

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特 許 公 報(B2)

(11) 特許番号

特許第3947261号

(P3947261)

(45) 発行日 平成19年7月18日(2007.7.18)

(24) 登録日 平成19年4月20日(2007.4.20)

(51) Int.Cl.		F I
<b>CO8L 77/00 (2006.01)</b>		CO8L 77/00
<b>CO8K 5/5313 (2006.01)</b>		CO8K 5/5313
<b>CO8K 7/14 (2006.01)</b>		CO8K 7/14

請求項の数 19 (全 9 頁)

(21) 出願番号	特願平9-41959	(73) 特許権者	598029656
(22) 出願日	平成9年2月26日(1997.2.26)		ティコナ ゲゼルシャフト ミット ベシ
(65) 公開番号	特開平9-235465		ュレンクテル ハフツング
(43) 公開日	平成9年9月9日(1997.9.9)		T i c o n a G m b H
審査請求日	平成16年2月5日(2004.2.5)		ドイツ連邦共和国 デー - 6 5 4 5 1 ケ
(31) 優先権主張番号	19607635.8		ルスターバッハ
(32) 優先日	平成8年2月29日(1996.2.29)	(74) 代理人	100089705
(33) 優先権主張国	ドイツ(DE)		弁理士 社本 一夫
		(74) 代理人	100071124
			弁理士 今井 庄亮
		(74) 代理人	100076691
			弁理士 増井 忠武
		(74) 代理人	100075236
			弁理士 栗田 忠彦

最終頁に続く

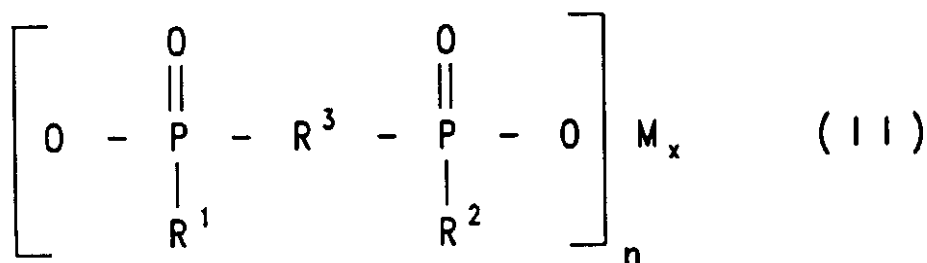
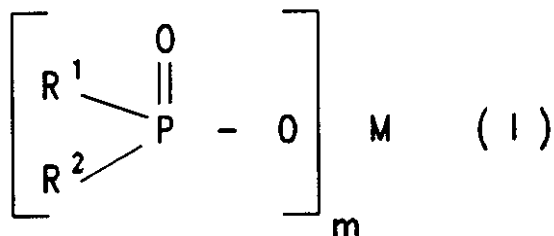
(54) 【発明の名称】 低燃焼性ポリアミド成形材料

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項 1】

ポリアミドおよび式(Ⅰ)のホスフィン酸塩および/あるいは式(Ⅱ)のジホスフィン酸塩を含む成形材料

## 【化 1】



(式中、 $\text{R}^1$ および $\text{R}^2$ はそれぞれ同一または異なる、直鎖あるいは分岐鎖の $\text{C}_1 \sim \text{C}_{16}$ アルキル、またはフェニルであり；

$\text{R}^3$ は直鎖あるいは分岐鎖の $\text{C}_1 \sim \text{C}_{10}$ アルキレン、アリーレン、アルキルアリーレン、またはアリールアルキレン；

Mはカルシウムまたはアルミニウムイオンであり；

mは2または3であり；

nは1または3であり；

xは1または2である)

## 【請求項 2】

ポリアミド類のナイロン46またはナイロン66を含む請求項1記載の成形材料。

## 【請求項 3】

5～35重量%のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含む請求項1に記載の成形材料

。

## 【請求項 4】

10～25重量%のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含む請求項1に記載の成形材料。

## 【請求項 5】

15～20重量%のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含む請求項1に記載の成形材料。

## 【請求項 6】

グラスファイバーを含む請求項1に記載の成形材料。

## 【請求項 7】

式中、 $\text{R}^1$ および $\text{R}^2$ は同一または異なる $\text{C}_1 \sim \text{C}_8$ アルキル、および  
 $\text{R}^3$ は、メチレン、エチレン、n-プロピレン、イソプロピレン、n-ブチレン、tert-ブチレン、n-ペンチレン、n-オクチレン、n-ドデシレン、フェニレン、ナフチレン；メチルフェニレン、エチルフェニレン、tert-ブチルフェニレン、メチルナフチレン、エチルナフチレン、tert-ブチルナフチレン、フェニルメチレン、フェニルエチレン、フェニルプロピレン、フェニルブチレン、からなるグループから選択される、請求項1に記載の成形材料

。

## 【請求項 8】

式中、 $\text{R}^1$ および $\text{R}^2$ は同一または異なる $\text{C}_1 \sim \text{C}_4$ アルキルである、請求項1に記載の成形材料

。

## 【請求項 9】

R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>はC<sub>1</sub>～C<sub>3</sub>アルキルである、式(Ⅰ)のホスフィン酸塩からなる、請求項1に記載の成形材料。

【請求項10】

R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>はメチルまたはエチルである、式(Ⅰ)のホスフィン酸塩からなる、請求項1に記載の成形材料。

【請求項11】

ポリアミドまたはポリアミド含有プラスチック用の難燃剤としての、請求項1のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩の使用。

【請求項12】

電気部品のための、請求項1のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含むポリアミド成形材料の使用。 10

【請求項13】

プラグ部品のための、請求項1のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含むポリアミド成形材料の使用。

【請求項14】

機械部品のための、請求項1のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含むポリアミド成形材料の使用。

【請求項15】

成形品のための、請求項1のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含むポリアミド成形材料の使用。 20

【請求項16】

ハウジングのための、請求項1のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含むポリアミド成形材料の使用。

【請求項17】

カバーのための、請求項1のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含むポリアミド成形材料の使用。

【請求項18】

外装材料のための、請求項1のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含むポリアミド成形材料の使用。

【請求項19】

被覆材料のための、請求項1のホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含むポリアミド成形材料の使用。 30

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明はカルシウムまたはアルミニウムホスフィン酸塩を含む低燃焼性ポリアミド成形材料に関する。

【0002】

【従来の技術】

ポリマーは、それにリン化合物およびハロゲン化合物を加えることによりしばしば難燃性をしめす。数種のポリマーは高温、例えば250℃またはそれ以上の温度で加工される。この理由のために、多くの既知の難燃剤はポリマーに不適當である。なぜならそれらは、このような高温においては過度に揮発性及び分解性である。 40

【0003】

ホスフィン酸のアルカリ金属塩は熱安定性があり、ポリアミド成形材料への難燃性添加剤としての使用をすでに提案されてきた(ドイツ特許DE-A1-2447727)。ところがそれらは腐食をもたらす傾向にある。同様に、使用されてきた亜鉛塩は、その難燃効果については十分に満足できるものではない。低燃焼性ポリアミドは、また、ホスフィン酸を、メラミン、ジシアングリアミドまたはグアニジンのような窒素塩基と共に用いることによって生産できる(ドイツ特許DE-A1-2827867)。ポリマー性の金属ホスフィン酸塩は、ホスフィン酸 50

塩の更に大きなクラスである。それらは非イオン性の配位錯体であり、有機溶媒に可溶である。それらはポリアミド用の難燃剤としても使うことができる（米国特許4208321）。これらの欠点は、これらの金属ホスフィン酸塩ポリマーの工業的生産が一般的に困難であることである。

【0004】

【課題を解決するための手段】

驚くべきことに、ホスフィン酸またはジホスフィン酸のカルシウムおよびアルミニウム塩が、ポリアミド製プラスチックにおいてすぐれた難燃性を発揮するのに対し、同じホスフィン酸またはジホスフィン酸の他の金属塩では不十分な難燃性しか示さないということが見出された。

10

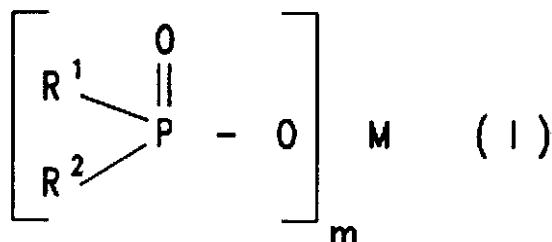
【0005】

本発明は、したがって、ポリアミド、及び、金属カルシウムまたはアルミニウムのホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩を含む成形材料を提供するものである。

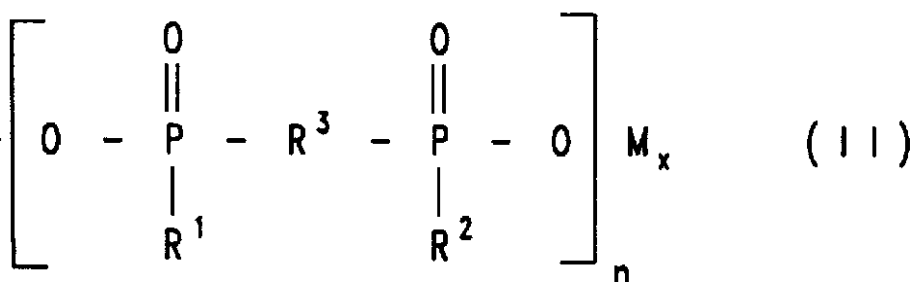
【0006】

本発明は、さらに、ポリアミド、および、式(1)のホスフィン酸塩および/または式(11)のジホスフィン酸塩：

【化2】



20



30

（式中、 $\text{R}^1$ および $\text{R}^2$ はそれぞれ直鎖あるいは分岐鎖の $\text{C}_1 \sim \text{C}_{16}$ アルキル、好ましくは $\text{C}_1 \sim \text{C}_8$ アルキル、例えばメチル、エチル、*n*-プロピル、イソプロピル、*n*-ブチル、*tert*-ブチル、*n*-ペンチル、*n*-オクチル、フェニルであり；

$\text{R}^3$ は直鎖あるいは分岐鎖の $\text{C}_1 \sim \text{C}_{10}$ のアルキレン、例えばメチレン、エチレン、*n*-プロピレン、イソプロピレン、*n*-ブチレン、*tert*-ブチレン、*n*-ペンチレン、*n*-オクチレン、*n*-ドデシレン；アリーレン、例えばフェニレン、ナフチレン；アルキルアリーレン、例えばメチルフェニレン、エチルフェニレン、*tert*-ブチルフェニレン、メチルナフチレン、エチルナフチレン、*tert*-ブチルナフチレン；アリールアルキレン、例えばフェニルメチレン、フェニルエチレン、フェニルプロピレン、フェニルブチレンであり；

40

Mはカルシウムまたはアルミニウムイオンであり；

mは2または3であり；

nは1または3であり；

xは1または2である）

および/またはそれらのポリマーを含む成形材料を提供するものである。

【0007】

50

**【発明の実施の形態】**

ポリアミドはポリマー鎖にの必須部分として繰り返しアミド基をもつポリマーである。本発明の目的のために使用できるポリアミドは 例えば、“Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry”, Barbara Elvers編、A21巻、「ポリアミド」の章(p179-205)、VCH、Weinheim-Basel-Cambridge-New York 1992年に記載されており、これを本明細書の一部としてここに引用する。特に適当なポリアミドはナイロン6およびナイロン66である。ポリアミドとポリアミド化合物は、以下においてポリマーと称する。

**【0008】**

本明細書において、“ホスフィン酸塩”という用語は、ホスフィン酸およびジホスフィン酸のカルシウムおよびアルミニウム塩およびそのポリマーを示す。

10

**【0009】**

本発明のホスフィン酸塩は、水性媒体中で調製され、本質的にモノマー化合物である。反応条件に依存して、ある状況下においてはポリマーホスフィン酸塩を形成することもできる。

**【0010】**

本発明のホスフィン酸塩の部分形成するのに適当なホスフィン酸は、例えば、イソブチルメチルホスフィン酸、オクチルメチルホスフィン酸、ジメチルホスフィン酸、エチルメチルホスフィン酸、ジエチルホスフィン酸、メチル-n-プロピルホスフィン酸、メタン-1,2-ジ(メチルホスフィン酸)、エタン-1,2-(ジメチルホスフィン酸)、ヘキサン-1,6-ジ(メチルホスフィン酸)、ベンゼン-1,4-(ジメチルホスフィン酸)、メチルフェニルホスフ

20

**【0011】**

ホスフィン酸塩は、既知の方法により、ホスフィン酸を、問題の金属の金属炭酸塩、金属水酸化物あるいは金属酸化物と水溶液中で反応させることにより製造できる。

**【0012】**

ポリマーに加えるホスフィン酸塩の量は広範囲で変えることができる。一般的に、ポリマーを基準として5~35重量%、好ましくは10~25重量%、特に好ましくは15~20重量%のホスフィン酸塩が使われる。もっとも適切なホスフィン酸塩の量は、ポリマーの性質および用いられるホスフィン酸塩の性質に依存し、実験によって容易に確かめることができる。

30

**【0013】**

ホスフィン酸塩は、用いられるポリマーの性質および要求される特性により種々の物理的形態で使用できる。例えば、ホスフィン酸塩は、ポリマー内におけるよりよい分散を達成するために、微細形態に粉砕することができる。所望ならば、種々のホスフィン酸塩の混合物を使用することも可能である。

**【0014】**

ホスフィン酸塩は熱的に安定であり、加工している間にポリマーを分解することがなく、ポリアミド成形材料の製造工程に影響を与えない。ホスフィン酸塩は、ポリマーの製造または加工条件下で揮発性ではない。

**【0015】**

塩及びポリマーを混合することによりホスフィン酸塩をポリマー中に含ませ、次に、配合器(例えば、二軸スクリュウ押出機)内でポリマーを溶融し、ポリマー溶融物中でホスフィン酸塩を均質化することができる。溶解物を押出し、冷却し、粒状化することができる。ホスフィン酸塩は、また、配合器中に直接計量することができる。

40

**【0016】**

同様に、加工された粒状のポリアミド中に難燃剤を混合して、射出成形機で直接混合物を加工し、または押出機内で混合物を溶融し、粗砕し、乾燥後加工することが可能である。

**【0017】**

ホスフィン酸塩は、また、ポリアミド製造工程中に加えることもできる。

**【0018】**

50

ホスフィン酸塩だけでなく、ポリマーに、グラスファイバー、ガラスボールまたは白亜などの無機物のような充填剤及び強化剤を加えることもできる。更に、その製品は、安定剤、潤滑剤、着色料、充填剤、成核剤または帯電防止剤のような他の添加剤を含んでいてもよい。

#### 【0019】

ポリアミド、金属カルシウムまたはアルミニウムのホスフィン酸塩またはジホスフィン酸塩、およびグラスファイバーを含む成形材料が特に好ましい。本発明によるグラスファイバー強化成形材料は、とりわけ好ましい難燃特性を示す。

#### 【0020】

ホスフィン酸塩を含むポリアミドは、例えば耐燃性工業部品の製造とりわけ電気設備の構造部品、機械の機械的伝導部品および大型コンピュータの構成部品の製造に有用である。

#### 【0021】

ここで、カルシウムおよびアルミニウムホスフィン酸塩を用いて難燃性としたポリアミド成形材料が、高いトラッキング電流抵抗（比較トラッキング指数、CTI）を有することが見出された。ポリアミド成形材料は、次のような用途に大変有用である：コイル巻型、変圧器、継電器、スイッチ、プラグコネクタ、モーターおよびモーター部品（ローター、ベアリング板など）のような電気部品；成形インターコネクタ装置（MID）、基板（例えばSIMM基板；電気機械部品および家庭用電気器具の機械部品、例えば歯車、レバー、カム軸、スパーサー、蝶番、スライディングベアリング、電気部品および電気設備のハウジング、カバー及び外装又は被覆材料、例えばコンデンサーのハウジング、継電器のハウジング、コンデンサーのカバー、ケーブル外装、成形物品。

#### 【0022】

これらの用途の例は、好ましくは射出成形によって製造されるが、場合によっては押出や加圧成形によっても作ることができる。

#### 【0023】

難燃性成分だけでなく、ポリアミド成形材料は、グラスファイバー、ガラスボール、ガラスフレーク、滑石、雲母、ケイ灰石、白亜のような無機物、カーボンブラック、色素、安定剤、潤滑剤及び成形品取出助剤、可塑剤並びに他の一般的な添加剤を含むことができる。

#### 【0024】

##### 【実施例】

##### 実施例1

##### ホスフィン酸塩の製造

##### （実施例1.1）

##### エチルメチルホスフィン酸カルシウム塩の製造

3 Lの水に1630g(15.1mol)のエチルメチルホスフィン酸を溶解し、422.8g(7.55 mol)の酸化カルシウム（生石灰）を激しく攪拌しながら1.5時間かけて少しずつ加え、それから温度を75 に上昇させた。次に、この溶液中加入したpH電極がpH=7を示すまで酸化カルシウムをさらに加えた。次に、少量の活性炭を加え、混合物を還流下で1.5時間攪拌した後、ろ過した。ろ液を蒸発乾固して、恒量になるまで真空乾燥器中120 で乾燥した。これによって、300 以下の融点を持たない1920gの白色粉末が得られた。収率は理論量の100%であった。

#### 【0025】

##### （実施例1.2）

##### エチルメチルホスフィン酸アルミニウム塩の製造

6.5 Lの水に2106g(19.5mol)のエチルメチルホスフィン酸を溶解し、507g(6.5mol)の水酸化アルミニウムを、激しく攪拌しながら、85 に加熱しながら加えた。全体として、混合物を80-90 で65時間攪拌し、次に、60 に冷却し、吸引ろ過した。恒量になるまで真空乾燥器中120 で乾燥し、300 以下の融点を持たない微粒状粉末2140gを得た。収率は理

10

20

30

40

50

論量の95%であった。

【0026】

(実施例1.3)

エタン-1、2-ビスメチルホスフィン酸カルシウム塩の製造

500 mLの水に325.5g(1.75mol)のエタン-1,2-ビスメチルホスフィン酸を溶解し、129.5g(1.75mol)の水酸化カルシウムを、激しく攪拌しながら1時間かけて少しずつ加えた。次に、90~95 で混合物を数時間攪拌し、冷却し、吸引ろ過した。乾燥器中150 で乾燥すると、380 以下の融点を持たない335gの生成物を得た。収率は理論量の85%であった。

【0027】

(実施例1.4)

エタン-1,2-ビスメチルホスフィン酸アルミニウム塩の製造

600 mLの水に334.8g(1.8mol)のエタン-1,2-ビスメチルホスフィン酸を溶解し、93.6g(1.2 mol)の水酸化アルミニウムを、激しく攪拌しながら1時間かけて少しずつ加えた。次に、混合物を24時間還流し、続いて吸引熱ろ過し、ろ過残さを水で洗浄した。乾燥し、380 以下の融点を持たない364gの白色粉末を得た。収率は理論量の100%であった。

【0028】

(実施例1.5)

メチルプロピルホスフィン酸カルシウム塩の製造

600 mLの水に366g(3.0mol)のメチルプロピルホスフィン酸を溶解し、84g(1.5mol)の酸化カルシウムを、激しく攪拌しながら少しずつ加え、65 に温度を上昇させた。次に、透明な溶液が形成されるまで、この温度を維持した。次に、溶液を減圧下で蒸発乾固させた。真空乾燥器中120 で乾燥後の残渣は364 gであった。収率は理論量の約85%であった。

【0029】

(実施例1.6)

メチルプロピルホスフィン酸アルミニウム塩の製造

310gの水に115g(0.943 mol)のメチルプロピルホスフィン酸を溶解し、24.5g(0.314 mol)の水酸化アルミニウムを加えた。次に、混合物を攪拌下で98 に23時間保持した。次に、吸引ろ過し、ろ過残さを真空乾燥器中で乾燥し、380 以下の融点を持たない113gの白色粉末を得た。収率は理論量の90%であった。

【0030】

(実施例1.7)

メチルオクチルホスフィン酸アルミニウム塩の製造

115.2g(0.6 mol)のメチルオクチルホスフィン酸を、250 mlの水と共に60 に加熱した。次に、15.6g(0.2mol)の水酸化アルミニウムを加え、混合物を絶えず攪拌しながら80 に加熱した。全体として、パッチを80~90 で15時間攪拌し、その時点で吸引ろ過した。乾燥し、360 以下の融点を持たない115gの白色粉末を得た。収率は理論量の96%であった。

【0031】

実施例2

難燃性ポリアミドの製造および試験

リン化合物をポリマーと混合し、市販の二軸スクリー配合機で混合した。グラスファイバー補強製品の場合には、市販のグラスファイバーをポリアミド溶融物中に計量した。配合中の溶融物の温度は約265 であった。

【0032】

試験片をISO 7792-2にしたがって射出成形機で作成した。

【0033】

各々の混合物の試験片を用いて、厚さ1.6 mmおよび1.2 mmの試験片でのUL 94耐火性分類を決定した。

【0034】

UL94分類の判定基準は次のとおりである。

10

20

30

40

50

## 【 0 0 3 5 】

V-0：10秒より長い残炎がなく、10箇所の炎の点火で残炎が全体で50秒以上でなく、火炎落下がなく、止め具まで試料の残炎がなく、点火後30秒より長く試料に残光はない。

## 【 0 0 3 6 】

V-1：30秒より長い残炎がなく、10箇所の炎の点火で残炎が全体で250秒以上でなく、点火後60秒より長く試料に残光はなく、他の基準はV-0と同じ。

## 【 0 0 3 7 】

V-2：火炎落下によって綿の表示部が燃焼し、他の基準はV-1と同じ。

## 【 0 0 3 8 】

V-2を超える場合は材料分類のV-2の基準を満足しない。

10

## 【 0 0 3 9 】

ナイロン66と30重量%のエチルメチルホスフィン酸のカルシウムまたはアルミニウム塩とを用いて、加工安定剤のような更なる添加剤を加えることなく、30重量%のグラスファイバーで強化した化合物を製造し、その化合物を射出成形試験試料として使用した。それらの試験片をUL94耐火性試験に供した。

## 【 0 0 4 0 】

対照として、同濃度のエチルメチルホスフィン酸の亜鉛塩およびグラスファイバーを含む化合物を同様に試験した。

## 【 0 0 4 1 】

結果を次の表に示す。

20

## 【 0 0 4 2 】

## 【表 1】

エチルメチルホスフィン酸塩

UL 94材料分類

	試料厚さ1.6 mm	試料厚さ1.2 mm
亜鉛塩	V-2	<V-2
カルシウム塩	V-0	V-0
アルミニウム塩	V-0	V-0

30

## 【 0 0 4 3 】

エチルメチルホスフィン酸のカルシウムまたはアルミニウム塩の難燃性が、エチルメチルホスフィン酸の亜鉛塩のそれと比較して改善されていることを、表は明確に示している。



---

フロントページの続き

(74)代理人 100075270

弁理士 小林 泰

(74)代理人 100102727

弁理士 細川 伸哉

(72)発明者 ハンス - イェルク・クライナー

ドイツ連邦共和国6 1 4 7 6 クロンベルク, アルトケニヒシュトラッセ 1 1 アー

(72)発明者 ヴィンフリート・ブドツィンスキー

ドイツ連邦共和国6 5 8 1 2 バート・ゾーデン, ロベルト - シュトルツ - シュトラッセ 4 4

(72)発明者 ギュンター・キルシュ

ドイツ連邦共和国6 5 8 1 2 バート・ゾーデン, パウリネンシュトラッセ 2 4

審査官 中島 庸子

(56)参考文献 特開昭5 1 - 0 6 3 8 5 9 ( J P , A )

(58)調査した分野(Int.Cl. , D B 名)

C08L 77/00- 77/12

C08K 3/00- 13/08