

DAFTAR ISI

	Halaman
DAFTAR ISI	ii
DAFTAR TABEL	iv
DAFTAR GAMBAR	v
I. PENDAHULUAN	
A. Latar Belakang	1
B. Tujuan Penelitian.....	6
C. Manfaat Penelitian.....	6
II. TINJAUAN PUSTAKA	
A. Klorambusil	7
B. Voltammetri Siklik.....	11
C. Elektroda Yang Digunakan Pada Voltammetri Siklik	13
1. Elektroda Kerja.....	13
2. Elektroda Acuan	14
3. Elektroda Bantu	14
D. Metode Nicholson-Shain	20
E. Metode Simulasi Digital Polar 5.8.30	22
F. Mekanisme Reaksi E_xC_x	29
III. METODOLOGI PENELITIAN	
A. Waktu dan Tempat Penelitian	31
B. Alat dan Bahan	31
C. Prosedur Kerja.....	31
1. Preparasi Sampel	31
2. Pembuatan Voltammogram Siklik.....	32
3. Analisis Data	33
D. Penentuan Konstanta Laju Reaksi Kimia Maju (k_f) TidakTerkoreksi	

Senyawa Klorambusil dengan Metode Nicholson-Shain.....	33
E. Penentuan Konstanta Laju Reaksi Kimia Maju (k_f) Terkoreksi Senyawa Klorambusil Dengan Metode Nicholson-Shain.....	34
1. Langkah-Langkah Menggunakan Perangkat Lunak Polar 5.8.30 ...	35
2. Faktor-faktor Yang Mempengaruhi nilai i_{pa} , i_{pc} , E_{pa} , dan E_{pc} Pada Simulasi Polar 5.8.30.....	36
IV. HASIL DAN PEMBAHASAN	
A. Voltammogram Siklik Senyawa Klorambusil.....	39
B. Analisis Mekanisme Reaksi E_xC_x	42
C. Analisis Nilai k_f Tidak Terkoreksi Berdasarkan Metode Nicholson-Shain	44
D. Analisis Nilai k_f Terkoreksi Berdasarkan Metode Nicholson-Shain ...	46
E. Pembahasan	51
V. SIMPULAN DAN SARAN	
A. Simpulan.....	56
B. Saran	57
DAFTAR PUSTAKA	58
LAMPIRAN	61