

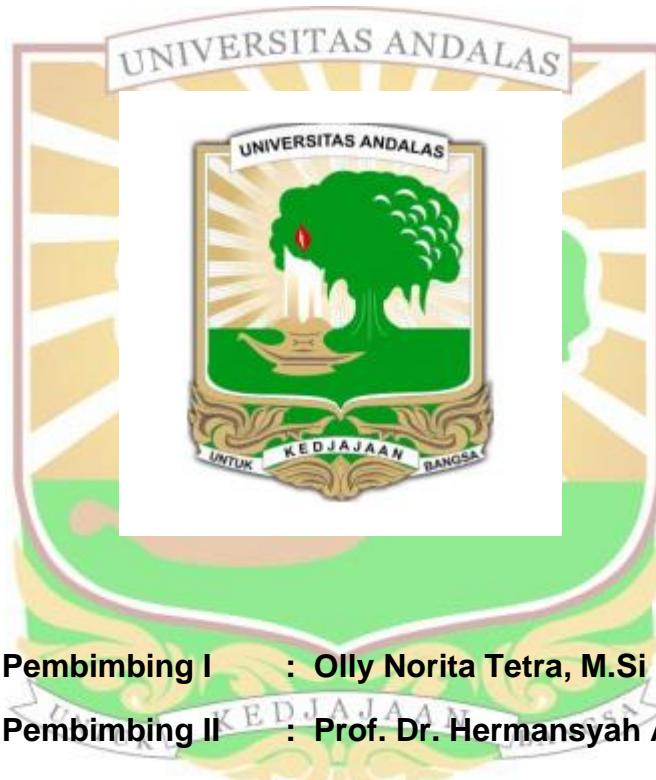
**SUPERKAPASITOR BERBAHAN DASAR KARBON AKTIF AMPAS TEH  
(*Camellia Sinensis L.*) DENGAN ELEKTROLIT H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>**

**SKRIPSI SARJANA KIMIA**

**Oleh**

**SUCI PRAMESWARI**

**BP: 1710412019**



**Pembimbing I : Olly Norita Tetra, M.Si**

**Pembimbing II : Prof. Dr. Hermansyah Aziz**

**PROGRAM STUDI SARJANA**

**JURUSAN KIMIA**

**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM**

**UNIVERSITAS ANDALAS**

**PADANG**

**2021**

**SUPERKAPASITOR BERBAHAN DASAR KARBON AKTIF AMPAS TEH  
(*Camellia Sinensis L.*) DENGAN ELEKTROLIT H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>**

Oleh

**SUCI PRAMESWARI**

**BP: 1710412019**



Skripsi diajukan untuk memperoleh gelar Sarjana Sains  
pada Jurusan Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu  
Pengetahuan Alam Universitas Andalas

**PROGRAM STUDI SARJANA**

**JURUSAN KIMIA**

**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM**

**UNIVERSITAS ANDALAS**

**PADANG**

**2021**

## INTISARI

### SUPERKAPASITOR BERBAHAN DASAR KARBON AKTIF DARI AMPAS TEH (*Camellia Sinensis L.*) DENGAN ELEKTROLIT H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

Oleh:

Suci Prameswari (BP: 1710412019)  
Olly Norita Tetra, M.Si \* , Prof. Dr. Hermansyah Aziz \*

Pembimbing\*

Pembuatan karbon aktif ampas teh sebagai elektroda superkapasitor telah dilakukan dengan proses karbonisasi pada suhu 400°C selama 2 jam menggunakan aktivator NaOH. Karbon aktif yang dihasilkan di karakterisasi dengan Scanning Electron Microscopy – Energy Dispersive X-Ray (SEM-EDX), Fourier Transform Infrared (FTIR), dan Surface Area Analyzer (SAA). Hasil karakterisasi Energy Dispersive X-Ray (EDX) didapatkan persentase karbon aktif sebesar 59,87 %, sedangkan dari hasil SAA memperlihatkan bahwa kurva isoterm adsorpsi-desorpsi dari karbon aktif ampas teh adalah tipe IV. Berdasarkan metode BET didapatkan luas permukaan spesifik 7,8010 m<sup>2</sup>/g, dari metode BJH didapatkan volume pori 1,5150 × 10<sup>-2</sup> cm<sup>3</sup>/g dan rata-rata diameter pori karbon aktif 77,6822 × 10<sup>-1</sup> nm yang menunjukkan bahwa karbon aktif ampas teh memiliki struktur yang dominan yaitu mesopori. Sifat listrik dari karbon aktif ampas teh dipelajari dengan menggunakan LCR meter yang memberikan nilai kapasitansi sebesar 25,76 µF dan nilai konduktivitas listrik sebesar 125,07 × 10<sup>-3</sup> S/cm pada luas plat elektroda 3 × 9 cm<sup>2</sup>, konsentrasi elektrolit H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> 0,3 N, dan waktu pengisian selama 30 menit. Penggunaan karbon aktif ampas teh sebagai elektroda superkapasitor merupakan aplikasi pengembangan superkapasitor perangkat penyimpanan energi yang ramah lingkungan.

**Kata kunci:** Karbon aktif, ampas teh, superkapasitor, kapasitansi, elektroda

## ABSTRACT

### SUPERCAPACITORS BASED ON ACTIVE CARBON FROM TEA WASTE (*Camellia Sinensis L.*) WITH H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> ELECTROLYTE

By:

**Suci Prameswari (BP: 1710412019)**  
**Olly Norita Tetra, M.Si \* , Prof. Dr. Hermansyah Aziz \***

**\*Advisor**

The manufacture of tea waste activated carbon as a supercapacitor electrode has been carried out by carbonization process at 400°C for 2 hours using NaOH activator. The activated carbon produced was characterized by *Scanning Electron Microscopy – Energy Dispersive X-Ray* (SEM-EDX), *Fourier Transform Infrared* (FTIR), and *Surface Area Analyzer* (SAA). The results from *Energy Dispersive X-Ray* (EDX) characterization showed that percentage of activated carbon was 59.87%, while the SAA results showed that the adsorption-desorption isotherm curve of activated carbon of tea waste was type IV. Based on the BET method, the specific surface area is 7.8010 m<sup>2</sup>/g, from the BJH method pore volume is  $1.5150 \times 10^{-2}$  cm<sup>3</sup>/g and average pore width of activated carbon is  $77.6822 \times 10^{-1}$  nm. which indicates that tea waste activated carbon has a dominant structure, namely mesoporous. The electrical properties of tea dregs activated carbon were studied using an LCR meter which gave a capacitance value of 25.76 µF and an electrical conductivity value of  $125.07 \times 10^{-3}$  S/cm at an electrode plate area of 3 x 9 cm<sup>2</sup>, electrolyte concentration H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> 0.3 N, and a charging time of 30 minutes. The use of tea waste activated carbon as a supercapacitor electrode is an application for developing environmentally friendly energy storage device supercapacitors.

**Keywords:** Activated carbon, tea waste, supercapacitor, capacitance, electrode