

# TỔNG HỢP PEROVSKIT $\text{LaFeO}_3$ CẤU TRÚC NANO BẰNG PHƯƠNG PHÁP ĐỐT CHÁY GEL

Lưu Minh Đại<sup>1</sup>, Đào Ngọc Nhiệm<sup>1\*</sup>, Vũ Thế Ninh<sup>1</sup>, Phạm Ngọc Chúc<sup>1</sup>, Dương Thị Lịm<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Viện Khoa học vật liệu, Viện Hàn lâm Khoa học và Công nghệ Việt Nam

<sup>2</sup>Viện Địa lý, Viện Hàn lâm Khoa học và Công nghệ Việt Nam

Đến Tòa soạn 10-9-2012; chỉnh lại sau phản biện 10-10-2012; chấp nhận đăng 9-12-2013

## Abstract

The nanostructured powder of  $\text{LaFeO}_3$  has been synthesised at low temperature ( $550^\circ\text{C}$ ) via the combustion of gel prepared by polyvinyl alcohol (PVA) and corresponding metal nitrates. Samples were characterized by diffraction (XRD), scanning electron microscopy (SEM). Further thermal treatment at  $550^\circ\text{C}$  for 2 hours yields the single phase  $\text{LaFeO}_3$  with average size < 50 nm.

**Keywords:**  $\text{LaFeO}_3$ , hydrothermal method, polyvinyl alcohol (PVA), combustion method.

## 1. MỞ ĐẦU

Phần lớn các chất xúc tác sử dụng trong công nghiệp hóa học đều dựa trên các oxit phức hợp. Trong các oxit kim loại phức hợp, oxit kiểu perovskite ( $\text{ABO}_3$ ) có những tính chất nổi bật như hoạt tính oxi - hoá khử cao, khả năng chống nhiễm độc tốt được sử dụng trong lĩnh vực xử lý khí thải thiêu đốt rác thải môi trường [1, 2].

Perovskit  $\text{ABO}_3$  có hoạt tính xúc tác cho nhiều phản ứng oxi - hoá khử, khử  $\text{NO}_x$ ,  $\text{SO}_x$ , oxi hoá  $\text{CO}$  [3, 4]. Hoạt tính xúc tác của perovskite có cấu trúc nano gần đây nhận được nhiều sự quan tâm trên thế giới. Trong bài báo này sẽ nghiên cứu tổng hợp  $\text{LaFeO}_3$ , cấu trúc nano bằng phương pháp đốt cháy gel.

## 2. THỰC NGHIỆM

Tổng hợp  $\text{LaFeO}_3$  được tiến hành theo các bước như nghiên cứu chế tạo  $\text{LaCrO}_3$ ,  $\text{NiFe}_2\text{O}_4$  bằng phương pháp đốt cháy gel [5, 6]. Dung dịch muối nitrat ( $\text{La}^{3+}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ ) dạng hóa chất tinh khiết được khuấy trộn liên tục với dung dịch nước Poly Vinyl Alcohol (PVA) trên máy khuấy từ gia nhiệt. Gel tạo thành được làm già trong tủ sấy và nung ở nhiệt độ thích hợp để tạo pha perovskite.

Giản đồ nhiễu xạ Röntgen (X-Ray) được thực hiện trên máy Siemens D-5000 (CHLB Đức) với bức xạ  $\text{CuK}\alpha$  bước sóng  $\lambda = 1,5406$ .

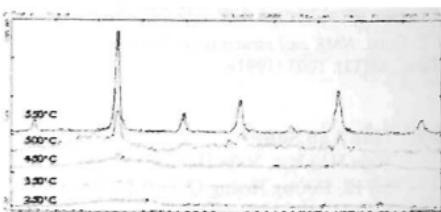
Ảnh vi cấu trúc và hình thái học của bột oxit được chụp bằng kính hiển vi điện tử quét (SEM) JEOL- 5300 (Nhật Bản).

## 3. KẾT QUẢ VÀ THẢO LUẬN

### 3.1. Ảnh hưởng của nhiệt độ nung

Polyme PVA được sử dụng làm chất nền giúp cho sự phân bố các ion kim loại một cách đồng đều, tăng nhiệt lượng tỏa ra quá trình phản huy (đốt) gel. Mẫu tổng ở nhiệt độ thấp với cấu trúc nano.

Các mẫu tạo gel được điều chế ở nhiệt độ  $80^\circ\text{C}$ , môi trường tạo Gel pH = 4, tỷ lệ tổng mol ion kim loại/PVA = 1:1. Từ kết quả khảo sát quá trình phản huy nhiệt của gel. Chúng tôi lựa chọn nhiệt độ nung ở  $250^\circ\text{C}$ ,  $350^\circ\text{C}$ ,  $450^\circ\text{C}$ ,  $500^\circ\text{C}$  và  $550^\circ\text{C}$  trong 2 giờ. Kết quả phân tích xác định cấu trúc của các mẫu trên máy Siemens D-5000 được đưa ra ở hình 1.



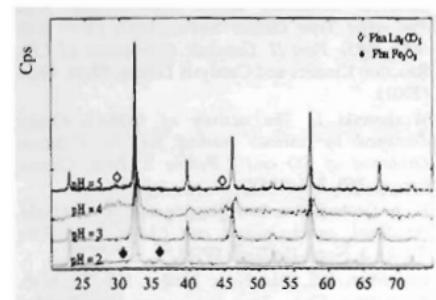
Hình 1: Giản đồ nhiễu xạ X của mẫu nung ở nhiệt độ khác nhau

Trên giản đồ cho thấy các mẫu nung ở  $250^\circ\text{C}$  và  $350^\circ\text{C}$  chưa xuất hiện pha tinh thể (vô định hình), khi nung mẫu ở  $450^\circ\text{C}$  bắt đầu xuất hiện các pic đặc trưng của perovskit  $\text{LaFeO}_3$ , nhưng chưa rõ

ràng, khi nung mẫu ở 500 °C và 550 °C thu được các píc đặc trưng đơn pha tinh thể của perovskite LaFeO<sub>3</sub>. Do đó, nhiệt độ nung ở 550 °C trong 2 giờ được chọn cho các thí nghiệm tiếp theo.

### 3.2. Ảnh hưởng của pH tạo gel

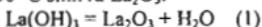
Để khảo sát pH tạo gel các mẫu được điều chế tương tự như ở phần trên nhưng pH tạo gel được thay đổi (pH = 2, 3, 4, 5), nung mẫu ở 550 °C. Cấu trúc pha của các mẫu được xác định trên máy Siemens D - 5000 (hình 2).



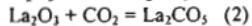
Hình 2: Giản đồ nhiễu xạ tia X của mẫu tổng hợp ở pH tạo gel khác nhau

Hình 2 cho thấy, mẫu điều chế ở pH = 5 và pH = 2 xuất hiện các píc đặc trưng pha perovskit nhưng còn lẫn một phần nhỏ các pha La<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> và Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

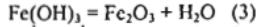
Ở pH = 5 quá trình tạo gel không tốt dẫn tới hiện tượng thủy phân một phần La(OH)<sub>3</sub>, khi đốt cháy gel ở 550 °C sinh ra La<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.



Mặt khác, trong quá trình đốt cháy gel một lượng khí CO<sub>2</sub> được sinh ra ngay lập tức tham gia phản ứng với La<sub>2</sub>O<sub>3</sub> sinh ra La<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.



Ở pH = 2 mẫu bắt đầu xảy ra quá trình kết tủa một phần keo màu nâu đỏ (son sắt) của Fe(OH)<sub>3</sub>, khi đốt cháy ở 550 °C sinh ra Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

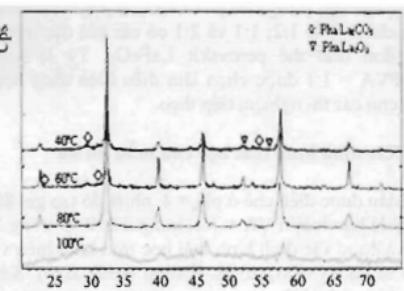


Các mẫu điều chế ở pH = 3 và 4 thu được các píc đặc trưng cho đơn pha tinh thể perovskit LaFeO<sub>3</sub>. Do đó, pH = 4 được chọn cho các nghiên cứu tiếp theo.

### 3.3. Ảnh hưởng của nhiệt độ tạo gel

Mẫu được điều chế tương tự như ở phần chỉ thay đổi nhiệt độ tạo gel (40, 60, 80, 100 °C). Các

mẫu được phân tích xác định cấu trúc trên máy Siemens D-5000. Kết quả được ghi lại ở hình 3.

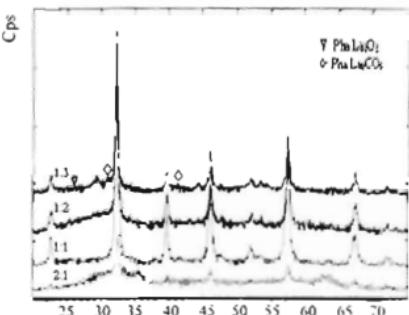


Hình 3: Giản đồ nhiễu xạ tia X của mẫu tổng hợp ở nhiệt độ tạo gel khác nhau

Trên hình 3 cho thấy mẫu điều chế ở nhiệt độ tạo gel là 40 °C và 60 °C có xuất hiện đồng thời các píc đặc trưng chủ yếu cho pha tinh thể perovskit và một số píc đặc trưng cho pha La<sub>2</sub>O<sub>3</sub> và La<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> (khi nhiệt độ tạo gel < 60 °C, thời gian phản ứng tạo gel xảy ra chậm hơn dẫn tới hiện tượng thủy phân một phần La(OH)<sub>3</sub>, khi đốt cháy gel ở nhiệt độ cao tương tự như ở phần trên sinh ra pha La<sub>2</sub>O<sub>3</sub> và La<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>). Mẫu điều chế ở nhiệt độ tạo gel ở 80 °C và 100 °C có các píc đặc trưng đơn pha duy nhất của perovskit LaFeO<sub>3</sub>. Nhiệt độ tạo gel 80 °C được chọn cho điều kiện tổng hợp mẫu.

### 3.4. Ảnh hưởng của tỷ lệ kim loại/PVA

Mẫu được điều chế tương tự như ở phần trên tỷ lệ kim loại/PVA được thay đổi (2:1, 1:1, 1:2, 1:3). Mẫu được phân tích xác định cấu trúc trên máy Siemens D-5000. Kết quả được chỉ ra ở hình 4.

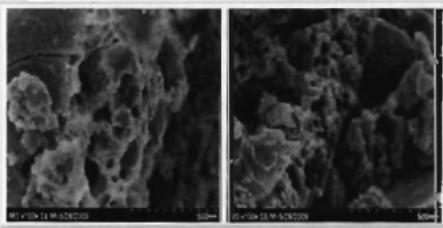


Hình 4: Giản đồ nhiễu xạ tia X của mẫu tổng hợp ở tỷ lệ kim loại/PVA khác nhau

Trên giàn đồ cho thấy mẫu điều chế theo tỷ lệ 1:3 ngoài các pic đặc trưng cho pha perovskit còn một số pic nhỏ đặc trưng cho pha  $\text{La}_2\text{O}_3$ , đối với các mẫu điều chế ở tỷ lệ 1:2; 1:1 và 2:1 có các pic đặc trưng cho đơn tinh thể perovskit  $\text{LaFeO}_3$ . Tỷ lệ kim loại/PVA = 1:1 được chọn làm điều kiện tổng hợp mẫu cho các thí nghiệm tiếp theo.

### 3.5. Xác định hình thái học của mẫu tối ưu

Mẫu được điều chế ở pH = 4, nhiệt độ tạo gel 80 °C, tỷ lệ kim loại/PVA = 1:1, nung ở 550 °C trong 2 giờ và được xác định hình thái học trên kính hiển vi điện tử quét (SEM) JEOL-S.4800 (Nhật Bản). Kết quả chỉ ra ở hình 5.



Hình 5: Ảnh SEM của mẫu tổng hợp ở điều kiện tối ưu

Qua hình 5 thấy rằng mẫu  $\text{LaFeO}_3$ , có cấu trúc nano đồng nhất (< 50 nm), các khung lỗ rỗng được tạo thành bởi các hạt nano, có rất nhiều khoang hốc với các lỗ rỗng đồng nhất điều này rất phù hợp cho việc sử dụng làm xúc tác để xử lý môi trường.

## 4. KẾT LUẬN

Đã khảo sát một số điều kiện hình thành pha

perovskit  $\text{LaFeO}_3$ , điều kiện tối ưu để tổng hợp perovskit  $\text{LaFeO}_3$  có cấu trúc nano đồng nhất (< 50 nm) ở nhiệt độ thấp bằng phương pháp đốt cháy gel PVA là pH = 4, nhiệt độ tạo gel 80 °C, tỷ lệ mol PVA/kim loại 1/1 nung ở 550 °C trong 2 giờ.

## TÀI LIỆU THAM KHẢO

- S. D. Peter, E. Garbowski, V. Perrichon and M. Prinet. *NO reduction by CO over aluminate-supported perovskites*, Catalysis Letters, 70(1), 27-33 (2000).
- V. N. Stathopoulos, V. C. Belessi and A. K. Ladavos. *Samarium Based High Surface Area Perovskite Type Oxides  $\text{SmFe}_{1-x}\text{Al}_x\text{O}_3$  ( $X = 0.00, 0.50, 0.95$ ). Part II. Catalytic Combustion of  $\text{CH}_4$* , Reaction Kinetics and Catalysis Letters, 72(1), 49-55 (2001).
- Wachowski L. *The activity of  $\text{LaMeO}_3$  Oxides Obtained by various method for the Catalysis Oxidation of CO and 1-Butene Z*, Phys. Chemie Leipzig, 269, 743 (1988).
- K. A Gschneidner, L. R. Eyring and M. B. Maple. *Handbook on the physics and Chemistry of Rare Earths*, 3, North-Holland (1978).
- Lưu Minh Đại, Đào Ngọc Nhiệm, Vũ Thế Ninh, Phạm Ngọc Chúc. *Tổng hợp spinen  $\text{NiFe}_2\text{O}_4$  bằng phương pháp đốt cháy gel ở nhiệt độ thấp*, Tạp chí Hóa học, 46(6), 675-680 (2008).
- S. T. Aruna and A. S. Mukasyan. *Combustion synthesis and nanomaterials*, Current Opinion in Solid State & Materials Science (2008).
- Phan Văn Tường. *Vật liệu vỏ cọc*, Trường ĐHKHTN - ĐHQG - Hà Nội (2005).
- Soo Lee, Lưu Minh Đại, Dao Ngọc Nhiệm, Nguyen Xuan Dung. *Synthesis of  $\text{LaCrO}_3$  at low temperature by the PVA gel combustion Method*, the 37<sup>th</sup> KSIEC Meeting, p.122 (2008).

## Liên hệ: Đào Ngọc Nhiệm

Viện Khoa học vật liệu

Viện Hàn lâm Khoa học và Công nghệ Việt Nam

Số 18, Đường Hoàng Quốc Việt, Quận Cầu Giấy, Hà Nội

Email: nhiemdn@ims.vast.ac.vn

Điện thoại: 0915417696.