



**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 Dasar	FPA204	Mata Kuliah keilmuan dan Ketrampilan	2 (1 teori dan 1 praktikum)	1	5 September 2022
		<b>Dosen Pengembangan RPS</b>	<b>Koordinator RMK</b>	<b>Ka. PRODI</b>	
		 Apt. Dian Anggraini, M.Sc.	 Apt. Dian Anggraini, M.Sc.	 Apt. Febriana Astuti, M.Farm.	
<b>Capaian Pembelajaran (CP)</b> <b>Catatan :</b> <b>S : Sikap</b> <b>P : Pengetahuan</b> <b>KU : Keterampilan Umum</b>	<b>CPL-PRODI</b>	a. Menguasai prinsip kimia, fisika dan biokimia b. Menguasai konsep teoritis Farmasetika, Farmakologi, Farmakognosi dan Manajemen Farmasi c. Menguasai teknik, prinsip dan prosedur pembuatan sediaan farmasi yang dilakukan secara mandiri atau berkelompok d. Mampu melaksanakan distribusi sediaan farmasi, alat kesehatan, vaksin dan bahan medis habis pakai mengacu pada cara distribusi yang baik yang telah ditetapkan sesuai dengan etik dan aspek legal yang berlaku e. Mampu membantu melakukan pengumpulan data, pengolahan data, dan menyusun laporan khusus dan atau laporan kerja sesuai dengan ruang lingkup penelitian kefarmasian			
	P2 P3 P6 KU3  KU4				
	<b>CP - MK</b>	1 Struktur atom dan sistem berkala 2 Konsep mol 3 Jenis konsentrasi zat dan perhitungannya 4 Sistem periodik unsur 5 Ikatan kimia dan gas 6 Ekstraksi senyawa dalam farmasi 7 Kesetimbangan kimia 8 Larutan penyangga 9 Kristalisasi, distilasi dan kromatografi			

	10 11	Titrasi asam basa Analisis Kation dan Anion								
<b>Deskripsi Singkat Mata Kuliah</b>	Mata kuliah yang diberikan dalam Kimia Dasar mencakup pembelajaran tentang struktur atom, konsep mol, jenis konsentrasi zat dan perhitungannya, titrasi asam basa, pendahuluan analisa kimia, dan ekstraksi senyawa obat organik.									
<b>Materi Pembelajaran/ Pokok Bahasan</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Struktur atom dan sistem berkala</li> <li>2. Konsep mol</li> <li>3. Jenis konsentrasi zat dan perhitungannya</li> <li>4. Sistem periodik unsur</li> <li>5. Ikatan kimia dan gas</li> <li>6. Ekstraksi senyawa dalam farmasi</li> <li>7. Kesetimbangan kimia</li> <li>8. Larutan penyangga</li> <li>9. Kristalisasi, distilasi dan kromatografi</li> <li>10. Titrasi asam basa</li> <li>11. Analisis kation dan anion</li> </ol>									
<b>Pustaka</b>	<p><b>Utama :</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Brady, E. James, Kimia Universitas Asas dan Struktur, Jilid 1, edisi 5, Jakarta: Binarupa Aksara, 1999.</li> <li>2. Chang, Raymond, Kimia Dasar Konsep-Konsep Inti, Jilid 1 edisi 3, Jakarta: Erlangga, 2004.</li> <li>3. Petrucci, H. Ralph, Suminar, Kimia Dasar, Jilid 1, edisi 4, Jakarta: Erlangga, 1996.</li> </ol> <p><b>Pendukung :</b> Internet (<i>e-book</i> atau jurnal hasil penelitian)</p>									
<b>Media Pembelajaran</b>	<b>Perangkat Lunak</b>	<b>Perangkat Keras</b>								
	-	LCD, Proyektor								
<b>Team Teaching</b>	<b>Apt. Dian Anggraini, M.Sc.</b>									
<b>Mata kuliah Syarat</b>	-									
<b>Evaluasi Pembelajaran dan Penilaian</b>	<p><b>Sistem Evaluasi</b> Penilaian prestasi belajar meliputi penilaian akumulatif dari komponen teori dan praktikum berikut:</p> <p><u>Komponen teori</u></p> <table style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 80%;">1. Kehadiran</td> <td style="text-align: right;">10%</td> </tr> <tr> <td>2. Tugas Terstruktur dan Kuis</td> <td style="text-align: right;">20%</td> </tr> <tr> <td>3. Ujian Tengah Semester (UTS)</td> <td style="text-align: right;">35%</td> </tr> <tr> <td>4. Ujian Akhir Semester (UAS)</td> <td style="text-align: right;">35%</td> </tr> </table> <p>Kehadiran tidak boleh kurang dari 75% dari sesi mata kuliah. Kehadiran yang kurang dari 75% tidak diijinkan untuk mengikuti ujian akhir.</p>		1. Kehadiran	10%	2. Tugas Terstruktur dan Kuis	20%	3. Ujian Tengah Semester (UTS)	35%	4. Ujian Akhir Semester (UAS)	35%
1. Kehadiran	10%									
2. Tugas Terstruktur dan Kuis	20%									
3. Ujian Tengah Semester (UTS)	35%									
4. Ujian Akhir Semester (UAS)	35%									

Komponen praktikum

1. Pretest 10%
2. Laporan 35%
3. Kinerja 35%
4. Responsi 20%

**Penilaian**

Penilaian hasil akhir belajar menggunakan skala ordinal sebagai berikut:

<b>Nilai Angka</b>	<b>Nilai Huruf</b>	<b>Harkat</b>	<b>Sebutan</b>
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

**Remedial**

Bagi mahasiswa dengan absensi dan hasil ujian yang tidak memenuhi syarat dapat dilakukan remedial

Rencana Perkuliahan								
Pert	Sub CPMK (Sbg Kemampuan Akhir yang Diharapkan)	Bahan Kajian/Pokok Bahasan	Bentuk/Metode Pembelajaran	Pengalaman Belajar	Indikator Penilaian	Teknik Penilaian	Bobot Penilaian	Waktu
1	Mampu menjelaskan tentang teori atom, teori Dalton, teori Thompson, teori Rutherford	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian pengetahuan teori atom</li> <li>2. Pengertian dan pengetahuan tentang teori Dalton, teori Thompson, teori Rutherford</li> </ol>	Kuliah dan diskusi	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Memperoleh informasi tentang pengertian teori atom</li> <li>2. Memperoleh informasi tentang teori dalton</li> <li>3. Memperoleh informasi tentang teori Thompson</li> <li>4. Memperoleh informasi tentang teori Rutherford</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Menjelaskan teori atom</li> <li>2. Menjelaskan tentang teori Dalton</li> <li>3. Menjelaskan tentang teori Thompson</li> <li>4. Menjelaskan tentang teori Rutherford</li> </ol>	Observasi , tanya jawab	5%	50'
2	Mampu memahami teori konsentrasi larutan dan pengenceran	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian larutan</li> <li>2. Pengertian normalitas</li> <li>3. Pengertian konsentrasi zat</li> <li>4. Pengertian pengenceran</li> </ol>	Kuliah dan diskusi	Memperoleh informasi tentang teori konsentrasi larutan dan pengenceran	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Menjelaskan tentang pengertian larutan</li> <li>2. Menjelaskan tentang pengertian</li> </ol>	Observasi, tanya jawab	5 %	50'
3,4	Mampu memahami titrasi asam basa	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian titrasi asam-basa</li> <li>2. Teori asam basa</li> <li>3. Teori ionisasi elektrolit kuat dan lemah</li> <li>4. Pengertian pH</li> </ol>	Kuliah dan diskusi  kuis P1-4	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Mengetahui cara menghitung volumetri</li> <li>2. Memperoleh informasi tentang indikator dalam suasana asam</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Menjelaskan tentang pengertian titrasi asam-basa</li> <li>2. Menjelaskan tentang teori asam basa</li> <li>3. Menjelaskan tentang</li> </ol>	Observasi, Kuis P1-4	10 %	50'

		<ol style="list-style-type: none"> <li>5. Perhitungan pH asam dan basa</li> <li>6. Larutan buffer</li> <li>7. Indikator asam basa</li> <li>8. Titrasi asam berbasa banyak</li> </ol>		<p>dan basa</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>3. Memperoleh informasi tentang titrasi asam kuat dengan basa kuat</li> <li>4. Memperoleh informasi tentang titrasi asam lemah dengan basa kuat</li> <li>5. Memperoleh informasi tentang pH selama proses titrasi</li> <li>6. Mampu memahami netralisasi campuran asam atau basa</li> </ol>	<p>pengertian pH</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>4. Menjelaskan tentang perhitungan pH asam dan basa</li> <li>5. Menjelaskan tentang larutan buffer</li> <li>6. Menjelaskan tentang Indikator asam basa</li> <li>7. Menjelaskan tentang titrasi asam berbasa banyak</li> </ol>			
5	Mampu memahami teori gravimetri	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Analisis gravimetri</li> <li>2. Metode pengendapan</li> <li>3. Metode penguapan</li> <li>4. Metode elektrolisis</li> <li>5. Prosedur gravimetri</li> <li>6. Perhitungan gravimetri</li> </ol>	<p>Kuliah dan diskusi</p> <p>Tugas 1</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Memperoleh informasi tentang analisis gravimetri</li> <li>2. Memperoleh informasi tentang metode penguapan</li> <li>3. Memperoleh informasi tentang metode elektrolisis</li> <li>4. Memperoleh informasi tentang prosedur gravimetri</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Paham dan jelas tentang analisis gravimetri</li> <li>2. Dapat menjelaskan tentang metode penguapan</li> <li>3. Dapat menjelaskan tentang metode elektrolisis</li> <li>4. Dapat menjelaskan tentang prosedur gravimetri</li> <li>5. Paham dan jelas tentang</li> </ol>	<p>Observasi, Penilaian hasil diskusi, dan tugas</p>	15%	50%

				5. Memperoleh informasi tentang perhitungan gravimetri	perhitungan gravimetri			
6,7	Stoikiometri	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Konsep mol</li> <li>2. Massa molar</li> <li>3. Konsentrasi larutan</li> <li>4. Satuan konsentrasi</li> <li>5. Satuan kimia</li> <li>6. Pengenceran</li> <li>7. Satuan konsentrasi dalam bidang kedokteran dan biologi</li> <li>8. Stoikiometri reaksi dalam larutan</li> </ol>	<p>Kuliah dan Diskusi</p> <p>Tugas 2: Mengerjakan tugas berupa soal-soal yang terkait dengan stoikiometri</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Memperoleh informasi tentang konsep mol</li> <li>2. Memperoleh informasi tentang massa molar</li> <li>3. Memperoleh informasi tentang konsentrasi larutan</li> <li>4. Memperoleh informasi tentang satuan konsentrasi</li> <li>5. Memperoleh informasi tentang satuan kimia</li> <li>6. Memperoleh informasi tentang pengenceran</li> <li>7. Memperoleh informasi tentang satuan konsentrasi</li> <li>8. Memperoleh informasi tentang stoikiometri</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Memahami tentang konsep mol</li> <li>2. Memahami tentang massa molar</li> <li>3. Memahami tentang konsentrasi larutan</li> <li>4. Memahami tentang satuan konsentrasi</li> <li>5. Memahami tentang satuan kimia</li> <li>6. Paham dan jelas tentang pengenceran</li> <li>7. Mengetahui tentang satuan konsentrasi</li> <li>8. Paham dan jelas tentang stoikiometri reaksi dalam larutan</li> </ol>	Observasi, penilaian hasil diskusi dan tugas, Evaluasi persiapan UTS	15 %	50'

				reaksi dalam larutan				
<b>8</b>	<b>UTS (Ujian Tengah Semester)</b>							
<b>9,10</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>Mampu memahami tentang Jenis konsentrasi zat dan perhitungannya</li> <li>Sistem periodik unsur</li> <li>Ikatan kimia</li> </ol>	Pengertian Jenis konsentrasi zat dan perhitungannya Sistem periodik unsur Ikatan kimia dan gas	Kuliah dan diskusi  Tugas 3: Mengerjakan tugas berupa soal-soal yang terkait dengan Jenis konsentrasi zat dan perhitungannya	Memperoleh informasi tentang Pengertian Jenis konsentrasi zat dan perhitungannya Sistem periodik unsur Ikatan kimia dan gas	Menjelaskan Pengertian Jenis konsentrasi zat dan perhitungannya Sistem periodik unsur Ikatan kimia dan gas	Observasi penilaian hasil diskusi dan tugas	10%	50'
<b>11</b>	Kristalisasi, distilasi dan kromatografi	<ol style="list-style-type: none"> <li>Pengertian Kristalisasi, distilasi dan kromatograf</li> <li>Aplikasi Kristalisasi, distilasi dan kromatograf</li> </ol>	Kuliah dan diskusi	<ol style="list-style-type: none"> <li>Memperoleh informasi tentang Kristalisasi, distilasi dan kromatograf</li> <li>Memperoleh informasi tentang Aplikasi Kristalisasi, distilasi dan kromatograf</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>Menjelaskan tentang Kristalisasi, distilasi dan kromatograf</li> <li>Paham dan jelas tentang Aplikasi Kristalisasi, distilasi dan kromatograf</li> </ol>	Observasi, tanya jawab	10%	50'
<b>12,13</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>Mampu memahami Keseimbangan kimia Larutan penyangga</li> <li>Larutan penyangga</li> </ol>	Prinsip Keseimbangan kimia Larutan penyangga	Kuliah dan diskusi	Memperoleh informasi tentang Prinsip Keseimbangan kimia Larutan penyangga	Memperoleh informasi tentang : Prinsip Keseimbangan kimia Larutan penyangga	Diskusi dan tanya jawab	15%	50'

14,15	Mampu memahami ekstraksi senyawa obat organik	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian ekstraksi</li> <li>2. Teknik ekstraksi</li> <li>3. Masalah dalam ekstraksi pelarut</li> <li>4. Ekstraksi senyawa organik</li> </ol>	<p>Kuliah dan diskusi</p> <p>Kuis : Mengerjakan tugas berupa soal-soal yang terkait dengan ekstraksi senyawa obat organik</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Memperoleh informasi tentang pengertian ekstraksi</li> <li>2. Memperoleh informasi tentang teknik ekstraksi</li> <li>3. Memperoleh informasi tentang masalah dalam ekstraksi pelarut</li> <li>4. Memperoleh informasi tentang ekstraksi senyawa organik</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Paham dan jelas tentang pengertian ekstraksi</li> <li>2. Menjelaskan tentang teknik ekstraksi</li> <li>3. Menjelaskan tentang masalah dalam ekstraksi pelarut</li> <li>4. Menjelaskan tentang ekstraksi senyawa organik</li> </ol>	Diskusi dan kuis, Evaluasi persiapan UAS	15%	50'
16	<b>UAS (Ujian Akhir Semester)</b>							





**POLITEKNIK KESEHATAN TNI AU ADISUTJIPTO YOGYAKARTA  
KONTRAK PERKULIAHAN**

<b>Nama Dosen Pengampu</b>		Mars Ayu Sania Jati, S.Si, M.Sc
<b>Mata Kuliah</b>		Kimia Dasar
<b>Kelas</b>		IB
<b>Program Studi</b>		Farmasi
<b>Semester</b>		1
<b>Tahun Akademik</b>		2023/2024
<b>Mekanisme Penilaian</b>		<b>Ketentuan lain yang harus dipenuhi</b>
<b>Item Penilaian</b>	<b>Bobot</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Kehadiran kuliah teori mahasiswa minimal 75% dari total tatap muka.</li> <li>2. Kehadiran kuliah praktek mahasiswa 100%.</li> <li>3. Seluruh tugas harus dikumpulkan.</li> <li>4.</li> <li>5.</li> <li>6.</li> <li>7.</li> </ol>
- Ujian Akhir	....35....%	
- Ujian Tengah Semester	....35....%	
- Tugas/Kuis	....20....%	
- Kehadiran	....5....%	
- Sikap	....5....%	
- .....	.....%	
- .....	.....%	
<b>TOTAL</b>	<b>100%</b>	
<b>Hal-hal yang perlu disampaikan</b>		

Yogyakarta, .....

Perwakilan Mahasiswa

( )

Dosen Pengampu

(M. Ayu Sania Jati)





# 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



POLTEKES ADISUCIPTO

## DAFTAR HADIR PESERTA KULIAH

Mata Kuliah : [FPA204/C1.A (b)] Kimia Dasar

Jadwal : Kamis, 15:30 - 17:50, C1.A (b)

Dosen Pengasuh : apt. apt. Dian Angraini, M.Sc., M.Sc

Semester : Semester Ganjil 2023/2024

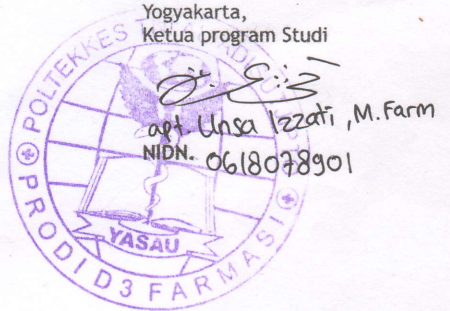
Jumlah Peserta : 19

NO.	NO. INDUK	NAMA	TANGGAL & PARAF MAHASISWA														
			05	12	✓	✓	✓	✓	✓	✓	20/4	01/5	13/5	13/5	21/5	28/5	28/5
1	23210019	RISKA WIDIYANI	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
2	23210020	NYIMAS FLORA RAMADHANI	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
3	23210022	SRI RIZKI AGUSTIN ZAHARA	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
4	23210023	FRIESKA NATASYA DEWI NASUTION	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
5	23210024	NABILA TIAN KHAIRUNNISA	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
6	23210025	KEYSA SALSABILLA	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
7	23210026	MICHAEL NENDRANUS GLEKO	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
8	23210027	NAZWA ARINDRA FAHLUPI	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
9	23210028	YUSTINA SESILIA OSE BUSAR WUWUR	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
10	23210029	URFANI MARIETA WIBOWO	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
11	23210034	MOCH ARIEF FAKHRUDIN	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
12	23210035	TEGAR AZIZ NUGROHO	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
13	23210036	TIA YULIANA	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
14	23210037	ANISYA PUTRI MAHARANI	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
15	23210038	ANNISA FARAH NURJANAH	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
16	23210039	VAISYA NIRMALA RACHMADANI	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
17	23210040	SRI HELVINA SIMATUPANG	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
18	23210041	JULIAN NANTA	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
19	23210042	JESICA CORNELIA ANGGELINA PANDIANGAN	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs	Abs
PARAF DOSEN																	

**PERHATIAN :**

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

Yogyakarta,  
Ketua program Studi





# POLITEKNIK KESEHATAN TNI U ADISUTJIPTO

ATATAN KEGIATAN PROSES  
MBELAJARAN

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

:  
:  
:  
:  
:  
:  
mahasiswa

Minggu Ke	Rencana Program (sesuai RPP/silabus)	Pelaksanaan			Tugas dan Bobot	Jumlah Mahasiswa	Paraf Dosen	Paraf Mahasiswa
		Tanggal	Jam	Materi Kegiatan				
-1	-2	-3	-4	-5	-6	-7	-8	-9
1	Atom	29/10/23	13.00 - 13.50	Atom.				
2	Konsep mol	5/11/23	13.00 - 13.50	Konsep mol				
3	Prinsip stokiometri	12/11/23	13.00 - 13.50	Stokiometri				
4	Prinsip Titrasi	19/11/23	13.00 - 13.50	Titrasi Konsep.				
5	Asidimetri, Alkalimetri	26/11/23	13.00 - 13.50	Titrasi Asam Basa				
6	Satuan Konsentrasi	2/12/23	13.00 - 13.50	Konsentrasi Larutan				
7	Gravimetri	9/12/23	13.00 - 13.50	Gravimetri				
UTS								
9	Konstanta zat	23/11/23	13.00 - 13.50	Dulu				Sluf
10	SPV, Kationik	6/12/23	13.00 - 13.50	Dulu				Sluf
11	Konsetogen	13/12/23	13.00 - 13.50	Dulu				Sluf
12	Dulu & Kationik	13/12/23	13.50 - 14.40	Dulu				Sluf
13	Buffer	20/12/23	13.00 - 13.50	Dulu				Sluf
14	Buffer	20/12/23	13.00 - 13.50	Dulu				Sluf
15	Taraman obat	28/12/23	13.00 - 14.50	Dulu				Sluf
UAS								

Dosen Pengampu

Mengetahui,  
Kepala Bagian Administrasi Akademik

Nanik Suwarnik, SKM  
11808008





**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



**DAFTAR HADIR PESERTA PRAKTIKUM D3 FARMASI**

Mata kuliah : Kima Dasar  
Jadwal : Kamis, 16.10-15.30  
Dosen Pengampu : apt. Laily Nailulmuna, M.Sc

Semester : I (TA 2023/2024)  
Kelas : B  
Jumlah Peserta : 19

NO	NO. INDUK	NAMA	TANGGAL & PARAF MAHASISWA															
			26/10	27/10	28/10	29/10	30/10	31/10	1/11	2/11	3/11	4/11	5/11	6/11	7/11			
1	23210019	RISKA WIDIYANI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
2	23210020	NYIMAS FLORA RAMADHANI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
3	23210022	SRI RIZKI AGUSTIN ZAHARA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
4	23210023	FRIESKA NATASYA DEWI NASUTION	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
5	23210024	NABILA TIAN KHAIRUNNISA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
6	23210025	KEYSA SALSABILLA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
7	23210026	MICHAEL NENDRANUS GLEKO	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
8	23210027	NAZWA ARINDRA FAHLUPI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
9	23210028	YUSTINA SESILIA OSE BUSAR WUWUR	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
10	23210029	URFANI MARIETA WIBOWO	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
11	23210034	MOCH ARIEF FAKHRUDIN	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
12	23210035	TEGAR AZIZ NUGROHO	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
13	23210036	TIA YULIANA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
14	23210037	ANISYA PUTRI MAHARANI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
15	23210038	ANNISA FARAH NURJANAH	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
16	23210039	VAISYA NIRMALA RACHMADANI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
17	23210040	SRI HELVINA SIMATUPANG	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
18	23210041	JULIAN NANTA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
19	23210042	JESICA CORNELIA ANGGELINA PANDIANGAN	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
PARAF DOSEN			✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓

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

Yogyakarta,  
Ketua Program Studi  
apt. Laily Nailulmuna, M.Sc  
NIDN. 0618078901





Tahun Akademik : 2023/2024  
Prodi : Farmasi IB  
Mata Praktikum : Kimia  
Nama Dosen : 1. Laily  
2. Marni Ahyi Sasmita Jati, S.Si, M.Sc

ABSENSI DOSEN PENDAMPING PRAKTIKUM

No	Tanggal	Judul Praktikum	Waktu	Sesi	Dosen Praktikum	Paraf
1	26/10/23	Pembuatan larutan (preter) Pembuatan larutan. Gprst			Jati Naito M.	✓
2	28/10/23	Pengenceran & pengukur pH				✓
3	02/11/23	Larutan Buffer & pengukur pH				✓
4	9/12/23	Membuat larutan NaOH 1N & Na Boraks 1N			Marni Ahyi S-Jati	✓
5	7/12-23	Membuat larutan NaOH 0,1N & Na Borak 0,1N			Marni Ahyi S-Jati	✓
6	15/12-23	Pencarian pH larutan	10.30 - 12.30		Marni Ahyi S-Jati	✓
7	21/12-23	Stabilisasi pengujian	13.00 - 16.00		Marni Ahyi S-Jati	✓

Mengetahui,  
Ka. Laboratorium terpadu  
Dr. apt. Nunung Priyatni W, M.Biomed

# Data Nilai

Prodi	48401 - D3 Farmasi ( D3 )	Tahun Ajaran	2023/2024 Ganjil
Mata Kuliah	FPA204, Kimia Dasar	Semester	
Status	Publish, Tidak Terkunci	Pengajar	Marius Agung Sasmita Jati, S.Si., M.Sc
		Kelas	C1.A (b)

No	NIM	Nama	Nilai Akhir	Bobot	Simbol
1	23210019	RISKA WIDIYANI	77.23	3.00	B
2	23210020	NYIMAS FLORA RAMADHANI	76.83	3.00	B
3	23210022	SRI RIZKI AGUSTIN ZAHARA	83.71	4.00	A
4	23210023	FRIESKA NATASYA DEWI NASUTION	71.77	3.00	B
5	23210024	NABILA TIAN KHAIRUNNISA	77.84	3.00	B
6	23210025	KEYSA SALSABILLA	79.26	3.00	B
7	23210026	MICHAEL NENDRANUS GLEKO	78.81	3.00	B
8	23210027	NAZWA ARINDRA FAHLUPI	85.02	4.00	A
9	23210028	YUSTINA SESILIA OSE BUSAR WUWUR	87.40	4.00	A
10	23210029	URFANI MARIETA WIBOWO	82.83	4.00	A
11	23210034	MOCH ARIEF FAKHRUDIN	78.63	3.00	B
12	23210035	TEGAR AZIZ NUGROHO	63.55	2.00	C
13	23210036	TIA YULIANA	0.00	0.00	
14	23210037	ANISYA PUTRI MAHARANI	71.98	3.00	B
15	23210038	ANNISA FARAH NURJANAH	81.09	4.00	A
16	23210039	VAISYA NIRMALA RACHMADANI	80.88	4.00	A
17	23210040	SRI HELVINA SIMATUPANG	73.52	3.00	B
18	23210041	JULIAN NANTA	73.83	3.00	B
19	23210042	JESICA CORNELIA ANGGELINA PANDIANGAN	79.20	3.00	B
Total			1,403.38	59.00	
Rata-rata			73.86	3.11	