K ANALYTICAL SCIENCE & TECHNOLOGY Vol. 24, No. 2, 135-141, 2011

헛개나무내의 Matrix Metalloproteinase-9 활성 억제제에 관한 연구

김은호*·이광수1

국립과학수사연구원 법과학부 화학분석과, '장안대학교 건강과학부 식품영양과 (2011. 2. 9. 접수, 2011. 2. 25. 승인)

A study of matrix metalloproteinase-9 inhibitor in Hovenia dulcis Thunberg

Eun-Ho Kim^{*} and Kwang-Soo Lee¹

Chemical Analysis Division, National Forensic Service, Seoul, 158-707, Korea ¹Department of Food & Nutrition, Jangan University, Kyenggido, 445-756, Korea (Received February 9, 2011; Accepted February 25, 2011)

요 약: 세포외 기질의 주요 단백질 구성요소들을 가수분해시켜 재편성(turnover)과 재형성(remodeling)에 핵심 역할을 하는 효소가 matrix metalloproteinases (MMPs)이다. MMPs 중에서 MMP-2와 MMP-9는 catalytic domain이 fibronectin-like domain에 의해 hemopexin-like domain 부위와 떨어져 있는 점이 다른 MMP들과 다르다. MMP-9 억제제의 개발로 간암전이를 막을 수 있다고 보고되고 있다. *Hovenia dulcis Thunberg*에서 MMP-9의 활성을 저해하는 물질을 분리 정제하였고, 분리된 물질에 대한 MMP-9의 활성 억제 여부를 확인하였다. Ethyl acetate (EA)에 의해 용출 분리된 두개의 화합물(화합물 A, 화합물 B)과 MeOH로 용출 분리된 한 개의 화합물(화합물 C)에서 MMP-9의 활성에 저해를 보였고, ¹H와 ¹³C NMR, GC-MS 그리고 IR로 이들의 구조를 분석하였다. 화합물 A는 hydroxyl기와 methoxyl기로 치환된 벤젠고 리를 함유하는 화합물로 catechine 계열로 추정되었으며, 화합물 B와 C는 hydroxyl기와 methoxyl기로 치 환된 벤젠 고리와 분자내 carbonyl기를 갖고 있는 nobiletin 계열의 화합물로 추정되었다. 그리고 화합물 A는 MMP-9 활성을 1.0%농도에서 76% 억제하였으며, 화합물 B는 동일한 농도에서 66% 억제하는 것으로 나타났다. 그리고 화합물 C는 1.0%농도에서 71% 억제하는 것으로 나타나 화합물 A가 MMP-9의 활성 저해능이 가장 좋은 것으로 나타났다.

Abstract: MMPs (Matrix metalloproteinases) are enzymes playing an important role to turnover and remodel main protein compositions of extracellular matrix. MMP-2 and MMP-9 of MMPs having a catalytic domain which is apart from a hemopexin-like domain part, are different from the other MMPs pertaining fibronectin-like domain close to hemopexin-like domain. It was reported that the development of MMP-9 restrainer can prevent the transfer of liver cancer. In this study, MMP-9 restrainers were extracted and purified from *Hovenia dulcis Thunberg*. The each fractionary part was examined to investigate the inhibitory effect on MMPs. Three

★ Corresponding author

Phone : +82-(0)2-2600-4672 Fax : +82-(0)2-2600-4792 E-mail : ehknisi@korea.kr 136

compounds, compound A and B eluted with ethyl acetate (EA) and compound C with methanol, were identified by ¹H and ¹³C NMR, GC/MS, and FT-IR. Compound A is considered as a kind of catechine type compound having a benzene ring substituted by hydroxyl and methoxyl groups. Compound B and C are nobiletin type compound pertaining a carbonyl group. Compound A, B and C showed 76%, 66% and 71% of inhibition effect on MMP-9 at 1.0% concentration, respectively. Compound A showed the best inhibition effect on MMP-9.

Key words: Hovenia dulcis Thunberg., MMPs, GC/MS, IR, NMR, Nobiletin

1. 서 론

사람의 혈관, 조직 등을 구성하는 세포외 기질 (extracellular matrix, ECM)은 조직의 구조를 지지하고 유지하는 기계적 역할을 수행하는 물리적 구조일 뿐 만 아니라, 발달, 이동, 증식과 같은 많은 생물학적 세 포의 기능에 영향을 미치는 복잡하고 역동적인 구조 물이다.¹ 또한 그 구성요소들의 합성과 분해의 평형상 태는 세포외 지질의 항상성(homeostasis) 유지를 위하 여 필수적인 것으로 알려져 있다.² 세포외 기질은 최하 부막(basement membrane)과 막간극(interstitial matrix)의 2 개 카테고리로 나눌 수 있고, 이들을 구성하는 요소 는 세포의 종류, 세포의 분화 상태 및 세포의 대사 등 에 따라 구분된다. 이러한 세포외 기질의 주요 단백질 구성요소들을 가수분해시켜 재편성(turnover)과 재형 성(remodeling)의 핵심 역할을 하는 효소가 matrix metalloproteinases(MMPs)로 알려져 있다.³

MMP들 중에서 MMP-9은 분자량이 92 kDa으로 암 의 전이를 조절하는 여러 물질을 구성하거나 조절하 는 역할을 하며,4 정상 폐 대식세포, 다형핵성 백혈구. 골모세포, 각질세포, 영양세포, 그리고 변형된 여러 세 포들에서 몇 가지 유형들을 만들고 있고, 특히 산성 환 경에서 collagen type I 인 N-terminal propeptide로 분열 하는 것으로 보고되었다.⁵ 이와 같이 MMP-9의 활성 조 절 (regulation)은 유전자의 활성화(gene activation)와 전 사(transcription), 잠재되어있는 효소의 번역(translation) 과 분비(secretion), 그리고 내인성 억제제들(endogeneous inhibitor)에 의한 proenzyme의 활성화와 비활성화 등 많은 단계에서 일어난다. MMP-9이 활성 조절을 상실 하였을 때는 류마치스성 관절염, 골관절염, 6 암의 전위 (tumour invasion)⁷ 및 신경염증 질환에서의 myelinbasic 단백질의 퇴화⁸ 등에 관련이 있는 것으로 보고 되었다.9,10

최근에는 천연 식물에서도 여러 종류의 억제제들이 분리되는 등 여러 가지 방법에 의해 MMP 억제제들 이 개발되고 있고¹¹, 유근피내에서도 이와 같이 MMP-9에 대한 활성 억제물질이 존재하는 것으로 보고되었 다.¹² 그리고 항암세포전이를 억제하기 위한 MMP-9 의 저해물질과 활성산소종의 대사에 관련된 효소의 발현을 유도하는 물질을 천연물에서 분리하는 연구가 활발히 진행되고 있다.

본 연구에 사용한 Hovenia dulcis Thunberg는 일본 에서는 Kigushi, Kenponashi, Rhamnaceae라고 불리고 있고, 우리나라에서는 헛개나무, 지구자라 불리고 있 으며 갈매나무과에 속하는 식물이다. Hovenia dulcis Thunberg에 대한 연구는 그 약성이 말하여 주듯 매우 활발하게 연구되고 있다. Hovenia dulcis Thunb.에서 항돌연변이, 항암 활성, 알코올을 분해하는 alcohol dehydrogenase (ADH) 활성,¹³ 숙취의 원인물질인 aldehyde를 분해하는 aldehyde dehydrogenase (ALDH) 활성, 간독소 해소물질로 ampelopsin,¹⁴ abtisweet 물질 로 hoduloside, jujuboside 등¹⁵이 보고 된 바 있다. 이 에 헛개나무가 갖는 또다른 효능에 대하여 관심을 갖 게 되었고 본 실험을 행하게 되었다.

본 연구는 Hovenia dulcis Thunberg에서 다양한 유 기용매를 사용하여 MMP-9의 활성을 저해하는 물질 을 분리 정제하고, 분리된 물질에 대한 MMP-9의 활 성 억제 여부를 zymography 법으로 확인하였다. 그리 고 확인된 MMP-9의 활성 억제물질을 FT-infrared spectrometer, nuclear magnetic resonance spectrometer, gas chromatography/mass spectrophotometer, UV/Visible spectrometer 등의 기기분석으로 구조적인 특성을 규 명하고자 하였다.

2.실 험

2.1. 실험 재료

본 연구에 사용한 Hovenia dulcis Thunberg는 국내 산으로서 영천의 산지에서 Hovenia dulcis Thunb.의 목질 부분만을 구입하여 음지에서 다시 잘 건조하였 다. 잘 건조된 시료는 2~3 cm 크기로 잘라서 추출하 는데 사용하였다. MMP-9에 대한 활성도 측정을 위한 adenocarcinoma 세포주인 SK-Hep-1은 Dulbecco's modified eagle's medium (DMEM)에서 배양하였고, 그 배양액을 Centricon 10 (Amicon, USA)으로 농축하 여 MMPs의 실험 중에서 MMP-9에 대한 실험에 사용 하였다.

2.2. 시약

Glycine, ammonium persulfate, 3 (4,5-dimethylethiazol-2-yl)-2,5-diphenyl-tetrazolium bromide (MTT), coomassie blue 및 triton X-100 등의 시약은 Sigma Chemical Co. 제품을 사용하였다. 그리고 Tris (hydroxymethyl)-aminomethane (Tris)과 acrylamide, *N,N,N',N'*-tetramethylethylenediamine (TMEDA) 및 sodium dodecylsulfate (SDS) 등은 Bio-Rad (Hercules Co.) 제품을 사용하였 다. Dulbecco's modified Eagle's medium (DMEM), Dulbecco's phosphate buffered saline (PBS), trypsin-EDTA, L-glutamine은 Gibco BRL사 제품을 사용하였 다. n-Hexane (Hex, 95.0%), methanol (MeOH, 99.5%), methylene chloride (MC, 99.5%) 그리고 ethyl acetate (EA, 99.0%)는 삼전화학에서 구입하여 정제하여 사용 하였다. 분획물의 용해에 사용된 methanol (99.93%, A.C.S. HPLC grade)은 Aldrich사 제품을 사용하였다.

2.3. 실험기기

물질의 정제에는 HPLC (Jasco pu-980, Japan)와 MPLC (YAMAZEN, collector: FR 50N, detector: UV-10v, pump: YAMAZEN 540, Japan)를 사용하였고, HPTLC (CAMAG TLC scanner 3, Switzerland), FT-IR spectrometer (Perkin Elmer Spectrum One with Automage FT-IR Microscope, USA), GC/MS spectrometer (Varian saturn(II), column; DB-5, (5%-phenylmethylpolysiloxane, diameter; 0.25 mm, film; 0.25 μm, 30 m, Australia), NMR spectrometer (Lambda 400 MHz JEOL, Japan 및 Varian Gemin: 2000 operating at 300 MHz, Australia) 등을 이용하여 물질의 분석 및 구조 결정에 사용하였 다. 그리고 시료를 동결 건조하기 위해 냉동 건조기 (Martin Christ Alpha type, Germany)를 사용하였다.

세포주의 배양과 시료의 전처리는 조직 파쇄기 (Utra-Turrax T25, Germany), 초음파 파쇄기(Sonics and Materials VC-375, USA), 전기 영동기(Mighty Small SE250, Hoefer, USA)와 ELISA reader (Spectra Max 340, USA), incubator (Boekel incubator shaker II, Model 136400) 및 UV/Visible spectrometer (Varian Cary 3E, Australia)를 이용하였다.

2.4 실험 방법

241 헛개나무에서 MMP-9 저해제의 추출 및 분리 MMP-9에 대한 활성 억제 물질의 분리를 위해 음지 에서 건조시킨 Hovenia dulcis Thunb.을 2~3 cm 크 기로 썰어 1 Kg을 취한 다음 5 L round flask에 넣고 70% methanol (MeOH)로 4 시간 환류하는 방법으로 3 회씩 반복하여 추출하였다. 추출물은 여과하여 부유물 을 제거한 후에 갂압 농축하였고, 농축물은 감압하에 동결 건조하였다. 동결 건조한 시료는 상온에서 MeOH 에 용해시켜 30 분간 저어 주었고 이 후 감압하에 여과 하는 방법을 여러 번 시행하여 MeOH에 용해되는 부 분과 MeOH에 녹지 않는 부분로 나누었다. MeOH에 용 해되는 부분은 감압하에 완전히 MeOH를 제거시킨 후에 10 mL의 MeOH에 다시 용해시켜 MMP-9의 저 해 활성 측정에 사용하였다. MeOH에 녹지 않는 부분 은 5 mL의 증류수에 용해시켜서 MMP-9의 활성 저 해 여부에 대한 측정에 사용하였다.

MMP-9의 활성에 저해성을 보인 MeOH에 용해되 는 용액은 silica gel (Kieselgel 60 ASTM, Merck Art. 7734) column (30×400 mm)에서 극성이 다른 용매를 사용하여 용출하는 방법으로 분획하였다. 먼저 column (30×400 mm)에 EA:hexane=0.1:8의 혼합 용 매에 혼합된 silica gel을 300 mm 높이로 충전하였다. 그리고 MeOH에 용해되는 분획분을 column에 loading 한 후 500 mL의 n-hexane으로 용출한 후에 EA로 용 출하였고, 마지막으로 MeOH로 용출하는 방법으로 세 개의 부분으로 분획하였다. 세 개의 분획분들은 감압 하에 농축하여 MMP-9의 활성 저해능 실험에 사용하 였고, EA와 MeOH로 용출한 분획분에서 MMP-9의 활성에 저해능이 있음을 보였다. 이 두 분획분들은 각 각 다음과 같은 방법으로 MMP-9 활성 저해물질의 분 리를 시도하였다.

EA로 용출한 분획분은 감압하에 EA를 완전히 휘발 시킨 후에 5 mL의 MeOH를 사용하여 다시 용해시켰 다. 이 시료는 silica column상에서 open column으로 MC와 MeOH의 혼합용액에서 MeOH의 농도를 증가 시키는 방법으로 다시 네 개의 부분으로 분획하였다. 첫 번째 전개 용매는 MC:MeOH=10:0.1의 혼합 용매 를 사용하여 용출하였다(E1). 2 L로 용출시킨 후에, 두 번째 전개 용매인 MC5:MeOH=10:0.5를 사용하여 용출하였다(E2). 이 혼합용매에서는 녹색 계열의 화합 물들이 분리되어 용출됨을 UV의 365 nm로 확인하였 다. 세 번째 전개 용매는 MC:MeOH=10:1인 혼합 용 매를 사용하였다. 이 혼합 용매에서는 보라색 계열의 화합물이 용출됨을 UV의 365 nm로 확인할 수가 있 었다. 마지막 분획분은 MC:MeOH=10:4의 혼합 용매 로 용출하여 얻었고, 각 분획분들은 감압하에 농축한 후에 5 mL의 MeOH에 다시 용해시켜서 MMP-9의 활성 저해능 실험에 사용하였다.

MeOH로 용출한 분획분은 EA와 혼합된 상태에서 침전물이 나타났고 여과 후에 분리된 용액만이 MMP-9의 활성 저해능 실험에서 저해능이 있는 것으 로 나타났다. 이 용액을 감압하에서 농축하였고 소량 의 MeOH을 사용하여 다시 용해시킨 후에 silica column상에서 open column으로 MC와 MeOH의 혼합 비율을 달리하면서 MeOH의 농도를 증가시키는 방법 으로 다시 세 개의 부분으로 분획하였다. 먼저 MC: MeOH=10:2의 혼합 용매를 사용하여 연두색 계열의 화합물이 용출되고 있음을 UV의 365 nm로 확인할 수가 있었다(M1). 그 다음 전개 용매는 MC:MeOH= 1:1의 혼합 용매를 사용하였고, 보라색 계열의 화합물 이 용출됨을 확인할 수가 있었다. 짙은 고동색 계열의 화합물은 MeOH에서만 용출되었다.

MC와 MeOH의 각기 다른 혼합비로 용출시킨 분획 분들은 감압하에 농축하여 소량의 MeOH에 다시 용 해시켰다. 이들은 25 TLC aluminium sheets (Silica gel 60 F₂₅₄)에서 최소한 두 개 이상의 화합물들이 혼합되 어 있는 것으로 나타났다. 이들 중 MMP-9의 활성 저 해능 실험에서 저해능이 있는 것으로 나타난 세 개의 분획분(E1, E2 그리고 M1)으로부터 저해물질의 정제 를 시도하였다.

2.4.2 헛개나무에서 MMP-9 저해제의 정제

MMP-9의 활성 저해능 실험에서 저해능이 있는 것 으로 나타난 세 개의 분획분(E1, E2 그리고 M1)에서 MMP-9의 활성 저해 물질에 대한 정제는 MPLC (Silica gel column, 30×200 mm, at 365 nm)를 이용 하여 MC와 MeOH의 혼합비를 달리하는 방법으로 용 출하였다. 그리고 시험관당 1.5 mL씩 용액을 받아서 UV/Vis spectrophotometer를 사용하여 365 nm에서 흡 광도를 측정하였고 이를 그래프상에서 분획하였다.

E1 분획분은 MPLC에서 MC:MeOH=10:0.2의 혼합 용매로 용출하여 365 nm에서 홉광도를 나타내는 부 분만을 모아서 감압하에 농축하여 다섯 개의 부분으 로 분획하였다. 단일 물질로 나타난 두 번째 분획분 (compound A)이 MMP-9의 활성 저해능 실험에서도 저해능이 있는 것으로 나타나 이 물질의 구조 분석을 위하여 IR 및 ¹H, ¹³C NMR분석에 사용하였다.

E2 분획분은 MPLC에서 MC:MeOH=10:0.4의 혼합 용매로 용출하여 365 nm에서 홉광도를 나타내는 부 분만을 모아서 감압하에 농축하여 세 개 부분으로 분 획하였다. 단일 물질로 나타난 두 번째 분획분 (compound B)이 MMP-9의 활성 저해능 살험에서도 저해능이 있는 것으로 나타나 이 물질의 구조 분석을 위하여 IR 및 ¹H, ¹³C NMR분석에 사용하였다.

M1 분획분은 MPLC에서 MC:MeOH=10:1의 혼합 용매로 용출하여 365 nm에서 홉광도를 나타내는 부 분만을 모아서 감압하에 농축하여 네 개 부분으로 분 획하였다. 단일 물질로 나타난 두 번째 분획분 (compound C)만이 MMP-9의 활성 저해능 실험에서 저해능이 있는 것으로 나타나 이 물질의 구조 분석을 위하여 IR 및 ¹H, ¹³C NMR분석에 사용하였다.

2.4.3. 세포주에서 MMP-9의 분리

MMP-9 활성 물질의 분리는 MMP-9 활성 물질을 많이 내는 세포주로 알려진 SK-Hep-1을 혈청이 함유 된 DMEM 배지로 키운 다음, MMP-9 활성 억제제로 알려진 혈청을 PBS로 3 회 잘 세척하였다. 그리고 혈 청을 첨가하지 않은 DMEM 배양액으로 24 시간 배 양시킨 다음 DMEM 배양액을 회수하여 원심분리하 였다. 회수한 DMEM 배양액을 Amicon 30 (Amicon, Inc. USA)을 이용하여 농축한 다음, 각 단계별로 분획 한 *Hovenia dulcis Thumb*. 추출물의 MMP-9의 활성 억제 여부를 판별하는데 이용하였다.

2.4.4 MMP-9 활성도 측정

MMP-9 활성도 측정은 Zymography 방법¹⁶을 약간 변형시킨 방법으로 측정하였다. 0.1%의 gelatin이 함 유된 10% acrylamide gel을 이용하여 전기 영동하였 고, lower gel buffer (pH 8.8)의 조제는 Tris-base 18.15 g과 SDS 0.4 g을 증류수 1 L에 용해시킨 것을 사용하 였다. 전기 영동시 running buffer로는 Tris-base 3.0275 g과 glycine 14.225 g, SDS 1 g을 증류수 1 L에 녹여 pH를 8.3으로 맞춘 것을 사용하였다. 그리고 전기영동 이 끝나면 gel을 2.5%의 triton X-100으로 30 분씩 2 회 세척하여 gel에 존재하는 SDS 성분을 제거하였다. 그리고 이 gel을 incubation buffer (50 mM Tris-HCl, 10 mM CaCl₂, 0.02% NaN₂, pH 8.0)에 10 분씩 2 회 세 척하고, 37°C shaking incubator에서 24 시간 incubation 시킨 후 염색액으로 12 시간 염색하였다. 이때 염색액 은 0.25% coomassie blue, 10% acetic acid 및 40% methanol 혼합액을 사용하였다. 염색이 끝난 다음 1 차 탈색액에 30 분 및 2 차 탈색액에 담가 완전 탈색 시킨 후 gel 상의 92 KDa 위치의 MMP-9 band의 소 실 정도에 따라 densitometer (ACDSee v3.0 제조국)로 활성 억제 정도를 계산하였다. 이때 사용한 1 차 탈색 액은 50% methanol과 5% acetic acid 혼합액을 사용 하였으며, 2 차 탈색액으로는 5% methanol과 10% acetic acid 혼합액을 사용하였다.

3 결과 및 고찰

3.1. 헛개나무에서 MMPs 저해제의 분리 및 정제

70% MeOH로 추출한 Hovenia dulcis Thunb. 추출 물을 변형된 Zymography 방법¹⁶으로 시도한 MeOH 에 용해도는 부분과 MeOH에 녹지 않는 부분에서의 MMP-9 활성도 측정에서 MeOH에 용해되는 부분과 부분만이 MMP-9의 활성에 저해능이 있는 것으로 나 타났다(Fig. 1).

MeOH soluble은 다시 open SiO₂-column chromatography에서 n-hexane, EA 그리고 MeOH로 용출시켜 세 개의 부분으로 분획하였다. 각 분획물들의 MMP-9 활성 저해능 실험에서는 EA와 MeOH 분획물만이 저 해능이 있는 것으로 나타났다(*Fig.* 2).

EA 분획물은 실리카겔 칼럼(30 × 400 mm)상에서 MC:MeOH (10:0.1 v/v)의 혼합 용매를 사용하여 시험 관 당 1.5 mL씩 용액을 받아 UV/Vis spectrophotometer



Fig. 1. Zymography of MMP-9 in the presence of MeOH soluble and MeOH insoluble fractions. Lain 1: control (MMPs of SK-Hep-1), Lain 2: MeOH soluble fraction, Lain 3: MeOH insoluble fraction



Fig. 2. Zymography of MMP-9 in the presence of fractions obtained from the different solvents. Lain 1: control (MMPs of SK-Hep-1), Lain 2: EA fraction, Lain 3: MeOH fraction, Lain 4: n-Hexane fraction 를 사용하여 365 nm에서 흡광도를 측정하였고, 그래 프상에서 분획 하였다. 이때 4 개의 분획을 얻었으며 각각의 분획들은 농축한 후에 감압 냉동 건조하였고, 건조된 각 분획들의 MMP-9 활성 억제 실험에서 2 개 의 분획(E1 and E2)에서 저해능을 나타내었다.

E1 분획은 MPLC (Silica gel column, 30 × 200 mm, at 365 nm)를 사용하여 MC:MeOH (10:0.2)로 전개하 여 분획한 것 중에서 두 번째 분획물(compound A)만 이 MMP-9 활성 측정에서 저해능이 있는 것으로 나타 났다. 그리고 이 분획물은 TLC (MC:MeOH=10:0.2) 와 GC/MS에서 단일물질인 것을 확인하였고, M⁺(m/z) 는 214로 추정되었다. FT-IR, ¹H- 그리고 ¹³C-NMR을 이용하여 구조 분석에 사용하였다.

E2 분획 또한 MPLC (Silica gel column, 30 × 200 mm, at 365 nm)를 사용하여 MC:MeOH (10:0.4)로 전개하 여 분획한 것 중에서 두 번째 분획물(compound B)이 MMP-9 활성 측정에서 저해능이 있는 것으로 나타났 다. 그리고 TLC (MC:MeOH=10:0.4)와 GC/MS에서 단일물질임을 확인하였고, M⁺(m/z)는 267로 추정되었 다. FT-IR, ¹H-, 그리고 ¹³C-NMR을 이용하여 구조 분 석에 사용하였다.

M1 분획은 MPLC (Silica gel column, 30×200 mm, at 365 nm)를 사용하여 MC:MeOH (10:1)로 전개하였고, 두 번째 분획물(compound C)만이 MMP-9 활성 측정에 서 저해능이 있는 것으로 나타났다. 그리고 TLC (MC:MeOH=10:1)와 GC/MS에서 단일물질임을 확인하 였고, M⁺(m/z) 는 228로 추정되었다. FT-IR, ¹H- 그리고 ¹³C-NMR을 이용하여 구조 분석에 사용하였다.

3.2. FT-IR 스펙트럼과 NMR DATA에 의한 MMP-9 저해제의 구조 분석

3.2.1 화합물 A의 분석

E1 분획물의 FT-IR 스펙트럼에서는 3303 cm⁻¹에서 -OH의 강한 흡수띠가 나타났고, 특히 secondary 알콜 에 해당하는 흡수 띠가 1369 cm⁻¹에서 나타났다. 방 향족의 C=C stretching에 해당하는 흡수 띠가 1610 cm⁻¹과 1515 cm⁻¹에서 보이고 있다. 그리고 1239 cm⁻¹ 과 1100 cm⁻¹부근에서의 흡수 띠는 벤젠고리에 연결 된 =C-O-C 에 해당하는 것으로 벤젠 고리에 alkoxy group이 있는 것으로 생각되었다. 특히 1700 cm⁻¹ 부 근에서는 어떠한 흡수 띠도 나타나지 않았고 이는 이 화합물이 분자내에 C=O (carbonyl) 작용기를 갖는 nobiletin 계열은 아닌 것으로 추정하였다.

'H와 ¹³C-NMR의 data는 Table 1에 나타내었다. 'H

Table 1	1.	^{1}H	and	¹³ C-NMR	spectrum	data	of	compound	А
---------	----	---------	-----	---------------------	----------	------	----	----------	---

¹³ C (δ)	¹ H (ppm)	¹³ C (δ)	¹ H (ppm)
29.04 67.06 68.46 79.52 95.86 96.34 99.97 115.49	2.76 (1H, q,q) 3.61 (1H, q) 3.96 (3H, s) 4.88 (1H, d) 5.88 (1H, s) 6.02 (1H, d)	115.71 119.57 132.41 132.50 145.54 145.45 157.19 157.44	6.64 (1H, s) 6.79 (1H, d) 6.80 (1H, d)

*Recorded in d_6 -Acetone, chemical shift values are reported as δ from TMS at 75 MHz for ¹³C and 300 MHz for Dept and Cosy spectrum; number of protons, signal multiplicity and coupling constants (Hz) are shown in parentheses.

NMR spectrum에 의하면 δ 2.76에서 탄소 고리 화합 물인 methylene (-CH₂-) 피크를 나타내고, δ 3.61에서 는 탄소 고리 화합물의 -CH-를 확인하였다. δ 3.96에 서는 -OCH₃로 보이는 신호가 나타났고, δ 6.64, 6.79, 6.80에서 벤젠고리의 Ar-H가 보였다.

¹³C NMR spectrum과 ¹³C NMR DEPT (45°, 90°, 135°)를 비교해 보면 δ 67.06, 79.52, 95.86, 96.34, 115.49, 115.71, 119.57 및 132.41에서 methyne (-CH) 탄소로 보이는 피크가 있음을 알 수 있었다. 탄소 고리화합물의 methylene에 해당하는 피크는 δ 29.04에서 나타났고, OH기로 치환된 탄소에 의한 피크는 δ 79.52에서 보였다. 상기와 같은 결과로부터 화합물 A의 구조는 OH기와 OCH₃기로 치환된 벤젠 고리와 헤테로 고리를 갖고 있는 catechin 계열의 화합물로 예상되나 이 물질의 정확한 구조 규명을 위해서는 고분해성 질량분석법과 아울러 보다 정밀한 NMR 연구, 원소 분석 및 X-ray에 의한 구조 결정 등 좀 더 많은 연구가 필요하다.

3.2.2. 화합물 B의 분석

E2 분획물의 FT-IR 스펙트럼에서는 3432 cm⁻¹에서 -OH의 강한 흡수 띠가 나타났고 2936 cm⁻¹에서 methylene의 C-H간 신축진동의 흡수띠가 나타났다. 방향족의 C=C stretching이 1594, 1514 그리고 1461 cm⁻¹에서 보이고 있고, 1030 cm⁻¹에서는 C-O 결합의 흡수 띠를 보였다.

이 화합물의 'H과 ¹³C-NMR의 data는 분리 정제된 이 물질의 양이 적음으로 인하여 얻지 못하였으나 미 약하게나마 얻은 'H의 spectrum에서는 화합물 C와 유 사한 구조를 갖는 것으로 사료되었다. 이 물질의 정확 한 구조 규명을 위해서는 보다 많은 샘플을 정제한 후에 고분해성 질량분석법과 아울러 보다 정밀한 NMR 연구, 원소 분석 및 X-ray에 의한 구조 결정 등 좀 더 많은 연구가 필요하다.

3.2.3 화합물 C의 분석

M1의 분획물의 FT-IR 스펙트럼에서는 3410 cm⁻¹에 서 -OH의 강한 흡수띠를 보이고 있고, 특히 secondary 알콜에 해당하는 흡수 띠가 1371 cm⁻¹에서 나타났다. 방향족의 C=C stretching에 해당하는 흡수 띠가 1595 cm⁻¹ 그리고 1508 cm⁻¹에서 보이고 있다. 1238 cm⁻¹와 1123 cm⁻¹부근에서의 흡수 띠는 벤젠고리에 연결된 =C-O-C에 해당하는 것으로 벤젠 고리에 alkoxy group 이 있는 것으로 생각되었다. 특히 1734 cm⁻¹에서 C=O 에 해당하는 흡수띠를 나타내었다.

¹H-NMR spectrum에 의하면 δ 2.5에서 탄소 고리 화합물의 methylene (-CH₂-) 피크가 보였고, δ 3.74에 서는 methoxy(-OCH₃)로 보이는 피크가 나타났다. δ 6 와 δ 7에서 볜젠고리의 Ar-H를 보이고 있다.

상기와 같은 결과로부터 화합물 C의 구조는 Fig. 3



Fig. 3. Chemical structure of nobiletin.

과 같이 -OH기와 -OCH₃기로 치환된 벤젠 고리와 분 자내 carbonyl기를 갖고 있는 nobiletin 계열의 화합물 로 예상되나 이 물질의 정확한 구조 규명을 위해서는 고분해성 질량분석법과 아울러 보다 정밀한 NMR 연 구, 원소 분석 및 X-ray에 의한 구조 결정 등 좀 더 많은 연구가 필요하다.

3.3. 헛개나무에서 정제된 물질의 MMP-9 억제 효과

Hovenia dulcis Thunberg의 EA 추출물에서 분리한 화합물 A와 B 그리고 MeOH 추출물에서 분리한 화 합물 C의 농도에 따른 MMP-9 활성 억제효과는 Zymography법¹⁶에 의해 관찰하였고, Fig. 4, Fig. 5 그 리고 Fig. 6에 나타내었다. 화합물 A는 농도가 증가함 에 따라 MMP-9의 활성 억제가 증가됨을 보였고, 0.75%의 농도에서는 69%, 1.0%에서는 76% MMP-9 의 활성이 억제되었다. 그리고 화합물 B도 화합물 A 와 같이 농도의 증가에 따라 활성이 억제되어 0.75%





Fig. 6. Inhibition effect on MMP-9 depending on the concentration of compound C. Lain 1: MMP-9 of SK-Hep-1, Lain 2: 0.1%, Lain

3: 0.25%, Lain 4: 0.5%, Lain 5: 0.75%, Lain 6: 1.0%

와 1.0%에서 66%의 활성이 억제됨을 보였다. 화합물 C인 경우에도 농도의 증가에 따라서 활성이 억제되는 것으로 나타났고, 0.75%의 농도에서 64%, 1.0%에서 71% 활성이 억제되는 것으로 나타났다. 이상의 결과 로 보아 SK-Hep-1에서 추출한 MMP-9 활성의 억제는 화합물 A가 가장 좋은 것으로 나타났다.

4.결 론

본 연구는 *Hovenia dulcis Thunberg*에서 MMP-9의 활성을 저해하는 물질을 분리 정제하고, 분리된 물질 에 대한 MMP-9의 활성 억제 여부를 확인하였다.

EA로 용출한 분획과 MeOH로 용출한 분획에서 MMP-9의 활성을 저해하는 물질이 있는 것으로 판명되 었다. MMP-9의 활성을 저해하는 것으로 판명된 EA로 용출 분리된 두 개의 화합물(화합물 A, 화합물 B)과 MeOH로 용출된 한 개의 화합물(화합물 C)의 'H과 ¹³C-NMR, GC/MS 그리고 IR 분석 결과 화합물 A는 OH기와 OCH₃기로 치환된 벤젠고리를 함유하는 화합 물로 catechine 계열로 추정되었으며, 화합물 B와 C는 OH기와 OCH₃기로 치환된 벤젠 고리와 분자내 carbonyl 기를 갖고 있는 nobiletin 계열의 화합물로 추정되었다.

이들 물질의 MMP-9 활성 억제 효과는 화합물 A는

MMP-9 활성을 1.0%농도에서 76% 억제하였으며, 화 합물 B는 66% 억제하는 것으로 나타났다. 그리고 화 합물 C는 1.0%농도에서 71% 억제하는 것으로 나타 나 화합물 A가 MMP-9의 활성 저해능이 가장 좋은 것으로 나타났다.

참고문헌

- 1. R. Raghow, FASEB J., 17, 15-19(1994).
- G. Murphy and A. J. Docherty, Am. J. Respir. Cell Mol. Biol. 7, 120-125(1992).
- M. Nguyen, J. Arkell and C. J. Jackson, *Inter. J. Bio*chem. & Cell Biol. 33, 960-970(2001).
- D. E. Kleiner and W. G. Stetler-Stevenson, 43(Suppl), S42-S51(1999).
- Y. Okada, K. Naka, K. Kawamura, T. Matsumoto, I. Nakanishi, N. Fujimoto, H. Sato and M. Seiki, *Lab. Invest.* 72, 311-322(1995).
- 6. T. E. Cawston, Pharm. Therapeu. 70, 163-182(1996).
- L. Liotta, P. S. Steeg and W. G. Stetler-Stevenson, *Cell* 64, 327-336(1991).
- S. K. Chandler, R. E. Coates, A. Gearing, J. Lury and E. A. Bone, *Neurosci. Lett.* 201, 223-226(1995).
- S. Kim, H. S. Park, H. J. Son and W. S. Moon, *Korean J. Hepatol.* **10** 62-72(2004).
- Y. Noji, M. Shimizu, H. Ino, T. Higashikata, M. Yamaguchi, A. Nohara, T. Horita, K. Shimizu, Y. Ito, T. Matsuda, M. Namura and H. Mabuchi, *Circ J.* 68, 355-360(2004).
- R. P. Beckett and M. Whittaker, *Exp. Opin. Ther. Patents* 8, 259-282(1998).
- K. H. Kong, K. J. Han, K. S. Lee, S. H. Cho, Analytical Science and Technology 18, 104-111(2005).
- Y. Okuma, H. Ishikawa, Y. Ito, Y. Hayashi, A. Endo, and T. Watanabe. 日本榮養·食糧學會誌, 48(3), 167-172(1995).
- K. Hase and M. Ohsugi. *Biological & Pharmaceutical Bulletin* 41: 381-385(1997).
- M. Yoshikawa, S. Tumura, K. Yamada, and T. Arihara. Biological & Pharmaceutical Bulletin 40, 2287-2291 (1992).
- C. Heussen and E. B. Dowdle, *Anal. Biochem.* 102, 196-202(1980).