

	<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 8</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>
Analisa Kimia	TTB507	MK Kurikulum Inti	1T	1	9 September 2022
<b>Otorisasi</b>	<b>Pengembang RPS</b>		<b>Koordinator MK</b>		<b>Ketua Prodi</b>
	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci.		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci.		Apt. Farah Widya Kautsari, M. Farm
<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>Pf</b>	Menguasai teknik, prinsip, dan prosedur pembuatan sediaan Farmasi yang dilakukan secara mandiri atau berkelompok				
<b>Kue</b>	Menyelesaikan pekerjaan berlingkup luas dengan menganalisis data serta metode yang sesuai dan dipilih dari beragam metode yang sudah maupun belum baku dan dengan menganalisis data.				
<b>KUg</b>	Mampu membantu melakukan pengumpulan data, pengolahan data dan menyusun laporan kasus dan atau laporan kerja sesuai dengan ruang lingkup penelitian kefarmasian.				
<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 menyelesaikan pekerjaan berlingkup luas dengan menganalisis data serta metode yang sesuai				
<b>M5</b>	Mampu melakukan pengumpulan data dan pengolahan data sesuai ruang lingkup penelitian farmasi				
<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 analisa farmasi kuantitatif dan kualitatif				
<b>L3</b>	Mahasiswa mampu memahami titrasi asam basa				
<b>L4</b>	Mahasiswa mampu memahami titrasi redoks				
<b>L5</b>	Mahasiswa mampu memahami potensiometri				

	<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 8</b>

	<b>L6</b>	<b>Mahasiswa mampu memahami titrasi pengendapan</b>
	<b>L7</b>	<b>Mahasiswa mampu memahami titrasi diazotasi</b>
	<b>L8</b>	<b>Mahasiswa mampu memahami prinsip spektrofotometer</b>
	<b>L9</b>	<b>Mahasiswa mampu memahami prinsip kromatografi</b>
<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. <b>Pendahuluan Analisa farmasi kuantitatif dan kualitatif</b></li> <li>2. <b>Asam basa</b></li> <li>3. <b>Potensiometri</b></li> <li>4. <b>Redoks</b></li> <li>5. <b>Pengendapan</b></li> <li>6. <b>Diazotasi</b></li> <li>7. <b>Spektrofotometer</b></li> </ol>	
<b>Daftar Referensi</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Ansel, H. C., &amp; Popovich, N. G. (2017). Pharmaceutical Calculations. Philadelphia: Lippincott Williams &amp; Wilkins.</li> <li>2. Jenkins, T. F., &amp; Skelly, J. P. (2017). Pharmaceutical Analysis. Boca Raton: CRC Press.</li> <li>3. Willard, H. H., Merritt, L. L., Dean, J. A., &amp; Settle, F. A. (2017). Instrumental Methods of Analysis. New Delhi: CBS Publishers &amp; Distributors.</li> <li>4. Ewing, G. (2016). Instrumental Methods of Chemical Analysis. Danvers: Apple Academic Press.</li> <li>5. Christian, G. D. (2013). Analytical Chemistry. Hoboken: John Wiley &amp; Sons</li> </ol>	
<b>Media Pembelajaran</b>	<b>Perangkat lunak:</b> Zoom, g meet dll	<b>Perangkat keras:</b> LCD, White Board, Sound System, LapTop, Pointer, Spidol
<b>Dosen Pengampu</b>	<b>1. Apt. Fitri Yuliani, M.Pharm. Sci.</b>	
<b>Mata kuliah prasyarat</b>	<b>Kimia Dasar</b>	

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

**Contoh:**

<b>CPL</b>		<b>L1</b>	<b>L2</b>	<b>L3</b>	<b>L4</b>	<b>L5</b>	<b>L6</b>
<b>Sa</b>	<b>M1</b>	√					
<b>Pd</b>	<b>M2</b>	√	√	√	√	√	√
<b>KUe</b>	<b>M3</b>			√		√	
<b>KUg</b>	<b>M4</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 3 dari 8</b>

**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 dan mempraktekkan Pendahuluan Analisa kuantitatif	1. Pendahuluan dan kontrak belajar 2. Pendahuluan Analisa kuantitatif	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis		Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
2	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan Analisa kuantitatif	1. Analisa kualitatif 2. Analisa kuantitatif 3. Tahapan dan macam-macam Analisa kualitatif dan kuantitatif	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis		Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
3	Mahasiswa dapat memahami titrasi asam basa	1. Titrasi asam basa 2. Prinsip penetapan kadar dengan titrasi asam basa 3. Indikator 4. Kurva titrasi	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis		Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
4	Mahasiswa dapat memahami titrasi Redoks	1. Konsep dasar reaksi redoks 2. Jenis-jenis reaksi redoks	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran:	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis/		Apt. Farah Widya Kautsari	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 4 dari 8</b>

		3. Penyetaraan reaksi reduksi-oksidasi	Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit						
5	Mahasiswa dapat memahami titrasi Redoks	1. Titrasi iodo-iodimetri Prinsip penetapan dengan iodo-iodi metri	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis/	7,5%	Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
6	Mahasiswa dapat memahami titrasi Redoks	2. Prinsip penetapan dengan permanganometri 3. Prinsip penetapan dengan bromatometri	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Presentasi Mahasiswa		Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
7	Mahasiswa dapat memahami metode potrsniometri	1. Potensiometri 2. Pengertian elektrokimia 3. Jenis sel elektrokimia Prinsip –prinsip sel elektrokimia modern	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis/ Presentasi Mahasiswa	7,5%	Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
8	Evaluasi Tengah Semester/Ujian Tengah Semester								
9	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan Pengendapan	Pengendapan (kompleksometri) 1. Senyawa kompleks 2. reaksi pembentukan kompleks stabilitas kompleks	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis/		Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
10	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan Senyawa ion kompleks	1. Masking dan demasking 2. Titrasi dengan EDTA Indikator	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis/		Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
11	Mahasiswa dapat memahami dan	Titrasi Diazotasi 1. Prinsip diazotasi	Bentuk Pembelajaran : Kuliah	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis/	7,5%	Apt. Farah Widya Kautsari	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 8</b>

	mempraktekkan diazotasi	2. Aplikasi metode titrasi diazotasi	Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit						
12	Mahasiswa dapat memahami analisis instrumen	1. Analisis dan prinsip dengan menggunakan instrument 2. Teori kesalahan, noise, akurasi dan presisi analisis instrument 3. Penggunaan analisis farmasi dengan instrumen	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis/		Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
13	Mahasiswa dapat memahami spektroskopi	1. Konsep spektroskopi 2. Macam-mavam spektroskopi 3. Aplikasi spektroskopi	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis		Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
14	Mahasiswa dapat memahami penggunaan spektrofotometri	1. Spektrofotometer UV-Vis 2. Prinsip Spektrofotometer UV-Vis 3. Jenis Spektrofotometer UV-Vis 4. Aplikasi Spektrofotometer UV-Vis	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis		Apt. Farah Widya Kautsari	1,2, 3
15	Mahasiswa dapat memahami dan mempraktekkan Spektrofotomeri	1. Analisis dan prinsip dengan metode Spektrofotometer serapan atom 2. Analisis kualitatif dan kuantitatif dengan Spektrofotometer serapan atom 3. Aplikasi Spektrofotometer serapan atom	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis/ Presentasi Mahasiswa	7,5%	Apt. Farah Widya Kautsari	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 6 dari 8</b>

16	Evaluasi Akhir Semester/Ujian Akhir Semester
----	--

#### B. EVALUASI

Teori :

- a. Ujian Tengah Semester : 25%
- b. Ujian Akhir Semester : 25%
- c. Tugas, Seminar, Dll : 30%
- d. Kehadiran : 10%
- e. Sikap : 10%

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

- Ansel, H. C., & Popovich, N. G. (2017). Pharmaceutical Calculations. Philadelphia: Lippincott Williams & Wilkins.
- Jenkins, T. F., & Skelly, J. P. (2017). Pharmaceutical Analysis. Boca Raton: CRC Press.
- Willard, H. H., Merritt, L. L., Dean, J. A., & Settle, F. A. (2017). Instrumental Methods of Analysis. New Delhi: CBS Publishers & Distributors.
- Ewing, G. (2016). Instrumental Methods of Chemical Analysis. Danvers: Apple Academic Press.
- Christian, G. D. (2013). Analytical Chemistry. Hoboken: John Wiley & Sons.

#### D. 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	Sa (CPL 1) Pb (CPL2) Pf (CPL 3) KUE (CPL 4)	M1,M2	L3,L4,L5	Rubrik Penilaian	Diskusi Kuis Tugas-1	15%	100	15%	100

	<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 8</b>

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 (%)
9-14	Pb (CPL2) Pf (CPL 3) KKa (CPL 4) KUg	M2,M3, M3	L6,L7,L8	Rubrik Penilaian	Diskusi Kuis Tugas-2	15%	100	15%	100
<b>EVALUASI CAPAIAN PEMBELAJARAN UTS (..%) dst hingga UAS</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.**

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	Formulir	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>03 -09-2022</b>
	Rencana Tugas Mahasiswa (RTM)	<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>02</b>
		<b>Halaman</b>		

Format Rencana Tugas Mahasiswa

	<b>RENCANA TUGAS MAHASISWA</b>			
	Program Studi ..... Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani			
Mata Kuliah	Analisa Farmasi			
Kode MK		SKS : 2	Semester : 1	
Dosen	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci.			
Minggu ke-				
Bentuk tugas	Presentasi Mahasiswa	Waktu pengerjaan tugas	60 menit	
Judul Tugas	Soal-soal latihan			
Sub Capaian Pembelajaran MK	L2,L3,L4			
Diskripsi tugas	Mahasiswa mempresentasikan review terhadap jurnal yang ditelaah			
Metode Pengerjaan Tugas	Presentasi berkelompok			
Bentuk luaran	Makalah dan media presentasi			

	<b>RENCANA TUGAS MAHASISWA</b>			
	Program Studi ..... Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani			
Mata Kuliah	Farmasetika Dasar			
Kode MK	FTA105	SKS : 2	Semester : 1	
Dosen	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci.			
Minggu ke-				
Bentuk tugas	Presentasi Mahasiswa	Waktu pengerjaan tugas	60 menit	
Judul Tugas	Presentasi mahasiswa review jurnal analisis farmasi spektrofotometer/kromatografi			
Sub Capaian Pembelajaran MK	L8,L9			
Diskripsi tugas	Mahasiswa mempresentasikan review terhadap jurnal yang ditelaah			
Metode Pengerjaan Tugas	Presentasi berkelompok			
Bentuk luaran	Makalah dan media presentasi			

Lampiran:

1. Pembagian kelompok
2. Instrumen penilaian (seminar, diskusi kelompok, tugas, sikap dll)
  - a. Format Penilaian Presentasi

No	Komponen Penilaian	Nilai	Klp 1	Klp 2	Klp 3
1.	Kelengkapan isi dan sistematika penulisan	20			
2.	Kekompakan dan keaktifan anggota kelompok	10			
3.	Media/ slide yang digunakan menarik	10			
4.	Penyampaian menarik, ringkas dan jelas	25			
5.	Kemampuan menjawab pertanyaan dan mempertahankan argumen	25			
6.	Manajemen waktu	10			
	<b>Total Nilai</b>	<b>100</b>			

- a. Format Penilaian Makalah





# 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** : Analisa Farmasi (TTB507)  
**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> Pengantar analisis farmasi <b>Pokok Bahasan:</b> Macam analisis, Tahapan analisis kuantitatif <b>Keterangan:</b>  1. Definisi Analisis kualitatif dan kuantitatif 2. Analisis makro, mikro, semimikro, ultramikro 3. Analisis proximal, parsial, runutan 4. Tahapan analisis kuantitatif : sampling, pengubahan bentuk analit, pemisahan senyawa, pengukuran/perhitungan, analisis data
2	<b>Rencana:</b> 2023-09-18 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-09-25	<b>Tema:</b> Prinsip volumetri <b>Pokok Bahasan:</b> Jenis jenis titrasi <b>Keterangan:</b>  Penetapan kadar dengan metode titrasi  Pemilihan indikator  Kriteria analisis menggunakan metode volumetri
3	<b>Rencana:</b> 2023-09-25 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-09-25	<b>Tema:</b> Titrasi asam basa <b>Pokok Bahasan:</b> Jenis titrasi asam basa, prinsip titrasi <b>Keterangan:</b>  Jenis titrasi asam basa  1. titrasi asam kuat-basa kuat 2. Titrasi basa kuat- asam kuat 3. Titrasi asam lemah- basa kuat 4. Titrasi basa lemah-asam kuat  Pemilihan indikator pada titrasi asam basa  Pembakuan larutan standar  Konsentrasi relatif (alpha value)
4	<b>Rencana:</b> 2023-10-02 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25	<b>Tema:</b> Iodo-iodometri <b>Pokok Bahasan:</b> Titrasi Iodo-iodometri

		<p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian iodo-iodimetri</li> <li>2. indikator iodo-iodimetri</li> <li>4. Prinsip iodo-iodimetri</li> <li>5. Aplikasi iodo-iodimetri</li> <li>6. Kelebihan dan kekurangan iodo-iodimetri</li> </ol>
5	<p><b>Rencana:</b> 2023-10-09</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25</p>	<p><b>Tema:</b> Permanganometri</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Titrasi permanganometri dan titrasi serimetri</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian permanganometri</li> <li>2. Autoindikator</li> <li>3. Prinsip permanganometri</li> <li>4. Kelebihan dan kekurangan Permanganometri</li> <li>5. Titrasi serimetri</li> <li>6. Kelebihan dan kekurangan serimetri</li> </ol>
6	<p><b>Rencana:</b> 2023-10-16</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25</p>	<p><b>Tema:</b> bromatometri</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> bromometri-bromatometri</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian bromo-matometri</li> <li>2. Prinsip bromo-matometri</li> <li>3. perbedaan bromometri dan bromatometri</li> <li>4. pemilihan indikator untuk bromo-matometri</li> <li>5. aplikasi titrasi bromo-matometri</li> </ol>
7	<p><b>Rencana:</b> 2023-10-23</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25</p>	<p><b>Tema:</b> potensiometri</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> potensiometri dengan potensiometer dan elektroda pH meter</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian potensiometri</li> <li>2. Prinsip potensiometri</li> <li>3. komponen alat potensiometer</li> <li>4. pengolahan data potensiometri</li> <li>5. kurva titrasi potensiometri</li> <li>6. aplikasi titrasi potensiometri</li> </ol>
8	<p><b>Rencana:</b> 2023-10-30</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Ujian Tengah Semester (UTS)</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> UTS</p> <p><b>Keterangan:</b> Ujian Tengah Semester</p>
9	<p><b>Rencana:</b> 2023-11-06</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Argebtometri I</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Titrasi Argentometri</p> <p><b>Keterangan:</b></p>

		<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian Argentometri</li> <li>2. Prinsip titrasi argentometri</li> <li>3. Teori Kurva Titrasi</li> <li>4. Titrasi tingkat kekeruhan tanpa indikator</li> <li>5. Macam-macam metode titrasi argentometri</li> </ol>
10	<p><b>Rencana:</b> 2023-11-13</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Argentometri II</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Titrasi Argentometri</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Metode Volhard</li> <li>2. Metode Mohr</li> <li>3. Metode Fajans</li> <li>4. Metode Leibig</li> </ol>
11	<p><b>Rencana:</b> 2023-11-20</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Nitrimetri</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Titrasi Diazotasi</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian diazotasi</li> <li>2. Prinsip titrasi diazotasi</li> <li>3. Jenis reaksi titrasi diazotasi</li> <li>4. Indikator</li> </ol>
12	<p><b>Rencana:</b> 2023-11-27</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Analisis Instrument</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Instrumen analisis farmasi</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. kimia analisis instrumen</li> <li>2. Instrumen</li> <li>3. Kesalahan pada instrumen</li> <li>4. Noise Instrumen</li> <li>5. Akurasi dan presisi</li> </ol>
13	<p><b>Rencana:</b> 2023-12-04</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Spektroskopi</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Pengantar spektroskopi</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian spektroskopi</li> <li>2. Prinsip instrumen spektroskopi</li> <li>3. Macam-macam spektroskopi</li> <li>4. Contoh penggunaan spektrometer dan spektrofotometer</li> </ol>
14	<p><b>Rencana:</b> 2023-12-11</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08</p>	<p><b>Tema:</b> Spektrofotometri UV-Vis</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Spektrofotometri UV-Vis</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Teori spektrofotometri UV-Vis</li> <li>2. Prinsip pengukuran</li> <li>3. Komponen Alat</li> <li>4. Aplikasi dalam analisis farmasi</li> </ol>

15	<b>Rencana:</b> 2023-12-18 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Spektrofotometer serapan atom (SSA) <b>Pokok Bahasan:</b> Spektrofotometer serapan atom (SSA) <b>Keterangan:</b> 1. Teori SSA 2. Prinsip analisis kualitatif dan kuantitatif dengan SSA 3. Komponen alat dan sumber nyala 4. Aplikasi dalam analisis farmasi
16	<b>Rencana:</b> 2023-12-25 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-08	<b>Tema:</b> Ujian Akhir Semester (UAS) <b>Pokok Bahasan:</b> Ujian Akhir Semester (UAS) <b>Keterangan:</b> Ujian Akhir Semester (UAS)

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** : Analisa Farmasi (TTB507)  
**Nama Kelas** : FAR5  
**Dosen** : apt. FITRI YULIANI, M.Pharm.Sci.  
**Dosen Yang Hadir** : FITRI YULIANI, apt., M.Pharm.Sci. (9 dari 16) (56.25%)  
 (7 dari 16) (43.75%)  
**Pertemuan Terlaksana** : 16 dari 16

No.	NIM	Nama	Prodi	Jml. Kehadiran	% Kehadiran	Sakit	Ijin	Alpa
1	M21030002	SYAHDILLAH AMMAR	FARMASI	14	87,5	0	0	0
2	M21030004	ANINDHITA SALSABILLA AZZAHRA	FARMASI	14	87,5	0	0	0
3	M21030005	DESRIKA AYUNDA MELATIARA	FARMASI	14	87,5	0	0	0
4	M21030007	DWI ZAHARA ASRININGTYAS	FARMASI	14	87,5	0	0	0
5	M21030008	FAIZAH BUNGA ALFIAH	FARMASI	14	87,5	0	0	0
6	M21030009	IQLIMAH SANABIL	FARMASI	14	87,5	0	0	0
7	M21030010	LEILA IRNA LUTHFIYAH	FARMASI	6	37,5	0	0	8
8	M21030011	PRENI CANTIKA	FARMASI	14	87,5	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 : TTB507 - 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	70.00	87.50	90.00	52.00	71.00	70.05	0.00	70.05	B
2.	M21030004	ANINDHITA SALSABILLA AZZAHRA	90.00	87.50	85.00	40.00	58.00	70.00	0.00	70.00	B
3.	M21030005	DESRIKA AYUNDA MELATIARA	85.00	87.50	90.00	52.00	68.00	74.50	0.00	74.50	B
4.	M21030007	DWI ZAHARA ASRININGTYAS	90.00	87.50	85.00	52.00	70.00	75.30	0.00	75.30	AB
5.	M21030008	FAIZAH BUNGA ALFIAH	90.00	87.50	90.00	56.00	52.00	73.00	0.00	73.00	B
6.	M21030009	IQLIMAH SANABIL	90.00	87.50	85.00	41.00	58.00	70.25	0.00	70.25	B
7.	M21030010	LEILA IRNA LUTHFIYAH	0.00	37.50	0.00	0.00	0.00	1.00	0.00	1.00	E
8.	M21030011	PRENI CANTIKA	90.00	87.50	90.00	68.00	56.00	77.00	0.00	77.00	AB

Mengetahui,

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