

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2006-316160

(P2006-316160A)

(43) 公開日 平成18年11月24日(2006.11.24)

(51) Int. Cl.		F I		テーマコード (参考)
CO8F 4/623 (2006.01)		CO8F	4/623	4J128
CO8F 10/00 (2006.01)		CO8F	10/00 510	

審査請求 未請求 請求項の数 6 O L (全 30 頁)

<p>(21) 出願番号 特願2005-139444 (P2005-139444)</p> <p>(22) 出願日 平成17年5月12日 (2005.5.12)</p> <p>(出願人による申告) 国等の委託研究の成果に係る特許出願 (平成16年度、独立行政法人新エネルギー・産業技術総合開発機構、製造工程省略による省エネ型プラスチック製品製造技術開発委託研究、産業活力再生特別措置法第30条の適用を受ける特許出願)</p>	<p>(71) 出願人 596133485 日本ポリプロ株式会社 東京都港区芝五丁目33番8号</p> <p>(74) 代理人 100106596 弁理士 河備 健二</p> <p>(72) 発明者 寒河江 竹弘 三重県四日市市東邦町1番地 日本ポリプロ株式会社内</p> <p>Fターム(参考) 4J128 AA01 AB00 AB01 AC01 AC10 AC28 AC39 AC41 BA02A BB01A BC12A BC14A CA27A CA28A CA30A CB25A CB86A GB04</p>
--	---

(54) 【発明の名称】 オレフィン重合用触媒の保存方法

(57) 【要約】

【課題】多大なエネルギーを使用する溶融混練工程を必要とせず、少量の酸化防止剤を効果的に添加されたポリオレフィン樹脂を製造するためのオレフィン重合用触媒の保存性に優れ、長期に保存した触媒を用いても、微分や塊状物を生成せず、嵩密度が高く、粒径大きく、粒子性状に優れたオレフィン重合体を製造することができるオレフィン重合用触媒の保存方法の提供。

【解決手段】成分 [I] 平均粒径 40 ~ 200 μm のオレフィン重合用固体触媒成分、及び成分 [II] 樹脂用酸化防止剤を含有するオレフィン重合用触媒を、有機アルミニウム化合物の存在下で保存することを特徴とするオレフィン重合用触媒の保存方法。

【選択図】 なし

【特許請求の範囲】

【請求項 1】

下記成分 [I]、及び成分 [I I] を含有するオレフィン重合用触媒を、有機アルミニウム化合物の存在下で保存することを特徴とするオレフィン重合用触媒の保存方法。

成分 [I]：平均粒径 40 ~ 200 μm のオレフィン重合用固体触媒成分

成分 [I I]：樹脂用酸化防止剤

【請求項 2】

成分 [I I] が、フェノール系酸化防止剤および/またはリン系酸化防止剤からなることを特徴とする請求項 1 に記載のオレフィン重合用触媒の保存方法。

【請求項 3】

成分 [I] が、下記の成分 [A] と成分 [B] とを接触させて得られたものであることを特徴とする請求項 1 又は 2 に記載のオレフィン重合用触媒の保存方法。

成分 [A]：周期律表 4 ~ 6 族の遷移金属化合物

成分 [B]：下記 (b - 1) ~ (b - 4) から選ばれた 1 種以上を含有する成分

(b - 1) 有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物

(b - 2) 成分 [A] と反応して成分 [A] をカチオンに変換することが可能なイオン性化合物またはルイス酸が担持された粒子状担体

(b - 3) 固体酸粒子

(b - 4) イオン交換性層状珪酸塩粒子

【請求項 4】

成分 [I] が、下記成分 [A]、成分 [B] および成分 [C] を接触させて得られたものであることを特徴とする請求項 1 又は 2 に記載のオレフィン重合用触媒の保存方法。

成分 [A]：周期律表 4 ~ 6 族の遷移金属化合物

成分 [B]：下記 (b - 1) ~ (b - 4) から選ばれた 1 種以上を含有する固体成分

(b - 1) 有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物

(b - 2) 成分 [A] と反応して成分 [A] をカチオンに変換することが可能なイオン性化合物またはルイス酸が担持された粒子状担体

(b - 3) 固体酸粒子

(b - 4) イオン交換性層状珪酸塩粒子

成分 [C]：有機アルミニウム化合物（ただし、(b - 1) 使用の場合は (b - 1) と同一の有機アルミニウム化合物を除く）

【請求項 5】

成分 [I] が、オレフィンを予め接触させた予備重合させた予備重合触媒であることを特徴とする請求項 1 ~ 4 のいずれか 1 項に記載のオレフィン重合用触媒の保存方法。

【請求項 6】

下記成分 [I]、及び成分 [I I] を含有するオレフィン重合用触媒が、有機アルミニウム化合物の存在下に乾燥されたものであることを特徴とする請求項 1 ~ 5 のいずれか 1 項に記載のオレフィン重合用触媒の保存方法。

成分 [I]：平均粒径 40 ~ 200 μm のオレフィン重合用固体触媒成分

成分 [I I]：樹脂用酸化防止剤

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、オレフィン重合用触媒の保存方法に関し、さらに詳しくは、触媒の経時劣化がほとんどなく、活性低下が少ないオレフィン重合用触媒の保存方法に関する。

【背景技術】

【0002】

高活性オレフィン重合触媒により得られるポリオレフィン樹脂は、触媒除去工程が不要となるので省エネルギー型の製造方法ではあるが、僅かながら触媒残渣を含むために、触媒除去を行ったポリオレフィン樹脂に比較して安定性が低く、得られる製品寿命が短くな

10

20

30

40

50

るため、多量の酸化防止剤を用いることが必要となる。そこで、微粉末の重合体として得られたものに各種酸化防止剤に代表される安定剤を配合して、造粒装置などにより加熱溶解することで均一に分散させ、取り扱いの容易な顆粒状に成形することで長期の安定性が図られてきている。

【0003】

しかし、重合後に各種の安定剤を溶解混練することは、多大なエネルギーを消費するため非効率的で、また、安定剤の分散不良に対応するには必要以上に安定剤を添加しなければならない場合もあった。顆粒状のポリマーが直接得られる重合方法において、重合中、重合後に安定剤を配合することで安定剤を均一に分散することができ、かつ、造粒混練工程が省略できることが報告されている。

例えば、重合直後に安定剤を配合する方法としては、重合パウダーにリン系酸化防止剤、フェノール系酸化防止剤、チオエーテル、光安定剤をパラフィンワックスで付着、コーティングする方法（例えば、特許文献1参照。）、安定剤の添加を液体モノマー中で、重合後の工程において、ただし液体モノマーをフラッシングする前の工程において添加する方法（例えば、特許文献2参照。）、重合で得られた粉粒状のポリオレフィン樹脂を水蒸気で接触処理した後に、酸化防止剤を散布して配合する方法（例えば、特許文献3参照。）が示されている。

しかしながら、これら重合後に安定剤を配合する方法は、重合ポリマーに均一分散させることが困難で、また添加のための別の工程が必要となる。

【0004】

また、重合系に安定剤等を存在させる方法としては、例えば、チーグラナーッタ触媒系を用いる重合において、リン系の酸化防止剤存在下で - オレフィンの重合を行う方法が示され、後で添加するよりも優れた安定性を示し、酸化防止剤と混合するための押出機を排除できることが示されている（例えば、特許文献4参照。）。また、特定のエーテル化合物を用いた触媒を用いることで重合時にフェノール系酸化防止剤を用いた場合に優れた安定化効果が得られ、かつ重合活性の低下や樹脂の着色等の問題がないことが示されている（例えば、特許文献5参照。）。さらに、リン化合物、立体障害アミン、立体障害フェノール又は酸掃去剤の少なくとも一種を添加して、遷移メタロセン触媒上で重合するオレフィンポリマーの製造方法が提案されている（例えば、特許文献6参照。）。

しかしながら、これらの重合系に安定剤を添加する方法においては、重合後の加工による安定剤の配合工程を省略できる利点はあるものの、未反応モノマー中へ安定剤が同伴される可能性があり、モノマーリサイクルラインの汚染や付着、閉塞等の問題を引き起こす可能性もある。また、安定剤が有効に使用されないという問題がある。

【0005】

一方、オレフィン重合触媒は、保存が難しく、保存に伴って経時的に重合活性が低下したり、得られる重合体粒子中の微粉量が増加したり、重合体粒子同士が結合して粗大粒子が発生し、嵩密度が低下する等の問題があった。特に造粒工程を省略して省エネルギーを達成しようとする、比較的粒子径が大きく取り扱いやすい重合粒子性状であることが求められるが、重合体粒子の嵩密度低下は重合体粒子そのものの取り扱いを悪化させる。また、造粒工程を省略させる重合粒子の場合は、パウダー状態で安定剤を配合することが必要であるが、大きい粒子程安定剤が粒子内部に均一分散しにくく、小さい粒子に比べて劣化しやすい。そこで、大きい粒子に対して安定剤を内部まで均一分散させ、効果的に安定化させる方法が求められる。

重合体粒子の粒子性状は、オレフィン重合用触媒の粒子性状によるところが大きく、触媒の保存によって得られる重合体粒子の粒子性状の悪化は、オレフィン重合用触媒の保存中に、触媒粒子の粒子性状が悪化することに起因するものと考えられる。従って、オレフィン重合用触媒の長期保存を可能とし、長期保存においても粒子性状の優れた重合体粒子を製造するには、オレフィン重合用触媒の粒子性状を損なうことのない保存方法が重要となる。有機アルミニウムの存在下で保存することで、保存性に優れ、粒子性状に優れたオレフィン重合用触媒の保存方法が提案されている（例えば、特許文献7参照。）。しかし

10

20

30

40

50

、この方法の触媒系は、オレフィン重合触媒中に安定剤を含有しておらず、得られたポリオレフィン樹脂の安定性が低く、重合体そのものの粒径も小さく、安定剤を添加するための造粒混練工程が必要となる。

【特許文献 1】特開平 3 - 2 2 0 2 4 8 号公報

【特許文献 2】特開平 6 - 1 7 9 7 1 3 号公報

【特許文献 3】特開 2 0 0 3 - 2 3 1 7 1 1 号公報

【特許文献 4】特開昭 6 3 - 9 2 6 1 3 号公報

【特許文献 5】特開平 5 - 2 7 1 3 3 5 号公報

【特許文献 6】特開平 9 - 1 2 6 2 1 号公報

【特許文献 7】特開 2 0 0 2 - 6 0 4 1 1 号公報

10

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0006】

本発明の目的は、多大なエネルギーを使用する溶融混練工程を必要とせず、少量の酸化防止剤を効果的に添加されたポリオレフィン樹脂を製造するためのオレフィン重合用触媒の保存性に優れ、長期に保存した触媒を用いても、微粉や塊状物を生成せず、嵩密度が高く、粒径が大きく、粒子性状に優れたオレフィン重合体を製造することができるオレフィン重合用触媒の保存方法を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

【0007】

本発明者は、かかる課題を解決すべく鋭意検討を行った結果、オレフィン重合用触媒を有機アルミニウムの存在下で保存することにより、保存性に優れ、粒子性状の良好な重合パウダーを得ることができ、また少量の安定剤で効果的にポリオレフィンに安定性を付与することができ、多大なエネルギーを使用する溶融混練による添加を必ずしも必要としないオレフィン重合用触媒を保存できることを見出し、本発明に到達した。

20

【0008】

すなわち、本発明の第 1 の発明によれば、下記成分 [I]、及び成分 [I I] を含有するオレフィン重合用触媒を、有機アルミニウム化合物の存在下で保存することを特徴とするオレフィン重合用触媒の保存方法が提供される。

成分 [I]：平均粒径 4 0 ~ 2 0 0 μ m のオレフィン重合用固体触媒成分

30

成分 [I I]：樹脂用酸化防止剤

【0009】

また、本発明の第 2 の発明によれば、第 1 の発明において、成分 [I I] が、フェノール系酸化防止剤および / またはリン系酸化防止剤からなることを特徴とするオレフィン重合用触媒の保存方法が提供される。

【0010】

また、本発明の第 3 の発明によれば、第 1 又は 2 の発明において、成分 [I] が、下記の成分 [A] と成分 [B] とを接触させて得られたものであることを特徴とするオレフィン重合用触媒の保存方法が提供される。

成分 [A]：周期律表 4 ~ 6 族の遷移金属化合物

40

成分 [B]：下記 (b - 1) ~ (b - 4) から選ばれた 1 種以上を含有する成分

(b - 1) 有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物

(b - 2) 成分 [A] と反応して成分 [A] をカチオンに変換することが可能なイオン性化合物またはルイス酸が担持された粒子状担体

(b - 3) 固体酸粒子

(b - 4) イオン交換性層状珪酸塩粒子

【0011】

また、本発明の第 4 の発明によれば、第 1 又は 2 の発明において、成分 [I] が、下記成分 [A]、成分 [B] および成分 [C] を接触させて得られたものであることを特徴とするオレフィン重合用触媒の保存方法が提供される。

50

成分 [A] : 周期律表 4 ~ 6 族の遷移金属化合物

成分 [B] : 下記 (b - 1) ~ (b - 4) から選ばれた 1 種以上を含有する固体成分

(b - 1) 有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物

(b - 2) 成分 [A] と反応して成分 [A] をカチオンに変換することが可能なイオン性化合物またはルイス酸が担持された粒子状担体

(b - 3) 固体酸粒子

(b - 4) イオン交換性層状珪酸塩粒子

成分 [C] : 有機アルミニウム化合物 (ただし、(b - 1) 使用の場合は (b - 1) と同一の有機アルミニウム化合物を除く)

【 0 0 1 2 】

また、本発明の第 5 の発明によれば、第 1 ~ 4 のいずれかの発明において、成分 [I] が、オレフィンを予め接触させた予備重合させた予備重合触媒であることを特徴とするオレフィン重合用触媒の保存方法が提供される。

【 0 0 1 3 】

また、本発明の第 6 の発明によれば、第 1 ~ 5 のいずれかの発明において、下記成分 [I]、及び成分 [I I] を含有するオレフィン重合溶触媒が、有機アルミニウム化合物の存在下に乾燥されたものであることを特徴とするオレフィン重合用触媒の保存方法が提供される。

成分 [I] : 平均粒径 4 0 ~ 2 0 0 μm のオレフィン重合用固体触媒成分

成分 [I I] : 樹脂用酸化防止剤

【 発明の効果 】

【 0 0 1 4 】

本発明のオレフィン重合用触媒の保存方法を用いれば、オレフィン重合用触媒の長期保存性に優れ、粒径が大きく粉体性状が良好で、高度に安定化されたポリオレフィン樹脂を安定的に製造することができる。さらに、従来 of 安定化のために重合後に酸化防止剤を溶融混練配合するポリオレフィンの重合における方法は、多大なエネルギーを消費するため、非効率的であり、また、酸化防止剤の分散不良に対応するためには必要以上の安定剤を添加しなければならないという現状技術の欠点に鑑み、多大なエネルギーを使用する溶融混練工程またはそれに変わる別の添加工程を必要とせず、かつ少量の酸化防止剤を効果的に添加されたポリオレフィン樹脂を安定的に製造することができる。

【 発明を実施するための最良の形態 】

【 0 0 1 5 】

本発明は、成分 [I] 平均粒径 4 0 ~ 2 0 0 μm のオレフィン重合用固体触媒成分、好ましくは、成分 [A] 周期律表 4 ~ 6 族の遷移金属化合物、成分 [B] (b - 1) ~ (b - 4) から選ばれた 1 種以上を含有する固体成分、必要に応じてさらに [C] 有機アルミニウム化合物を接触させて得られる平均粒径 4 0 ~ 2 0 0 μm のオレフィン重合用固体触媒成分、及び成分 [I I] 樹脂用酸化防止剤を含有するオレフィン重合用触媒を、有機アルミニウム化合物の存在下で保存するオレフィン重合用触媒の保存方法である。以下、各構成成分、オレフィン重合用触媒、保存方法等について詳細に説明する。

【 0 0 1 6 】

1 . オレフィン重合用触媒を構成する成分

(1) 平均粒径 4 0 ~ 2 0 0 μm のオレフィン重合用固体触媒成分 [I]

本発明のオレフィン重合用触媒で用いるオレフィン重合用触媒固定触媒成分 [I] としては、公知のマグネシウム化合物やケイ素化合物を担体としたチタン系の Z N 触媒や遷移金属からなるメタロセン系触媒が挙げられる。本発明においては、固体触媒成分の平均粒径を、4 0 ~ 2 0 0 μm 、好ましくは 4 0 ~ 1 5 0 μm 、さらに好ましくは、5 0 ~ 1 5 0 μm 、になるように調製する必要がある。平均粒径が 4 0 μm 未満では生成される重合ポリマーが小さく、取り扱いの容易な大粒径ポリマーを得ることが困難であり、2 0 0 μm を超えると重合ポリマーが巨大になりすぎて、反応系内での沈降や流動不良による塊状物の生成、閉塞等の原因となるのである。

10

20

30

40

50

【0017】

上記マグネシウム化合物を担体とするチタン系のZn触媒の調製方法としては、例えば、特開昭53-45688号公報や特開昭55-90510号公報などに記載の活性化された塩化マグネシウムとチタン化合物および必要に応じて電子供与性化合物とを、同時にもしくは段階的に共粉碎もしくは液状状態で接触させることによる方法、特開昭54-40293号公報、特開昭56-811号公報、特開昭58-183708号公報、特開昭58-183709号公報などに記載の均一状態にあるマグネシウム化合物に電子供与体化合物の存在下に、ハロゲン化剤、還元剤などを作用させることによって得られた析出物に、チタン化合物および必要に応じて電子供与体化合物を接触させることによる方法、特開昭52-14672号公報、特開昭53-100986号公報などに記載のグリニャール試薬等の有機マグネシウム化合物にハロゲン化剤、還元剤などを作用させた後、これに電子供与体化合物とチタン化合物とを接触させることによる方法などが挙げられる。

10

【0018】

マグネシウム化合物の製造方法としては、平均粒径0.01~20 μ mのマグネシウム酸素含有化合物の懸濁液を噴霧造粒して得ることができる。

平均粒径0.01~20 μ mのマグネシウム化合物は、市販の大粒径の固体状のマグネシウム酸素含有化合物を粉碎して用いてもよい。これを水あるいは有機溶媒中に懸濁させ、熱風中に噴霧することにより40~200 μ mの球形粒子を製造する。この製造の好ましい方法は、1~60wt%好ましくは5~40wt%の濃度を有するマグネシウム化合物の懸濁液を公知の技術と装置を用いて、噴霧ノズルを使用、あるいは高速で回転する円盤型のディスクを用いて回転数を選ぶことにより熱風中に噴霧して球状の粒子を生成させる。マグネシウム酸素含有化合物中に存在する溶媒残存量が10wt%以下となるように熱風の温度、圧力、懸濁液の温度、供給量を選ぶ。用いられる溶媒はヘキサン、ヘプタン、トルエンのような炭化水素水、メタノール、エタノールのようなアルコール類が用いられるが、一般に乾燥が迅速に行われる為に低沸点のものを選ぶことが好ましい。

20

また、マグネシウム酸素含有化合物とアルコールを不活性な炭化水素液体中で混合して、溶融温度に上げ、激しく攪拌して得られたエマルジョンを、きわめて短時間に冷却する方法によっても得られる。この粒子を乾燥した後、50~130の温度に加熱して部分脱アルコール化する。部分的に脱アルコール化したものは、球状粒子であって平均粒径は40~200 μ mであり、表面積は10~50m²/gであり、細孔度は0.6~2cm³/g(水銀圧入法で測定)である。脱アルコールは、アルコール含量がマグネシウム酸素含有化合物1モルに対して、2モル以下であり、好ましくは、0.15~1.5モルである。

30

【0019】

このようにして得られたマグネシウム酸素含有化合物は、必要に応じて残存溶媒量を低減すべく乾燥操作を施した後、触媒調製に用いられる。触媒調製の方法は、チタン化合物と直接反応させる以外に、マグネシウム酸素含有化合物を予め電子供与体やハロゲン化剤あるいは有機金属化合物で予備処理した後チタン化合物と反応させる方法、チタン化合物を反応させる際に電子供与体やハロゲン化剤を反応させる方法、チタン化合物を反応させた後、電子供与体、ハロゲン化剤あるいは有機金属化合物の1種以上を任意の順序で反応させ、その際必要に応じてチタン化合物を任意の段階で作用させる方法などを採用することができる。とくに、チタン化合物を反応させた後、担体に固定されたチタン1原子当たり、0.1ないし6モル程度、好ましくは1ないし4モル程度の電子供与体を反応させ、次いで有機金属化合物を電子供与体1モル当たり0.5ないし5モル程度作用させ、必要に応じて洗浄した後、再びチタン化合物を反応させる方法により、一層活性の高い触媒成分が得られる。

40

【0020】

チタン系のZn触媒の場合の成分[A]の周期律表第4~6族の遷移金属化合物としては、一般式としては、Ti(OR)_nX_{a-n}(a=3または4、n=0~a、Rは炭素数1から10の炭化水素化合物、Xはハロゲン原子)であらわされるチタン成分であり、

50

具体的には $TiCl_3$ 、 $TiCl_4$ 、 $Ti(OBu)_4$ 、 $Ti(OBu)_2Cl_2$ 、 $Ti(OBu)Cl_3$ 、 $TiBr_4$ 、 TiI_4 、 $TiBr_3$ 、 TiI_3 、ビス(シクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド、ビス(メチルシクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド、等が例示される。また、チタン系の ZN 触媒の場合の (b-1) ~ (b-4) から選ばれた 1 種以上を含有する成分 [B] としては、主に (b-1) の有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物が用いられる。成分 [A]、成分 [B] とともに、電子供与性化合物や有機珪素化合物を共存させることもできるし、マグネシウム化合物に成分 [A] を接触させた後に、成分 [B] と電子供与性化合物や有機珪素化合物を接触させることもできる。

【0021】

10

上記遷移金属からなるメタロセン系触媒としては、共役五員環配位子を少なくとも一個有する周期律表第 4 ~ 6 族の遷移金属化合物を含有するオレフィン重合用触媒が挙げられ、好ましくは、成分 [A] 周期律表第 4 ~ 6 族の遷移金属化合物、と成分 [B] (b-1) 有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物が担持された粒子状固体、(b-2) 成分 [A] と反応して成分 [A] をカチオンに変換することが可能なイオン性化合物またはルイス酸が担持された粒子状担体、(b-3) 固体酸粒子、(b-4) イオン交換性層状珪酸塩粒子から選ばれた 1 種以上を含有する固体成分、とを接触させて得られたものが用いられる。

また、本発明では、上記遷移金属からなるメタロセン系触媒として、成分 [A]、成分 [B] に加えて、任意成分として、成分 [C] 有機アルミニウム化合物を組み合わせることにより、オレフィン重合用触媒とすることができる。

20

【0022】

なお、本発明の説明において、「を含む」、「からなる」、および「組み合わせてなる」とは、本発明の効果を損なわない限りにおいては、挙示の化合物に成分以外の化合物をも組み合わせて使用することが可能であることを意味する。

さらに、各成分の詳細を以下に説明する。

【0023】

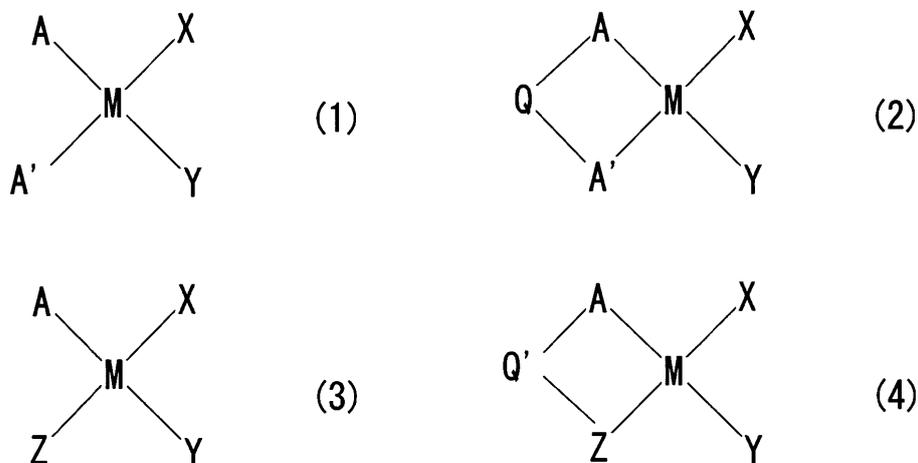
[A] 成分：周期律表第 4 ~ 6 族の遷移金属化合物

本発明で用いる周期律表第 4 ~ 6 族の遷移金属化合物 [A] 成分としては、下記一般式 (1)、(2)、(3)、(4) で表される化合物を挙げることができる。

30

【0024】

【化 1】



40

【0025】

上記一般式 (1)、(2)、(3)、(4) 中、A および A' は置換基を有してもよい共役五員環配位子 (同一化合物内において A および A' は同一でも異なってもよい) を示し、Q は二つの共役五員環配位子を任意の位置で架橋する結合性基を示し、Z は窒素

50

原子酸素原子、珪素原子、リン原子またはイオウ原子を含む配位子を示し、Q' は共役五員環配位子の任意の位置とZを架橋する結合性基を示し、Mは周期律表4～6族から選ばれる金属原子を示し、XおよびYは水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、アルコキシ基、アミノ基、リン含有炭化水素基または珪素含有炭化水素基（同一化合物内においてX及びX'は同一でも異なってもよい）を示す。

【0026】

AおよびA'としては、シクロペンタジエニル基を挙げるができる。シクロペンタジエニル基は、水素原子を五個有するもの $[C_5H_5-]$ であってもよく、また、その誘導体、すなわちその水素原子のいくつかが置換基で置換されているものであってもよい。

この置換基の例としては、炭素数1～40、好ましくは1～30の炭化水素基である。この炭化水素基は、一価の基としてシクロペンタジエニル基と結合していても、またこれが複数存在するときにその内の2個がそれぞれ他端（-端）で結合してシクロペンタジエニルの一部と共に環を形成していてもよい。後者の例としては、2個の置換基がそれぞれ-端で結合して該シクロペンタジエニル基中の隣接した2個の炭素原子を共有して縮合六員環を形成しているもの、即ちインデニル基、テトラヒドロインデニル基、フルオレニル基、および縮合七員環を形成しているもの、即ちアズレニル基、テトラヒドロアズレニル基が挙げられる。

10

【0027】

AおよびA'で示される共役五員環配位子の好ましい具体的例としては、置換または非置換のシクロペンタジエニル基、インデニル基、フルオレニル基、またはアズレニル基等が挙げられる。この中で、特に好ましいものは、置換または非置換のインデニル基、またはアズレニル基である。

20

シクロペンタジエニル基上の置換基としては、前記の炭素数1～40、好ましくは1～30の炭化水素基に加え、フッ素、塩素、臭素等のハロゲン原子基、炭素数1～12のアルコキシ基、例えば $-Si(R^1)(R^2)(R^3)$ で示される珪素含有炭化水素基、 $-P(R^1)(R^2)$ で示されるリン含有炭化水素基、または $-B(R^1)(R^2)$ で示されるホウ素含有炭化水素基が挙げられる。これらの置換基が複数ある場合、それぞれの置換基は同一でも異なってもよい。上述の R^1 、 R^2 、 R^3 は、同一でも異なってもよく、炭素数1～24、好ましくは1～18のアルキル基を示す。

【0028】

Qは、二つの共役五員環配位子間を任意の位置で架橋する結合性基を、Q'は、共役五員環配位子の任意の位置とZで示される基を架橋する結合性基を表す。

30

QおよびQ'の具体例としては、次の基が挙げられる。

(イ)メチレン基、エチレン基、イソプロピレン基、フェニルメチルメチレン基、ジフェニルメチレン基、シクロヘキシレン基等のアルキレン基類

(ロ)ジメチルシリレン基、ジエチルシリレン基、ジプロピルシリレン基、ジフェニルシリレン基、メチルエチルシリレン基、メチルフェニルシリレン基、メチル-t-ブチルシリレン基、ジシリレン基、テトラメチルジシリレン基等のシリレン基類

(ハ)ゲルマニウム、リン、窒素、ホウ素あるいはアルミニウムを含む炭化水素基類

さらに、具体的には、 $(CH_3)_2Ge$ 、 $(C_6H_5)_2Ge$ 、 $(CH_3)P$ 、 $(C_6H_5)P$ 、 $(C_4H_9)N$ 、 $(C_6H_5)N$ 、 $(C_4H_9)B$ 、 $(C_6H_5)B$ 、 $(C_6H_5)Al$ 、 $(C_6H_5O)Al$ で示される基等である。好ましいものは、アルキレン基類およびシリレン基類である。

40

【0029】

Mは、周期律表第4～6族から選ばれる金属原子遷移金属を、好ましくは周期律表第4属金属原子、具体的にはチタン、ジルコニウム、ハフニウム等である。特に、ジルコニウム、ハフニウムが好ましい。

【0030】

Zは、窒素原子、酸素原子、ケイ素原子、リン原子またはイオウ原子を含む配位子、水素原子、ハロゲン原子又は炭化水素基を示す。好ましい具体例としては、酸素原子、イオ

50

ウ原子、炭素数 1 ~ 20、好ましくは 1 ~ 12 のチオアルコキシ基、炭素数 1 ~ 40、好ましくは 1 ~ 18 のケイ素含有炭化水素基、炭素数 1 ~ 40、好ましくは 1 ~ 18 の窒素含有炭化水素基、炭素数 1 ~ 40、好ましくは 1 ~ 18 のリン含有炭化水素基、水素原子、塩素、臭素、炭素数 1 ~ 20 の炭化水素基である。

【0031】

X および Y は、各々水素、ハロゲン原子、炭素数 1 ~ 20、好ましくは 1 ~ 10 の炭化水素基、炭素数 1 ~ 20、好ましくは 1 ~ 10 のアルコキシ基、アミノ基、ジフェニルフォスフィノ基等の炭素数 1 ~ 20、好ましくは 1 ~ 12 のリン含有炭化水素基、またはトリメチルシリル基、ビス(トリメチルシリル)メチル基等の炭素数 1 ~ 20、好ましくは 1 ~ 12 のケイ素含有炭化水素基である。X と Y は同一でも異なってもよい。これらのうちハロゲン原子、炭素数 1 ~ 10 の炭化水素基、および炭素数 1 ~ 12 のアミノ基が特に好ましい。

10

【0032】

一般式(1)で表される化合物としては、例えば、

- (1) ビス(メチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
- (2) ビス(n-ブチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
- (3) ビス(1,3-ジメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
- (4) ビス(1-n-ブチル-3-メチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
- (5) ビス(1-メチル-3-トリフルオロメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
- (6) ビス(1-メチル-3-トリメチルシリルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
- (7) ビス(1-メチル-3-フェニルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
- (8) ビス(インデニル)ジルコニウムジクロリド、
- (9) ビス(テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジクロリド、
- (10) ビス(2-メチル-テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジクロリド

20

等が挙げられる。

【0033】

一般式(2)で表される化合物としては、例えば、

- (1) ジメチルシリレンビス{1-(2-メチル-4-イソプロピル-4H-アズレニル)}ジルコニウムジクロリド、
- (2) ジメチルシリレンビス{1-(2-メチル-4-フェニル-4H-アズレニル)}ジルコニウムジクロリド、
- (3) ジメチルシリレンビス{1-{2-メチル-4-(4-フルオロフェニル)-4H-アズレニル}}ジルコニウムジクロリド、
- (4) ジメチルシリレンビス[1-{2-メチル-4-(2,6-ジメチルフェニル)-4H-アズレニル}]ジルコニウムジクロリド、
- (5) ジメチルシリレンビス{1-(2-メチル-4,6-ジイソプロピル-4H-アズレニル)}ジルコニウムジクロリド、
- (6) ジフェニルシリレンビス{1-(2-メチル-4-フェニル-4H-アズレニル)}ジルコニウムジクロリド、
- (7) ジメチルシリレンビス{1-(2-エチル-4-フェニル-4H-アズレニル)}ジルコニウムジクロリド、
- (8) エチレンビス{1-[2-メチル-4-(4-ビフェニリル)-4H-アズレニル]}ジルコニウムジクロリド、

30

40

【0034】

- (9) ジメチルシリレンビス{1-[2-エチル-4-(2-フルオロ-4-ビフェニリル)-4H-アズレニル]}ジルコニウムジクロリド、

50

- (10) ジメチルシリレンビス { 1 - [2 - メチル - 4 - (2' , 6' - ジメチル - 4 - ビフェニル) - 4 H - アズレニル] } ジルコニウムジクロリド、
- (11) ジメチルシリレン { 1 - [2 - メチル - 4 - (4 - ビフェニル) - 4 H - アズレニル] } { 1 - [2 - メチル - 4 - (4 - ビフェニル) インデニル] } ジルコニウムジクロリド、
- (12) ジメチルシリレン { 1 - (2 - エチル - 4 - フェニル - 4 H - アズレニル) } { 1 - (2 - メチル - 4 , 5 - ベンゾインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (13) ジメチルシリレンビス { 1 - (2 - エチル - 4 - フェニル - 7 - フルオロ - 4 H - アズレニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (14) ジメチルシリレンビス { 1 - (2 - エチル - 4 - インドリル - 4 H - アズレニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (15) ジメチルシリレンビス [1 - { 2 - エチル - 4 - (3 , 5 - ビストリフルオロメチルフェニル) - 4 H - アズレニル }] ジルコニウムジクロリド、
- (16) ジメチルシリレンビス { 1 - (2 - メチル - 4 - フェニル - 4 H - アズレニル) } ジルコニウムビス (トリフルオロメタンスルホン酸) 、
- (17) ジメチルシリレンビス { 1 - (2 - メチル - 4 - フェニルインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (18) ジメチルシリレンビス { 1 - (2 - メチル - 4 , 5 - ベンゾインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (19) ジメチルシリレンビス [1 - { 2 - メチル - 4 - (1 - ナフチル) インデニル }] ジルコニウムジクロリド、
- (20) ジメチルシリレンビス { 1 - (2 - メチル - 4 , 6 - ジイソプロピルインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- 【 0 0 3 5 】**
- (21) ジメチルシリレンビス { 1 - (2 - エチル - 4 - フェニルインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (22) エチレン - 1 , 2 - ビス { 1 - (2 - メチル - 4 - フェニルインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (23) エチレン - 1 , 2 - ビス { 1 - (2 - エチル - 4 - フェニルインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (24) イソプロピリデンビス { 1 - (2 - メチル - 4 - フェニルインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (25) エチレン - 1 , 2 - ビス { 1 - (2 - メチル - 4 - フェニル - 4 H - アズレニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (26) イソプロピリデンビス { 1 - (2 - メチル - 4 - フェニル - 4 H - アズレニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (27) ジメチルゲルミレンビス { 1 - (2 - メチル - 4 - フェニルインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (28) ジメチルゲルミレンビス { 1 - (2 - エチル - 4 - フェニルインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- (29) フェニルホスフィノビス { 1 - (2 - エチル - 4 - フェニルインデニル) } ジルコニウムジクロリド、
- 【 0 0 3 6 】**
- (30) ジメチルシリレンビス [3 - (2 - フリル) - 2 , 5 - ジメチル - シクロペンタジエニル] ジルコニウムジクロリド、
- (31) ジメチルシリレンビス [2 - (2 - フリル) - 3 , 5 - ジメチル - シクロペンタジエニル] ジルコニウムジクロリド、
- (32) ジメチルシリレンビス [2 - (2 - フリル) - インデニル] ジルコニウムジクロリド、
- (33) ジメチルシリレンビス [2 - (2 - (5 - メチル) フリル) - 4 , 5 - ジメチル

- シクロペンタジエニル]ジルコニウムジクロリド、
 (34)ジメチルシリレンビス[2-(2-(2-(5-トリメチルシリル)フリル)-4,5-ジメチル-シクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
 (35)ジメチルシリレンビス[2-(2-チエニル)-インデニル]ジルコニウムジクロリド、
 (36)ジメチルシリレン[2-(2-(5-メチル)フリル)-4-フェニルインデニル][2-メチル-4-フェニルインデニル]ジルコニウムジクロリド、
 (37)ジメチルシリレンビス(2,3,5-トリメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
 (38)ジメチルシリレンビス(2,3-ジメチル-5-エチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、
 (39)ジメチルシリレンビス(2,5-ジメチル-3-フェニルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド
 等が挙げられる。

【0037】

一般式(3)で表される化合物としては、例えば、

(1)(テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニウム(ビスt-ブチルアミド)ジクロリド、
 (2)(テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニウム(ビスイソプロピルアミド)ジクロリド、
 (3)(テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニウム(ビスシクロドデシルアミド)ジクロリド、
 (4)(テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニウム{ビス(トリメチルシリル)アミド}ジクロリド、
 (5)(2-メチル-4-フェニル-4H-アズレニル)チタニウム{ビス(トリメチルシリル)アミド}ジクロリド、
 (6)(2-メチルインデニル)チタニウム(ビスt-ブチルアミド)ジクロリド、
 (7)(フルオレニル)チタニウム(ビスt-ブチルアミド)ジクロリド、
 (8)(3,6-ジイソプロピルフルオレニル)チタニウム(ビスt-ブチルアミド)ジクロリド、
 (9)(テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニウム(フェノキシド)ジクロリド、
 (10)(テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニウム(2,6-ジイソプロピルフェノキシド)ジクロリド
 等が挙げられる。

【0038】

一般式(4)で表される化合物としては、例えば、

(1)ジメチルシランジイル(テトラメチルシクロペンタジエニル)(t-ブチルアミド)チタニウムジクロリド、
 (2)ジメチルシランジイル(テトラメチルシクロペンタジエニル)(シクロドデシルアミド)チタニウムジクロリド、
 (3)ジメチルシランジイル(2-メチルインデニル)(t-ブチルアミド)チタニウムジクロリド、
 (4)ジメチルシランジイル(フルオレニル)(t-ブチルアミド)チタニウムジクロリド
 等が挙げられる。

【0039】

なお、一般式(1)~(4)で示される部分成分Aは、同一の一般式で示される化合物および/または異なる一般式で表される化合物の二種以上の混合物として用いることができる。これらの例示化合物のジクロリドは、ジプロマイド、ジフルオリド、ジメチル、ジフェニル、ジベンジル、ビスジメチルアミド、ビスジエチルアミド等に置き換えた化合

物、も同様に例示される。さらに、例示化合物中のジルコニウム、チタニウムは、各々ハフニウム、チタニウム、ジルコニウムに置き換えた化合物も同様に、例示される。

【0040】

[B]成分：下記(b-1)~(b-4)から選ばれた1種以上を含有する成分
(b-1)有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物

本発明で用いる(b-1)の有機アルミニウム化合物としては、後述の成分[C]に示す有機アルミニウム化合物が例示される。また、(b-1)の有機アルミニウムオキシ化合物としては、従来公知のアルミノキサンであってもよく、また特開平2-78687号公報に例示されているようなベンゼン不溶性の有機アルミニウムオキシ化合物であってもよい。

上記従来公知のアルミノキサンは、たとえば下記のような方法によって製造することができ、通常、炭化水素溶媒の溶液として得られる。

(i)吸着水を含有する化合物または結晶水を含有する塩類、たとえば塩化マグネシウム水和物、硫酸銅水和物、硫酸アルミニウム水和物、硫酸ニッケル水和物、塩化第1セリウム水和物などの炭化水素媒体懸濁液に、トリアルキルアルミニウムなどの有機アルミニウム化合物を添加して、吸着水または結晶水と有機アルミニウム化合物とを反応させる方法。

(ii)ベンゼン、トルエン、エチルエーテル、テトラヒドロフランなどの媒体中で、トリアルキルアルミニウムなどの有機アルミニウム化合物に直接水、氷または水蒸気を作用させる方法。

(iii)デカン、ベンゼン、トルエンなどの媒体中でトリアルキルアルミニウムなどの有機アルミニウム化合物に、ジメチルスズオキシド、ジブチルスズオキシドなどの有機スズ酸化物を反応させる方法。

【0041】

なお該アルミノキサンは、少量の有機金属成分を含有してもよい。また回収された上記のアルミノキサンの溶液から溶媒または未反応有機アルミニウム化合物を蒸留して除去した後、溶媒に再溶解またはアルミノキサンの貧溶媒に懸濁させてもよい。

アルミノキサンを調製する際に用いられる有機アルミニウム化合物として具体的には、トリアルキルアルミニウム、トリシクロアルキルアルミニウムが好ましく、トリメチルアルミニウムが特に好ましい。上記のような有機アルミニウム化合物は、1種単独でまたは2種以上組み合わせて用いられる。

【0042】

アルミノキサンの調製に用いられる溶媒としては、ベンゼン、トルエン、キシレン、クメン、シメンなどの芳香族炭化水素、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、デカン、ドデカン、ヘキサデカン、オクタデカンなどの脂肪族炭化水素、シクロペンタン、シクロヘキサン、シクロオクタン、メチルシクロペンタンなどの脂環族炭化水素、ガソリン、灯油、軽油などの石油留分または上記芳香族炭化水素、脂肪族炭化水素、脂環族炭化水素のハロゲン化物とりわけ、塩素化物、臭素化物などの炭化水素溶媒が挙げられる。さらにエチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテル類を用いることもできる。これらの溶媒のうち特に芳香族炭化水素または脂肪族炭化水素が好ましい。

【0043】

また、上記ベンゼン不溶性の有機有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物は、60のベンゼンに溶解するA1成分がA1原子換算で通常10%以下、好ましくは5%以下、特に好ましくは2%以下であるもの、すなわち、ベンゼンに対して不溶性または難溶性であるものが好ましい。

【0044】

本発明で用いられる有機アルミニウムオキシ化合物としては、一般式(5)で表されるボロンを含んだ有機有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物を挙げることがもできる。

【0045】

10

20

30

40

50

体酸が挙げられる。

【0051】

ここで、(b-1)、(b-2)および(b-3)における粒子について説明する。

本発明で用いる粒子状担体は、その元素組成、化合物組成については特に限定されない。例えば、無機または有機の化合物からなる粒子状担体が例示できる。無機担体としては、シリカ、アルミナ、シリカ・アルミナ、塩化マグネシウム、活性炭、無機珪酸塩等が挙げられる。あるいは、これらの混合物であってもよい。

有機担体としては、例えば、エチレン、プロピレン、1-ブテン、4-メチル-1-ペンテン等の炭素数2~14の α -オレフィンの重合体、スチレン、ジビニルベンゼン等の芳香族不飽和炭化水素の重合体などからなる多孔質ポリマーの粒子担体が挙げられる。あ

10

るいはこれらの混合物であってもよい。これらの粒子状担体は、40 μ m~200 μ m、好ましくは40~150 μ m、さらに好ましくは、50~150 μ m、の平均粒径を有するものが好ましい。平均粒径が40 μ m未満では生成される重合ポリマーが小さく、取り扱いの容易な大粒径ポリマーを得ることが困難であり、200 μ mを超えると重合ポリマーが巨大になりすぎて、反応系内での沈降や流動不良による塊状物の生成、閉塞等の原因となるのである。

【0052】

(b-4)イオン交換性層状珪酸塩

本発明で用いる(b-4)イオン交換性層状珪酸塩は、イオン結合などによって構成される面が互いに結合力で平行に積み重なった結晶構造を有し、かつ、含有されるイオンが交換可能である珪酸塩化合物をいう。大部分の珪酸塩は、天然には主に粘土鉱物の主成分として産出されるため、イオン交換性層状珪酸塩以外の夾雑物(石英、クリストバライト等)が含まれることが多いが、それらを含んでもよい。珪酸塩の具体例としては、例えば、白水春雄著「粘土鉱物学」朝倉書店(1995年)に記載されている次のような層状珪酸塩が挙げられる。

20

すなわち、モンモリロナイト、ザウコナイト、バイデライト、ノントロナイト、サポナイト、ヘクトライト、スチープンサイト等のスメクタイト族、パーミキュライト等のパーミキュライト族、雲母、イライト、セリサイト、海緑石等の雲母族、アタパルジャイト、セピオライト、パリゴルスカイト、ベントナイト、パイロフィライト、タルク、緑泥石群等である。

30

本発明で原料として使用する珪酸塩は、主成分の珪酸塩が2:1型構造を有する珪酸塩であることが好ましく、スメクタイト族であることが更に好ましく、モンモリロナイトが特に好ましい。層間カチオンの種類は、特に限定されないが、工業原料として比較的容易に且つ安価に入手し得る観点から、アルカリ金属あるいはアルカリ土類金属を層間カチオンの主成分とする珪酸塩が好ましい。

【0053】

本発明で使用する上記珪酸塩は、特に処理を行うことなくそのまま用いることができるが、化学処理を施すことが好ましい。ここで化学処理とは、表面に付着している不純物を除去する表面処理と粘土の構造に影響を与える処理のいずれをも用いることができる。具体的には、下記に説明する酸処理、アルカリ処理、塩類処理、有機物処理等が挙げられる

40

【0054】

(i)酸処理

酸処理は、表面の不純物を取り除くほか、結晶構造のAl、Fe、Mg、等の陽イオンの一部または全部を溶出させることができる。

酸処理で用いられる酸は、好ましくは塩酸、硫酸、硝酸、リン酸、酢酸、シュウ酸から選択される。処理に用いる塩類および酸は、2種以上であってもよい。塩類および酸による処理条件は、特に制限されないが、通常、塩類および酸濃度は、0.1~50重量%、処理温度は室温~沸点、処理時間は、5分~24時間の条件を選択して、イオン交換性層状珪酸塩から成る群より選ばれた少なくとも一種の化合物を構成している物質の少なく

50

とも一部を溶出する条件で行うことが好ましい。また、塩類および酸は、一般的には水溶液で用いられる。

【0055】

(ii) 塩類処理

本発明においては、塩類で処理される前の、イオン交換性層状珪酸塩の含有する交換可能な1族金属の陽イオンの40%以上、好ましくは60%以上を、下記に示す塩類より解離した陽イオンと、イオン交換することが好ましい。

このようなイオン交換を目的とした塩類処理で用いられる塩類は、1~14族原子から成る群より選ばれた少なくとも一種の原子を含む陽イオンと、ハロゲン原子、無機酸および有機酸から成る群より選ばれた少なくとも一種の陰イオンとから成る化合物であり、更に好ましくは、2~14族原子から成る群より選ばれた少なくとも一種の原子を含む陽イオンとCl、Br、I、F、PO₄、SO₄、NO₃、CO₃、C₂O₄、ClO₄、OOCCH₃、CH₃COCHCOCH₃、OCl₂、O(NO₃)₂、O(ClO₄)₂、O(SO₄)、OH、O₂Cl₂、OCl₃、OOCCH₂CH₃、C₂H₄O₄およびC₅H₅O₇から成る群から選ばれる少なくとも一種の陰イオンとから成る化合物である。

具体的には、LiF、LiCl、LiBr、LiI、Li₂SO₄、Li(CH₃COO)、LiCO₃、Li(C₆H₅O₇)、LiCHO₂、LiC₂O₄、LiClO₄、Li₃PO₄、CaCl₂、CaSO₄、CaC₂O₄、Ca(NO₃)₂、Ca₃(C₆H₅O₇)₂、MgCl₂、MgBr₂、MgSO₄、Mg(PO₄)₂、Mg(ClO₄)₂、MgC₂O₄、Mg(NO₃)₂、Mg(OOCCH₃)₂、MgC₄H₄O₄等。

Ti(OOCCH₃)₄、Ti(CO₃)₂、Ti(NO₃)₄、Ti(SO₄)₂、TiF₄、TiCl₄、Zr(OOCCH₃)₄、Zr(CO₃)₂、Zr(NO₃)₄、Zr(SO₄)₂、ZrF₄、ZrCl₄、ZrOCl₂、ZrO(NO₃)₂、ZrO(ClO₄)₂、ZrO(SO₄)、HF(OOCCH₃)₄、HF(CO₃)₂、HF(NO₃)₄、HF(SO₄)₂、HFOCl₂、HFF₄、HFCI₄、V(CH₃COCHCOCH₃)₃、VOSO₄、VOCl₃、VCl₃、VCl₄、VBr₃等。

Cr(CH₃COCHCOCH₃)₃、Cr(OOCCH₃)₂OH、Cr(NO₃)₃、Cr(ClO₄)₃、CrPO₄、Cr₂(SO₄)₃、CrO₂Cl₂、CrF₃、CrCl₃、CrBr₃、CrI₃、Mn(OOCCH₃)₂、Mn(CH₃COCHCOCH₃)₂、MnCO₃、Mn(NO₃)₂、MnO、Mn(ClO₄)₂、MnF₂、MnCl₂、Fe(OOCCH₃)₂、Fe(CH₃COCHCOCH₃)₃、FeCO₃、Fe(NO₃)₃、Fe(ClO₄)₃、FePO₄、FeSO₄、Fe₂(SO₄)₃、FeF₃、FeCl₃、FeC₆H₅O₇等。

Co(OOCCH₃)₂、Co(CH₃COCHCOCH₃)₃、CoCO₃、Co(NO₃)₂、CoC₂O₄、Co(ClO₄)₂、Co₃(PO₄)₂、CoSO₄、CoF₂、CoCl₂、NiCO₃、Ni(NO₃)₂、NiC₂O₄、Ni(ClO₄)₂、NiSO₄、NiCl₂、NiBr₂等。

Zn(OOCCH₃)₂、Zn(CH₃COCHCOCH₃)₂、ZnCO₃、Zn(NO₃)₂、Zn(ClO₄)₂、Zn₃(PO₄)₂、ZnSO₄、ZnF₂、ZnCl₂、AlF₃、AlCl₃、AlBr₃、AlI₃、Al₂(SO₄)₃、Al₂(C₂O₄)₃、Al(CH₃COCHCOCH₃)₃、Al(NO₃)₃、AlPO₄、GeCl₄、GeBr₄、GeI₄等が挙げられる。

【0056】

(iii) アルカリ処理

アルカリ処理で用いられる処理剤としては、LiOH、NaOH、KOH、Mg(OH)₂、Ca(OH)₂、Sr(OH)₂、Ba(OH)₂などが例示される。

【0057】

(iv) 有機物処理

10

20

30

40

50

有機物処理に用いられる有機物としては、トリメチルアンモニウム、トリエチルアンモニウム、N,N-ジメチルアニリニウム、トリフェニルホスホニウム、等が挙げられる。

有機物処理剤を構成する陰イオンとしては、塩類処理剤を構成する陰イオンとして例示した陰イオン以外にも、例えばヘキサフルオロフosphate、テトラフルオロボレート、テトラフェニルボレートなどが例示されるが、これらに限定されるものではない。

【0058】

これらイオン交換性層状珪酸塩には、通常吸着水および層間水が含まれる。本発明においては、これらの吸着水および層間水を除去して成分(b-4)として使用するのが好ましい。

イオン交換性層状珪酸塩の吸着水および層間水の加熱処理方法は、特に制限されないが、層間水が残存しないように、また構造破壊を生じないよう条件を選ぶことが必要である。加熱時間は0.5時間以上、好ましくは1時間以上である。その際、除去した後の成分(b-4)の水分含有率が、温度200、圧力1mmHgの条件下で2時間脱水した場合の水分含有率を0重量%とした時、3重量%以下、好ましくは1重量%以下、であることが好ましい。

以上のように、本発明において、成分(b-4)として、特に好ましいものは、塩類処理および/または酸処理を行って得られた、水分含有率が3重量%以下の、イオン交換性層状珪酸塩である。

【0059】

また、成分(b-4)は、平均粒径が40μm以上の球状粒子を用いるのが好ましい。より好ましくは、触媒および重合粒子の流動性や嵩密度を向上させ、重合運転の障害となる微粉や粗粉の生成を防止する観点から、平均粒径が40μm以上200μm以下である。

ここで、粒子の測定は、レーザー回折法による粒度分布測定装置を用いて行った時のものをいう。測定はエタノールを分散媒として用い、屈折率1.33、形状係数1.0として粒径分布および平均粒径を算出する。

粒子の形状が球状であれば天然物あるいは市販品をそのまま使用してもよいし、造粒、分粒、分別等により粒子の形状および粒径を制御したものをを用いてもよい。

ここで用いられる造粒法は、例えば、攪拌造粒法、噴霧造粒法が挙げられるが、市販品を利用することもできる。

【0060】

また、造粒の際に有機物、無機溶媒、無機塩、各種バインダ-を用いてもよい。上記のようにして得られた球状粒子は、重合工程での破碎や微粉の生成を抑制するためには0.2MPa以上、特に好ましくは0.5MPa以上の圧縮破壊強度を有することが望ましい。エチレン重合用触媒の場合は、さらに強度が要求され、4.0MPa以上、さらに好ましくは10MPa以上である。上限は40MPa程度である。圧壊強度は、微小圧縮試験器を用いて、任意の10個以上の粒子の圧縮強度を測定し、その平均値を圧壊強度として求めた時のものである。このような粒子強度の場合には、特に予備重合を行う場合に、粒子性状改良効果が有効に発揮される。

【0061】

本発明のオレフィン重合用触媒において、(b-1)有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物あるいは、有機アルミニウム、有機アルミニウムオキシ化合物が担持された粒子状担体、(b-2)成分[A]と反応して成分[A]をカチオンに変換することが可能なイオン性化合物またはルイス酸が担持された粒子状担体、(b-3)固体酸粒子、あるいは、(b-4)イオン交換性層状珪酸塩粒子は、それぞれ単独に成分[B]として使用される他、これらの4成分を適宜組み合わせ使用することができる。

【0062】

[C]成分：有機アルミニウム化合物

本発明のオレフィン重合用固体触媒成分においては、必要に応じて、成分[C]有機アルミニウム化合物を用いることができる。成分[C]として用いられる有機アルミニウム

10

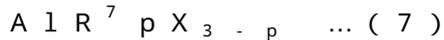
20

30

40

50

化合物は、一般式(7)で示される化合物が好ましい。



本発明では、一般式(7)で表される化合物を単独で、複数種混合してあるいは併用して使用することができることは言うまでもない。一般式(7)中、 R^7 は炭素数1~20の炭化水素基を示し、 X は、ハロゲン、水素、アルコキシ基、アミノ基を示す。 p は0より大きくかつ3までの数であり、 q は3未満である。 R^7 としてはアルキル基が好ましく、また X は、それがハロゲンの場合には塩素が、アルコキシ基の場合には炭素数1~8のアルコキシ基が、アミノ基の場合には炭素数1~8のアミノ基が、好ましい。

【0063】

好ましい化合物の具体例としては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリノルマルプロピルアルミニウム、トリノルマルブチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリノルマルヘキシルアルミニウム、トリノルマルオクチルアルミニウム、トリノルマルデシルアルミニウム、ジエチルアルミニウムクロライド、ジエチルアルミニウムセスクロライド、ジエチルアルミニウムヒドリド、ジエチルアルミニウムエトキシド、ジエチルアルミニウムフェノキシド、ジエチルアルミニウムペンタフルオフェノキシド、ジイソブチルアルミニウムフェノキシド、メチルアルミニウムジフェノキシド、ジエチルアルミニウムジメチルアミド、ジイソブチルアルミニウムヒドリド、ジイソブチルアルミニウムクロライド等が挙げられる。これらのうち、好ましくは、 $p=3$ 、 $q=1$ のトリアルキルアルミニウムおよびジアルキルアルミニウムヒドリドである。さらに好ましくは、 R^7 が炭素数1~8であるトリアルキルアルミニウムである。

尚、成分[B]で(b-1)として有機アルミニウムを用いた場合は、(b-1)と同一化合物の重複利用は除くものとする。

【0064】

(2)成分[II]:樹脂用酸化防止剤

本発明のオレフィン重合用触媒で用いられる成分[II]樹脂用酸化防止剤は、通常のポリオレフィン樹脂が用いられる安定剤の中から用途や成形方法に応じて適宜選択され、フェノール系酸化防止剤、リン系酸化防止剤、イオウ系酸化防止剤、紫外線吸収剤、ヒンダードアミン化合物、造核剤、難燃剤、ハイドロタルサイト類等特に制限はないが、フェノール系酸化防止剤、或いは有機ホスファイト化合物または有機ホスホナイト化合物から選択されるリン系酸化防止剤が好ましく、フェノール系およびリン系酸化防止剤を混合して用いてもよい。

【0065】

好ましいフェノール系酸化防止剤の例は、以下のものである。

2,6-ジ第三ブチル-4-メチルフェノール、2-ジ第三ブチル-4,6-ジメチルフェノール、2,6-ジ第三ブチル-4-エチルフェノール、2,6-ジ第三ブチル-4-n-ブチルフェノール、2,6-ジ第三ブチル-4-イソブチルフェノール、2,6-ジシクロペンチル-4-メチルフェノール、2-(-メチルシクロヘキシル)-4,6-ジメチルフェノール、2,6-ジオクタデシル-4-メチルフェノール、2,4,6-トリシクロヘキシルフェノール、2,6-ジ第三ブチル-4-メトキシメチルフェノール、2,6-ジノニル-4-メチルフェノール、2,6-ジ第三ブチル-4-メトキシフェノール、2,5-ジ第三ブチルヒドロキノン、2,5-ジ第三ブチルアミルヒドロキノン、2,6-ジフェニル-4-オクタデシルオキシフェノール、2,2'-チオビス(6-第三ブチル-4-メチルフェノール)、2,2'-チオビス(4-オクチルフェノール)、4,4'-チオビス(6-第三ブチル-3-メチルフェノール)、4,4'-チオビス(6-第三ブチル-2-メチルフェノール)、2,2'-メチレンビス(6-第三ブチル-4-メチルフェノール)、2,2'-メチレンビス(6-第三ブチル-4-エチルフェノール)、2,2'-メチレンビス[4-メチル-6-(-メチルシクロヘキシル)フェノール]、2,2'-メチレンビス(4-メチル-6-シクロヘキシルフェノール)、2,2'-メチレンビス(6-ノニル-4-メチルフェノール)、2,2'-メチレンビス(4,6-ジ第三ブチルフェノール)、2,2'-エチリデンビス(4,6-ジ第三ブ

チルフェノール)、2, 2'-エチリデンビス(6-第三ブチル-4-イソブチルフェノール)、2, 2'-メチレンビス[6-(-メチルベンジル)-4-ノニルフェノール]、2, 2'-メチレンビス[6-(, -ジメチルベンジル)-4-ノニルフェノール]、4, 4'-メチレンビス(2, 6-ジ第三ブチルフェノール)、4, 4'-メチレンビス(6-第三ブチル-2-メチルフェノール)、1, 1-ビス(5-第三ブチル-4-ヒドロキシ-2-メチルフェニル)ブタン、2, 6-ビス(3-第三ブチル-5-メチル-2-ヒドロキシベンジル)-4-メチルフェノール、1, 1, 3-トリス(5-第三ブチル-4-ヒドロキシ-2-メチルフェニル)ブタン、1, 1-ビス(5-第三ブチル-4-ヒドロキシ-2-メチルフェニル)-3-n-ドデシルメルカプトブタン、エチレングリコールビス[3, 3-ビス(3'-第三ブチル-4'-ヒドロキシフェニル)ブチレート]、ビス(3-第三ブチル-4-ヒドロキシ-5-メチルフェニル)ジシクロペンタジエン、ビス[2-(3'-第三ブチル-2'-ヒドロキシ-5'-メチルベンジル)-6-第三ブチル-4-メチルフェニル]テレフタレート、1, 3, 5-トリス(3, 5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシベンジル)-2, 4, 6-トリメチルベンゼン、ビス(3, 5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシベンジル)スルフィド、イソオクチル3, 5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシベンジルメルカプトアセテート、ビス(4-第三ブチル-3-ヒドロキシ-2, 6-ジメチルベンジル)ジチオテレフタレート、1, 3, 5-トリス(3, 5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシベンジル)イソシアヌレート、1, 3, 5-トリス(4-第三ブチル-3-ヒドロキシ-2, 6-ジメチルベンジル)イソシアヌレート、ジオクタデシル3, 5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシベンジルホスホネート、並びにモノエチル3, 5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシベンジルホスホネートのカルシウム塩【0066】

上記フェノール系酸化防止剤の内、特に好ましいフェノール系酸化防止剤は、2, 6-ジ第三ブチル-4-メチルフェノール、ステアリル(3, 5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート、1, 3, 5-トリス(3, 5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシベンジル)-2, 4, 6-トリメチルベンゼン、1, 1, 3-トリス(5-第三ブチル-4-ヒドロキシ-2-メチルフェニル)ブタン、及びトコフェロール類(ビタミンE)である。これらは、単独で用いても、混合物で用いてもよい。

【0067】

添加されるフェノール系酸化防止剤の量は、重合によって得られる重合体に対して、0.001~10重量%となるように添加される。好ましくは、0.002~1重量%である。さらに好ましくは、0.002~0.5重量%である。この方法による添加は、後で造粒混練時に添加する方法より、少量でポリマーの安定化効果を発揮する。

【0068】

リン系酸化防止剤は、プラスチック、とりわけポリオレフィンの熱的酸化的老化に対して同様に公知の安定剤である。これらは、有機ホスファイト化合物および有機ホスホナイト化合物として記載される。

好ましい有機ホスファイト化合物の例は、トリラウリルホスファイト、トリオクタデシルホスファイト、ジステアリルペンタエリトリールジホスファイト又はトリステアリルソルビトールトリホスファイトである。芳香族ホスファイトが好ましい。芳香族ホスファイトは、芳香族炭化水素基、例えばフェニル基を有するホスファイトである。それらの例は、トリフェニルホスファイト、ジフェニルアルキルホスファイト、フェニルジアルキルホスファイトである。特にトリス(ノニルフェニル)ホスファイト、トリス(2, 4-ジ第三ブチルフェニル)ホスファイト、ビス(2, 4-ジ第三ブチルフェニル)ペンタエリトリトリールジホスファイト及び2, 2'-エチリデンビス(2, 4-ジ第三ブチルフェニル)フルオロホスファイトが好ましい。

有機ホスホナイト化合物の好ましい具体例としては、テトラキス(2, 4-ジ第三ブチルフェニル)-4, 4'-ピフェニレンジホスホナイト〔イルガフォス(Irgafos)PEPQ〕、テトラキス(2-第三ブチル-4-メチルフェニル)ピフェニレンジホスホナイト、テトラキス(2, 4-ジ第三アルミフェニル)ピフェニレンジホスホナイト、

テトラキス(2, 4-ジ第三ブチル-5-メチルフェニル)ビフェニレンジホスホナイト、テトラキス(2-第三ブチル-4, 6-ジメチルフェニル)ビフェニレンジホスホナイトが挙げられる。これらは、単独で用いても、混合物で用いてもよい。

【0069】

添加されるリン系酸化防止剤の量は、重合によって得られる重合体に対して、0.001～10重量%となるように添加される。好ましくは、0.002～1重量%である。さらに好ましくは、0.002～0.5重量%である。この方法による添加は、後で造粒混練時に添加する方法より、少量でポリマーの安定化効果を発揮する。

【0070】

2. オレフィン重合用触媒の合成

10

(1) 各成分の接触

本発明のオレフィン重合用触媒は、上記の各成分を重合槽内で、同時にもしくは連続的に、あるいは一度にもしくは複数回にわたって、接触させることによって形成させることができる。各成分の接触は、窒素等の不活性ガス中、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、トルエン、キシレン等の不活性脂肪族炭化水素あるいは芳香族炭化水素溶媒中で行うのが普通である。接触温度は特に限定されないが、-20 から150 の間で行うのが好ましい。接触順序としては合目的な任意の組み合わせが可能である。

【0071】

例えば、メタロセン触媒を例にとって、特に好ましいものを各成分について示せば次の通りである。成分[C]を使用する場合は、成分[A]と成分[B]を接触させる前に、成分[A]と、あるいは成分[B]と、または成分[A]及び成分[B]の両方に成分[C]を接触させること、または、成分[A]と成分[B]を接触させるのと同時に成分[C]を接触させること、または、成分[A]と成分[B]を接触させた後に成分[C]を接触させることが可能であるが、好ましくは、成分[C]を使用しない方法、あるいは成分[A]と成分[B]を接触させる前に成分[C]といずれかに接触させる方法である。

20

また、各成分を接触させた後、脂肪族炭化水素あるいは芳香族炭化水素溶媒にて洗浄することが可能である。

【0072】

本発明で使用する成分[A]、[B]および[C]の使用量は任意である。例えば、成分[B]に対する成分[A]の使用量は、成分[B]1gに対し、好ましくは0.1～1000 μmol 、特に好ましくは0.5～500 μmol の範囲である。成分[B]に対する成分[C]の使用量は、成分[B]1gに対し、好ましくは遷移金属の量が0.001～100 μmol 、特に好ましくは0.005～50 μmol の範囲である。したがって、成分[A]に対する成分[C]の量は、遷移金属のモル比で、好ましくは 10^{-5} ～50、特に好ましくは 10^{-4} ～5、の範囲内が好ましい。

30

【0073】

触媒各成分の接触に際し、または接触の後にポリエチレン、ポリプロピレン等の重合体、シリカ、アルミナ等の無機酸化物の固体を共存させ、あるいは接触させてもよい。

【0074】

本発明のオレフィン重合用触媒は、少なくとも1種類以上の上記成分[II]樹脂用酸化防止剤を含有する。メタロセン触媒を例にとれば、成分[II]の添加は、成分[B]と事前に添加する方法、成分[A]と成分[B]の接触物に成分[II]を添加する方法、成分[A]、成分[B]、成分[C]の接触物に成分[II]を添加する方法があり、いずれも可能である。

40

成分[II]の使用量は、重合によって得られる重合体に対して、0.001重量%～0.5重量%となるように添加される。好ましくは、0.002重量%～0.1重量%である。

このようにして得られた触媒から得られる重合パウダーは、少量の安定剤の添加で効果的にポリオレフィンを安定化させることができ、多大なエネルギーを使用する溶融混練による添加を必ずしも必要としない。

50

【0075】

(2) 予備重合

本発明のオレフィン重合用触媒の合成においては、上述の方法で調製されたオレフィン重合用触媒をさらに処理に付することができる。処理の一つとして、オレフィンを予備的に接触させて予備重合する方法を採ることができる。

予備重合処理で使用するオレフィンとしては、特に限定はないが、エチレン、プロピレン、1-ブテン、1-ヘキセン、1-オクテン、4-メチル-1-ペンテン、3-メチル-1-ブテン、ビニルシクロアルカン、スチレン等を例示することができる。オレフィンのフィード方法は、オレフィンを反応槽に定速的あるいは定圧状態になるように維持するフィード方法やその組み合わせ、段階的な変化をさせる等、任意の方法が可能である。予備重合温度、時間は、特に限定されないが、各々20~100、5分~24時間の範囲であることが好ましい。また、予備重合量は、予備重合ポリマー量が予備重合前の固体触媒成分に対し、好ましくは0.01~500、さらに好ましくは0.1~100である。

10

【0076】

予備重合時には、上記成分[C]を添加、又は追加することもできる。

すなわち、すべての触媒成分を接触させた後、あるいは予備重合を行った後に有機アルミニウム化合物および/または成分[II]を接触させる等の方法も可能である。予備重合時に成分[II]を添加する方法が触媒活性の低下を起さず、微粉発生がなく粉体性状の良好なオレフィン重合触媒を得ることができることから、好適である。

20

予備重合を行った後に有機アルミニウム化合物および/または成分[II]を接触させる等の方法も可能である。予備重合時に成分[II]を添加する方法が触媒活性の低下を起さず、微粉発生がなく粉体性状の良好なオレフィン重合触媒を得ることができることから、好適である。予備重合された触媒から得られる重合パウダーは粉体性状にも優れ、粒子破碎、微粉の生成がなく、嵩密度が高いため、触媒供給ラインへの付着、閉塞や重合反応器内壁や配管、熱交換機等での付着、閉塞がなく、オレフィンの重合を安定に行うことができる。

【0077】

3. オレフィン重合用触媒の保存

本発明のオレフィン重合用触媒の保存は、上記で得られたオレフィン重合用触媒を有機アルミニウム化合物の存在下に行なう。オレフィン重合用触媒の保存は、溶媒を含んだスラリー状態、溶媒を少量含有した半乾燥状態または完全に溶媒を除去した完全乾燥状態のいずれでもよい。ここで溶媒とは、ヘキサン、ヘプタン、ペンタン、シクロヘキサン、ベンゼン、トルエン、キシレン、流動パラフィン等の不活性炭化水素の単独または混合物を示す。スラリー濃度は、溶媒1mLあたり0.0001g~10g、好ましくは0.01g~0.5gである。

30

オレフィン重合用触媒の保存温度は、90以下、好ましくは50以下であれば良く、低温であるほど効果は高い。

【0078】

オレフィン重合用触媒の保存時に、存在させる有機アルミニウム化合物は、アルミノキサン、トリアルキルアルミニウム化合物など本発明の目的を達成することができるものであれば、特に制限なく利用でき、オレフィン重合用触媒の調製時に(b-1)成分として有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物を、また、成分[C]として有機アルミニウム化合物を使用し、あるいは、予備重合において有機アルミニウム化合物が添加され、それらが残存するときは、その状態で保存することができる。本発明においては、有機アルミニウムあるいは有機アルミニウムオキシ化合物は、有機アルミニウム化合物に属するものとして扱われる。

40

【0079】

オレフィン重合用触媒の保存に用いる有機アルミニウムの添加量は、任意に選択できる。ただし、添加量が多すぎると触媒の粒子性状を悪化させることになり、一方少なすぎる

50

と保存安定性が損なわれる。

具体的にメタロセン触媒を例にとると、有機アルミニウムの添加量は、有機アルミニウム / 成分 [A] のモル比は 0 . 1 ~ 1 0 0 0、好ましくは 1 ~ 1 0 0 である。また、成分 [B] 1 g あたりの有機アルミニウムの量は 0 . 0 0 1 ~ 1 0 m m o l、好ましくは 0 . 0 1 ~ 5 m m o l である。

【 0 0 8 0 】

本発明のオレフィン重合用触媒は、上記有機アルミニウム化合物存在下に保存するものであるが、さらに、乾燥して保存することによりさらに保存効果を維持することができる。

溶媒を含んだオレフィン重合用触媒を乾燥させる方法としては、加熱除去、気体流通下での除去、減圧除去等の方法が用いられる。いずれの方法でも触媒が空気や水分と接触しないように窒素やアルゴン等の不活性ガス雰囲気下で行なう。

乾燥温度は、80 以下又は溶媒の沸点以下、好ましくは 0 ~ 5 0 がよい。気体流通下での乾燥に使用する気体は窒素、アルゴン等の不活性ガスを用いる。溶媒を乾燥により除去する際は、触媒スラリー中の固体成分を沈降させて上澄み液をデカンテーション等であらかじめ除去してもよい。乾燥を開始する触媒スラリーの初期濃度は特に限定する必要はないが、溶媒 1 m L あたり成分 [B] は 0 . 0 0 0 1 g ~ 1 0 g、好ましくは 0 . 0 1 g ~ 0 . 5 g にすればよい。

有機アルミニウム存在下で乾燥する場合の溶媒含有触媒中のアルミニウム濃度は、有機アルミニウム / 成分 [A] のモル比で 0 . 1 ~ 1 0 0 0、好ましくは 1 ~ 1 0 0 である。また、成分 [B] 1 g あたりの有機アルミニウムの量は 0 . 0 0 1 ~ 1 0 m m o l、好ましくは 0 . 0 1 ~ 5 m m o l である。

【 0 0 8 1 】

4 . オレフィンの重合

本発明のオレフィン重合用触媒を用いるオレフィンの重合において、重合し得るオレフィンとしては炭素数 2 ~ 2 0 程度の α -オレフィンが好ましく、具体的には、エチレン、プロピレン、1 - ブテン、1 - ヘキセン、1 - オクテン等が挙げられる。さらに好ましくは、プロピレン、エチレンである。単独重合以外に、共重合を行ってもよく、モノマーの種類としては炭素数 2 ~ 2 0 (モノマーとして使用するものを除く) 程度のものが好ましく、具体的にはエチレン、プロピレン、1 - ブテン、1 - ヘキセン、1 - オクテン等の直鎖状オレフィンや 1、5 - ペンタジエン、1、5 - ヘキサジエン、2 - メチル - 1、6 - ヘプタジエン等の直鎖状ジオレフィン、シクロペンタジエンやノルボルネン等の環状オレフィンあるいはスチレン、ジビニルベンゼン等の芳香族オレフィンが挙げられる。共重合の場合、用いられるモノマーの種類は、前記オレフィンとして挙げられるもののなかから、主成分となるもの以外のオレフィンを選択して用いることができる。好ましいオレフィンはエチレンとプロピレンであり、エチレンまたはプロピレンの単独重合体、主としてエチレンを使用する他の α -オレフィンとの共重合体、主としてプロピレンを使用するエチレンや高級オレフィンとの 2 元、3 元以上のランダム共重合体やブロック共重合体の製造に使用することが可能であり、好ましい。

【 0 0 8 2 】

オレフィンの重合様式は、触媒成分と各モノマーが効率よく接触するならば、あらゆる様式を採用しうる。具体的には、不活性溶媒を用いるスラリー法、不活性溶媒を実質的に用いずプロピレンを溶媒として用いるスラリー法、溶液重合法あるいは実質的に液体溶媒を用いず各モノマーをガス状に保つ気相法などが採用できる。また、連続重合、回分式重合、又は予備重合を行う方法も適用される。スラリー重合の場合は、重合溶媒として、ヘキサン、ヘプタン、ペンタン、シクロヘキサン、ベンゼン、トルエン等の飽和脂肪族又は芳香族炭化水素の単独又は混合物が用いられる。重合温度は 0 ~ 2 0 0 であり、また分子量調節剤として補助的に水素を用いることができる。重合圧力は 0 ~ 2 0 0 0 k g / c m² G の範囲で実施可能である。

【 0 0 8 3 】

10

20

30

40

50

本発明のオレフィン重合触媒を、オレフィン重合用触媒として用いて重合して得られるポリオレフィンには、安定剤がポリマー中に高分散されていることから、高度に安定化されたポリオレフィンとなる。

【実施例】

【0084】

以下、実施例により本発明を具体的に説明するが、本発明はその要旨を逸脱しない限りこれら実施例によって制約をうけるものではない。なお、実施例および比較例において、物性の評価は次の通りである。

(1) MFR : JIS - K - 6758 に準拠して 230 、 2.16 kg 荷重により測定したメルトインデックス値。

10

(2) ポリマーBD : ASTM D1895 - 69 に準拠して測定したポリマーの嵩密度。

【0085】

(実施例1)

(1) 触媒の合成

攪拌翼と還流装置を取り付けた 5 L セパラブルフラスコに、純水 1,700 g を投入し、98% 硫酸 500 g を滴下した。そこへ、平均粒径 45 μ m の造粒モンモリロナイト(原料として水澤化学工業社製、ベンクレイ SL を用いた)を 300 g 添加後、攪拌した。その後 90 で 2 時間反応させた。このスラリーをろ過、洗浄した。回収したケーキに 27% 硫酸リチウム水溶液 1230 g を加え、90 で 2 時間反応させた。このスラリーをろ過し、さらに、ろ液の pH が 4 以上となるまで洗浄した。回収したケーキを 100 で予備乾燥した後に 200 で 2 時間乾燥した。その結果、275 g の化学処理モンモリロナイトを得た。平均粒径 43 μ m、形状は球形であり、M/L の値が 0.8 以上 1.0 以下である粒子の数は 93% であった。

20

1 L フラスコに、化学処理モンモリロナイト 10 g を加え、ヘプタン 65 ml とトリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液 35.4 ml (25 mmol) を加え、室温で 1 時間攪拌した。その後ヘプタンで残液率 1/100 まで洗浄し、最後にスラリー量を 100 ml に調製した。さらに、トリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液 2.1 ml (1.5 mmol) を加えて、10 分間室温で攪拌した。

200 ml フラスコ中で、(r)-ジクロロ[1,1'-ジメチルシリレンビス{2-エチル-4-(2-フルオロ-4-ピフェニル)-4H-アズレニル}]ハフニウム(300 μ mol) にトルエン(60 ml) を加えてスラリーとした後、上記 1 L フラスコに加えて室温で 60 分間攪拌した。

30

(2) 予備重合

50 ml フラスコ中で、フェノール系安定剤としてステアリル(3,5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネートの 30 重量%ヘプタン溶液 10 ml とリン系の安定剤としてトリス(2,4-ジ第三ブチルフェニル)ホスファイトの 30 重量%ヘプタン溶液 10 ml とを混合させた後、上記 1 L フラスコに加え 30 分間攪拌した。

窒素で十分置換を行った内容積 1.0 L の攪拌式オートクレーブに、上記スラリーを全量導入した。温度が 40 に安定したところでプロピレンを 10 g/時間の速度で供給し、温度を維持した。2 時間後プロピレンの供給を停止し、さらに 1 時間維持した。予備重合終了後、残モノマーをパージし、攪拌を停止させ、十分窒素置換を行った 1 L フラスコにスラリーを抜き出した。続いて、トリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液 8.5 ml (6.0 mmol) を添加して、室温で 10 分間攪拌した後に、このスラリーを 40 で減圧乾燥して予備重合触媒を 36.4 g 回収した。予備重合触媒の平均粒径は、61 μ m であった。

40

(3) 重合

内容積 3 L の誘導攪拌機付オートクレーブ内をプロピレンで十分置換した後に、トリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液(140 mg/ml) 2.9 ml を加え、水素 200 ml、続いて液体プロピレン 750 g を導入し、65 に昇温した。上記(1)で得ら

50

れた予備重合触媒をヘプタンスラリー化し、予備重合触媒として144mgを圧入して重合を開始した。槽内温度を65に維持した。触媒投入後1時間経過後に、残モノマーのパージを行い、アルゴンにて槽内を5回置換して重合を停止させた。回収したポリマーは40の減圧乾燥機で1時間乾燥した。得られたポリマーは210gであった。ポリマーBDは、 0.48 g/cm^3 であり、粉体性状は良好であった。ポリマー中のフェノール系安定剤含有量およびリン系安定剤含有量はそれぞれ45ppmであった。結果を表1に示す。

(4) ポリマーの安定性評価

得られたポリマーの安定性の評価は、メルトインデクサーによるMFRの3回繰り返し測定によって行った。得られたポリマーを追加の安定剤添加なしにMFRを測定すると18.4g/10minであった。得られたストランドを再びメルトインデクサーに導入し、MFRを測定し、これを2回繰り返した。3回目のMFRは、21.7g/10minであり、安定していた。結果を表2に示す。

10

(5) 保存

上記(2)で得た乾燥触媒を窒素雰囲気下でパイレックス(登録商標)製耐圧ビンに移して密閉し、常温下で窒素シールされた保管庫にて3ヶ月間保管した。

(6) 保存触媒を用いた重合

上記(4)で保存した触媒を用いて、(3)と同様に重合を実施した。その結果、得られたポリマーは205gであり、ポリマーBDは、 0.48 g/cm^3 であった。結果を表1に示す。

20

(7) ポリマーの安定性評価

上記(3)と同様にして安定性評価を実施した。その結果を表2に示す。MFRは安定していた。

【0086】

(実施例2)

(1) 予備重合

実施例1(1)と同様に触媒の調製を実施したあと、50mlフラスコ中で、フェノール系安定剤としてテトラキス[メチレン-3-(3',5'-ジ第三ブチル-4'-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]メタンの30重量%ヘプタン溶液5mlとリン系の安定剤としてトリス(2,4-ジ第三ブチルフェニル)ホスファイトの30重量%ヘプタン溶液5mlとを混合させた後、上記1Lフラスコに加え30分間攪拌した。

30

窒素で十分置換を行った内容積1.0Lの攪拌式オートクレーブに、上記スラリーを全量導入した。温度が50に安定したところでプロピレンを10g/時間の速度で供給し、温度を維持した。2時間後プロピレンの供給を停止し、さらに1時間維持した。予備重合終了後、残モノマーをパージし、攪拌を停止させ、十分窒素置換を行った1Lフラスコにスラリーを抜き出した。続いて、トリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液12.5ml(8.8mmol)を添加して、室温で10分間攪拌した後に、このスラリーを40で減圧乾燥して予備重合触媒を33.4g回収した。予備重合触媒の平均粒径は、58 μm であった。

(2) 重合

40

内容積3Lの誘導攪拌機付オートクレーブ内をプロピレンで十分置換した後に、トリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液(140mg/ml)2.9mlを加え、水素200ml、続いて液体プロピレン750gを導入し、65に昇温した。上記(1)で得られた予備重合触媒をヘプタンスラリー化し、予備重合触媒として116mgを圧入して重合を開始した。槽内温度を65に維持した。触媒投入後1時間経過後に、残モノマーのパージを行い、アルゴンにて槽内を5回置換して重合を停止させた。回収したポリマーは40の減圧乾燥機で1時間乾燥した。得られたポリマーは230gであった。ポリマーBDは、 0.47 g/cm^3 であり、粉体性状は良好であった。MFRは12.8g/10minであった。ポリマー中のフェノール系安定剤含有量およびリン系安定剤含有量はそれぞれ26ppmであった。結果を表1に示す。

50

(3) 保存

上記(1)で得た乾燥触媒を窒素雰囲気下でパイレックス(登録商標)製耐圧ビンに移して密閉し、常温下で窒素シールされた保管庫にて3ヶ月間保管した。

(4) 保存触媒を用いた重合

上記(3)で保存した触媒を用いて、(2)と同様に重合を実施した。その結果、得られたポリマーは240gであり、ポリマーBDは、 0.48 g/cm^3 、MFRは 16.5 g/10min であった。結果を表1に示す。

【0087】

(実施例3)

(1) 保存

実施例2(1)で得た乾燥触媒を窒素雰囲気下でパイレックス(登録商標)製耐圧ビンに移して密閉し、常温下で窒素シールされた保管庫にて6ヶ月間保管した。

(2) 保存触媒を用いた重合

上記(1)で保存した触媒を用いて、実施例2(2)と同様に重合を実施した。その結果、得られたポリマーは220gであり、ポリマーBDは、 0.48 g/cm^3 、MFRは 11.3 g/10min であった。結果を表1に示す。

【0088】

(実施例4)

(1) 触媒の合成

市販のモンモリロナイト(水澤化学社製ベンクレイSL)150gを、蒸留水2850gに徐々に添加し、数時間攪拌させた均一スラリーにした後に噴霧造粒を実施して平均粒径 $10.1 \mu\text{m}$ の粒子を得た。1.0Lの攪拌翼を備えたガラス製フラスコに、蒸留水510g、濃硫酸(96%)150gをゆっくり添加し、造粒粒子80gを分散させ、90で2時間加熱処理した。冷却後、このスラリーを減圧ろ過し、ケーキを回収した。蒸留水で数回洗浄し、110で乾燥して、67.5gの酸処理粒子を得た。酸処理粒子50gを、蒸留水150g中に徐々に添加して攪拌した。このスラリーを再度噴霧造粒して、平均粒径 $69.3 \mu\text{m}$ の球形の触媒担体粒子を45g回収した。形状を測定するとM/Lが0.8以上1.0以下の粒子は92%であった。この粒子を200で2時間減圧乾燥した。

1Lフラスコに、上記の様に調製した触媒担体粒子10gを加え、ヘプタン65mlとトリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液35.4ml(25mmol)を加え、室温で1時間攪拌した。その後ヘプタンで残液率1/100まで洗浄し、最後にスラリー量を100mlに調製した。さらに、トリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液2.1ml(1.5mmol)を加えて、10分間室温で攪拌した。

200mlフラスコ中で、(r)-ジクロロ[1,1'-ジメチルシリレンビス{2-エチル-4-(2-フルオロ-4-ピフェニル)-4H-アズレニル}]ハフニウム(300 μmol)にトルエン(60ml)を加えてスラリーとした後、上記1Lフラスコに加えて室温で60分間攪拌した。

(2) 予備重合

50mlフラスコ中で、フェノール系安定剤としてステアリル(3,5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネートの30重量%ヘプタン溶液10mlとリン系の安定剤としてトリス(2,4-ジ第三ブチルフェニル)ホスファイトの30重量%ヘプタン溶液10mlとを混合させた後、上記1Lフラスコに加え30分間攪拌した。

窒素で十分置換を行った内容積1.0Lの攪拌式オートクレーブに、上記スラリーを全量導入した。温度が40に安定したところでプロピレンを10g/時間の速度で供給し、温度を維持した。2時間後プロピレンの供給を停止し、さらに1時間維持した。予備重合終了後、残モノマーをパーズし、攪拌を停止させ、十分窒素置換を行った1Lフラスコにスラリーを抜き出した。続いて、トリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液8.5ml(6.0mmol)を添加して、室温で10分間攪拌した後に、このスラリーを減圧乾燥して予備重合触媒を37.7g回収した。このとき触媒に対するポリプロピレンの割合

10

20

30

40

50

は、 2.1 g/g であった。予備重合触媒の平均粒径は $98.3 \mu\text{m}$ であった。

(3) 重合

実施例1(3)と同様に重合を実施した。予備重合触媒として 75 mg 導入した。回収したポリマーは40の減圧乾燥機で1時間乾燥した。得られたポリマーは 259 g であった。ポリマーBDは、 0.41 g/cm^3 であり、粉体性状は良好であった。ポリマー中のフェノール系安定剤含有量およびリン系安定剤含有量はそれぞれ 23 ppm であった。

(4) ポリマーの安定性評価

得られたポリマーの安定性の評価は、メルトインデクサーによるMFRの3回繰り返し測定によって行った。得られたポリマーを追加の安定剤添加なしにMFRを測定すると 15.3 g/10min であった。得られたストランドを再びメルトインデクサーに導入し、MFRを測定し、これを2回繰り返した。3回目のMFRは、 19.1 g/10min であり、安定していた。結果を表1に示す。

10

(5) 保存

上記(2)で得た乾燥触媒を窒素雰囲気下でパイレックス(登録商標)製耐圧ビンに移して密閉し、常温下で窒素シールされた保管庫にて3ヶ月間保管した。

(6) 保存触媒を用いた重合

上記(4)で保存した触媒を用いて、(3)と同様に重合を実施した。その結果、得られたポリマーは 270 g であり、ポリマーBDは、 0.41 g/cm^3 であった。結果を表1に示す。

20

(7) ポリマーの安定性評価

上記(3)と同様にして安定性評価を実施した。その結果を表2に示す。MFRは安定していた。

【0089】

(実施例5)

(1) 触媒の合成

内容積 2 L の高速攪拌装置を十分窒素置換し、精製灯油 700 ml 、市販の MgCl_2 10 g 、エタノール 24.2 g およびエマゾール 320 (花王アトラス社製、ソルピタンジステアレート) 3 g を入れ、攪拌下に昇温し 120 にて 3000 rpm で 30 分攪拌した。高速攪拌下、内径 5 mm のテフロン(登録商標)製チューブを用いて、あらかじめ -10 に冷却された精製灯油 1 l を張り込んである 2 L ガラスフラスコに移送した。生成固体をろ過により採取し、ヘキサンで洗浄したのち担体を得た。粒度は $40 \mu\text{m} \sim 100 \mu\text{m}$ であった。

30

300 ml のガラス製フラスコに上記担体 10 g (MgCl_2 30.7 mmol を含む)および精製灯油 100 ml を入れ、攪拌下 5 でトリエチルアルミニウム 21.1 ml を滴下したのち、 25 で1時間攪拌し、更に 80 で3時間攪拌した。固体部をろ過し、ヘキサンで洗浄、乾燥した。精製灯油 100 ml 中に生成固体を懸濁し、乾燥空気を室温で2時間攪拌下に吹き込んだ。固体部をろ過し、ヘキサンで洗浄した。生成固体を精製灯油 100 ml 中に懸濁したのち、安息香酸エチル 1.9 ml を加え、 25 で1時間攪拌後、更に 80 で2時間攪拌した。固体部をろ過により採取し、ヘキサンで十分洗浄したのち乾燥した。 200 ml のガラスフラスコに移した固体に TiCl_4 100 ml を加え、 90 で2時間攪拌後上澄み液をデカンテーションにより除去し、さらに TiCl_4 100 ml を加え 90 で2時間攪拌した。熱ろ過により採取した固体部を、熱灯油およびヘキサンで十分洗浄し、固体部を減圧乾燥してTi原子換算で $2.4 \text{ wt}\%$ を含有するチタン含有触媒を得た。平均粒径は、 $52 \mu\text{m}$ であった。

40

(2) 予備重合

20 ml フラスコ中で、フェノール系安定剤としてステアリル(3,5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネートの 30 重量%ヘプタン溶液 5 ml とリン系の安定剤としてトリス(2,4-ジ第三ブチルフェニル)ホスファイトの 30 重量%ヘプタン溶液 5 ml とを混合させて攪拌した。

50

窒素で十分置換を行った内容積 1.0 L の攪拌式オートクレーブに、ヘキサン 500 ml、トリエチルアルミニウム 1 mmol、上記安定剤スラリーおよびチタン含有触媒を 2 g (チタン原子換算で 1.0 mmol) 添加した後、20 でプロピレン 10.5 g を 120 分間供給して予備重合を行った。反応終了後、未反応のプロピレンをパージし、攪拌を停止させ、十分窒素置換を行った 1 L フラスコにスラリーを抜き出した。続いて、トリエチルアルミニウムのヘプタン溶液 1.7 ml (1.2 mmol) を添加して、室温で 10 分間攪拌した後に、このスラリーを 40 で減圧乾燥して予備重合触媒を 6.3 g 回収した。このとき触媒に対するポリプロピレンの割合は、2.1 g/g であった。予備重合触媒の平均粒径は 67.3 μm であった。

(3) 重合

内容積 3 L の誘導攪拌機付オートクレーブ内をプロピレンで十分置換した後に、トリエチルアルミニウム 0.5 mmol、ジイソプロピルジメトキシシラン 0.1 mmol、水素、液体プロピレン 500 g を導入し、65 に昇温した。予備重合触媒 21 mg を圧入して重合を開始した。槽内温度を 65 に維持した。触媒投入後 1 時間経過後に、残モノマーのパージを行い、アルゴンにて槽内を 5 回置換して重合を停止させた。回収したポリマーは 40 の減圧乾燥機で 1 時間乾燥した。得られたポリマーは 150 g であった。ポリマー BD は、0.48 g/cm³ であり、粉体性状は良好であった。ポリマー中のフェノール系安定剤含有量およびリン系安定剤含有量はそれぞれ 18 ppm であった。

(4) ポリマーの安定性評価

得られたポリマーの安定性の評価は、メルトインデクサーによる MFR の 3 回繰り返し測定によって行った。得られたポリマーを追加の安定剤添加なしに MFR を測定すると 23.5 g/10 min であった。得られたストランドを再びメルトインデクサーに導入し、MFR を測定し、これを 2 回繰り返した。3 回目の MFR は、30.3 g/10 min であり、安定していた。結果を表 1 に示す。

(5) 保存

上記(2)で得た乾燥触媒を窒素雰囲気下でパイレックス(登録商標)製耐圧ビンに移して密閉し、常温下で窒素シールされた保管庫にて 3 ヶ月間保管した。

(6) 保存触媒を用いた重合

上記(4)で保存した触媒を用いて、(3)と同様に重合を実施した。その結果、得られたポリマーは 140 g であり、ポリマー BD は、0.48 g/cm³ であった。結果を表 1 に示す。

(7) ポリマーの安定性評価

上記(3)と同様にして安定性評価を実施した。その結果を表 2 に示す。MFR は安定していた。

【0090】

(比較例 1)

(1) 予備重合

実施例 1(1)と同様にして触媒の合成を実施し、触媒の乾燥時にトリエチルアルミニウムを添加しないこと以外は、実施例 1(2)と同様にして以下の様に予備重合を実施した。

50 ml フラスコ中で、フェノール系安定剤としてステアリル(3,5-ジ第三ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネートの 30 重量%ヘプタン溶液 10 ml とリン系の安定剤としてトリス(2,4-ジ第三ブチルフェニル)ホスファイトの 30 重量%ヘプタン溶液 10 ml とを混合させた後、上記 1 L フラスコに加え 30 分間攪拌した。

窒素で十分置換を行った内容積 1.0 L の攪拌式オートクレーブに、上記スラリーを全量導入した。温度が 40 に安定したところでプロピレンを 10 g/時間の速度で供給し、温度を維持した。2 時間後プロピレンの供給を停止し、さらに 1 時間維持した。予備重合終了後、残モノマーをパージし、攪拌を停止させ、十分窒素置換を行った 1 L フラスコにスラリーを抜き出した。このスラリーを 40 で減圧乾燥して予備重合触媒を 36.1 g 回収した。予備重合触媒の平均粒径は 56 μm であった。

10

20

30

40

50

(2) 重合

内容積 3 L の誘導攪拌機付オートクレーブ内をプロピレンで十分置換した後に、トリイソブチルアルミニウムのヘプタン溶液 (140 mg/ml) 2.9 ml を加え、水素 200 ml、続いて液体プロピレン 750 g を導入し、65 に昇温した。上記(1)で得られた予備重合触媒をヘプタンスラリー化し、予備重合触媒として 145 mg を圧入して重合を開始した。槽内温度を 65 に維持した。触媒投入後 1 時間経過後に、残モノマーのバージを行い、アルゴンにて槽内を 5 回置換して重合を停止させた。回収したポリマーは 40 の減圧乾燥機で 1 時間乾燥した。得られたポリマーは 200 g であった。ポリマー BD は、 0.42 g/cm^3 であり、微粉の発生がみられた。ポリマー中のフェノール系安定剤含有量およびリン系安定剤含有量はそれぞれ 39 ppm であった。結果を表 1 に示す。

10

(3) ポリマーの安定性評価

得られたポリマーの安定性の評価は、メルトインデクサーによる MFR の 3 回繰り返し測定によって行った。得られたポリマーを追加の安定剤添加なしに MFR を測定すると 10.6 g/10 min であった。得られたストランドを再びメルトインデクサーに導入し、MFR を測定し、これを 2 回繰り返した。3 回目の MFR は、 12.2 g/10 min であり、安定していた。結果を表 2 に示す。

(4) 保存

上記(1)で得た乾燥触媒を窒素雰囲気下でパイレックス(登録商標)製耐圧ビンに移して密閉し、常温下で窒素シールされた保管庫にて 1 ヶ月間保管した。

20

(5) 保存触媒を用いた重合

上記(4)で保存した触媒を用いて、(2)と同様に重合を実施した。その結果、得られたポリマーは 68 g であり、ポリマー BD は、 0.30 g/cm^3 であった。結果を表 1 に示す。

(6) ポリマーの安定性評価

上記(3)と同様にして安定性評価を実施した。その結果、1 回目の MFR は 35.2 g/10 min であり、3 回目に測定した MFR は、 50.9 g/10 min であった。また、MFR ストランドは、黄色に着色していた。結果を表 2 に示す。

【0091】

【表 1】

	乾燥時Al	Al量		保存期間 (月)	収量 (g)	活性 (g-PP/g-cat/hr)	MFR (g/10min)	ポリマーBD (g/cm ³)
		(ml)	(mmol)					
実施例1	TIBA	8.5	6.0	直後	210	5030	18.4	0.48
				3	205	4910	19.5	0.48
実施例2	TIBA	12.5	8.8	直後	230	6300	12.8	0.47
				3	240	6580	16.5	0.48
実施例3	TIBA	12.5	8.8	6	220	6030	11.3	0.48
実施例4	TIBA	8.5	6.0	直後	259	13020	15.3	0.41
				3	270	13570	21.0	0.41
実施例5	TIBA	1.7	1.2	直後	150	29640	23.5	0.48
				3	140	27660	24.8	0.47
比較例1	-	0.0	0.0	直後	200	5480	10.6	0.42
				3	68	1860	35.2	0.30

【 0 0 9 2 】

10

20

30

40

【表 2】

	保存	酸化防止剤含有量 (ppm)	MFR(g/10min)		MFR変化率*1 (%)
			1回目測定値	3回目測定値	
実施例1	直後	90	18.4	21.7	17.9
	3ヶ月保存後	90	19.5	23.5	20.5
実施例4	直後	46	15.3	19.1	24.8
	3ヶ月保存後	46	21	26.5	26.2
実施例5	直後	36	23.5	30.3	28.9
	3ヶ月保存後	36	24.8	31.8	28.2
比較例1	直後	78	10.6	12.2	15.1
	3ヶ月保存後	78	35.2	50.9	44.6

*1: [(3回目測定値)-(1回目測定値)]/(1回目測定値)

10

20

30

40

50

【産業上の利用可能性】

【0093】

本発明のオレフィン重合用触媒の保存方法を用いれば、オレフィン重合用触媒の長期保存性に優れ、粒径が大きく粉体性状が良好で、高度に安定化されたポリオレフィン樹脂を安定的に製造することができる。さらに、従来の安定化のために重合後に酸化防止剤を溶融混練配合するポリオレフィンの重合における方法は、多大なエネルギーを消費するため、非効率的であり、また、酸化防止剤の分散不良に対応するためには必要以上の安定剤を添加しなければならないという現状技術の欠点に鑑み、多大なエネルギーを使用する溶融混練工程またはそれに変わる別の添加工程を必要とせず、かつ少量の酸化防止剤を効果的に添加されたポリオレフィン樹脂を安定的に製造することができ、その工業的価値は極め

て大きい。