

## **ABSTRAK**

### **ANALISIS TIPE DAN KONSENTRASI JEMBATAN GARAM PADA KARAKTERISTIK ELEKTRIK PEMBANGKIT LISTRIK BERBAHAN ELEKTROLIT AIR LAUT**

**OLEH**

**Syaiful Anwar**

Penelitian ini dilakukan untuk menganalisis pengaruh variasi konsentrasi jembatan garam terhadap nilai karakteristik elektrik menggunakan elektroda Cu(Ag)-Zn dengan 20 LED sebagai beban. Pasangan elektroda Cu(Ag)-Zn digunakan untuk menghasilkan tegangan dan arus listrik dari 5 buah sel volta secara seri dengan elektrolit air laut. Variasi konsentrasi jembatan garam menggunakan  $\text{Al}_2\text{O}_3$  0,1 dan 1 mol dengan  $\text{CaCO}_3$  0,1 dan 1 mol serta penambahan dengan semen Baturaja. Elektroda Cu(Ag)-Zn dilengkapi dengan sistem monitoring tegangan dan kuat arus menggunakan sensor INA219 serta monitoring intensitas cahaya dengan sensor BH1750 yang masing-masing bekerja secara *real-time*. Analisis menunjukkan bahwa semakin besar konsentrasi  $\text{Al}_2\text{O}_3$  pada jembatan garam, semakin besar nilai tegangan yang dihasilkan. Nilai hambatan dalam akan semakin kecil apabila konsentrasi jembatan garam  $\text{CaCO}_3$  memiliki nilai yang kecil.

**Kata kunci:** Air laut, Elektroda Cu(Ag)-Zn, dan Jembatan Garam.

## ***ABSTRACT***

### ***ANALYSIS OF THE TYPE AND CONCENTRATION OF SALT BRIDGES ON THE ELECTRICAL CHARACTERISTICS OF POWER PLANTS MADE FROM SEAWATER ELECTROLYTES***

*By*

**Syaiful Anwar**

*This research was conducted to analyze the effect of variations in salt bridge concentration to the value of electrical characteristics using Cu(Ag)-Zn electrodes with 20 LEDs as a load. The Cu(Ag)-Zn electrodes pair is used to generate voltage and electric current from 5 voltaic cells in series circuit with seawater electrolyte. Variation of salt bridge concentration using 0.1 and 1 mole of  $Al_2O_3$  with 0.1 and 1 mole of  $CaCO_3$  and addition of Baturaja cement. The Cu(Ag)-Zn electrode is equipped with voltage and current monitoring system using INA219 sensor as well as light intensity monitoring system using BH1750 sensor, each of which works in real-time. The analysis shows that the greater concentration of  $Al_2O_3$  in the salt bridge, the greater value of the resulting voltage. The value of internal resistance will be smaller if the concentration of  $CaCO_3$  salt bridge has a small value.*

**Keywords:** Cu(Ag)-Zn Electrode, Salt Bridges, and Seawater.