



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		
Pembelajaran (CP) Catatan: 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				
Deskripsi Singkat Mata Kuliah	Mata kuliah ini membahas tentang analisis kuantitatif untuk penentuan kadar senyawa farmasi melalui metode gravimetri, volumetri, spektrofotometri, dan analisis elektrokimia.				
Materi Pembelajaran/ Pokok Bahasan	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				
Pustaka	<p>Utama :</p> <ol style="list-style-type: none"> Gandjar, I.G., dan Rohman, A. 2012. Kimia Farmasi Analisis. Yogyakarta: Pustaka Pelajar Watson, D.G. 2009. Analisis Farmasi. Edisi 2. Penerjemah: Winny R.Syarief. Jakarta:EGC. Beckett, H.A. and J.B. Stenlake. 1975. Practical Pharmaceutical Chemistry, Part One. London: The Atlone Press of the University <p>Pendukung : Internet (e-book atau jurnal hasil penelitian)</p>				
Media Pembelajaran	<table border="1"> <tr> <td>Perangkat Lunak</td> <td>Perangkat Keras</td> </tr> <tr> <td>-</td> <td>LCD, proyektor, papan tulis</td> </tr> </table>	Perangkat Lunak	Perangkat Keras	-	LCD, proyektor, papan tulis
Perangkat Lunak	Perangkat Keras				
-	LCD, proyektor, papan tulis				
Team Teaching	Apt. Dian Anggraini, M.Sc.				
Mata kuliah Syarat	-				

Evaluasi Pembelajaran dan Penilaian	<p>Sistem Evaluasi</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"> 1. Kehadiran 10% 2. Kuis dan tugas 20% 3. UTS 35% 4. UAS 35% <p>Komponen praktikum adalah sebagai berikut :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Pretest 10% 2. Laporan 35% 3. Kinerja 35% 4. Responsi 20% <p>Kehadiran tidak boleh kurang dari 75% dari sesi mata kuliah. Kehadian yang kurang dari 75% tidak diijinkan untuk mengikuti ujian akhir</p> <p>Penilaian</p> <p>Penilaian hasil akhir belajar menggunakan skala ordinal sebagai berikut:</p> <table border="1" data-bbox="481 714 1248 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>Remedial</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 Jkt, S.Si., M.Sc.	
Mata Kuliah	Kimia Farmasi	
Kelas	Farmasi B TK II	
Program Studi	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	20 %	
- Ujian Tengah Semester	20 %	
- Tugas/Kuis	10 %	
- Kehadiran	5 %	
- Sikap %	
- Responsi	20 %	
- Praktikum	20 %	
- Laporan	10 %	
TOTAL	100%	
Hal-hal yang perlu disampaikan		

Yogyakarta, 4 Maret 2025

Perwakilan Mahasiswa

J. Farah N
(Annisa Farah N)

Dosen Pengampu

M. Agung S.
(Marius Agung S)



YAYASAN ADI UPAYA (YASAU)
POLITEKNIK KESEHATAN TNI AU ADISUTJIPTO

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



POLTEKKES ADISUCIPTO

DAFTAR HADIR PESERTA KULIAH

Mata Kuliah : [FPA312/B] Kimia Farmasi II

Jadwal : Rabu, 12:10 - 13:00, G202

Dosen Pengasuh : Marius Agung Sasmita Jati, M.Sc

Semester : Semester Genap 2024/2025

Jumlah Peserta : 17

NO.	NO. INDUK	NAMA	TANGGAL & PARAF MAHASISWA											
			1/12/2023	2/12/2023	3/12/2023	4/12/2023	5/12/2023	6/12/2023	7/12/2023	8/12/2023	9/12/2023	10/12/2023	11/12/2023	12/12/2023
1	23210019	RISKA WIDHYANI	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis
2	23210020	NYIMAS FLORA RAMADHANI	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis	Alis
3	23210022	SRI RIZKI AGUSTIN ZAHARA	Zahra	Zahra	Zahra	Zahra	Zahra	Zahra	Zahra	Zahra	Zahra	Zahra	Zahra	Zahra
4	23210023	FRIESKA NATASYA DEWI NASUTION	Li	Li	Li	Li	Li	Li	Li	Li	Li	Li	Li	Li
5	23210024	NABILA TIAN KHAIRUNNISA	Zt	Zt	Zt	Zt	Zt	Zt	Zt	Zt	Zt	Zt	Zt	Zt
6	23210025	KEYSA SALSABILLA	K	K	K	K	K	K	K	K	K	K	K	K
7	23210026	MICHAEL NENDRANUS GLEKO	Ma	Ma	Ma	Ma	Ma	Ma	Ma	Ma	Ma	Ma	Ma	Ma
8	23210027	NAZWA ARINDRA FAHLUPI	Sl	Sl	Sl	Sl	Sl	Sl	Sl	Sl	Sl	Sl	Sl	Sl
9	23210028	YUSTINA SESILIA OSE BUSAR WUWUR	Ses	Ses	Ses	Ses	Ses	Ses	Ses	Ses	Ses	Ses	Ses	Ses
10	23210029	URFANI MARIETA WIBOWO	Uw	Uw	Uw	Uw	Uw	Uw	Uw	Uw	Uw	Uw	Uw	Uw
11	23210034	MOCH ARIEF FAKHRUDIN	Arif	Arif	Arif	Arif	Arif	Arif	Arif	Arif	Arif	Arif	Arif	Arif
12	23210035	TEGAR AZIZ NUGROHO	Tegar	Tegar	Tegar	Tegar	Tegar	Tegar	Tegar	Tegar	Tegar	Tegar	Tegar	Tegar
13	23210037	ANISYA PUTRI MAHARANI	Anisya	Anisya	Anisya	Anisya	Anisya	Anisya	Anisya	Anisya	Anisya	Anisya	Anisya	Anisya
14	23210038	ANNISA FARAH NURJANAH	Annisa	Annisa	Annisa	Annisa	Annisa	Annisa	Annisa	Annisa	Annisa	Annisa	Annisa	Annisa
15	23210039	VAISYA NIRMALA RACHMADANI	Vaisya	Vaisya	Vaisya	Vaisya	Vaisya	Vaisya	Vaisya	Vaisya	Vaisya	Vaisya	Vaisya	Vaisya
16	23210041	JULIAN NANTA	Nanta	Nanta	Nanta	Nanta	Nanta	Nanta	Nanta	Nanta	Nanta	Nanta	Nanta	Nanta
17	23210042	JESICA CORNELIA ANGGELINA PANDIANGAN	Jesica	Jesica	Jesica	Jesica	Jesica	Jesica	Jesica	Jesica	Jesica	Jesica	Jesica	Jesica
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 Perkuliahannya
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



LITEKNIK KESEHATAN TNI AU ADISUTJIPTO

AN KEGIATAN PROSES
ELAJARAN

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

Rencana Program (sesuai RPP/silabus)	Pelaksanaan	Tanggal	Jam	Materi Kegiatan	Tugas dan Bobot	Jumlah Mahasiswa	Paraf Dosen	Paraf Mahasiswa
-2	-3	-4	-5	-6	-7	-8	-9	-9
Kontrol Isu dan Penyuluhan Fisik	4/3/2017	10.00 - 10.50	Project					
Titik cairan dan Titik Rolt	11/3/2017	11.30 - 12.10	Titik cairan					
Batu Rolt	19/3/2017	13.00 - 13.50	titik Neer, peduli					
Peduli	19/3/2017	13.00 - 14.00						
Bronchoneus	26/3/2017	10.30 - 11.40	Bronchoneus					
Bronhoiser	26/3/2017	11.10 - 11.50	Bronhoiser					
Pengangguran	9/4/2017	12.10 - 13.00	Pengangguran					
Mitrinitri	14/5/2017	12.10 - 13.00	Mitrinitri					
Adenovirus	14/5/2017	13.00 - 13.50	Adenovirus					
Paragonim	21/5	12.00 - 0.45	Paragonim					
Komplikasi	4/6/2017	12.10 - 13.00	Komplikasi					
UV-Uv	11/6/2017	0.30 - 0.30	UV-Uv					
UV-Uv	11/6/2017	13.00 - 14.00	UV-Uv					
Penur	11/6/2017	13.00 - 14.00	Penur					

Dosen Pengampu

Mengetahui,
Kepala Bagian Administrasi Akademik

Dis

(Nomor 1.1.1)

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	B
Status	Publish, Tidak Terkunci		

No	NIM	Nama	Nilai Akhir	Bobot	Simbol
1	23210019	RISKA WIDIYANI	85.00	4.00	A
2	23210020	NYIMAS FLORA RAMADHANI	79.00	3.00	B
3	23210022	SRI RIZKI AGUSTIN ZAHARA	85.00	4.00	A
4	23210023	FRIESKA NATASYA DEWI NASUTION	72.00	3.00	B
5	23210024	NABILA TIAN KHAIRUNNISA	78.00	3.00	B
6	23210025	KEYSA SALSABILLA	71.00	3.00	B
7	23210026	MICHAEL NENDRANUS GLEKO	72.00	3.00	B
8	23210027	NAZWA ARINDRA FAHLUPI	75.00	3.00	B
9	23210028	YUSTINA SESILIA OSE BUSAR WUWUR	83.00	4.00	A
10	23210029	URFANI MARIETA WIBOWO	80.00	4.00	A
11	23210034	MOCH ARIEF FAKHRUDIN	68.00	2.00	C
12	23210035	TEGAR AZIZ NUGROHO	65.00	2.00	C
13	23210037	ANISYA PUTRI MAHARANI	71.00	3.00	B
14	23210038	ANNISA FARAH NURJANAH	81.00	4.00	A
15	23210039	VAISYA NIRMALA RACHMADANI	79.00	3.00	B
16	23210041	JULIAN NANTA	68.00	2.00	C
17	23210042	JESICA CORNELIA ANGGELENA PANDIANGAN	83.00	4.00	A
		Total	1,295.00	54.00	
		Rata-rata	76.18	3.18	