

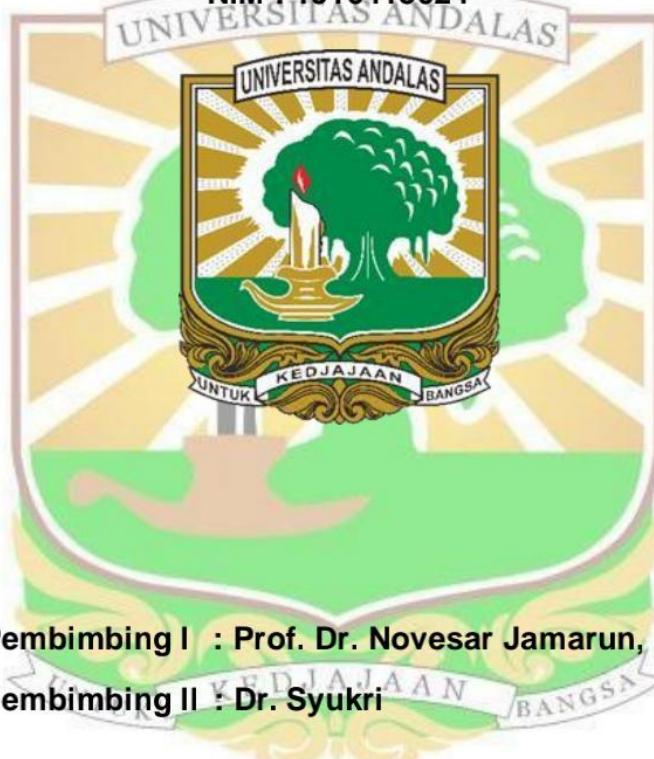
**PENGARUH SUHU DALAM SINTESIS KOMPOSIT HIDROKSIAPATIT DARI
TULANG SOTONG (*Sepia sp.*) DENGAN KITOSAN SECARA *IN-SITU* SEBAGAI
PENYERAP ION Cu²⁺ DAN Pb²⁺**

SKRIPSI SARJANA KIMIA

Oleh:

TRI YUPI AMIRULLAH

NIM : 1910413024



Pembimbing I : Prof. Dr. Novesar Jamarun, M.S

Pembimbing II : Dr. Syukri

**PROGRAM STUDI SARJANA
DEPARTEMEN KIMIA
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
UNIVERSITAS ANDALAS
PADANG
2023**

**PENGARUH SUHU DALAM SINTESIS KOMPOSIT HIDROKSIAPATIT DARI
TULANG SOTONG (*Sepia sp.*) DENGAN KITOSAN SECARA *IN-SITU* SEBAGAI
PENYERAP ION Cu²⁺ DAN Pb²⁺**

SKRIPSI SARJANA KIMIA

Oleh:

TRI YUPI AMIRULLAH

UNIVERSITAS ANDALAS

NIM : 1910413024



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

PROGRAM STUDI SARJANA

DEPARTEMEN KIMIA

FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM

UNIVERSITAS ANDALAS

PADANG

2023

INTISARI

PENGARUH SUHU DALAM SINTESIS KOMPOSIT HIDROKSIAPATIT DARI TULANG SOTONG (*Sepia sp.*) DENGAN KITOSAN SECARA *IN-SITU* SEBAGAI PENYERAP ION Cu²⁺ DAN Pb²⁺

Oleh:

Tri Yupi Amirullah (NIM: 1910413024)

Prof. Dr. Novesar Jamarun, M.S*, Dr. Syukri**

*Pembimbing I, **Pembimbing II

Komposit hidroksiapatit-kitosan (HAp-CTS) telah berhasil disintesis dengan memanfaatkan tulang sotong sebagai sumber CaO untuk menghasilkan hidroksiapatit dan kulit udang sebagai sumber kitosan. Komposit HAپ-CTS nantinya digunakan sebagai adsorben untuk aplikasi adsorpsi ion Cu²⁺ dan Pb²⁺. Pada penelitian ini komposit HAپ-CTS disintesis secara *in-situ* dengan melakukan variasi suhu pada komposit 55°C, 60°C, 65°C, 70°C, dan 75°C. Hasil X-Ray Fluorescence (XRF) menunjukkan bahwa komposisi terbesar dari tulang sotong yaitu kalsium oksida (CaO) sebesar 96,561%. Hasil karakterisasi Fourier Transform Infra Red (FTIR) diperoleh pita serapan untuk hidroksiapatit dan kitosan pada komposit HAپ-CTS 65°C. Hasil X-Ray Diffraction (XRD) menunjukkan bahwa ukuran kristal hidroksiapatit tulang sotong sebesar 23,60 nm dan komposit HAپ-CTS 65°C memiliki ukuran kristal 13,82 nm. Hasil Scanning Electron Microscopy-Energy Dispersive Spectroscopy (SEM-EDS) menunjukkan bahwa rasio Ca/P dari komposit HAپ-CTS 65°C diperoleh sebesar 1,61 serta mempunyai morfologi partikel berbentuk bongkahan yang mengalami aglomerasi. Hasil karakterisasi Surface Area Analyzer (SAA) menunjukkan bahwa komposit HAپ-CTS 65°C memiliki luas permukaan sebesar 40,8858 m²/g. Aplikasi komposit HAپ-CTS 65°C mengikuti model isoterm Langmuir dalam penyerapan ion Cu²⁺ dan Pb²⁺ yang menunjukkan terjadinya pembentukan lapisan *monolayer* pada permukaan yang homogen. Interaksi kimia antara ion Cu²⁺ dan Pb²⁺. Dengan komposit HAپ-CTS 65°C terjadi pada *pseudo* orde dua. Serta komposit HAپ-CTS 65°C memiliki kemampuan *Efficient Removal* sebanyak dua kali dalam mengadsorpsi ion Cu²⁺ dan Pb²⁺. Semua hasil karakterisasi menunjukkan bahwa komposit HAپ-CTS 65°C dapat digunakan sebagai adsorben dalam mengadsorpsi ion Cu²⁺ dan Pb²⁺.

Kata Kunci : Tulang Sotong, Hidroksiapatit, Kitosan, Komposit HAپ-CTS, Metode *in-situ*, Adsorpsi, *Reusability*, ion Cu²⁺ dan Pb²⁺

ABSTRACT

THE EFFECT OF TEMPERATURE ON THE SYNTHESIS OF HYDROXYAPATITE COMPOSITES FROM CUTTLEFISH BONE (*Sepia sp.*) WITH IN-SITU CHITOSAN AS Cu²⁺ AND Pb²⁺ IONS ADSORBENT

By:

Tri Yupi Amirullah (NIM: 1910413024)

Prof. Dr. Novesar Jamarun, M.S* , Dr. Syukri**

*Supervisor I, **Supervisor II

The hydroxyapatite-chitosan composite (HAp-CTS) has been successfully synthesized by utilizing cuttlefish bones as a source of CaO to produce hydroxyapatite and shrimp shells as a source of chitosan. The HAp-CTS composite will later be used as an adsorbent for the adsorption application of Cu²⁺ and Pb²⁺ ions. In this research, the HAp-CTS composite was synthesized in situ by varying the temperature of the composite at 55°C, 60°C, 65°C, 70°C, and 75°C. X-Ray Fluorescence (XRF) results show that the most significant composition of cuttlefish bones is calcium oxide (CaO), at 96.561%. Fourier Transform Infra-Red (FTIR) characterization results obtained absorption bands for hydroxyapatite and chitosan in the HAp-CTS composite at 65°C. The X-ray diffraction (XRD) results show that the crystal size of cuttlefish bone hydroxyapatite is 23.60 nm, and the HAp-CTS 65°C composite has a crystal size of 13.82 nm. The results of Scanning Electron Microscopy-Energy Dispersive Spectroscopy (SEM-EDS) showed that the Ca/P ratio of the 65°C HAp-CTS composite was 1.61 and had a lump-shaped particle morphology that experienced agglomeration. The Surface Area Analyzer (SAA) characterization results show that the HAp-CTS 65°C composite has a surface area of 40.8858 m²/g. Applying the HAp-CTS composite at 65°C follows the Langmuir isotherm model in the absorption of Cu²⁺ and Pb²⁺ ions, which shows the formation of a monolayer layer on a homogeneous surface. Chemical interaction between Cu²⁺ and Pb²⁺ ions. With the HAp-CTS composite at 65°C occurs in the pseudo-second order. The 65°C HAp-CTS composite has twice the Efficient Removal in adsorbing Cu²⁺ and Pb²⁺ ions. All characterization results show that the HAp-CTS 65°C composite can be used as an adsorbent to adsorb Cu²⁺ and Pb²⁺ ions.

Keywords : Cuttlefish Bone, Hydroxyapatite, Chitosan, HAp-CTS Composite, In-situ Method, Adsorption, Reusability, Cu²⁺ and Pb²⁺ ions