

## 薬学研究科・医薬品化学研究室

### 1. 研究課題名

「複素環骨格、とりわけインドール骨格を有する機能性分子の網羅的合成と構造活性相関研究」

### 2. 研究メンバー

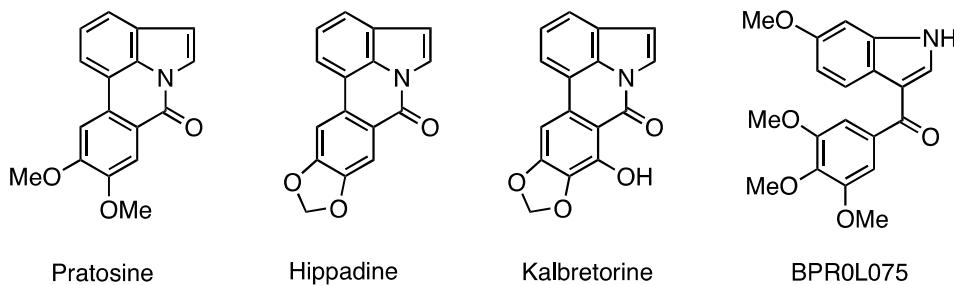
三木康義  
濱本博三

近畿大学大学院薬学研究科医薬品化学研究室・教授  
近畿大学大学院薬学研究科医薬品化学研究室・講師

### 3. 研究成果

悪性腫瘍は日本では1981年から死因の1位となり、2006年度は死因の3割を占めている。悪性腫瘍による死亡は増加し続け、2030年には1140万人が悪性腫瘍で死亡すると予測されている。このため新しい抗がん剤の開発が望まれている。インドールアルカロイド類は、その生物活性が多岐にわたり、医薬品開発においても注目される化合物群である。それゆえ、これらのインドール関連化合物の合成研究がなされ、医薬品の開発が盛んに行われている。

ピロロフェナントリドンアルカロイドであるpratosineおよびhippadineは抗腫瘍活性を示さないが、hippadineの8位の位置に水酸基が導入されたkalbretorineは、S-180腫瘍細胞において成長および生存抑制活性を示すことが報告されている。最近、3-(3,4,5-trimethoxy)-6-methoxyindole(BPR0L075)がチューブリンの重合を阻害することにより、抗腫瘍活性を示すことが明らかとなった。BPR0L075とkalbretorineの構造が類似していることから、kalbretorine類縁化合物が有用な抗腫瘍薬になり得ると期待できる。Kalbretorineの合成については3例の報告があるが、いずれも収率が低い。それゆえ、kalbretorineの合成を計画した。

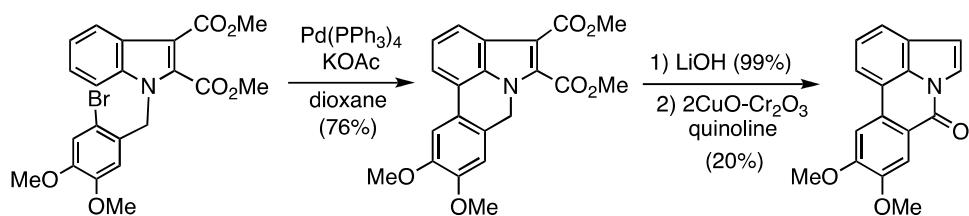


#### 3-1. Pratosine および hippadine の合成

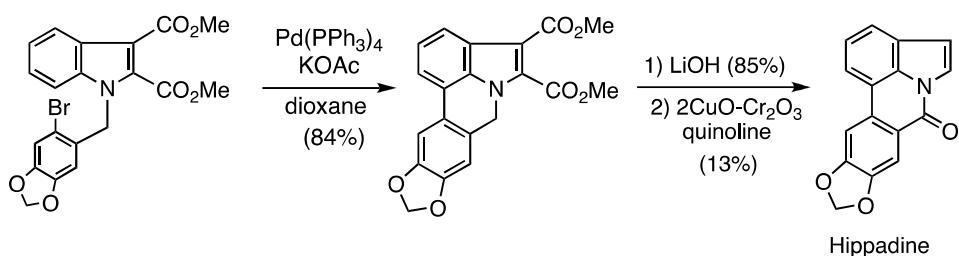
インドール-2,3-ジカルボン酸ジメチルとベンジルブロミド誘導体より得られる1-(2-ブロモベンジル)インドール-2,3-ジカルボン酸ジメチルに触媒としてPd(PPh<sub>3</sub>)<sub>4</sub>を用い、KOAc存在下、dioxane中還流行うことにより、分子内カップリング反応が進行した閉環体に導くことができた。閉環体のLiOHを用いる加水分解によりジカルボン酸とし、続くcopper chromite(2CuO·Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)を用いて240°Cに加熱することにより脱炭酸が進行し、pratosineに導くことができたが、低収率であ

った。(Scheme 1) 同様にして、hippadineも得ることができた。(Scheme 2) (*Heterocycles*, 83(5), 1111-1119 (2011)) .

**Scheme 1**



**Scheme 2**



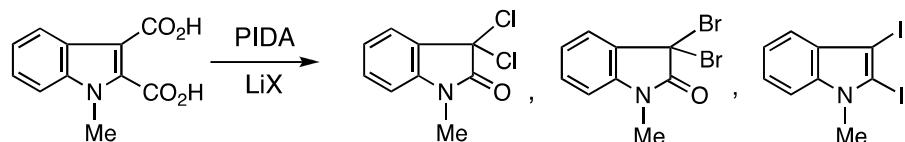
### 3-2. 2,3-ハロインドールの合成

Pratosine および hippadine の合成において、相当するジカルボン酸の脱炭酸が良好に進行しなかったが、このカルボン酸をハロゲンに変換後、還元により効率良く脱炭酸が行えるのではないかと考えた。Kalbretorine の合成を行うために、インドール-2,3-ジカルボン酸を用いて脱炭酸的ハロゲン化を行った。

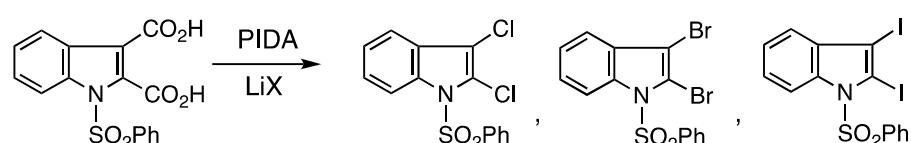
電子供与基であるメチル基を有する 1-メチルインドール-2,3-ジカルボン酸について脱炭酸的ハロゲン化を検討した。ジカルボン酸に超原子価ヨウ素試薬である PIDA ((phenyliodine diacetate, PhI(OAc)<sub>2</sub>) および塩化リチウムを用いて、THF 中で反応させると、脱炭酸的塩素化が進行し 3,3-ジクロロオキシンドールのみが収率で得られた。塩化リチウムの代わりに臭化リチウムを用いても、3,3-ジブロモオキシンドールのみが単離された。しかしながら、ヨウ化リチウムを用いた場合、2,3-ジヨードインドールを与えた。(Scheme 3)

一方、電子求引基をもつ 1-ベンゼンスルホニルインドール-2,3-ジカルボン酸では、いずれも相当する 2,3-ジハロインドールのみが得られた。(Scheme 4) (*Synlett*, (17), 2593-2596 (2010))

**Scheme 3**



**Scheme 4**



### 3-3. Kalbretorine の合成

インドール-2,3-ジカルボン酸ジベンジルとベンジルプロミド誘導体より得られるエステルに触媒として  $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$  を用い、 $\text{KOAc}$  存在下、dioxane 中還流行うことにより、分子内カップリング反応が進行した閉環体を 91% の収率で導くことができた。閉環体の  $\text{MnO}_2$  酸化、続く  $\text{LiOH}$  を用いる加水分解によりジカルボン酸とした。ジカルボン酸の脱炭酸により *O*-methylkalbretorine を低収率ではあるが、得ることができた。*O*-Methylkalbretorine から kalbretorine への変換は Ghosal らにより行われていることより kalbretorine の形式合成ができた。(S. Gohshal, *Phytochemistry*, 24, 1825 (1985)) Kalbretorine 合成において脱炭酸がうまく進行しなかったので、3-2 で報告したインドール-2,3-ジカルボン酸の脱炭酸的ハロゲン化を用いる 2,3-ハロイソドール合成を経由する経路で kalbretorine の合成を計画している。(Scheme 5)

**Scheme 5**

