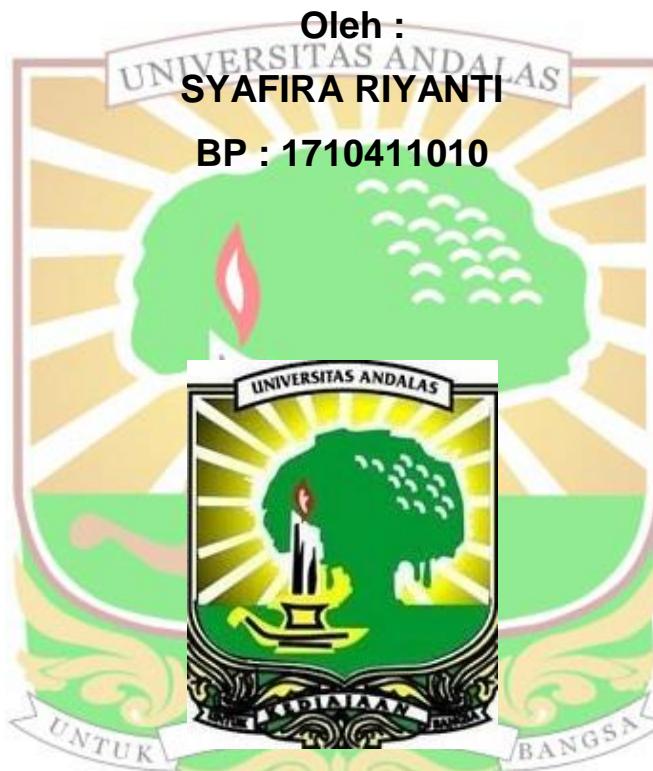


**PENGGUNAAN EKSTRAK KULIT BUAH DURIAN SEBAGAI CAPPING  
AGENT DALAM PRODUksi NANOPARTIKEL  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ALTERNATIF  
PENDEGRADASI ZAT WARNA METILEN BIRU**

**SKRIPSI SARJANA KIMIA**



**PROGRAM STUDI SARJANA  
JURUSAN KIMIA  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS ANDALAS  
PADANG  
2021**

## INTISARI

### Penggunaan Ekstrak Kulit Buah Durian Sebagai Capping Agent Dalam Produksi Nanopartikel $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Alternatif Pendegradasi Zat Warna Metilen Biru

Oleh:

Syafira Riyanti (BP: 1710411010)

Dr. Upita Septiani\*, Prof. Dr. Syukri Arief\*\*

\*Pembimbing I

\*\*Pembimbing II

Nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (Np  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) telah disintesis menggunakan besi (III) klorida heksahidrat (FeCl<sub>3</sub>.6H<sub>2</sub>O) dengan bantuan ekstrak kulit buah durian yang berperan sebagai *capping agent* dalam sintesis nanopartikel besi (III) oksida hematit. Metode *green synthesis* pada penelitian ini merupakan sintesis nanopartikel oksida besi yang mudah, murah dan ramah lingkungan karena menggunakan ekstrak tanaman. Nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> disintesis dengan perlakuan metode presipitasi. Berdasarkan hasil analisis UV-vis Diffuse Reflectance Spectroscopy (UV-Vis DRS) menunjukkan adanya serapan panjang gelombang maksimum yang merupakan karakteristik pembentukan nanopartikel besi (III) oksida pada panjang gelombang 330-350 nm dan memiliki energi gap 2.13 eV. Pola X-Ray Diffraction (XRD) dari nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> menunjukkan kristalinitas yang cukup tinggi dengan fasa kristal *Rhombohedral* dengan ukuran kristal Np  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> dengan penambahan variasi konsentrasi ekstrak kulit buah durian 0%, 25%, 50%, 75%, 100% yang berkisar 24-49 nm. Karakterisasi Fourier Transform Infrared Spectroscopy (FTIR) dari nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> yang disintesis dengan variasi konsentrasi ekstrak kulit buah durian pada semua variasi menunjukkan adanya ikatan Fe-O dari nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> pada bilangan gelombang 420-520 cm<sup>-1</sup>. Karakterisasi Scanning Electron Microscope (SEM) dari nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> memiliki bentuk morfologi bulat dan memiliki ukuran partikel 90 nm. Nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> diujikan aktivitas katalitiknya terhadap degradasi pewarna kationik metilen biru dengan berbagai variasi konsentrasi. Kemampuan nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> hasil *green synthesis* kulit buah durian ditunjukkan dalam persen degradasi terbesar yaitu 55,2% dengan menggunakan nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> variasi ekstrak kulit buah durian 100%.

**Kata kunci:** Degradasi, *green synthesis*, metilen biru, nanopartikel  $\alpha$ -Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

## ABSTRACT

### The Use of Durian Fruit Peel Extract as a Capping Agent in the Production of Nanoparticles $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$ as an Alternative to Degrading Methylene Blue Dyes

By:

Syafira Riyanti (BP: 1710411010)

Dr. Upita Septiani\*, Prof. Dr. Syukri Arief\*\*

\*Supervisor I

\*\*Supervisor II

$\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles (Np  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$ ) have been synthesized using iron (III) chloride hexahydrate ( $\text{FeCl}_3\cdot6\text{H}_2\text{O}$ ) with the present of durian fruit peel extract which acts as a capping agent in the synthesis of iron (III) oxide nanoparticles. The green synthesis method in this study is a simple, inexpensive and environmentally friendly synthesis of iron oxide nanoparticles because it uses plant extracts.  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles were synthesized by precipitation method. Based on the results of the analysis of UV-vis Diffuse Reflectance Spectroscopy (UV-Vis DRS) showed a maximum wavelength absorption which is a characteristic of the formation of iron (III) oxide nanoparticles at a wavelength of 330-350 nm and has an energy gap of 2.13 eV. The X-Ray Diffraction (XRD) pattern of  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles shows a fairly high crystallinity with a Rhombohedral crystal phase with a crystal size of Np  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  with the addition of durian peel extract 0%, 25%, 50%, 75%, 100% ranging from 24-49 nm. Fourier Transform Infrared Spectroscopy (FTIR) characterization of synthesized  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles with various concentrations of durian peel extract in all variations showed the presence of Fe-O bonds from  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles at wave number  $420\text{-}520\text{ cm}^{-1}$ . Scanning Electron Microscope (SEM) characterization of  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles showed spherical morphology and has a particle size of 90 nm.  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles were tested for their catalytic activity against the degradation of the cationic dye methylene blue with various concentrations. The ability of  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles from the green synthesis of durian peel was shown in the largest percentage of degradation, namely 55.2% using  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles with variations of 100% durian peel extract.

**Keywords:** Degradation, green synthesis, methylene blue,  $\alpha\text{-Fe}_2\text{O}_3$  nanoparticles.