新合成策略及技術發展之應用

清華大學化學系 胡紀如

胡紀如教授所建立之"有機矽暨合成實驗 室",目前正在執行下列各項研究:

- 1. 有機矽試劑之發明與應用;
- 2. 有機矽官能基之性質探討:
- 3. 新有機矽化學反應之發展;
- 4. 有機矽化學反應機構之研究;
- 5. 有機矽聚合物之合成;
- 6. 新合成法之發展與理論探討;
- 7. 新合成策略與技術之應用;
- 8. 合成天然物及具生物活性之化合物;
- 9. "反撲試劑"之觀念建立、發展與應用;
- 10. 電腦分子模擬與分子設計;
- 11. 新核苷酸、β-內醯胺類抗生素及抗癌新藥物之合成;
- 12. 新型基因切割技術之開發。

於本篇報導中我們列舉出兩篇具重要應用性之基礎科學之研究成果,其中包含「反撲試劑」觀念之建立與發展[1],該觀念並成功地應用在β-內醯胺類抗生素新藥物之合成[2]。另發展出有效、快速且具有選擇性之去保護試劑[3],其可使 nucleosides 或 nucleotides 上之保護基脫離,可應用於核苷類藥物之合成。

合成化學家總是想盡辦法,希望能有效地利用較少的合成步驟,將起始物轉變為標的物,因此巧妙地設計反撲試劑,其可將二步驟甚或更多步驟之化學轉換過程簡化。反撲試劑之觀念已被廣泛地應用在發展各類型之化學轉

換反應,利用反撲試劑可將複雜之化學轉換過程於一個反應瓶內完成,無需分離出中間體化合物,利用較少之反應與操作即可完成,進而可有效地提昇反應之產率。

按照傳統二步驟之有機合成方法,必需分別進行二次單獨之反應才可完成,以圖形表示如下:

方法一: 傳統方式

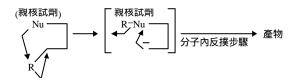
於方法一中,親核試劑 Nu 與反應試劑 RX 在進行第一步驟反應後,形成中間產物(X + NuR),經由分離純化出中間物 NuR 後,才能與親核試劑 L 反應(其來自另外之反應物 ML),接著再將由第二步驟反應後,使能獲得所需之最終產物。

方法二:反撲方式 (counterattack method)

我們改善上述傳統有機合成方法,利用「反 撲試劑」之策略,可將方法一中之二步驟合併 為一步驟 見方法二。我們必需精心設計出 適當之反撲試劑 RL,首先親核試劑 Nu 會與 RL 作用,生成中間體 NuR 與 L;此時形成之離去 基 L,會進一步回頭攻擊中間體化合物 NuR, 故在同一反應中即可獲得所需之最終產物。在 此反撲過程中,RL為「反撲試劑」,NR與 L 反應步驟即為「反撲步驟」。

方法三: 虛擬-反撲方式 (pseudo-counterattack method)

方法四:分子內反撲方式 (intramolecular counterattack method)



方法三則顯示另一種有效之合成方式,將複雜多重步驟之反應,簡化於一反應瓶內完成。首先與方法二中相似,生成中間體化合物NuR與離去基L;此時離去基L會與另外一添加之化合物S反應,形成一活化之中間物S',此時,中間物S'會進一步回頭攻擊中間體化合物NuR,故在同一反應瓶中即可得到我們所需之最終產物。在這總反應中,因為離去基L並沒有直接與中間體化合物NuR反應,因此我們稱RL為虛擬-反撲試劑(pseudo-counterattack reagent)。此外,方法四為分子內之反撲合成方式,此方法顯示親核試劑之反應與反撲試劑之作用均在同一分子內完成。

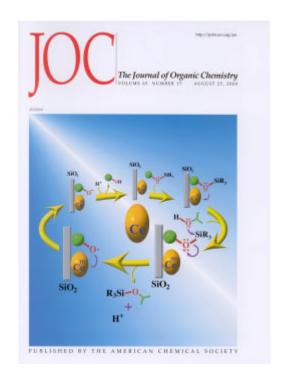
在過去的 15 年內,本實驗室利用此反撲 試劑之觀念成功地應用在各式之有機反應上。 於本篇報導中,我們將概略介紹應用「分子內 反撲過程」,以合成高產率且具有重要生物活 性之異青黴素類化合物。

合成異青黴素類化合物應用到「分子內反 撲過程」之合成策略,我們將硫酯類化合物於 鹼性條件下,進行去乙醯化反應,生成硫陰離 子中間體化合物,該硫陰離子會先與分子內α 位置之氯酯官能基中之氯原子反應,形成硫-氯鍵結並生成碳陰離子。該碳陰離子會再進 步回頭攻擊中間體化合物中之硫-氯鍵結,進 而形成異青黴素類化合物中重要之 thiazolidine 五圓環部份。因此,該種硫酯類化合物之作用 可定義為分子內之反撲試劑。應用「分子內反 撲過程」合成策略,我們可有效地合成出連接 角-內醯胺類上之異原子環類。該項重要之研究 成果發表於 Chem.--Eur. J. 1999, 5, 2705.

在第二篇報導中,本實驗室利用 ceric ammonium nitrate 載於矽膠(CAN-SiO₂)上,成功發展出有效、快速且具有選擇性可去除在 nucleosides 或 nucleotides 上之 trityl (Tr)、monomethoxytrityl (MMTr) 及 dimethoxytrityl (DMTr)保護基。該反應之效率取決於其所產生之 carbocation 之相對穩定度:DMTr+> MMTr+>



Tr⁺。當使用催化量之該新型固體負載試劑時,亦可有效地選擇從含有一級 hydroxy group 或是矽醚之 ribonucleoside 上移除其第三丁基二甲矽基或是三異丙矽基保護基。另外我們亦發現當使用 CAN-SiO₂ 時,其反應速率較單獨使用 CAN 時為高,此一新反應之反應機構涉及保護基上之電子轉移。該研究成果發表已於 *J. Org. Chem.* **2000**, *65*, 507



胡紀如教授簡介:

胡紀如教授,美國史丹佛大學博士(1978—1982),現任國立清華大學化學系教授暨中央研究院化學所研究員(1990年迄今),曾任美國約翰霍浦金斯大學化學系副教授(1982—1991)、世界化學聯盟有機命名委員(1989—1997)及該聯盟會士(2000迄今)、美國華美化學學會會長(1991—1993)及國際科學儀器訓練班國家講習及課務主任(1992—1999)、南非(1997)、法國(1998)、英國(2000)及德國(2001)等多所名校之訪問教授。胡教授長年從事研究工作,其研究成果獲國內外科技界之肯定,曾累獲本會81、84及88學年度之傑出研究獎、美國士朗獎、中華民國十大傑出青年、亞洲傑出青年化學家獎、世界十大傑出青年、第三世界科學院化學獎及第三世界科學院院士(1999年迄今)。

參考資料:

- [1] J. R. Hwu and S.-C. Tsay, "Counterattack Reagents in Organic Synthesis: Versatility and Efficiency," invited and cover Feature Article; *J. Chem. Soc.*, *Chem. Commun.* 161 (1998).
- [2] J. R. Hwu, S. Hakimelahi, A. A. Moosavi– Movahedi and S.-C. Tsay, "Concept of Counterattack Reagents: Intramolecular Counterattack Strategy in the Synthesis of Biologically Active Isopenams," Cover Article; *Chem.--Eur. J.* **5**, 2705(1999).
- [3] J. R. Hwu, M. L. Jain, F.-Y. Tsai, S.-C. Tsay, A. Balakumar and G. H. Hakimelahi, 'Ceric Ammonium Nitrate on Silica Gel for Efficient and Selective Removal of Trityl and Silyl Groups," Cover Article; *J. Org. Chem.*, **65**, 5077(2000).