

LAMPIRAN

Lampiran 1. Informasi data sampel asam askorbat

Informasi data	Baku	Tablet
Merek	Vitamin C	Vitamin C IPI
Produsen	-	PT. Supra Ferbindo Farma
Kekuatan sediaan	-	50 mg
Nomor batch	P213065	010701
Tanggal kadaluarsa	Januari 2023	Januari 2023
Cara mendapatkan sampel	Sampel baku didapatkan dari jurusan Farmasi	Tablet vitamin C IPI didapatkan dari Apotek Mona. Pasar Kota Karang, Jl. Ikan Sebelah, Teluk Betung Selatan
Gambar		  

Lampiran 2. Perhitungan Pembuatan Reagensia

A. Pembuatan larutan indikator amilum 1% sebanyak 200 ml

Diketahui:

$$\% \text{ amilum yang akan dibuat} = 1\%$$

$$\text{Volume amilum yang akan dibuat} = 200 \text{ ml}$$

Perhitungan:

$$\begin{aligned} \text{Gram} &= \frac{1}{100} \times \text{Volume pelarut} \\ &= \frac{1}{100} \times 200 \\ &= 2 \text{ gram} \end{aligned}$$

B. Pembuatan larutan H_2SO_4 2 N sebanyak 2000 ml

Diketahui:

$$\text{Normalitas } \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ yang akan dibuat} = 2 \text{ N}$$

$$\text{Volume } \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ yang akan dibuat} = 1000 \text{ ml}$$

$$\text{Konsentrasi } \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{p}) = 96\%$$

$$\text{Normalitas } \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{p}) = 36$$

Perhitungan:

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$36 \times V_1 = 2 \times 1000 \text{ ml}$$

$$V_1 = \frac{2 \times 1000 \text{ ml}}{36}$$

$$V_1 = 55,5 \text{ ml}$$

C. Pembuatan larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 0,1 N sebanyak 200 ml

Diketahui:

$$\text{Normalitas } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \text{ yang akan dibuat} = 0,1 \text{ N}$$

$$\text{Volume } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \text{ yang akan dibuat} = 200 \text{ ml}$$

$$\text{BM } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 = 248$$

$$\text{Valensi} = 1$$

$$\text{BE} = \frac{\text{BM}}{\text{Valensi}} = \frac{248}{1} = 248$$

Perhitungan:

$$\begin{aligned} \text{Gram} &= N \times \text{BE} \times \text{Volume (liter)} \\ &= 0,1 \times 248 \times 0,2 = 4,96 \text{ gram} \end{aligned}$$

D. Pembuatan larutan KI 10% sebanyak 200 ml

Diketahui:

$$\% \text{ KI yang akan dibuat} = 10\%$$

$$\text{Volume KI yang akan dibuat} = 200 \text{ ml}$$

Perhitungan:

$$\text{Gram} = \frac{10}{100} \times \text{Volume pelarut}$$

$$= \frac{10}{100} \times 200$$

$$= 20 \text{ gram}$$

E. Pembuatan larutan KIO₃ 0,1 N sebanyak 100 ml

Diketahui:

$$\text{Normalitas KIO}_3 \text{ yang akan dibuat} = 0,1 \text{ N}$$

$$\text{Volume KIO}_3 \text{ yang akan dibuat} = 200 \text{ ml}$$

$$\text{BM KIO}_3 = 214$$

$$\text{Valensi} = 6$$

$$\text{BE} = \frac{\text{BM}}{\text{Valensi}} = \frac{214}{6} = 35,7$$

Perhitungan:

$$\text{Gram} = N \times \text{BE} \times \text{Volume (liter)}$$

$$= 0,1 \times 35,7 \times 0,1$$

$$= 0,357 \text{ gram}$$

F. Pembuatan larutan I₂ 0,1 N sebanyak 1000 ml

Diketahui:

$$\text{Normalitas I}_2 \text{ yang akan dibuat} = 0,1 \text{ N}$$

$$\text{Volume I}_2 \text{ yang akan dibuat} = 1000 \text{ ml}$$

$$\text{BM I}_2 = 253,62$$

$$\text{Valensi} = 2$$

$$\text{BE} = \frac{\text{BM}}{\text{Valensi}} = \frac{253,62}{2} = 126,81$$

Perhitungan:

$$\text{Gram} = N \times \text{BE} \times \text{Volume (liter)}$$

$$= 0,1 \times 126,81 \times 2$$

$$= 25,362 \text{ gram}$$

Lampiran 3. Data Penimbangan Bobot Tablet

Tablet	Bobot Tablet Per Minggu (gram)				
	0	1	2	3	4
1	0,291	0,253	0,250	0,253	0,252
2	0,292	0,245	0,255	0,253	0,233
3	0,295	0,243	0,235	0,247	0,249
4	0,281	0,242	0,250	0,254	0,251
5	0,293	0,255	0,255	0,264	0,248
6	0,284	0,253	0,255	0,254	0,257
7	0,295	0,258	0,260	0,248	0,257
8	0,281	0,255	0,255	0,250	0,262
9	0,291	0,256	0,245	0,252	0,255
10	0,286	0,258	0,260	0,250	0,253
11	0,282	0,252	0,255	0,254	0,255
12	0,278	0,247	0,245	0,262	0,255
13	0,292	0,251	0,255	0,259	0,255
14	0,295	0,252	0,255	0,257	0,253
15	0,298	0,254	0,255	0,248	0,251
16	0,289	0,253	0,250	0,247	0,254
17	0,281	0,255	0,255	0,261	0,250
18	0,300	0,245	0,250	0,249	0,280
19	0,286	0,250	0,245	0,254	0,257
20	0,288	0,248	0,240	0,257	0,260
Jumlah	5,778	5,025	5,025	5,073	5,087
Rata-rata	0,288	0,251	0,251	0,253	0,254

Lampiran 4. Perhitungan Standarisasi Larutan Peniter

Rumus Perhitungan normalitas peniter:

$$V1 \times N1 = V2 \times N2$$

B. Perhitungan normalitas peniter sebelum perlakuan (minggu ke-0)

1. Standarisasi larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ dengan larutan KIO_3 0,1 N

Diketahui:

$$V1 (\text{V } \text{KIO}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N1 (\text{N } \text{KIO}_3) = 0,1 \text{ N}$$

$$V2 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 10,3 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N2 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V1 \times N1 = V2 \times N2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N} = 10,3 \text{ ml} \times N2$$

$$N2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N}}{10,3 \text{ ml}}$$

$$N2 = 0,0970 \text{ N}$$

2. Standarisasi larutan I_2 dengan larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ yang telah distandarisasi

Diketahui:

$$V1 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N1 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0,0970 \text{ N}$$

$$V2 (\text{V } \text{I}_2) = 10,5 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N2 (\text{N } \text{I}_2) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V1 \times N1 = V2 \times N2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,0970 \text{ N} = 10,5 \text{ ml} \times N2$$

$$N2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,0970 \text{ N}}{10,5 \text{ ml}}$$

$$N2 = 0,0923 \text{ N}$$

C. Perhitungan normalitas peniter minggu ke-1

1. Standarisasi larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ dengan larutan KIO_3 0,1 N

Diketahui:

$$V_1 (\text{V } \text{KIO}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N_1 (\text{N } \text{KIO}_3) = 0,1 \text{ N}$$

$$V_2 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 9,6 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N_2 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N} = 9,6 \text{ ml} \times N_2$$

$$N_2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N}}{9,6 \text{ ml}}$$

$$N_2 = 0,1041 \text{ N}$$

2. Standarisasi larutan I_2 dengan larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ yang telah distandarisasi

Diketahui:

$$V_1 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N_1 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0,1041 \text{ N}$$

$$V_2 (\text{V } \text{I}_2) = 10,3 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N_2 (\text{N } \text{I}_2) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,1041 \text{ N} = 10,3 \text{ ml} \times N_2$$

$$N_2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,1041 \text{ N}}{10,3 \text{ ml}}$$

$$N_2 = 0,1010 \text{ N}$$

D. Perhitungan normalitas peniter minggu ke-2

1. Standarisasi larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ dengan larutan KIO_3 0,1 N

Diketahui:

$$V_1 (\text{V } \text{KIO}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N_1 (\text{N } \text{KIO}_3) = 0,1 \text{ N}$$

$$V_2 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 10,5 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N_2 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N} = 10,5 \text{ ml} \times N_2$$

$$N_2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N}}{10,5 \text{ ml}}$$

$$N_2 = 0,0952 \text{ N}$$

2. Standarisasi larutan I_2 dengan larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ yang telah distandarisasi

Diketahui:

$$V_1 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N_1 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0,0952 \text{ N}$$

$$V_2 (\text{V } \text{I}_2) = 10,1 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N_2 (\text{N } \text{I}_2) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,0952 \text{ N} = 10,1 \text{ ml} \times N_2$$

$$N_2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,1041 \text{ N}}{10,1 \text{ ml}}$$

$$N_2 = 0,0942 \text{ N}$$

E. Perhitungan normalitas peniter minggu ke-3

1. Standarisasi larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ dengan larutan KIO_3 0,1 N

Diketahui:

$$V_1 (\text{V } \text{KIO}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N_1 (\text{N } \text{KIO}_3) = 0,1 \text{ N}$$

$$V_2 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N_2 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N} = 10,0 \text{ ml} \times N_2$$

$$N_2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N}}{10,0 \text{ ml}}$$

$$N_2 = 0,1 \text{ N}$$

2. Standarisasi larutan I_2 dengan larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ yang telah distandarisasi

Diketahui:

$$V_1 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N_1 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0,1 \text{ N}$$

$$V_2 (\text{V } \text{I}_2) = 10,5 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N_2 (\text{N } \text{I}_2) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N} = 10,5 \text{ ml} \times N_2$$

$$N_2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N}}{10,5 \text{ ml}}$$

$$N_2 = 0,0952 \text{ N}$$

F. Perhitungan normalitas peniter minggu ke-4

1. Standarisasi larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ dengan larutan KIO_3 0,1 N

Diketahui:

$$V_1 (\text{V } \text{KIO}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N_1 (\text{N } \text{KIO}_3) = 0,1 \text{ N}$$

$$V_2 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 10,3 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N_2 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N} = 10,3 \text{ ml} \times N_2$$

$$N_2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N}}{10,3 \text{ ml}}$$

$$N_2 = 0,0970 \text{ N}$$

2. Standarisasi larutan I_2 dengan larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ yang telah distandarisasi

Diketahui:

$$V_1 (\text{V } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 10,0 \text{ ml}$$

$$N_1 (\text{N } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0,0970 \text{ N}$$

$$V_2 (\text{V } \text{I}_2) = 10,5 \text{ ml}$$

Ditanya:

$$N_2 (\text{N } \text{I}_2) = \dots?$$

Penyelesaian:

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$

$$10,0 \text{ ml} \times 0,0970 \text{ N} = 10,5 \text{ ml} \times N_2$$

$$N_2 = \frac{10,0 \text{ ml} \times 0,970 \text{ N}}{10,5 \text{ ml}}$$

$$N_2 = 0,0923 \text{ N}$$

Lampiran 5. Perhitungan Pemeriksaan Kadar Baku Asam Askorbat

Rumus Perhitungan:

$$W = \frac{V \text{ Peniter} \times N \text{ Peniter} \times \text{mg} \sim}{N \sim}$$

$$\% \text{ Kadar} = \frac{W}{\text{BU}} \times 100\%$$

A. Perhitungan pemeriksaan kadar baku asam askorbat minggu ke-0

1. Pemeriksaan kadar 1

Diketahui:

$$V \text{ Peniter} = 53 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,0923 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$\text{BU} = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{53 \text{ ml} \times 0,0923 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 430,7807 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{430,7807 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 107,79\%$$

2. Pemeriksaan kadar 2

Diketahui:

$$V \text{ Peniter} = 54 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,0923 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$\text{BU} = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{54 \text{ ml} \times 0,0923 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 438,9086 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{438,9086 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 109,72\%$$

$$\text{Kadar rata - rata (\%)} = \frac{107,79\% + 109,72\%}{2}$$

$$\text{Kadar rata - rata (\%)} = 108,70\%$$

B. Perhitungan pemeriksaan kadar baku asam askorbat minggu ke-1

1. Pemeriksaan kadar 1

Diketahui:

$$V_{\text{Peniter}} = 47,9 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N_{\text{Peniter}} = 0,1010 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$BU = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{47,9 \text{ ml} \times 0,1010 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 426,0254 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{426,0254 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 106,50\%$$

2. Pemeriksaan kadar 2

Diketahui:

$$V_{\text{Peniter}} = 48 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N_{\text{Peniter}} = 0,1010 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$BU = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{48 \text{ ml} \times 0,1010 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 426,9184 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{426,9184 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 106,72\%$$

$$\text{Kadar rata – rata (\%)} = \frac{106,50\% + 106,72\%}{2}$$

$$\text{Kadar rata – rata (\%)} = 106,61\%$$

C. Perhitungan pemeriksaan kadar baku asam askorbat minggu ke-2

1. Pemeriksaan kadar 1

Diketahui:

$$V_{\text{Peniter}} = 48 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N_{\text{Peniter}} = 0,0942 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$BU = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{48 \text{ ml} \times 0,0942 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 398,172 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{398,172 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 99,54\%$$

2. Pemeriksaan kadar 2

Diketahui:

$$V_{\text{Peniter}} = 49,4 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N_{\text{Peniter}} = 0,0942 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$BU = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{49,4 \text{ ml} \times 0,0942 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 409,7854 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{409,7854 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 102,44\%$$

$$\text{Kadar rata – rata (\%)} = \frac{99,54\% + 102,44\%}{2}$$

$$\text{Kadar rata – rata (\%)} = 100,99\%$$

D. Perhitungan pemeriksaan kadar baku asam askorbat minggu ke-3

1. Pemeriksaan kadar 1

Diketahui:

$$V \text{ Peniter} = 46 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,0952 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$BU = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{46 \text{ ml} \times 0,0952 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 385,6323 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{385,6323 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 96,40\%$$

2. Pemeriksaan kadar 2

Diketahui:

$$V \text{ Peniter} = 47 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,0952 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$BU = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{47 \text{ ml} \times 0,0952 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 394,0156 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{394,0156 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 98,50\%$$

$$\text{Kadar rata - rata (\%)} = \frac{96,40\% + 98,50\%}{2}$$

$$\text{Kadar rata - rata (\%)} = 97,45\%$$

E. Perhitungan pemeriksaan kadar baku asam askorbat minggu ke-4

1. Pemeriksaan kadar 1

Diketahui:

$$V_{\text{Peniter}} = 44,3 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N_{\text{Peniter}} = 0,0970 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$BU = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{44,3 \text{ ml} \times 0,0970 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 378,4026 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{378,4026 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 94,60\%$$

2. Pemeriksaan kadar 2

Diketahui:

$$V_{\text{Peniter}} = 45 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg}$$

$$N_{\text{Peniter}} = 0,0970 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N}$$

$$BU = 400 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{45 \text{ ml} \times 0,0970 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}}$$

$$W = 384,3819 \text{ mg}$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = \frac{384,3819 \text{ mg}}{400 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar baku asam askorbat} = 96,09\%$$

$$\text{Kadar rata – rata (\%)} = \frac{94,60\% + 96,09\%}{2}$$

$$\text{Kadar rata – rata (\%)} = 95,34\%$$

Lampiran 6. Perhitungan Pemeriksaan Kadar Tablet Asam Askorbat

Rumus perhitungan:

$$BR = \frac{\Sigma 20 \text{ tablet}}{20}$$

$$BU = \frac{BR}{KE} \times \text{Bobot kesetaraan}$$

$$W = \frac{V \text{ Peniter} \times N \text{ Peniter} \times \text{mg} \sim}{N \sim}$$

$$\% \text{ Kadar} = \frac{W}{BU} \times \frac{BR}{KE} \times 100\%$$

A. Perhitungan Pemeriksaan Kadar Tablet Asam Askorbat Minggu ke-0

$$BR = \frac{5.788 \text{ g}}{20} = 0,289 \text{ g} \rightarrow 289 \text{ mg}$$

$$BU = \frac{289 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 400 \text{ mg} = 2.312 \text{ mg}$$

1. Pemeriksaan Kadar 1

Diketahui:

V Peniter = 48 ml	mg ~ = 8,806 mg	BR = 289 mg
N Peniter = 0,0923 N	N ~ = 0,1 N	BU = 2.312 mg

Perhitungan:

$$W = \frac{48 \text{ ml} \times 0,0923 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 390,1410 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{390,1410 \text{ mg}}{2.312 \text{ mg}} \times \frac{289 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 97,50\% \end{aligned}$$

2. Pemeriksaan Kadar 2

V Peniter = 50 ml	mg ~ = 8,806 mg	BR = 289 mg
N Peniter = 0,0923 N	N ~ = 0,1 N	BU = 2.312 mg

$$W = \frac{50 \text{ ml} \times 0,0923 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 406,3969 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{406,3969 \text{ mg}}{2.312 \text{ mg}} \times \frac{289 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 101,55\% \end{aligned}$$

$$\text{Kadar Rata - rata (\%)} = \frac{97,50\% + 101,55\%}{2} = 99,52\%$$

B. Perhitungan Pemeriksaan Kadar Tablet Asam Askorbat Minggu ke-1

$$BR = \frac{5.025 \text{ g}}{20} = 0,251 \text{ g} \rightarrow 251 \text{ mg}$$

$$BU = \frac{251 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 400 \text{ mg} = 2.008 \text{ mg}$$

1. Pemeriksaan Kadar 1

Diketahui:

$$V \text{ Peniter} = 45 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg} \quad BR = 251 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,1010 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N} \quad BU = 2.008 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{45 \text{ ml} \times 0,1010 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 400,2327 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{400,2327 \text{ mg}}{2.008 \text{ mg}} \times \frac{251 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 100,04\% \end{aligned}$$

2. Pemeriksaan Kadar 2

$$V \text{ Peniter} = 43 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg} \quad BR = 251 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,1010 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N} \quad BU = 2.008 \text{ mg}$$

$$W = \frac{43 \text{ ml} \times 0,1010 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 382,4445 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{382,4445 \text{ mg}}{2.008 \text{ mg}} \times \frac{251 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 95,58\% \end{aligned}$$

$$\text{Kadar Rata - rata (\%)} = \frac{100,04\% + 95,58\%}{2} = 97,81\%$$

C. Perhitungan Pemeriksaan Kadar Tablet Asam Askorbat Minggu ke-2

$$BR = \frac{5.025 \text{ g}}{20} = 0,251 \text{ g} \rightarrow 251 \text{ mg}$$

$$BU = \frac{251 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 400 \text{ mg} = 2.008 \text{ mg}$$

1. Pemeriksaan Kadar 1

Diketahui:

$$V \text{ Peniter} = 48 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg} \quad BR = 251 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,0942 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N} \quad BU = 2.008 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{48 \text{ ml} \times 0,0942 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 398,172 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{398,172 \text{ mg}}{2.008 \text{ mg}} \times \frac{251 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 99,49\% \end{aligned}$$

2. Pemeriksaan Kadar 2

$$V \text{ Peniter} = 46 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg} \quad BR = 251 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,0942 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N} \quad BU = 2.008 \text{ mg}$$

$$W = \frac{46 \text{ ml} \times 0,0942 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 381,5815 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{381,5815 \text{ mg}}{2.008 \text{ mg}} \times \frac{251 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 95,38\% \end{aligned}$$

$$\text{Kadar Rata - rata (\%)} = \frac{99,49\% + 95,38\%}{2} = 97,43\%$$

D. Perhitungan Pemeriksaan Kadar Tablet Asam Askorbat Minggu ke-3

$$BR = \frac{5.073 \text{ g}}{20} = 0,253 \text{ g} \rightarrow 253 \text{ mg}$$

$$BU = \frac{253 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 400 \text{ mg} = 2.024 \text{ mg}$$

1. Pemeriksaan Kadar 1

Diketahui:

$$V \text{ Peniter} = 44,5 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg} \quad BR = 253 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,0952 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N} \quad BU = 2.024 \text{ mg}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{44,5 \text{ ml} \times 0,0952 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 373,0573 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{373,0573 \text{ mg}}{2.024 \text{ mg}} \times \frac{253 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 93,25\% \end{aligned}$$

2. Pemeriksaan Kadar 2

Diketahui:

$$V \text{ Peniter} = 46 \text{ ml} \quad \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg} \quad BR = 253 \text{ mg}$$

$$N \text{ Peniter} = 0,0952 \text{ N} \quad N \sim = 0,1 \text{ N} \quad BU = 2.024 \text{ mg}$$

$$W = \frac{46 \text{ ml} \times 0,0952 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 385,5323 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{385,5323 \text{ mg}}{2.024 \text{ mg}} \times \frac{253 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 96,39\% \end{aligned}$$

$$\text{Kadar Rata - rata (\%)} = \frac{93,25\% + 96,39\%}{2} = 94,82\%$$

E. Perhitungan Pemeriksaan Kadar Tablet Asam Askorbat Minggu ke-4

$$BR = \frac{5.087 \text{ g}}{20} = 0,254 \text{ g} \rightarrow 254 \text{ mg}$$

$$BU = \frac{254 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 400 \text{ mg} = 2.032 \text{ mg}$$

1. Pemeriksaan Kadar 1

Diketahui:

$$\begin{array}{lll} V \text{ Peniter} = 43 \text{ ml} & \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg} & BR = 254 \text{ mg} \\ N \text{ Peniter} = 0,0970 \text{ N} & N \sim = 0,1 \text{ N} & BU = 2.032 \text{ mg} \end{array}$$

Perhitungan:

$$W = \frac{43 \text{ ml} \times 0,0970 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 367,2982 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{367,2982 \text{ mg}}{2.032 \text{ mg}} \times \frac{254 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 91,79\% \end{aligned}$$

2. Pemeriksaan Kadar 2

Diketahui:

$$\begin{array}{lll} V \text{ Peniter} = 42,3 \text{ ml} & \text{mg} \sim = 8,806 \text{ mg} & BR = 254 \text{ mg} \\ N \text{ Peniter} = 0,0970 \text{ N} & N \sim = 0,1 \text{ N} & BU = 2.032 \text{ mg} \end{array}$$

$$W = \frac{42,3 \text{ ml} \times 0,0970 \text{ N} \times 8,806 \text{ mg}}{0,1 \text{ N}} = 361,3189 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar Tablet Asam Askorbat} &= \frac{361,3189 \text{ mg}}{2.032 \text{ mg}} \times \frac{254 \text{ mg}}{50 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 90,32\% \end{aligned}$$

$$\text{Kadar Rata - rata (\%)} = \frac{91,79\% + 90,32\%}{2} = 91,05\%$$

Lampiran 7. Data perhitungan kadar baku asam askorbat

Minggu Ke-	BU (mg)	Volume Peniter (ml)		N Peniter	mg ~	N ~	W (mg)		Kadar (%)		Kadar Rata-rata (%)
		PK 1	PK2				PK 1	PK 2	PK 1	PK 2	
0	400	53	54	0,0923	8,806	0,1	430,7807	438,9086	107,69	109,72	108,70
1	400	47,9	48	0,101	8,806	0,1	426,0254	426,9148	106,50	106,72	106,61
2	400	48	48,7	0,0942	8,806	0,1	398,1720	403,9789	99,54	100,99	100,26
3	400	46	47	0,0952	8,806	0,1	385,6323	394,0156	96,40	98,50	97,45
4	400	44,3	45	0,097	8,806	0,1	378,4026	384,3819	94,60	96,09	95,34

Lampiran 8. Data perhitungan kadar tablet asam askorbat

Minggu Ke-	BR (mg)	KE (mg)	BU (mg)	Volume Peniter (ml)		N Peniter	mg ~	N ~	W (mg)		Kadar (%)		Kadar Rata-rata (%)
				PK 1	PK2				PK 1	PK 2	PK 1	PK 2	
0	288	50	2.312	48	50	0,0923	8,806	0,1	390,1410	406,3969	97,50	101,55	99,52
1	251	50	2.008	45	43	0,101	8,806	0,1	400,2327	382,4445	100,04	95,58	97,81
2	251	50	2.008	48	46	0,0942	8,806	0,1	398,1720	381,5815	99,49	95,38	97,43
3	253	50	2.024	44,5	46	0,0952	8,806	0,1	373,0573	385,5323	93,25	96,39	94,82
4	254	50	2.032	43	42,3	0,097	8,806	0,1	367,2982	361,3189	91,79	90,32	91,05

Lampiran 9. Lembar *Check-list* Persyaratan Kadar Baku Asam Askorbat

Lama penyimpanan (minggu)	PK 1 (%)	PK 2 (%)	Rata-rata (%)	MS	TMS
0	107,69	109,72	108,70		✓
1	106,50	106,72	106,61		✓
2	99,54	102,54	100,99		✓
3	96,40	98,50	97,45		✓
4	94,60	96,09	95,34		✓

Lampiran 10. Lembar *Check-list* Persyaratan Kadar Tablet Vitamin C

Lama penyimpanan (minggu)	PK 1 (%)	PK 2 (%)	Rata-rata (%)	MS	TMS
0	97,50	101,55	99,525	✓	
1	100,04	95,58	97,81	✓	
2	99,49	95,38	97,43	✓	
3	93,25	96,39	94,82	✓	
4	91,79	90,32	91,05	✓	

Lampiran 11. Pembuatan Larutan

F. Pembuatan larutan indikator amilum 1% sebanyak 200 ml

1	2	3
		
Serbuk amilum.	Ditimbang 2 gram amilum pada neraca	Dilarutkan dengan aquades, dipanaskan
4	5	6
		
Ditambahkan aquades hingga tanda batas.	Digojok perlahan hingga homogen.	Dimasukkan kedalam botol reagen.

G. Pembuatan larutan H_2SO_4 2 N sebanyak 1000 ml

1	2	3
		
Dimasukan aquades kedalam labu ukur, ditambahkan H_2SO_4 .	Digojok perlahan hingga homogen.	Dimasukkan kedalam botol reagen

H. Pembuatan larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 0,1 N sebanyak 200 ml

1	2	3
Serbuk $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	Ditimbang 4,96 gram $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ pada neraca analitik, kemudian dilarutkan dengan aquades secukupnya.	Dimasukan ke dalam labu ukur, kemudian ditambahkan aquades hingga tanda batas.
4	5	
Digojok perlahan hingga homogen.	Dimasukkan kedalam botol reagen.	

I. Pembuatan larutan KI 10% sebanyak 100 ml

1	2	3
Serbuk KI	Ditimbang 20 gr KI pada neraca analitik, kemudian dilarutkan dengan aquades	Dimasukan ke dalam labu ukur, kemudian ditambahkan aquades hingga tanda batas.

4



Digojok perlahan hingga homogen.

5



Dimasukkan kedalam botol reagen.

J. Pembuatan larutan KIO_3 0,1 N sebanyak 100 ml

1



Serbuk KIO_3 .

2



Ditimbang 0,357 gram KIO_3 pada neraca analitik, kemudian dilarutkan dengan aquades secukupnya.

3



Dimasukan ke dalam labu ukur, kemudian ditambahkan aquades hingga tanda batas.

4



Digojok perlahan hingga homogen.

5



Dimasukkan kedalam botol reagen.

K. Pembuatan larutan I_2 0,1 N sebanyak 2000 ml

1  Serbuk I_2	2  Ditimbang 12,7 gr I_2 pada neraca analitik, kemudian dilarutkan dengan 100 ml air yang mengandung 36 gr KI.	3  Dimasukan ke dalam labu ukur, kemudian ditambahkan aquades hingga tanda batas.
4  Digojok perlahan hingga homogen.	5  Dimasukkan kedalam botol reagen.	

Lampiran 12. Standarisasi Larutan

A. Standarisasi larutan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ dengan larutan KIO_3 0,1 N

1	2	3	4
			
Dibilas buret dengan aquades	Diisi buret dengan $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	Dipipet 10,0 ml KIO_3 0,1 N	Dimasukkan ke erlenmeyer
5	6	7	8
			
Dipipet 5 ml H_2SO_4 2 N.	Dimasukkan ke Erlenmeyer.	Dipipet 10,0 ml KI 10%.	Dimasukkan ke Erlenmeyer.
9	10	11	12
			
Dititrasi hingga kuning Jerami.	Larutan berwarna kuning Jerami.	Dipipet 2 ml indikator amilum (larutan berwarna biru).	Dititrasi hingga TAT (biru tepat hilang), dicatat volume peniter.

B. Standarisasi larutan I_2 dengan larutan $Na_2S_2O_3$

1	2	3	4
			
Dibilas buret dengan aquades	Diisi buret dengan I_2 sampai miniskus atas.	Ditutup buret menggunakan aluminium foil	Dipipet 10,0 ml $Na_2S_2O_3$
5	6	7	4
			
Dimasukan kedalam erlenmeyer	Dipipet 2 ml indikator amilum	Dititrasi hingga TAT, dicatat volume peniter	Larutan berwarna biru konstan

Lampiran 13. Pemeriksaan Kadar Asam Askorbat

A. Penetapan Kadar Baku Asam Askorbat

1	2	3	4
			
Dibilas buret dengan aquades	Diisi buret dengan I ₂ sampai miniskus atas.	Ditutup buret menggunakan alumunium foil	Ditimbang baku asam askorbat setara 400 mg
5	6	7	8
			
Dimasukkan ke dalam erlenmeyer	Diukur 100 ml aquades	Dimasukkan ke dalam erlenmeyer	Dipipet 25,0 ml H ₂ SO ₄ 2 N
9	10	11	12
			
Dimasukkan ke dalam erlenmeyer	Dipipet 3 ml indikator amilum	Dititrasi hingga TAT, dicatat volume peniter	Larutan berwarna biru konstan

B. Penetapan Kadar Tablet Asam Askorbat

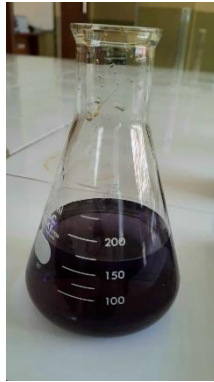
1	2	3	4
			
Dibilas buret dengan aquades	Diisi buret dengan I ₂ sampai miniskus atas.	Ditutup buret menggunakan aluminium foil	Ditimbang 20 tablet asam askorbat
5	6	7	8
			
Digerus tablet hingga homogen	Ditimbang serbuk tablet vitamin C setara 400 mg	Dimasukkan ke dalam erlenmeyer	Diukur 100 ml aquades
9	10	11	12
			
Dimasukkan ke dalam erlenmeyer	Dipipet 25,0 ml H ₂ SO ₄ 2 N	Dimasukkan ke dalam erlenmeyer	Dipipet 3 ml indikator amilum

13



Dititrasi hingga
TAT, dicatat
volume peniter

14



Larutan berwarna
biru konstan

Lampiran 14. Hasil Uji Regresi Linear

A. Hasil Uji Regresi Linear Baku Asam Askorbat

SUMMARY OUTPUT								
Regression Statistics								
Multiple R	0,987360015							
R Square	0,9748798							
Adjusted R Square	0,9665064							
Standard Error	1,051544895							
Observations	5							
ANOVA								
	df	SS	MS	F	Significance F			
Regression	1	128,73744	128,73744	116,4257998	0,001702662			
Residual	3	3,31724	1,105746667					
Total	4	132,05468						
	Coefficients	Standard Error	t Stat	P-value	Lower 95%	Upper 95%	Lower 95,0%	Upper 95,0%
Intercept	108,994	0,814523173	133,8132586	9,20208E-07	106,4018237	111,5861763	106,4018237	111,5861763
X	-3,588	0,332527693	-10,79007877	0,001702662	-4,646251528	-2,529748472	-4,646251528	-2,529748472

B. Hasil Uji Regresi Linear Tablet Asam Askorbat

SUMMARY OUTPUT								
Regression Statistics								
Multiple R	0,955274819							
R Square	0,912549981							
Adjusted R Square	0,883399974							
Standard Error	1,126414666							
Observations	5							
ANOVA								
	df	SS	MS	F	Significance F			
Regression	1	39,72049	39,72049	31,3053097	0,011277862			
Residual	3	3,80643	1,26881					
Total	4	43,52692						
	Coefficients	Standard Error	t Stat	P-value	Lower 95%	Upper 95%	Lower 95,0%	Upper 95,0%
Intercept	100,112	0,872517049	114,7393053	1,45954E-06	97,33526134	102,8887387	97,33526134	102,8887387
X	-1,993	0,356203593	-5,595114807	0,011277862	-3,12659881	-0,85940119	-3,12659881	-0,85940119

Lampiran 15. Surat Izin Penelitian



KEMENTERIAN KESEHATAN REPUBLIK INDONESIA
BADAN PENGEMBANGAN DAN PEMBERDAYAAN
SUMBER DAYA MANUSIA KESEHATAN

POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNGPURUN

Jalan Soekarno - Hatta No. 6 Bandar Lampung

Telp : 0721 - 783 852 Faksimile : 0721 - 773 918

Website : <http://poltekkes-tjk.ac.id> E-mail : direktorat@poltekkes-tjk.ac.id



23 Februari 2021

Nomor : PP.03.01/I.1/1134/2021
 Lampiran : Eks
 Hal : Izin Penelitian

Yang terhormat:

Ka. Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Tanjung Karang

Di -

Tempat

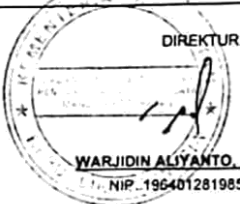
Sehubungan dengan penyusunan Laporan Tugas Akhir (LTA) bagi mahasiswa Program Studi Diploma Tiga Farmasi Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Kementerian Kesehatan Tanjungkarang Tahun Akademik 2020/2021, maka kami menginformasikan bahwa mahasiswa tersebut akan melakukan penelitian di Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Tanjung Karang. Adapun nama mahasiswa yang akan melakukan penelitian terlampir.

Atas perhatian dan kerjasamanya diucapkan terima kasih.



NO	NAMA	NIM	JUDUL LAPORAN TUGAS AKHIR	TEMPAT PENELITIAN
44	Widia Bela Via	1848401062	Identifikasi Flavonoid Daun Mantangan (Merremia Peltata (L.) Merr) Dengan Metode Kromatografi Lapis Tipis	1 Laboratorium Farmakognosi Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Tanjung Karang
				2 Laboratorium Kimia Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Tanjung Karang
45	Sib Aisyah Bakn	1848401080	Gambaran Pengaruh Suhu Ruang Dan Lama Penyimpanan Asam Askorbat Pada Bahan Baku Dan Sediaan Tablet	Lab Kimia Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Tanjungkarang
46	Fadila Indrayati	1848401077	Formulasi Dan Evaluasi Sediaan Liquid Lipstik Ekstrak Buah Tomat (Solanum Lycopersicum L.)	Lab Farmasetika Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Tanjungkarang
47	Hadika Annidasan	1848401098	Formulasi Sediaan Lip Balm Ekstrak Kelopak Bunga Rosella (Hibiscus Sabdariffa L.)	Lab Farmasetika Jurusan Farmasi Politeknik Tanjung Karang
48	Risma Natara San	1848401070	Formulasi Sediaan Lilin Aromaterapi Kombinasi Minyak Kopi (Coffea Sp.) Dan Minyak Pappemint (Mentha Pipenta L.)	1 Lab Farmasetika Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Tanjungkarang
				2 Lab Farmakognosi Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Tanjungkarang
				3 Laboratorium Kimia Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Tanjungkarang
49	Denty	1848401048	Formulasi Sediaan Hand Sanitizer Gel Ekstrak Daun Salam (Syzygium Polyanthum [Wight] Walp) Dengan Variasi Konsentrasi	Lab Farmasetika Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Tanjungkarang

DIREKTUR.



WARJIDIN ALIYANTO, SKM, M.Kes
NIP. 196401281985021001

Lampiran 16. Lembar Konsultasi Laporan Tugas Akhir

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR**NAMA MAHASISWA : SITI A'ISYAH BAKRI****NIM : 1848401080****DOSEN PEMBIMBING I : ENDAH RATNASARI MULATASIH, M.Si.**

NO	HARI/ TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1	Kamis, 06-08-2020	Gambaran mengenai konsep dan judul LTA	Memahami gambaran terkait judul-judul LTA		
2	Sabtu, 08-08-2020	Pengajuan judul LTA	Mengajukan judul terkait identifikasi bahan kimia obat yang ada pada jamu		
3	Senin, 07-09-2020	Konsultasi judul LTA	Perubahan judul menjadi pemeriksaan kadar asam askorbat dengan titrasi iodimetri, dikarenakan identifikasi bahan kimia obat pada jamu tidak ada alatnya		
4	Rabu, 09-09-2020	ACC judul LTA	ACC judul terkait penetapan kadar asam askorbat dan kondisi penyimpanan tablet vitamin C di Puskesmas Rawat Inap Simpung Kota Bandar Lampung		
5	Sabtu, 12-09-2020	Pengajuan Latar Belakang	Latar belakang terkait alasan kenapa dilakukan di Puskesmas Rawat Inap Simpung		
6	Rabu, 30-09-2020	Revisi Latar Belakang	Revisi terkait tidak mencantumkan kondisi penyimpanan tablet vitamin C di Puskesmas Rawat Inap Simpung		

NO	HARI/ TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
7	Sabtu, 03-10-2020	Pengajuan BAB I	Mengajukan BAB I terkait rumusan masalah dan tujuan		
8	Rabu, 08-09-2020	Revisi BAB I	Revisi terkait rumusan masalah dan tujuan. Membagi tujuan masalah menjadi 2 poin, yaitu hasil kadar vitamin C dalam bentuk persen dan hasil kadar MS/TMS		
9	Jum'at, 16-10-2020	Pengajuan dan konsultasi BAB II	Penambahan teori terkait defisiensi vitamin C		
10	Kamis, 05-11-2020	Konsultasi BAB III	Perubahan definisi operasional dan kerangka konsep terkait kadar vitamin C		
11	Kamis, 19-11-2020	Konsultasi BAB I sampai BAB III dan perbaikan tujuan	Memperbaiki tujuan menjadi lebih spesifik dan menambahkan reaksi terkait titrasi iodimetri		
12	Rabu, 16-12-2020	ACC Seminar Proposal			
13	Kamis, 14-01-2021	Bimbingan terkait adanya perubahan judul setelah seminar proposal	Perubahan judul dari penetapan kadar asam askorbat dan kondisi penyimpanan tablet vitamin C di Puskesmas Rawat Inap Simpur Kota Bandar Lampung menjadi Gambaran Pengaruh Suhu Ruang dan Lama Penyimpanan Asam Askorbat pada Bahan Baku dan Sediaan Tablet		
14	Jum'at, 15-01-2021	Bimbingan dan konsultasi terkait revisi judul dan BAB I – III	Penambahan penelitian lain terkait penetapan kadar vitamin C, penambahan tinjauan		

NO	HARI/ TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
			Pustaka terkait suhu dan penyimpanan vitamin C		
15	Jum'at, 19-03-2021	Konsultasi terkait perubahan waktu dan lama penelitian	Perubahan lama penelitian dari pemeriksaan kadar asam askorbat tiap 2 minggu selama 2 bulan menjadi tiap 1 minggu selama 1 bulan		
16	Selasa, 15-06-2021	Bimbingan BAB IV dan BAB V	Perbaikan pada abstrak terkait penambahan hasil titrasi tiap minggu, perubahan terkait persentase hasil penelitian dari diagram lingkaran menjadi kalimat deskripsi, perbaikan, dan penambahan pembahasan, simpulan dan saran.		
17	Jum'at, 18-06-2021	Mengumpulkan revisi BAB IV dan BAB V	ACC Seminar Hasil		
18	Selasa, 06 - Juli - 2021	Mengumpulkan Hasil Revisi LTA terkait perbaikan seminar hasil	Perbaikan pada hasil dan perbaikan pada abstrak		
19	Jum'at 09 - Juli - 2021	Konsultasi dan bimbingan terkait hasil Revisi	penambahan penempatan pada pembahasan terkait kadar asam askorbat		
20	Jum'at 16 - Juli - 2021	Konsultasi dan bimbingan hasil revisi	menambahkan kurva pada hasil		

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : SITI A'ISYAH BAKRI

NIM : 1848401080

DOSEN PEMBIMBING II : ISNENIA, M.Sc., Apt.

NO	HARI/ TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1	Senin, 21-06-2021	Mengumpulkan LTA	Memperbaiki penulisan pada LTA: - Perbaikan penulisan terkait penggunaan huruf kapital - Perbaikan penulisan terkait sumber dari website - Penambahan daftar bacaan pada abstrak - Penambahan daftar Pustaka - Perbaikan penggunaan kata hubung - Perbaikan penulisan tahun pada sumber bacaan		
2	Rabu, 23-06-2021	Mengumpulkan dan konsultasi terkait hasil revisi			
3	Jumat 06-08-2021	Mengumpulkan hasil Revisi LTA	<i>Free Semua</i> - memperbaiki spasi pada Definisi operasional - menambahkan perlakuan sampel - memperbaiki perhitungan		
4	Senin, 09-08-2021	Mengumpulkan Revisi LTA	- memperbaiki penulisan - menambahkan analisis bivariat - memperbaiki penulisan pada daftar pustaka		

Lampiran 17. Lembar Perbaikan Seminar Hasil Tugas Akhir

LEMBAR PERBAIKAN SEMINAR HASIL TUGAS AKHIR

Hari / Tanggal : Siti A'isyah Bakri
 Nama Mahasiswa : 1848401080
 Judul Tugas Akhir : Gambaran Pengaruh Suhu Ruang dan Lama Penyimpanan Asam Arkorbat pada Bahan Baku dan Sediaan Tablet.

HASIL MASUKAN :

Penguji I :

- kesimpulan belum menjawab tujuan → pengaruh.
- Analisis data perlu dilanjutkan
- judul → turva regresi y vs pengaruh atau rubah judul.
- pengaruh buat analisis dari nilai R antara kadar n suhu pada bahu & Tablet → "pengaruh"
- Tujuan & Ruang lingkup tdk sesuai
- V penster, lampiran 5, Hal 55
- waktu penyimpanan & Kadar
- Bahu 109,2 apa penyebab?
- apa yg tdk bisa > standar atau < standar?

Penguji II :

- Geli hitungan
- perlakuan sampel.
- Tidak ada perubahan kadar secara cepnt
- Tambah penjelasan wadah.

Penguji III :

Mengetahui

Penguji 1,



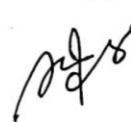
Dra. Pudji Rahayu, Apt., M.Kes.
196502071991012001

Penguji 2,



Isnena, M.Sc., Apt.
198601192012122001

Penguji 3,



Endah Ratnasari Mulatasih, M.Si.
198808292015032003