

**SINTESIS SrTiO<sub>3</sub> NANOKUBUS DENGAN METODE SOLVOTERMAL  
DAN SIFAT HANTARAN LISTRIKNYA**

**SKRIPSI SARJANA KIMIA**

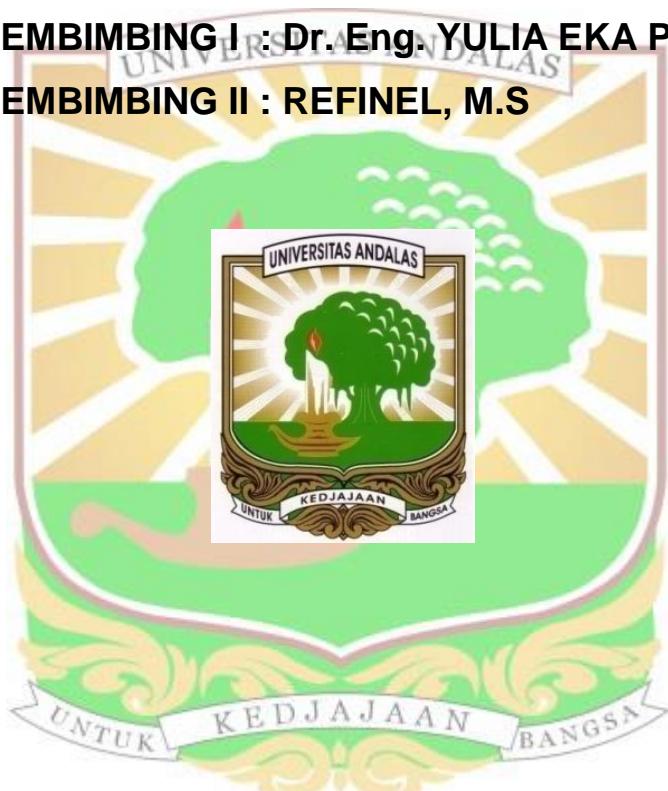
**Oleh:**

**ANNISA AULIA RAHMAH**

**BP: 1510412033**

**PEMBIMBING I : Dr. Eng. YULIA EKA PUTRI**

**PEMBIMBING II : REFINEL, M.S**



**PROGRAM STUDI SARJANA**

**JURUSAN KIMIA**

**FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM**

**UNIVERSITAS ANDALAS**

**PADANG**

**2019**

## INTISARI

### Sintesis SrTiO<sub>3</sub> Nanokubus dengan Metode Solvotermal dan Sifat Hantaran Listriknya

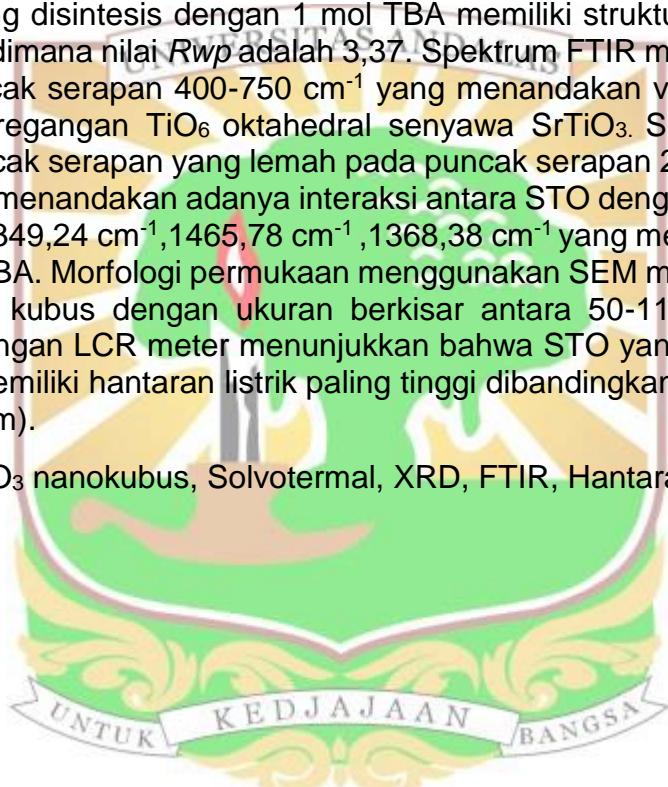
Oleh :

Annisa Aulia Rahmah (1510412033)

Dr. Eng. Yulia Eka Putri\*, Refinel, M.S\*  
\*Pembimbing

Senyawa SrTiO<sub>3</sub> (STO) nanokubus telah disintesis menggunakan metode solvotermal dalam pelarut isopropanol dengan Sr(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> dan titanium tetra iso propoksida (TTIP) sebagai material awal dengan perbandingan Sr:Ti 1:1,25. Penambahan cetil trimetil ammonium bromida (CTAB) sebagai *capping agent* dan tert-butilamin (TBA) sebagai *mineralizer* bertujuan untuk mengontrol morfologi partikel. Pola XRD menunjukkan bahwa SrTiO<sub>3</sub> yang disintesis dengan 1 mol TBA memiliki struktur *perovskit* dengan kristalintias tinggi dimana nilai *Rwp* adalah 3,37. Spektrum FTIR menunjukkan adanya STO dengan puncak serapan 400-750 cm<sup>-1</sup> yang menandakan vibrasi ulur Ti-O dan Ti-O-Ti dalam peregangan TiO<sub>6</sub> oktahedral senyawa SrTiO<sub>3</sub>. Spektrum FTIR juga menunjukkan puncak serapan yang lemah pada puncak serapan 2913 cm<sup>-1</sup>, 2858 cm<sup>-1</sup>, 1472 cm<sup>-1</sup> yang menandakan adanya interaksi antara STO dengan CTAB, dan pada puncak serapan 3349,24 cm<sup>-1</sup>,1465,78 cm<sup>-1</sup>,1368,38 cm<sup>-1</sup> yang menandakan interaksi antara STO dan TBA. Morfologi permukaan menggunakan SEM menunjukkan partikel berbentuk seperti kubus dengan ukuran berkisar antara 50-110 nm. Pengukuran hantaran listrik dengan LCR meter menunjukkan bahwa STO yang disintesis dengan variasi 0,5 TBA memiliki hantaran listrik paling tinggi dibandingkan STO lainnya, yaitu  $22.149 \times 10^{-7}$  (S/cm).

**Kata kunci :** SrTiO<sub>3</sub> nanokubus, Solvotermal, XRD, FTIR, Hantaran listrik.



## ABSTRACT

### Synthesis of SrTiO<sub>3</sub> Nanocubes by Solvothermal Method and Electrical Conductivity Properties

By:

Annisa Aulia Rahmah (1510412033)  
Dr. Eng. Yulia Eka Putri\*, Refinel, M.S\*  
\*Supervisor

The SrTiO<sub>3</sub> (STO) nanocubus have been synthesized by solvothermal method in isopropanol solution. Sr(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> and titanium tetra iso propoxide (TTIP) were used as starting material with a molar ratio of Sr:Ti was 1:1.25. The addition of cetyl trimethyl ammonium bromide (CTAB) as a *capping agent* and tert-butylamine (TBA) as a *mineralizer* aimed to control the particles morphology. XRD patterns showed SrTiO<sub>3</sub> synthesized with 1 mole of TBA has a perovskite structure with a high crystallinity, and Rwp value was 3.37. FTIR spectrum showed the presence of STO with absorption peaks at 400-750 cm<sup>-1</sup> indicated Ti-O and Ti-O-Ti stretching vibrations in TiO<sub>6</sub> octahedral of SrTiO<sub>3</sub> structure. FTIR spectrum also showed a weak absorption peak at 2913 cm<sup>-1</sup>, 2858 cm<sup>-1</sup>, 1472 cm<sup>-1</sup> which indicated an interaction between STO and CTAB, the absorption peak at 3349.24 cm<sup>-1</sup>, 1465.78 cm<sup>-1</sup>, 1368.38 cm<sup>-1</sup> indicated an interaction between STO and TBA. Surface morphology observation using SEM showed the formation of cube-like particles with the average size of 50-110 nm. Electrical conductivity measurement with LCR meter revealed that the STO synthesized with a variation of 0.5 mole TBA has the highest electrical conductivity compared to that of other STOs, with the value of  $22.149 \times 10^{-7}$  (S/cm).

**Keywords:** SrTiO<sub>3</sub> nanocubes, Solvothermal, XRD, FTIR, Electrical conductivity.

