

개바디 뿌리의 쿠마린성분

정 남 일 · 육 창 수 · 이 형 규*

경희대학교 약학대학, *한국과학기술연구원 유전공학연구소

Coumarins from the Roots of *Angelica decursiva-albiflora*

Nam-il Jung, Chang-soo Yook and Hyeong-kyu Lee*

College of Pharmacy, Kyung-Hee University, Seoul 130-701 and

*Genetic Engineering Research Institute, KIST, Taejon 305-600, Korea

Abstract—From the root of *Angelica decursiva-albiflora* Yook, which has been used as a folk medicine for a sedative, analgesic and expectorant, four free coumarins, e.g., decursidin(I), decursin(II), umbelliferone(III) and nodakenetin(IV), and two coumarin glycosides, e.g., nodakenin(V) and decurosode I(VI) were isolated. The cytotoxicity of nodakenin(V) against L-1210 leukemia cells was less effective than cisplatin, but in the nephrotoxicity against rabbit kidney proximal tubular cell nodakenin(V) showed remarkably less nephrotoxicant than cisplatin.

Keywords—*Angelica decursiva-albiflora* · coumarin · pyranocoumarin · furanocoumarin · decursidin · decursin · umbelliferone · nodakenetin · nodakenin · decurosode I · cytotoxicity · nephrotoxicity

개바디 *Angelica decursiva-albiflora* Yook¹⁾은 미나리과(Umbelliferae)에 속하는 다년생 초본으로 뿌리는 굵고 균형은 짧다. 잎은 호생, 우상복엽으로 3~5 갈래로 심렬(深裂) 또는 전열(全裂)되고 엽선이 흘러 날개모양으로 되며 난형 또는 괴침형이다. 꽃은 복산형화서로서 8~9월에 피고, 꽂잎은 자색에 백색이 섞여 있으며, 화사(花絲)는 백색으로 바디나물과 다르다. 열매는 타원형으로 이분과이며 납작하고 넓은 날개가 있다. 우리나라에는 개바디를 비롯하여 바디나물 *A. decursiva*, 흰바디나물 *A. cartilaginomarginata* var. *distans*, 잔잎바디 *A. flaccida*, 큰잔잎바디 *A. flaccida* form. *dentata*, 흰꽃바디나물 *A. decursiva* form. *albiflora*, 큰바디 *A. megaphylla* 등의 바디나물 종류가 자생하고 있다.^{1~3)} 바디나물류는 예로부터 그 뿌리를 토전호(土前胡)라 하여 感氣, 祛痰, 頭痛 등에 약

용으로 써왔고, 입상적으로 咳嗽, 점조한 痰, 호흡곤란, 煩熱, 舌苔黃膩 등의 肺熱증상이 있을 때 사용하였다.⁴⁾

*Angelica*속의 식물의 약효성분은 有馬⁵⁾가 처음 일본산 바디나물 뿌리에서 furanocoumarin 계인 nodakenetin을 분리하여 그 구조를 제시하였으나 후에 독일의 Späth⁶⁾에 의하여 정정되었다. Hata⁷⁾, Sano⁸⁾ 등은 바디나물 뿌리에서 linear dihydropyranocoumarin인 (+)-methyldecurcinol, decursin, decursinol, decursidin 등을, 陸⁹⁾은 바디나물 열매에서 isoimperatorin, imperatorin, bergapten, umbelliferone, badinin 등을 분리하였다. 成¹⁰⁾은 잔잎바디 뿌리에서 angular pyranocoumarin인 3'-(R)-angeloyl-4'-(R)-trans-p-hydroxycinnamoyloxy-3',4'-dihydroselin, 3'-senecioyl-4'-trans-p-hydroxycinnamoyl-cis-khellactone, angular coumarin인 (-)-anomalin

과 pyranocoumarin계인 decursinol, decursin 등을 분리하였고, Okuyama 등^{11~15)}은 중국산 전호류로 부터 decuroside I~V, praeroside I, marmesinin, rutarin, isorutarin, peucedanocoumarin I~III, pteryxin 등을, seselin 골격을 갖는 4종의 coumarin(pd-Ia, pd-Ib, pd-II, pd-III), xanthyletin계 4종의 coumarin(p-c-I, p-d-II, pd-c-III, decursidin)과 bergapten, nodakenetin 및 nodakenin 등을 분리하였고, 여러가지 coumarin에 대한 항혈소판응집활성, 평활근의 Ca^{+2} 流入억제작용, antitumor promoting activity 등을 보고하였으며, 文¹⁶⁾ 등은 pyranocoumarin, furanocoumarin류의 bovine lens aldose reductase에 대한 활성효과를 보고한 바 있다.

이에 저자는 새로운 국산의 약자원개발 일환의 하나로 중부 전지역에 자생하고 자원이 풍부한 개바디의 뿌리에 대한 약효성분을 구명코자 연구에 착수하여 Et_2O 액스로 부터 4가지 free compound I~IV를, MeOH액스로 부터 2가지 coumarin 배당체 compound V, VI를 분리하였으며, 주성분인 compound V는 L-1210 leukemia cell에 대한 항암작용과 토끼의 근위세뇨관상피세포에 대한 독성시험을 행하여 유의한 결과를 얻었기에 이에 보고하는 바이다.

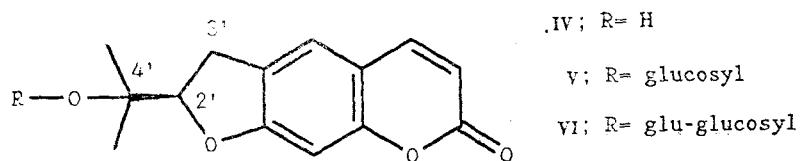
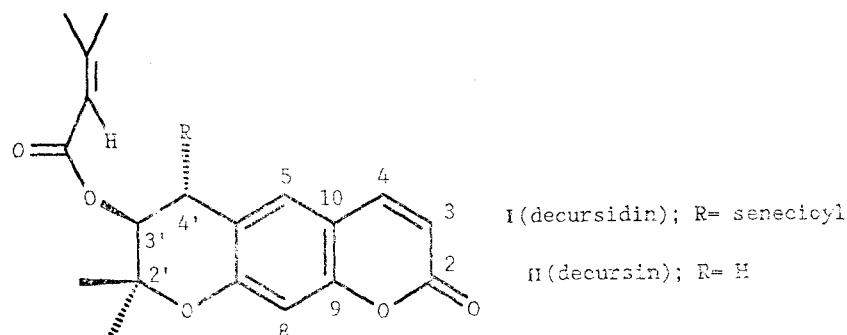
실험방법 및 결과

재료—재료 식물인 개바디 *Angelica decursiva-albiflora*의 뿌리는 경기도 동구릉파 천마산 일대에서 1993년 4월초부터 5월말까지 채집하여 정확히 감정하고 지상부를 제거한 후 뿌리를 세척, 음건, 세결하여 사용하였다.

시약 및 기기—불질의 분리 및 정제에 사용한 용매는 모두 시약급으로 사용전 재증류하였다. 응집측정은 Electrohemal Az9003 60w를, FT-IR spectra는 Analyco RFX-65(Laser Procesion analytical, U.S.A.)를, EIMS spectra는 Kratos Concept-1S(Kratos Analytical, England)를, NMR spectra는 Varian Unity-300(300MHz, Varian, U.S.A.)를 각각 이용하여 측정하였다.

성분의 추출 및 분리—재료 1.2 kg을 수육상에서 Et_2O 로 반복 추출하고 추출액을 감압농축하여 적갈색 Et_2O 액스 약 40 g을 얻었다. 또 잔사를 완전히 풍진한 후 70% MeOH 4 l를 가하여 수육상에서 8시간씩 3회 온침(溫浸)하였으며 감압농축하여 MeOH액스 약 55 g을 얻었다.

Et_2O 액스는 silica gel column chromatography (*n*-hexane- $EtOAc$ =4 : 1→1 : 1, step-gradi-



ent)를 실시하여 TLC 결과에 따라 12개의 fraction으로 나누었다. MeOH액스는 silica gel column chromatography($\text{CHCl}_3\text{-MeOH}=4:1 \rightarrow 2:1$, step-gradient)를 실시하였고, TLC 결과에 따라서 7개의 fraction으로 나누었다.

Compound I— Et_2O 액스의 fr. 1과 fr. 2를 합하여 다시 silica gel column chromatography($n\text{-hexane-EtOAc}=8:1$)를 실시한 후 단일 spot의 분획을 모으고 이것을 prep HPLC(Nucleosil® 100-7, $\phi 20 \times 250 \text{ mm}$, $n\text{-hexane-EtOAc-isopropanol}=98:1:1$, flow rate: 13 ml/min)로 순수분리하여 compound I을 얻었다(230 mg). Rf 0.66($n\text{-hexane-EtOAc}=1:1$), mp 60~61°, $[\alpha]_D^{25} -70.8^\circ (\text{c } 0.55, \text{ CHCl}_3)$; Anal. Calcd for $\text{C}_{24}\text{H}_{26}\text{O}_7$: C, 67.59; H, 6.15; Found: C, 67.61; H, 6.45; IR, $\nu_{\max}^{\text{KBr}}(\text{cm}^{-1})$ 3078(C=C-H), 2978, 1730(C=O), 1628, 1580(aromatic C=C) 1100~1200; EI-MS(m/z) 426(M^+), 326, 311, 244, 229, 83(base peak); $^1\text{H-NMR}$ (300 MHz, CDCl_3) δ : 1.39, 1.47[each 3 H, s, 2'-gem-($\text{CH}_3)_2$], 1.90, 1.93, 2.16, 2.23(each 3 H, s, senecioyl $\text{CH}_3 \times 4$), 5.27(1 H, d, $J=6.0 \text{ Hz}$, H-3'), 5.69(2 H, m, senecioyl CH), 6.05(1 H, d, $J=6.0 \text{ Hz}$, H-4'), 6.24(1 H, d, $J=9.6 \text{ Hz}$, H-3), 6.80(1 H, s, H-8), 7.39(1 H, s, H-5), 7.60(1 H, d, $J=9.6 \text{ Hz}$, H-4); $^{13}\text{C-NMR}$ (75 MHz, CDCl_3) δ : Table I 참조.

Compound II— Et_2O 액스의 fr. 3과 fr. 4를 합하여 다시 silica gel column chromatography($n\text{-hexane-EtOAc}=3:1 \rightarrow 1:1$, step-gradient)를 실시하여 단일 spot분획을 얻었고, 이것을 EtOH에서 4회 재결정하여 무색 prism상 결정 compound II를 분리하였다(약 50 mg). Rf 0.52($n\text{-hexane-EtOAc}=1:1$), mp 110~111°, $[\alpha]_D^{15} +172.9^\circ (\text{c } 7.46, \text{ CHCl}_3)$; Anal. Calcd for $\text{C}_{19}\text{H}_{26}\text{O}_5$: C, 69.50; H, 6.14; Found: C, 69.67; H, 6.34; IR, $\nu_{\max}^{\text{KBr}}(\text{cm}^{-1})$ 1731(C=O), 1628, 1564(aromatic C=C), 1100~1200; EI-MS(m/z) 328(M^+), 246, 228, 213(base peak), 199; $^1\text{H-NMR}$ (300 MHz, CDCl_3) δ : 1.39, 1.41[6 H, s, gem-($\text{CH}_3)_2$], 1.91, 2.19(each 3 H, d, $J=1.7 \text{ Hz}$, senecioyl CH_3), 3.20(2 H, m, H-4'), 5.11

(1 H, t, $J=9.7 \text{ Hz}$, H-3'), 5.69(1 H, m, senecioyl CH), 6.25(1 H, d, $J=9.5 \text{ Hz}$, H-3), 6.82(1 H, s, H-8), 7.18(1 H, s, H-5), 7.61(1 H, d, $J=9.5 \text{ Hz}$, H-4); $^{13}\text{C-NMR}$ (75 MHz, CDCl_3) δ : Table I 참조.

Compound III— Et_2O 액스의 fr. 7에 대해서 다시 $n\text{-hexane-EtOAc}=3:1$ 에서 1:1까지 극성을 높여 가면서 silica gel column chromatography를 실시하여 얇은 미황색 조결정물질을 다시 MeOH로 수회 재결정하여 백색분말상의 compound III(약 60 mg)를 얻었다. Rf 0.29($n\text{-hexane-EtOAc}=1:1$), mp 227~228°; Anal. Calcd for $\text{C}_9\text{H}_{16}\text{O}_3$: C, 66.67; H, 3.70; Found: C, 66.39; H, 3.73; IR, $\nu_{\max}^{\text{KBr}}(\text{cm}^{-1})$ 3150(OH), 1700(C=O), 1604, 1570(aromatic C=C); EI-MS(m/z) 162(M^+), 134, 105, 78, 67, 51; $^1\text{H-NMR}$ (300 MHz, CDCl_3) δ : 6.27(1 H, d, $J=9.5 \text{ Hz}$, H-3), 6.78(1 H, dd, $J=8.4, 2.5 \text{ Hz}$, H-6), 6.81(1 H, d, $J=2.5 \text{ Hz}$, H-8), 7.39(1 H, d, $J=8.2 \text{ Hz}$, H-5), 7.65(1 H, d, $J=9.5 \text{ Hz}$, H-4).

Compound IV— Et_2O 액스의 fr. 12를 약 1/100 volume으로 농축하여 방치한 다음 생긴 침전물을 갑입여파하고 얇은 잔사를 MeOH를 4회 재결정하여 무색의 침상결정인 compound IV(70 mg)를 얻었다. Rf 0.16($n\text{-hexane-EtOAc}=1:1$), mp 186.5°, $[\alpha]_D^{26} -18.9^\circ (\text{c } 1.25, \text{ CHCl}_3)$; Anal. Calcd for $\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{O}_4$: C, 68.27; H, 5.70; Found: C, 68.28; H, 5.73; IR, $\nu_{\max}^{\text{KBr}}(\text{cm}^{-1})$ 3479(OH), 1705(C=O), 1627, 1570(aromatic C=C); EI-MS(m/z) 246(M^+), 228, 213, 187(base peak); $^1\text{H-NMR}$ (300 MHz, CDCl_3) δ : 1.24, 1.37[6 H, s, gem-($\text{CH}_3)_2$], 4.74(1 H, t, $J=9 \text{ Hz}$, H-2'), 6.20(1 H, d, $J=9.6 \text{ Hz}$, H-3), 6.74(1 H, s, H-8), 7.22(1 H, s, H-5), 7.57(1 H, d, $J=9.6 \text{ Hz}$, H-4); $^{13}\text{C-NMR}$ (75 MHz, CDCl_3) δ : Table I 참조.

Compound V—MeOH액스의 fr. 2를 농축하여 얇은 조결정물을 MeOH로 재결정하여 compound V(약 4 g)를 얻었다. Rf 0.5($n\text{-BuOH-HAc-H}_2\text{O}=4:1:5$), mp 217~219°, $[\alpha]_D +37.6^\circ (\text{EtOAc-H}_2\text{O}=1:1)$; Anal. Calcd for

Table I. ^{13}C -NMR data of compounds I, II, IV, V and VI(75MHz, δ)

Carbon	I ^a	II ^a	IV ^a	V ^b	VI ^b
2	160.86(C)*	161.05(C)*	161.43(C)*	160.79(C)*	160.41(C)*
3	113.70(CH)	113.37(CH)	112.32(CH)	111.69(CH)	111.16(CH)
4	143.22(CH)	143.12(CH)	143.67(CH)	145.01(CH)	144.63(CH)
5	129.33(CH)	128.67(CH)	123.41(CH)	124.27(CH)	123.84(CH)
6	117.24(C)	115.99(C)	125.04(C)	125.82(C)	125.56(C)
7	156.26(C)	156.44(C)	163.16(C)	163.39(C)	163.05(C)
8	104.84(C)	104.79(C)	97.97(C)	97.18(C)	96.71(C)
9	155.26(C)	154.05(C)	155.68(C)	155.34(C)	154.91(C)
10	113.29(C)	112.99(C)	112.79(C)	112.59(C)	112.12(C)
2'	77.98(C)	76.86(C)	91.12(CH)	90.10(CH)	89.49(CH)
3'	71.23(CH)	69.21(CH)	29.50(CH ₂)	29.47(CH ₂)	28.98(CH ₂)
4'	66.16(CH)	27.96(CH ₂)	71.68(C)	77.25(C)	77.05(C)
Gem.-	22.61(CH ₃)	23.19(CH ₃)	24.28(CH ₃)	20.99(CH ₃)	20.60(CH ₃)
2×CH ₃	24.99(CH ₃)	24.50(CH ₃)	26.12(CH ₃)	23.56(CH ₃)	23.30(CH ₃)
Senecioyl	Senecioyl		Glucosyl	Glucosyl	
	20.44(CH ₃)	20.30(CH ₃)	97.54(C-1'')	96.91(C-1'')	
	20.52(CH ₃)	27.80(CH ₃)	73.82(C-2'')	73.25(C-2'')	
	27.51(CH ₃)	115.62(CH)	77.00(C-3'')	76.78(C-3'')	
	27.58(CH ₃)	158.60(C)	70.60(C-4'')	70.13(C-4'')	
	115.02(CH)	166.00(C)	77.36(C-5'')	75.09(C-5'')	
	115.17(CH)		61.45(C-6'')	68.98(C-6'')	
	159.22(C)				103.21(C-1''')
	159.35(C)				73.35(C-2''')
	164.94(C)				76.50(C-3''')
	165.92(C)				69.98(C-4''')
					76.50(C-5''')
					60.98(C-6''')

NMR spectra were measured in CDCl_3 (a) and DMSO-d_6 (b).

*Each carbon character was determined by DEPT spectra.

$\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{O}_9$: C, 58.79; H, 5.95; Found: C, 58.92; H, 5.92; IR, $\nu_{\text{max}}^{\text{KBr}}(\text{cm}^{-1})$ 3352(OH), 1720(C=O), 1627, 1570(aromatic C=C); EI-MS(m/z) 408(M⁺), 246(M-162)⁺, 228, 213, 187(base peak), 175, 131; $^1\text{H-NMR}$ (270 MHz, DMSO-d_6) δ : 1.14, 1.32[each 3 H, s, gem-(CH₃)₂], 3.21(2 H, m, H-3'), 4.43(1 H, d, $J=7.6$ Hz, anomeric H-1''), 4.91(1 H, t, $J=8.6$ Hz, H-2'), 6.22(1 H, d, $J=9.6$ Hz, H-3), 6.82(1 H, s, H-8), 7.48(1 H, s, H-5), 7.94(1 H, d, $J=9.6$

Hz, H-4); $^{13}\text{C-NMR}$ (75 MHz, DMSO-d_6) δ : Table I 참조.

Compound VI—MeOH액스의 fr. 6을 다시 silica gel column chromatography(CHCl_3 -MeOH = 2 : 1)를 실시하여 fr. 5를 얻었고, 이것을 분취용 역상 TLC(RP-18, 70% MeOH)로 분리하고 MeOH로 재결정하여 compound VI(약 20 mg)를 얻었다. Rf 0.24(BuOH-HAc-H₂O=4 : 1 : 5), mp 147~149°, $[\alpha]_D +17.5^\circ$ (c 1.00, MeOH); Anal. Calcd for $\text{C}_{26}\text{H}_{34}\text{O}_{14} \cdot 2/3\text{H}_2\text{O}$: C,

52.26: H, 6.19; Found: C, 52.44: H, 6.21; IR, $\nu_{\text{max}}^{\text{KBr}}$ (cm⁻¹) 3392(OH), 1719(C=O), 1627, 1567(aromatic C=C); EI-MS(*m/z*) 408(M-glc)⁺, 246[M-(glc+glc)]⁺, 187, 59(base peak); ¹H-NMR(300 MHz, DMSO-d₆) δ : 1.12, 1.33 [each 3 H, s, gem-(CH₃)₂], 4.22(1 H, d, *J*=7.5 Hz, anomeric H-1'''), 4.44(1 H, d, *J*=7.8 Hz, anomeric H-1''), 4.95(1 H, dd, *J*=7.8, 8.7 Hz, H-2'), 6.22(1 H, d, *J*=9.6 Hz, H-3), 6.81(1 H, s, H-8), 7.48(1 H, s, H-5), 7.93(1 H, d, *J*=9.6 Hz, H-4); ¹³C-NMR(75 MHz, DMSO-d₆) δ : Table I 참조.

Compound V의 항암 활성 및 신장세포

독성 실험

본 실험에 사용한 동물은 1.8~2.0 kg의 토끼로서 온도와 습도가 조절된 사육실에서 2주간 실험 환경에 순응시킨 후 사용하였으며, L-1210 leukemia cell line은 미국의 NCI에서 공급받아 사용하였다.

토끼의 근위세뇨관 상피세포의 일차배양—Chung 등¹⁷⁾ 및 Jung¹⁸⁾의 방법에 준하여 토끼를 cervical dislocation에 의하여 치사시킨 다음, 신동맥을 보존한 채 신장을 적출하였다. 신피질만을 박리하여 DME/F₁₂(pH 7.4) medium에 넣은 후 Dounce homogenizer type B pestle로 균질화하여 253 μm mesh filter에 통과시키고 83 μm mesh filter에 모아진 세뇨관과 사구체를 DME/F₁₂ medium에 옮긴 다음 사구체는 magnetic stirring bar를 사용하여 제거하였다. 그 직후 soybean trypsin inhibitor (0.025%)와 collagenase (0.125 mg/ml)를 넣어 2분간 실온에서 incubation 한 후 insulin(5 $\mu\text{g}/\text{ml}$), transferrin(5 $\mu\text{g}/\text{ml}$) 및 hydrocortisone(5×10^{-8} M)을 첨가한 DME/F₁₂ medium에 부유시키어 일정량씩 배양접시에 접종하고 CO₂ incubator에서 37°C로 2주간 배양하였다.

MTT 분석에 의한 항암활성 및 신장세포독성 실험—일차배양한 토끼의 근위세뇨관 상피세포와 L-1210 leukemia cell을 각각 96 well titer plate에 10⁵ cell/well로 되도록 심어준 후 37°C, 5% CO₂/95% O₂ incubator에서 30분간 incubation시킨 다음, 검액을 500, 50 및 5 μM 농

Table II. Cytotoxic effects of compound V on L-1210 leukemia cells and proximal tubular cells of rabbit kidney

Sample	Concent'n (μM)	Cytotoxicity index(%)	
		L-1210 leukemia	Proximal tubular cells
Compound V (nodakenin)	5	23.0±2.43	11.0±0.34
	50	33.2±4.43	13.5±1.10
	500	55.1±3.20	21.9±1.73
Cisplatin	5	47.1±2.28	21.1±2.79
	50	70.2±1.39	87.9±0.44
	500	92.7±1.10	92.6±0.13

도가 되도록 각 well에 넣어주고 48시간 동안 배양하였다. 비교약물로는 동일한 농도의 cisplatin을 사용하였으며 같은 조건 하에서 배양된 세포군을 대조군으로 하였다. 검액 및 cisplatin 투여 48시간 후에 MTT 250 μg 씩을 각 well에 가하여 4시간 배양시킨 후 상동액을 제거하고 DMSO로 용해시킨 다음 ELISA reader로 630 nm에서 흡광도를 측정하고 다음 산출식에 따라 cytotoxicity index(%)를 구하였다. 결과는 Table II와 같다.

$$\text{Cytotoxicity index(%)} =$$

$$(1 - \frac{\text{검액의 흡광도}}{\text{대조군의 흡광도}}) \times 100$$

고 쟁

Compound I은 IR spectrum에서 1730(C=O), 1580, 1500(aromatic C=C) cm⁻¹의 흡수대를 관찰할 수 있었고, mass spectrum에서 *m/z* 426에서 molecular ion peak, *m/z* 229에서 senecioyloxy radical이 탈락된 fragment ion peak를 관찰할 수 있어 pyranocoumarin으로 추정할 수 있었다. ¹H-NMR spectrum에서 δ 7.60과 6.23의 signal은 각각 doublet(*J*=9.6 Hz)로서 H-4와 H-3의 olefinic proton으로, δ 7.39와 6.80의 singlet signal은 H-5와 H-8로归属시킬 수 있었다. 또 δ 6.05와 5.27의 doublet는 *J*=6.0 Hz로 pyranocoumarin H-4'와 H-3'로서 senecioyl group이 trans 형태로 C-4'와 C-3'에 결합되어 있음을 추정할 수 있었고, δ 1.39와 1.47의

singlet signal은 geminal dimethyl proton으로, δ 1.90, 1.93, 2.16 및 2.23에서의 singlet signal은 senecioyl기의 methyl proton임을 알 수 있었다. ^{13}C -NMR spectrum에 δ 20.44, 20.52, 22.61, 24.99, 27.51 및 27.58에서 6개의 methyl signal을 볼 수가 있었고, ^{13}C - ^1H COSY spectrum에서 역시 δ 1.39, 1.47, 1.90, 1.93, 2.16 및 2.23의 proton이 각각 δ 22.61, 24.99, 27.51, 27.58, 20.44 및 20.52의 탄소에归属되는 것을 알 수 있어서 pyrone ring의 geminal dimethyl group과 2개의 senecioyl기에 의한 4개의 methyl기를 확인할 수 있었다. 이상의 분석 결과 및 문헌⁹⁾과의 비교에 의해 compound I은 decursin으로 동정하였다. 그러나 C-2'의 geminal dimethyle에 대한 compound I의 ^{13}C - ^1H COSY spectrum을 보면 ^1H -NMR의 δ 1.39 및 1.47이 각각 ^{13}C -NMR의 δ 22.61 및 24.99에归属되므로 Okuyama 등¹¹⁾의 보고는 senecioyl기의 methyl기 하나와 골격탄소의 geminal dimethyl 중의 하나가 서로 바뀌어진 잘못된 해석임을 알 수 있었다.

Compound II는 compound I과 유사한 점이 많았다. Mass spectrum에서 m/z 328의 molecular ion peak, m/z 213에서 benzopyzilium에 기인하는 fragment ion peak를 관찰할 수 있었다. ^1H -NMR spectrum에서 δ 3.20의 multiplet, δ 5.11의 triplet($J=9.7\text{ Hz}$) signal로 C-4'는 methylene이고 C-3'만 ester가 결합된 linear pyranocoumarin임을 추정할 수 있었다. ^{13}C -NMR spectrum에서도 C-3'가 downfield shift되어 있는 것으로 보아 이 곳에 senecioyl ester가 치환되어 있다는 것을 알 수 있었다. 이상의 분석 결과 및 문헌¹⁵⁾과의 비교에 의해 compound II는 decursin으로 동정하였다.

Compound III은 IR spectrum에서 3150(OH), 1700(C=O), 1604, 1570(aromatic C=C) cm^{-1} 의 강한 흡수대를 나타내었고, mass spectrum을 보면 m/z 162의 molecular ion peak, CO가 탈락된 m/z 134의 fragment ion peak도 확인할 수 있어서 coumarin계 화합물임을 알 수 있었다. ^1H -NMR spectrum에서 H-3과 H-4의 olefinic proton에 기인하는 δ 6.27과 7.65의 doublet ($J=9.5\text{ Hz}$) signal을 관찰할 수 있었

고, δ 7.39와 6.78의 doublet($J=8.4\text{ Hz}$)과 δ 6.81의 doublet($J=2.5\text{ Hz}$) 등으로 볼 때 H-6과 H-8이 benzylic meta coupling을 하고 있어서 7번에 hydroxyl기가 치환된 coumarin 형태임을 알 수 있었다. 그리고 compound III(30 mg)을 $(\text{Ac})_2\text{O}$ 와 AcONa을 동량섞어 직화상에서 2시간 반응시키고 이 물질을 냉수 중에 넣고 석출하는 결정을 MeOH로 재결정하여 백색침상결정(20 mg)을 얻었다. 이 화합물은 mp 141°로서 기름나물 과실에서 분리한 표준 umbelliferone acetate와 혼용시 혼탁한 바 용점강하가 없었다. 이상의 분석 결과 및 표준과 직접 비교에 의해 compound III은 umbelliferone으로 동정하였다.

Compound IV는 IR spectrum에서 3479(OH), 1705(C=O), 1627, 1570(aromatic C=C) cm^{-1} 의 강한 흡수대를 나타냈고, mass spectrum을 보면 m/z 264의 molecular ion peak와 m/z 228 ($\text{M}-\text{H}_2\text{O}$)⁺ 및 213[$\text{M}-(\text{H}_2\text{O}+\text{CH}_3)$]⁺의 fragment ion peak도 관찰할 수 있었다. NMR spectra를 보면 compound II와 골격구조의 data가 유사한 점이 많았고, 다만 compound II에 비해서 H-2' (4.74 ppm, t, $J=9\text{ Hz}$)와 C-2'(91.12 ppm)의 chemical shift값이 많은 차이가 있어서 furanocoumarin type임을 알 수 있었으며, 나머지의 NMR data가 문헌의 것¹³⁾과 일치하였으므로 compound IV는 nodakenetin으로 동정하였다.

Compound V는 IR spectrum에서 3352(OH), 1720(C=O), 1627, 1570(aromatic C=C), 1107, 1076, 1037(glucosidic C-O), 852(dihydrofuran) cm^{-1} 의 강한 흡수대를 확인하여 전형적인 dihydrofuranocoumarin 배당체임이 예측되었고, mass spectrum에서 m/z 408의 molecular ion peak, hexose가 탈락된 m/z 246의 fragment ion peak도 볼 수 있었다. NMR spectra에서 본 화합물은 compound IV와 매우 비슷하였다. 다만 β -form의 anomeric proton(4.43 ppm, d, $J=7.6\text{ Hz}$)과 δ 2.8~3.8에서의 complex signal은 배당체임을 보여 주었다. ^{13}C -NMR spectrum에서 compound IV의 C-4'가 δ 71.68에서 δ 76.52으로 downfield shift하고 있는 것으로 보아 C-4'에 당이 결합되어 있음을 알 수 있었고, 또 anomeric carbon signal이 δ 97.54으로 upfield shift하고 있는 것

은 *tert*-hydroxyl group에 당이 결합되어 있음을 알 수 있었고, 남은 당탄소의 chemical shift는 glucose와 일치하였다. 이상의 분석 결과 및 문헌¹³⁾과의 비교에 의해 compound V는 nodakenin으로 동정하였다. Compound V의 L-1210 leukemia cancer cell에 대한 항암활성을 검토한 결과 동일 농도에서 cisplatin보다 항암활성을 낮지만 용량의 존성을 보였고, 토끼의 근위세포판 세포에 대한 독성은 모든 농도에서 cisplatin보다 매우 낮은 독성을 보였고, 특히 500 μM의 고농도에서도 compound V의 cytotoxicity index가 21.9%로 92.6%인 cisplatin에 비하여 현저히 낮게 나타나서 안전성면에서는 오히려 우수함을 보였다(Table II).

Compound VI는 IR spectrum에서 3392(OH), 1719(C=O), 1627, 1567(aromatic C=C), 1080, 1050, 1030(glucosidic C-O) 및 830 cm⁻¹에서 강한 흡수대를 나타내어 dihydrafuran핵을 가진 coumarin 배당체임을 추정할 수 있었고, Mass spectrum에서 당 부분이 탈락된 *m/z* 408, 246의 fragment ion peak도 각각 관찰할 수 있었다. NMR data를 보면 compound V와 매우 유사하였고 당부분만이 다르게 보였다. 즉, anomeric proton[δ 4.22(d, *J*=7.5 Hz) 및 4.44(d, *J*=7.8 Hz)]로 모두 β-form인 것을 알 수 있었고, ¹³C-NMR spectrum에서 aglycone의 C-4'가 δ 71.68에서 δ 77.05으로 downfield shift되어 있고, anomeric carbon이 δ 96.91으로 보통의 것보다 upfield shift하고 있는 것으로 보아 이 곳에 glucose가 결합되어 있음을 알 수 있었고, 첫번째 당의 C-6''가 δ 68.98으로 downfield shift하고 있는 것으로 보아 2번째 당이 첫번째 당의 6번 탄소에 결합되어 있음을 알 수 있었다. 이상의 분석 결과에 의해 compound VI는 decurosides I으로 동정하였다. 그러나 glucose의 anomeric proton에 대한 귀속을 보면, compound VI의 ¹³C-¹H COSY spectrum에서 glucose C-1''(δ 96.91)이 δ 4.44(d, *J*=7.8 Hz)에, 또한 glucose C-1'''(δ 103.21)가 δ 4.22(d, *J*=7.5 Hz)에 상관성을 갖고 있으므로 Matano¹⁹⁾ 등의 보고[H-1'' 및 H-1'''가 δ 4.25(d, *J*=7.8 Hz) 및 4.45(d, *J*=7.6 Hz)]는 glucose의 anomeric

proton 귀속이 서로 바뀌어 있음을 알 수 있었다.

결 롬

우리나라에 야생하는 *Angelica*속 식물종의 개바디나를 *Angelica decursiva-albiflora* 뿌리의 약효성분에 관한 천연물약품 화학적 연구의 일환으로 ether액스로부터 4개의 free coumarin, 즉, linear pyranocoumarin인 decursidin(I), decursin(II), 7-hydroxycoumarin(III) (umbelliferone), linear furanocoumarin계의 nodakenetin(IV)을, MeOH액스로부터 2개의 coumarin glucoside, 즉, linear furanocoumarin glucoside인 nodakenin(V) 및 decurosides I(VI)을 분리하여 그들의 화학구조를 동정하였다.

MeOH액스에서 단리한 compound V의 L-1210 leukemia cell에 대한 항암작용은 대조약물인 cisplatin의 cytotoxicity에 비하여 약하게 나타났으나, 토끼 근위세뇨관 상피세포에 대한 세포독작용은 저농도 뿐만 아니라 500 μM의 고농도에서도 대조약물인 cisplatin의 독성보다 현저히 낮게 나타나서 안전성면에서는 오히려 우수하였다. 이상의 coumarin계 성분들은 국산 개바디나를 *Angelica decursiva-albiflora*에서 처음 분리한 성분들로서, 특히 compound V인 nodakenin의 L-1210 leukemia cell에 대한 항암작용과 문헌에 기보고된 compound VI인 decurosides I의 혈소판 응집억제작용 등을 고려할 때 앞으로 새로운 의약품 개발의 가능성이 높다고 사료된다.

감사의 글—본 연구의 항암 및 신독성 실험을 해주신 경희대학교 약학대학의 정지창 교수님께 깊은 감사를 드립니다.

〈1994년 9월 30일 접수 : 10월 17일 수리〉

참 고 문 헌

- 육창수 : 한국약용식물도감, Academy 서적, 서울, p. 595 (1989).
- 육창수 : 한국약품식물자원도감, 진명출판사, 서울, pp. 279~298 (1982).
- 이창복 : 한국식물도감, 향문화, 서울, pp. 587~589

- (1980).
4. 육창수 : 한약의 약리 성분 임상응용, 제축문화사, 서울, pp. 845~846 (1982).
 5. 有馬純三 : 藥學雜誌 48, 88 (1927).
 6. Späth, E.: Ber. 69, 2096 (1936).
 7. Hata, K. and Sano, K.: Yakugaku Zasshi 89, 549 (1967).
 8. Sano, K., Yosioka, I. and Kitagawa, I.: Chem. Pharm. Bull. 23, 20 (1975).
 9. 육창수 : 생약학회지 4, 191 (1973).
 10. 성백우 : 경희대학교 박사학위논문 (1988).
 11. Sakakibara, I., Okuyama, T. and Shibata, S.: Planta Medica 44, 199 (1982).
 12. Asahara, T., Sakakibara, I., Okuyama, T. and Shibata, S.: ibid. 50, 488 (1984).
 13. Okuyama, T., Takata, M. and Shibata, S.: ibid. 55, 64 (1989).
 14. Takata, M., Shibata, S. and Okuyama, T.: ibid. 56, 307 (1990).
 15. Okuyama, T., Takata, M., Nishino, H., Nishino, A., Takayasu, J. and Iwashima, A.: Shoyakugaku Zasshi 44, 346 (1990).
 16. Moon, C.K., Yook, C.S., Lee, S.C. and Ha, B.J.: Arch. Pharm. Res. 11, 308 (1988).
 17. Chung, S.D., Alavi, N., Livingston, D., Hiller, S. and Taub, M.: J. Cell Biol. 95, 118 (1982).
 18. Jung, J.C., Lee, S.M., Kadakia, N. and Taub, M.: J. Cell Physiol. 150, 243 (1992).
 19. Matano, Y., Okuyama, T., Shibata, S., Hoson, M., Kawata, T., Osada, H. and Noguchi, T.: Planta Medica 52, 135 (1986).