

Cr₂O₃ 후막의 암모니아 가스 감지 특성

조철형 · 박기철* · 마대영* · 김정규*†

Ammonia Gas-sensing Characteristics of Cr₂O₃ Thick Films

Chul Hyung Cho, Ki Cheol Park*, Tae Young Ma*, and Jeong Gyoo Kim*†

Abstract

Cr₂O₃ thick films were fabricated by screen printing method on alumina substrates and annealed at 700 °C, 800 °C, and 900 °C in air, respectively. Structural properties examined by XRD and SEM showed (116) dominant Cr₂O₃ peak and increased grain sizes with the annealing. The resistance of the films decreased with increasing the annealing temperature. Gas sensing characteristics to NH₃, CO, C₄H₁₀, and NO gases showed sensitivity only to NH₃ gas. Cr₂O₃ thick films annealed at 700 °C had the sensitivity of about 15 % for 100 ppm NH₃ gas at the working temperature of 300 °C. The thick films had good selectivity to the NH₃ gas. The response time to NH₃ gas was about 10 seconds.

Key Words : Cr₂O₃ thick films, screen printing, selectivity to NH₃ gas

1. 서 론

암모니아 가스는 대기 중 허용기준이 50 ppm으로 제한되고 있으며 작업환경 내에서는 하루 25 ppm에서 최대 8시간 동안 허용되는 기준을 두고 있는 유해가스이다^[1]. 암모니아 가스에 대한 센서는 다른 형태의 센서에 비해 감도, 응답속도, 장기간 안정성, 경제성 및 측정범위 등에서 우수한 특성을 보이는 반도체성 금속 산화물 센서가 주로 연구 개발 되고 있다. 반도체성 금속산화물 센서는 막의 표면에 가스가 흡착됨에 따라 흡착 가스와 막 사이의 전자 수수에 의한 막의 전기전도도 변화를 감지하여 가스의 농도를 측정한다^[2].

박막의 형태로 사용되는 암모니아 센서에는 주로 ZnO 막^[3], In을 첨가한 ZnO 막^[4,5], MoO₃를 첨가한 ZnO 막^[6], CuBr 막^[7], Ti가 덮힌 MoO₃ 막^[8], Nb₂O₅ 막^[9], Tellurium 막^[10] 등에 대한 연구가 보고되고 있으며 후막의 형태로는 ZnO 막^[11], MoO₃ 막^[12], WO₃ 막^[13], FeO_x-WO₃-SnO₂ 막^[14] 등에 대한 연구가 보고되고 있다. 각각의 막의 종류 및 제조방법에 따라 암모니아 가

스에 대한 감도가 다르고 다른 가스에 대한 선택성 역시 차이가 남을 볼 수 있다. 보통 이를 막은 질소산화물(NO_x) 가스에 대하여 선택성이 좋지 않게 나타남을 알 수 있다^[13,14].

본 논문에서는 경제적이며 양산성이 우수한 실크 스크린방법으로 암모니아 가스에 대하여 높은 선택성을 보이는 Cr₂O₃ 후막형 센서를 제작하였으며, 막의 열처리 온도에 대한 막의 구조적, 전기적 특성, NH₃, CO, C₄H₁₀와 NO 가스에 대한 감도특성 및 시간 응답특성을 조사하였다.

2. 실험

Cr₂O₃(Aldrich사, 99 + %) 분말에 결합제 역할을 하는 glassy bond (Bi₂O₃-65 %, B₂O₃-13 %, SiO₃-11 %, PbO-10 %, Sb₂O₃-10 %)^[15]를 6 wt% 첨가한 후 막자사발에서 1시간동안 미세하게 빽은 다음 중류수를 섞어 slurry를 만들었다. 이 slurry를 이용하여 알루미나 기판위에 스크린 프린팅법으로 후막을 형성시켰다. 이때 사용한 스크린은 200 mesh였다. 이것을 실온에서 24시간 동안 건조시킨 후에 각각 공기 중에서 700 °C, 800 °C, 900 °C에서 2시간 동안 열처리하고 자연냉각 시켰다. 그림 1은 후막형 소자의 제조공정을 그림 2는 스크린 프린팅으로 제조된 시편의 모식도를 보여준다. 시편은 22 mm

칩팩(주)(Chip pack Co.)

*경상대학교 전기전자공학부 및 RICIC(Department of Electrical & Electronic Engineering and RICIC, Gyeongsang National University)

[†]Corresponding author: jngkim@nongae.gsnu.ac.kr

(Received : August 30, 2004, Accepted : November 8, 2004)

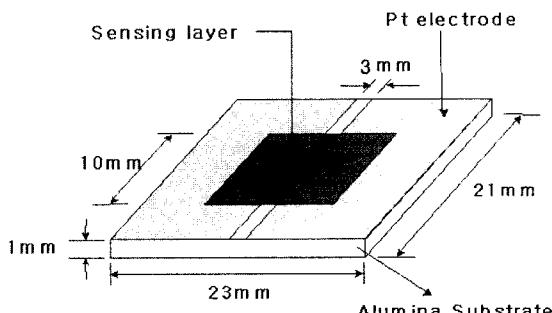
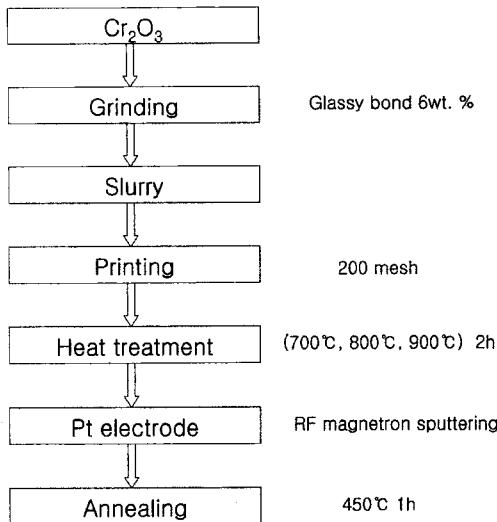


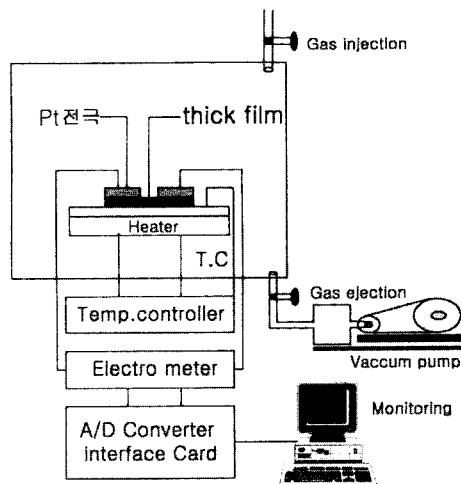
표 1. 백금 전극의 증착조건.

Table 1. Deposition conditions of Pt electrode

Deposition	
Initial vacuum	5 × 10 ⁻⁶ Torr
RF power	100 W (2 inch target)
Ambient gas	Ar, 10 sccm
Working pressure	10 mTorr
Deposition time	20 min

×21mm 알루미나 기판위에 10 mm × 10 mm 후막을 인쇄한 뒤 전극 간격을 3 mm으로 하여 RF magnetron sputter를 이용하여 Pt 박막 전극을 증착하였다.

이때의 Pt 박막의 증착 조건은 표 1과 같다. 저항성 접촉과 프라즈마 손상에 의한 저항의 안정화를 고려해



서 Pt 박막 전극을 증착한 다음 공기중, 450 °C에서 1시간 동안 열처리 하였다.

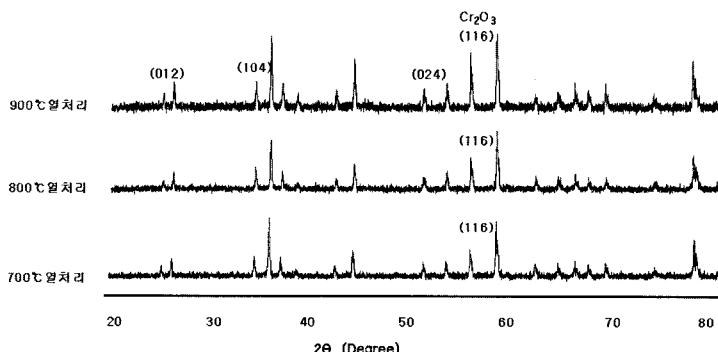
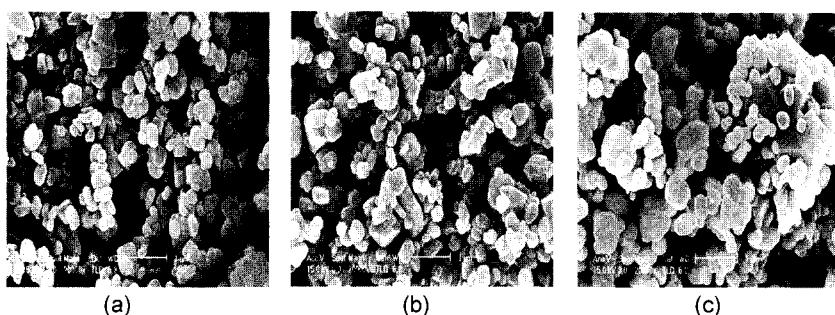
그림 3은 제조된 후막의 전기적 특성 및 가스감지 특성을 조사하기 위한 센서측정 구성도이다. 진공상태가 가능하도록 만든 약 3000 cc 용량의 밀폐된 공간 내에 22 mm × 66 mm의 히터를 설치한 뒤 제조된 후막을 히터 위에 올려놓고 소자의 저항을 측정하였다. 이때 온도조절은 PID 온도 조절기(한영제품)를 이용하였고, 저항측정은 컴퓨터 인터페이스된 electrometer(Keithley 617)를 이용하였다. 각 동작온도에서 측정한 저항을 이용하여 가스 감도를 산정하였다^[16]. 측정에 사용된 가스는 NO, NH₃, CO와 C₄H₁₀이다. 가스는 일정 크기의 비닐 공에 공기를 넣은 후 원하는 량의 가스를 주사기로 주입하여 희석하였고 희석된 가스는 주사기에 담아 측정 챔버에 있는 바늘구멍으로 주입하였다.

3. 결과 및 고찰

3.1. 후막의 구조적 특성

Cr₂O₃ 후막 소자의 결정형태와 열처리 온도에 따른 결정성을 보기 위해서 X-선 회절 분석과 SEM 사진을 이용하였다.

그림 4는 Cr₂O₃ 후막의 열처리 온도별 X-선 회절 분석을 보여준다. Cr₂O₃(JCPDS 카드)의 피크와 일치하는 (012), (104), (024) 및 (116) 방향의 피크가 관찰되었고 (116)의 주 피크가 열처리 온도가 커짐에 따라 성장하는 것을 알 수 있다. 그림 4의 다른 피크는 알루미

그림 4. 각각 900 °C, 800 °C와 700 °C에서 열처리한 Cr₂O₃ 후막의 XRD 결과Fig. 4. XRD patterns of Cr₂O₃ thick films for various annealing temperatures at 900 °C, 800 °C, and 700 °C.그림 5. (a) 700 °C, (b) 800 °C와 (c) 900 °C에서 열처리한 Cr₂O₃ 후막의 SEM 사진Fig. 5. SEM microphotographs of Cr₂O₃ thick films with different annealing temperatures at (a) 700 °C, (b) 800 °C, and (c) 900 °C.

나 기판의 피크이다.

그림 5는 Cr₂O₃ 후막의 열처리별 SEM 사진을 나타낸 것이다. 700 °C에서 800 °C 증가 시 입자의 크기 증가가 조금 커진 것을 볼 수 있었고, 900 °C에서는 입자의 크기가 현저히 커지는 것을 볼 수 있다.

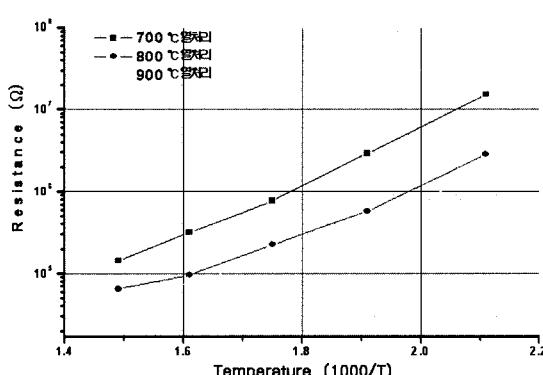


그림 6. 후막 저항의 온도 의존성.

Fig. 6. Dependence of the resistance of Cr₂O₃ thick films

3.2. 후막의 전기적 특성

그림 6은 700 °C, 800 °C 및 900 °C에서 열처리된 Cr₂O₃ 후막의 동작온도 변화에 따른 저항을 나타낸 것이다. 온도가 증가하면 저항이 감소하는 음의 계수를 보이며 열처리 온도가 700 °C에서 900 °C로 증가하면 저항은 약 5~10배 정도 감소한다.

가스 감지 특성에서 감도가 가장 좋은 300 °C에서 350 °C 사이에서 활성화 에너지(전위장벽)^[16]을 구해본 결과, 열처리 온도 700 °C, 800 °C와 900 °C에서 각각 0.55 eV, 0.53 eV와 0.46 eV로 나타났다. 열처리 온도가 증가할수록 활성화 에너지는 약간 감소함을 볼 수 있다.

3.3. 후막의 가스감지 특성

피 측정 가스인 NO, CO, NH₃ 및 C₄H₈ 농도는 각각 100 ppm으로 하였다. 실험에서 NH₃ 가스를 제외한 나머지 가스에 대해서는 감도를 거의 확인 할 수 없었다. 감도는 다음 식으로 구하였다.

$$S = |R_{air} - R_{gas}| / R_{air} \times 100(\%) \quad (1)$$

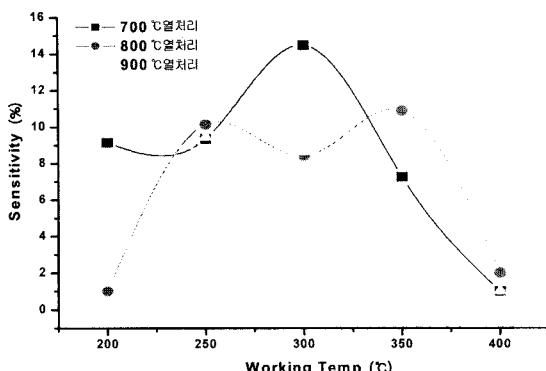


그림 7. 열처리 온도가 다른 후막의 NH₃ 가스에 대한 감도
Fig. 7. Sensitivities of Cr₂O₃ thick films for NH₃ gas with different heat treatment temperatures.

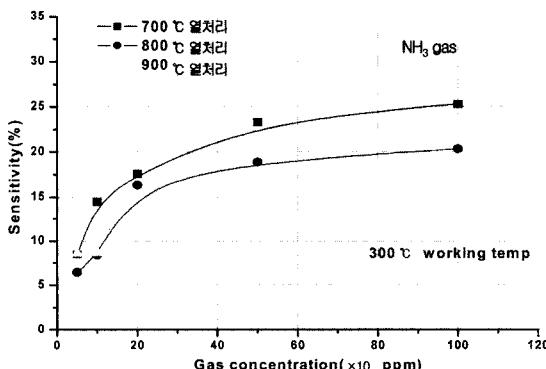


그림 8. 후막 감도의 NH₃ 가스에 대한 농도 의존성
Fig. 8. Dependence of sensitivity of Cr₂O₃ thick films on NH₃ gas concentration.

그림 7은 후막소자의 NH₃ 가스에 대한 열처리별 감도특성을 나타낸다. 800 °C와 900 °C에서 열처리된 소자는 모든 동작 온도에서 감도의 차이는 거의 없었으며, 700 °C에서 열처리한 소자는 측정온도 300 °C에서 NH₃에 대해 최대감도 15 %를 보였다. 700 °C에서 열처리한 소자에서 감도가 큰 것은 그림 5에서 보이듯이 입자의 크기가 작아 입자표면 가스 흡착면적이 증가한 것으로 생각된다^[16].

그림 8은 동작 온도 300 °C에서 열처리 온도에 따른 소자의 NH₃ 가스에 대한 농도별 감도를 보여준다. 500 ppm에서 25 %의 감도를 보였으며, 200 ppm까지는 선형적으로 거의 증가하다가 포화가 시작되는 것을 볼 수 있다.

그림 9는 700 °C에서 열처리한 소자의 1000 ppm NH₃ 가스에 대한 시간 응답을 나타낸 것이다. 각각의 시간응답 측정에서 1초당 1회씩 변화하는 저항 값을

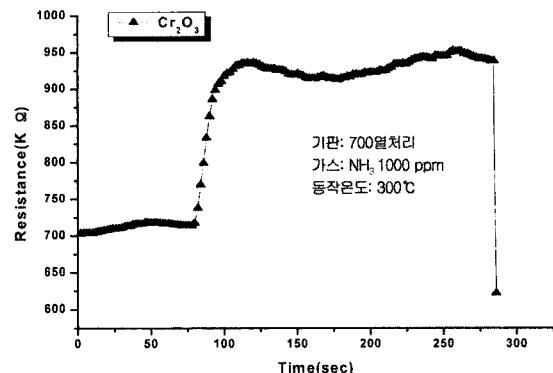


그림 9. NH₃ 가스에 대한 후막의 시간 응답 특성
Fig. 9. Time response of Cr₂O₃ thick film to NH₃ gas.

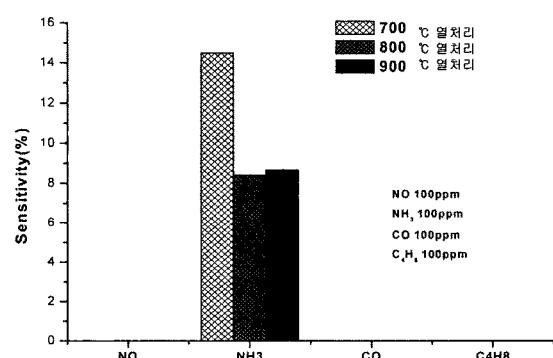


그림 10. 후막의 여러 가스에 대한 선택성
Fig. 10. The selectivity of Cr₂O₃ thick films to various gases.

측정하였다. 가스는 진공펌프를 이용하여 강제적으로 배출하였다. 최대 감도의 90 %까지 도달하는 데는 약 10초의 시간이 걸렸다.

그림 10은 열처리 온도에 따른 피 측정 가스의 최대 감도를 나타낸 것이다. 사용된 가스는 100 ppm의 NO, CO, NH₃ 및 C₄H₈였다. Cr₂O₃는 NH₃에 대해서 약 15 %의 감도를 보였고 다른 가스에 대해서는 감도특성이 거의 나타나지 않았다. 감도는 15 %로 낮지만 선택성이 매우 우수하다고 할 수 있다.

4. 결 론

알루미나 기판 위에 스크린 프린팅 법으로 Cr₂O₃ 후막센서를 제조하여 700 °C, 800 °C와 900 °C에서 열처리 하였다.

X-선 회절 패턴에서 (012), (104), (024) 및 (116) 피

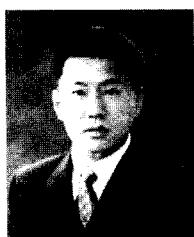
크가 관찰되었고, 열처리 온도가 증가할수록 (116)의 주 결정방향의 성장을 확인 할 수 있었으며, SEM 사진에서도 입자들의 크기가 증가하는 것을 볼 수 있었다.

측정온도가 증가할수록 저항이 감소하는 음의 계수를 보였으며 열처리 온도가 증가함에 따라 저항이 감소하였다. 광 측정 가스인 NO, CO 그리고 C₄H₁₀에 대한 감도는 거의 확인할 수 없었으며, NH₃ 가스에 대해서만 감도 특성을 보였다. 700 °C에서 열처리한 소자에서 100 ppm의 NH₃ 가스에 대하여 동작온도 300 °C에서 15 %의 최대 감도를 보였다. 시간 응답특성에서 최대감도의 90 %까지 도달하기 까지는 약 10초의 시간이 걸렸다.

Cr₂O₃ 후막 가스센서는 NH₃ 검출센서의 활용이 기대되며, 저 농도의 NH₃ 가스 검출과 재현성 및 신뢰성을 얻기 위해 첨가물에 대한 특성변화 연구가 필요할 것으로 생각된다.

참고 문헌

- [1] S. Christie, E. Scorsone, K. Persaud, and F. Kvasnik, "Remote Detection of Gaseous Ammonia using the Near Infrared Transmission Properties of Poly-aniline", *Sensors and Actuators B*, vol. 90, pp. 163-169, 2003.
- [2] 성명권, 박정수, 최신센서공학, 한동, pp. 91-99, 1998.
- [3] G. Sberveglieri, "Recent Developments in Semiconducting Thin-film Gas Sensors", *Sensors and Actuators B*, vol. 23, pp. 103-109, 1995.
- [4] G. Sberveglieri, S. Groppelli, P. Nelli, A. Tintinelli, and G. Giunta, "A Novel Method for the Preparation of NH₃ Sensors Based on ZnO-In Thin Films", *Sensors and Actuators B*, vol. 25, pp. 588-590, 1995.
- [5] 김진해, 전춘배, 박기철, "ZnO:In 박막 NH₃ 가스센서의 제작 및 그 특성", *센서학회지*, 제8권 제3호, pp. 274-281, 1999.
- [6] 김성우, 최우창, 최혁환, 이명교, 권태하, "MoO₃를 첨가한 ZnO 박막센서의 암모니아 가스 감지 특성", *센서학회지*, 제8권 제1호, pp. 24-31, 1999.
- [7] P. Lauque, M. Bendahan, C. Jacolin, J.-L. Seguin, M. Pasquinelli, and P. Knauth, "Electrical Properties and Sensor Characteristics for NH₃ Gas of Sputtered CuBr Films", *Sensors and Actuators B*, vol. 59, pp. 216-219, 1999.
- [8] C. Imawan, F. Solzbacher, H. Steffes, and E. Obermeier, "Gas-Sensing Characteristics of Modified-MoO₃ Films using Ti-Overlayers for NH₃ Gas Sensors", *Sensors and Actuators B*, vol. 64, pp. 193-197, 2000.
- [9] L. Chambon, C. Maleysson, A. Pauly, J. P. Germain, V. Demarne, and A. Grisel, "Investigation, for NH₃ Gas Sensing Application, of the Nb₂O₅ Semiconducting Oxide in the Presence of Interferent Species such as Oxygen and Humidity", *Sensors and Actuators B*, vol. 45, pp. 107-114, 1997.
- [10] S. Sen, K. P. Muthe, N. Joshi, S. C. Gadkari, S. K. Gupta, Jagannath, M. Roy, S. K. Deshpande, and J. V. Yakhmi, "Room Temperature Operating Ammonia Sensor Based on Tellurium Thin Films", *Sensors and Actuators B*, vol. 98, pp. 154-159, 2000.
- [11] G. S. Trivikrama Rao and D. Tarakarama Rao, "Gas Sensitivity of ZnO Based Thick Film Sensors to NH₃ at Room Temperature", *Sensors and Actuators B*, vol. 55, pp. 166-169, 1999.
- [12] S. S. Sunu, E. Prabhu, V. Jayaraman, K. I. Gnanasekar, T. K. Seshagiri, and T. Gnanasekaran, "Electrical Conductivity and Gas Sensing Properties of MoO₃", *Sensors and Actuators B*, vol. 101, pp. 161-174, 2004.
- [13] X. Wang, N. Miura, and N. Yamazoe, "Study of WO₃-Based Sensing Materials for NH₃, and NO Detection", *Sensors and Actuators B*, vol. 66, pp. 74-76, 2000.
- [14] 윤동현, 권철환, 홍형기, 김승렬, 이규정, "후막형 암모니아 가스센서의 제조 및 가스 감응 특성", *센서학회지*, 제6권 제6호, pp. 445-450, 1997.
- [15] T. G. Nenov and S. P. Yordanov, Ceramic sensors, Technomic, 1996.
- [16] 김준곤, 안병렬, 마대영, 박기철, 김정규, "Al₂O₃를 첨가한 LaFeO₃ 후막의 암모니아 가스 감지특성", *센서학회지*, 제11권 제1호, pp. 18-27, 2002.



조 철 형

- 2002년 2월 경상대학교 전자재료공학과 졸업(공학사)
- 2004년 8월 경상대학교 전자재료공학과 졸업(공학석사)
- 2004년 8월 ~ 현재 칩팩(주) 근무
- 주관심분야: 후막센서, 화학센서, 패키지 관련 기술

박 기 철

- [센서학회지 제11권 제1호] 논문2002-11-1-03 p. 27 참조
- 현재 경상대학교 전기 및 전자공학부 교수

마 대 영

- [센서학회지 제11권 제1호] 논문2002-11-1-03 p. 27 참조
- 현재 경상대학교 전기 및 전자공학부 교수

김 정 규

- [센서학회지 제11권 제1호] 논문2002-11-1-03 p. 27 참조
- 현재 경상대학교 전기 및 전자공학부 교수