






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
		Dosen Pengembangan RPS	Koordinator RMK	Ka. PRODI	
		 Apt. Dian Anggraini, M.Sc.	 Apt. Dian Anggraini, M.Sc.	 Apt. Febriana Astuti, M.Farm.	
Capaian Pembelajaran (CP) Catatan : S : Sikap P : Pengetahuan KU : Keterampilan Umum	CPL-PRODI	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				
	CP - MK	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								
Deskripsi Singkat Mata Kuliah	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.									
Materi Pembelajaran/ Pokok Bahasan	<ol style="list-style-type: none"> 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. Titrasi asam basa 11. Analisis kation dan anion 									
Pustaka	<p>Utama :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Brady, E. James, Kimia Universitas Asas dan Struktur, Jilid 1, edisi 5, Jakarta: Binarupa Aksara, 1999. 2. Chang, Raymond, Kimia Dasar Konsep-Konsep Inti, Jilid 1 edisi 3, Jakarta: Erlangga, 2004. 3. Petrucci, H. Ralph, Suminar, Kimia Dasar, Jilid 1, edisi 4, Jakarta: Erlangga, 1996. <p>Pendukung : Internet (<i>e-book</i> atau jurnal hasil penelitian)</p>									
Media Pembelajaran	Perangkat Lunak	Perangkat Keras								
	-	LCD, Proyektor								
Team Teaching	Apt. Dian Anggraini, M.Sc.									
Mata kuliah Syarat	-									
Evaluasi Pembelajaran dan Penilaian	<p>Sistem Evaluasi 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:

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

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"> Pengertian pengetahuan teori atom Pengertian dan pengetahuan tentang teori Dalton, teori Thompson, teori Rutherford 	Kuliah dan diskusi	<ol style="list-style-type: none"> Memperoleh informasi tentang pengertian teori atom Memperoleh informasi tentang teori dalton Memperoleh informasi tentang teori Thompson Memperoleh informasi tentang teori Rutherford 	<ol style="list-style-type: none"> Menjelaskan teori atom Menjelaskan tentang teori Dalton Menjelaskan tentang teori Thompson Menjelaskan tentang teori Rutherford 	Observasi , tanya jawab	5%	50'
2	Mampu memahami teori konsentrasi larutan dan pengenceran	<ol style="list-style-type: none"> Pengertian larutan Pengertian normalitas Pengertian konsentrasi zat Pengertian pengenceran 	Kuliah dan diskusi	Memperoleh informasi tentang teori konsentrasi larutan dan pengenceran	<ol style="list-style-type: none"> Menjelaskan tentang pengertian larutan Menjelaskan tentang pengertian 	Observasi, tanya jawab	5 %	50'
3,4	Mampu memahami titrasi asam basa	<ol style="list-style-type: none"> Pengertian titrasi asam-basa Teori asam basa Teori ionisasi elektrolit kuat dan lemah Pengertian pH 	Kuliah dan diskusi kuis P1-4	<ol style="list-style-type: none"> Mengetahui cara menghitung volumetri Memperoleh informasi tentang indikator dalam suasana asam 	<ol style="list-style-type: none"> Menjelaskan tentang pengertian titrasi asam-basa Menjelaskan tentang teori asam basa Menjelaskan tentang 	Observasi, Kuis P1-4	10 %	50'

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

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

				reaksi dalam larutan				
8	UTS (Ujian Tengah Semester)							
9,10	<ol style="list-style-type: none"> Mampu memahami tentang Jenis konsentrasi zat dan perhitungannya Sistem periodik unsur Ikatan kimia 	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'
11	Kristalisasi, distilasi dan kromatografi	<ol style="list-style-type: none"> Pengertian Kristalisasi, distilasi dan kromatograf Aplikasi Kristalisasi, distilasi dan kromatograf 	Kuliah dan diskusi	<ol style="list-style-type: none"> Memperoleh informasi tentang Kristalisasi, distilasi dan kromatograf Memperoleh informasi tentang Aplikasi Kristalisasi, distilasi dan kromatograf 	<ol style="list-style-type: none"> Menjelaskan tentang Kristalisasi, distilasi dan kromatograf Paham dan jelas tentang Aplikasi Kristalisasi, distilasi dan kromatograf 	Observasi, tanya jawab	10%	50'
12,13	<ol style="list-style-type: none"> Mampu memahami Keseimbangan kimia Larutan penyangga Larutan penyangga 	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"> 1. Pengertian ekstraksi 2. Teknik ekstraksi 3. Masalah dalam ekstraksi pelarut 4. Ekstraksi senyawa organik 	<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"> 1. Memperoleh informasi tentang pengertian ekstraksi 2. Memperoleh informasi tentang teknik ekstraksi 3. Memperoleh informasi tentang masalah dalam ekstraksi pelarut 4. Memperoleh informasi tentang ekstraksi senyawa organik 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Paham dan jelas tentang pengertian ekstraksi 2. Menjelaskan tentang teknik ekstraksi 3. Menjelaskan tentang masalah dalam ekstraksi pelarut 4. Menjelaskan tentang ekstraksi senyawa organik 	Diskusi dan kuis, Evaluasi persiapan UAS	15%	50'
16	UAS (Ujian Akhir Semester)							



POLITEKNIK KESEHATAN TNI AU ADISUTJIPTO YOGYAKARTA
KONTRAK PERKULIAHAN

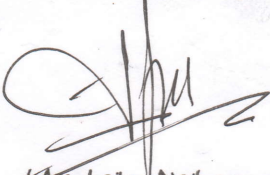
Nama Dosen Pengampu	Apt. Laily Nailulmuna, M.Sc.	
Mata Kuliah	KIMIA DASAR	
Kelas	CIA FARMASI	
Program Studi	FARMASI	
Semester	I (satu)	
Tahun Akademik	2023 / 2024	
Mekanisme Penilaian		Ketentuan lain yang harus dipenuhi
Item Penilaian	Bobot	<ol style="list-style-type: none">1. Kehadiran kuliah teori mahasiswa minimal 75% dari total tatap muka.2. Kehadiran kuliah praktek 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, 5 OKTOBER 2023

Perwakilan Mahasiswa


(AHYAR BASRI)

Dosen Pengampu


Apt. Laily Nailulmuna, 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



POLTEKES ADISUCIPTO

DAFTAR HADIR PESERTA KULIAH

Mata Kuliah : [FPA204/C1.A (a)] Kimia Dasar
Jadwal : Kamis, 13:00 - 15:30, C1.A (a)
Dosen Pengasuh : apt. apt. Dian Anggraini, M.Sc., M.Sc

Semester : Semester Ganjil 2023/2024
Jumlah Peserta : 22

NO.	NO. INDUK	NAMA	TANGGAL & PARAF MAHASISWA															
			29/10	31/10	2/11	4/11	28/11	5/12	12/12	19/12	27/12	23/12						
1	23210001	KEISA PAYOLA SICANIA	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
2	23210002	ASNAYA AYYASY RAHMADHANI	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
3	23210003	CITRA FARAH DIANA SIMATUPANG	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
4	23210004	MUTIARA LAILA AZIZAH	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
5	23210005	BELLA FERNANDA SUKIRNO	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
6	23210006	PUSPANING TYAS	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
7	23210007	AMALIA ZDULFIATI DULMANAN	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
8	23210008	DEVI FEBRIELLA	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
9	23210009	YAKOBUS GALT MARIONO	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
10	23210010	SEPTI AMELIA	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
11	23210011	FARAH NUR RAHADATUL AISY	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
12	23210012	CYNTHIA NURNABILAH CALLISTA	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
13	23210013	NADHIFA RIZQ RAISSA PUTERI	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
14	23210014	CALISTA KUSUMA PUTRI	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
15	23210015	CHUTZPAH NAURA ARDIS	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
16	23210016	RAHMADANI TIRTA NINGRUM	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
17	23210017	STEFANI PRIHANINGRUM	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
18	23210018	RIZKY AMANDA	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
19	23210030	TAUFIQ RAHMADHI	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
20	23210031	DENDY SETYAWAN	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
21	23210032	NAZIL AFANI	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
22	23210033	AHYAR BASRI	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]
PARAF DOSEN			[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	[Signature]	

- 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. Unsa Izzati M. Farm
NIDN: 0618078901



POLITEKNIK KESEHATAN TRIKORA ADISUTJIPTO

CATATAN KEGIATAN PROSES PEMBELAJARAN

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	18.00 - 19.50	Atom				
2	Konsentrasi	5/11-23	18.00 - 19.00	Konsentrasi				
3	Pompa ml	12/11-23	18.00 - 19.00	Prinsip mol				
4	Pompa ml	19/11-23	11.00 - 11.00	Stoikiometri				
5	Struktur atom (Atom merkuri)	26/11-23	11.00 - 11.00					
6	Struktur atom (Atom merkuri)	2/12-23	11.00 - 11.00					
7	Struktur atom (Atom merkuri)	9/12-23	11.00 - 11.00					
UTS								
9	Saham korutan	21/11-2023	14.00 - 14.50	Atom				
10	Saham korutan	28/11-2023	14.00 - 14.50	Atom				
11	Konduktivitas	5/12-2023	14.00 - 14.50	Atom				
12	Reduksi, Kompleks	12/12-2023	14.00 - 14.00	Atom				
13	Buffer	19/12-2023	14.00 - 14.00	Atom				
14	Buffer	27/12-2023	10.30 - 11.25	Atom + top				
15	Tarakan Obat	27/12-2023	11.25 - 12.15	Atom				
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, 13.50-15.30
Dosen Pegampu : apt. Laily Nailulmuna, M.Sc

Semester : I (TA 2023/2024)
Kelas : A
Jumlah Peserta : 22

NO	NO. INDUK	NAMA	TANGGAL & PARAF MAHASISWA																		
			26/10	28/10	02/11	04/11	27/11	29/11	01/12												
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	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
11	23210011	FARAH NUR RAHADATUL AISY	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
12	23210012	CYNTHIA NURNABILAH CALLISTA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
13	23210013	NADHIFA RIZQ RAISSA PUTERI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
14	23210014	CALISTA KUSUMA PUTRI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
15	23210015	CHUTZPAH NAURA ARDIS	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
16	23210016	RAHMADANI TIRTA NINGRUM	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
17	23210017	STEFANI PRIHANINGRUM	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
18	23210018	RIZKY AMANDA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
19	23210030	TAUFIQ RAHMADHI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
20	23210031	DENDY SETYAWAN	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
21	23210032	NAZIL AFANI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
22	23210033	AHYAR BASRI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓												
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





Tahun Akademik :
Prodi :
Mata Praktikum :
Nama Dosen :1.
2.

ABSENSI DOSEN PENDAMPING PRAKTIKUM

No	Tanggal	Judul Praktikum	Waktu	Sesi	Dosen Praktikum	Paraf
1	20/10-23	Membuat larutan dan beresagai larutan.			Mansur Agung S.	
2	28/10-23	Uji kelenturan zat & penguapan			Mansur Agung S.	
3	2/11-23	Uji Asam Basa			Mansur Agung S.	
4	9/11-23	Membuat larutan NaOH 1N & Na Borat 1N			Mansur Agung S.	
5	27/11-23	Membuat larutan NaOH 1N & Na Borat 1N			Mansur Agung S.	
6	5/12-23	Reagen (4 standar larutan)			Mansur Agung S.	
7	7/12-23	Stokkhorach: Reagen			Mansur Agung S.	

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 (a)

No	NIM	Nama	Nilai Akhir	Bobot	Simbol
1	23210001	KEISA PAYOLA SICANIA	73.72	3.00	B
2	23210002	ASNAYA AYYASY RAHMADHANI	70.70	3.00	B
3	23210003	CITRA FARAH DIANA SIMATUPANG	70.59	3.00	B
4	23210004	MUTIARA LAILA AZIZAH	72.54	3.00	B
5	23210005	BELLA FERNANDA SUKIRNO	72.48	3.00	B
6	23210006	PUSPANING TYAS	72.25	3.00	B
7	23210007	AMALIA ZDULFIATI DULMANAN	86.13	4.00	A
8	23210008	DEVI FEBRIELLA	86.73	4.00	A
9	23210009	YAKOBUS GALT MARIONO	87.03	4.00	A
10	23210010	SEPTI AMELIA	86.95	4.00	A
11	23210011	FARAH NUR RAHADATUL AISY	87.71	4.00	A
12	23210012	CYNTHIA NURNABILAH CALLISTA	67.01	2.00	C
13	23210013	NADHIFA RIZQ RAISSA PUTERI	71.50	3.00	B
14	23210014	CALISTA KUSUMA PUTRI	82.34	4.00	A
15	23210015	CHUTZPAH NAURA ARDIS	92.13	4.00	A
16	23210016	RAHMADANI TIRTA NINGRUM	84.93	4.00	A
17	23210017	STEFANI PRIHANINGRUM	79.23	3.00	B
18	23210018	RIZKY AMANDA	74.80	3.00	B
19	23210030	TAUFIQ RAHMADHI	90.22	4.00	A
20	23210031	DENDY SETYAWAN	82.49	4.00	A
21	23210032	NAZIL AFANI	68.00	2.00	C
22	23210033	AHYAR BASRI	80.34	4.00	A
Total			1,739.82	75.00	
Rata-rata			79.08	3.41	