

DAFTAR ISI

HALAMAN PENGESAHAN.....	i
HALAMAN PERNYATAAN	ii
HALAMAN PERSETUJUAN.....	iii
KATA PENGANTAR	iv
DAFTAR ISI.....	vi
DAFTAR GAMBAR	viii
DAFTAR TABEL.....	ix
DAFTAR SINGKATAN	x
DAFTAR LAMPIRAN	xi
ABSTRAK.....	xii
ABSTRACT.....	xiii
BAB I. PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan Masalah	2
1.3 Tujuan dan Manfaat Penelitian.....	2
1.4 Hipotesis Penelitian	3
1.5 Tempat dan Waktu Penelitian	3
BAB II. TINJAUAN PUSTAKA.....	4
2.1 Tanaman Jati.....	4
2.2 Antosianin	5
2.3 Titrasi Asam Basa	6
2.4 Spektrofotometri UV – Vis	9
2.5 Validasi Metode	11

BAB III. METODOLOGI PENELITIAN	13
3.1 Lokasi dan Waktu Penelitian.....	13
3.2 Subyek Peneltitian	13
3.3 Metode Pengumpulan Data	13
3.6 Analisis Data	13
3.7 Prosedur Penelitian	14
BAB IV. HASIL DAN PEMBAHASAN	19
4.1 Preparasi Ektrak Daun Jati Muda	19
4.2 Identifikasi Antosianin	19
4.3 Penentuan Antosianin Total dengan menggunakan Ph <i>Diferensial</i>	20
4.4 Menentukan Titik Isosbestik	22
4.5 Validasi Metode Titrasi Asam Basa	26
4.6 Aplikasi Indokator alami pada Titrasi Asam Basa	27
BAB V.KESIMPULAN DAN SARAN.....	31
KESIMPULAN	31
SARAN	31
DAFTAR PUSTAKA	32
LAMPIRAN.....	39

DAFTAR GAMBAR

Gambar 2. 1 Tanaman jati	4
Gambar 2. 2 Struktur Antosianin.....	5
Gambar 2. 3 Titrasi Asam basa	6
Gambar 2.4 Volume Asam Kuat	7
Gambar 2.5 Volume Basa Kuat.....	8
Gambar 2.6 Volume Asam Kuat	8
Gambar 2.7 Volume Basa Lemah.....	8
Gambar 2.8 Volume Basa Kuat.....	9
Gambar 2.9 Volume Asam Lemah.....	9
Gambar 4.1 Perubahan warna pH 1-14	22
Gambar 4.2 Sampel dengan penambahan dapar.....	23
Gambar 4.3 Hasil spektrum titik isosbestik.....	24
Gambar 4.4 Standarisasi HCL dengan indikator metil jingga.....	29
Gambar 4.5 Standarisasi HCL dengan indikator alami	29

DAFTAR TABEL

Tabel 4.1 Warna Indikator Alami Antosianin	22
Tabel 4.2 pH dari berbagai vial	23
Tabel 4.3 Hasil Validasi Titrasi Asam Basa.....	26
Tabel 4.4 Tabel Standarisasi HCL.....	28
Tabel 4.5 Penetapan Kadar Natrium Bikarbonat.....	30

DAFTAR SINGKATAN

N	: Normalitas
M	: Molaritas
TAT	: Titik Akhir Titrasi
HCL	: Asam Klorida
NaOH	: Natrium Klorida
NaH ₂ PO ₄	: Natrium dihidrofosfat
Na ₂ HPO ₄	: Natrium hidrofosfat
NaHCO ₃	: Natrium bikarbonat
H ₂ C ₂ O ₄	: Asam Oksalat
KCI	: Kalium klorida
CH ₃ CO ₂ K	: Kalium asetat
C ₇ H ₆ O ₃	: Asam salisilat
TE	: Titik Ekuivalen
PP	: Phenolftalein
UV	: Ultraviolet
Vis	: Visibel
pH	: Power of hydroge
pKa	: Penetapan kadar asam
pKb	: Penetapan kadar basa
LOD	: Limit of detection
LOQ	: Limit of quantitation

DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran 1. preparasi sampel	39
Lampiran 2. Penentuan Antosianin Total dengan pH Diferensial	39
Lampiran 3. Validasi Metode	40
Lampiran 4. Titrasi Potensiometri.....	42
Lampiran 5. Hasil Cek Turnitin	44
Lampiran 6. Kartu Bimbingan.....	45
Lampiran 7. Curriculum Vitae (CV)	47