

DAFTAR ISI.

Judul	i
Halaman pengesahan	ii
Kata pengantar	iii
Daftar isi	v
Daftar grafik	vii
Intisari	viii
Bab I Pendahuluan	
I.1.Latar belakang dan tujuan	1
I.2.Tinjauan pustaka	4
I.2.1.Vitamin C	4
I.2.2.Besi(III)klorida	8
I.2.3.Tembaga(II)sulfat	9
I.2.4.Manggan(II)asetat	9
I.2.5.Asam sitrat	10
I.2.6.Sukrosa	11
I.2.7.Iodo-Iodimetri	12
I.3.Hipotesa	15
Bab II Percobaan dan hasil percobaan	
II.1.Bahan-bahan dan alat-alat yang digu- nakan.	16
II.1.1.Bahan-bahan	16
II.1.2.Alat-alat	16
II.2.Penetapan kadar vitamin C secara Io- dimetri	17
II.2.1.Pembuatan larutan baku Iodium 0,0500 N.	17

II.2.2. Pembakuan larutan Iodium 0,0500 N	17
II.2.3. Pembuatan larutan baku Natrium - tiosulfat 0,0500 N	17
II.2.4. Pembakuan larutan Natrium tiosul- fat 0,0500 N	17
II.2.5. Pembuatan larutan kanji	18
II.2.6. Pembuatan larutan percobaan	18
II.2.7. Cara penetapan kadar larutan vita- min C.	20
II.2.8. Cara penetapan kadar serbuk vitamin C	20
II.3. Hasil yang diperoleh dari percobaan	20
Bab III Pembahasan.	26
Bab IV Kesimpulan dan saran.	29
Daftar Pustaka	31
Lampiran A	35
Lampiran B	43
Lampiran C	51

Daftar Grafik.

1. Grafik hubungan antara kadar vitamin C dalam larutan dengan waktu dari sediaan-sediaan :
 A_1 , A_2 , A_3 , A_4 , A_5 dan A_6 . 23
2. Grafik hubungan antara kadar vitamin C dalam larutan dengan waktu dari sediaan-sediaan :
 B_1 , B_2 , B_3 , B_4 , B_5 dan B_6 . 24
3. Grafik hubungan antara kadar vitamin C dalam larutan dengan waktu dari sediaan-sediaan :
 C_2 , C_3 , C_4 , C_5 dan C_6 . 25