

LAMPIRAN-LAMPIRAN

Lampiran 1

Perhitungan Pembuatan Natrium Karbonat 1M & Pereaksi Folin
Ciocalteu (1:10 Aquabidest)

- Natrium Karbonat 1M

$$M = \text{gr/BM} \times 1000/v$$

$$1M = \text{gr}/124 \times 1000/50$$

$$\text{Gr} = 1 \times 124/20$$

$$= 6,2 \text{ gr}$$

- Folin Ciocalteu

1 ml Folin Ciocalteu → 9 ml Aquabidest

Lampiran 2

Perhitungan Larutan Induk 1000 bpj Asam Galat

Ditimbang 50 mg Asam Galat	→ 50 ml Etanol p.a
50000 µg Asam Galat	→ 50 ml Etanol p.a
50000 µg / 10 ml	= 1000 µg/ml
	= 1000 bpj

Lampiran 3
Kurva Kalibrasi Asam Galat

- Pembuatan larutan asam galat 10 bpj dari 1000 bpj
$$\begin{aligned}V_1 \times N_1 &= V_2 \times N_2 \\V_1 \times 1000 &= 10 \times 10 \\V_1 &= 100/1000 \\&= 0,1 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan asam galat 20 bpj dari 1000 bpj
$$\begin{aligned}V_1 \times N_1 &= V_2 \times N_2 \\V_1 \times 1000 &= 10 \times 20 \\V_1 &= 200/1000 \\&= 0,2 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan asam galat 30 bpj dari 1000 bpj
$$\begin{aligned}V_1 \times N_1 &= V_2 \times N_2 \\V_1 \times 1000 &= 10 \times 30 \\V_1 &= 300/1000 \\&= 0,3 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan asam galat 40 bpj dari 1000 bpj
$$\begin{aligned}V_1 \times N_1 &= V_2 \times N_2 \\V_1 \times 1000 &= 10 \times 40 \\V_1 &= 400/1000 \\&= 0,4 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan asam galat 50 bpj dari 1000 bpj
$$\begin{aligned}V_1 \times N_1 &= V_2 \times N_2 \\V_1 \times 1000 &= 10 \times 50 \\V_1 &= 500/1000 \\&= 0,5 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan asam galat 60 bpj dari 1000 bpj
$$\begin{aligned}V_1 \times N_1 &= V_2 \times N_2 \\V_1 \times 1000 &= 10 \times 60\end{aligned}$$

$$\begin{aligned} V_1 &= 600/1000 \\ &= 0,6 \text{ mL} \end{aligned}$$

Lampiran 3
Larutan Stok DPPH

Ditimbang 20 mg DPPH → 100 ml metanol p.a

20000 µg DPPH → 100 ml metanol p.a

20000/100 → 200 µg/ml

→ 200 bpj

Lampiran 4

Kurva Kalibrasi DPPH

- Pembuatan larutan DPPH 20 bpj dari 200 bpj
$$\begin{aligned}V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\V1 \times 200 &= 10 \times 20 \\V1 &= 200/200 \\&= 1 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan DPPH 40 bpj dari 200 bpj
$$\begin{aligned}V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\V1 \times 200 &= 10 \times 40 \\V1 &= 400/200 \\&= 2 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan DPPH 60 bpj dari 200 bpj
$$\begin{aligned}V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\V1 \times 200 &= 10 \times 60 \\V1 &= 600/200 \\&= 3 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan DPPH 80 bpj dari 200 bpj
$$\begin{aligned}V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\V1 \times 200 &= 10 \times 80 \\V1 &= 800/200 \\&= 4 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan DPPH 100 bpj dari 200 bpj
$$\begin{aligned}V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\V1 \times 200 &= 10 \times 100 \\V1 &= 1000/200 \\&= 5 \text{ mL}\end{aligned}$$
- Pembuatan larutan DPPH 120 bpj dari 200 bpj
$$\begin{aligned}V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\V1 \times 200 &= 10 \times 120\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}V1 &= 1200/200 \\ &= 6 \text{ mL}\end{aligned}$$

Lampiran 5
Larutan Induk Vitamin C

- Pembuatan larutan induk 1000 bpj vitamin c

Ditimbang 50 mg vitamin c → 50 ml metanol p.a

50000 µg vitamin c → 50 ml metanol p.a

50000 µg / 50 ml = 1000 µg/ml

= 1000 bpj

- Pembuatan larutan vitamin c 100 bpj dari 1000 bpj

$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$

$V_1 \times 1000 = 10 \text{ ml} \times 100$

$V_1 = 1000 / 10000$

= 1 ml

Lampiran 6
Kurva Kalibrasi Vitamin C

- Pembuatan larutan vitamin c 5 bpj dari 100 bpj

$$\begin{aligned} V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\ V1 \times 100 &= 10 \times 5 \\ V1 &= 50/100 \\ &= 0,5 \text{ mL} \end{aligned}$$
- Pembuatan larutan vitamin c 6 bpj dari 100 bpj

$$\begin{aligned} V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\ V1 \times 100 &= 10 \times 6 \\ V1 &= 60/100 \\ &= 0,6 \text{ mL} \end{aligned}$$
- Pembuatan larutan vitamin c 7 bpj dari 100 bpj

$$\begin{aligned} V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\ V1 \times 100 &= 10 \times 7 \\ V1 &= 70/100 \\ &= 0,7 \text{ mL} \end{aligned}$$
- Pembuatan larutan vitamin c 8 bpj dari 100 bpj

$$\begin{aligned} V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\ V1 \times 100 &= 10 \times 8 \\ V1 &= 80/100 \\ &= 0,8 \text{ mL} \end{aligned}$$
- Pembuatan larutan vitamin c 9 bpj dari 100 bpj

$$\begin{aligned} V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\ V1 \times 100 &= 10 \times 9 \\ V1 &= 90/100 \\ &= 0,9 \text{ mL} \end{aligned}$$
- Pembuatan larutan vitamin c 10 bpj dari 100 bpj

$$\begin{aligned} V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\ V1 \times 100 &= 10 \times 10 \\ V1 &= 100/100 \\ &= 1 \text{ mL} \end{aligned}$$

Lampiran Gambar

Gambar	Keterangan
	Sampel 1
	Sampel 2



Hasil Perolehan
Fraksinasi



Spektrofotometer Uv-
Visibel