

DAFTAR ISI

ABSTRAK.....	i
ABSTRACT.....	ii
KATA PENGANTAR.....	iii
DAFTAR ISI.....	v
DAFTAR GAMBAR.....	vii
DAFTAR TABEL.....	viii
DAFTAR ISTILAH.....	ix
DAFTAR SINGKATAN DAN LAMBANG.....	x
BAB I PENDAHULUAN.....	1
1.1 Latar Belakang.....	1
1.2 Rumusan Masalah.....	2
1.3 Batasan Masalah.....	2
1.4 Tujuan Penelitian.....	2
1.5 Manfaat Penelitian.....	3
BAB II TINJAUAN PUSTAKA.....	4
2.1 Larutan Bufer.....	4
2.1.1 Komponen Bufer.....	5
2.1.2 Penambahan Asam atau Basa.....	6
2.2 Kapasitas Bufer.....	8
2.3 Larutan Bufer Fosfat.....	9
2.4 Larutan Bufer Karbonat.....	11
2.5 <i>Automatic Titrator</i>	11
BAB III METODE PENELITIAN.....	14
3.1 Bahan, Alat dan Instrumentasi.....	14
3.2 Prosedur Penelitian.....	14
3.3.1 Membuat Larutan Bufer Basa.....	15
3.3.2 Uji Kinerja Bufer Basa.....	17
3.3.2 Pengolahan Data.....	18
BAB IV HASIL PENELITIAN DAN PEMBAHASAN.....	19
4.1 Standarisasi Larutan HCl dan NaOH.....	19
4.1.1 Standarisasi Larutan HCl 0,030 M, 0,050 M, dan 0,100 M.....	19
4.1.2 Standarisasi Larutan NaOH 0,010 M, 0,030 M, dan 0,700 M.....	21

4.2	Pembuatan Bufer Basa	22
4.2.1	Larutan Bufer pH 8.....	22
4.2.2	Larutan Bufer pH 10.....	23
4.2.3	Larutan Bufer pH 12.....	23
4.3	Uji Penambahan HCl	24
4.3.1	Larutan Bufer pH 8 dengan HCl.....	24
4.3.2	Larutan Bufer pH 10 dengan HCl.....	27
4.3.3	Larutan Bufer pH 12 dengan HCl.....	30
4.4	Uji Penambahan NaOH	32
4.4.1	Larutan Bufer pH 8 dengan NaOH.....	32
4.4.2	Larutan Bufer pH 10 dengan NaOH.....	34
4.4.3	Larutan Bufer pH 12 dengan NaOH.....	36
BAB V	KESIMPULAN DAN SARAN	39
5.1	Kesimpulan	39
5.2	Saran	39
	DAFTAR PUSTAKA	40
	SUBJEK INDEKS	42
	LAMPIRAN A	43
	LAMPIRAN B	47
	LAMPIRAN C	50