

# 펄스반복율의 가변에 의한 대기압 아크방전중의 고효율 금속산화물 제거 특성

論文

52C-4-6

## High Efficient Metal-oxide Removing Characteristics as Pulse Repetition Rates in the Atmospheric Arc Discharge

李有秀·宋祐正·金壽源·丁鍾漢·金龍哲·金熙濟  
(Yu-Soo Lee · Woo-Jung Song · Su-Weon Kim · Jong-Han Joung · Yong-cheol Kim · Hee-Je Kim)

**Abstract** - The pulsed power system is widely used for many industries and environments. Generally, we call the "RUST", the reddish brown surface, that was made on iron surface or some other metals, when they are contacted by water and air. the main substance of rust is oxide-ionization. In other words, the chemical symbol of rust on iron surface is iron oxide(III) hydrate  $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ .

In this study, we have designed and fabricated our system which has a compact pulse generator with switching MOSFET. Also we have studied the metal-oxide removing characteristics using in the atmospheric arc discharge.

It has been investigated their removing characteristics by the change of charging voltage and pulse repetition rates. From this result, we can find out that the removal area is increased from  $3.80 \text{ cm}^2$  to  $8.04 \text{ cm}^2$ , when pulse duration is increased from 100[pps] to 400[pps].

**Key Words** : Metal-oxide, Arc discharge, Pulse power, Firing voltage, Positive · Negative polarity, MOSFET

### 1. 서 론

오늘날 산업전반에 걸쳐서 펄스파워 기술의 여러 가지 특성들이 연구 및 개발되고 있다. 펄스파워 시스템은 플라즈마를 이용한 전자기에너지자를 시·공간적으로 압축시켜 순간적으로 대전력을 얻을 수 있는 금준 임펄스 장치로써 환경 및 오·폐수처리에 적용되며 그 산업적 응용범위가 매우 넓다. [1~3] 대표적 응용분야 중에서 분진(Dust)을 제거하기 위한 전기집진기, 펄스코로나 방전을 이용하여 플랜트의 배기가스를 제거하기 위한 탈황/탈질 전원시스템, 폐수처리, X선 발생장치, 오존발생기, 레이저발생 전원 등에 사용되고 있다.[4~6] 그리고, 더욱 실용적이고 경제적인 펄스발생장치를 이용하여 환경오염원을 해결하기 위해 많은 나라들의 관심이 고조되고 있다.[7~8]

현재 여러 산업분야에 금속은 매우 많이 사용되며 없어서는 안될 중요한 물질인 것은 분명하다. 하지만 금속은 공기 중에 있는 산소·수분·이산화탄소 등에 의해서 금속의 표면이 부식된다. 이와 같은 이물질인 부식생성물의 총칭을 '금속산화물'(Metal-oxide)이라 하는데 대표적으로 '녹'(Rust)이 이에 해당된다. 이 과정이 발생되면 금속의 부식성 및 금속특성에 부정적 영향을 초래한다. 이와 같은 이유로 여러 나라들이 금속산화물에 대한 생성 및 제거 메커니즘을 확립하기

위해 물리·화학적으로 많은 규명 및 시도가 있었다.[9] 예를 들어, 산화가 발생하지 않는 금속재료 혹은 비금속재료 등이 개발되었지만 그 결과는 여전히 만족스럽지 못한 상태이다.

따라서, 본 연구에서는 대기압, 상온에서 금속산화물을 이루고 있는 물질을 직접 제거하기 위해 수십 kV 이상의 첨두전압을 발생시킬 수 있는 펄스발생기를 제작하였으며, 금속표면의 금속산화물질에 아크방전을 이용한 펄스에너지자를 직접 방사함으로써 금속산화물을 제거과정 및 그 특성에 관한 연구를 하고자 한다.

여기서 기체방전이 절정에 달하여 전극 재료의 일부가 증발해서 기체가 된 상태를 아크방전(arc discharge)이라고 하는데 이것은 유전체의 완전 전로파괴를 유도하여 대전류를 발생시키게 한다. 이렇게 발생된 아크방전은 전자를 반전계 방향으로 가속하게 되어 전극표면에 충돌하여 전극재료의 일부를 제거시킬 수 있는 강력한 전자에너지를 가지게 된다.[10~11]

본 연구에 사용된 전극형태는 침대 평판의 전극방식으로 전압 및 전류를 측정하였으며, 또한 정·부극성 방식을 사용하여 방전개시전압을 측정하였다. 그리고, 정극성 방식으로서 통계적 지연시간을 고려하여 금속산화물질에 폭  $4[\mu\text{s}]$ 의 펄스에너지를  $60[\text{s}]$ 동안 인가하였다. 그리고, 일정 전극간격과 전압 조건 하에서 펄스반복율을 다양하게 가변하여 그에 따른 변화 특성을 조사하였다.

### 2. 본 론

#### 2.1 펄스발생기(Pulse generator) 시스템 구성도

그림 1은 펄스발생기의 블록도로서 금속산화물을 제거하

\* 準會員：釜山大學 電氣工學科 碩士課程

\*\* 正會員：釜山大學 電氣工學科 博士課程

\*\*\*正會員：釜山大學 電氣工學科 副教授·工博

接受日字：2002年 10月 17日

最終完了：2003年 2月 12日

기 위한 실험장치인 시스템의 전체적인 구성도를 나타내었다. 펄스파워 시스템은 크게 3부분으로 나눌 수 있다. 펄스파워 시스템은 입력전원회로, MOSFET의 스위칭을 컨트롤하는 PIC제어회로로, 펄스발생회로로 구성된다. 전극은 침대 평판구조로서 일정한 간격(Gap:7mm)으로 배치하여 전압과 펄스반복율의 가변에 의해서 금속산화물의 산화정도를 관찰 및 측정하였다. 또한 전압 및 전류를 정극성 및 부극성에 따라 관찰하였다. 여기서 펄스 전압 및 전류 파형은 전압분배기(MODEL:IWATSU HV-P30, 1:1000) 및 전류변성기(MODEL:ABB EL50P1, 1:10)를 사용하여 오실로스코프(MODEL : LeCroy 9310AM)를 통해 측정하였다.

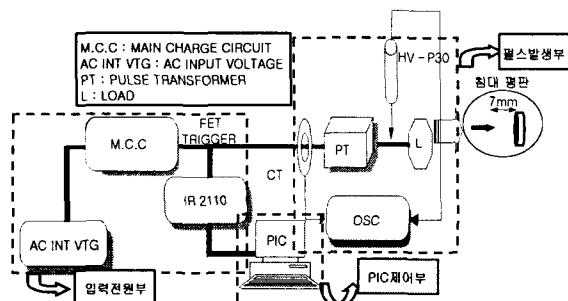


그림 1 펄스파워시스템의 블록도

Fig. 1 Diagram of experimental pulse power system

## 2. 2 전원장치 및 제어장치

본 연구를 위해 제작된 펄스 발생회로 및 MOSFET(Metal Oxide Semiconductor Field Effect Transistor)의 제어 전원회로도를 그림 2에 나타내었다. 펄스전원 발생장치의 진행과정은 펄스변압기의 1차측에 에너지를 인가하기 위해 2배압회로에 의해서 충전된 C1과 C2의 충전전압을 C3에 최대 640[V]까지 충전가능하며 전압변압기(SLIDAC)를 이용하여 출력전압을 가변 시킬 수 있도록 구성되었다. 또한 C3의 충전전압은 펄스반복율 및 스위칭 특성이 우수한 MOSFET(MODEL : IRFP450A)의 드레인(D)과 소스(S)사이에 인가되며 게이트(G)에 스위칭 신호가 입력되면 충전전압은 정극성으로 감겨져 있는 권수비 1:42의 펄스변압기에 전달되어 2차전압이 유기 되어 부하에 공급되도록 구성되어 있다. 충·방전 시간은 시정수( $\tau = RC$ )에 의해 C3의 충전저항보다 방전저항을 매우 작게 하여 1펄스 내에 방전을 마무리 할 수 있도록 설계되었다.

펄스반복율은 IR(International Rectifier)사의 IC(IR2110)의 12번 핀에 입력 주파수를 펄스로 스위칭 하여 PIC프로세서를 통하여 펄스반복율 및 부하에 전달되는 펄스에너지를 제어하였다. 입력에너지는 식(1)을 통하여 구할 수 있으며 펄스 당 0.1[J]을 얻을 수 있었다. 펄스반복율 1000[pps]인 경우는 최대 100[W]의 입력에너지를 얻을 수 있다.

$$E_{\text{input}} = \frac{1}{2} CV^2 = \frac{Q^2}{2C} [\text{J}] \quad (1)$$

그림 3은 제어장치인 PIC 원칩 마이크로 프로세서(One Chip Micro Processor)의 회로도이다. 이 PIC프로세서는 키

보드 입력을 받아 FND의 디스플레이를 제어할 뿐만 아니라 펄스반복을 제어를 통해서 펄스신호를 발생 및 제어함으로서 FET의 구동드라이버인 IR2110를 통해 MOSFET를 스위칭 제어할 수 있음을 보여주고 있다. 그리고 FND의 디스플레이는 펄스반복율 10~1000[pps]까지 변환 및 조작을 직접 눈으로 보며 컨트롤 할 수 있도록 하였다.

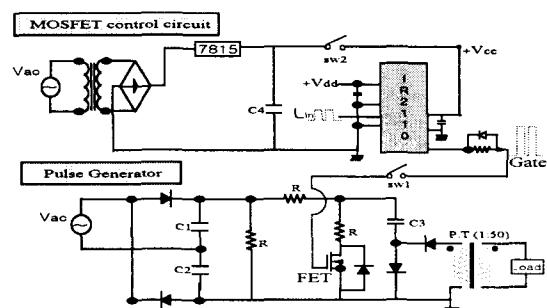


그림 2 펄스발생회로 및 MOSFET 제어 전원회로

Fig. 2 Schematic pulse generator and MOSFET control circuit

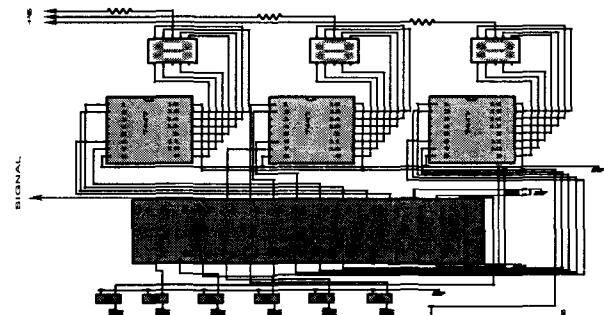


그림 3 PIC 원칩 마이크로 프로세서의 제어회로

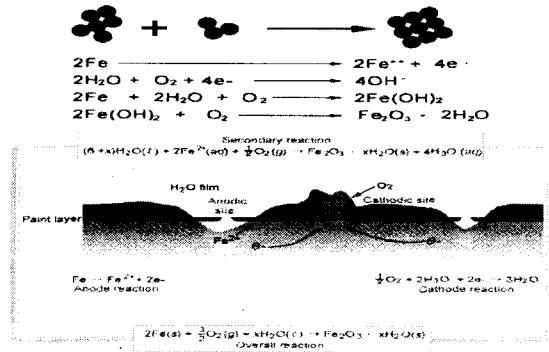
Fig. 3 PIC One Chip Micro Processor Control Circuit

## 2.3 전극표면에 부착된 금속산화물 산화과정

앞에서 설명한 바와 같이 일반적으로 금속의 표면에 생기는 부식생성물인 녹(RUST), 슬러지(sludge) 등을 금속산화물(Metal-oxide)이라고 일컫는다. 금속은 공기 중에 있는 산소, 수분, 이산화탄소 등의 작용에 의해서 그 금속의 산화물, 수산화물, 탄산염 등을 생성하여 표면에 피막(被膜)을 만들어 금속표면이 광택을 잃게되는데 대부분의 금속은 표면의 산화물이 산화되어 발생되는 것이 금속산화물질의 일반적인 형성과정이다. 이러한 생성물 중에 철의 금속산화물은 산화철(III)수화물[Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> · ah<sub>2</sub>O]가 주성분을 이루게 된다.

그림 4는 철이 이온화되면서 산화되는 과정을 나타내고 있다.[9] 예를 들어 배관의 경우는 철이 이온화되면서 빠져나온 전자가 파이프 내에 있는 물과 산소와 결합하여 수산화이온(OH<sup>-</sup>)을 발생시킨다. 이때 발생된 수산화이온이 철이온(Fe<sup>++</sup>)과 결합하여 Fe(OH)<sub>2</sub>이 되고 Fe(OH)<sub>2</sub>가 물을 익으면 붉은 색 녹인 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(nH<sub>2</sub>O)가 된다. 결국 H<sub>2</sub>O가 증발되면 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>의 산화물만 남는 것을 보여주고 있다. 따라서 본 연구

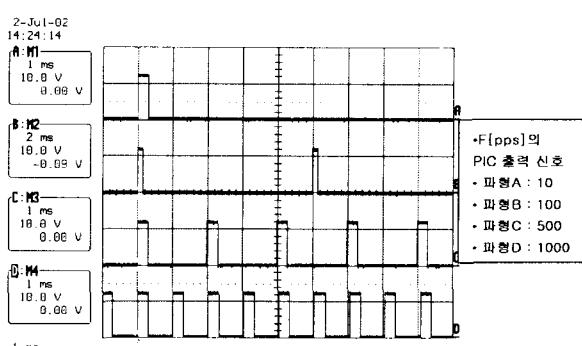
에서는 순간적인 대전류를 발생시켜 전자의 최대 충격에너지를 얻을 수 있는 아크방전을 이용하여 금속표면의 산화물질을 제거하려고 한다.



### 3. 실험 결과 및 검토

그림 5는 PIC 제어부에서 출력되는 펄스반복율의 제어신호 및 MOSFET Gate 구동신호 파형을 나타낸다. 스위칭 주파수는 주 회로의 부하임피던스 매칭에 맞추어 펄스반복율(F)을 10~1000[pps]까지 일정하게 컨트롤하였으며 PIC프로세서에서 나온 제어신호가 증폭회로를 거쳐서 MOSFET구동드라이버인 IR2110을 통해 MOSFET로 전달되어 시스템이 동작되는 것을 보여준다. 파형 A, B, C, D는 출력 신호로서 10, 100, 500, 1000[pps]의 펄스 타이밍 신호를 나타내고 있다. 이때 ON, OFF 타임의 기본 설정시간은 최대 펄스반복율을 가지는 D파형을 기준으로 설정하여 계산하였다. 즉, 1000[pps]의 펄스 스위칭신호의 ON-TIME은 300[μs], OFF-TIME은 700[μs]의 시간 간격을 가지고 펄스신호가 발생되게 구성하였다.

그림 6은 MOSFET의 드레인(D)-소스(S)사이의 전압  $V_{ds}$  및 부하의 방전 파형을 나타내었다. 그림 6에서 (1)은  $V_{ds}$  300[V]를 의미하며, (A)는 1:42의 펄스변압기에 의해 변성된 방전 파형을 나타낸다.



펄스반복율의 가변에 의한 대기압 아크방전중의 고효율 금속산화물 제거 특성

대기압 상온에서 펄스폭 25[μs], Gap 7[mm]일 때 펄스전압 14[kV]에서의 펄스코로나 방전 파형이다

그림 7과 그림 8은 정·부극성 일 때 펄스코로나 방전시 펄스반복율에 따른 입력전압의 가변에 의한 방전개시 전압( $V_f$ )의 변화특성을 파형과 그래프로 보여주고 있다.

펄스파워 시스템에서 침대 평판 구조로서 일정한 간격(Gap:7[mm])으로 배치하여 일정하게 펄스반복율을 가하였으며 입력전압을 가변 시키면서 방전개시 전압을 측정하였다.

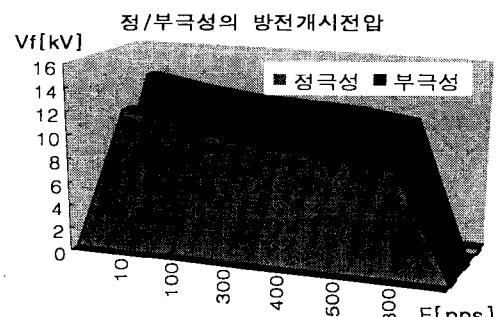
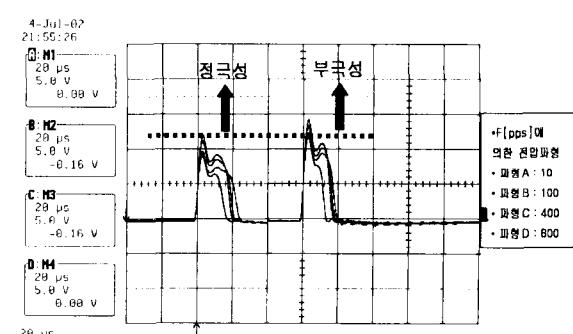
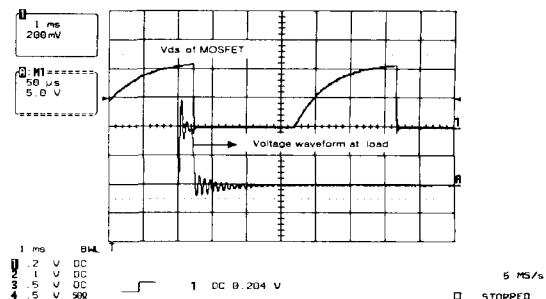


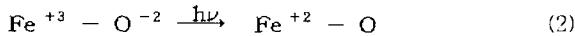
그림 8 펄스반복율에 따른 정·부극성의 방전개시전압( $V_f$ )  
Fig. 8 Comparison firing voltage between Positive & Negative polarity by pulse repetition



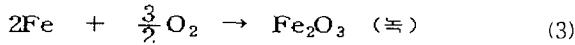
표 1 펄스 에너지 인가시 펄스반복율에 따른 제거 면적  
Table 1 Pulse Removed Area to Adjusting Pulse Repetition

[pps]	10	100	400	600
반경[cm]	0.8	1.1	1.6	1.3
제거 면적[cm <sup>2</sup> ]	2.0	3.8	8.0	5.3

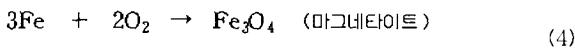
금속산화물을 제거하기 위해서 산화물 시료에 펄스에너지 를 인가하면, 철원자의 에너지 상태를 나타내는 가전자 값이 3+에서 2+로 바뀌게 됨으로서, 금속산화물( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) 대신 마그네타이트( $\text{Fe}_3\text{O}_4$ )가 생성되게 된다. 이 때 생성되는 마그네타이트 자체가 시료 표면에 보호막의 역할을 하여 발생된 금속 산화물을 제거하게 되는 것이다.



▶ 철의 가전자가 3+ 일 때



▶ 철의 가전자가 2+ 일 때



위의 화학식에서 알 수 있듯이 가전자수가 변한 금속산화 물이 떨어져 나오게 되며, 금속산화물이 모두 떨어져 나가면 시료의 표면은 점점 검은색으로 변하는데, 이것을 자철석 (Magnetite, 磁鐵石)이라고 부르며, 그 화학식은  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ 가 된다. 따라서 이 마그네타이트가 형성되면 철의 표면에는 더 이상 금속산화물이 생성되지 않게 된다. 즉, 금속산화물의 제거 및 산화 방지를 하게 된다.

#### 4. 결 론

본 연구에서는 실험실에서 제작된 펄스파워시스템을 사용하여 충전전압을 0에서부터 640[V]까지 가변시킬 수 있도록 전원장치를 구성하였으며, 동시에 PIC 원칩 마이크로 프로세서를 활용하여 펄스반복율까지 조절 가능한 제어장치를 구성하였다. 아크방전을 이용하여 금속산화물 제거 특성에 관하여 연구된 결과는 다음과 같다.

- (1) 일정한 전극 간격(Gap:7[mm])에서 전극구조를 침대 평판 으로 하여 일정 전압에서 펄스반복율을 가변하였더니 정 ·부 극성에 따라 방전개시전압이 2~5[kV]의 차이가 발생하였다. 이에 따라 정극성인 경우 방전개시 전압이 낮 게 나타나는 경향을 보였다.
- (2) 펄스반복율이 100[pps]에 대하여 400[pps]인 경우의 제거 면적을 비교해 보면, 전자는 3.8[cm<sup>2</sup>]이고 후자는 8.0[cm<sup>2</sup>]로 되어 약 2.1배의 차이를 보였다. 따라서 펄스반복율이 400[pps]인 경우가, 금속산화물 질 제거에 가장 효율적인 것을 알았다.

- (3) 아크방전을 시료에 방사했을 때, 가전자수가 변한 금속산화물이 떨어져 나오게 되며, 금속산화물이 모두 떨어져 나가면 시료의 표면은 점점 검은색으로 변하게 되고, 이렇게 생성된 마그네타이트( $\text{Fe}_3\text{O}_4$ )가 더 이상의 금속산화물이 생성되는 것을 방지 및 억제시킬 수 있다는 것을 알았다.

#### 참 고 문 헌

- [1] E. M. van Veldhuizen, Y. L. M. Creyghton, and W. R. Rutgers, "High resolution schlieren study of pulsed corona", presented at the 4th Int. Conf. On ESP, Beijing, China, 1990.
- [2] H. J. Hall, "History of pulse energization in electrostatic precipitation", J. electrostatics, vol. 25, pp. 1-22, 1992
- [3] S. Masuda and S. Hosokawa, "Pulse energization system of electrostatic precipitator for retrofitting application", presented at EPA-EPRL 5th symp. on Transfer and Utilization of particulate Contr. Technol. Aug. 1984
- [4] J. S. Chang and S. Masuda, "Mechanism of pulse corona induced plasma chemical process for the removal of NOx, SOx from combustion gases", presented at the IEEE Ind. Applicat. Soc. Annu. Conf., 1988.
- [5] J.H. Joung, "The EMTP Analysis and Characteristics of Load Impedance on Various Electrode length, Pulse Repetition in Pulse Corona Discharging", presented at the KIEE, vol. 51C, No. 4, pp. 158-164, APR. 2002.
- [6] Akira Homma, "High-voltage subnanosecond pulse transformer composed of parallel-strip transmission lines", presented at the Review of Scientific INS, vol. 70, pp. 232-236, 1998.[ ]
- [7] Robinson ,M,1971,"Electrostatic precipitation" in .W. Straussed Air Pollution Control, parel wiley-interscience, New York
- [8] Bernie M. Penetrante, Shirley E. Schultheis, Non-Thermal Plasma Techniques for Pollution Control, Springer-Verlag, 1992.
- [9] Identify a quotation : www. MERUS. KOREA
- [10] Miyake, M.; Takahashi, H.; Yasuoka, K.; Ishii, S. "The generation and application of micro discharge plasmas" Plasma Science, 1999. ICOPS '99. IEEE Conference Record - Abstracts. 1999 IEEE International Conference on , 1999
- [11] Hlina, J.; Nenicka, V. "Arc discharge rotation in external magnetic field-nonuniformities and formation of a nonlinear dynamic system " Plasma Science, IEEE Transactions on , Volume: 25 Issue: 5 , Oct. 1997

## 저자 소개



이 유 수(李有秀)

1961년 5월 19일생 1988년 부경대학교 전기공학과 졸업 1997년 부산대 산업대학원 석사졸업 2003년 부산대 대학원 박사과정 수료 現, 한국전력공사 북부산 전력소 근무

Tel: 051-330-2353

E-mail: eusoo@kepco.co.kr



송 우 정(宋祐正)

1973년 12월 15일생. 2000년 부경대학교 전기공학과 졸업. 2001년 부산대학교 전기공학과 대학원 졸업 現 LG전자 근무

Tel: 051-510-2770, Fax: 051-513-0212

E-mail: heartpower@hanmail.net

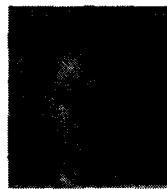


김 수 원(金壽源)

1977년 2월 5일 생. 2002년 부산대학교 전기공학과 졸업. 2002년 3월~현재 부산대학원 전기공학과 석사 과정

Tel : 051-510-2770, Fax: 051-513-0212

E-mail: suweon@dreamwiz.com



정 종 한(丁鍾漢)

부산대학교 전기공학과 석사졸업. 한국중공업 환경기술연구실 주임연구원. 現 부산대학교 전기공학과 박사수료. 現 창원전문대학 전자통신과 연구교수.

Tel: 051-510-2770, Fax: 051-513-0212

E-mail: ivanl@hanmail.net



김 용 철(金龍哲)

1986년 2월 부경대학교 전기공학과 졸업 2002년 8월 부산대학교 산업대학원 전기공학과 석사졸업 2003년 현재 부산대학원 박사과정 現 한국전력공사 북부산전력소 345kv 계통급전 및 초고압 전력설비. 주요관심부분: 전력기기 센서개발

Tel: 051-333-5596

E-mail: ks8766@korea.com



김 희 제(金熙濟)

1955년 10월 23일 생. 1980년 부산대 공대 전기공학과 졸업. 1982년 동 대학원 전기공학과 졸업(석사). 1981년~1983년 동 대학원 전기과 조교. 1983년~1985년 한국전기연구소 연구원. 1985년~1990년 일본 큐슈대학원 연구생 및 박사과정. 1990년 동 대학원 졸업(공박). 1990년~1995년 한국전기연구소 선임연구원. 1995년~현재 부산대 전기공학과 부교수.

Tel : 051-510-2364, Fax : 051-513-0212

E-mail : heeje@pusan.ac.kr