


	RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER PROGRAM STUDI FARMASI STIKES PRIMA INDONESIA					PERIODE	
						2025/2026	
MATA KULIAH	KODE	RUMPUN MK	BOBOT SKS		SEMESTER	REVISI	No.DOKUMEN
Kimia Organik I			T = 2 sks	P = 0 sks	II (dua)		
PENGESAHAN	Dosen Pengampu MK	Tanda Tangan	Dosen Koordinator MK		Tanda Tangan	Ketua Program Studi	Tanda Tangan
	Frida Octavia Purnomo, S.Pd., M.Si		Frida Octavia Purnomo, S.Pd., M.Si			apt. Wiwin Alfianna.,M.Farm.	
CAPAIAN PEMBELAJARAN (CP)	Capaian Prodi yang Dibebankan ke Mata Kuliah						
	<ol style="list-style-type: none"> 1. Menguasai pengetahuan mengenai zat aktif dan komponen penyusunnya beserta struktur kimia, indikasi, efek samping, dan interaksinya. 2. Menguasai konsep teoritis dibidang IPTEK dan memiliki kemampuan dalam riset serta pengembangan diri. 3. Mampu bertanggung jawab atas pencapaian hasil kerja kelompok dan melakukan supervisi serta evaluasi terhadap penyelesaian pekerjaan yang ditugaskan kepada pekerja yang berada di bawah tanggung jawabnya 4. Mampu mencari, mengkaji, menyiapkan, dan memberikan informasi tentang obat dan pengobatan 5. Mampu memanfaatkan dan mengaplikasikan IPTEKS dalam meningkatkan kemampuan riset dan pengembangan diri di bidang kefarmasian 						
	Capaian Pembelajaran Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK)						
	<ol style="list-style-type: none"> 1. Menjelaskan dasar senyawa organik 2. Mengklasifikasikan senyawa – senyawa organik, isomer, reaksi dan fungsi aplikasinya 3. Menganalisis reaksi reaksi sintesis pada senyawa – senyawa organik 						
DESKRIPSI SINGKAT MATA KULIAH	Mata kuliah Kimia Dasar Prodi Farmasi bertujuan supaya mahasiswa memiliki penguasaan tentang konsep-konsep kimia dasar yang bermanfaat dalam ilmu farmasi. Mata kuliah membahas tentang tata nama senyawa anorganik, molekul-molekul organik dan reaksi pada senyawa organik. Mahasiswa dimotivasi dan difasilitasi untuk berpartisipasi aktif dalam mencari dan menemukan sumber pengetahuan untuk mendapatkan keterampilan khusus, keterampilan umum, pengetahuan, dan sikap.						

BAHAN KAJIAN/MAT ERI PEMBELAJA RAN	<ol style="list-style-type: none"> 1. Dasar senyawa organik 2. Reaksi – reaksi dalam kimia organik 3. Senyawa hidrokarbon 4. Alkil halida 5. Stereokimia 6. Senyawa Aromatik 	
DAFTAR REFERENSI	Utama	
	Fessenden, R.J. & Fessenden, J.S., 2002, Organic Chemistry, Wadsworth Inc., Belmont, California.	
	Pendukung	
	McMurry, J., 2012, Organic Chemistry, 8th Ed., Thomson-Brooks/Cole-Singapore. McMurry, J., 2007, Organic Chemistry with Biological Application, 2nd Ed., Brooks/Cole-Singapore Pedersen, S.F. & Myers, A.M., 2011, Organic Chemistry, A Laboratory Guide, Brooks/Cole-Cengage Learning, USA. Wade, L.G., 2003, Organic Chemistry, Pearson Education Ltd., New Jersey	
MEDIA PEMBELAJA RAN	<i>Software</i> -	<i>Hardware</i> -
TEAM PENGAJAR	-	
MATA KULIAH SYARAT	Kimia Dasar	

Minggu ke-	Tanggal Pertemuan	Sub-CPMK (Kemampuan Akhir yang direncanakan)	Pembelajaran				Penilaian		
			Bahan Kajian (Materi Pembelajaran)	Bentuk dan Metode Pembelajaran	Estimasi Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Kriteria dan Bentuk	Indikator	Bobot
1	11/04/2026	Mahasiswa mampu menjelaskan tentang dasar kimia organik bidang kefarmasian	<ul style="list-style-type: none"> Kontrak perkuliahan Pengantar kimia organik Kimia organik di bidang farmasi 	PBL	100 menit	<ul style="list-style-type: none"> Pembelajaran daring Penugasan & Belajar mandiri 	<ul style="list-style-type: none"> Kehadiran Keaktifan diskusi 	<ul style="list-style-type: none"> Mahasiswa mampu berdiskusi secara aktif mengenai senyawa organik mahasiswa mampu menyimpulkan manfaat dan kaitan senyawa organik dalam bidang farmasi 	5 %
2-4	18/04/2026	Mahasiswa mampu memahami definisi, konsep dasar, prinsip reaksi substitusi, eliminasi, adisi, penataan ulang dan reaksi redoks	<ul style="list-style-type: none"> Konsep dasar, prinsip reaksi substitusi, eliminasi, adisi, penataan ulang dan reaksi redoks 	<i>Discovery Learning</i>	2x50'	Tatap muka: 1x(2x50') = 100'	Ketepatan mengaplikasikan tentang unsur yang akan dibahas. dalam kuis dan ketepatan menjawab soal.	<ul style="list-style-type: none"> Keaktifan saat diskusi, tugas, dan laporan praktikum 	

5 – 6	02/05/2026	<ul style="list-style-type: none"> • mahasiswa mampu mengklasifikasi senyawa hidrokarbon berdasarkan ikatan rangkapnya • mahasiswa mampu menentukan nama senyawa hidrokarbon • mahasiswa mampu menjelaskan reaksi yang terlibat pada senyawa hidrokarbon 	<ul style="list-style-type: none"> • alkana • alkena • alkuna • tatanama senyawa hidrokarbon • reaksi pada senyawa hidrokarbon 	PBL	100 menit	<ul style="list-style-type: none"> • Pembelajaran daring • Penugasan & Belajar mandiri • kuis 	<ul style="list-style-type: none"> • Kehadiran • Keaktifan diskusi • Ketepatan menjawab soal Kuis 	<ul style="list-style-type: none"> • Ketepatan dalam mengklasifikasi senyawa hidrokarbon • Nilai kuis 	10%
-------	------------	---	---	-----	-----------	--	--	---	-----

7	16/05/2026	<ul style="list-style-type: none"> Mahasiswa mampu memahami definisi, konsep reaksi-reaksi dasar pada senyawa alkil halida 	<ul style="list-style-type: none"> Konsep dasar, prinsip reaksi-reaksi kimia pada senyawa alkil halide 	<i>Discovery Learning</i>	2x50'	Tatap muka: 1x(2x50') = 100'	<ul style="list-style-type: none"> Ketepatan mengaplikasikan tentang unsur yang akan dibahas. dalam kuis dan ketepatan menjawab soal. 	<ul style="list-style-type: none"> Keaktifan saat diskusi, tugas, dan laporan praktikum 	
---	------------	---	---	---------------------------	-------	------------------------------	--	--	--

8	UTS								25%
9 – 12	30/06/2026	Menjelaskan bentuk – bentuk struktur kimia dalam ruang tiga dimensi (stereokimia) pada senyawa organik dan konformasinya	<ul style="list-style-type: none"> Stereokimia Isomer struktural Isomer geometri Isomer optik Konfigurasi R dan S Enantiomer 	PBL	100 menit	<ul style="list-style-type: none"> Pembelajaran daring Penugasan & Belajar mandiri 	<ul style="list-style-type: none"> Kehadiran Keaktifan diskusi Ketepatan menjawab soal latihan 	Ketepatan dalam menjelaskan stereokimia	5%

13	27/06/2026	<ul style="list-style-type: none"> Menentukan nama senyawa alkohol Menjelaskan reaksi – reaksi pada senyawa alkohol 	<ul style="list-style-type: none"> Tatanama Alkohol – Reaksi dalam senyawa alkohol 	PBL	100 menit	<ul style="list-style-type: none"> Pembelajaran daring Penugasan & Belajar mandiri kuis 	<ul style="list-style-type: none"> Kehadiran Keaktifan diskusi Ketepatan menjawab soal Kuis 	<ul style="list-style-type: none"> Ketepatan dalam menjelaskan senyawa alkohol Nilai kuis 	10%
14 – 15	04/07/2026	<ul style="list-style-type: none"> Menentukan nama senyawa aromatik Menjelaskan reaksi – reaksi pada senyawa aromatik 	<ul style="list-style-type: none"> Tatanama senyawa aromatik Reaksi dalam senyawa aromatik 	PBL	100 menit	<ul style="list-style-type: none"> Pembelajaran daring Penugasan & Belajar mandiri kuis 	<ul style="list-style-type: none"> Kehadiran Keaktifan diskusi Ketepatan menjawab soal Kuis 	<ul style="list-style-type: none"> Menggambarkan struktur senyawa aromatik Menggambarkan reaksi sintesis pada senyawa aromatik Nilai kuis 	10%
16		UAS							25%

Kualifikasi Keberhasilan Mahasiswa Berdasarkan Buku Pedoman Akademik No. 23/SKEP/STIKES-PI/IV/2022			
No	Rentang Nilai	Huruf	Bobot
1	85-100	A	4,00
2	80-<85	A-	3,70
3	75-<80	B+	3,30
4	70-<75	B	3,00
5	65-<70	B-	2,70
6	60-<65	C+	2,30
7	55-<60	C	2,00

8	40-<55	D	1,00
9	0-<40	E	0,00

Catatan :

1. Bobot disesuaikan dengan focus penilaian dari setiap Mata Kuliah (Total 100%)
2. Estimasi waktu disesuaikan dengan SKS Mata Kuliah dan Metode Pembelajaran
3. TM = Tatap Muka, TT = Tugas Terstruktur, BM = Belajar Mandiri

Bekasi, 08 April 2026
Ketua Program Studi Farmasi
Program Sarjana



apt. Wiwin Alfianna.,M.Farm.
NIDN. 0428079301