雲南省産伝統薬物 Rubia yunnanensis および Gentiana rigescens の成分研究

2018年

洲山 佳寛

目次

緒言	1
第1章 雲南省の伝統薬物について	3
第2章 アカネ科植物 Rubia yunnanensis 根の成分研究	5
第1節 序論	5
第2節 抽出・分離	
第3節 新規ナフトキノン誘導体 rubiaquinone A–E の構造解析	9
第1項 Rubiaquinone A (1)の構造解析について	9
第2項 Rubiaquinone B-E (2-5)の構造解析について	13
第4節 生物活性	25
第5節 小括	26
第3章 リンドウ科植物 Gentiana rigescens 地上部ならびに根および根茎の成分研究	29
第1節 序論	29
第2節 抽出·分離	30
第1項 地上部の抽出・分離	30
第2項 根および根茎の抽出・分離	34
第3節 新規化合物の構造解析	36
第1項 Rigenolide A (7)の構造解析	36
第2項 Rigenolide I (15)および J (16)の構造解析	40
第3項 Rigenolide B (8)および C (9)の構造解析	44
第4項 Rigenolide D (10)および E (11)の構造解析	50
第5項 Acylated secoiridoid の構造解析	53
第4節 生物活性	64
第5節 小括	65
結語	67
謝辞	69
実験の部	70
参考文献	79

コンビナトリアルケミストリーに基づく医薬品や抗体を中心とする生物学的製剤が数多 く開発されている現在においても、天然資源に新たな医薬シードを求める研究が幅広く展 開されている.近年では、ヒガンバナから単離されたアルカロイド galanthamine が認知症治 療薬{レミニール[®], 2011 年上市(日本)}として、海洋生物クロイソカイメンから単離された ポリケチド halichondrin B をモチーフに合成された eribulin {ハラヴェン[®], 2011 年上市(日 本)}が抗悪性腫瘍薬として開発されているように、天然物は創薬において重要な役割を果た している.

古人が経験的に見出し,伝統的に使用されてきた天然資源に関する情報が見直され,新 たな医薬シードの発見,創薬に展開された例もある.2015年にノーベル生理学・医学賞を 受賞した屠呦呦らが見出した artemisinin は,中国医学の古典における記述を参考にして発 見され,抗マラリア薬として実用化された天然物である.

マラリアに効果のある天然物を探索していた屠呦呦らは,1700 年程前に書かれた中国医 学の古典「肘後方」の治寒熱諸瘧方第十六の項に記載されている生薬「青蒿」が抗マラリ ア作用を示すことを期待して研究を開始した.生薬「青蒿」の基原植物には Artemisia carvifolia (和名:カワラニンジン)と Artemisia annua (和名:クソニンジン)が規定され ているが,抗マラリア活性を示すのは A. carvifolia (漢名:青蒿)ではなく A. annua (漢 名:黄花蒿)であることが明らかとなった.しかしながら, A. annua の抽出物は抗マラリ ア活性を示すものの,その再現性は乏しかった.そのため,「肘後方」に再度立ち戻り, その記載にある「青蒿一握 以水二升漬 絞取汁 盡服之 (一つかみの青蒿を 400 mL の水に 浸し,しぼりとった汁を飲む)」という一文に注目し,それまで行っていた高温での抽出 では活性成分が変化してしまうと考え,抽出方法を見直し,顕著な抗マラリア作用を示す ジテルペン, artemisinin を見出した.

これら漢方薬・生薬・民間薬の源流とも言える中国の伝統薬に関する情報のいくつかは文 書化されておらず、口伝により伝承されているものもあり、近代化や伝承者の減少により失 われている現状がある.これらの情報の中には前述のように医薬シーズの発見につながる 貴重な情報が多く含まれると考え、当研究室では中国、特に多くの少数民族が居住し、古く から独自の医療・薬物文化を伝承していると期待される雲南省において薬用資源調査を行 い、6年間で約1000種の伝統薬物に関する情報を得ている.

ー方近年, ラセミ体医薬品を光学分割し, 単一のキラル分子としたキラルスイッチ製剤が 注目されている.これまでに, 抗ヒスタミン薬 cetirizine (ジルテック[®])の副作用(眠気) を軽減した(+)-体のみの levocetirizine (ザイザル[®]), プロトンポンプ阻害剤 omeprazole (オ メプラール[®])の代謝における CYP2C19 の寄与率を小さくし,遺伝子多型の影響を受けに くくした(-)-体のみの esomeprazole (ネキシウム[®])などが新薬として承認されている.また, 糖尿病治療薬 pioglitazone (アクトス[®])は, (-)-体が体重増加や浮腫に関連する PPARγアゴ ニストであることに対し,(+)-体はミトコンドリアの機能調節や抗炎症作用を示すことが見 出され,非アルコール性脂肪肝炎などに対する適応取得を目指して 2016 年に(+)-体の臨床 第1相試験が開始された.このように,医薬品の有効成分の三次元構造の違いによる薬効あ るいは副作用への影響が改めて注目されており,天然資源を素材として新しい医薬シード を探索する際の絶対立体配置の帰属の重要性が高まっている.

上記の背景をふまえ,著者は中国雲南省の伝統薬物について含有成分の探索研究ならび に単離した天然物の絶対立体配置の帰属を含めた構造解析研究を行った. 中国南西部に位置する雲南省は、6,000 m 以上の高度差を有する複雑な地形により、亜熱帯から亜寒帯性気候の地域が存在する.そのため多数の森林類型がみられ、中国の省では最多の約17,000種の植物が自生している.また、雲南省には中国政府が認める56の民族の約半数にあたる25の民族が居住し、そのうち15民族は雲南省特有の少数民族である(Fig.1).彼らは、それぞれ隔離された居住区をもち、豊富な天然資源を利用した独自の民族薬物を伝承しており、これら民族伝統薬物から有用な医薬シーズが発見される可能性は高いと考えられる.しかし、彼らが保有する伝承医療・薬物に関する情報は近代化の波により消滅しつつあり、それらの情報を収集・整理し、記録に残すことは喫緊の課題である.



Figure 1. 雲南省の少数民族の居住区および調査範囲(A-E).

このような観点から、当研究室は、「中国雲南省少数民族の伝統薬物とその有効利用に関

する研究」を進め、2003 年から 2008 年にかけて少数民族が伝承する天然薬物に関するフィールド調査を行っている. すなわち、2003 年から 2005 年にかけて東南部、西部に居住する ミャオ族、ラフ族、ハニ族、ワー族、タイ族、ヤオ族、ペー族、およびイ族について調査し、 約 520 種の民族薬物の情報を得た(Fig.1 A, B 地域). 2006 年から 2008 年にかけて南部、北 西部、西部のミャオ族、ペー族、ハニ族、ヤオ族、リス族、ヌー族、トールン族、チンポー 族、アチャン族、およびタイ族について調査し、約 480 種の民族薬物の情報を得た(Fig.1 C-E 地域). その用途は多岐にわたっていたが、リウマチや外傷、婦人科領域での使用が特 に多く見られた.

これら6年間に得られた植物材料のうち,著者は2008年に入手した,アカネ科植物 Rubia yunnanensis およびリンドウ科植物 Gentiana rigescens について成分研究を行った.

第2章 アカネ科植物 Rubia yunnanensis 根の成分研究

第1節 序論

1) Rubia 属植物について

アカネ科 Rubia 属植物は約 70 種存在し、そのうち 36 種は中国に自生する [1]. 本属植物 は最古の植物資源の一つで、R. tinctorium(セイヨウアカネ)は古くから世界中で赤色染料 として使用されている. 例えば、ツタンカーメン王の墓で発見された赤色の織物からも、 Rubia 属植物の主要色素成分 alizarin が検出されている [2]. 日本では奈良時代から R. argyi (=R. akane)(アカネ)を染料として用いている [3].

一方,中国医学三大古典のひとつで,生薬に関する知識を集積した薬物書である「神農本 草経」の中品に R. cordifolia の根が「茜根」として収載されており,各種出血,血滞による 疼痛などに効果があるとされている.本生薬は現在も中国薬典に収載されており,心臓病, 結核,リウマチ,吐血,鼻出血,および過食症などの治療に使用されている [4].

2) Rubia 属植物の成分について

本属植物はアントラキノン類, ナフトキノン類, シクロペプチド類, およびトリテルペン 類などを含有することが報告されている(Fig. 2.1) [4-9].

アントラキノン類は *Rubia* 属植物の主要成分であり,赤色色素の alizarin や中国薬典で茜 草根の標準物質として規定されている purpurin などがある [10].

Mollugin を始めとするナフトキノン類も報告されているが [11], その単離報告数はアン トラキノン類よりも少ない [4]. しかしながら, *Rubia* 属からは 15 種のナフトキノン二量体 が単離されており,その特異な化学構造や生物活性から合成化学者にとっても魅力的なタ ーゲットとなっている [12-20].

本植物から単離されたサイクロペプタイド類は RAs や rubicordin A など抗がん活性を有 することが示されている [6,21,22]. トリテルペン類では rubiarbonol A [23]など arborinane 型 の骨格をものが多く単離されている [4,24-26].

3) Rubia yunnanensis について

Rubia yunnanensis は中国本土の高山に自生する多年生植物である [27]. 中国では小茜草 (雲南茜草) と称し,その根が伝統薬として,貧血,打撲傷,リウマチ,慢性胃炎,脂肪 瘤,月経不順などさまざまな疾患の治療に用いられてきた [28,29].本生薬は,1977 年版 の中国薬典までは医薬品として収載されていたが,1985 年版より削除され,現在は同薬典 に収載されている R. coldifolia (茜草根)の代用として使用されている.当研究室では, 2008 年の調査で雲南省の少数民族のイ族が本植物の根を鼻血や月経過多の治療に用いると いう情報を得ている.本植物の成分に関する報告はいくつか存在するが,キノン類の単離 報告は少ない [27,30-35]. 著者は, 薬用として用いられる R. yunnanensis の根の含有成分に 着目し,成分研究を行った.

anthraquinones



cyclopeptide







Figure 2.1. Previously isolated compounds from Rubia plants.

naphthoquinones



mo**ll**ugin



furomollugin







он

rubioncolin A



rubioncolin B



rubioncolin C





rubipodanone A



rubipodanone B







methyl 5-hydroxy-dinaphtho[1,2-2',3']furan-7,12-dione-6-carboxylate

rubialatin A

rubialatin B

Figure 2.1. Previously isolated compounds from Rubia plants.

2008 年に雲南省にて購入した *R. yunnanensis* の根 (3.7 kg) を 70% acetone aq. で冷浸抽出し, 得られたエキスを EtOAc と H₂O で分配した. 得られた EtOAc 可溶画分を SiO₂ カラムを用 いて粗分画したのち, Sephadex LH-20 カラムによりトリテルペン含有画分とキノン含有画 分に分離した. キノン含有画分を SiO₂ カラム, MCI GEL CHP 20P カラム, ODS カラム等を 用いて繰り返し分離し, 5 種の新規ナフトキノン誘導体 rubiaquinone A–E (1–5)を単離した (Scheme 2.1). 新規化合物単離の過程で既知化合物の rubiarbonone A (6) [30]を単離・同定し た.



Scheme 2.1. Isolation scheme of rubiaquinones A-E (1-5) from R. yunnanensis roots.



rubiarbonone A(6)

Figure 2.2. Structure of a known triterpene, rubiarbonone A (6).

第3節 新規ナフトキノン誘導体 rubiaquinone A-E (1-5)の構造解析

第1項 Rubiaquinone A (1)の構造解析について

Rubiaquinone A (1)は黄色非晶性固体として得られ,高分解能 ESIMS より分子式を C₂₃H₁₆O₅ と帰属した {*m*/z 395.0899 [M+Na]⁺, calcd for C₂₃H₁₆O₅Na, 395.0895}. IR スペクトルよりヒド ロキシ基 (3416 cm⁻¹)およびカルボニル基 (1707 and 1670 cm⁻¹)の存在を推定した. ¹H および ¹³C NMR スペクトルからは,1 個の五置換ベンゼン,2 個の 1,2-二置換ベンゼン,1 個のα,β-不飽和ケトン,1 個のアセトニル基の存在が示唆された(Fig. 2.3 and Table 2.1).



¹H-¹H COSY および HMBC スペクトルの解析から、1 の平面構造を明らかにした.H-5'-H-6'-H-7'-H-8'間の COSY 相関,および H-5'と C-4'および C-8'a 間,H-8'と C-1'間,H-3'と C-1', C-2', C-4',および C-4'a 間の HMBC 相関から 1,4-dihydroxynaphthalene 部分 (C-1'-C-8'a)の構造を明らかにした.さらに H-5-H-6-H-7-H-8 間の COSY 相関,H-5 と C-4 および C-8a 間,H-7 と C-8a 間,H-9 と C-1, C-2,および C-8a 間,H3-11 と C-9 および C-10 間の HMBC 相関から 4-hydroxy-1,2-naphthoquinone 部分 (C-1-C-8a)の構造と,C-1 に結合するアセトニル 基の存在を推定した.また,不飽和度と¹³C のケミカルシフト値[C-1'(δ_{c} 144.3),C-2'(δ_{c} 120.3), C-3 (δ_{c} 113.4), C-4 (δ_{c} 161.4)]を考慮し,1,4-dihydroxynaphthalene と 4-hydroxy-1,2-naphthoquinone がフラン環を形成して結合すると結論した.以上の結果から,ruriaquinone A

(1)の平面構造を Fig. 2.4 に示す構造と帰属した.



Figure 2.4. Selected 2D NMR correlations for rubiaquinone A (1).

Rubiaquinone A(1)は旋光性を示さなかった事からラセミ体であると考え,キラルカラムを 用いた光学分割を行った. その結果,一組のエナンチオマー(+)-1 と(-)-1 を約 1:1 の比で得 た. 旋光度の正負は JASCO OR-2090Plus chiral detector を用いて確認した[後述の rubiaquinone B-E (2-5)も同様]. ECD スペクトルの実測値を計算化学的手法を用いて算出したスペクトル と比較した. その結果, (+)-1 と(-)-1 の実測値がそれぞれ 1-*R* と 1-*S* の計算値と良く対応し たため, (+)-1 と(-)-1 の C-1 の絶対立体配置をそれぞれ *R* および *S* と推定した.



Figure 2.5. Experimental and calculated ECD spectra for enantiomers [(+)-1 and (-)-1] of rubiaquinone A (1) (calculated spectra were blue-shifted by 20 nm).

(補足) 天然有機低分子化合物の絶対立体配置の帰属には主に以下に示した手法が用いられる.

① 全合成:予測される立体異性体を全て合成し,それらのスペクトルデータを比較して立体配置を帰属する方法である.最も確実な絶対配置決定方だが,デメリットとして多大な時間とコストがかかる.

② X線結晶構造解析:古くから用いられる帰属方法である.しかしながら,解析には純度の高い単結晶の調製が必要であり,最も確実な絶対配置決定法だが,微量天然物では単結晶の作成がより困難である.近年,藤田らにより細孔性錯体結晶に分析対象となる化合物を導入し構造決定を行う,結晶スポンジ法 [36]が開発され注目されているが,未だ適応可能な分子は限定的である.

③ キラル試薬を用いた手法(改良 Mosher 法 [37], PGME 法 [38,39]等): 天然物にキラル 試薬を縮合させて得られるジアステレオマー間の NMR 化学シフト値の差から絶対立体配 置を帰属する方法.一般的に普及している NMR を用いた帰属が可能だが, 誘導化のため化 合物を消費してしまうという欠点がある.また,構造中に二級水酸基やキラルなカルボン酸 の存在が必要であり, 適応可能な化合物に制限がある.

④ CD スペクトル:紫外・可視光を利用する ECD スペクトルと赤外光を利用する VCD スペクトルがあり、サンプルを消費することなく測定が可能である. ECD スペクトルでは紫外・可視領域に吸収帯を有する発色団の存在が必要であるが、µg スケールの少量のサンプルでの測定が可能である. VCD スペクトルでは発色団は必要なく、ほとんどすべての光学活性な有機分子に適応できる. しかしながら、VCD では数 mg 程度のサンプルが必要となる.

ECD スペクトルを用いた絶対立体配置の解明には、オクタント則[40,41]などの経験則あ るいは励起子キラリティー法 [42]などの非経験則が用いられてきた.一方で近年、計算機 器の劇的な性能向上に伴い量子力学計算を用いた ECD スペクトルの予測が机上のコンピュ ーターでも可能となり、ECD スペクトルの実測値を量子計算で得た ECD スペクトルと比較 することで、非経験的に化合物の絶対立体配置が推定できるようになった.天然物の構造解 析にもこの手法の有用性が認知され、広く応用されている [43]. 当研究室でも ECD スペク トルの量子力学計算を用い、現在までに agelamadin C-E [44], algiolide A [45], ならびに frondhyperin A-D [46]といった天然物の絶対立体配置を明らかにしてきた (Fig. S1). しかし ながら、鎖状化合物や大環状ラクトンなどのフレキシブルな構造を有する化合物について は、高精度の計算を行うことは難しいと考えられる.





ECD スペクトルの計算は以下の手順で行われる.はじめに、1)分子力学法や半経験的分子軌道法などの計算コストの低い計算法を用いて、配座探索を行い安定配座を選出する.2) 得られた安定配座を計算コストの高い密度汎関数 (DFT)法などを用いて最適化する.続いて、3)時間依存密度汎関数 (TDDFT)法により、最適化された配座の旋光強度を算出する. 4)旋光強度をガウス分布で表すことで、ECD スペクトルの計算値が得られる.一連の過程で、計算時間の短縮や精度の向上を目的に、Boltzmann分布に基づく安定配座の絞り込みや スペクトルの加重平均化が行われる [43].

Rubiaquinone A(1)は分子内に不飽和ケトンやベンゼン環といった発色団を有しており,立体配置の解析に ECD スペクトルを用いることができる.また,構造もリジットであるため 量子力学計算を用いた ECD スペクトルの比較による解析に適した化合物である.

第2項 Rubiaquinone B-E (2-5) の構造解析について

Rubiaquinone B (2)は赤色非晶性固体として得られ、分子式は高分解能 ESIMS から C₃₃H₂₀O₈ であることが示された {m/z 567.1070 [M+Na]⁺, calcd for C₃₃H₂₀O₈Na, 567.1056}. ¹H NMR ス ペクトルでは、3 個の交換性プロトン、12 個の芳香族プロトン、およびアセトニル基に帰属 されるシグナルが観測された (Fig. 2.5). 2 の ¹³C NMR では、1 とよく対応したシグナル (C-1–C-11 and C-1–C-8'a)に加え、2-hydroxy-1,4-naphthoquinone 部分 (C-1–C-8"a)に基づく 10 個 の炭素シグナルが観察された (Table 2.1). ¹H-¹H COSY および HMBC スペクトルの詳細な 解析からも、2-hydroxy-1,4-naphthoquinone 部分 (C-1–C-8"a)の存在が支持された(Fig. 2.6). さらに、2 の分子式と1 で観測された H-3'に帰属されるシグナルが消失していたことを考慮 し、rubiaquinone B は rubiaquinone A (1)の C-3'に 2-hydroxy-1,4-naphthoquinone (C-1–C-8"a)が 結合した、三量体構造を有する化合物と帰属した.







Figure 2.7. Selected 2D NMR correlations for rubiaquinone B (2).

Rubiaquinone C (3)は 2 と同一の分子式 C₃₃H₂₀O₈ を有し {*m*/z 567.1070 [M+Na]⁺ (calcd for C₃₃H₂₀O₈Na, 567.1056)}, ¹H および ¹³C NMR スペクトルは 2 のそれらとよく類似したスペクトルを示した (Table 2.1). ¹H-¹H COSY および HMBC スペクトルにおいて 2 と同様の相関 が得られたことから, 3 の平面構造を 2 と同一の構造と帰属した. しかし, H₂-9 のケミカル シフトにわずかな違いが見られたため, 3 を 2 の立体異性体と推定した.

	1		2		3	
position	¹³ C	1 H (J in Hz)	¹³ C	1 H (J in Hz)	¹³ C	$^{1}\mathrm{H}(J \mathrm{in} \mathrm{Hz})$
1	74.4	-	77.2	_	77.2	_
2	194.5	_	194.2	_	194.1	_
3	113.4	-	114.5	-	114.5	_
4	161.4	-	161.1	-	161.0	_
4a	123.5	_	123.2	_	123.0	_
5	122.1	8.06 (1H, dd, 5.7, 3.3)	122.2	8.09 (1H, brd, 7.5)	122.2	8.09 (1H, d, 7.5)
6	128.4	7.53 (1H, td, 5.7, 3.3)	128.4	7.52 (1H, td, 7.5, 1.2)	128.4	7.51 (1H, t, 7.5)
7	130.5	7.52 (1H, td, 5.7, 3.3)	130.1	7.47 (1H, td, 7.5, 1.2)	130.2	7.46 (1H, t, 7.5)
8	127.9	7.74 (1H, m)	127.5	7.58 (1H, brd, 7.5)	127.4	7.57 (1H, d, 7.5)
8a	144.1	-	143.2	-	143.2	-
9	54.7	3.56 (1H, d, 17.3)	54.7	2.99 (1H, d, 14.8)	55.1	3.05 (1H, d, 14.8)
		3.52 (1H, d, 17.3)		2.93 (1H, d, 14.8)		3.00 (1H, d, 14.8)
10	206.1	-	205.0	-	205.3	-
11	30.5	1.96 (3H, s)	31.4	1.89 (3H, s)	31.5	1.91 (3H, s)
1-OH		6.23 (1H, brs)		6.04 (1H, s)		6.10 (1H, s)
1'	144.3	-	144.8	-	144.9	-
2'	120.3	-	121.8	-	121.5	-
3'	99.5	7.42 (1H, s)	107.2	-	107.0	-
4'	151.7	-	148.4	-	148.7	_
4'a	123.7	-	124.4	-	124.4	_
5'	123.7	8.26 (1H, brd, 8.2)	124.0	8.35 (1H, d, 8.0)	124.0	8.33 (1H, d, 8.0)
6'	125.3	7.58 (1H, td, 8.2, 1.2)	125.4	7.61 (1H, t, 8.0)	125.4	7.60 (1H, t, 8.0)
7'	128.0	7.73 (1H, m)	127.6	7.76 (1H, m)	127.6	7.75 (1H, m)
8'	119.6	8.34 (1H, brd, 8.2)	119.7	8.41 (1H, d, 8.0)	119.7	8.41 (1H, d, 8.0)
8'a	121.0	-	120.8	-	120.8	-
4'-OH		10.44 (1H, brs)		8.95 (1H, s)		8.97 (1H, s)
1"			182.6	-	182.5	-
2"			147.0	-	147.5	-
3"			110.5	-	110.4	-
4"			181.0	-	181.0	-
4"a			134.4	-	134.6	-
5"			125.8	7.92 (1H, d, 7.4)	125.9	7.97 (1H, d, 7.3)
6"			134.4	7.82 (1H, td, 7.4, 1.2)	134.4	7.83 (1H, t, 7.3)
7"			131.9	7.76 (1H, m)	131.9	7.77 (1H, m)
8"			125.5	8.08 (1H, d, 7.4)	125.6	8.07 (1H, d, 7.3)
8"a			131.1	-	131.2	-
2"-OH				6.36 (1H, s)		6.32 (1H, s)

Table 2.1. ¹H and ¹³C NMR data for rubiaquinones A–C (1–3) in DMSO-*d*₆

Rubiaquinone B (2)は旋光性を示さなかったことから, ラセミ体であると推定した. 2 につ てキラルカラムを用いて光学分割を行い, (+)-2 および(-)-2 を約 1:1 の比で得た. 一方, Rubiaquinone C (3)についても同様にキラルカラムを用いて光学分割を行い, (+)-3 および(-)-3 を得た.

以上の結果から, rubiaquinone B (2) および C (3)は, C-1 キラル炭素と C-3'/C-3"間の不斉 軸における立体異性体の混合物であることが分かった. すなわち, (±)-2 および(±)-3 は, (*M*,1*S*)/(*P*,1*R*)あるいは (*M*,1*R*)/(*P*,1*S*)の組み合わせのラセミ体である(Fig. 2.8).



Figure 2.8. Possible stereoisomers of rubiaquinones B (2) and C (3).

光学分割により得た (+)-2, (-)-2, (+)-3, および(-)-3 の絶対立体配置の帰属を行うため, ECD スペクトルの実測値と計算値の比較による帰属を試みた.まず, rubiaquinone B (2)およ び C (3)のとり得る4種の立体異性体{(*M*,1*S*), (*P*,1*R*), (*M*,1*R*), および(*P*,1*S*)}の ECD スペク トルを計算化学的手法を用いて算出した.(+)-2, (-)-2, (+)-3, および(-)-3 の ECD スペクト ルの実測値を(*M*,1*S*), (*P*,1*R*), (*M*,1*R*), および(*P*,1*S*)の ECD スペクトルの計算値と比較した. しかしながら, これらの実測値と計算値は共に非常に複雑な Cotton 効果を示したため, 比 較による帰属は困難であった (Fig. 2.9). そこで, ECD スペクトルの加算による検討を行っ た.



Figure 2.9. Experimental (solid line) and calculated (dotted line) ECD spectra for stereoisomers of rubiaquinones B (2) and C (3).

(補足) ECD の加算スペクトルのコンセプトについて説明する. Rubiaquinone B (2)および C (3)の推定される 4 種の立体異性体{(*M*,1*S*), (*P*,1*R*), (*M*,1*R*), および(*P*,1*S*)}の ECD スペク トルを (*M*,1*R*)と (*P*,1*R*), あるいは (*P*,1*S*)と (*M*,1*S*)となる組み合わせで足し合わせると不斉 軸に由来する Cotton 効果が相殺され, 不斉炭素に由来する Cotton 効果のみが抽出された ECD 加算スペクトルが得られると考えた (Fig. S2).



Figure S2. Concept of composite ECD spectrum.

まず, (-)-2 と(+)-3 の ECD スペクトルの実測値を足し合わせそれらの加算スペクトルを 得た(Fig. 2.10.A). この加算スペクトルは(+)-rubiaquinone A (1)の実測値とよく対応していた (Fig. 2.10.B). すなわち, (-)-2 と(+)-3 の ECD スペクトルの加算により, 不斉軸に由来する Cotton 効果が打ち消され, *R* 配置の不斉炭素に由来する Cotton 効果のみが反映された, 期 待通りの加算スペクトルが得られたと判断した. 以上の結果から, (-)-2 と(+)-3 はいずれも (+)-rubiaquinone A (1)と同じ 1*R* 配置を有すると推定した. 一方, (+)-2 と(-)-3 の ECD スペクトルの実測値から得た加算スペクトル(Fig. 2.10.C)は(-)rubiaquinone A の実測値とよく対応していたことから(Fig. 2.10.D), (+)-2 と(-)-3 は (-)rubiaquinone A と同じ 1S 配置と帰属した.



Figure 2.10. (A) Composite ECD spectrum generated by summing experimental ECD spectra of (-)-2 and (+)-3. (B) Comparison of composite ECD spectrum with ECD spectrum of (+)-1 (experimental).
(C) Composite ECD spectrum generated by summing experimental ECD spectra of (+)-2 and (-)-3.
(D) Comparison of composite ECD spectrum with ECD spectrum of (-)-1 (experimental).



Figure 2.11. Absolute stereochemistry at C-1 for rubiaquinones B (2) and C (3).

前述の検討により帰属された C-1 の絶対配置が逆の組み合わせになる (+)-2 と(+)-3 および(-)-2 と(-)-3 の組合せで ECD スペクトルを足し合わせて得た加算スペクトルでは C-1 の 立体配置に基づく Cotton 効果が相殺され, C-3'/C-3"の不斉軸に由来する Cotton 効果のみを 示すと考えた.これら実測値の加算スペクトルを (*M*,1*S*)と (*M*,1*R*)あるいは (*P*,1*S*)と (*P*,1*R*) の計算値から得た加算スペクトルと比較することで, 軸性キラリティーの帰属を試みた. (+)-2 と(+)-3 から得た ECD 加算スペクトルが (*M*,1*S*)と (*M*,1*R*)の計算値から得た加算スペク トルとよく対応していたことから, (+)-2 と(+)-3 の軸性キラリティーを *M* と推定した.

同様の検討から(-)-2 と(-)-3 は P 配置であると結論した.以上の結果から, (+)-2, (-)-2, (+)-3 および(-)-3 の絶対立体配置をそれぞれ(M,1S), (P,1R), (M,1R)および(P,1S)と帰属した.



Figure 2.12. (**A**) Composite ECD spectrum generated by summing experimental ECD spectra of (+)-**2** and (+)-**3**. (**B**) Comparison of composite ECD spectra (experimental and calculated). (**C**) Composite ECD spectrum generated by summing experimental ECD spectra of (-)-**2** and (-)-**3**. (**D**) Comparison of composite ECD spectra (experimental and calculated).



Figure 2.13. The helicities of the C-3[']/C-3["] chiral axis for rubiaquinones B (2) and C (3).



Figure 2.14. Stereochemistries for enantiomers of rubiaquinones B(2) and C(3)

Rubiaquinone D (4)および E (5)は、HRESIMS から同一の分子式 C₃₆H₂₄O₈を有することが 明らかとなった {m/z 607.1349 [M+Na]⁺ for 4, m/z 607.1360 [M+Na]⁺ for 5, (calcd for C₃₆H₂₄O₈Na, 607.1369)}. ¹H および ¹³C NMR は rubiaquinone B (2)および C (3)のそれらとよく対応してい たが、4 および 5 では 2 個のアセトニル基に由来するシグナルが観測された. ¹H-¹H COSY および HMBC スペクトの解析から、rubiaquinone B (2)および C (3)と同様の 1,4dihydroxynaphthalene 部分 (C-1'-C-8'a)および4-hydroxy-1,2-naphthoquinone 部分 (C-1-C-8a)を 有することが明らかとなった. 新たに観察されたアセトニル基の結合位置は H-9"と C-1", C-2", および C-3"間の HMBC 相関から C-2"と帰属し、Rubiaquinone D (4)および E (5)の平面 構造を rubiaquinone B (2)および C (3)の 2"位に結合するヒドロキシ基に代わり、アセトニル 基をもつ構造と帰属した.



Figure 2.15. ¹H NMR spectrum of rubiaquinone D (4) in DMSO-*d*₆ (500 MHz).



Figure 2.16. Selected 2D NMR correlations for rubiaquinone D (4).

		4		5		
position	¹³ C	1 H (J in Hz)	¹³ C	1 H (J in Hz)		
1	75.6	_	75.6	_		
2	194.5	-	193.8	-		
3	113.9	-	113.8	-		
4	161.7	-	161.9	-		
4a	123.1	-	123.2	-		
5	122.3	8.10 (1H, d, 7.3)	122.4	8.12 (1H, dd, 7.4, 1.3)		
6	128.5	7.52 (1H, t, 7.3)	128.6	7.53 (1H, td, 7.4, 1.3)		
7	130.5	7.49 (1H, t, 7.3)	130.7	7.50 (1H, td, 7.4, 1.3)		
8	127.6	7.61 (1H, d, 7.3)	127.8	7.61 (1H, dd, 7.4, 1.3)		
8a	143.7	-	143.6	-		
9		3.15 (1H, d, 15.4)	54.4	3.12 (1H, d, 15.8)		
		3.02 (1H, d, 15.4)		3.06 (1H, d, 15.8)		
10	205.4	-	205.2	-		
11		1.86 (3H, s)	30.9	1.88 (3H, s)		
1-OH	-	6.17 (1H, s)	-	6.05 (1H, s)		
1'	144.3	-	144.4	-		
2'	119.8	-	120.1	-		
3'	108.0	-	108.4	-		
4'	147.8	-	147.9	-		
4'a	124.3	-	124.4	-		
5'	124.2	8.36 (1H, d, 8.3)	124.3	8.37 (1H, d, 8.3)		
6'	126.1	7.65 (1H, d, 8.3)	126.2	7.66 (1H, t, 8.3)		
7'	128.4	7.80 (1H, d, 8.3)	128.6	7.81 (1H, t, 8.3)		
8'	119.9	8.44 (1H, d, 8.3)	120.0	8.44 (1H, d, 8.3)		
8'a	121.0	-	121.1	-		
4'-OH	-	9.67 (1H, brs)	-	9.57 (1H, s)		
1"	185.1	-	185.3	-		
2"	142.4	-	141.7	-		
3"	144.5	-	144.6	-		
4"	183.6	-	183.3	-		
4"a	133.3	_	133.2	-		
5"	126.5	8.06 (1H, m)	126.3	8.00 (1H, m)		
6"	134.2	7.92 (1H, m)	134.3	7.92 (1H, m)		
7"	133.7	7.92 (1H, m)	133.8	7.91 (1H, m)		
8"	126.2	8.15 (1H, m)	126.2	8.15 (1H, m)		
8"a	132.1	-	132.1	-		
9"		3.42 (1H, d, 16.5)	43.2	3.46 (1H, d, 16.4)		
		3.36 (1H, d, 16.5)		3.40 (1H, d, 16.4)		
10"	203.6	-	203.7	-		
11"		1.83 (3H, s)	29.9	1.88 (3H, s)		

Table 2.2. ¹H and ¹³C NMR data for rubiaquinones D (4) and E (5) in DMSO-*d*₆

Rubiaquinone D (4)および E (5)も旋光性を示さなかったことから, rubiaquinone B (2)および C (3)と同様, C-1 キラル炭素と C-3'/C-3"の不正軸に由来するラセミ体であると推定した. 4 および 5 についてキラルカラムを用いて光学分割を行い, それぞれから(+)-体および(-)-体 を得た.

光学分割した化合物の絶対立体配置の帰属を行うため、得られた化合物[(+)-4, (-)-4, (+)-5, および(-)-5]の ECD スペクトルの実測値を rubiaquinone B (2)および C (3)の ECD スペクトル の実測値と比較した. (+)-4 および(-)-4 の ECD スペクトルの実測値は(-)-2 および(+)-2 の ECD スペクトルの実測値とそれぞれよく対応していたため, (+)-4 の絶対立体配置を(P,1R), (-)-4 の絶対立体配置を(M,1S)と帰属した.



Figure 2.17. (A) Experimental ECD spectra of rubiaquinones B (2) and D (4) and (B) experimental ECD spectra of rubiaquinones C (3) and E (5).

一方, (+)-5 および(-)-5 の ECD スペクトルの実測値は(-)-3 および(+)-3 の実測値とよく対応していたことから, (+)-5 および(-)-5 の絶対立体配置を(+)-5 をそれぞれ(P,1S)および(M,1R)と帰属した.



Figure 2.18. The structures of rubiaquinones D (4) and E (5).

Rubia 属から単離されている化合物は,抗がん,血小板凝集阻害,抗アレルギー,抗炎症 等の活性を示すことが報告されている [4]. そのうち,ナフトキノンについては抗菌活性を 有することが報告されている.そこで,単離した化合物のうち,(±)-rubiaquinone A(1),(±)rubiaquinone E(5)および rubiarbonone A(6)について, *Escherichia coli*, *Staphylococcus aureus*, *Bacillus subtilis* に対する抗菌活性試験を行った.その結果,(±)-rubiaquinone A(1)が *B. subtilis* に抗菌活性を示した (MIC, 4 μg/mL).



Figure 2.19. Compounds examined for their antimicrobial activities.

第5節 小活

Rubia yunnanensis の根から 5 種の新規化合物を含む 6 種の化合物を単離し, それらの構造を明らかにした.

Rubiaquinone A (1)は 1,4-dihydroxynaphthalene および 4-hydroxy-1,2-naphthoquinone からな るナフトキノン二量体である. Rubiaquinone B–E (2–5)は分子内に 1 つの不斉軸ならびに 1 つの不斉炭素をもつ, 1,4-dihydroxynaphthalene, 4-hydroxy-1,2-naphthoquinone および 2hydroxy-1,4-naphthoquinone からなるユニークなナフトキノン三量体であった. 天然物からの ナフトキノン三量体には抗 HIV 活性を有する conocurvone [47]等の単離報告があるが, その 数は少なく非常に珍しい例である. また, *Rubia* 属からのナフトキノン三量体は今回が初の 単離である.

Rubiaquinone A-E (1-5)は抽出溶媒にアセトンを使用したために生成した,ナフトキノン 誘導体のアセトン付加体と考えられる.しかしながら,Rubiaquinone B-E (2-5)は分子内に不 斉点と不斉軸を有する,構造解析のターゲットとして非常に興味深い化合物群である.

Rubiaquinone A-E (1-5)はラセミ体として得られ、キラルカラムを用いて光学分割した後、 それぞれの絶対立体配置を帰属した. Rubiaquinone A (1)の絶対立体配置は、ECD スペクト ルの実測値を TDDFT によって算出した計算値と比較する事で帰属した. Rubiaquinone B (2) および C (3)の絶対立体配置は ECD スペクトルの実測値と計算値の比較では帰属できなか ったが、加算スペクトルを適応することでそれらの絶対立体配置を明らかにすることがで きた. この加算スペクトルは、複数の不斉中心あるいは不斉軸を有し、ECD スペクトルの 比較による解析が困難な化合物に適応できる可能性がある.

Rubiaquinone A (1)について, *Bacillus subtilis* に対する抗菌活性を見いだした (MIC, 4 µg/mL).



Figure 2.20. The structures of rubiaquinones A–E (1–5).

第3章 リンドウ科植物 Gentiana rigescens 地上部ならびに根および根茎の成分研究

第1節 序論

1) Gentiana 属植物について

Gentiana 属はリンドウ科(Gentianaceae)最大の属であり、約400種の植物が存在する. 本属植物は苦味を有することで知られており、世界各地で食欲不振や消化不良の改善に用いられている[48].

日本薬局方には Gentiana 属植物を基原とする生薬として、ゲンチアナおよびリュウタン (竜胆)が収載されている.これらはいずれも根および根茎を薬用部位とするが、Gentiana 属植物の地上部を用いる伝統薬物もある.例えば、チベットでは G. rhodantha の地上部が肝 炎や黄疸、咳の治療に使用されている [49].また、モンゴルでは G. aldida の地上部が発熱 やのどの痛み、肺および眼の感染症の治療に用いられている [45].

2) Gentiana 属植物の成分について

本属植物の成分としてはイリドイド類,キサントン類,フラボノイド,トリテルペン類が 報告されている.

イリドイド類は Gentiana 属植物に特徴的な苦味を呈する含有成分で、シクロペンタノピラン環を特徴とするイリドイド型 (loganic acid など)、イリドイド型の C-7/C-8 間でシクロペンタン環が開裂し、C-7/C-11 間でラクトンを形成するセコイリドイド型 (gentiopicroside など)に分類される.これらの多くは配糖体として存在しており、糖の結合していない遊離型イリドイドの単離報告は少ない [50].

キサントン類は地上部からの報告が多く,ポリメトキシキサントン(decussatin や gentiacaulein など)が本属に特徴的な成分である [48]. *Gentiana* 属植物に含有されるフラボ ノイドは 6-C-配糖体 (isoorientin など)が多く報告されている [48]. 本属植物はトリテルペ ン類も豊富に含んでおり,オレアナン型やウルサン型は本属植物の全草から広く単離され ている.一方,gentirigenic acid 等のダマラン型,ルパン型やホパン型トリテルペンは根およ び根茎からの報告が多い [48].

3) Gentiana rigescens について

Gentiana rigescens Franch. ex Hemsl. (漢名: 坚龙胆) は、中国南西部、特に雲南省の山間 部に自生する [51]. 日本薬局方では生薬「リュウタン」の基原植物として、 *G. scabra、G. triflora*, および *G. manshurica* の根および根茎が規定されているが、中国薬典では「龙胆」 として、上記 3 種に加え *G. rigescens* もその基原植物として規定されている [52,53]. リュウ タンはゲンチアナと同様、苦味健胃薬として用いられるが、中国では肝炎、胆嚢炎、リウマ チ,結核などの治療にも用いられている [52,54]. 主要薬効成分であるセコイリドイド配糖体 gentiopicroside の含有率は G. triflora, G. rigescens, G. manshurica, G. scabra の順で多い との報告がある [54].本植物の成分に関しては肝保護作用や鎮痛作用を示す種々のイリド イド配糖体およびセコイリドイド配糖体が単離・報告されている [54].

当研究室が行った雲南省における調査で、少数民族のイ族が本植物の根および根茎を肝 炎や胆嚢炎の治療に用いている事が明らかとなった.そこで著者は、雲南省にて購入した本 植物全草を地上部と根および根茎に分けた後、それぞれの部位について成分探索を行った.

iridoids









swertiamarin

xanthones









Figure 3.1. Compounds previously isolated from Gentiana plants.

第2節 抽出·分離

第1項 Gentiana rigescens 地上部の抽出・分離

2008 年に雲南省にて購入した *Gentiana rigescens* の地上部(1.9 kg, dry)を MeOH で冷浸 抽出し, MeOH エキス(354g)を得た. これを EtOAc と H₂O で溶媒間分配後, EtOAc 可溶 各分をさらに *n*-hexane と 90% MeOH aq.で分配した. 90% MeOH aq.を分配して得た 50% MeOH aq.可溶画分(12g)を MCI GEL CHP-20P カラムを用いて分離し, イリドイド含有画 分を得た. この画分を SiO₂ ならびに ODS カラムを用いて分離した後, 逆相 HPLC で精製 し, 6 種の新規化合物 rigenolide A (7)および D-H (10-12)を単離した (Scheme 3.1).

新規化合物分離の過程で 9 種の既知化合物を単離し,各種スペクトルデータを文献値と 比較することで,それぞれ swermacrolactone C (20) [55], gentiolactone (21) [56], swerilactone B (22) [57], gentiopicroside (23) [72], 2'-O-acetylswertiamarin (24) [58], 2'-O-(2,3dyhydroxybenzoyl)-4'-O-acetyl-6'-O-(2hydroxy-3-O-β-D-glucopyranosylbenzoyl) -sweroside (25) [59], gentirigenoside A (26) [51], isoorientin (27) [60], 1-O-(2-hydroxy-3methoxybenzoyl)-β-D-glucose (28) [61], 3-hydroxy-1-(4-hydroxy-3methoxyphenyl)-propan-1-one (29) [62]と同定した (Fig. 3.2).

一方, H₂O 可溶画分 (257 g) について, Diaion HP-20 を用いて糖類を除去したのち, ODS カラムに付しイリドイド含有画分を得た. これらをさらに SiO₂ カラムを用いて分離したの ち, 逆相 HPLC により精製し, 新規セコイリドイド誘導体 rigenolide B (22)および C (23)を 単離した(Scheme 3.1). 分離の過程で9種の既知化合物を単離し, 各種スペクトルデータを 文献値と比較することでそれぞれ loganic acid (30) [63], swertiajaposide D (31) [64], gentianol (32) [65], 6'-O-β-D-glucosyl-gentiopicroside (33) [66], olivieroside C (34) [67], di-O-methylcrenatin (35) [78], potalioside B (36) [69], 4-(hydroxymethyl)-2-methoxyphenol-β-D-glucopyranoside (37) [70], (+)-jatrointelignan D 4-O-β-D-glucopyranoside (38) [71]と同定した (Fig. 3.3).



Scheme 3.1. Isolation scheme for rigenolides A–H (7–14).







swermacrolactone C (20)

HO

HO-HO

swerilactone B (22)

ЮH gentiopicroside (23)







ÒAc

HO

HO-HO









OH

Figure 3.2. Known compounds isolated from 50% MeOH aq.-soluble material of the aerial parts of G, rigescens.


gentianol (32)



swertiajaposide D (31)



loganic acid (30)





6'-O- β -D-glucosyl-gentiopicroside (33)



olivieroside C (34)

potalioside (36)



di-O-methylcrenatin (35)





4-(hydroxymethyl)-2-methoxyphenol -β-D-glucopyranoside (**37**)

(+)-jatrointelignan D 4-O-β-D-glucopyranoside (38)

Figure 3.3. Known compounds isolated from H₂O-soluble material of

the aerial parts of G, rigescens.

G. rigescens の根および根茎 (866 g) を MeOH で冷浸抽出し, MeOH エキス (234 g) を得た. これを EtOAc と H₂O で溶媒間分配し,得られた EtOAc 可溶部をさらに *n*-hexane と 90% MeOH aq. で溶媒間分配した.得られた 90% MeOH aq. 可溶部 (12 g) を ODS, MCI GEL CHP-20P, ODS MPLC および SiO₂カラムを用いて分離後,逆相 HPLC で精製し,5種の新規化合物 を 単離 した (Scheme 3.2).分離の過程で gentiopicroside (24) [72], 2'-O-(2,3-dihydroxybenzoyl)-sweroside (39) [73], macrophylloside A (40) [74], 3(S)-hydroxy-1-octene 3-O- β -D-glucopyranoside (41) [75], syringic acid 4-O- α -L-rhamnopyranoside (42) [76]を単離・同定した (Fig. 3.4).

Roots and rhizomes of Gentiana rigescens (866 g, dry) ext. with MeOH MeOH ext. (234 g) partit. **EtOAc** H₂O partit. 90% MeOH aq. (12 g) *n*-hexane ODS (MeOH / H₂O) MCI GEL CHP-20P (MeOH / H₂O) ODS MPLC (MeOH/H₂O) SiO₂ (CH₃CI / EtOAc) RP HPLC (MeOH / H₂O) 5 known compounds rigenolides I (15, 4 mg) 24 (366 mg) J (16, 2 mg) 39 (7 mg) K (17, 10 mg) 40 (12 mg) L (18, 2 mg) 41 (4 mg) 42 (42 mg) M (**19**, 8 mg)

Scheme 3.2. Isolation scheme for rigenolides I-M (15-16).



Figure 3.4. Known compounds isolated from 90% MeOH aq.-soluble material of

the roots and rizomes of *G. rigescens*.

第3節 新規化合物の構造解析

第1項 Rigenolide A (7)の構造解析

Rigenolide A (7)は光学活性な淡黄色非晶性固体として得られた{[α]¹⁷_D - 74.2 (*c* 1.05, MeOH)}. HRESIMS{*m*/*z* 543.1462 [M+Na]⁺, calcd for C₂₅H₂₈O₁₂Na, 543.1478}より分子式は C₂₅H₂₈O₁₂と帰属した.

Rigenolide A (7)の¹H NMR スペクトルでは、1 個のビニル基 [δ_{H} 5.74 (1H, m), 5.34 (1H, d, J=17.0 Hz), 5.32 (1H, d, J=10.5 Hz)], 1 個のアセタール炭素 [δ_{H} 5.18 (1H, d, J=4.5 Hz)], お よび1 個のアノメリックプロトン [δ_{H} 4.84 (1H, d, J=8.0 Hz)]を含む糖由来のシグナルが観 測された. これらは swertiamarin [77,78]のそれらと良く類似していたが、7 では swertiamarin の 3 位の オレフィンプロトンに帰属されるシグナルが観測されず、1,4-二置換ベンゼン [δ_{H} 7.09 (2H, d, J=8.5 Hz), 6.69 (2H, d, J=8.5 Hz)]に由来するシグナルが確認された. 7 の ¹³C NMR スペクトルでは、2 個のエステルカルボニル炭素 (δ_{C} 175.5, 174.5), 1 個のアセタール 炭素 (δ_{C} 101.7), 1 個のアノマー炭素 (δ_{C} 99.2)を含む 6 本の糖由来のシグナルが観測され, そのケミカルシフト値からグルコースであることが示唆された.



平面構造解析のため 2D NMR を解析した. H-1-H-9-H-8-H₂-10 間, H₂-6-H₂-7 間の ¹H-¹H COSY 相関および H-1 と C-3 (δ_c 72.0), C-5, および C-1'間, H₂-6 と C-4 (δ_c 57.0)および C-5 間, H₂-7 と C-11 間の HMBC 相関より, セコイリドイド配糖体部分 (C-1-C-10 および C-1'-C-6')の存在が明らかとなった. 一方, ¹H-¹H COSY スペクトルにおいて H-2"-H-3"のスピン 結合が確認され, HMBC スペクトルにおいて, H-7"と芳香族炭素 (δ_c 81.0)およびエステル カルボニル炭素 (δ_c 175.5)間に相関が見られた. また, グルコースの 2 位プロトンとエステ

ルカルボニル炭素間に HMBC 相関が観察されたことから, グルコースの 2 位に結合した C₆-C₃ ユニットの存在が判明した. さらに, H-3-H-2"間の ¹H-¹H COSY 相関および H-3"と C-4 および C-5 間の HMBC 相関が確認されたことから, セコイリドイド配糖体部分と C₆-C₃ ユニットが C-3-C-2", C-4-C-3"で結合しシクロブタン環を形成していることが明らかとなった. 以上の解析により, 平面構造を Fig. 3.6 (A)に示す構造と帰属した.



Figure 3.6 (A) Selected 2D NMR correlations and (B) selected NOESY correlations and relative stereochemistry for rigenolide A (7).

NOESY スペクトルにおける H-9/H-7"間の相関 [Fig. 3.6 (B)]から,これらのプロトンがセ コイリドイド部分の β側に存在すると推定した.一方,H-6a/H-1 間と H-1/H-1'間に NOESY 相関が観測されたため,これらのプロトンがα-配置をとることが明らかになった。さらに, H-3/H-6"間と H-6"/H-8"間の相関から H-3, H-8",および 7"位に結合する *p*-ヒドロキシフェ ニル基 (C-1"-C-6")をα配置と帰属した.

以上の結果から, rigenolide A (7)の相対配置を Fig.3.6.B に示した配置と帰属した.7の酸 加水分解により得たグルコースが正の旋光度を示したことから,グルコースを D 体と帰属 した.以上の結果から rigenolide A (7)の絶対立体配置を含めた構造を Fig. 3.7 に示す構造と 結論した.



Figure 3.7. Structure of rigenolide A (7).

Rigenolide A (7)は、シクロブタン環と九員環ラクトンを含むユニークな五環性の構造を持 つ新規セコイリドイド配糖体であり、2'-O-coumaroylswertiamarin (X)の [2+2] 環化付加によ り生合成されると考えられる (Scheme 4). これまでに、2'-O-coumaroylswertiamarin (X)の単 離報告はないが、X と類似の構造を持つ orivieroside A および B が Gentiana olivieri から[67]、 4'-O-Coumaroylswertiamarin、および 6'-O-coumaroylswertiamarin がリンドウ科植物 Swertia mileensis から単離・報告されている[78].



Scheme 3.3. Possible biogenetic pathway of rigenolide A (7).



Figure 3.8. Structures of *p*-coumaroyl secoiridoid glucosides previously isolated from Gentianaceous plants.

Position	$\delta_{\rm H} \left(J {\rm in} {\rm Hz} \right)$	δ _C
1	5.18 (1H, d, 4.5)	101.7
3	5.19 (1H, m)	72.0
4	-	57.0
5	-	69.3
6	2.06 (1H, ddd, 14.5, 12.0, 4.5)	34.2
	1.92 (1H, br d, 14.5)	
7	4.47 (1H, br t, 12.0)	65.5
	4.17 (1H, dd, 12.0, 4.5)	
8	5.74 (1H, 17.0, 10.5, 9.0)	133.8
9	2.84 (1H, dd, 9.0, 4.5)	52.6
10	5.34 (1H, d, 17.0)	122.3
	5.32 (1H, d, 10.5)	
11	-	174.5
1'	4.84 (1H, d, 8.0)	99.2
2'	4.73 (1H, m)	81.0
3'	3.71 (1H, m)	74.5
4'	3.38 (1H, m)	71.8
5'	3.38 (1H, m)	79.7
6'	3.87 (1H, dd, 11.5, 1.5)	62.5
	3.68 (1H, m)	
1"	-	130.5
2"	7.09 (2H, d, 8.5)	129.7 (2C)
3"	6.69 (2H, d, 8.5)	116.0 (2C)
4"	-	157.3
7"	4.76 (1H, m)	42.3
8"	4.03 (1H, dd, 10.5, 8.5)	49.0
9"	-	175.5

Table 3.1. 1 H and 13 C NMR data for rigenolide A (7) in CD₃OD.

.

Rigenolide I (15)は無色油状物質として得られ,比旋光度+1.8 (*c* 0.04, CHCl₃)を示した. HRESIMS{*m/z* 207.0636 [M+Na]⁺, calcd for C₉H₁₂O₄Na, 207.0633}より 15 の分子式は C₉H₁₂O₄と判明した.

¹H NMR スペクトルから、1 個の *sec*-メチル [δ_{H} 1.35 (3H, d, J = 6.5 Hz)], 1 個のオキシメ チレン[δ_{H} 4.38 (2H, m)], 2 個のオキシメチン [5.83 (1H, s) and δ_{H} 4.46 (1H, m)]の存在が示唆さ れた. また、¹³C NMR スペクトルから、1 個のエステルカルボニル炭素 [δ_{C} 162.4], 1 個の アセタール炭素 [δ_{C} 88.0]を含む 9 個の炭素の存在が示された.



Figure 3.9. ¹H NMR spectrum of rigenolide I (15) in CDCl₃ (500 MHz).

Rigenolide I (15)の¹H-¹H COSY スペクトルの解析により C-6-C-7, C-9-C-8-C-10 の部分構 造の存在が明らかとなった. さらに HMBC スペクトルにおいて, H-3 と C-4, C-5, および C-8 間, H-6 と C-4 および C-5 間, H-7 と C-11 間, H-9 と C-4, C-5, および C-6 間にそれぞれ 相関が見られたことから {Fig. 3.10 (A)}, 15 は swercinctolide B [79]と同一の平面構造を有す る事が明らかとなった.



Figure 3.10. (A) Selected 2D NMR correlations for 15 and (B) structure of rigenolide I (15) and swertinctolide B.

Rigenolide I (33)の NOESY スペクトルで, H-3 と H-8 間に NOE 相関が見られたため, H-3 と H-8 は 1,3-ジアキシャルの関係にあることが明らかとなり, 15 は swercinctolide B [79]の epimer であると結論した {Fig.3.10.(B)}. なお, swercinctolide B は比旋光度の絶対値が 16.0 であったことに対し [79], Rigenolide I (15)は比旋光度の絶対値が 1.8 と小さかった事から部 分ラセミ体であると推定している.

Rigenolide J (16)は無色油状物質として得られた{[α]_D²⁸-7.6 (*c* 0.12, CHCl₃)}. HRESIMS{*m/z* 221.0789 [M+Na]⁺, calcd for C₁₀H₁₄O₄Na, 221.0790}より 16 の分子式は C₁₀H₁₄O₄と帰属した.

Rigenolide J (16)の ¹H および ¹³C NMR スペクトルは rigenolide I (15)のそれらとよく対応し ていたが, 16 ではメトキシ基に由来するシグナル [δ_{H} 3.49 (3H, s); δ_{C} 55.7]が新たに観測され た. 2D NMR スペクトルを測定したところ, 15 と同様の相関に加え,メトキシプロトンと アセタール炭素 (C-3)間に HMBC 相関が見られたことから, 16 は 15 の 3 位にメトキシ基が 結合した構造であることが明らかとなった.

以上の結果から rigenolide J (16)の平面構造を Fig. 3.12 に示す構造と帰属した. 16 の立体 配置については未帰属である.





Figure 3.12. Selected 2D NMR correlations for rigenolide J (16).

15			16	
Position	$\delta_{\rm H} (J \text{ in Hz})$	$\delta_{\rm C}$	$\delta_{\rm H} (J \text{ in Hz})$	δ_{C}
3	5.83 (1H, s)	88.0	5.25 (1H, s)	94.1
4	-	123.2	-	123.7
5	-	154.1	-	153.0
6	2.48 (1H, m)	28.5	2.54 (1H, m)	28.5
	2.33 (1H, ddd, 18.0, 5.5, 5.5)		2.28 (1H, ddd, 17.5, 4.5, 4.5)	
7	4.38 (2H, m)	65.3	4.38 (2H, m)	65.2
8	4.46 (1H, m)	62.2	4.20 (1H, m)	61.3
9	2.23 (1H, dd, 19.0, 10.5)	36.8	2.21 (1H, dd, 19.0, 10.0)	36.8
	2.15 (1H, dd, 19.0, 4.0)		2.15 (1H, dd, 19.0, 4.5)	
10	1.35 (3H, d, 6.5)	20.5	1.30 (3H, d, 6.5)	20.7
11	-	162.4	-	162.4
3-OMe	-		3.49 (3H, s)	55.7

Table 3.2. 1 H and 13 C NMR data for rigenolides I (15) and J (16) in CDCl₃.

今回 G. rigencens の根から単離した rigenolide I (15)はセコイリドイド配糖体から生合成されるノルイリドイドであると考えられる. すなわち, sweroside [80]を出発物質とし, ビニル 基が酸化されたのち, 1位アセタールの開環が起こり, 3位と8位での分子内環化反応, 脱 グリコシル, 脱炭酸を経て生成すると推定される.



Scheme 3.4. Plausible biogenetic pathway of rigenolide I (15).

これまでに報告されているノルイリドイドの多くはイリドイド型である [82-89], セコイ リドイド型のものは数例のみであり [79,90,91], rigenolide I (15)および J (16)は新規性の高い 化合物といえる.

第3項 Rigenolide B (8)および C (9)の構造解析

Rigenolide B (8)は光学活性{[α]²⁰_D -72.0 (*c* 0.31, MeOH)}な無色非晶性固体として得られ, HRESIMS {*m/z* 545.1617 [M+Na]⁺, calcd for C₂₅H₃₀O₁₂Na, 545.1635}より分子式を C₂₅H₃₀O₁₂と 帰属した.1DNMR スペクトルにおいて, gentiopicroside [72]に対応するシグナル(C-1–C-11, C-1'–C-6')および rigenolide I (15)に対応するシグナル (C-3"–C-11")が観察された. さらに, H-3"から C-6'間の HMBC 相関から, C-6'と C-3"が酸素原子を介して結合していることが明 らかとなった. したがって, rigenolide B (8)の平面構造を, セコイリドイドに結合した糖の 6 位にさらにノルセコイリドイドが結合した構造と帰属した.

Rigenolide C (9)の分子式は 8 と同一の C₂₅H₃₀O₁₂ であることが明らかとなった {*m*/z 545.1653 [M+Na]⁺, calcd for C₂₅H₃₀O₁₂Na, 545.1635}. 9 の ¹H および ¹³C NMR スペクトルは, 8 とよく類似したスペクトルを示したが (Table 3.3), C-5'と C-3"のケミカルシフトにわずか な違いが見られた. NOESY スペクトルの解析は rigenolide B (8)および C (9)がいずれも H-3"/H-8"-syn 配置をもつことを示唆した.







Figure 3.14. ¹H NMR spectrum of rigenolide C (9) in CD₃OD (500 MHz).



Figure 3.15. Selected 2D NMR correlations for rigenolides B (8) and C (9).

Rigenolide B (8)および C (9)を酸加水分解後,糖部分を UV 検出可能な thiocarbamoyl -thiazolidine 誘導体へと導き,その誘導体の HPLC 分析を行った.すなわち,8と9から得られた誘導体の保持時間が,同様に調整した D-グルコースの誘導体の保持時間 (t_R 17.5 min) と一致したことから,8および9の糖をいずれも D-グルコースと同定した [92].また,8および9のグルコースの結合様式はアノメリックプロトンの結合定数からいずれもβと帰属した.

セコイリドイド部分 (C-1–C-11)の相対配置は ${}^{3}J_{\text{H-1/H-9}}$ の比較により帰属した. すなわち, rigenolide B (8)および C (9)の ${}^{3}J_{\text{H-1/H-9}}$ がいずれも 3.1 Hz と gentiopicroside と同様の結合定数 (J= 3.0 Hz) [72]を示したことから, H-1/H-9-*anti* と帰属した. 以上の結果, rigenolide B (8)および C (9)はセコイリドイド部分とノルイリドイド部分(C-3"–C-11")の立体配置が異なる, Fig. 3.16 に示す 4 種のジアステレオマーのいずれかであると推定した.



Figure 3.16. Possible diastereomers of rigenolides B (8) and C (9).

Rigenolide B (8)および C (9)はセコイリドイド部分に共役ジエノン,ノルイリドイド部分 にエノンといった Cotton 効果を示すことが期待される発色団を有する化合物である.分子 全体はフレキシブルな構造を有しているが,セコイリドイド部分およびノルイリドイド部 分それぞれはリジッドな構造であり,かつそれらがグルコースを挟んで空間的に離れてい る.加えて,絶対立体配置が明らかになっている gentiopicroside を単離していることか ら, ECD スペクトルの比較による絶対立体配置の帰属を試みた.

まず, Fig. 3.16 に示した 4 種のジアステレオマーの ECD スペクトルを計算化学的手法を 用いて算出した.得られた計算値を比較したところ, 1*S*,9*R* の配置を有するもの

(1*S*,9*R*,3"*S*,8"*S* および 1*S*,9*R*,3"*R*,8"*R*) は 270 nm 付近のコットンの符号が共通して負であ り,逆の配置の 1*R*,9*S* 配置のもの(1*R*,9*S*,3"*S*,8"*S* および 1*R*,9*S*,3"*R*,8"*R*) は正の Cotton 効果 を示した.したがって 270nm 付近の Cotton 効果の符号はセコイリドイド部分の立体化学 を反映する事が示唆された.このことは gentiopicroside の ECD スペクトルで 277 nm で負 の Cotton 効果が観測されたことからも支持された (Fig. 3.17).



Figure 3.17. Experimental ECD spectrum of gentiopicroside and calculated ECD spectra of possible diastereomers of rigenolides B (8) and C (9).

Rigenolide B (8)および C (9)の ECD スペクトルの実測値はそれぞれ 278 nm, 273 nm で負の Cotton 効果を示したことから(Fig. 3.18), セコイリドイド部分の絶対立体配置をいずれも 1*S*,9*R* と帰属した.

一方,ノルイリドイド部分の立体配置が 3"S,8"S の ECD スペクトルの計算値は 230 nm 付近で正の Cotton 効果を,3"R,8"R のものは負の Cotton 効果を示した.したがって,ノル イリドイド部分の立体は 230 nm 付近の Cotton 効果に反映されると推定した.



Figure 3.18. Caluculated ECD spectra of possible diastereomer of rigenolide B (8) and C (9).

Rigenolide B (8)の ECD スペクトルの実測値は 230 nm 付近で正の Cotton 効果を, rigenolide C (9)は負の Cotton 効果を示したことから(Fig. 3.18), 8 のノルイリドイド部分の 絶対立体配置を 3"S,8"S, 9 を 3"R,8"R と帰属した.以上の結果から, rigenolide B (8)および C (9)の絶対立体配置を Fig. 3.20 に示す配置と結論した.



Figure 3.19. Experimental ECD spectrum of rigenolides B (8) and C (9) and calculated spectra of their possible diastereomers.



Figure 3.20. Structures of rigenolides B (8) and C (9).

Position	Position 8		9	
	$\delta_{\rm H} (J \text{ in Hz})$	δ _C	$\delta_{\rm H} (J \text{ in Hz})$	δ_{C}
1	5.62 (1H, d, 3.1)	98.8	5.60 (1H, d, 3.1)	98.9
3	7.44 (1H, d, 1.1)	150.7	7.45 (1H, d, 1.1)	150.9
4	_	104.9	_	104.8
5	_	127.1	_	127.2
6	5.60 (1H, m)	117.2	5.59 (1H, m)	117.0
7	5.06 (1H, dd, 17.7, 1.3)	70.9	5.06 (1H, dd, 17.7, 1.3)	70.9
	4.98 (1H, dd, 17.7, 3.5)		4.98 (1H, dd, 17.7, 3.5)	
8	5.74 (1H, ddd, 17.2, 10.2, 6.9)	135.0	5.71 (1H, ddd, 17.4, 10.4, 6.9)	135.0
9	3.28 (1H, m)	46.7	3.28 (1H, m)	46.7
10	5.20 (1H, ddd, 17.2, 1.3, 1.3)	118.5	5.22 (1H, ddd, 17.4, 1.3, 1.3)	118.6
	5.18 (1H, ddd, 10.2, 1.3, 1.3)		5.19 (1H, ddd, 10.4, 1.3, 1.3)	
11	-	166.3	-	166.3
1'	4.63 (1H, d, 8.0)	100.5	4.63 (1H, d, 8.0)	100.6
2'	3.14 (1H, dd, 9.0, 8.0)	74.5	3.17 (1H, dd, 9.0, 8.0)	74.5
3'	3.34 (1H, dd, 9.0, 9.0)	77.9	3.35 (1H, dd, 9.0, 9.0)	78.2
4'	3.27 (1H, m)	71.5	3.24 (1H, dd, 9.0, 9.0)	71.9
5'	3.48 (ddd, 9.0, 6.5, 1.7)	77.7	3.54 (1H, ddd, 9.0, 6.8, 1.9)	76.6
6'	4.05 (1H, dd, 11.7, 1.7)	68.6	4.01 (1H, dd, 11.5, 1.9)	68.6
	3.77 (1H, dd, 11.7, 6.5)		3.81 (1H, dd, 11.5, 6.8)	
3"	5.39 (1H, s)	95.0	5.36 (1H, s)	93.9
4"	-	123.7	-	123.7
5"	-	157.1	-	156.8
6"	2.59 (1H, ddd, 18.0, 9.7, 6.0)	29.3	2.60 (1H, ddd, 17.0, 10.0, 6.0)	29.3
	2.39 (1H, ddd, 18.0, 4.8, 4.8)		2.36 (1H, ddd, 17.0, 4.6, 4.6)	
7"	4.38 (2H, m)	67.0	4.38 (2H, m)	66.9
8"	4.20 (1H, m)	63.0	4.21 (1H, m)	63.2
9"	2.29 (1H, dd, 19.0, 3.9)	37.5	2.27 (1H, dd, 18.9, 4.1)	37.5
	2.21 (1H, dd, 19.0, 10.6)		2.21 (1H, dd, 18.9, 10.3)	
10"	1.27 (d, 6.3)	21.0	1.26 (1H, d, 6.3)	21.0
11"	_	165.0	_	165.0

Table 3.3. ¹H and ¹³C NMR data for rigenolides B (22) and C (23) in CD₃OD.

第4項 Rigenolide D (10)および E (11)の構造解析

Rigenolide D (10)は無色非晶性固体として得られ、HRESIMS より分子式を C₁₀H₁₄O₄ と帰属した.¹H NMR スペクトルでは、1 個のオレフィニックプロトン、3 個のオキシメチレン、1 個の sp³メチレンおよび1 個の sec-メチルに帰属されるシグナルが観測された (Table 3.4). ¹³C NMR では1 個の α , β -不飽和カルボキシ基、2 個のオレフィンの存在が示唆された.



Figure 3.21. ¹H NMR spectrum of rigenolide D (10) in CD₃OD (500 MHz).

2D NMR スペクトルの解析により, rigenolide D (10)の平面構造を明らかにした. すなわち, H₂-6とH₂-7間の¹H-¹H COSY 相関, H₂-3とC-4, C-5, およびC-11間, H₂-7とC-5およびC-11間の HMBC 相関から, α -ヒドロキシメチル α , β -不飽和 δ -ラクトン部分(C-3-C-7 and C-11)の存在を明らかにした. さらに詳細な HMBC スペクトルの解析から, 三置換オレフィン(C-1 and C-8-C-10)が δ -ラクトンの β 位 (C-5)に結合していると帰属した. また, deuterium-induced differential isotope shifts [93]によりヒドロキシ基の結合位置を確認した. すなわち, CD₃OH を用いて測定した¹³C NMR スペクトルを測定したところ, C-1 および C-3 のケミカルシフトがそれぞれ 0.11 ppm 低磁場シフトして観測されたことから, C-1 と C-3 にヒドロキシ基が結合することが明らかとなった.

NOESY スペクトルにおいて, H₂-6 と H₃-10 間, H₂-1 と H-8 間に NOE 相関が観測された ことより, C-8 の二重結合のジオメトリーを *E* と帰属した. したがって, rigenolide D (8)の 構造を Fig. 3.22 に示す構造と結論した.



Figure 3.22. (A) Selected 2D NMR correlations for rigenolide D (10) and (B) structure of rigenolide D (10).

HRESIMS の解析から, rigenolide E (11)の分子式を C₉H₁₂O₃ {*m/z* 191.0688 [M+Na]⁺, calcd for C₉H₁₂O₃Na, 191.0684} と帰属した. ¹H NMR スペクトルは rigenolide D (10)のそれとよく類似 していたが, 10 で観察された 2 個のヒドロキシメチル基に由来するシグナルが 1 つ消失し, sp² メチンに由来するシグナルが新たに観測された.





H-4 と C-5, C-11, および C-6 間の HMBC 相関からも sp²メチン(CH-4)の存在が支持された. さらに, 7 と比較して C-1 および C-8 のケミカルシフト値が異なっていたことから C-8 の二 重結合のジオメトリーが異なる化合物であると推定した. NOESY スペクトルにおいて H-8 と H₂-6, H₂-1 と H₃-10 間に NOE 相関が観測されたことから, C-8 二重結合のジオメトリー を Z と帰属し, rigenolide E (11)の構造を Fig. 3.24 に示す構造と帰属した.



Figure 3.24. (A) Selected 2D NMR correlations for rigenolide E (11) and (B) structure of rigenolide E (11).

	10		11	
Position	$\delta_{\rm H} (J \text{ in Hz})$	$\delta_{\rm C}$	$\delta_{\rm H} (J \text{ in Hz})$	δ_{C}
1	4.12 (2H, brs)	65.7	4.38 (2H, s)	56.6
3	4.19 (2H, s)	57.9		
4	_	129.2	6.09 (1H, br s)	114.1
5	_	155.8	_	158.1
6	2.56 (2H, t, 6.0)	29.9	2.65 (2H, td, 6.3, 0.9)	25.9
7	4.41 (2H, t, 6.0)	67.1	4.40 (2H, t, 6.3)	67.6
8	5.73 (1H, qt, 7.0, 1.0)	125.1	6.34 (1H, q, 7.2)	135.4
9	_	139.8	_	138.4
10	1.59 (3H, dt, 7.0, 1.0)	14.7	1.94 (3H, d, 7.2)	14.5
11	_	167.1	_	168.6

Table 3.4. ¹H and ¹³C NMR data for rigenolides D (10) and E (11) in CD₃OD.

第5項 Acylated secoiridoid (12-14 および 17-19)の構造解析

Rigenolide F-H (12-14)および K-M (17-19)は、1D NMR スペクトルの解析からアシル化さ れたセコイリドイド配糖体であると推定した.これらはメタノリシスあるいはアセチル化 により既知化合物へ誘導し、スペクトルデータを文献値と比較することで絶対配置を含め た構造を帰属した.以下構造解析の詳細について説明する.

Rigenolide K (17)は淡褐色非晶性固体として得られ、比旋光度-169.0 (*c* 0.93, MeOH)を示 した. HRESIMS {*m*/*z* 515.1163 [M+Na]⁺, calcd for C₂₃H₂₄O₁₂Na, 515.1165} より分子式を C₂₃H₂₄O₁₂と帰属した. 17 の 1D NMR スペクトルは 1,2,3-三置換ベンゼンとエステルカルボ ニル炭素に由来するシグナルが観測されたことを除き gentiopicroside [72]のそれらとよく対 応していたため、化合物 17 は gentiopicroside のアシル化体であると推定された. さらに H-2'が低磁場シフトして観測されたことから糖の 2 位にアシル基が結合していると推定した.







Figure 3.26. Selected 2D NMR correlations for rigenolide K (17).

¹H-¹H COSY および HMBC スペクトルにおいて Fig. 3.25 に示す相関が観察され, gentiopicroside に対応する部分構造の存在 (C-1–C-10 and C-1'–C-6')が確認された. 17 に対し 0.05M NaOMe/MeOH によるメタノリシスを行ったところ, gentiopicroside [72]と methyl 2,3dihydroxybenzoate [94]が得られた. グルコースの2位プロトン (H-2")と7"位エステルカルボ ニル炭素間に HMBC 相関が見られたことから 2,3-dihydroxybenzoic acid はグルコースの2位 に結合していることが判明し, rigenolide K (17)の構造を Fig. 3.26 に示す構造と帰属した.



Figure 3.27. Structure of rigenolide K (17).

Rigenolide L (18)およびH (14)は光学活性な非晶性固体として得られた{[α]²⁶_D-71.7 (*c* 0.19, MeOH) for 18; [α]¹⁸_D-76.1 (*c* 0.12, MeOH) for 12}. HRESIMS より分子式はそれぞれ C₂₃H₂₆O₁₃ および C₂₅H₂₈O₁₄ と帰属した{*m/z* 533.1271 [M+Na]⁺, calcd for C₂₃H₂₆O₁₃Na, 533.1271 for 18; *m/z* 575.1357 [M+Na]⁺, calcd for C₂₅H₂₈O₁₄Na, 575.1377 for 14}.

Rigenolide L (18)および H (14)の¹H および¹³C NMR スペクトルは 17 のそれらとよく類似 しており,セコイリドイド配糖体に 2,3-dihydroxybenzoic acid が結合した化合物であると推 定した.また,rigenolide H (12)ではアセチル基に帰属されるシグナルも加えて観測された. さらに,17 で見られた 5 位,6 位間の三置換オレフィンに帰属されるシグナルの代わりに1 個のメチレン [δ_H 1.76 (1H, ddd, *J* = 14.0, 11.0, 5.0 Hz), 1.69 (1H, ddd, *J* = 14.0, 3.0, 1.5 Hz), δ_C 35.5 for 18; δ_H 1.77 (1H, td, *J* = 12.0, 4.9), 1.69 (1H, m), δ_C 33.5 for 14] と酸素原子が結合した 1 個の三級炭素 [δ_C each 64.3 for 18 and 14]に由来するシグナルが観測されたことから, 18 および 14 は, 17 とセコイリドイド配糖体部分の異なる化合物と推定した.



Figure 3.28. ¹H NMR spectrum of rigenolide L (18) in CD₃OD (500MHz).

18 について 0.05M NaOMe/MeOH によるメタノリシスを行ったところ, swertiamarine [80]お よび methyl 2,3-dihydroxybenzoate [94]が得られたことから, **18** は swertiamirin に 2,3dihydroxybenzoic acid が結合した化合物であることが明らかとなった.

2,3-Dihydroxybenzoic acid の結合位置は、HMBC スペクトルにおける、グルコースの2位 プロトンと 7"位エステルカルボニル炭素間の相関から 17 と同様に 2'位であると結論した. 以上のことから、rigenolide L (18)の構造を Fig. 3.28 に示す構造と帰属した.

一方,14は¹H-¹H COSY および HMBC スペクトルにおいて 18 と同様の相関が認められ, H-6'とアセチル基に帰属されるエステルカルボニル炭素間に HMBC 相関が得られたことか ら,18 の 6'位にアセチル基が結合した構造と推定した.

Rigenolide H (14)をピリジン中, 無水酢酸を用いてアセチル化を行い得られた誘導体 (14a) の¹H NMR スペクトルおよび比旋光度が, rigenolide L (18)をアセチル化して得られた誘導体 (18a)のそれらと一致した.以上の結果から, rigenolide H (14)の構造を 6'-O-acetyl-2'-O-(2,3-dihydroxybenzoyl)-swertiamarin と結論した.



Figure 3.29. (A) Selected 2D NMR correlations for rigenolide L (18) and (B) structure of rigenolide L (18).







Figure 3.31. Structure of rigenolide H (14).

Rigenolide M (19)は淡褐色非晶性固体として得られ、比旋光度-184.7 (*c* 0.77, MeOH)を示した. HRESIMS {*m*/*z* 517.1323 [M+Na]⁺, calcd for C₂₃H₂₆O₁₂Na, 517.1322 }より 19 の分子式は 18 よりも酸素原子が 1 個少ない C₂₃H₂₆O₁₂ と判明した.

¹H および ¹³C NMR スペクトルは **18** のそれらとよく類似していたが, **18** で見られた酸素原 子が結合した三級炭素に由来するシグナルが観測されず, 1 個のメチン[$\delta_{\rm H}$ 3.11 (1H, m); $\delta_{\rm C}$ 28.4]に帰属されるシグナルが観測されたことから, **19** のセコイリドイド配糖体部分は sweroside [80,95]であると推定した.また,低磁場シフトした糖由来のプロトンが **18** と異な って観察されたことから, **2,3-dihydroxybenzoic acid** の結合位置が異なる化合物であると推 定した.



57

Rigenolide M (19)のメタノリシスを行ったところ, sweroside [80,95]および methyl 2,3dihydroxybenzoate [94]が得られた. HMBC スペクトルにおいて, グルコースの3位プロトン と 7"位エステルカルボニル炭素間に相関が見られたことから, 2,3-dihydroxybenzoic acid は 3'位に結合していると結論した. 以上のことから 19 の構造を Fig. 3.33 に示す構造と帰属し た.



Figure 3.33. (A) Selected 2D NMR correlations for rigenolide M (19) and (B) structure of rigenolide M (19).

	17	18	14	19
Position	$\delta_{\rm H} (J \text{ in Hz})$			
1	5.69 (1H, m)	5.65 (1H, d, 1.0)	5.51 (d, 1.5)	5.57 (1H, m)
3	7.12 (1H, s)	7.08 (1H, s)	7.09 (s)	7.60 (1H, d, 2.5)
5	-	-	_	3.11 (1H, m)
6	5.53 (1H, br s)	1.76 (1H, ddd, 14.0, 11.0, 5.0)	1.77 (td, 12.0, 4.9)	1.76 (1H, ddd, 13.0, 4.0, 2.0)
		1.69 (1H, ddd, 14.0, 3.0, 1.5)	1.69 (m)	1.69 (1H, ddd, 13.0, 12.0, 4.0)
7	4.73 (1H, dd, 17.5, 3.5)	4.67 (1H, ddd, 11.0, 11.0, 3.0)	4.67 (ddd, 12.0, 11.0, 2.6)	4.43 (1H, ddd, 12.0, 4.0, 2.0)
	4.60 (1H, d, 17.5)	4.23 (1H, ddd, 11.0, 5.0, 1.5)	4.23 (ddd, 11.0, 4.9, 1.6)	4.34 (1H, ddd, 12.0, 12.0, 2.0)
8	5.65 (1H, m)	5.32 (1H, m)	5.31 (m)	5.54 (1H, m)
9	3.23 (1H, br d, 6.0)	3.23 (1H, br d, 6.0)	2.90 (dd, 8.6, 1.5)	2.72 (1H, dd, 9.0, 5.5)
10	5.15 (1H, d, 16.5)	5.35 (1H, m)	5.37 (dd, 16.5, 2.8)	5.31 (1H, dd, 17.0, 1.5)
	5.12 (1H, d, 10.0)	5.26 (1H, d, 9.0)	5.26 (dd, 9.5, 2.8)	5.28 (1H, dd, 10.5, 1.5)
11	-	-	_	-
1'	4.94 (1H, d, 8.0)	4.94 (1H, m)	5.01 (d, 8.1)	4.85 (1H, d, 8.0)
2'	4.98 (1H, t, 8.0)	4.98 (1H, m)	4.98 (dd, 9.0, 8.1)	3.51 (1H, m)
3'	3.74 (1H, m)	3.79 (1H, m)	3.80 (t, 9.0)	5.26 (1H, t, 9.5)
4'	3.42 (1H, m)	3.44 (1H, m)	3.50 (dd, 9.8, 9.0)	3.65 (1H, t, 9.5)
5'	3.46 (1H, m)	3.47 (1H, ddd, 10.0, 6.0, 2.0)	3.67 (ddd, 9.8, 5.3, 2.1)	3.49 (1H, m)
6'	3.95 (1H, d, 11.5)	3.94 (1H, dd, 12.0, 2.0)	4.46 (dd, 12.0, 2.1)	3.92 (1H, dd, 11.5, 2.5)
	3.72 (1H, m)	3.72 (1H, dd, 12.0, 6.0)	4.28 (dd, 12.0, 5.3)	3.73 (1H, dd, 11.5, 6.0)
1"	-	-	-	-
2"	-	-	_	-
3"	-	-	_	-
4''	7.02 (1H, d, 8.0)	7.02 (1H, dd, 8.0, 1.5)	7.02 (1H, dd,8.0, 1.5)	7.02 (1H, dd, 8.0, 1.5)
5"	6.72 (1H, t, 8.0)	6.76 (1H, t, 8.0)	6.76 (t, 8.0)	6.76 (1H, t, 8.0)
6"	7.27 (1H, d, 8.0)	7.38 (1H, dd, 8.0, 1.5)	7.38 (dd, 8.0, 1.5)	7.43 (1H, dd, 8.0, 1.5)
6'-Ac			2.09 (3H, s)	

Table 3.5. ¹H NMR data for rigenolides H (14) and K–M (17–19) in CD₃OD.

_	17	18	14	19
Position	$\delta_{\rm C}$	$\delta_{\rm C}$	$\delta_{\rm C}$	$\delta_{\rm C}$
1	97.3	99.9	100.0	98.1
3	149.1	153.5	153.4	154.0
4	104.9	109.3	109.4	105.5
5	126.4	64.3	64.3	28.4
6	117.9	35.5	33.5	25.9
7	70.3	65.6	65.7	69.7
8	134.7	133.2	133.2	133.2
9	46.0	51.9	51.9	43.8
10	118.2	121.5	121.5	121.0
11	165.4	166.9	166.8	168.5
1'	96.8	99.0	99.0	99.6
2'	75.2	75.7	75.6	72.9
3'	75.3	75.2	75.0	79.6
4'	71.8	71.5	71.3	69.5
5'	78.7	78.8	75.9	78.1
6'	62.6	62.5	64.2	62.3
1"	113.5	113.3	113.3	114.1
2"	151.3	151.8	151.7	151.4
3"	147.0	147.4	147.4	147.0
4"	122.2	122.4	122.4	121.8
5"	120.6	120.2	120.2	119.9
6"	121.0	121.1	121.1	121.4
7"	170.8	171.9	171.8	171.4
6'-Ac			172.7	
			20.7	

Table 3.6. 13 C NMR data for rigenolides H (14) and K–M (17–19) in CD₃OD.

Rigenolide F (12)およびG (13)はそれぞれ光学活性な無色非晶性固体として得られた {[α]^{[n} -178.0 (c 0.44, MeOH) for 12; [α]²⁵_p-162.3 (c 0.18, MeOH) for 13}. HRESIMS から, それぞれの 分子式を C₁₈H₂₄O₁₀ および C₂₀H₂₆O₁₁ と帰属した{*m/z* 423.1261 [M+Na]⁺ (calcd for C₁₈H₂₄O₁₀Na, 423.1267) for 12; *m/z* 465.1387 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₀H₂₆O₁₁Na, 465.1373) for 13}. 両者の ¹H NMR スペクトルは, rigenolide M (19)のそれとセコイリドイド部分についてよく類似したス ペクトルを示し, 12 および 13 を sweroside 誘導体と推定した. しかし, 12 および 13 では 2,3-dihydroxybenzoic acid の代わりにアセチル基に帰属されるシグナルが観察されたことか ら, rigenolide F (12)および G (13)は sweroside のアセテートと推定した.

それぞれの化合物について pyridine 中, 無水酢酸を用いて処理し, アセチル化体 (12a お よび 13a)を得た. 得られた誘導体は ¹H NMR データおよび旋光度から tetraacetylsweroside [96]と同定した. HMBC スペクトルで, rigenolide F (12)における H-2'と& 171.8 間, rigenolide G (13)における H-2' (\delta_H 4.68)とδ_C 171.8 間および H₂-6' (δ_H 4.42 and 4.22)とδ_C 172.7 間にそれ ぞれ相関が観察されたことから、C-2'および C-2'、C-6'にアセチル基が結合すると帰属した. 以上のことから rigenolide F (12)および G (13)をそれぞれ 2'-O-acetylsweroside および 2',6'-di-*O*-acetylsweroside と結論した.



Figure 3.34. ¹H NMR spectrum of rigenolide F (12) in CD₃OD (500 MHz).



Figure 3.35. ¹H NMR spectrum of rigenolide G (13) in CD₃OD (500 MHz).



Figure 3.36. Structures of rigenolide F (12) and G (13).

	12		13	
Position	$\delta_{\rm H} (J \text{ in Hz})$	$\delta_{\rm C}$	$\delta_{\rm H} (J \text{ in Hz})$	δ_{C}
1	5.46 (d, 2.0)	98.3	5.33 (d, 1.8)	98.5
3	7.57 (d, 2.5)	153.6	7.56 (d, 2.5)	153.5
4	_	106.5	_	106.6
5	2.88 (ddt, 13.0, 5.7, 2.5)	28.7	2.89 (ddt, 13.0, 5.6, 2.2)	28.7
6	1.77 (dq, 13.0, 2.5)	25.8	1.77 (dq, 13.0, 2.2)	25.8
	1.67 (qd, 13.0, 4.5)		1.67 (tdd, 13.0, 13.0, 4.3)	
7	4.45 (ddd, 11.0, 4.5, 2.5)	70.0	4.46 (ddd, 11.3, 4.3, 2.2)	70.0
	4.33 (ddd, 13.0, 11.0, 2.5)		4.33 (ddd, 13.0, 11.3, 2.2)	
8	5.51 (dt, 17.0, 10.0)	132.9	5.51 (dt, 17.1, 10.0)	132.9
9	2.68 (ddd, 10.0, 5.7, 2.0)	43.4	2.69 (ddd, 10.0, 5.6, 1.8)	43.5
10	5.31 (dd, 17.0, 2.0)	121.1	5.32 (dd, 17.1, 1.7)	121.2
	5.27 (dd, 10.0, 2.0)		5.27 (dd, 10.0, 1.7)	
11	_	168.1	_	168.1
1'	4.85 (d, 8.0)	97.7	4.88 (d, 8.1)	97.8
2'	4.68 (dd, 9.0, 8.0)	74.9	4.68 (dd, 9.4, 8.1)	74.7
3'	3.56 (t, 9.0)	75.5	3.56 (t, 9.4)	75.3
4'	3.35 (m)	71.5	3.39 (t, 9.4)	71.3
5'	3.37 (ddd, 9.0, 6.0, 2.0)	78.5	3.57 (m)	75.7
6'	3.90 (dd, 12.0, 2.0)	62.6	4.42 (dd, 12.0, 2.1)	64.4
	3.67 (dd, 12.0, 6.0)		4.22 (dd, 12.0, 5.4)	
2'-Ac	1.98 (3H, s)	171.8	1.99 (3H, s)	171.8
		21.0		21.0
6'-Ac			2.07 (3H, s)	172.7
				20.7

Table 3.7. ¹H and ¹³C NMR data for rigenolides F (12) and G (13) in CD₃OD.

単離した新規化合物 4 種(7, 17–19)と既知化合物 2 種(39, 40) について DPPH ラジカ ル消去活性を測定した.

Rigenolide A (7)を除く全ての化合物に DPPH ラジカル消去活性が見られた.特に 40 は IC₅₀ 値 16.2 \pm 0.3 μ M と, positive control である ascorbic acid より強いラジカル消去活性を示した.

p-Hydroxybenzoic acid など,構造中にフェノール性水酸基を1つしか有していないものに 比べ, protocatechuic acid や gallic acid といったポリフェノール類は強いラジカル消去活性を 示すことが報告されている [97-100]. Rigenolide L-M (17-18), 2'-(2,3-dihydroxybenzoyl)sweroside (39), および macrophylloside A (40)の DPPH ラジカルの消去にはカテコール構造が 主に関与していると推定された.

Table 3.8. DPPH radical scavenging activity (IC₅₀ in µM) of compounds 7, 17–19, 38–39.

Compound	$IC_{50} \pm SE$
Rigenolide A (7)	>100
Rigenolide K (17)	48.2 ± 1.2
Rigenolide L (18)	36.7 ± 2.4
Rigenolide M (19)	36.4 ± 1.1
2'-(2,3-Dihydroxybenzoyl)-sweroside (39)	44.6 ± 0.8
Macrophylloside A (40)	16.2 ± 0.3
L-Ascorbic acid	30.1 ± 0.3



Figure 3.37. Compounds evaluated their DPPH radical scavenging activities.

第5節 小括

2008年に雲南省にて購入したリンドウ科植物 Gentiana rigescens の成分研究を行い,地上 部の MeOH エキスから,8種の新規化合物を含む27種の化合物を,根および根茎の MeOH エキスから,5種の新規化合物を含む10種の化合物を単離した.単離した化合物の構造を 各種スペクトルデータの詳細な解析,ECD 計算により帰属した(Fig. 3.38).

Rigenolide A (7)はセコイリドイド配糖体の糖部に結合した *p*-クマロイル基がセコイリド イド部分と [2+2] 環化付加反応により生成した化合物で,分子内に四員環と九員環を有す る非常に珍しい構造を有している.

Rigenolide I (15)とJ (16)はセコイリドイド配糖体から生成すると考えられるノルイリドイドであり, rigenolide B (8) およびC (9) は,セコイリドイドと15 がグルコースを介して結合した,特異な化学構造を有する化合物である.

ノルイリドイドの中でも、15 や 16 のようなセコイリドイド型のものは単離報告が少な く、新規性の高い化合物である.

今回, アシル化されたセコイリドイド配糖体,特に 2,3-dihydroxybenzoic acid が結合した ものが数多く含有されていた.過去の報告でも,*Gentiana* 属植物からは種々の 2,3dihydroxybenzoic acid 誘導体が単離されている.一方で,他のリンドウ科植物からは 2,3dihydroxybenzoic acid 誘導体の単離報告はなく,本属に特有の化合物群であると考えられる.

また、今回の研究で単離したイリドイドはセコイリドイド型の種類が多く、イリドイド型 は loganic acid のみであった. 他の *Gentiana* 属植物からは種々のイリドイド型化合物が単離 されているが、*G. rigescens* からは loganic acid およびその誘導体しか単離報告がなく、本植 物に含有されるイリドイドはセコイリドイド型が主であると考えられる.

一方,本研究により,*G. rigescens* 地上部に種々のイリドイドが含有されていることが明らかとなった.しかしながら,生薬リュウタンは根および根茎を薬用部位としており,地上部は使用されていない.これは,生薬リュウタンの主要薬効成分とされている gentiopicrosideの含量が地上部で少なく,LC-MS/MS による定量で中国薬典に規定されている 1.5%に満たない [101]ことに起因すると考えられる.

単離した新規化合物 4 種(7, 17–19)と既知化合物 2 種(39, 40) について DPPH radical scavenging assay を行った. 7 以外の化合物に DPPH ラジカル消去活性が見られ,特に 40 は positive control の L-ascorbic acid よりも強いラジカル消去活性を示した.

65





Figure 3.38. New compounds isolated from *G. rigescens*.

結語

著者は医薬品シード探索および新規化合物探索を目的に, 雲南省にて少数民族のイ族が 根を鼻血や月経過多の治療に用いているアカネ科植物 Ribia yunnanensis および同じくイ族 が根を肝炎や胆嚢炎の治療に用いている Gentiana rigescens の成分研究を行った.

雲南省産 R. yunnanensis の根より 5 種の新規ナフトキノン誘導体 rubiaquinone A-E (1-5)を 単離した.

Rubiaquinone A (1)は 1,4-dihydroxynaphthalene および 4-hydroxy-1,2-naphthoquinone からなるナフトキノン二量体である. ラセミ体であったため光学分割を行い,得られたエナンチオマーの ECD スペクトルの実測値を TDDFT により算出した計算値と比較する事で絶対立体配置を明らかにした. また,1は *Bacillus subtilis* に対する抗菌活性を示した.

Rubiaquinone B-E (2-5)は分子内に1つの不斉軸ならびに1つの不斉炭素をもつ,ユニー クなナフトキノン三量体であった.2および3は1と同様の解析による立体配置の帰属が困 難であったため, ECD スペクトルを足し合わせる事で複雑な Cotton 効果を単純化する加算 スペクトルによる解析を考案した.加算スペクトルを用いて rubiaquinone B (2)および C (3) 不斉炭素あるいは不斉軸に由来する Cotton 効果のみを抽出し,エナンチオマーの絶対立体 配置を明らかにした.この加算スペクトルは,複数の不斉中心あるいは不斉軸を有し,ECD スペクトルの比較による解析が困難な化合物に適応できる可能性がある.



(+)**-1**:1*R* (–)**-1**:1*S*



(+)-2 : 1*S*, R = OH (+)-3 : 1*R*, R = OH (-)-4 : 1*S*, R = CH₂COCH₃ (-)-5 : 1*R*, R = CH₂COCH₃



 $\begin{array}{l} (-)\textbf{-2}: \ 1R, \ \mathsf{R} = \mathsf{OH} \\ (-)\textbf{-3}: \ 1S, \ \mathsf{R} = \mathsf{OH} \\ (+)\textbf{-4}: \ 1R, \ \mathsf{R} = \mathsf{CH}_2\mathsf{COCH}_3 \\ (+)\textbf{-5}: \ 1S, \ \mathsf{R} = \mathsf{CH}_2\mathsf{COCH}_3 \end{array}$

雲南省にて購入した G. rigescens の地上部ならびに根および根茎から 13 種の新規イリド イドを含む 36 種の化合物を単離した.

Rigenolide A (7)は分子内に四員環と九員環を有する非常に珍しい構造の化合物である. NOESY スペクトルの解析,および糖の同定を行い,絶対立体配置を明らかにした.

Rigenolide I (15)とJ (16)はセコイリドイド配糖体から生成すると考えられるノルイリドイド であり, rigenolide B (8) および C (9) は, それぞれ 2 個の不斉炭素を含むノルイリドイド部 分とセコイリドイド部分を有する化合物である. それらの部分構造がグルコースにより隔 てられていたこと,さらに分子が高い自由度をもつことから NMR による相対配置の帰属が 困難であったが, 糖分析と ECD スペクトルの詳細な解析を行うことで絶対立体配置を含め た化学構造を明らかにした.

単離した化合物のうち,40について強いラジカル消去活性を見出した.


謝辞

本研究を行うにあたり,多大なる御指導・御鞭撻を賜りました,徳島大学大学院医歯薬学 研究所 柏田 良樹 教授に心より感謝致します.

本論文作成に種々の有益な御教示,ご助力を賜りました徳島大学大学院社会産業理工学研 究部 田中 直伸 准教授に心より感謝致します.

本研究において種々の有益な御教示,ご助力を賜りました徳島大学 高石 喜久 理事に深 謝いたします.

雲南省産植物採集にあたりご助力頂きました昭和大学薬学部 川添 和義 教授, 崇城大学 村上 光太郎 教授, 中国科学院昆明植物研究所 孫 漢董 教授, 李 順林 教授に感謝致しま す.

抗菌活性を評価していただきました,国際医療福祉大学 八木 秀樹 教授,多田納 豊 博士に厚く御礼致します.

本研究を行うにあたり、ご指導、ご援助を賜りました昭和薬科大学薬学部 栗本 慎一郎 博士に深謝致します.

御協力を賜り,励ましてくださいました,徳島大学薬学部生薬学研究室の皆様に深く感謝 致します.

最後に、応援してくれた私の家族、心の支えとなってくれた友人達に心から感謝致します.

実験の部

General Experimental Procedures.

Optical rotations and IR spectra were recorded on a JASCO P-2200 digital polarimeter and a JASCO FT/IR-6200 spectrophotometer, respectively. UV spectra were obtained using a Hitachi UV-3900H spectrophotometer. CD spectra were taken on a JASCO J-1500 spectrophotometer. NMR spectra were measured by a Bruker AVANCE-500 instrument using tetramethylsilane as an internal standard. HRESIMS spectra were run on a Waters LCT PREMIER 2695. Column chromatography was performed with silica gel 60N (63-210 µm, Kanto Kagaku, Japan), Sephadex LH-20 (25-100 µm, GE Health Care, U.K.), MCI GEL CHP 20P (75-150 µm, Mitsubishi Chemical, Japan), YMC-pack ODS-A (S-50 µm, YMC Co., Ltd., Japan). MPLC was performed on an Isorera One with SNAP KP-C18-HS (Biotage Japan). HPLC was performed on JASCO apparatus consisting of a PU-2089 Plus pump, a UV-2075 Plus spectrometer (at the wavelength of 254 nm), OR-2090 Plus optical rotation detector, and a CO-2065 plus column oven, equipped with COSMOSIL Cholester (250×20 mm; 5 μ m; Nacalai Tesque), COSMOSIL π NAP (250 × 20 mm; 5 μ m; Nacalai Tesque), COSMOSIL 5C₁₈ MS-II (250 × 20 mm; 5 µm, Nacalai Tesque), Mightysil RP-18GP (250 × 20 mm; 5 µm; Kanto Kagaku) or Mightysil RP-18GP II (250 × 20 mm; 5 μm; Kanto Kagaku). TLC was conducted on precoated silica gel 60 F254 (Merck, Germany) and spots were detected by UV illumination and by spraying cerium sulfate reagent followed by heating.

第2章の実験

Plant material

Rubia yunnanensis was purchased in August, 2008, in Yunnan Province, China. The plant was identified by Professor Li-Shan Xie of the Kunming Institute of Botany, Chinese Academy of Sciences, China, and voucher specimens (08JY0016) were deposited in the herbarium of Tokushima University.

Extraction and isolation

The dried roots of *R. yunnanensis* Diels (3.7 kg) were crushed and extracted with 70% acetone aq. (10 L × 3) at room temperature for 3 days. The 70% acetone aq. extracts were concentrated under reduced pressure to give a residue (903 g). A part of the extract (258 g) was partitioned with EtOAc and H₂O. The EtOAc-soluble material was subjected to silica gel column (CHCl₃/acetone, 1:0 to 1:0) to give seven fractions (frs. 1–7). Separation of fr. 4 on Sephadex LH-20 column (CHCl₃/MeOH, 1:1) afford four fractions (frs. 4.1–4.4). Fr. 4.2 was applied to a silica gel column (*n*-hexane/acetone, 9:1 to 0:1) to give 13 fractions (frs. 4.2.1–4.2.13). Fr. 4.2.8 was separated by a silica gel column (toluen/EtOAc, 8:1 to 4:1) and ODS HPLC (Mightysil RP-18GP II, 20 x 250 mm, Kanto Kagaku,

MeOH/H₂O 70:30) to give rubiaquinones C (**3**, 6.5 mg), D (**4**, 12.5 mg) and E (**5**, 10.4 mg). Fr. 4.3 was subjected to silica gel chromatography (CHCl₃/EtOAc, 8:2 to 0:1) to afford four fractions (frs.4.3.1–4). Fr. 4.3.3 was chromatographed over a Sephadex LH-20 column (MeOH) and ODS column (MeOH/H₂O, 8:2 to 1:0) to give six fractions (frs. 4.3.3.1–6). Fr. 4.3.3.3 was applied to silica gel column (CHCl₃/MeOH, 1:0 to 0:1) to give five fractions (frs. 4.3.3.3.1–5). Rubiaquinone B (**2**, 2.3 mg) was isolated from fr. 4.3.3.3.1 using ODS HPLC (COSMOSIL 5C₁₈ MS-II, 20 x 250 mm, Nacalai Tesque, MeOH/H₂O 70:30). Purification of fr. 4.3.3.3 by reversed-phase HPLC (COSMOSIL π NAP, 20 x 250 mm, MeOH/H₂O 70:30) gave rubiaquinone A (**1**, 4.7 mg).

Rubiaquinone A (1)

Yellow amorphous solid; IR (KBr) ν_{max} 3416, 1707, and 1670 cm⁻¹; UV (MeOH) λ_{max} 261 (ϵ 23100), 270 (30400), 311 (6130 sh), and 385 (5140) nm; ECD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) –1.1 (334), –1.0 (281), and +5.1 (243); ¹H and ¹³C NMR (Table 2.1); HRESIMS: *m/z* 395.0899 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₃H₁₆O₅Na, 395.0895).

Rubiaquinone B (2)

Red amorphous solid; IR (KBr) vmax 3459, 3331, 1677, 1608, 1574, and 1558 cm⁻¹; UV (MeOH) λ_{max} 270 (ϵ 56,000) and 384 (9,230) nm; ¹H and ¹³C NMR (Table 2.1); HRESIMS: *m/z* 567.1070 [M+Na]⁺ (calcd for C₃₃H₂₀O₈Na, 567.1056).

Rubiaquinone C (3)

Red amorphous solid; IR (KBr) v_{max} 3443, 1675, 1610, and 1574 cm⁻¹; UV (MeOH) λ_{max} 270 (ϵ 37,200) and 382 (5,990) nm; ¹H and ¹³C NMR (Table 2.1); HRESIMS: m/z 567.1066 [M+Na]⁺ (calcd for C₃₃H₂₀O₈Na, 567.1056).

Rubiaquinone D (4)

Red amorphous solid; IR (KBr) v_{max} 3448, 1707, 1664, and 1589 cm⁻¹; UV (MeOH) λ_{max} 253 (ϵ 34,960), 261 (36,944), 270 (39,892), 307 (10,021 sh), and 377 (7,249) nm; ¹H and ¹³C NMR (Table 2.2); HRESIMS: m/z 607.1349 [M+Na]⁺ (calcd for C₃₆H₂₄O₈Na, 607.1369).

Rubiaquinone E (5)

Red amorphous solid; IR (KBr) v_{max} 3417, 1704, 1662, and 1595 cm⁻¹; UV (MeOH) λ_{max} 254 (ϵ 34,029), 261 (36,820), 270 (39,657), 305 (10,271 sh), and 377 (7,422) nm; ¹H and ¹³C NMR (Table 2.2); HRESIMS: m/z 607.1360 [M+Na]⁺ (calcd for C₃₃H₂₀O₈Na, 607.1369).

Optical resolution of rubiaquinone A (1)

Optical resolution of rubiaquinone A (1) was performed on HPLC using Ceramospher Chiral RU-2

column {Shiseido Co., Ltd., 10 x 150 mm, flow rate 3 mL/min, UV (254 nm) and OR detections} at 50 °C with MeOH as an eluent. (+)-1: $t_{\rm R}$ 14.4 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) +1.39 (215), +2.99 (249), – 1.67 (271), –1.44 (303), –1.35 (325), and +0.60 (358). (–)-1: $t_{\rm R}$ 11.7 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) –1.45 (214), –4.03 (250), +1.19 (271), +1.74 (305), and –1.43 (357).

Optical resolutions of rubiaquinones B (2) and C (3)

Ceramospher Chiral RU-2 column {10 x 150 mm, flow rate 3 mL/min, UV (254 nm) and OR detections} at 50 °C with MeCN/MeOH/H₂O (3:3:2) as an eluent. (+)-**2**: t_R 16.9 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) –13.07 (209), +19.6 (222), -53.4 (246), +40.9 (267), +6.78 (300), +4.62 (325), and -4.00 (393). (-)-**2**: t_R 9.6 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) +14.8 (210), -9.29 (222), +47.7 (246), -39.4 (269), -5.59 (299), -3.86 (325), and -2.90 (393). (+)-**3**: t_R 12.5 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) –4.60 (206), +17.22 (221), -11.45 (246), +11.86 (266), -4.53 (283), -4.88 (320), and +2.54 (375). (-)-**3**: t_R 10.3 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) +8.62 (202), -18.3 (221), +24.62 (247), -12.74 (270), +6.93 (282), +8.58 (317), and -2.95 (374).

Optical resolution of rubiaquinone D (4)

Ceramospher Chiral RU-2 column {10 x 150 mm, flow rate 3 mL/min, UV (254 nm) and OR detections} at 50 °C with MeCN/MeOH (1:19) as an eluent. (+)-4: t_R 28.6 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) +8.97 (215), +12.3 (247), -14.5 (267), +7.98 (280), -5.83 (324), +2.29 (349), and -1.41 (430). (-)-4: t_R 36.5 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) -6.28 (214), -8.50 (247), +16.39 (263), -11.49 (281), +4.19 (324), -2.68 (348), and +1.19 (430).

Optical resolution of rubiaquinone E (5)

Ceramospher Chiral RU-2 column {10 x 150 mm, flow rate 3 mL/min, UV (254 nm) and OR detections} at 50 °C with MeCN/MeOH/H₂O (3:3:2) as an eluent. (+)-**5**: t_R 15.3 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) –3.72 (230), –3.92 (242), 0.79 (256), –1.93 (270), +6.05 (288), and –3.07 (356). (–)-**5**: t_R 8.7 min; CD (MeOH) $\Delta\epsilon$ (nm) –4.12 (203), +6.27 (231), +6.55 (242), 3.19 (263), –11.65 (290), and +3.36 (358).

Calculations

Conformational searches and DFT calculations were carried out on Spartan 14 program (Wavefunction, Irvine CA) and Gaussian 09 program [102], respectively. Possible enantiomers (1*R*-1 and 1*S*-1) of rubiaquinone A (1), and stereoisomers (M,1R), (M,1S), (P,1R), and (P,1S) of rubiaquinones B (2) and C (3) were submitted to conformational searches at the Molecular Mechanics (MMFF94s). The initial stable conformers with Boltzmann distributions over 1% were further optimized by DFT calculations at the B3LYP/6-31G(d) level. The stable conformers with Boltzmann distributions over 1% were

subjected to TDDFT calculations at the B3LYP/6-31G+(d,p) level in the presence of MeOH with a polarizable continuum model. The resultant rotatory strengths of the lowest 30 excited states for 1*R*-1 and 1*S*-1, and of the lowest 60 excited states for (M,1R), (M,1S), (P,1R), and (P,1S) stereoisomers of 2 and 3 were converted into Gaussian-type curves with half-bands (0.3eV) using SpecDis v1.61 [103] The calculated ECD spectra were composed after correction based on the Boltzmann distribution of the stable conformers. The calculated spectra of 1*R*-1 and 1*S*-1 were blue-shifted by 20 nm, while those of (M,1R), (M,1S), (P,1R), and (P,1S) stereoisomers of 2 and 3 were blue shifted by 10 nm.

第3章の実験

Plant material

Gentiana rigescens Franch. ex Hemsl. was purchased in August, 2008, in Yunnan Province, China, and identified by Professor Li-Shan Xie of the Kunming Institute of Botany, Chinese Academy of Sciences, China. Voucher specimens (08JY0007) were deposited in the herbarium of Tokushima University.

Extraction and isolation

The dried aerial parts of *G. rigescens* (1.9 kg) were crushed and extracted with MeOH (16 L \times 3) at room temperature for 3 days. The MeOH extracts were concentrated under reduced pressure to give a residue (354 g), which was partitioned between EtOAc and H₂O.

The H₂O-soluble material (257 g) was subjected to Diaion HP-20 chromathography with H₂O containing increasing amounts of MeOH to give four fractions (frs.1–4). Fr.3 was separated by an ODS column (MeOH/H₂O, 0:1 to 1:0) and a SiO₂ column (CHCl₃/MeOH, 12:1 to 0:1) to afford 11 fractions (frs1.1–11). Fr.1.4 was fractionated by silica gel column chromatography (EtOAc/MeOH, 20:1 to 0:1), and purified by reversed-phase HPLC (Mightysil RP-18 GP II, MeOH/H₂O 45:55) to yield rigenolide B (**8**, 3mg). Rigenolide C (**9**, 1mg) was isolated from fr.1.5 using ODS HPLC (Mightysil RP-18 GP II, MeOH/H₂O 45:55).

The EtOAc-soluble material (88 g) was partitioned with *n*-hexane and 90% MeOH aq., and the 90% MeOH aq.-soluble material (42 g) was subsequently partitioned with CHCl₃ and 50% MeOH. The 50% aq. MeOH aq.-soluble material (12 g) was subjected to chromatography over MCI GEL CHP 20P (MeOH/H₂O, 0:1 to 1:0) to give 14 fractions (frs.1–14). Fr. 5 was fractioned by SiO₂ column chromatography (CHCl₃/MeOH, 30:1 to 0:1) to yield 10 fractions (frs. 5.1–10). Rigenolide D (**10**, 2 mg) was isolated from fr. 5.4 using ODS HPLC {Mightysil PR-18GP, MeOH/H₂O (15:85)}. Repeated column chromatographies of fr. 6 on a silica gel (CHCl₃/MeOH, 30:1 to 0:1), an ODS (MeOH/H₂O, 3:7 to 1:0), followed by a silica gel (CHCl₃/EtOAc, 10:1 to 0:1) gave frs. 6.1–6.5. Purification of fr. 6.3 by ODS HPLC {(Mightysil RP-18GPII, MeOH/H₂O (17:83)) furnished rigenolide E (**11**, 1 mg).

Fr. 7 was fractionated by SiO₂ CC (CHCl₃/MeOH, 20:1 to 2:1) to afford rigenolide A (7, 183 mg), along with 12 fractions (frs. 7.1–12). Fr. 7.8 was chromatographed over a silica gel column (CHCl₃/acetone, 10:1 to 0:1) to afford eight fractions (frs. 7.8.1–8). Fr. 7.8.5 was purified by reversed-phase HPLC {COSMOSIL π NAP, MeOH/H₂O (50:50)} to yield rigenolide F (**12**, 5 mg).

Fr. 10 was separated by an ODS column {MeOH/H₂O (4:6 to 1:0)} to give 17 fractions (frs. 10.1–17). Fr. 10.9 was fractionated by silica gel column chromatography (CHCl₃/MeOH, 30:1 to 0:1), and purified by reversed-phase HPLC {COSMOSIL Cholester, MeOH/H₂O (40:60)} to furnish rigenolide H (**14**, 1 mg). Rigenolide G (**13**, 2 mg) was isolated from fr. 10.10 by ODS HPLC {Mightysil RP-18GP, MeOH/H2O (45:55)}.

The dried roots of *G. rigescens* (866 g) were cut into small pieces and were extracted with MeOH (4 L × 3). The MeOH extracts were concentrated under reduced pressure to give a residue (234 g), which was partitioned between EtOAc and H₂O. The EtOAc-soluble material (35 g) was further partitioned with *n*-hexane and 90% MeOH aq.. The 90% MeOH aq.-soluble material (12 g) was subjected to chromatography over YMC ODS-A column (MeOH/H₂O, 0:1 to 1:0) to give 12 fractions. Fr. 2 was fractionated by MCI GEL CHP 20P chromatography (MeOH/H₂O, 0:1 to 1:0) to give 12 fractions. Fr. 2 was fractionated by MCI GEL CHP 20P chromatography (MeOH/H₂O, 0:1 to 1:0) to afford fractions 2.1–2.7. Fr. 2.4 was applied to an MPLC ODS column (KP-C18-HS, 400 g) (MeOH/H₂O, 0:1 to 1:0) to yield fractions 2.4.1–2.4.11. SiO₂ CC (EtOAc/MeOH, 30:1 to 5:1) of fr. 2.4.2 followed by purification by HPLC on COSMOSIL π NAP (MeOH/H₂O, 45:55) afforded rigenolide L (**18**, 2 mg). Rigenolide K (**17**, 10 mg) was isolated from fr.2.4.8. by HPLC on COSMOSIL π NAP (MeOH/H₂O, (45:55). Fr. 2.5. was repeatedly chromatographed on SiO₂ CC (CHCl₃/acetone, 30:1 to 2:1 and CHCl₃/EtOAc, 5:1 to 0:1), and then purified by HPLC on COSMOSIL π NAP (MeOH/H₂O (0:1 to 1:0), silica gel CC (EtOAc-MeOH, 10:1 to 0:1), followed by HPLC on COSMOSIL π NAP (MeOH/H₂O (0:1 to 1:0), silica gel CC (EtOAc-MeOH, 10:1 to 0:1), followed by HPLC on COSMOSIL π NAP (MeOH/H₂O, 45:55) afforded rigenolide K (**19**, 8 mg).

Rigenolide A (7)

Pale yellow amorphous powder; $[\alpha]_{D}^{17}$ -74.2 (*c* 1.05, MeOH); HRESIMS: *m/z* 543.1462 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₅H₂₈O₁₂Na, 543.1478); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.1.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.1.

Acid hydrolysis and identification of sugar moiety for 7

A solution of compound 7 (10 mg) in 2.5% H_2SO_4 (4 mL) was heated at 70°C for 2 hours. The reaction mixture was neutralized with Amberlite IRA-400 anion exchange resin (Organo, Tokyo), filtrated, and concentrated under reduced pressure. The residue was partitioned between EtOAc and H_2O , and the H_2O -soluble fraction was analyzed by HPLC [column, Capcell Pak NH₂ SG80 (4.6 mm i.d. ×250 mm, 5 μ m, Shiseido, Tokyo, Japan); solvent, CH₃CN-H₂O (17:3); flow rate, 0.75 mL/min; column

temperature: 35 °C; detection, OR.]. The sugar moiety was identified as D-glucose by comparison of its retention time and sign of optical rotation with those of an authentic sample. [t_R : 16 min, OR (+)].

Rigenolide B (8)

white amorphous powder; $[\alpha]_{D}^{20}$ –72.0 (*c* 0.31, MeOH); HRESIMS: *m/z* 545.1617 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₅H₃₀O₁₂Na, 545.1635); IR (KBr) v_{max} 3424, 2918, and 1700 cm⁻¹; UV (MeOH) λ_{max} 206 (log ε 3.45), 233 (3.37), and 272 (3.23 sh) nm; ECD (MeOH) $\Delta \varepsilon$ (nm) –0.55 (278), –1.73 (227), and +1.67 (201); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.3.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.3.

Rigenolide C (9)

white amorphous powder; $[\alpha]_{D}^{23}$ –96.6 (*c* 0.10, MeOH); HRESIMS: *m/z* 545.1653 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₅H₃₀O₁₂Na, 545.1635); IR (KBr) v_{max} 3415, 2921, and 1702 cm⁻¹; UV (MeOH) λ_{max} 204 (log ε 3.62), 235 (3.47 sh), and 270 (3.34) nm; ECD (MeOH) $\Delta \varepsilon$ (nm) –4.30 (273), +2.40 (236), and –3.40 (202); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.3.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.3.

Identification of sugar moieties for rigenolides B (8) and C (9)

Rigenolides B ($\mathbf{8}$, 1.0 mg) and C ($\mathbf{9}$, 0.8 mg) was separately treated with 5% H₂SO₄ (2 mL) at 70 °C for 3 h. After neutralization by anion-exchange resin (IRA-400, ORGANO Co.), solvent was evaporated to give the residue containing the sugar moiety of $\mathbf{8}$ and $\mathbf{9}$, respectively.

The residue containing the sugar moiety of rigenolide B (8) and L-cysteine methyl ester hydrochloride (0.5 mg) was dissolved in pyridine (100 μ L) and the mixture was heated at 60 °C for 1 h, and then phenylisothiocyanate (10 μ L) was added to the mixture and heated at 60 °C for 1h. The residue containing the sugar moiety of rigenolide C (9) was worked up in the same way.

HPLC analysis {Cosmosil $5C_{18}$ AR-II, Nacalai Tesque, 4.6×250 mm, flow rate 0.8 mL/min, UV detection at 250 nm, eluent CH₃CN / 50 mM H₃PO₄ aq. 1:3, column temperature 35 °C} of the reaction mixture gave a peak at 17.2 min. The retention time was identical to that of the derivative prepared from authentic D-glucose.

Calculations

Conformational searches and DFT calculations were carried out on Spartan 14 (Wavefunction, Irvine, CA) and Gaussian 09 programs [102], respectively. Possible four diastereomers [1S,9R,3"R,8"R;1S,9R,3"S,8"S; 1R,9S,3"R,8"R; 1R,9S,3"S,8"S] of rigenolides B (8) and C (9) were subjected to conformational search using MMFF94s as the force field. The initial stable conformers with Boltzmann distributions over 1% (6, 8, 9, and 11 conformers, respectively) were further optimized by DFT calculations at the B3LYP/6-31G(d) level in the presence of MeOH with a polarizable continuum model (PCM). The stable conformers with Boltzmann distributions over 1% were subjected to TDDFT calculations at the B3LYP/6-31G(d) level in the presence of MeOH with a PCM. The resultant rotatory strengths of the lowest 30 excited states for each conformer were converted into Gaussian-type curves with half-bands (0.3 eV for 1S,9R,3"R,8"R and 1S,9R,3"S,8"S; 0.2 eV for 1R,9S,3"R,8"R and 1R,9S,3"S,8"S) using SpecDis v1.61 [103]. The calculated CD spectra were composed after correction based on the Boltzmann distributions of the stable conformers. The calculated ECD spectrum of 1S,9R,3"R,8"R was red-shifted by 10 nm.

Rigenolide D (10)

White amorphous solid; HRESIMS m/z 221.0793 [M+Na]⁺ (calcd for C₁₀H₁₄O₄Na, 221.0790); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.4.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.4.

Rigenolide E (11)

White amorphous solid; HRESIMS m/z 191.0688 [M+Na]⁺ (calcd for C₉H₁₂O₃Na, 191.0684); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.4.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.4.

Rigenolide F (12)

White amorphous solid; $[\alpha]_{D}^{17}$ –178.0 (*c* 0.44, MeOH); HRESIMS *m*/*z* 423.1261 [M+Na]⁺ (calcd for C₁₈H₂₄O₁₀Na, 423.1267); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.7.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.7.

Rigenolide G (13)

White amorphous solid; $[\alpha]_{D}^{25}$ –162.3 (*c* 0.18, MeOH); HRESIMS *m*/*z* 465.1387 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₀H₂₆O₁₁Na, 465.1373); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.7.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.7.

Rigenolide H (14)

White amorphous solid; $[\alpha]_{D}^{18}$ –76.1 (*c* 0.12, MeOH); HRESIMS *m*/*z* 575.1357 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₅H₂₈O₁₄Na, 575.1377); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.5.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.6.

Acetylation of rigenolides F-H (12-14)

Rigenolide F (12, 1.0 mg) was treated with acetic anhydride (500 μ L) and dry pyridine (500 μ L) at room temperature for 6 h. The reaction mixture was concentrated under reduced pressure to afford peracetyl derivative (12a, 1.3 mg). In the same way, peracetyl derivatives (13a, 1.1 mg; 14a, 1.0 mg) of rigenolides G (13) and H (14) were prepared. The ¹H NMR data and specific rotation values for 12a and 13a were identical to the literature data for tetraacetylsweroside [96], while those for 14a were coincident with peracetyl derivative prepared from 2'-*O*-(2,3-dihydroxybenzoyl)-swertiamarin (17).

2'-O-(2,3-Dihydroxybenzoyl)-swertiamarin pentaacetate (14a)

Pale yellow amorphous solid; $[\alpha]_{D}^{20}$ –51.0 (c 0.10, MeOH); HRESIMS *m/z* 743.1767 [M+Na]⁺ (calcd for C₃₃H₃₆O₁₈Na, 743.1799); ¹H NMR (CD₃OD) δ_{H} 7.80 (1H, dd, *J* = 8.0, 1.4 Hz, H-6"), 7.50 (1H, dd, *J* = 8.0, 1.4 Hz, H-4"), 7.36 (1H, t, *J* = 8.0 Hz, H-5"), 7.27 (1H, s, H-3), 5.55 (1H, d, *J* = 1.5 Hz, H-1), 5.50 (1H, t, *J* = 9.0 Hz, H-3'), 5.38 (1H, dd, *J* = 15.7, 2.7 Hz, H-10a), 5.34 (1H, m, H-8), 5.27 (1H, dd, *J* = 9.4, 2.7 Hz, H-10b), 5.18 (1H, d, *J* = 9.0 Hz, H-1'), 5.15 (1H, t, *J* = 9.0 Hz, H-4'), 5.12 (1H, t, *J* = 9.0 Hz, H-2'), 4.69 (1H, ddd, *J* = 11.8, 11.8, 2.8 Hz, H-7a), 4.34 (1H, dd, *J* = 12.5, 4.5 Hz, H-6'a), 4.27 (1H, ddd, *J* = 11.8, 4.9, 1.6 Hz, H-7b), 4.20 (1H, dd, *J* = 12.5, 4.5 Hz, H-6'b), 4.04 (1H, ddd, *J* = 9.0, 4.5, 2.1 Hz, H-5'), 2.92 (1H, dd, *J* = 9.6, 1.5 Hz, H-9), 2.31, 2.28, 2.07, 2.02, 1.94 (each 3H, s, OAc), 1.80 (1H, ddd, *J* = 13.5, 11.8, 4.9 Hz, H-6a), 1.71 (1H, m, H-6b).

rigenolide I (15)

Colorless oil; $[\alpha]_{D}^{27}$ +1.8 (*c* 0.04, CHCl₃); HRESIMS: *m/z* 207.0636 [M+Na]⁺ (calcd for C₉H₁₂O₄Na, 207.0633); ¹H NMR (CDCl₃): See Table 3.2.; ¹³C NMR (CDCl₃): See Table 3.2.

rigenolide J (16)

Colorless oil; $[\alpha]_{D}^{28} - 7.6$ (*c* 0.12, CHCl₃); HRESIMS: *m/z* 221.0789 [M+Na]⁺ (calcd for C₁₀H₁₄O₄Na, 221.0790); ¹H NMR (CDCl₃): See Table 3.2.; ¹³C NMR (CDCl₃): See Table 3.2.

Rigenolide K (17)

Off-white amorphous powder; $[\alpha]_{D}^{28} - 169.0$ (*c* 0.93, MeOH); HRESIMS: *m/z* 515.1163 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₃H₂₄O₁₂Na, 515.1165); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.5.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.6.

Methanolysis of 17

To a solution of rigenolide K (17, 4.4 mg) in MeOH (500 μ L) 0.05M NaOMe/MeOH (200 μ L) was added, and the mixture was left stand for 3 h at room temperature. The reaction mixture was neutralized with Dowex 50WX8-100, filtered, and concentrated under reduced pressure. The residue was partitioned between CHCl₃ and 50% MeOH. A phenolcarboxylic acid derivative (0.7 mg) was obtained from the CHCl₃-soluble fraction, which was identified as methyl 2,3-dihydroxybenzoate. The 50% MeOH-soluble fraction was purified by silica gel column chromatography [CHCl₃-MeOH (20:1)] to give a secoiridoid glucoside (1.0 mg), which was identified as gentiopicroside by spectral analysis.

Rigenolide L (18)

Off-white amorphous powder; $[\alpha]_{D}^{18}$ – 184.7 (*c* 0.77, MeOH); HRESIMS: *m/z* 517.1323 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₃H₂₆O₁₂Na, 517.1322); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.5.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.6.

Methanolysis of 18

A solution of rigenolide L (18, 2.0 mg) in MeOH (500 μ L) and 0.05M NaOMe/MeOH (200 μ L) was left stand for 3 h at room temperature. The reaction mixture was worked up the same way as described for 34 to give swertiamarine (0.8 mg) and methyl 2,3-dihydroxybenzoate (0.4 mg).

Rigenolide M (19)

Off-white amorphous powder; $[\alpha]_{D}^{28} - 71.7 (c \ 0.19, MeOH)$; HRESIMS: *m/z* 533.1271 [M+Na]⁺ (calcd for C₂₃H₂₄O₁₂Na, 533.1271); ¹H NMR (CD₃OD): See Table 3.5.; ¹³C NMR (CD₃OD): See Table 3.6.

Methanolysis of 19

A solution of rigenolide M (19, 4.0 mg) in MeOH (500 μ L) was treated with 0.05M NaOMe/MeOH (200 μ L) at room temperature for 3 h, and worked up as described above to afford sweroside (2.8 mg) and methyl 2,3-dihydroxybenzoate (0.7 mg).

DPPH free-radical scavenging assay

Each sample (2, 10, 50, 100 μ g/mL) in EtOH (100 μ L) was added to 100 μ L of a DPPH solution (60 μ M, in EtOH). After mixing gently and stand for 30 min at room temperature, optical densities were measured at 540 nm using microplate reader. L-Ascorbic acid was used as a positive control.

参考文献

- 1) Luo, X. R.; Chen, W. Q. 'Flora of China: Rubiaceae', Science Press, Beijing 1999, Vol. 71, S. 287.
- 2) Aberoumand, A. World J. Dairy Food Sci. 2011, 6, 71-78.
- 3) Yoshioka, S. Color: Design Creativity 2010, 4, 1.
- Xu, K.; Wang, P.; Wang, L.; Liu, C.; Xu, S.; Cheng, Y.; Wang, Y.; Li, Q.; Lei, H. Chem. Biodiversity 2014, 11, 341-363.
- 5) Itokawa, H.; Qiao, Y.-F.; Takeya, K. Chem. Pharm. Bull. 1990, 38, 1435-1437.
- Chen, X.-Q.; Zhao, S.-M.; Wang, Z.; Zeng, G.-Z.; Huang, M.-B.; Tan, N.-H. *Tetrahedron* 2015, 71, 9673-9678.
- 7) Chang, L.-H.; Chavez, D.; Gills, J.-J.; Fong, H.-H.-S.; Pezzuto, J.-M.; Kinghorn, A.-D. *Tetrahedron Lett.* **2000**, *41*, 7157-7162.
- 8) Ho, L.; Don, M.; Chen, J. J. Nat. Prod. 1996, 59, 330-333.
- 9) Singh, R.; Geetanjali; Chauhan, S. M. S. Chem. Biodiversity 2004, 1, 1241-1263.
- 10) Murti, V. V. S.; Seshadri, T. R.; Sivakumaran, S. Phytochemistry 1972, 11, 1524.
- Koyama, J.; Ogura, T.; Tagahara, K.; Konoshima, T.; Kozuka, M. *Phytochemistry* **1992**, *31*, 2907-2908.
- 12) Hassanean, H. A.; Ibraheim, Z.Z.; Takeya, K.; Itokawa, H. Pharmazie 2000, 55, 317-319.
- 13) Zhao, S.-M.; Wang, Z.; Chen, X.-Q.; Huang, M.-B.; Tan, N.-H. *Tetrahedron Lett.* **2017**, *58*, 3041–3043 .
- 14) Zhao, S.; Wang, Z.; Zeng, G.; Song, W.; Chen, X.; Li, X. Org. Lett. 2014, 16, 5576–5579.
- 15) Itokawa, H.; Ibraheim, Z. Z.; Qiao, Y.-F.; Takeya, K. Chem. Pharm. Bull. 1993, 41, 1869–1872.
- 16) Ibraheim, Z.Z.; Gouda, Y. G.; 2010, 33, 225-233.
- 17) Qiao, Y.-F.; Takeya, K.; Itokawa, H.; Iitaka, Y. Chem. Pharm. Bull. 1990, 38, 2896–2898.
- 18) Wang, Z.; Zhao, S.-M.; Hu, Y.-Y.; Feng, L.; Zhao, L.-M.; Di, Y.-T.; Tan, N.-H. *Phytochemistry* 2018, 145, 153-160.
- 19) Lumb, J.-P.; Trauner, D. J. Am. Chem. Soc. 2005, 127, 2870-2871.
- 20) Lumb, J.-P.; Choong, K. C.; Trauner, D. J. Am. Chem. Soc. 2008, 130, 9230-9231.
- Itokawa, H.; Saito, K.; Morita, H.; Takeya, K.; Yamada, K. *Chem. Pharm. Bull.* 1992, 40, 2984– 2989.
- 22) Itokawa, H.; Takaya, K.; Mori, N.; Taknashi. T.; Sonobe, T.; Mihara, K.; Tsukagoshi. S.; Proc. Int. Congr. Chemother. 1983, 16, 284/114–284/116.
- 23) Morikawa, T.; Tao, J.; Ando, S.; Matsuda, H.; Yoshikawa, M. J. Nat. Prod. 2003, 66, 638-645.
- 24) Xu, X.-Y.; Zhou, J.-Y.; Fang, Q.-C. J. Chin. Pharm. Sci. 1995, 4, 157-160.
- 25) Fan, J.-T.; Kuang, B.; Zheng, G.-Z.; Zhao, S.-M.; Ji, C.-J.; Zhang, Y.-M.; Tan, N.-H. J. Nat. Prod. 2011, 74, 2069-2080.
- 26) Tao, J.; Morikawa, T.; Ando, S.; Matsuda, H.; Yoshikawa, M. Chem. Pharm. Bull. 2003, 51, 654-

662.

- 27) Fan, J.-T.; Su, J.; Peng, Y.-M.; Li, Y.; Li, J.; Zhou, Y.-B.; Zeng, G.-Z.; Yan, H.; Tan, N.-H. *Bioorg. Med. Chem.* 2010, 18, 8226–8234.
- 28) 中国医学科学院葯物研究所等編, 中葯志, 人民工生出版社, 1959, 2, 160-163.
- 29) 小学館編, 中薬大辞典, 上海科学技術出版社, 1985, 1, 80-81.
- Zou, Cheng; Hao, Xiao-Jiang; Chen, Chang-Xiang; Zhou, J. Acta Bot. Yunnanica 1993, 15, 89– 91.
- 31) Tao, J.; Morikawa, T.; Ando, S.; Matsuda, H.; Yoshikawa, M. Chem. Pharm. Bull. 2003, 51, 654– 662.
- 32) Liou, M. J.; Wu, T. S. J. Nat. Prod. 2002, 65, 1283-1287.
- 33) Fan, J.-T.; Kuang, B.; Zeng, G.-Z.; Zhao, S.-M.; Ji, C.-J.; Zhang, Y.-M.; Tan, N.-H. J. Nat. Prod. 2011, 74, 2069–2080.
- 34) Fan, J. T.; Chen, Y. S.; Xu, W. Y.; Du, L.; Zeng, G. Z.; Zhang, Y. M.; Su, J.; Li, Y.; Tan, N. H. *Tetrahedron Lett.* 2010, 51, 6810–6813.
- 35) Liou, M.-J.; Wu, P.-L.; Wu, T.-S. Chem. Pharm. Bull. 2002, 50, 276-279.
- Inokuma, Y.; Yoshioka, S.; Ariyoshi, J.; Arai, T.; Hitora, Y.; Takada, K.; Matsunaga, S.; Rissanen, K.; Fujita, M. *Nature* 2013, 495, 461-466.
- 37) Ohtani, I.; Kusumi, T.; Kashima, Y.; Kakisawa, H.; J. Am. Chem. Soc. 1991, 113, 4092-4096.
- 38) Yabuuchi, T.; Kusumi, T. J. Org. Chem. 2000, 65, 397-404.
- 39) Kusumi, T.; Yabuuchi, T.; Takahashi, H.; Ooi, T. J. Synth. Org. Chem.; Jpn. 2005, 63, 1102-1114.
- 40) Snatzke, G.; Eckhardt, G. Tetrahedron 1968, 24, 4543-4558.
- 41) Bouman, T. D.; Lightner, D. A. J. Am. Chem. Soc. 1976, 98, 3145-3154.
- 42) Harada. N.; Nakanishi, K. Acc. Chem. Res. 1972, 5, 257-263.
- 43) Bringmann, G.; Bruhn, T.; Maksimenka, K.; Hemberger, Y. Eur. J. Org. Chem. 2009, 2717-2727.
- 44) Kusama, T.; Tanaka, N.; Sakai, K.; Gonoi, T.; Fromont, J.; Kashiwada, Y.; Kobayashi, J.; Org. Lett. 2014, 16, 5176-5179.
- Tanaka, N.; Takekata, M.; Kurimoto, S.; Kawazoe, K.; Murakami, K.; Damdinjav, D.; Dorjbal, E.; Kashiwada, Y. *Tetrahedron Lett.* 2015, *56*, 817-819.
- 46) Niwa, K.; Tanaka, N.; Kashiwada, Y. Tetrahedron Lett. 2017, 58, 1495-1498.
- 47) Decosterd, L. A.; Parsons, I. C.; Gustafson, K. R.; Cardellina, J. H.; Mcmahon, J. B.; Cragg, G. M.; Murata, Y.; Pannell, L. K.; Steiner, J. R. *J. Am. Chem. Soc.* **1993**, *115*, 6673-6679.
- 48) Jiang, R.-W.; Wong, K.-L.; Chan Y.-M.; Xu, H-X.; But, P.-H, P.; Shaw, P.-C. *Phytochemistry* 2005, 66, 2674-2680.
- 49) Pan, Y.; Zhao, Y.-L.; Zhang, J.; Li, W.-Y.; Wang, Y.-Z. Chem. Biodiversity 2016, 13, 107-150.
- 50) Dinda, B.; Debnath, S.; Harigaya, Y. Chem. Pharm. Bull. 2007, 55, 159-222.
- 51) Xu, M.; Wang, D.; Zhang, Y.-J.; Yang, C.-R. J. Nat. Prod. 2007, 70, 880-883.

- 52) 難波恒雄, 原色和漢薬図鑑 (上), 保育社, 1980, 168-169.
- 53) Jiang, R.-W.; Wong, K.-L.; Chan, Y.-M., Xu, H.-X.; But, P. P.-H.; Shaw, P.C. Phytochemistry **2005**, *66*, 2674-2680.
- 54) Wang, Y.-M.; Xu ,M.; Wang, D.; Zhu, H.-T.; Yang, C.-R.; Zhang, Y.-J. *Nat. Prod. Bioprospect.* **2012**, *2*, 1-10.
- 55) Wang, H.-L.; Geng, C.-A.; Ma, Y.-B.; Xhang, X.-M.; Chen, J.-L. Fitoterapia 2013, 89, 183-187.
- 56) Kakuda, R.; Machida, K.; Yaoita, Y.; Kikuchi, M. Chem. Pharm. Bull. 2003, 51, 885-887.
- 57) Geng, C.-A.; Jiang, Z.-Y.; Ma, Y.-B.; Luo, J.; Zhang, X.-M.; Wang, H.-L.; Shen, Y.; Zhou, J.; Chen, J.-J. Org. Lett. 2009, 18, 4120-4123.
- 58) Jpn. Kokai Tokkyo Koho 1989, JP 01230593 A 19890914
- 59) Huang, Y.-J.; Lu, H.; Yu, X.-L.; Song, W.-B.; Zhang, S.-W.; Fen, L.-Y.; Xuan, L.-J. Bioorg. Med. Chem. Lett. 2014, 24, 5260-5264.
- 60) Leitao, S. G.; Monache, F. D. Phytochemistry 1998, 49, 2167-2169.
- 61) Huh, H.; Kim, H. K.; Lee, H.-K. Arch. Pharm. Res. 1998, 21, 436-439.
- 62) Baderschneider, B.; Winterhalter, P. J. Agric. Food. Chem. 2001, 49, 2788-2798.
- 63) Calis, I.; Lahloub, M. F.; Sticher, O. Helv. Chim. Acta 1984, 67, 160-165.
- 64) Kikuchi, M.; Kakuda, R.; Yaoita, Y.; Kikuchi, M. Helv. Chim. Acta 2008, 91, 1236-1243.
- 65) Wang, Z.; Tang, S.; Ma, C.; Toyota, N.; Kida, H.; Kawasaki, M.; Hattori, M. J. Trad. Med. 2008, 25, 29-34.
- 66) Kakuda, R.; Iijima, T.; Yaoita, Y.; Machida, K.; Kikuchi, M. J. Nat. Prod. 2001, 64, 1547-1575.
- 67) Takeda, Y.; Masuda, T.; Honda, G.; Takaishi, Y.; Ito, M.; Ashurmetov, O. A.; Khodzhimatov, O. K.; Otsuka, H. *Chem. Pharm. Bull.* **1999**, *47*, 1338-1340.
- 68) Wu, H.; Hu, X.; Zhang, X.; Chen, S.; Yang, J.; Xu, X. J. Med. Plants Res. 2012, 6, 4501-4504.
- 69) Li, X.-C.; Elsohly, H.; Walker, L. A.; Clark, A. M. Planta Med. 2005, 71, 977-979.
- 70) Kanho, H.; Yaoya, S.; Kawahara, N.; Nakane, T.; Takase, Y.; Masuda, K.; Kuroyanagi, M. Chem. Pharm. Bull. 2005, 53, 361-365.
- 71) Iizuka, M.; Warashina, T.; Noro, T. Chem. Pharm. Bull. 2001, 49, 282-286.
- 72) Boros, C. A.; Stermitz, F. R. J. Nat. Prod. 1991, 54, 1173-1246.
- 73) Tan, R. X.; Wolfender, J.-L.; Ma, W. G.; Zhang, L. X.; Hostettmann, K. *Phytochemistry* 1996, 41, 111-116.
- 74) Tan, R. X.; Wolfender, J.-L.; Zhang, L. X.; Ma, W.G.; Fuzzati, N.; Marston, A.; Hostettmann, K. *Phytochemistry* **1996**, *42*, 1305-1313.
- 75) Yamamura, S.; Ozawa, K.; Ohtani, K.; Kasai, R.; Yamasaki, K. *Phytochemistry* **1998**, 48, 131-136.
- 76) Ran, X.-H.; Ni, W.; Wei, G.; Chen C.-X.; Liu, H.-Y. Acta Bot. Yunnan. 2010, 32, 83-86.
- 77) Kariyone, T.; Matsushima, G. J. pharm. Soc. Japan 1927, 540, 133.

- 78) Zhou, Y.; Di, Y.-T.; Gesang, S.; Peng, S.-L.; Ding, L.-S. Helv. Chim. Acta 2006, 89, 94-102.
- 79) Yang. J.; Huang, F.; Zhou, Y.; Liu, W.; Yi, P.; Li, G. Heterocycles 2012, 85, 2775-2780.
- 80) Inoue, H.; Ueda, S.; Nakamura, Y.; Tetrahedron Lett. 1979, 101, 1265-1274.
- 81) Shoji, N.; Umeyama, A.; Sunahara, N.; Arihara, S. J. Nat. Prod. 1992, 55, 1004-1006.
- 82) Kanai, E.; Machida, K.; Kikuchi, M. Chem. Pharm. Bull. 1996, 44, 1607-1609.
- 83) Machida, K.; Ogawa, M.; Kikuchi, M. Chem. Pharm. Bull. 1998, 46, 1056-1057.
- 84) Machida, K.; Ando, M.; Yaoita, Y.; Kakuda, R.; Kikuchi, M. Chem. Pharm. Bull. 2001, 49, 732-736.
- 85) Machida, K.; Hishinuma, E.; Kikuchi, M. Chem. Pharm. Bull. 2004, 52, 618-621.
- 86) Lin, S.-J.; Tan, C.-H.; Jiang, S.-H.; Li, Y.-M.; Shu, D.-Y. Helv. Chim. Acta 2006, 89, 2789-2793.
- 87) Zeng, Y.-B.; Mei, W.-L.; Zhao, Y.-X.; Dai, H.-F. Z. Naturforsch. 2008, 63b, 108-110.
- 88) Fan, Q.-L.; Tan, D.-H.; Liu, J.; Zhao, M.-M.; Han, F.-S.; Zhu, D.-Y. *Phytochemistry* 2011, 72, 1927-1932.
- 89) Xu, C.; Chou, G.-X.; Wang, C.-H.; Wang, Z.-T. Phytochemistry 2012, 77, 275-279.
- 90) Cao, T.-W.; Geng, C.-A.; Ma, Y.-B.; Zhang, X.-M.; Zhou, J.; Tao, Y.-D.; Chen, J.-J. *Fitoterapia* 2015, 102, 15-22.
- 91) Geng, C.-A.; Zhang, X.-M.; Ma, Y.-B.; Huang, X.-Y.; Chen, J.-J. *Nat. Prod. Bioprospect.* **2013**, *3*, 243-249.
- 92) Tanaka, T.; Nakashima, T.; Ueda, T.; Tomii, K.; Kouno, I. Chem. Pharm. Bull. 2007, 55, 899-901.
- 93) Philip, E. P.; Kathleen, M.; Frederick, W. P.; J. Am. Chem. Soc. 1979, 101, 1275-1276.
- 94) Coleman, R. S.; Grant, E. B.; J. Am. Chem. Soc. 1995, 117, 10889-10904.
- 95) Cambie, C. R., Lal, R. A.; Rickard, E. F. C.; Tanaka, N. Chem. Pharm. Bull. 1990, 38, 1857-1861.
- 96) Shiobara, Y.; Kato, K.; Ueda, Y.; Taniue, K.; Syoha, E.; Nishimoto, N.; Oliveira, F. D.; Akisue, G.; Kubota, M.; Hashimoto, G. *Phytochemistry* **1994**, *37*, 1649-1652.
- 97) Cuvelier, M.-E.; Richard, H. Berset, C. Biosci. Biotech. Biochem. 1992, 56, 324-325.
- 98) Natella, F.; Nardini, M.; Felice, M. D.; Scaccini, C. J. Agric. Food Chem. 1999, 47, 1453-1459.
- 99) Fukumoto, L. R.; Mazza, G. J. Agric. Food Chem. 2000, 48, 3597-3604.
- 100) Kawabata, J.; Okamoto, Y.; Kodama, A.; Makimoto, T.; Kasai, T. J. Agric. Food Chem. 2002, 50, 5468-5471.
- 101) Pan, Y.; Zhang, J.; Shen, T.; Zhao, Y.-L.; Zuo, Z.-T.; Wang, T.-Z.; Li, W.-Y. *Biomed. Chromathogr.* **2016**, *30*, 232-240.
- 102) Frisch, M. J.; Trucks, G. W.; Schlegel, H. B.; Scuseria, G. E.; Robb, M. A.; Cheeseman, J. R.; Scalmani, G.; Barone, V. Mennucci, B.; Petersson, G. A.; Nakatsuji, H.; Caricato, M.; Li, X.; Hratchian, H. P.; Izmaylov, A. F.; Bloino, J.; Zheng, G.; Sonnenberg, J. L.; Hada, M.; Ehara, M.; Toyota, K.; Fukuda, R.; Hasegawa, J.; Ishida, M.; Nakajima, T.; Honda, Y.; Kitao, O.; Nakai, H.; Vreven, T.; Montgomery, J. A., Jr.; Peralta, J. E.; Ogliaro, F.; Bearpark, M.; Heyd, J. J.; Brothers,

E.; Kudin, K. N.; Staroverov, V. N.; Keith, T.; Kobayashi, R.; Normand, J.; Raghavachari, K.;
Rendell, A.; Burant, J. C.; Iyengar, S. S.; Tomasi, J.; Cossi, M.; Rega, N.; Millam, J. M.; Klene,
M.; Knox, J. E.; Cross, J. B.; Bakken, V.; Adamo, C.; Jaramillo, J.; Gomperts, R.; Stratmann, R.
E.; Yazyev, O.; Austin, A. J.; Cammi, R.; Pomelli, C.; Ochterski, J. W.; Martin, R. L.; Morokuma,
K.; Zakrzewski, V. G.; Voth, G. A.; Salvador, P.; Dannenberg, J. J.; Dapprich, S.; Daniels, A. D.;
Farkas, O.; Foresman, J. B.; Ortiz, J. V.; Cioslowski, J.; Fox, D. J. *Gaussian 09*, Revision C.01;
Gaussian, Inc.: Wallingford, CT, 2010.

103) Bruhn, T.; Schaumlöffel, A.; Hemberger, Y.; Bringmann, G. *SpecDis*, Version 1.61; University of Wuerzburg: Germany, 2013.