

LAMPIRAN

Lampiran 1. Perhitungan Bahan

1. Penimbangan kalium iodide

Kaca Arloji kosong	= 19,8gram
Kaca Arloji + Zat	= 30,12 gram
Kaca Arloji Sisa	= 20,05 gram
Zat	= 10,07 gram

2. Penimbangan Amilum

Kertas kosong	= 0,53 gram
Kertas + zat	= 1,61 gram
Kertas sisa	= 0,55 gram
Zat	= 1,06 gram

3. Perhitungan Pembuatan Larutan Dapar pH 5,8

a. KH_2PO_4 0,2M sebanyak 100 ml

$$M = \frac{gr}{BM} \times \frac{1000}{v}$$

$$0,2 = \frac{gr}{136,09} \times \frac{1000}{100}$$

KH_2PO_4 = 2,7128 gram add 100 ml Aquadest

Kertas Kosong = 0,45 gram

Kertas + zat = 3,2 gram

Kertas sisa = 0,452 gram

Zat = 2,748 gram

b. NaOH 0,2M sebanyak 50 ml

$$M = \frac{gr}{BM} \times \frac{1000}{v}$$

$$0,2 = \frac{gr}{40} \times \frac{1000}{50}$$

NaOH = 0,4 gram add 50 ml aquadest

Penimbangan NaOH

Kaca Arloji Kosong = 19 gram

Kaca Arloji + zat = 19,5 gram

Kaca Arloji sisa = 19,03 gram

Zat = 0,47 gram

Setelah itu diambil KH_2PO_4 0,2M 50 ml dan NaOH 0,2M sebanyak 3,6 ml add aquadest 200 ml, kemudian cek pH nya.

4. Penimbangan $\text{Ca}(\text{OCl})_2$

$$\text{Bm Ca}(\text{OCl})_2 = 142,98$$

$$\text{Bm Cl}_2 = 70,906$$

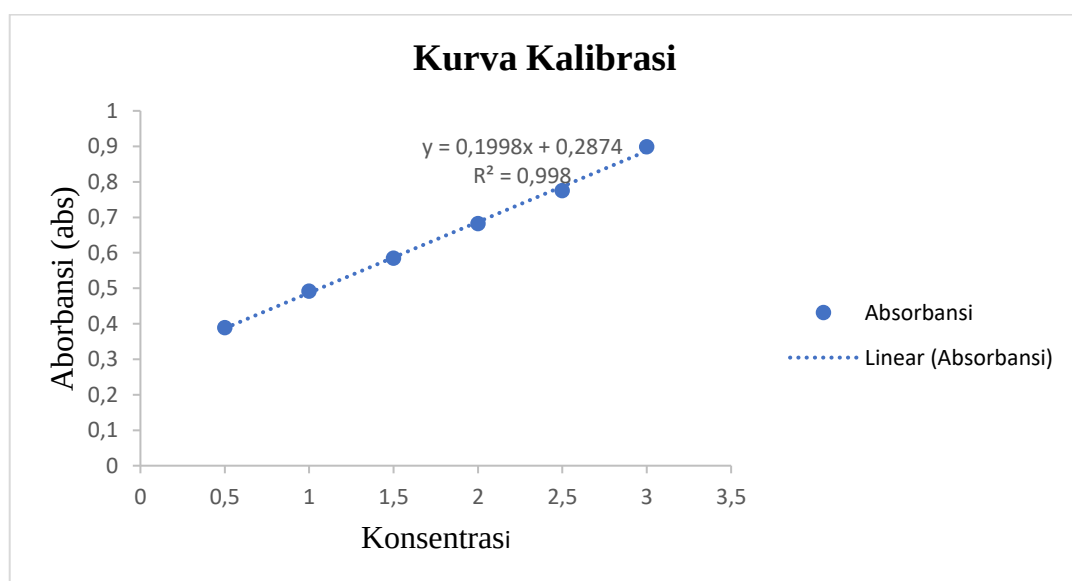
$$\frac{\text{Bm Ca}(\text{OCl})_2}{\text{Bm Cl}_2} = \frac{142,98}{70,906} \times 50 \text{ mg} = 100,82 \text{ mg}$$

$$\text{Jika memakai kaporit 90\% maka, } 100,82 \text{ mg} \times \frac{100}{90} = 112,022 \text{ mg}$$

Lampiran 2. Data kurva kalibrasi Klorin

No	Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Absorbansi
1	0,5	0,389
2	1	0,492
3	1,5	0,585
4	2	0,682
5	2,5	0,775
6	3	0,899
Rata – rata		1,75

Lampiran 3. Hasil kurva kalibrasi klorin (Cl_2)



Lampiran 4. Perhitungan Batas Deteksi (BD) dan Batas Kuantifikasi (BK)

konsentrasi	Abs	Y'	(Y-Y')^2	BD (µg/mL)	BK (µg/mL)
0,5	0,389	0,3873	2,89E-06	0,1396	0,4654
1	0,492	0,4872	2,30E-05		
1,5	0,585	0,5871	4,41E-06		
2	0,682	0,687	2,50E-05		
2,5	0,775	0,7869	1,42E-04		
3	0,899	0,8868	1,49E-04		
1,75		Jml y- Y'^2	3,5E-04		

Persamaan garis linear :

$$y = bx + a$$

$$y = 0,1998x + 0,2874$$

$$a = 0,2874$$

$$b = 0,1998$$

$$r = 0,9989$$

Nilai standar Deviasi

$$SD = \frac{\sqrt{\sum (xi - x)^2}}{n - 2}$$

Batas Deteksi (BD)

$$BD = \frac{3x_{sy}/x}{b}$$

Batas Kuantisasi (BK)

$$BK = \frac{10x_{sy}/x}{b}$$

Koefisien Variasi dari Fungsi (KV)

$$Sx0 = \frac{sy/x}{b}$$

$$KV = \frac{sx0}{x}$$

Lampiran 5. Perhitungan Akurasi

Konsentrasi Teoritis (µg/mL)	Konsentrasi (µg/mL)	%Recovery	Rata - rata	SD
0,5	0,4685	90,09	90,42%	0,5779
	0,4785	90,09		
	0,4885	91,09		
1	1,0440	99,10	99,10%	0,5169
	1,0390	99,10		
	1,0340	99,10		
1,5	1,3694	90,42	88,76%	1,2031
	1,3944	90,42		
	1,3844	90,42		

Rumus % recovery

$$\frac{\text{konsentrasi pengukuran} - \text{konsentrasi sampel}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\%$$

Lampiran 6. Perhitungan Presisi

Pengulangan	Abs. adisi	C. sampel adisi	Abs. sampel	C. Sampel	C. Teoritis	% Kadar	SD	KV
1	0,496	1,0440	0,298	0,05305	1	99,0991	0,5169	0,5011
2	0,495	1,0390	0,297	0,04805	1	99,0991		
3	0,494	1,0340	0,296	0,04304	1	99,0991		
4	0,493	1,0290	0,294	0,03303	1	99,5996		
5	0,492	1,0240	0,292	0,02302	1	100,1001		
6	0,491	1,0190	0,294	0,03303	1	98,5986		
Rata - rata		1,0315						

Pengulangan	Abs. adisi	C. sampel adisi	Abs. sampel	C. Sampel	C. Teoritis	% Kadar	SD	KV
1	0,492	1,0240	0,293	0,0280	1	99,5996	0,8018	0,7736
2	0,495	1,0390	0,297	0,0480	1	99,0991		
3	0,493	1,0290	0,295	0,0380	1	99,0991		
4	0,496	1,0440	0,298	0,0531	1	99,0991		
5	0,494	1,0340	0,292	0,0230	1	101,1011		
6	0,497	1,0490	0,299	0,0581	1	99,0991		
Rata - rata		1,0365						

Pengulangan	Abs. adisi	C. sampel adisi	Abs. sampel	C. Sampel	C. Teoritis	% Kadar	SD	KV
1	0,492	1,0240	0,293	0,0280	1	99,5996	1,0812	1,0423
2	0,494	1,0340	0,297	0,0480	1	98,5986		
3	0,496	1,0440	0,294	0,0330	1	101,1011		
4	0,493	1,0290	0,295	0,0380	1	99,0991		
5	0,495	1,0390	0,299	0,0581	1	98,0981		
6	0,498	1,0541	0,298	0,0531	1	100,1001		
Rata - rata		1,0374						

Rumus Presisi

$$SD = \frac{\sqrt{\sum (xi - x)^2}}{n - 2}$$

$$\%RSD = \frac{SD}{x} \times 100\%$$

Lampiran 7. Perhitungan Kadar Klorin

Sampel/ merek	Pengulangan	Abs. Sampel	kadar (bpj)	Rata - rata kadar (%)
Sampel A	1	0,294	0,0330	1,101
	2	0,298	0,0531	
	3	0,296	0,0430	
Sampel B	1	0,300	0,0631	2,102
	2	0,301	0,0681	
	3	0,303	0,0781	
Sampel C	1	0,289	0,0080	0,267
	2	0,288	0,0030	
	3	0,290	0,0130	

Persamaan garis linear :

$$y = bx + a$$

$$y = 0,1998x + 0,2874$$

Volume Total 10 ml

Lampiran 8. Dokumentasi

No	Nama	Gambar
1	Sampel	
2	Preaksi	
3	Hasil Uji Kualitatif	
4	Hasil Uji Kuantitatif	
5	Hasil uji Akurasi	
6	Hasil Uji Presisi	

Lampiran 9. Cek Plagiarisme

Dewi April			
ORIGINALITY REPORT			
21%	22%	4%	6%
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS
PRIMARY SOURCES			
1	repository.unfari.ac.id Internet Source	14%	
2	jurnal.farmasi.umi.ac.id Internet Source	2%	
3	text-id.123dok.com Internet Source	1%	
4	repository.bku.ac.id Internet Source	1%	
5	xtrimyess.blogspot.com Internet Source	1%	
6	repository.mercubuana.ac.id Internet Source	1%	
7	Submitted to UIN Maulana Malik Ibrahim Malang Student Paper	1%	
8	ecampus.poltekkes-medan.ac.id Internet Source	1%	
9	www.slideshare.net Internet Source	1%	

KARTU BIMBINGAN



No. Dok. 02.64.00/FRM-03/AKD-SPMI



KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR I/TUGAS AKHIR II

Pembimbing Utama	: Apt. Winasih rachmawati,M.Si
Nama Mahasiswa	: Dewi Apriliyani
NPM	: 211FF04042
Bidang Ilmu	: AFKM (Analisis Farmasi Kimia Medisinal)

No	Hari/Tanggal	Waktu	Tempat	Materi	Paraf Dosen
1	Kamis / 30/03/23	13.10	kampus	Verifikasi prosedur kerja	
2	Selasa / 04/04/23	13.00	Online	Penentuan panjang gelombang	
3	Jum'at / 14/04/23	13.00	kampus	Optimasi penentuan panjang gelombang	
4	Kamis / 05/05/23	11.49	Online	Diskusi panjang gelombang	
5	Senin / 08/05/23	09.30	kampus	Optimasi kurva kalibrasi	
6	Selasa / 09/05/23	08.00	kampus	Diskusi kurva kalibrasi	
7	Rabu / 10/05/23	11.41	Online	Diskusi hasil kurva kalibrasi	
8	Senin / 15/05/23	13.00	kampus	Diskusi hasil kurva kalibrasi dan hasil literatur	
9	Rabu / 17/05/23	12.00	kampus	Diskusi optimasi sampel	
10	30 Selasa / 30/05/23	09.40	kampus	Diskusi hasil sensitivitas	
11	Rabu / 31/05/23	14.16	kampus	Diskusi optimasi preaksi	
12	Senin / 05/06/23	11.30	kampus	Diskusi konsentrasi sampel	
13	21 Insya / 25/06/23	17.12	Online	Diskusi Akurasi presisi	
14	Selasa / 04/07/23	13.00	kampus	Diskusi Akurasi presisi kadar	
15	Senin / 0 / 07/23	09.15	kampus	TTP Lembar pengesahan	
16					
17	Jl. Soekarno Hatta No 754 Bandung 022 7830 760, 022 7830 768				

Catatan : Kartu ini harus dibawa setiap kali melakukan bimbingan dan harus diisi oleh dosen pembimbing.



KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR I/TUGAS AKHIR II

Pembimbing Utama	: Dr. Apt. Fauzan Zein M., M.Si
Nama Mahasiswa	: Dewi Apriliyani
NPM	: 211FF04042
Bidang Ilmu	: AFKM (Analisis Farmasi Kimia Medisinal)

[illegible]

Catatan : Kartu ini harus dibawa setiap kali melakukan bimbingan dan harus diisi oleh dosen pembimbing.

DAFTAR RIWAYAT HIDUP



Nama : Dewi Apriliyani
 Tempat/ Tanggal Lahir : Sumedang, 23 April 1999
 NPM : 211FF04042
 Alamat : Dusun Nyampay, RT 03/ Rw 09, Desa Sukawangi, Kec Pamulihan, Kab. Sumedang
 Jenis Kelamin : Perempuan
 Agama : Islam
 Status Perkawinan : Belum Menikah
 No.Tlpn : (+62) 8886391337
 Email : 211FF04042@bku.ac.id

RIWAYAT PENDIDIKAN	
SDN 1 Atap Cikawao	2005-2011
SMPN 1 Atap Cikawao	2011-2014
SMAN 1 Tanjungsari	2014-2017
Poltekkes TNI AU Ciumbuleuit Bandung (D3 Farmasi)	2017-2020
Universitas Bhakti Kencana Bandung (S1 Farmasi)	2021-2023

PENGALAMAN PENELITIAN	
Judul	Tahun
Analisis Kandungan <i>Boraks (natrium tetraborate decahydrate)</i> yang terkandung dalam Tahu yang beredar di Kabupaten Sumedang dengan metode Acidimetri	2020