

**EFEK pH TERHADAP MORFOLOGI, SIFAT OPTIK, MAGNET DAN  
LISTRIK DARI NANOPARTIKEL NiFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> YANG DISINTESIS  
MENGGUNAKAN PASIR BESI SEBAGAI SUMBER Fe**

**SKRIPSI SARJANA KIMIA**

**UNIVERSITAS ANDALAS**

**Oleh**

**AISYAH RAHMA DWITAMI**

**NIM : 2110411030**



**Dosen Pembimbing I : Prof. Dr. Rahmayeni, M.Si**

**Dosen Pembimbing II : Dr. Tio Putra Wendari, S.Si**

**UNTUK KEDJAJAAN BANGSA**

**PROGRAM SARJANA**

**DEPARTEMEN KIMIA**

**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM**

**UNIVERSITAS ANDALAS**

**PADANG**

**2025**

## INTISARI

### EFEK pH TERHADAP MORFOLOGI, SIFAT OPTIK, MAGNET DAN LISTRIK DARI NANOPARTIKEL $\text{NiFe}_2\text{O}_4$ MENGGUNAKAN PASIR BESI SEBAGAI SUMBER Fe

oleh:

Aisyah Rahma Dwitami (NIM :2110411030)

Prof. Dr. Rahmayeni, M.Si dan Dr. Tio Putra Wendari

Penelitian mengenai sintesis dan karakterisasi nanomaterial telah berkembang pesat dalam beberapa tahun terakhir karena potensi besar material ini dalam mendukung kemajuan ilmu pengetahuan dan teknologi. Salah satu material yang banyak dikaji adalah spinel ferit, terutama nikel ferit ( $\text{NiFe}_2\text{O}_4$ ), yang memiliki sifat semikonduktor dan magnetik serta serta potensi sifat magnetoelektrik. Dalam penelitian ini, dilakukan sintesis nanopartikel  $\text{NiFe}_2\text{O}_4$  menggunakan metode kopresipitasi dengan sumber Fe yang berasal dari pasir besi Pantai Kata, Sumatera Barat. Penelitian ini bertujuan untuk mempelajari pengaruh variasi pH terhadap morfologi, sifat optik, sifat magnetik, dan sifat listrik dari  $\text{NiFe}_2\text{O}_4$  yang dihasilkan. Puncak *X-Ray Diffraction* (XRD) menunjukkan bahwa semua sampel ferit yang disintesis memiliki fase grup *Fd-3m*. Spektrum *Fourier Transformed Infrared Spectroscopy* (FTIR) menunjukkan pita serapan intensif dalam rentang  $600\text{--}500\text{ cm}^{-1}$  berdasarkan dengan situs tetrahedral (Fe-O), sedangkan pita serapan pada  $500\text{--}450\text{ cm}^{-1}$  berhubungan dengan situs oktaedral. Variasi pH berpengaruh terhadap morfologi sampel yang dibuktikan oleh mikrograf *Scanning Electron Microscopy* (SEM). Nilai *band gap energy* sampel  $\text{NiFe}_2\text{O}_4$  yaitu 1,54 eV; 1,53 eV; 1,52 eV yang mengindikasikan sampel menyerap pada sinar tampak (*visible*). Analisis sifat magnetik dengan *Vibrating Sample Magnetometer* (VSM) menunjukkan loop histeresis kecil, sehingga  $\text{NiFe}_2\text{O}_4$  merupakan material magnetik lunak (*soft magnetic*). Konstanta dielektrik meningkat seiring meningkatnya pH sintesis  $\text{NiFe}_2\text{O}_4$ .

**Kata kunci:**  $\text{NiFe}_2\text{O}_4$ , pasir besi, pH, kopresipitasi, sifat magnetik, sifat dielektrik

## ABSTRACT

### EFFECT OF pH VALUE ON THE MORPHOLOGY, OPTICAL, MAGNETIC, AND ELECTRICAL PROPERTIES OF NiFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> NANOPARTICLES SYNTHESIZED USING IRON SAND AS THE Fe SOURCE

by:

Aisyah Rahma Dwitami (NIM : 2110411030)  
Prof. Dr. Rahmayeni, M.Si and Dr. Tio Putra Wendari

Research on the synthesis and characterization of nanomaterials has rapidly advanced in recent years due to their significant potential in supporting the progress of science and technology. One of the most widely studied materials is spinel ferrite, particularly nickel ferrite (NiFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>), which possesses both semiconducting and magnetic properties, as well as potential magnetoelectric behavior. In this study, NiFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> nanoparticles were synthesized using the coprecipitation method with an iron source extracted from iron sand obtained from Kata Beach, West Sumatra. This research aims to investigate the effect of pH variation on the morphology, optical properties, magnetic properties, and electrical properties of the resulting NiFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>.X-Ray Diffraction (XRD) peaks confirmed that all synthesized ferrite samples exhibited the Fd-3m space group phase. The Fourier Transform Infrared Spectroscopy (FTIR) spectra revealed intense absorption bands in the range of 600–500 cm<sup>-1</sup> associated with the tetrahedral (Fe–O) sites, while bands in the 500–450 cm<sup>-1</sup> range corresponded to octahedral sites. The variation in pH influenced the sample morphology, as evidenced by Scanning Electron Microscopy (SEM) micrographs. The band gap energy values of the NiFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> samples were 1.54 eV, 1.53 eV, and 1.52 eV, indicating that the samples absorb in the visible light region. Magnetic property analysis using a Vibrating Sample Magnetometer (VSM) showed narrow hysteresis loops, suggesting that NiFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> is a soft magnetic material. The dielectric constant increased with higher pH in the NiFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> synthesis process.

**Keywords:** NiFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>, iron sand, pH, coprecipitation, magnetic properties, dielectric properties