科研費

科学研究費助成事業 研究成果報告書

平成 29 年 6 月 6 日現在

機関番号: 17102

研究種目: 基盤研究(C)(一般)

研究期間: 2014~2016

課題番号: 26340078

研究課題名(和文)高ガスバリア性樹脂製造のための新触媒プロセス開発

研究課題名(英文)Development of a new catalytic process providing resins of high gas barrier

performance

研究代表者

伊藤 正人(ITO, MASATO)

九州大学・先導物質化学研究所・准教授

研究者番号:20293037

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,600,000円

研究成果の概要(和文):ポリエステルの水素化反応によるポリオール合成を目指し、ポリエステル類の部分構造を模した低分子エステル類を調製し、ルテニウム触媒を用いた水素化反応の化学選択性や触媒活性について系統的な評価を行った。その結果モデルとしたモノエステル類では水素化反応と競合するアルコール交換反応が、反応速度の低下を招くのみで化学選択性には悪影響を与えないものの、オリゴエステル類では隣接エステル基間において併発するため深刻な副反応となること、加えてこの問題は優れた水素化触媒として報告されている如何なるルテニウム触媒を用いても簡単には解決できないことが明らかとなった。

研究成果の概要(英文): Catalytic performance of Ruthenium-based molecular catalysts for hydrogenation of low molecular esters whose structure may represent a partial structure of polyesters has been studied as a model for the hydrogenation of polyesters leading to polyols. As a result, alcoholysis of esters has been determined as a side reaction which may slow the rate of hydrogenation. Although it does not affect chemoselectivity in the case of monoesters, it may deteriorate chemoselectivity by a possible intramolecular version in the case of oligoesters. This unaddressed issue has never been resolved by any of conventional Ruthenium catalysts that have been reported to be effective for hydrogenation of esters.

研究分野: 分子触媒化学

キーワード: Hydrogenation Gas barrier Polyol

1.研究開始当初の背景

(1)二酸化炭素をはじめとする酸素含有率の高い有機化合物の水素化反応は持続の強素資源循環の鍵となる還元技術のつらなるできる.しかしながららる一般化合物に導入する触媒技術はといるを有機化合物に導入する触媒技術はといるを対象とする一般を対象とするを対象とするを対象とするを対しまる。 たのに対した。これに対し申請者化反応によりをものがまたのに対した。これに対し申請者化反応によりを表示を追したが表示をもの有機をでする性のでは、広範なカルボン酸誘いたり検討した結果、広範なカルボンでは、によりを水素に成功した。



- ■カルボン酸誘導体からアルコールを 直接生成する新触媒
- ■還元剤は分子状水素のみ 生成物の分離精製が容易
- ルテニウム触媒 ■触媒構造のカスタマイズによる

(2)ガスバリア性樹脂はこれまで食品,飲 料,医薬品などの品質保持と包装材料の軽量 化や多機能化に大きく貢献してきたが,既存 ガスバリア性樹脂の機能を補完し凌駕する 新たな樹脂の開発には未だに大きな可能性 が残されている.高湿度下に高い酸素遮断能 を示し, 熱安定性と成形性に優れた樹脂とし て期待されるものの一つにポリメタリルア ルコール(図)があげられる.その製造方法 の一つとしてポリメタクリル酸エステルを 還元する方法が嘗て検討されたが,その当時 はカルボン酸エステルの水素化反応により 直接アルコールを導く方法は知られておら ずプロトン代用元素を含む還元剤を用いた 方法が検討された、しかしながらポリオール 合成におけるプロトン代用元素の利用は目 的物の分離精製効率に致命的な障害を与え るため,ポリメタリルアルコールの高効率合 成は未だ実現していない.

2.研究の目的

汎用ポリエステルの触媒的水素化反応によるポリオール合成を目標として,ポリメタクリル酸エステルの部分構造をもつ低分子エステル類の水素化反応を実施し,単量体モデルから多量体モデルへと段階的に検討を進めて,ポリメタリルアルコールをはじめとす

るポリオール類を効率的に導く手法(図)を 確立することを本研究の目的とした.

$$CO_2R$$
 RO_2C CO_2R CO_2R RO_2C RO_2C RO_2C RO_2R RO_2C RO

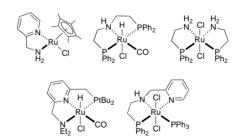
3.研究の方法

(1)ポリメタクリル酸エステルの部分構造をもつ低分子エステル類として 位に四級炭素原子をもつエステル化合物を種々調製し、単純エステル類の水素化反応に有効なルテニウム触媒を用いて対応するアルコール生成物を得る反応条件を精査する.

(2)ポリメタクリル酸エステル、ポリツリパリン,あるいはこれらのモノマーと他のビニルモノマーとの共重合体の水素化反応を実施し,生じるポリオール類の分離精製技術を確立することによって,分子構造とガスバリア性との関連を明らかにするための足がかりとする.

4. 研究成果

位に四級炭素原子をもつ鎖状モノエステル類の水素化反応がルテニウム触媒(図)を選択することにより円滑に進行することを見いだした.



ただし高活性な触媒を用いた場合は水素化反応が高選択的に進行して対応するアルコール類を与えるものの,低活性な触媒を用いた場合は生成物アルコールと未反応のエステルとのアルコール交換反応が競合して反応系が複雑となることが明らかとなった(図).

このアルコール交換反応は,安定な触媒前駆体から触媒活性種を系中で生じさせる目的で用いる塩基を単独に用いても進行するため,その影響を排除するために触媒活性種をあらかじめ純粋に調製し、これを用いた水素化反応の化学選択性との比較を行なった.その結果、本アルコール交換反応は触媒活性種そのものによって促進されていることが判明し,ルテニウムに結合したアルコキシド配位子そのものが高い求核性をもつことが示唆された.

また図に示すような鎖状オリゴエステル類を基質とした場合には隣接するエステル官能基間で生じる副反応が深刻となることも明らかとした(図). 位に四級炭素原とともコエステルの水素化反応が速やかに進行せずアルコール交換反応を併発する問題は、単純エステルの水素化反応に有効とされる代表的なルテニウム触媒に共通する問題であり、現在までのところ図のようなオリゴステルの水素化反応により対応するオリゴオールを高選択的に得ることは困難である・

一方 , 位に四級炭素原子をもつ環状モノエステル類はルテニウム触媒の種類によらず対応するジオール生成物を高選択的に与え,アルコール交換反応などの副反応の併発は認められなかった(図).

そこで同様な環状エステル構造を単位ユニットにもつポリエステルに相当するポリツリパリンを取り上げてその水素化反応を検討した.

メチレン ブチロラクトンを原料とする ラジカル重合によってさまざまな重合度を もつポリツリパリンを調製したが,いずれの 場合も極めて難容性かつガラス転移温度も 高いために,水素化反応に適した反応条件を 見いだすには至らなかった.また有機溶媒に 可溶なポリエステルを探索すべく メモーと の共重合体を種々調製したが,水素化反応に 適した反応条件を見いだすには至らなかった.

5 . 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

[雑誌論文](計0件)

[学会発表](計0件)

[図書](計0件)

〔産業財産権〕

出願状況(計0件)

名称: 発明者: 権利者: 種類: 番号: 田内外の別:

取得状況(計0件)

〔その他〕

ホームページ等

http://www.resercherid.com/rid/G-3690-2 010

- 6. 研究組織
- (1)研究代表者

伊藤正人 (ITO MASATO)

九州大学・先導物質化学研究所・准教授 研究者番号:20293037

(2)研究分担者

()

研究者番号:

(3)連携研究者

()

研究者番号:

(4)研究協力者

小野肇 (ONO HAJIME)

ユシロ化学工業・研究本部・本部長付

高橋宏明 (TAKAHASHI HIROAKI)

ユシロ化学工業・新規事業プロジェクト・主査

白川瑛規(SHIRAKAWA HIDENORI)

ユシロ化学工業・新規事業プロジェクト・