

In₂Se₃와 Cu₂Se를 이용한 CuInSe₂ 박막제조 및 특성분석

허경재 · 권세한 · 송진수* · 안병태

한국과학기술원 재료공학과

*한국에너지기술연구소 신발전연구부

Fabrication and Characterization of CuInSe₂ Thin Films from In₂Se₃ and Cu₂Se Precursors

Gyung Jae Huh, Se Han Kwon, Jinsoo Song* and Byung Tae Ahn

Department of Materials Science and Engineering, KAIST, Taejon, Korea

*New Energy Research Department, Korea Institute of Energy Research, Taejon, Korea

초록 CdS/CuInSe₂ 태양전지의 광흡수층인 CuInSe₂ 박막을 In₂Se₃와 Cu₂Se 이원화합물을 precursor로 하여 진공증발법으로 제조하였고 특성을 분석하였다. 먼저 유리기판위에 0.5μm 두께의 In₂Se₃를 susceptor온도를 변화시켜가면서 증착한 결과 400°C에서 가장 평탄하고 치밀한 박막이 형성되었다. 그 위에 Cu₂Se를 진공증발시켜 증착함으로써 in-situ로 CuInSe₂ 박막을 형성시키고 In₂Se₃를 추가로 증발시켜 CuInSe₂박막내에 존재하는 제 2상인 Cu₂Se를 제거시켰다. 이 경우 susceptor온도가 700°C일 때 미세구조가 가장 좋은 CuInSe₂박막이 형성되었으며 약 1.2μm 두께에서 약 2μm의 결정립크기와 (112) 우선배향성을 가졌다. 추가 In₂Se₃의 증가함에 따라 CuInSe₂박막의 조성편차보상으로 hole농도가 감소하고 전기 비저항이 증가하였고, optical bandgap은 거의 일정한 값인 1.04eV의 값을 가졌다. Mo/유리기판 위에 증착한 CuInSe₂박막도 유리기판 위에 증착한 박막과 비슷한 미세구조를 가졌으며, 이 박막을 토대로 ZnO/CdS/CuInSe₂/Mo 구조를 갖는 태양전지 구현이 가능할 것으로 생각된다.

Abstract CuInSe₂ this films as a light absorber layer were fabricated by vacuum evaporation using In₂Se₃ and Cu₂Se precursors and their properties were analyzed. Indium selenide films of 0.5μm thickness were first deposited by vacuum evaporation of In₂Se₃ on a Corning 7059 glass substrate. The films deposited at suscepotor temperature of 400°C showed a flat surface morphology with densely packed grain structure. CuInSe₂ films directly formed by evaporating Cu₂Se on the predeposited In₂Se₃ films also showed a very flat surface when the susceptor temperature was 700°C. Cu₂Se, a second phase in the CuInSe₂ film, was removed by evaporating additional In₂Se₃ on the CuInSe₂ film at 700°C. The grain size of 1.2μm thick CuInSe₂ film was about 2μm and the film had a (112) preferred orientation. As the amount of deposited In₂Se₃ increased, the electrical resistivity of CuInSe₂ films increased because of the decrease of hole concentration. But the optical band gap was almost constant at the value of 1.04eV. The CuInSe₂ film grown on a Mo/glass substrate had a similar smooth microstructure compared to that on a glass substrate. A solar cell with ZnO/CdS/CuInSe₂/Mo structure may be realized based on the above CuInSe₂ films.

1. 서 론

CuInSe₂ 반도체는 약 1.04eV의 에너지 금지대 폭과 $1 \times 10^4 \text{ cm}^{-1}$ 보다 큰 광흡수 계수를 가지면서도 열적으로 매우 안정하기 때문에 이종접합 태양전지 구조에서 광흡수층 재료로 널리 연구되어지고 있다. 실제로 다결정

CuInSe₂박막을 광흡수층 재료로 사용한 ZnO/CdS/CuInSe₂ 박막형 태양전지는 그 효율이 이미 16% 이상을 나타낼 뿐만 아니라 열적으로 매우 안정한 것으로 알려져 있다^{1~3)}. CuInSe₂ 박막을 제조하는 증착방법은 vacuum coevaporation, compound electroplating, sputtering, two-stage process^{3~9)} 등이 있다. 그중

에서 실용화가 가능한 우수한 태양전지를 제조하는 방법으로는 vacuum coevaporation과 two-stage process가 있다. 그러나 two-stage process로 제조된 CuInSe₂박막은 많은 pore와 제2상을 가지고 있어 문제가 된다. 최근에는 위와 같은 미세구조상의 문제를 해결할 수 있는 vacuum coevaporation법이 보고되고 있다³⁾. 특히, In-selenide와 Cu-selenide을 이용한 방법으로 먼저 In과 Se원소를 함께 진공증착하여 평탄하고 치밀한 In₂Se₃박막을 제조하고 그 위에 Cu와 Se원소를 함께 진공증착하여 In₂Se₃의 우수한 미세구조가 최종적인 CuInSe₂ 박막에 남아 있게 하는 방법이다. 그러나, 이 때 각각의 selenide의 조성비를 정확히 제어하기가 어려울 뿐만 아니라, Se의 증발은 매우 낮은 온도에서 급격히 일어나기 때문에 조절하기가 힘든 문제점이 있다. 따라서 본 연구에서는 In, Cu, Se 등의 elemental source를 사용하는 대신 In₂Se₃와 Cu₂Se 이원화합물을 진공증착시켜 증착된 In-selenide와 Cu-selenide의 조성비를 두께와 susceptor온도만을 제어함으로써 CuInSe₂박막을 형성하기 위한 조성비를 정확히 얻을 수 있었다.

Kazmerski¹⁰⁾와 Tuttle¹¹⁾등에 의하면 CuInSe₂ 박막의 결정립성장에 의한 carrier lifetime의 증가가 CuInSe₂/CdS 태양전지의 특성을 향상 시킨다고 보고하였다. 또 CuInSe₂/CdS 접합면에 lattice mismatch가 존재하는데 lattice mismatch는 태양전지의 특성을 저하시킨다¹⁰⁾. 따라서 lattice mismatch를 줄이기 위해서 CdS의 (0001)면과 CuInSe₂의 가장 조밀한 면인 (112)면을 접촉시키는 것이 바람직하다. 결과적으로 CuInSe₂ 태양전지의 광전성질을 향상시키기 위해서는 (112) texture와 큰 결정립 크기를 가진 CuInSe₂ 박막을 제조하여야 한다. 위와 같은 특성을 갖는 CuInSe₂박막의 제조 조건을 확립하기 위하여 In₂Se₃의 진공증착시의 기판온도와 Cu₂Se의 진공증착시의 기판온도, In₂Se₃의 추가 진공증착량을 변화시켜 CuInSe₂박막을 제조하고 미세구조와 전기적 성질 및 광학적 성질을 분석하였다.

2. 실험 방법

본 연구에 사용한 진공증착장비의 vacuum system은 diffusion pump system (Varian 0187

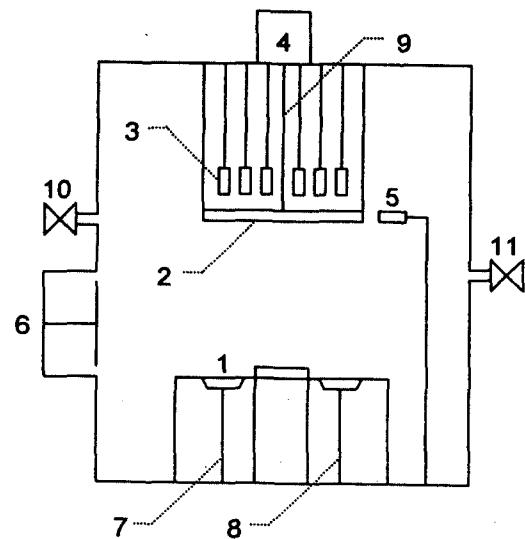


Fig. 1. Schematic diagram of the vacuum evaporator : (1) boat, (2) substrate holder, (3) halogen lamp heater, (4) rotator, (5) thickness sensor, (6) view port, (7), (8), (9) thermocouple, (10) chamber bleed valve, (11) input gas valve.

-F8265-301)을 채용하였고, 증착전의 진공도는 1×10^{-6} torr였고, 증착중에는 5×10^{-5} torr였다. Fig. 1은 chamber의 개략적인 그림이다. Source의 가열을 위해 W boat를 사용하였으며 susceptor holder의 위쪽에 halogen lamp heater를 연결하여 susceptor온도를 최고 750 °C까지 올릴 수 있도록 하였다. 고진공에서는 기판의 온도와 기판 holder(susceptor)의 온도 차이가 날 수 있으므로 실험변수는 편의상 susceptor온도로 나타내었다. 증착두께와 속도를 측정하기 위하여 susceptor와 같은 높이에 측정센서(IPN 007-216)를 설치하였다. 시편 제작을 위해서 본 실험에서 사용한 In₂Se₃, Cu₂Se 분말은 Cerac사 제품으로 순도가 99.999 %이다. 기판으로는 1inch × 1inch 크기의 Corning 7059 glass를 사용하였다. In₂Se₃의 source 온도는 450~550°C 사이에서 변화시켰으며 Cu₂Se의 source온도는 850~950°C 사이에서 변화시켰다. 증착순서는 먼저 In₂Se₃를 증착온도를 바꾸어가며 약 0.6 μm 증착시켰고 다음으로 In₂Se₃박막에 Cu₂Se를 증착시켜 CuInSe₂를 바로 형성시켰으며 마지막으로 In₂Se₃를 추가증착시켜 조성을 조절하였다. CuInSe₂박막의 제조순서를 Fig. 2에 나타내었다.

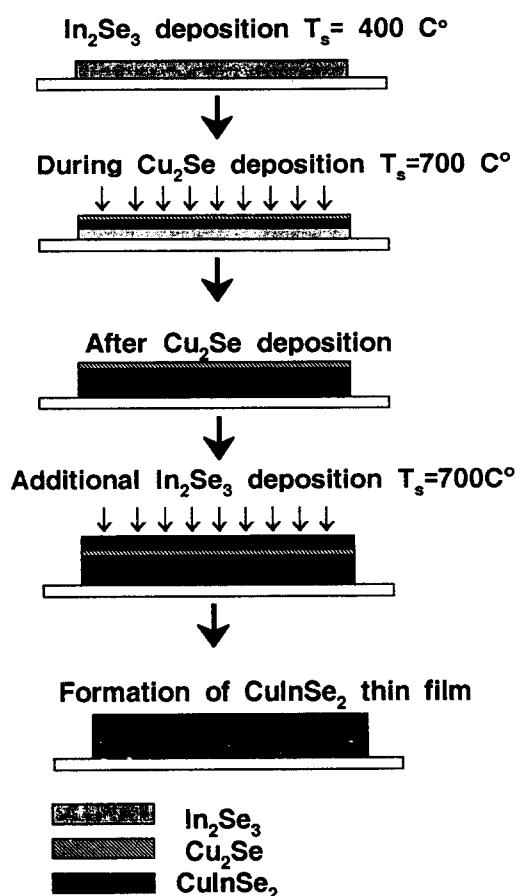


Fig. 2. Fabrication sequences of CuInSe₂ thin films.

박막의 전기비저항과 Hall측정은 van der Pauw방법¹²⁾으로 측정하였고 결정구조와 미세구조는 X-ray diffractometer (XRD)와 scanning electron microscope(SEM)으로 관찰하였다. 박막의 조성분석은 energy dispersive spectroscopy(EDS)로 분석하였고 박막의 두께측정은 Tencor-200 stylus(α -step)를 사용하였다. 광투과도는 Shimadzu UV-3100 (UV-VIS-NIR Recording spectrophotometer)를 이용하여 측정하였다.

3. 결과 및 고찰

In-selenide 박막형성

먼저 평탄하고 치밀한 In-selenide박막을 얻기 위해 In₂Se₃의 진공증착조건을 변화시켰다. 초음파 세척한 Corning 7059 glass 위에 susceptor온도를 변화시켜가면서 60nm/min의

증착속도로 0.5μm의 두께를 가지는 박막을 증착시키고 기판온도를 그대로 30분동안 유지한 후 진공상태에서 냉각했다.

Fig. 3은 susceptor온도가 250, 350, 400, 450°C일 때의 SEM 표면 및 단면 미세구조이다. Susceptor온도가 250°C일 때는 0.1μm이하의 결정립크기와 그 위에 약 0.3μm 크기의 제2상이 존재하고 있고 기판온도가 350°C일 때는 결정립크기가 약간 커지면서 제2상의 모양이 흐릿해진다. 그러나, 기판온도가 400°C일 때는 결정립을 알아볼 수 없을 정도로 표면이 평탄하며 제2상도 없고 치밀한 표면 및 단면 미세구조를 보인다. 그런데 기판온도가 450°C로 증가하면 결정립의 크기가 급격히 커지고 매우 불규칙한 미세구조로 변한다. 결국 400°C일 때 In-selenide박막의 미세구조가 가장 치밀하고 평탄하고 큰 결정립크기를 가짐을 알 수 있다.

Fig. 4는 Fig. 3의 각 시편의 XRD pattern들이다. In₂Se₃를 증착시켰지만 실제로 형성된 박막의 구성화합물들은 In₂Se₃뿐만 아니라 InSe, In₆Se₇, 등이 혼재한다. In-Se이 원계 상태도에서 보면 In₂Se₃, In₆Se₇, InSe, In₄Se₃, 등 많은 안정한 In-selenide가 존재한다. In₂Se₃를 진공증착시킨 경우 기판온도가 높으면 휘발성이 강한 Se의 dissipation으로 인하여 박막의 화학량론이 변화할 뿐만 아니라 결정구조도 변화함을 보여준다. 전반적으로 In₂Se₃ source조성보다 Se양이 줄어들어 InSe나 In₆Se₇이 생기거나 susceptor온도가 400°C인 경우에는 대부분의 상이 In₂Se₃상임을 알 수 있다. 비록 박막결정은 여러상으로 구성되어 있으나, 400°C In-selenide박막이 우수한 미세구조를 갖고 있어 결과적으로 여기에 형성되는 CuInSe₂박막이 가장 좋은 미세구조를 가질 것으로 생각되고 이후 실험은 400°C에서 증착된 In-selenide박막을 사용하였다.

CuInSe₂박막 형성

위와같이 susceptor온도 400°C에서 약 0.6 μm 두께의 In₂Se₃를 진공증착하여 30분 유지한 후 다시 susceptor온도를 약 2~7분 동안 600~730°C로 상승시켜 Cu₂Se를 60nm/min의 증착속도로 진공증발시켜 In₂Se₃ 박막과 반응시켜 CuInSe₂ 박막을 형성시킨다. 이때 첨가한 Cu₂Se는 두께측정모니터에서는 약 0.6

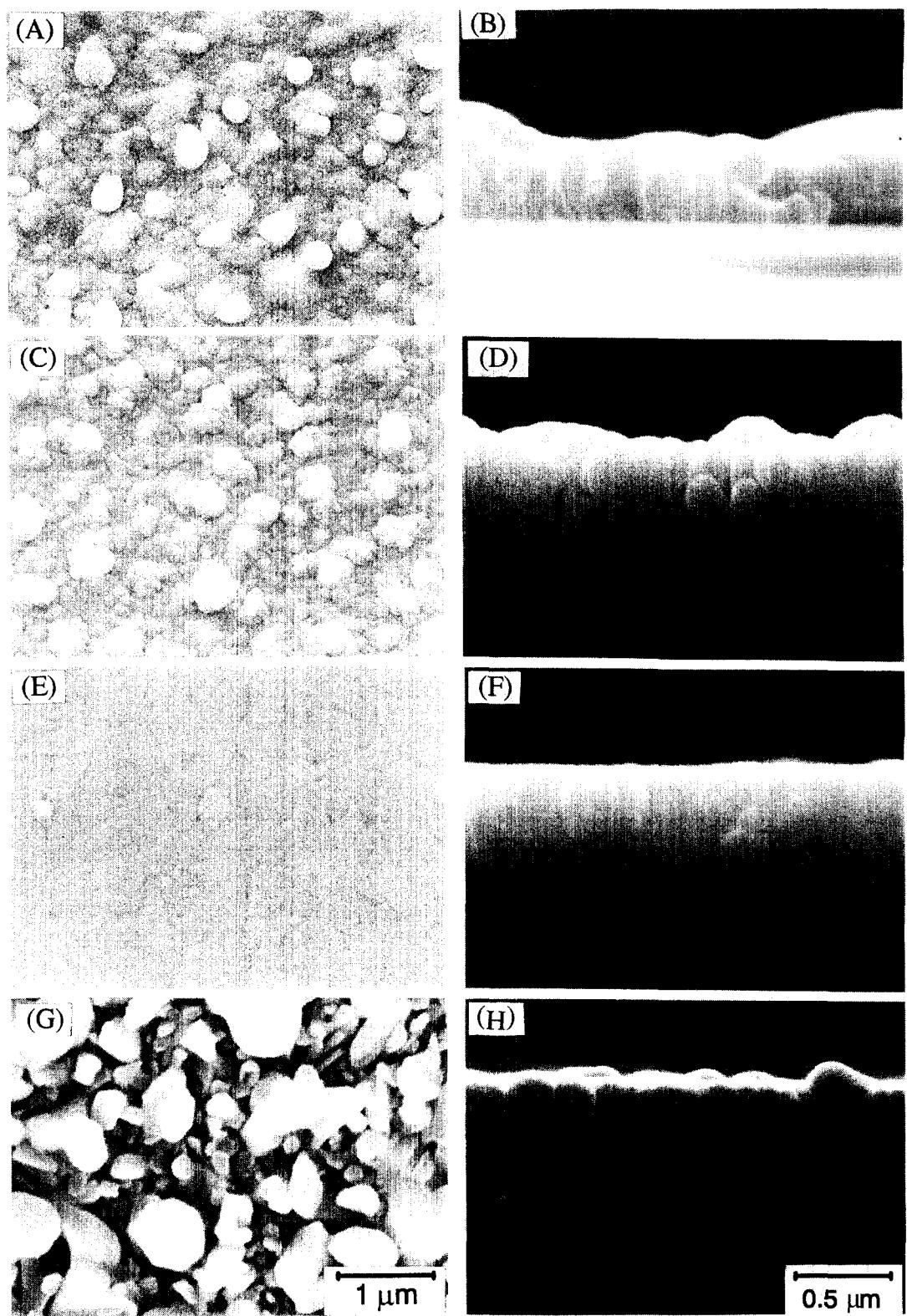


Fig. 3. SEM surface and cross sectional morphologies of In_2Se_3 films grown on glasses at the susceptor temperature of (A)(B) 250°C, (C)(D) 350°C, (E)(F) 400°C and (G)(H) 450°C.

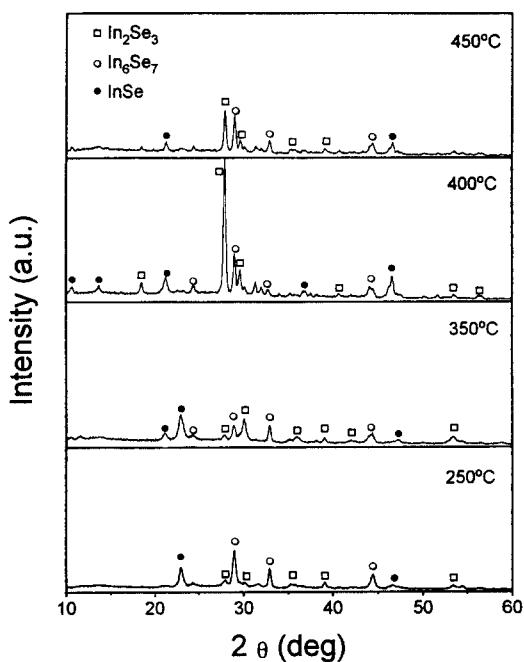


Fig. 4. XRD patterns of In_2Se_3 films deposited on glass at various susceptor temperatures and annealed for 30min at each susceptor temperature.

였으며 표면에 제 2상인 Cu_2Se 가 존재하였다. Cu_2Se 를 제거하기 위하여 같은 온도에서 In_2Se_3 를 60nm/min의 증착속도로 추가로 첨가하였는데 이 때 두께측정 monitor에서의 In-selenide 두께는 0.3 μm 이었다. 증착된 박막을 각각의 온도에서 30분간 열처리한 후 진공냉각하였다. Fig. 5는 susceptor온도를 600, 650, 680, 700, 730°C로 변화시켜서 위와같이 제조한 CuInSe₂박막의 표면 미세구조이다. CuInSe₂의 결정립은 600°C에서는 0.5 μm 이하로 작으나, 650°C에서 급격히 증가함을 알 수 있다. Susceptor온도가 증가함에 따라 결정립의 크기가 증가하고 더 치밀한 미세구조를 갖게 되며 700°C에서 가장 평탄한 미세구조를 갖는다. 이 때의 결정립의 크기는 약 2 μm 이며 CuInSe₂박막 두께는 약 1.2 μm 이다. 그러나 susceptor온도가 730°C에서는 제 2상이 다량 석출되는데 이는 In과 Se이 고온에서 휘발되기 때문으로 생각되어지며 제 2상을 EDS로 분석한 결과 Cu와 Se만으로 구성되어 있었다. 가장 치밀하고 평탄한 미세구조가 700°C에서 얻어져 유리기판 사용온도로는 다소 높

으나, 추후 In_2Se_3 에 Ga_2Se_3 를 추가하면 CuInSe₂형성온도가 낮추어질 것으로 예상되고 있다.

Fig. 6은 위와같이 제조한 CuInSe₂박막의 XRD pattern들이다. 모든 시편들은 susceptor 온도와 관계없이 (101), (112), (103), (211), (204/220), (116/312)의 chalcopyrite CuInSe₂ 상이 나타내는 특성 peak을 가지고 있다. Susceptor온도가 650°C 이상으로 증가하면 13° 부근에 Cu_2Se peak이 발생하며 기판온도가 700°C에 이를 때는 13° Cu_2Se peak의 강도가 급격히 증가함을 볼 수 있다. 따라서 Fig. 5에서 볼 수 있는 제 2상은 Cu_2Se 상임을 알 수 있다. 기판온도가 증가하면서 제 2상이 형성되는 것은 In과 Se의 휘발에 기인함을 알 수 있다. 특히, 700°C에서 미세구조가 가장 평탄하기는 하나 Cu_2Se 가 CuInSe₂박막에 포함되어 있음을 알 수 있다. 따라서, In_2Se_3 의 추가 증착량을 더욱 증가시켜야 함을 알 수 있다. Fig. 7은 Fig. 6의 XRD patterns으로부터 (112) peak과 (204) peak의 강도의 비를 계산하여 나타낸 것이다. Susceptor온도가 증가할수록 CuInSe₂박막의 (112)우선배향성이 증가하다가 700°C에서 최대가 되고 730°C에서는 다시 감소하였다. 이것은 Fig. 5에서 볼 수 있는 미세구조의 변화와 일치하는 결과이다. 이상으로부터 In_2Se_3 와 Cu_2Se 를 진공증착하여 CuInSe₂ 박막을 제조할 때 susceptor온도는 700°C로 하여야 가장 평탄하고 치밀하며 결정립 크기가 크고 (112) 우선배향성도 가장 큰 CuInSe₂ 박막을 얻을 수 있다는 것을 알았다. 그러나, 제 2상인 Cu_2Se 를 제거시키기 위하여 In_2Se_3 를 추가로 첨가하여야 함을 알 수 있다.

In_2Se_3 의 추가 진공증착 두께가 CuInSe₂ 박막의 특성에 미치는 영향을 알아보기 위해 이상의 실험과 같은 조건에서 susceptor온도를 700°C로 고정하고 In_2Se_3 의 추가 진공증착두께를 0.3, 0.4, 0.5, 0.6 μm 등으로 변화시켜 CuInSe₂ 박막을 제조하였다. Fig. 8은 위와같이 제조한 시편들에 대한 XRD patterns이다. In_2Se_3 의 추가 진공증착 두께가 증가할수록 Cu_2Se peak이 감소하다가 0.5 μm 이상 추가 진공증착하면 사라지게 된다. Fig. 9는 이와같이 제조한 시편들에 대해 van der Pauw 방법과

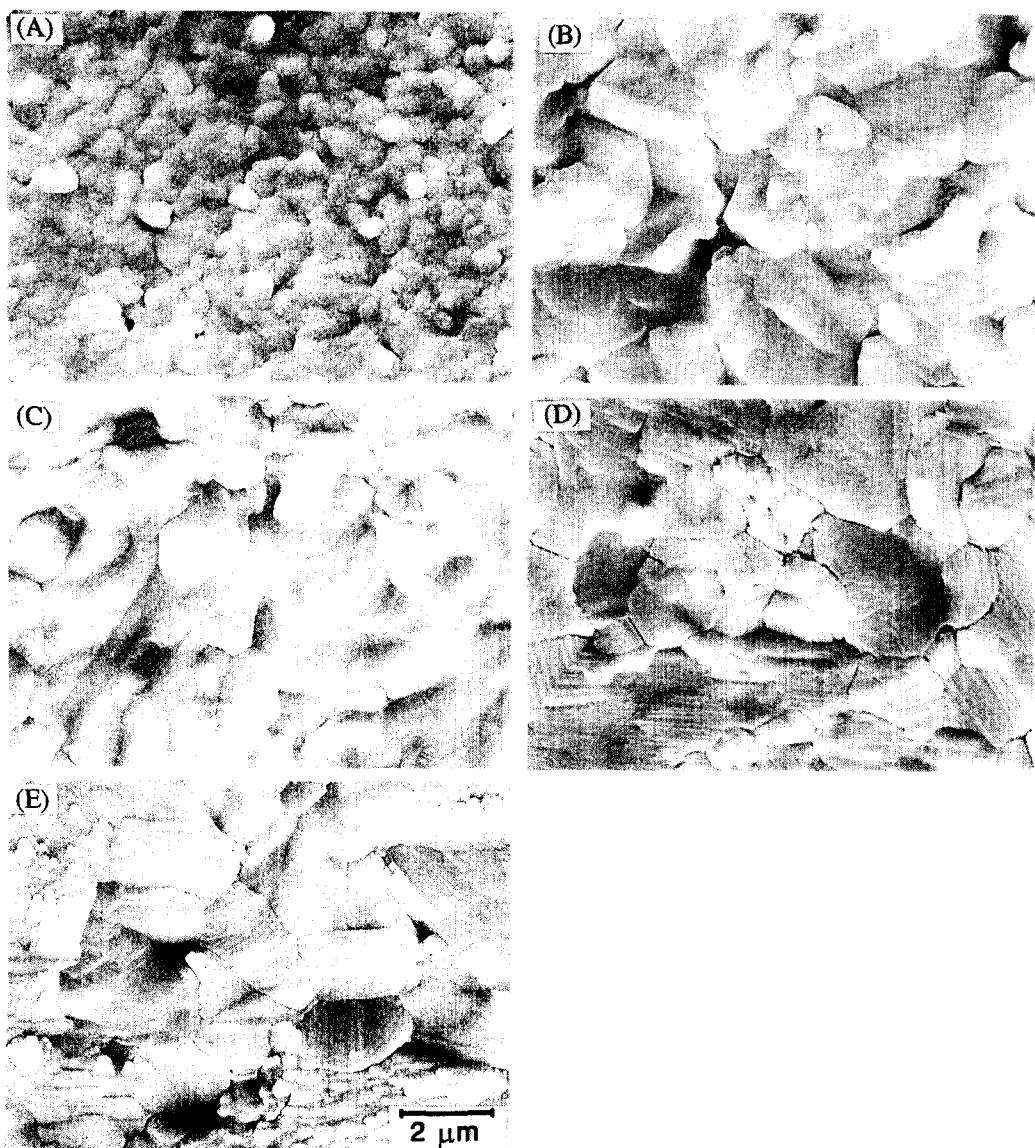


Fig. 5. SEM surface morphologies of CuInSe₂ thin films grown on In₂Se₃ films by the sequential evaporation of Cu₂Se and In₂Se₃ at the susceptor temperature of (A) 600°C, (B) 650°C, (C) 680°C, (D) 700°C and (E) 730°C.

Hall 측정으로부터 전기비저항과 hole농도를 구하여 나타낸 것이다. In₂Se₃의 추가 진공증착두께가 증가할수록 CuInSe₂ 박막의 전기비저항은 증가하고 hole농도는 감소한다. 이것은 추가로 진공증착된 In₂Se₃가 In과 Se의 dissipation으로 인한 CuInSe₂ 박막의 화학량론적 조성편차를 보상하여 acceptor로 작용하는 intrinsic defects를 감소시키기 때문이다¹³⁾. 또한 추가로 진공증착된 In₂Se₃가 hole 농도가 큰 제 2상인 Cu₂Se를 소모하여 hole 농도를 감소

시킬 것이라고 생각된다¹⁴⁾. 그러나, 추가 In₂Se₃양이 증가해도 비저항값이 상대적으로 작다($10^{-1} \Omega \cdot \text{cm}$). 이는 Cu₂Se를 제거시키더라도 CuInSe₂박막내 Se의 조성이 진공증에서 정확히 조절이 되지않아 박막내의 Cu원소가 Cu⁺과 Cu⁺²로 존재하여 비저항값이 낮은것으로 생각되며 셀렌화열처리를 통하여 Cu원소를 Cu⁺²로 만들어주어야 한다. 비저항값을 $1\Omega \cdot \text{cm}$ 에서 수천 $\Omega \cdot \text{cm}$ 까지 임의로 조절하기 위해서는 본실험실에서 연구된 (Se + H₂) 열처

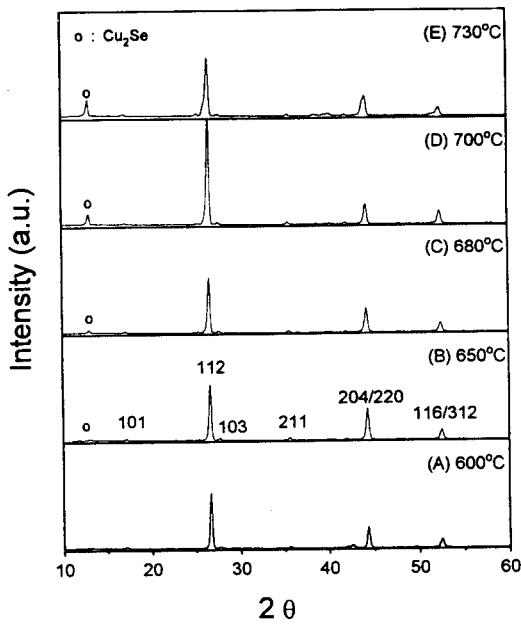


Fig. 6. XRD patterns of CuInSe_2 thin films with various susceptor temperatures.

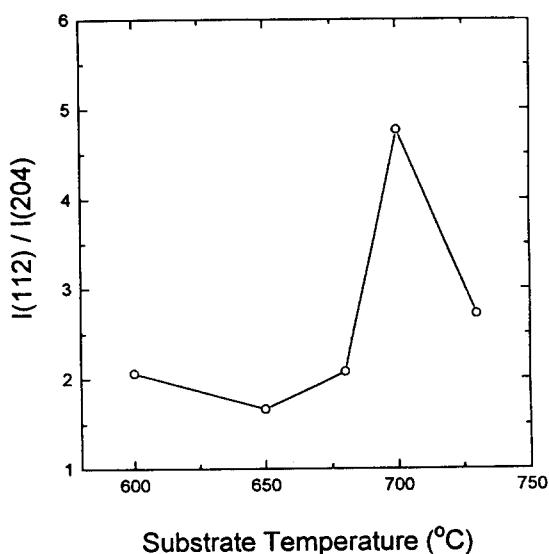


Fig. 7. (112)/(204) peak ratio from XRD patterns of CuInSe_2 thin films with various susceptor temperatures.

리가 추가로 필요하다¹⁵⁾. 본 논문에서는 아주 평탄한 미세구조를 갖는 CuInSe_2 박막을 제조 할 수 있는 방법을 찾아 봤것이 가장 핵심내 용이라 생각된다. Sakurai 등¹⁶⁾이 제시한 광 투과도 spectra로부터 optical band gap을 구 하는 간단한 방법을 사용하여 구한 In_2Se_3 의

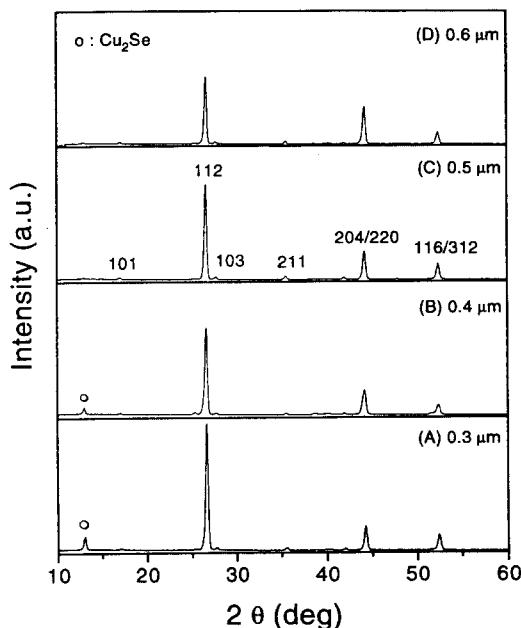


Fig. 8. XRD patterns of CuInSe_2 thin films grown on In_2Se_3 films by the sequential evaporation of Cu_2Se and In_2Se_3 at 700°C varying the additional In_2Se_3 thickness.

추가 진공증착두께에 따른 CuInSe_2 박막의 optical band gap을 Fig. 10에 나타내었다. CuInSe_2 박막의 optical band gap은 In_2Se_3 의 추가 진공증착두께에 따라 큰 변화없이 문헌 상에 보고된 1.04 eV와 일치하였다.

$\text{CdS}/\text{CuInSe}_2$ 이종접합 태양전지는 back contact으로 Mo를 사용한다. 따라서 Mo 위에서의 CuInSe_2 박막의 특성변화를 연구하였다. 유리기판 위에 molybdenum 박막을 $1\ \mu\text{m}$ 두께로 sputtering증착한 후 Mo를 증착하지 않은 유리기판과 함께 기판 holder에 loading한 후 이상의 실험과 같은 조건에서 In_2Se_3 의 추가 진공증착두께를 $0.3\ \mu\text{m}$ 로 하여 CuInSe_2 박막을 제조하였다. Fig. 11은 위와같이 유리기판과 Mo을 증착한 유리기판 위에 진공증착한 CuInSe_2 박막의 주사전자현미경의 표면 및 단면 미세구조 분석사진이다. 유리기판 위에 증착한 CuInSe_2 박막은 평균적으로 직경 $2\ \mu\text{m}$, 두께 $1.5\ \mu\text{m}$ 인 한 층의 결정립이 연결되어 이루어진 평탄하고 치밀한 미세구조를 보이고 있다. Mo/glass기판 위에 증착한 CuInSe_2 박막도 Mo의 미세한 columnar 구조위에 유리

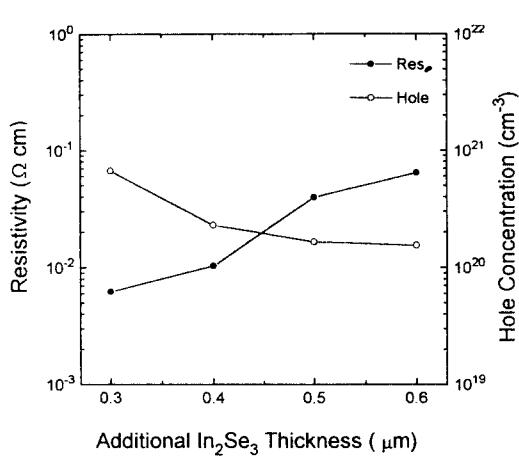


Fig. 9. Resistivity and hole concentration of CuInSe₂ thin films grown on In₂Se₃ films by the sequential evaporation of Cu₂Se and In₂Se₃ at 700°C varying the additional In₂Se₃ thickness.

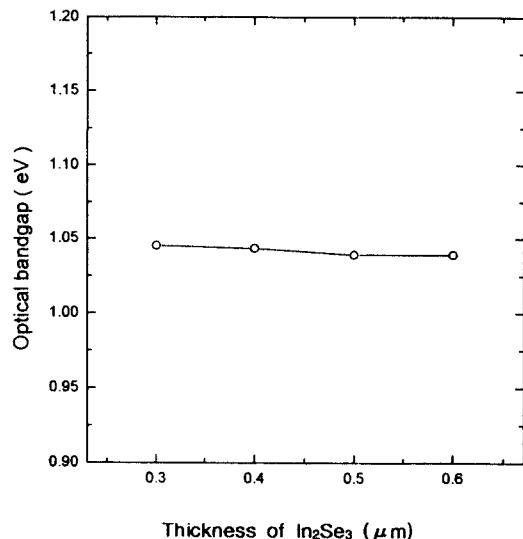


Fig. 10. Optical bandgaps of CuInSe₂ thin films grown on In₂Se₃ films by the sequential evaporation of Cu₂Se and In₂Se₃ at 700°C varying the additional In₂Se₃ thickness.

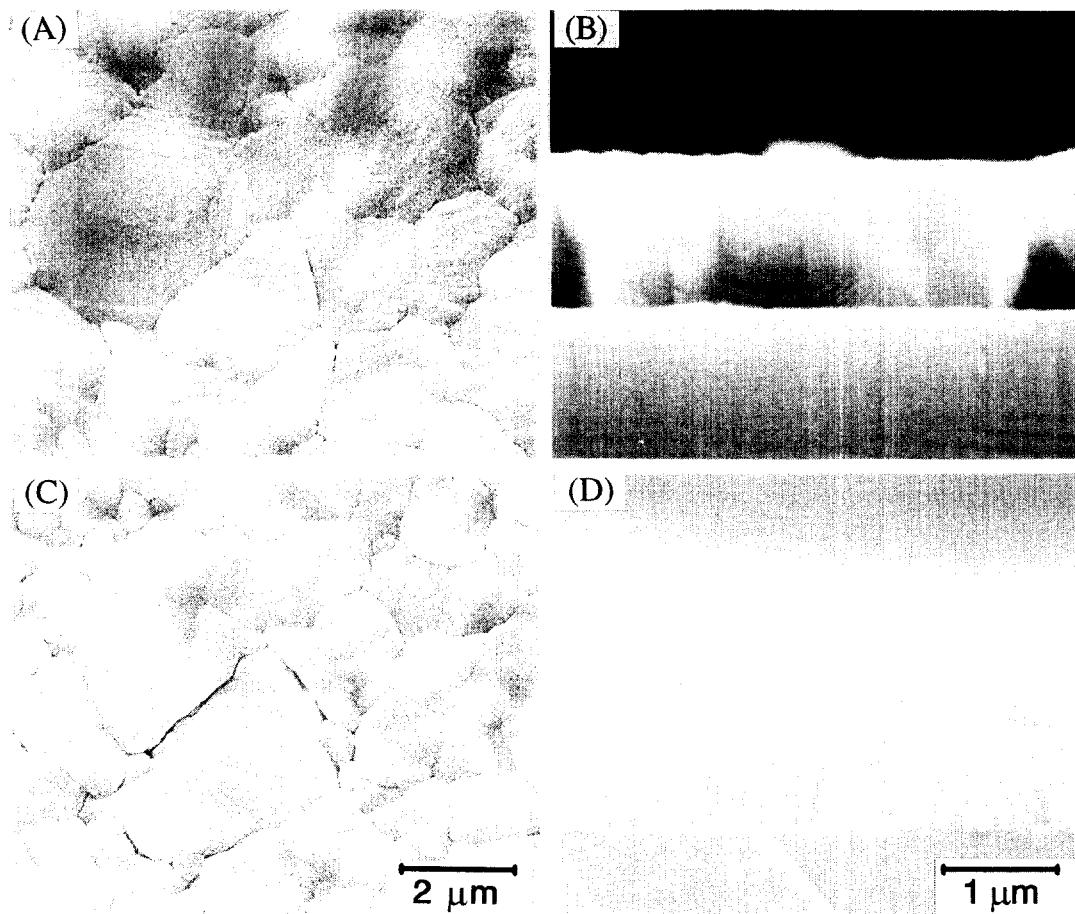


Fig. 11. SEM surface and cross sectional morphologies of CuInSe₂ thin films grown at 700°C on a glass (A, B) and a Mo-glass(C, D)

기판 위에서 증착한 박막과 거의 비슷한 미세구조를 가지고 있다.

4. 결 론

$\text{CdS}/\text{CuInSe}_2$ 이종접합 태양전지에서 광흡수층 재료로 사용되는 CuInSe_2 박막을 In_2Se_3 와 Cu_2Se 를 진공증발하는 방법으로 제조하여 다음과 같은 결과를 얻었다.

Susceptor온도 400°C에서 In_2Se_3 를 진공증착할 때 평탄한 In_2Se_3 박막이 형성되었고 그 위에 susceptor온도 700°C에서 Cu_2Se 를 진공증발함으로써 아주 평탄하고 치밀한 미세구조를 갖는 CuInSe_2 를 형성시킬 수 있었다. CuInSe_2 박막두께가 1.2 μm 일 때 약 2 μm 의 결정립 크기와 (112) 우선배향성을 가졌다.

CuInSe_2 박막내의 제 2상인 Cu_2Se 를 제거시키기 위하여 추가로 In_2Se_3 를 진공증발시켰으며, In_2Se_3 의 추가 진공증착 두께가 증가할수록 CuInSe_2 박막의 전기비저항은 증가하였고 hole 농도가 감소하였다. 그러나, 본 연구에서 원하는 미세구조는 얻었으나, 전기적 비저항 값이 너무 낮아 추후 셀렌화열처리과정을 거쳐 비저항을 조절하는 것이 필요함을 알 수 있다.

Mo/glass 위에 증착한 CuInSe_2 박막도 Mo를 증착하지 않은 유리기판에 증착한 CuInSe_2 박막과 비슷한 미세구조를 가졌으며, 추후 $\text{ZnO}/\text{CdS}/\text{CuInSe}_2/\text{Mo}$ 태양전지 제조에 적합할 것이라 생각된다.

참 고 문 헌

- K.W. Mitchell, C. Eberspacher, J. Ermer and D. Pier, Proc. 20th IEEE Photovoltaic Specialists' Conf., 1384 (1989).
- R.H. Mauch, J. Hedström, D. Lincot, M. Ruckh, J. Kessler, R. Klinger, L. Solt, J. Vedel, H. W. Schock, 22th IEEE Photovoltaic Specialists' Conf., vol. II 898 (1991).
- A.M. Gabor, J.R. Tuttle, M. Contreras, D. S. Albin, A. Franz, D.W. Niles and R. Noufi, 12th European Photovoltaic Solar Energy Conf., 1 (1994).
- W.E. Devaney, R.A. Mickelsen and W.S. Chen, Proc. 18th IEEE Photovoltaic Specialists' Conf., 1773 (1985).
- J.A. Thornton, T.C. Lomasson, H. Talieh and B.H. Tseng, Solar Cells, 24, 1 (1988).
- J.H. Ermer, R.B. Love, A.K. Khanna, S.C. Leewis and F. Cohen, Proc. 18th IEEE Photovoltaic Specialists' Conf., 1655 (1985).
- R.N. Bhattacharya and K. Rajeshwar, Solar Cells, 16, 237 (1986).
- B.M. Basol and V.K. Kapur, Appl. Phys. Lett., 54, 1918 (1989).
- S.P. Grindle and C.W. Smith, Appl. Phys. Lett., 35, 24 (1979).
- L.L. Kazmerski, Solid-state Electronics, 21, 1545 (1978).
- J.R. Tuttle, M. Contreras, D.S. Albin and R. Noufi, Proc. 22nd IEEE Photovoltaic Specialists' Conf., 1062 (1991).
- L.J. van der Pauw, Philips Res. Repts., 13, 1 (1958).
- Groenink and Janse, J. Phys. Chem., 110, 17 (1978).
- S.J. Kim and H.B. Im, Thin Solid Film, 214, 194 (1992).
- J.W. park, G.Y. Chung, B.T. Ahn, H.B. Im and J.S. Song, Thin Solid Films, 245, 174–179 (1994).
- Y. Sakurai, Y. Kokubun, H. Watarabe and M. Wada, Jpn. J. Appl. Phys., 16, 2115 (1977).