水素結合による活性化を利用した炭素-炭素結合形成反応 -エタノール溶媒中での無触媒Michael付加反応-

日大生産工 〇白川 誠司 • 清水 正一

1. 緒言

近年、グリーンケミストリーへの関心が 高まり、環境に配慮した有機合成反応の開 発が大きな注目を集めている。中でも、通 常の有機合成でしばしば多量に用いられて きた有毒な有機溶媒を、毒性が少ない、あ るいは回収および再利用が容易な溶媒へと 置き換えるという試みが多くの研究者の関 心を集め、水・フルオラス溶媒・イオン性 液体などが環境調和型溶媒としてグリーン ケミストリーの分野で注目されてきた。中 でも、我々の生活に欠かすことのできない 水は、安全かつ安価であり、最も魅力的な 環境調和型溶媒として注目され、多くの合 成化学者が水を反応溶媒とした有機合成反 応の開発に取り組んできた¹。しかしなが ら、多くの有機化合物が水へ溶解しにくい という根本的問題のため、これまでに開発 された水中での有機合成反応では、反応を 円滑に促進するため、しばしば水溶媒中に 何らかの添加剤を加えるなどの工夫が必要 とされた。

一方、エタノールは人体への毒性が低 く、比較的安価で利用しやすい溶媒であ る。また、多くの有機化合物はエタノー ル中へ溶解する。さらに、エタノールな どのアルコール溶媒中での反応では、そ の水酸基による水素結合の影響で、しば しば他の有機溶媒中での反応とは異なる 反応性、選択性が見られる²。このように、 エタノール溶媒は有機合成のための非常 に魅力的な溶媒であると考えられる。し かしながら、グリーンケミストリーの分 野においてエタノール溶媒はこれまであ まり注目されてこなかった。このような 背景の中、我々はエタノール溶媒中での 有機合成反応、特に炭素-炭素結合形成 反応に興味を持ち研究を行ったところ、 エタノール中でのMichael付加反応がその 水素結合による活性化により、無触媒下 で円滑に進行することを見いだしたので 報告する(Scheme 1)3。

Scheme 1

Hydrogen-Bond-Promoted C-C Bond Forming Reaction -Catalyst Free Michael Addition Reactions in Ethanol-

Seiji SHIRAKAWA and Shoichi SHIMIZU

2. 結果および考察

無触媒条件下でのMichael付加反応にお ける溶媒の効果について検討した。□ケ トエステル1とメチルビニルケトンの Michael付加反応を室温、12時間の条件 下、様々な溶媒中で試みた(Scheme 2)。 ベンゼンのような低極性の有機溶媒を用 いた場合、反応は非常に遅い。また、ア セトニトリルのような非プロトン性極性 溶媒を用いた場合も反応は遅い。一方、 エタノールを溶媒として用いると反応は 円滑に進行し、目的生成物であるMichael 付加体2を定量的に与えた。また、水を 溶媒とした際にも反応の促進が観察され たことから、本反応において溶媒の水素 結合による基質の活性化が反応促進の鍵 である事が示唆された。

Scheme 2

COOMe
$$_{1}$$
 (1.5 equiv) $_{1}$ $_{2}$ $_{0}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{0}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{3}$ $_{4$

次に、エタノール溶媒中でのMichael付加反応の基質一般性について検討した。エタノールあるいはメタノール溶媒中で、様々なMichaelドナーおよびMichaelアクセプターを用い、無触媒条件下での反応を試みた(Scheme 3)。いずれの場合も反応は円滑に進行し、本反応系が様々な基質に適用可能であることを明らかにした。また、本反応系は容易にグラムスケールでの合成へと適応可能である。

Scheme 3

本反応系は、Michael付加反応に限らずその他の反応へも応用可能である。 口ケトエステル1とホルムアルデヒドの直接的アルドール反応について検討したところ、エタノール溶媒中で反応は円滑に進行し、目的とするヒドロキシメチル化体3を定量的に与えた(Scheme 4)⁴。

Scheme 4

3. 参考文献

- (1) For review, see: Li, C.-J. *Chem. Rev.* **2005**, *105*, 3095–3165.
- (2) Huang, Y.; Rawal, V. H. J. Am. Chem. Soc. **2002**, 124, 9662–9663.
- (3) Shirakawa, S.; Shimizu, S. Synlett in press.
- (4) Recent example of hydroxymethylation, see: Ogawa, C.; Kobayashi, S. *Chem. Lett.* **2007**, *36*, 56–57.