



2023 年 5 月 8 日

## ラジカルを活用した新たなケージド化法の開発

### —アセチルコリン濃度の時空間制御に成功—

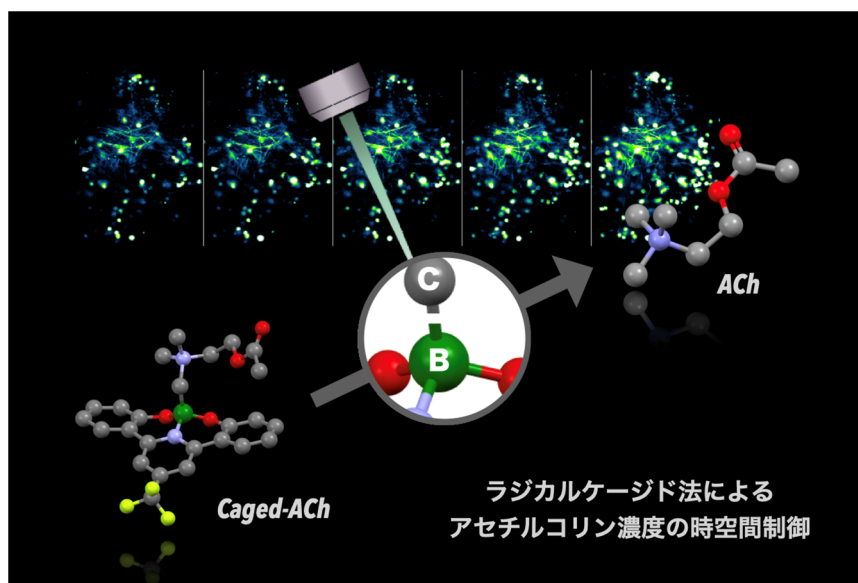
#### 概要

京都大学化学研究所の大宮寛久教授、同大学大学院薬学研究科博士後期課程1年の中村梨香子さん、金沢大学ナノ生命科学研究所の新井敏准教授、同大学医薬保健研究域薬学系の隅田有人助教、同大学大学院新学術創成研究科博士後期課程3年の山崎健さんらの共同研究グループは、これまで実現困難であったアセチルコリン(※1)をケージド化(※2)する手法を開発し、生細胞条件およびハエの脳を用いた ex vivo 条件(※3)で自在にアセチルコリン濃度を制御することに成功しました。

ケージド化合物は、生理活性化合物に光で除去可能なユニット(Photoactivatable Protecting Group = PPG)(※4)の連結により一時的に不活化した分子で、まさにカゴ入れられたような状態です。光を照射することで、生理活性化合物が作用する時空間を制御できるため、この技術は細胞機能発現の機構解明に幅広く利用されています。一方で、ケージド化合物を作る際に汎用される PPG は、その連結に水酸基(OH)やカルボキシル基(CO<sub>2</sub>H)あるいはアミノ基(NH)といった官能基が必要となります。つまり分子構造にこれらを持たない生理活性化合物はケージド化できないため、構造に制限がありました。

本研究では、可視光により炭素-ホウ素結合が切断されて炭素ラジカル(※5)が生じる有機ホウ素化合物を活用することで、分子骨格上の炭素を起点としたケージド化法を開発しました。炭素は全ての有機化合物に含まれるため、従来の構造制限を取り払うと期待されます。

本成果は、2023年5月4日(現地時刻)にアメリカ化学会誌「*Journal of the American Chemical Society*」にオンライン掲載されました。



本研究の概要図：ラジカルケージド法によるアセチルコリン濃度の時空間制御

## 1. 背景

光をトリガーとする生理活性化合物の活性発現は、タンパク質の機能を高い空間分解能で制御するための重要なツールです。中でも光で取り外しできる保護基（PPG）で分子機能を一時的に不活化したものはケージド化合物と呼ばれています。このケージド化合物を活用することで、たとえば、グルタミン酸受容体や GABA 受容体のリガンドを光制御し、複雑な生物環境における機能性タンパク質の作用メカニズムや細胞内位置など光薬理学的研究が可能になりました。そのような背景のもと、低分子の神経伝達物質は作用機序解明の重要性からそのほとんどがケージド化され、イメージングツールとして生命科学に貢献してきました。しかし、ニトロベンジル基やクマリニル基、BODIPY 基（※6）など広く使われる PPG は生理活性化合物との連結に、特定の求核的官能基（CO<sub>2</sub>H、NH、OH など）が必要です。そのため、ケージド化したい生理活性化合物には特定の官能基が必要であり、これがターゲットとなる分子構造の制限となっていました。例えばアセチルコリン（ACh）は、歴史上はじめて見出された神経伝達物質にも関わらず、その構造の単純さから「とっかかり」がなく、ケージド ACh は未達成でした。

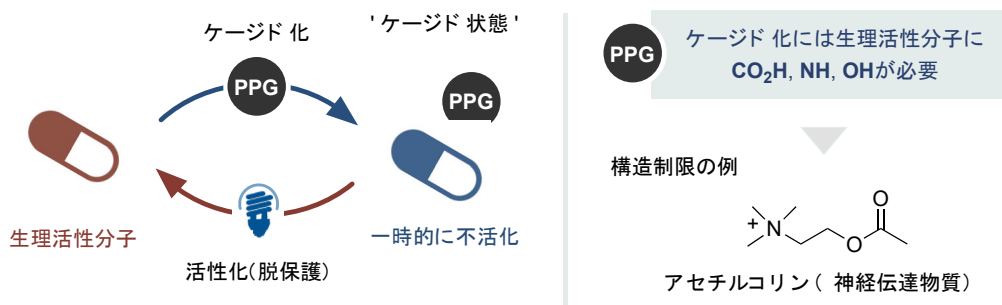


図 1. 光ケージド化法の概略図と従来法の適用制限

## 2. 研究手法・成果

本研究グループは、先行研究において可視光で炭素-ホウ素結合が均等開裂（※7）して炭素ラジカルが発生する有機ホウ素化合物を見出し、報告しています（図 2 上）。そこでアミンなどと簡単に置換反応を起こすヨウ素基を持つ有機ホウ素化合物を設計しました。この分子に第三級アミンを反応させることで、窒素原子にホウ素メチル基が導入されたベタイン（※8）構造が得られます。この分子に可視光照射するとホウ素上から炭素ラジカルが切り離され、生じた炭素ラジカルが水素を獲得することで活性なベタイン構造となります（図 2 下）。

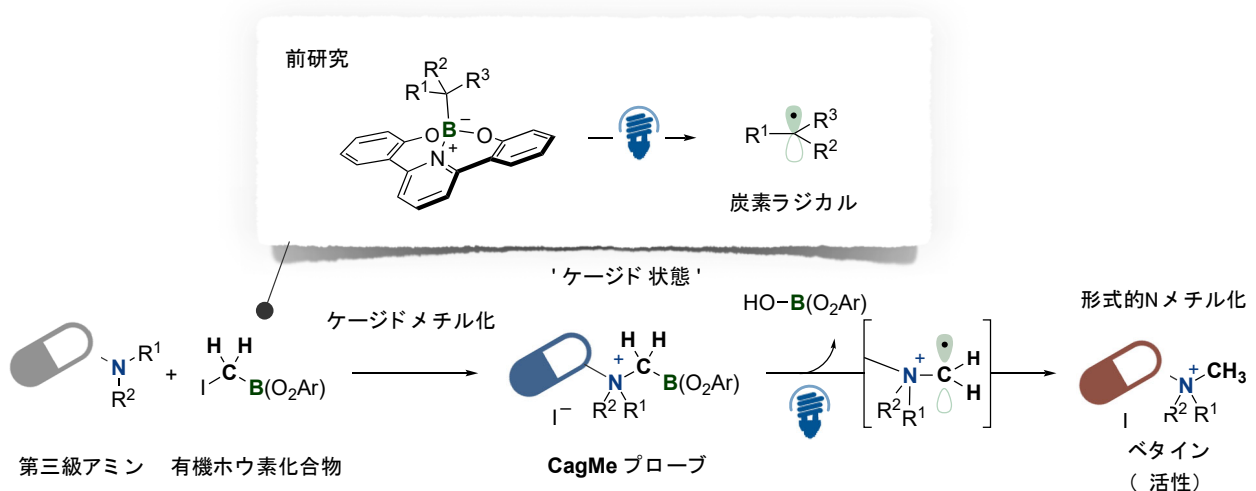


図 2. 可視光励起できるホウ素化合物（前研究）を利用したケージド戦略

本戦略に基づいて、前駆体となる第三級アミンと PPG となる有機ホウ素化合物を連結することで、ケージド ACh の合成を達成しました。このとき、PPG への  $\text{CF}_3$  基の導入により吸収波長の長波長化および切断速度の向上が見られました (図 3A)。また LED ライトだけでなく共焦点顕微鏡レーザー (405 nm) でも切断・放出が実現できたため、実際に細胞でのプローブとして実験を行いました。表面に ACh を感知して光るセンサータンパク質 (図 3B) を発現させた細胞を準備し、開発したケージド ACh ( $\text{CagMe}^{\text{CF}_3}\text{-ACh}$ ) を添加しました。共焦点顕微鏡レーザーを照射したところ、有意に輝度が向上しました (図 3C)。

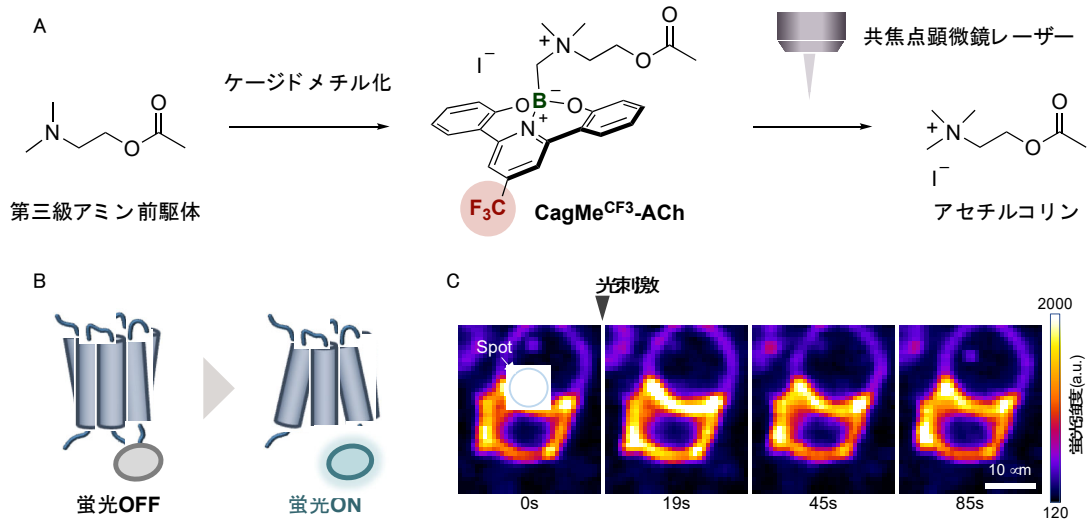


図 3. (A) ケージド ACh の合成 (B) ACh センサータンパク質 (C) ACh 濃度変化モニタリング

次に本プローブをショウジョウバエの脳を用いて、ライブイメージングを行いました。 $\text{Ca}^{2+}$  イオンセンサーである  $\text{jGCaMP7c}$  (※9) を発現したトランスジェニックショウジョウバエを準備し、その脳をスライスしてケージドプローブとインキュベートしました。その後、細胞実験と同様にレーザーを照射したところ、視神経葉やキノコ体領域で  $\text{Ca}^{2+}$  イオンの明確な増加が観測されました。以上より、本研究グループが開発したプローブは、光による ACh 濃度の時空間制御を可能にしました。

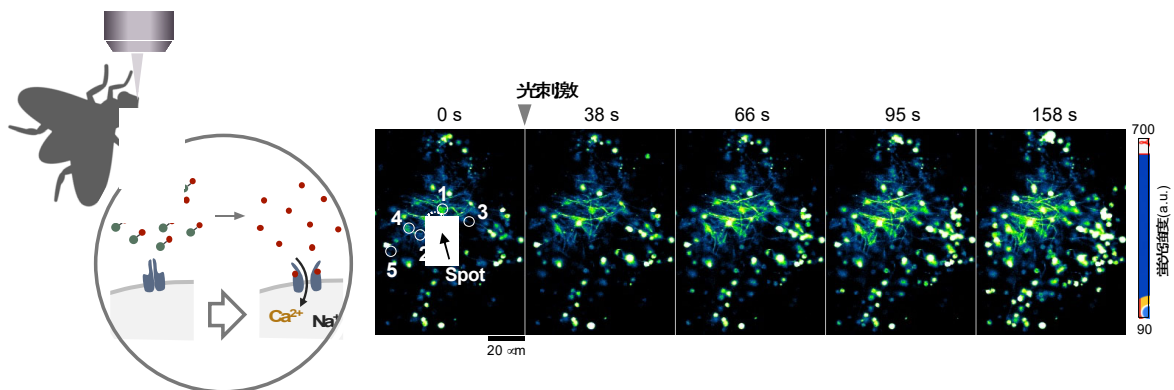


図 4. ハエの脳を用いた *ex vivo* イメージング

### 3. 波及効果、今後の予定

本研究で開発した手法は、従来困難であった炭素上でのケージド化を実現し、結果としてケージド ACh の任意の時空間での発生を可能にしました。ケージド ACh の開発により、これまで間接的な評価で行われてきた ACh の細胞機能に対する挙動がより厳密に評価できると期待されます。本手法は、今回標識したベタイン構造以外にも、ACh と同様に従来手法では困難であった生理活性化合物のケージド化を可能にする潜在性を秘めています。ケージド化できる生理活性化合物の大幅な拡大は、イメージングツールとして今後の光薬理学研究を推進するものと期待されます。

### 4. 研究プロジェクトについて

本研究は科研費 JP21H04681、JP21K06474、JP21K19044、JP22H05351、JP23H04912、金沢大学先魁プロジェクト 2020、2022、持田記念医学薬学振興財団、旭硝子財団、武田科学振興財団、JST 戦略的創造研究推進事業さきがけ「電子やイオン等の能動的制御と反応(JPMIPR19T2)」、京都大学化学研究所国際共同利用・共同拠点 (grant 2023-19)、金沢大学 WPI Nano LSI の支援を受けて実施されました。

#### <用語解説>

※1 **アセチルコリン** 神経伝達物質の一種であり、情報伝達や筋肉制御に関与する。神経細胞の終末から放出され、シナプスを介して隣接する神経細胞との間で信号を伝達する。

※2 **ケージド化** 生理活性化合物を光で分解可能な保護基で保護し、一時的に生理活性を不活化する手法。

※3 **ex vivo** 生体から直接採取された組織を用いた試験や実験。

※4 **PPG Photoactivatable Protecting Group** の略であり、光ケージドに用いられる特定の波長によって切断・除去が可能なユニット

※5 **炭素ラジカル** 炭素原子上に不対電子を有する化学種。

※6 **BODIPY BOron-DIPYromethene** の略であり、蛍光色素の一種。特徴として周辺環境に依存しない高い蛍光量子収率を示す。

※7 **均等開裂** 二電子によって形成されている共有結合が均等に切断する化学結合開裂の一種。

※8 **ベタイン** 四級アンモニウム化合物を含む正電荷と負電荷を同一分子内の隣り合わない位置に持つ化合物群。

※9 **jGCaMP7c** GFP (緑色蛍光タンパク質) とカルシウム結合ドメインを組み合わせたセンサータンパク質であり、蛍光強度の変化によって  $\text{Ca}^{2+}$  イオンの動態を可視化できる。

#### <研究者のコメント>

これまで有機合成反応の開発に用いてきた有機ホウ素化合物を、ケージド化合物としてケミカルバイオロジー分野へと応用しました。この有機ホウ素化合物の魅力は、分子骨格上に置換基を導入することで新たな光反応性を示すことです。今後、分子骨格をデザインすることで、さらなる機能性の向上を目指していきたいと思えます (中村梨香子)。

**<論文タイトルと著者>**

タイトル：Radical Caging Strategy for Cholinergic Optopharmacology

著者：Rikako Nakamura, Takeru Yamazaki, Yui Kondo, Miho Tsukada, Yusuke Miyamoto, Nozomi Arakawa, Yuto Sumida, Taketoshi Kiya, Satoshi Arai, Hirohisa Ohmiya  
(中村梨香子、山崎健、近藤結衣、塚田美帆、宮本祐輔、荒川希美、隅田有人、木矢剛智、新井敏、大宮寛久)

掲載誌：Journal of the American Chemical Society

DOI：10.1021/jacs.3c00801

**<研究に関するお問い合わせ先>**

大宮 寛久 (おおみや ひろひさ)

京都大学化学研究所・教授

TEL：0774-38-3190

E-mail：[ohmiya@scl.kyoto-u.ac.jp](mailto:ohmiya@scl.kyoto-u.ac.jp)

Twitter：@OhmiyaLab

新井 敏 (あらい さとし)

金沢大学 ナノ生命科学研究所・准教授

TEL：076-234-4580

E-mail：[satoshi.arai@staff.kanazawa-u.ac.jp](mailto:satoshi.arai@staff.kanazawa-u.ac.jp)

**<報道に関するお問い合わせ先>**

京都大学 総務部広報課国際広報室

TEL：075-753-5729 FAX：075-753-2094

E-mail：[comms@mail2.adm.kyoto-u.ac.jp](mailto:comms@mail2.adm.kyoto-u.ac.jp)

金沢大学 ナノ生命科学研究所事務室

米田 洋恵 (よねだ ひろえ)

今永 藤子 (いまなが ふじこ)

TEL：076-234-4555 FAX：076-234-4559

E-mail：[nanolsi-office@adm.kanazawa-u.ac.jp](mailto:nanolsi-office@adm.kanazawa-u.ac.jp)