

무전해 도금을 이용한 Si 태양전지 Ni-W-P/Cu 전극 형성

김은주^a, 김광호^b, 이덕행^c, 정운석^c, 임재홍^{a,*} ^a재료연구소 전기화학연구실, ^b부산대학교 재료공학과, ^c호진플라텍

Formation of Ni-W-P/Cu Electrodes for Silicon Solar Cells by Electroless Deposition

Eun Ju Kim^a, Kwang-Ho Kim^b, Duk Haeng Lee^c, Woon Suk Jung^c, Jae-Hong Lim^{a,*}

^aElectrochemistry Department, Surface Technology Division, Korea Institute of Materials Science, Changwon 51508, Korea

^b Department of Materials Science and Engineering, Pusan National University, Busan 46241, Korea ^cHojin Platech Co.,Ltd., Lot 1, 91, Mongnae-ro 119beon-gil, Danwon-gu, Ansan-si, Gyeonggi-do, Korea

(Received February 17, 2016; revised February 26, 2016; accepted February 29, 2016)

Abstract

Screen printing of commercially available Ag paste is the most widely used method for the front side metallization of Si solar cells. However, the metallization using Ag paste is expensive and needs high temperature annealing for reliable contact. Among many metallization schemes, Ni/Cu/Sn plating is one of the most promising methods due to low contact resistance and mass production, resulting in high efficiency and low production cost. Ni layer serves as a barrier which would prevent copper atoms from diffusion into the silicon substrate. However, Ni based schemes by electroless deposition usually have low thermal stability, and require high annealing process due to phosphorus content in the Ni based films. These problems can be resolved by adding W element in Ni-based film. In this study, Ni-W-P alloys were formed by electroless plating and properties of it such as sheet resistance, resistivity, specific contact resistivity, crystallinity, and morphology were investigated before and after annealing process by means of transmission line method (TLM), 4-point probe, X-ray diffraction (XRD), and Scanning Electron Microscopy (SEM).

Keywords : Silicon solar cells, Electroless plating, Ni-W-P, Specific contact resistance

1. 서 론

태양광 에너지는 광전 변환 효율이 빠른 태양전 지를 이용해 무공해 및 무소음의 에너지를 반영구 적으로 생산할 수 있다. 현재 생산 되고 있는 태양 전지의 대부분은 결정질 실리콘 태양전지로써 다른 태양전지에 비해 신뢰성 및 안정성이 좋으며 풍부

*Corresponding Author: Jae-Hong Lim Electrochemistry Department, Surface Technology Division, Korea Institute of Materials Science Tel: +82-55-280-3523 ; Fax: +82-55-280 -3570 E-mail: lim@kims.re.kr 한 실리콘으로 인해 저비용, 대량생산에 용이하다. 이러한 결정질 실리콘 태양전지의 전극은 형성 방 법은 간단하고 대면적 및 대량생산에 용이한 스크 린 프린팅을 통해 생산되고 있다. 일반적으로, 실리 콘 태양전지의 n형과 p형 실리콘과 ohmic contact 을 형성하기 위해 n형으로 이루어진 전면의 경우 은 페이스트(Ag paste), p형으로 이루어진 후면의 경우 알루미늄 페이스트(Al paste)를 이용해 스크린 프린팅 방법으로 전극 층을 형성한다. 스크린 프린팅 을 통해 형성되는 전면전극은 형성이 간단하기 때문 에 연속 공정에 적용할 수 있다. 하지만 스크린 프린 팅 방법에 사용되고 있는 은 페이스트는 10~20%의 glass frit을 포함하고 있기 때문에 비 저항이 크다. 따라서 저항을 낮추기 위하여 열처리 공정이 필수 적이며, 열처리 공정에 적용되는 온도가 높다는 단 점을 갖고 있다[1-3]. 따라서, 태양전지의 생산비용 을 낮추기 위하여 은 페이스트를 대체할 접촉 물질 에 대한 많은 연구들이 진행 되고 있다. 대표적인 것은 니켈(Ni)을 포함하는 다층의 금속 층을 전기 화학공정을 이용하여 형성하는 것이다. 이러한 다 층의 금속 층은 접촉저항 및 직렬저항을 낮출 수 있다. 또한, 전기화학공정을 이용할 경우 생산비용 의 저감과 대량생산이 가능하고 전착된 금속의 순 도도 높기 때문에 전기적 특성 또한 높은 장점이 있다. 대표적인 다층의 금속 층인 니켈 / 구리 / 주 석과 같은 경우 실리콘 태양전지 기판과 가장 근접 하게 위치해 있는 니켈은 열처리 공정을 통해 규화 니켈(nickel silicide)을 형성한다. 이 규화니켈이 형 성됨으로써 실리콘 태양전지와 오믹 접합을 이루며, 니켈 층 상부에 전착된 구리가 실리콘 태양전지 기판 으로 확산되는 것을 막아주는 장벽 역할을 한다[4-6]. 구리는 전기 전도도가 0.596 × 10⁶/Ω·cm으로 0.63 × 10⁶/Ω·cm 인 은과 유사하며 100배 이상 저렴하며 전기화학공정을 통해 원하는 두께를 용이하게 형성 할 수 있다. 따라서 구리는 원재료의 가격 절감과 고효율의 태양전지의 알맞은 금속전극으로 대체하 기에 적합한 물질이다. 마지막으로 주석은 구리가 대기 중에 오래 노출될 경우 산화가 일어나기 때문 에 이를 방지하기 위한 산화방지 역할을 한다. 다 층구조의 금속 층을 형성하는 방법들 중에 편리하 고, 저 비용으로 균일하게 전착 할 수 있는 무전해 도금 법이 있다. 특히 니켈 무전해 도금은 1844년 Warts에 의해 발견되었으며, 1세기 후인 1944년 Brenner와 Riddell에 의해 상업적으로 사용할 수 있 는 공정방법으로 알려지게 되었다[7]. 그러나 니켈 무전해도금 욕에 환원제로 가장 많이 쓰이는 차아 인산염(sodium hypophosphite)의 인(phosphorus, P) 성분이 기판에 Ni이 전착 됨과 동시에 함께 전착 이 되어 전기화학적 특성을 저감시킨다. 그리고 Si 기판과의 열팽창 계수(thermal expansion coefficient) 의 차이가 크기 때문에 기판과의 접착력을 악화시 키는 단점이 있다[8-10]. 니켈 무전해 도금법의 화 학적 반응식은 아래와 같다[4,11].

 $H_2PO_2^- + H_2O \rightarrow HPO_3^{2-} + 2H^+ + H^-$ (1)

(2)

$$2H^- + Ni^{2+} \rightarrow Ni + H_2$$

 $2H_2PO^{2-} + 2H_2O + Ni^{2+}$

 \rightarrow Ni + H₂ + 4H⁺ + 2HPO₃²⁻ (3)

무전해 도금 법을 이용해 니켈이 전착되는 과정 은 이때 실리콘 태양전지 기판 표면에 Ni²⁺와 H₂PO₂⁻등과 같은 반응물질이 확산이 되면서 기판 표면에 반응 물질이 흡착되면서 기판 표면에서 위 의 반응식과 같은 화학반응이 일어나면서 니켈이 전착된다. 그리고 표면으로부터 수소기체(H₂)와 4H⁺, 2HPO₃²⁻와 같은 구경꾼 이온들이 탈착 되면서 기 판 표면으로부터 떨어져 다시 확산된다.

니켈 무전해 도금은 열처리 공정의 온도에 민감 하게 작용되며 인 함량에 의해 막(film)의 특성을 제어된다고 보고된 바가 있다[12-14]. 최근에 제 3 의 원소인 W, Co, Mn 등과 같은 제 3의 원소를 첨 가해 특성을 향상시키기 위해 많은 연구가 진행되 고 있다. 특히 W은 Ni₃P의 형성을 억제함으로써 P 의 함량을 낮추고, 이를 통해 열 적 안정성(thermal stability)을 증가시켜 태양전지 전극으로써 긍정적 인 효과를 보여주고 있다[15-19]. 따라서, 본 연구 에서는 실리콘 태양전지 기판에 무전해 도금을 이 용하여 도금욕의 온도와 시간에 따라 Ni-W-P 박막 을 형성하였다. 전착 조건을 확립하였다. 또한 열처 리 공정을 이용해 전기적, 구조적 특성을 향상했다.

2. 본 론

2.1 실험방법

텍스쳐링 처리된 실리콘 태양전지 기판(2*2 cm²) 에 Ni-W-P를 무전해 도금법을 이용해 전착했다. 도 금을 진행하기 전, 실리콘 표면에서 빛의 반사를 최 소화하여 빛의 흡수를 증가시키는 역할을 하는 반 사방지막(antireflective layers, SiN_x)과 불순물 및 산 화 막을 제거하기 위해 2% HF 용액을 1분동안 진행 후 증류수로 세척했다[19]. 사용된 용액은 HoplaNik PV-221, PV-222, PV-223을 이용했으며, 2*2 cm² 크기의 실리콘 태양전지 기판에 Ni-W-P을 무전해 도금을 했으며, 5N의 NaOH(sodium hydroxide)을 이용해 pH를 조정 했다. 도금욕의 온도는 50, 60 그리고 70°C로 분류했으며 5, 10, 20 그리 고 30분 동안 도금을 진행했다. 도금욕의 온도 중 60°C에서, 그리고 5, 10, 20, 그리고 30분 동안의 시 간들 중에서 균일하게 전착이 된 10분간 Ni-W-P가 도금된 실리콘 태양전지 기판을 이용해 구리 전기 도금을 진행했다. 구리를 전착 시키기 전에 구리의 전착을 방해하는 니켈산화 막을 제거하기 위해 황 산, 염산 등의 산성의 용액을 이용해 30초간 산세 처리를 하였다. 니켈과 구리가 전착된 실리콘 태양 전지 기판을 95% N₂+5% H₂ 환원 분위기에서 100°C부터 500°C까지 100°C 간격으로 온도를 증가

시켜 시간에 따른 열처리 공정을 진행했으며, 4포 이트 프로브 법으로 면 저항과 비 저항을 측정했으 며, TLM (transmission line method, 선형 접촉 비 저항)을 이용해 접촉저항을 측정하였다. TLM을 이 용하기 위해 패턴을 형성해야 하는데 이는 포토 리 소그래피 공정을 진행하여 형성했다. 포토 리소그 래피 공정은 빛에 반응하여 성질이 변화 하는 감광 제(photoresist)의 원리를 이용해 얻고자 하는 패턴 을 형성한다. 감광제는 빛에 반응을 보이는 화합물 로서 빛이 조사된 부분이 현상액(developer)에 녹는 양성 감광제(positive photoresist)와 빛이 조사된 부 분이 현상액에 녹지 않는 음성 감광제(negative photoresist)가 있다. 본 논문에서는 음극 감광제인 JSR-THB-111N (JSR Corporation, 일본)을 사용했으 며 스핀 코팅을 이용해 약 10 um의 두께로 전착하 기 위해 처음 15초간 300 rpm으로 스핀 코팅한 후 에 연속으로 1700 rpm으로 40초간 진행하여 도포 했다. 그 후에 음극 감광제의 결합력을 강화시키기 위해 95~96°C에서 5분 동안 soft baking을 해준 다 음 aligner장비를 사용해 30초 동안 빛에 노출시켜 패턴을 경화시켰다. DVL-2000(보승하이텍, 한국)을 이용하여 패턴을 현상하였다. 포토 리소그래피 과 정이 끝난 후에 패턴이 형성된 음극 감광제 층을 HNO₃: H₂O의 비율이 3:7인 식각 용액(wet etchant) 을 이용해 음극 감광제 층이 없는 전극 층을 식각 (etching)시켰다. 그리고 마지막으로 남아있는 음극 감광제 층을 완전히 제거하기 위해 30°C로 유지시 킨 음극 감광제인 JSR-THB-111N의 전용 stripper 용액인 STR-1000 (하나씨엔씨, 한국)을 사용해 제 거했다. 또한 열처리 온도에 따른 표면 및 구조의 변화를 확인하기 위하여 Scanning Electron Microscopy (SEM, JSM-5800, 일본) 및 X-ray diffraction (XRD, X'pert-PRO, PANalytical)을 이용하였다. 도금 량이 100%라고 가정했을 때 1ASD로 10 µm의 두께로 전 착하기 위해 패러데이의 법칙을 이용해 전류와 시 간을 구해 실험에 적용 했다.

3. 결과 및 고찰

그림 1은 Ni-W-P 도금욕의 온도와 전착 시간에 따른 SEM 이미지이며, 각 조건에 따른 전착된 Ni-W-P 층의 두께를 나타낸 그래프이다. 그림 1에서



Fig. 1. SEM image and thickness of Ni-W-P deposited on commercial crystalline silicon solar cells at various temperature and time.



Fig. 2. (a) sheet resistance and (b) resistivity of Ni-W-P deposited on commercial crystalline silicon solar cells at various temperature and time.

50°C에서 Ni-W-P를 5분 동안 전착 한 실리콘 태양 전지 기판에서는 도금이 된 흔적이 확인되지 않았 으며 시간이 지날수록 전착되는 두께가 증가했다. 반면 Ni-W-P가 70°C에서 5분동안 전착 한 실리콘 태양전지 기판에서는 구의 형태로 Ni-W-P의 seed 가 전착 되기 시작했다. 또한 시간이 지날수록 전 착되는 두께가 두꺼워지기 시작함을 확인할 수가 있었다. 즉, 온도가 높고 도금되는 시간이 길수록 실리콘 태양전지 기판에 Ni-W-P의 전착 속도가 빨 라지면서 두께가 두꺼워지는 것을 확인했다. 이는 온도 및 시간이 금속 이온의 이동과 관련이 있으며 온도 및 시간이 증가함에 따라 금속 이온의 이동도 또한 증가하여 나타나는 현상으로 비춰진다. 이로 인해 50°C에서는 seed가 전착되기 까지 속도가 느 리며, 70°C에서는 전착 속도가 빠르기 때문에 결정 핵 생성(nucleation)에 있어 60°C에서 도금하는 속 도가 안정적인 것으로 판단된다.

그림 2는 전착 온도와 시간에 따른 면 저항(sheet resistance)과 비 저항(resistivity) 측정 결과를 나타 낸 것이다. 면 저항 및 비 저항을 측정할 때 접촉 저항을 최소화 하기 위해 4 point probe를 이용해 측정했다. 도금의 두께가 두꺼워질수록 면 저항은 좋아지는 반면에 비 저항은 특별한 변화가 없는 것 을 확인했다.

그림 3은 Ni-W-P의열처리 조건에 따른 XRD 데 이타이다. 전착 온도 및 시간에 따른 실리콘 태양 전지 기판에 도금된 Ni-W-P중에서 가장 균일하게 도금된 60°C에서 10분 동안 실리콘 태양전지 기판 에 전착된 샘플을 이용해 95% N₂+5% H₂ 분위기 에서 100°C부터 500°C까지 100°C 간격으로 온도를 증가시켜 열처리를 진행했다. 형성된 상을 확인하 기 위하여 JCPDS No.74-1384, 27-1408, 27-1402



Fig. 3. X-ray diffraction patterns of Ni-W-P at 60°C for 10minutes at annealing temperatures from 100°C to 500°C for 30min each (A : Ni₃P, B : Ni₂Si, C : Ni₂P, D : NiSi, E : NiP, ∇ : Si substrate).

그리고 04-0850를 참고하였다. 열처리 온도 400°C 에서부터 실리콘 태양전지 기판과 니켈 사이에서 형성되는 규화니켈 및 Ni₃P 상이 관찰되는 것을 확 인 할 수가 있다. 규화니켈은 Ni₂Si, NiSi, NiSi₂로



Fig. 4. Effects of annealing temperature on (a) sheet resistance of Ni-W-P, (b) resistivity of Ni-W-P, (c) sheet resistance of Ni-W-P/Cu and (d) resistivity of Ni-W-P/Cu.

분류할 수 있는데, 이는 각각 다른 온도(250 - 300℃, 300-700℃ 그리고 > 700℃)에서 발견된다. 규화니 켈의 work function (Ni₂Si - 0.7~0.75 eV, NiSi - 0.87 eV, NiSi₂-0.79 eV)은 실리콘 태양전지 기판의 work function 차이로 인해 접촉저항에 긍정적인 효과를 끼치며 전기적 특성을 향상시킨다. 또한 기판과 구 리 사이에서 접착력을 증가시키기 때문에 기계적 특성을 향상시킨다고 보고된 바가 있다[4,21-24]. 특 히 Ni₂Si, NiSi, 상에 비해 낮은 저항 값을 갖고 있 는 NiSi 상 일수록 유리하다[25]. 즉, 규화니켈을 이 용해 소자의 특성을 저하시키는 것을 막을 뿐만 아 니라 구리가 실리콘 태양전지 기판으로 확산되는 것을 막아주는 장벽 역할을 한다. 또한 500℃에서 Ni₁P 상이 확인되었으며 이는 녹는점이 높은 텅스 텐(W)때문에 낮은 비율로 원소들이 확산되어 결정 화가 일어나며 이는 전기적 특성에 영향을 끼치게 된다.

그림 4의 (a)는 실리콘 태양전지 기판에 균일하 게 Ni-W-P가 60°C에서 10분 동안 무전해 도금 법 을 이용해 전착 된 샘플을 통해 열처리에 따른 면 저항 값으로 평균적으로 약 4.85 Ω/□이다. (b)와 (c)는 실리콘 태양전지 기판에 Ni-W-P가 60°C에서 10분 동안 무전해 도금 법을 이용해 전착시킨 후 1ASD로 10μm의 두께로 전착하기 위해 패러데이의 법칙(Faraday's law)을 적용해 전기 도금 법으로 구 리를 전착 시킨 다음 열처리를 진행한 샘플의 면 저항 및 비 저항 측정 결과이다. 아래의 식은 구리 를 전착하기 위해 필요한 전류와 시간계산을 나타 내는 패러데이의 법칙을 표시하였다[26].

1ASD = A/dm²

이 식에서 1는 시간을 나타내며 ASD (Ampere per Square Deci-meter)는 전류밀도를 나타내며 단위면 적 1 dm²(100 cm²)당 전류의 크기를 나타낸다. (c)는 면 저항 측정 결과로써 약 0.01 Ω/□이며 구리를 도 금하지 않은 실리콘 태양전지 기판에 60°C에서 10 분 동안 무전해 도금으로 전착된 Ni-W-P의 데이터 인 그림 4의 (b) 데이터와 비교했을 때 전기전도도 가 약 10⁻² 증가한 것을 알 수 있다. 이는 전도성이 좋은 구리로 인한 결과로 사료된다. 또한, 비 저항 측정 결과인 (d)는 면 저항 측정 결과와 비슷한 양 상을 보였으며 열처리 온도에 따른 전기적 특성은 특별한 차이를 보이지 않았다. 하지만 열처리 전에 비하여 약 5.8배 정도 낮아졌으면 이러한 이유는 XRD데이터에서는 뚜렷한 peak으로 나타나지 않았 지만 규화니켈로 인한 결과로 사료된다. 그리고 500°C에서 열처리한 샘플에서 다른 열처리 온도에 비해 비교적 높은 저항 값으로 측정됐다. 이러한 결 과는 그림 3의 XRD 데이터에서 고 저항인 NiSi₂ 및 Ni₃P이 형성된 결과로 사료된다.

전착된 Ni-W-P층과 Si 태양전지의 접촉저항은 TLM (transmission line method)를 통하여 측정하였 다. 태양전지의 접촉저항을 측정하기 위해 주로 사 용되는 방법은 CTLM (circular transmission length method, 원형 접촉 비 저항)과 TLM이있다. 이는 특 정한 형태의 전극들이 일정한 비율의 거리만큼 떨 어져 있도록 형성한 후에 전극간의 거리에 따른 저 항 값을 측정하는 방식이다. 이때 형성된 전극들의 형태가 동심원일 경우 CTLM, 직선 형태로 구성된 경우에는 TLM으로 구분한다. CTLM은 누설 전류 를 차단하기 위해 메사 에칭 등의 추가적인 공정이 요구되지 않는 방법으로 형태는 동심원으로 띄고 있다. 이는 전극의 가장자리를 통해 누설되는 전류 가 없기 때문에 샘플 제작에 용이하다는 장점이 있 다. 하지만 동심원 형태의 전극을 인쇄해야 하기 때 문에 실리콘 태양전지 기판을 절단하여 직접 샘플 을 취득할 수가 없다[27,28]. 이에 반해, TLM은 완 성된 태양전지를 직접 샘플을 이용해 측정을 할 수 있으며 면적당 저항 데이터의 개수를 늘릴 수 있어 추세선을 쉽게 파악할 수 있다는 장점이 있다. 또 한 형태가 선형이기 때문에 전극의 선폭과 두께에 따른 접촉 비 저항의 영향을 정확하게 저항 값에 반영할 수 있기 때문에 CTLM의 동심원 형태의 전 극 보다 정확하게 접촉 비 저항 측정이 가능하다 [29-31]. 이 때문에 CTLM보다는 TLM으로 측정을 진행했다.

그림 5의 (a)의 패턴을 사진공정을 통하여 금속 전극을 형성했으며, 전극 패턴 사이의 거리에 따른 측정한 저항 값을 fitting하면 그림 6의 (b)와 같이 나타내어진다. fitting했을 때 금속 패드의 간격을 0



Fig. 5. Pattern for the transmission line method (TLM) to measure the specific contact resistivity between a metal and semiconductor. (a) mask pattern (b) fitting graph of TLM.

으로 외삽하면 2R_c, 저항을 0으로 외삽하면 2L_t를 알 수 있다. 또한 직선의 기울기로부터 접촉저항 값 을 알 수 있으며 이 값을 아래의 식을 이용해 접촉 비 저항 값을 구했다. 이를 이용해 면 저항과의 관 계를 알 수가 있다[31,32].

$$\begin{aligned} \rho_{c} &= R_{c} \, * \, w \, * \, l, \, w < Lt \ & (1) \\ \rho_{c} &= R_{c} \, * \, Lt \, * \, l, \, w > Lt \ & (2) \end{aligned}$$

이때, ρ_c (specific contact resistivity)는 접촉 비 저항, R_c (contact resistance)는 접촉저항, w (width) 는 금속의 폭, l (length)은 금속의 길이, 그리고 L_t (transfer length)는 접촉에 있어 전자가 흘러나가기 전에 반도체 접촉 하부에서 이동하는 이동거리를 의미한다. w가 L_t보다 작으면 (1)의 식을, w이 L_t보 다 클 경우 (2)의 식을 이용해서 접촉 비 저항 값 을 도출할 수 있다. 또한 도출한 접촉 비 저항 값 을 통해 아래의 식과 같이 면 저항과의 관계를 알 수가 있다[32,33].

$$R_{\text{sheet}} = \frac{RcW}{Lt}$$
(3)

$$\rho_c = L_t^- \tag{4}$$

그림 6은 실리콘 태양전지 기판에 무전해 도금된



Fig. 6. Effects of annealing temperature on (a) the specific contact resistivity of Ni-W-P, (b) the specific contact resistivity of Ni-W-P/Cu.

Ni-W-P와 10µm의 구리가 전착 된 Ni-W-P를 열처 리 온도에 따라 접촉 비 저항 측정을 나타낸 결과 이다. 접촉 비 저항 측정 결과인 그림 6의 (a)는 실 리콘 태양전지 기판에 무전해 도금된 Ni-W-P를 약 1µm 전착 된 것으로 평균적으로 4.767 mΩ cm²의 접촉 비 저항의 결과를 나타냈으며 열처리 온도에 따른 접촉저항은 같은 범위에 존재하기 때문에 열 처리가 전기적 특성에 미치는 영향을 확인 할 수가 없었다. 그림 6의 (b)의 경우는 실리콘 태양전지 기 판에 무전해 도금 법을 이용해 1µm의 Ni-W-P을 전착 한 후에 전기 도금을 이용해 10µm의 구리를 전착 한 것이다. 이는 1.020 mΩ cm²의 접촉저항으 로 측정되었으며, 전도성이 좋은 구리가 전착됨으 로써 (a)의 데이터에 비해 접촉저항이 향상된 결과 로 사료된다.

4. 결 론

니켈은 구리가 실리콘 기판으로 확산되는 것을 막아주는 장벽 역할을 하며 저가이기 때문에 실리 콘 태양전지 전극으로써 연구가 활발히 진행되고 있다. 본 연구에서는 태양전지 전극의 접촉 물질로 써 Ni-P에서 더 나아가 제 3의 원소인 W이 첨가된 Ni-W-P을 실리콘 태양전지 기판에 간단하고 대량 생산이 가능한 무전해 도금을 이용해 전착했으며 구리 전극 사이의 전기적 및 기계적 특성에 어떠한 영향을 끼치는지 알아봤다. 또한 열처리 공정을 진 행 함으로써 실리콘 태양전지 기판과 니켈 사이에 규화니켈(nickel silicide)을 형성한 것을 X-ray diffraction (XRD)를 통해 확인했으며 그 외에 sheet resistance와 resistivity을 측정했다. 또한 안정된 조 건으로 Ni-W-P가 전착된 실리콘 태양전지 기판에 전기 도금을 이용해 구리를 도금했다. 이 샘플을 이 용해 접촉 비 저항을 TLM방법을 이용해 측정한 결 과 1.020 mΩ cm²로 확인했으며 열처리 온도에 따 른 접촉 비 저항은 같은 범위에 존재했기 때문에 열처리 공정이 전기적 특성에 미치는 영향을 확인 할 수가 없었다.

Acknowledgement

본 연구는 2013년도 지식경제부의 재원으로 한국 에너지기술평가원(KETEP)의 지원을 받아 수행한 연구 과제(No. 20133030010890) 입니다.

References

- Kamp, M., et al., Economic evaluation of twostep metallization processes for silicon solar cells, Energy Procedia, 8 (2011) 558-564.
- [2] L. E. Kyung, et al., Self-aligned Ni-P ohmic contact scheme for silicon solar cells by electroless deposition, Electronic Materials Letters, 8 (2012) 391-395.
- [3] Hilali, Mohamed M., et al. Effect of glass frit chemistry on the physical and electrical properties of thick-film Ag contacts for silicon solar cells. Journal of electronic materials, 35 (2006) 2041-2047.
- [4] L. J. Doo, H. Y. Kwon, and S. H. Lee., Analysis of front metal contact for plated Ni/Cu silicon solar cell. Electronic Materials Letters, 7 (2011) 349-352.
- [5] Lauwers, Anne, et al., Ni based silicides for 45nm CMOS and beyond, Materials Science and Engineering B, 114 (2004) 29-41.
- [6] Bucher, E., et al., Work function and barrier heights of transition metal silicides, Applied Physics A, 40 (1986) 71-77.
- Brenner, A., and G. Riddel. Nickel plating by chemical reduction. US Patent 2,532,282, 1950.
 J. Res. Natl. Bur. Stand 37 (1946) 1.
- [8] Mallory, G. O., and J. B. Hajdu., Electroless Plating Fundamentals and Applications, Noyes, (1990) 263.
- [9] L. M. Abrantes and J. P. Correia, On the Mechanism of Electroless Ni-P Plating, J. Electrochem. Soc., 141 (1994) 2356-2360.
- [10] Wei-Yu Chen, et al., Crystallization behaviors and microhardness of sputtered Ni–P, Ni–P–Cr and Ni– P–W deposits on tool steel, Surface and Coatings Technology, 182 (2004) 85-91.
- [11] H. F. Hsu, et al., Mechanism of immersion deposition of Ni–P films on Si (100) in an aqueous alkaline solution containing sodium hypophosphite, Thin Solid Films, 517 (2009) 4786-4791.
- [12] D. B. Lewis and G. W. Marshall, Investigation into the structure of electrodeposited nickelphosphorus alloy deposits, Surface and Coatings Technology, 78 (1996) 150-156.
- [13] Liu Hong, et al., Comparative study of microstructure and corrosion resistance of electroless Ni-WP coatings treated by laser and furnaceannealing, Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 20 (2010) 1024-1031.
- [14] Liu. H., et al., Microstructure and corrosion performance of laser-annealed electroless Ni–W–P coatings, Surface and Coatings Technology, 204 (2010) 1549-1555.

- [15] Yi-Ying Tsai, et al., Thermal stability and mechanical properties of Ni–W–P electroless deposits, Surface and Coatings Technology, 146 (2001) 502-507.
- [16] S. B. Antonelli, et al., Determining the role of W in suppressing crystallization of electroless Ni– W–P films, J. Electrochem. Soc., 153 (2006) J46-J49.
- [17] E. Valova, et al., Comparison of the structure and chemical composition of crystalline and amorphous electroless Ni-WP coatings, J. Electrochem. Soc., 151 (2004) C385-C391.
- [18] Ichiro Koiwa, Masahiko Usuda and Tetsuya Osaka, Effect of Heat-Treatment on the Structure and Resistivity of Electroless Ni-W-P Alloy Films, J. Electrochem. Soc., 135 (1988) 1222-1228.
- [19] L. I. Stepanova, T. I. Bodrykh, and V. V. Sviridov, The effect of tungsten inclusion into nickel-phosphorus films on their thermal and barrier properties, Metal Finishing, 99 (2001) 50-58.
- [20] C. Boulord, et al., Electrical and structural characterization of electroless nickel–phosphorus contacts for silicon solar cell metallization, J. Electrochem. Soc., 157 (2010) H742-H745.
- [21] N. Stavitski, et al., Systematic TLM measurements of NiSi and PtSi specific contact resistance to nand p-type Si in a broad doping range, Electron Device Letters, IEEE 29 (2008) 378-381.
- [22] M. Tinani, et al., In situ real-time studies of nickel silicide phase formation, Journal of Vacuum Science & Technology B, 19 (2001) 376-383.
- [23] D. K. Schroder, and D. L. Meier, Solar cell contact resistance—a review, Electron Devices, IEEE Transactions on 31 (1984) 637-647.
- [24] E. Bucher, et al., Work function and barrier heights of transition metal silicides, Applied Physics A,

40 (1986) 71-77.

- [25] F. Deng, et al., Salicidation process using NiSi and its device application, Journal of applied physics, 81 (1997) 8047-8051.
- [26] Mehul C. Raval, and Chetan S. Solanki, Review of Ni-Cu based front side metallization for c-Si solar cells, Journal of Solar Energy, 2013 (2013).
- [27] H. Kato, et al., Characterization of specific contact resistance on heavily phosphorus-doped diamond films, Diamond and Related Materials, 18 (2009) 782-785.
- [28] L. Lewis, P. P. Maaskant and B. Corbett, On the specific contact resistance of metal contacts to ptype GaN, Semiconductor science and technology, 21 (2006) 1738.
- [29] P. N. Vinod, et al., A novel method for the determination of the front contact resistance in large area screen printed silicon solar cells, Semiconductor science and technology, 15 (2000) 286.
- [30] P. N. Vinod, Specific contact resistance measurements of the screen-printed Ag thick film contacts in the silicon solar cells by three-point probe methodology and TLM method, J. Mater. Sci. : Materials in Electronics, 22 (2011) 1248-1257.
- [31] P. N.Vinod, The electrical and microstructural properties of electroplated screen-printed Ag metal contacts in crystalline silicon solar cells, RSC Advances, 3 (2013) 14106-14113.
- [32] H. H. Berger, Models for contacts to planar devices, Solid-State Electronics, 15 (1972) 145-158.
- [33] Dieter K. Schoroder, Semiconductor material and device characterization 2nd ed, (1998), John Wiley & Sons, Inc., Publication.