



**YAYASAN ADI UPAYA (YASAU)**  
**POLITEKNIK KESEHATAN TNI AU ADISUTJIPTO YOGYAKARTA**  
**PROGRAM STUDI D3 FARMASI**



**RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER**

MATA KULIAH	KODE	RUMPUN MK	BOBOT (SKS)	SEMESTER	TGL PENYUSUNAN		
Kimia Farmasi II	FPA 312	Mata Kuliah	1 SKS ( teori) 1 SKS (praktikum)	4	31 Januari 2023		
	Dosen Pengembangan RPS		Koordinator RMK		Ka. PRODI		
	 Apt. Dian Anggraini, M.Sc.		 Apt. Dian Anggraini, M.Sc.		 Apt. Febriana Astuti, M.Farm		
<b>Pembelajaran (CP)</b> <b>Catatan:</b> S : Sikap P : Pengetahuan KU: Keterampilan Umum KK : Keterampilan Khusus	CPL-PRODI	<p>Bertakwa kepada Tuhan YME dan mampu menunjukkan sikap religius (S1) Menunjukkan sikap bertanggung jawab atas pekerjaan di bidang keahliannya secara mandiri (S10) Menguasai prinsip kimia, fisika dan biokimia Menguasai konsep teoritis Farmasetika, Farmakologi, Farmakognosi dan Managemen Farmasi Menguasai konsep penentuan kadar senyawa farmasi dengan berbagai metode Menguasai materi dan dapat menentukan kadar senyawa dalam sediaan farmasi Melakukan evaluasi terhadap penyelesaian tugas yang telah menjadi tanggung jawabnya Mampu menerapkan teori kimia farmasi II dilingkup kefarmasian Mampu memberikan pemahaman kimia farmasi dalam melaksanakan pekerjaan khususnya dibidang farmasi</p>					
	CP - MK						

	1. Analisa kuantitatif obat dengan titrasi asam-basa 2. Analisa kuantitatif obat dengan titrasi iodatometri 3. Analisa kuantitatif obat dengan titrasi bromatometri 4. Analisa kuantitatif obat dengan titrasi permanganometri 5. Analisa kuantitatif obat dengan titrasi nitrimetri 6. Analisa kuantitatif obat dengan titrasi reduksi oksidasi 7. Analisa kuantitatif obat dengan pembentukan kompleks 8. Analisa kuantitatif obat dengan titrasi argentometri 9. Analisa kuantitatif obat dengan spektrofotometri UV-Vis				
<b>Deskripsi Singkat Mata Kuliah</b>	Mata kuliah ini membahas tentang analisis kuantitatif untuk penentuan kadar senyawa farmasi melalui metode gravimetri, volumetri, spektrofotometri, dan analisis elektrokimia.				
<b>Materi Pembelajaran/ Pokok Bahasan</b>	1. Penetapan kadar obat dengan titrasi reduksi oksidasi 2. Penetapan kadar obat dengan titrasi asam-basa 3. Penetapan kadar obat dengan titrasi bromatometri 4. Penetapan kadar obat dengan titrasi permanganometri 5. Penetapan kadar obat dengan titrasi nitrimetri 6. Penetapan kadar obat dengan titrasi iodatometri 7. Penetapan kadar obat dengan pembentukan kompleks 8. Penetapan kadar obat dengan titrasi argentometri 9. Penetapan kadar obat dengan spektrofotometri UV-Vis				
<b>Pustaka</b>	<p><b>Utama :</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Gandjar, I.G., dan Rohman, A. 2012. Kimia Farmasi Analisis. Yogyakarta: Pustaka Pelajar</li> <li>Watson, D.G. 2009. Analisis Farmasi. Edisi 2. Penerjemah: Winny R.Syarief. Jakarta:EGC.</li> <li>Beckett, H.A. and J.B. Stenlake. 1975. Practical Pharmaceutical Chemistry, Part One. London: The Atlone Press of the University</li> </ol> <p><b>Pendukung :</b> Internet (e-book atau jurnal hasil penelitian)</p>				
<b>Media Pembelajaran</b>	<table border="1"> <tr> <td><b>Perangkat Lunak</b></td> <td><b>Perangkat Keras</b></td> </tr> <tr> <td>-</td> <td>LCD, proyektor, papan tulis</td> </tr> </table>	<b>Perangkat Lunak</b>	<b>Perangkat Keras</b>	-	LCD, proyektor, papan tulis
<b>Perangkat Lunak</b>	<b>Perangkat Keras</b>				
-	LCD, proyektor, papan tulis				
<b>Team Teaching</b>	Apt. Dian Anggraini, M.Sc.				
<b>Mata kuliah Syarat</b>	-				

<b>Evaluasi Pembelajaran dan Penilaian</b>	<p><b>Sistem Evaluasi</b></p> <p>Penilaian prestasi belajar meliputi penilaian akumulatif dari komponen teori dan praktikum.</p> <p>Komponen teori adalah sebagai berikut :</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Kehadiran 10%</li> <li>2. Kuis dan tugas 20%</li> <li>3. UTS 35%</li> <li>4. UAS 35%</li> </ol> <p>Komponen praktikum adalah sebagai berikut :</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pretest 10%</li> <li>2. Laporan 35%</li> <li>3. Kinerja 35%</li> <li>4. Responsi 20%</li> </ol> <p>Kehadiran tidak boleh kurang dari 75% dari sesi mata kuliah. Kehadian yang kurang dari 75% tidak diijinkan untuk mengikuti ujian akhir</p> <p><b>Penilaian</b></p> <p>Penilaian hasil akhir belajar menggunakan skala ordinal sebagai berikut:</p> <table border="1" data-bbox="481 714 1256 915"> <thead> <tr> <th>Nilai Angka</th><th>Nilai Huruf</th><th>Harkat</th><th>Sebutan</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>80-100</td><td>A</td><td>4</td><td>Sangat Baik</td></tr> <tr> <td>65-79,99</td><td>B</td><td>3</td><td>Baik</td></tr> <tr> <td>55-64,99</td><td>C</td><td>2</td><td>Cukup</td></tr> <tr> <td>40-54,99</td><td>D</td><td>1</td><td>Kurang</td></tr> <tr> <td>0-39,99</td><td>E</td><td>0</td><td>Sangat Kurang</td></tr> </tbody> </table> <p><b>Remedial</b></p> <p>Bagi mahasiswa dengan absensi dan nilai yang tidak memenuhi syarat dapat dilakukan remedial.</p>	Nilai Angka	Nilai Huruf	Harkat	Sebutan	80-100	A	4	Sangat Baik	65-79,99	B	3	Baik	55-64,99	C	2	Cukup	40-54,99	D	1	Kurang	0-39,99	E	0	Sangat Kurang
Nilai Angka	Nilai Huruf	Harkat	Sebutan																						
80-100	A	4	Sangat Baik																						
65-79,99	B	3	Baik																						
55-64,99	C	2	Cukup																						
40-54,99	D	1	Kurang																						
0-39,99	E	0	Sangat Kurang																						

RENCANA PERKULIAHAN								
1	2	3	4	5	6	7	8	9
Pert. Ke-	Sub Capaian Pembelajaran Mata Kuliah	Bahan Kajian/ Pokok Bahasan	Bentuk/ Model Pembelajaran	Pengalaman Belajar	Indikator Penilaian	Teknik Penilaian	Bobot Penilaian	Waktu
1	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan metode reduksi oksidasi	Metode titrasi reduksi-oksidasi	Kuliah dan diskusi	Mahasiswa mempelajari Farmakope Indonesia tentang senyawa kimia obat	Ketepatan menjelaskan tentang titrasi asam dan basa	Observasi	5%	50'
2, 3	Mahasiswa menjelaskan tentang penetapan kadar beberapa senyawa farmasi berdasarkan metode titrasi asam basa	Metode titrasi asam basa	Kuliah dan diskusi Tugas 1 : makalah	Mahasiswa memperoleh informasi tentang senyawa obat yang bersifat asam dan basa lemah	Ketepatan menjelaskan tentang prinsip reaksi titrasi asam basa	Observasi, tugas	15%	100'
4	Mampu memahami penetapan kadar dengan titrasi iodimetri	Metode titrasi iodimetri	Kuliah dan diskusi	Mahasiswa memperoleh informasi tentang penetapan kadar dengan titrasi iodimetri	Ketepatan menjelaskan tentang penetapan kadar dengan titrasi iodimetri	Observasi	5%	50'
5, 6	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan metode titrasi iodimetri dan iodometri	Metode iodimetri titrasi dan iodometri	Kuliah dan diskusi Kuis 1	Memperoleh informasi tentang metode titrasi secara iodometri dan iodimetri	Ketepatan menjelaskan tentang penetapan kadar dengan titrasi iodometri dan iodimetri	Observasi, kuis	15%	100'
7	Mahasiswa mampu	Metode titrasi bromatometri dan bromometri	Kuliah dan diskusi	Memperoleh informasi tentang metode titrasi	Mampu menjelaskan tentang metode	Observasi, diskusi	10%	50'





## POLITEKNIK KESEHATAN TNI AU ADISUTJIPTO YOGYAKARTA KONTRAK PERKULIAHAN

Nama Dosen Pengampu	Marius Agung Sasmita Jati - S.Si., M.Sc.	
Mata Kuliah	KIMIA FARMASI	
Kelas	FARMASI A	
Program Studi	D3 FARMASI	
Semester	IV	
Tahun Akademik	2024 / 2025	
Mekanisme Penilaian		Ketentuan lain yang harus dipenuhi
Item Penilaian	Bobot	1. Kehadiran kuliah teori mahasiswa minimal 75% dari total tatap muka. 2. Kehadiran kuliah praktik mahasiswa 100%. 3. Seluruh tugas harus dikumpulkan. 4. 5. 6. 7.
- Ujian Akhir	.....%	
- Ujian Tengah Semester	.....%	
- Tugas/Kuis	.....%	
- Kehadiran	.....%	
- Sikap	.....%	
- .....	.....%	
- .....	.....%	
- .....	.....%	
TOTAL	100%	
Hal-hal yang perlu disampaikan		

Yogyakarta, 03 - 03 - 2025

Perwakilan Mahasiswa

( Rizay Amanda )

Dosen Pengampu

( Marius Agung Sasmita Jati, S.Si., M.Sc.)



**YAYASAN ADI UPAYA (YASAU)**  
**POLITEKNIK KESEHATAN TNI AU ADISUTJIPTO**

Jalan Majapahit (Janti) Blok R Lanud Adisutjipto Yogyakarta  
 Website: poltekkesadisujipto.ac.id, Email : admin@poltekkesadisujipto.ac.id



**POLTEKKES ADISUCIPTO**

**DAFTAR HADIR PESERTA KULIAH**

Mata Kuliah : [FPA312/A] Kimia Farmasi II  
 Jadwal : Senin, 12:10 - 13:00, G201  
 Dosen Pengasuh : Marius Agung Sasmita Jati, M.Sc

Semester : Semester Genap 2024/2025  
 Jumlah Peserta : 21

NO.	NO. INDUK	NAMA	TANGGAL & PARAF MAHASISWA																		
			3/3	10/3	17/3	24/3	29/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	
1	23210001	KEISA PAYOLA SICANIA																			
2	23210002	ASNAYA AYYASY RAHMADHANI																			
3	23210003	CITRA FARAH DIANA SIMATUPANG																			
4	23210004	MUTIARA LAILA AZIZAH																			
5	23210005	BELLA FERNANDA SUKIRNO																			
6	23210006	PUSPANING TYAS																			
7	23210007	AMALIA ZDULFIATI DULMANAN																			
8	23210008	DEVI FEBRIELLA																			
9	23210009	YAKOBUS GALT MARIONO																			
10	23210010	SEPTI AMELIA	A	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	
11	23210011	FARAH NUR RAHADATUL AISY																			
12	23210012	CYNTHIA NURNABILAH CALLISTA	A	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	
13	23210013	NADHIFA RIZQ RAISSA PUTRI																			
14	23210014	CALISTA KUSUMA PUTRI																			
15	23210016	RAHMADANI TIRTA NINGRUM																			
16	23210017	STEFANI PRIHANINGRUM																			
17	23210018	RIZKY AMANDA																			
18	23210030	TAUFIQ RAHMADHI																			
19	23210031	DENDY SETYAWAN																			
20	23210032	NAZIL AFANI																			
21	23210033	AHYAR BASRI																			
PARAF DOSEN																					

**PERHATIAN :**

1. Mahasiswa Dilarang Menambah Nama Pada Lembar Absen Yang Telah Disediakan
2. Mahasiswa Yang Tidak Mengumpulkan Kartu Rencana Studi Tidak Berhak Mengikuti Perkuliahan
3. Mahasiswa Yang Namanya Tidak Tercantum Dalam Lembar Absen Kehadirannya Dianggap Alpa
4. Kehadiran Kurang Dari 75% Mahasiswa Tidak Dapat Mengikuti Ujian Semester

Yogyakarta,  
 Ketua program Studi



# ITEKNIK KESEHATAN TNI ADISUTJIPTO

AN KEGIATAN PROSES  
LAJARAN

Mata Kuliah/Kode MK/SKS  
Semester/Tahun Ajaran  
Prasyarat dari Mata Kuliah  
Dosen dan Paraf Dosen  
Kelas  
Jumlah Mahasiswa

mahasiswa

Rencana Program (sesuai RPP/silabus)		Pelaksanaan			Tugas dan Bobot	Jumlah Mahasiswa	Paraf Dosen	Paraf Mahasiswa
		Tanggal	Jam	Materi Kegiatan				
Kontrol	-2	3/3 - 20/25	-3	12.10 - 12.50	-4	-5	-6	-9
Titik: gun bara		10/3 - 20/25		12.30 - 13.10				
Titik: gun bara + nedols		11/3 - 20/25		12.30 - 13.10				
Dni: nedols.		11/3 - 20/25		13.10 - 13.50				
Titik: bromo & bromo		24/3 - 20/25		12.30 - 13.10				
Titik: bromo dan bromo		24/3 - 20/25		13.10 - 13.50				
Titik: loka & loke'		19/04 - 20/25		13.00 - 13.10				
Mtinisi:		19/5		13.00 - 13.20				
Pernyanyian		26/5		13.00 - 13.20				
Agenzia		26/5		13.20 - 14.00				
Ajero		2/6		13.00 - 14.00				
J. Gongoro		2/6				J. Gongoro		
Spelbo UV JUJ		19/6		13.00 - 13.20				
		27/6		13.00 - 14.00				

Dosen Pengampu

Mengetahui,  
Kepala Bagian Administrasi Akademik

Onis

Nanik Suwarnik, SKM  
11808008

# Data Nilai

Batas Akhir Entri Nilai	14-07-2025 s.d 11-08-2025	Tahun Ajaran Semester	2024/2025 Genap
Prodi	48401 - D3 Farmasi ( D3 )	Pengajar	Marius Agung Sasmita Jati, M.Sc
Mata Kuliah	FPA312, Kimia Farmasi II	Kelas	A
Status	Publish, Tidak Terkunci		

No	NIM	Nama	Nilai Akhir	Bobot	Simbol
1	23210001	KEISA PAYOLA SICANIA	70.00	3.00	B
2	23210002	ASNAYA AYYASY RAHMADHANI	78.00	3.00	B
3	23210003	CITRA FARAH DIANA SIMATUPANG	70.00	3.00	B
4	23210004	MUTIARA LAILA AZIZAH	81.00	4.00	A
5	23210005	BELLA FERNANDA SUKIRNO	65.00	2.00	C
6	23210006	PUSPANING TYAS	82.00	4.00	A
7	23210007	AMALIA ZDULFIATI DULMANAN	85.00	4.00	A
8	23210008	DEVI FEBRIELLA	87.00	4.00	A
9	23210009	YAKOBUS GALTI MARIONO	80.00	4.00	A
10	23210010	SEPTI AMELIA	10.00	0.00	E
11	23210011	FARAH NUR RAHADATUL AISY	87.00	4.00	A
12	23210012	CYNTHIA NURNABILAH CALLISTA	10.00	0.00	E
13	23210013	NADHIFA RIZQ RAISSA PUTRI	83.00	4.00	A
14	23210014	CALISTA KUSUMA PUTRI	85.00	4.00	A
15	23210016	RAHMADANI TIRTA NINGRUM	82.00	4.00	A
16	23210017	STEFANI PRIHANINGRUM	90.00	4.00	A
17	23210018	RIZKY AMANDA	80.00	4.00	A
18	23210030	TAUFIQ RAHMADHI	70.00	3.00	B
19	23210031	DENDY SETYAWAN	71.00	3.00	B
20	23210032	NAZIL AFANI	61.00	2.00	C
21	23210033	AHYAR BASRI	79.00	3.00	B
Total			1,506.00	66.00	
Rata-rata			71.71	3.14	