

PGS.TS. VŨ THỊ THU HÀ

# GRAPHEN

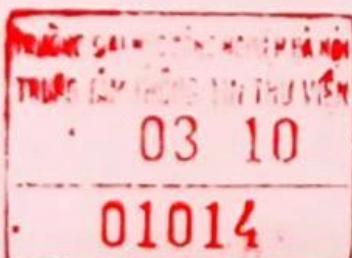
## VÀ CÁC XÚC TÁC KIM LOẠI TRÊN CHẤT MANG GRAPHEN



NHÀ XUẤT BẢN KHOA HỌC VÀ KỸ THUẬT

PGS.TS. VŨ THỊ THU HÀ

# GRAPHEN VÀ CÁC XÚC TÁC KIM LOẠI TRÊN CHẤT MANG GRAPHEN



DENSO MANUFACTURING VIETNAM CO., LTD



NHÀ XUẤT BẢN KHOA HỌC VÀ KỸ THUẬT

## MỤC LỤC

Trang

### LỜI MỞ ĐẦU

7

#### *Chương 1*

#### CHẤT MANG XÚC TÁC TRÊN CƠ SỞ GRAPHEN

1.1. XÚC TÁC DỊ THỂ VÀ CHẤT MANG XÚC TÁC .....	11
1.1.1. Tầm quan trọng của xúc tác dị thể .....	12
1.1.2. Tầm quan trọng của chất mang xúc tác dị thể .....	12
1.2. VẬT LIỆU CARBON VỚI VAI TRÒ LÀ CHẤT MANG XÚC TÁC .....	14
1.2.1. Ưu điểm của chất mang xúc tác vật liệu carbon .....	14
1.2.2. Điều chế, tính chất và ứng dụng của vật liệu carbon làm chất mang xúc tác .....	16
1.2.3. Nhược điểm của vật liệu carbon dùng làm chất mang .....	17
1.3. CHẤT MANG XÚC TÁC TRÊN CƠ SỞ GRAPHEN .....	18
1.3.1. Cấu tạo và tính chất của graphen .....	19
1.3.2. Một số phương pháp tổng hợp graphen .....	19
1.3.3. Một số ứng dụng của graphen .....	28
1.3.4. Ứng dụng của graphen làm chất mang xúc tác .....	34
1.4. KẾT QUẢ TỔNG HỢP VÀ ĐẶC TRƯNG TÍNH CHẤT CỦA CHẤT MANG GRAPHEN .....	37
1.4.1. Tổng hợp graphen ít lớp bằng phương pháp tách lớp cơ học .....	37
1.4.2. Đặc trưng tính chất của graphen ít lớp .....	38
1.4.3. Xác định số lớp của graphen ít lớp bằng phương pháp hấp phụ .....	41
1.4.4. Tổng hợp graphen oxid được khử hóa bằng phương pháp hóa học .....	45
1.4.5. Nghiên cứu sử dụng tác nhân khử "xanh" trong tổng hợp rGO .....	49
TÀI LIỆU THAM KHẢO .....	54

#### *Chương 2*

#### XÚC TÁC TRÊN CHẤT MANG GRAPHEN

2.1. HỆ XÚC TÁC ĐƠN KIM LOẠI MANG TRÊN GRAPHEN .....	64
2.1.1. Chất xúc tác dị thể Pd/graphen .....	64
2.1.2. Chất xúc tác dị thể Pt/graphen .....	65

2.1.3. Chất xúc tác dí thê Au/graphen .....	68
2.1.4. Chất xúc tác dí thê Ir/graphen .....	68
2.1.5. Chất xúc tác dí thê Co/graphen .....	69
<b>2.2. HỆ CHẤT XÚC TÁC OXID VÀ SULFIDE MANG TRÊN GRAPHEN</b> .....	<b>69</b>
2.2.1. Chất xúc tác dí thê MoS <sub>2</sub> /graphen .....	70
2.2.2. Chất xúc tác dí thê Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> /graphen .....	70
2.2.3. Chất xúc tác dí thê Co <sub>3</sub> O <sub>4</sub> /graphen .....	71
2.2.4. Chất xúc tác dí thê Cu <sub>2</sub> O/graphen .....	71
2.2.5. Chất xúc tác dí thê ZnO/graphen .....	71
<b>2.3. KẾT QUẢ NGHIÊN CỨU VỀ XÚC TÁC PI MANG TRÊN GRAPHEN</b> .....	<b>72</b>
2.3.1. Tổng hợp xúc tác Pt/rGO bằng phương pháp "ướt" .....	72
2.3.2. Tổng hợp xúc tác Pt/graphen bằng phương pháp "khô" .....	73
2.3.3. Các phương pháp hóa lý đặc trưng tính chất xúc tác .....	74
2.3.4. Phương pháp đánh giá hoạt tính xúc tác .....	74
2.3.5. Kết quả nghiên cứu về xúc tác Pt/rGO tổng hợp bằng phương pháp "ướt" với các tiền chất Pt khác nhau .....	75
2.3.6. Kết quả nghiên cứu về xúc tác Pt/rGO tổng hợp bằng phương pháp "ướt" sử dụng tác nhân khử khác nhau .....	82
2.3.7. Kết quả nghiên cứu về xúc tác Pt/rGO tổng hợp bằng phương pháp "ướt" với hàm lượng Pt khác nhau .....	88
2.3.8. Kết quả nghiên cứu về xúc tác Pt/FLG-G tổng hợp bằng phương pháp "khô" .....	91
<b>TÀI LIỆU THAM KHẢO</b> .....	<b>94</b>

*Chương 3*  
**XÚC TÁC Pt BIỂN TÍNH MANG TRÊN GRAPHEN**

<b>3.1. GIỚI THIỆU CHUNG</b> .....	<b>99</b>
3.1.1. Chất xúc tác dí thê Pt-Au/graphen .....	100
3.1.2. Chất xúc tác dí thê Pd-Pt/graphen .....	100
3.1.3. Chất xúc tác dí thê Pt-Co/graphen .....	101
3.1.4. Chất xúc tác dí thê Pt-Ru/graphen .....	101
3.1.5. Chất xúc tác dí thê Fe-Pt/graphen .....	102
<b>3.2. CÁC PHƯƠNG PHÁP THỰC NGHIỆM VÀ KẾT QUẢ NGHIÊN CỨU</b> .....	<b>102</b>
3.2.1. Phương pháp tổng hợp xúc tác Pt-M/rGO (M = Au, Pd, Sn, Rh, Ru, Ni) .....	102
3.2.2. Tổng hợp xúc tác Pt-SiO <sub>2</sub> /rGO .....	102
3.2.3. Phương pháp tổng hợp xúc tác Pt-AIOOH-SiO <sub>2</sub> /graphen .....	103
3.2.4. Các phương pháp hóa lý đặc trưng tính chất xúc tác .....	104
3.2.5. Phương pháp đánh giá hoạt tính xúc tác .....	104

3.2.6. Kết quả khảo sát sơ bộ hoạt tính các chất xúc tác Pt biến tính mang trên graphen	104
3.2.7. Kết quả nghiên cứu về xúc tác Pt/rGO biến tính bởi Ni và bởi Ru	108
3.2.8. Kết quả nghiên cứu về xúc tác Pt/rGO biến tính bởi Si	113
3.2.9. Kết quả nghiên cứu về xúc tác Pt/rGO biến tính bởi Si-Al	124
TÀI LIỆU THAM KHẢO	142

*Chương 4*

**XÚC TÁC Pt BIẾN TÍNH/GRAFHEN TRONG CHÉ TẠO PIN DMFC  
VÀ TRIỀN VỌNG CHO CÁC ỨNG DỤNG KHÁC**

4.1. GIỚI THIỆU VỀ PIN NHIÊN LIỆU DMFC	145
4.1.1. Một số loại pin nhiên liệu	145
4.1.2. Cấu tạo của pin DMFC	154
4.2. XÚC TÁC ỨNG DỤNG TRONG PIN DMFC	162
4.3. CÁC KẾT QUẢ ỨNG DỤNG XÚC TÁC Pt BIẾN TÍNH/GRAFHEN TRONG CHÉ TẠO MÔ HÌNH PIN DMFC	165
4.3.1. Phương pháp phủ xúc tác lên bề mặt vải carbon	165
4.3.2. Phương pháp chế tạo mô hình pin	167
4.3.3. Phương pháp tính hiệu suất chuyển hóa hóa năng thành điện năng	171
4.3.4. Kết quả điều chế xúc tác Pt-7%ASG để phủ lên vải carbon	173
4.3.5. Kết quả nghiên cứu phủ xúc tác lên bề mặt vải carbon	174
4.3.6. Kết quả nghiên cứu mật độ năng lượng cực đại của xúc tác	178
4.3.6. Kết quả chế tạo và thử nghiệm mô hình pin DMFC	181
4.4. MỘT SỐ KẾT QUẢ TRIỀN VỌNG KHÁC	185
4.4.1. Ứng dụng xúc tác Pt biến tính/rGO trong pin nhiên liệu sử dụng ethanol trực tiếp	185
4.4.2. Ứng dụng xúc tác trên cơ sở graphen trong phát hiện chất	189
4.4.3. Tổng hợp xúc tác lai Pt-TNT/rGO	196
TÀI LIỆU THAM KHẢO	202

# LỜI MỞ ĐẦU

Hiện nay, xấp xỉ 90% hóa phẩm được sản xuất thương mại có sử dụng các chất xúc tác ở một số giai đoạn trong quá trình sản xuất, gồm quá trình thực phẩm, hóa chất tinh vi, hóa chất cơ bản, quá trình năng lượng và môi trường. Doanh thu từ thị trường xúc tác thế giới đạt trên 10 tỷ USD/năm.

Quá trình xúc tác công nghiệp thường được phân thành hai loại, đồng thể và dị thể. Quá trình xúc tác dị thể là quá trình ở đó chất xúc tác và các chất phản ứng thuộc hai pha khác nhau, trong khi quá trình đồng thể lại là quá trình ở đó cả hai nằm trong một pha. Chất xúc tác đồng thể thường thể hiện hoạt tính xúc tác rất cao, tuy nhiên rất khó tách nó ra khỏi hỗn hợp phản ứng.

Trong quá trình hóa học công nghiệp, người ta luôn mong muốn chất xúc tác đồng thể được dị thể hóa hoặc được mang lên các vật liệu xốp. Bên cạnh các chất mang truyền thống như  $SiO_2$ ,  $Al_2O_3$ , aluminosilicat, than hoạt tính,... các vật liệu nano carbon gần đây được đặc biệt quan tâm nhờ có độ bền cơ học cao, diện tích bề mặt riêng lớn, có triển vọng bền nhiệt, có khả năng dẫn điện, dễ thu hồi và tái sử dụng. Các vật liệu nano carbon được sử dụng làm chất mang xúc tác trong các ứng dụng làm pin nhiên liệu, sensor và pin mặt trời.

Phát minh về graphen đã được trao giải Nobel Vật lí 2010. Chỉ sáu năm kể từ khi xuất hiện, vật liệu siêu mỏng, siêu bền, dẫn điện cao này đã cho thấy những ứng dụng to lớn của nó đối với đời sống con người. Đến nay, graphen và các vật liệu trên cơ sở graphen đang là đối tượng nghiên cứu của các nhà khoa học trong các ngành hóa học, vật lý và y học. Nếu năm 2000, số lượng công trình công bố liên quan đến graphen chỉ khoảng 21 bài báo thì năm 2013, con số này đã lên tới trên 4.900 bài. Trong số các ứng dụng thuộc lĩnh vực hóa học đang được hướng tới của loại vật liệu này như phụ gia, vật liệu composit, thì ứng dụng làm chất mang xúc tác

điện hóa, mà cụ thể là làm chất mang xúc tác phủ lên điện cực anot trong pin nhiên liệu sử dụng trực tiếp methanol (Direct Methanol Fuel Cell - DMFC) được đặc biệt quan tâm.

Theo các kết quả nghiên cứu đã được công bố, các xúc tác kim loại quý trong đó có Pt, mang trên chất mang graphen (Pt/G) thể hiện vai trò ưu việt hơn hẳn so với xúc tác Pt khỏi truyền thống hoặc xúc tác Pt mang trên các chất mang như muối than, ống nano carbon. Trên cơ sở này, các hướng nghiên cứu đang được quan tâm là tìm kiếm các phương pháp mới tổng hợp graphen, chức hóa graphen, phân tán Pt ở cấp độ nano lên graphen, biến tính xúc tác Pt/G nhằm cải thiện tính chất và độ bền hoạt tính của xúc tác điện hóa ứng dụng trong pin DMFC.

Trong cuốn sách chuyên khảo này, chương đầu tiên giới thiệu về chất mang xúc tác dị thể nói chung, về graphen và ứng dụng của graphen làm chất mang xúc tác nói riêng, đồng thời trình bày những kết quả của tác giả và cộng sự nghiên cứu tổng hợp, đặc trưng tính chất của chất mang graphen.

Chương thứ hai giới thiệu về các chất xúc tác dị thể mang trên chất mang graphen, đặc biệt là xúc tác Pt mang trên graphen và các kết quả nghiên cứu của tác giả và cộng sự về tổng hợp, đặc trưng tính chất và đánh giá hoạt tính các chất xúc tác Pt mang trên graphen trong phản ứng oxy hóa điện hóa methanol.

Chương thứ ba giới thiệu về chất xúc tác trên cơ sở Pt biến tính mang trên graphen và các kết quả nghiên cứu của tác giả và cộng sự về tổng hợp, đặc trưng tính chất và đánh giá hoạt tính của các xúc tác Pt biến tính mang trên graphen trong phản ứng oxy hóa điện hóa methanol.

Chương cuối cùng giới thiệu về pin nhiên liệu sử dụng trực tiếp methanol (DMFC) và các kết quả nghiên cứu của tác giả và cộng sự về ứng dụng xúc tác Pt biến tính mang trên graphen làm điện cực anot trong chế tạo mô hình pin DMFC. Ngoài ra, các kết quả nghiên cứu mới và triển vọng của tác giả và cộng sự về ứng dụng xúc tác trên cơ sở chất mang graphen trong pin nhiên liệu DEFC, quá trình phân tích vết kim loại và quá trình quang điện hóa học phân rã nước cũng được giới thiệu trong chương này.

Cuốn sách có thể là tài liệu tham khảo hữu ích cho sinh viên đại học, học viên cao học, nghiên cứu sinh, những người làm công tác khoa học, các nhà công nghệ, doanh nhân, các nhà quản lý quan tâm đến những vấn đề khoa học hiện đại để giải quyết các thách thức của thế kỷ về nguồn năng lượng mới, môi trường và biến đổi khí hậu.

Nhân dịp này, tác giả xin chân thành cảm ơn các đồng nghiệp, đặc biệt là Tiến sĩ Trần Thị Thanh Thủy; các nhà khoa học trong và ngoài nước đã hợp tác và có những đóng góp tích cực trong quá trình hoàn thành chuyên khảo này.

Xin trân trọng cảm ơn Bộ Khoa học và Công nghệ đã cấp kinh phí thực hiện các công trình nghiên cứu khoa học, công nghệ mà phần lớn các kết quả được thể hiện trong cuốn sách này.

Các ý kiến trao đổi, đóng góp của độc giả đều được chúng tôi nhiệt thành tiếp nhận và xem xét với tinh thần cầu thị, để cuốn sách ngày càng hoàn thiện.

## TÁC GIẢ

## Chương I

# CHẤT MANG XÚC TÁC TRÊN CƠ SỞ GRAPHEN

### 1.1. XÚC TÁC DỊ THỂ VÀ CHẤT MANG XÚC TÁC

Hiện nay, áp dụng các phương pháp xúc tác trong hóa hữu cơ đã và đang trở thành một trong những lĩnh vực được nghiên cứu mạnh mẽ. Khoảng 90% lượng hóa chất được sản xuất thương mại có sử dụng xúc tác ở một số giai đoạn trong các quy trình sản xuất chẳng hạn như quá trình lọc, hóa dầu, chế biến thực phẩm, sản xuất hóa chất tinh vi, hóa chất cơ bản, sản xuất năng lượng và xử lý môi trường. Điều đó giúp cho bản thân ngành sản xuất xúc tác trên thế giới luôn đạt doanh thu trên 10 tỷ USD/năm [1]. Hơn nữa, bên cạnh doanh thu từ việc bán xúc tác còn cần tính đến giá trị gia tăng của các sản phẩm được điều chế từ quá trình xúc tác như nhiên liệu, thuốc trừ sâu, polyme, kháng sinh, mỹ phẩm, chất tẩy rửa và các sản phẩm khác. Ví dụ, những quá trình sản xuất công nghiệp có lịch sử lâu dài nhất là các quá trình hydro hóa, chính là các quá trình được xúc tác bởi các kim loại mang trên chất mang. Trong suốt những thập kỷ qua, nhiều loại xúc tác kim loại đã được phát triển nhằm đạt được hoạt tính và độ chọn lọc cao. Do một số yêu cầu đặc biệt đối với các xúc tác kim loại trên chất mang, ngoài các xúc tác như  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ , zeolit,... việc phát triển các vật liệu xúc tác lai, xúc tác oxid, xúc tác lưỡng chức năng, xúc tác quang hóa ngày càng được quan tâm [2-4]. Các phản ứng xúc tác nhạy với cấu trúc của xúc tác, sự sắp xếp và phối trí của các nguyên tử bề mặt, có thể được kiểm soát bằng việc điều chỉnh thành phần hóa học, hình thái học và kích thước của xúc tác. Trong các xúc tác được mang, các pha hoạt tính của xúc tác được phân tán lên bề mặt một chất mang (trơ) có diện tích bề mặt riêng lớn như nhôm oxid hoạt