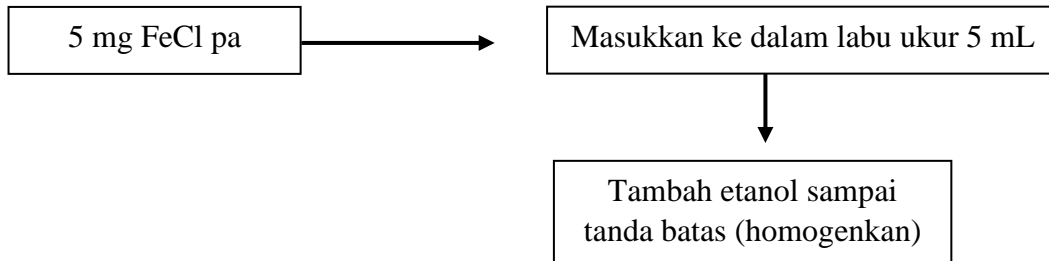


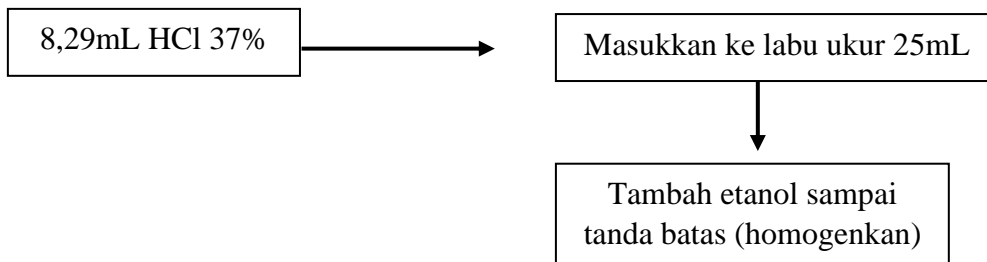
## LAMPIRAN

### Lampiran 1 Pembuatan Larutan Penunjang Penelitian

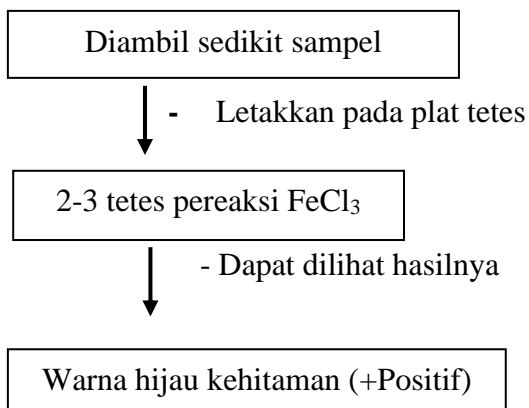
#### 1. Pembuatan Larutan $\text{FeCl}_3$ 1%



#### 2. Pembuatan Larutan $\text{HCl}$ 4N dari $\text{HCl}$ 37%

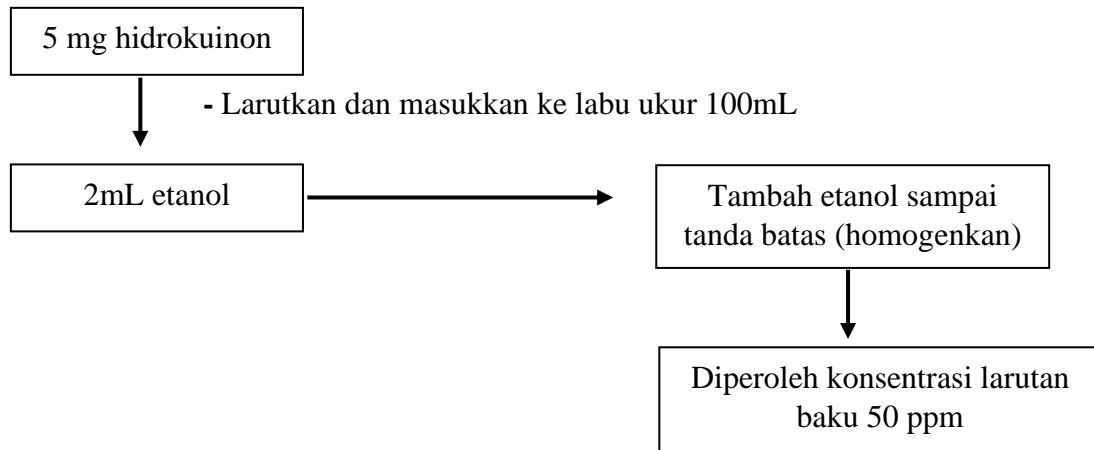


### Lampiran 2 Analisis Kualitatif Hidrokuinon pada Krim Pemutih

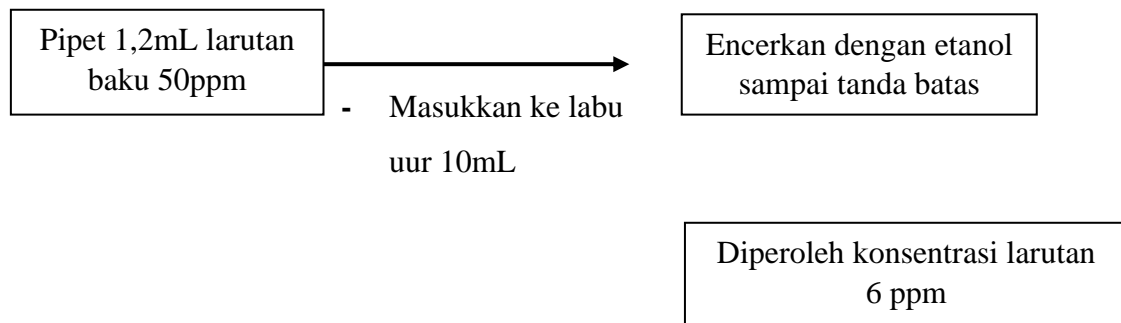


### Lampiran 3 Analisis Kuantitatif Hidrokuinon Pada Krim Pemutih

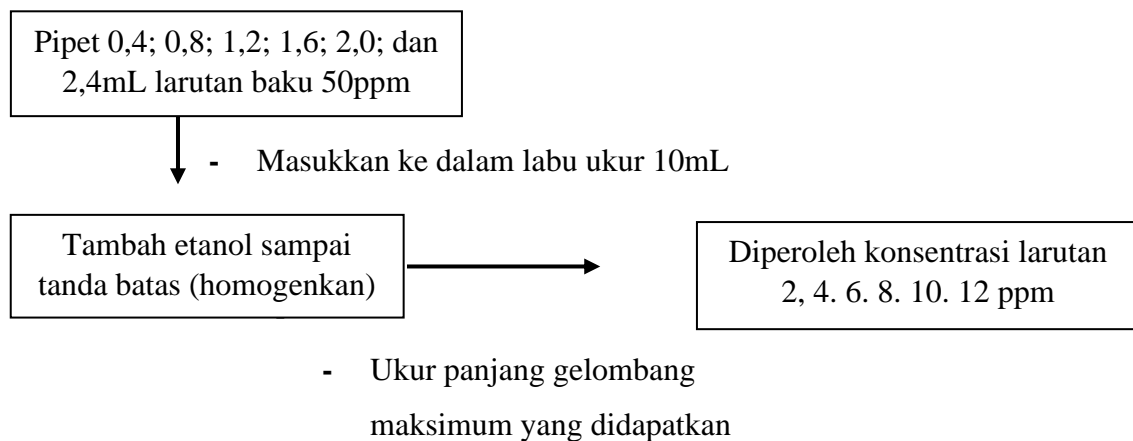
#### 1. Pembuatan Larutan Baku Hidrokuinon



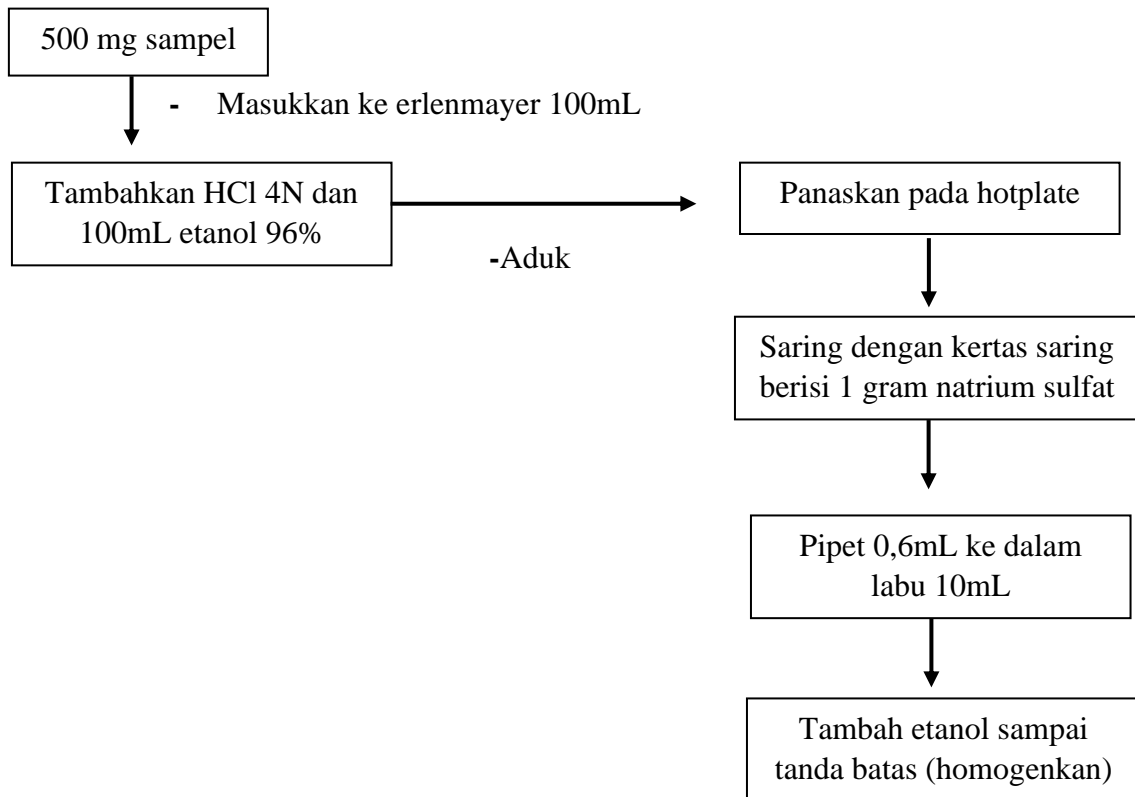
#### 2. Penentuan Panjang Gelombang Maksimum



#### 3. Pembuatan Kurva Standart

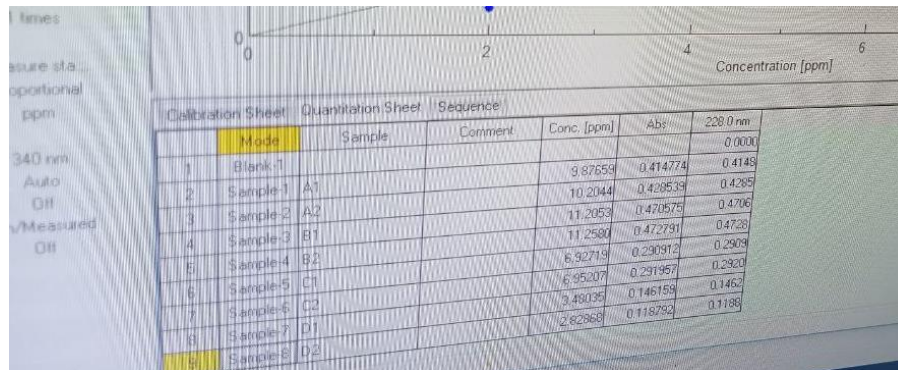


#### 4. Penentuan Kadar Hidrokuinon dalam Sampel



- Baca hasil pada spektrofotometri UV-Vis

## Lampiran 4 Perhitungan Kadar Hidrokuinon dalam Sampel



Gambar 1 hasil uji sampel pada spektrofotometri UV-Vis

Sampel	Konsentrasi	Absorbansi
Blanko		0,0000
A1	9,87659	0,414774
A2	10,2044	0,428539
B1	11,2053	0,470575
B2	11,258	0,472791
C1	6,92719	0,290912
C2	6,95207	0,291957
D1	3,48035	0,146159
D2	2,82868	0,118792

Tabel 1 Uji Krim Pemutih dengan Spektrofotometri UV-Vis

### 1. Perhitungan Konsentrasi

#### Sampel A

$$Y = 0,0504x - 0,0376$$

$$0,4216565 = 0,0504x - 0,0376$$

$$0,0504x = -0,0376 - 0,4216565$$

$$0,0504x = -0,4592565$$

$$X = \frac{-0,4592565}{-0,0504x}$$

$$= 9,11223$$

### **Sampel B**

$$Y=0,0504x -0,0376$$

$$0,471683= 0,0504x - 0,0376$$

$$0,0504x = -0,0376- 0,471683$$

$$0,0504x = -0,509283$$

$$X = \frac{-0,509283}{-0,0504x}$$

$$=10,10482$$

### **Sampel C**

$$Y=0,0504x -0,0376$$

$$0,2914345= 0,0504x - 0,0376$$

$$0,0504x = -0,0376- 0,2914345$$

$$0,0504x = -0,3290345$$

$$X = \frac{-0,3290345}{-0,0504x}$$

$$= 6,52846$$

### **Sampel D**

$$Y=0,0504x -0,0376$$

$$0,1324755 = 0,0504x - 0,0376$$

$$0,0504x = -0,0376- 0,1324755$$

$$0,0504x = -0,1700755$$

$$X = \frac{-0,1700755}{-0,0504x}$$

$$=3,37451$$

## 2. Perhitungan Kadar Sampel

$$\%b/b = \frac{g \text{ zat terlarut (mg Hidrokuinon)}}{g \text{ larutan (mg Krim (sampel))}}$$

$$\text{Konsentrasi} = 9,11223 \text{ ppm} \rightarrow 9,11223 \text{ mg/l} \times 0,1\text{L}$$

$$= 0,911223 \text{ mg} \times 16,66$$

$$= 15,181 \text{ mg}$$

$$\%b/b = \frac{15,181 \text{ mg}}{500 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$= 3,0362\%$$

$$\text{Konsentrasi} = 10,10482 \text{ ppm} \rightarrow 10,10482 \text{ mg/l} \times 0,1\text{L}$$

$$= 1,010482 \text{ mg} \times 16,66$$

$$= 16,834 \text{ mg}$$

$$\%b/b = \frac{16,834 \text{ mg}}{500 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$= 3,3668\%$$

$$\text{Konsentrasi} = 6,52846 \text{ ppm} \rightarrow 6,52846 \text{ mg/l} \times 0,1\text{L}$$

$$= 0,652846 \text{ mg} \times 16,66$$

$$= 10,876 \text{ mg}$$

$$\%b/b = \frac{10,876 \text{ mg}}{500 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$= 2,1752\%$$

$$\text{Konsentrasi} = 3,37451 \text{ ppm} \rightarrow 3,37451 \text{ mg/l} \times 0,1\text{L}$$


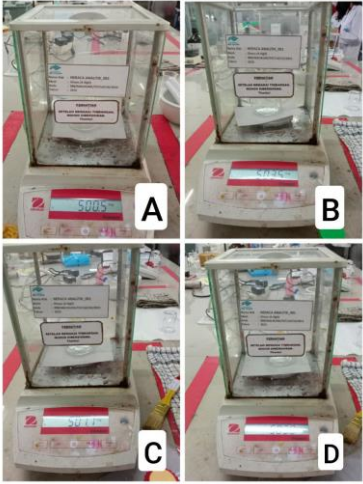
$$= 0,337451 \text{ mg} \times 16,66$$




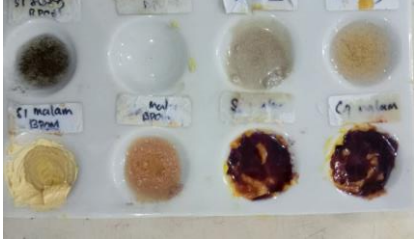
$$= 5,621 \text{ mg}$$

$$\% \text{ b/b} = \frac{5,621 \text{ mg}}{500 \text{ mg}} \times 100\%$$





$$= 1,1242\%$$

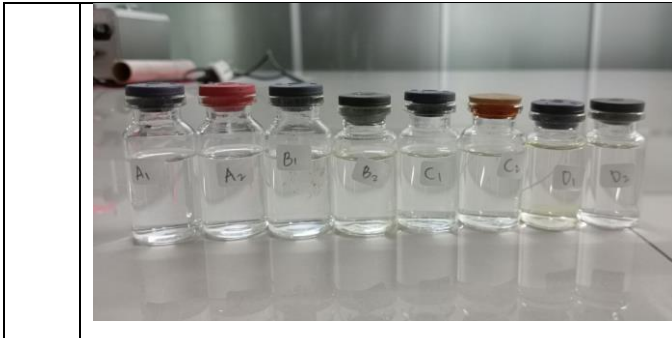
### Lampiran 5 Dokumentasi

No.	Dokumentasi	Keterangan
		Penyiapan Alat dan Bahan
		Preparasi sampel Penimbangan sampel Sampel 1 (Kode A) = 500,5 mg Sampel 2 (Kode B) = 503,5 mg Sampel 3 (Kode C) = 501,1 mg Sampel 4 (Kode D) = 503,0 mg

		<p>Penimbangan Hidrokuinon pa 5mg</p>
		<p>Penimbangan natrium sulfat 1gram</p>
		<p>Pembuatan larutan HCl 4N dari HCl 37%</p>
		<p>Uji Kualitatif Menggunakan reagen <math>\text{FeCl}_3</math></p>



	<p><b>Uji Kuantitatif</b>          Penambahan larutan HCl 4 N dan etanol 96%</p>
	<p>Pemanasan menggunakan hoteplat</p>
	<p>Penyaringan menggunakan kertas saring wathman</p>
	<p>Pembuatan kurva baku 2, 4, 6, 8, 10, 12 ppm</p>



Sampel yang akan di baca pada spektrofotometri UV-Vis




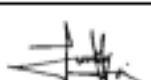
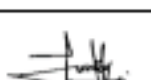
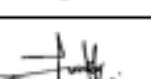
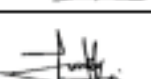
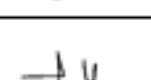
**LEMBAR KONSULTASI**  
**PENYUSUNAN TUGAS AKHIR PRODI D3 ANAFARMA**  
**TAHUN AKADEMIK 2022/2023**


NAMA : MAHLIGA NURMA RAMADHANI

NIM : P17120204063

PEMBIMBING : Lukky Jayadi, S.Farm., M.Farm., Apt

JUDUL : ANALISIS HIDROKUINON PADA KRIM PEMUTIH WAJAH YANG BEREDAR DI PASAR GEDANGAN KABUPATEN MALANG MENGGUNAKAN METODE SPEKTROFOTOMETRI UV-VIS

NO.	TANGGAL	MATERI BIMBINGAN	MATERI YANG DIKOREKSI	TANDA TANGAN PEMBIMBING
1	15 November 2022	Konsultasi terkait judul KTI	Pemilihan antara 2 judul KTI yang sudah dipilih	
2	21 November 2022	Konsultasi terkait metode yang digunakan dalam KTI	Metode reagen warna dan spektrofotometri dari jurnal terdahulu	
3	30 November 2022	Konsultasi penulisan BAB I-III	Penulisan BAB I-III terkait penulisan, referensi, kerangka konsep, menambahkan penjelasan tinjauan pustaka	
4	7 Desember 2022	Konsultasi metode penelitian	Metode menggunakan kualitatif dengan reagen dan kuantitatif dengan spektrofotometri UV-Vis	
5	14 Desember 2022	Konsultasi terkait metode penelitian	Metode menggunakan replikasi minimal duplo, dari awal preparasi sampel	
6	22 Desember 2022	Seminar proposal KTI	Revisi tinjauan pustaka, kerangka konsep, definisi operasional	
7	9 Maret 2023	Konsultasi terkait metode sebelum penelitian	Kerangka konsep, kurva standart	
8	16 Maret 2023	Konsultasi penulisan BAB IV-V	Penulisan BAB IV-V abstrak inggris, alat dan bahan, analisa kualitatif, kesimpulan kualitatif dan kuantitatif harus terpisah,	

NO.	TANGGAL	MATERI BIMBINGAN	MATERI YANG DIKOREKSI	TANDA TANGAN PEMBIMBING
9	12 Maret 2023	Konsultasi terkait BAB I-V	Hasil dari uji kuantitatif menggunakan spektrofotometri UV-Vis dilakukan perhitungan kadar	
10				
11				
12				
13				
14				
15				

Catatan :

1. Lembar Konsultasi tidak Boleh Hilang
2. Minimal proses pembimbingan dari pembuatan sampai penyelesaian Skripsi sebanyak **8 kali**

Malang, 07 Maret  
2022 Pembimbing,



Lukky Jayadi, S.Farm., M.Farm., Apt  
NIP. 198708102019021001