강황 지하부 부산물의 플라보노이드 성분

안달래¹ · 이은별¹ · 안민실² · 김반지¹ · 이소연¹ · 이태관¹ · 임혜원³ · 이현용⁴ · 배종진¹ · 김대근^{1*} ¹우석대학교 약학대학, ²전북농업기술원, ³(주)세바바이오텍, ⁴서원대학교 식품공학과

Flavonoids from the Underground Parts of Curcuma longa

Dalrae Ahn¹, Eun Byeol Lee¹, Min-Sil Ahn², Ban Ji Kim¹, So Yeon Lee¹, Tae Gwan Lee¹, Hye Won Lim³, Hyeon Yong Lee⁴, Jong Jin Bae¹, and Dae Keun Kim^{1*}

¹College of Pharmacy, Woosuk University, Samrye 565-701, Korea ²Jeollabuk-do Agricultural Research and Extension Servieces, Iksan 570-704, Korea ³Bio Bldg. #1-406, High-Tech Venture Town, Chuncheon 200-160, Korea ⁴Department of Food Science and Engineering, Seowon University, Cheongju 377-3, Korea

Abstract – Six flavonoid compounds were isolated from the underground parts of *Curcuma longa* (Zingiberaceae) through repeated column chromatography. Their chemical structures were elucidated as kaempferol-3-O- α -L-rhamnopyranosyl(1 \rightarrow 2)-O- α -L-rhamnopyranoside (1), quercetin-3-O- α -L-rhamnopyranosyl(1 \rightarrow 2)-O- α -L-rhamnopyranoside (2), quercetin-3-O- β -D-glucopyranoside-7-O- α -L-rhamnopyranoside (3), kaempferol-3-O- α -L-rhamnopyranoside (4), quercetin-3-O- α -L-rhamnopyranoside (5), and quercetin (6), respectively, by spectroscopic analysis. These compounds were isolated for the first time from this plant.

Key words - Curcuma longa, Zingiberaceae, Flavonoid

생강과(Zingiberaceae)에 속하는 다년생 숙근성 초본인 강 황 Curcuma longa L.은 뿌리줄기를 쪄서 말린 것은 강황 (薑黃)으로, 덩이뿌리를 쪄서 말린 것은 울금(鬱金)이라 하 여 사용되어 왔다.¹⁾이와 같이 뿌리줄기와 덩이뿌리는 전통 적으로 약용으로 사용하고 있으나 약용부위를 채취한 후에 남는 지상부 및 지하부의 부산물은 더 이상 이용되지 못하 고 버려지고 있다. 따라서 강황 재배 후의 다량으로 발생되 는 부산물의 다각적인 이용이 연구되어야 할 것으로 생각 되어 그 연구의 일환으로 전보²⁾에서 강황 지상부에서 2종 의 항산화물질을 단리하여 보고하였다. 한편 지금까지의 강 황에 대한 연구는 주로 curcumin성분에 대한 여러 가지 활 성연구가 많이 이루어져 있으며, 성분에 대한 연구도 황색 색소인 curcumin유도체와 정유 성분인 turmerone과 같은 sesquiterpene 몇 종이 보고³⁻⁶⁾되어 있다. 본 연구는 지하부 채취 후에 버려지는 강황 지하부 부산물을 MeOH로 추출 하고 그 MeOH엑스를 몇 가지 column chromatography를 실시하여 6종의 화합물을 단리하고 그 구조를 확인하였기 에 이를 보고하고자 한다.

*교신저자(E-mail):dkkim@woosuk.ac.kr (Tel):+83-63-290-1574

재료 및 방법

실험재료 - 본 실험에 사용한 강황의 지하부 부산물은 2012년 11월에 전라북도 농업기술원에서 채취하였으며, 정 확히 감정한 후에 음건세절하여 실험에 사용하였으며, 표준 품은 우석대학교 약학대학 생약학 연구실에 보관하고 있다 (WSU-12-010).

시약 및 기기 - ¹H-NMR 및 ¹³C-NMR spectrum은 Jeol JMN-EX 400 spectrometer(Japan) 기기를 이용하여 확보하 였다. 추출 및 분획용 시약, TLC 및 column용 시약 등은 1 급 용매를 재증류하여 사용하거나, 특급시약을 사용하였다. Column chromatography용 silica gel은 Kiesel gel 60 (Art. 1.07734, 230-400 mesh, Merck)을, molecular sieve column chromatography용 packing material은 Sephadex LH-20 (Pharmacia)을 사용하였다. TLC plate는 Kiesel gel 60 F₂₅₄ precoated plate (Art. 1.07752, Merck)를 사용하였으며, LPLC용 column은 Lobar A(LiChroprep Si 60, Merck) column을 사용하였고, HPLC용 column은 JAI GS-310 (JAI Co. Ltd.) column을 사용하였다. 발색시약으로는 10% H₂SO₄ EtOH 용액을 사용하였으며, UV의 검색은 254와 365 nm에 서 하였다.

추출 및 분리 – 신선한 강황 지하부 부산물을 음건 세절 한 다음 건조하여 얻은 시료 1.2 kg을 methanol로 가끔 진 탕하면서 5시간씩 50°C에서 3회 온침 추출하였다. 그 추출 액을 수욕상에서 감압농축하여 methanol 엑스 약 330 g을 얻었으며, 이 methanol 엑스에 증류수로 현탁시키고 상법에 따라 동량의 n-hexane(33 g), methylene chloride(35 g), ethyl acetate(3.5 g) 및 n-butanol(12.3 g)의 순으로 용매 분획하여 각각의 분획물을 얻었다. 이들 분획물에 대해 TLC 패턴분 석을 한 결과 10% H₂SO₄ 시액에 뚜렷한 반점이 확인된 ethyl acetate분획에서 물질 분리를 시도하였다. Ethyl acetate 분획을 MeOH를 유출용매로 Sephadex LH-20 column chromatography를 실시한 후 TLC 양상에 따라 4개 분획 (E1-E4)으로 나누었다. 이 중 E2(230 mg)를 CHCl₃-MeOH-H₂O(45:10:1)를 유출용매로 순상 silica gel column을 실시 하여 7개 소분획(E21-E27)으로 나누고, E223, E225 및 E227 을 Lobar A column(CHCl₃-MeOH-H₂O=45:10:1)으로 각각 정제하여 화합물 1(12 mg), 2(25 mg)와 3(15 mg)을 각각 얻 었다. E3(390 mg)을 acetonitrile-H₂O(3:7)을 이동상으로 하 여 JAI GS-310(JAI Co. Ltd.) column을 이용한 HPLC를 실시하여 3개의 소분획(E31-E33)으로 나누었다. E32와 E33 을 Sephadex LH-20 column으로 정제하고 화합물 4(12 mg) 와 5(55 mg)을 각각 얻었다. E4는 methanol에 용해하여 재 결정을 시도하여 화합물 6, 27 mg을 얻었다.

Kaempferol-3-O-α-L-rhamnopyranosyl(1→2)-O-α-Lrhamnopyranoside (1) – yellow powder, FeCl₃ test: positive, ¹H-NMR (400 MHz, CD₃OD) δ: 7.67 (2H, d, *J*=8.8 Hz, H-2', 6'), 6.84 (2H, d, *J*=8.8 Hz, H-3', 5'), 6.29 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-8), 6.10 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-6), 5.42 (1H, d, *J*=1.3 Hz, H-1"), 4.90 (1H, d, *J*=1.3 Hz, H-1"), 1.13, 0.83 (each 3H, d, *J*=6.4 Hz, H-6", 6"'), ¹³C-NMR (100 MHz, CD₃OD) see Table I

Quercetin-3-O- α -L-rhamnopyranosyl(1 \rightarrow 2)-O- α -L-rhamnopyranoside (2) – yellow powder, FeCl₃ test: positive, ¹H-NMR (400 MHz, CD₃OD) δ : 7.23 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-2'), 7.21 (1H, dd, *J*=8.4, 2.0 Hz, H-6'), 6.81 (1H, d, *J*=8.4 Hz, H-5'), 6.27 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-8), 6.10 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-6), 5.39 (1H, d, *J*=1.3 Hz, H-1"), 4.90 (1H, d, *J*=6.4 Hz, H-1"'), 1.12, 0.85 (each 3H, d, *J*=1.3 Hz, H-6", 6"'), ¹³C-NMR (100 MHz, CD₃OD) see Table I

Quercetin-3-O- β -D-glucopyranoside-7-O- α -L-rhamnopyranoside (**3**) – yellow powder, FeCl₃ test: positive, ¹H-NMR (400 MHz, CD₃OD) δ : 7.69 (1H, d, *J*=2.4 Hz, H-2'), 7.56 (1H, dd, *J*=8.8, 2.4 Hz, H-6'), 6.86 (1H, d, *J*=8.8 Hz, H-5'), 6.35 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-8), 6.15 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-6), 5.74 (1H, d, *J*=8.0 Hz, H-1''), 5.21 Kor. J. Pharmacogn.

С	1	2	3	4	5	6
2	159.2	159.2	158.3	150.2	150.2	1497
3	136.3	136.3	134.6	139.5	139.5	140.7
4	179.5	179.5	179.4	130.2	130.2	137.3
5	163.2	163.2	163.2	1/9.6	1/9.6	1/7.4
6	99.8	99.8	99.7	163.2	163.1	162.5
7	165.9	165.9	165.6	99.8	99.8	99.2
8	94.8	94.7	94.5	165.9	165.8	165.5
9	158.6	158.5	158.2	94.7	94.7	94.4
10	105.9	105.9	105.9	158.6	158.5	158.1
1'	122.6	122.9	123.0	105.9	105.9	104.5
2'	131.9	116.9	117.3	122.6	122.9	124.1
3'	116.6	146.4	145.9	131.9	116.9	115.9
4'	161.6	149.8	149.6	116.5	146.4	148.0
5'	116.6	116.4	116.1	161.6	149.7	146.2
6'	131.9	122.9	123.4	116.5	116.3	116.2
1"	102.4	102.4	100.8	131.9	122.9	121.6
2"	78.9	79.0	75 7	103.5	103.5	
2 3"	72.0	72.0	77.1	72.0	72.0	
3 4"	73.9	73.9	69.8	72.1	72.1	
5"	73.9	73.9	77.6	73.2	73.2	
6"	17.9	17.8	62.1	71.9	71.9	
1"	103.7	103.7	102.1	17.7	17.6	
1 2'''	71.0	71.0	72.2			
∠ 2‴	71.9	71.9	72.5			
5 1'''	72.5	72.6	74.4 74.0			
4 5"''	75.5	75.0	74.0			
5	17.0	17.0	17.4			
0	17.8	17.8	17.4			

 Table I.
 ¹³C-NMR spectral data of compounds 1-6

Recorded at 100 MHz in CD₃OD

(1H, d, J=1.3 Hz, H-1"'), 0.91 (3H, d, J=6.4 Hz, H-6"'), ¹³C-NMR (100 MHz, CD₃OD) see Table I

Kaempferol-3-*O*- α -L-rhamnopyranoside, Afzelin (**4**) – yellow needles, FeCl₃ test: positive, ¹H-NMR (400 MHz, CD₃OD) δ : 7.75 (2H, d, *J*=8.8 Hz, H-2', 6'), 6.92 (2H, d, *J*=8.8 Hz, H-3', 5'), 6.37 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-8), 6.19 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-6), 5.37 (1H, d, *J*=1.5 Hz, H-1"), 0.91 (3H, d, *J*=5.2 Hz, H-6"), ¹³C-NMR (100 MHz, CD₃OD) see Table I

Quercetin-3-O- α -L-rhamnopyranoside, Quercitrin (**5**) – yellow needles, FeCl₃ test: positive, ¹H-NMR (400 MHz, CD₃OD) δ : 7.28 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-2'), 7.25 (1H, dd, *J*=8.4, 2.0 Hz, H-6'), 6.86 (1H, d, *J*=8.4 Hz, H-5'), 6.31 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-6), 6.14 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-6), 5.30 (1H, d, *J*=1.2 Hz, H-1''), 0.90 (3H, d, *J*=6.0 Hz, H-6''), ¹³C-NMR (100 MHz, CD₃OD) see Table I

Quercetin (6) – yellow powder, FeCl₃ test: positive, ¹H-NMR (400 MHz, CD₃OD) δ: 7.63 (1H, d, *J*=2.0 Hz, H-2'), 7.53 (1H, dd, *J*=8.4, 2.0 Hz, H-6'), 6.78 (1H, d, *J*=8.4 Hz, H-5'), 6.29 (1H, d, J=2.0 Hz, H-8), 6.08 (1H, d, J=2.0 Hz, H-6). ¹³C-NMR (100 MHz, CD₃OD) see Table I

결과 및 고찰

강황 약용부위인 강황의 뿌리줄기와 덩이뿌리를 채취 후 에 남은 지하부 부산물로부터 얻은 MeOH엑스를 용매로 계 통분획하여 *n*-hexane, methylene chloride, ethyl acetate 및 *n*-butanol엑스를 제조하였다. 이들 분획물을 TLC 패턴분석 한 결과 10% H₂SO₄시액에 뚜렷한 발색을 나타낸 ethyl acetate 가용분획을 대상으로 몇 가지 column chromatography를 반복 실시하여 6종의 flavonoid화합물을 단리하였 다(Fig. 1).

화합물 1은 FeCl,시액에 양성으로 나타났으며, ¹H-NMR spectrum에서 전형적인 kaempferol의 B-ring에 기인하는 A₂B₂ splitting pattern의 signal δ 7.67(2H, d, J=8.8 Hz, H-2', 6')과 6.84(2H, d, J=8.8 Hz, H-3', 5')에서 관찰되었다. Kaempferol의 A-ring에 기인하는 peak는 δ 6.29(1H, d, J=2.0 Hz, H-8)와 6.10(1H, d, J=2.0 Hz, H-6)에서 관찰되었 다. 또한 2개의 당에 기인하는 anomeric proton이 δ 5.42 (1H, d, J=1.3 Hz, H-1")와 4.90(1H, d, J=8.0 Hz, H-1")에 서 확인되었으며, δ 1.13과 0.83(each 3H, d, J=6.4 Hz, H-6", 6")에서 2개의 rhamnosyl methyl peak가 관찰되었다. ¹³C-NMR spectrum에서는 δ 102.4(C-1")와 103.7(C-1")에서 2개의 anomeric carbon이 확인되었다. 화합물 1의 glycosidic linkage는 ¹³C-NMR spectrum에서 rhamnose의 C-2"(d 78.9) 의 chemical shift값이 glycosidation effect에 의해 down field 로 이동되었음을 확인할 수 있었으며, 이상의 결과와 기존 문헌⁷⁻⁹⁾ 자료와 직접 비교해 본 결과 화합물 1은 kaempferol-



	\mathbf{R}_1	R_2	R_3
1	rha(1→2)rha	Н	Η
2	rha(1→2)rha	Н	OH
3	glc	rha	OH
4	rha	Н	Н
5	rha	Н	OH
6	Н	Н	OH

Fig. 1. Structures of compounds 1-6.

3-*O*-α-L-rhamnopyranosyl(1→2)-*O*-α-L-rhamnopyranoside 로 확인 · 동정하였다.

화합물 2는 FeCl,시액에 양성으로 나타났으며, ¹H-NMR spectrum에서 quercetin의 A-ring에 기인하는 peak가 δ 6.27(1H, d, J=2.0 Hz, H-8)과 6.10(1H, d, J=2.0 Hz, H-6) 에서 관찰되었다. 또한 δ 7.23(1H, d, J=2.0 Hz, H-2'), 7.21(1H, d, J=8.4, 2.4 Hz, H-6') 및 6.81(1H, d, J=8.4 Hz, H-5')에서 전형적인 1,3,4-trisubstituted aromatic signal이 확 인되었다. 2개의 당에 기인하는 anomeric proton이 δ 5.39 (1H, d, J=1.3 Hz, H-1")와 4.90(1H, d, J=7.6 Hz, H-1")에 서 확인되었으며, δ 1.12와 0.85(each 3H, d, J=6.4 Hz, H-6", 6"')에서 2개의 rhamnosyl methyl peak가 관찰되었다. ¹³C-NMR spectrum에서는 δ 102.4(C-1")와 103.77.8(C-1") 에서 2개의 anomeric carbon이 확인되었다. ¹³C-NMR spectrum에서 화합물 2의 2개의 당부분의 chemical shift값 은 화합물 1과 완전히 일치하였다. 이상의 결과와 기존 문 헌¹⁰⁾ 자료와 직접 비교해 본 결과 화합물 2는 quercetin-3-O-α-L-rhamnopyranosyl(1→2)-O-α-L-rhamnopyranoside Ξ 확인 · 동정하였다.

화합물 3은 FeCL 시액에 양성으로 나타났으며, ¹H-NMR spectrum은 olefinic field의 8 6.15(1H, d, J=2.0 Hz), 6.35 (1H, d, J=2.0 Hz)의 signal은 A-ring의 H-6, H-8이 meta coupling하는 doublet로 나타났으며, δ 7.69(1H, d, J=2.4 Hz), 7.56(1H, dd, J=8.8, 2.4 Hz), 6.86(1H, d, J=8.8 Hz)에 서 전형적인 ABX coupling system으로 관찰되어 B-ring의 3'와 4'가 치환된 화합물임을 추정할 수 있었다. 또한 δ 5.74(1H, d, J=8.0 Hz)와 5.21(1H, d, J=1.3 Hz)에서 2개의 anomeric proton signal이 관찰되었으며, δ 0.91에서 rhamnose 의 전형적인 methyl기가 관찰되었다. ¹³C-NMR spectrum에 서도 δ 102.6과 100.8에서 2개의 anomeric carbon signal로 추정되는 peak가 관찰되어 2 mol의 sugar가 결합되어 있음 을 확인할 수 있었다. 이상의 결과로 화합물 3은 glucose와 rhamnose가 결합된 quercetin으로 추정하였고, HMBC NMR spectrum으로 확인한 결과 H-1"과 C-3와 H-1""와 C-3의 correlation이 각각 관찰되어 당의 결합 위치를 확인하였으 며 기존 문헌¹¹⁾치와도 비교하여 화합물 3은 quercetin-3-Oβ-D-glucopyranoside-7-O-δ-L-rhamnopyranoside로 확정하였 다.

화합물 4는 FeCl₃ 시액에 양성으로 페놀성 화합물임을 알 수 있었으며, ¹H-NMR spectrum에서 aromatic영역에서 δ 6.37(1H, d, *J*=2.0 Hz, H-8)와 6.19(1H, d, *J*=2.0 Hz, H-6) 에서 2개의 *meta*-coupled doublet peak가 확인되어 화합물 4는 aromatic A ring이 5,7-dihydroxyflavonoid화합물임을 알 수 있었다. δ 7.75(2H, d, *J*=8.8 Hz, H-2', 6')와 δ 6.92(2H, d, *J*=8.8 Hz, H-3', 5')에서 2개의 *ortho*-coupled doublet의 A₂B₂ splitting pattern을 갖는 B ring이 확인되어 화합물 4는 aglycone이 kaempferol임을 알 수 있었다. Anomeric proton signal이 δ 5.37(1H, d, J=1.5 Hz, H-1")로 관찰되고, coupling 값이 1.5 Hz로 α-D-configuration의 당이 결합되어 있음이 확인되었다. δ 0.91에서 rhamnose의 전형적인 methyl기가 관찰되었으며, ¹³C-NMR spectrum에서는 δ 179.6에서 한 개 의 carbonyl signal이 확인되었다. 이상의 결과로 화합물 4 는 kaempferol-3-*O*-α-L-rhamnopyanoside(afzelin)로 추정하 였으며, 기존 문헌¹²⁾의 data와 비교하여 확인 · 동정하였다. 화합물 5도 FeCl₃시액에 양성으로 페놀성 화합물임을 알 수 있었으며, ¹H-NMR spectrum에서 flavonoid의 A-ring에

기인하는 *meta*-coupled signals이 δ 6.31(1H, d, *J*=2.0 Hz, H-8)과 6.14(1H, d, *J*=2.0 Hz, H-6)에서 관찰되었다. 또한 δ 7.28(1H, d, *J*=2.0 Hz, H-2'), 7.25(1H, d, *J*=8.0, 2.0 Hz, H-6') 및 6.86(1H, d, *J*=8.0 Hz, H-5')에서 1,3,4-trisubstituted aromatic signal이 확인되었다. Anomeric proton이 δ 5.30 (1H, d, *J*=1.2 Hz, H-1")에서 확인되었으며, coupling 값이 1.2 Hz로 나타나 당이 α-L-configuration으로 결합되어 있는 것으로 추정되었고, δ 0.90에서 rhamnose의 전형적인 methyl 기가 확인되었다. ¹³C-NMR spectrum에서는 δ 179.6의 carbonyl signal의 관찰되었다. 이상의 결과와 기존 문헌¹³⁾ 자 료와 직접 비교해 본 결과 화합물 **5**는 quercetin-3-*O*-α-Lrhamnopyanoside로 확인 · 동정하였다.

화합물 6은 FeCl₃ 반응에 양성으로 나타났으며, ¹H-NMR spectrum의 aromatic 영역에서 δ 7.63(1H, d, *J*=2.0 Hz), 7.53(1H, dd, *J*=8.4, 2.0 Hz) 및 6.78(1H, d, *J*=8.4 Hz)에서 전형적인 ABX coupling system의 3개의 proton이 확인되었 고, δ 6.29(1H, d, *J*=2.0 Hz)과 6.08(1H, d, *J*=2.0 Hz)의 proton signal이 확인되어 flavonoid 화합물인 quercetin으로 추정하였으며, ¹³C-NMR spectrum 자료와 함께 문헌치¹⁴⁾와 비교하여 이를 확정하였다.

결 론

약용부위를 채취 한 후에 남은 강황 지하부 부산물의 methanol추출물에서 6종의 flavonoid화합물을 단리하였으며, 이들의 spectral data를 이용하여 구조를 확인한 결과 kaempferol-3-*O*-α-L-rhamnopyranosyl(1→2)-*O*-α-L-rhamnopyranoside(1), quercetin-3-*O*-α-L-rhamnopyranoside(2), quercetin-3-*O*-β-D-glucopyranoside 7-*O*-α-L-rhamnopyranoside(3), kaempferol-3-*O*-α-L-rhamnopyranoside(4), quercetin-3-*O*-α-L-rhamnopyranoside(5) 및 quercetin(6)으로 각각 확인·동정하였다. 이 화합물들은 본 식물로부터 처음 분리·보고되는 화합물이다. Kor. J. Pharmacogn.

사 사

이 논문은 2012년도 농촌진흥청 어젠다 연구개발사업의 지원에 의하여 연구되었으며, 이에 감사드립니다.

인용문헌

- 한국약학대학협의회 약전분과회 편저 (2008) 대한약전해설 서(9개정) II, 1098, 1161, 도서출판 신일북스, 서울.
- Ahn, D., Lee, E. B., Ahn, M.-S., Lim, H. W., Xing, M. M. Tao, C., Yang, J. H and Kim, D. K. (2012) Antioxidant constituents of the aerial parts of *Curcuma longa*. *Kor. J. Pharmacogn.* 43: 274-278.
- Cai, Y. Y., Lin, W. P., Li, A. P. an Xu, J. Y. (2013) Combined effects of curcumin and triptolide on an ovarian cancer cell line. *Asian Pac. J. Cancer Prev.* 14: 4267-4271.
- Zuo, Z. F., Zhang, Q. and Liu, X. Z. (2013) Protective effects of curcumin on retinal Müller cell in early diabetic rats. *Int. J. Ophthalmol.* 6: 422-424.
- Kaushik, G., Kaushik, T., Yadav, S. K., Sharma, S. K., Ranawat, P., Khanduja, K. L. and Pathak, C. M. (2012) Curcumin sensitizes lung adenocarcinoma cells to apoptosis via intracellular redox status mediated pathway. *Indian J. Exp. Biol.* **50**: 853-861.
- Park, S. Y., Kim, Y. H., Kim, Y. and Lee, S. J. (2012) Aromatic-turmerone attenuates invasion and expression of MMP-9 and COX-2 through inhibition of NF-κB activation in TPA-induced breast cancer cells. *J. Cell Biochem.* 113: 3653-3662.
- Rao, K. V., Damu, A. G., Jayaprakasam, B. and Gunasekar, D. (1999) Flavonol glycosides from *Cassia hirsuta*. J. Nat. Prod. 62: 305-306.
- Hasler, A., Gross, G-A., Meier, B. and Sticher, O. (1992) Complex flavonol glycosides from the leaves of *Ginkgo biloba*. *Phytochemistry* **31**: 1391-1394.
- 9. Yang, Y., Zhang, H.-J., He, H.-J. and Zhu, A.-H. (2009) Chemical constituents of *Epimedium brevicornum*. *Chinese Traditional and Herbal Drugs* **40**: 1026-1030.
- Li, F. and Liu, Y. L. (1988) Studies on the isolation and structures of baohuoside-II, III, IV and V. *Yaoxue Xuebao* 23: 672-674.
- 11. Azimova, S. S. (2013) Natural compounds. Flavonoids. 214, Springer, New York.
- Hur, J. M., Park, J. C. and Hwang, Y. H. (2001) Aromatic acid and flavonoids from the leaves of *Zanthoxylum piperitum. Nat. Prod. Sci.* 7: 23-26.
- Markham, K. R., Ternai, B., Stanley, R., Geiger, K. and Mabry, T. J. (1978) Carbon-13 NMR studies of flavonoids-III, naturally accurring flavonoid glycosides and their acylated derivatives. *Tetrahedron* 34: 1389-1397.
- Park, J. C., Yu, Y. B., Lee, J. H., Choi, J. S. and Ok, K. D. (1996) Phenolic compounds from the rachis of *Cedrela sinensis. Kor. J. Pharmacogn.* 27: 219-223.

(2013. 9. 10 접수; 2013. 9. 16 심사; 2013. 9. 16 게재확정)