ジャガイモシストセンチュウふ化促進物質の 化学合成

Chemical Synthesis of Hatch-Stimulating Agent of Potato Cyst Nematode

> 北海道大学 大学院理学研究院 教授 谷野 圭持 Keiji Tanino (Professor) Faculty of Science, Hokkaido University

全合成、炭素環、環化反応

● シストセンチュウふ化促進物質の化学

1-1. ジャガイモシストセンチュウの生活史

ジャガイモシストセンチュウ(Potato Cyst Nematode:以 下、PCNと略す)は、ジャガイモの根に寄生してその収穫に打撃 を与える体長1ミリメートルほどの線虫である(図1, 2)。その 起源はジャガイモと同じく南米にあるが、PCNの生息域は国境 や海洋を超えて拡大し続け、世界的な食料問題をもたらしてい る。PCNは、以下に述べる特殊な生活史を持つことから、その 駆除は極めて困難な課題とされている。カイコの幼虫が桑の葉 のみを摂食するように、PCNはジャガイモやトマトなどナス科 植物にのみ寄生することができる。卵からふ化したPCNは寄主 作物の根に体ごと侵入し、栄養を摂取して成長する。交尾を終 えて体内に数百個の卵を内包したメスは、球状に膨れあがって 根からはみ出し、やがて死んでミイラ状の殻(シスト)となる(図 3)。収穫後の畑に残存したシストは、その硬い殻で乾燥・低温や 殺虫剤から卵を保護し、寄主作物が植え付けられるまで10年 以上も休眠状態を続ける。





図1(左) PCNの拡大写真。本来は無色で あるが、緑色に染色されている

図2(上) PCNの被害を受けたジャガイモ。 成長の途中で既に枯れ始めている



図3 ジャガイモの根からはみ出したPCNのシスト

1-2. シストセンチュウふ化促進物質の発見

休眠状態にあるシストセンチュウの卵は、寄主作物の根から 分泌される特定の物質を感知してふ化する。この現象を初めて 化学的に解明したのが、北海道大学理学部の正宗らである。彼 らは、PCNの近縁種であるダイズシストセンチュウを研究対象 とし、インゲン豆の乾燥根から得た抽出物を原材料として、ふ化 促進物質を探索したい。最初に得られる抽出物は、多種類の有機 化合物を含む混合物である。これをクロマトグラフィーで分離 し、得られた画分の各々に対してふ化活性を測定する。活性を 示した画分をさらに別種のクロマトグラフィーで分離し、各画分 のふ化活性を測定する。このような作業を延々と繰り返した末 に、100キログラム以上のインゲン豆の乾燥根から50マイクロ グラムの有機化合物が単離され、グリシノエクレピンAと命名 された(図4:左)。そのふ化促進活性は極めて強力であり、水1 ミリリットルあたり1ピコグラム(ドラム缶1杯の水に対して0.2 マイクログラム)の低濃度で効果を示した。グリシノエクレピン Aの分子構造を決定後²⁾、同グループの村井らが最初の化学合 成に成功し3、合成品が天然物と同等の活性を示すことを明ら かにした。これら一連の研究は、自然科学研究の最高到達点の 一つといえるものである。この先駆的研究に続いてPCNのふ 化促進物質が探索された結果、1990年代に入ってオランダの Mulderらによりジャガイモの水耕栽培液からソラノエクレピン

Aが発見された⁴⁾。その分子構造はX線結晶解析によって決定され⁵⁾、グリシノエクレピンAと共通する部分構造を含むものの、 それより遥かに複雑なものであることが明らかとなった(図4: 右)。特に、トランスヒドロインダン骨格上に4員環が架橋したト リシクロ[5.2.1.0^{1.6}]デカン骨格(図4に赤色で表示された部分) が特徴的である。



図4 グリシノエクレピンAとソラノエクレピンAの分子構造式

02 ソラノエクレピンAの全合成研究

2-1. シクロペンテンアヌレーション法の開発

この特徴的なトリシクロ[5.2.1.0^{1.6}]デカン骨格をいかにして 構築するかが、ソラノエクレピンAの全合成上の最重要課題と なる。筆者らが本研究に着手した時点で、ソラノエクレピンAの 全合成は達成されておらず、分子内光[2+2]付加環化反応によ るモデル合成が報告されているのみであった。これに対して筆 者らは、Storkにより開発されたエポキシニトリルの分子内環化 反応⁶⁾を基軸とする合成戦略を立案した。すなわち、エポキシド とシアノ基を合わせ持つトランスヒドロインダン誘導体に塩基 を作用させて、4員環を構築する計画である(図5)。

筆者らはまず、以下のシクロペンテンアヌレーション法を開発し、双環性エノン1の大量供給法を確立した(図6)⁷。すなわち、 エノールエーテル部位を有するニトリル2から調製したアニオ ンとエノン3の共役付加反応を行い、生じたエノラートを無水 酢酸で捕捉してエノールエステル4を合成する。次に、4を希塩 酸と共に加熱すると、エノールエーテル部位の加水分解および 分子内アルドール縮合が連続的に進行し、双環性エノンが得ら れる。環化体は、メチル基とシアノ基に関するジアステレオマー 1aおよび1bの混合物であるが、Luche還元を経て酢酸エステ ルに変換し、この時点で再結晶を行うことで、単一のジアステレ オマーrac-5を得ることができた。次いで、リパーゼによる速度 論的光学分割に付して、ソラノエクレピンAの鍵中間体(+)-5が 10グラムスケールで供給可能となった。

2-2. エポキシニトリルの環化反応を鍵とする分子右側骨格の 構築

次なる課題は、ヒドロインダン骨格の核間位への立体選択的 なビニル基の導入である。最初に、ジアゾエステル6の分子内 シクロプロパン化反応と、3員環開裂を伴う環化体7へのアル コキシド導入を立案したが、6の環化反応は全く進行しなかった (図7:上段)。さらに、検討を尽くしてシクロプロパン構築を試 みた結果、エノン1aに共役付加反応によりビニル基を導入し、 生じたエノールシリルエーテル8をスルフェニル化する方法を 見出した(図7:下段)。なお、ビニル基の共役付加は、メチル基お よびシアノ基との立体反発を避けてβ面から選択的に進行して いる。最終的に、9から先の変換には成功しなかったものの、ビ ニル基の共役付加体8が問題解決の決定的なヒントを与えるこ ととなった。すなわち、ビニル基をこの位置に導入しておき、こ れを1,2-転位によって核間位に移動させるという戦略である。

まず、(+)-5の酸素官能基を3工程でトランスポジションし、エ ノン10を合成した(図8)。ビニルセリウム試薬との付加反応は β面から進行し、生じた3級アルコールの環内アルケンを立体 選択的に酸化してエポキシアルコール11とした。セミピナコー ル転位反応は、2,6-ルチジンおよびTMSOTfの存在下で円滑 に進行し、one-potでのシリル基除去を経て、目的のトランスビ シクロ骨格を有するケトン12の合成に成功した。次いで、ケト ンの還元、水酸基の保護、およびmCPBA酸化を経てエポキシ ニトリル13に変換し、LDAを作用させて分子内環化反応を行っ た。反応は極めて円滑に進行し、one-potでのシリル化を経て



図5 エポキシニトリルの分子内環化によるトリシクロ[5.2.1.01.6] デカン骨格の構築



図6 シクロペンテンアヌレーションによるヒドロインダン骨格の構築



望みの4-exo環化体14がほぼ定量的に得られた。ニトリル部 位をDIBAL還元してアルデヒドとし、Honor-Emmons反応を 経てアリルアルコール15に変換した。シクロプロパンの立体選 択的構築には、光学活性ホウ素試薬存在下でSimmons-Smith 反応を行うCharette法®が有効であった。4員環上の1級アル コール部位にGrieco-西沢法®を適用してアルケン17に導き、 5工程で6員環上のシロキシ基をケトンに、5員環上のシリル基 をベンジルオキシメチル (BOM) 基に各々変換した。ケトン18 とBredereck試薬の縮合反応で合成したエナミン19にトリフ ルオロメタンスルホン酸無水物を作用させた後、加水分解し て、右側セグメント20の合成を完了した。

2-3. 分子内Diels-Alder反応による分子左側骨格の構築

後半の課題は、分子左側の6-7縮環骨格の構築である。渡 環エーテルを有する6員環の構築には、フラン誘導体の分子 内Diels-Alder反応を適用することとし、フラン誘導体21から 調製したアニオンとアルデヒド20の付加反応を行った(図9)。 フラン環上のシリル基除去と水酸基の保護を経て得た中間体 22は、8:1のジアステレオマー混合物であり、主生成物のC19 位の立体配置は天然物と逆のα配置であることが判明した。こ こで重要な点は、分子右側の縮環骨格の立体化学がアルデヒ ドの反応面に影響を与え、遠隔不斉制御が認められたことで ある。これにより、C19位の立体配置を利用した、分子内Diels-Alder反応における反応面の制御が可能となった。

クロスカップリングによるエノン側鎖の導入に際してminor ジアステレオマー由来の成分は失われ、環化前駆体23がやや 低収率で得られた。分子内Diels-Alder反応は、エーテル中で 塩化ジメチルアルミニウムを作用させることで円滑に進行し、 望みの立体異性体24が選択的に生成した。エノールエーテル 部位を加水分解してジケトン25に導き、C19位水酸基をケトン に酸化した。さらに、2段階の酸化反応を経てエノン26に変換 後、C19位の立体選択的還元を試みたところ、通常の還元条件 ではC19位水酸基はα配置となってしまい、他のケトンの還元 が同時に進行した。唯一、DIBAL還元で目的のβ配置を有する 化合物が部分的に生じたものの、左側6員環ケトンが還元され ており、他の異性体との分離困難な混合物を与える結果となっ た。しかし幸いなことに、これらの混合物をIBXにより穏やかな 条件で酸化すると6員環のアルコールが選択的にケトンに変換 されることを見出した。これにより、目的物27が単離可能(26か ら43%)となった上に、副生物をまとめてDMP酸化することで、

貴重な原料26を50%回収することができた。

2-4. 不斉全合成の完成とPCNのふ化活性試験

最後の課題は、4員環上のメチレン基のケトンへの酸化、保護 基の除去、および側鎖上の1級アルコールのカルボン酸への酸 化である(図10)。まず、アルコール27のC19位をTMS基で保 護した後、エキソメチレン基をオスミウム酸化してジオール28 に変換した。過ヨウ素酸酸化を経て得たケトン29のベンジル基 とベンジルオキシメチル基を同時に除去し、生成物を過剰量の TMSClでシリル化した後、少量の水を加えて撹拌すると、最も 空いた1級シリルエーテルのみが加水分解されてアルコール 30を与えた。DMP酸化とPinnick酸化を行い、得られたカルボ ン酸31の立体構造をX線結晶解析により確認した後、酸性条件 下でTMS基を除去してソラノエクレピンAの初の不斉全合成を 完了した¹⁰。







図11 PCNふ化活性試験の顕微鏡写真。左:培養開始時。右:培養3週間後

通常の天然物合成では、合成品の融点や旋光度を天然物の 文献値と比較するが、ソラノエクレピンAは微量しか単離されて いないため、これらの物性値は未知であった。そこで、合成品の 生物活性試験をもって全合成の証明に代えることとし、日本に 数人しかいないシストセンチュウ専門家が所属する、農研機構 の北海道農業研究センターに共同研究を依頼した。休眠状態 にあるシストを水中で注意深く破り、内包された数百個のPCN 卵を懸濁状態とした後、合成品の希薄水溶液を加えて3週間培 養を行う。この実験の結果、合成品は1×10⁻⁹ g/mLという低濃 度で顕著なふ化促進活性を示すことが証明された(図11)。

03 終わりに

このように、筆者らはソラノエクレピンAの世界初の不斉全合成に成功した。この成果は学術的な高評価を得たのみならず、 予想を超える社会的意義を持つことが明らかとなった。すなわち、本研究が2011年にNature Chemistry誌に掲載されると、 朝日、毎日、日本経済新聞などに報道されて広く反響を巻き起こした。直後から、農業関係の専門紙誌や北海道内の農業団体からの問い合わせが相次ぎ、PCNによる被害の深刻さを筆者に実感させることとなった。

PCNはナス科植物以外に寄生することはできないため、他の作物を栽培中の畑にふ化促進物質を散布すれば、騙されてふ化した幼虫はやがて餓死するしかない。北海道農業研究センターの奈良部博士らは、この環境調和型シストセンチュウ駆除法を以前から検討しており、ふ化促進物質としてトマトの水耕栽培液を用いた実験においてその有効性が確認されている¹¹⁾。この背景と筆者らの合成研究を核として、平成24年度から農林水産省のレギュラトリーサイエンス新技術開発事業「ジャガイモシストセンチュウの根絶を目指した防除技術の開発と防除モデルの策定」が実施された。さらに現在、革新的技術開発・緊急展開事業(うち先導プロジェクト)として「ジャガイモシロシストセンチュウ等に対する革新的な新規作用機構の線虫剤開発」を推進中である。日本が世界を先導してきた天然物化学と天然物合成が、実社会に貢献する日が来ることを強く願っている。

謝辞

ソラノエクレピンAの全合成研究において、開始時からご指導 を賜りました北海道大学名誉教授の宮下正昭先生に感謝致し ます。また、北海道大学の大学院生として実験を担当してくれ た遠又慶英博士、高橋基将博士、戸倉弘嗣氏、合成品のふ化活 性試験を担当して頂いた北海道農業研究センターの奈良部孝 博士と植原健人博士に御礼申し上げます。

参考文献

- T. Masamune, M. Anetai, M. Takasugi, N. Katsui, *Nature* 297(5866), 495-496 (1982).
- 2) A. Fukuzawa, A. Furusaki, M. Ikura, T. Masamune, *J. Chem. Soc. Chem. Commun.* **4**, 222-224 (1985).
- A. Murai, N. Tanimoto, N. Sakamoto, T. Masamune, J. Am. Chem. Soc. 110(6), 1985-1986 (1988).
- 4) J. G. Mulder, P. Diepenhorst, P. Plieger I. E. M. Brüggemann-Rotgans, PCT Int. Appl. WO 9302083, (1992).
- H. Schenk, R. A. J. Driessen, R. de Gelder, K. Goubitz, H. Nieboer, I. E. M. Brüggemann-Rotgans, P. Diepenhorst, *Croat Chem Acta* 72(2-3), 593-606 (1999).
- 6) G. Stork, J. F. Cohen, J. Am. Chem. Soc. 96(16), 5270-5272 (1974).
- 7) K. Tanino, Y. Tomata, Y. Shiina, M. Miyashita, *Eur. J. Org. Chem.* **2006**(2), 328-334 (2006).
- A. B. Charette, H. Juteau, H. Lebel, C. Molinaro, J. Am. Chem. Soc. 120(46), 11943-11952 (1998).
- P. A. Grieco, S. Gilman, M. Nishizawa, J. Org. Chem. 41(8), 1485-1486 (1976).
- K. Tanino, M. Takahashi, Y. Tomata, H. Tokura, T. Uehara, T. Narabu, M. Miyashita, *Nat Chem* 3(6), 484-488 (2011).
- 11) 奈良部孝, 農業および園芸 83(5), 595-600 (2008).