

**KARAKTERISASI ARUS-TEGANGAN SENSOR GAS  
HIDROGEN DARI BAHAN SEMIKONDUKTOR  
HETEROKONTAK ZnO/SnO<sub>2</sub> (TiO<sub>2</sub>)**

**SKRIPSI**



**JURUSAN FISIKA  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS ANDALAS  
PADANG**

**2020**

**KARAKTERISASI ARUS-TEGANGAN SENSOR GAS  
HIDROGEN DARI BAHAN SEMIKONDUKTOR  
HETEROKONTAK ZnO/SnO<sub>2</sub> (TiO<sub>2</sub>)**

**SKRIPSI**

**Karya tulis sebagai salah satu syarat  
untuk memperoleh gelar Sarjana Sains  
dari Universitas Andalas**



**JURUSAN FISIKA  
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM  
UNIVERSITAS ANDALAS  
PADANG**

**2020**

# KARAKTERISASI ARUS-TEGANGAN SENSOR GAS HIDROGEN DARI BAHAN SEMIKONDUKTOR HETEROKONTAK $\text{ZnO}/\text{SnO}_2$ ( $\text{TiO}_2$ )

## ABSTRAK

Penelitian karakterisasi sensor gas hidrogen dari bahan semikonduktor heterokontak telah dilakukan dengan metode *solid state reaction* berbentuk pelet dari bahan  $\text{ZnO}/\text{SnO}_2$  ( $\text{TiO}_2$ ). Pelet sensor gas hidrogen dibuat dengan komposisi doping yang berbeda dengan lapisan pertama pelet adalah 100% mol  $\text{ZnO}$  dan lapisan kedua pelet adalah  $\text{SnO}_2$  yang didoping 0% mol, 2% mol, 4% mol, 6% mol, 8% mol, dan 10% mol  $\text{TiO}_2$ . Proses pembuatan sensor gas hidrogen diawali dengan pencampuran bahan, kalsinasi pada temperatur 500°C selama 4 jam, penggerusan, kompaksi, dan sintering pada temperatur 700°C selama 4 jam. Sensor gas hidrogen diuji pada temperatur ruang dengan pengukuran karakteristik arus dan tegangan (*I-V*), nilai sensitivitas, konduktivitas, selektivitas, waktu respon, dan karakterisasi XRD. Berdasarkan pengukuran karakteristik *I-V* menunjukkan bahwa sampel  $\text{ZnO}/\text{SnO}_2$  (6% mol  $\text{TiO}_2$ ) memiliki sensitivitas tertinggi yaitu 6,06 pada tegangan operasional 12 Volt. Nilai selektivitas tertinggi terdapat pada sampel  $\text{ZnO}/\text{SnO}_2$  (4% mol  $\text{TiO}_2$ ) yaitu 1,89 pada tegangan operasional 30 Volt. Nilai konduktivitas tertinggi pada lingkungan udara yaitu sampel  $\text{ZnO}/\text{SnO}_2$  didoping 2% mol  $\text{TiO}_2$  dengan nilai konduktivitasnya  $3,42 \times 10^{-3} / \Omega\text{m}$ , nilai konduktivitas tertinggi pada lingkungan oksigen pada sampel  $\text{ZnO}/\text{SnO}_2$  didoping 6% mol  $\text{TiO}_2$  yaitu  $8,12 \times 10^{-3} / \Omega\text{m}$ , sedangkan nilai konduktivitas tertinggi pada lingkungan hidrogen terdapat pada sampel  $\text{ZnO}/\text{SnO}_2$  didoping 6% mol  $\text{TiO}_2$  yaitu  $9,81 \times 10^{-3} / \Omega\text{m}$ . Waktu respon sampel  $\text{ZnO}/\text{SnO}_2$  (8% mol  $\text{TiO}_2$ ) pada gas hidrogen yaitu 30 sekon dan untuk gas oksigen yaitu 36 sekon pada tegangan operasional 12 Volt. Hasil XRD menunjukkan bahwa sampel  $\text{SnO}_2$  yang didoping  $\text{TiO}_2$  mempunyai ukuran kristal lebih besar daripada sampel  $\text{SnO}_2$  tanpa doping. Campuran  $\text{SnO}_2$  didoping  $\text{TiO}_2$  telah terbentuk senyawa baru yaitu  $\text{Sn}_2$  ( $\text{TiO}_4$ ) yang ditandai dengan adanya puncak-puncak baru pada grafik.

Kata kunci : Karakterisasi I-V, sensor gas hidrogen, heterokontak,  $\text{SnO}_2$  ( $\text{TiO}_2$ ), sensitivitas, selektivitas, konduktivitas, waktu respon

# **CHARACTERIZATION OF CURRENT- VOLTAGE HYDROGEN GAS SENSOR FROM ZnO/SnO<sub>2</sub> (TiO<sub>2</sub>) HETEROCONTACT SEMICONDUKTOR**

## **ABSTRACT**

Research on the characterization of hydrogen gas sensors from heterocontak semiconductor materials has been conducted use the pellet-shaped solid state reaction method of ZnO/SnO<sub>2</sub> (TiO<sub>2</sub>) material. Hydrogen gas sensor pellets are made with a different doping composition with the first layer of pellets the sensor is pure ZnO and the second layer of pellets is SnO<sub>2</sub> doped TiO<sub>2</sub> at various mol (0, 2, 4, 6, 8, and 10% mol). The preparation of hydrogen gas sensor starts with mixing materials, calcination at 500 °C for 4 hours, grinding, compaction, and sintering at 700 °C for 4 hours. The hydrogen gas sensor was tested at room temperature by measuring the characteristics of current and voltage (I-V), sensitivity, conductivity, selectivity, response time, and XRD characterization values. Based on the measurement of the I-V characteristics, it shows that the sample ZnO/SnO<sub>2</sub> (6% mol TiO<sub>2</sub>) has the highest sensitivity of 6.06 at 12 Volt operating voltage. The highest selectivity value was found in the ZnO/SnO<sub>2</sub> sample (4% mol TiO<sub>2</sub>), namely 1.89 at an operational voltage of 30 Volts. The highest conductivity value in the air environment is a sample of ZnO/SnO<sub>2</sub> doped with 2% mol TiO<sub>2</sub> with a conductivity value of  $3.42 \times 10^{-3}$  / m.  $10^{-3}$  / m, while the highest conductivity value in the hydrogen environment was in the sample of ZnO/SnO<sub>2</sub> doped with 6% mol TiO<sub>2</sub>, which was  $9.81 \times 10^{-3}$  / m. The response time of the sample ZnO/SnO<sub>2</sub> (8% mol TiO<sub>2</sub>) on hydrogen gas is 30 seconds and for oxygen gas it is 36 seconds at an operational voltage of 12 Volts. The XRD results showed that the TiO<sub>2</sub> doped SnO<sub>2</sub> sample had a larger crystal size than the undoped SnO<sub>2</sub> sample. The mixture of SnO<sub>2</sub> doped with TiO<sub>2</sub> has formed a new compound that is Sn<sub>2</sub>(TiO<sub>4</sub>) which is characterized by new peaks on the graph.

**Keywords :** Characterization I-V, hydrogen gas sensor, heterocontak, SnO<sub>2</sub> (TiO<sub>2</sub>), sensitivity, selectivity, conductivity, response time