

SINTESIS DAN UJI FTIR BARIUM M-HEXAFERRITE DENGAN DOPING LOGAM Mn

Aris Doyan, Khalilurrahman, Susilawati

Program Studi Magister Pendidikan IPA
Program Pascasarjana Universitas Mataram
Mataram, Indonesia.

Email: arisdoyan@yahoo.com

Abstract — Has succeeded studied synthesis Barium M-Hexaferrite (BaM) powder with doping Mn and tested using Fourier Transform Infrared (FTIR). Synthesis has using coprecipitation method. This study intend to describe substitute Mn against crystal bounded of BaM process with $x = 0; 0.2; 0.4; \text{ and } 0.6$. BaM powder with doping Mn is dried on temperature $80\text{ }^{\circ}\text{C}$ and calcined on temperature $400; 600; \text{ and } 800\text{ }^{\circ}\text{C}$ for 4 hours. Barium M-Hexaferrite $\text{BaFe}_{12-x}\text{Mn}_x\text{O}_{19}$ doped by Mn characterized using FTIR. The result show that wave number between $450\text{ until } 690\text{ cm}^{-1}$ is metal bound (Fe-O) on BaM phase and range between $1000\text{ until } 1650\text{ cm}^{-1}$ showing characteristic of Ba-O bound.

Keywords : *Synthesis, Barium M-Hexaferrite, Coprecipitation, FTIR*

PENDAHULUAN

Penelitian menunjukkan bahwa material magnet dapat digunakan untuk pengurangan intensitas gelombang pantul pada radar terhadap suatu obyek yang biasa disebut dengan *Radar Cross Section* (RCS) yang dimanfaatkan dalam aplikasi pada pesawat atau perangkat militer untuk menghindari deteksi. Material ini biasa dikenal dengan *Radar Absorbing Material* (RAM). Material *Radar Absorbing Material* (RAM) digolongkan menjadi dua yaitu material dari bahan dielektrik dan material dari bahan magnetik. Material dari bahan magnetik yang sedang banyak dikembangkan adalah *Barium M-Hexaferrite* (BaM). Unsur besi penyusun BaM dapat diganti dengan kation logam lain dari golongan transisi yang memiliki ukuran yang hampir sama seperti Co, Zn, Ni, dan Mn^[1].

Penelitian ini mengkonsentrasikan pembentukan fasa komposit paduan antara $\text{BaFe}_{12}\text{O}_{19}$ yang disubstitusi logam Mn dengan variabel nilai $x = 0; 0.2; 0.4; \text{ dan } 0.6$ serta dengan kalsinasi pada suhu $400, 600, \text{ dan } 800\text{ }^{\circ}\text{C}$ yang diharapkan mampu menghasilkan material magnet dengan sifat listrik dan magnet yang berpotensi sebagai bahan anti radar.

TINJAUAN PUSTAKA

Ferrimagnetik oksida atau yang biasa disebut *ferrite*, adalah bahan keramik ferrimagnetik berwarna coklat tua atau abu-abu, sangat keras dan rapuh. Struktur kristal sangat kompleks, tetapi hal itu dapat digambarkan dengan struktur Kristal berbentuk heksagonal dengan sumbu c (0,01) yang unik, yang merupakan sumbu yang mudah termagnetisasi dalam struktur dasar^[2].

Barium M-Hexaferrite sering ditulis dengan notasi BaM dan memiliki stoikiometri dengan struktur

hexagonal yang mantap yang merupakan feromagnetik oksida dengan sifat dielektrik dan magnetik yang banyak digunakan pada aplikasi RF (*Radio Frequency*) dan *microwave*. Penggunaan BaM sebagai material magnet permanen dan perekam magnetik sangat diminati sehingga banyak penelitian dilakukan pada jenis material ini.

Berbagai sifat magnetik material dapat divariasikan dengan substitusi pada kation yang berisi unsur besi Fe^{+3} dalam $\text{BaFe}_{12}\text{O}_{19}$. Divalen logam transisi seperti Ni, Co, Mn, Cr, Ti sering digunakan karena memiliki persamaan jari-jari ionik dan konfigurasi elektron. Sifat kelistrikan dan kemagnetan dari substitusi BaM sangat bergantung pada kondisi sintesisnya karena disebabkan oleh ketidakseimbangan distribusi muatan pada proses substitusi multivalen kationnya^[3].

Berdasarkan rumus kimia dan struktur kristalnya, barium hexaferrite dikelompokkan menjadi 6 tipe yaitu M ($\text{BaFe}_{12}\text{O}_{19}$), Y ($\text{BaMe}_2\text{Fe}_{12}\text{O}_{22}$), W ($\text{BaMe}_2\text{Fe}_{16}\text{O}_{27}$), Z ($\text{Ba}_3\text{Me}_2\text{Fe}_{24}\text{O}_{41}$), X ($\text{Ba}_2\text{Me}_2\text{Fe}_{28}\text{O}_{46}$) dan U ($\text{Ba}_4\text{Me}_2\text{Fe}_{36}\text{O}_{60}$)^[4]. M, Y, W, Z, X, dan U menyatakan tipe dari barium hexaferrite yang ditentukan oleh jumlah kandungan ion besi dan oksigen dalam senyawa. Sedangkan Me menyatakan suatu variabel yang bisa diganti dengan ion Zn, Ti, Co, Ga, Al, serta kation logam lainnya yang ukurannya hampir sama sesuai dengan sifat yang ingin dimunculkan. Hexagonal ferrite memiliki resistivitas, anisotropik magnetokristalin, dan magnetisasi saturasi yang tinggi, serta tegangan hilang dielektrik yang rendah pada stabilitas termal^[5].

Menurut Ahmeda, dkk. (2008), perbedaan tipe struktur *barium hexaferrite* didasarkan pada superposisi sepanjang sumbu c (sumbu 0,0,1) yang ditandai dengan blok T, R, dan S, seperti RSR*S*S* untuk tipe X, TSTSTS untuk tipe Y, RSTSR*S*T*S* untuk tipe Z, RSSR*S*S* untuk tipe W, RSR*S*T*S*

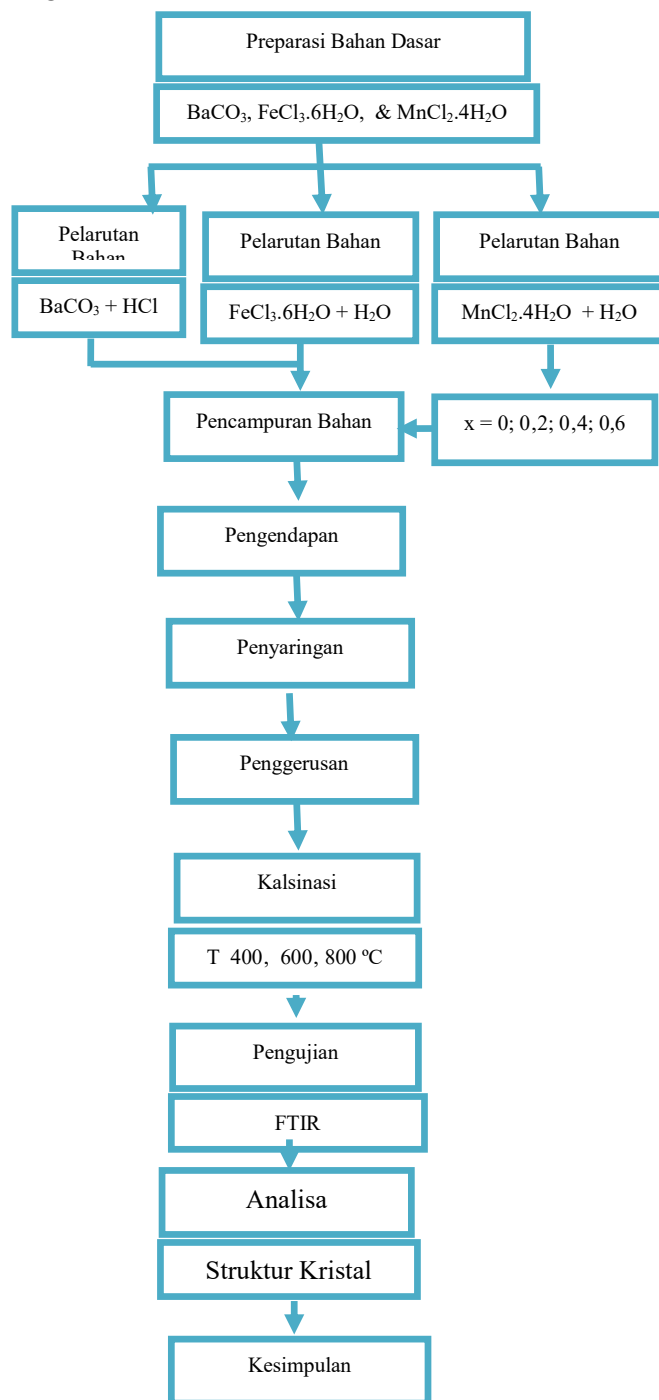
untuk tipe U, dan RSR*S* untuk tipe M. Dimana T merupakan sebuah lapisan 4 ion oksigen (O_4 -BaO₃-BaO₃-O₄) dengan komposisi senyawa Ba₂Fe₈O₁₄ dan R adalah blok 3 lapis (O_4 -BaO₃-O₄) dengan komposisi senyawa BaFe₆O₁₁²⁻ dan S adalah blok 2 lapisan oksigen (O_4 -O₄) dengan komposisi Fe₆O₈²⁺. Adanya rumus kimia dan struktur kristal yang berbeda dari masing-masing tipe barium hexaferrite tentunya akan menghasilkan pola difraksi yang berbeda. Hexagonal ferrite dengan struktur *magnetoplumbite* sejak lama telah menarik perhatian peneliti. Nilai anisotropi magnetokristalin dan magnetisasi saturasi yang tinggi menjamin aplikasi ini. Struktur kristal yang paling banyak diteliti adalah BaFe₁₂O₁₉ dengan *space group* P6₃/mmc^[6]. Struktur kristal ini adalah heksagonal dengan parameter kisi $a = b = 5,892 \text{ \AA}$, $c = 23,183 \text{ \AA}$, $\alpha = \beta = 90^\circ$, $\gamma = 120^\circ$ dengan kode database 1008841 mengacu pada data *crystallographic information file* (CIF) BaFe₁₂O₁₉.

METODE PENELITIAN

BaM dengan doping logam Mn disintesis menggunakan metode kopresipitasi dengan konsentrasi nilai x yang bervariasi. Metode kopresipitasi adalah metode pengendapan dengan menggunakan lebih dari satu substansi yang diendapkan secara bersama-sama dengan penambahan suatu pengendap. Pada penelitian ini, pengendap yang digunakan NH₄OH M = 6,5 M.

Material dasar dalam pembuatan serbuk BaM dengan doping logam Mn yang digunakan antara lain BaCO₃, dan FeCl₃.6H₂O sebagai bahan dasar dan MnCl₂.4H₂O sebagai material dopan dengan variasi nilai x 0; 0,2; 0,4 dan 0,6. Pembuatan material serbuk BaM dilakukan dengan metode kopresipitasi. Adapun langkah-langkah pembuatan material BaM dengan rumus kimia BaFe_{12-x}Mn_xO₁₉ ini diawali dengan melarutkan BaCO₃ dengan HCl dan H₂O dengan menggunakan *hot plate* dengan suhu 70 – 80 °C selama 2 jam sehingga dihasilkan larutan BaCl₂ yang homogen. Langkah selanjutnya melarutkan FeCl₃.6H₂O dengan H₂O menggunakan *magnetic stirrer* dan menghasilkan larutan FeCl₃ yang homogen^[7]. Langkah berikutnya melarutkan MnCl₂.4H₂O dengan H₂O sehingga dihasilkan larutan MnCl₂ yang homogen. Selanjutnya mencampur larutan BaCl₂, FeCl₃ dan larutan MnCl₂ ke dalam satu wadah sehingga terbentuk larutan BaFe_{12-x}Mn_xO₁₉ berwarna coklat. Selanjutnya mentitrasi larutan BaFe_{12-x}Mn_xO₁₉ dengan NH₄OH (konsentrasi 6,5 M, PA 99,9 % dan Volume 52,557 ml) sampai pH larutan asam lemah dan terjadi pengendapan. Setelah diperoleh endapan, bahan kemudian disaring dengan menggunakan kertas saring dan dicuci dengan aquades sampai pH 7. Selanjutnya pengeringan dilakukan pada temperatur 80 °C. Selanjutnya proses penggerusan sehingga diperoleh bahan yang sangat halus dan dikalsinasi dengan suhu yang bervariasi yaitu 400, 600 dan 800 °C selama 4 jam. Tahapan selanjutnya yakni

melakukan pengujian FTIR. Berikut ini gambar diagram alir pembuatan serbuk BaM dengan doping logam Mn :

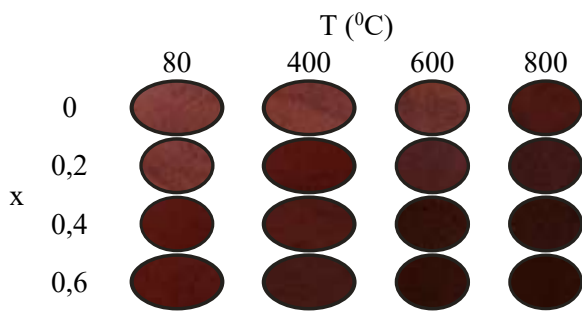


Gambar 1. Diagram alir pembuatan BaM dengan doping logam Mn dan pengujian menggunakan FTI.

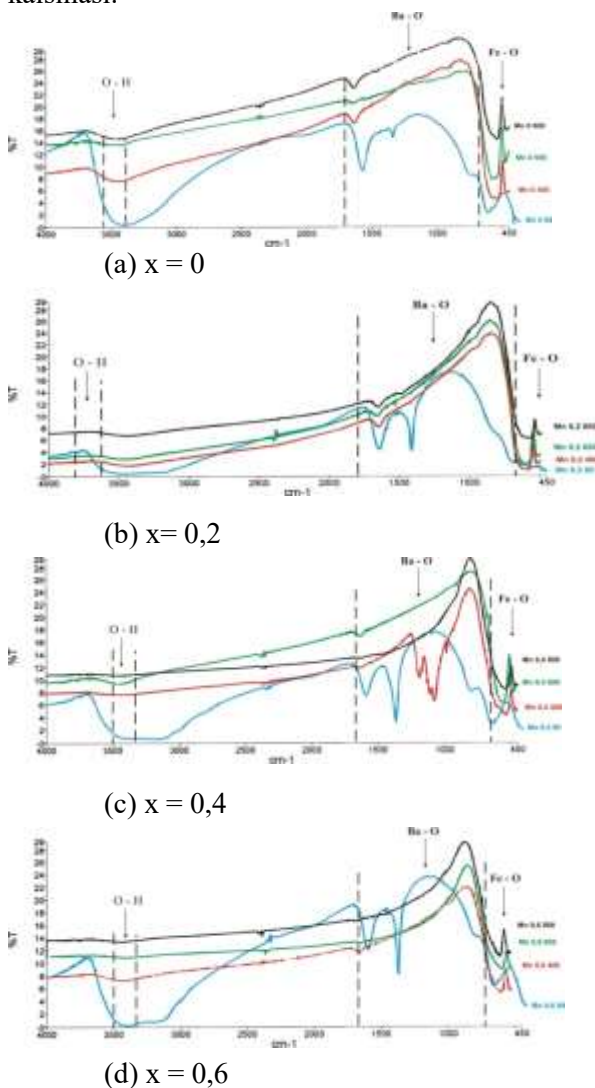
HASIL DAN PEMBAHASAN

A. Hasil Penelitian

Sintesis BaM dengan doping logam Mn menghasilkan serbuk berwarna kecoklatan. Berikut gambar hasil sintesis BaM dengan doping logam Mn :



Gambar 2. Hasil sintesis serbuk BaM dengan berbagai variasi x doping logam Mn dan temperatur kalsinasi.



Gambar 3. Hasil uji FTIR berdasarkan kesamaan variabel x. (a) x = 0; (b) x = 0,2; (c) x = 0,4; (d) x = 0,6.

B. Pembahasan

Berdasarkan Gambar 2 di atas, dapat dilihat bahwa semakin banyak doping yang diberikan, maka akan menghasilkan BaM dengan warna yang akan semakin gelap. Serbuk BaM tanpa doping memiliki warna yang lebih coklat yang lebih cerah dibandingkan dengan serbuk BaM yang didoping dengan logam Mn. Penambahan logam Mn ini nantinya diharapkan

mampu meningkatkan nilai konduktivitas listrik bahan dan menurunkan nilai medan koersivitas bahan tersebut.

Setelah selesai mensintesis serbuk BaM dengan doping logam Mn, selanjutnya serbuk diuji menggunakan FTIR. Berdasarkan hasil pengujian BaM dengan doping logam Mn menggunakan FTIR yang ditunjukkan pada Gambar 2, didapatkan grafik untuk variabel yang sama namun dengan suhu yang berbeda. Meskipun suhu yang digunakan berbeda, namun semua grafik menunjukkan bilangan gelombang dengan rentang puncak antara 450 cm⁻¹ sampai 690 cm⁻¹ yang merupakan ikatan logam (Fe-O) pada fasa BaM. Hal ini sesuai dengan karakteristik untuk getaran yang lebih rendah dari 800 cm⁻¹ yang dikenal sebagai ikatan logam oksigen dalam campuran. Pernyataan ini didukung oleh Durmus (2014) yang menyatakan bahwa karakteristik getaran pada rentang puncak antara 415 cm⁻¹ sampai 570 cm⁻¹ adalah karakteristik pada ikatan logam oksigen yang merupakan karakteristik dari *barium hexaferrite*^[8].

Kemudian puncak bilangan gelombang selanjutnya berada pada kisaran 1000 cm⁻¹ sampai 1650 cm⁻¹ menunjukkan karakteristik dari ikatan BaO. Pernyataan senada dinyatakan oleh Pangga (2013) yang menyatakan bilangan gelombang dengan puncak antara 1000-1800 cm⁻¹ merupakan karakteristik dari ikatan BaO dimana ikatan tersebut merupakan ikatan penyusun BaM. Dapat disimpulkan bahwa karakteristik serapan BaM berada pada rentang bilangan gelombang antara 415-1800 cm⁻¹. Karakteristik ikatan yang berada pada puncak bilangan gelombang dalam rentang antara 3000 cm⁻¹ sampai 3500 cm⁻¹ menunjukkan ikatan -OH yang keberadaannya akan hilang seiring dengan peningkatan temperatur kalsinasi^[9].

PENUTUP

Berdasarkan hasil penelitian yang telah dilakukan, dapat disimpulkan bahwa : (1) Telah berhasil dilakukan sintesis serbuk BaM dengan doping logam Mn. (2) Semakin banyak logam Mn yang ditambahkan, maka warna serbuk semakin gelap. (3) Uji FTIR dilakukan untuk menggambarkan proses terjadinya substitusi logam Mn ke dalam ikatan BaM. (4) Bilangan gelombang dengan rentang antara 450 cm⁻¹ sampai 690 cm⁻¹ yang merupakan ikatan logam (Fe-O) pada fasa BaM dan pada bilangan gelombang dengan kisaran rentang antara 1000 cm⁻¹ sampai 1650 cm⁻¹ menunjukkan karakteristik dari ikatan BaO. (5) Karakteristik serapan BaM berada pada rentang bilangan gelombang antara 415-1800 cm⁻¹.

UCAPAN TERIMA KASIH

Ucapan terima kasih kepada semua pihak yang telah membantu sehingga terwujudnya artikel ini, dan didanai oleh hibah Penelitian Unggulan Perguruan Tinggi (PUPT) Kementerian Ristek dan Perguruan Tinggi tahun 2015.

REFERENSI

- [1] Prasongko, W.G., Priyono. 2013. Pembuatan Material Magnet Komposit $BaFe_9Mn_{0,75}Co_{0,75}Ti_{1,5}O_{19}$ /Elastomer untuk Aplikasi Penyerap Gelombang Elektromagnetik. *Universitas Diponegoro* : Semarang
- [2] Narang, S., Hudiara, I.S. and Bai, Y. (2006) The Effect of Co and Zr Substitution on dc Magnetic Properties of Ba-Sr Ferrite. *Journal of Alloys and Compounds*, 464, 429-433.
- [3] Mallick, K.K., Shepherd, P., Green, R.J. 2007. Magnetic properties of cobalt substituted M-type barium hexaferrite prepared by co-precipitation. *Journal of Magnetism and Magnetic Materials* 312. Hal. 418-429.
- [4] Ahmeda, Okashab, Kershi. 2008. Influence of Rare-earth Ions on The Structure and Magnetic Properties of Barium W-type Hexaferrite. *Journal of Magnetism and Magnetic Materials* 320, hal. 1146-1150.
- [5] Hahn, D. W., Han, Y. H. 2006. C02Z Type Hexagonal Ferrites Prepared by Sol-gel Method., *Materials Chemistry and Physics*, Vol.95, hal. 248-251.
- [6] Priyono, Ahyani, M. 2010. Sintesis Barium Hexaferrite Yang Disubstitusi Ion Mn-Co Melalui Reaksi Padat Dan Pengaruhnya Terhadap Perubahan Struktur Dan Sifat Magnet. *Jurnal Sains dan Matematika*. Hal. 146-150.
- [7] Susilawati dan Doyan, A. 2013. Sintesis dan Studi Pendahuluan Struktur Bahan Hexaferrite Untuk Aplikasi Anti Radar. *Prosiding Seminar Nasional Penelitian, Pembelajaran Sains Dan Implementasi Kurikulum 2013*. Program Studi Magister Pendidikan IPA Program Pascasarjana Universitas Mataram : Mataram
- [8] Durmus, Z. 2014. Synthesis, conductivity and dielectric characterization of salicylic acid- Fe_3O_4 nanocomposite. *Royal Institute of Technology* : Stockholm, Sweden
- [9] Pangga, D. 2011. Pengaruh substitusi Ion Dopan Co/Zn Terhadap Struktur Kristal Barium M-Heksaferit ($BaFe_{12}O_{19}$). *Institut Teknologi Sepuluh Nopember* : Surabaya