BAB V
KESIMPULAN DAN SARAN

5.1. Kesimpulan

Eksperimen menghasilkan harga-harga $\Delta G^\circ$, $\Delta H^\circ$ dan $\Delta S^0$ sistem Zn | Zn$^{2+}$ Cu | Cu berturut-turut adalah -211,53 kJ mol$^{-1}$, -220,90 kJ mol$^{-1}$ dan -31,46 J K$^{-1}$ mol$^{-1}$. Harga-harga ini cukup dekat dibandingkan dengan data yang diperoleh oleh Saleed dan Davies serta data dari literatur. Dari hasil tersebut dapat ditarik kesimpulan bahwa metode elektrokimia dapat digunakan untuk menentukan $\Delta G^\circ$, $\Delta H^\circ$ dan $\Delta S^0$ reaksi-reaksi redoks.

5.2. Saran

1. Selama pengukuran perubahan potensial sel tehadap perubahan temperatur sebaiknya digunakan termostat agar reproduksibilitas data lebih baik.

2. Penetapan $\Delta G^\circ$, $\Delta H^\circ$ dan $\Delta S^0$ secara elektrokimia perlu dilakukan untuk reaksi-reaksi redoks yang lain.