテル化合物、

(vi) 式

【化 1 3】



20

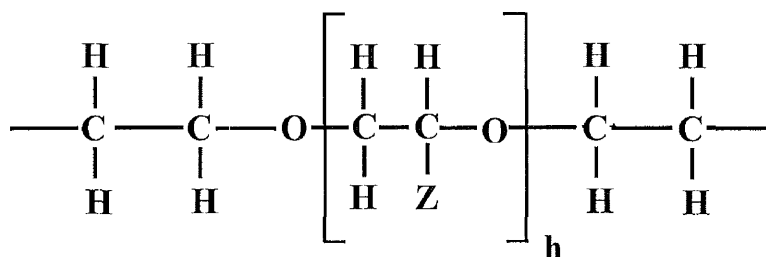
30

(式中、R<sup>a</sup> は水素またはエチル基であり、p は 0 または 1 であり、e + f + g は約 5 から 85 である)

で表される分子量が約 440 g / モルから約 5000 g / モルのポリエーテル化合物、

(vii) 式 (6) :

【化 1 4】



40

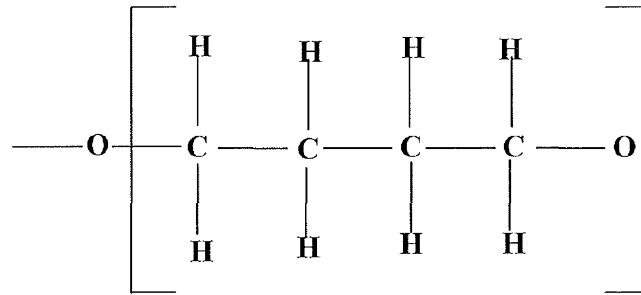
(式中、Z は独立して水素、メチル基またはエチル基から選択され、h は整数である)

で表される数平均分子量が約 100 から約 8000 の範囲のポリオキシアリケン化合物、および

50

(vii) 式(8) :

【化15】

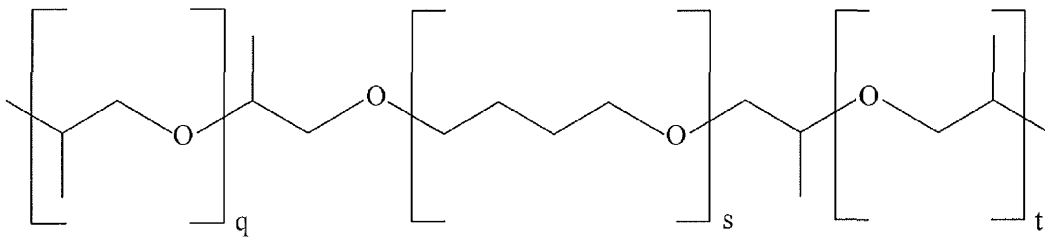


10

で表されるポリエーテル化合物、

(ix) 式(11) :

【化16】



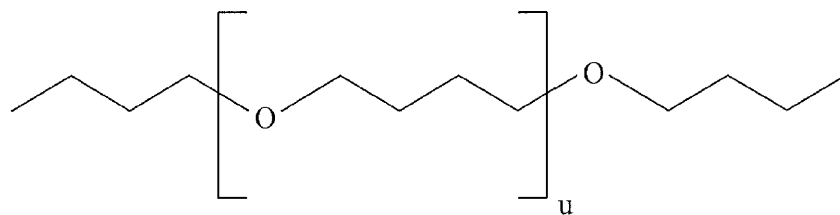
20

(式中、q + tは約2から約30でありそしてsは約5から約20である)

で表されるグリコール、および

(xi) 式(12) :

【化17】



30

(式中、uは約1から約40である)

で表されるグリコール、

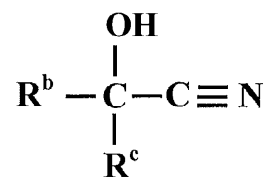
から選択される]

で表されるアミン化合物をカルボニル含有化合物とシアニド含有化合物の反応生成物とか

40

或は式

【化18】



(7)

[式中、

50

R<sup>b</sup> および R<sup>c</sup> は、独立して、水素、置換もしくは非置換 C<sub>1</sub> - C<sub>20</sub> アルキル、非置換もしくは置換 C<sub>3</sub> - C<sub>20</sub> シクロアルキル、C<sub>3</sub> - C<sub>8</sub> アルケニル、C<sub>3</sub> - C<sub>8</sub> アルキニルおよび置換もしくは非置換 C<sub>6</sub> - C<sub>14</sub> アリールから選択される] で表されるシアノヒドリン化合物と接触させて反応させることを含んで成る方法。

【請求項 1 2】

前記反応を約 8 から 14 の pH で実施する請求項 1 1 記載の方法。

【請求項 1 3】

前記反応を大気圧下約 20 ° から約 70 ° の範囲の温度で実施する請求項 1 1 記載の方法。

【請求項 1 4】

前記反応を前記式 (1) で表されるアミン化合物と前記式 (7) で表されるシアノヒドリン化合物をアミン：シアノヒドリンのモル比が 1 : 1.0 - 2.0 になるように混合することで実施する請求項 1 1 記載の方法。

【請求項 1 5】

重合体の製造方法であって、少なくとも 1 種のイソシアネート含有して成る 1 番目成分と請求項 1 記載のポリアミノアセトニトリル含有して成る 2 番目の成分を接触させて反応させることを含んで成る方法。

【請求項 1 6】

前記 1 番目の成分と 2 番目の成分の接触をブレンド、混合、高圧衝突混合噴霧、低圧静的混合噴霧または低圧静的混合分注で起こさせる請求項 1 5 記載の方法。

【請求項 1 7】

請求項 1 5 記載の方法に従って生じさせた重合体。

【請求項 1 8】

装置であって、少なくとも 1 種のイソシアネート含有する 1 番目の成分を入れるための 1 番目の容器および請求項 1 記載の少なくとも 1 種のジアミノアセトニトリル含有する 2 番目成分を入れるための 2 番目の容器が備わっている装置。

【請求項 1 9】

前記 1 番目の容器または 2 番目の容器または両方に更にポリオールも入れる請求項 1 8 記載の装置。

【請求項 2 0】

前記 1 番目の容器または 2 番目の容器または両方に更に添加剤も入れる請求項 1 8 記載の装置。

【請求項 2 1】

硬化性組成物であって、1, 2 - エポキシ基の数が平均で 1 分子当たり 1 より大きいエポキシ樹脂および請求項 1 記載のジアミノアセトニトリル含有して成る硬化性組成物。

【請求項 2 2】

硬化性組成物を硬化させる方法であって、1, 2 - エポキシ基の数が平均で 1 分子当たり 1 より大きいエポキシ樹脂と請求項 1 記載のジアミノアセトニトリルを混合することで硬化性組成物を生じさせそして前記硬化性組成物に熱をかけることで前記硬化性組成物を硬化させることを含んで成る方法。

【請求項 2 3】

請求項 2 2 の方法に従って生じさせた架橋製品。

【請求項 2 4】

ポリアミノアセトニトリルであって、式 (9)

10

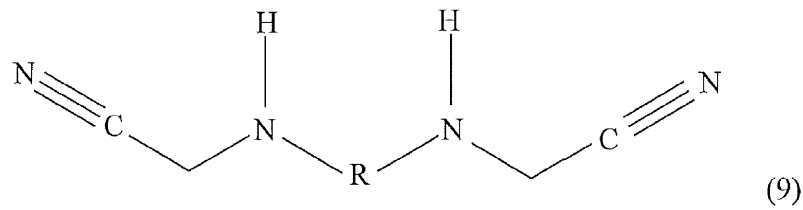
20

30

40



【化 19】



〔式中、

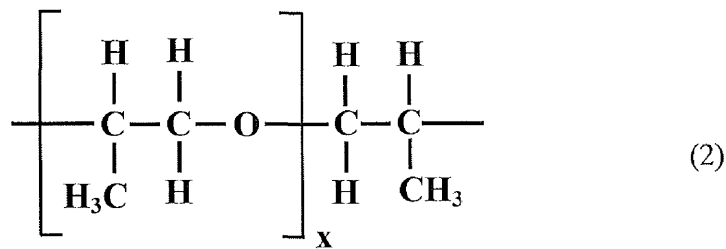
10

R は、

( i ) 置換もしくは非置換  $C_{3-20}$  シクロアルキル基、( ii ) 置換もしくは非置換  $C_{6-14}$  アリール基、

( iii ) 式

【化 20】



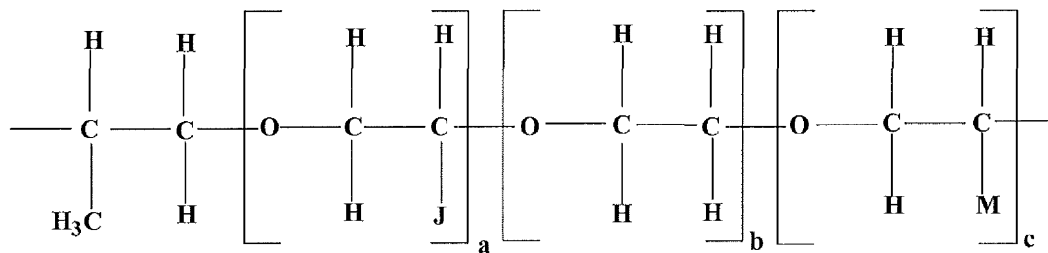
20

( 式中、 x は約 2 から約 70 である )

で表される分子量が約 230 g / モルから約 4000 g / モルのポリエーテル化合物、

( iv ) 式 ( 3 )

【化 21】



30

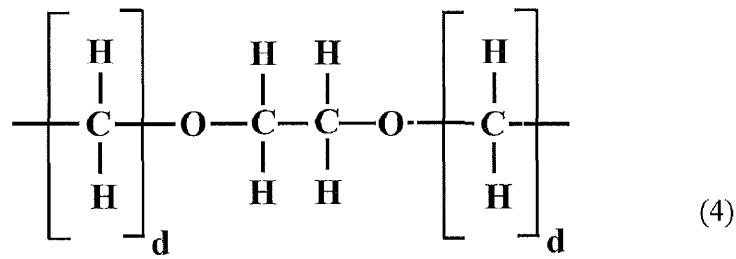
( 式中、 b は約 2 から約 40 であり、 a + c は約 1 から 6 でありそして J および M は各々独立してメチル基またはエチル基である )

で表される分子量が約 220 g / モルから約 2000 g / モルのポリエーテル化合物、

40

( v ) 式

【化 2 2】

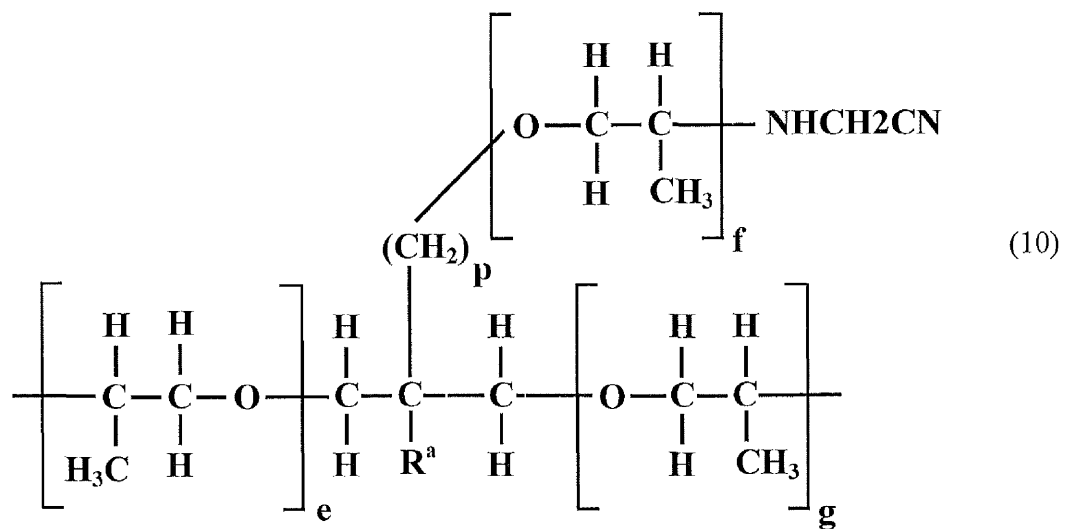


10

(式中、dは2または3である)  
で表されるポリエーテル化合物、

(v i) 式

【化 2 3】



20

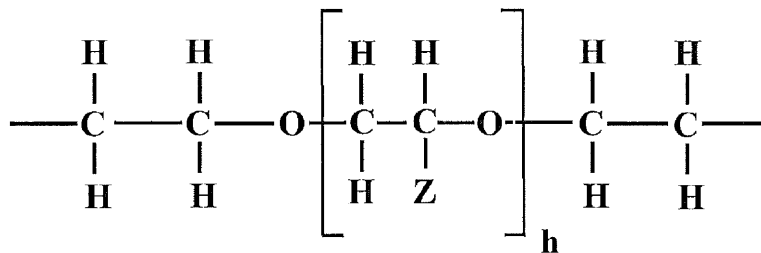
30

(式中、R<sup>a</sup>は水素またはエチル基であり、pは0または1であり、e + f + gは約5から約85である)

で表される分子量が約440g / モルから約5000g / モルのポリエーテル化合物、

(v i i) 式 (6) :

【化 2 4】



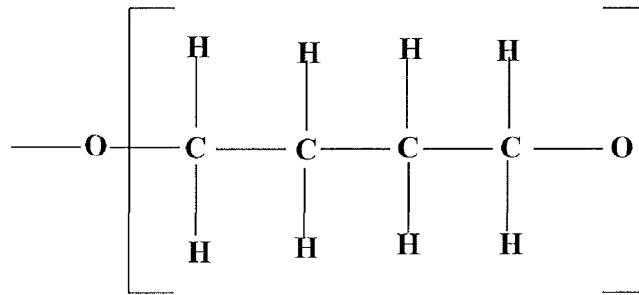
40

(式中、Zは独立して水素、メチル基またはエチル基から選択され、hは整数である)

で表される数平均分子量が約100から約8000の範囲のポリオキシアルキレン化合物、および

(v i i i) 式 (8) :

## 【化 2 5】

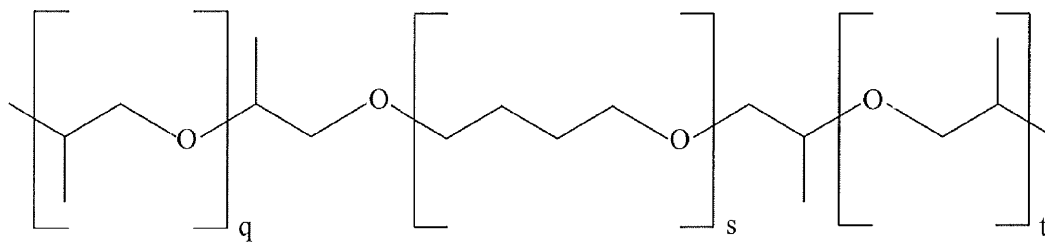


10

で表されるポリエーテル化合物、

( i x ) 式 ( 1 1 ) :

## 【化 2 6】



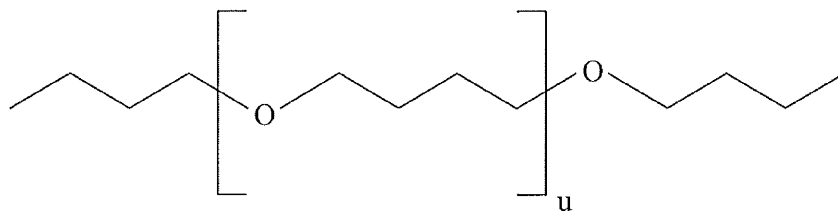
20

( 式中、 q + t は約 2 から約 3 0 でありそして s は約 5 から約 2 0 である )

で表されるグリコール、および

( x ) 式 ( 1 2 ) :

## 【化 2 7】



30

( 式中、 u は約 1 から約 4 0 である )

で表されるグリコール、

から選択される ]

を包含するポリアミノアセトニトリル。

40

## 【請求項 2 5】

前記式 ( 1 ) で表されるアミン化合物がトリアミノアセトニトリルである請求項 1 記載のポリアミノアセトニトリル。

## 【請求項 2 6】

前記式 ( 1 ) で表されるアミン化合物がテトラアミノアセトニトリルである請求項 1 記載のポリアミノアセトニトリル。

## 【発明の詳細な説明】

## 【技術分野】

## 【0001】

関連出願に対する相互参照

50

適用無し

【0002】

連邦政府支援研究開発に関する供述

適用無し

【0003】

本開示は一般にポリアミノアセトニトリル、ポリアミノアセトニトリルの製造方法およびこれらの使用に関する。

【背景技術】

【0004】

ホルムアルデヒドとシアン化水素の反応を窒素源を用いて起こさせることでアミノアセトニトリルを生じさせることができることは一般に公知である。例えば、ホルムアルデヒドとシアン化水素の反応をアンモニアまたはアルキルアミンを用いて2未満のpHで起こさせることでアミノアセトニトリルを生じさせる方法が特許文献1に教示されている。シアン化水素とアンモニアの気体状混合物、ホルムアルデヒドと未反応メタノールの気体状混合物および追加的窒素源の接触をpH制御水溶液存在下の反応性吸収装置内で起こさせることでアミノアセトニトリルを生じさせることが特許文献2に教示されている。

10

【0005】

更に、最初にグリコールニトリルとアルキルアミンを反応させて反応生成物を生じさせた後にそれをホルムアルデヒドおよびシアン化水素と反応させることでアミンの窒素に存在する各水素をアセトニトリルに置き換える方法が特許文献3に記述されている。主にアミノアセトニトリルに存在するニトリル基にさらなる修飾を受けさせて最終生成物である置換アミノ酸またはイミノ二酢酸を生じさせる目的でグリコールニトリルとモノアミンを反応させる方法が特許文献4、5、6および7に記述されている。最後に、グリコールニトリルとエチレンアミンを反応させる方法が高級エチレンアミンを生じさせる代替経路として特許文献8、9、10、11および12に教示されている。

20

【0006】

このように、鎖延長剤および/または硬化剤として働き得る新規なアミノアセトニトリル化合物を見つけ出す必要性がまだ存在する。

【先行技術文献】

【特許文献】

30

【0007】

【特許文献1】米国特許第4,478,759号

【特許文献2】米国特許第5,008,428号

【特許文献3】ヨーロッパ特許第0481394B1

【特許文献4】米国特許第5,817,613号

【特許文献5】米国特許第5,210,271号

【特許文献6】米国特許第2,169,736号

【特許文献7】米国特許第1,972,465号

【特許文献8】米国特許第3,925,389号

【特許文献9】米国特許第3,067,255号

40

【特許文献10】米国特許第2,519,803号

【特許文献11】米国特許第2,429,876号

【特許文献12】英国特許第798,075号

【発明の概要】

【0008】

要約

1つの態様では、第一級アミン基を少なくとも2個含有するアミンとシアノヒドリンを接触させて反応させることを伴う方法を用いてポリアミノアセトニトリルを生じさせる。この反応はpHを8以上にして大気圧下約20°から約70°の範囲の温度で実施可能である。

50

## 【0009】

別の態様では、重合体の製造方法に、少なくとも1種のイソシアネートを含有して成る1番目の成分と本発明に従って生じさせたポリアミノアセトニトリルを含有して成る2番目の成分を接触させて反応させることを包含させる。

## 【0010】

更に別の態様では、硬化性組成物を硬化させる方法に、エポキシ樹脂と本発明に従って生じさせたポリアミノアセトニトリルを混合しそしてその硬化性組成物に熱をかけることを伴わせる。

## 【0011】

さらなる態様として、本発明は、前記方法で得たポリアミノアセトニトリル、重合体および硬化生成物を提供する。

10

## 【0012】

さらなる態様として、本発明は、新規なポリアミノアセトニトリルを教示する。

## 【0013】

好適な態様の説明

以下に行う用語および方法の説明は、本化合物、組成物および方法をより良好に記述しかつ本開示の実施に関する指針を通常の当業者に示す目的で与えるものである。また、本開示で用いる専門用語は単に個々の態様および実施例を記述する目的で用いるものであり、限定することを意図したものではないことも理解されるべきである。

## 【0014】

本明細書および以下の請求項で言及する様々な用語は以下の意味を有すると理解されるべきである。

20

## 【0015】

用語“アルキル基”は、炭素原子を有する分枝もしくは非分枝飽和炭化水素基、例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、t-ブチル、ペンチル、ヘキシル、ヘプチル、オクチル、デシル、テトラデシル、ヘキサデシルなどを指す。

## 【0016】

用語“アルケニル基”は、炭素-炭素二重結合を少なくとも1個含有する炭素原子を有する分枝もしくは非分枝炭化水素基を指す。

30

## 【0017】

用語“アルキニル基”は、炭素-炭素三重結合を少なくとも1個含有する炭素原子を有する分枝もしくは非分枝炭化水素基を指す。

## 【0018】

用語“ハロゲン置換アルキル基”または“ハロアルキル基”は、この上で定義した如きアルキル基に存在する水素原子の1個以上がハライドに置き換わっている基を指す。

## 【0019】

用語“シクロアルキル基”は、炭素原子を少なくとも3個含有する炭素系の非芳香環を指す。この用語には、辺を共有することでか或は橋渡し原子で連結しているかに拘わらず環を1個以上有する種が含まれ得る。シクロアルキル基の例には、これらに限定するものでないが、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシルなどが含まれる。用語“ヘテロシクロアルキル基”は、この上で定義した如きシクロアルキル基の環の炭素原子の中の少なくとも1個がヘテロ原子、例えばこれらに限定するものでないが窒素、酸素、硫黄または燐などに置き換わっている基である。

40

## 【0020】

用語“アリアル基”は、いずれかの炭素系芳香基を指し、それには、これらに限定するものでないが、ベンゼン、ナフタレンなどが含まれる。用語“芳香”にはまた“ヘテロアリアル基”も含まれ、それは芳香基の環の中に組み込まれているヘテロ原子を少なくとも1個有する芳香基であると定義する。ヘテロ原子の例には、これらに限定するものでないが、窒素、酸素、硫黄および燐が含まれる。アリアル基は、これらに限定するものでない

50

が、アルキル、アルキニル、アルケニル、アリール、ハライド、ニトロ、エステル、ケトン、ヒドロキシ、カルボン酸またはアルコキシを包含する 1 個以上の基で置換されていてもよいが、或はアリール基は置換されていなくてもよい。

【0021】

用語“アラルキル”は、この上で定義した如きアルキル基を有するアリール基を指し、前記アルキル基はアリール基と結合している。アラルキル基の例はベンジル基である。

【0022】

用語“ヒドロキシ基”は式 - OH で表される。用語“アルコキシ基”は式 - OR<sup>0</sup> [式中、R<sup>0</sup> は、場合により上述した如きアルケニル、アルキニル、アリール、アラルキル、シクロアルキル、ハロゲン置換アルキルまたはヘテロシクロアルキル基で置換されていてもよいアルキル基であってもよい] で表される。

10

【0023】

用語“ヒドロキシアルキル基”は、アルキル基が有する少なくとも 1 個の水素原子がヒドロキシル基に置き換わっている基を指す。用語“アルコキシアルキル基”は、アルキル基が有する少なくとも 1 個の水素原子が上述したアルコキシ基に置き換わっている基であると定義する。適宜、ヒドロキシアルキル基またはアルコキシアルキル基のアルキル部分はアリール、アラルキル、ハライド、ヒドロキシまたはアルコキシ基を有していてもよい。

【0024】

用語“エステル”は、式 - OC(O)R<sup>1</sup> [式中、R<sup>1</sup> は、上述したアルキル、アルケニル、アルキニル、アリール、アラルキル、シクロアルキル、ハロゲン置換アルキルまたはヘテロシクロアルキル基であってもよい] で表される。

20

【0025】

用語“カルボン酸”は、式 - C(O)OH で表される。

【0026】

用語“ケトン基”は、式 - C(O)R<sup>2</sup> [式中、R<sup>2</sup> は、上述したアルキル、アルケニル、アルキニル、アリール、アラルキル、シクロアルキル、ハロゲン置換アルキルまたはヘテロシクロアルキル基である] で表される。

【0027】

用語“カルボニル基”は、式 C=O で表される。

30

【0028】

用語“ハライド”は、F、Cl、Br または I であると定義する。

【0029】

用語“ニトロ基”は、式 NO<sub>2</sub> で表される。

【0030】

本明細書で用いる如き用語“アルカノイルオキシ基”は、基 R<sup>3</sup> - C(=O) - O [ここで、R<sup>3</sup> は炭素原子数が 1 から 5 のアルキル基である] を指す。

【0031】

用語“置換”は、表示原子もしくは基が有するいずれかの 1 個以上の水素が指定基から選択した基に置き換わっていることを意味するが、但しその表示原子の通常の原子価を越えないことを条件とする。

40

【0032】

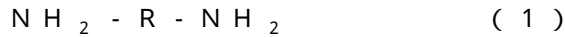
本発明のジアミノアセトニトリルの調製は、第一級アミン基を 2 個含有するアミンをシアノヒドリンと接触させて反応させることを伴う 1 段階工程で実施可能である。驚くべきことに、そのようなジアミノアセトニトリルを後でポリウレタン、ポリ尿素およびポリウレタン-尿素重合体および硬化エポキシ樹脂の製造に関連して用いた時に生じる反応速度もしくは硬化速度がよりゆっくりであることを見いだした。反応速度および硬化速度がよりゆっくりであることは非常に好ましいことである、と言うのは、それによってより高い構造一体性を有する成形品および被膜を生じさせることができるからである。加うるに、反応速度がよりゆっくりであると実際の使用に十分なゲル化時間を示すコーキングおよび

50

シーラント配合物を生じさせることが可能になる。その上、硬化速度がよりゆっくりであると作業時間を長くすることができることでより滑らかでより光沢のある被膜を生じさせることが可能になり、それは美的により好ましいことである。最後に、作業時間をより長くすることができる、また、2つの表面を接触させている時間がより長いことが成功にとって重要である接着剤およびシーラント用途でも利益をもたらされる。

【0033】

シアノヒドリンと反応させる第一級アミン基を少なくとも2個含有するアミンは、式



10

[式中、

Rは、

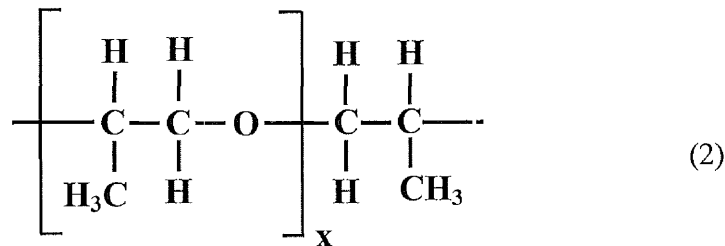
(i) 置換もしくは非置換  $\text{C}_{3-20}$  シクロアルキル基、

(ii) 置換もしくは非置換  $\text{C}_{6-14}$  アリール基、

(iii) 式

【0034】

【化1】



20

【0035】

(式中、xは約2から約70である)

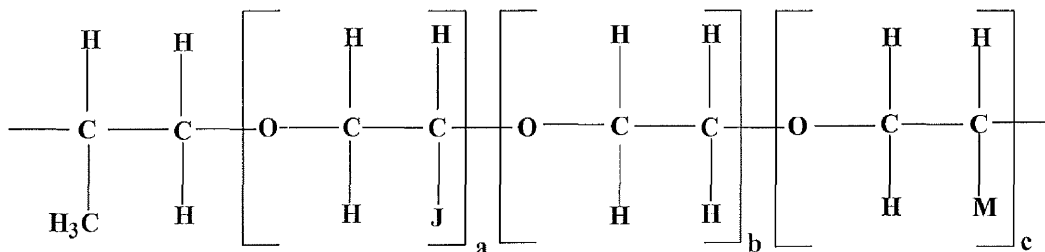
で表される分子量が約230g/モルから約4000g/モルのポリエーテル化合物、

(iv) 式(3)

30

【0036】

【化2】



40

【0037】

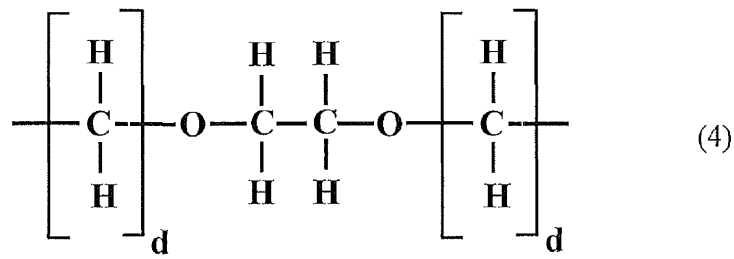
(式中、bは約2から約40であり、a+cは約1から約6でありそしてJおよびMは各々独立して水素、メチル基またはエチル基である)

で表される分子量が約220g/モルから約2000g/モルのポリエーテル化合物、

(v) 式

【0038】

【化 3】



10

【0039】

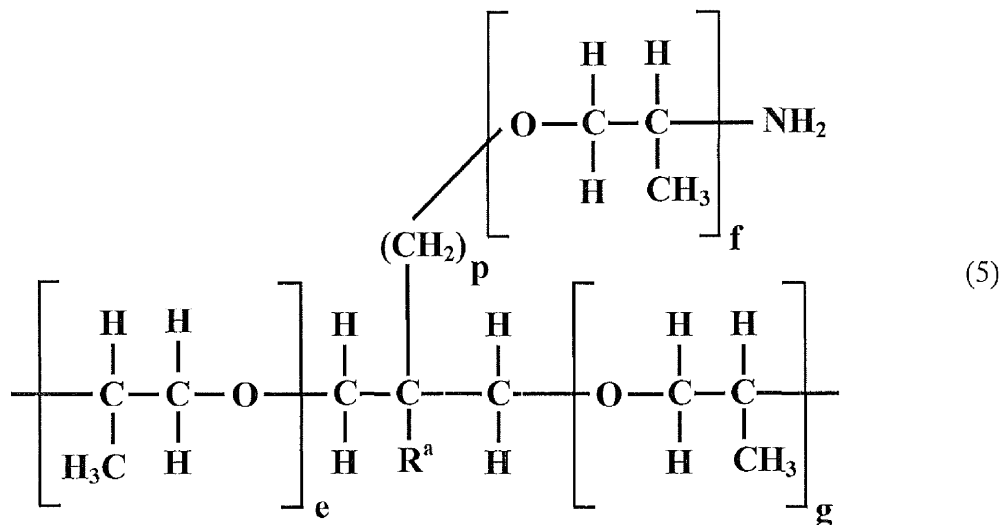
(式中、dは2または3である)

で表されるポリエーテル化合物、

(vi)式

【0040】

【化 4】



20

30

【0041】

(式中、R<sup>a</sup>は水素またはエチル基であり、pは0または1であり、e + f + gは約5から約85である)

で表される分子量が約440g/molから約5000g/molのポリエーテル化合物、および

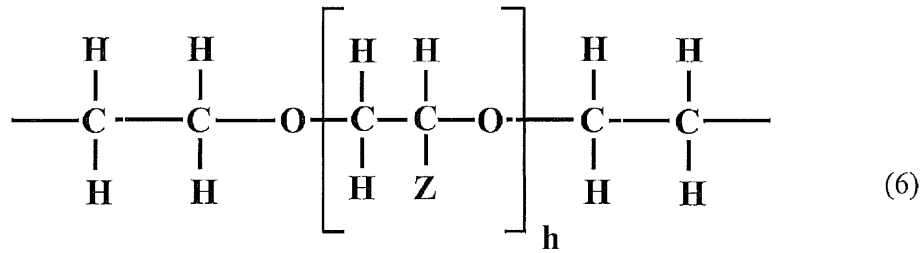
(vii)式

【0042】

40



【化5】



10

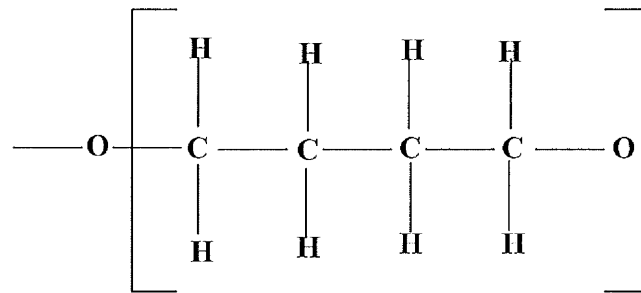
【0043】

(式中、Zは独立して水素、メチル基またはエチル基から選択され、hは整数である)  
 で表される数平均分子量が約100から約8000の範囲のポリオキシアルキレン化合物

(viii)式(8):

【0044】

【化6】



20

【0045】

で表されるポリエーテル化合物、および

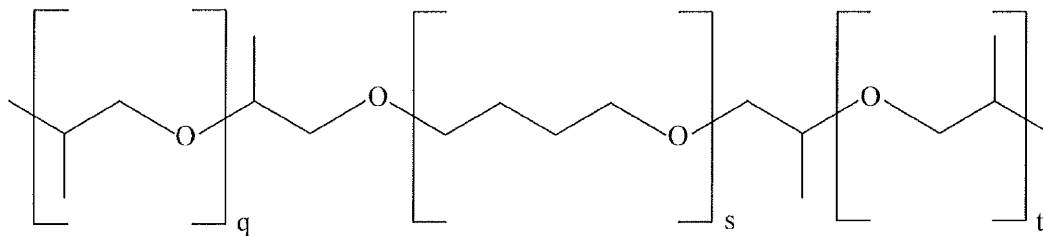
(ix)非置換もしくは置換C<sub>4-12</sub>アルキル基、および

30

(x)式(11):

【0046】

【化7】



40

【0047】

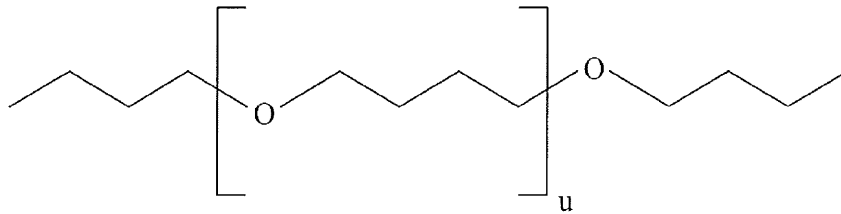
(式中、q+tは約2から約30でありそしてsは約5から約20である)

で表されるグリコール、および

(xi)式(12):

【0048】

## 【化 8】



## 【0049】

10

(式中、uは約1から約40である)

で表されるグリコール、  
から選択される]

で表されるアミン化合物である。

## 【0050】

1つの態様として、前記式(2)で表されるポリエーテル化合物は、xが約2.5から約6.8、好適には約6から約3.3である化合物である。別の態様として、前記式(2)で表されるポリエーテル化合物は、xが約6.1である化合物である。更に別の態様として、前記式(2)で表されるポリエーテル化合物は、xが約3.3である化合物である。

## 【0051】

20

別の態様として、前記式(3)で表されるポリエーテル化合物をbが約2.0でありそしてa+cが約1.2である化合物、bが約9.0でありそしてa+cが約3.6である化合物、bが約12.5でありそしてa+cが約6.0である化合物、およびbが約3.9でありそしてa+cが約6.0である化合物から選択する。

## 【0052】

更に別の態様として、前記式(5)で表されるポリエーテル化合物は、R<sup>a</sup>がエチル基であり、pが1でありそしてe+f+gが約5から6である化合物である。別の態様として、前記式(5)で表されるポリエーテル化合物は、R<sup>a</sup>が水素であり、pが0でありそしてe+f+gが5.0である化合物である。更に別の態様として、前記式(5)で表されるポリエーテル化合物は、R<sup>a</sup>が水素であり、pが0でありそしてe+f+gが8.5である化合物である。さらなる態様として、前記式(6)で表されるポリオキシアルキレン化合物は、Zが水素である化合物である。追加的態様として、前記式(6)で表されるポリオキシアルキレン化合物は、ブロック共重合体化合物、ランダム/ブロック共重合体化合物またはランダム共重合体化合物であってもよい。

30

## 【0053】

1つの態様として、前記式(11)で表されるポリプロピレングリコール化合物の平均s値は約8であり、平均q+t値は約2.4であり、そしてこの式の分子量は約2000である。別の態様として、前記式(11)で表される化合物の平均s値は約13.5であり、平均q+t値は約1.7であり、そしてこの式の分子量は約2000である。さらなる態様として、前記式(11)で表される化合物の平均s値は約8であり、平均q+t値は約7であり、そしてこの式の分子量は約1000である。更に別の態様として、前記式(11)で表される化合物の平均s値は約1.3であり、平均q+t値は約7であり、そしてこの式の分子量は約1400である。

40

## 【0054】

1つの態様として、前記式(12)で表されるポリテトラメチレングリコールの分子量は約232から約3000である。

## 【0055】

式(1)で表されるアミン化合物の例には、これらに限定するものでないが、フェニレンジアミン、メタ-キシレンジアミン、ビス(アミノメチル)シクロヘキシルアミン、1,2-および1,4-ジアミノシクロヘキサン、p-アミノシクロヘキシルメタンおよび

50

J E F F A M I N E (登録商標)ブランドのポリエーテルアミン、例えば、J E F F A M I N E (登録商標) D - 4 0 0 0、D - 2 0 0 0、D - 4 0 0、D 2 3 0、H K - 5 1 1、E D - 6 0 0、E D - 9 0 0、E D - 2 0 0 3、E D R - 1 4 8、E D R - 1 7 6、T - 4 0 3、T - 3 0 0 0およびT - 5 0 0 0ポリエーテルアミン(Huntsman Corporationから入手可能)が含まれる。また、式(1)で表されるアミン化合物の混合物も使用可能である。前記化合物の他の誘導体も意図し、それらには、さらなるアルキルまたはアミン置換基を有する誘導体が含まれる。例えば、式(1)に関して上に示した化合物に追加的アミン置換基を持たせると結果としてトリアミンまたはテトラアミン種がもたらされるであろう。

【0056】

1つの態様として、前記式(1)で表されるアミン化合物はビス(アミノシクロヘキシル)メタン(PACM)またはこれの誘導体である。PACMの誘導体には、これらに限定するものでないが、2, 2'-ジメチルビス(アミノシクロヘキシル)メタン、3, 3'-ジメチルビス(アミノシクロヘキシル)メタンおよび3, 3'-ジメチル-4, 4'-ジアミノ-ジシクロヘキシルメタン[これをBASF Corporation(Mount Olive, New Jersey)が商標名DIMETHYLDICYKANの下で販売している]が含まれる。他の誘導体には、PACMの構造を有するがさらなる付加または置換基を有する分子が含まれ得る。他の誘導体は、この上に示した構造のさらなるアミン置換基を含有する可能性があり、その結果として、トリアミンまたはアミン置換基が2個の場合にはテトラアミンがもたらされるであろう。

【0057】

別の態様として、前記式(1)で表されるアミン化合物はイソホロンジアミンまたはこれの誘導体である。イソホロンジアミンの誘導体には、イソホロンジアミンの構造を有するがさらなる付加または置換基を有する分子が含まれる。他の誘導体はさらなるアミン置換基を含有する可能性があり、それによって、トリアミンまたはテトラアミンがもたらされるであろう。

【0058】

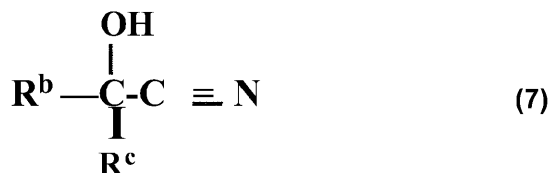
前記式(1)で表されるアミン化合物をカルボニル含有化合物とシアニド含有化合物の反応生成物と接触させることでポリアミノアセトニトリルを生じさせる。前記カルボニル含有化合物はアルデヒド、ケトンまたはこれらの組み合わせであってもよい。前記シアニド含有化合物はシアン化水素、アルカリ金属シアニド(例えばNaCNまたはKCN)またはこれらの組み合わせであってもよい。1つの態様として、カルボニル含有化合物とHCNの反応を前記式(1)で表されるアミン化合物の存在下で起こさせることで本ポリアミノアセトニトリルを得ることができる。式(5)の場合、前記カルボニル含有化合物とシアニド含有化合物の反応生成物が前記式(1)で表されるアミン化合物が有するあらゆるアミン基を持つことになるであろう。従って、前記式(5)で表されるR基を含有する前記式(1)で表されるアミン化合物を用いると結果としてトリアミノアセトニトリルがもたらされるであろう。

【0059】

別の態様として、前記式(1)で表されるアミン化合物を式

【0060】

【化9】



【0061】

[式中、

10

20

30

40

50

R<sup>b</sup> および R<sup>c</sup> は、独立して、水素、置換もしくは非置換 C<sub>1</sub> - C<sub>20</sub> アルキル、置換もしくは非置換 C<sub>3</sub> - C<sub>20</sub> シクロアルキル、C<sub>3</sub> - C<sub>8</sub> アルケニル、C<sub>3</sub> - C<sub>8</sub> アルキニルおよび置換もしくは非置換 C<sub>6</sub> - C<sub>14</sub> アリールから選択される] で表されるシアノヒドリン化合物と接触させる。以下に記述するように、この化合物をカルボニル化合物とシアン化水素の反応によってインシトゥで生じさせることができる。

【0062】

1つの態様として、R<sup>b</sup> および R<sup>c</sup> を独立して水素または C<sub>1</sub> - C<sub>2</sub> アルキルから選択する。さらなる態様として、R<sup>b</sup> および R<sup>c</sup> は水素である。

【0063】

更に別の態様として、R<sup>b</sup> または R<sup>c</sup> は C<sub>3</sub> - C<sub>20</sub> シクロアルキル基、好適には炭素数が5または6のシクロアルキル基（即ちシクロペンチルまたはシクロヘキシル）である。別の態様として、R<sup>b</sup> または R<sup>c</sup> は、1個以上の C<sub>1</sub> - C<sub>4</sub> アルキル、C<sub>1</sub> - C<sub>4</sub> アルコキシ、ヒドロキシまたは C<sub>1</sub> - C<sub>4</sub> アルカノイルオキシ基で置換されている C<sub>3</sub> - C<sub>20</sub> シクロアルキルである。

10

【0064】

前記式(7)で表されるシアノヒドリンの生成は当該技術分野で良く知られている方法を用いて実施可能であり、例えばカルボニル含有化合物、例えばアルデヒドまたはケトンなどをシアン化水素(HCN)と反応させることなどで実施可能である。

【0065】

別の態様として、シアノヒドリン、例えば式(7)で表されるシアノヒドリンなどの生成を前記式(1)で表されるアミン化合物の存在下で実施することも可能であり、例えばアルデヒドまたはケトンと過剰量のアルカリ金属シアニド（例えばNaCNまたはKCN）を前記式(1)で表されるアミン化合物の存在下で反応させることなどで本ポリアミンアセトニトリルを生じさせることができる。

20

【0066】

好適な態様として、第一級アミン基を少なくとも2個含有するアミンとシアノヒドリンの間の反応を前記式(1)で表されるアミン化合物と前記式(7)で表されるシアノヒドリン化合物を接触させることで実施する。1つの態様として、この反応を前記式(1)で表されるアミン化合物と前記式(7)で表されるシアノヒドリン化合物をアミン：シアノヒドリンのモル比が1：1.0 - 2.0になるように混合することで実施する。

30

【0067】

別の態様に従い、前記式(1)で表されるアミン化合物と式(7)で表されるシアノヒドリン化合物の間の反応を前記シアノヒドリン化合物と前記アミン化合物の反応が起こるに十分なpH、例えば約8以上のpHなどで実施する。別の態様として、この反応を約8から14のpHで実施する。前記式(1)で表されるアミン化合物は一般に反応混合物が示すpHを8以上にするに十分な塩基性を示す。別法として、当該反応を好ましくなく妨害することのない塩基性材料のいずれか、例えば水酸化ナトリウムなどを用いてpHを反応前または反応中に調整することも可能である。

【0068】

前記式(1)で表されるアミン化合物と前記式(7)で表されるシアノヒドリン化合物の間の反応は約20 から約70 の範囲の温度でバッチ式または連続的に実施可能である。この反応は減圧、大気圧または加圧下で実施可能である。このように、1つの態様では、この反応を大気圧下約30 から約40 の温度範囲で実施する。

40

【0069】

また、この反応を水または溶媒の存在下で実施することも可能である。従って、1つの態様に従い、反应用媒体に前記式(1)で表されるアミン化合物、式(7)で表されるシアノヒドリン化合物および水または溶媒を含有させる。そのような溶媒はアミンとシアノヒドリンの両方を溶かす溶媒、例えばイソプロピルアルコールまたは炭素原子数が4以下の他の脂肪族アルコールのいずれであってもよい。水または溶媒の総量をアミンとシアノヒドリンの混合物の総量を基準にして約10重量パーセントから約90重量パーセント、

50

より好適には約 15 重量パーセントから約 50 重量パーセントの範囲にしてもよい。

【0070】

別の態様に従い、本発明に従って生じさせたポリアミノアセトニトリルを重合体の製造で用いてもよい。本明細書で用いる如き用語“重合体”には、これらに限定するものではないが、ポリ尿素、ポリウレタンおよびポリ尿素 - ポリウレタン混成物が含まれる。従って、1つの態様では、少なくとも1種のイソシアネートを含むして成る1番目の成分を本発明の少なくとも1種のポリアミノアセトニトリルを含むして成る2番目の成分と接触させて反応させることを伴う方法を用いて重合体を生じさせる。

【0071】

上述したように、前記1番目の成分に少なくとも1種のイソシアネートを含むさせる。用語“イソシアネート”には、当業者がポリ尿素、ポリウレタンおよびポリ尿素 - ポリウレタン混成重合体材料の製造で用いるに有用であると認識する幅広く多様な材料が含まれる。その定義には、当該技術分野で一般に良く知られているように、脂肪族および芳香族イソシアネートの両方ばかりでなくそのようなイソシアネートを出発材料として用いて生じさせた1種以上のプレポリマーまたは準プレポリマーも含まれる。

【0072】

脂肪族イソシアネートの好適な例は、米国特許第4,748,192号(この内容は引用することによって本明細書に組み入れられる)に記述されている種類の脂肪族イソシアネートばかりでなく脂肪族ジイソシアネート、より特別には三量化またはビレット形態の脂肪族ジイソシアネート、例えばヘキサメチレンジイソシアネート(“HDI”)およびテトラアルキルキシレンジイソシアネートの二官能単量体、例えばテトラメチルキシレンジイソシアネートなどである。また、シクロヘキサンジイソシアネートも有用な脂肪族イソシアネートであると見なすべきである。他の有用な脂肪族ポリイソシアネートが米国特許第4,705,814号(この内容は引用することによって本明細書に組み入れられる)に記述されている。それらには脂肪族ジイソシアネート、例えば、アルキレン基中の炭素原子数が4から12のアルキレンジイソシアネート、例えば1,12-ドデカンジイソシアネート、1,4-テトラメチレンジイソシアネートおよび1,6-ヘキサメチレンジイソシアネートなどが含まれる。また、脂環式ジイソシアネート、例えば1,3および1,4-シクロヘキサンジイソシアネートなどばかりでなくそのような異性体の任意混合物、1-イソシアナト-3,3,5-トリメチル-5-イソシアナトメチルシクロヘキサン(イソホロンジイソシアネート)、4,4'-,2,2'-および2,4'-ジシクロヘキシルメタンジイソシアネート、H<sub>12</sub>MDI(メチレンビスフェニルイソシアネート)、水添MDIに加えて相当する異性体混合物なども有用である。

【0073】

また、本発明に従う重合体を生じさせる目的で幅広く多様な芳香族ポリイソシアネートを用いることも可能であり、それらには、p-フェニレンジイソシアネート、ポリメチレンポリフェニルイソシアネート、2,6-トルエンジイソシアネート、ジアニシジンジイソシアネート、2,4-トルエンジイソシアネート、ジアニシジンジイソシアネート、ピトリレンジイソシアネート、ナフタレン-1,4-ジイソシアネート、ビス(4-イソシアナトフェニル)メタン、ビス(3-メチル-3-イソシアナトフェニル)メタン、ビス(3-メチル-4-イソシアナトフェニル)メタンおよび4,4'-ジフェニルプロパンジイソシアネートに加えMDIが基になった準プレポリマーも含まれ、それらには、これらに限定するものではないが、2,4-メチレンビスフェニルイソシアネートおよび4,4'-メチレンビスフェニルイソシアネート、例えばRUBINATE(登録商標)9480 MDI、RUBINATE(登録商標)9484 MDIおよびRUBINATE(登録商標)9495 MDI(Huntsman Corporation)として商業的に入手可能なそれらが含まれる。

【0074】

本発明の実施で使用可能な他の芳香族ポリイソシアネートは、官能性が約2から約4のメチレン橋渡しポリフェニルポリイソシアネート混合物である。後者のイソシアネート化

合物の製造は一般に相当するメチレン橋渡しポリフェニルポリアミン（これの製造は通常ホルムアルデヒドと第一級芳香族アミン、例えばアニリンなどの反応を塩酸および/または他の酸性触媒の存在下で起こさせることで行われる）とホスゲンの反応で行われる。ポリアミンおよびそれから生じさせる相当するメチレン橋渡しポリフェニルポリイソシアネートの公知製造方法が文献および数多くの特許、例えば米国特許第2,683,730号、2,950,263号、3,012,008号、3,344,162号および3,362,979号（これらの内容は引用することによって本明細書に組み入れられる）に記述されている。メチレン橋渡しポリフェニルポリイソシアネート混合物は一般にメチレンジフェニル-ジイソシアネート異性体を約20から約100重量パーセント含有し、その残りは官能性がより高くかつ分子量がより高いポリメチレンポリフェニルジイソシアネートである。それらの典型はジフェニル-ジイソシアネート異性体の含有量が約20から約100重量パーセントであるポリフェニルポリイソシアネート混合物であり、その約20から約95重量パーセントは4,4'-異性体であり、その残りは分子量および官能性がより高いポリメチレンポリフェニルポリイソシアネートであり、その平均官能性は約2.1から約3.5である。そのようなイソシアネート混合物は公知の市販材料であり、それらの製造は米国特許第3,362,979号（この内容は引用することによって本明細書に組み入れられる）に記述されている方法を用いて実施可能である。

10

**【0075】**

本発明は、また、イソシアネート異性体混合物の使用も包含し、その混合物をホスゲン反応時に同時に生じさせるか、或はその混合物は個別のホスゲン反応を2回以上行うことで生じさせた2種以上のイソシアネートの任意混合物（イソシアネートの2種以上の混合物またはイソシアネートの混合物を伴う単一のイソシアネートを包含）である。1つの好適な芳香族ポリイソシアネートは、メチレンビス（4-フェニルイソシアネート）または“MDI”である。高純度のMDI、MDIの準プレポリマー、高純度MDIの修飾物などが本発明に従う材料の製造で用いるに有用である。高純度のMDIは固体であることで使用がしばしば不便であることから、本明細書ではまたMDIまたはメチレンビス（4-フェニルイソシアネート）が基になった液状生成物の使用も有用である。米国特許第3,394,164号に液状のMDI生成物が記述されている。より一般的には、また、高純度のMDIにウレトニミンによる修飾を受けさせた生成物も含まれる。そのような生成物の製造は蒸留しておいた高純度のMDIを触媒の存在下で加熱することで行われる。そのような液状生成物は高純度のMDIと修飾を受けたMDIの混合物である。用語イソシアネートにはまたイソシアネートの準プレポリマーまたは活性水素を有するポリイソシアネートを含有する材料も含まれる。

20

30

**【0076】**

本発明では、上述したイソシアネートのいずれもイソシアネート成分として単独または他の上述したイソシアネートとの組み合わせのいずれかで使用可能である。本開示の利益を得た当業者は個々の用途で用いるに適したイソシアネートを認識するであろう。

**【0077】**

上述したように、前記2番目の成分に本発明に従って生じさせたポリアミノアセトニトリルを含有させる。この2番目の成分にまた本発明に従って生じさせたポリアミノアセトニトリルの混合物を含有させることも可能である。

40

**【0078】**

別の態様として、前記1番目の成分または2番目の成分または両方に場合により少なくとも1種のポリオールを含有させてもよい。ポリオールには、これらに限定するものではないが、ポリエーテルポリオール、ポリエステルポリオール、ポリカーボネートポリオール、アクリル系ポリオール、他のポリオール、例えばフェノール樹脂ポリオール、エポキシポリオール、ポリブタジエンポリオール、ポリイソブレンポリオール、ポリエステル-ポリエーテルポリオール、重合体ポリオール（アクリロニトリルまたはスチレンの重合体中に分散しているか或はビニルが付加している）、尿素分散ポリオールおよびポリオール系鎖延長剤、例えば1,4-ブタンジオール触媒などが含まれる。ポリオールを用いると

50

、混成重合体、例えばポリ尿素 - ポリウレタン混成重合体などが生じる。本発明では、ポリアミノアセトニトリルをそのような混成重合体で用いることを教示する。本開示の利益を得た当業者は本発明で用いるに適した他のポリオールを認識するであろう。

【0079】

本発明の更に別の態様では、前記1番目の成分または2番目の成分または両方に更に1種以上の添加剤も含有させてもよい。そのような添加剤には、第一級ポリエーテルアミン、第一級アミン系鎖延長剤、例えば3 - アミノメチル - 3, 5, 5 - トリメチルシクロヘキシルアミン(またIPDAまたはイソホロンジアミンとしても知られる)、アスパラギン酸エステルアミン、ジエチルトルエンジアミン[またDETDA、CAS No. 68479-98-1(これはAlbemarle Corporation (Baton Rouge, La)から商標名ETHACURE(登録商標)100硬化剤の下で商業的に入手可能である)としても知られる]、ジメチルチオトルエンジアミン[またDMTDA、CAS No. 106264-79-3(これはAlbemarle Corporation (Baton Rouge, La)から商標名ETHACURE(登録商標)300硬化剤の下で商業的に入手可能である)としても知られる]、第二級アミン系鎖延長剤、例えばN, N' - ジアルキルアミノ - ジフェニルメタン[Dorf Ketal Chemicals, LLC (Stafford, Tex)から商標名UNILINK 4200(登録商標)ジアミンの下で商業的に入手可能]、ビス(N - s - プチルアミノシクロヘキシル)メタン[Dorf Ketal Chemicals, LLC (Stafford, Tex)から商標名CLEARLINK(登録商標)1000 ジアミンの下で商業的に入手可能]、ビス(N - s - プチル3 - メチルアミノシクロヘキシル)メタン[Dorf Ketal Chemicals, LLC (Stafford, Tex)から商標名CLEARLINK(登録商標)3000 ジアミンの下で商業的に入手可能]、N, N' - イソプロピル(3 - アミノメチル - 3, 5, 5 - トリメチルシクロヘキシルアミン)[Huntsman Petrochemical Corporationから商標名JEFFLINK(登録商標)754 ジアミンの下で商業的に入手可能]、1, 3ビスアミノメチルシクロヘキサノールおよびこれの二次的アミン副生成物(ケトンによるアルキル化で生じた)、顔料、抗酸化性添加剤、表面活性添加剤、チキソトロップ、接着促進剤、紫外線吸収剤、これらの誘導体およびこれらの組み合わせが含まれ得る。本開示の利益を得た当業者は、本発明の重合体および方法で用いるに適した他の添加剤を認識するであろう。

【0080】

重合体を生じさせるための前記1番目の成分と2番目の成分の間の反応を前記1番目の成分と前記2番目の成分を接触させることで起こさせる。本発明に従う重合体を生じさせる目的で、イソシアネートを含む1番目の成分とポリアミノアセトニトリルを含む2番目の成分の接触を通常の製造装置を用いて手動的または自動的のいずれかで起こさせる。この重合体製造工程中、前記1番目と2番目の成分を通常は使用時に接触させるまで互いに分離した状態に維持、例えば個別の容器に入れることなどで維持する。従って、本発明の1つの態様では、少なくとも1種のイソシアネートを含む前記1番目の成分を入れるための1番目の容器と本発明に従って生じさせた少なくとも1種のポリアミノアセトニトリルを含む前記2番目の成分を入れるための2番目の容器が備わっている装置を提供する。前記1番目の容器または2番目の容器または両方に更に上述したポリオールおよび他の添加剤も入れてもよい。

【0081】

前記1番目の成分と2番目の成分の接触を当業者に公知の様々な方法で起こさせてもよく、例えばブレンド、混合、高圧衝突混合噴霧、低圧静的混合噴霧、低圧静的混合分注(コーキングガン)、手による技術(手または手工具で混合した後にその混合物をブラシ、ローラーまたは他の手段で手動的に付着させることを包含)およびこれらの組み合わせなどで起こさせてもよい。本開示の利益を得た当業者は前記1番目の成分と2番目の成分を接触させるに適した方法を認識するであろう。

10

20

30

40

50

## 【 0 0 8 2 】

本発明の方法に従って生じさせた重合体は幅広い範囲の最終使用で用いるに適し、そのような使用には、これらに限定するものでないが、下記が含まれる：コンクリート用被膜、ジオテキスタイル上の被膜、塗膜、橋、橋パイロン、橋デッキ、防水層、トンネル、マンホール、魚用池、二次的封じ込め、滑り止め層、床材、ガレージ、航空機格納庫、下水管復旧、水道管、コンクリート管への噴霧、金属用被膜〔エッチング工程用マスキング層、腐食保護、船体、船デッキ、航空母艦デッキ、潜水艦、他の軍用車両、ヘリコプター回転翼、橋、構造部材、遊び場、自動車、トラック荷台のライナー、車台、車体、列車およびホッパー、トレーラー、平台トラック、18輪トラック、大型の泥除去用装置、ローラー、航空宇宙機用の被膜を包含〕、タンク用被膜（内側および外側）、パイプ用被膜（内側および外側）、他の基質用の被膜、例えばファイバーグラス製ポート、路面標示、コンクリート標示など用の被膜、映画セット、アミューズメントパーク、山車、ペイントボール小道具、電子機器封入材のための様々な基質上の装飾/保護層、様々な基質用の屋根材トップコート、ポリスチレン、ワックス、氷またはプロトタイピングで用いられる他の媒体用の被膜、成形品、例えば反応射出成形品および他の成形技術を用いて作られた製品、プロトタイプ部品、靴構成要素、ゴルフボール、装飾部品、自動車部品、バンパー、ハブキャップなどの製造、防音、断熱、衝撃吸収用のポリ尿素フォーム、およびポリウレタンフォームが様々な技術分野で有用であることが知られている他の最終使用用途、コンクリート床材およびシーラントが用いられる他の建築用途用のコーキング、幅広く多様な基質および接着剤が通常用いられる用途において2つの構成要素を接着させるための接着剤、および幅広く多様な非建築用途、例えば海洋船舶甲板などのためのシーラント。本出願の利益を得た当業者は本発明の態様に適した他の使用を認識するであろう。

10

20

## 【 0 0 8 3 】

本発明のポリアミノアセトニトリルはまたエポキシ樹脂の硬化でも使用可能である。従って、別の態様は、1, 2 - エポキシ基の数が平均で1分子当たり1より大きいエポキシ樹脂と本発明のポリアミノアセトニトリルを含有して成る硬化性組成物に関する。

## 【 0 0 8 4 】

本発明に従うそのような組成物を生じさせようとする場合、エポキシ樹脂技術で通常用いられるエポキシ樹脂が使用に適する。1, 2 - エポキシ基の数が平均で1分子当たり1より大きいエポキシ樹脂の例には下記が含まれる：

30

A) カルボキシル基を分子中に少なくとも2個有する化合物をそれぞれエピクロロヒドリンおよび - メチル - エピクロロヒドリンと反応させることで得ることができるポリグリシジルおよびポリ( - メチルグリシジル) エステル〔この反応を有利には塩基の存在下で実施する。脂肪族ポリカルボン酸をカルボキシル基を分子中に少なくとも2個有する化合物として用いることができる。そのようなポリカルボン酸の例はしゅう酸、こはく酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、スベリン酸、アゼライン酸およびリノール酸の二量体もしくは三量体である。しかしながら、また、脂環式ポリカルボン酸、例えばテトラヒドロ - フタル酸、4 - メチルテトラヒドロフタル酸、ヘキサヒドロフタル酸または4 - メチルヘキサヒドロ - フタル酸なども使用可能である。また、芳香族ポリカルボン酸、例えばフタル酸、イソフタル酸およびテレフタル酸なども使用可能である〕、

40

B) 遊離のアルコール系ヒドロキシ基および/またはフェノール系ヒドロキシ基を少なくとも2個有する化合物とエピクロロヒドリンまたは - メチルエピクロロヒドリンの反応をアルカリ性条件下でか或は酸触媒の存在下で起こさせた後にアルカリで処理することで得ることができるポリグリシジルまたはポリ( - メチルグリシジル) エーテル〔この種類のグリシジルエーテルは、例えば非環式アルコール、例えばエチレングリコール、ジエチレングリコールおよび高級ポリ(オキシエチレン)グリコール、プロパン - 1, 2 - ジオールまたはポリ(オキシプロピレン)グリコール、プロパン - 1, 3 - ジオール、ブタン - 1, 4 - ジオール、ポリ(オキシテトラメチレン)グリコール、ペンタン - 1, 5 - ジオール、ヘキサン - 1, 6 - ジオール、ヘキサン - 2, 4, 6 - トリオール、グリセロール、1, 1, 1 - トリメチロール - プロパン、ペンタエリスリトール、ソルビトールな

50



どから生じ、そしてまたポリエピクロロヒドリンからも生じる。この種類のさらなるグリシジルエーテルは、脂環式アルコール、例えば 1, 4 - シクロ - ヘキサジメタノール、ビス(4 - ヒドロキシシクロヘキシル)メタンまたは 2, 2 - ビス(4 - ヒドロキシシクロヘキシル) - プロパンなどからも生じるか、或は芳香基および/またはさらなる官能基を含有するアルコール、例えば N, N - ビス(2 - ヒドロキシエチル)アニリンまたは p, p' - ビス(2 - ヒドロキシエチルアミノ)ジフェニルメタンなどからも生じる。そのようなグリシジルエーテルはまた単核フェノール、例えばレゾルシノールまたはヒドロキノンなどまたは多核フェノール、例えばビス(4 - ヒドロキシフェニル)メタン、4, 4' - ジヒドロキシビフェニル、ビス(4 - ヒドロキシフェニル)スルホン、1, 1, 2, 2 - テトラキス(4 - ヒドロキシフェニル)エタン、2, 2 - ビス(4 - ヒドロキシフェニル)プロパンまたは 2, 2 - ビス(3, 5 - ジブromo - 4 - ヒドロキシフェニル)プロパンなどが基になっていてもよい。グリシジルエーテルの製造で用いるに適したさらなるヒドロキシ化合物はノボラックであり、これは、アルデヒド、例えばホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、クロラールまたはフルフラルデヒドなどを非置換または塩素原子もしくは C<sub>1</sub> - <sub>9</sub> アルキル基で置換されているフェノールもしくはビスフェノール、例えばフェノール、4 - クロロフェノール、2 - メチルフェノールまたは 4 - t - ブチルフェノールなどと縮合させることで得ることができる]、

C) アミンの水素原子を少なくとも 2 個含有するアミンとエピクロロヒドリンの反応生成物に脱塩化水素を受けさせることで得ることができるポリ(N - グリシジル)化合物[そのようなアミンは、例えばアニリン、n - ブチルアミン、ビス(4 - アミノフェニル)メタン、m - キシリレンジアミンまたはビス(4 - メチルアミノフェニル)メタンなどである。しかしながら、ポリ(N - グリシジル)化合物にはまたイソシアヌール酸トリグリシジル、シクロアルキレン尿素、例えばエチレン尿素または 1, 3 - プロピレン尿素などの N, N' - ジグリシジル誘導体およびヒダントイン、例えば 5, 5 - ジメチルヒダントインなどのジグリシジル誘導体も含まれる]、

D) ポリ(S - グリシジル)化合物、例えばジチオール、例えばエタン - 1, 2 - ジチオールまたはビス(4 - メルカプトメチルフェニル)エーテルなどから誘導されたジ - S - グリシジル誘導体など、

E) 脂環式エポキシ樹脂、例えばビス(2, 3 - エポキシシクロペンチル)エーテル、2, 3 - エポキシシクロ - ペンチルグリシジルエーテル、1, 2 - ビス(2, 3 - エポキシシクロペンチルオキシ)エタンまたは 3', 4' - エポキシシクロヘキサカルボン酸 3, 4 - エポキシシクロヘキシルメチルなど。

#### 【0085】

しかしながら、また、1, 2 - エポキシ基が異なるヘテロ原子もしくは官能基と結合しているエポキシ樹脂を用いることも可能であり、そのような化合物には、例えば 4 - アミノフェノールの N, N, O - トリグリシジル誘導体、グリシジルエーテル - サリチル酸グリシジルエステル、N - グリシジル - N' - (2 - グリシジルオキシプロピル) - 5, 5 - ジメチルヒダントインおよび 2 - グリシジルオキシ - 1, 3 - ビス(5, 5 - ジメチル - 1 - グリシジルヒダントイン - 3 - イル)プロパンなどが含まれる。

#### 【0086】

本発明に従うエポキシ樹脂組成物を製造しようとする時、液状または固体状のポリグリシジルエーテルまたはエステル、特にビスフェノール A またはビスフェノール F またはこれらの混合物の液状または固体状ジグリシジルエーテル、または脂環式または芳香族ジカルボン酸の固体状または液状ジグリシジルエステル、または脂肪族エポキシ樹脂、例えばトリメチロールプロパントリグリシジルエーテルなど、または脂環式エポキシ樹脂、例えばヘキサヒドロフタル酸ジグリシジルエステルなどの使用が好適である。また、エポキシ樹脂の混合物を用いることも可能である。

#### 【0087】

本発明に従って生じさせたポリアミノアセトニトリルを有利には他のエポキシ硬化剤、特に通常のアミン系硬化剤と組み合わせて用いることができる。

10

20

30

40

50

## 【0088】

通常のアミン系硬化剤の例には、脂肪族、脂環式、芳香族および複素環式アミン、例えばビス(4-アミノフェニル)メタン、アニリン-ホルムアルデヒド樹脂、ベンジルアミン、n-オクチルアミン、プロパン-1,3-ジアミン、2,2-ジメチル-1,3-プロパンジアミン(ネオペンタンジアミン)、ヘキサメチレンジアミン、ジエチレントリアミン、ビス(3-アミノプロピル)アミン、N,N-ビス(3-アミノ-プロピル)メチルアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ペンタエチレンヘキサミン、2,2,4-トリメチルヘキサ-1,6-ジアミン、m-キシリレンジアミン、1,2-および1,4-ジアミノシクロヘキサ-1,6-ジアミン、ビス(4-アミノシクロヘキシル)メタン、ビス(4-アミノ-3-メチルシクロヘキシル)メタン、2,2-ビス(4-アミノシクロヘキシル)プロパンおよび3-アミノメチル-3,5,5-トリメチルシクロヘキシルアミン(イソホロン-ジアミン)、ポリアミノイミダゾリンおよびポリアミノアミド、例えば脂肪族ポリアミンと脂肪酸二量体もしくは三量体から誘導されたポリアミノアミドなど、ポリオキシアルキレンアミン、1,14-ジアミノ-4,11-ジオキサテトラデカン、ジプロピレン-トリアミン、2-メチル-1,5-ペンタンジアミン、N,N'-ジシクロヘキシル-1,6-ヘキサレンジアミン、N,N'-ジメチル-1,3-ジアミノプロパン、N,N'-ジエチル-1,3-ジアミノプロパン、N,N-ジメチル-1,3-ジアミノプロパン、第二級ポリオキシプロピレン-ジ-および-トリアミン、2,5-ジアミノ-2,5-ジメチルヘキサ-1,5-ジアミン、ビス(アミノ-メチル)トリシクロペンタジエン、m-アミノベンジルアミン、1,8-ジアミノ-p-メンタン、ビス(4-アミノ-3,5-ジメチルシクロヘキシル)メタン、1,3-ビス(アミノメチル)シクロヘキサ-1,3-ジアミノプロパン、ジペンチルアミン、ビス(4-アミノ-3,5-ジエチルフェニル)メタン、3,5-ジエチルトルエン-2,4-ジアミンおよび3,5-ジエチルトルエン-2,6-ジアミンが含まれる。

10

20

## 【0089】

更に、そのような硬化性エポキシ樹脂/ジアミノアセトニトリル混合物に強化剤、例えば当業者にゴム用強化剤として公知のコア/シェル重合体または弾性重合体または弾性重合体含有グラフト重合体などを含有させることも可能である。適切な強化剤が例えばヨーロッパ特許出願公開第449 776(この内容は引用することによって本明細書に組み入れられる)などに記述されている。

30

## 【0090】

加うるに、そのような硬化性エポキシ樹脂/ポリアミノアセトニトリル混合物に充填剤、例えば金属粉末、木粉、ガラス粉末、ガラスビード、半金属および金属の酸化物、例えばSiO<sub>2</sub>(Aerোসилs、石英、石英粉末、融解石英粉末)、コランダムおよび酸化チタンなど、半金属および金属の窒化物、例えば窒化ケイ素、窒化ホウ素および窒化アルミニウムなど、半金属および金属の炭化物(SiC)、金属の炭酸塩(ドロマイト、チヨーク、CaCO<sub>3</sub>)、金属の硫酸塩(パライト粉、石膏)、粉碎された鉱物および天然もしくは合成の鉱物(主にケイ酸塩系の)、例えばゼオライト(特にモレキュラーシーブ)、タルク、マイカ、カオリン、珪灰石、ベントナイトなどを含有させることも可能である。

40

## 【0091】

上述した添加剤に加えて、前記硬化性エポキシ樹脂/ポリアミノアセトニトリル混合物にまた通常の添加剤、例えば抗酸化剤、光安定剤、可塑剤、染料、顔料、チキソトロピー剤、じん性向上剤、消泡剤、帯電防止剤、滑剤および離型剤などを含有させることも可能である。

## 【0092】

成形品、被膜などを生じさせる目的で本発明に従うエポキシ樹脂組成物を硬化させようとする時、これをエポキシ樹脂技術に通常の様式、例えば熱をかけることなどでか或はH. LeeおよびK. Neville著の“Handbook of Epoxy Resins”、1967に記述されているようにして実施する。従って、1つの態様では、当

50



## 【 0 1 0 1 】

[ 式中、

R<sup>a</sup> は水素またはエチル基であり、p は 0 または 1 であり、e + f + g は約 5 から約 8 5 である ]

で表されるポリエーテル化合物であってもよく、前記式 ( 5 ) で表されるポリエーテル化合物の分子量は約 4 4 0 g / モルから約 5 0 0 0 g / モルである。

## 【 0 1 0 2 】

本発明の態様として、前記式 ( 9 ) で表されるポリアミノアセトニトリルはジアミノアセトニトリル、トリアミノアセトニトリル [ 例えば R が式 ( 1 0 ) である時など ] またはテトラアミノアセトニトリルであり得る。

10

## 【 0 1 0 3 】

以下の実施例を考慮することで本発明を更に説明するが、本実施例は本発明の例示を意図したものである。本実施例に示す部およびパーセントは特に明記しない限り全部が重量が基になっている。

## 【 0 1 0 4 】

[ 実施例 ]

## 【 実施例 1 】

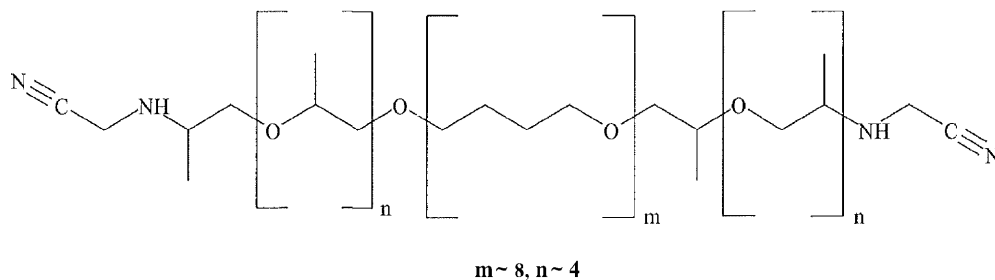
## 【 0 1 0 5 】

アセトニトリル置換アミノ化プロポキシ化ポリテトラメチレングリコール ( 1 0 8 0 モル重量 ) の合成。150 g のアミノ化プロポキシ化ポリテトラメチレン ( モル重量 ~ 1 0 0 0 ) と 1 5 0 g のイソプロピルアルコールを 1 0 0 0 m l のフラスコの中で一緒にした。31.4 g のグリコニトリル ( 水中 5 5 % ) の添加を温度が < 4 0 に維持されるようにゆっくり行った後の反応混合物を室温で 3 時間反応させる。その混合物を濾過した後、真空下 6 0 で揮散させることでアミン価が 1 . 9 m e q / g の液体を 1 4 2 . 5 g ( 8 8 % の収率 ) 得る。その生じたポリアミノアセトニトリルは

20

## 【 0 1 0 6 】

【 化 1 2 】



30

## 【 0 1 0 7 】

で表される。

## 【 実施例 2 】

## 【 0 1 0 8 】

アセトニトリル置換アミノ化プロポキシ化ポリテトラメチレングリコール ( 2 4 8 0 モル重量 ) の合成。実施例 1 に示した様式と同様にして、1000 g のアミノ化プロポキシ化ポリテトラメチレン ( モル重量 ~ 2 4 0 0 ) に変換を受けさせることでアミン価が 0 . 8 m e q / g の液体を 9 7 3 g ( 9 4 % の収率 ) 得た。

40

## 【 実施例 3 】

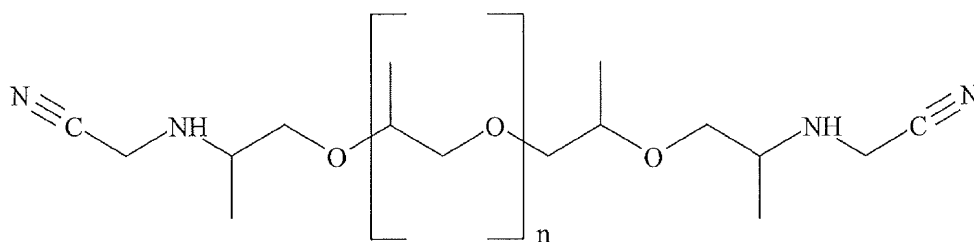
## 【 0 1 0 9 】

アセトニトリル置換 J E F F A M I N E ( 登録商標 ) D - 2 0 0 0 ポリエーテルアミンの合成。実施例 1 に示した様式と同様にして、150 g の J E F F A M I N E ( 登録商標 ) D - 2 0 0 0 ポリエーテルアミンに変換を受けさせることでアミン価が 0 . 9 6 m e q / g の液体を 1 4 6 g ( 9 4 % の収率 ) 得た。その生じたポリアミノアセトニトリルは

50

【 0 1 1 0 】

【 化 1 3 】



10

【 0 1 1 1 】

で表される。

【 実施例 4 】

【 0 1 1 2 】

アセトニトリル置換 J E F F A M I N E (登録商標) D - 2 0 0 0 ポリエーテルアミンの合成 (大規模)。実施例 1 に示した様式と同様にして、24 ポンドの J E F F A M I N E (登録商標) D - 2 0 0 0 ポリエーテルアミンに変換を受けさせることでアミン価が 1 . 0 m e q / g の液体を 2 3 . 8 ポンド (9 5 % の収率) 得た。

【 実施例 5 】

【 0 1 1 3 】

アセトニトリル置換 J E F F A M I N E (登録商標) D - 4 0 0 ポリエーテルアミンの合成。実施例 1 に示した様式と同様にして、100 g の J E F F A M I N E (登録商標) D - 4 0 0 ポリエーテルアミンに変換を受けさせることでアミン価が 3 . 7 m e q / g の液体を 1 3 3 . 8 g (9 1 % の収率) 得た。

【 実施例 6 】

【 0 1 1 4 】

アセトニトリル置換 J E F F A M I N E (登録商標) D - 2 3 0 ポリエーテルアミン (アミノ化) の合成。実施例 1 に示した様式と同様にして、100 g の J E F F A M I N E (登録商標) D - 2 3 0 ポリエーテルアミンに変換を受けさせることでアミン価が 6 . 5 m e q / g の液体を 1 3 3 . 8 g (9 0 % の収率) 得た。

20

30

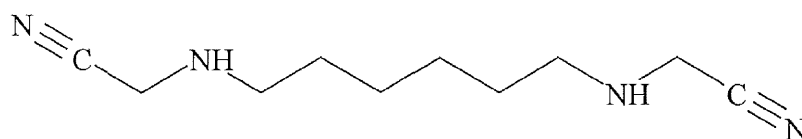
【 実施例 7 】

【 0 1 1 5 】

アセトニトリル置換ヘキサメチレンジアミンの合成。実施例 1 に示した様式と同様にして、100 g のヘキサメチレンジアミンに変換を受けさせることでアミン価が 1 0 . 3 m e q / g の液体を 1 5 1 g (9 2 % の収率) 得た。その生じたポリアミノアセトニトリルは

【 0 1 1 6 】

【 化 1 4 】



40

【 0 1 1 7 】

で表される。

【 実施例 8 】

【 0 1 1 8 】

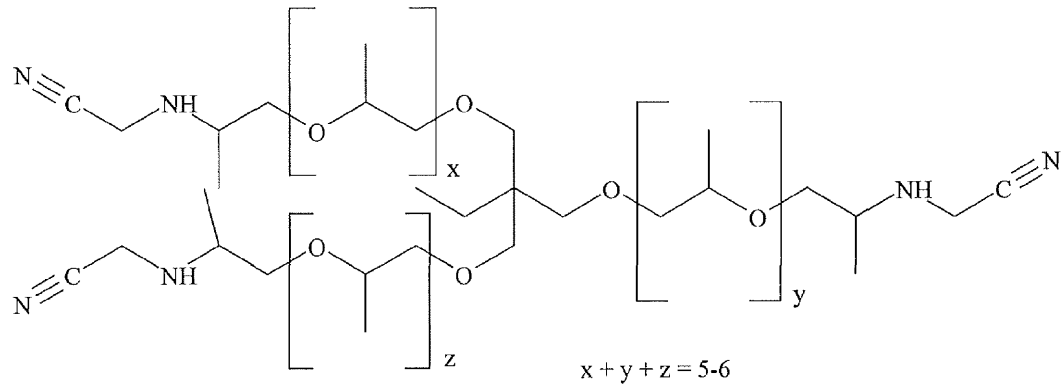
アセトニトリル置換 J E F F A M I N E (登録商標) T - 4 0 3 ポリエーテルアミン (トリアミン) の合成。実施例 1 に示した様式と同様にして、150 g の J E F F A M I N

50

E (登録商標) T-403 ポリエーテルアミンに変換を受けさせることでアミン価が 5.8 meq/g の液体を 160 g (91% の収率) 得た。その生じたポリアミノアセトニトリルは

【0119】

【化15】



10

【0120】

で表される。

20

【実施例9】

【0121】

アセトニトリル置換 JEFFAMINE (登録商標) T-3000 ポリエーテルアミン (トリアミン) の合成。実施例 1 に示した様式と同様にして、150 g の JEFFAMINE (登録商標) T-3000 ポリエーテルアミンに変換を受けさせることでアミン価が 1.0 meq/g の液体を 147 g (96% の収率) 得た。

【実施例10】

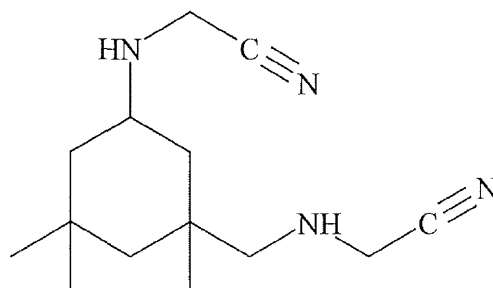
【0122】

アセトニトリル置換 IPDA の合成。実施例 1 に示した様式と同様にして、100 g の IPDA に変換を受けさせることでアミン価が 8.1 meq/g の液体を 134 g (92% の収率) 得た。その生じたポリアミノアセトニトリルは

30

【0123】

【化16】



40

【0124】

で表される。

【実施例11】

【0125】

アセトニトリル置換 ETHACURE (登録商標) 100LC 硬化剤の合成。実施例 1 に示した様式と同様にして、150 g の ETHACURE (登録商標) 100LC 硬化剤に変換を受けさせることでアミン価が 7.8 meq/g の暗色液体を 218 g (100% の収率) 得た。

50

の収率) 得た。

【実施例 12】

【0126】

アセトニトリル置換 IPDA B側混成 (side composite) 混合物の合成。144 g の JEFFAMINE (登録商標) D-2000 ポリエーテルアミン、10 g の JEFFAMINE (登録商標) T-403 ポリエーテルアミンおよび 74 g の IPDA を 500 ml のフラスコ内で 40 g のイソプロピルアルコールと一緒にした。温度を < 40 に維持しながら 113.3 g のグリコロニトリル (水中 55%) をゆっくり加えた後の反応混合物を 40 で 2 時間反応させる。その混合物を濾過した後、真空下 70 で揮散させることでアミン価が 4.0 meq/g の液体を 241 g (89% の収率) 得る。

10

【実施例 13】

【0127】

アセトニトリル置換 IPDA B側混成混合物の合成 (大規模)。実施例 12 に示した様式と同様にして、12.7 ポンドの JEFFAMINE (登録商標) D-2000 ポリエーテルアミン、0.88 ポンドの JEFFAMINE (登録商標) T-403 ポリエーテルアミンおよび 6.5 ポンドの IPDA に変換を受けさせることでアミン価が 4.0 meq/g の液体を 20.2 ポンド (85% の収率) 得た。

【実施例 14】

【0128】

アセトニトリル置換 ETHACURE (登録商標) 100 LC 硬化剤 B側混成混合物の合成。実施例 12 に示した様式と同様にして、90 g の JEFFAMINE (登録商標) D-2000 ポリエーテルアミンおよび 90 g の ETHACURE (登録商標) 100 LC 硬化剤に変換を受けさせることでアミン価が 4.9 meq/g の暗色液体を 216 g (85% の収率) 得た。

20

【実施例 15】

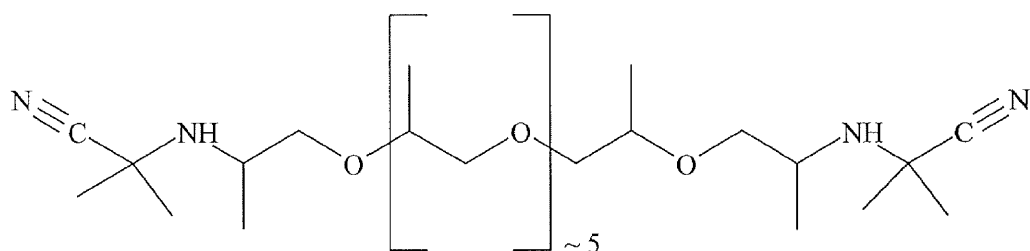
【0129】

ジメチルアセトニトリル置換 JEFFAMINE (登録商標) D-400 ポリエーテルアミンの合成。100 g の JEFFAMINE (登録商標) D-400 ポリエーテルアミンおよび 250 g のイソプロピルアルコールを 1000 ml のフラスコに仕込んだ。温度を < 40 に維持しながら 43 g のヒドロキシイソブチロニトリル (アセトンシアノヒドリン) を加えた。その反応混合物を 45 で 3 時間反応させた。その反応混合物を濾過した後、真空下 70 で揮散させることでアミン価が 3.7 meq/g の液体を 121 g (91% の収率) 得た。その生じたポリアミノアセトニトリルは

30

【0130】

【化 17】



40

【0131】

で表される。

【実施例 16】

【0132】

ジメチルアセトニトリル置換 JEFFAMINE (登録商標) D-2000 ポリエーテルアミンの合成。実施例 15 に示した様式と同様にして、300 g の JEFFAMINE

50

(登録商標) D - 2000 ポリエーテルアミンに変換を受けさせることでアミン価が 0.9 meq / g の液体を 300 g (94% の収率) 得た。

【実施例 17】

【0133】

ジメチルアセトニトリル置換 JEFFAMINE (登録商標) D - 2000 ポリエーテルアミンの合成 (大規模)。実施例 15 に示した様式と同様にして、8000 g の JEFFAMINE (登録商標) D - 2000 ポリエーテルアミンに変換を受けさせることでアミン価が 0.9 meq / g の液体を 8326 g (98% の収率) 得た。

【実施例 18】

【0134】

ジメチルアセトニトリル置換 JEFFAMINE (登録商標) D - 230 ポリエーテルアミンの合成。実施例 15 に示した様式と同様にして、100 g の JEFFAMINE (登録商標) D - 230 ポリエーテルアミンに変換を受けさせることでアミン価が 5.5 meq / g の液体を 141 g (89% の収率) 得た。

【実施例 19】

【0135】

ジメチルアセトニトリル置換 IPDA の合成。実施例 15 に示した様式と同様にして、100 g の IPDA に変換を受けさせることでアミン価が 6.6 meq / g の液体を 155 g (87% の収率) 得た。

【実施例 20】

【0136】

アセトニトリルが 50% でジメチルアセトニトリルが 50% の混合置換 PACM の合成。80 g の PACM および 150 g のイソプロピルアルコールを 1000 ml のフラスコに仕込んだ。33.7 g のヒドロキシイソブチロニトリル (アセトンシアノヒドリン) と 41 g のグリコロニトリル (水中 55%) を一緒にして前記 PACM 溶液に温度を < 40 に維持しながら加えた。その反応混合物を 45 で 3 時間反応させ、濾過した後、真空下 70 で揮散させることでアミン価が 5.5 meq / g の流れの悪い液体を 95 g (91% の収率) 得た。

【実施例 21】

【0137】

アセトニトリルが 80% でエチルアセトニトリルが 20% の混合置換 IPDA の合成。1200 g の IPDA および 300 g の脱イオン水を 5000 ml のフラスコの中で混合する。365.7 g の HCl (29%) を分割して加えた後の混合物全体を 10 に冷却する。189.2 g のシアン化カリウムを前記フラスコに加える。168.8 g のプロピオンアルデヒド (97%) を 100 g のメタノールと混合する。そのプロピオンアルデヒド溶液を前記 IPDA 混合物に温度を < 15 に維持しながらゆっくり加える (約 3 時間)。その混合物を室温にした後、1181 g のグリコロニトリル (水中 55%) を温度を < 40 に維持しながらゆっくり加える。その最終混合物に揮散を真空下 70 で受けさせることで揮発性材料を除去した後、濾過を行うことで KCl を除去する。アミン価が 7.7 meq / g の液状生成物が 1565 g (86% の収率) 生じた。その生じたポリアミノアセトニトリルは

【0138】

10

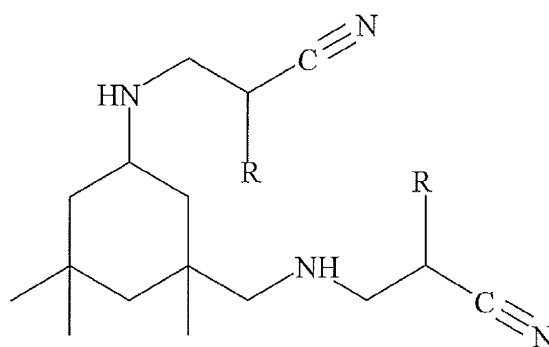
20

30

40



【化 1 8】



10

80 % R = H  
20 % R = C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

【 0 1 3 9】

で表される。

【実施例 2 2】

【 0 1 4 0】

20

アセトニトリルが 90 % でエチルアセトニトリルが 10 % の混合置換 IPDA の合成。  
実施例 2 1 に示した様式と同様にして、1200 g の IPDA に変換を受けさせることで  
アミン価が 7.9 meq / g の液体を 1607 g (90 % の収率) 得た。

【実施例 2 3】

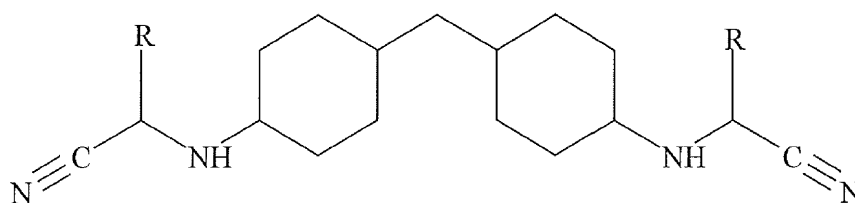
【 0 1 4 1】

アセトニトリルが 67 % でエチルアセトニトリルが 33 % の混合置換 PACM の合成。  
実施例 2 1 に示した様式と同様にして、1200 g の PACM に変換を受けさせることで  
アミン価が 6.5 meq / g の液体を 1430 g (82 % の収率) 得た。その生じたポリ  
アミノアセトニトリルは

【 0 1 4 2】

30

【化 1 9】



67 % R = H,  
33 % R = C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

40

【 0 1 4 3】

で表される。

【実施例 2 4】

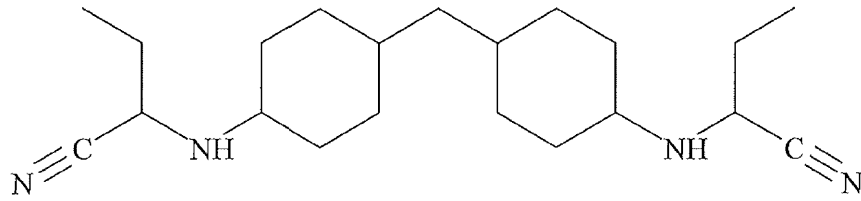
【 0 1 4 4】

100 % エチルアセトニトリル置換 PACM の合成。実施例 2 1 に示した様式と同様に  
して、100 g の PACM に変換を受けさせることでアミン価が 5.8 meq / g で融点  
が 65 の砕け易い固体を 150 g (92 % の収率) 得た。その生じたポリアミノアセト  
ニトリルは

50

【 0 1 4 5 】

【 化 2 0 】



10

【 0 1 4 6 】

で表される。

【 0 1 4 7 】

この上に開示した主題は例示として見なされるべきであり、制限として見なされるべきでなく、かつ本発明の真の範囲内に入るそのような修飾形、改善形および他の態様の全部を添付請求項に包含させることを意図する。このように、本発明の範囲は以下の請求項およびこれらの相当物の最も幅広い許容される解釈によって法が許容する最大限に決定されるべきであり、この上で行った詳細な説明によって制限も限定もされるべきでない。

## 【 国際調査報告 】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT		International application No. PCT/US 09/59775
<b>A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER</b> IPC(8) - C09D 5/02 (2009.01) USPC - 514/521 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) USPC: 514/521 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched USPC: 514/205, 345, 357, 725 (see search terms below) Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) Electronic Databases Searched: USPTO WEST (PGPUB, EPAB, JPAB, USPT), Google. Search Terms Used: polyaminomethylcyanide, aminoacetonitrile, diaminomethylcyanide, cyanohydrin\$, synthesis or preparation, diamin\$, isophorone diamine or isophoronediamine		
<b>C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT</b>		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X - A	US 2006/0041170 A1 (Jonas et al.) 23 February 2006 (23.02.2006) para [0018], [0127]	24 1-23 and 25-26
A	US 7,091,371 B2 (Ducray et al.) 15 August 2006 (15.08.2006) abstract; col 1, ln 8-20; col 9, ln 12-16	1-23 and 25-26
A	US 2005/0222448 A1 (Stelger et al.) 06 October 2005 (06.10.2005) para [0041]-[0042], [0050]-[0052]	1-23 and 25-26
A	US 6,861,548 B2 (Graindl et al.) 01 March 2005 (01.03.2005) col 1, ln 7-26	1-23 and 25-26
A	US 2006/0264653 A1 (Ducray et al.) 23 November 2006 (23.11.2006) entire document	1-26
<input type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input type="checkbox"/>		
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family		
Date of the actual completion of the international search 20 November 2009 (20.11.2009)		Date of mailing of the international search report 03 DEC 2009
Name and mailing address of the ISA/US Mail Stop PCT, Attn: ISA/US, Commissioner for Patents P.O. Box 1450, Alexandria, Virginia 22313-1450 Facsimile No. 571-273-3201		Authorized officer: Lee W. Young PCT Helpdesk: 571-272-4300 PCT DSP: 571-272-1774

## フロントページの続き

(81)指定国 AP(BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), EA(AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), EP(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), OA(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG), 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, PG, PH, PL, PT, RO, RS, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW

(72)発明者 リー, チエン - クアン

アメリカ合衆国テキサス州77382ザウツドラズ・イーストスピンドルツリーサークル111

Fターム(参考) 4H006 AA01 AA02 AA03 AB46 AB84 AC52 BC10 BC11 BC16 BC31

QN30

4J005 AA14 BD05