**DAFTAR ISI**

**Halaman**

**JUDUL**

**ABSTRAK i**

**KATA PENGANTAR ii**

**DAFTAR ISI iv**

**DAFTAR TABEL vii**

**DAFTAR GAMBAR viii**

**DAFTAR LAMPIRAN ix**

**BAB I PENDAHULUAN 1**

* 1. Latar Belakang 1
  2. Perumusan Masalah 3
  3. Hipotesis 4
  4. Tujuan Penelitian 4
  5. Manfaat Penelitian 4

**BAB II TINJAUAN PUSTAKA 5**

2.1 Vitamin 5

2.2 Vitamin C (Asam Askorbat) 5

2.2.1 Uraian Umum Vitamin C 7

2.2.2 Rumus Bangun Vitamin C 8

2.2.3 Sifat Fisiko Kimia Vitamin C 8

2.2.4 Sumber-Sumber Vitamin C 9

2.2.5 Peranan Vitamin C 9

2.3 Sediaan Tablet 11

2.3.1 Metode Pembuatan Tablet 12

2.3.2 Komposisi Tablet 13

2.3.2.1 Zat Berkhasiat 13

2.3.2.2 Bahan Pengisi 13

2.3.2.3 Bahan Pengikat 14

2.3.2.4 Bahan Penghancur 14

2.3.2.5 Bahan Pelicin 14

2.3.2.6 Zat Warna 14

2.3.2.7 Zat Pewangi dan Pemanis 15

2.4 Kadar Zat Berkhasiat 15

2.5 Penetapan Kadar Vitamin C 15

2.5.1 Metode Titrasi Iodimetri 15

2.5.2 Indikator Dalam Iodimetri 17

2.5.3 Indikator Amylum (Kanji) 17

2.5.4 Titik Ekuivalen dan Titik Akhir 18

**BAB III METODE PENELITIAN 19**

3.1 Jenis dan Rancangan Penelitian 19

3.2 Lokasi dan Jadwal Penelitian 19

3.3 Sampel 19

3.4 Alat dan Bahan 19

3.4.1 Alat-alat 19

3.4.2 Bahan-bahan 20

3.5 Pembuatan Pereaksi 20

3.5.1 Larutan Iodium 0,05 N 20

3.5.2 Kristal KI 20

3.5.3 Larutan Kalium Iodat (KIO3) 0,1 N 20

3.5.4 Larutan H2SO4 10% 20

3.5.5 Larutan Na.Tiosulfat (Na2S2O3-5H2O) 0,1 N 21

3.5.6 Larutan Amylum (Kanji) 0,5 % 21

3.5.7 Aquadest Bebas Karbondioksida 21

3.5.8 Pembuatan Pereaksi Asam Klorida 2 N 21

3.5.9 Standarisasi Pereaksi Natrium Tiosulfat 0,1 N 22

3.5.10 Standarisasi Larutan I2 Dengan larutan Na2S2O3 22

3.6 Prosedur Penetapan Kadar Vitamin C 22

3.6.1 Analisa Data Secara Statistik 23

**BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN 25**

4.1 Hasil Penelitian 25

4.1.1 Analisa Kuantitatif 25

4.1.2 Hasil Penetapan Kadar Vitamin C 25

4.2 Pembahasan...... 26

**BAB V KESIMPULAN DAN SARAN 30**

5.1 Kesimpulan 30

5.2 Saran 30

**DAFTAR PUSTAKA 31**

**DAFTAR TABEL**

**Halaman**

**Tabel 4.1** Data Kadar (mg) Dari Masing-masing Sampel 25

**Tabel 4.2** Data Kadar (%) Dari Masing-masing Sampel 26

**DAFTAR GAMBAR**

**Halaman**

**Gambar 2.1** Struktur kimia vitamin C 8

**DAFTAR LAMPIRAN**

**Lampiran 1.** Bagan Alir Pembuatan Larutan Iodium 0,05 N 33

**Lampiran 2.** Bagan Alir Pembakuan Larutan I2 dengan Larutan

Na2S2O3 0,1 N 34

**Lampiran 3.** Bagan Alir Pembakuan Natrium Thiosulfat dengan

Kalium Iodat 0,1 N 35

**Lampiran 4.** Bagan Alir Penetapan Kadar Vitamin C 36

**Lampiran 5.** Data Penelitian Sampel C+ plus (Non-acidic) 37

**Lampiran 6.** Data Analisa Secara Statistik Dari sampel

C+ plus (Non-acidic) 40

**Lampiran 7.** Data Penelitian Sampel C+ phylos green 42

**Lampiran 8.** Data Analisa Secara Statistik Dari Sampel

C+ phyto green 45

**Lampiran 9.** Data Penelitian Pada Sampel Good Life

(Non-acidic) 47

**Lampiran 10.** Data Analisa Secara Statistik Dari Sampel Good

Life (Non-acidic) 50

**Lampiran 11**. Sampel Yang Digunakan Pada Penelitian 52

**Lampiran 12.** Hasil Pembakuan Natrium Tiosulfat 53

**Lampiran 13.** Pembakuan Iodium (I2) 54

**Lampiran 14.** Pengenceran sampel 56

**Lampiran 15.** Sampel Sebelum Dititrasi 58

**Lampiran 16.** Hasil Titrasi Penetapan Kadar Vitamin C 58

**Lampiran 17.** Tabel Distribusi T 62