

BAB V

KESIMPULAN DAN SARAN

5.1. Kesimpulan

Eksperimen menghasilkan harga-harga ΔG^0 , ΔH^0 dan ΔS^0 sistem $\text{Zn}|\text{Zn}^{2+}||\text{Cu}^{2+}|\text{Cu}$ berturut-turut adalah $-211,53 \text{ kJ mol}^{-1}$, $-220,90 \text{ kJ mol}^{-1}$ dan $-31,46 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$. 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 ΔG^0 , ΔH^0 dan ΔS^0 reaksi-reaksi redoks.

5.2. Saran

1. Selama pengukuran perubahan potensial sel terhadap perubahan temperatur sebaiknya digunakan termostat agar reproduibilitas data lebih baik.
2. Penetapan ΔG^0 , ΔH^0 dan ΔS^0 secara elektrokimia perlu dilakukan untuk reaksi-reaksi redoks yang lain.