

V. SIMPULAN DAN SARAN

A. SIMPULAN

Berdasarkan penelitian yang telah dilakukan, maka dapat disimpulkan :

1. Variasi jenis elektroda acuan yaitu Ag dan Ag/AgCl tidak ada mempengaruhi voltammogram siklik senyawa klorambusil yang terbentuk. Hal ini karena elektroda acuan memiliki sifat potensial elektrokimia yang stabil terhadap waktu sehingga tidak mempengaruhi voltammogram siklik yang terbentuk.
2. Nilai k_f untuk senyawa klorambusil dengan metode Nicholson-Shain untuk nilai perbandingan i_{pc}/i_{pa} yang tidak terkoreksi acuan Ag dan Ag/AgCl sebesar $(0,244 \pm 0,08) /s$ dan $(0,214 \pm 0,08) /s$. Hasil uji t statistik nilai k_f yang tidak terkoreksi adalah nilai t hitung (0,77) lebih kecil dari t Tabel (3,18) sehingga disimpulkan tidak ada pengaruh yang signifikan nilai k_f yang tidak terkoreksi pada variasi elektroda acuan Ag dan Ag/AgCl.
3. Nilai k_f untuk senyawa klorambusil dengan metode Nicholson-Shain untuk nilai perbandingan i_{pc}/i_{pa} yang terkoreksi pada elektroda acuan Ag dan Ag/AgCl sebesar $(0,0782 \pm 0,0100) /s$ dan $(0,0446 \pm 0,0150) /s$. Hasil uji t statistik nilai k_f yang terkoreksi adalah nilai t hitung (5×10^{-4}) lebih kecil dari t Tabel (3,05)

sehingga disimpulkan tidak ada pengaruh yang signifikan nilai k_f yang terkoreksi pada variasi elektroda acuan Ag dan Ag/AgCl.

4. Nilai k_f dari hasil perbandingan i_{pc}/i_{pa} terkoreksi menggunakan software Polar 5.8.30 lebih baik dan akurat daripada nilai k_f perbandingan i_{pc}/i_{pa} tidak terkoreksi pada eksperimen.

B. SARAN

Berdasarkan hasil penelitian yang telah dilakukan, maka penulis menyarankan agar dilakukan penelitian lebih lanjut menggunakan metode Polar 5.8.30 untuk menghitung nilai i_{pc}/i_{pa} terkoreksi pada senyawa pengalkil yang lain sehingga akan diperoleh perbandingan reaktifitas kimia berbagai zat pengalkil yang hasilnya lebih akurat.