

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 1 dari 7</b>

	<b>RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER</b>				
	<b>PROGRAM STUDI DIII FARMASI</b> <b>SEKOLAH TINGGI ILMU KESEHATAN MADANI</b>				
<b>Mata kuliah</b>	<b>Kode</b>	<b>Rumpun MK</b>	<b>Bobot (sks)</b>	<b>Semester</b>	<b>Tanggal Penyusunan</b>
Analisa Kimia	TPB507	MK Kurikulum Inti	1T	1	9 September 2022
<b>Otorisasi</b>	<b>Pengembang RPS</b>		<b>Koordinator MK</b>	<b>Ketua Prodi</b>	
<b>Capaian Pembelajaran</b>	<b>CPL-Prodi yang dibeban pada MK</b>				
	<b>Kode CPL : Sa</b>	Bertakwa kepada Tuhan Yang Maha Esa dan mampu menunjukkan sikap religious			
	<b>Pb</b>	Menguasai prinsip Kimia, fisika dan biokimia			
	<b>Kud</b>	Menyusun laporan tentang hasil dan proses kerja dengan akurat dan sah, mengomunikasikan secara efektif kepada pihak lain yang membutuhkannya.			
	<b>KUg</b>	Melakukan proses evaluasi diri terhadap kelompok kerja yang berada dibawah tanggungjawabnya, dan mengelola pengembangan kompetensi kerja secara mandiri.			
	<b>Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK)</b>				
	<b>M1</b>	Mampu menunjukkan sikap bertaqwa kepada Allah			
	<b>M2</b>	Mampu memahami prinsip kimia			
	<b>M3</b>	Mampu menyusun laporan tentang hasil proses kerja dengan akurat dan sah			
	<b>M5</b>	Mampu melakukan evaluasi dan mengelola pengembangan kompetensi kerja secara mandiri			
	<b>Kemampuan akhir tiap tahapan (Sub-CPMK)</b>				
	<b>L1</b>	Mahasiswa mampu menunjukkan sikap jujur dan bertanggung jawab			
	<b>L2</b>	Mahasiswa mampu memahami prinsip analisis farmasi kuantitatif			
	<b>L3</b>	Mahasiswa mampu memahami metode analisis volumetri			
	<b>L4</b>	Mahasiswa mampu memahami metode analisis asidi-alkali metri			
	<b>L5</b>	Mahasiswa mampu memahami metode analisis iodi-iodometri			
	<b>L6</b>	Mahasiswa mampu memahami metode permanganometri			


	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 2 dari 7</b>

	L7	Mahasiswa mampu memahami metode bromatometri
	L8	Mahasiswa mampu memahami metode argentometri
	L9	Mahasiswa mampu memahami metode nitrimetri
	L10	Mahasiswa mampu memahami metode penetapan kadar dalam sampel
<b>Deskripsi Singkat MK</b>	<b>Mata kuliah ini membahas tentang bagaimana teori dan praktek Analisa Farmasi.</b>	
<b>Bahan Kajian</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Prinsip analisis kuantitatif</li> <li>2. Metode volumetri</li> <li>3. Metode aside-alkalimetri</li> <li>4. Metode lodi-iodometri</li> <li>5. Metode permanganometri</li> <li>6. Metode bromatometri</li> <li>7. Metode argentometri</li> <li>8. Metode nitrimetri</li> <li>9. Penetapan kadar dengan instrumen</li> </ol>	
<b>Daftar Referensi</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Anonim, 2006, <i>Petunjuk Praktikum Kimia Analisis I</i>, Universitas Gadjah Mada, Yogyakarta</li> <li>2. Guntarti, A., 2004, <i>Petunjuk Praktikum Analisa Obat, Makanan dan Kosmetika</i>, Universitas Ahmad Dahlan, Yogyakarta</li> <li>3. Sudjadi, 2004, <i>Analisis Obat dan Makanan</i>, Pustaka Pelajar, Yogyakarta</li> </ol>	
<b>Media Pembelajaran</b>		
<b>Dosen Pengampu</b>	1. Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	
<b>Mata kuliah prasyarat</b>	-	

Korelasi CPL (P, S, KU, KK), CPMK (M) terhadap Sub CPMK (L)

Contoh:


CPL		L1	L2	L3	L4	L5	L6
-----	--	----	----	----	----	----	----

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	: <b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	: <b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	: <b>03</b>
		<b>Halaman</b>	: <b>No 3 dari 7</b>


Sa	M1	√					
Pd	M2	√	√	√	√	√	√
KUe	M3			√		√	
KUg	M4			√		√	

**A. MATRIK RENCANA PEMBELAJARAN TEORI & PRAKTIKUM**


Mgg ke- (tgl)	Kemampuan akhir tiap tahapan belajar (Sub-CPMK)	Bahan Kajian	Bentuk pembelajaran, Metode pembelajaran, Penugasan Mahasiswa, (estimasi waktu)	Materi Pembelajaran	Penilaian		Bobot penilaian	Dosen pengampu	Referensi
					Indikator	Kriteria & bentuk			
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
1	Mahasiswa dapat memahami tata tertib praktikum	Pendahuluan dan kontrak belajar	Ceramah, , Diskusi,	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	
2	Mahasiswa dapat memahami pengenalan prinsip analisis praktikum	Pengenalan prinsip analisis kuantitatif	Ceramah, , Diskusi, Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 4 dari 7</b>


3	Mahasiswa dapat memahami metode analisis volumetri	Praktek pembuatan larutan baku	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> <li>•</li> </ul>	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
4	Mahasiswa dapat memahami metode analisis asidimetri	Metode asidi-alkalimetri pada larutan basa	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> <li>•</li> </ul>	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	
5	Mahasiswa dapat memahami metode analisis alkalimetri	Metode asidi-alkalimetri pada larutan asam	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> </ul>	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
6	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan metode iodimetri	Metode iodi-iodometri <ul style="list-style-type: none"> <li>• Penetapan Kadar Cu dalam CuSO<sub>4</sub></li> </ul>	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi</li> </ul>	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 5 dari 7</b>

						pemecahannya			
7	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan metode iodometri	Metode iodi-iodometri • Penetapan Kadar metampiron	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
8	<b>RESPONSI</b>								
9	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan metode permanganometri	Metode permanganometri	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
10	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan metode bromatometri	Metode bromatometri	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
11	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan metode bromatometri	Metode bromatometri	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>		<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>		<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
			<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
			<b>Halaman</b>		<b>No 6 dari 7</b>

						dan mencari solusi pemecahannya			
12	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan argentometri	Metode argentometri	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
13	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan argentometri	Metode argentometri	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
14	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan nitrimetri	Metode nitrimetri	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus dan mencari solusi pemecahannya</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
15	Mahasiswa dapat menggunakan spektrofotometer UV Vis	Penetapan kadar menggunakan spektrofotometer UV Vis	Praktik	e-book, modul praktikum	Rubric penilaian	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Mahasiswa mempersepsi materi ajar</li> <li>• Mahasiswa mendiskusikan materi</li> <li>• Mahasiswa menganalisis kasus</li> </ul>		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	: <b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	: <b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	: <b>03</b>
		<b>Halaman</b>	: <b>No 7 dari 7</b>

16	RESPONSI							dan mencari solusi pemecahannya			
----	----------	--	--	--	--	--	--	---------------------------------	--	--	--

2

### B. EVALUASI

Teori :

- a. Praktikum dan laporan = 40%
- b. Laporan = 60%


Nilai	Mutu	Angka	Keterangan
≥ 80,0	A	4	Sangat Baik
75,0-79,9	A/B	3,5	Baik Sekali
70,0-74,9	B	3	Baik
65,0-69,9	B/C	2,5	Cukup Baik
60,0-64,9	C	2	Cukup
50,0-59,9	C/D	1,5	Kurang
40,0-49,9	D	1	Sangat Kurang
≤ 39,9	E	0	Gagal

### C. REFERENSI

- Anonim, 2006, *Petunjuk Praktikum Kimia Analisis I*, Universitas Gadjah Mada, Yogyakarta
- Guntarti, A., 2004, *Petunjuk Praktikum Analisa Obat, Makanan dan Kosmetika*, Universitas Ahmad Dahlan, Yogyakarta
- Sudjadi, 2004, *Analisis Obat dan Makanan*, Pustaka Pelajar, Yogyakarta

#### c. PORTOPOLIO PENILAIAN DAN EVALUASI KETERCAPAIAN CPL MAHASISWA

Minggu ke Pertemuan ke	CPL	CPMK (M)	SUB CPMK (L)	Indikator	Bentuk Soal	Bobot Nilai	NILAI MHS (0-100)	Jumlah (Nilai Mhs)X(Bobot %)	Ketercapaian CPL pada Mhs (%)
1-7	CPL 1-4	M1	L2,L3,L4	Rubrik Penilaian	Praktikum Laporan	100%	100	100%	100
9-14	CPL 5-10	M2 M3	L8,L9,L10	Rubrik Penilaian	Praktikum Laporan	100%	100	100%	100
<b>EVALUASI CAPAIAN PEMBELAJARAN UTS (..%) dst hingga UAS</b>									

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 8 dari 7</b>

Mengetahui  
Ketua Prodi DIII Farmasi

Bantul, tgl bulan tahun  
PJ Mata Kuliah

**Apt. Farah Widya Kautsari, M. Farm**  
NIK. 03.040593.22.0010

**Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci**







# SEKOLAH TINGGI ILMU KESEHATAN MADANI

Alamat : Jl. Wonosari Km. 10 Karanggayam, Sitimulyo, Piyungan,  
Bantul. Telp./Fax. : 02744353276  
Email : info@stikesmadani.ac.id  
Website : stikesmadani.ac.id

## REKAP MATERI KULIAH

Semester : Gasal 2023/2024

**Program Studi** : FARMASI - DIII Reguler  
**Mata Kuliah** : Prkt. Analisa Farmasi (TPB507)  
**Nama Kelas** : FAR5  
**Dosen** : apt. FITRI YULIANI, M.Pharm.Sci.

Pertemuan Ke	Tanggal	Isi Pertemuan
1	<b>Rencana:</b> 2023-09-11 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-09-11	<b>Tema:</b> Asistensi <b>Pokok Bahasan:</b> Tata tertib, pengenalan alat <b>Keterangan:</b>
2	<b>Rencana:</b> 2023-09-18 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Analisis Kualitatif <b>Pokok Bahasan:</b> Prinsip analisis kualitatif <b>Keterangan:</b> 1. Petunjuk umum analisis kualitatif 2. Penetapan dalam duplo 3. Pembacaan hasil dan pengukuran 4. Cara menyatakan hasil
3	<b>Rencana:</b> 2023-09-25 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Teknik analisis volumetri <b>Pokok Bahasan:</b> Teknik analisis volumetri <b>Keterangan:</b> Penggunaan alat-alat untuk volumetri 1. Labu takar 2. Pipet 3. Buret 4. Gelas ukur
4	<b>Rencana:</b> 2023-10-02 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Asidi alkalimetri <b>Pokok Bahasan:</b> Penetapan senyawa Basa <b>Keterangan:</b> 1. Pemilihan indikator 2. Pembakuan larutan baku 3. Penetapan kadar senyawa basa 4. Perhitungan dan analisis hasil
5	<b>Rencana:</b> 2023-10-09 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Asidi Alkalimetri <b>Pokok Bahasan:</b> Penetapan kadar senyawa asam <b>Keterangan:</b> 1. Pemilihan indikator

		<p>2. Pembakuan larutan baku</p> <p>3. Penetapan kadar senyawa asam</p> <p>4. Perhitungan dan analisis hasil</p>
6	<p><b>Rencana:</b> 2023-10-16</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Iodo-Iodimetri</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Iodometri</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pemilihan dan atau pembuatan indikator</li> <li>2. Pembakuan Larutan Baku</li> <li>3. Penetapan kadar Cu secara iodometri</li> <li>4. Perhitungan dan analisis hasil</li> </ol>
7	<p><b>Rencana:</b> 2023-10-23</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Iodo-Iodimetri</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Iodimetri</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pemilihan dan atau pembuatan indikator</li> <li>2. Pembakuan Larutan Baku</li> <li>3. Penetapan kadar metampiron secara iodimetri</li> <li>4. Perhitungan dan analisis hasil</li> </ol>
8	<p><b>Rencana:</b> 2023-10-30</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Responsi I</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Responsi I</p> <p><b>Keterangan:</b> Evaluasi praktek mata kuliah Praktikum Analisis Farmasi</p>
9	<p><b>Rencana:</b> 2023-11-06</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Permanganometri</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Permanganometri</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pembuatan larutan titer</li> <li>2. Pembakuan Larutan Baku Titer</li> <li>3. Penetapan kadar Ferro Sulfat secara Permanganometri</li> <li>4. Perhitungan dan analisis hasil</li> </ol>
10	<p><b>Rencana:</b> 2023-11-13</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Bromo-Bromatometri</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Bromatometri</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pemilihan dan atau pembuatan indikator</li> <li>2. Pembakuan Larutan Baku Titer</li> <li>3. Penetapan kadar kadar asam salisilat secara bromatometri</li> <li>4. Perhitungan dan analisis hasil</li> </ol>
11	<p><b>Rencana:</b> 2023-11-20</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Bromo-Bromatometri</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Bromatometri II</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pemilihan dan atau pembuatan indikator</li> <li>2. Pembakuan Larutan Baku</li> <li>3. Penetapan kadar isoniazid (INH) secara bromatometri</li> </ol>

		4. Perhitungan dan analisis hasil
12	<b>Rencana:</b> 2023-11-27 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Argentometri <b>Pokok Bahasan:</b> Argentometri <b>Keterangan:</b> 1. Pemilihan dan atau pembuatan indikator 2. Pembakuan Larutan Baku 3. Penetapan kadar KCl dengan metode Mohr 4. Perhitungan dan analisis hasil
13	<b>Rencana:</b> 2023-12-04 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Argentometri <b>Pokok Bahasan:</b> Argentometri <b>Keterangan:</b> 1. Pemilihan dan atau pembuatan indikator 2. Pembakuan Larutan Baku 3. Penetapan kadar KBr (metode Volhard) dan kadar KI dengan metode Fajans 4. Perhitungan dan analisis hasil
14	<b>Rencana:</b> 2023-12-11 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Nitrimetri <b>Pokok Bahasan:</b> Titration Diazotasi <b>Keterangan:</b> 1. Pemilihan dan atau pembuatan indikator 2. Pembakuan Larutan Baku Titer 3. Penetapan kadar Sulfanilamide secara nitrimetri 4. Perhitungan dan analisis hasil
15	<b>Rencana:</b> 2023-12-18 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Spektroskopi UV Vis <b>Pokok Bahasan:</b> Spektroskopi UV Vis <b>Keterangan:</b> 1. Pembuatan seri kadar 2. Penentuan panjang gelombang maksimal 3. Pembacaan hasil serapan (Absorbansi) pada instrumen 4. Perhitungan dan analisis hasil
16	<b>Rencana:</b> 2023-12-25 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Responsi II <b>Pokok Bahasan:</b> Responsi II <b>Keterangan:</b> Evaluasi akhir praktek matakuliah Praktikum Analisis farmasi

Dosen Pengampu

Bantul, 08 Februari 2024

apt. FITRI YULIANI, M.Pharm.Sci.  
NIDN: 0520078801

NIDN:



# SEKOLAH TINGGI ILMU KESEHATAN MADANI

Alamat : Jl. Wonosari Km. 10 Karanggayam, Sitimulyo, Piyungan,  
Bantul. Telp./Fax. : 02744353276  
Email : info@stikesmadani.ac.id  
Website : stikesmadani.ac.id

## REKAP PRESENSI KULIAH

Semester : Gasal 2023/2024

**Mata Kuliah** : Prkt. Analisa Farmasi (TPB507)  
**Nama Kelas** : FAR5  
**Dosen** : apt. FITRI YULIANI, M.Pharm.Sci.  
**Dosen Yang Hadir** : FITRI YULIANI, apt., M.Pharm.Sci. (15 dari 16) (93.75%)  
 (1 dari 16) (6.25%)  
**Pertemuan Terlaksana** : 16 dari 16

No.	NIM	Nama	Prodi	Jml. Kehadiran	% Kehadiran	Sakit	Ijin	Alpa
1	M21030002	SYAHDILLAH AMMAR	FARMASI	16	100	0	0	0
2	M21030004	ANINDHITA SALSABILLA AZZAHRA	FARMASI	16	100	0	0	0
3	M21030005	DESRIKA AYUNDA MELATIARA	FARMASI	16	100	0	0	0
4	M21030007	DWI ZAHARA ASRININGTYAS	FARMASI	16	100	0	0	0
5	M21030008	FAIZAH BUNGA ALFIAH	FARMASI	16	100	0	0	0
6	M21030009	IQLIMAH SANABIL	FARMASI	16	100	0	0	0
7	M21030010	LEILA IRNA LUTHFIYAH	FARMASI	4	25	0	0	12
8	M21030011	PRENI CANTIKA	FARMASI	16	100	0	0	0

Bantul, 08 Februari 2024  
Mengetahui,

NIDN:



# SEKOLAH TINGGI ILMU KESEHATAN MADANI

Alamat : Jl. Wonosari Km. 10 Karanggayam, Sitimulyo, Piyungan,  
Bantul. Telp./Fax. : 02744353276  
Email : info@stikesmadani.ac.id  
Website : stikesmadani.ac.id

## DAFTAR NILAI AKHIR

Program Studi FARMASI - DIII Reguler  
Semester : Gasal 2023/2024

Mata Kuliah : TPB507 - Prkt. Analisa Farmasi  
Nama Kelas : FAR5  
Jumlah Peserta : 8  
Dosen : FITRI YULIANI, apt., M.Pharm.Sci.

No.	NIM	Nama	Nilai Asal						Absolut	Relatif	
			Tugas	Presensi	Sikap	UTS	UAS	Praktik			Lapangan
1.	M21030002	SYAHDILLAH AMMAR					44.00	85.00		60.40	C
2.	M21030004	ANINDHITA SALSABILLA AZZAHRA					66.00	80.00		71.60	B
3.	M21030005	DESRIKA AYUNDA MELATIARA					76.00	82.00		78.40	AB
4.	M21030007	DWI ZAHARA ASRININGTYAS					73.00	83.00		77.00	AB
5.	M21030008	FAIZAH BUNGA ALFIAH					87.00	85.00		86.20	A
6.	M21030009	IQLIMAH SANABIL					68.00	80.00		72.80	B
7.	M21030010	LEILA IRNA LUTHFIYAH					0.00	0.00		0.00	E
8.	M21030011	PRENI CANTIKA					83.00	83.00		83.00	A

Mengetahui,

Nama Dosen	Tanda tangan
FITRI YULIANI, apt., M.Pharm.Sci.	