

## Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> 및 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> : Co<sup>2+</sup> 결정의 광학적 특성

김 혁 곤 · 김 병 철  
조선이공대학 전기과

### Optical properties of Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> and Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> : Co<sup>2+</sup> crystals

Hyung-Gon Kim · Byung-Chul Kim

Department of Electrical Eng., Chosun College of Science & Technology

**Abstract** - Optical properties of Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> and Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub>:Co<sup>2+</sup> crystals are investigated in the visible and near-infrared regions at 298K. The direct band gap at 298K is 1.630eV for the Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> and 1.567eV for the Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub>:Co<sup>2+</sup> crystals, respectively. In the optical absorption and PAS spectrum of the Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub>:Co<sup>2+</sup>, we observed five impurity absorption peaks at 4220cm<sup>-1</sup>, 5952cm<sup>-1</sup>, 12422cm<sup>-1</sup>, 12987cm<sup>-1</sup> and 14184cm<sup>-1</sup>. These impurity absorption peaks are attributed to the electronic transitions between the split energy levels of Co<sup>2+</sup> ions with Td symmetry of Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> host lattice. The crystal field parameter Dq, the Racah parameter B and the spin-orbit coupling parameter λ are given by 442cm<sup>-1</sup>, 425cm<sup>-1</sup> and 440cm<sup>-1</sup>, respectively.

### 1. 서 론

4원 화합물반도체의 하나인 I-III-IV-Se<sub>4</sub> 뿐만 아니라 II<sub>2</sub>-I-III-Se<sub>4</sub> 화합물들은 직접천이형 energy band 구조를 갖고, 결정구조가 chalcopyrite형으로 가시광영역에서 높은 광전감도와 발광특성을 소유하고 있어서 새로운 광전소자(optoelectronic devices)로서의 그 응용성이 기대되고 있는 물질의 하나이다. 최근 4원 화합물 반도체에 대한 광학적 연구가 활발히 이루어지고 있다[1, 2]. 그러나 이러한 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> 화합물의 구조와 광학적 특성에 대한 체계적이 연구는 아직 보고된 바 없다. 따라서 본 연구에서는 II<sub>2</sub>-I-III-Se<sub>4</sub> 화합물로 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> 결정의 광학적 특성을 규명하기 위하여 기초흡수단 부근에서 조사하여 결정구조를 규명하였고, 특히 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> 내에 불순물로 cobalt를 첨가한 광학적 특성은 상온(298K)에서 가시광 및 근적외선 영역에서 측정하였으며, Co<sup>2+</sup> 이온에 의한 불순물 광흡수 스펙트럼을 T<sub>d</sub> 결정장 내에서 1차 스핀궤도 결합효과에 의한 fine 구조와 관련하여 광흡수 스펙트럼으로부터 광학적 에너지 갭을 구하고 광학적 전이기구를 규명하였다.

### 2. 실험 및 측정

#### 2.1 시료제작

시료 합성장치는 그림 1과 같이 Fe-Al-Cr 밸열체를 직경 30mm인 자기관에 감아서 자체 제작한 수평 전기로 내에 직경 19mm인 stainless steel관을 넣고 이 관내에 고전공 상태에서 봉입된 합성용 ampoule을 넣어 가열할 수 있게 만들었다. 전기로 제작시 밸열체 부분 온도를 균일하게 유지하기 위해 전기로 제작시 밸열체선 사이 간격을 조절하였다. 시료합성에 사용한 투명 석영관(직경 10mm×길이 375mm×두께 2mm)의 내부를 왕수와 HF용액으로 세척한 후 2×10<sup>-6</sup> torr 진공에서 1100°C로 열처리하여 내부에 잔존하는 유기물을

분해하여 완전히 제거되도록 하였다. Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> 및 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub>:Co<sup>2+</sup> 결정들을 합성하기 위하여 고순도 (99.999%)의 2Zn, Ag, Ga 그리고 4Se를 mole비로 칭량하여 넣고 2×10<sup>-6</sup> torr의 진공상태에서 봉입하여 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> 합성용 ampoule을 만들었다. 봉입된 합성용 시료는 온도구배가 거의 일정한 수평관상 전기로의 온도를 50°C/hr 속도로 300°C까지 승온시킨 후 증기압의 증가에 의한 ampoule의 파괴를 막기 위해 이 온도에서 24시간 동안 유지 시켰다. 300°C에서 반응과 증기압을 감소시킨 후 다시 50°C/hr의 속도로 600°C까지 승온시킨 후 24시간 반응 시킨 후, 50°C/hr 속도로 1250°C까지 승온 시켜 이 온도에서 충분히 반응되도록 50시간 동안 유지시켰다. 이와 같이 1250°C에서 완전히 용융시킨 후 상온까지 200°C/hr의 속도로 서냉시켜 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> 및 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub>:Co<sup>2+</sup> 다결정 ingot를 얻었다. 이때 불순물로 cobalt 금속 2mol%를 첨가하였으며 균일한 ingot를 얻기 위해 시료가 들어있는 앰플을 5rpm으로 좌·우로 회전시켜 균일한 양질의 합성된 ingot를 만들었다.

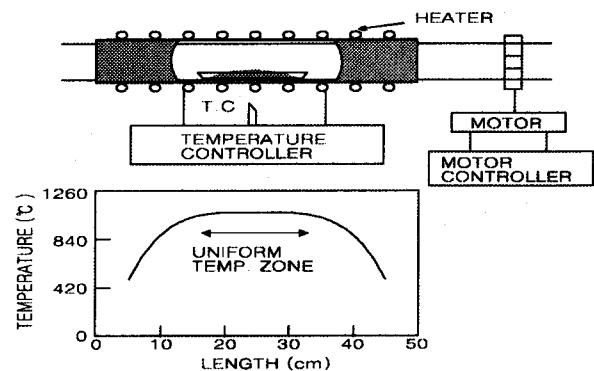


Fig. 1 Schematic of the horizontal furnace and its temperature profile

#### 2.2 측정

순수한 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub> 및 cobalt를 불순물로 첨가한 Zn<sub>2</sub>AgGaSe<sub>4</sub>:Co<sup>2+</sup> 다결정의 결정구조는 x-ray diffractometer(XRD, Rigaku, Gigerflex, Japan) 장치를 사용하여 분말 x-ray 회절방법으로 회절무늬를 얻었다. 이때 x-ray 파장이 1.5405 Å인 CuKa선으로 측정각 2θ를 20° ~ 90°의 측정영역에서 scanning 하였다. x-ray 회절무늬에서 보여준 회절 peak들은 Gragg식

$$2dsin\theta = n\lambda \quad (1)$$

윗 식을 만족하며 여기서 d : 두 격자면간의 거리, λ : 사용된 x-ray의 파장, θ : x-ray의 반사각 n은 정수이다. 합성된 시료가 cuspalerite구조와 hexagonal 구조이므로 면간거리 d와 a와 c의 관계식은 각각 다음과 같이 주어진다.

$$\frac{1}{d^2} = \frac{3}{4} \cdot \frac{h^2 + hk + k^2}{a^2} + \frac{l^2}{c^2} \quad (2)$$

여기서  $h, k$  그리고  $l$ 은 Miller 지수이다. 식(1)에서 구한 각각의 회절 피크에 대응하는 면지수 값을 식(2)에 대입하여 격자상수 값을 결정하였다. 이내 격자상수 값은  $\theta$  값에 따라 다음 식과 같이 보정해야 한다.

$$\Delta\lambda = 2\Delta d \sin\theta + 2d \sin\theta \Delta d \quad (3)$$

$$\frac{\Delta d}{d} = \frac{\Delta\lambda}{\lambda} - \cot\theta \cdot \Delta\theta \quad (4)$$

사용된 x-ray 광장은 단일광장이므로  $\Delta\lambda = 0$  이고 식(4)은 다음과 같다.

$$\frac{\Delta d}{d} = -\cot\theta \cdot \Delta\theta \quad (5)$$

따라서  $\theta$ 가  $90^\circ$ 에 가까워짐에 따라  $\cot\theta$ 가 0에 가까워지므로  $\Delta d/d$ 가 0에 근사되어  $\theta = 90^\circ$  부근에서의 반사에 의해 얻어진 피크들로부터 격자상수를 계산하면 오차를 줄일 수 있다. J. B. Nelson과 D. P. Riley[3]은 격자상수 값을  $\theta$ 의 가장 작은 값까지 다음 항에 일차 비례함을 보였다.

$$\frac{\cos^2\theta}{2} \left( \frac{1}{\sin\theta} + \frac{1}{\theta} \right) \quad (6)$$

식(2)을 사용해 구한 격자상수 값을 식(6)의 함수로 그려서 외삽법으로 오차가 가장 적은 격자상수 값을 구한다. 광흡수는 그림 2에서 보이는 바와 같이 UV-VIS-NIR 분광광도계(Hitachi, U3501)를 사용하여 측정하였다. 측정용 시료를 sample holder에 부착하고 cryogenic system을 장착한 광흡수 측정장치로 상온에서 400nm~850nm 광장영역에서  $Zn_2AgGaSe_4$  및  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정분말을 사용하여 측정하였다. 이때 불순물로 침가된 cobalt 불순물만의 흡수 특성을 얻기 위하여  $Zn_2AgGaSe_4$  결정분말을 reference로 사용하여 측정하였다.

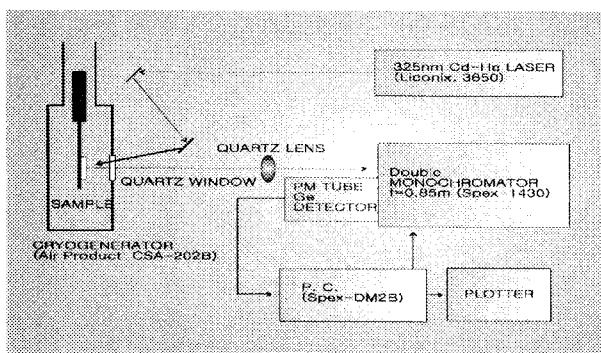


Fig. 2 Experimental apparatus for optical absorption measurements

### 3. 실험결과 및 고찰

$Zn_2AgGaSe_4$  및  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정분말의 x-ray 회절무늬들을 그림 3에 나타내었다. 그림 3에서 cubic sphalerite(CS)구조와 ZnS hexagonal(HZ) 구조의 x-ray 회절피크들이 나타남을 볼 수 있다.  $Zn_2AgGaSe_4$ 의 경우 각각 cubic sphalerite 구조일 때 (111), (220), (311), (222), (400), (331) 그리고 (422)면이 나타났으며 이때 격자구조  $a = 5.680\text{\AA}$ 이며, Zns hexagonal 구조는 (100), (101), (102), (103), (004), (202), (104), 그리고 (203) 면을 나타냈고, 이때 격자상수는  $a = 3.980\text{\AA}$ ,  $c = 6.150\text{\AA}$ 으로 x-ray 회절분석으로부터 얻었다.  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정의 경우 격자상수는 cubic sphalerite 구조일 때 면지수는 (111), (220), (311), (222), (400), (331) 그리고 (422)를 보였으며 격자구조  $a =$

$5.60\text{\AA}$ 이며 Zns hexagonal 구조에서 면지수는 (100), (101), (102), (103), (004), (202), (104), 그리고 (203)이었고 격자상수  $a = 3.960\text{\AA}$ ,  $c = 5.900\text{\AA}$ 이다. 이들 격자 상수값들은  $Zn_2CuGaSe_4$  결정[4]의 cubic sphalerite 구조인  $a = 5.642\text{\AA}$  그리고 Zns hexagonal[4] 구조인  $a = 3.820\text{\AA}$ ,  $c = 6.257\text{\AA}$ 과 비교하면 타당한 값임을 알 수 있다.

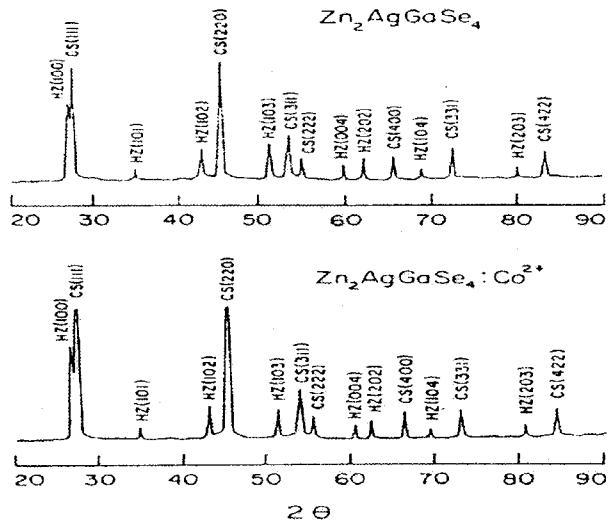


Fig. 3 X-ray diffraction patterns of  $Zn_2AgGaSe_4$  and  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  crystal powers.

$Zn_2AgGaSe_4$  및  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정의 광흡수 spectra로부터 광흡수 계수  $\alpha$ 를 구하고, 직접전이형 반도체에서 입사광의 에너지  $h\nu$ 와 optical energy gap  $E_g$  사이에 적용되는 관계식[5]

$$(\alpha \cdot h\nu)^2 \sim (h\nu - E_g) \quad (7)$$

윗 식으로부터 optical energy gap을 구하기 위하여  $(\alpha \cdot h\nu)^2$ 와  $h\nu$  사이의 관계를 작도하여 그림 4에 나타내었다. 그림 4에서  $(\alpha \cdot h\nu)^2 = 0$ 인 점을 외삽법으로 구하면 순수한  $Zn_2AgGaSe_4$  결정의 energy gap은 298K에서  $E_g = 1.630\text{eV}$ 이고,  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정의 경우  $E_g = 1.567\text{eV}$ 로 주어짐을 알 수 있으며,  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정의 direct energy gap은 II-III-VI족 defect chalcopyrite compounds[6] 뿐만 아니라 순수한  $Zn_2AgGaSe_4$  결정보다 작은 값을 나타내었다.

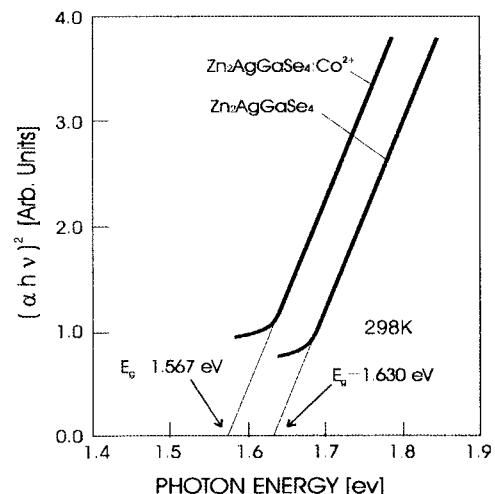


Fig. 4 Plots of  $(\alpha \cdot h\nu)^2$  the incident photon energy  $h\nu$  for  $Zn_2AgGaSe_4$  and  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  crystals

그림 5와 그림 6은  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정의 광흡수 및 PAS 스펙트럼을 나타내고 있다. 그림 5와 그림 6은 cobalt 불순물의 흡수효과를 얻기 위하여  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정으로부터 순수한  $Zn_2AgGaSe_4$ 의 PAS 신호와 optical density를 감하였다. 그림 5와 6에서 나타낸 바와 같이  $4220\text{cm}^{-1}$ ,  $5952\text{cm}^{-1}$ ,  $12422\text{cm}^{-1}$ ,  $12987\text{cm}^{-1}$  그리고  $14184\text{cm}^{-1}$ 에서 5개의 영역으로 불순물 흡수피크들이 나타남을 알 수 있다. 이들 불순물 흡수피크들은 II-VI[7]과 II-III-VI족 defect chalcopyrite compounds[8]의 결과와 비교할 때  $Zn_2AgGaSe_4$  결정내의  $T_d$  symmetry(대칭위치)를 갖는 host lattice에  $Co^{2+}$  이온의 에너지 준위간의 전자전이에 의한 흡수피크들이다.

그림 6에서  $4220\text{cm}^{-1}$ ,  $5952\text{cm}^{-1}$ 에서의 broad한 흡수밴드들은  $Co^{2+}$  ion의 기저상태인  $^4A_2(^4F)$ 에서 여기 상태인  $^4T_2(^4F)$ 와  $^4T_1(^4F)$ 간의 전자전이에 해당된다. 그림 5의  $12422\text{cm}^{-1}$ ,  $12987\text{cm}^{-1}$  그리고  $14184\text{cm}^{-1}$ 에서 3개의 불순물 흡수 피크들은  $T_d$  대칭위치에 점유한  $Co^{2+}$  ion의  $^4T_1(^4P)$  에너지 준위가 1차 스핀 궤도(1st order spin-orbit) 결합효과에 의해  $\Gamma_8 + \Gamma_7$ ,  $\Gamma_8$  그리고  $\Gamma_6$ 의 3중 상태로 분리(splitting)됨으로써 바닥상태(ground state)인  $^4A_2(^4F)$ 상태에서 나타난다. 1차 스핀궤도 결합효과에 의해 분리된  $^4T_1(^4P)$ 준위의 전체 분리  $\Delta v = 1762\text{cm}^{-1}$ 이다. 이 값은  $Co^{2+}$  ion의 스핀궤도 결합 매개변수  $\lambda = -440\text{cm}^{-1}$ 이다.

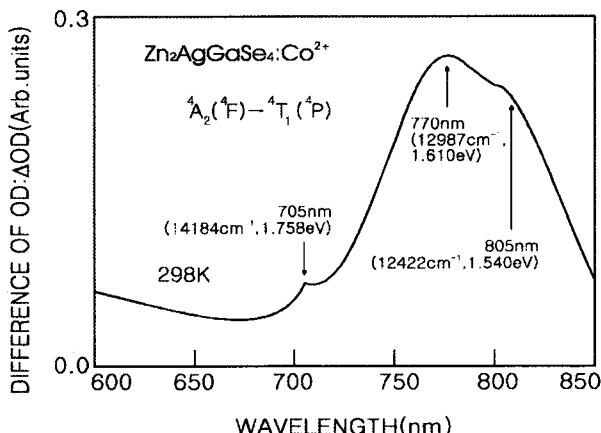


Fig. 5 Optical absorption spectrum of  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  crystals in the wavelength region 600~850nm

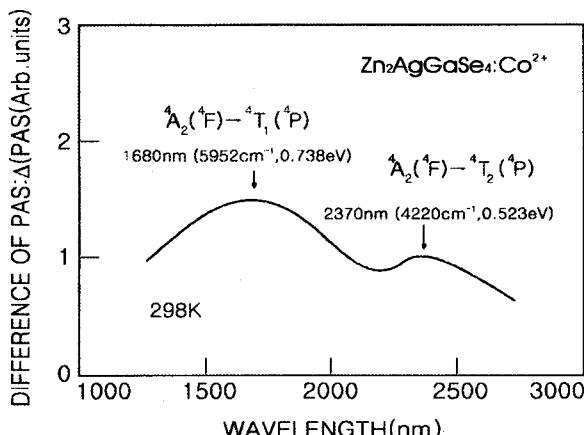


Fig. 6 Optical absorption spectrum of  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  crystals in the wavelength region 1000~2600nm

그림 7은 그림 5와 6에서 보여주는 600nm~2600nm 파장영역에서 불순물 광흡수 피크들에 결정장

이론을 적용하여  $Zn_2AgGaSe_4$ 내의  $Co^{2+}$  ion들의 에너지 준위간의 전자전이 모형도를 나타내었다. 이 것은  $^4A_2(^4F) \rightarrow ^4T_1(^4F)$  전이로부터 구한 결정장 매개변수(parameter)  $D_q = 422\text{cm}^{-1}$ 이고, Racah 매개변수  $B = 425\text{cm}^{-1}$ 로 주어진다.

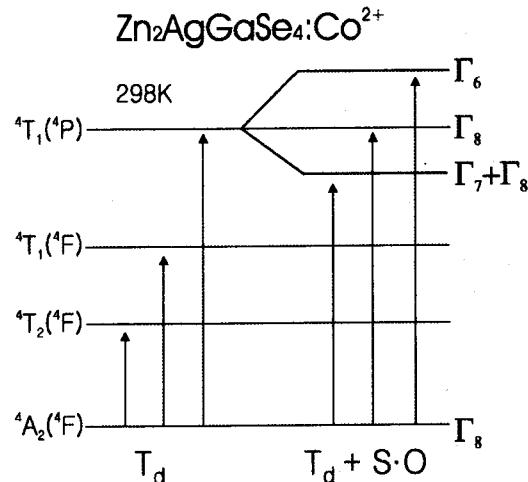


Fig. 7 Energy level splitting and transition energy of  $Co^{2+}$  ions in  $Zn_2AgGaSe_4$  crystals

#### 4. 결 론

- 1)  $Zn_2AgGaSe_4$  및  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정은 직접 천이 밴드 캡이다. 298K에서 직접천이 밴드 캡은  $Zn_2AgGaSe_4$  결정의 경우  $E_g = 1.630\text{eV}$ 이고, 불순물을 첨가한  $Zn_2AgGaSe_4 : Co^{2+}$  결정의 경우에는  $E_g = 1.567\text{eV}$ 를 나타내었다.
- 2) 광흡수 및 PAS 스펙트럼에서 관측된 불순물 흡수피크들은  $Co^{2+}$  이온이  $Zn_2AgGaSe_4$  결정의  $T_d$  대칭 위치를 갖는 host lattice에 위치하고  $Co^{2+}$  이온들의  $^4T_1(^4P)$ 에너지 준위는 1차 스핀궤도 결합효과에 의해 3개의 에너지 준위로 분리됨으로써 불순물 흡수피크가 관측되었다.

#### (참 고 문 헌)

- [1]. L. Garnato and P. Manca, Mater. Res. Bull. 9, pp. 511, 1974.
- [2]. R. G. Goodchild, O. H. Hughes and J. C. Woolley, Phys. Status Solid (a) 68, pp. 239, 1981.
- [3]. J. B. Nelson and D. P. Riley, "An experimental investigation of extrapolation methods in the derivation of accurate unit-cell dimensions of crystals", Proc. Phys. Soc(Lond) 57, pp. 160, 1945.
- [4]. W. F. Mcclune, "Inorganic and Organic Date Book", Set 36-B, JCPDS 36-1450(International centre for diffraction date, pennsylvania), pp. 1556, 1986.
- [5]. J. I. Pankove, "Optical process in semiconductors", Dover Pub. Inc. New York, pp. 35~37, 1971.
- [6]. C. D. Kim, T. S. Cho, W. T. Kim and H. L. Park, Solid state Communications 63, pp. 871, 1987.
- [7]. A. Fazzio, M. J. Caldas and Alex Zunger, Physical Review B 30, pp. 3450, 1984.
- [8]. W. T. Kim, C. S. Chung, Y. G. Kim, M. S. Jin and H. G. Kim, Physical Review B 38, pp. 2166, 1988.