

DAFTAR PUSTAKA

- Mukono.2010.*Prinsip dasar kesehatan lingkungan*.Surabaya: Airlangga University press
- BSN.2000.*Pembalut wanita*. Standar Nasional Indonesia (SNI).Jakarta
- Syukri.2009.*Kimia dasar*.Bandung:Institut Teknologi Bandung
- Llwellyn.2005.*Setiap wanita*.penerbit deleptrasa publishing
- Yudistira.2009.*Bahan kimia yang sering digunakan*.Diakses 10 Januari 2018.<http://dunia-astro.blogspot.com>
- Peraturan Menteri Kesehatan No.472,1996.*Pengamanan Bahan Berbahaya bagi kesehatan*.Jakarta
- Parnomo.2003.*Pembuatan Cairan Pemutih*.Jakarta: Puspa swara
- Adiwasatra.2000.*Sumber bahaya serta penanggulangan keracunan*.Bandung: Angkasa
- Faiz.2012.*FC bio sanitari pad avail*.Diakses 7 April 2018 dari <http://availeloktegal.blogspot.com>
- Harmita.2007.*Penetapan Kadar Bahan Baku Obat dan Sediaan Farmasi*.Jakarta: Buku Kedokteran
- Notoatmodjo.2012.*Metodologi penelitian*.Jakarta: Rineka Cipta
- Mochtar,R,1998.*SinoposisobstetricCetakan kedua*.Jakarta: Penerbit EGC

LAMPIRAN 1

Pembuatan Reagensia

1. Pembuatan Larutan Titer AgNO_3

Normalitas AgNO_3	= 0,01 N
Volume Titer	= 300 ml
BM	= 170
e	= 1

$$W = \frac{V.N.BM.e}{1000}$$

$$W = 0,51 \text{ g}$$

2. Pembuatan Larutan Baku NaCl

Normalitas AgNO_3	= 0,01 N
Volume Titer	= 1000 ml
BM	= 58,44
e	= 1

$$W = \frac{V.N.BM.e}{1000}$$

$$W = 0,5844 \text{ g}$$

Normalitas NaCl

$$N = \frac{W.1000}{V.BM.e}$$

$$N = 0,0100$$

Normalitas $\text{NaCl} = 0,0100 \text{ N}$

3. Pembakuan Larutan Titer AgNO_3

$$V_1 = 29,5 \text{ ml}$$

$$V_2 = 28,7 \text{ ml}$$

$$V_3 = 28,9 \text{ ml}$$

$$\text{Volume rata-rata} = \frac{V_1 + V_2 + V_3}{3} = 29,03 \text{ ml}$$

Normalitas Larutan Titer AgNO_3

$$V_t \cdot N_t = V_b \cdot N_b$$

$$N_t = \frac{V_b \cdot N_b}{V_t}$$

$$N_t = 0,0090 \text{ N}$$

LAMPIRAN 2

Hasil pengujian sampel pembalut wanita yang di jual di Pasar Sukaramai Medan.

1) Sampel C

No	Kode Sampel	Berat sampel (g)	Volume titrasi (ml)
1	C C1	10,02	3,0
2	C2	10,04	3,0
3	C3	10,03	2,9

$$\text{➤ Kadar klorin} = \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\%$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar C1} &= \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\% \\ &= \frac{(3,0-1,7) \times 0,01 \times 35,45}{10,02} \times 100\% \\ &= 4,5\% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar C2} &= \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\% \\ &= \frac{(3,0-1,7) \times 0,01 \times 35,45}{10,04} \times 100\% \\ &= 4,6\% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar C3} &= \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\% \\ &= \frac{(2,9-1,7) \times 0,01 \times 35,45}{10,03} \times 100\% \\ &= 4,2\% \end{aligned}$$

$$\text{Kadar C rata-rata} = \frac{C1+C2+C3}{3} = 4,4\%$$

2) Sampel L

No	Kode Sampel	Berat sampel (g)	Volume titrasi (ml)
1	L L1	10,00	3,5
2	L L2	10,04	3,7
3	L L3	10,05	3,9

$$\text{➤ Kadar klorin} = \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\%$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar L1} &= \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\% \\ &= \frac{(3,5-1,7) \times 0,01 \times 35,45}{10,00} \times 100\% \\ &= 6,3\% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar L2} &= \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\% \\ &= \frac{(3,7-1,7) \times 0,01 \times 35,45}{10,04} \times 100\% \\ &= 6,8\% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar L3} &= \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\% \\ &= \frac{(3,9-1,7) \times 0,01 \times 35,45}{10,05} \times 100\% \\ &= 7,7\% \end{aligned}$$

$$\text{Kadar L rata-rata} = \frac{L1+L2+L3}{3} = 6,9\%$$

3) Sampel S

No	Kode Sampel	Berat sampel (g)	Volume titrasi (ml)
1	S S1	10,01	2,7
2	S2	10,02	2,8
3	S3	10,04	2,9

$$\text{➤ Kadar klorin} = \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\%$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar S1} &= \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\% \\ &= \frac{(2,7-1,7) \times 0,01 \times 35,45}{10,01} \times 100\% \\ &= 3,5\% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar S2} &= \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\% \\ &= \frac{(2,8-1,7) \times 0,01 \times 35,45}{10,02} \times 100\% \\ &= 3,8\% \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar S3} &= \frac{(A-B) \times N \times 35,45}{\text{Berat sampel}} \times 100\% \\ &= \frac{(2,9-1,7) \times 0,01 \times 35,45}{10,04} \times 100\% \\ &= 4,2\% \end{aligned}$$

$$\text{Kadar S rata-rata} = \frac{S1+S2+S3}{3} = 3,8\%$$



KEMENTERIAN KESEHATAN REPUBLIK INDONESIA
BADAN PENGEMBANGAN DAN PEMBERDAYAAN
SUMBERDAYA MANUSIA KESEHATAN
POLITEKNIK KESEHATAN KEMENKES MEDAN
 Jl. Jamin Ginting KM. 13,5 Kel. Lau Cih Medan Tuntungan Kode Pos : 20136
 Telepon : 061-8368633 – Fax : 061-8368644
 Website : www.poltekkes-medan.ac.id , email : poltekkes_medan@yahoo.com



Nomor : DM.01.05/01.03/ 330 /2018
 Lampiran : -
 Perihal :

Medan, 14 Mei 2018

Mohon Izin Penelitian Mahasiswa
Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes
Medan

Kepada Yth :
 Kepala Laboratorium Kimia Farmasi
 Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Medan
 Di
 Tempat

Dengan hormat,

Dalam rangka kegiatan akademik di Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Medan, mahasiswa diwajibkan melaksanakan penelitian yang merupakan bagian kurikulum D-III Farmasi, maka dengan ini kami mohon kiranya dapat mengizinkan untuk melakukan penelitian di Laboratorium Kimia Farmasi Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Medan yang Bapak/Ibu pimpin. Adapun nama mahasiswa tersebut adalah:

NO	NAMA MAHASISWA	PEMBIMBING	JUDUL
1.	Eka Syafitri P07539015007	Dra. Tri Bintarti, M.Si., Apt.	Analisis Kuantitatif Klorin Pada Pembalut Wanita Yang Dijual Dipasar Sukaramai Medan Secara Argentometri

Demikianlah kami sampaikan atas kerjasama yang baik diucapkan terima kasih.



Ketua Jurusan Farmasi,

Dra. Masniah, M.Kes. Apt
 NIP.196204281995032001

POLITEKNIK KESEHATAN
JURUSAN FARMASI
JL. AIRLANGGA NO.20 MEDAN



KARTU LAPORAN PERTEMUAN BIMBINGAN KTI

Nama Mahasiswa : BA SYAFITRI
NIM : 007539015007
Pembimbing : DR. TRI BINTARSI M.Si.APE

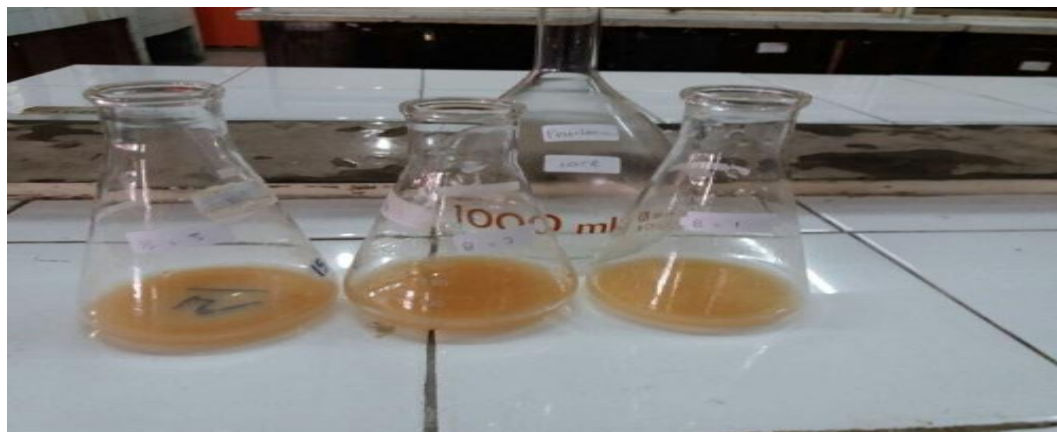
No	TGL	PERTEMUAN	PEMBAHASAN	PARAF MAHASISWA	PARAF PEMBIMBING
1	23/2	I	Konsultasi Judul		
2	28/2	II	Peretujuan Judul		
3	7/3	III	Konsultasi proposal		
4	18/3	IV	Pengyerahan proposal		
5	24/3	V	perbaikan proposal		
6	28/3	VI	Acc Proposal		
7	10/7	VII	Diskusi Hasil penelitian		
8	13/7	VIII	Pengyerahan BAB IV - BAB V		
9	18/7	IX	perbaikan BAB IV - BAB V		
10	23/7	X	Acc KTI		
11					
12					



Dra. Masriah, W. Ke. Apt.
NIP. 1982042819030022001

GAMBAR

Gambar 1. Sampel Pembalut wanita



Gambar 2. Pembakuan larutan titer



Gambar 3.Hasil titrasi sampel Laurier



Gambar 4.Hasil Titrasi sampel Softex daun sirih



Gambar 5.Hasil titrasi sampel Charm