

Lampiran 1 Surat Ijin Penelitian



**Fakultas Ilmu
Kesehatan**

Nomor : 140.2/IL.3.AU/F/FIK/2023
Lampiran : -
Perihal : Surat Ijin Penelitian

Kepada Yth.
Dekan Fakultas Ilmu Kesehatan UMSurabaya
Di
Tempat

Assalamu'alaikum Wr. Wb.

Dalam rangka menyelesaikan Tugas Akhir berupa Karya Tulis Ilmiah (KTI), Mahasiswa Program Studi DIII Teknologi Laboratorium Medis Fakultas Ilmu Kesehatan Universitas Muhammadiyah Surabaya Tahun Akademik 2022/2023, atas nama mahasiswa :

Nama : **AURA EGGIE SHAFIRA**
NIM : 20200662002
Judul KTI : Analisa Kadar Chemical Oxygen Demand (COD) pada Limbah Cair dan Badan Air Rumah Sakit Umum di Malang

Bermaksud untuk melakukan penelitian selama 1 bulan yang akan dimulai sejak tanggal 27 April 2023 s/d 31 Mei 2023 di Laboratorium Kimia Fakultas Ilmu Kesehatan UMSurabaya. Sehubungan dengan hal tersebut kami mohon dengan hormat agar Ibu berkenan memberikan ijin yang dimaksud. Demikian atas perhatian dan kerja samanya yang baik kami sampaikan terima kasih.

Wassalamu'alaikum Wr. Wb.

Surabaya, 13 April 2023
Wakil Dekan I,

Dr. Supatni, S.Kep., Ns., M.Kes
NIK : 012.05.1.1973.97.018

Tembusan :
1. Ka. Lab. FIK
2. Kaprodi DIII Teknologi Laboratorium Medis
3. Ka. Dept. Lab. Kimia

Lampiran 2 Dokumentasi Penelitian

Pengambilan sampel limbah cair



Pengambilan sampel air sungai



Sampel limbah cair



Sampel air sungai



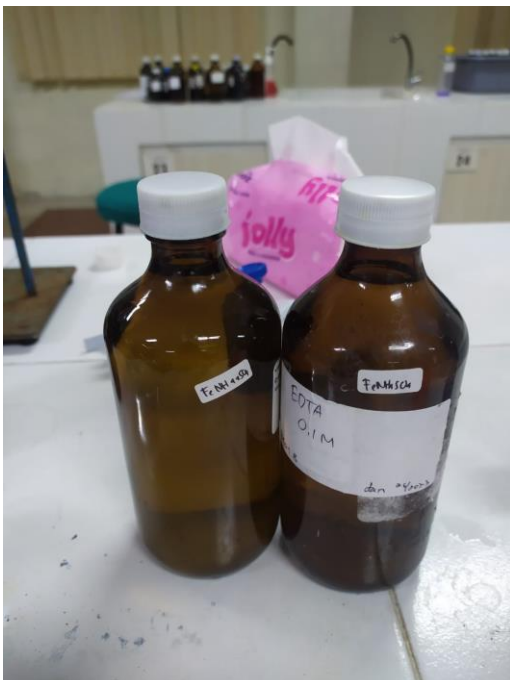
Reagen Penelitian



Reagen Penelitian



Reagen Penelitian



Sampel sebelum dipanaskan



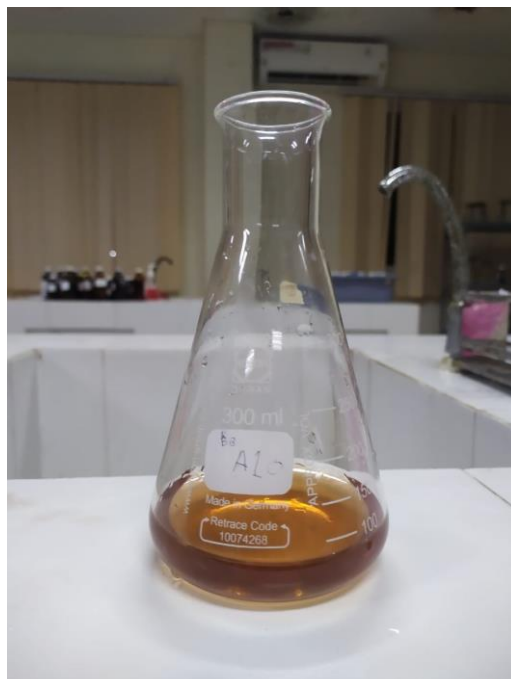
Sampel dipanaskan dengan Refluk




Sampel di Titiasi



Hasil sampel




Lampiran 3 Kartu Bimbingan KTI


 PROGRAM STUDI D3 ANALIS KESEHATAN
 FAKULTAS ILMU KESEHATAN
 UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH SURABAYA

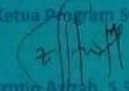
KARTU BIMBINGAN KTI

NAMA: Aura Eggje Shafira
 NIM/NPM: 20200662002
 JUDUL KTI: Analisa Keabr Chemical Oxygen Demand (COD) pada Limbah Cair Rumah Sakit Umum di Malang dan Bedah Air di sekitaran Puangan Limbah Cair

DOSEN PEMBIMBING: 1. Diah Ariana . ST. M. Kes
2. Siti Mardiyah . S.Si ., M. Kes.



NO	Tgl/Bin/Thn	MATERI BIMBINGAN	Mhs	PARAF PEMBIMBING	
				I	II
				1	21/12/2022
2	05/01/2023	ACC Matrik	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
3	9/01/2023	Pengajuan BAB 1	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
4	2/2/2023	Revisi BAB 1	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
5	8/2/2023	ACC BAB 1	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
6	3/4/2023	Pengajuan BAB 3	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
7	11/4/2023	Revisi BAB 3	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
8	13/5/2023	Pengajuan BAB 2	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
9	14/6/2023	Revisi BAB 2	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
10	5/6/2023	Pengajuan BAB 4,5,6	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
11	6/6/2023	Revisi BAB 4,5,6	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓
12	7/6/2023	ACC Bab 4,5,6	JH	<i>Diah</i> ✓	<i>Siti</i> ✓

Ketua Program Studi

 Fitriani Azizah, S.ST., M.Si

Lampiran 4 Perhitungann

a. Standarisasi

Volume $K_2Cr_2O_7$	Normalitas $K_2Cr_2O_7$	Volume $Fe(NH_4)_2SO_4$
10	0,25	12,7

$$V_1 \cdot N_1 = V_2 \cdot N_2$$

$$10 \cdot 0,25 = 12,7 \cdot N_2$$

$$N_2 = \frac{10 \cdot 0,25}{12,7}$$

$$N_2 = 0,19 \text{ N}$$

b. Penetapan Kadar

Kode sampel	Volume sampel	N $Fe(NH_4)_2SO_4$ (hasil std)	Volume $K_2Cr_2O_7$
A1	10	0,19	1,7
A2	10	0,19	2,5
A3	10	0,19	0,4
A4	10	0,19	2
A5	10	0,19	1,7
A6	10	0,19	0,2
A7	10	0,19	1,3
A8	10	0,19	1,8
A9	10	0,19	1,5
A10	10	0,19	2
A11	10	0,19	1,1
A12	10	0,19	2,1
A13	10	0,19	1,9
A14	10	0,19	2,1
A15	10	0,19	1,8
B1	10	0,19	1,8
B2	10	0,19	1,6
B3	10	0,19	2
B4	10	0,19	1,9
B5	10	0,19	1,7
B6	10	0,19	1,8
B7	10	0,19	1,6
B8	10	0,19	2
B9	10	0,19	2
B10	10	0,19	2,2

B11	10	0,19	2,1
B12	10	0,19	2
B13	10	0,19	1,8
B14	10	0,19	2
B15	10	0,19	1,6

$$\text{Mg/l COD} = \frac{(\text{ml titrasi blanko} - \text{ml titrasi sampel}) \times N \times 8 \times 1000 \text{ mg/l}}{\text{volume sampel}}$$

Kode A1

$$\text{mg/l} = \frac{(2,7 - 1,7) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 152 \text{ mg/l}$$

Kode A2

$$\text{mg/l} = \frac{(2,7 - 2,5) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 30,4 \text{ mg/l}$$

Kode A3

$$\text{mg/l} = \frac{(2,7 - 0,4) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 349,6 \text{ mg/l}$$

Kode A4

$$\text{mg/l} = \frac{(2,7 - 2) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 106,4 \text{ mg/l}$$

Kode A5

$$\text{mg/l} = \frac{(2,7 - 1,7) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 152 \text{ mg/l}$$

Kode A6

$$\text{mg/l} = \frac{(2,7 - 0,2) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 380 \text{ mg/l}$$

Kode A7

$$\text{mg/l} = \frac{(2,7 - 1,3) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 212,8 \text{ mg/l}$$

Kode A8

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,8) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 136,8 \text{ mg/l}$$

Kode A9

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,5) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 182,4 \text{ mg/l}$$

Kode A10

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 106,4 \text{ mg/l}$$

Kode A11

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,1) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 243,2 \text{ mg/l}$$

Kode A12

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2,1) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 91,2 \text{ mg/l}$$

Kode A13

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,9) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 121,6 \text{ mg/l}$$

Kode A14

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2,1) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 91,2 \text{ mg/l}$$

Kode A15

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,8) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 136,8 \text{ mg/l}$$

Kode B1

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,8) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 136,8 \text{ mg/l}$$

Kode B2

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,6) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 167,2 \text{ mg/l}$$

Kode B3

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 106,4 \text{ mg/l}$$

Kode B4

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,9) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 121,6 \text{ mg/l}$$

Kode B5

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,7) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 152 \text{ mg/l}$$

Kode B6

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,8) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 136,8 \text{ mg/l}$$

Kode B7

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,6) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 167,2 \text{ mg/l}$$

Kode B8

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 106,4 \text{ mg/l}$$

Kode B9

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 106,4 \text{ mg/l}$$

Kode B10

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2,2) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 76 \text{ mg/l}$$

Kode B11

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2,1) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 91,2 \text{ mg/l}$$

Kode B12

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 106,4 \text{ mg/l}$$

Kode B13

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,8) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 136,8 \text{ mg/l}$$

Kode B14

$$mg/l = \frac{(2,7 - 2) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 106,4 \text{ mg/l}$$

Kode B15

$$mg/l = \frac{(2,7 - 1,6) \times 0,19 \times 8 \times 1000}{10} = 167,2 \text{ mg/l}$$

Lampiran 5 Endorsement Letter



umsurabaya
UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH SURABAYA

**Pusat
Bahasa**

ENDORSEMENT LETTER 979/PB-UMS/EL/IX/2023


This letter is to certify that the abstract of the thesis below

Title : Analysis of Chemical Oxygen Demand (COD) Levels in Liquid Waste of Public Hospital in Malang and Water Channel Around Liquid Waste Disposal
Student's name : Aura Eggie Shafira
Student's ID Number : 20200662002
Department : Medical Laboratory Technology, Diploma-III, Faculty of Health and Sciences, Universitas Muhammadiyah Surabaya Indonesia

has been endorsed by Pusat Bahasa *UMSurabaya* for further approval by the examining committee of the faculty.

Surabaya, September 6, 2023

Chair person,



Dr. Waode Hamsia, M.Pd