Journal of the Korean Crystal Growth and Crystal Technology Vol. 31, No. 4 (2021) 154-158 https://doi.org/10.6111/JKCGCT.2021.31.4.154

# Effect of $O_2/Ar+O_2$ concentration on phase stability of transparent Mn doped SnO<sub>2</sub> monolayer film

Taekeun Kim and Guneik Jang<sup>†</sup>

Department of Advanced Materials Engineering, Chungbuk National University, Cheongju 28644, Korea (Received July 26, 2021) (Revised July 30, 2021) (Accepted August 6, 2021)

Abstract The optical transmittance of Mn-doped SnO<sub>2</sub> monolayer film increased gradually from 80.9 to 85.4 % at 550 nm wavelengths upon increasing the  $O_2/Ar+O_2$  concentration rate from 0 to 7.9 % and the band gap energy changed from 3.0 to 3.6 eV. The resistivity tended to decrease from 3.21  $\Omega$ ·cm to 0.03  $\Omega$ ·cm, reaching a minimum at 2.7 %, and then gradually increased from 0.03 to 52.0  $\Omega$ ·cm at higher  $O_2/Ar+O_2$  gas concentration ratio. Based on XPS spectra analysis, the Sn 3d<sub>5/2</sub> peak of Mn-doped SnO<sub>2</sub> single layer shifted slightly from 486.40 to 486.58 and  $O_{1s}$  peak also shifted from 530.20 to 530.33 eV with increase the  $O_2/Ar+O_2$  concentration ratio. Therefore, the XPS spectra results indicate that a multiphase with SnO and SnO<sub>2</sub> coexisted in the sputtered Mn-doped SnO<sub>2</sub> monolayer film.

Key words Mn-doped SnO<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub>, Carrier density, Energy band gap, Binding energy

# 혼합기체 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 농도 변화가 Mn 도핑된 SnO<sub>2</sub> 투명전도막의 상 안정성에 미치는 영향

**김태근, 장건익<sup>†</sup>** 충북대학교 신소재공학과, 청주, 28644 (2021년 7월 26일 접수) (2021년 7월 30일 심사완료) (2021년 8월 6일 게재확정)

**요 약** 550 nm 파장대에서 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 혼합기체 농도비가 0에서 7.9%로 변화 시 Mn 도핑된 SnO<sub>2</sub> 투명전도막의 투과율 은 80.9에서 85.4%로 밴드갭 에너지는 3.0에서 3.6 eV로 증가하였다. 비저항은 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 혼합기체 농도비가 0에서 2.7%까 지 증가 시 3.21 Ω·cm에서 0.03 Ω·cm으로 감소하다 이후 7.9%로 증가 시에는, 52.0 Ω·cm으로 급격하게 상승하였다. XPS 분석결과 혼합기체 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub>에서 O<sub>2</sub> 농도의 증가로 Sn<sub>3d52</sub>의 결합에너지가 486.40에서 486.58 eV로, O<sub>15</sub>의 결합에너지도 530.20에서 530.34 eV로 조금 변화하였다. 따라서 스파터링 방법으로 제조한 Mn 도핑된 SnO<sub>2</sub> 투명전도막에서 O<sub>2</sub> 농도변화 에 따라 SnO와 SnO<sub>2</sub> 2개의 상이 공존하는 것을 확인하였다.

## 1.서 론

투명 전도성 산화물(Transparent conducting oxide: TCO) 박막은 태양전지, 평판 디스플레이, 유기 발광 다이오드 (Organic light emitting diode: OLED), Low-E 유리, 스 마트 윈도우(Smart window) 등을 포함한 광전자 분야에 서 핵심 물질로 사용되고 있으며 현재 유용한 TCO 재 료로는 SnO<sub>2</sub>, TiO<sub>2</sub>, ZnO가 있다[1-4]. 이중에서도 많은

<sup>†</sup>Corresponding author E-mail: gejang@chungbuk.ac.kr 관심을 갖는 SnO<sub>2</sub>는 결정 내부에 산소 공공(Oxygen vacancy) 등의 결함으로 인해 n-type 산화물 반도체 특 성을 나타내고, 극성 패턴 형성 시 식각이 어렵고 저항 이 높은 단점이 있는 반면 가격이 저렴하고 내화학성, 내열성이 우수하며, 3.6 eV 이상의 넓은 밴드 갭으로 인 해 특히 가시광선 대역에서 높은 투과율을 나타내고 있 다. 그러나 전기전도도에서 ITO에 비해 캐리어 이동도 는 높지만 반면 캐리어 농도가 매우 낮다는 문제점이 있 다. 따라서 낮은 전기전도도를 향상시키기 위해 Sb, Fe, F, Ta, Mn 등과 같은 불순물을 도핑하는 화합물 반도체 연구가 활발히 진행되고 있다. 그 중에서도 Mn은 이온 상태일 때의 이온 반경이 Mn<sup>2+</sup>의 경우 0.66 Å, Mn<sup>3+</sup>은 0.645 Å으로 Sn<sup>4+</sup>의 0.69 Å 보다 작아 타 불순물들, 즉 Sb<sup>5+</sup>(0.60 Å), Fe<sup>2+</sup>(0.78 Å), Ta<sup>5+</sup>(0.64 Å)에 비해 쉽게 치 환이 일어날 수 있다[5-9]. 불순물에 의한 도핑은 Moss-Burstein 이론에 의하면 에너지 밴드갭이 넓어져 궁극적 으로 캐리어 농도가 증가한다고 설명하고 있다[10,11].

Lee 연구팀에 따르면 스파터링 공정으로 제작한 Mn(2.59 wt.%)-doped SnO<sub>2</sub>/Ag/Mn(2.59 wt.%)-doped SnO<sub>2</sub> 다층 막은 7.35 × 10<sup>-3</sup> Ω·cm의 낮은 비저항과 550 nm 파장대 에서 86 % 이상의 높은 투과율을 보고하였다[12].

하지만 SnO<sub>2</sub> 투명전도막의 특성 상 전기전도도와 투 과율은 필름 증착시의 공정조건에 따라 쉽게 변화되며 특히 스파터링 공정 시 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub>의 혼합 가스를 사용 함으로써 투명전도막의 특성과 재현성 확보가 상당히 어려운 상태이다. 현재까지의 대부분의 연구는 투명전도 성 산화물과 전극 물질 자체 개발과 두께 제어에 관한 특성 평가에 그치고 있으며 이에 반해 증착 시 분위기 기체의 농도변화에 따른 상 안정성 연구는 거의 전무한 상태이다.

본 연구에서는 증착공정에서 중요한 공정변수인, Ar과 O<sub>2</sub> 혼합기체의 농도를 변화하며 Mn(2.59 wt.%)-doped SnO<sub>2</sub> 투명전도막의 광과 전기적 특성이 상의 안전성과의 연관관계를 체계적으로 조사하고자 하였다. 먼저 상온에서 RF 스파터링 방식으로 PET 기판 위에 Mn(4.04 wt.%) 첨가된 SnO<sub>2</sub> 단일막을 제조한 후 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub>의 가스비율 을 0~7.9% 조절하며 투과율, 비저항, 캐리어 밀도, 에 너지 밴드갭 등을 측정하였고 이후 XPS를 통한 상의 안정성 여부를 조사하였다.

## 2. 실험 방법

혼합가스 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub>의 농도비율을 0~7.9% 조절하며 PET기판 위에 Mn(2.59 wt.%) 첨가된 SnO<sub>2</sub> 단일막을 스파터링 방식으로 제조하였다. 먼저 50 µm 두께의 PET 기판을 챔버에 넣고 저 진공 펌프(Rotary vane pump)와 고진공 펌프(Turbo molecular pump)를 사용하여 초기진 공도를 6.0 × 10<sup>-6</sup> Torr를 유지하였다. 이후 Ar 35 sccm, O<sub>2</sub> 0~3 sccm을 흘려 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 비율을 0~7.9 %로 변화 하며 작업 진공 3 × 10<sup>-3</sup> Torr에서 Mn(2.59 wt.%)-SnO<sub>2</sub> 타겟을 사용, Mn-SnO<sub>2</sub>/PET 막을 증착하였다. Mn-SnO<sub>2</sub> 박막의 두께는 40 nm였다. 단일막의 굴절율과 소멸계수 측정은 일립소미터(Elli-SE)를, 막의 투과율과 반사율은 UV-VIS 분광광도계(KONICA MINOLTA, CM-3600d) 를 이용하였다. 캐리어농도와 흘이동도, 비저항은 홀 측 정장비(HMS 3000, Ecopia) 장비를 사용하였으며 이외 에도 O<sub>2</sub>에 따른 원소 성분의 바인딩에너지 변화 여부는 XPS(Ulvac-PHI Inc., Quantera-II)를 통해 분석하였다.

#### 3. 결과 및 고찰

Figure 1은 400에서 700 nm 파장대역에서 측정한 O<sub>2</sub>/ Ar+O<sub>2</sub> 농도변화에 따른 Mn-SnO<sub>2</sub> 단층막의 굴절률 값이 다. Figure 1에서 제시한 바와 같이 Mn-SnO<sub>2</sub> 단일막의 굴절률은 파장대역이 400에서 700 nm으로 증가함에 따 라 체계적으로 감소하였다. 550 nm 파장대를 기준 시 O<sub>2</sub> 농도변화에 따른 굴절률은 2.12~2.03으로 점차 감소 하였고, O<sub>2</sub> 농도가 증가 시에는 SnO<sub>2</sub>의 이론적 굴절률 인 2.0에 근접하였다.

Figure 2는 실제 제작한 Mn-SnO<sub>2</sub>(40 nm) 단일막의 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 비율 변화를 통해 측정한 투과율, 반사율 스 펙트럼 결과이다. Table 1은 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub>에 따른 550 nm 파장대에서 Mn-SnO<sub>2</sub>(40 nm) 단일막의 투과율과 반사율 실험 결과이다. O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 비율이 0에서 5.4 %로 증가 시에 투과율은 78.5 %에서 84.3 %로 상승하다가 이후



Fig. 1. Refractive indices of  $Mn-SnO_2$  monolayer film on Si wafer with different  $O_2/Ar+O_2$  concentrations.



Fig. 2. Experimentally measured transmittance and reflectance spectra of Mn-SnO<sub>2</sub> (40 nm) monolayer films with different  $O_2/Ar+O_2$  concentrations.

Table 1 Experimentally measured  $Tr_{550nm}$  and  $R_{550nm}$  of Mn-SnO<sub>2</sub> (40 nm) mono layer films with different O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> concentrations

O <sub>2</sub> /Ar+O <sub>2</sub> concentration (%)	transmittance @ 550 nm (%)	reflectance @ 550 nm (%)
0	78.5	6.0
1.4	81.8	6.3
2.7	82.5	6.3
4.1	83.1	6.4
5.4	84.3	6.4
6.6	83.9	6.4
7.9	83.8	6.4



Fig. 3. Band gap energy of  $Mn-SnO_2$  (40 nm) monolayer films with different  $O_2/Ar+O_2$  concentrations.

O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 비율이 7.9 %로 증가 시 83.8 %로 약간 감소 하는 경향을 보였다. O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 가스 농도 비율이 5.4 % 일 때 실제 제작한 Mn-SnO<sub>2</sub>(40 nm)/PET 막의 투과율 은 84.3 %로 0~7.9 %의 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 농도비율에서 가장 높은 수치를 보였다.

분위기 가스 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 농도 비율이 투과율 상승에 미 치는 영향을 알아보기 위해 밴드갭 에너지(E<sub>2</sub>)를 측정하 였다. Figure 3은 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub>에 따른 밴드갭 에너지 측정 결과이다. O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 비율에 따른 밴드갭 에너지 변화를 보면 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 비율이 증가 함에 따라 밴드갭 에너지도 증가하고, 투과율도 더불어 상승한 것으로 추정된다. 밴 드갭 에너지와 광학적 특성의 관계식은 아래 식으로 정 리할 수 있다[13,14].

$$(\alpha hv)^2 = B(hv - E_g)$$
  
 $\alpha = ln \left[ \frac{(1-R)^2}{T} \right] \times \frac{1}{t}$ 

위 식에서 α는 흡수계수, h는 플랑크상수, v는 photon의 주파수, B는 상수, Eg는 밴드갭 에너지, T는 투과율, R 은 반사율, t는 막의 두께이다. 본 연구에서는 막의 두께 가 40 nm로 일정하여, 이를 다시 정리하면,



Fig. 4. The resistivity, carrier concentration and hall mobility of Mn-SnO<sub>2</sub> (40 nm) monolayer films with different  $O_2/Ar+O_2$  concentrations.

$$E_{g} \propto \frac{1}{\alpha}$$
$$\alpha \propto \frac{1}{T}, \frac{1}{R}$$
$$E_{g} \propto T, R$$

따라서 위 결과식을 통하여 투과율과 반사율은 밴드갭 에너지(Eg)와 직접적인 영향을 받는다는 것을 알 수 있 다. 본 실험에서는 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 농도 비율에 따른 밴드갭 에너지의 변화는 SnO<sub>2</sub> 상의 변화와 밀접한 관련성이 있 다고 판단된다. 즉 O<sub>2</sub> 공급에 따라 산소결핍형인 SnO와 SnO<sub>2</sub> 2개의 상이 공존한다고 추측된다. 실제 SnO와 SnO<sub>2</sub>의 밴드갭 에너지는 2.9, 3.6 eV로 Mn 중량 비를 가진 Mn-SnO<sub>2</sub> 단일막을 XANES(X-ray Absorption Near Edge Structure)로 측정한 결과 SnO와 SnO<sub>2</sub>, 2개의 상 이 모두 존재한다고 보고하였다[15,16]. 즉 증착공정에서 O<sub>2</sub>가 부족 시, O<sub>2</sub>의 결핍으로 인해 SnO<sub>2</sub> 상이 아닌 SnO 상으로 존재하게 되고 결국 SnO 상으로 인한 밴드 갭 에너지, 즉 투과율에도 영향을 주는 것으로 판단된다.

Figure 4는 홀 측정 장비를 사용하여 Mn-SnO<sub>2</sub>(40 nm) 단일막의 비저항, 캐리어 농도, 홀 모빌리티 측정 결과이다. 캐리어 농도는 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 분위기 기체의 농도 비율이 0 %에서 2.7 %로 상승 시 2.7 %의 최고치를 보 인 후에 이후 점차 감소하는 경향을 보였다. 이에 반해 비저항은 캐리어 농도와 달리 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 기체농도 비율 이 0에서 2.7 %까지 3.21 Ω·cm에서 0.03 Ω·cm으로 감 소하다 이후 7.9 %로 증가 시에는, 52.0 Ω·cm으로 급격 하게 상승하였다. O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 농도비율이 2.7 %일 때의 비저항은 0.03 Ω·cm, 캐리어농도는 14.5 × 10<sup>17</sup>/cm<sup>3</sup>, 홀 모빌리티는 14.4 cm<sup>2</sup>/Vs였다. 홀 모빌리티는 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 농도비율이 0 %, 즉 O<sub>2</sub> 등 취가하지 않을 시에는 O<sub>2</sub> 결핍에 의해 n-type의 O<sub>2</sub> 공공이 발생해 SnO와 SnO<sub>2</sub> 2개의 상이 공존하고 결과



Fig. 5. Elemental binding energy specta of  $Mn-SnO_2$  monolayer films by XPS: (a)  $Sn_{3d}$ , (b)  $O_{1s}$  and (c)  $Mn_{2p}$  peaks with increase of the  $O_2/(Ar+O_2)$  concentration rate.

적으로 캐리어 농도가 낮아져 비저항이 높아진 것으로 판단된다.

O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 혼합기체에서 O<sub>2</sub> 농도에 따른 SnO<sub>2</sub> 상안정성을 알아보기 위해 XPS 분석을 실시하였다. Figure 5는 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 기체 농도 비율을 0%, 2.7%, 5.4% 그리고 7.89%의 분위기에서 증착한 Mn-SnO<sub>2</sub> 단일막의 주성분인 Mn<sub>2p</sub>, Sn<sub>3d</sub>, O<sub>1</sub>의 결합에너지 분석 결과이다. Mn<sub>2p</sub>의 XPS 피크 분석 결과, Mn<sub>2p</sub>의 결합에너지는 640.81에서 640.94 eV로 미소하게 변화하였으나 이는 Mn의SnO<sub>2</sub> 도핑량(2.59 wt.%)이 상대적으로 적어 O<sub>2</sub> 농도 변화에 큰 영향을 주지 않은 것으로 판단되었다. 하지만O<sub>2</sub> 농도 증가에 따라 Sn<sub>3d5/2</sub>의 결합에너지는 486.40에서486.58 eV로 증가하였으며, 이는 Sn<sup>+2</sup>와 Sn<sup>+4</sup>의 Sn<sub>3d</sub> 준위 결합에너지 485.994목할 만한 상의 변화를 알 수 있었다. 이와 동일하게

O<sub>1s</sub>의 결합에너지도 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 기체의 농도 비 증가에 따라 530.20에서 530.34 eV로 약간 이동하였다. O-Sn<sup>+4</sup> 의 결합에너지(530.5 eV)와 O-Sn<sup>+2</sup>의 결합에너지(530.5 eV)를 고려 시, O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 혼합기체에서 스파터링 방식 으로 증착된 Mn-SnO<sub>2</sub> 단일막에서는 SnO와 SnO<sub>2</sub> 2개의 상의 공존을 예측할 수 있으며 O<sub>2</sub> 농도의 증가는 SnO 상 보다 SnO<sub>2</sub> 상의 비율이 상대적으로 높아지는 것을 추론할 수 있다.

# 4. 결 론

혼합가스 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub>의 농도비율을 0~7.9% 조절하며 PET 기판 위에 Mn(2.59 wt.%) 첨가된 SnO<sub>2</sub> 단일막을 RF 스파터링 방식으로 제조하였다. 스파터링 시 공정 혼 합기체 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub>의 농도비에 따라 증착된 단일막의 투 과율, 비저항, 에너지 밴드갭을 측정하여 O<sub>2</sub> 농도 변화 가 상형성에 미치는 영향을 체계적으로 조사하고자 하였 다. Mn-SnO<sub>2</sub>(40 nm) 단일막의 투과율은 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 가스 농도 비율이 5.4 %일 때 Mn-SnO<sub>2</sub>(40 nm)/PET 막의 투 과율은 84.3 %로 가장 높은 수치를 보였다. 투과율 증가 는 밴드갭 에너지가 O<sub>2</sub> 첨가 전에는 3.3 eV에서, O<sub>2</sub> 첨 가 후에는 3.6 eV까지 증가하였다. O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 가스 농도 비율이 2.7 %일 때 캐리어 농도는 14.5 × 10<sup>17</sup>/cm<sup>3</sup>, 비저 항은 0.03 Ω·cm 로 나타났다. XPS 분석결과 O<sub>2</sub>/Ar+O<sub>2</sub> 혼합기체에서 스파터방식으로 증착된 Mn-SnO<sub>2</sub> 단일막 에서는 SnO와 SnO<sub>2</sub> 2개의 상이 공존하는 것을 알 수 있었으며 O<sub>2</sub> 농도 증가 시 SnO<sub>2</sub> 상의 비율은 상대적으 로 높아졌다.

# 감사의 글

이 논문은 충북대학교 국립대학육성사업(2019) 지원을 받아 작성되었음.

#### References

- [1] K. Cheng, J. Liu, R. Jin, J. Liu, X. Liu, Z. Lu, Y. Liu, X. Liu and Z. Du, "Surface microstructure evolution of highly transparent and conductive Al-doped ZnO thin films and its application in CIGS solar cells", Appl. Surface Science 409 (2017) 124.
- [2] M. Karakawa, T. Tokuno, M. Nogi, Y. Aso and K. Suganuma, "Silver nanowire networks as a transparent printable electrode for organic photovoltaic cells", Electrochemistry 85 (2017) 245.
- [3] J. Jang, B.G Hyun, S. Ji, E. Cho, B.W. An, W.H. Cheong and J.U. Park, "Rapid production of large-area, transparent and stretchable electrodes using metal nanofibers as wirelessly operated wearable heaters", NPG Asia Materials 9 (2017) e432.
- [4] E. Fortunato, D. Ginley, H. Hosono and D.C. Paine, "Transparent conducting oxides for photovoltaics", MRS Bull 32 (2007) 242.

- [5] K. Rubenis, S. Populoh, P. Thiel, S. Yoon, U. Müller and J. Locs, "Thermo-electric properties of dense Sbdoped SnO<sub>2</sub> ceramics", Journal of Alloys and Compounds 692 (2017) 515.
- [6] Y. Fu, N. Sun, L. Feng, S. Wen, Y. An and J. Liu, "Local structure and magnetic properties of Fe-doped SnO<sub>2</sub> films", Journal of Alloys and Compounds 698 (2017) 863.
- [7] S.W. Lee, Y.W. Kim and H. Chen, "Electrical properties of Ta-doped SnO<sub>2</sub> thin films prepared by the metalorganic chemical-vapor deposition method", Applied Physics Letter 78 (2001) 350.
- [8] S.N. Sujatha Lekshmy, V.S.N. Anitha, P.V. Thomas and K. Joy, "Magnetic properties of Mn-doped SnO<sub>2</sub> thin films prepared by the sol-gel dip coating method for dilute magnetic semiconductors", Journal of the American Ceramic. Society 97 (2014) 3184.
- [9] C.Y. Tsay and S.C. Liang, "Fabrication of p-type conductivity in  $SnO_2$  thin films through Ga doping", Journal Alloys and Compounds 622 (2015) 644.
- [10] J. Wang, W. Zhou and P. Wu, "Band gap widening and  $d^0$  ferromagnetism in epitaxial Li-doped SnO<sub>2</sub> films", Applied Surface Science 314 (2014) 188.
- [11] A. Alhuthali, M.M. El-Nahass, A.A. Atta, M.A. El-Raheem, K.M. Elsabawy and A.M. Hassanien, "Study of topological morphology and optical properties of SnO<sub>2</sub> thin films deposited by RF sputtering technique", Journal of Luminescence 158 (2015) 165.
- [12] J.J. Lee, J.Y. Ha, W.K. Choi, Y.S. Cho and J.W. Choi, "Doped  $SnO_2$  transparent conductive multilayer thin film explored by continuous composition spread", ACS Comb. Sci. 17 (2015) 247.
- [13] A.Z. Moshfegh, R. Azimirad and O. Akhavan, "Optical properties and surface morphology of evaporated  $(WO_3)_{1-x}$ -(Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)<sub>x</sub> thin films", Thin Solid Films 484 (2005) 124.
- [14] R. Azimirad, O. Akhavan and A.Z. Moshfegh, "The effect of heat treatment on physical properties of nanograined (WO<sub>3</sub>)<sub>1-x</sub>-(Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)<sub>x</sub> thin films", Vacuum 85 (2011) 810.
- [15] A.M. Ganose and D.O. Scanlon, "Band gap and work function tailoring of SnO<sub>2</sub> for improved transparent conducting ability in photovoltaics", J. Mater. Chem. C 4 (2016) 1467.
- [16] A.K. Sinha, P.K. Manna, M. Pradhan, C. Mondal, S.M. Yusuf and T. Pal, "Tin oxide with a p-n heterojunction ensures both UV and visible light phtocatalytic activity", RSC Adv. 4 (2014) 208.