

V. SIMPULAN DAN SARAN

A. SIMPULAN

Berdasarkan hasil penelitian, maka dapat disimpulkan:

1. Variasi jenis elektroda acuan yaitu Ag dan Ag/AgCl tidak akan mempengaruhi voltammogram siklik senyawa klorambusil yang terbentuk. Hal ini karena elektroda acuan berfungsi untuk menjaga potensial sehingga arus puncak dapat terukur.
2. Nilai k_f senyawa klorambusil dengan metode Nicholson-Shain melalui perbandingan i_{pc}/i_{pa} tidak terkoreksi pada elektroda acuan Ag dan Ag/AgCl adalah $(4,634 \pm 0,730)/s$ dan $(4,700 \pm 0,433)/s$. Hasil uji statistik menunjukkan tidak ada perbedaan signifikan nilai k_f tidak terkoreksi antara elektroda acuan Ag dan Ag/AgCl.
3. Nilai k_f senyawa klorambusil dengan metode Nicholson-Shain melalui perbandingan i_{pc}/i_{pa} terkoreksi untuk elektroda acuan Ag dan Ag/AgCl adalah $(2,137 \pm 0,765)/s$ dan $(2,044 \pm 0,985)/s$. Hasil uji statistik menunjukkan tidak ada perbedaan signifikan nilai k_f terkoreksi antara elektroda acuan Ag dan Ag/AgCl.
4. Nilai k_f terkoreksi dapat dihitung dengan metode Polar 5.8.30 melalui perbandingan nilai i_{pc}/i_{pa} sehingga hasilnya lebih teliti dan akurat.

B. SARAN

Berdasarkan hasil penelitian yang telah dilakukan maka penulis menyarankan agar dilakukan penelitian selanjutnya untuk menghitung nilai k_f menggunakan metode Polar 5.8.30 dengan senyawa pengalkil yang lain sehingga akan diperoleh perbandingan nilai k_f berbagai zat pengalkil. Penelitian sebaiknya menggunakan metode Polar 5.8.30 dan akan diperoleh perbandingan nilai i_{pc}/i_{pa} terkoreksi sehingga hasilnya lebih akurat.