CHẾ TẠO, NGHIÊN CỨU CẤU TRÚC VÀ TÍNH CHẤT ĐIỆN TỪ CỦA VẬT LIỆU MgFe₂O₄

Nguyễn Cao Khang^{1*}, Ngô Thị Liên², Nguyễn Mạnh Hùng³, Đào Việt Thắng³, Đặng Đức Dũng⁴, Nguyễn Hải Yến⁵, Nguyễn Bá Khương⁶

¹Trung tâm Khoa học và Công nghệ Nano, Trường Đại học Sư phạm Hà Nội, 136 Xuân Thủy, Cầu Giấy, Hà Nội;
²Khoa Hóa-Lý kỹ thuật, Học viện Kỹ thuật Quân sự, 236 Hoàng Quốc Việt, Cổ Nhuế, Hà Nội;
³Khoa Khoa học cơ bản, Trường Đại học Mỏ - Địa chất, 18 Phố Viên, Đức Thắng, Bắc Từ Liêm, Hà Nội;
⁴Viện Vật lý kỹ thuật, Trường Đại học Bách khoa Hà Nội, 1 Đại Cồ Việt, Hai Bà Trưng, Hà Nội;
⁵Viện Khoa học vật liệu, Viện Hàn lâm Khoa học và Công nghệ Việt Nam, 18 Hoàng Quốc Việt, Cầu Giấy, Hà Nội;
⁶Trường THPT Hàm Long, Thành phố Bắc Ninh, Bắc Ninh

*Email: khangnc@hnue.edu.vn

Tóm tắt:

Trong nghiên cứu này, chúng tôi trình bày quy trình công nghệ chế tạo vật liệu MgFe₂O₄ bằng phương pháp sol-gel. Ảnh hưởng của nhiệt độ nung mẫu lên cấu trúc, kích thước hạt được nghiên cứu thông qua giản đồ nhiễu xạ tia X và kính hiển vi điện tử quét SEM. Sự phụ thuộc của từ độ bão hòa vào từ trường ngoài ở nhiệt độ phòng được khảo sát bằng phép đo từ kế mẫu rung. Tính chất điện của vật liệu được đánh giá thông qua phép đo phổ trở kháng phụ thuộc tần số. Nghiên cứu nhằm tìm ra quy trình ổn định, lặp lại chế tạo vật liệu MgFe₂O₄ tinh khiết và đơn pha.

Từ khoá: MgFe₂O₄, spinel ferit, đơn pha cấu trúc.

GIỚI THIỆU

Các vật liệu nano từ tính luôn thu hút được nhiều sự quan tâm nghiên cứu bởi những ứng dụng to lớn của chúng trong khoa học và công nghê. Trong số vật liêu từ, spinel ferit, có công thức hóa học MFe₂O₄ với M là kim loại hoá trị 2, đóng một vai trò quan trọng trong các thành phần điều khiển vi sóng như bộ tuần hoàn, bộ cách ly và bộ chuyển pha [1-3]. Những vật liệu nền magie ferit (MgFe₂O₄) được chú ý đặc biệt vì các ứng dụng rông lớn của nó trong phương tiên ghi mật đô cao, xúc tác không đồng nhất, hấp phu, cảm biến và công nghê từ tính [4-7]. Các hat nano của MgFe₂O₄ có đặc tính quang điện tốt. Bên cạnh đó, spinel MgFe₂O₄ được nghiên cứu để làm vật liệu anốt trong pin Lithium ion [8, 9]. Pin Lithium ion được sử dung rông rãi trong các ứng dung lưu trữ, thiết bị điện tử di động, xe điện và ứng dụng pin măt trời, do trong lương nhe, mật đô năng lương cao, yêu cầu không gian ít hơn. Trên thế giới, các nghiên cứu về vật liêu nano ferit spinel diễn ra rất sôi động tập trung vào các tính chất vật lý cơ bản có liên quan mật thiết với các ứng dung, đặc biệt là các tính chất điện và từ. Ngoài ra, nghiên cứu sự pha tap các kim loai (Co, Ni, Ti...) vào các cấu trúc tinh thể nano ferrit cơ bản như MFe₂O₄ cũng đạt được một số kết quả ban đầu [10-12]. Đề tài sẽ góp phần tìm hiểu thêm về ảnh hưởng của sự pha tạp đến các tính chất điện, từ khi pha tạp các ion kim loại vào các tinh thể nano spinel cơ bản.

Mục đích chính của bài báo này là chúng tôi tìm ra quy trình chế tạo MgFe₂O₄ đơn pha bằng phương pháp sol-gel. Nghiên cứu của bài báo tập trung vào khảo sát ảnh hưởng của nhiệt độ thiêu kết lên cấu trúc, tính chất pha của MgFe₂O₄. Các đặc trưng về dao động mạng tinh thể, tính chất từ, tính chất điện của vật liệu cũng được nghiên cứu chi tiết.

THỰC NGHIỆM

Vật liệu MgFe₂O₄ được chế tạo bằng phương pháp sol-gel. Các tiền chất được sử dụng là Mg(NO₃)₂.6H₂O, Fe(NO₃)₃.9H₂O. Citric acid monohydrate $C_6H_8O_7.H_2O$ và ethylene glycol $C_2H_6O_2$ được dùng làm dung môi hòa tan và chất hoat hóa bề măt. Đầu tiên, cân 60 g acid citric C₆H₈O₇.H₂O đổ vào 240 ml H₂O và khuấy tan trong 30 phút. Các muối Mg(NO₃)₂.6H₂O, Fe(NO₃)₃.9H₂O, C₆H₈O₇.H₂O được cân theo khối lương xác đinh. Sau đó, các muối được đổ vào dung dich trên và khuấy ở nhiệt đô khoảng 70-80 °C. Tiếp tục khuẩy hỗn hợp để làm bay hơi nước và thu được gel ướt. Sấy gel ướt ở nhiệt đô 120 °C trong thời gian 3 giờ để thu được gel khô. Gel khô được nung ở nhiệt độ những nhiệt độ khác nhau trong 3 giờ sau đó được nghiền trong cối mã não để thu được sản phẩm cuối cùng dưới dạng bột. Quy trình chế tạo hệ mẫu MgFe₂O₄ theo phương pháp sol-gel được trình bày trong sơ đồ hình 1.



Hình 1: Quy trình chế tạo mẫu MgFe2O4 bằng phương pháp sol-gel.

Các tính chất của mẫu được khảo sát bởi các phép đo kính hiển vi điện tử quét (SEM), phép đo giản đồ nhiễu xạ tia X (XRD), phép đo phổ tán xạ Raman, phép đo đường cong từ hoá (VSM), và phép đo tổng trở. XRD được ghi bởi nguồn bức xạ CuK α với bước sóng $\lambda = 1,5406$ Å, phổ tán xạ Raman thực hiện trên hệ Jobin Yvon T64000. Đường cong từ hoá bằng từ kế mẫu rung được đo bởi hệ VSM 7300.

KẾT QUẢ VÀ THẢO LUẬN

Đặc trưng cấu trúc của vật liệu MgFe₂O₄ ở các nhiệt độ 600, 700, 800, 900 và 1000 °C được khảo sát bằng kĩ thuật nhiễu xạ tia X trên các mẫu bột, với góc nhiễu xạ 20 từ 20 đến 70°. Kết quả XRD trong hình 2 cho thấy các cực đại nhiễu xạ tương ứng với các mặt phẳng [220], [311], [400], [422], [333], [440] chứng minh rõ ràng sự hình thành cấu trúc spinel của ferit MgFe₂O₄. Các mẫu MgFe₂O₄ đều có cấu trúc spinel lập phương một pha và không có sự xuất hiện của bất kỳ pha thứ cấp nào.



Hình 2: Giản đồ nhiễu xạ tia X của hệ vật liệu MgFe₂O₄ở các nhiệt độ khác nhau.

Cấu trúc vi mô của các vật liệu nano spinel MgFe₂O₄ được quan sát bằng cách sử dụng ảnh hiển vi SEM. Hình 3 là ảnh SEM của các mẫu

MgFe₂O₄ lần lượt nung tại các nhiệt đô 600, 700, 800 và 900 °C. Mẫu nung ở 600 °C có sư phân bố của các hạt khá đồng đều với kích thước khoảng 40 nm, điều này gần giống với kết quả thu được từ giản đồ nhiễu xa tia X của vật liêu. Khi nhiệt đô lớn hơn 600 °C, có sự kết đám của các hạt tinh thể. Kích thước hạt cũng có xu hướng tăng lên và không đồng đều khi nhiệt độ lớn hơn 600 °C. Những mẫu nung ở nhiệt độ 700, 800 và 900 °C, kích thước hạt thay đổi trong khoảng từ 60 đến 200 nm. Kết quả này cùng với kết quả từ giản đồ nhiễu xa tia X chỉ ra rằng nhiệt đô 600 °C là phù hợp để chế tạo các hạt nano MgFe₂O₄ kết tinh đơn pha, kích thước hạt đồng đều khoảng 80 nm. Chúng tôi cũng sử dụng mẫu nung tại 600 °C này cho những nghiên cứu các tính chất điện, tính chất từ tiếp theo.



Hình 3: Ảnh SEM của các mẫu MgFe2O4 lần lượt nung tại các nhiệt độ 600, 700, 800 và 900 °C.

Tính chất dao động của hệ vật liệu MgFe₂O₄ được xác định qua phố tán xa Raman, sử dung ánh sáng kích thích 532 nm. MgFe₂O₄ spinel có cấu tạo lập phương thuộc nhóm không gian Fd3m. Mặc dù đầy đủ ô đơn vị chứa 56 nguyên tử (Z = 8), nhưng ô Bravais nhỏ nhất chỉ chứa 14 nguyên tử (Z = 2). Phân tích nhóm không gian của spinel MgFe₂O₄ tại k=0 cho kết quả với 42 mode dao động trong đó có 3 mode âm học và 39 mode quang học: $A_{1g}(\mathbf{R})$ $+ E_{g}(R) + F_{1g} + 3F_{2g}(R) + 2A_{2u} + 2E_{u} + 4F_{1u}(IR) +$ 2F_{2u}. Trong đó, có 5 mode dao động tích cực Raman ($A_{1g} + E_g + 3F_{2g}$), bao gồm dao động của các ion O ở cả vị trí ion A và B [13, 14]. Mode A_{1g} là do sự kéo dài đối xứng của oxy dọc theo liên kết kim loại-oxy trong phối trí tứ diện. E_{g} là do sự uốn cong đối xứng của oxy với đối với ion kim loại trong cấu trúc AO₄, trong khi mode $F_{2g}(3)$ gây ra bởi sự uốn cong không đối xứng của oxy. $F_{2g}(2)$ là do kim loại và oxi kéo dài không đối xứng, $F_{2g}(2)$ và $F_{2g}(3)$ ứng với các dao động của nhóm bát diện, và $F_{2g}(1)$ là do chuyển động tịnh tiến của tứ diện

tạo bởi ion kim loại tại vị trí tứ diện cùng với bốn nguyên tử oxy. Nói chung, trong ferrites, các dao động với số sóng lớn hơn 600 cm⁻¹ thuộc về dao động của các nguyên tử oxy trong tứ diện AO₄ nhóm và các dao động với số sóng nhỏ hơn 600 cm⁻¹ thuộc về dao động của các nguyên tử oxy trong bát diện BO₆ [15]. Hình 4 cho thấy phổ Raman ở nhiệt độ phòng của MgFe₂O₄. Quang phổ bao gồm tất cả năm mode dao động Raman tại các vị trí số sóng lần lượt là 217, 329, 480, 548 và 704 cm⁻¹. Những kết quả này hoàn toàn phù hợp với những nghiên cứu trước đó về phổ tán xạ Raman của vật liệu MgFe₂O₄.



Hình 4: Phổ tán xạ Raman của mẫu MgFe2O4 nung ở 600 °C.



Hình 5: Chu trình từ trễ của vật liệu MgFe₂O₄.

MgFe₂O₄ là một ferit spinel hỗn hợp với các ion kim loại Mg²⁺ và Fe³⁺ phân bố trên các vị trí tứ diện và bát diện. Trong MgFe₂O₄, đóng góp vào tính chất từ chủ yếu bắt nguồn từ mômen từ của các cation Fe, nhưng cũng có thể có những đóng góp yếu là hơn do các ion kim loại Mg²⁺ không từ tính. Để khảo sát tính chất sắt từ của hệ vật liệu MgFe₂O₄, chúng tôi đã tiến hành đo sự phụ thuộc của từ độ vào từ trường ngoài ở nhiệt độ phòng với cường độ từ trường cực đại là 2 kOe của tất cả các mẫu. Từ dữ liệu đo chu trình từ trễ, chúng tôi xác định các đặc trưng từ của các mẫu. Các giá trị từ độ bão hòa $M_s = 20$ emu/g. Kết quả cho thấy mẫu MgFe₂O₄ thể hiện tính sắt từ.



Hình 6: Phổ trở kháng, đường làm khớp của vật liệu MgFe2O4.

Tính chất điện của vật liệu được đánh giá thông qua phép đo phổ trở kháng phụ thuộc tần số. Hình 6 trình bày phổ trở kháng của hệ mẫu MgFe₂O₄ được đo trong dải tần số 10 Hz đến 5,3 MHz. Đóng góp vào trở kháng của vật liệu được xác định gồm các phần nội hạt, biên hạt và điện cực tiếp xúc. Phổ trở kháng của các mẫu MgFe₂O₄ được làm khóp bằng một cung tròn đi qua gốc tọa độ, điều này chứng tỏ đóng góp vào trở kháng của vật liệu chủ yếu là các thành phần nội hạt mà ít có sự đóng góp của biên hạt. Các mẫu không cho thấy sự đóng góp của điện cực hoặc sự đóng góp của điện cực rất nhỏ mà thiết bị đo không phát hiện được và có thể bỏ qua.

KÊT LUÂN

Chúng tôi đã chế tạo thành công các mẫu MgFe₂O₄ bằng phương pháp sol-gel. Các mẫu MgFe₂O₄ đều kết tinh tốt khi nhiệt độ nung mẫu trong khoảng từ 600 đến 1000 °C. Mẫu nung ở 600 °C có kích thước hạt đồng đều từ 40 đến 50 nm, trong khi những mẫu nung ở nhiệt độ cao hơn có sự kết đám hạt với kích thước thay đổi từ 70 đến 200 nm. Vật liệu MgFe₂O₄ thể hiện tính sắt từ với từ độ bão hoà là 20 emu/g, trong khi đóng góp chủ yếu vào tổng trở của vật liệu này là các thành phần nội hạt và gần như không có sự đóng góp của biên hạt.

TÀI LIỆU THAM KHẢO

1. Belhadj, H., et al., International Journal of Hydrogen Energy, 47, 46, p. 20129-20137 (2022).

2. Xie, X., et al., Chemical Engineering Journal, 428, (2022).

3. Manuel, M.-M., et al., Journal of Photochemistry and Photobiology, 9 (2022).

4. Srivastava, V., Y.C. Sharma, and M. Sillanpää, . Applied Surface Science, 338 (2015).

5. Yaseen, A., T.H. Mubarak, and S.M.A. Ridha, J. Biochem Tech, 9, 4 (2018).

6. Ghelev, C., et al., Journal of Physics: Conference Series, 356 (2012);

7. Pradeep, A., P. Priyadharsini, and G. Chandrasekaran, Journal of Magnetism and Magnetic Materials, 320, 21 (2018).

8. Daulatabad, N., et al., Ceramics International, 4 (2016).

9. Rashid, A.u., A. Humayun, and S. Manzoor, Journal of Magnetism and Magnetic Materials, 428 (2017).

10. Wang, X., et al., Materials Today Communications, 25 (2020)

11. Manohar, A., et al., Journal of Alloys and Compounds, 879 (2021).

12. Thinh, D.B., et al., Synthetic Metals, 270 (2020).

13. Gupta, R., et al., Physical Review B, 65,10 (2002).

14. Gasparov, L.V., et al., Physical Review B, 62, 12 (2000).

15. Naaz, F., et al., SN Applied Sciences, 2,5 (2020).