

**KARAKTERISASI SENSOR GAS HIDROGEN DARI BAHAN  
SEMIKONDUKTOR TITANIUM DIOXIDE (TIO<sub>2</sub>) DOPING  
SODIUM CARBONATE (NA<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)**

**SKRIPSI**



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

**2018**

# KARAKTERISASI SENSOR GAS HIDROGEN DARI BAHAN SEMIKONDUKTOR TITANIUM DIOXIDE ( $TiO_2$ ) DOPING SODIUM CARBONAT ( $Na_2CO_3$ )

## ABSTRAK

Telah dilakukan karakterisasi sensor gas hidrogen berupa pelet dari bahan semikonduktor  $TiO_2$ - $Na_2CO_3$ . Pelet sensor gas hidrogen dibuat sebanyak enam sampel dengan variasi komposisi yang berbeda. Tahap pembuatan sensor gas hidrogen terdiri atas 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 melihat karakteristik  $I-V$ , nilai sensitivitas, nilai konduktivitas, waktu respon, dan karakterisasi XRD. Berdasarkan pengukuran karakteristik  $I-V$  sampel 98% mol  $TiO_2$  + 2% mol  $Na_2CO_3$  memiliki sensitivitas tertinggi. Sensitivitas yang didapat yaitu 3,18 pada tegangan 6 volt. Nilai konduktivitas tertinggi dimiliki sampel 98% mol  $TiO_2$  + 2% mol  $Na_2CO_3$  yaitu  $1,30 \times 10^{-3} \Omega m$  pada lingkungan hidrogen. Waktu respon sampel 98% mol  $TiO_2$  + 2% mol  $Na_2CO_3$  pada tegangan 6 volt adalah 57 sekon. Hasil XRD menunjukkan ukuran kristal 98% mol  $TiO_2$  + 2% mol  $Na_2CO_3$  lebih besar dibandingkan dengan  $TiO_2$  murni.

**Kata kunci:** sensor gas hidrogen,  $TiO_2$ - $Na_2CO_3$ , sensitivitas, konduktivitas, waktu respon

# **CHARACTERIZATION OF HYDROGEN GAS SENSOR FROM TITANIUM DIOXIDE (TIO2) SEMICONDUCTOR MATERIAL DOPED BY SODIUM CARBONATE (NA2CO3)**

## **ABSTRACT**

The characterization of hydrogen gas sensor in the form of pellet made of material semiconductor  $\text{TiO}_2\text{-Na}_2\text{CO}_3$ . was performed. The hydrogen gas sensor pellets are made up of six samples with different compositions variations. Gas sensor stage hydrogen consists of mixing the material, calcining at a temperature of 500 °C during 4 hours, scouring, compaction, and sintering at temperature 700 °C for 4 hours. The hydrogen gas sensor is tested at room temperature by looking at the I-V characteristics, sensitivity value, conductivity value, response time, and XRD characterization. Based on the measured of characteristics *I-V* sample 98% mol  $\text{TiO}_2 + 2\%$  mol  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  has the highest sensitivity. The sensitivity is 3,18 on 6 volt voltage. The highest conductivity value was sample 98% mol  $\text{TiO}_2 + 2\%$  mol  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  is  $1,30 \times 10^{-3}/\Omega\text{m}$  in the hydrogen enviroment. Response time a sample 98% mol  $\text{TiO}_2 + 2\%$  mol  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  at 6 volts voltage was 57 seconds. The XRD results shows the crystal size of 98% mol  $\text{TiO}_2 + 2\%$  mol  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  more large compared to pure  $\text{TiO}_2$ .

**Keywords:** hydrogen gas sensor,  $\text{TiO}_2\text{-Na}_2\text{CO}_3$ , sensitivity, conductivity, response time

