



YAYASAN UNIVERSITAS ISLAM
MADURA
**UNIVERSITAS ISLAM
MADURA**

SK. MENDIKNAS RI. NOMOR:

**RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER
(RPS)**

NAMA MATA KULIAH	KODE MK	Rumpun MK	BOBOT (sks)	SEMESTER	Tgl Penyusunan
Praktikum Kimia Organik	FAR-227	MKK	1 sks	IV	1 Februari 2024
OTORISASI Warek I	Nama Koordinator Pengembang RPS		Gugus Kendali Mutu		
	 <u>Alief Putriana Rahman, S.Si., M.Farm</u> NIDN. 0723039401		 <u>Yulia Paramita R, M.Kes</u> NIDN. 0713078701		
Capaian Pembelajaran (CP)	CPL-PRODI (Capaian Pembelajaran Lulusan Program Studi)				
	CPSA	Mampu bertanggung gugat terhadap praktik professional meliputi kemampuan menerima tanggung gugat terhadap keputusan dan tindakan professional sesuai dengan lingkup praktik dibawah tanggung jawabnya, dan hukum/peraturan perundangan.			
	CPSB	Mampu melaksanakan praktik Farmasi dengan prinsip etis dan peka budaya sesuai dengan kode etik tenaga teknis kefarmasian Indonesia			
	CPPA	Menguasai konsep teoritis Farmasetika, Farmakologi, Farmakognosi dan Managemen Farmasi.			
	CPKUA	Memecahkan masalah pekerjaan dengan sifat dan konteks yang sesuai dengan bidang keahlian terapannya, didasarkan pada pemikiran logis dan inovatif, dilaksanakan dan bertanggung jawab atas hasilnya secara mandiri			
	CPKUB	Menyusun laporan tentang hasil dan proses kerja dengan akurat dan sah, mengomunikasikan secara efektif kepada pihak lain yang membutuhkannya			
	CPKKA	Mampu melakukan pekerjaan produksi sediaan farmasi yang meliputi menimbang; mencampur; mencetak; mengemas dan menyimpan mengacu pada cara pembuatan yang baik (<i>good manufacturing practice</i>) sesuai dengan aspek legal yang berlaku.			
CPKKB	Mampu membantu melakukan pengumpulan data, pengolahan data dan menyusun laporan kasus dan atau laporan kerja sesuai dengan ruang lingkup penelitian kefarmasian				

CPMK (Capaian Pembelajaran Lulusan Yang Dibebankan Pada Mata Kuliah)					
	<p>CPMK1 Mampu menguasai konsep dasar, prinsip teori dan praktik serta melakukan pekerjaan produksi sediaan farmasi yang meliputi menimbang, mencampur, mencetak, mengemas, dan menyimpan dengan mengacu pada cara pembuatan obat yang baik (<i>good manufacturing practice</i>) sesuai dengan aspek legal yang berlaku.</p> <p>CPMK2 Mampu menguasai konsep metodologi penelitian, melakukan pengumpulan data, pengolahan data dan menyusun laporan kasus dan/atau laporan kerja sesuai dengan ruang lingkup penelitian</p>				
Diskripsi Singkat MK	Praktikum Kimia Organik merupakan Pratikum yang mempelajari tentang sifat fisika kimia, struktur dan reaksi senyawa organik yang terdapat dalam kehidupan sehari-hari.				
Bahan Kajian / Pokok Bahasan	<ol style="list-style-type: none"> 1. Struktur dan Isomer Senyawa Hidrokarbon 2. Identifikasi Senyawa Alkohol 3. Identifikasi Senyawa Aldehid 4. Identifikasi Senyawa Keton 5. Identifikasi Senyawa Asam Karboksilat 6. Identifikasi Senyawa Ester 7. Identifikasi Senyawa Asam benzena dan turunannya 8. Analisis Protein 9. Analisis Karbohidrat 10. Analisis Lemak 11. UAP 				
Daftar Referensi	<ul style="list-style-type: none"> • Smith, Michael B dan Jerry March. 2007. <i>March's Advanced Organic Chemistry, 6th Edition</i>. New Jersey: John Willey and Sons Inc • Carey, Francis A. 2000. <i>Organic Chemistry, fourth edition</i>. USA: The McGraw-Hill Companies • Solomon, T.W Graham dan Craig B. Fryhle. 2011. <i>Organic Chemistry</i>. USA: Willey and Sons Inc • McMurry, John. 2008. <i>Organic Chemistry, Seventh Edition</i>. USA: Physical Sciences • Wardiyah. 2016. <i>Modul Ajar Cetak Farmasi : Kimia Organik</i>. Jakarta Selatan: Kemenkes RI • Prasajo, Stefanus L. <i>Kimia Organik I</i>. Yogyakarta • Lukitaningsih, E., Sulistyono, B., & Neogrohati, S. (2001). Analysis of polycyclic aromatic hydrocarbons in some meat products. <i>Majalah Farmasi Indonesia</i>, 12(3), 103–108. • Amalia, I., Dani, V. P. A., Tamala, V., & Musnaini. (2019). Reaksi sintesis Hidrogenasi Senyawa Hidrokarbon Golongan Alkena dan Alkuna Melalui Studi Komputasi. <i>Jurnal Penelitian Kimia Dan Pendidikan Kimia</i>, 2(1), 33–40. 				
Media Pembelajaran	<table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <td>Perangkat Lunak:</td> <td>Perangkat keras :</td> </tr> <tr> <td>Power Point, Modul, Zoom Meeting</td> <td>Proyector/ LCD, Laptop</td> </tr> </table>	Perangkat Lunak:	Perangkat keras :	Power Point, Modul, Zoom Meeting	Proyector/ LCD, Laptop
Perangkat Lunak:	Perangkat keras :				
Power Point, Modul, Zoom Meeting	Proyector/ LCD, Laptop				
Nama Dosen Pengampu	Alief Putriana Rahman, S.Si., M.Farm				
Mata kuliah	Kimia Dasar				

Minggu Ke	Sub-CPMK (Kemampuan akhir yg direncanakan)	Bahan Kajian (Materi Pembelajaran)	Bentuk dan Metode Pembelajaran	Estimasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Penilaian		
						Kriteria & Bentuk Penilaian	Indikator Penilaian	Bobot Penilaian (%)
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
1	Mahasiswa mampu menjelaskan Struktur dan Isomer Senyawa Hidrokarbon	<ul style="list-style-type: none"> • Pengertian kimia organik • Struktur atom dan orbital atom • Ikatan kimia dan rumus empiris pada suatu senyawa 	<ul style="list-style-type: none"> • Praktikum 	170 menit (Praktikum)	<ul style="list-style-type: none"> • Mengkaji materi dan modul praktikum 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas laporan praktikum 	Mahasiswa mampu menjelaskan Pengertian kimia organik, Struktur atom dan orbital atom, Ikatan kimia dan rumus empiris pada suatu senyawa	5%

2	Mahasiswa mampu menjelaskan tentang Identifikasi Senyawa Alkohol	<ul style="list-style-type: none"> • Pengertian Isomer • Isomer struktur • Isomer Ruang • Isomer Rantai • Isomer gugus fungsi 	• Praktikum	170 menit (Praktikum)	• Mengkaji materi dan modul praktikum	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas laporan praktikum 	Mahasiswa mengetahui Pengertian, perbedaan dan contoh isomer struktur, isomer ruang, isomer rantai, dan isomer gugus fungsi	5%
3	Mahasiswa dapat mengetahui Identifikasi Senyawa Aldehid	<ul style="list-style-type: none"> • Tata nama alkana • Sifat fisika kimia alkana • Contoh senyawa alkana • Reaksi senyawa alkana 	• Praktikum	170 menit (Praktikum)	• Mengkaji materi dan modul praktikum	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas laporan praktikum 	Mahasiswa dapat menjelaskan tata nama, sifat fisika kimia, contoh dan reaksi senyawa alkana	5%

4	Mahasiswa dapat mengetahui dan reaksi alkena	<ul style="list-style-type: none"> • Tata nama alkena • Sifat fisika kimia alkena • Contoh senyawa alkena • Reaksi senyawa alkena 	• Praktikum	170 menit (Praktikum)	• Mengkaji materi dan modul praktikum	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas laporan praktikum 	Mahasiswa dapat menjelaskan tata nama, sifat fisika kimia, contoh dan reaksi senyawa alkena	5%
5	Mahasiswa dapat mengetahui dan reaksi alkuna	<ul style="list-style-type: none"> • Tata nama alkuna • Sifat fisika kimia alkuna • Contoh senyawa alkuna • Reaksi senyawa alkuna 	• Praktikum	170 menit (Praktikum)	• Mengkaji materi dan modul praktikum	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas Laporan praktikum 	Mahasiswa dapat menjelaskan tata nama, sifat fisika kimia, contoh dan reaksi senyawa alkuna	5%

6	Mahasiswa dapat mengetahui semua yang berhubungan dengan senyawa alkohol dan eter	<ul style="list-style-type: none"> • Tata nama senyawa alkohol dan eter • Sifat fisika kimia senyawa alkohol dan eter • Kegunaan senyawa alkohol dan eter • Tipe reaksi senyawa alkohol dan eter • Cara memperoleh senyawa alkohol dan eter 	• Praktikum	170 menit (Praktikum)	• Mengkaji materi dan modul praktikum	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas laporan praktikum 	Mahasiswa dapat menjelaskan tata nama, sifat fisika kimia, kegunaan, tipe reaksi dan cara memperoleh senyawa alkohol dan eter	5%
7	Mahasiswa dapat mengetahui semua yang berhubungan dengan senyawa aldehid dan keton	<ul style="list-style-type: none"> • Tata nama senyawa aldehid dan keton • Sifat fisika kimia senyawa aldehid dan keton • Kegunaan senyawa aldehid dan keton • Tipe reaksi senyawa aldehid dan keton • Cara memperoleh senyawa aldehid dan keton 	• Praktikum	170 menit (Praktikum)	• Mengkaji materi dan modul praktikum	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas laporan praktikum 	Mahasiswa dapat menjelaskan tata nama, sifat fisika kimia, kegunaan, tipe reaksi dan cara memperoleh senyawa aldehid dan keton	5%

8	Mahasiswa dapat mengetahui semua yang berhubungan dengan senyawa asam karboksilat dan ester	<ul style="list-style-type: none"> • Tata nama senyawa asam karboksilat dan ester • Sifat fisika kimia senyawa asam karboksilat dan ester • Kegunaan senyawa asam karboksilat dan ester • Tipe reaksi senyawa asam karboksilat dan ester • Cara memperoleh senyawa asam karboksilat dan ester 	• Praktikum	170 menit (Praktikum)	• Mengkaji materi dan modul praktikum	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas laporan praktikum 	Mahasiswa dapat menjelaskan tata nama, sifat fisika kimia, kegunaan, tipe reaksi dan cara memperoleh senyawa asam karboksilat dan ester	5%
10	• Mahasiswa dapat mengetahui semua yang berhubungan dengan senyawa amina	<ul style="list-style-type: none"> • Tata nama senyawa amina • Sifat fisika kimia senyawa amina • Kegunaan senyawa amina • Tipe reaksi senyawa amina • Cara memperoleh senyawa amina 	• Praktikum	170 menit (Praktikum)	• Mengkaji materi dan modul praktikum	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas Laporan praktikum 	Mahasiswa dapat menjelaskan tata nama, sifat fisika kimia, kegunaan, tipe reaksi dan cara memperoleh senyawa amina	5%

11	Mahasiswa dapat mengetahui semua yang berhubungan dengan senyawa amida	<ul style="list-style-type: none"> • Tata nama senyawa amida • Sifat fisika kimia senyawa amida • Kegunaan senyawa amida • Tipe reaksi senyawa amida • Cara memperoleh senyawa amida 	• Praktikum	170 menit (Praktikum)	• Mengkaji materi dan modul praktikum	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kemampuan mahasiswa dalam Menjawab soal pretest dan post test 2. Ketepatan membahas laporan praktikum 	Mahasiswa dapat menjelaskan tata nama, sifat fisika kimia, kegunaan, tipe reaksi dan cara memperoleh senyawa amida	5%
12	Ujian Akhir Praktikum (UAP)							25%
13	Seminar Akhir Praktikum							20%

Catatan:

1. Capaian Pembelajaran Lulusan PRODI (CPL-PRODI) adalah kemampuan yang dimiliki oleh setiap lulusan PRODI yang merupakan internalisasi dari sikap, penguasaan pengetahuan dan ketrampilan sesuai dengan jenjang prodinya yang diperoleh melalui proses pembelajaran.
2. CPL yang dibebankan pada mata kuliah adalah beberapa capaian pembelajaran lulusan program studi (CPL -PRODI) yang digunakan untuk pembentukan/pengembangan sebuah mata kuliah yang terdiri dari aspek sikap, keterampilan umum, ketrampilan khusus dan pengetahuan.
3. Sub-CP Mata kuliah (Sub-CPMK) adalah kemampuan yang dijabarkan secara spesifik dari CPMK yang dapat diukur atau diamati dan merupakan kemampuan akhir yang direncanakan pada tiap
4. tahap pembelajaran, dan bersifat spesifik terhadap materi pembelajaran mata kuliah tersebut.
5. Kriteria Penilaian adalah patokan yang digunakan sebagai ukuran atau tolok ukur ketercapaian pembelajaran dalam penilaian berdasarkan indikator-indikator yang telah ditetapkan. Kreteria penilaian merupakan pedoman bagi penilai agar penilaian konsisten dan tidak bias. Kreteria dapat berupa kuantitatif ataupun kualitatif.
6. Indikator penilaian kemampuan dalam proses maupun hasil belajar mahasiswa adalah pernyataan spesifik dan terukur yang mengidentifikasi kemampuan atau kinerja hasil belajar mahasiswa yang disertai bukti-bukti.

