

Fmoc 固相合成法による硫酸化チロシン含有ペプチドの直接合成法の開発

二木 史朗⁽¹⁾・北川 幸己⁽²⁾・矢上 健⁽³⁾・山口 実⁽⁴⁾

Direct Synthesis of Tyrosine-Sulfate Containing Peptides, Using Fmoc-Solid-Phase Method

by Shiroh FUTAKI

Institute for Chemical Research, Kyoto University, Kyoto, Japan

and

Kouki KITAGAWA

Niigata College of Pharmacy, Niigata, Japan

and

Takeshi YAGAMI

National Institute of Health Sciences, Tokyo, Japan

and

Minoru YAMAGUCHI

Life Science Department, Shimadzu Corporation, Kyoto, Japan

(Received January 23, 1999)

Abstract

Tyrosine sulfation is one of the most frequently encountered post-translational modification of proteins. Synthetic peptides containing tyrosine sulfate [Tyr(SO₃H)] will be of great help for the study of the biological significance of tyrosine sulfation. We have established a new, reliable method to synthesize peptides containing Tyr(SO₃H), by means of the Fmoc-solid-phase method. In this method, Tyr(SO₃H) is introduced into the peptide chain in the form of Fmoc-Tyr(SO₃Na), and then, deprotection is conducted at a low temperature (0 °C) in the presence of trifluoroacetic acid (TFA). This method was successfully applied to the synthesis of cholecystokinin (CCK) and gastrin-II related peptides.

Keywords : Tyrosine sulfation, Post-translational modification, Fmoc-solid-phase peptide synthesis, Cholecystokinin (CCK), Gastrin-II, Synthetic peptide, 2-Chlororityl resin

要 旨

近年、チロシン硫酸化はリン酸化と並ぶ一般的なタンパク質の翻訳後修飾の一つであることが明らかとなってきた。この生理的意義の解明のためには、硫酸化チロシン [Tyr(SO₃H)] 含有ペプチドが重要な役割を果たしうる。著者らは、その簡便さのために近年広く用いられるようになってきた Fmoc (=9-fluorenylmethoxycarbonyl) 固相合成法を活用した硫酸化チロシン含有ペプチドの効率的な合成法を開発した。この方法は、Fmoc-Tyr(SO₃Na) の形で Tyr(SO₃H) 残基をペプチド鎖に直接導入し、ペプチド鎖を構築した後、低温 (0 °C) 下で trifluoroacetic acid (TFA) により脱保護を行い目的物を得るというアプローチをとる。この方法によって、代表的な硫酸化チロシン含有ペプチドである CCK (コレシストキニン), ガストリン-II やこれらの関連ペプチドが容易に得られることを確認した。

注⁽¹⁾ 京都大学化学研究所 薬博 (3) 国立医薬品食品衛生研究所 薬博
(2) 新潟薬科大学 薬博 (4) ライフサイエンス機器部

1. はじめに

古くより、CCK (コレシストキニン), ガストリンなど、いくつかのペプチド中のチロシン残基が硫酸化されていることが知られていたが、近年、種々のタンパク質中のチロシンが硫酸化されていることが明らかとなり、チロシン硫酸化は代表的な翻訳後修飾 (mRNA の情報に基づきタンパク質が合成された後、生体内酵素により受ける修飾) の一つであると見なされるようになった(図 1)^{1,2)}。チロシン硫酸化はタンパク質の細胞内輸送や分泌、生体機能のスイッチ等に関与していると言われるもの、その本質はいまだに不明のままである。また、硫酸基が生理活性に重要な CCK には、CCK-8, 33, 39 などの種々の分子多形が存在することが知られているが、これらの存在意義も不明のままである。これらのタンパク質あるいはペプチドの硫酸化の意義を解明する上で、合成ペプチドは重要な役割を担うが、従来こうした硫酸化ペプチドの合成は非常に困難なものであった。その理由として硫酸化チロシンの酸に対する不安定さが挙げられるが、これは、ペプチドを合成する場合に必要な酸による保護基の除去時に硫酸化チロシン残基を如何に安定に保つかということが問題であったからである。また、ペプチド鎖を構築後に硫酸化を行おうとする場合、一般にセリン、スレオニンのアルコール性水酸基はチロシンのフェノール性水酸基よりも優先的に硫酸化試薬により硫酸化を受けるが、このようなアミノ酸が存在する場合に、如何にしてチロシンのフェノール性水酸基のみを選択的に硫酸化するかといった問題も解決されていなかった。著者らは、ジメチルホルムアミド - 三酸化硫黄錯体が硫酸化試薬として有用であることを見いだすとともに、Fmoc 固相合成法とセフティーキャッチ型保護基を組み合わせた硫酸化チロシン含有ペプチドの新規合成法をすでに報告している^{3)~6)}。しかし、この方法は、一旦、樹脂から切

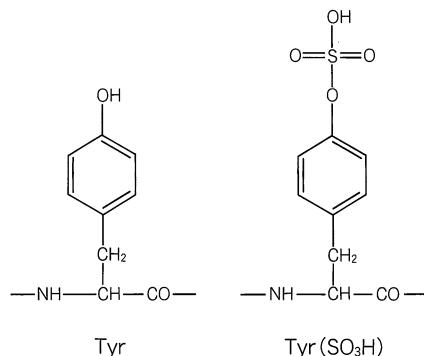


図 1 硫酸化チロシン [Tyr(SO₃H)] の構造
Structure of tyrosine sulfate

り出したペプチドに対して硫酸化を行うことから、操作が若干煩雑なものとなる。近年、研究室レベルでの固相ペプチド合成法の主流が Boc (*t*-butoxycarbonyl) 法から Fmoc 法へと転換しつつあるが、これは、後者の操作が前者のものに比べて簡便かつ安全なためであり、各社の自動合成機も Fmoc 法を標準法として採用しているものが多くなっている。このような状況のなかで、著者らは、Fmoc 固相法を用いた Tyr(SO₃H) 含有ペプチドの直接的な合成法を開発することができたので以下に紹介する。

2. 硫酸化チロシンの酸に対する安定性の検討^{6),7)}

Tyr(SO₃H) が酸に不安定であることは従来から言っていたが、これに関する詳しい情報はなかった。著者らは、Tyr(SO₃H) の酸に対する安定性について再検討を行ったところ、通常 Fmoc 固相法で脱保護時に用いられる TFA 処理に対して、Tyr(SO₃H) は 18°C では 1 時間程度で半減するが、0 °C では 12 時間後も 7 割以上が残存することが判った(図 2)。これに対して、Fmoc 固相法で採用される ^tBu 系の保護基の TFA 中での除去は、氷冷下、数時間で完結することが判った。また、脱保護時にスカベンジャーとして反応系に添加する m-cresol や 2-methylindole は Tyr(SO₃H) の安定性にあまり影響しないものの、ethanedithiol, thioanisole 等の含硫化合物は硫酸基の脱離を顕著に促進することが判った。

3. Fmoc 固相法を用いた硫酸化チロシン含有ペプチドの直接合成法の開発

2 章で述べた知見から、Tyr(SO₃H) 残基の導入を他のアミノ酸残基の場合と同様に Fmoc-Tyr(SO₃Na) を用いて

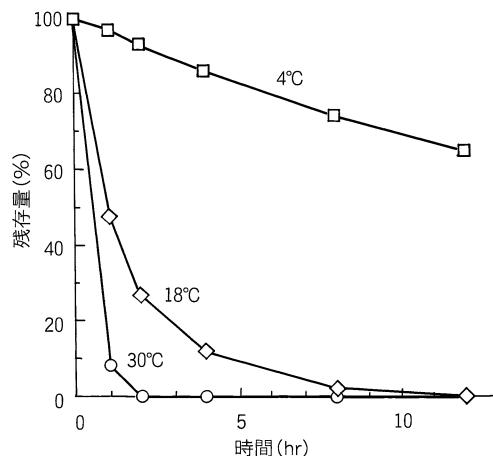


図 2 トリフルオロ酢酸 (TFA) 処理に対する Fmoc-Tyr(SO₃Na)-Ala-NH₂ 中の硫酸化チロシンの安定性
Stability of tyrosine sulfate in Fmoc-Tyr(SO₃Na)-Ala-NH₂ under trifluoroacetic acid (TFA) treatment

最初からペプチド鎖に導入し、Fmoc 固相法でペプチド鎖を構築後、低温で TFA 処理を行ってペプチドの樹脂からの切り出しと保護基の除去を行うというアプローチを、硫酸化チロシン含有ペプチドの直接的な合成法として開発した。このアプローチを用いていくつかの CCK、ガストリン関連ペプチドの合成を行い、その有用性を確認した。以下に、合成例を紹介する。

3.1 CCK-12 の合成^{6),7)}

まず最初に、代表的な Tyr(SO₃H) 含有ペプチドの一つである CCK-12 をモデルとして合成を行った(図 3)。CCK 類は C 末端がアミド構造であるため、Albericio らにより開発されたアミド型ペプチド調製用樹脂である PAL [Peptide Amide Linker; 5-(4'-Fmoc-aminomethyl-3',5'-dimethoxyphenyl)valeric acid] 樹脂を固相担体として用いた。ペプチド鎖の構築は通常の Fmoc 固相法で行い、Tyr(SO₃H) は Fmoc-Tyr(SO₃Na) を用いてペプチド鎖に導入した。その他、側鎖保護の必要なアミノ酸としては、Fmoc 固相法で用いられる Asp(^tBu), Ser(^tBu), Arg(Pmc) (Pmc=2, 2, 5, 7, 8-pentamethylchroman-6-sulfonyl) を用いた。ペプチド鎖構築後、90% 含水 TFA/m-cresol/2-methylindole で 0 °C, 15 時間脱保護を行い、ついで逆相 HPLC で精製を行って全収率 9 % で目的物を得た。

3.2 シオニンの合成⁸⁾

シオニンはホヤ由来の CCK/ガストリン様ペプチドであり、分子内に 2 つの Tyr(SO₃H) 残基を含む(図 4)。3.1 節と同様に PAL リンカーを用いてシオニンおよび 2 種類のモノ硫酸化体を合成したが、生理活性発現には 2 位のチロシンが硫酸化されていることが重要であることを見いたした。複数の Tyr が存在するペプチドに選択的に、ある Tyr のみに硫酸化を行おうとする場合、ペプチド鎖構築後に硫酸化を行うアプローチでは保護基の選択等を考慮する必要がある。この場合のように最初から硫酸化チロシン残基をペプチド鎖に組み込むアプローチでは、容易に位置選択的な硫酸化体を得ることができる。

3.3 CCK-33 およびビッグガストリン-II の合成⁹⁾

このアプローチにより Tyr(SO₃H) 含有ペプチドを容易に調製できることができることが上記の 2 例の合成を通じて確認できたが、さらにこの方法を長鎖の CCK-33 およびビッグガストリン-II (各 33, 34 残基) の合成に応用することを考えた。これらのペプチドの C 末端もやはりアミド構造であるが、C 末端がアミド体であるペプ

チドの固相合成においては最終脱保護時に樹脂からのペプチドの切り出し効率に問題のある場合が多い。前述の PAL リンカーは最も酸に鋭敏であるとされる樹脂の一つであるが、前述の反応条件 (90% 含水 TFA, 0 °C) では、樹脂に結合したペプチドの約 4 割程度が切り出されるに過ぎず、これが収率の向上を妨げる主たる原因となっていた。

著者らは、この問題点を改良するため、酢酸程度の弱酸で樹脂からのペプチドの切り出しが可能な 2-chlorotriptyl 樹脂に着目した。Fmoc 法で通常用いられる ^tBu 等の側鎖保護基は酢酸に安定であることから、この樹脂は一般に C 端カルボン酸遊離の保護ペプチドフラグメントの調製に用いられている。この樹脂への Fmoc アミノ酸の導入は CH₂Cl₂ 中、diisopropylethylamine 存在下で極めて容易に行えることから、著者らは、C 端のジペプチドを Fmoc-Asp-Phe-NH₂ の形で樹脂に導入し、Fmoc 法でペプチド鎖を構築した後、酢酸で保護ペプチドを樹脂から切り出し、ついで TFA で保護基の除去を行い、硫酸化ペプチドに導くというアプローチを考案した。

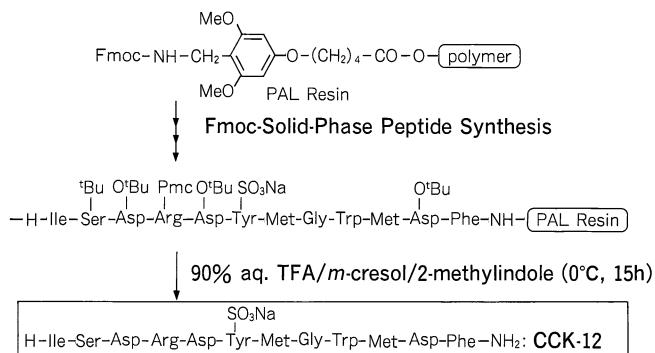


図 3 Fmoc 固相法を用いた直接合成法による CCK-12 の合成
Direct synthesis of CCK-12 by using the Fmoc-solid-phase method

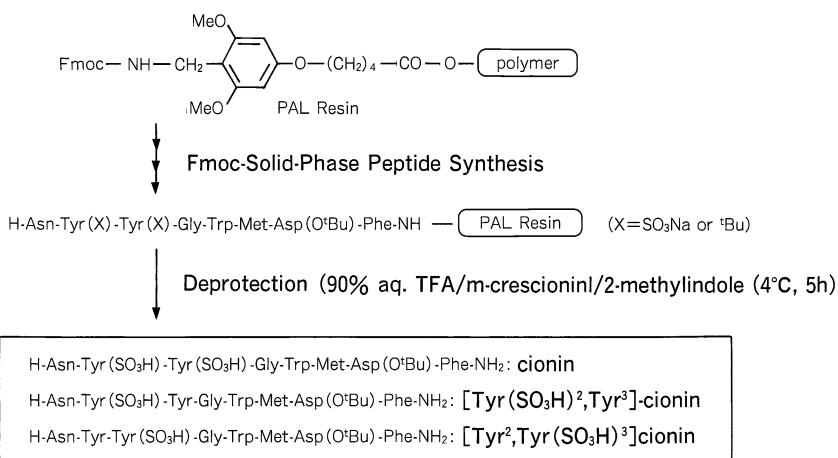


図 4 シオニンとそのモノ硫酸化体の合成
Synthesis of cionin and its mono-sulfate derivatives

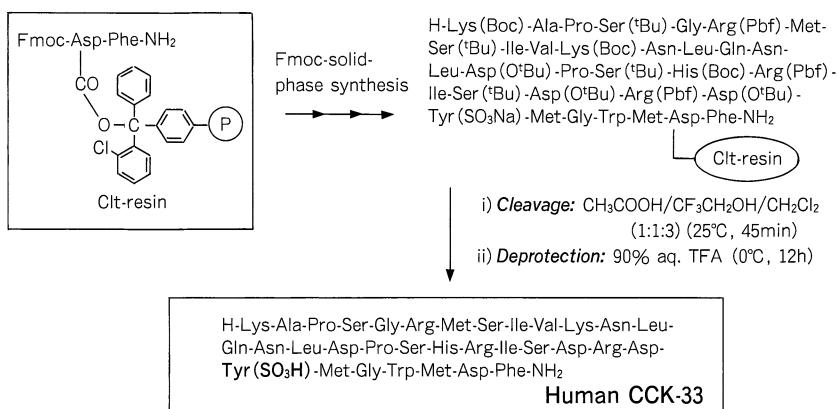


図5 2-chlorotriptyl樹脂(Clt-resin)を活用したCCK-33の合成
Synthesis of CCK-33 using 2-chlorotriptyl resin

CCK-33の合成を図5に示す。通常のFmocアミノ酸を導入するのと同様にFmoc-Asp-Phe-NH₂をAspのβ位のカルボキシル基を介して2-chlorotriptyl樹脂に導入した後、PyBOP (benzotriazole-1-yl-oxy-tris-pyrrolidino-phosphonium hexafluorophosphate)を縮合剤とするFmoc固相法でペプチド鎖を構築した。この際、Argには、Pmcに比べTFAで除去しやすい保護基として開発されたPbf(2, 2, 4, 6, 7-pentamethyldihydrobenzofuran-5-sulfonyl)基を用いた。ついで、酢酸/trifluoroethanol/CH₂Cl₂(1:1:3)で25°C、45分処理し、ペプチドを保護基のついたまま樹脂から切り出し、引き続き90%含水TFAで0°C、12時間処理して保護基の除去を行った。最後にHPLCで精製を行い、全行程10%の収率で高純度の目的物を得ることができた。なお、これに先立ち、CCK-12を同様な方法で合成したところ、全収率25%で目的物を得ることができ、PALリンカーを用いた時と比べて収率の格段の向上が達成できた。

ビッグガストリン-II [pGlu-Leu-Gly-Pro-Gln-Gly-Pro-Pro-His-Leu-Val-Ala-Asp-Pro-Ser-Lys-Lys-Gln-Gly-Pro-Trp-Leu-Glu-Glu-Glu-Glu-Ala-Tyr(SO₃H)-Gly-Trp-Met-Asp-Phe-NH₂; pGlu=pyroglutamic acid]に関しても、同様な方法でペプチド鎖を構築したのち、樹脂からの切り出し、ついで90%含水TFA(0°C、8時間)の処理で保護基の除去を行い、収率18%で高純度の目的物を得た。CCK-33の場合の収率がガストリンの合成の際に比べて低収率なのは、CCK-33では配列中に3残基のMet残基が存在するために合成途上のMetの酸化に伴う副生成物が多く生成すること、および3残基のArgからの保護基の完全な除去が困難なことに起因すると考えている。一般のペプチドの合成と同様、硫酸化ペプチドにおいても、その配列が収率に大きく影響することが判る。

4. むすび

以上により、著者らの開発したFmoc固相法を用いたTyr(SO₃H)含有ペプチドの直接的な合成法が実用的なものであることが確認できた。モデルとして合成したペプチドはいずれもC末端アミド型のペプチドであるが、C末端に遊離のカルボキシル基をもつペプチドの場合も、Wang樹脂(*p*-benzyloxybenzyl alcohol resin)を用いて同様にペプチド鎖を構築後、0°CでのTFA処理により樹脂からの切り出しと保護基の除去を同時に行うことにより、容易に目的物が得られる。また、Wang樹脂からのペプチドの切り出しは、TFA処理でほぼ完全に行えるので、PALリンカーを用いるC末端アミド型ペプチドの場合と比べて、高収率で目的物が得られることが期待できる。ペプチド鎖の構築に関しては、例え島津製作所製PSSM-8のようなペプチド自動合成機を利用することが可能であり、今回用いたPyBOPを用いる縮合法のほか、状況に応じて diisopropylcarbodiimide や TBTU [2-(1H-benzotriazole-1-yl)-1, 1, 3, 3-tetramethyluronium hexafluorophosphate]といった縮合試薬も利用可能である。本アプローチにより得られる合成ペプチドが、チロシン硫酸化の生理的意義の解明に貢献することを期待している。

参考文献

- 1) W. B. Huttner : Ann. Rev. Physiol., **50**, 363 (1988)
- 2) C. Niehrs, R. Beißwanger, W. B. Huttner : Chemico-Biol. Interact., **92**, 257 (1994)
- 3) S. Futaki, T. Taike, T. Yagami, T. Ogawa, T. Akita, K. Kitagawa : J. Chem. Soc., Perkin Trans 1, 1739~1744 (1990)
- 4) S. Futaki, T. Taike, T. Akita, K. Kitagawa : J. Chem. Soc., Chem. Commun., 523~524 (1990)
- 5) S. Futaki, T. Taike, T. Akita, K. Kitagawa : Tetrahedron, **48**, 8899~8914 (1992)
- 6) T. Yagami, S. Shiwa, S. Futaki, K. Kitagawa : Chem. Pharm. Bull., **41**, 376~380 (1993)
- 7) 北川幸己, 二木史朗, 矢上健 : 有合化, **52**, 675~685 (1994)
- 8) K. Kitagawa, S. Futaki, T. Yagami, S. Sumi, K. Inoue : Int. J. Peptide Protein Res., **43**, 190~200 (1994)
- 9) K. Kitagawa, C. Aida, H. Fujiwara, T. Yagami, S. Futaki : Tetrahedron Lett., **38**, 599~602 (1997)