#### 科学研究費助成專業 研究成果報告書



平成 28 年 6 月 1 日現在

機関番号: 14603 研究種目: 若手研究(B) 研究期間: 2013~2015

課題番号: 25870437

研究課題名(和文)イオン液体分子の構造を利用した高選択的不斉光反応の開発

研究課題名(英文) Development of highly selective asymmetric photoreactions controlled by the structure of ionic liquids

### 研究代表者

西山 靖浩(NISHIYAMA, Yasuhiro)

奈良先端科学技術大学院大学・物質創成科学研究科・助教

研究者番号:00581430

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,300,000円

研究成果の概要(和文):本研究では、構造を任意に制御できるイオン液体の特性に注目し、キラルなイオン液体を利用した高選択的不斉光反応を目指した。メントール誘導体を不斉補助基とした不斉光反応を参考にし、イミダゾリウム基とメンチル基をカチオン部に持つイオン液体を種々合成したが、不斉誘導は起こせなかった。一方、メンチル基を有するアンモニウム塩を別りた場合、4級化によるイオン液体化は達成できなかったが、7級アンモニウム塩を別りた場合は4級化によるイオン液体化は達成できなかったが、7級アンモニウム塩を別りた場合によれて大角の大力を開発した。 誘導が達成できた。さらに、この時の主生成物のキラリティーは同じ1級のメンチルアミンを用いた時に得られた主生 成物のキラリティーとは逆のキラリティーを有するという興味深い結果が得られた。

研究成果の概要(英文): In this research, we aimed for the highly enantioselective photoreaction by using chiral ionic liquids, which structure can be controlled as desired, as chiral template. Because menthol derivatives as chiral auxiliaries successfully proceed the highly diastereoselective photoreactions, we synthesized the chiral ionic liquid possessing both the menthyl group and imidazolium group; however, no chiral induction was observed. In case of the ammonium salt having the menthyl group, chiral ionic liquids could not be synthesized. On the other hand, the primary ammonium salt having the menthyl group can cause the enantioselective photoreaction. Furthermore, the chirality of the obtained major product is different from the chirality of the major product obtained by the primary menthyl amine. This result means the functional group of chiral template can control the product chirality although the product chirality is usually controlled by the chirality of chiral template.

研究分野: 有機光化学

キーワード: イオン液体 不斉光反応 キラルテンプレート キラリティ制御 メンチル基 イミダゾリウムカチオ ン アンモニウムカチオン アニオン交換

## 1.研究開始当初の背景

光反応は、熱反応とは異なった立体選択性と位置選択性を持ち広範囲な温度で適用可能であるとともに、光照射のみで反応が進行することから、アトムエコノミー且つクリーンな反応と言える。特に不斉光反応は、不斉会成応と相補的な特徴を持つ不斉合成がら、特にエナンチオ区別不斉光反応においては、助起状態活性種の反応性が著しく高い上に短寿命であることからその制御が困難となり、高い立体あるいは位置選択性が達成されていない問題点がある。

一方、近年のグリーンケミストリーの観点から、環境と効率の両立が求められている。代表者はこれまでに環境調和型媒体として知られている超臨界二酸化炭素を反応媒体とする不斉光反応を世界に先駆けて検討し、有機溶媒中よりも高い選択性を達成して検討してが、 2012, 77, 5681)。 さらに、近年新たな反応媒体としてイオン液体も注目を集めている。イオン液体は蒸気圧が低く不揮発性であり、不燃性であるなどの環境調和型特性に加え、カチオンとアニオンを任意に組み合わせることができる特性を有している。

既に、イオン液体中における熱あるいは光反応の研究が進められているが(例えば T., Welton et al. Chem. Rev. 2011, 111, 3508)、イオン液体を不斉光反応場として利用した例は単純な光異性化と光二量化の二例のみであり且つ有機溶媒中の結果と比較しても低い選択性しか得られていなかった(W., Armstrong et al. Org. Lett. 2005, 7, 335; G., Fukuhara et al. Org. Bio. Chem. 2011, 9, 7105)。さらに、イオン液体によっては有機溶媒や水と混和しないので、反応後に分離回収を行えば再利用可能なはずであるが、不斉光反応では再利用の検討すらされていないという現状があり、更なる研究が望まれている分野であった。

# 2.研究の目的

本研究課題では構造を任意に制御できるイオン液体に注目し、まずは、目的の光反反の進行のために、適切に構造をチューニングしたキラルなイオン液体の新規合成を成した。その後、合成したを目的とした。その後、合成してで成功をは、反応基質との間で不らびに不斉反応場を提供するにでが、必要に応じていたがであれまで高い選択性を発現することがであった不斉光反応においても、高いな強いであった不斉光反応においても、高いな強いであった不斉光反応においても、高い立体選択性を導くことが可能となる手法をすることを目的とした。(図 1)。

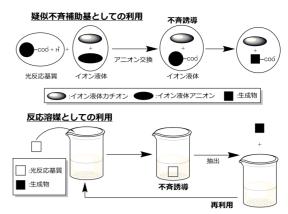


図1 イオン液体を利用した光反応での不斉誘導

目的達成のために、より汎用性のある検討としてこれまでの報告例よりはるかに難易度の高い分子間[2+2]不斉光付加環化反応をモデル反応とし、特に超分子的な利用に注力することとした。

アニオン部位を有する基質とキラルイオ ン液体のカチオン部との間で、非共有相互作 用の中で最も強い相互作用であるイオン間 相互作用を利用した錯体を形成させる。この 錯体を利用した超分子型エナンチオ区別光 反応を検討することで、イオン液体のカチオ ン部構造が高選択性を与える疑似不斉補助 基として利用可能かを明らかにすることを 目的とした。イオン液体をテンプレートとす る例は既述の例(G., Fukuhara et al. Org. Bio. Chem. 2011, 9, 7105)で一例だけ報告さ れているが、pKa の違いによるアニオン交換 を利用した超分子錯体形成有無による選択 性の違いを検討しているのみであり、カチオ ン部位の構造に関する検討は一切なされて いなかった。一方、超分子型反応では反応基 質とイオン液体のカチオン部により形成さ れる錯体の構造が選択性を与える鍵構造と なる。そこで、基質に適したイオン液体をス クリーニング、合成を行うことで、高選択的 な光不斉反応の達成を目指した。この知見を もとに、合成した新規イオン液体の反応溶媒 としての展開についても、検討することを目 的とした。

#### 3.研究の方法

代表者の所属研究室では、様々な天然物の主要骨格となる四員環化合物を容易に且つ光学活性体として与える不斉[2+2]光付加環化反応を系統的に検討してきた。不斉補助基として(-)・メントール誘導体を導入したシクロヘキセノン誘導体(1)と最少オレフィンであるエチレンのジアステレオ区別[2+2]光環化反応では、生成物(2)において最大96%のジアステレオマー過剰率を達成している(Tetrahedron. 2013,69,782)(図2)。一方、メントール誘導体をキラルテンプレートとするカルボン酸(3)とエチレンのエナンチオ区別[2+2]光環化反応では、メントールの水酸

基と基質のカルボン酸の間での水素結合を利用する望みの錯体形成よりも、3の自己会合が圧倒的に優先し生成物4はラセミ体となる結果しか得られなかった。

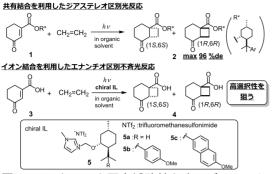


図 2 メントールを不斉補助基とするジアステレオ並びにエナンチオ区別[2+2]光環化反応

そこで、本研究ではこのエナンチオ区別 [2+2]環化反応をモデル反応とした。既にメン トールをカチオン部位に有するキラルなイ オン液体(5a)の合成は報告されており(W., Armstrong et al. Org. Lett. 2005, 7, 335), 不斉補助基として有効に働いたメントール をカチオン部に有するイオン液体から検討 を行うこととした。特に、ジアステレオ区別 反応ではメントールへ芳香環を導入するこ とでエノン部位との間にπ-π相互作用が発現 し、芳香環が反応面の一方を高度に遮蔽する ことで高選択性が得られた。一方、狙ってい る錯体はカチオンのイミダゾール環と3のカ ルボキシレートアニオン間で形成されるた め、ジアステレオ区別反応基質に比ベリンカ の長さが異なる。よって、芳香環の導入効 果(5b あるいは 5c)やリンカーの長さについ て詳細に検討を行うこととした。超分子的な 利用で結果が得られた暁には、反応溶媒とし ての利用に展開することとした。

# 4. 研究成果

まず、既報の文献を参考にし、**5b** あるいは 5c の合成を行った。特に、ジアステレオ区別 反応において最も高いジアステレオ選択性 を与えた、メトキシナフチル基を有する 5c を用いて、光反応の詳細な検討を行ったが、 不斉誘導を達成することはできなかった。こ れは、基質であるカルボン酸の pKa とイオン 液体のアニオン部を共役塩基とする酸の pKa を比較した場合、基質の pKa の方が大 きいため、アニオン交換によるキラル錯体の 形成が達成されなかったためであると考察 した。実際、既述の例(G., Fukuhara et al. Org. Bio. Chem. 2011, 9, 7105)においても、 ビストリフルオロメタンスルホンイミドア ニオン(NTf2)をアニオン部に用いた場合は 不斉誘導は達成されていなかった。そこで、 イオン液体のアニオン部を NTf2 からアセタ ートアニオン(AcO·)に置換したイオン液体を 新規に合成した(図3)。

図3AcOをアニオン部に持つキラルイオン液体

いずれのキラルイオン液体も比較的良好 な収率で合成が達成された。そこで、合成し たイオン液体を用いてエナンチオ区別不斉 光反応の検討を行ったが、NTf2をアニオン 部に持つキラルイオン液体の時と同様、不斉 誘導は達成できなかった。基質のカルボン酸 3 と AcO をアニオン部に持つキラルイオン 液体 8c の錯体生成挙動を確認するために、 1H-NMR を用いた滴定実験を行ったところ、 カルボン酸のプロトンのピークシフトが観 測されたことから、カルボン酸とイオン液体 が錯体を形成していることが示唆された。 方で、イオン液体のカチオン部にある芳香環 のピークはほとんど変化を示さなかった。こ れは、基質のカルボン酸と芳香環の間に観測 されるべきπ-π相互作用が全く発現しておら ず、芳香環による反応面への遮蔽効果が得ら れなかったためであると考えられる。

キラルな錯体が形成されているにもかかわらず、不斉誘導が達成できていない理由会して、イオン液体の構造に問題があると考えた。イオン液体のアニオンがイオン液体のアニオンがイオン液体のアニオンがイオン液体のアニオンがイオン液体のアニオンがイオン液体のアニオンがイオン液体のカチオン部である。シーン・大力を関した。大力が大力を表現できなかった理由であるした。そこで、このリンカーを除まりに最に関係した。そこで、このリンカーを除アンも大力が大力が表別に関係した。メンチルで表別に対して、メンチルで表別に対して、メンチルを利用することとした(図 4)。

図 4 リンカーによる錯体形成挙動の比較

カルボン酸 3 に対し、メンチルアミン 9 をキラルテンプレートとするエナンチオ区別不斉光反応において、不斉誘導を達成できることを報告していたため(Tetrahedron Lett. 2014, 55, 2123)、同様の構造を有するアンモニウム塩 10 を用いても不斉誘導が達成されることが期待された(図 5)。

図 5 メンチルアミン誘導体をキラルテンプレートとするエナンチオ区別不斉光反応

アンモニウム塩 10 はアミン 9 に氷酢酸を 加えて撹拌するのみで容易に合成が達成さ れた。イミダゾールをカチオン部に有するイ オン液体の時と同様に 1H-NMR を用いて錯 体形成挙動を追跡したところ、カルボン酸の ピークシフトが観測されたことに加え、カチ オン部の芳香環のピークシフトも観測され たことから、不斉誘導が期待された。実際に 光反応を検討したところ、20%程度と決して 高くはないものの、不斉誘導が達成された。 一方、3と10とで形成されるキラル錯体は、 3と9とで形成されるキラル錯体と同じ構成 要素であると考えられるにもかかわらず、9 を用いたときに得られた主生成物のキラリ ティーとは逆のキラリティーを有する生成 物が主生成物として得られた。通常キラルテ ンプレートを用いた不斉誘導において、生成 物のキラリティーを逆転させるためには、逆 のキラリティーを有するテンプレートの利 用が必要である。一方、今回の結果は、同じ キラリティーを有するテンプレートを利用 しても、テンプレートの官能基を変化させる だけで生成物のキラリティーを制御可能で あるという非常に興味深い結果であった。

10 は単なる 1 級アンモニウム塩であるため、次にこれをイオン液体へと展開することを目指した。一般に、アンモニウム塩液体を目指した。一般に、アンモニウム塩液体になりやすくなることが知られているため、10 なりもなるとが知られているため、10 なりを試みた。まず、N 原子したを以外全てメチル基に置換化にのをメンチル基はを合成したとことはないでもないをはないでもよりとはないでもよりとはないでもないでもないとはメンチルのでもないた。これはメンチルを向ために、長鎖であると考察し、これイオン液体の合成は断念した。

そこで、10を用いることによるキラル識別 について詳細を明らかにすることとした。光 反応において、種々の溶媒、温度を検討した が、いずれの場合もアミン9を用いたときに 比べ、生成物キラリティーの逆転が見られた。 10 を用いた反応系と 9 を用いた反応系にお いて異なるのは1当量の酢酸が発生する点で あることから、アミン9と3との光反応に1 当量の酢酸を添加して光反応を検討したが、 キラリティーの逆転は観察されなかった。ま た、<sup>1</sup>H-NMR 並びに円二色性スペクトルを用 いて、基底状態における3と9、3と10それ ぞれの錯体の挙動を観測した。その結果、い ずれのスペクトルからも、基底状態における それぞれの錯体の違いは観測されなかった。 このことから、光反応における不斉制御は励 起状態において達成されていることが示唆 された。(現在学術論文投稿準備中)

以上、本研究ではイオン液体を用いた高選択的な不斉光反応の創成を目指したが、残念ながら目的は達成できなかった。一方、通常逆のキラリティーを有するテンプレートを必要とする生成物のキラリティー制御において、同じキラリティーを有するテンプレートを用いても官能基を制御することで可能となるという、不斉合成の分野において興味深い結果を導くことができた。

#### 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 1件)

# [学会発表](計 9件)

- 1. Yasuhiro Nishiyama, Yasumasa. Suzuki, Momoe Nakano, Kiyomi Kakiuchi, "Control of organic photoreactions by manipulating reaction fields", Pre-Symposium of IUPAC Photochemistry in Hiroshima, 広島市文化交流会館, (広島県・広島市), 2016 年 4 月 1 日
- 2. 鈴木健将、柳澤祐樹、西山靖浩、垣内喜 代三、「メントール誘導体をキラルテンプ レートとするエナンチオ区別[2+2]光付 加環化反応の選択的制御、日本化学会第 96 春季年会、同志社大学 京田辺キャン パス(京都府・京田辺市)、2016 年 3 月 25

- 3. Yasuhiro Nishiyama, Yasumasa Suzuki, Yuki Yanagisawa, Kiyomi Kakiuchi, "Enantioselective photoreactions controlled by the functional group of chiral templates", PACIFICHEM 2015, Honolulu (USA), 12/17/2015
- 4. 西山靖浩、寺尾公維、森 亮太、垣内喜 代三、「反応場制御による不斉光反応の高 効率化」、2014 年 光化学討論会、北海道 大学 札幌キャンパス(北海道・札幌市)、 2014 年 10 月 13 日
- 5. 西山靖浩、「反応場による不斉光反応の効率や選択性の制御」、第35回光化学若手の会、休暇村志賀島(福岡県・福岡市)、2014年6月13日
- 6. 西田 幸生、西山 靖浩、垣内 喜代三、「メントール誘導体を有する不斉イオン液体を用いたエナンチオ選択的[2+2]光環化付加反応の検討」日本化学会第 94春季年会、名古屋大学 東山キャンパス(愛知県・名古屋市)、2014年3月28日

[図書](計 0件)

〔産業財産権〕 出願状況(計 0件)

取得状況(計 0件)

〔その他〕 ホームページ

http://mswebs.naist.jp/LABs/kakiuchi/index-j.ht ml

- 6. 研究組織
- (1)研究代表者

西山 靖浩(NISHIYAMA YASUHIRO) 奈良先端科学技術大学院大学・物質創成科学 研究科・助教

研究者番号: 00581430