

Düzce Üniversitesi Bilim ve Teknoloji Dergisi

Araştırma Makalesi

La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ Perovskit Manganit Bileşiğinin Yapısal ve Manyetik Akışkan Hipertermi Özelliğinin Araştırılması

C. Gökhan ÜNLÜ ^{a,*}

^a Pamukkale Üniversitesi Teknoloji Fakültesi Biyomedikal Mühendisliği Bölümü, 20070 Denizli, TÜRKİYE * Sorumlu yazarın e-posta adresi: cunlu@pau.edu.tr

<u>Özet</u>

Çalışmada La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ nanoparçacıklar sol-gel yöntemiyle sentezlenmiştir ve bileşiğin yapısal, manyetik ve manyeto-termal özellikleri detaylı bir biçimde incelenmiştir. Yapısal özelliklerin belirlenmesi için XRD ve SEM analizi yapılmıştır. Elde edilen XRD desenine FullProf programı kullanılarak Rietveld analizi yapılmıştır. Analiz sonucunda bileşiğin kristal örgüsünün rombohedral yapıda olduğu ve içesinde ayrıca La₂O₃ ve MnO₂ safsızlıkların bulunduğu gözlenmiştir. SEM analiziyle nanoparçacıkların iki farklı şekilde, küresel ve kübik şekillenime sahip olduğu belirlenmiştir. Manyetik analizlerin sonucunda bileşiğin oda sıcaklığında ferromanyetik kısmen paramanyetik duruma geçtiği ve var olan ferromanyetik faza ait doyum mıknatıslanması değeri 0,23 Am²/kg ve bileşiğin koarsivite değeri 0,005 T olarak belirlenmiştir. Manyeto-termal ölçümler sonucunda bileşiğin SAR değeri 9,6 W/g olarak hesaplanmıştır.

Anahtar Kelimeler: Perovskit manganit, manyetik akışkan hipertermi, sol-gel, SEM.

Investigation of Structural and Magnetic Fluid Hyperthermia Properties of La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ Perovskite Manganite Composition

ABSTRACT

In this study, La0.7Nd0.1K0.2MnO3 nanoparticles were synthesized by sol-gel method and the structural, magnetic and magneto-thermal properties of the compound were investigated in detail. XRD and SEM analyzes have been performed to determine the structural properties. Rietveld analysis has been performed on the obtained XRD pattern using the FullProf program. At the analysis, it has been observed that the crystal symetry of the compound has had a rhombohedral structure and has had La2O3 and MnO2 impurities in the structure. SEM analysis has revealed that nanoparticles has had spherical and cubic shapes in two different forms. As a result of the magnetic analysis, it has been determined that the compound has been in a ferromagnetic partially paramagnetic state at the room temperature and the saturation magnetization of the existing ferromagnetic phase has been 0.23 Am2/ kg and the coercivity value has been 0.005 T. As a result of the magneto-thermal measurements, the SAR value of the compound has been calculated to be 9.6 W/g.

Keywords: Perovskite manganit; Magnetic fluid hyperthermia; Sol-gel; SEM.

<u>I. Giriş</u>

Manyetik nanoparçacıklar (MNP) sahip oldukları manyetik özellikler nedeniyle pek çok farklı teknoloji ve bilim alanında araştırılmakta ve kullanılmaktadır [1, 2]. Son dönemde biyomedikal teknolojilerde de potansiyelleri fark edilmiş ve sağlık uygulamaları üzerine pek çok araştırma yapılmaya başlanmıştır [3-5]. Özellikle MNP manyetik rezonans görüntüleme, ilaç taşıyıcı malzemeler [6] ve tümörlü hücrelerde hipertermi [7] tedavilerinde kullanımları üzerine araştırmalar yoğun şekilde sürdürülmektedir. Bu araştırmalar arasında manyetik hipertermi, günümüzün en yaygın hastalıklarından biri olan kanser için geleneksel tedavilere ek bir destek tedavisi olarak öne çıkmıştır. Manyetik hipertermi tümörlü bölgenin zarar görüp ortadan kaldırılabilecek sıcaklığa kadar ısıtılması ile kanser hücrelerinin tahrip edilmesini amaçlamaktadır. Bu tedavide tümörlü bölgeye enjeksiyon, manyetik taşıma yada doku hedefli proteinler yardımıyla ulaştırılan MNP'ların manyetik alan yardımı ile uyarılarak bulundukları bölgeyi manyetik ısı üretim mekanizmalarıyla kanser hücreleri için ölümcül ancak sağlıklı hücreler için kısa sürelerde zararsız olan 40-42 °C sıcaklığa ulaştırılması hedeflenmektedir [3, 8].

Manyetik spinler dışarıdan uygulanan alternatif manyetik alanı takip etmeye çalışırken sahip oldukları enerjinin bir kısmını manyetik-elastisite, domain duvar hareketleri ya da Neel/Brownian gevşemeleri nedeniyle malzemeyi oluşturan kristal örgüsüne ve içinde bulundukları ortama ısı olarak aktarırlar, bu da malzemenin ve içinde bulunduğu ortamın sıcaklığının artmasına neden olmaktadır [9]. Manyetik nanomalzemelerde çoğunlukla Neel ya da Brownian gevşemeleri baskın ısı üretim mekanizmasıdır.

Manyetik hipertermi uygulamalarında kullanılacak olan nanomalzemelerin alternatif manyetik alan altında çevrelerine aktardıkları ısının ölçeklendirilmesinde, spesifik soğurma oranı (SAR) veya spesifik güç kayıpları (SLP) değeri kullanılır [10, 11]. SAR değeri nano-sistemlerde mıknatıslanma değerlerine, parçacık dağılımlarına ve ayrıca uygulanacak alternatif manyetik alanının frekansına doğrudan bağlıdır [2, 12-14].

Fe₂O₃ ve Fe₃O₄ nanomalzemeleri son yıllarda bio-uyumlulukları ve uygun manyetik özellikleri nedeniyle manyetik hipertermi araştırmalarında sıkça kullanılmaktadır [2, 15-17]. Ancak bu malzemeler kullanılırken tümörlü yapının sıcaklığının takip edilerek uygun sıcaklığa geldiğinde uygulamanın durdurulması gerekmektedir. Aksi durumda yüksek sıcaklıktan dolayı normal dokularında zarar görmesine neden olabilirler. Son yıllarda bunun önüne geçebilmek için kendi kendine kontrollü manyetik hipertermi kavramı ortaya çıkmıştır. Bu kavram çok temel bir manyetik özellik olan ferromanyetik - paramanyetik manyetik faz geçişine bir başka değişle Curie sıcaklığına dayanmaktadır. Hipertermi tedavisinde kullanılacak malzemenin Curie sıcaklığı 40-42 °C aralığında olursa bu sıcaklığın üzerinde 1sı üretimi duracağından sağlıklı dokular korunacaktır. Bu amaçla Curie sıcaklıkları kolaylıkla ayarlanabilen ABO₃ (A: büyük metal iyonu, B: küçük metal iyonu) yapısına sahip perovskit bileşikleri hipertermi araştırmalarında kullanılmaya başlanmıştır [8, 18]. Gorbenko vd. [19] yapmış oldukları La₁. _xAg_xMnO₃ bileşiğinde 15 W/g'lık bir SAR değerine ulaştıklarını ve bunun hipertermi uygulamaları için oldukça iyi bir değer olduğunu rapor etmişlerdir. Benzer bir çalışma da Pollert vd. [20] tarafından gerçekleştirilen CoFe₂O₄, La_{1-x}Sr_xMnO₃ ve SrFe₁₂O₁₉/ γ -Fe₂O₃ karışık oksitlerden oluşan yapılarda SAR sonuçlarının oldukça iyi olduğunu sunmuşlardır.

LaMnO₃ temel bileşiği antiferromanyetik bir özelliğe sahiptir ve La elementinin belirli miktarlarda farklı elementler ile katkılanmaları sonucundan farklı manyetik özellikler gösterebilmektedir. Bu tür manganit perovskitlerin elektrik ve manyetik özellikleri çiftli değiş tokuş ve süper-değiş tokuş etkileşmeleri ile

doğrudan ilişkilidir. Bu etkileşmeler de bileşik içerisindeki Mn⁺³/Mn⁺⁴ oranlarına bağlıdır. Mn'ın bu oranı A bölgesine yapılacak iyonik katkılamalarla değiştirilebilir [21] ve böylelikle Mn-O-Mn bağ uzunlukları ve açılarının değişimi bu tür manganit yapılarda ki fiziksel özellikleri direk olarak etkilenmesine neden olmaktadır. ABO₃ yapısında A bölgesine +1 değerlikli K elementi katkısının bileşik içerisinde elektriksel iletkenliğini arttırdığı görülmüştür. La_{1-x}K_xMnO₃ ile ilgili yapılan çalışmalarda K elementinin bileşik içerisinde artan miktarlarda bulunması bileşiğin spesifik ısısını da olumlu yönde etkilediği görülmüştür [22]. Nd elementi A bölgesine eklendiğinde La elementine göre düşük iyonik yarıçapı ile bileşiğin Mn⁺³/Mn⁺⁴ oranını arttırarak çiftli değiş tokuş oranını düşürmekte böylelikle bileşiğin Curie sıcaklığını daha düşük sıcaklıklara çekmektedir [23]. Aynı zamanda LaBaMnO₃, çalışmalarında Nd elementinin eklenmesi ile bileşikteki tanecik büyüklüklerinin de azaldığı görülmüştür [23].

Bu çalışmada Nd ve K elementlerinin La elementi ile yer değiştirilerek La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ perovskit yapısında elde edilen bileşiğin yapısal, manyetik ve manyeto-termal özellikleri tartışılmıştır.

II. DENEYSEL PROSEDÜR

Çalışmada La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ kimyasal formülüne sahip perovskit manganit nanoparçacıklar Sol-Gel yöntemi ile hazırlanmıştır. Bileşiğin stokiyometrisini kontrol edebilmek için saf su içerisinde belirlenen oranlarda La₂O₃ hidroklorik asit içinde, Nd(NO₃)₃ *6H₂O, KNO₃ ve Mn(NO₃)₂ tuzları saf suda çözülerek solüsyon hazırlanmıştır. Bu karışıma sitrik asit ve etilen glikol eklenmiştir. Bu solüsyon 200 °C'de yüksek viskoza sahip olana kadar karıştırılmıştır. Bu karışım 250 °C'de jel haline gelene kadar kurutulmuş ve kimyasal reaksiyonlar sonucunda oluşan organik materyallerin uzaklaştırılması için 12 saat boyunca hava ortamında 600 °C'de yakılmıştır.

Yapısal analiz için oda sıcaklığında Cu K_{α} ışınımı yardımı ile X-ışını kırınımı (XRD) deseni elde edilmiştir. Bu desen, FullProf programı yardımı ile Rietveld analizi yapılarak kristal yapı tayin edilmiştir. Ayrıca alaşımın yüzey morfolojisi taramalı elektron mikroskobu (SEM) yardımı ile gerçekleştirilmiştir.

Alana bağlı mıknatıslanma ölçümleri M(H), Quantum Design PPMS VSM opsiyonu ile gerçekleştirilmiştir. Manyeto-termal özelliği, fiber optik sıcaklık sensörü (Neoptix) ile AC jenaratör (Ambrell, Easy Heat L1) kullanılarak 100 A akımda 300 kHz frekansta yapılmıştır. Önce toz alaşım, 5mg/mL konsantrasyona sahip etanol süspansiyon ile cam şişe içinde çözdürülmüş, sonra bu cam şişeler poliester ile dış ortamdan yalıtılarak, 22 ± 1 °C laboratuvar sıcaklığında deney gerçekleştirilmiştir. Elde edilen veriden SAR değeri hesaplanmıştır.

III. BULGULAR VE TARTIŞMA

A. YAPISAL KARAKTERİZASYON

A.1 X-ışını ölçümleri

Şekil 1'de La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ bileşiğinin oda sıcaklığındaki FullProf programı ile Rietveld arıtımı yapılan X-ışını deseni görülmektedir. FullProf programı ile yapılan arıtım sonucu yapının ana perovskit La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ yapısının rombohedral olduğu görülmüştür (R-3cH uzay grubunda). Ana perovskit yapının yanında safsızlık pikleri olarak La₂O₃ ve iki farklı kristal simetride MnO₂ yapısına ait olduğu Rietveld analizi sonucunda belirlenmiştir. Katkısız LaMnO₃ yapısı genel olarak ortorombik bir yapıya sahiptir. Görüleceği gibi K ve Nd katkısının bu yapıyı rombohedral yapıya dönüştürdüğü açıkça görülmektedir. La_{0.7}Nd_{0,1}K_{0.2}MnO₃ yapısı için elde edilen örgü parametreleri a =b= 5,511 Å ve c = 13,333 Å (c/a=2.42) olarak bulunmuştur. Kuvvetli Bragg yansımalarından Scherrer Formülasyonu [24] kullanılarak kristalit büyüklüğü 15 nm olarak hesaplanmıştır.



Şekil 1. Oda sıcaklığında La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ X-ışını kırınımı deseni: Gözlemlenen (kırmızı içi boş daire) ve hesaplanan (siyah kalın çizgi) şiddetleri, ince siyah çizgi gözlemlenen ve hesaplanan desenlerin farkını göstermektedir. Bragg konumları (siyah dikine çizgiler) şeklin altında verilmiştir.

A.2 SEM ölçümleri

La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ bileşiğinin yüzey morfolojisi ve parçacık boyutları taramalı elektron mikroskobu (SEM) ile görüntülenmiştir. Şekil 2'de görüldüğü gibi kristaller belirli bir bölge üzerinde toplanarak büyümektedirler ve şekilleri; küçük boyutlu olanlar için bir küresel yapıda (~50 nm) iken daha büyük

boyutlu olanlar bir küpü (~200 nm) andırmaktadır. Bu şekilsel farklılıkların XRD analizinden de anlaşıldığı gibi farklı safsızlıklardan kaynaklandığı düşünülmektedir.



Şekil 2. La0,7Nd0,1K0,2MnO3 SEM görüntüleri.

B. MANYETİK KARAKTERİZASYON

Şekil 3'te La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ perovskit bileşiğinin oda sıcaklığında 3 T manyetik alan altında histerezis eğrisi görülmektedir. Oda sıcaklığında (300 K) ferromanyetik-paramanyetik geçişi hemen hemen tamamlaması nedeniyle doğrusal paramanyetik davranışı içinde zayıf bir ferromanyetik etkileşim göstermektedir. Oda sıcaklığının üzerindeki sıcaklıklarda, bileşiğin tamamen paramanyetik duruma geçeceği öngörülebilir. Bileşiğin bu özelliği kendi kendine kontrollü manyetik hipertermi de kullanılabilirliği açısından oldukça önemli bir göstergedir. Paramanyetik özellikten ileri gelen doğrusal kısmın atılarak elde edilen anlık mıknatıslanma değeri oda sıcaklığında 0,23 Am²/kg ve bileşiğin değeri 0,005 T (50 Oe) olarak bulunmuştur.



Şekil 3. Oda sıcaklığında La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ perovskit için 3 T manyetik alan altında ölçülen manyetik alana bağlı mıknatıslanma ölçümü.

C. HİPERTERMİ ÖLÇÜMLERİ

Şekil 4'te AC manyetik alan altında zamana bağlı sıcaklık ölçümü gerçekleştirilmiştir. Şekilden de görüleceği gibi zamana bağlı olarak nanoparçacıklar üzerinde oluşan ısıtma gücü açıkça görülmektedir ve ölçülen sıcaklık değişimi 800 s'lik bir zaman içinde 2 K'lik bir değişime neden olmakta ve zaman ile 1600 s civarında bu değişim 2,5 K'e kadar ulaşmaktadır.



Şekil 4. Oda sıcaklığında La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ perovskit için AC manyetik alan altında zamana bağlı sıcaklık artışı.

Nanoparçacıkların ısıtma gücünün bir tanımlayıcısı olan spesifik soğurma oranı (SAR) şu şekilde hesaplanmaktadır:

$$SAR = C \frac{dT}{dt} \frac{1}{m}$$
(1)

Burada, C örneğin spesifik ısı kapasitesi, dT/dt zamana bağlı sıcaklık eğrisinin doğrusal kısmının eğimini ve m süspansiyon çözeltisi (etanol) birim gramındaki manyetik malzemenin kütlesini tanımlamaktadır. Bu denklem kullanılarak örneğin SAR değeri 9,6 W/g olarak hesaplanmıştır.

IV. Sonuç

La_{0,7}Nd_{0,1}K_{0,2}MnO₃ nanoparçacıklar sol-gel yöntemiyle sentezlenmiş ve bileşiğin yapısal, manyetik özelliklerinin belirlenmesi ve hipertermi uygulaması için XRD, SEM ve manyeto-termal ölçümleri yapılmıştır. Bileşiğin kristal örgüsü rombohedral yapıda, R-3cH uzay grubunda ve örgü parametreleri a =b= 5,511 Å ve c = 13,333 Å olarak bulunmuştur. Ayrıca ölçümler sonucunda yapıda La₂O₃ ve MnO₂ safsızlıklarının bulunduğu gözlenmiştir. Bu safsızlıkların ortadan kaldırılması için bileşiğe farklı sıcaklıklarda ısıl işlem uygulanması gerekmektedir. Fakat bu durumda parçacık boyutu artarak nanoyapıdan kaynaklanan özellikler ortadan kalkacaktır. SEM analiziyle nanoparçacıkların iki farklı şekilde, yaklaşık 50 nm parçacık boyutlarında küresel ve yaklaşık 200 nm boyutlarında kübik şekillenimleri olduğu gözlenmiştir. Manyetik analizlerin sonucunda bileşiğin oda sıcaklığında kısmen paramanyetik duruma geçtiği ve var olan ferromanyetik faza ait doyum mıknatıslanması 0,23 Am²/kg ve bileşiğin koarsivitesi 0,005 T olarak belirlenmiştir. Manyeto-termal ölçümler sonucunda bileşiğin SAR değeri 9,6 W/g olarak hesaplanmıştır.

<u>TEŞEKKÜR</u>: Bu çalışma Pamukkale Üniversitesi Bilimsel Araştırma Projeleri tarafından desteklenmiştir (Proje no: 2018KRM002-016).

V. KAYNAKLAR

[1] Belous, A.G., Synthesis and Properties of Ferromagnetic Nanostructures and Their Possible Use in Medicine and Microwave Engineering. 2014 Ieee International Conference on Oxide Materials for Electronic Engineering (Omee), pp. 69-70, 2014.

[2] Ansari, L. and B. Malaekeh-Nikouei, Magnetic silica nanocomposites for magnetic hyperthermia applications. *International Journal of Hyperthermia*, vol. 33, no. 3, pp. 354-363, 2017.

[3] Epherre, R., et al., Manganite perovskite nanoparticles for self-controlled magnetic fluid hyperthermia: about the suitability of an aqueous combustion synthesis route. *Journal of Materials Chemistry*, vol. 21, no. 12, pp. 4393-4401, 2011.

[4] S. Martirosyan, K., Thermosensitive Magnetic Nanoparticles for Self-Controlled Hyperthermia Cancer Treatment. *Journal of Nanomedicine & Nanotechnology*, vol. 03, no. 06, 2012.

[5] Bubnovskaya, L., et al., Magnetic Fluid Hyperthermia of Rodent Tumors Using Manganese Perovskite Nanoparticles. *Journal of Nanoparticles*, pp. 1-9, 2014.

[6] Pollert, E., et al., Core-shell La(1-x)Sr(x)MnO3 nanoparticles as colloidal mediators for magnetic fluid hyperthermia. *Philos Trans A Math Phys Eng Sci*, vol. 368, no. 1927, pp. 4389-405, 2010.

[7] Myrovali, E., et al., Arrangement at the nanoscale: Effect on magnetic particle hyperthermia. *Sci Rep*, 6, pp. 37934, 2016.

[8] Nam, N.H., D.T.M. Huong, and N.H. Luong, Synthesis and Magnetic Properties of Perovskite La1-xSrxMnO3 Nanoparticles. *Ieee Transactions on Magnetics*, vol. 50, no. 6, 2014.

[9] Cullity, B.D. and C.D. Graham, *Introduction to Magnetic Materials*. Wiley, 2011.

[10] Bornstein, B.A., et al., Local Hyperthermia, Radiation-Therapy, and Chemotherapy in Patients with Local-Regional Recurrence of Breast-Carcinoma. *International Journal of Radiation Oncology Biology Physics*, vol. 25, no. 1, p. 79-85, 1993.

[11] Kumar, C.S.S.R. and F. Mohammad, Magnetic nanomaterials for hyperthermia-based therapy and controlled drug delivery. *Advanced Drug Delivery Reviews*, vol. 63, no. 9, p. 789-808, 2011.

[12] Haase, C. and U. Nowak, Role of dipole-dipole interactions for hyperthermia heating of magnetic nanoparticle ensembles. *Physical Review B*, vol. 85, no. 4, 2012.

[13] Kumar, S., et al., Theranostic fluorescent silica encapsulated magnetic nanoassemblies for in vitro MRI imaging and hyperthermia. *Rsc Advances*, vol. 5, no. 66, p. 53180-53188, 2015.

[14] Arteaga-Cardona, F., et al., Improving the magnetic heating by disaggregating nanoparticles. *Journal of Alloys and Compounds*, vol. 663, pp. 636-644, 2016.

[15] Gupta, A.K. and M. Gupta, Synthesis and surface engineering of iron oxide nanoparticles for biomedical applications. *Biomaterials*, vol. 26, no. 18, p. 3995-4021, 2005.

[16] Cristofolini, L., et al., Hybrid Polyelectrolyte/Fe3O4 Nanocapsules for Hyperthermia Applications, *Acs Applied Materials & Interfaces*, vol. 8, no. 38, p. 25043-25050, 2016.

[17] Guibert, C., et al., Magnetic fluid hyperthermia probed by both calorimetric and dynamic hysteresis measurements. *Journal of Magnetism and Magnetic Materials*, vol. 421, pp. 384-392, 2017.

[18] Natividad, E., et al., New insights into the heating mechanisms and self-regulating abilities of manganite perovskite nanoparticles suitable for magnetic fluid hyperthermia. *Nanoscale*, vol. 4, no. 13, pp. 3954-62, 2012.

[19] Gorbenko, O.Y., et al., Synthesis, composition, and properties of the solid solutions La1 -x Ag y MnO3 + δ , promising materials for cell hyperthermia. *Doklady Chemistry*, vol. 424, no. 1, p. 7-10, 2009.

[20] Pollert, E., et al., Search of new core materials for magnetic fluid hyperthermia: Preliminary chemical and physical issues. *Progress in Solid State Chemistry*, vol. 37, no. 1, pp. 1-14, 2009.

[21] Zener, C., Interaction between the d-Shells in the Transition Metals. II. Ferromagnetic Compounds of Manganese with Perovskite Structure. *Physical Review*, vol. 82, no. 3, pp. 403-405, 1951.

[22] Aliev, A.M., et al., Magnetocaloric properties of La1-xKxMnO3 manganites. *Journal of Experimental and Theoretical Physics*, vol. 112, no. 3, pp. 460-468, 2011.

[23] Ünlü, C.G., et al., Magnetocaloric effect in La 0.7 Nd x Ba (0.3-x) MnO 3 (x = 0, 0.05, 0.1) perovskite manganites. *Journal of Alloys and Compounds*, vol. 704, pp. 58-63, 2017.

[24] Cullity, B.D., *Elements of X-ray diffraction*. Massachusets: Addison-Wesley. 547, 1978.