

BAB V

KESIMPULAN DAN SARAN

5.1 Kesimpulan

Berdasarkan penelitian yang dilakukan dapat disimpulkan beberapa hal, yaitu :

1. Nilai arus yang terdeteksi pada tahap prekonsentrasi cenderung mengalami peningkatan. Peningkatan nilai arus terjadi karena adanya proses reduksi dari ion logam pada larutan uji menjadi padatnya. Namun demikian EPKTB yang digunakan hanya baik untuk penentuan kadar Cd (II).
2. Data eksperimen yang dimodelkan terhadap persamaan eksponensial memberikan nilai potensial reduksi untuk Cd (II) yaitu -0,35535 volt, sedangkan untuk Zn (II) yaitu -0,4215 volt.
3. Berdasarkan data yang diperoleh dari tahap stripping, untuk peningkatan konsentrasi pada tiap larutan uji menunjukkan peningkatan pada luas kurva. Hal ini sesuai dengan teori dimana konsentrasi larutan uji berbanding lurus dengan luas kurva.

5.2 Saran

Meskipun penelitian ini merupakan tahap lanjutan namun masih diperlukan beberapa hal yang perlu dilakukan, diantaranya yaitu :

1. Perlu dilakukan kembali pengujian kinerja EPKTB terhadap ion logam Zn (II) dengan konsentrasi yang tinggi karena data yang diperoleh menunjukkan E° yang mendekati teori yaitu pada konsentrasi tinggi. Selain itu juga perlu

dilakukan pengujian terhadap logam lain untuk mendapatkan nilai potensial reduksi spesifik logam tersebut.

2. Perlu dibuat alat pengubah tegangan yang lebih akurat dan canggih dalam mendeteksi arus yang timbul pada tahap *stripping*. Alat yang akan dibuat diusahakan agar dapat dihubungkan dengan perangkat komputer sehingga tingkat kesalahan yang terjadi dapat diminimalisir.
3. Diusahakan dalam preparasi, baik pembuatan larutan, pembuatan pasta karbon termodifikasi bentonit (EPKTB) maupun pemasangan EPKTB pada elektroda, agar lebih teliti sehingga parameter yang diberlakukan untuk semua pengujian juga sama.