

LAMPIRAN

1. Tabel Hasil Pengamatan Analisa Ekstrak Antosianin

Percobaan	pH	Komposisi Solven	Absorbansi	Trasmitasi (%)	Konsentrasi (ppm)
1	1	50:10:40	0,254	0,557	0,254
2	1	60:10:30	0,242	0,574	0,242
3	1	70:10:20	0,171	0,675	0,171
4	3	50:10:40	0,136	0,731	0,136
5	3	60:10:30	0,118	0,763	0,118
6	3	70:10:20	0,111	0,775	0,111
7	5	50:10:40	0,108	0,78	0,108
8	5	60:10:30	0,106	0,792	0,106
9	5	70:10:20	0,101	0,796	0,101

2. Perhitungan Penentuan Besarnya Konsentrasi Antosianin

Dari hasil data pengamatan dapat dihitung nilai konsentrasi flavonoid dalam daun sirsak sebagai berikut :

Persamaan konsentrasinya adalah :

$$C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b}$$

Dimana : C = Konsentrasi (gr/100 ml)

A = Absorban

b = Tebal kuvet (cm)

E = 3,450

Sehingga:

a. Antosianin stroberi pada pH 1

$$\text{Pelarut 50:10:40 : } C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b} = \frac{0,254}{3,450_{1cm}^{1\%} \cdot 1cm} = 0,073 \text{ gr} / 100ml$$

$$\text{Pelarut 60:10:30 : } C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b} = \frac{0,242}{3,450_{1cm}^{1\%} \cdot 1cm} = 0,070 \text{ gr} / 100ml$$

$$\text{Pelarut 70:10:20 : } C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b} = \frac{0,171}{3,450_{1cm}^{1\%} \cdot 1cm} = 0,050 \text{ gr} / 100ml$$

b. Antosianin stroberi pada pH 3

$$\text{Pelarut 50:10:40 : } C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b} = \frac{0,136}{3,450_{1cm}^{1\%} \cdot 1cm} = 0,039 \text{ gr} / 100ml$$

$$\text{Pelarut 60:10:30 : } C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b} = \frac{0,118}{3,450_{1cm}^{1\%} \cdot 1cm} = 0,034 \text{ gr} / 100ml$$

$$\text{Pelarut 70:10:20 : } C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b} = \frac{0,111}{3,450_{1cm}^{1\%} \cdot 1cm} = 0,032 \text{ gr} / 100ml$$

c. Antosianin stroberi pada pH 5

$$\text{Pelarut 50:10:40 : } C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b} = \frac{0,108}{3,450_{1cm}^{1\%} \cdot 1cm} = 0,031 \text{ gr} / 100ml$$

$$\text{Pelarut 60:10:30 : } C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b} = \frac{0,106}{3,450_{1cm}^{1\%} \cdot 1cm} = 0,030 \text{ gr} / 100ml$$

$$\text{Pelarut 70:10:20 : } C = \frac{A}{E_{1cm}^{1\%} \cdot b} = \frac{0,101}{3,450_{1cm}^{1\%} \cdot 1cm} = 0,029 \text{ gr} / 100ml$$

3. Gambar



Gambar 10. Ekstraksi Maserasi Stroberi dengan komposisi solven 50:10:40, 60:10:30, dan 70:10:20



Gambar 11. Alat Spektrofotometer Visible Genesys 20



Gambar 12. Sampel 1-9



Gambar 13. Sampel pada kuvet dan dimasukkan dalam alat spektrofotometer