ĐẠI HỌC THÁI NGUYÊN TRƯỜNG ĐẠI HỌC KHOA HỌC



VŨ ĐỨC TÍNH

NGHIÊN CỨU TÍNH CHẤT QUANG XÚC TÁC CỦA MÀNG TÍCH HỢP Ca₃Mn₂O₇/TiO₂ TRÊN CHỦNG NẤM ASPERGILLUS NIGER

Chuyên ngành: Quang học Mã số: 8.44.01.10

LUẬN VĂN THẠC SĨ VẬT LÍ

Người hướng dẫn khoa học: TS. Phạm Thế Tân

THÁI NGUYÊN - 2018

Lời cam đoan

Tôi xin cam đoan đây là công trình nghiên cứu của riêng tôi dưới sự hướng dẫn của TS. Phạm Thế Tân. Các số liệu, kết quả nghiên cứu nêu trong luận văn là trung thực và đáng tin cậy. Nếu không đúng như đã nêu trên, tôi xin hoàn toàn chịu trách nhiệm về đề tài của mình.

Người cam đoan

Vũ Đức Tính

Lời cảm ơn

Trước tiên, tôi xin gửi lời cảm ơn và bày tỏ lòng biết ơn sâu sắc đến Thầy giáo TS. Phạm Thế Tân, người đã tận tình giúp đỡ, hỗ trợ, hướng dẫn tôi trong suốt quá trình thực hiện và hoàn thành luận văn này.

Xin trân trọng cám ơn các Thầy, cô Trường Đại học Khoa học – Đại học Thái Nguyên đã giảng dạy, hướng dẫn tôi trong suốt chương trình học cao học.

Cám ơn các Thầy, cô giáo khoa Vật lý Kỹ thuật và Công nghệ Nano - Trường ĐH Công nghệ- ĐHQGHN, các thầy cô thuộc Trung tâm Khoa học Vật liệu, Khoa Hóa học- Trường Đại học Khoa học Tự nhiên - Đại học Quốc gia Hà nội, Viện Hóa học- ĐHBK Hà Nội và các thầy cô Khoa Công nghệ Hóa học và môi trường thuộc Trường Đại học Sư phạm kỹ thuật Hưng Yên... đã tận tình giúp đỡ tạo điều kiện thuận lợi cho tôi trong quá trình học tập, nghiên cứu, thực hành thí nghiệm để thực hiện luận văn này.

Cuối cùng, tôi xin tỏ lòng biết ơn đến gia đình, những người thân và các bạn đồng nghiệp đã luôn hỗ trợ về vật chất, động viên tinh thần và tạo điều kiện cho tôi trong suốt thời gian học tập.

Xin chân thành cám ơn!

Tác giả

Vũ Đức Tính

MỤC LỤC

Lời cam đoan	i
Lời cảm ơn	iii
MỤC LỤC	iv
DANH MỤC VIẾT TẮT	vi
DANH MỤC HÌNH	vii
DANH MỤC BẢNG	ix
MỞ ĐẦU	1
TÔNG QUAN	5
1.1. Giới thiệu về Titan đioxit TiO_2	5
1.1.1. Cấu trúc và tính chất vật lý	5
1.1.2. Sự chuyển dạng thù hình của titan đioxit	8
1.1.3. Một số phương pháp điều chế Titan đioxit	9
1.1.4. Tình hình sản xuất và tiêu thụ Titan đioxit trên thế giới hiện nay	11
1.1.5. Ứng dụng của Titan đioxit	12
1.2. Tính năng quang xúc tác	14
1.2.1. Cơ chế của phản ứng quang xúc tác dị thể	14
1.2.2. Cσ chế xúc tác quang của TiO ₂	15
1.3. Phương pháp cải thiện khả năng quang xúc tác của vật liệu Ti O_2	17
1.4. Giới thiệu vật liệu Ca ₃ Mn ₂ O _{7.}	19
Chương 2. PHƯƠNG PHÁP NGHIÊN CỨU	23
2.1. Chuẩn bị phủ lớp màng TiO ₂ trên đế gỗ	23
2.2.1. Mẫu thử nghiệm	23
2.2.2. Thiết bị thí nghiệm	23
2.2.3. Kiểm soát độ ẩm và cấy nấm	24
2.2.4.Phương pháp phân tích khả năng kháng nấm	24
2.2. Chế tạo hệ vật liệu Ca ₃ Mn ₂ O ₇	24
2.1.1 Quy trình chế tạo hệ gốm M1(Ca ₃ Mn ₂ O ₇)	25
2.1.2. Quy trình chế tạo hệ gốm M2(Ca ₃ Mn ₂ O ₇)	26
2.3. Chế tạo hệ vật liệu Ca ₃ Mn ₂ O ₇ /TiO ₂	26
2.3. Các phép đo.	27
2.3.1. Chụp ảnh bề mặt mẫu trên kính hiển vi điện tử quét (SEM)	27
2.3.2. Phép phân tích cấu trúc bằng nhiễu xạ kế tia X (X-RAY)	28
2.3.3. Nguyên lý và ứng dụng của phổ UV-VIS:	29

2.3.4. Kính hiển vi điện tử truyền qua (TEM)	30
2.3.5. Kính hiển vi lực nguyên tử hay kính hiển vi nguyên tử lực	31
2.3.5. Phương pháp phân tích nhiệt vi sai DSC	32
KẾT QUẢ VÀ THẢO LUẬN	34
3.1. Kết quả nghiên cứu hệ vật liệu TiO ₂	34
3.1.1. Ảnh hưởng của nhiệt độ nung lên cấu trúc vật liệu	34
3.2. Kết quả nghiên cứu hệ vật liệu Ca ₃ Mn ₂ O ₇	40
3.2.1. Kết quả phân tích nhiệt vi sai	41
3.2.2. Kết quả nghiên cứu cấu trúc mẫu M1 ($Ca_3Mn_2O_7$)	42
3.2.3. Kết quả nghiên cứu cấu trúc mẫu M2($Ca_3Mn_2O_7$)	43
3.3. Nghiên cứu tính kháng nấm mốc của lớp phủ màng mỏng Ca ₃ Mn ₂ O	7/TiO2
trên đế gỗ.	44
3.3.1. Kết quả nghiên cứu cấu trúc của hợp chất Ca ₃ Mn ₂ O ₇ /TiO ₂	45
3.3.2. Kết quả hoạt tính kháng nấm của hợp chất Ca ₃ Mn ₂ O ₇ /TiO ₂	45
3.3.3. Kết luận chung về hệ Ca ₃ Mn ₂ O ₇ /TiO ₂	50
KẾT LUẬN VÀ KIẾN NGHỊ	50
TÀI LIỆU THAM KHẢO	52

DANH MỤC VIẾT TẮT

AN: Chủng nấm Aspergillus niger DSC: phép phân tích nhiệt vi sai 2D: Hai chiều DDT: dichloro-diphenyl-trichloroethane (một loại thuốc trừ sâu) quasi-2D: Giả hai chiều DTG: Phép phân tích nhiệt vi sai TLTK: Tài liệu tham khảo SEM: Kính hiển vi điện tử quét TEM: Kính hiển vi điện tử truyền qua XRD: Khảo sát đặc trưng bởi nhiễu xạ tia X UV: Chiếu sáng tử ngoại ERH (equilibrium relative humidity): độ ẩm tương đối cân bằng UVA tia cực tím, tia tử ngoại có bước sóng 315-380 nm

DANH MỤC HÌNH

Hình 1.1. Cấu trúc pha tinh thể của rutile [17,24]6
Hình 1.2. Cấu trúc pha tinh thể của anatase [17,24]6
Hình 1.3. Cấu trúc pha tinh thể của brookite [17,24]7
Hình 1.4. Khối bát diện của TiO2 [17,24]7
Hình 1.5. Sơ đồ ứng dụng quang xúc tác của TiO2[5,27]12
Hình 1.6. Kính chống đọng sương13
Hình 1.7. Giản đồ năng lượng của pha anatase và pha rutile[28]16
Hình 1.8. Sự hình thành gốc OH* và O2[3,4,24]17
Hình 1.9. CaMnO3 (a), Ca2MnO4 (b) và Ca3Mn2O7 (c) [29]20
Hình 2.1. Ảnh chụp mỏng TiO2 trên bề mặt gỗ. (a) TiO2 # 1, (b) TiO2 # 2,.23
Hình 2.2. Sơ đồ thử nghiệm23
Hình 2.3. Giản đồ nung sơ bộ mẫu M125
Hình 2.4. Giản đồ nung thiêu kết mẫu M126
Hình 2.5. Giản đồ nung thiêu kết mẫu M226
Hình 2.6. Kính hiển vi điện tử quét JSM 5410 LV và phân tích phổ EDS28
Hình 2.7. Sơ đồ phương pháp chụp ảnh SEM28
Hình 2.8. Sơ đồ phương pháp nhiễu xạ tia X
Hình 2.9. Thiết bị nhiễu xạ tia X D5005 - Germany29
Hình 2.10. Cường độ tia sáng trong phương pháp đo UV -VIS
Hình 2.11. Máy UV-Vis Cary 100 Conc - Variant
Hình 2.12. Sơ đồ cấu tạo máy TEM31
Hình 2.13. Máy JEM – 1400
Hình 2.14.Máy Nanotec Electronica S.L
Hình 2.15. Sơ đồ cấu tạo máy AFM32
Hình 2.16. Thiết bị phân tích nhiệt vi sai32
Hình 3.1.Giản đồ XRD của mẫu TiO2 nung ở các nhiệt độ khác nhau34
Hình 3.2. Mức độ tăng trưởng AN trên bề mặt phủ khác nhau với ánh sáng tự
nhiên trong nhà (trồng trong 20 ngày). (a) Bề mặt không được xử lý, có khử trùng;
(b) Bề mặt phủ TiO2 # 1, có khử trùng; (c) Bề mặt phủ TiO2 # 2 có khử trùng; (d)
Bề mặt không được xử lý, ERH 90%; (e) Bề mặt phủ TiO2 # 1 với ERH 90%; và (f)

Hình 3.4.Tác dụng kháng nấm của TiO2 chống lại A. niger trên đế bằng sơn
alkyd
Hình 3.5. A. niger tái phát triển trong bóng tối sau khi chiếu xạ UV theo thời
gian
Hình 3.6. Điểm số tăng trưởng của mẫu được xử lý TiO ₂ trong và sau khi ngừng
chiếu xạ. (a) Mẫu thử được làm ướt bằng nước; (b) Mẫu thử ERH 90%39
Hình 3.7. Giản đồ phân tích nhiệt (DSC- TGA) của mẫu Ca ₃ Mn ₂ O ₇ chế tạo
bằng phản ứng pha rắn41
Hình 3.8. Giản đồ nhiễu xạ tia X của mẫu M142
Hình 3.9. Giản đồ nhiễu xạ tia X của mẫu M2 (Ca ₃ Mn ₂ O ₇)43
Hình 3.10. a) Huyền phù chất lỏng $Ca_3Mn_2O_7/TiO_2$ khi x = 0,05. b) ảnh hiển vi
điện tử truyền qua của các hạt nano Ca ₃ Mn ₂ O ₇ /TiO ₂ 45
Hình 3.11. Cơ chế phép đo sự phát triển của nấm dựa trên cường độ ánh sáng
phản xạ từ bề mặt tấm gỗ46
Hình 3.12. Quá trình hấp thụ bức xạ UV của kính lọc sắc47
Hình 3.13. Sự phát triển của AN dưới sự chiếu xạ bằng ánh sáng khả kiến48
Hình 3.14. Bề mặt gỗ sau 20 ngày48
Hình 3.15. Sự phát triển của AN khi chiếu bức xạ UV (365 nm) với công suất
0,2W/cm ²
Hình 3.16. Ảnh hưởng cường độ ánh sáng lên sự phát triển của AN sau 7 ngày
của quá trình ủ. Mẫu được phủ TiO2 tinh khiết cho thấy sự phụ thuộc ít vào cường
độ sáng, các mẫu được phủ lớp hợp chất Ca3Mn2O7/TiO2 không biểu hiện sự phụ
thuộc này50

DANH MỤC BẢNG

	Bảng 1.1. Các đặc tính cấu trúc của các dạng thù hình của TiO2[3,4]	5
	Bảng 1.2. Sản lượng TiO2 trên thế giới qua một số năm	.11
	Bảng 1.3. Các thông số cấu trúc và thông số nhiệt của CaMnO3 [29]	.20
	Bảng 1.4. Các thông số cấu trúc và thông số nhiệt của Ca3Mn2O7[29]	.21
	Bảng 2.1. Mối liên hệ giữa dhkl với hằng số mạng tinh thể :	.29
	Bảng 3.1. Đặc điểm tinh thể của các mẫu sau nung	.35
	Bảng 3.2. Chỉ số tăng trưởng trung bình của A. Niger trên các đế gỗ*	.36
	Bảng 3.3. Liệt kê khoảng cách giữa các mặt phẳng mạng tinh thể tương ứng	của
mẫu	Ca ₃ Mn ₂ O ₇ (M2) và so sánh với thông số trên thẻ chuẩn	.44

MỞ ĐẦU

Với đặc điểm khí hậu nhiệt đới nóng và ẩm, nước ta có điều kiện tự nhiên thuận lợi là cây cối tươi tốt, tạo nên một nền nông nghiệp nhiệt đới đa dạng. Tuy vậy, khí hậu nóng và ẩm cũng tạo ra nhiều dịch bệnh cho con người, cây trồng và vật nuôi. Một trong những nguyên nhân cơ bản, phổ biến tạo ra các dịch bệnh đó là những chủng loại nấm gây hại, đặc biệt là loại nấm Aspergillus niger (AN), loại nấm này là một trong những loài phổ biến nhất của các chi Aspergillus. Nó gây ra một căn bệnh được gọi là nấm mốc đen trên một số loại trái cây, rau quả như nho, hành tây, đậu phộng, đây là một chất gây ô nhiễm phổ biến của thực phẩm và đồ gia dụng... Nấm Aspergillus niger còn gây ra nhiễm trùng tai gây đau, thính lực tạm thời mất mát.Trong trường hợp nghiêm trọng, thiệt hại cho ống tai và màng tympanic.

Nấm mốc Aspergillus có hình dạng sợi, phân nhánh có vách ngăn (cấu tạo đa bào), không màu, màu nhạt hoặc trở nên nâu, nâu nhạt ở một số vùng nhất định của khuẩn lạc. Để phòng trừ các loại nấm gây hại, nhất là nấm Aspergillus niger, các nhà khoa học trong và ngoài nước đã có nhiều công trình nghiên cứu đã ứng dụng có hiệu quả vào thực tế. Trong số đó, giải pháp sử dụng các loại vật liệu quang xúc tác đã được nhiều nhà khoa học tập trung nghiên cứu trong những năm gần đây. Với rất nhiều loại vật liệu có tính năng quang xúc tác như ZnO, Ta₂O₅, ZrO₂, TiO₂...

Vật liệu titan dioxit TiO₂ được biết tới là chất xúc tác quang và rất phát triển trong nhiều ứng dụng phản ứng quang. Trong số các chất bán dẫn khác nhau được sử dụng thì TiO₂ được nghiên cứu nhiều nhất là do hoạt tính phản ứng quang cao của nó, bền vững hóa học, không độc hại, giá thành thấp. Hiệu suất xúc tác quang của titan dioxit phụ thuộc mạnh vào các thông số như: thành phần pha tinh thể, diện tích riêng bề mặt, kích cỡ hạt và điều kiện xử lý nhiệt. Theo các nghiên cứu [1-7], cấu trúc tinh thể TiO₂ là một trong những tính chất cơ bản nhất để dự đoán hoạt tính xúc tác quang của nó. Trong đó, pha tinh thể anatase có hoạt tính xúc tác quang cao hơn so với pha tinh thể rutile. Điều này có thể là do kết quả từ mối quan hệ hấp phụ chất hữu cơ của dạng anatase là cao hơn và tốc độ tái kết hợp cặp điện tử, lỗ trống quang sinh của nó là thấp hơn.

Với mục đích làm biến tính vật liệu xúc tác quang TiO₂ để đạt được hiệu quả xúc tác quang cao trong vùng ánh sáng nhìn thấy, để tận dụng được nguồn năng lượng có sẵn của mặt trời, các phương pháp biến tính bề mặt hoặc biến tính cấu trúc TiO₂ đã được áp dụng. Hướng nghiên cứu này đã được nhiều nhóm trên thế giới đang tập trung nghiên cứu để chế tạo ra những hệ vật liệu xúc tác quang hóa có hoạt tính cao