

LAMPIRAN

Lampiran 1. Perhitungan Rendemen Mg/Al-hidrotalsit Hasil Sintesis

1. % Rendemen F1 $= \frac{Mg+Al+NH_3}{hasil\ endapan} \times 100\%$
 $= \frac{9,15+5,43+17}{51,43} \times 100\%$
 $= 61,96\%$
2. % Rendemen F2 $= \frac{Mg+Al+NH_3}{hasil\ endapan} \times 100\%$
 $= \frac{9,15+5,43+17}{62,26} \times 100\%$
 $= 50,72\%$

Lampiran 2. Perhitungan Nilai KPA

1. Nilai KPA F1
 $mEq = (30 \times NHCl) - (VNaOH \times NNaOH)$
 $= (30 \times 1) - (35 \times 0,5)$
 $= 30 - 17,5$
 $= 12,5 \text{ mEq/gram}$
2. Nilai KPA F2
 $mEq = (30 \times NHCl) - (VNaOH \times NNaOH)$
 $= (30 \times 1) - (38 \times 0,5)$
 $= 30 - 19$
 $= 11 \text{ mEq/gram}$
3. Nilai KPA Hidrotalsit Komersial
 $mEq = (30 \times NHCl) - (VNaOH \times NNaOH)$
 $= (30 \times 1) - (38,2 \times 0,5)$
 $= 30 - 19,1$
 $= 10,9 \text{ mEq/gram}$

Lampiran 3. Perhitungan Persentase Kelarutan Mg/Al-hidrotalsit

1. Persentase Kelarutan F1
 $pH\ 1 = \frac{berat\ zat\ terlarut}{berat\ awal\ hidrotalsit} \times 100$

$$= \frac{0,21}{0,5} \times 100\%$$

$$= 42 \%$$

$$\text{pH 2} = \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,124}{0,5} \times 100\%$$

$$= 24,8 \%$$

$$\text{pH 3} = \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,045}{0,5} \times 100\%$$

$$= 9 \%$$

$$\text{pH 4} = \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,0043}{0,5} \times 100\%$$

$$= 0,86 \%$$

2. Persentase Kelarutan F2

$$\text{pH 1} = \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,2}{0,5} \times 100\%$$

$$= 40 \%$$

$$\text{pH 2} = \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,12}{0,5} \times 100\%$$

$$= 24 \%$$

$$\text{pH 3} = \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,043}{0,5} \times 100\%$$

$$= 8,6 \%$$

$$\text{pH 4} = \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,0041}{0,5} \times 100\%$$

$$= 0,82 \%$$

3. Persentase Kelarutan Hidrotalsit Komersial

$$\begin{aligned}\text{pH 1} &= \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\% \\ &= \frac{0,33}{0,5} \times 100\% \\ &= 66 \%\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{pH 2} &= \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\% \\ &= \frac{0,127}{0,5} \times 100\% \\ &= 25,4 \%\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{pH 3} &= \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\% \\ &= \frac{0,038}{0,5} \times 100\% \\ &= 7,6 \%\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{pH 4} &= \frac{\text{berat zat terlarut}}{\text{berat awal hidrotalsit}} \times 100\% \\ &= \frac{0,0047}{0,5} \times 100\% \\ &= 0,94 \%\end{aligned}$$

Lampiran 4. Dokumentasi Penelitian



Hasil Sintesis Mg/Al-hidrotalsit F1 dan F2



pH Sediaan F1



pH Sediaan F2



Waktu Pencapaian pH 3,5 F1



Waktu Pencapaian pH 3,5 F2

Lampiran 5. COA Hidrotalsit Komersial


济南未来化工有限公司
JINAN FUTURE CHEMICAL CO.,LTD.
 ADD.:Rm.316-14,3rd.floor,jinan new material trade center office,tian qiao district,jinan,
 Shandong province
TEL: 86-531-68657995 FAX: 86-531-86330003

Certificate of Analysis

Product Name: HYDROTALCITE

CAS No.: 11097-59-9

ANALYTICAL DATA

Item	Index
MgO Content:	32-35%
Al ₂ O ₃ Content:	18.0-21.0%
Fe Content:	≤0.1
Heavy metal Content:	≤0.001
loss on drying:	≤1%
Bulk density (g/ml):	0.2-0.3
Degree of whiteness:	≥90
PH:	7-10
Average particle size:	2000 nm
Dehydration start temperature:	350°C
Specific surface area BET:	158
Specific gravity of hydrotalcite:	2.1

检验(QC): 龙慧琳 Long huilin

审核(CE): 刘舜霖 Liu shunlin



Lampiran 6. Kartu Bimbingan



Fakultas Farmasi
Universitas
Bhakti Kencana

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



KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR I/TUGAS AKHIR II

Pembimbing Utama	: apt. Denny Puriyanti Azhary, M.Si
Nama Mahasiswa	: Ilda Nur Izati
NPM	: 191FF0301
Bidang Ilmu	: Farmasetika dan teknologi farmasi

No	Hari/Tanggal	Waktu	Tempat	Materi	Paraf Dosen
1.	Kamis, 09-03-2023	13.00 WIB	whatsapp	Diskusi alat x bahan penelitian	
2.	Jumat, 24-03-2023	09.00	zoom	Diskusi prosedur kerja penelitian	
3.	Jumat, 31-03-2023	09.00	whatsapp	Diskusi prosedur penelitian	
4.	Selasa, 4-04-2023	09.00	whatsapp	Memperlihatkan hasil penelitian	
5.	Rabu, 5-04-2023	12.00	whatsapp	Diskusi Penelitian	
6.	Sabtu, 15-04-2023	09.00	kampus USB	Laporan kemajuan 1 TA 2	
7.	Rabu, 19-04-2023	09.00	zoom	Presentasi kemajuan 1 TA 2	
8.	Jumat, 5-05-2023	10.00	kampus USB	progres penelitian	
9.	Jumat, 12-05-2023	11.00	whatsapp	progres penelitian	
10.	Jumat, 19-05-2023	17.00	zoom	Laporan kemajuan 2 TA 2	
11.	Selasa, 23-05-2023	11.00	whatsapp	progres penelitian	
12.	Senin, 29-05-2023	10.00	kampus USB	progres penelitian	
13.	Kamis, 15-06-2023	10.00	kampus USB	progres penelitian	
14.	Senin, 10-07-2023	11.00	kampus ITB	Draft Skripsi	

Jl. Soekarno Hatta No 754 Bandung

022-7930765-022-7930766

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

022-7930765-022-7930766

Lampiran 7. Kartu Bimbingan



Fakultas Farmasi
Universitas
Bhakti Kencana

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



KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR I/TUGAS AKHIR II

Pembimbing Serta	: Dr. apt. Gernadi Jafar, M. si
Nama Mahasiswa	: Ida Nur Izzah
NPM	: 1614403011
Bidang Ilmu	: Farmasetik dan teknologi Farmasi

1.	Selasa, 04-04-23	10.00	Kampus UBR	progres penelitian	lg
2.	Jumat, 07-04-23	10.00	Kampus UBR	progres penelitian	lg
3.	Kamis, 13-04-2023	10.00	Kampus UBR	Laporan kemajuan I TA 2	lg
4.	Kam, 4-05-2023	11.00	Kampus UBR	Diskusi penelitian	lg
5.	Senin, 22-05-2023	13.00	Kampus UBR	progres penelitian	lg
6.	Rabu, 24-05-2023	12.00	Kampus UBR	progress penelitian	lg
7.	Selasa, 13-06-23	13.00	Kampus UBR	Diskusi pengujian xRD dan SEM	lg
8.	Rabu, 21-06-23	10.00	Kampus UBR	progress penelitian	lg
9.	Kam, 6-07-23	11.00	Kampus UBR	Diskusi xRD	lg
10.	Senin, 10-07-23	13.00	Kampus UBR	Draft Skripsi	lg

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

☎ 022 7830 760, 022 7830 768

🌐 bku.ac.id 📧 contact@bku.ac.id

Lampiran 8. Hasil Turnitin

64. Ilda Nur Izzati_191FF03011

ORIGINALITY REPORT

4%	4%	1%	1%
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	pdffox.com Internet Source	1%
2	eprints.umm.ac.id Internet Source	1%
3	pt.scribd.com Internet Source	1%
4	adoc.pub Internet Source	1%
5	id.123dok.com Internet Source	1%
6	repository.bku.ac.id Internet Source	1%

Exclude quotes On

Exclude bibliography On

Exclude matches < 1%

Lampiran 9. Daftar Riwayat Hidup



Nama : Ilda Nur Izzati
 Tempat/Tanggal Lahir : Sumedang, 14 Januari 2001
 Jenis Kelamin : Perempuan
 Agama : Islam
 Kewarganegaraan : Indonesia
 Alamat : dsn. Muncanggajah rt 03/05 Desa. Cikoneng Kec. Ganeas
 Kab. Sumedang
 Telpon : 089648647407
 Email : ildanurizzati@gmail.com

PENDIDIKAN

TK : TK Tarbiyatul Ummah
 SD : SDN Bojong Koneng
 SMP : SMPN 5 Sumedang
 SMK : SMK Farmasi Bina Harapan Sumedang
 S1 : Universitas Bhakti Kencana