



공학석사 학위논문

텅스텐 도핑이 소다라임유리위에 증 착된 ZnO/VO₂/ZnO 다층 박막의 열변색 특성에 미치는 영향

Effect of tungsten(W) doping on thermochromic properties of ZnO/VO₂/ZnO multi-layer deposited on soda lime glass

2023년 2월

서울대학교 대학원

재료공학부

박재영

텅스텐 도핑이 소다라임유리위에 증 착된 ZnO/VO₂/ZnO 다층 박막의 열 변색 특성에 미치는 영향

지도 교수 박 찬

이 논문을 공학석사 학위논문으로 제출함 2023 년 2 월

> 서울대학교 대학원 재료공학부 박재영

박재영의 석사 학위논문을 인준함 2023 년 2 월

위역	원장	유 상 임	(인)		
부위	원장	박 찬	(인)		
위	원	장 혜 진	(인)		

초 록

열변색 특성을 가진 VO2를 기반으로 하는 스마트윈도우는, VO2의 상전 이 온도(T_)인 68℃ 이상과 이하의 온도에서 태양광 투과율이 변화하여, 건물에서 냉/난방에 사용되는 에너지를 절약할 수 있는 점에서 주목받고 있다. VO2 기반 열변색 유리는 저(30℃)/고(90℃)온에서 높은 가시 광선 투과율을 가지지만, 적외선 영역에서는 투과율 차이를 나타내는 특성을 갖는다. 따라서 열을 수반하는 적외선을 온도에 따라 선택적으로 투과시 켜, 여름철과 겨울철에 건물에서 냉/난방에 소비되는 에너지를 효과적으 로 절약할 수 있다. VO2 기반 열변색 유리가 우수한 에너지 절약 효과를 가지는 건물 창호로 사용되기 위해서는 건축 유리에 요구되는 가시 광선 투과율, 높은 적외선 투과율 차이, VO2 상전이 온도(Tc) 제어 등의 문제 들을 해결해야 한다. 가시 광선 투과율과 적외선 투과율 차이를 증가시 키기 위해 sputtering법으로 VO₂ 박막을 증착할 때, ZnO 박막을 완충층 와 무반사층으로 사용한 VO2 기반 다층 박막의 열변색 특성 결과가 보 고된 바 있다. 하지만 여전히 VO2의 상전이 온도(T.)가 상온에 비해 높 기 때문에 에너지 절약 효과에 한계가 있다는 문제점이 있다. Doping, 미세구조 제어, 내부 stress 제어 등을 이용한 VO2 박막의 Tc 제어가 보고된 바 있으며, 이 중 텅스텐(W) doping이 T. 제어에 가장 효율적이 라고 알려져 있다. 텅스텐 이온(W⁶⁺)은 바나듐 이온(V⁴⁺)과의 이온 크기 차이와 원자가 전자수 차이로 인해, doping 시 VO₂의 local lattice distortion와 energy band structure의 변화를 가져오며, 이에 따라 VO₂ 의 T_c가 변한다고 알려져 있다.

본 연구에서는 co-sputtering법을 이용하여 soda lime glass위에 ZnO/V_xW_{1-x}O₂/ZnO(x=0, 0.005, 0.012, 0.015) 다층 박막을 제조하여 텅 스텐 doping이 VO₂ 기반 다층 박막의 열변색 특성에 미치는 영향을 조 사하였다. 측정된 ZnO와 VO₂박막의 굴절률을 이용하여, simulation을 통 해 우수한 열변색 특성을 가지는 다층 박막 구조를 설계하였으며, 설계

i

된 구조를 가지는 ZnO/VO₂/ZnO 다층 박막의 열변색 특성에 텅스텐 doping이 미치는 영향을 조사하였다.

XPS 분석을 이용하여 doping된 텅스텐 원소 정량 분석을 수행하였으 며, 4 point probe법으로 온도 변화에 따른 전기저항 변화를 측정하여 T_c 변화를 조사하였다. 또한 spectrophotometer를 이용하여 텅스텐 doping이 가시광선-적외선 영역의 투과율 변화에 미치는 영향을 조사하 였다.

팅스텐 doping 농도가 Oat%, O.5at%, 1.2at%, 1.5at% 일 때, VO₂ 박막의 상전이 온도가 46℃, 42℃, 33℃, 30℃로 감소되었고 태양에너지 제어 능력인 △T_{sol}도 13.7%, 9.5%, 8.4%, 3.8%로 감소 되었다. 반면 사람 눈으로 봤을 때 투명한 정도인 T_{lum}는 큰 변화를 보이지 않았다.

주요어 : Thermochromic smart window, Vanadium dioxide, Tungsten doping, Transition temperature, RF magnetron sputtering, thermochromic properties.

학 번: 2021-28589

목 차

~1	1 장 /	년 론1
	제 1 집	일 연구의 배경1
	제 2 집	년 연구의 내용
제	2장 여]론적 배경8
	제 1 집	Thermochromic smart window
	제 2 경	Vanadium dioxide (VO_2) 10
	제 3 경	Thermochromic properties & challenges of VO ₂ based
		smart window
		$3-1$ Luminous transmittance $(T_{\rm e})$ Solar modulation
		16
		ability (ΔT_{sol}) . 10
		3-2. VO ₂ transition temperature (1 _c)
	제 4 4	· 완동등(Buller layer)와 구반사등(Anti-reflective layer)의
		필요성
	제 5 4	실 상전이 온노 제어의 필요성
		5-1. 잔류 응력(residual stress) 영향
		5-2. 원소 doping 영향32
	제 6 집	2 Opitcal simulation
		6-1. Transfer matrix method(TMM)
	제 7 집	RF magnetron sputtering
제	3 장 ~ 제 1 전 제 2 전	실험 방법42 실 VO ₂ 기반 다층 박막 증착 조건 및 W doped VO ₂ 박막 <i>조</i> 착 조건
제	3 장 ~ 제 1 전 제 2 전	실험 방법
제 제	3 장 ~ 제 1 전 제 2 전 4 장 ~	실험 방법
제 제	3 장 ~ 제 1 전 제 2 전 4 장 ~ 제 1 전	실험 방법
제 제	3 장 ~ 제 1 점 제 2 점 4 장 ~ 제 2 점	실험 방법
제 제	3 장 ~ 제 1 4 제 2 4 4 장 ~ 제 1 4 제 2 4 제 3 4	실험 방법 42 실 VO2 기반 다층 박막 증착 조건 및 W doped VO2 박막 조 42 착 조건 42 실 샘플 측정 45 실험 결과 및 토의 46 실 Optical simulation 결과 46 팅 스텐(W) 정량 분석 51 팅 스텐(W) doping 이 ZnO/VO2/ZnO 결정 구조에 미치는 영
제 제	3 장 ~ 제 1 4 제 2 4 제 2 4 제 2 4 제 2 4 제 3 4	실험 방법 42 실 VO2 기반 다층 박막 증착 조건 및 W doped VO2 박막 조 착 조건 42 실 샘플 측정 45 실험 결과 및 토의 46 이ptical simulation 결과 46 팅스텐(W) 정량 분석 51 팅스텐(W) doping이 ZnO/VO2/ZnO 결정 구조에 미치는 영 54 항 54
제 제	3 장 ~ 제 1 점 제 2 점 4 제 2 점 제 2 점 제 3 점 제 3 점 제 3 점	실험 방법
제 제	3 장 ~ 제 1 4 제 2 4 제 2 4 제 2 4 제 2 4 제 3 4 제 3 4 제 5 4	실험 방법
제제	3 장 · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	실험 방법
제 제 제	3 장 1 4 제 2 4 4 제제제 2 4 제 3 4 5 장 2	실험 방법 42 실 VO2 기반 다층 박막 증착 조건 및 W doped VO2 박막 조 착 조건 42 실 샘플 측정 45 실험 결과 및 토의 46 이ptical simulation 결과 46 팅스텐(W) 정량 분석 51 팅스텐(W) doping이 ZnO/VO2/ZnO 결정 구조에 미치는 영향 54 팅스텐(W) doping이 상전이 온도(Tc)에 미치는 영향57 54 팅스텐(W) doping이 일변색 특성(Tlum, △Tsol)에 미치는 영향 63 텔 론 63
제 제 제 참	3 제 1 4 제 2 4 제 2 4 제 제 2 4 지 제 3 4 5 군 전.	실험 방법

표 목차

[표 1] 대표적인 스마트 윈도우 종류(전기변색, 광변색, 열변색) [표 2] Ti₂O₃, VO₂, NiS, V₂O₃ 열변색 특성 [표 2] PVD법으로 증착한 VO₂ 기반 다층 박막 선행 연구 [표 3] 다양한 재료를 완충층, 무반사층으로 사용했을때, 열변색 특성 개선 관련 선행 연구 [표 4] 다양한 재료의 굴절률 [표 5] 도핑 없이 상전이 온도(T_c)가 60℃ 이하인 기존 문헌 결과 정리 [표 6] Pristine VO₂, W doped VO₂(1.0at%)의 V-V bonding length **표 7]** 계산된 Pristine VO₂, W doped VO₂(1.0at%) 상변화에 필요한 에 너지 [표 8] 1mm slide glass(Duran), 일반 건물 창호 조성비 비교 [표 9] ZnO/W-VO₂/ZnO 다층 박막 증착 조건 [표 10] 다층 박막 두께에 따른 T_{lum} 와 △ T_{sol} 의 simulation값과 experiment값 비교 [표 11] W doping 농도에 따른 VO₂의 V³⁺, V⁴⁺, V⁵⁺ 산화수 변화 [표 12] W doping 농도에 따른 2θ과 intensity(적분 강도), FWHM, Crystallite size 비교 [표 13] W doping 농도에 따른 상전이 온도(T_c) 및 △A, △S, △H [표 14] W doping 농도에 따른 T_{lum}, △T_{sol}, T_c

그림 목차

- [그림 1] 2011년 미국 건물에서 소비하는 냉/난방 에너지
- [그림 2] 건물 창호에서 발생되는 열 출입 비율
- [그림 3] Glass curtain wall 방식의 건물(apple park)
- [그림 4] 전기변색, 광변색, 열변색 파장에 따른 투과율 spectrum
- [그림 5] 열변색 특성을 가지는 유기재료(POSS) film의 열변색 특성
- [그림 6] 열변색 특성을 가지는 무기재료(VO₂) film의 열변색 특성
- [그림 7] 열변색 특성을 가지는 재료들의 온도 변화에 따른 전기전도도 변화

[그림 8] VO₂의 동질이상(VO₂(M), VO₂(R), VO₂(A), VO₂(B), VO₂(D), VO₂(P))

[그림 9] (a) VO₂(M)과 (b) VO₂(R)의 결정 구조

[그림 10] (a) VO₂(M)과 (b) VO₂(R) energy band structure

[그림 11] plasma oscillation에 의한 전자기파 차폐

[그림 12] Luminous efficiency function for photopic vision (The response of a typical human eye to light)

[그림 13] Standard solar radiation spectrum for an air mass 1.5 [그림 14] 이상적인 열변색 스마트윈도우의 열변색 특성 [그림 15] VO₂ 온도 변화에 따른 저항 변화 그래프 및 T_c 계산법 [그림 16] XRD pattern of VO₂ thin film with/ without buffer layer [그림 17] 에피 성장한 VO₂ 박막의 상전이 온도(T_c) [그림 18] 기판과 VO₂ lattice match로 인한 stress 영향 [그림 19] TiO₂(001)/VO₂의 VO₂ 박막 두께에 따른 T_c 변화 [그림 20] VO₂ 박막 두께가 VO₂ 박막 strain에 미치는 영향 [그림 21] 좌) VO₂(M) 우) VO₂(R) energy band structure [그림 22] V d_{//} orbital의 electron을 공유하며 공유 결합하는 좌)VO₂(M), 우)VO₂(R)의 결정 구조 [그림 23] [010], [100] 방향에서의 VO₂(M), VO₂(R) 결정 구조[[그림 24] 다층 박막 구조에서의 전자기파 거동 [그림 25] 스퍼터링 원리 모식도 [그림 26] SLG/ZnO/VO₂ XRD spectra 비교 [그림 27] Co-sputtering법으로 W doped VO₂ film 증착 방법 [그림 28] T_{lum}>60%[20], △T_{sol}>10%[21]을 만족하는 VO₂ 기반 다층 박막 선행 연구 [그림 29] VO₂ 박막 두께가 55nm 일 때, buffer, AR layer 두께에 따른 저(30℃)/고온(90℃)에서의 T_{lum} [그림 30] VO₂ 박막 두께가 55nm 일 때, buffer, AR layer 두께에 따 른 △T_{sol} [그림 31] 설계된 다층 박막에 맞게 제작한 ZnO/VO₂/ZnO 구조 [그림 32] XPS spectrum at 31~47eV, 511~521eV [그림 33] W doping 농도에 따른 SLG/ZnO/VO₂ 다층 박막의 XRD pattern [그림 34] W doping 농도에 따른 SLG/ZnO/V_xW_{1-x}O₂(x=0, 0.005, 0.012, 0.015) XRD peak position 변화 [그림 35] W doping 농도에 따른 Temperature-Resistivity hysteresis loop 변화 [그림 36] [그림 35]에 나타낸 Temperature-Resistivity hysteresis loop의 미분값과 gaussian fitting한 그래프 [그림 37] 보고된 W doped VO₂ 박막의 Temperature-Resistivity hysteresis loop [그림 38] 보고된 W doped VO₂ 박막 문헌들과 본 연구의 W doping 농도와 T。관계 [그림 39] W doping 농도에 따른 ZnO/VO₂/ZnO 다층 박막의 가시광선 -적외선 투과율 [그림 40] 보고된 문헌의 가시 광선-적외선 투과율

i

제1장서 론

제 1 절 연구의 배경

2011년 미국 에너지부(Department of Energy)는 미국에서 소비한 에너지의 총량 중 약 41%가 건물에서 소비되었고, 그 중 약 47%(난방(37%), 냉방(10%))가 건물 내부 냉/난방에 사용되었다고 보고 하였다.[1] 즉, 2011년 미국에서 소비되는 전체 에너지 중 건물 내부 냉/난방에 소비되는 에너지는 약 20%이다. 건물에는 window, ceiling, wall, floor 등 여러 요소에서 열의 출입이 일어난다. 그 중 창호(window)에 의해 여름철, 겨울철 각각 35%, 20%의 열 출입이 발생한다.[2] 여름철, 외부의 열이 창호를 통해 건물 내부로 전달되어 냉방에 소비되는 에너지가 증가 되며, 겨울철에는 내부의 열이 창호를 통해 외부로 방출되어 건물 내부 난방에 소비되는 에너지가 증가되는 문제가 있다. 이러한 일반적인 건물 창호는 에너지를 낭비하는 비효율적인 창호라 볼 수 있다.

현대에는 [그림 3]와 같이 건물의 뼈대를 세우고 유리를 두르는 방식의 glass curtain wall 건물이 많아지고 있다. Glass curtain wall 방식은 건물을 빠르게 지을 수 있고 유리의 투명성, 빛 반사 등으로 미관상 선호 된다. 하지만 건물 창호 면적이 넓어짐에 따라 건물 내부로의 열 출입 양이 많아져 건물에서 소비되는 냉/난방 비용이 증가 된다. 이와 같은 문제에 때문에 2019년 New York city는 glass curtain wall 형식을 금지했다.[3] 따라서 건물 창호에 의해 추가로 발생되는 에너지 소모를 줄이기 위해 많은 연구가 진행되고 있다.

이를 해결하기 위한 방안 중 유리위에 기능성 코팅을 하여 건물 내부로 들어오는 태양광을 조절할 수 있다. 기능성 코팅으로는 저방사(low-e) 코팅 유리, 스마트 윈도우가 있다. 저방사 코팅 유리는 주로 은(Ag) 코팅을 통해 여름철 태양광 중 열을 수반하는 적외선을 반사시키고, 겨울철에는 건물 내부의 방사열이 외부로 유출되는 것을 막아준다.

하지만 저방사 코팅 유리는 적외선을 항상 차단하는 기능을 가져 겨울철 건물 내부로 들어오는 태양광의 일부인 적외선이 차단되어 높은 난방 에너지 절약 효과를 기대하기 어렵다. 저방사 코팅 유리와는 다르게 스마트 윈도우는 전기, 온도, 빛 등의 외부 환경 변화에 따라 태양광 투과율을 능동적/수동적으로 조절 가능한 유리로, 냉/난방에 소비되는 에너지를 더 많이 절감할 수 있다.

스마트 윈도우는 대표적으로 전기변색(Electrochromic), 광변색(Photochromic), 열변색(Thermochromic) 유리가 있다. 전기변색 유리는 외부에서 공급되는 전류에 의해 가시광선 투과율이 변하는 특징이 있다.[4] 광변색 유리는 자외선이 조사됨에 따라 주로 자외선-가시광선 영역의 투과율이 변하게 된다.[5] 전기변색, 광변색은 외부 환경에 의해 적외선 보다는 가시광선 영역에서의 투과율이 변하기 때문에 에너지 절약 효과가 크지 않다. 반면 열변색 유리는 외부에너지 공급 없이 온도 변화에 따라 태양광 투과율을 제어 할 수 있다.[6] 특히 무기 재료(VO₂)를 기반으로 하는 열변색 유리는 VO₂의 상전이 온도(T_c) ~68℃를 기준으로 68℃ 이하, 이상의 온도에서 모두 높은 가시광선 투과율 특성을 보이지만 68℃ 이하 온도에서 적외선을 많이 투과시키고 68℃ 이상 온도에서는 적외선을 반사시키기 때문에 건물 내부 냉/난방에 사용하는 에너지를 절감시키기에 적합하다.

하지만 VO₂ 열변색 코팅 유리가 우수한 에너지 절약 효과를 가지는 건물 창호로 사용되기 위해서는 다음과 같은 해결해야 할 문제들이 있다.

- 1) 건물 창호가 요구하는 높은 가시광선 투과율
- 2) 높은 에너지 절약 효과를 위해 높은 저/고온 적외선 투과율 차이
- 3) VO₂ 상전이 온도(T_c)를 상온 근처에서 제어함으로써 에너지 절약 효과 증가

 2) 개선하기 위한 해결 방안 중 유리 기판과 VO₂ film 사이에 완충층(buffer layer), 맨 위 layer에 무반사층(anti-reflection layer)을 사용하는 연구가 활발히 진행되었다. 또한 3)을 개선하기 위해 VO₂ grain size 제어, VO₂ film 내부 stress 제어, 원소 doping 등의 방법을

사용하는 연구가 진행되고 있다. 이 중, 원소 doping은 grain size 제어, stress 제어 보다 상전이 온도(T_c) 제어에 용이하다고 알려져 있어 다양한 재료를 doping하여 상전이 온도(T_c) 제어 연구가 보고 되었다. 하지만 1), 2), 3) 문제를 동시에 개선하려는 연구는 아직 많이 보고되지 않았다. 따라서 완충층, 무반사층, 원소 도핑을 통해 1), 2), 3)을 개선할 필요가 있다.



[그림 1] 2011년 미국 건물에서 소비하는 냉/난방 에너지[1]



[그림 2] 건물 창호에서 발생되는 열 출입 비율[2]



[그림 3] Glass curtain wall 방식의 건물(apple park)[7]

	Electrochromic window	Photochromic window	Thermochromic window
Activation	Voltage/current (active)	Light (passive)	Heat (passive)
VIS transparency	Changes manually	Changes automatically	Always transparent
Weak points -Needs electrical source -Blocks VIS during thermal insulation -Expensive		-Low transmittance change @NIR → Not efficient during winter	-High NIR transmittance @ high temp (compared to electrochromic window)

[표 1] 대표적인 스마트 윈도우 종류(전기변색, 광변색, 열변색)



[그림 4] 전기변색[4], 광변색[5], 열변색[6] film의 파장에 따른 투과율 spectrum

제 2 절 연구의 내용

VO₂는 약 68℃ 기준으로 상전이가 일어나면서 구조적, 전기적, 광학적 특성이 변하는 성질이 있다. 특히, 68℃ 이하, 이상의 온도에서 가시 광선 투과율 차이 없이 비슷한 투과율 수치를 보이며, 열을 수반하는 적외선 영역에서의 투과율 차이는 크게 발생하기 때문에 에너지 절약 효과를 보인다.

VO₂ 코팅의 높은 가시광선 투과율, 저/고온에서 높은 적외선 투과율 차이인 열변색 특성을 개선하기 위해 ZnO을 완충층(buffer layer)와 무반사층(anti-reflection layer)을 사용한 연구 결과가 보고 된 바 있다.[8]

완충층과 무반사층을 사용하여 가시광선 투과율, 저/고온 적외선 투과율 차이에서 pristine VO₂ 박막보다 개선된 점을 보였지만 VO₂ 상전이 온도(T_c)가 상온보다 높아 에너지 절약 효과에 한계가 있었다.

따라서 본 연구에서는 기존에 보고된 우수한 열변색 특성을 가지는 ZnO/VO₂/ZnO 다층 박막 구조에 T_c 제어에 용이하다고 알려진 덩스텐(W)을 co-sputtering법으로 VO₂ 박막에 doping하여 덩스텐 도핑이 열변색 특성, 상전이 온도에 미치는 영향을 조사한다.

제 2 장 이론적 배경

제 1 절 Thermochromic smart window

Thermochromic smart window는 외부 에너지 공급 없이 온도 변화에 따라 태양광 투과율을 조절 할 수 있는 유리이다. 특히 열을 수반하는 적외선을 온도 변화에 따라 선택적으로 투과시켜 여름철, 겨울철 건물 창문을 통해 발생하는 열출입을 제어하여 건물 내부의 냉/난방 비용을 줄일 수 있다.

Thermochromic smart window은 thermochromic 특성이 있는 유기재료를 기반으로 하는 경우와 무기재료를 기반으로 하는 경우로 나눌 수 있다. 유기재료로는 N-phenylaminometly polyhedral oligomeric silsesquioxane (POSS), N-isopropylacrylmide (PNIPAm) 등이 있다. Zhang et al은 polydimethylsiloxane(PDMS) 기판 위에 spin coating법으로 POSS을 증착하여 온도 변화에 따른 가시광선-적외선까지의 투과율 결과를 보고 하였다.[9] Koo et al은 PLD법으로 Soda lime glass위에 ZnO/VO₂ 다층 박막을 증착하여 가시광선-적외선 투과율 결과를 보고 하였다.[6] 유기 재료(POSS), 무기 재료(VO2) 모두 온도 변화에 따라 가시광선-적외선 투과율이 변하였지만 유기 재료(POSS)는 열을 수반하는 적외선(780nm~2500nm) 영역보다 가시광선(400nm~780nm) 영역에서의 온도 변화에 따른 투과율 차이가 크다. 반면 무기 재료(VO2)의 경우, 가시광선 영역에서의 저/고온 투과율 차이보다 적외선 영역에서의 저/고온 투과율 차이가 크다. 이로써 에너지 절약 효과를 가지는 열변색 스마트 윈도우에 더 적합한 재료는 무기 재료(VO₂)임을 알 수 있다.



[그림 5] 열변색 특성을 가지는 유기재료(POSS) film의 열변색 특성[9]



[그림 6] 열변색 특성을 가지는 무기재료(VO₂) film의 열변색 특성[6]

제 2 절 Vanadium dioxide(VO₂)

VO₂ 뿐만 아니라 열변색 특성을 가지는 재료들은 Ti₂O₃, V₂O₃, NiS, Fe₃O₄ 등이 있으며 이러한 재료들은 MIT(Metal Insulator transition), MST(Metal Semiconductor transition) 특징을 가진다. 이러한 재료들은 특정 온도에서 전기전도도 혹은 투과율이 급격히 변하는 특징이 있다. 또한 전기전도도가 급격히 바뀌는 온도가 상온과 가까울수록, 전기전도 도 변화폭이 클수록 좋은 열변색 특성을 가지는 열변색 스마트 윈도우이 다. VO₂는 타 재료에 비해 상대적으로 상온과 가까운 온도인 ~68℃에서 전기전도도가 2~4 order 정도 변하기 때문에 에너지 절약 효과를 가지 는 열변색 스마트 윈도우 재료로 각광받고 있다.

VO₂는 VO₂(A), VO₂(B), VO₂(M), VO₂(R), VO₂(D), VO₂(P) 여섯 가지의 동질이상을 가지는 것으로 알려져 있다.[10] [그림 8]은 VO₂ 동질 이상 의 결정 구조들을 나타내고 있다.

열변색 특성을 가지는 VO₂(M)는 bulk 기준으로 상전이 온도인 68℃ 이하에서 안정한 상(phase)이며 monoclinic structure를 가지고 전기적 으로 insulator, semiconductor 특성을 가진다. VO₂(R)은 68℃ 이상의 온도에서 안정한 상(phase)이며 tetragonal structure를 가지고 전기적 으로 metal 특성을 가진다. VO₂는 상변화와 동시에 VO₂의 energy band structure, optical property도 변하게 된다. [그림 9]는 VO₂(M), VO₂(R) 의 energy band structure이다. Ling et al은 VO₂(M)의 V-V bond의 dimerization에 의해 d_{//} orbital이 split되어 0.6~0.7eV¹⁰정도의 energy band gap을 형성한다고 보고하였다.[11] VO₂(R)은 conduction band(π^{*} orbital)와 valence band(d_{//} orbital)이 overlap 되어 있는 energy band structure을 가진다.

재료 주위 가벼운 전자들은 전기적 중성을 유지하기 위해 양성자 주위 에서 진동을 하게 되고 이러한 현상을 plasma oscillation이라 한다. Plasma oscillation 진동수에 따라 입사되는 전자기과 일부를 반사 또는 흡수할 수 있으며 재료 주위 charge carrier 양이 많아 질수록 더 많은

양의 전자기파 일부를 반사시킨다.[12] [그림 10]에서와 같이 입사되는 전자기파의 파장이 재료의 plasma oscillation에 의해 발생된 파장보다 낮을 경우, 전자기파가 투과된다. 반면 입사되는 전자기파의 파장이 재 료의 plasma oscillation에 의해 발생된 파장보다 클 경우, 전자기파가 반사된다. VO₂(R)은 VO₂(M)보다 전자의 이동도가 높아 전기적으로 metallic한 특징이 있다. VO₂(R)의 plasma frequency는 약 775nm(1.6eV) 정도로 알려져 있다.[13] 그렇기 때문에 VO₂(M)에서 VO₂(R)로 상변화가 일어날 때, 가시광선 영역(380nm~780nm)보다 근적 외선 영역(780nm~2500nm)에서의 투과율 차이가 더 크게 발생한다.



[그림 7] 열변색 특성을 가지는 재료들의 온도 변화에 따른 전기전도도 변화[14]

Material Conductivity change		Transition temperature	Remark	
Ti ₂ O ₃	< 1 order	300−400°C	Smooth change in conductivity	
VO ₂	2-4 orders	~68 °C	-	
NiS	1~2 orders	~0°C	-	
V ₂ O ₃	~5 orders	-110℃	 Oxidation in air Too low transition temperature 	

[표 2] Ti₂O₃, VO₂, NiS, V₂O₃ 열변색 특성



[그림 8] VO₂의 동질이상(VO₂(M), VO₂(R), VO₂(A), VO₂(B), VO₂(D), VO₂(P))[10]



[그림 9] (a) VO₂(M)과 (b) VO₂(R)의 결정 구조[15]



(a)



[그림 10] (a) VO₂(M)과 (b) VO₂(R) energy band structure[16]



f: 입사되는 전자기파 진동수 fp:재료에서 발생되는 plasma 진동수

[그림 11] plasma oscillation에 의한 전자기파 차폐[12]

제 3 절 Thermochromic properties & challenges of VO₂ based thermochromic smart window

3–1. Luminous transmittance(T $_{lum}),$ Solar modulation ability($\bigtriangleup T_{sol})$

열변색 스마트 윈도우 성능은 광학적 성질을 나타내는 지표와 상전이 온도를 나타내는 지표로 나눌 수 있다.

광학적 성질을 나타내는 지표에는 T_{lum}(Luminous transmittance)과 △ T_{sol}(Solar modulation ability)이 있다. T_{lum}은 사람 눈으로 봤을 때 투명 한 정도를 정량적으로 표현할 수 있는 지표이다. 식(1) 가시광선 영역 (380nm~780nm)에서의 투과율과 비시감도(Luminous efficiency function)[17]의 연산을 통해 계산된다. T_{sol}은 식(2)와 같이 가시광선~ 근적외선(380nm~2500nm)에서의 태양광 투과율과 태양 복사 에너지 (standard solar radiation spectrum)[18]의 연산을 통해 계산되며 저/고 온에서의 T_{sol} 차이가 △T_{sol}이다. 이는 태양에너지 투과 제어 능력을 정 량적으로 표현할 수 있는 지표이다. △T_{sol}값에는 가시광선 영역의 투과 율 차이가 포함되지만 에너지 절약 효과를 높이기 위해서는 가시광선 투 과율 차이 보다 열을 수반하는 적외선 영역의 투과율 차이가 클수록 좋 다. T_{lum}과 △T_{sol}은 다음과 같이 계산된다.

$$T_{lum} = \int \varphi_{lum}(\lambda) T(\lambda) / \int \varphi_{lum}(\lambda) d\lambda$$

식(1) Luminous transmittance(T_{lum}) 계산[19]

$$T_{sol} = \int \varphi_{sol}(\lambda) T(\lambda) / \int \varphi_{sol}(\lambda) d\lambda$$

 $\Delta T_{sol} = T_{sol,LT} - T_{sol,HT}$

LT/HT: Low temp/High temp 식(2) Solar modulation ability(△T_{sol}) 계산[19] 높은 열변색 특성을 가지는 스마트 윈도우가 되기 위한 조건으로는 온도 관계 없이 높은 T_{lum}, 높은 저/고온 적외선 투과율 차이로 인한 높은 △ T_{sol}가 있다. [그림 14]은 VO₂ 기반 열변색 스마트 윈도우가 가져야 저/ 고온에서의 T_{lum}, △T_{sol} 방향성을 제시한다. 또한 보고된 바에 의하면 열변색 스마트 윈도우가 건물 창호로 적용되기 위해서 T_{lum} > 60%[20], △T_{sol} > 10%[21]을 만족해야 한다.



[그림 12] Luminous efficiency function for photopic vision[17] (The response of a typical human eye to light)



[그림 13] Standard solar radiation spectrum for an air mass 1.5[18]



[그림 14] 이상적인 열변색 스마트윈도우의 열변색 특성 (가시광선 투과율, 저/고온 적외선 투과율 차이)

3-2. Transition temperature(T_c) of VO₂

다음 열변색 스마트 윈도우 성능 평가 지표는 VO₂의 상전이 온도이다. Bulk VO₂ 기준으로 상전이 온도는 약 68℃로 알려져 있다. [그림 15]과 같이 VO₂는 온도 변화에 따라 resistivity가 변하면서 hysteresis loop을 형성한다. Hysteresis loop을 통해 알 수 있는 T_c, △A, △S, △H와 같 은 여러 인자들은 열변색 성능을 나타낸다.

우선 △A는 상전이가 일어나기 전후의 전기저항 변화 크기의 비율 (R_I/R_H)이다. VO₂ 기반 열변색 스마트 윈도우에서 △A는 투과율 변화에 영향을 미친다. △A가 크면 클수록 적외선 영역에서의 투과율 차이가 증가하여 에너지 절약 효과가 증가 된다.[22] 이 밖의 인자들을 계산하 는 방법은 2가지가 있다. 첫번째, heating, cooling curve 각각 온도에 대해 미분한 뒤, derivative curve을 통해 T_c, △S, △H을 계산한다. T_c 는 상전이 온도를 의미하며 Tı와 T₂의 평균값으로 계산할 수 있다. 상전이 온도가 상온에 가까울수록 날씨 변화에 민감하게 상전이가 발생 하여 높은 에너지 절약 효과를 기대할 수 있다. △S는 heating, cooling derivative curve에서의 full width half maximum 값이며 heating. cooling 과정에서 상전이가 되는 속도를 의미하고 △S값이 크다면 상전 이 속도가 느리고, △S값이 작아질수록 상전이 속도가 증가된다. 즉, △ S값이 작을수록 VO2 기반 열변색 스마트 윈도우 성능에 긍정적인 효과 를 미친다. △H는 hysteresis loop width이며 derivative curve에서의 T₁, T₂ 차이로 정의한다. △H값이 작을수록 heating, cooling 될 때 상 전이 온도 차이가 줄어들기 때문에 열변색 스마트 윈도우 성능에 긍정적 인 영향을 미친다. Derivative curve로 계산하는 방법이외에 hysteresis loop 면적을 절반으로 나누는 온도값으로 상전이 온도(T_)를 계산할 수 있다. 하지만 이 방법은 △S, △H값을 정확히 계산할 수 없는 단점이 있다. 따라서 본 연구에는 첫번째 방법을 사용하여 T_c, △A, △S, △H 을 계산한다.

이렇듯, T_{lum}, △T_{sol}, T_c 지표의 정량적인 수치를 통해 VO₂ based

thermochromic smart window 성능을 평가 할 수 있다. 하지만 VO₂ based thermochromic smart window가 상용화 되기 위해서는 3가지 문 제를 극복해야 한다. 첫번째, 건물 창호로 사용되기 위해서는 높은 가시 광선 투과율이 요구되며, 저/고온에서 T_{lum} > 60%[20]을 만족되어야 한 다고 알려져 있다. 두번째, 높은 에너지 절약 효과를 요구되며, △T_{sol} > 10%[21]을 만족해야 한다. 특히 가시광선 투과율 차이는 적고, 적외선 투과율 차이가 클수록 높은 에너지 절약 효과를 나타낸다. 마지막으로, 높은 에너지 절약 효과를 위해 VO₂의 상전이 온도가 상온 부근까지 낮 아져야 한다. 상온 부근에서 적외선 투과율이 급격히 바뀌게 되면 상대 적으로 높은 에너지 절약 효과를 나타낸다.



[그림 15] VO2 온도 변화에 따른 저항 변화 그래프 및 Tc 계산법

제 4 절 완충층(buffer layer)과 무반사층(anti-reflection layer)의 필요성 및 재료 선정

VO₂ 박막은 결정성이 좋을수록 VO₂(M)과 VO₂(R)의 전기전도도 변화 폭(△A)가 크고 적외선 영역에서 투과율 차이가 커 더 좋은 열변색 성능 을 보인다고 알려져 있다.[22] 하지만 비정질 구조를 가지는 소다라임 유리(SLG) 위에 증착한 VO₂의 결정성은 낮다. 이러한 문제를 보완하기 위해 증착 온도를 높이게 되면 결정성은 좋아지지만 SLG 내부의 알칼리 이온이 VO₂ 박막내로 확산되어 열변색 성능(△T_{sol}) 이 저하된다. Koo et al는 SLG와 VO₂ 박막 사이에 SiNx 완충층을 증착하고 550℃ 후열처리 이후에도 알칼리 이온이 VO₂ 박막내로 확산되지 않았음을 보고하였 다.[6] 따라서 완충층을 사용했을 때 알칼리 이온 확산을 방지하여 열변 색 성능 개선에 도움을 주며, VO₂ 박막의 에피 성장을 도와 결정성을 높 이기도 한다.

무반사층(anti-reflective layer)은 전자기파의 상쇄 간섭으로 반사율을 감소시켜 투과율을 증가시키는 역할을 한다. 뿐만 아니라 VO₂ 박막 위 에 증착 됨으로써 VO₂ layer을 보호하여 VO₂ 박막의 mechanical, thermal stability을 향상시킨다.

[표 3]는 다양한 재료(V₂O₃[24], WO₃[25], TiO₂[26, 27], SnO₂[28],
HfO₂[29], ZnO[8],[30])를 완충층과 무반사층에 적용하여 T_{lum}과 △T_{sol}
을 개선시킨 연구 결과들을 보여준다. 이 중, ZnO을 사용했을 때, 우수
한 열변색 특성(T_{lum}, △T_{sol})을 보였다.[8]

본 연구에서 완충층과 무반사층에 ZnO 재료를 사용하였으며, 사용한 원인은 아래와 같다.

Koo et al은 VO₂ 박막이 c-cut sapphire(0006) 기판 위에 heteroepitaxial하게 성장한다고 보고 하였다.[23] 또한 ZnO (00*h*은 Al₂O₃ (000*h*과 유사한 surface structure을 가지기 때문에 VO₂는 ZnO 위에서 우선성장방향을 가지고 성장 할 수 있다.[32] 특히, ZnO은 저온 에서도 비정질 구조를 가진 기판 위에서 우선성장 방향을 가지고 성장할

수 있다고 알려져 있다.[33] 또한 Koo et al은 다양한 재료(CeO₂, SnO₂, TiO₂, ZnO)을 완충충을 사용했을 때, ZnO을 완충층으로 사용했을 때, 우 수한 결정성을 가지는 VO₂ 박막이 성장하였다고 보고 하였다.[6] SLG/ZnO(10nm)/VO₂(65nm) 다층 박막 구조에 사람 눈이 가장 예민하 게 반응하는 555nm에서 높은 투과율을 가질 수 있는 AR layer의 굴절 률을 계산한 결과, 굴절률이 약 1.7~2.3인 재료를 사용할 때, 높은 투과 율을 가진다고 보고하였다.[8] [표 4]와 같이 TiO₂, SnO₂, SiO₂, WO₃, ZnO의 굴절률은 각각 2.5, 1.95, 1.46, 2.1, 2.0이며[34], 이 중 ZnO가 가장 우수한 가격 경쟁력을 가지고 있어 무반사층에 사용할 재료로 적합 하다.

Substrate	Structure (두께 nm)	Depo Temp (°C)	T _c (℃)	T _{lum} (%)	ΔT _{sol} (%)
Quartz	V ₂ O ₃ (60)/VO ₂ (60)	430	72	24	13.2
BK7	WO ₃ (30)/VO ₂ (50)/WO ₃ (30)	<100	52	49	4.3
SiO ₂ - glass	TiO ₂ (25)/VO ₂ (50)/TiO ₂ (25)	RT & 500	58.5	55.6	2.9
Float glass	TiO ₂ (100)/VO ₂ (150)/TiO ₂ (190)	300	61.5	28.3	10.2
Alkali- free glass	SnO₂ /VO ₂ / SnO₂ (100)/(60)/(100)	400	60	37.6	14.1
Alkali- free glass	HfO ₂ /VO ₂ /HfO ₂ (60)/(60)/(120)	200 & 500	48	44	10.3
Fused silica	VO ₂ (80)/ ZnO(108)	RT	_	45	12.2
SLG	ZnO(192)/VO ₂ (65)/ZnO(19 6)	300	50	47	13.5

[표 3] PVD 중착법으로 중착한 VO₂ 기반 다층 박막 선행 연구 [8],[24],[25],[26],[27],[28],[29],[30]



[그림 16] XRD pattern of VO_2 thin film with/ without buffer layer²⁴

굴절률 (n) at 555nm							
ZnS	ZnSTiO2SnO2SiO2WO3CeO2ZnO						
2.35	2.5	1.95	1.46	2.1	2.2	2.0	

[표 4] 다양한 재료의 굴절률[34]

제 5 절 상전이 온도(T_c) 제어의 필요성

[표 3]에서 buffer, AR layer로 다양한 재료를 사용하여 개선된 T_{lum}, △T_{sol} 연구 결과가 있었지만 VO₂ 기반 다층 박막의 상전이 온도(T_c)가 상온보다 높아 높은 에너지 절약 효과를 기대하기 어렵다. 따라서 VO₂ 박막의 상전이 온도(T_c)를 제어할 필요가 있다. VO₂ 박막의 상전이 온도를 제어하는 방법으로는 VO₂ 박막 내부 stress 제어, VO₂ grain size 제어, 원소 doping이 있다.

5-1. 잔류 응력(residual stress) 영향

Bulk VO₂의 상전이 온도(T_c)는 약 68℃로 알려져 있으며, VO₂가 박막 형태가 될 때, VO₂ 박막 내부의 stress에 의해 상전이 온도가 낮아진다 고 알려져 있다. Jin P et al는 sputtering법으로 sapphire(110) 기관에 증 착 온도 약 300℃ 성장한 VO2 박막의 상전이 온도(Tc)가 45℃로 보고 하였다.[22] 이는 VO2 박막이 sapphire(110) 위에서 에피 성장 할 때, 박막과 기판의 lattice mismatch에 의해 VO₂ 박막에 stress가 가해져 상전이 온도(T_)가 감소된다고 보고 하였다. Koo et al은 PLD법으로 sapphire(0001), MgO(111) 기판에 VO₂ 박막을 에피 성장시켜 TEM 분 석으로 sapphire(0001), MgO(111)와 VO₂(R)의 격자상수를 측정하여 lattice mismatch로 인해 발생하는 stress를 계산하였다.[23] 계산 과정 은 다음과 같다. VO₂(R) {111} oxygen을 sapphire {0001} oxygen과 MgO {111} oxygen을 겹쳐 놓아 lattice mismatch을 확인하고 strain을 계산하였다. Sapphire(0001), MgO(111) 기판을 사용했을 때, VO₂ 박막 에 각각 compressive strain(5.7%), tensile strain(4.3%)이 가해지며 상 전이 온도(T_)는 각각 45℃, 58℃로 68℃보다 낮은 상전이 온도를 보고 하였다. 또한 고온에서 증착 할 때 재료마다의 열팽창 계수에 의해 thermal stress가 발생할 수 있으며, sapphire/VO₂, MgO/VO₂ 각각 1.25GPa, 0.98GPa로 계산하였다. M. Nakano et al, Dasue Lee et al은 VO₂ 박막 두께에 따라 VO₂ 박막이 받은 stress을 측정하였고, 박막 두
께가 얇을수록 박막에 걸리는 stress가 증가하여 상전이 온도가 낮아진 다고 보고하였다.[35],[36]



[그림 17] 에피 성장한 VO₂ 박막의 상전이 온도(T_c) [22]



[그림 18] 기판과 VO₂ lattice match로 인한 stress 영향[23]



[그림 19] TiO₂(001)/VO₂의 VO₂ 박막 두께에 따른 T_c 변화[34]



[그림 20] VO₂ 박막 두께가 VO₂ 박막 strain에 미치는 영향[35]

Substrate	Buffer	VO₂ thickness (nm)	deposition temp(°C)	Strain	Тс (°С)
A12O3 (110)	-	100	300	-	45
A12O3 (0001)	-	25-30	400	Compressive (5.7%)	46
MgO (111)				Tensile (4.3%)	58
A12O3 (100)	TiO2	60	700	-	47.5
Al2O3 (0001)	Al doped ZnO	65	450	Tensile (0.9%)	56
TiO2 (001)	-	15	400	Tensile (0.86%)	27
SLG	ZnO	57	300	Tensile (13.8%)	46

[표 5] 도핑 없이 상전이 온도(T_c)가 60℃ 이하인 기존 문헌 결과 정리

5-2. 원소 도핑의 영향

Stress, grain size 제어보다 원소 도핑으로 상전이 온도(T_c)를 제어하는것이 더 용이하다고 알려져 있다.[표 6]는 다양한 원소 (W[36][37][38][39], Nb[40], Mg[41][42], Fe[43], Si[44], Ti[45])를 doping하여 상전이 온도(T_c)를 제어하는 연구 결과이다. 이 중, 텅스텐 (W)은 T_c 제어에 효율적인 재료로 알려져 있다. VO₂ 박막에 텅스텐이 doping 되어 상전이 온도(T_c)가 감소되는 메커니즘은 1) VO₂ energy band structure 변화, 2) VO₂ local structure distortion가 동시 다발적으 로 발생하여 상변화에 필요한 에너지가 감소된다고 알려져 있다.

1) VO₂ energy band structure 변화

[그림 21]는 VO₂(M), VO₂(R)의 energy band structure이다. VO₂는 V의 d_{//} orbital의 전자를 공유하여 V-V 간의 공유 결합을 하고 있다. Y. Wu et al는 V 이온(58pm[46])보다 큰 W 이온(66pm[46])이 doping되면 VO₂ local structure가 팽창하게 되고, 국부적 팽창에 의해 V-O bonding distance가 증가함에 VO₂ energy band structure가 변한다고 보고 했 다.[47] 특히 VO₂(M)의 energy band gap(E_g)은 감소되고 VO₂(R)은 d_{//}, π * orbital이 overlap 되어 있는 정도가 증가 한다. VO₂(M) 기준, W doping에 의해 감소된 E_g은 상대적으로 적은 에너지로 d_{//} orbital의 electron을 π * orbital로 전이 시킬 수 있으며, 이는 d_{//} orbital의 electron occupancy 감소를 초래한다. d_{//} orbital의 줄어든 electron occupancy에 의해 V-V covalent bonding energy가 줄어들게 되고 pristine VO₂ 보다 적은 에너지로 상변화가 일어날 수 있다.[48]

2) VO_2 local structure distortion

다른 원인으로는 V 이온(58pm[46]) 보다 큰 W 이온(66pm[46])이 doping되면 국부 팽창과 함께 VO₂ local lattice distortion이 발생한다. [그림 22]은 [010] 방향에서의 VO₂(M)과 [100] 방향에서의 VO₂(R)의 crystal structure이다. Monoclinic 구조의 VO₂(M)은 V-V이 zig-zag 배 열과 함께 3.16Å /2.52Å V-V bonding length를 가지고 tetragonal 구조 의 VO₂(R)은 2.80Å의 일정한 V-V bonding length를 가진다.[49] V⁴⁺ site에 V⁴⁺보다 큰 W⁶⁺가 doping되면 V-V bonding length가 변한다. [표 6]는 W이 1.0at% doping 될 때, V-V bonding length 변화를 나타 낸다. 특히 W이 doping 되었을 때, VO₂(R)의 V-V bonding length 변화 가 VO₂(M)의 변화보다 크다. 또한 국부적으로 VO₂(R)의 V-V bonding length가 변하여 VO₂(M)과 유사한 bonding length를 가진다. 이러한 local lattice distortion으로 인해 VO₂(M), VO₂(R)의 symmetry가 감소하 며, 특히 tetragonal structure의 VO₂(R)의 symmetry가 크게 감소한다. Zhang et al은 Pristine VO₂와 W이 1.0at% doping된 VO₂의 상변화에 필 요한 에너지를 계산하였고, [표 7]는 계산 결과를 나타낸다. [표 7]에서 W 1.0at% doped VO₂보다 pristine VO₂ 일 때, 상변화에 더 많은 에너지 가 필요하다는 것을 알 수 있다.[50]

또한 pristine VO₂, W doped VO₂의 상변화에 필요한 에너지를 알고 있다 면 하기 식을 이용하여 상전이 온도(T_c)를 계산 할 수 있다.

 $T_c = T_{c,0} \frac{\Delta H}{\Delta H_0}$

T_c: phase transition temp between W doped VO₂(M), VO₂(R) T_{c,0}: phase transition temp between pristine VO₂(M), VO₂(R) ΔH : change of enthalpy to W doped VO₂ phase transition ΔH_0 : change of enthalpy to pristine VO₂ phase transition

식 3) Pristine VO₂, doped VO₂의 상변화에 필요한 에너지와 상전이 온 도(T_c) 관계식



[그림 21] 좌) VO₂(M) 우) VO₂(R) energy band structure[47]



[그림 22] V d_{//} orbital의 electron을 공유하며 공유 결합하는 좌)VO₂(M), 우)VO₂(R)의 결정 구조[47]



[그림 23] [010], [100] 방향에서의 VO₂(M), VO₂(R) 결정 구조[49]

	V-V bonding length(Å)		V-V bonding length(Å)
VO ₂ (M)	3.16 / 2.52	W-VO ₂ (M) (1 at%)	3.13 / 2.50
VO ₂ (R)	2.80	W-VO ₂ (R) (1 at%)	2.58 / 2.88

[표 6] Pristine VO₂, W doped VO₂(1.0at%)의 V-V bonding length[50]

	상변화에 필요한 에너지(eV)
$VO_2(M) \rightarrow VO_2(R)$	0.138 (дн ₀)
W-VO ₂ (M)→ W-VO ₂ (R) (W_1at%)	0.103 (<i>Δ</i>Н)

[표 7] 계산된 Pristine VO₂, W doped VO₂(1.0at%) 상변화에 필요한 에너지[50]

제 6 절 Optical simulation.

6-1. Transfer matrix method (TMM)

빛은 전자기파로 굴절률이 다른 두 매질의 경계면을 지날 때, 반사 및 투과되는데 이 과정에서 각 계면에서의 전기장과 자기장 또한 영향을 받게 된다. 각 계면에서의 전기장과 자기장을 각각 벡터로 나타내면, 두 경계면 사이의 박막은 2x2 특성 행렬(characteristic matrix)로 나타낼 수 있다. 특성행렬은 한 경계면에서의 전기장과 자기장을 바로 위 경계면으로 전달해주는 역할을 하는 행렬로 아래와 같이 나타낼 수 있다.

$$[M_p] = \begin{bmatrix} \cos \delta_p & (i \sin \delta_p) / N_p \\ i N_p (\sin \delta_p) & \cos \delta_p \end{bmatrix}$$

N_p : complex refractive index (= n-ik), n : 굴절율, k : 소멸계수

여기서, δ_p 는 광학 위상 두께(optical phase thickness)로 빛이 박막을 지날 때 생기는 위상변화를 의미하며, 아래와 같이 나타낸다.

$$\delta_p = \frac{2\pi N_p d_p}{\lambda}$$

d: film thickness

λ : incident wavelength

예를 들어, [그림 12]와 같이 서로 다른 굴절률을 갖는 박막이 p개의 층으로 이루어져 있다고 가정하자. 특성행렬을 통해 기판-layer p 계면의 전기장과 자기장을 점차 표면으로 전달해주어 최종적으로 기판-박막 표면에서의 전기장과 자기장을 계산할 수 있다. 이것을 식으로 나타낸 것이 다음과 같다.

$$\begin{bmatrix} E_1 \\ H_1 \end{bmatrix} = [M1] \cdots \begin{bmatrix} M_{p-1} \end{bmatrix} [Mp] \begin{bmatrix} E_{p+1} \\ H_{p+1} \end{bmatrix}$$

E: electric field

H: magnetic field

위 식을 기판과 layer p 경계면에서의 전기장(E_{p+1})으로 정규화(normalization)하면 다음과 같이 나타낼 수 있다.

$$\begin{bmatrix} B \\ C \end{bmatrix} = [M1] \cdots \begin{bmatrix} M_{p-1} \end{bmatrix} [Mp] \begin{bmatrix} 1 \\ Y_{sub} \end{bmatrix}$$

B : normalized magnetic field = (E_1/E_{p+1}) C : normalized electric field = (H_1/E_{p+1})

여기서, Y는 광학 어드미턴스(optical admittance)로 자기장과 전기장의 비(Y = $\frac{H}{E}$)를 의미한다. 빛을 수직 입사할 경우, 광학 어드미턴스는 복소수 굴절률과 같기 때문에, 아래와 같이 표현할 수 있다.

$$\begin{bmatrix} B \\ C \end{bmatrix} = [M1] \cdots \begin{bmatrix} M_{p-1} \end{bmatrix} [Mp] \begin{bmatrix} 1 \\ N_{sub} \end{bmatrix}$$

 N_{sub} : complex refractive index of substrate

이렇게 구한 B와 C를 아래의 식에 대입하면 박막의 반사율(R), 투과율(T), 흡수율(A)을 계산할 수 있다.

$$R = \left(\frac{N_0 B - C}{N_0 B + C}\right) \left(\frac{N_0 B - C}{N_0 B + C}\right)^*$$

$$T = \frac{4N_0Re(N_{sub})}{(N_0B + C)(N_0B - C)}$$

A = 1 - R - T

 N_0 : complex refractive index of air (=1) Re: real part of complex number

따라서, 박막의 두께와 광학 상수를 안다면, 특성 행렬을 통해 각 계면의 전, 자기장을 계산할 수 있고, 이를 통해 다층 박막의 투과율을 계산할 수 있다.[51]



제 7 절 RF magnetron sputtering

스터퍼링(sputtering)은 PVD(Physical vapor deposition) 방법 중 하나 로, 에너지가 큰 이온을 타겟에 충돌시켜 타켓을 이루는 이온, 원자, 분 자들을 떨어뜨려 기판 위에 증착하는 방법이다.

인가 전원에 따라 DC(Direct current)와 RF(Radio frequency)로 나뉘 며, 주로 도체 타겟에는 DC bias, 부도체 타겟의 경우 RF bias를 인가한 다. 부도체 타겟의 경우 DC biase를 사용하면 음극인 타겟에 유전분극이 일어나 이온화된 Ar 원자가 타겟에 붙어서 시간이 지나면 음극으로서 역할을 하지 못하게 된다. 따라서 부도체 타겟의 경우에는 RF를 사영한 다. 게다가 RF 마그네트론 스퍼터링을 사용했는데, 타겟 뒷부분에 자석 이 있어서 자기장을 이용하여 음극인 타겟에서 튀어나온 전자들을 타겟 앞에 가둬서 스퍼터링율을 증가시키는 역할을 한다.

본 연구에서는 현재 저방사(low-e) 유리 산업에서 많이 사용하며, 균일 한 박막 두께를 가지고 대면적 증착에 용이한 magnetron sputtering을 이용하여 다층 박막을 증착 하였다.



[그림 25] 스퍼터링 원리 모식도[52]

제 3 장 실험 방법

제 1 절 다층 박막 증착 조건 및 W doped VO₂ 박막 증 착 조건

본 연구의 실험 방법은 기존에 보고된 ZnO/VO₂/ZnO 열변색 특성 연구 에서 설정한 박막 증착 조건을 참고하였다.[8]

VO₂ 박막과 ZnO 박막은 각각 순도 99.9%의 V₂O₅ 타겟(Kojundo Korea/Japan)과 순도 99.99% ZnO 타겟(ITASCO/Korea)을 사용해 스 퍼터링 법으로 제조하였다. Rotary pump와 Turbo molecular pump를 사용하여 진공 챔버 내부의 압력을 약 5×10⁻⁶Torr까지 pumping하였고 ZnO, VO₂ 박막 각각 3×10⁻³Torr, 10×10⁻³Torr 압력에서 박막을 증 착하였다. 기판으로는 1mm 두께의 slide glass(DURAN/Germany)를 사용하였으며 구성성분에 따라 소다라임유리로 분류할 수 있다. 사용한 기 판의 조성비는 [표 8]를 통해 정리하였다.

증착 조건을 나타내는 [표 9]으로 증착한 다층 박막의 phase를 확인하 기 위해 XRD 분석을 하였으며, 보고된 기존 연구와 같이 (00*l*)우선성장 방향을 가지는 ZnO 박막 위에 (00*l*) 우선성장방향을 가지는 VO₂(M)을 확인했다.

W doped VO₂ 박막을 제작하기 위해 W metal과 V₂O₅ 타켓의 Cosputtering법을 이용하여 W doped VO₂ 박막을 증착하였다. 스퍼터링법 으로 W doped VO₂ 박막을 증착하는 법으로는 W;V alloyed target을 사 용하는 방법, W metal piece 혹은 W metal wire을 V₂O₅ target에 부착하 는 방법, W metal 타겟, VO₂ 혹은 V₂O₅ 타겟의 co-sputtering 방법 등 이 있다. 이 중, co-sputtering법을 이용하여 doped VO₂ 박막 증착하는 공정은 다른 방법에 비해 doping concentration 제어에 용이하며, alloyed 타겟보다 값싸다는 장점이 있다.

본 연구에서 VO₂ 박막이 증착되는 과정에서 텅스텐(W)을 interval로 sputtering하여 도핑하였다. 또한 도핑 농도를 조절하기 위해 분당 sputtering되는 시간을 조절하였다.

	Conventional soda- lime glass	Slide glass(Duran)	
SiO ₂ (wt%)	65-75	72-73	
Al ₂ O ₃ (wt%)	0.3-3.0	0.5-0.7	
CaO (wt%)	5-15	10 7 10 1	
MgO (wt%)	1-7	12.7-13.1	
Na ₂ O (wt%)	10, 10	13.2-13.6	
K ₂ O (wt%)	10-18		
Fe ₂ O ₃ (wt%)	_	0.1-0.13	

[표 8] 1mm slide glass(Duran), 일반 건물 창호 조성비 비교

		Buffer & AR layer	W dop lay	ed VO ₂ ver
Film		ZnO	$W-VO_2$	
Target		ZnO	V_2O_5	W metal
Power (W)		150	200	5
Deposition temp(℃)		300		
Base pressure (Torr)		5.0×10^{-6}		
Process pressure (Torr)		3.0×10^{-3}	10.0×10^{-3}	
Gas flow	Ar (sccm)	42.5	7.5	
	O_2 (sccm)	50	_	

[표 9] ZnO/W-VO₂/ZnO 다층 박막 증착 조건



[그림 26] SLG/ZnO/VO₂ XRD spectra 비교, (좌)기존 연구[8] (우)본 연구



[그림 27] Co-sputtering법으로 W doped VO₂ film 증착 방법

제 2 절 샘플 측정

다층 박막의 phase를 확인, W 도핑에 의해 발생할 수 있는 2차상 (phase)를 확인하기 위해 XRD(Bruker D8 advance/Germany)를 사용하 여 XRD pattern을 측정하였다. Optical simulation에 사용되는 ZnO, VO₂ 의 광학상수는 보고된 data를 사용하였다. 시뮬레이션으로 설계한 buffer layer, AR layer의 두께를 확인하기 위해 FE-SEM(ZEISS Merlin compact/ Germany)을 사용하여 박막 두께를 측정하였다. 텅스텐(W) doping 농도를 측정하기 위해 XPS을 사용하여 W doping 농도를 측정 하였다. Pristine VO₂와 W doped VO₂ 박막의 상전이 온도 및 전기적 특성을 측정하기 위해 4 point probe method를 이용하여 온도에 따른 비 저항 변화를 측정하였다. 제조한 다층 박막의 열변색 특성을 확인하고자 UV-Vis spectroscopy(Varian Cary 500/USA)를 사용하여 저(30℃)/고 (90℃)에서 투과율을 측정하였다.

제 4 장 실험 결과 및 토의

제 1 절 Optical simulation 결과

기 위해 연구 되었다.

우수한 열변색 특성(T_{lum}, △T_{sol})을 가지는 다층 박막 두께를 계산하기 위해 2장 6절의 Transfer matrix method(TMM) 방법을 사용하였다. 시 뮬레이션에 필요한 ZnO, VO₂의 굴절률, 소멸계수는 기존 연구에서 보고 된 data를 사용하였다.[8] 시뮬레이션 시, 다층 박막의 각 층은 일정한 박막 두께, 각 박막 내부의 일정한 굴절률, 공곡률(porosity)가 0, 다층 박막의 표면 및 계면의 roughness가 0임을 가정하고 계산하였다. 열변색 유리가 실제 건물 창호로 적용되기 위해서는 T_{lum}이 60% 이상 [20], △T_{sol}이 10% 이상[21]이 되어야 한다고 보고 되었다. 이 영역은 [그림 28]에서 회색으로 표현된 영역을 의미하며, 다양한 재료를 buffer, AR layer로 사용하거나 다층 박막의 두께를 제어하여 이 영역에 포함되

하지만 VO₂ 기반 다층 박막은 VO₂ 박막 두께에 따라 T_{lum}, △T_{sol}은 trade off 관계를 가진다. 즉, VO₂ 박막 두께가 증가할수록 △T_{sol}은 증가 하지만 T_{lum}은 감소한다. 따라서 T_{lum}>60%, △T_{sol}>10%을 만족하기 위 해서는 다층 박막의 각 층의 두께 설정이 중요하다. Xu et al은 △T_{sol}>10%을 만족하기 위해서는 VO₂ 박막 두께가 50nm 이상이 되어 야 한다고 보고하였다.[53] 따라서 VO₂ 박막 두께 50nm을 기준으로 VO₂ 박막 두께가 45nm, 50nm, 55nm, 60nm일 때, 우수한 T_{lum}, △T_{sol}을

가지는 buffer, AR layer 두께를 계산하였다.

[그림 29],[그림 30]은 VO₂ 박막 두께가 55nm일때, buffer, AR layer 두께에 따른 저(30℃)/고(90℃)에서의 T_{lum}과 △T_{sol} 값을 contour map 의 형태로 나타내고 있다. Buffer, AR layer 두께가 각각 187nm, 189nm 일때, 저/고온에서의 T_{lum}은 각각 51%, 46%이며, △T_{sol}은 13.8%로 계산 되었다. [표 6]는 VO₂ 박막 두께가 45nm, 50nm, 55nm, 60nm 일 때 진 행한 시뮬레이션 결과이다. 두께가 1)~2) 두께 범위에 포함되는 다층 박 막 구조를 제작 후, T_{lum}, △T_{sol}을 계산한 결과 저/고온에서 T_{lum}은 62%/56%로 높은 수치를 보였지만 △T_{sol}은 9.5%로 10% 이하의 수치를 보여 높은 에너지 절약 효과를 기대하기 어렵다. 반면 두께가 3)~4) 두 께 범위에 포함되는 다층 박막 구조 경우, 실제 측정값이 저/고온에서 T_{lum}은 58%/54%이며 △T_{sol}은 13.5%로 측정 되었다. 따라서 우수한 열 변색 특성(T_{lum}, △T_{sol})을 가지는 다층 박막의 두께는 buffer layer가 185~189nm, VO₂ layer가 55~60nm, AR layer가 187~192nm로 설정하 였다. [그림 31]은 설계한 다층 박막 구조와 제작한 다층 박막 구조를 나타낸다.



[그림 28] T_{lum}>60%[20], △T_{sol}>10%[21]을 만족하는 VO₂ 기반 다층 박막 선행 연구



[그림 29] VO₂ 박막 두께가 55nm 일 때, buffer, AR layer 두께에 따른 저(30℃)/고온(90℃)에서의 T_{lum}



	Thic	kness(nm	ı)	Simulation		Experiment	
	Buffer layer	VO ₂ layer	AR layer	T _{lum} (%) (30°C/90°C)	ΔT _{sol} (%)	T _{lum} (%) (30°C/90°C)	ΔT _{sol} (%)
1)	188	45	185	57/52	12	62/56	9.5
2)	190	50	189	54/49	12.8	02/50	
3)	189	55	187	52/46	13.8	59/5 <i>1</i>	13.5
4)	185	60	192	49/43	14.5	56/54	

[표 10] 다층 박막 두께에 따른 T_{lum}와 △T_{sol}의 simulation값과 experiment값 비교



[그림 31] 설계된 다층 박막에 맞게 제작한 ZnO/VO₂/ZnO 구조

제 2 절 텅스텐(W) 정량 분석

본 연구의 목표인 텅스텐(W) doping이 ZnO/VO₂/ZnO 다층 박막 열변 색 특성에 미치는 영향을 조사하고자 시뮬레이션으로 설계한 다층 박막 구조에 co-sputtering법으로 W doped VO₂ 기반 다층 박막을 제작하였 고, 텅스텐 sputtering 시간을 조절하여 doping 농도를 조절하였다.

XPS(X-ray photoelectron spectroscopy)을 이용하여 텅스텐 doping 농도를 측정하였으며, 나아가 텅스텐 doping이 VO₂의 V⁴⁺ 산화수에 미 치는 영향을 조사하였다. [그림 32]은 텅스텐 doping 여부와 텅스텐 doping 농도를 측정하기 위해 30~47eV의 binding energy 범위에서 spectrum이다. 텅스텐 sputtering time이 분당 2sec, 4sec, 8sec로 증가 될수록 W 4f peak 면적이 증가한다. V 2p peak 면적과 W 4f peak 면적 의 비율을 통해 텅스텐 doping 농도를 계산하였다. 그 결과 텅스텐이 분 당 2sec, 4sec, 8sec sputtering 됨에 각각 0.5at%, 1.2at%, 1.5at%가 doping 되었다.

또한 MD Zhu et al은 W^{6+} 가 VO_2 의 V^{4+} site에 치환 doping되면 높은 원자가 전자수에 의해 주변 V^{4+} 가 V^{3+} 로 산화수가 변한다고 보고하였으 며[54] 본 연구에서도 유사한 결과를 보였다. [그림 32]와 [표 11]은 512~521eV의 binding energy 범위에서 XPS spectrum과 W doping에 따른 V^{3+} , V^{4+} , V^{5+} 의 percentage 변화를 보여준다. W doping 농도가 중 가함에 따라 $V^{3+}(\%)$ 가 증가되는 것을 알 수 있다. 또한 VO_2 박막내에는 VO_2 뿐만 아니라 V_2O_5 가 존재할 수 있으며 V^{5+} peak은 V_2O_5 의 V 산화 수를 의미한다.

51



[그림 32] XPS spectrum at 31~47eV, 511~521eV

VO₂ W doping ZnO SLG W ⁶⁺ 도핑이 V ⁴⁺ 산화수에 미치는 영향								
V4+ (V4+) V	V ⁴⁺ V ⁴⁺ V ⁴⁺ W ⁶⁺ 도핑 V ³⁺ -W ⁶⁺ -V ³⁺							
W content	Sum area	V ³⁺ (%)	V ⁴⁺ (%)	V ⁵⁺ (%)				
0 at%	1000	0	82	18				
0.5 at%	995	11	74.5	14.4				
1.2 at%	990	24	70	6				
1.5 at%	997	33.6	58.6	7.8				
1		1	↓	Ļ				

7-0

[표 11] W doping 농도에 따른 VO₂의 V³⁺, V⁴⁺, V⁵⁺ 산화수 변화

제 3 절 텅스텐(W) doping이 ZnO/VO₂/ZnO 결정 구조에 미치는 영향

V⁴⁺보다 큰 W⁶⁺가 doping되면 VO₂ crystal structure에도 영향을 미치 게 되고 이를 확인하기 위해 XRD분석을 진행하였다.

[그림 33]은 20가 20°~90°까지 XRD spectrum이며 각각 Pristine VO₂, 0.5at%, 1.2at%, 1.5at% doping 된 SLG/ZnO/W-VO₂를 나타낸다. Pristine VO₂의 XRD spectrum을 통해 VO₂(M)이 SLG/ZnO 위에서 (00*l*) 우선성장방향을 가지고 성장하는 것을 확인 하였다. 또한 W이 doping 되어도 새로운 2차상(phase)이 발견되지 않았다. [그림 34]는 20가 32° ~41° 범위에서의 XRD spectrum을 나타내며, ZnO(002) peak position에 는 변화가 없지만 VO₂(M)의 peak position은 변화하였다. [그림 34],[표 12]는 W이 doping 될수록 20, peak 적분 면적이 감소됨을 보여준다. 이러한 결과는 Zou et al 연구 결과와 유사한 경향성을 보였다.[55]

이는 W⁶⁺가 V⁴⁺ site에 치환 doping 되면 V⁴⁺보다 큰 W⁶⁺에 의해 VO₂ inter-planar spacing(d)가 증가하게 되고, 식(4) Bragg's law에 의 해 2**0**가 감소된다. 또한 V⁴⁺보다 큰 이온크기를 가지는 W⁶⁺에 의해 VO₂ 주기성(periodicity)을 저하시켜 결정성이 저하되어 intensity(적분 면적)이 감소된다.

Bragg's law: $2dsin\theta = n\lambda$

d: interplanar spacing
θ: diffraction angle
λ: wavelength

식 4) Bragg's law



XRD pattern



[그림 34] W doping 농도에 따른 SLG/ZnO/V_xW_{1-x}O₂(x=0, 0.005, 0.012, 0.015) XRD peak position 변화

	Pristine VO ₂	W_2sec	W_4sec	W_8sec
2 0	39.54°	39.49°	39.46°	39.38°
Intensity (적분 강도)	303	340	293	163
FWHM	0.32	0.4	0.37	0.43
Crystallite Size(Å)	296	220	258	222

[표 12] W doping 농도에 따른 20과 intensity(적분 강도), FWHM, Crystallite size 비교

제 4 절 텅스텐(W) doping이 상전이 온도에 미치는 영향

W doping의 목적은 VO₂ 상전이 온도(T_c)을 상온 부근까지 낮추는 것 이다. W doping 농도에 따른 T_c 변화를 확인하고자 4 point probe method로 온도 변화에 따른 비저항(resistivity)을 측정하였고, [그림 35] 은 그 결과를 보여준다. W doping 농도가 증가함에 따라 VO2 기반 다층 박막의 hysteresis loop이 저온으로 이동하게 되며, 이러한 경향성은 보 고된 문헌들과 유사하다.[56][57] W doping 농도가 증가될수록 저온에 서의 안정한 phase인 VO₂(M)이 고온에서 안정한 phase인 VO₂(R)보다 비저항 차이가 크다. B. Rajeswaran et al은 W doping 농도가 증가될수 록 electron charge carrier concentration이 증가한다고 보고하였다.[58] W⁶⁺ doping에 의해 증가한 electron charge carrier는 전기적으로 metallic한 VO₂(R) 보다 insulating한 VO₂(M)에 더 큰 변화를 초래한다. 열변색 특성인 상전이 온도(T_) 및 △A, △S, △H를 구체적으로 계산 하기 위해 hysteresis loop의 heating, cooling curve을 미분한 값을 gaussian fitting하였고, [그림 36]은 gaussian fitting한 온도와 dLog(R)/dT curve를 보여준다. 2장 3-2절에서의 T_c, △A, △S, △H 계 산법으로 계산한 결과는 [표 13]에 나와있다. 본 연구는 W doping을 하 지 않았음에도 T_c가 46℃이고 W이 doping 될수록 T_c는 감소되는 경향 성을 보였다. 결과적으로 W이 1.5at% doping 되었을 때, T_c가 약 16℃ 감소되었다. 본 연구에서 doping하지 않았음에도 T_c가 68℃보다 낮은 이유로는 (001) 우선성장방향을 가지는 ZnO, VO₂ 사이에 lattice mismatch로 인해 VO₂ 박막에 stress가 가해져 T_c가 68℃보다 낮을 수 있다. 또한 본 실험의 증착 온도는 300℃이며, 서로 다른 ZnO, VO₂ 열 팽창 계수에 의해 VO₂ 박막이 thermal stress를 받을 수 있다. T_c 감소 는 열변색 스마트 윈도우의 에너지 절약 효과 증가를 기대할 수 있다. 하지만 T。 뿐만 아니라 저/고온 비저항 차이 비율인 △A가 감소되었으 며, $\triangle A$ 는 $\triangle T_{sol}$ 에 영향을 미치는 요소로 $\triangle A$ 가 감소 될수록 $\triangle T_{sol}$ 이 저하되어 열변색 스마트 윈도우 에너지 절약 효과 저하를 초래한다. [그

림 38]은 본 연구와 보고된 연구들의 W doping concentration에 따른 T_c 변화를 나타내며, W concentration과 T_c 변화가 linear한 관계를 가 졌다. 또한 Jinhua et al와 비교하면 도핑 하지 않을 때, 상대적으로 낮은 T_c(~46℃)로 인해 적은 doping 양으로 T_c를 상온 부근인 ~30℃로 낮출 수 있다.



[그림 35] W doping 농도에 따른 Temperature-Resistivity hysteresis loop 변화



[그림 36]. [그림 35]에 나타낸 Temperature-Resistivity hysteresis loop의 미분값과 gaussian fitting한 그래프

	PristineVO ₂	W_0.5at%	W_1.2at%	W_1.5at%
T _c	46°C	42°C	33 ℃	30°C
ΔA (resistivity change)	1.0×10^2	1.5×10^{1}	6.3	1.6
ΔH (hysteresis width)	8.1℃	5.7℃	2.4℃	0.7°C
ΔS (Sharpness)	14.8°C	24°C	12.5℃	8.8°C

[[]표 13] W doping 농도에 따른 상전이 온도(T_c) 및 $\triangle A$, $\triangle S$, $\triangle H$



[그림 37] 보고된 W doped VO₂ 박막의 Temperature-Resistivity hysteresis loop [56],[57]



[그림 38] 보고된 W doped VO₂ 박막 문헌들과 본 연구의 W doping 농도와 T_c 관계

제 5 절 W doping이 열변색 특성(T_{lum} , $△T_{sol}$)에 미치는 영향

소다라임 유리(SLG) 기판 위에 증착된 ZnO/VO₂/ZnO 다층 박막의 VO₂ layer에 W이 doping 되면 상전이 온도(T_c) 뿐만 아니라 T_{lum}, △ T_{sol}에도 영향을 미친다. [그림 39]는 W doping 농도 변화에 따른 가시 광선-적외선에서의 투과율 변화를 보여준다. W doping 농도에 관계 없 이 유사한 가시광선 투과율을 나타내기 때문에 비슷한 T_{lum} 값을 보인다.

또한 W doping 농도가 증가되면 저온(30℃)에서 적외선 투과율이 감 소되는 반면 고온(90℃)에서 적외선 투과율은 큰 차이가 없었다. 이에 따라 W doping 농도가 증가하면 △T_{sol}은 감소하였다. 이러한 연구 결과 는 M.A.Sobhan et al, Jinhua Li et al에서 보고하는 연구 결과와 유사한 경향성을 보인다.[56][59]

이는 2장 2절의 VO₂ plasma oscillation으로 인한 적외선 차폐로 설명 될 수 있다. V⁴⁺보다 큰 원자가 전자수를 가지는 W⁶⁺가 doping 되면 electron charge carrier가 증가되며, plasma oscillation하는 전자의 양이 많아져 더 많은 적외선을 차폐하게 되어 $\triangle T_{sol}$ 이 감소된다.


[그림 39] W doping 농도에 따른 ZnO/VO₂/ZnO 다층 박막의 가시광 선-적외선 투과율

	T _{lum} (%) _(LT/HT)	ΔT_{sol} (%)	Tc(℃)
Pristine VO ₂	58/54	13.7	46
W_0.5at%	56/54	9.5	42
W_1.2at%	55/53	8.4	33
W_1.5at%	54/55	3.8	30
W doping ↑	_	↓	↓

LT/HT: Low temp/ High temp

[표 14] W doping 농도에 따른 T_{lum} , $riangle T_{sol}$, T_{c}



[그림 40] 보고된 문헌의 가시 광선-적외선 투과율[56][59]

제 5 장 결 론

본 연구에서는 VO₂-based thermochromic smart window의 에너지 절 약 효과를 증가시키기 위해 VO₂ 상전이 온도(T_c) 제어에 효율적인 재료 인 텅스텐(W)을 co-sputtering법으로 doping하여, W doping이 소다라임 유리(SLG) 위에 증착된 ZnO/VO₂/ZnO 다층 박막 구조의 열변색 특성 (T_{lum}, \triangle T_{sol})과 상전이 온도(T_c)에 미치는 영향을 조사하였다.

팅스텐 이온(₩⁶⁺)은 바나듐 이온(V⁴⁺)과의 원자가 전자수 차이와 이온 크기 차이로 인해 VO₂ energy band 구조 변화, VO₂ local lattice distortion을 발생시켜 VO₂ 박막의 상전이 온도(T_o)가 감소한다고 알려 져 있다.

온도 변화에 따른 저항 변화 곡선(hysteresis loop)을 통해 W doping 농도가 Oat%, O.5at%, 1.2at%, 1.5at% 일 때, VO₂ 상전이 온도(T_c)가 46℃, 42℃, 33℃, 30℃로 감소되는 것을 확인하였다. 텅스텐을 1.5at% doping 했을 때, VO₂ 상전이 온도(T_c)가 약 30℃이며, 목표로 했던 상온 부근의 결과를 보였다. 또한 본 연구의 pristine VO₂ 박막의 상전이 온 도는 46℃로 보고된 pristine VO₂ 박막의 상전이 온도(T_c)인 70℃[56] 보다 낮은 상전이 온도를 보이기 때문에 동일한 농도의 텅스텐이 doping 될 때, 더 낮은 상전이 온도를 기대 할 수 있다. 하지만 텅스텐 이 doping 될 때, T_c 변화 뿐만 아니라 상전이 전/후 저항 차이 비율을 나타내는 △A가 감소되는 경향성을 보였다. △A는 태양에너지 제어 능 릭(△T_{sol})에 영향을 주며 △A가 감소할수록 태양에너지 제어 능력(△ T_{sol})이 저하되는 것으로 보고된다.[22]

W doping은 VO₂ 상전이 온도(T_c) 뿐만 아니라 열변색 특성(T_{lum}, △ T_{sol})에도 영향을 미친다. W doping 농도가 증가함에 따라 사람 눈으로 봤을 때 투명한 정도인 T_{lum}는 큰 변화를 보이지 않았지만 태양에너지 제어 능력인 △T_{sol}이 감소되었다. 도핑 농도가 Oat%, 0.5at%, 1.2at%, 1.5at%로 증가 될 때, △T_{sol}은 13.7%, 9.5%, 8.4%, 3.8%로 감소 되었다. 이는 V⁴⁺ 보다 높은 원자가 전자수를 가지는 W⁶⁺가 도핑 될 때, electron charge carrier가 증가되고 증가된 electron의 진동에 의해 더 많은 적외선을 차폐 시키기 때문이다. 특히 텅스텐 doping 농도에 따른 VO₂(M)에서의 적외선 투과율 변화가 VO₂(R)에서의 투과율 변화 보다 더 컸다. 증가된 electron charge carrier는 electrical metallic 특성을 가지는 VO₂(R) 보다 electrical insulating 특성을 가지는 VO₂(M)에 많 은 영향을 미치는 것을 확인 할 수 있다.

본 연구에서는 ZnO/VO₂/ZnO 구조에 텅스텐을 doping하여 VO₂ 박막 의 상전이 온도(T_c)를 상온 부근인 30℃까지 낮추었다. 이를 통해 더 많 은 에너지 절약 효과를 기대하였지만 텅스텐이 도핑됨에 따라 태양에너 지 제어 능력(△T_{sol})이 13.7%에서 3.8%까지 저하되어 에너지 절약 효 과가 저하되었다.

Sai Liu et al은 Quartz/VO₂/TiO₂ 다층 박막 구조의 top layer의 TiO₂ 를 nano-cone structure로 제작하여 AR coating보다 우수한 열변색 특 $d(T_{lum}, \Delta T_{sol})$ 결과를 보고하였다.[60] 따라서 본 연구의 ZnO/W-VO₂/ZnO의 top layer인 ZnO 박막의 미세 구조 제어를 통해 우수한 열 변색 특성(T_{lum}, ΔT_{sol})과 상온 부근의 상전이 온도(T_c)를 기대 할 수 있 다.

- DoE UJEE, Department RE. Buildings energy data book. 2011.;286www.hydrosol.com.au/improve-house-heat-loss/ (2021)
- HYDROSOL. Improve house heat loss. [cited 2022; Available from: 2.www.hydrosol.com.au/improve-house-heat-loss/ (2021).
- 3. Walsh, N.P. New York City's Mayor is Planning to Ban New Glass Skyscrapers. 2019 [cited 2022 Jan.1.]; Available from: https://www.archdaily.com/915656/new-york-citys-mayoris-planning-to-ban-new-glass-skyscrapers.
- 4. Cannavale, A., et al., Smart electrochromic windows to enhance building energy efficiency and visual comfort. Energies, 2020. 13(6): p. 1449.
- Ahmed, H.F. and N.S. Begum, Synthesis and characterization of MoO 3–WO 3 composite thin films by liquid phase deposition technique: Investigation of its photochromic properties. Bulletin of Materials Science, 2013. 36(1): p. 45– 49.
- Koo, H., et al., Effect of Oxide Buffer Layer on the Thermochromic Properties of VO2 Thin Films. Journal of Materials Engineering and Performance, 2013. 22(12): p. 3967-3973.
- 7. SSEELE. structural glass designs by seele dominate the first impression of Apple Park. [cited 2022 Jan. 1st]; Available from: https://seele.com/references/apple-park-visitor-center-reception-buildings.
- 8. 박경희. 서울대학교 공학 석사, 2021
- Zhang, Q.H., et al., Ultra-Compliant and Tough Thermochromic Polymer for Self-Regulated Smart Windows. Advanced Functional Materials, 2021. 31(18).
- 10. Lee, S., et al., Electronic structure and insulating gap in epitaxial VO2 polymorphs. Apl Materials, 2015. 3(12).
- 11. Ling, C., et al., W Doping and Voltage Driven Metal-Insulator Transition in VO2 Nano -Films for Smart Switching Devices. Acs Applied Nano Materials, 2019. 2(10): p. 6738-6746.
- 12.김동환, 디스플레이 공정 플라즈마 기초. The korean information display society, 2015.
- 13. Ling, C., et al., W Doping and Voltage Driven Metal-Insulator Transition in VO2 Nano -Films for Smart Switching Devices.

Acs Applied Nano Materials, 2019. 2(10): p. 6738-6746.

- 14. Jorgenson, G.V. and J.C. Lee, Doped Vanadium-Oxide for Optical Switching Films. Solar Energy Materials, 1986. 14(3-5): p. 205-214.
- 15. Zhang, Y.Q., et al., Recent Progress on Vanadium Dioxide Nanostructures and Devices: Fabrication, Properties, Applications and Perspectives. Nanomaterials, 2021. 11(2).
- Warwick, M.E.A. and R. Binions, Advances in thermochromic vanadium dioxide films. Journal of Materials Chemistry A, 2014. 2(10): p. 3275-3292.
- 17. Photometry The CIE system of physical photometry. 2005; Available from: https://www.iso.org/standard/41641.html.
- 18. https://en.wikipedia.org/wiki/Air_mass_(solar_energy)
- 19. Chang, T., et al., How to properly evaluate and compare the thermochromic performance of VO 2-based smart coatings. Journal of Materials Chemistry A, 2019. 7(42): p. 24164-24172.
- 20. Blackman, C.S., et al., Atmospheric pressure chemical vapour deposition of thermochromic tungsten doped vanadium dioxide thin films for use in architectural glazing. Thin Solid Films, 2009. 517(16): p. 4565-4570.
- 21. Long, S.W., et al., Self-Template Synthesis of Nanoporous VO2-Based Films: Localized Surface Plasmon Resonance and Enhanced Optical Performance for Solar Glazing Application. Acs Applied Materials & Interfaces, 2019. 11(25): p. 22692-22702.
- 22. Jin, P., K. Yoshimura, and S. Tanemura, Dependence of microstructure and thermochromism on substrate temperature for sputter-deposited VO 2 epitaxial films. Journal of Vacuum Science & Technology A: Vacuum, Surfaces, and Films, 1997. 15(3): p. 1113-1117.
- 23. Koo, H., et al., Effect of lattice misfit on the transition temperature of VO2 thin film. Journal of Materials Science, 2012. 47(17): p. 6397-6401.
- 24. Long, S., et al., Effects of V2O3 buffer layers on sputtered VO2 smart windows: Improved thermochromic properties, tunable width of hysteresis loops and enhanced durability. Applied Surface Science, 2018. 441: p. 764-772.
- 25. Long, S., et al., Thermochromic multilayer films of WO 3/VO 2/WO 3 sandwich structure with enhanced luminous transmittance and durability. RSC advances, 2016. 6(108): p. 106435-106442.
- 26. Jin, P., et al., Design, formation and characterization of a

novel multifunctional window with VO2 and TiO2 coatings. Applied Physics A, 2003. 77(3): p. 455-459.

- 27. Zheng, J., S. Bao, and P. Jin, TiO2 (R)/VO2 (M)/TiO2 (A) multilayer film as smart window: Combination of energysaving, antifogging and self-cleaning functions. Nano Energy, 2015. 11: p. 136-145.
- 28. Liu, H., et al., SnO2/VO2/SnO2 tri-layer thermochromic films with high luminous transmittance, remarkable solar modulation ability and excellent hydrophobicity grown on glass substrates. Infrared Physics & Technology, 2021. 113: p. 103648.
- 29. Zong, H., et al., Preparation and characterization of HfO2/VO2/HfO2 sandwich structures with low phase transition temperature, excellent thermochromic properties, and superior durability. Ceramics International, 2022. 48(5): p. 6734-6744.
- 30. Zhou, H., et al., Use of ZnO as antireflective, protective, antibacterial, and biocompatible multifunction nanolayer of thermochromic VO2 nanofilm for intelligent windows. Applied Surface Science, 2016. 363: p. 532-542.
- Zhou, H., et al., Atomic structure of misfit dislocations in nonpolar ZnO/Al2O3 heterostructures. Applied Physics Letters, 2010. 97(12).
- 32. Maniv, S. and A. Zangvil, Controlled Texture of Reactively Rf-Sputtered Zno Thin-Films. Journal of Applied Physics, 1978. 49(5): p. 2787-2792.
- 33. Mathews, N., et al., TiO2 thin films-Influence of annealing temperature on structural, optical and photocatalytic properties. Solar energy, 2009. 83(9): p. 1499-1508.
- 34. Nakano, M., et al., Collective bulk carrier delocalization driven by electrostatic surface charge accumulation. Nature, 2012. 487(7408): p. 459-462.
- 35. Lee, D., et al., Sharpened VO2 Phase Transition via Controlled Release of Epitaxial Strain. Nano Letters, 2017. 17(9): p. 5614-5619.
- 36. Huang, Z., et al., Improvement of phase transition properties of magnetron sputtered W-doped VO2 films by postannealing approach. Journal of Materials Science: Materials in Electronics, 2020. 31(5): p. 4150-4160.
- 37. Hu, L., et al., Porous W-doped VO2 films with simultaneously enhanced visible transparency and thermochromic properties. Journal of Sol-Gel Science and Technology, 2016. 77(1): p. 85-93.

- 38. Zhang, L., et al., Facile synthesis, formation mechanism and thermochromic properties of W-doped VO 2 (M) nanoparticles for smart window applications. Journal of Materials Chemistry C, 2020. 8(38): p. 13396-13404.
- 39. Kolenatý, D., et al., High-performance thermochromic VO2based coatings with a low transition temperature deposited on glass by a scalable technique. Scientific Reports, 2020. 10(1): p. 1-12.
- 40. Ji, C., et al., Optimization of metal-to-insulator phase transition properties in polycrystalline VO 2 films for terahertz modulation applications by doping. Journal of Materials Chemistry C, 2018. 6(7): p. 1722-1730.
- 41. Panagopoulou, M., et al., Thermochromic performance of Mgdoped VO2 thin films on functional substrates for glazing applications. Solar energy materials and solar cells, 2016. 157: p. 1004-1010.
- 42. Mlyuka, N., G.A. Niklasson, and C.-G. Granqvist, Mg doping of thermochromic VO 2 films enhances the optical transmittance and decreases the metal-insulator transition temperature. Applied physics letters, 2009. 95(17): p. 171909.
- 43. Lu, L., et al., Effect of Fe doping on thermochromic properties of VO2 films. Journal of Materials Science: Materials in Electronics, 2018. 29(7): p. 5501-5508.
- 44. Zou, Z., et al., Phase transition mechanism and application of silicon-doped VO2 thin films to smart windows. Journal of Materials Science: Materials in Electronics, 2021. 32(19): p. 23825-23833.
- 45. Soltani, M., et al., Thermochromic vanadium dioxide smart coatings grown on Kapton substrates by reactive pulsed laser deposition. Journal of Vacuum Science & Technology A: Vacuum, Surfaces, and Films, 2006. 24(3): p. 612-617.
- 46. Krammer, A., et al., Elevated transition temperature in Ge doped VO2 thin films. Journal of Applied Physics, 2017. 122(4): p. 045304.
- 47. Wu, Y., et al., Depressed transition temperature of W x V 1x O 2: mechanistic insights from the X-ray absorption fine structure (XAFS) spectroscopy. Physical Chemistry Chemical Physics, 2014. 16(33): p. 17705-17714.
- 48. He, X., et al., Orbital change manipulation metal-insulator transition temperature in W-doped VO 2. Physical Chemistry Chemical Physics, 2015. 17(17): p. 11638-11646.
- 49. Asayesh-Ardakani, H., et al., Atomic origins of monoclinictetragonal (rutile) phase transition in doped VO2 nanowires.

Nano letters, 2015. 15(11): p. 7179-7188.

- 50. Zhang, J., et al., Theoretical study on the tungsten-induced reduction of transition temperature and the degradation of optical properties for VO2. The Journal of chemical physics, 2013. 138(11): p. 114705.
- 51. Katsidis, C.C. and D.I. Siapkas, General transfer-matrix method for optical multilayer systems with coherent, partially coherent, and incoherent interference. Applied optics, 2002. 41(19): p. 3978-3987.
- 52. Fager, H., Growth and Characterization of Amorphous Multicomponent Nitride Thin Films. 2014, Linköping University Electronic Press.
- 53. Xu, G., et al., Tailoring of luminous transmittance upon switching for thermochromic VO2 films by thickness control. Japanese journal of applied physics, 2004. 43(1R): p. 186.
- 54. Zhu, M.-D., et al., Thermochromic and femtosecond-laserinduced damage performance of tungsten-doped vanadium dioxide films prepared using an alloy target. Materials, 2018. 11(9): p. 1724.
- 55. Zou, J., X. Chen, and L. Xiao, Phase transition performance recovery of W-doped VO2 by annealing treatment. Materials Research Express, 2018. 5(6): p. 065055.
- 56. Li, J., et al., Temperature-responsive tungsten doped vanadium dioxide thin film starves bacteria to death. Materials Today, 2019. 22: p. 35-49.
- 57. Karaoglan-Bebek, G., et al., Continuous tuning of W-doped VO2 optical properties for terahertz analog applications. Applied Physics Letters, 2014. 105(20): p. 201902.
- 58. Rajeswaran, B. and A.M. Umarji, Effect of W addition on the electrical switching of VO2 thin films. Aip Advances, 2016. 6(3).
- 59. Sobhan, M., et al., Thermochromism of sputter deposited WxV1- xO2 films. Solar Energy Materials and Solar Cells, 1996. 44(4): p. 451-455.
- 60. Liu, S., et al., *Bio-inspired TiO2 nano-cone antireflection layer for the optical performance improvement of VO2 thermochromic smart windows.* Scientific reports, 2020. 10(1): p. 1-14.

Abstract

Effect of tungsten doping on thermochromic properties of ZnO/VO₂/ZnO multi-layer deposited on soda lime glass

Jae Young Park Department of Materials Science and Engineering The Graduate School Seoul National University

Smart window based on VO2 is one of promising thermochromic glasses which can regulate heat flow through window by solar modulation near room temperature. Thermochromic glasses with high visible light transmittance and large difference in infrared transmittance between high- and low-temperature VO₂ phases, are required to have large amount of energy saving in buildings. In order to commercialize VO₂-based thermochromic glass, it is necessary to solve problems such as the low visible light transmittance, the low solar modulation ability and the control of transition temperature(T_c) of VO_2 . To improve visible light transmittance and solar modulation ability, thermochromic properties of VO2-based multi-layer thin film using ZnO as a buffer layer and an anti-reflection(AR) layer have been reported. However, there is still the problem that the energy saving effect is limited because the $T_c({\sim}68\,{}^\circ\!{\rm C})$ of ${\rm VO}_2$ is higher than room temperature. There are several methods to control T_c, such as doping, microstructure control, and internal stress control. Among these methods, tungsten(W) doping is known to be most effective method for controlling T_c . W doping changes the V-V bonding length and energy band structure of VO₂ due to the difference atomic size and valence electrons.

In this study, $ZnO/V_XW_{1-X}O_2/ZnO(x=0, 0.005, 0.012, 0.015)$ multilayer thin films were deposited on soda lime glass by sputtering, and the effect of tungsten doping on the thermochromic properties of a VO_2 -based multi-layer thin film was investigated.

When tungsten doping concentration was 0at%, 0.5at%, 1.2at% and 1.5at%, T_c was reduced to 46°C, 42°C, 33°C and 30°C. Also, solar modulation ability(ΔT_{sol}) was reduced to 13.7%, 9.5%, 8.4% and 3.8%. On the other hand, visible light transmittance did not show significant change.

Keywords : Thermochromic smart window, Vanadium dioxide, Tungsten doping, Transition temperature, RF magnetron sputtering, Thermochromic properties

Student Number : 2021-28589