

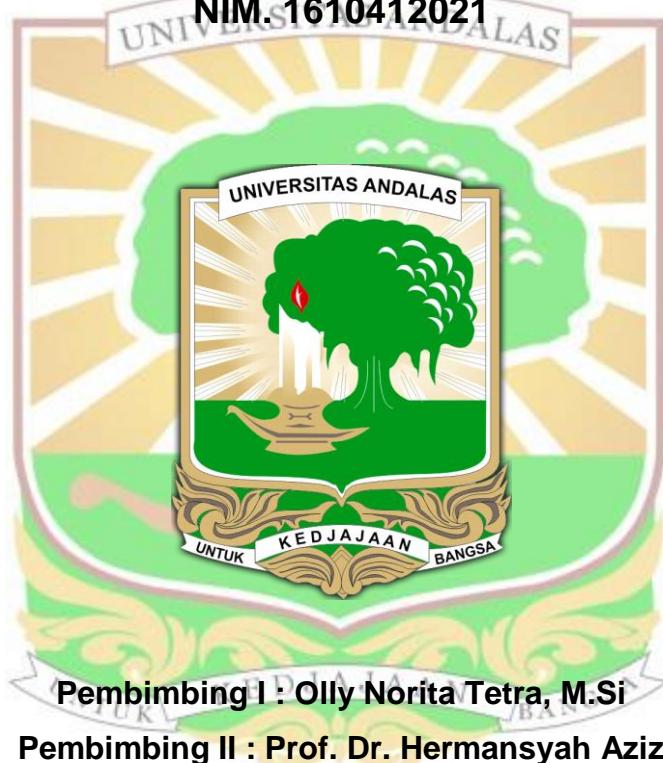
KARAKTERISASI KARBON AKTIF DARI AMPAS TEBU (*Saccharum officinarum L.*) DENGAN AKTIVATOR NaOH SEBAGAI ELEKTRODA SUPERKAPASITOR

SKRIPSI SARJANA KIMIA

Oleh :

RONNIE ICHSANUL IRSAL

NIM. 1610412021



Pembimbing I : Olly Norita Tetra, M.Si

Pembimbing II : Prof. Dr. Hermansyah Aziz

JURUSAN KIMIA

FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM

UNIVERSITAS ANDALAS

PADANG

2021

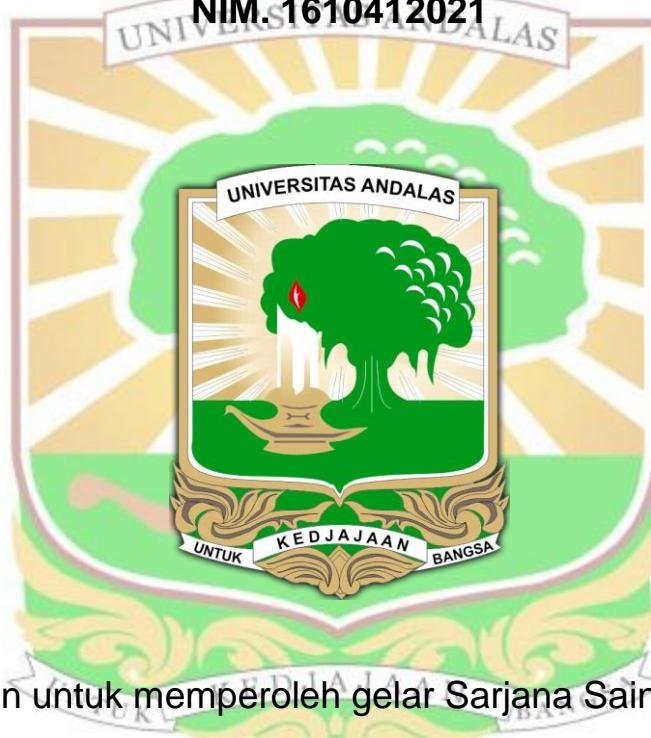
KARAKTERISASI KARBON AKTIF DARI AMPAS TEBU (*Saccharum officinarum L.*) DENGAN AKTIVATOR NaOH SEBAGAI ELEKTRODA SUPERKAPASITOR

SKRIPSI SARJANA KIMIA

Oleh :

RONNIE ICHSANUL IRSAL

NIM. 1610412021



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

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

INTISARI

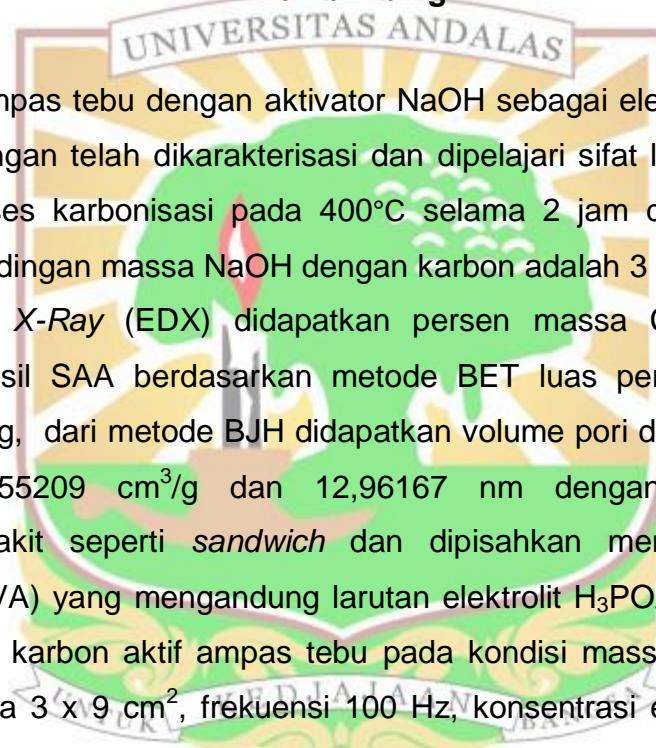
“Karakterisasi Karbon Aktif dari Ampas Tebu (*Saccharum officinarum L.*) dengan Aktivator NaOH sebagai Elektroda Superkapasitor”

Oleh :

Ronnie Ichsanul Irsal (161412021)

Olly Norita Tetra, M.Si*, Prof. Dr. Hermansyah Aziz*

*Pembimbing



Karbon aktif dari ampas tebu dengan aktivator NaOH sebagai elektroda superkapasitor yang ramah lingkungan telah dikarakterisasi dan dipelajari sifat listriknya. Karbon aktif dibuat melalui proses karbonisasi pada 400°C selama 2 jam dan diaktivasi dengan NaOH pada perbandingan massa NaOH dengan karbon adalah 3 : 1. Hasil karakterisasi *Energy Dispersive X-Ray* (EDX) didapatkan persen massa C sebesar 73,57 %, sedangkan dari hasil SAA berdasarkan metode BET luas permukaan karbon aktif adalah 17,0376 m²/g, dari metode BJH didapatkan volume pori dan ukuran pori karbon aktif sebesar 0,055209 cm³/g dan 12,96167 nm dengan struktur mesopori. Superkapasitor dirakit seperti *sandwich* dan dipisahkan menggunakan separator Polivinil Alkohol (PVA) yang mengandung larutan elektrolit H₃PO₄. Sifat-sifat listrik dari elektroda berbahan karbon aktif ampas tebu pada kondisi massa karbon aktif 0,9019 gram, luas elektroda 3 x 9 cm², frekuensi 100 Hz, konsentrasi elektrolit H₃PO₄ 0,3 N pada waktu pengisian 30 menit memberikan nilai kapasitansi sebesar 19,23 mF dan nilai konduktivitas 15,9442 x 10⁻⁶ Ω⁻¹cm⁻¹.

Kata kunci : aktivator NaOH, kapasitansi, karbon aktif ampas tebu, superkapasitor

ABSTRACT

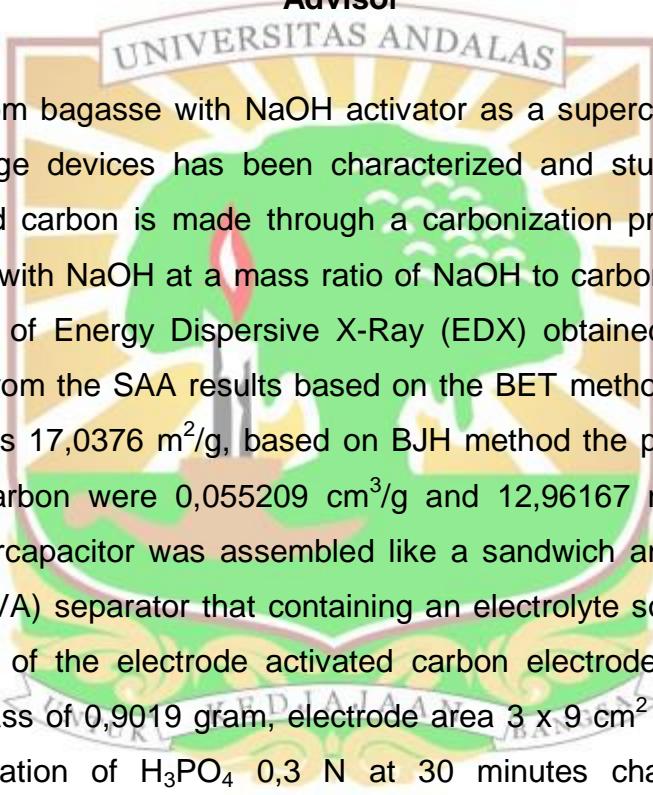
“Characterization of Activated Carbon from Bagasse (*Saccharum officinarum L.*) with NaOH Activator as Supercapacitor Electrodes ”

By :

Ronnie Ichsanul Irsal (161412021)

Olly Norita Tetra, M.Si*, Prof. Dr. Hermansyah Aziz*

*Advisor



Activated carbon from bagasse with NaOH activator as a supercapacitor electrode for green energy storage devices has been characterized and studied for its electrical properties. Activated carbon is made through a carbonization process at 400°C for 2 hours and activated with NaOH at a mass ratio of NaOH to carbon is 3:1. The result of the characterization of Energy Dispersive X-Ray (EDX) obtained mass percent C of 73,57 %, whereas from the SAA results based on the BET method the surface area of activated carbon was 17,0376 m²/g, based on BJH method the pore volume and pore size of activated carbon were 0,055209 cm³/g and 12,96167 nm with a mesopore structure. The supercapacitor was assembled like a sandwich and separated using a polyvinyl alcohol (PVA) separator that containing an electrolyte solution of H₃PO₄. The electrical properties of the electrode activated carbon electrode under conditions of activated carbon mass of 0,9019 gram, electrode area 3 x 9 cm² frequency of 100 Hz, electrolyte concentration of H₃PO₄ 0,3 N at 30 minutes charging time obtained capacitance value of 19,23 mF and conductivity value 15,9442 x 10⁻⁶ Ω⁻¹cm⁻¹.

Keyword : bagasse activated carbon, capacitancy, NaOH activator, supercapacitor