한국식품영양과학회지 DOI: 10.3746/jkfn.2011.40.3.470

# 열처리 양파로부터 항산화물질의 분리동정

- 연구노트 -

황인국<sup>1</sup> · 김현영<sup>2</sup> · 이상훈<sup>2</sup> · 황초롱<sup>2</sup> · 오승희<sup>2</sup> · 우관식<sup>3</sup> · 김대중<sup>4</sup> · 이준수<sup>2</sup> · 정헌상<sup>2†</sup>

<sup>1</sup>국립농업과학원 농식품자원부, <sup>2</sup>충북대학교 식품공학과

<sup>3</sup>국립식량과학원 기능성작물부, <sup>4</sup>충북대학교 수의학과

# Isolation and Identification of an Antioxidant Substance from Heated Onion (*Allium cepa* L.)

In Guk Hwang<sup>1</sup>, Hyun Young Kim<sup>2</sup>, Sang Hoon Lee<sup>2</sup>, Cho Rong Hwang<sup>2</sup>, Seung Hee Oh<sup>2</sup>, Koan Sik Woo<sup>3</sup>, Dae Joong Kim<sup>4</sup>, Junsoo Lee<sup>2</sup>, and Heon Sang Jeong<sup>2†</sup>

<sup>1</sup>Dept. of Agro-food Resources, National Academy of Agricultural Science, Rural Development Administration, Gyeonggi 441–857, Korea <sup>2</sup>Dept. of Food Science and Technology, Chungbuk National University, Chungbuk 361–763, Korea <sup>3</sup>Dept. of Functional Crop, National Institute of Crop Science, Rural Development Administration, Gyeongnam 627–803, Korea <sup>4</sup>Laboratory of Cancer Prevention, College of Veterinary Medicine, Chungbuk National University, Chungbuk 361–763, Korea

#### Abstract

The objectives of this study were to identify antioxidant substance in heated onion. The isolation of active compound was performed in three steps: silica gel column chromatography, preparative TLC, and preparative HPLC. The structure of the purified compound was determined using spectroscopic methods, i.e., ultraviolet, mass spectrometry,  $^{1}$ H-NMR,  $^{13}$ C-NMR, and DEPT. The antioxidant activities of isolated compound were evaluated and compared with  $\mathfrak{a}$ -tocopherol, ascorbic acid, and butylated hydroxytoluene (BHT) using DPPH and ABTS assay. The isolated compound was identified as 2,3-dihydro-3,5-dihydroxy-6-methyl-4*H*-pyran-4-one (DDMP). The DPPH radical-scavenging activity (IC $_{50}$ ) of the DDMP was in the following order: ascorbic acid (45.3  $\mu$ g/mL)> $\mathfrak{a}$ -tocopherol (69.2  $\mu$ g/mL)>DDMP (241.6  $\mu$ g/mL)>BHT (268.0  $\mu$ g/mL). In addition, DDMP showed strong ABTS radical-scavenging activity of 569.0 mg AA eq/g.

**Key words:** onion (*Allium cepa* L.), antioxidant activity, heat treatment, 2,3-dihydro-3,5-dihydroxy-6-methyl-4*H*-pyran-4-one (DDMP)

# 서 론

양파(Allium cepa L.)는 백합과 파속 식물로 내한성 식물체로 다양한 기후조건에서 생육할 수 있어 거의 전 세계에서 재배되며 마늘과 함께 우리나라의 대표적인 향신료로 사용되어 왔으며(1,2), 양파에는 지방, 탄수화물, 단백질 같은 일반성분 이외에 diallyl disulfide, allyl propyl disulfide와 같은 황 함유화합물과 quercetin, rutin, kaempferol 등의 flavonoid류 화합물이 다량 함유되어 있어 항산화, 항암, 항고혈압, 항동맥경화 등에 효과가 있는 것으로 보고되어 있다(3-6).

최근 한국인의 식생활습관의 서구화로 인해 각종 암과 다양한 성인병이 증가되면서 건강에 대한 관심이 높아지고 기능성식품에 대한 요구는 증대되고 있다. 인체 대사과정 중발생하는 활성산소종(reactive oxygen species; ROS)은 인

간의 질병과 노화의 주요한 요인으로 이를 효과적으로 제거할 수 있는 항산화제의 개발에 관심이 높으며, 또한 안전성문제로 butylated hydroxyanisole(BHA)나 butylated hydroxytoluene(BHT)와 같은 합성항산화제의 사용이 규제되면서 식품을 포함한 천연식물로부터 천연 항산화제의 개발연구가 활발히 진행되고 있다(7,8).

Roasting, blanching, boiling 및 autoclaving과 같은 열처리방법은 일반적으로 식품의 저장수명을 연장하고 품질을향상시키기 위해 사용되어 왔지만, 최근 표고버섯(9), 마늘(10), 한국산 배(11), 감초(12), 무(13), 멜론, 사과, 참외 및수박(14) 등을 열처리 시 페놀성 화합물 및 항산화활성이증가한다고 보고하는 등 식품의 기능성강화를 위하여 열처리 공정을 적용하는 연구가 활발히 진행되고 있다.

전보에서 열처리에 따른 양파의 항산화활성 변화(15) 및

용매분획물의 항산화활성(16)을 평가한 결과 ethyl acetate 층에서 높은 항산화활성을 나타내었다. 이에 본 연구에서는 열처리 양파 중에 함유된 항산화물질을 구명하기 위하여 ethyl acetate 분획물로부터 항산화활성 물질을 분리·동정하였다.

# 재료 및 방법

## 시험재료 및 추출물 제조

본 실험에 사용된 양파(Allium cepa L.)는 2007년 무안에서 생산된 것으로 몽탄농협에서 구입하여 사용하였다. 구입한 양파는 100 g씩 절단하여 polyethylene 필름에 포장한 후  $-20^{\circ}\text{C}$  냉동고에 저장하면서 사용하였다. 시료의 열처리는  $10 \text{ kg/cm}^2$  이상의 압력에서도 견딜 수 있도록 고안·제작된 (Jisco, Seoul, Korea) 열처리장치를 사용하여 양파 2 kg을  $130^{\circ}\text{C}$ , 2 hr 열처리하여 분쇄한 후 착급하였다. 착급액은 Whatman No. 2 여과지로 여과한 후 n-hexane, chloroform 및 ethyl acetate 순으로 용매분획 한 다음 ethyl acetate 충만을 회전진공농축기(N-1000, Eyela, Tokyo, Japan)로  $40^{\circ}\text{C}$ 에서 용매를 완전히 제거한 후 분리·정제용 시료로 사용하였다.

## 항산화물질의 분리 및 정제

열처리된 양파 착즙액의 ethyl acetate 분획 층으로부터 항산화물질을 분리하기 위하여 silica gel column chromatography를 실시하였다. Silica gel(Kiesel gel 60, 70~230 mesh, Merck, Darmstadt, Germany)이 충진된 column에 ethyl acetate 분획물 2 g을 로딩 하여 1차 silica gel column (500×35 mm, i.d.) chromatography를 실시하였다. 용출용 매는 dichloromethane(DCM)과 metanol(MeOH)을 용매로 MeOH 농도를 점차적으로 증가시키면서(20:1, 10:1, 5:1, 1:1, 0:1, v/v) 각 농도별로 250 mL씩 용출하여 50 mL 단위로 24개의 소획분을 얻었다. 이중 DPPH 라디칼 소거능이 우수 한 분획을 합하여 감압농축 후 2차 silica gel column(300×10 mm, i.d.) chromatography를 실시하였다. 용출용매의 조성 은 1차 silica gel column chromatography와 같은 용매조성 으로 각 농도별로 200 mL씩 용출하여 30 mL 단위로 30개의 소분획을 얻었으며, DPPH 라디칼 소거능이 우수한 분획을 합하여 감압농축 후 MeOH에 재용해하여 preparative TLC plate(Kiesel gel 60 F<sub>254</sub>)에 spotting 한 후 DCM과 MeOH (20:1, v/v) 조성으로 전개하여 UV 흡수양상 및 발색 시 나타 나는 spot의 Rf치를 확인하였다. 활성을 나타내는 부분의 silica gel를 긁어모아 MeOH로 흡착성분을 용출시킨 후 감 압농축 하여 preparative HPLC(Younglin, Anyang, Korea) 로 활성물질을 최종 정제하였다. 이때 칼럼은 RP-C18 column (Discovery® C<sub>18</sub> column; 250×10 mm, i.d., 5 μm, Supelco, Bellefonte, PA, USA), 이동상은 isocratic 방식으로 water: acetonitrile: acetic acid(97:3:0.1, v/v/v), 유속은 3.5 mL/ min, 검출기는 UV-detector(298 nm), 주입량은 200 μL로

하여 항산화물질을 분리하였다. 분리된 물질이 단일 성분인 지를 확인하기 위하여 analytical HPLC(Thermo Separation Products, Waltham, MA, USA)로 분석하였다. 칼럼은 RP-18 column(Purospher<sup>®</sup> C<sub>18</sub> column; 250×4.6 mm, i.d., 5 μm, Merck), 이동상은 5% acetonitrile, 유속은 0.8 mL/min, 검출 기는 UV-detector(298 nm), 주입량은 20 μL로 하였다.

#### 항산화물질의 동정

활성물질의 구조 동정을 위하여 분리한 물질을 CD<sub>3</sub>OD에 용해하여 <sup>1</sup>H nuclear magnetic resonance(NMR, 500 MHz), <sup>13</sup>C NMR(125 MHz), Distortionless Enhancement by Polarization transfer(DEPT) spectra는 Avance 500 spectrometer(Bruker Analytic GmbH, Karlsruhe, Germany) 분석에 의해 얻었고, 분자량은 gas chromatography/mass spectrometer detector(GC/MSD, Agilent 6890 gas chromatograph/5973N; Agilent, Palo Alto, CA, USA)를 이용하여 확인하였다.

# 분리된 물질의 항산화활성 측정

분리된 물질의 DPPH(1,1-diphenyl-2-picrylhydrazyl, Sigma-Aldrich, St. Louis, MO, USA) 라디칼 소거능은 Hwang 등(17)이 제시한 방법으로 측정하였다. 즉, 시료 200 μL에 에탄올에 용해된 0.2 mM DPPH용액 800 μL를 첨가하 여 30초간 진탕 후 암소에서 30분간 반응시켜 520 nm에서 흡광도를 측정하였다. 비교구로 천연항산화제인 vitamin E 및 C(ascorbic acid, AA)와 합성항산화제인 BHT를 이용하 였으며, DPPH 라디칼을 50% 감소시키는 농도를 IC50 (Inhibition concentration)으로 나타내었다. 총 항산화력은 ABTS·<sup>+</sup> decolorization assay 방법(17)에 의하여 측정하였 다. 2,2-Azino-bis-(3-ethylbenzothiazoline-6-sulfonic acid) (ABTS, Sigma-Aldrich) 7.4 mM과 potassium persulphate 2.6 mM을 12시간 이상 암소에 방치하여 ABTS 양이온을 형성시킨 후 이용액을 735 nm에서 흡광도 값이 1.5가 되도 록 증류수로 희석하였다. 희석된 ABTS 용액 1 mL에 시료 50 μL를 가하여 흡광도의 변화를 30분 후에 측정하였으며, 총 항산화력은 mg AA eq/g으로 계산하여 표시하였다.

#### 통계분석

통계분석은 SPSS Ver 12.0 package program을 이용하여 각 측정군의 평균과 표준편차를 산출하고 Duncan's multiple range test를 이용하여 유의성을 검정하였다.

# 결과 및 고찰

# 항산화물질의 분리·정제 및 구조 동정

전보(15,16)에서 우수한 항산화활성을 보인 130°C, 2 hr 열처리 양파 착즙액의 ethyl acetate 충을 1차 silica gel column chromatography를 실시하여 총 24개 소획분을 얻었 다. 각각의 분획물의 DPPH 라디칼 소거활성을 측정한 결과

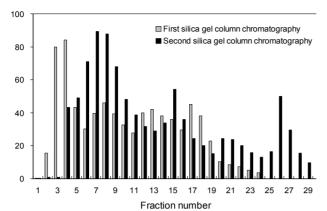


Fig. 1. Electron donation ability (EDA %) by DPPH assay of the first and second silica gel column chromatography fractions.

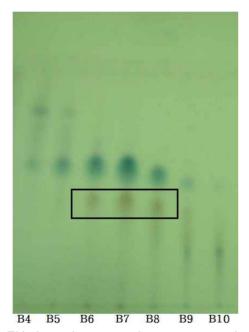


Fig. 2. Thin layer chromatography patterns on active fraction (B6  $^{\sim} \rm B8).$ 

Fig. 1에서 보는 바와 같이 3번과 4번 분획에서 높은 항산화활성을 나타내었다. 3과 4번 두 분획을 합하여 농축한 후 (1.02 g) 2차 silica gel column chromatography를 실시하여총 30개의 소획분을 얻었고, 각각의 분획물의 DPPH 라디칼소거활성을 측정한 결과 Fig. 1과 같이 6~8번 분획에서 높은 항산화활성을 나타내었다. 이 분획을 농축하여 preparative TLC로 전개시킨 후 활성 spot 및 Rf값 0.35(B6~B8)를 확인하였다(Fig. 2). Rf값 0.35 위치 부분의 silica gel을 분취하여 MeOH로 흡착된 성분을 용출시킨 후 농축하여 preparative HPLC을 이용하여 최종 활성물질 36 mg을 얻었고, 분리된 물질은 analytical HPLC로 분석하여 단일물질임을 확인하였다(Fig. 3).

활성물질은 UV scan 결과 298 nm에서 최대 흡수파장을 보였으며, GC/MSD(Fig. 4) 결과(m/z 144, 115, 101, 72, 55,

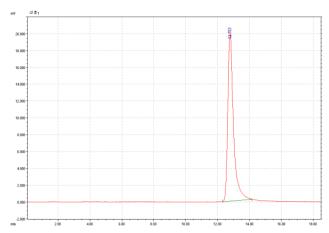


Fig. 3. Analytical HPLC chromatogram for the isolated compound.

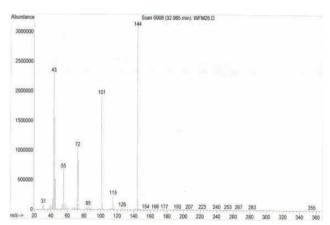


Fig. 4. GC/MSD spectrum for the isolated compound.

43) 분자량은 약 144 정도 되는 화합물로 확인되었다. <sup>1</sup>H-NMR spectrum(Fig. 5(A)) 결과 δ(ppm) 2.038(3H, δc 15.653), 4.087(2H, δc 72.764), 4.189(1H, δc 69.139)가 관찰되었고, <sup>13</sup>C-NMR spectrum(Fig. 5(B)) 결과 δ(ppm) 15(CH<sub>3</sub>), 69(CH), 72(CH<sub>2</sub>), 132(quaternary carbon), 161(carbonyl carbon, C=O), 189(ketone carbon, CO)가 관찰되었다. 따라서 열처리 양파로부터 분리한 물질은 최종 2,3-dihydro-3,5-dihydroxy-6-methyl-4*H*-pyran-4-one(DDMP)로 확인되었다(18-20)(Fig. 6).

## 분리된 물질의 항산화활성

분리된 DDMP의 DPPH 및 ABTS 라디칼 소거능을 측정한 결과는 Table 1과 같다. DPPH 라디칼 소거능의 측정 결과 DDMP의  $IC_{50}$ 값은  $241.6~\mu g/mL$ 이었으며 천연 항산화제인 vitamin E 및 ascorbic acid의  $IC_{50}$ 값은 각각 69.2~ 및  $45.3~\mu g/mL$ 이었고 합성 항산화제인 BHT의  $IC_{50}$ 값은  $268.0~\mu g/mL$ 로 나타났다. DDMP의  $IC_{50}$ 값은 vitamin E와 ascorbic acid에 비해  $3\sim4$ 배가량 낮은 항산화활성은 보였지만, 합성항산화제인 BHT와는 유사한 항산화활성을 나타내었다. ABTS 라디칼을 이용한 총 항산화력 측정결과 DDMP의

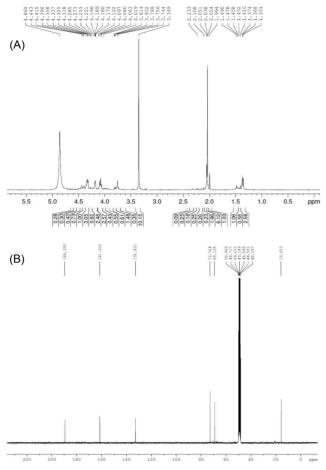


Fig. 5. <sup>1</sup>H-NMR (A) and <sup>13</sup>C-NMR (B) spectrum for the isolated compound.

Fig. 6. Chemical structure of DDMP (2,3-dihydro-3,5-dihydroxy-6-methyl-4H-pyran-4-one).

AEAC(ascorbic acid equivalent antioxidant capacity)값은 569.0 mg AA eq/g으로 높은 항산화력을 보였다. 양파에는 황화합물과 fisetin, quercertin, dihydroquercetin, robinetin, myricetin 등의 flavonoid 화합물이 함유되어 있고 대표적인 활성물질은 quercetin으로 보고되어 있다(3,18). Moon 등 (19)은 DPPH 라디칼을 이용한 quercetin의 IC<sub>50</sub>값은 4.5 μg/ mL로 kaempferol(12.0 µg/mL), luteolin(15.6 µg/mL), Lascorbic acid(9.6 μg/mL)보다 높은 활성을 보이는 것으로 보고한 바 있으며, DDMP는 quercetin에 비해 낮은 항산화 활성을 보일 것으로 판단된다.

Table 1. Antioxidant activity of 2,3-dihydro-3,5-dihydroxy-6-methyl-4H-pyran-4-one (DDMP) isolated from heated onion

0111011		
	$IC_{50} (\mu g/mL)^{1)}$	AEAC $(mg AA eq/g)^{2)}$
DDMP	$241.6 \pm 29.2^{\text{c3}}$	$569.0 \pm 13.4$
Vitamin E	$69.2 \pm 0.5^{\mathrm{b}}$	$\mathrm{NT}^{4)}$
Ascorbic acid	$45.3 \pm 4.2^{a}$	NT
BHT	$268.0 \pm 12.8^{\circ}$	NT

<sup>1)</sup>Concentration of sample to scavenge 50% of the DPPH radicals.

<sup>2)</sup>Ascorbic acid equivalent antioxidant capacity.

<sup>4)</sup>NT: not tested.

DDMP는 환원당과 같은 carbonyl 화합물과 아미노산, 펩 타이드, 단백질과 같은 amino 화합물간의 Maillard 반응 생 성물로 보고되어 있으며(20-22), 최근 Ban 등(23)의 연구에 서 DDMP는 대장암 세포인 SW620과 HCT116 cell에서 세 포 성장을 효과적으로 억제하고 TNF-α와 TPA 유도된 NFкВ luciferase activity와 NF-кВ DNA binding activity를 감소시키는 것으로 보고하였다. 하지만 DDMP에 관한 연구 는 아직까지 미비하여 추후 기능성물질로 활용하기 위하여 다양한 생리활성 평가가 필요할 것으로 생각된다.

#### 요 약

열처리한 양파 착즙액의 ethyl acetate 분획물로부터 항산 화물질을 분리·동정하기 위하여 1, 2차 silica gel column chromatography, preparative TLC 및 HPLC를 이용하여 항 산화활성 물질을 분리·정제하였다. GC/MSD, <sup>1</sup>H-NMR 및 <sup>13</sup>C-NMR spectrum 결과로부터 구조 동정한 결과 분리된 물질은 2,3-dihydro-3,5-dihydroxy-6-methyl-4H-pyran-4-one(DDMP)으로 확인되었다. DDMP의 항산화활성의 IC50값은 241.6 ug/mL이었으며, vitamin E의 69.2 ug/mL와 C의 45.3 µg/mL보다는 낮은 활성을 보였고 BHT의 268.0 μg/mL보다는 높은 활성을 보였지만 유의적인(p>0.05) 차이 는 나타나지 않았다. 추후 DDMP를 기능성물질로 활용하기 위하여 다양한 생리활성 평가가 필요할 것으로 생각된다.

#### 헌 문

- 1. Kim JK, Seo Y, Noh SK, Cha YJ. 2010. A concentrated onion extract lowers serum lipid levels in rats fed a high-fat diet. Korean J Food Preserv 17: 398-404.
- 2. Kwak HJ, Kwon YJ, Jeong PH, Kwon JH, Kim HK. 2000. Physiological activity and antioxidative effect of methanol extract from onion (Allium cepa L.). J Korean Soc Food Sci Nutr 29: 349-355.
- 3. Shon MY, Choi SD, Kahng GG, Nam SH, Sung NJ. 2004. Antimutagenic, antioxidant and free radical scavenging activity of ethyl acetate extracts from white, yellow and red onions. Food Chem Toxicol 42: 659-666.
- 4. Kim SJ, Kim GH. 2006. Quantification of guercetin in differ-

<sup>&</sup>lt;sup>3)</sup>Means in the same column with the different superscripts are significantly different (p<0.05) by Duncan's multiple range

- ent parts of onion and its DPPH radical scavenging and antibacterial activity. *Food Sci Biotechnol* 15: 39-43.
- Xiao H, Parkin KL. 2007. Isolation and identification of potential cancer chemopreventive agents from methanolic extracts of green onion (*Allium cepa*). *Phytochemistry* 68: 1059–1067.
- Saleheen D, Ali SA, Yasinzai MM. 2004. Antileishmanial activity of aqueous onion extract in vitro. Fitoterapia 75: 9–13.
- Nho JW, Hwang IG, Joung EM, Kim HY, Chang SJ, Jeong HS. 2009. Biological activities of *Magnolia denudata* Desr. flower extracts. *J Korean Soc Food Sci Nutr* 38: 1478–1484.
- Park YO, Lim HS. 2009. Antioxidant activities of bamboo (Sasa borealis) leaf extract according to extraction solvent. J Korean Soc Food Sci Nutr 38: 1640–1648.
- Choi Y, Lee SM, Chun J, Lee HB, Lee J. 2006. Influence of heat treatment on the antioxidant activities and polyphenolic compounds of *shiitake* (*Lentinus edodes*) mushroom. *Food Chem* 99: 381–387.
- Kwon OC, Woo KS, Kim TM, Kim DJ, Hong JT, Jeong HS. 2006. Physicochemical characteristics of garlic (*Allium sat-ivum* L.) on the high temperature and pressure treatment. Korean J Food Sci Technol 38: 331–336.
- Hwang IG, Woo KS, Kim TM, Kim DJ, Yang MH, Jeong HS. 2006. Change of physicochemical characteristics of Korean pear (*Pyrus pyrifolia* Nakai) juice with heat treatment conditions. Korean J Food Sci Technol 38: 342–347.
- Woo KS, Jang KI, Kim KY, Lee HB, Jeong HS. 2006. Antioxidative activity of heat treated licorice (*Glycyrrhiza uralensis* Fisch) extracts. *Korean J Food Sci Technol* 38: 355–360.
- Lee SH, Hwang IG, Lee YR, Joung EM, Jeong HS, Lee HB. 2009. Physicochemical characteristics and antioxidant activity of heated radish (*Raphanus sativus* L.) extracts. *J Korean Soc Food Sci Nutr* 38: 490–495.

- Kim HY, Woo KS, Hwang IG, Lee YR, Jeong HS. 2008.
   Effects of heat treatments on the antioxidant activities of fruits and vegetables. Korean J Food Sci Technol 40: 166– 170
- Woo KS, Hwang IG, Kim TM, Kim DJ, Hong JT, Jeong HS. 2007. Changes in the antioxidant activity of onion (Allium cepa) extracts with heat treatment. Food Sci Biotechnol 16: 828–831.
- Lee YR, Hwang IG, Woo KS, Kim DJ, Hong JT, Jeong HS. 2007. Antioxidative activities of the ethyl acetate fraction from heated onion (*Allium cepa*). Food Sci Biotechnol 16: 1041–1045.
- 17. Hwang IG, Woo KS, Kim DJ, Hong JT, Hwang BY, Lee YR, Jeong HS. 2007. Isolation and identification of an antioxidant substance from heated garlic (*Allium sativum L.*). Food Sci Biotechnol 16: 963–966.
- 18. Lanzotti V. 2006. The analysis of onion and garlic. *J Chromatogr A* 1112: 3–22.
- Moon HI, Ahn KT, Lee KR, Zee OP. 2000. Flavonoid compounds and biological activities on aerial parts of *Angelica gigas*. Yakhak Hoeji 44: 119–127.
- 20. Kim MO, Baltes W. 1996. On the role of 2,3-dihydro-3,5-dihydroxy-6-methyl-4(*H*)-pyran-4-one in the Maillard reaction. *J Agric Food Chem* 44: 282–289.
- 21. Wagner KH, Herr SDM, Elmadfa WSI. 2002. Antioxidative potential of melanoidins isolated from a roasted glucoseglycine model. *Food Chem* 78: 375–382.
- 22. Lee YG. 2006. Study of reaction products and color changes in glutamine-glucose model system during heating. *J Korean Soc Food Sci Nutr* 35: 881-885.
- 23. Ban JO, Hwang IG, Kim TM, Hwang BY, Lee US, Jeong HS, Yoon YW, Kim DJ, Hong JT. 2007. Anti-proliferate and pro-apoptotic effects of 2,3-dihydro-3,5-dihydroxy-6-methyl-4H-pyranone through inactivation of NF-κB in human colon cancer cells. *Arch Pharm Res* 30: 1455-1463.

(2011년 1월 24일 접수; 2011년 2월 27일 채택)