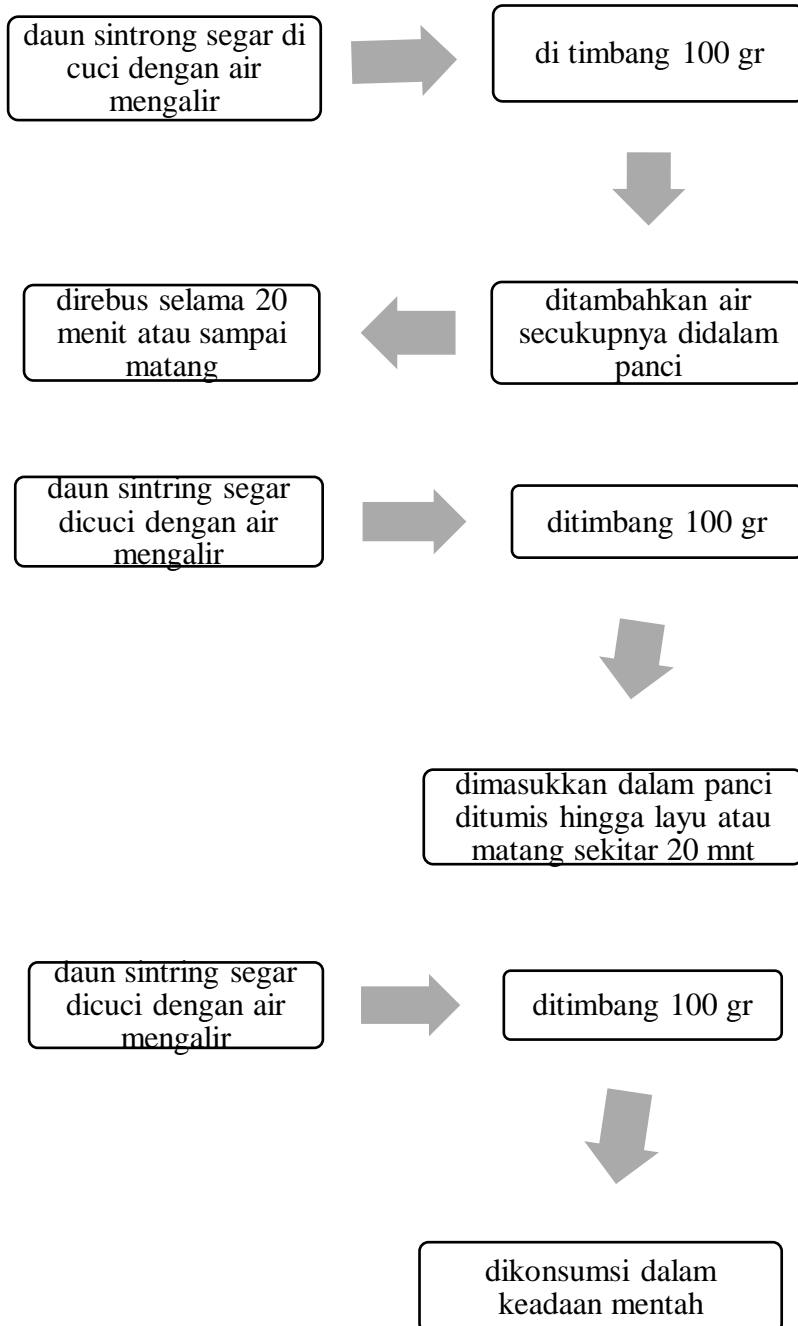


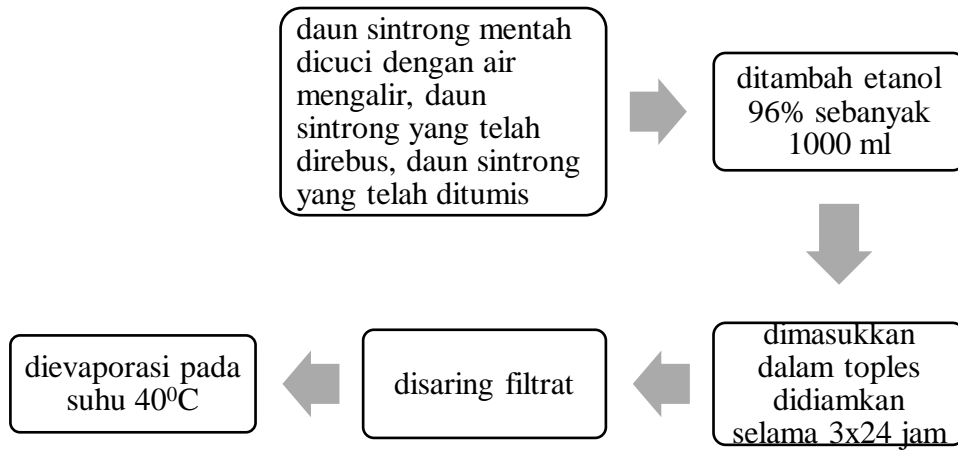
## LAMPIRAN

### Lampiran 1. Diagram prosedur

#### a. Pengolahan sampel

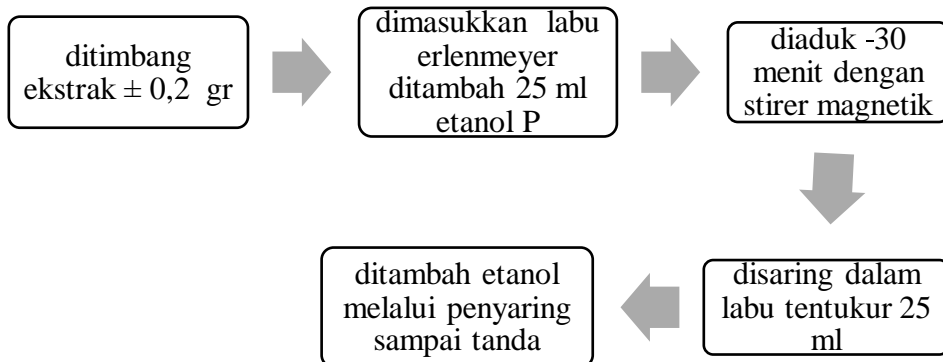


b. Ekstraksi Sampel

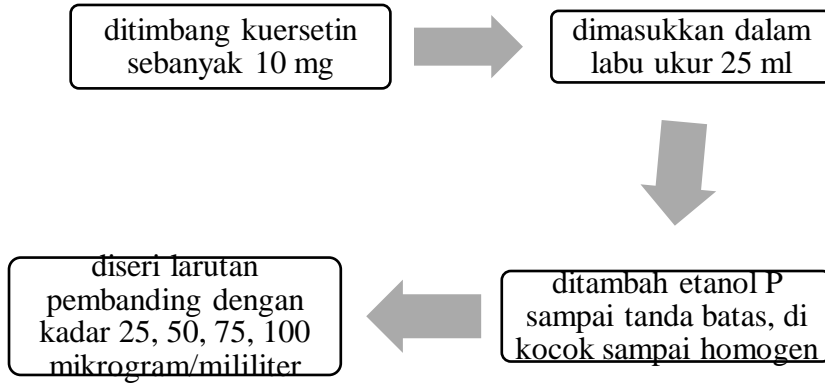


c. Pengujian Kadar Flavonoid Ekstrak Etanol Daun Sintrong

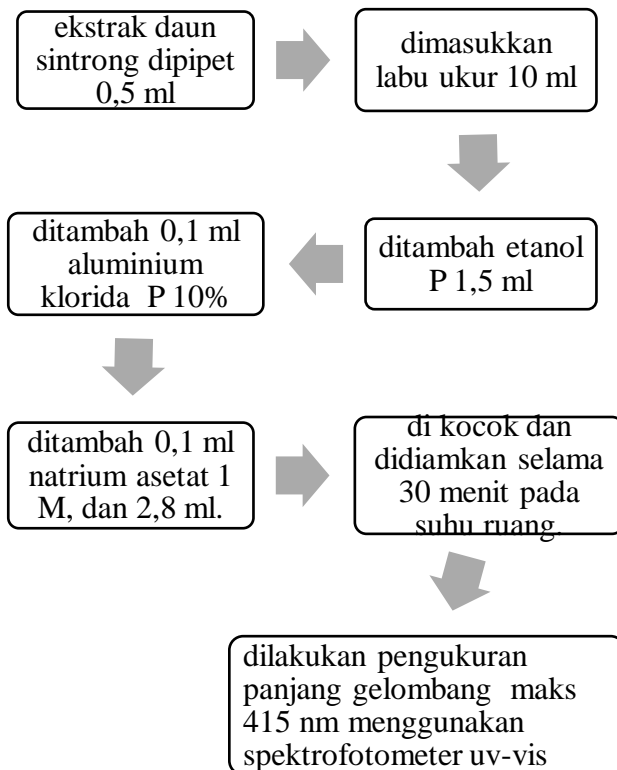
- Larutan uji



- Larutan pembanding



- Prosedur pengujian



## Lampiran 2. Pembuatan Larutan

### a. Pembuatan Larutan Induk

Larutan induk dibuat dengan cara melarutkan 10 mg pembanding dalam labu ukur 25 ml ditambah etanol teknis sampai tanda batas sehingga diperoleh larutan induk 400 ppm sebanyak 25 ml.

### b. Pembuatan Larutan Standart

- Untuk 25 ppm

Larutan induk 400 ppm yang diencerkan menjadi 25 ppm sebanyak 10 ml.

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$400 \times V1 = 25 \times 10$$

$$400V1 = 250$$

$$V1 = \frac{250}{400}$$

$$V1 = 0,625 \text{ ml}$$

$$V1 = 625 \mu\text{l}$$

Larutan induk 400 ppm diambil sebanyak 625  $\mu\text{l}$  dan diencerkan pada labu ukur 10 ml sampai tanda batas.

- Untuk 20 ppm

Larutan induk 400 ppm yang diencerkan menjadi 20 ppm sebanyak 10 ml.

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$400 \times V1 = 20 \times 10$$

$$400V1 = 200$$

$$V1 = \frac{200}{400}$$

$$V1 = 0,5 \text{ ml}$$

$$V1 = 500 \mu\text{l}$$

Larutan induk 400 ppm diambil sebanyak 500  $\mu\text{l}$  dan diencerkan pada labu ukur 10 ml sampai tandaa batas.

- Untuk 15 ppm

Larutan induk 400 ppm yang diencerkan menjadi 15 ppm sebanyak 10 ml.

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$400 \times V1 = 15 \times 10$$

$$V1 = \frac{150}{400}$$

$$V1 = 0,375 \text{ ml}$$

$$V1 = 375 \mu\text{l}$$

Larutan induk 400 ppm diambil sebanyak 375  $\mu\text{l}$  dan diencerkan pada labu ukur 10 ml sampai tandaa batas.

- Untuk 10 ppm

Larutan induk 400 ppm yang diencerkan menjadi 10 ppm sebanyak 10 ml.

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$400 \times V1 = 10 \times 10$$

$$V1 = \frac{100}{400}$$

$$V1 = 0,25 \text{ ml}$$

$$V1 = 250 \mu\text{l}$$

Larutan induk 400 ppm diambil sebanyak 250  $\mu\text{l}$  dan diencerkan pada labu ukur 10 ml sampai tandaa batas.

- Untuk 5 ppm

Larutan induk 400 ppm diencerkan menjadi 5 ppm sebanyak 10 ml.

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$400 \times V1 = 5 \times 10$$

$$V1 = \frac{50}{400}$$

$$V1 = 0,25 \text{ ml}$$

$$V1 = 125 \mu\text{l}$$

Larutan induk 400 ppm diambil sebanyak 125  $\mu\text{l}$  dan diencerkan pada labu ukur 10 ml sampai tandaa batas.

### Lampiran 3. Gambar

Gambar lampiran 1. Daun sintrong mentah



Gambar lampiran 2. Daun sintrong rebus



Gambar lampiran 3. Daun sintrong tumis



Gambar lampiran 4. Maserasi hari ke-1

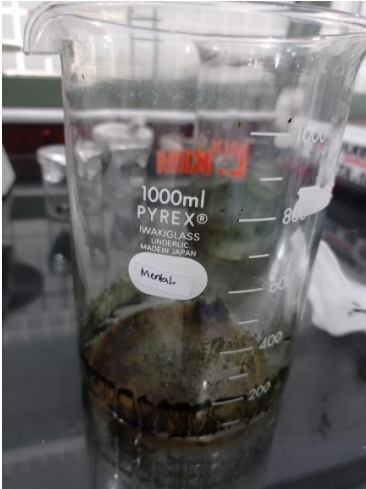


Gambar lampiran 5. Maserasi hari ke-3



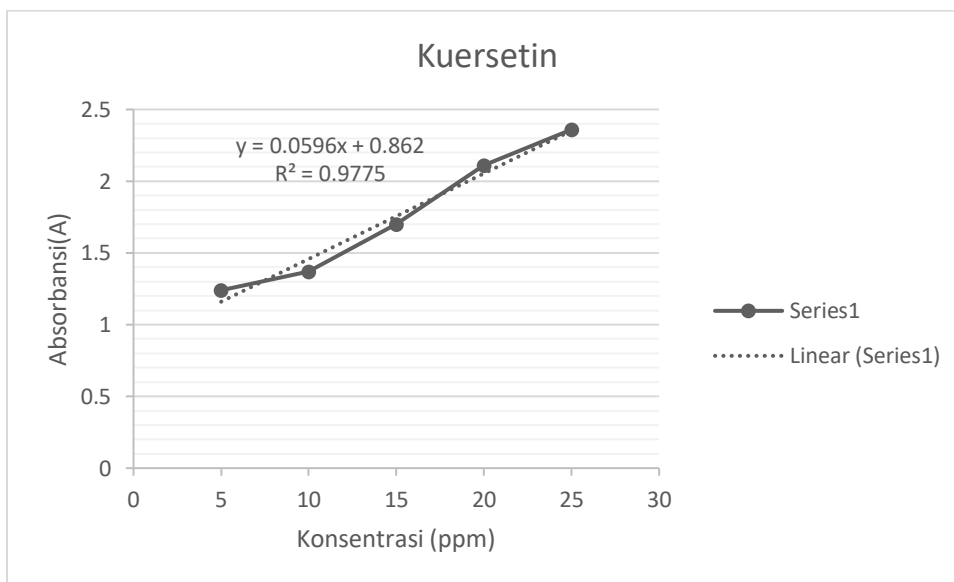


Gambar lampiran 6. Ekstrak kental



#### Lampiran 4. Perhitungan

Konsentrasi	Absorbansi	Sampel	Absorbansi
5	1,249	Mentah	1,84
10	1,37	Rebus	1,63
15	1,70	Tumis	1,20
20	2,11		
25	1,36		



Persamaan linier  $\rightarrow Y = 0,0596x + 0,862$

$R^2 = 0,9775 \rightarrow r = 0,988$

Perhitungan konsentrasi sampel

a. Sampel daun sinrong mentah

$$Y = 0,0596x + 0,862$$

$$1,84 = 0,0596x + 0,862$$

$$1,84 - 0,862 = 0,0596x$$

$$X = \frac{0,978}{0,0596}$$

$$X = 16,409 \text{ ppm}$$

- b. Sampel daun sintrong rebus

$$Y = 0,0596x + 0,862$$

$$1,63 = 0,0596x + 0,862$$

$$1,63 - 0,862 = 0,0596x$$

$$X = \frac{0,768}{0,0596}$$

$$X = 12,885 \text{ ppm}$$

- c. Sampel daun sintrong tumis

$$Y = 0,0596x + 0,862$$

$$1,20 = 0,0596x + 0,862$$

$$1,20 - 0,862 = 0,0596x$$

$$X = \frac{0,338}{0,0596}$$

$$X = 5,671 \text{ ppm}$$

### Perhitungan kadar total flavonoid

- a. Sampel daun sintrong mentah

Berat Ekstrak (M) : 0,54 g

Konsentrasi kuersetin (C) : 16,409

Volume ekstrak (V) : 0,01 L

Kadar flavonoid total (%):

$$= \frac{C \times V}{M}$$

$$= \frac{16,409 \times 0,01}{0,54}$$

$$= 0,3038 \text{ mg QE/g}$$

$$= 30,38 \%$$

- b. Sampel daun sintrong rebus

Berat Ekstrak (M) : 0,52 g

Konsentrasi kuersetin (C) : 12,885

Volume ekstrak (V) : 0,01 L

Kadar flavonoid total (%):

$$= \frac{C \times V}{M}$$

$$= \frac{12,885 \times 0,01}{0,52}$$

$$= 0,2477 \text{ mg QE/g}$$

$$= 24,77 \%$$

c. Sampel daun sintrong tumis

Berat Ekstrak (M) : 0,49 g

Konsentrasi kuersetin (C) : 5,671

Volume ekstrak (V) : 0,01 L

Kadar flavonoid total (%):

$$= \frac{C \times V}{M}$$

$$= \frac{5,671 \times 0,01}{0,49}$$

$$= 0,1157 \text{ mg QE/g}$$

$$= 11,57 \%$$