

邦産 *Chrysosplenium* 属植物の成分 Chrysosplenin および Chrysosplenetin の構造<sup>1)</sup>

清水岑夫, 森田直賢

富山大学薬学部<sup>2)</sup>The Constituents of *Chrysosplenium* Plants in Japan. Structure of Chrysosplenin and Chrysosplenetin<sup>1)</sup>

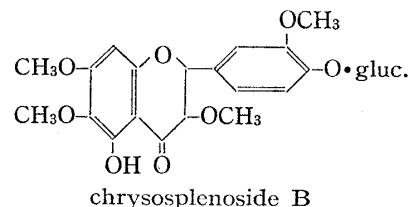
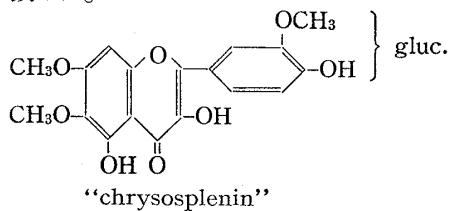
MINEO SHIMIZU and NAOKATA MORITA

Faculty of Pharmacy, University of Toyama<sup>2)</sup>

(Received October 28, 1968)

Chrysosplenin, a flavonoid glycoside from *C. japonicum* (MAXIM.) MAKINO (Japanese name "Yamanekonomeso"), had been assumed to be 3,5,4'-trihydroxy-6,7,3'-trimethoxyflavone monoglucoside.<sup>3)</sup> Using paper partition chromatography, however, chrysosplenin was revealed to be a mixture of I and II. I, mp 226—228°,  $C_{25}H_{28}O_{13} \cdot 2H_2O$ , was identified as chrysospenoside B<sup>4)</sup> and II, mp 163—165°,  $C_{24}H_{26}O_{13}$ , was determined to be 5,3',4'-trihydroxy-6,7,3'-trimethoxyflavone 4'-monoglucoside. We proposed the names chrysospenoside D and chrysospenol D for the glycoside and its aglycone, respectively.

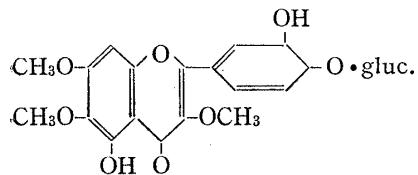
ヤマネコノメソウ *Chrysosplenium japonicum* (MAXIM.) MAKIMO の成分についてはさきに一新配糖体 chrysosplenin<sup>3)</sup> (chrysosplenetin monoglucoside) が分離され、その構造は 3,5,4'-trihydroxy-6,7,3'-trimethoxyflavone-monoglucoside と推定報告されているが、著者等が再検討を行なった結果、chrysosplenin と称されているものは 2 物質の混合物であることが判明し、それぞれの構造を解明することができた。すなわち中沖、森田等の抽出法<sup>3)</sup>にしたがってヤマネコノメソウより黄色結晶 (A), mp 203°, を得た。A はペーパークロマトグラフィー(PPC)において 60% 酢酸、ブタノール-酢酸-水 (4:1:2) (以下「4:1:2」と略記) を展開溶媒とした場合ほぼ 1 スポットを示すが、15% 酢酸を用いた場合  $R_f$  値 0.585 (I), 0.50 (II) の 2 スポットを示し、また薄層クロマトグラフィー(TLC)においてもクロロホルム-メタノール (5:1) を展開溶媒とした場合明らかに 2 スポットを示した。また A を加水分解して得た非糖体の PPC においても 60% 酢酸を展開溶媒とした場合  $R_f$  値 0.87 (III), 0.80 (IV) の 2 スポットを示した。A は中沖等の得た chrysosplenin (mp 203°) と赤外線吸収 (IR) スペクトルで全く一致することより、chrysosplenin は 2 成分 I, II の混合物であり、また chrysosplenetin も同様に III, IV の混合物である。A はシリカゲルクロマトを行なって I, II をそれぞれ 68%, 32% の收率で分離した。I, mp 226—228°, は分子式  $C_{25}H_{28}O_{13} \cdot 2H_2O$  に一致し、紫外線吸収 (UV) スペクトルで 254, 274, 341 m $\mu$  に極大吸収を有する。I を加水分解して得た非糖体 III, mp 186—187°, は分子式  $C_{19}H_{18}O_8$  に一致し、UV スペクトルは 257.5, 271.5, 351.0 m $\mu$  に極大吸収を有する。I, III の諸性状は著者等がさきにタチネコノメソウ *C. tosaense* MAKINO より得た一新配糖体 chrysospenoside B<sup>4)</sup> およびその非糖体 chrysospenol B にそれぞれ酷似し、IR スペクトルで比較の結果それぞれ全く一致した。

1) 概要是 M. Shimizu, N. Morita, *Chem. Pharm. Bull. (Tokyo)*, **16**, 2310 (1968) で報告。

2) Location: Gohuku 3190, Toyama.

3) 中沖太郎, 森田直賢, 薬誌, **76**, 320 (1956).4) 清水岑夫, 森田直賢, 薬誌, **88**, 1349 (1968)

II, mp 163—165°, は分子式  $C_{24}H_{26}O_{13}$  に一致し, UV スペクトルでは 255, 273, 342 m $\mu$  に極大吸収を有し, chrysosplenoside B によく類似している。II はフラボン反応陽性, 塩化鉄反応緑褐色を呈し, 希酸分解で非糖体 IV および glucose 各 1 モルを与える。IV, mp 236—238°, は UV スペクトルで 262.5, 273, 362 m $\mu$  に極大吸収を有する。さらに塩化アルミニウム (a), 酢酸ナトリウム (b), および酢酸ナトリウム・ホウ酸 (c) の添加による極大吸収の shift 状況<sup>5,6)</sup>をみると, a では band I, II とも長波長に shift することより 5 位水酸基の存在は明らかである。b では吸収波長の移動はみられず 7 位に遊離の水酸基は存在しないものと思われる。さらに c で Band I, II とも長波長に shift することより 3', 4' 位にそれぞれ遊離の水酸基の存在が予想される。このことは IV の塩化ストロンチウム反応<sup>7)</sup>で黄褐色の沈殿を生ずることからも支持される。IV のアルカリ分解ではフェノール性物質として 4,5-dimethoxyresorcinol, 酸性物質として protocatechuic acid をそれぞれ与える。IV を無水酢酸で常法によりアセチル化すると無色針状晶, mp 165—167° の triacetate (VI) を与える。VI の核磁気共鳴 (NMR) スペクトルでは 2.50 ppm (3H, singlet), 2.33 ppm (6H, singlet) に計 3 個のアセトキシル基, 3.97, 3.85, 3.83 ppm に計 3 個のメトオキシル基に基づく各 3 H singlet がみられる。また芳香環上のプロトンとしては 6.84 ppm に 8 位のプロトンに基づく 1H singlet がみられるほか, 7.33 ppm (1H, doublet,  $J=9$  cps), 7.97 ppm (1H, quartet,  $J_1=9$  cps,  $J_2=3$  cps) および 7.91 ppm (1H, doublet,  $J=3$  cps) に 5' 位, 6' 位および 2' 位の各プロトンに基づくシグナルがみられる。また IV をジメチル硫酸で完全メチル化すると, quercetagetin hexamethyl ether (V), mp 145°, を与える。IV が zircon-citric acid test<sup>8)</sup> 隆性であることを考えあわせると, IV の 3 位にメトオキシル基が存在すること明らかである。以上の所見より IV は 5,3',4'-trihydroxy-3,6,7-trimethoxyflavone と結論され, chrysosplenol D と命名した。糖の結合位置については II の UV スペクトルで塩化アルミニウムを添加して極大吸収が長波長に shift することから 3', 4' 位のいずれかに限定される。II をジメチル硫酸で完全メチル化し, 鉛酸で加水分解すると淡黄色針状晶 (VII), mp 166—166.5°, を生成する。VII は chrysosplenoside B の完全メチル化物を加水分解して得た 4'-hydroxy-3,5,6,7,3'-pentamethoxyflavone, mp 167—167.5°, と混融して



chrysosplenoside D

降下せず, IR でも完全に一致した。したがって 4' 位の水酸基が糖の結合に関与することになる。このことは II の UV スペクトルでナトリウムエチラートを添加しても吸収極大の shift はみられないことからも支持される。以上より II は chrysosplenol D 4'-monoglucoside と結論され, chrysosplenoside D と命名した。以上の所見より従来 “chrysosplenin” と称されていた物質は chrysosplenoside B, D の混合物であり “chrysosplenetin” は chrysosplenol B, D の混合物である。

### 実験の部<sup>9)</sup>

**Chrysosplenoside B,D (I, II) の抽出および分離** ヤマネコノメソウ生全草 1 kg を MeOH 3 liter で 2 回温浸抽出, MeOH を留去後, 残渣に熱湯 500 ml を加え, 沔過, 沔液に 5% Pb (OAc)<sub>2</sub> 水溶液を加え, 生ずる黄緑色沈殿物を撈去, 沔液を脱鉛, 減圧濃縮後 ether を飽和し, 冷室中に放置すると黄色結晶析出, 得量 800 mg (0.08%), MeOH で再結晶, mp 203° (160° 付近でいったん軟化),  $Rf$  0.585, 0.50 (15% AcOH)。本混晶 200 mg をシリカゲルクロマトに付し, 石油ベンジン (P.B.)-AcOEt (1:1), AcOEt で順次流出して AcOEt 溶出部より II 60 mg, I 124 mg を得。

**I:** mp 226—228°, Mg+HCl→淡桃色, Zn+HCl→桃色, FeCl<sub>3</sub>→緑色, UV  $\lambda_{\text{max}}^{\text{H}_2\text{O}}$  m $\mu$  ( $\log \epsilon$ ): 254 (4.32), 274 (4.31), 341 (4.34).  $Rf$  0.585 (15% AcOH), 0.910 (60% AcOH), 0.830 (30% AcOH). *Anal.* Calcd.  $C_{25}H_{28}O_{13} \cdot 2H_2O$ : C, 52.43; H, 5.65. Found: C, 52.71; H, 5.80. I は chrysosplenoside B (5, 4'-dihydroxy-3, 6, 7, 3'-tetramethoxyflavone 4'-monoglucoside), mp 226—228°, と混融, 降下なし。

**II:** mp 163—165°, Mg+HCl→橙色, Zn+HCl→橙赤色, FeCl<sub>3</sub>→緑色, UV  $\lambda_{\text{max}}^{\text{H}_2\text{O}}$  m $\mu$  ( $\log \epsilon$ ): 255 (4.456), 273 (4.464), 342 (4.484); UV  $\lambda_{\text{max}}^{\text{EtOH}(\text{AlCl}_3)}$  m $\mu$ : 262, 286, 360. UV は AcONa, NaOEt のいずれの添加においても変化なし,  $Rf$  0.86 (60% AcOH), 0.76 (30% AcOH), 0.50 (15% AcOH)。*Anal.* Calcd.  $C_{24}H_{26}O_{13}$ : C, 55.17; H,

5) L. Jurd, R.M. Horowitz, *J. Org. Chem.*, **22**, 1618 (1957).

6) L. Jurd, "The Chemistry of Flavonoid Compound," ed. by T.A. Geissman, Pergamon Press, 1962, p. 124.

7) A. G. Perkin, *J. Chem. Soc.*, **103**, 650 (1913).

8) L. Härrhammer, R. Hansel, *Arch. Pharm.*, **286**, 425 (1953).

9) 融点はすべて未補正。

5.02. Found: C, 54.97; H, 5.01.

**Chrysosplenol B (III)** I 100 mg を 10%  $H_2SO_4$  10 ml と直火 4 hr 加熱還流し, aglycone III, mp 186—187°,を得. UV  $\lambda_{\text{max}}^{\text{EtOH}}$  m $\mu$  (log ε): 257.5 (4.33), 271.5 (4.29), 351.0 (4.35). Anal. Calcd.  $C_{19}H_{18}O_8$ : C, 60.96; H, 4.85. Found: C, 60.80; H, 4.60. III は chrysosplenol B と混融降下なし, IR で完全に一致.

**Chrysosplenol D (IV)** II 71.5 mg を 10%  $H_2SO_4$  と 15 min 煮沸, 橙色析出 oil を熱湯で洗浄し固化する. MeOH から再結晶すると黄色針状晶 III, mp 236—238°, 46 mg (64.3%)を得, Mg+HCl→橙色, Zn+HCl→紫 FeCl<sub>3</sub>→緑(濃), Zircon-citric acid test 隣性, SrCl<sub>2</sub> で黄褐色の沈殿を生ず. Rf 0.80 (60% AcOH). UV  $\lambda_{\text{max}}^{\text{EtOH}}$  m $\mu$ : 262.5 273, 362; UV  $\lambda_{\text{max}}^{\text{EtOH}(NaOEt)}$  m $\mu$ : 267, 414; UV  $\lambda_{\text{max}}^{\text{EtOH}(NaOAc+H_3BO_3)}$  m $\mu$ : 268, 389, 酸分解水溶液は常法によりシロップ状となし, PPC より glucose を確認, Rf 0.31 (4:1:2, glucose 0.31), 0.435 (75% PhOH, glucose 0.430).

**Quercetagetin Hexamethyl Ether (V)** IV 28 mg,  $Me_2SO_4$  0.2 ml,  $K_2CO_3$  0.3 g を MeCOEt 4 ml 中油浴上 (130—140°) 5 hr 煮沸還流, 反応液を減圧蒸留後残渣を  $CHCl_3$  で抽出,  $CHCl_3$  可溶部をシリカゲルクロマトで精製し, AcOEt-P.B. (5:1) で再結晶, 無色針状晶 mp 144—145°, 本品は quercetagetin hexamethyl ether, mp 145°, と混融して降下せず, IR も完全に一致.

**Chrysosplenol D Triacetate (VI)** IV を常法により  $Ac_2O$  でアセチル化し, 無色針状晶, mp 165—167°を得. NMR<sup>10)</sup> (10% solution in  $CDCl_3$ ) δ: 2.50 (3H, singlet, -OCOCH<sub>3</sub>), 2.33 (6H, singlet, OCOCH<sub>3</sub> × 2), 3.97, 3.85, 3.83 (各 3H, singlet, OCH<sub>3</sub> × 3), 6.84 (1H, singlet, C<sub>8</sub>-H), 7.33 (1H, doublet, J=9 cps, C<sub>5'</sub>-H), 7.97 (1H, quartet, J<sub>1</sub>=9 cps, J<sub>2</sub>=3 cps, C<sub>6'</sub>-H), 7.91 (1H, doublet, J=3 cps, C<sub>2'</sub>-H).

**Chrysosplenol D のアルカリ分解** IV 15 mg を 30% KOH 水溶液 3 ml と 3 hr 煮沸還流, 沔過, 沔液を HCl 酸性とし, エーテル抽出, エーテル可溶部は常法により酸, フェノール部に分離. PPC を行なって酸部は protocatechuic acid, フェノール部は 4,5-dimethoxyresorcinol と同定. 酸部 Rf 0.810 [4:1:2, protocatechuic acid (以下「P.A.」と略記) 0.820], 0.640 (15% AcOH, P.A. 0.645), 0.756 (60% AcOH, P.A. 0.755), 0.720 (30% AcOH, P.A. 0.730). フェノール部 Rf 0.90 [4:1:2, 4,5-dimethoxyresorcinol (以下「4,5-D」と略記) 0.90], 0.795 (15% AcOH, 4,5-D 0.800), 0.860 (60% AcOH, 4,5-D 0.865), 0.830 (30% AcOH, 4,5-D 0.840).

**4'-Hydroxy-5,6,7,3,3'-pentamethoxyflavone (VII)** II 195 mg,  $Me_2SO_4$  1.5 ml, MeCOEt 10 ml,  $K_2CO_3$  2 g を 55 hr, 130—140° で加熱還流, 反応液の  $CHCl_3$  可溶部をアルミナカラムに通導し, AcOEt で溶出して UV 照射下に青色螢光を有する单一のエキスを得. 本品は各種溶媒で結晶化しないが, IR で OH の吸収を認めないのでそのまま conc. HCl と加熱加水分解し, 黒褐色の油状物質を得.  $H_2O$  を加えて冷却すると固化, 水洗, 乾燥後シリカゲルクロマトで精製 [AcOEt-P.B. (1:1) で溶出]. AcOEt, MeOH で順次再結晶. 淡黄色針晶, mp 166—166.5°, NMR (5% solution in pyridine) δ: 4.0 (6H, singlet, -OCH<sub>3</sub> × 2), 3.86 (9H, singlet, OCH<sub>3</sub> × 3). Anal. Calcd.  $C_{20}H_{20}O_8$ : C, 61.85; H, 5.19. Found: C, 61.98; H, 5.16. 本品は別に chrysosplenoside B を同様に完全メチル化後, 加水分解して得た 4'-hydroxy-5,6,7,3,3'-pentamethoxyflavone, mp 167—167.5°, と混融して降下せず, IR スペクトルで完全に一致した. なお VII をアルカリ分解し, 酸性物質として vanillic acid の生成を確認した.

**謝辞** 本研究に当たり種々御助言, 御鞭撻を賜わった東北大学教授竹本常松博士, ヒキノヒロシ博士に深く感謝します. また NMR, 元素分析の測定をお願いした本学部森腰正弘, 高見春男の両氏にあわせて深謝します.

10) 日本電子 C-60H, 内部標準として TMS 使用.