

메틸크로만-2-카르복실산 *N*-(이치환)페닐아마이드 유도체의 *NF-κB* 저해 구조-활성 상관 관계

김태정 · 곽재환 · 김영수 · 정재경 · 이희순[#]

충북대학교 약학대학

(Received March 9, 2011; Revised March 15, 2011; Accepted March 21, 2011)

Structure Activity Relationship of Methylchroman-2-carboxylic Acid *N*-(Disubstituted)phenylamide Derivatives as Potential *NF-κB* Inhibitors

Tae-Jeong Kim, Jae-Hwan Kwak, Youngsoo Kim, Jae-Kyung Jung and Heesoon Lee[#]

College of Pharmacy, Chungbuk National University, Cheongju 361-763, Korea

Abstract — During the search for a novel compound that can inhibit *NF-κB* activation, 6-hydroxy-7-methoxychroman-2-carboxylic acid phenyl amide (KL-1156) was identified as a good inhibitor of *NF-κB* activation. In the present study, we describe the synthesis of methylchroman-2-carboxylic acid *N*-(disubstituted)phenylamide derivatives (1 and 2 serieses). In addition, their inhibitory effects of *NF-κB* are compared with activity of KL-1156 and SAR (structure activity relationship) are explored.

Keywords □ *NF-κB*, KL-1156, methylchroman, SAR

유전자 발현을 조절하는 필수적인 전사요소인 nuclear factor (*NF-κB*)는 cytokines, chemokines, adhesion molecules, acute phase proteins, anti-microbial peptide, cell surface receptor, inducible nitric oxide synthase(iNOS)와 cyclooxygenase 2 (COX-2) 등을 발현하는 유전자들의 전사단계를 활성화 한다.¹⁻³ 이런 유전자들의 비정상적인 발현은 여러 질병을 일으키는 원인으로 보고되고 있다. *NF-κB*는 대부분의 세포에서 *NF-κB*의 억제 유전자인 *IκB*와 결합된 비활성 상태로 cytoplasm에 존재한다.⁴ 일반적으로 *NF-κB*의 활성화는 *IκB* kinase(IKK)에 의한 *IκB*의 인산화를 필요로 한다.⁵ IKK의 활성화에 의하여 *IκB*의 *N*-말단이 인산화 되고 *IκB*의 유리 및 분해된다. *IκB*가 분해되면 *NF-κB*는 활성화되고 NLS(nuclear localization signals)에 의해 핵 안으로 이동하게 되어 유전자를 발현시킨다. 실제 *NF-κB*의 활성화는 매우 많은 외부 신호들에 의한 경로의 차이가 존재 한다. 하지만 대부분 경로들은 IKK를 활성화시키고 *IκB*를 유리시킴으로써 *NF-κB*의 전사 능력을 향상시키는 측면에서 동일하다.⁶ 현재까지 다양한

천연물 또는 합성된 *NF-κB* 억제제가 보고되고 있으며, 크로만 유도체 KL-1156은 *NF-κB* 억제제로서 활성을 *NF-κB*의 핵안으로의 translocation 과정을 억제하는 것으로 보고가 되었다.⁷ 선행 연구에서 6- 또는 7-메틸크로만-2-카르복실산 *N*-(일치환)페닐아마이드 유도체들의 *NF-κB* 억제 활성을 비교하고 그들의 구조 활성관계도 살펴보았다. 일치환 된 크로만 유도체 중 *N*-아릴 환의 4번 위치에 클로로기가 도입된 유도체가 메틸의 위치와 관계없이 KL-1156보다 2배 좋은 활성을 지녔으나 일반적으로 치환기의 종류나 위치에 따른 구조 활성관계를 나타내진 않았다(Fig. 1).⁸

이와 같은 연구를 바탕으로 본 연구에서는 메틸크로만 유도체의 구조 활성관계를 더 살펴보기 위해, *N*-아릴 환의 치환기를 일치환에서 3,4-; 3,5-; 2,5-의 다양한 위치에 클로로, 메틸기, 메톡시 그리고 트리플루오로메틸기를 이치환하여 치환기의 위치와 종류에 따른 활성을 알아보고 일치환된 유도체와 비교하여 메틸크로만 유도체의 구조활성관계를 정립하고자 하였다.

재료 및 방법

[#]본 논문에 관한 문의는 저자에게로
(전화) 043-261-2811 (팩스) 043-268-2732
(E-mail) medchem@chungbuk.ac.kr

IR(Infrared) spectra는 Jasco FT/IR 300E를 사용하여 측정하였으며 cm^{-1} 으로 나타내었다. ¹H NMR spectra는 Bruker

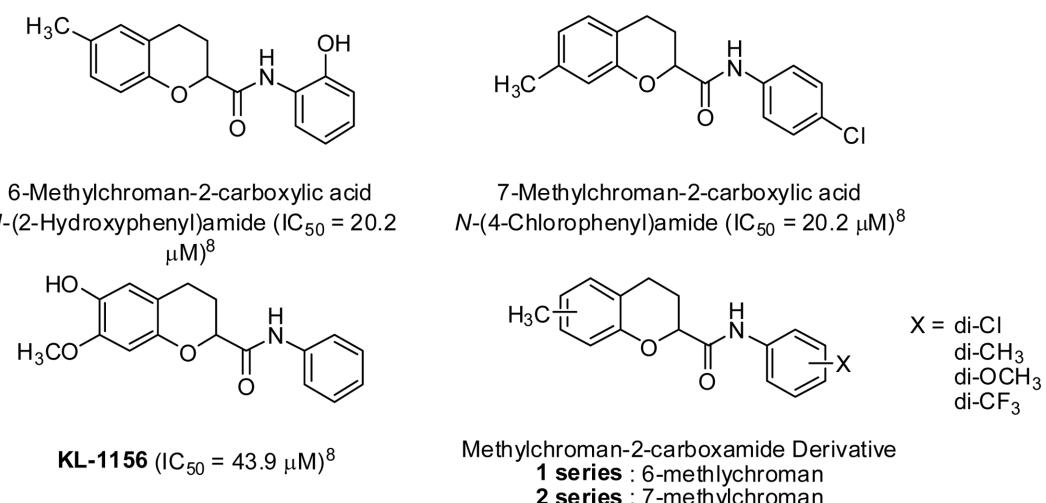


Fig. 1 – KL-1156 and methylchroman-2-carboxamide derivative.

DPS300 Spectrometer로 측정하였으며 chemical shift는 ppm(parts per million)으로, coupling constant는 Hz(hertz)로 나타내었다. Melting point는 open capillary를 사용하여 Electro-thermal IA 9100 digital melting point apparatus로 측정하였다. Column chromatography-용 silica gel(230~400 mesh, Merk)를 사용하였고 TLC(Thin Layer Chromatography)는 Kieselgel 60 F₂₅₄ plate(Merk)를 사용하였다. 본 실험에서 사용한 시약과 용매는 부차적인 정제과정을 거치지 않고 사용하였으며 시판품을 이용하였다.

6- 또는 7-Methylchroman-2-carboxylic acid의 합성⁸⁾

알려진 방법으로, methylacetophenone으로부터 3 단계로 각각 89%와 93%의 수율로 acid를 합성하였다.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid (3) – ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 6.94(d, 1H, J=7.8 Hz, Ar-H), 6.89(s, 1H, Ar-H), 6.81(d, 1H, J=7.8 Hz, Ar-H), 4.72(dd, 1H, J=7.9 Hz, 3.5 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.84~2.77(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.38~2.12(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.50(s, 3H, Ar-CH₃); IR(KBr) 2926, 1719, 1224, 750 cm⁻¹

7-Methylchroman-2-carboxylic acid (4) – ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 6.95(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 6.76(s, 1H, Ar-H), 6.73(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 4.73(dd, 1H, J=8.2 Hz, 3.5 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.85~2.73(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.39~2.05(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.29(s, 3H, Ar-CH₃); IR(KBr) 3448, 1714, 1249, 923 cm⁻¹

Amide의 일반적 합성법

Acid 3 과 4(1.0 eq)를 무수 tetrahydrofuran(0.3 M)에 녹인 후 CDI(*N,N'*-carbonyldiimidazole)(1.5 eq)을 넣는다. 1시간 실온 반

응 후 aniline(1.5 eq)을 넣고 실온, 질소 기류 하에서 12 h 교반해준다. 그리고 난 후 감압 농축하고 물을 넣고 6N-HCl을 사용하여 pH 3~4로 적정한 후 CH₂Cl₂로 추출하였다. Na₂SO₄로 수분을 제거한 뒤 감압 농축하여 flash 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 원하는 생성물을 얻을 수 있었다.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(3,4-dichlorophenyl)amide (1a)

수율: 74.9%(131 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.75(s, 1H, Ar-H), 7.33(d, 1H, J=8.8 Hz, Ar-H) 7.28(d, 1H, J=8.8 Hz, Ar-H), 6.87(d, 1H, J=8.3 Hz, Ar-H), 6.81(s, 1H, Ar-H), 6.75(d, 1H, J=8.3 Hz, Ar-H), 4.48(dd, 1H, J=9.8 Hz, 2.7 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.80~2.68(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.39~2.34(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.17(s, 3H, Ar-CH₃), 2.03~1.90(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3323, 1678, 1585, 1234 cm⁻¹.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(3,5-dichlorophenyl)amide (1b)

수율: 24.0%(63.0 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.59(s, 2H, Ar-H), 7.13(s, 1H, Ar-H) 6.98(d, 1H, J=8.2 Hz, Ar-H), 6.91(s, 1H, Ar-H), 6.86(d, 1H, J=8.2 Hz, Ar-H), 4.59(dd, 1H, J=9.8 Hz, 2.6 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.90~2.74(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.49~2.43(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.28(s, 3H, Ar-CH₃), 2.13~2.00(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3313, 1670, 1583, 1227 cm⁻¹.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(2,5-dichlorophenyl)amide (1c)

수율: 76.5%(134 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 8.54

(s, 1H, Ar-H), 7.25(d, 1H, $J=8.6$ Hz, Ar-H), 6.99(d, 1H, $J=8.6$ Hz, Ar-H), 6.92(d, 1H, $J=8.3$ Hz, Ar-H), 6.86(s, 1H, Ar-H), 6.83(d, 1H, $J=8.3$ Hz, Ar-H), 4.62(dd, 1H, $J=9.3$ Hz, 3.1 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.88~2.69(m, 2H, OCH₂CH₂CH₂), 2.47~2.41(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂), 2.22(s, 3H, Ar-CH₃), 2.15~2.02(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂); IR(KBr) 3365, 1695, 1583, 1213 cm⁻¹.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(3,4-dimethylphenyl) amide (1d)

수율: 65.1%(150 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.42 (s, 1H, Ar-H), 7.36(d, 1H, $J=8.1$ Hz, Ar-H) 7.12(d, 1H, $J=8.1$ Hz, Ar-H), 6.99(d, 1H, $J=8.2$ Hz, Ar-H), 6.82(s, 1H, Ar-H), 6.90(d, 1H, $J=8.2$ Hz, Ar-H), 4.61(dd, 1H, $J=9.7$ Hz, 2.8 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.94~2.77(m, 2H, OCH₂CH₂CH₂), 2.55~2.46(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂), 2.31(s, 3H, Ar-CH₃), 2.29(s, 3H, Ar-CH₃), 2.26(s, 3H, Ar-CH₃), 2.17~2.08(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂); IR(KBr) 3259, 1666, 1496, 1217 cm⁻¹.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(3,5-dimethylphenyl) amide (1e)

수율: 86.2%(199 mg), ¹H NMR (CDCl₃, 300 MHz) δ 7.26 (s, 2H, Ar-H), 6.99 (d, 1H, $J=8.3$ Hz, Ar-H), 6.93 (s, 1H, Ar-H), 6.90 (d, 1H, $J=8.3$ Hz, Ar-H), 6.81 (s, 1H, Ar-H), 4.61 (dd, 1H, $J=9.6$ Hz, 2.8 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.92 - 2.81 (m, 2H, OCH₂CH₂CH₂), 2.55 - 2.46 (m, 1H, OCH₂CH₂CH₂), 2.34 (s, 9H, Ar-CH₃), 2.16 - 2.08 (m, 1H, OCH₂CH₂CH₂); IR (KBr) 3273, 1662, 1545, 1221 cm⁻¹

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(2,5-dimethylphenyl) amide (1f)

수율: 78.4%(60.0 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.90 (s, 1H, Ar-H), 7.08(d, 1H, $J=7.7$ Hz, Ar-H) 6.98(d, 1H, $J=8.2$ Hz, Ar-H), 6.93(s, 1H, Ar-H), 6.91(d, 1H, $J=7.7$ Hz, Ar-H), 6.87(d, 1H, $J=8.2$ Hz, Ar-H), 4.71(dd, 1H, $J=8.7$ Hz, 3.1 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.92~2.75(m, 2H, OCH₂CH₂CH₂), 2.53~2.43(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂), 2.36(s, 3H, Ar-CH₃), 2.30(s, 3H, Ar-CH₃), 2.27~2.22(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂), 2.19(s, 3H, Ar-CH₃); IR(KBr) 3305, 1664, 1539, 1228 cm⁻¹.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(3,4-dimethoxyphenyl)amide (1g)

수율: 71.0%(121 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.41 (s, 1H, Ar-H), 6.97(d, 2H, $J=8.6$ Hz, Ar-H) 6.91(s, 1H, Ar-H), 6.87(d, 1H, $J=8.6$ Hz, Ar-H), 6.82(d, 1H, $J=8.6$ Hz, Ar-

Hy), 4.59(dd, 1H, $J=9.7$ Hz, 2.8 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 3.90(s, 3H, Ar-CH₃), 3.87(s, 3H, Ar-CH₃), 2.90~2.75(m, 2H, OCH₂CH₂CH₂), 2.53~2.44(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂), 2.27(s, 3H, Ar-CH₃), 2.15~2.04(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂); IR(KBr) 3194, 1664, 1508, 1232 cm⁻¹.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(3,5-dimethoxyphenyl)amide (1h)

수율: 72.4%(185 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 6.97 (d, 1H, $J=8.5$ Hz, Ar-H), 6.90(s, 1H, Ar-H), 6.88(d, 1H, $J=8.5$ Hz, Ar-H), 6.85(s, 2H, Ar-H), 6.28(s, 1H, Ar-H), 4.58 (dd, 1H, $J=9.7$ Hz, 2.5 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 3.79(s, 6H, OCH₃), 2.89~2.75(m, 2H, OCH₂CH₂CH₂), 2.50~2.45(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂), 2.28(s, 3H, Ar-CH₃), 2.12~2.05(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂); IR(KBr) 3317, 1674, 1543, 1153 cm⁻¹.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(2,5-dimethoxyphenyl)amide (1i)

수율: 62.0%(33.0 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 8.17 (s, 1H, Ar-H), 6.98(d, 1H, $J=8.3$ Hz, Ar-H) 6.90(s, 1H, Ar-H), 6.89(d, 1H, $J=8.3$ Hz, Ar-H), 6.80(d, 1H, $J=8.6$ Hz, Ar-H), 6.60(d, 1H, $J=8.6$ Hz, Ar-H), 4.65(dd, 1H, $J=9.1$ Hz, 2.6 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 3.82(s, 3H, Ar-CH₃), 3.80(s, 3H, Ar-OCH₃), 2.93~2.73(m, 2H, OCH₂CH₂CH₂), 2.49~2.43(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂), 2.28(s, 3H, Ar-CH₃), 2.21~2.06(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂); IR(KBr) 3317, 1674, 1543, 1217 cm⁻¹.

6-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*[3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl]amide (1j)

수율: 56.7%(119 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 8.14 (s, 2H, Ar-H), 7.65(s, 1H, Ar-H), 6.99(d, 1H, $J=8.3$ Hz, Ar-H), 6.93(s, 1H, Ar-H), 6.90(d, 1H, $J=8.3$ Hz, Ar-H), 4.64(dd, 1H, $J=9.9$ Hz, 2.8 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.99~2.76(m, 2H, OCH₂CH₂CH₂), 2.55~2.46(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂), 2.29(s, 3H, Ar-CH₃), 2.16~2.03(m, 1H, OCH₂CH₂CH₂); IR(KBr) 3273, 1682, 1558, 1282 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*(3,4-dichlorophenyl)amide (2a)

수율: 91.0%(49.0 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.86 (s, 1H, Ar-H), 7.45(d, 1H, $J=8.7$ Hz, Ar-H) 7.40(d, 1H, $J=8.7$ Hz, Ar-H), 7.00(d, 1H, $J=7.6$ Hz, Ar-H), 6.80(s, 1H, Ar-H), 6.78(d, 1H, $J=7.6$ Hz, Ar-H), 4.60(dd, 1H, $J=9.9$ Hz, 2.7 Hz, OCH₂CH₂CH₂), 2.95~2.74(m, 2H, OCH₂CH₂CH₂),

2.53~2.44(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.33(s, 3H, Ar-CH₃), 2.13~2.00(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3311, 1670, 1518, 1379 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid N(3,5-dichlorophenyl) amide (2b)

수율: 51.5%(135 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.60(s, 2H, Ar-H), 7.13(s, 1H, Ar-H) 6.99(d, 1H, J=7.8 Hz, Ar-H), 6.80(s, 1H, Ar-H), 6.78(d, 1H, J=7.8 Hz, Ar-H), 4.60(dd, 1H, J=9.8 Hz, 2.8 Hz, OCHCH₂CH₂), 2.89~2.79(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.51~2.45(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.33(s, 3H, Ar-CH₃), 2.10~2.05(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3325, 1684, 1585, 1117 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid N(2,5-dichlorophenyl) amide (2c)

수율: 86.0%(225.3 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 8.59(s, 1H, Ar-H), 7.31(d, 1H, J=8.6 Hz, Ar-H), 7.05(d, 1H, J=8.6 Hz, Ar-H), 6.98(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 6.80(s, 1H, Ar-H), 6.76(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 4.67(dd, 1H, J=9.6 Hz, 3.0 Hz, OCHCH₂CH₂), 2.90~2.80(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.49~2.46(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.32(s, 3H, Ar-CH₃), 2.14~2.10(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3363, 1709, 1581, 1254 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid N(3,4-dimethoxyphenyl) amide (2d)

수율: 91.0%(43.0 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.39(s, 1H, Ar-H), 7.32(d, 1H, J=8.1 Hz, Ar-H) 7.11(d, 1H, J=8.1 Hz, Ar-H), 6.99(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 6.82(s, 1H, Ar-H), 6.76(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 4.61(dd, 1H, J=9.7 Hz, 2.9 Hz, OCHCH₂CH₂), 2.94~2.74(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.54~2.45(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.33(s, 3H, Ar-CH₃), 2.27(s, 3H, Ar-CH₃), 2.24(s, 3H, Ar-CH₃), 2.18~2.02(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3076, 1672, 1537, 1240 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid N(3,5-dimethoxyphenyl) amide (2e)

수율: 97.5%(47.0 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.25(s, 2H, Ar-H), 6.99(d, 1H, J=7.6 Hz, Ar-H), 6.82(s, 1H, Ar-H), 6.80(s, 1H, Ar-H), 6.77(d, 1H, J=7.6 Hz, Ar-H), 4.60(dd, 1H, J=9.7 Hz, 2.9 Hz, OCHCH₂CH₂), 2.95~2.74(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.53~2.42(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.33(s, 9H, Ar-CH₃), 2.15~2.02(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3311,

1670, 1541, 1244 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid N(2,5-dimethylphenyl) amide (2f)

수율: 93.8%(44.0 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.87(s, 1H, Ar-H), 7.07(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H) 6.99(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 6.90(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 6.78(s, 1H, Ar-H), 6.76(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 4.69(dd, 1H, J=8.9 Hz, 3.1 Hz, OCHCH₂CH₂), 2.93~2.74(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.52~2.43(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.34(s, 3H, Ar-CH₃), 2.32(s, 3H, Ar-CH₃), 2.18(s, 3H, Ar-CH₃), 2.23~2.11(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3267, 1664, 1533, 1255 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid N(3,4-dimethoxyphenyl) amide (2g)

수율: 80.0%(26.2 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 7.41(s, 1H, Ar-H), 6.99(d, 1H, J=5.5 Hz, Ar-H) 6.97(d, 1H, J=5.5 Hz, Ar-H), 6.83(d, 1H, J=7.8 Hz, Ar-H), 6.81(s, 1H, Ar-H), 6.76(d, 1H, J=7.8 Hz, Ar-H), 4.60(dd, 1H, J=9.8 Hz, 2.8 Hz, OCHCH₂CH₂), 3.91(s, 3H, Ar-OCH₃), 3.87(s, 3H, Ar-OCH₃), 2.89~2.76(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.53~2.45(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.32(s, 3H, Ar-CH₃), 2.14~2.03(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3290, 1662, 1525, 1242 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid N(3,5-dimethoxyphenyl) amide (2h)

수율: 62.0%(203 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 6.99(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 6.86(s, 2H, Ar-H), 6.82(s, 1H, Ar-H), 6.76(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 6.28(s, 1H, Ar-H), 4.59(dd, 1H, J=9.8 Hz, 2.7 Hz, OCHCH₂CH₂), 3.80(s, 6H, OCH₃), 2.89~2.75(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.53~2.44(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.33(s, 3H, Ar-CH₃), 2.13~2.05(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3392, 1685, 1539, 1151 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid N(2,5-dimethoxyphenyl) amide (2i)

수율: 68.0%(22.3 mg), ¹H NMR(CDCl₃, 300 MHz) δ 8.16(s, 1H, Ar-H), 6.98(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H) 6.81(d, 1H, J=8.9 Hz, Ar-H), 6.81(s, 1H, Ar-H), 6.75(d, 1H, J=7.7 Hz, Ar-H), 6.08(d, 1H, J=8.9 Hz, Ar-H), 4.65(dd, 1H, J=9.3 Hz, 3.0 Hz, OCHCH₂CH₂), 3.83(s, 3H, Ar-OCH₃), 3.80(s, 3H, Ar-OCH₃), 2.93~2.73(m, 2H, OCHCH₂CH₂), 2.51~2.42(m, 1H, OCHCH₂CH₂), 2.33(s, 3H, Ar-CH₃), 2.19~2.05(m, 1H, OCHCH₂CH₂); IR(KBr) 3386, 1678, 1541, 1248 cm⁻¹.

7-Methylchroman-2-carboxylic acid *N*-[3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl] amide (2j)

수율: 52.8%(213 mg), ^1H NMR(CDCl_3 , 300 MHz) δ 8.14(s, 2H, Ar-H), 7.65(s, 1H, Ar-H), 7.01(d, 1H, $J=7.7$ Hz, Ar-H), 6.84(s, 1H, Ar-H), 6.79(d, 1H, $J=7.7$ Hz, Ar-H), 4.65(dd, 1H, $J=9.9$ Hz, 2.7 Hz, OCH₂CH₂), 2.83~2.77(m, 2H, OCH₂CH₂), 2.54~2.47(m, 1H, OCH₂CH₂), 2.34(s, 3H, Ar-CH₃), 2.16~2.03(m, 1H, OCH₂CH₂); IR(KBr) 3273, 1682, 1556, 1279 cm⁻¹.

실험결과 및 고찰

Methylchromane-2-carboxylic acid *N*(disubstituted) phenylamide 유도체 합성

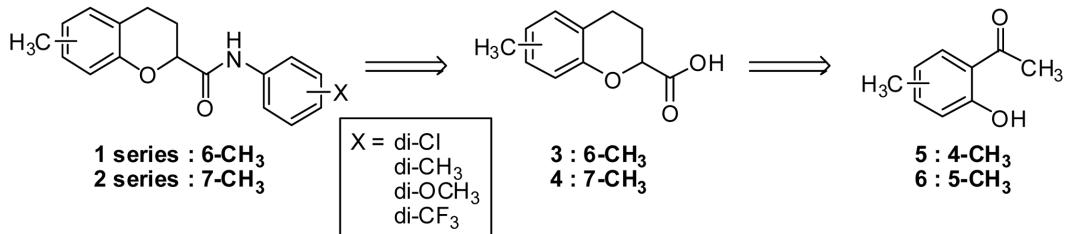
최종 화합물(1과 2)은 메틸크로만-2-카복실 산(3과 4)와 각각의 위치에 다양한 치환기가 도입된 아닐린과의 웨타이드 coupling을 통하여 합성할 수 있을 것으로 생각하였으며, 메틸크로만-2-카복실 산(3과 4)은 보고된 방법을 사용하여 acetophenone(5와 6)로부터 일련의 과정을 거쳐서 합성할 수 있을 것으로 계획하였다(Scheme 1).

6번 위치 또는 7번 위치에 methyl기가 존재하는 크로만 유도체를

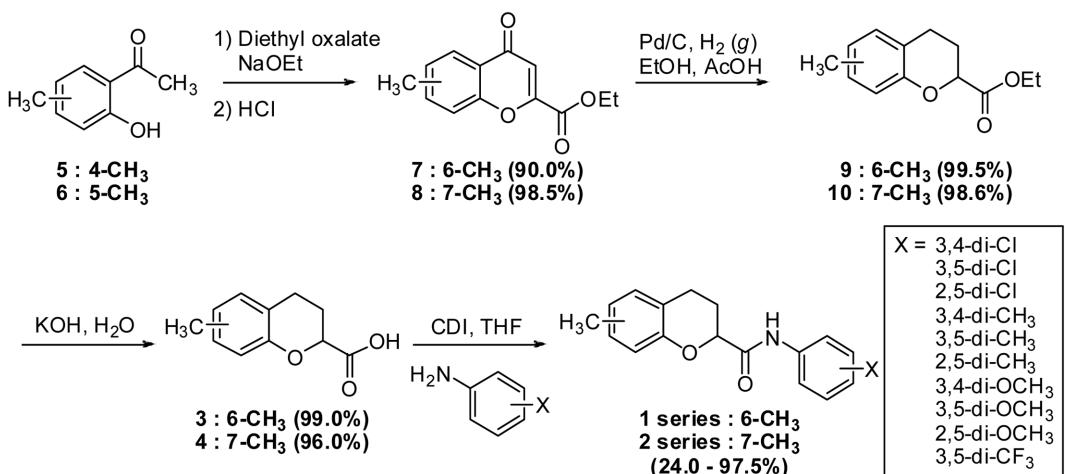
합성하기 위해서 각각 1-(2-hydroxy-4-methylphenyl)ethanone(5), 1-(2-hydroxy-5-methylphenyl)ethanone(6)과 diethyl oxalate의 축합 반응을 통해 6-methyl-4-oxo-4*H*-chromene-2-carboxylic acid ethyl ester(7), 7-methyl-4-oxo-4*H*-chromene-2-carboxylic acid ethyl ester(8)를 합성하고 접촉환원 및 KOH를 사용한 가수분해를 하여 6-methylchroman-2-carboxylic acid(3) 및 7-methylchroman-2-carboxylic acid(4)를 기준에 보고한 합성 방법⁸에 따라 대량 확보하고 화합물 3과 4를 무수 tetrahydrofuran에 녹이고 이치환아닐린과 *N,N*-carbonyldiimidazole(CDI)을 사용하여 목적하는 methylchroman-2-carboxylic acid *N*(disubstituted)phenylamide 유도체 1과 2를 24~98%의 수율로 얻었다(Scheme 2).

이치환 된 메틸크로만 유도체의 NF-κB 저해활성

합성된 유도체의 NF-κB 저해 활성을 알아보기 위해 RAW 264.7 cell에 LPS(lipopolysaccharide)를 투여하여 IC₅₀ 값(50% 억제 농도)을 측정하였다(Table I). KL-1156을 positive control (IC₅₀: 43.9 μM)로 사용하였으며, 6번 위치에 methyl기가 치환되어 있는 화합물에서는 3,4-Cl(1a, IC₅₀: 60.0 μM)과 3,5-OCH₃(1b, IC₅₀: 94.0 μM)이 활성을 보였다. 그리고 7번 위치에 methyl기가 치환된 화합물에서는 3,4-Cl(2a, IC₅₀: 77.2 μM), 3,5-Cl



Scheme 1 – Retrosynthesis of methylchroman-2-carboxamide derivatives.



Scheme 2 – Synthesis of methylchroman-2-carboxylic acid phenylamide derivatives.

Table I – Inhibitory activity of methylchroman-2-carboxylic acid phenylamide derivatives

Co.	Substituent X	%inhibition at 100 μM	IC ₅₀ (μM)
	KL-1156	83.0±17	43.9
1a	3,4-dichloro	59.3±3.8	60.0
1b	3,5-dichloro	43.8±5.7	>100
1c	2,5-dichloro	8.70±5.2	>100
1d	3,4-dimethyl	50.0±4.3	>100
1e	3,5-dimethyl	41.0±2.3	>100
1f	2,5-dimethyl	41.7±4.2	>100
1g	3,4-dimethoxy	27.7±5.4	>100
1h	3,5-dimethoxy	53.3±4.8	94.0
1i	2,5-dimethoxy	46.0±5.5	>100
1j	3,5-difluoromethyl	28.0±2.1	>100
2a	3,4-dichloro	56.7±2.4	77.2
2b	3,5-dichloro	72.7±4.3	67.3
2c	2,5-dichloro	36.7±1.2	>100
2d	3,4-dimethyl	42.3±2.3	>100
2e	3,5-dimethyl	29.7±2.7	>100
2f	2,5-dimethyl	36.6±1.9	>100
2g	3,4-dimethoxy	48.0±5.6	>100
2h	3,5-dimethoxy	40.0±4.2	>100
2i	2,5-dimethoxy	38.0±4.6	>100
2j	3,5-difluoromethyl	67.3±1.7	33.6

(**2b**, IC₅₀: 67.3 μM)과 3,5-CF₃(**2j**, IC₅₀: 33.6 μM)^o 활성을 보였다. 화합물 **2j**가 가장 우수한 억제 활성을 나타냈고 KL-1156과 비슷한 활성을 보였다(Table I).

메틸크로만 유도체의 NF-κB저해활성

N-아릴 환에 일치환된 크로만 유도체는 4번위치의 클로로가 크로만 모핵의 메틸 위치와 상관없이 좋은 활성을 보였다.⁸⁾ 또한 N-아릴 환에 이치환된 크로만 유도체 3번과 4번 위치에 클로로가 치환된 화합물이 크로만의 메틸치환기의 위치에 상관없이 100 μM 이하의 농도에서 IC₅₀의 활성을 지녔다. 다른 치환기에 비해 N-아릴 환에 클로로 치환기가 좋은 활성을 보였고 전반적으로 치환기에 상관없이 N-아릴 환에 일치환 유도체가 이치환 유도체보다 좋은 활성을 나타냈다. 하지만 크로만 모핵의 메틸 위치나 N-아릴 환의 치환기 종류와 수 그리고 위치에 따른 유의적인 구조 활성관계는 볼 수가 없었다.

결 론

본 연구에서는 NF-κB의 핵 안으로의 translocation을 차단하여 활성을 억제하는 물질로 알려진 크로만 유도체인 KL-1156를 바탕으로 합성된 메틸크로만 유도체의 구조 활성관계를 알아보고자 N-아릴 환에 이치환된 메틸크로만 유도체 20종을 합성하

였다. 합성된 유도체 20종에 대한 NF-κB의 억제활성을 측정하였고 선행 실험을 통해 얻어진 활성을 종합하여 메틸크로만 유도체의 구조 활성관계를 살펴보았다. 이 결과는 우수한 활성을 지니는 크로만의 NF-κB 저해제의 개발에 이용되어 질 수 있을 것으로 기대된다.

감사의 말씀

이 논문은 2009년도 충북대학교 학술연구지원사업의 연구비 지원에 의하여 연구되었고 이에 감사드립니다.

참고문헌

- Barnes, P. J. and Karin, M. : Nuclear factor-κB: a pivotal transcription factor in chronic inflammatory diseases. *New Engl. J. Med.* **336**, 1066 (1997).
- Xie, Q., Kashiwabara, Y. and Nathan, C. : Role of transcription factor NF-κB/Rel in induction of nitric oxide synthase. *J. Biol. Chem.* **269**, 4705 (1994).
- Yamamoto, K., Arakawa, T. and Ueda, N. : Transcriptional roles of nuclear factor κB and nuclear factor-interleukin 6 in the tumor necrosis-α-dependent induction of cyclooxygenase-2 in MC3T3-E1 cells. *J. Biol. Chem.* **270**, 31315 (1995).
- Karin, M., Yamamoto, Y. and Wang, Q. M. : The IKK NF-kappa B system: a treasure trove for drug development. *Nature Reviews Drug Discovery* **3**, 17 (2004).
- Baldwin, A. S., Jr. : The NF-kappa B and I kappa B proteins: New discoveries and insights. *Annu. Rev. Immunol.* **14**, 649 (1996).
- Rothwarf, D. M. and Karin, M. : The NF-κB activation pathway: a paradigm in information transfer from membrane to nucleus. *Sci. STKE* **1999**, RE1 (1999).
- Kim, B. H., Reddy, A. M., Lee, K. H., Chung, E. Y., Cho, S. M., Lee, H., Min, K. R. and Kim, Y. : Inhibitory mechanism of chroman compound on LPS-induced nitric oxide production and nuclear factor-kappaB activation. *Biochem. Biophys. Res. Commun.* **325**, 223 (2004).
- Kwak, J. H., Won, S. W., Kim, T. J., Yi, W., Choi, E. H., Kim, S. C., Park, H., Roh, E., Jung, J. K., Hwang, B. Y., Hong, J. T., Kim, Y., Cho, J. and Lee, H. : Synthesis and nuclear factor-κB inhibitory activities of 6- or 7-methylchroman-2-carboxylic acid N-(substituted) phenylamides. *Arch. Pharm. Res.* **32**, 167 (2009).