

# Y A Y A S A N P E R G U R U A N C I K I N I INSTITUT SAINS DAN TEKNOLOGI NASIONAL

Jl. Moh. Kahfi II, Bhumi Srengseng Indah, Jagakarsa, Jakarta Selatan 12640 Telp. (021) 727 0090, 787 4645, 787 4647 Fax. (021) 786 6955 <a href="http://www.istn.ac.id">http://www.istn.ac.id</a> E-mail:rektorat@istn.ac.id

#### **SURAT PENUGASAN TENAGA PENDIDIK**

Nomor: 682/03.1-H/IX/2022 SEMESTER GANJIL TAHUN AKADEMIK 2022/2023

Nama

: Dr. apt. Tiah Rachmatiah. M.Si.

Status : Tetap.

Nik : 0186495

Program Sarjana Prodi Farmasi

Jabatan Akademik : Lektor Kepala

Bidang	Perincian Kegiatan	Tempat	Jam/	Kredit	Keterangan	
Didding		-	Minggu	(SKS)		
I	MENGAJAR DI KELAS (KULIAH/RESPONSI D					
PENDIDIKAN	Fitokimia 1 (A),(C)	Ruang HC-7		2	Rabu, 08:00-09:40	
DAN	Fitokimia 1 (D)	Ruang HC-5		1	Selasa, 13:00-14:4	
PENGAJARAN	Fitokimia 1 (K)	Ruang HC-5		1	Sabtu, 14:00-15:40	
	Fitoterapi(A) (A)	Ruang HC-7		1	Senin, 15:00-16:40	
	Kimia Organik 1 (A)	Ruang HC-8		1	Selasa, 13:00-14:4	
	Kimia Organik 1 (K)	Ruang HC10		- 1	Sabtu, 08:00-09:4	
	Praktikum Analisais Farmasi (B)	Laboratorium		1	Senin, 10:00-17:0	
	Praktikum Analisais Farmasi (D)	Laboratorium		1	Senin, 10:00-17:0	
	Bimbingan Skripsi		3 Jam/Minggu	1		
	Menguji Tugas Akhir		3 Jam/Minggu	1		
II	Penulisan Karya Ilmiah		3 Jam/Minggu	1		
PENELITIAN	Pengembangan Penelitian Dosen		3 Jam/Minggu	1		
III	Pelatihan dan Penyuluhan		3 Jam/Minggu	1		
PENGABDIAN						
DAN						
MASYARAKAT						
IV	Pertemuan Ilmiah		3 Jam/Minggu	1		
UNSUR UNSUR						
PENUNJANG						
			<b>†</b>		1	
	Jumlah Total			15		
			TASEAS			

Kepada yang bersangkutan akan diberikan gaji/honorarium sesuai dengan peraturan penggaji ng yang berlak dapi pertak dapi sains Dan Teknologi Nasional Penugasan ini berlaku dari tanggal 01 September 2022 sampai dengan tanggal 28 Februari 2013

#### Tembusan:

- 1. Direktur Akademik ISTN
- 2. Direktur Non Aakdemik ISTN
- 3. Ka. Biro Sumber Daya Manusia ISTN
- 4. Kepala Program Studi Farmasi Fak. Farmasi

5. Arsip

Jakarta, 01 September 2022

\_\_Dekan

ST

( Dr. apt. Refdanita, M.Si )

#### DAFTAR HADIR PESERTA KULIAH MAHASISWA GANJIL - REGULER - TAHUN 2022/2023

FAK / JURUSAN MATAKULIAH KELAS / PESERTA KURIKULUM DOSEN

Farmasi S1

Kimia Organik 1 / 331001 / 1 K / 20

2018

1.Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt 2. Munawarohthus Sholikha, M.Si.

HARI / TANGGAL Sabtu

JAM KULIAH

08:40-10:20

RUANG

R.Kuliah HC-10

Hal: 1/1

No	NIIM	NAMA MAHASISWA	1	2	TAN	GGAL F	ERTEN	IUAN			JUMLAH
No	NIM	NAMA MAHASISWA	24,22	01/622	15/22	22/1022	29/0-12	05/123	12/1-22	19/11-22	
1	19334004	FALDI PANGIHUTAN SIMANULLANG	V	V	V-	V	V	V	V	X	
2	22334001	VERONIKA APRIANTI SORONGAN	V	V	V	V	V	V	V	V	
3	22334002	KARTIKO EKA SAKTI	V	V	V	V	V	V	V	V	
4	22334003	SALSA BILA	1	×	V	V	V	V	V	V	
5	22334004	HANNA SEPTIANI	V	×	V	V	V	1/	V	V	
6	22334005	ALFINA RIYATI	×	×	×	×	X	×	×	×	
7	22334006	ROLA AZKIA	V	V	V	V	V	V	V	V	
8	22334007	SHENY AMELIA FEBRIANI	V	V	V	V	V	V	V	V	
9	22334008	CATUR WULANDARI WIBISONO	V	V	V	V	V	V	V	V	
10	22334009	DONI ALIFFADIAR	×	×	×	×	×	×	×	×	
11	22334010	RIZKI DWI RAMADHAN	V	V	V	V	V	V	×	V	
12	22334011	GILANG YUFITA NUR	V	V	V.	V	V	V	×	V	
13	22334012	WINDY NURMALASARI	V	V	V	V	V	V	V	V	
14	22334013	MUHAMMAD FATHI FARHAN ABBAS	×	×	×	×	×	×	×	×	
15	22334014	NINDA RESTI HANDAYANI	X	×	×	×	×	×	X	×	
16	22334015	VINNY ALVIONITA	V	V	V	V	V	V	V	V	
17	22334016	WIKA APRILIA	×	V	V	V	V	V	×	V	
18	22334017	JUARFIANTI	V	V	V	V	V	V	V	V	
19	22334018	SABRINA AUDRY SALFA	V	V	V	V	V	V	×	V	
20	22334019	MEIDY MAULINA PUTRI	×	×	×	×	×	X	×	×	

CATATAN:

Perubahan peserta hanya diperkenankan bila ada persetujuan tertulis dari Pelaksana Jurusan.

Jakarta, 25 Janvari 2023

Dosen Pengajar,

(Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt)

09 February 2023

# ACARA TATAP MUKA/KEHADIRAN DOSEN MEMBERI KULIAH SEMESTER GANJIL TAHUN AKADEMIK 2022/2023 PROGRAM STUDI FARMASI, FAKULTAS FARMASI ISTN

MATA KULIAH : KIMIA ORGANIK 1

DOSEN : Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt.

KELAS : K

NO.	HARI/TANGGAL	MATERI KULIAH	MASUK	KELUAR	PARAF DOSEN	VALIDASI Ka.prodi
1.	24/09/2022	Penjelasan kegiatan, materi dan penilaian kuliah kimia organik 1 Pengenalan dan ruang lingkup kimia organik, rumus kimia dalam kimia organik, gugus fungsi. Tugas 1	08.40	10.20	•	
2.	01/10/2022	Isomeri struktur: rantai, kedudukan dan ggs fungsi. Isomeri ruang: isomer geometrik dan isomer optik Tugas 2	08.40	10.20	4	1
3.	15/10/2022	Tatanama dalam kimia organik, senyawa hidrokarbon: sumber,metana, sifat fisik, sumber dan reaksi metana. Senyawa golongan alkana dan siklo alkana, sifat fisik, sifat kimia, pembuatan dan reaksi kimia Tugas 3	08.40	10.20	<b>k</b>	} \/
4.	22/10/2022	Senyawa golongan Alkil halida: penggolongan, tatanama, sifat fisik, pembuatan, reaksi alkil halida Tugas 4	08.40	10.20	,	7
5.	29/10/2022	Senyawa golongan alkena: tatanama, sifat fisik, pembuatan alkena Tugas 5	08.40	10.20		
6.	05/11/2022	Senyawa golongan alkena: reaksi alkena dan diena Tugas 6 Tugas kelompok presentasi	08.40	10.20	1,1	
7.	12/11/2022	Presentasi kelompok	08.40	10.20	18	
8.	19/11/2022	Presentasi kelompok	08.40	10.20	· ·	J

Jakarta, 25 Januari 2023 Program Studi Farmasi, FF-ISTN

(Dr. apt. Subaryanti, M.Si.) Kepala Program Studi Farmasi

# DAFTAR NILAI

#### **SEMESTER GANJIL REGULER TAHUN 2022/2023**

Program Studi: Farmasi S1

Matakuliah: Kimia Organik 1

Kelas / Peserta: K

Perkuliahan: Kampus ISTN Bumi Srengseng P2K - Kelas

Dosen: Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt

# Munawarohthus Sholikha, M.Si.

Hal. 1/2

	Hal. 1/2									
No	NIM	N A M A	ABSEN	TUGAS	UTS	UAS	MODEL	PRESENTASI	NIA	HURUF
No	INIIVI	N A M A	10%	20%	25%	25%	0%	20%	NA	HUKUF
1	19334004	Faldi Pangihutan Simanullang	71	63	76	80	0	80	74.7	B+
2	22334001	Veronika Aprianti Sorongan	100	0	0	0	0	0	0	
3	22334002	Kartiko Eka Sakti	100	72	49	10	0	80	55.15	С
4	22334003	Salsa Bila	93	71	64	50	0	75	67	B-
5	22334004	Hanna Septiani	79	67	32	50	0	75	56.8	С
6	22334005	Alfina Riyati	0	35	56	1	0	75	36.25	E
7	22334006	Rola Azkia	100	75	56	50	0	70	65.5	B-
8	22334007	Sheny Amelia Febriani	100	75	44	30	0	70	57.5	С
9	22334008	Catur Wulandari Wibisono	100	75	56	50	0	70	65.5	B-
10	22334009	Doni Aliffadiar	0	0	0	0	0	0	0	
11	22334010	Rizki Dwi Ramadhan	86	71	52	30	0	70	57.3	С
12	22334011	Gilang Yufita Nur	93	75	56	50	0	70	64.8	C+
13	22334012	Windy Nurmalasari	100	75	56	70	0	70	70.5	В
14	22334013	Muhammad Fathi Farhan Abbas	0	1	1	1	0	1	0.9	E
15	22334014	Ninda Resti Handayani	0	0	0	0	0	0	0	
16	22334015	Vinny Alvionita	79	0	0	0	0	0	0	
17	22334016	Wika Aprilia	86	0	0	0	0	0	0	
18	22334017	Juarfianti	100	75	68	70	0	80	75.5	A-
19	22334018	Sabrina Audry Salfa	93	75	72	30	0	80	65.8	B-
20	22334019	Meidy Maulina Putri	0	1	1	1	1	1	0.9	E

	Rekapitulasi Nilai								
Α	0	B+	1	C+	1	D+	0		
A-	1	В	1	С	4	D	0		
		B-	4	C-	0	Е	3		

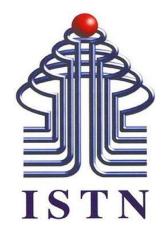
Jakarta,31 January 2023

Dosen Pengajar

Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt



# SILABUS, RPS DAN KONTRAK PERKULIAHAN FAKULTAS FARMASI INSTITUT SAINS DAN TEKNOLOGI NASIONAL KKNI-2018



# SILABUS,RPS, & KONTRAK PERKULIAHAN

IDENTITAS	
Mata Kuliah	Kimia Organik 1
Bobot	2 SKS
Semester/Prodi	1/Farmasi
Dosen Pengampu	<ol> <li>Dr. Tiah Rahmatiah, M.Si., Apt.</li> <li>Dra. Herdini, M.Si., Apt.</li> <li>Munawarohthus Sholikha, M.Si.</li> <li>Lia Puspitasari, S.Farm., M.Si., Apt.</li> </ol>

#### PEMETAAN KOMPETENSI

#### **VISI FAKULTAS FARMASI**

Menjadi Fakultas Farmasi yang unggul dan berdaya saing tinggi berbasis riset dan inovasi demi kejayaan dan kesejahteraan manusia Indonesia di era global pada tahun 2025.

#### **VISI PRODI FARMASI**

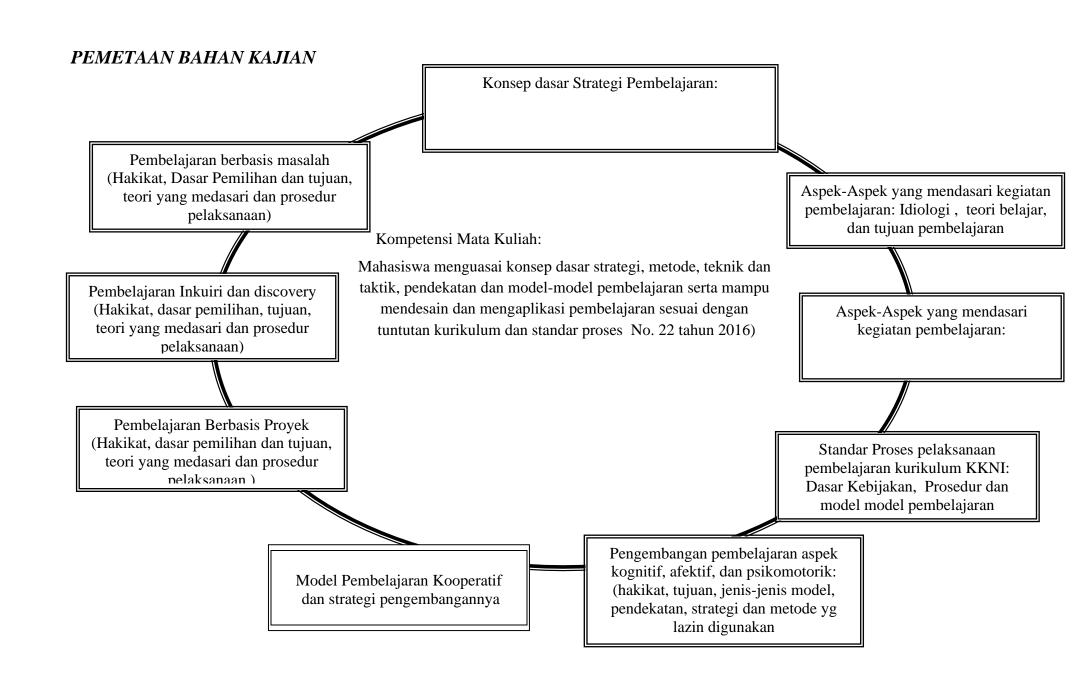
TUJUAN PRODI FARMASI

1.

# Kompetensi Mata Kuliah Kimia Organik 1

Setelah mempelajari Mata kuliah ini Mahasiswa mampu:

- 1. Mahasiswa mampu memahami dan menguasai konsep dasar kimia organik
- 2. Mahasiswa mampu mengklasifikan serta mengidentifikasi senyawa organik berdasarkan gugus fungsionalnya
- 3. Mahasiswa mampu mengetahui teori struktur, rumus kimia, gugus fungsi,isomeri dan pengantar stereokimia tata nama
- 4. Mahasiswa mampu mengetahui struktur, sifat fisik, tata nama, pembutan dan reaksi dari senyawa alkana, akena, alkuna, alkil halida, alkohol, eter epoksida dan aromatisitas





# PROGRAM STUDI FARMASI FAKULTAS FARMASI, INSTITUT SAINS DAN TEKNOLOGI NASIONAL

Jl.Moh Kahfi II Srengseng Sawah Jagakarsa Jakarta Selatan 12640. Telepon. Office: 021 - 7270 090. Fax: 021 - 7866 6955.

#### SILABUS

Mata Kuliah : Kimia Organik 1

**Kode** : 331001 **Sks** : 2

**Program Studi** :Farmasi

Dosen Pengampu: 1. Dr. Tiah Rahmatiah, M.Si., Apt.

2. Dra. Herdini, M.Si., Apt.

3. Munawarohthus Sholikha, M.Si.4. Lia Puspitasari, S.Farm., M.Si., Apt.

#### Capaian Pembelajaran Prodi:

#### Sikap:

Mahasiswa mampu bersikap bijaksana dalam menanggapi memahami prinsip-prinsip dasar senyawa organik sebagai bahan obat maupun sediaan farmasi serta dalam kehidupan sehari-hari

# **Keterampilan Umum:**

Mahasiswa mampu memahami prinsip-prinsip dasar senyawa organik sebagai bahan obat maupun sediaan farmasi serta dalam kehidupan sehari-hari

## Pengetahuan

Mahasiswa mampu memahami dan menguasai konsep dasar ilmu kimia organik, mengidentifikasi senyawa organik berdasarkan gugus fungsionalnya pada senyawa alkana, akena, alkuna, alkil halida, alkohol, eter epoksida dan aromatisitas

#### **Keterampilan Khusus**

Mampu menerapkan konsep dasar ilmu kimia organik, ikatan dan srtuktur molekul, sifat fisika dan kimia senyawa organik, sterokimia dan konformasi, serta reaksireaksi dasar senyawa organik dalam kehidupan sehari-hari.

#### Capaian Pembelajaran matakuliah:

Mahasiswa mampu menguasai:

- Ilmu dasar kimia organik yang meliputi teori struktur, rumus kimia, gugus fungsi,isomeri dan pengantar stereokimia tata nama
- Senyawa alkana yang meliputi struktur, sifat fisik, tata nama, pembuatan dan reaksi kimia
- Senyawa alkena yang meliputi struktur, sifat fisik, tata nama, pembuatan dan reaksi kimia
- Senyawa alkuna yang meliputi struktur, sifat fisik, tata nama, pembuatan dan reaksi kimia
- Senyawa alkohol yang meliputi struktur, sifat fisik, tata nama, pembuatan dan reaksi kimia
- Senyawa eter epoksida yang meliputi struktur, sifat fisik, tata nama, pembuatan dan reaksi kimia
- Senyawa aromatisitas yang meliputi struktur, sifat fisik, tata nama, pembuatan dan reaksi kimia

#### Deskripsi Matakuliah

Mata kuliah kimia organik 1 merupakan mata kuliah wajib yang terdiri dari 2 sks teori. Secara teori, mata kuliah kimia organik 1 mempelajari tentang dasar ilmu kimia organik (teori struktur, rumus kimia, gugus fungsi,isomeri dan pengantar stereokimia tata nama) dan mempelajari struktur, sifat fisik, tata nama, pembuatan dan reaksi kimia dari senyawa alkana, alkena, alkuna, alkil halida, alkohol, eter epoksida dan aromatisitas.

#### Materi Ajar

Materi 1 : Dasar Ilmu Kimia Organik

Sub Pokok Bahasan a. teori struktur

b. rumus kimia

c. gugus fungsi

d. isomeri

e. pengantar stereokimia tata nama

Materi 2 : Senyawa alkana

Sub Pokok Bahasan a. gugus alkil

b. struktur

c. sifat fisik

- d. tata nama
- e. pembuatan
- f. reaksi

# Materi 3 : Senyawa alkena

Sub Pokok Bahasan a. struktur

- b. sifat fisik
- c. tata nama
- d. pembuatan
- e. reaksi polimerisasi

# Materi 4 : Senyawa alkuna

Sub Pokok Bahasan a. struktur

- b. sifat fisik
- c. tata nama
- d. pembuatan
- e. reaksi

# Materi 5 : Senyawa alkohol

**Sub Pokok Bahasan** a. struktur

- b. sifat fisik
- c. tata nama
- d. pembuatan
- e. reaksi

# Materi 6 : Senyawa eter epoksida

Sub Pokok Bahasan a. struktur

b. sifat fisik

- c. tata nama
- d. pembuatan
- e. reaksi

#### Materi 7 : Senyawa aromatisitas

**Sub Pokok Bahasan** a. struktur

b. sifat fisik

c. tata nama

d. pembuatan

e. reaksi subtitusi elektrofilik

#### **Daftar Referensi:**

- 1. Fessenden, R.J., and Fessenden, J.S., 1986/1998 (6th Ed), Organic Chemistry, Wardsworth Inc., California.
- 2. Morrison, R.T., and Boyd R.N., 1983 (4thEd), Organic Chemistry, New York University, Allyn and Bacon, Inc., Boston.
- 3. Mc Murry, J., 2004, Organic Chemistry, Wardsworth Inc., California.
- 4. Riswiyant0, 2010, Kimia Organik, Erlangga, Jakarta.
- 5. Solomons, T.W.G., 1997, Fundamentals of Organic Chemistry, John Willey & Son, New York.
- 6. Vogel, A.I., 1990, A Text Book of Practical Organic Chemistry, Longman, London.
- 7. Wilbraham, A. C., Matta, M. C., 1984, Introduction to organic and biological chemistry, terjemahan penerbit ITB (1992)



#### PROGRAM STUDI FARMASI

#### FAKULTAS FARMASI, INSTITUT SAINS DAN TEKNOLOGI NASIONAL

Jl.Moh Kahfi II Srengseng Sawah Jagakarsa Jakarta Selatan 12640. Telepon. Office: 021 - 7270 090. Fax: 021 - 7866 6955.

### RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

(RPS)

Mata Kuliah : Kimia Organik 1

Kode: 331001sks: 2 sksProgram Studi: Farmasi

**Dosen Pengampu** : 1. Dr. Tiah Rahmatiah, M.Si., Apt.

2. Dra. Herdini, M.Si., Apt.

3. Munawarohthus Sholikha, M.Si. 4. Lia Puspitasari, S.Farm., M.Si., Apt.

#### Capaian Pembelajaran Prodi:

#### Sikap:

Mahasiswa mampu bersikap bijaksana dalam menanggapi memahami prinsip-prinsip dasar senyawa organik sebagai bahan obat maupun sediaan farmasi serta dalam kehidupan sehari-hari

#### **Keterampilan Umum**

Mahasiswa mampu memahami prinsip-prinsip dasar senyawa organik sebagai bahan obat maupun sediaan farmasi serta dalam kehidupan sehari-hari

# Pengetahuan

Mahasiswa mampu memahami dan menguasai konsep dasar ilmu kimia organik, mengidentifikasi senyawa organik berdasarkan gugus fungsionalnya pada senyawa alkana, akena, alkuna, alkil halida, alkohol, eter epoksida dan aromatisitas

#### **Keterampilan Khusus**

Mampu menerapkan konsep dasar ilmu kimia organik, ikatan dan srtuktur molekul, sifat fisika dan kimia senyawa organik, sterokimia dan konformasi, serta reaksireaksi dasar senyawa organik dalam kehidupan sehari-hari.

Minggu ke-	Kemampuan Akhir yang Diharapkan	Bahan Kajian	Bentuk Pembelajaran	Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa	Kriteria dan Indikator Penilaian	Bobot Nilai
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
1.	Mahasiswa mampu menjelaskan tentang Kimia karbon, Penemuan senyawa organik,Evolusi ilmu kimia organik, Kimia organik dibidang kefarmasian	Pengertian pengetahuan tentang Kimia karbon, Penemuan senyawa organik, Evolusi ilmu kimia organik, Kimia organik dibidang kefarmasian	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang pengertian tentang Kimia karbon, Penemuan senyawa organik, Evolusi ilmu kimia organik, Kimia organik dibidang kefarmasian	Ketepatan menjelaskan tentang pengetahuan Kimia karbon, Penemuan senyawa organik, Evolusi ilmu kimia organik, Kimia organik dibidang kefarmasian  Bentuk non-test; Tulisan makalah Presentasi	
2.	Mahasiswa mampu menjelaskan tentang Stereokimia	Pengertian pengetahuan tentang: - Pendahuluan teori stereokimia - Teori valensi dan kekule - Isomer molekul - Isomer rantai/ posisi/ gugus fungsi - Isomer ruang (Stereoisomer) - Enansiomer - Kiralitas atom karbon - Kiral dan bidang simetri	<ul> <li>Ceramah</li> <li>Diskusi</li> <li>Project based learning</li> </ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang:     Isomer ruang (Stereoisomer)     Enansiomer     Kiralitas atom karbon     Kiral dan bidang simetri	Ketepatan menyelesaikan soal-soal dan pengertian tentang - Isomer ruang (Stereoisomer) - Enansiomer - Kiralitas atom karbon - Kiral dan bidang simetri  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal	

3.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkana	a. Senyawa alkana b. gugus alkil c. struktur alkana d. sifat fisik e. tata nama f. sumber	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang alkana	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang struktur, sifat fisik, tata nama  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal	
4.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkana	a. Pembuatan senyawa alkana b. Reaksi-reaksi alkana	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi alkana	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang reaksi-reaksi alkana  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal	
5.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkena	a. struktur alkena b. sifat fisik c. tata nama d. sumber	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang alkena	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang struktur, sifat fisik, tata nama  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal	
6.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkena	a. Pembuatan senyawa alkena b. Reaksi-reaksi alkena	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi alkena	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang reaksi-reaksi alkena  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal	

7.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkuna	a. struktur alkuna b. sifat fisik c. tata nama d. sumber e. Pembuatan senyawa alkuna f. Reaksi-reaksi alkuna	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi alkuna	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang reaksi-reaksi alkuna  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal
8.		I	U	jian Tengal	Semester	
9.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkohol	a. Senyawa alkohol b. struktur alkohol c. sifat fisik d. tata nama e. sumber	<ul> <li>Ceramah</li> <li>Diskusi</li> <li>Ceramah</li> <li>Project based learning</li> </ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang alkohol	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang struktur, sifat fisik, tata nama  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal
10.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkohol	a. Pembuatan senyawa alkohol b. Reaksi-reaksi alkohol	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi alkohol	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang reaksi-reaksi alkohol  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal
11.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa eter	a. Senyawa eter b. struktur eter c. sifat fisik d. tata nama e. sumber	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang eter	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang struktur, sifat fisik, tata nama  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal
12.	Mahasiswa dapat mengetahui dan	c. Pembuatan senyawa eter	• Diskusi	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang reaksi-reaksi eter

	memahami tentang senyawa eter	d. Reaksi-reaksi eter	<ul><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>		sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi eter	Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal	
13.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa epoksida	<ul> <li>a. struktur epoksida</li> <li>b. sifat fisik</li> <li>c. tata nama</li> <li>d. sumber</li> <li>e. Pembuatan senyawa epoksida</li> <li>f. Reaksi-reaksi epoksida</li> </ul>	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi epoksida	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang reaksi-reaksi epoksida  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal	
14.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa aromatisitas	a. Senyawa aromatisitas b. struktur senyawa aromatik c. sifat fisik d. tata nama e. sumber	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang aromatisitas	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang struktur, sifat fisik, tata nama  Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal	
15.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa aromatisitas	a. Pembuatan senyawa aromatisitas b. Reaksi-reaksi senyawa aromatisitas	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi aromatisitas	Ketepatan menyelesaikan soal-soal tentang reaksi-reaksi aromatisitas Bentuk non-test; Tugas penyelesaian soal soal	
			Ţ	Jjian Akhir	Semester		

# Daftar Referensi:

- 1. Fessenden, R.J., and Fessenden, J.S., 1986/1998 (6th Ed), Organic Chemistry, Wardsworth Inc., California.
- 2. Morrison, R.T., and Boyd R.N., 1983 (4<sup>th</sup>Ed), *Organic Chemistry*, New York University, Allyn and Bacon, Inc., Boston.
- 3. Mc Murry, J., 2004, Organic Chemistry, Wardsworth Inc., California.
- 4. Riswiyanto, 2010, Kimia Organik, Erlangga, Jakarta.
- 5. Solomons, T.W.G., 1997, Fundamentals of Organic Chemistry, John Willey & Son, New York.
- 6. Vogel, A.I., 1990, A Text Book of Practical Organic Chemistry, Longman, London.
- 7. Wilbraham, A. C., Matta, M. C., 1984, Introduction to organic and biological chemistry, terjemahan penerbit ITB (1992)

Disusun oleh:	Diperiksa	Disahkan oleh:	
Dosen Pengampu	Penanggungjawab Keilmuan Ketua Program Studi		Dekan
Dr	<u>Dra</u>	Dr	Dr
NIP	NID	<u>Dr</u> NIP	Dr
NII	NII	NII	N1F



#### I. IDENTITAS MATAKULIAH

Program Studi : Farmasi

Mata Kuliah : Kimia Organik 1

Kode : 331001

Semester : 1

Sks : 2 Sks

Prasayarat

Dosen Penampu : 1. Dr. Tiah Rahmatiah, M.Si., Apt.

2. Dra. Herdini, M.Si., Apt.

3. Munawarohthus Sholikha, M.Si.

4. Lia Puspitasari, S.Farm., M.Si., Apt.

#### II. CAPAIAN PEMBELAJARAN

#### Sikap:

Mahasiswa mampu bersikap bijaksana dalam menanggapi memahami prinsip-prinsip dasar senyawa organik sebagai bahan obat maupun sediaan farmasi serta dalam kehidupan sehari-hari

## **Keterampilan Umum**

Mahasiswa mampu memahami prinsip-prinsip dasar senyawa organik sebagai bahan obat maupun sediaan farmasi serta dalam kehidupan sehari-hari

#### Pengetahuan

Mahasiswa mampu memahami dan menguasai konsep dasar ilmu kimia organik, mengidentifikasi senyawa organik berdasarkan gugus fungsionalnya pada senyawa alkana, akena, alkuna, alkil halida, alkohol, eter epoksida dan aromatisitas

#### Keterampilan Khusus

Mampu menerapkan konsep dasar ilmu kimia organik, ikatan dan srtuktur molekul, sifat fisika dan kimia senyawa organik, sterokimia dan konformasi, serta reaksireaksi dasar senyawa organik dalam kehidupan sehari-hari.

#### III. DESKRIPSI MATAKULIAH:

Mata kuliah kimia organik 1 merupakan mata kuliah wajib yang terdiri dari 2 sks teori. Secara teori, mata kuliah kimia organik 1 mempelajari tentang dasar ilmu kimia organik (teori struktur, rumus kimia, gugus fungsi,isomeri dan pengantar stereokimia tata nama) dan mempelajari struktur, sifat fisik, tata nama, pembuatan dan reaksi kimia dari senyawa alkana, alkena, alkuna, alkil halida, alkohol, eter epoksida dan aromatisitas.

#### IV. METODE PEMBELAJARAN:

Metode pembelajaran dalam mata kuliah ini menggunakan Ceramah, Diskusi Kelompok, Penugasan(individu/kelompok).

#### V. MATERI AJAR

- Dasar Ilmu Kimia Organik
- Senyawa alkana
- Senyawa alkena
- Senyawa alkuna
- Senyawa alcohol
- Senyawa eter dan epoksida
- Senyawa aromatisitas

#### VI. SUMBER BACAAN UTAMA

- 1. Fessenden, R.J., and Fessenden, J.S., 1986/1998 (6th Ed), Organic Chemistry, Wardsworth Inc., California.
- 2. Morrison, R.T., and Boyd R.N., 1983 (4th Ed), Organic Chemistry, New York University, Allyn and Bacon, Inc., Boston.
- 3. Mc Murry, J., 2004, Organic Chemistry, Wardsworth Inc., California.
- 4. Riswiyanto, 2010, Kimia Organik, Erlangga, Jakarta.
- 5. Solomons, T.W.G., 1997, Fundamentals of Organic Chemistry, John Willey & Son, New York.

- 6. Vogel, A.I., 1990, A Text Book of Practical Organic Chemistry, Longman, London.
- 7. Wilbraham, A. C., Matta, M. C., 1984, Introduction to organic and biological chemistry, terjemahan penerbit ITB (1992)

#### VII. TUGAS DAN KEWAJIBAN

- 1. Mahasiswa wajib melaksanakan tugas-tugas berikut ini:
  - a. Tugas latihan soal rutin
  - b. Kuis
  - c. Ujian Mid semester
  - d. Ujian Akhir semester
- 2. Mahasiswa wajib hadir minimal 70% dari jumlah jam tatap muka

#### VII. PENILAIAN (KRITERIA, INDIKATOR, DAN BOBOT)

- A. Penilaian Proses (bobot 40 %)
  - 1. Sikap (mengacu pada penjabaran deskripsi umum) = 10%
  - 2. Partisipasi dan aktivitas dalam proses pembelajaran (kehadiran perkuliahan) = 10%
  - 3. Penyelesaian tugas-tugas latihan soal = 20%
- B. Penilaian Akhir (bobot 60 %)
  - 1.Ujian Tengah Semester = 30%
  - 2.Ujian Akhir Semester = 30%

# C. Acuan Penilaian

# 1. Kisaran Skala Nilai

Skor	Nilai Huruf
	A
	A- B+
	$\mathbf{B}^{+}$
	В
	B-
	$C^+$
	C C
	C-
	$D^{+}$
	D
	Е

# IX. MATERI DAN DISPLAY KEGIATAN PERKULIAHAN

Minggu ke-	Kemampuan Akhir yang Diharapkan	Bahan Kajian	Bentuk Pembelajaran	Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
1.	Mahasiswa mampu menjelaskan tentang Kimia karbon, Penemuan senyawa organik,Evolusi ilmu kimia organik, Kimia organik dibidang kefarmasian	Pengertian pengetahuan tentang Kimia karbon, Penemuan senyawa organik, Evolusi ilmu kimia organik, Kimia organik dibidang kefarmasian	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang pengertian tentang Kimia karbon, Penemuan senyawa organik, Evolusi ilmu kimia organik, Kimia organik dibidang kefarmasian

Minggu ke-	Kemampuan Akhir yang Diharapkan	Bahan Kajian	Bentuk Pembelajaran	Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
2.	Mahasiswa mampu menjelaskan tentang Stereokimia	Pengertian pengetahuan tentang: - Pendahuluan teori stereokimia - Teori valensi dan kekule - Isomer molekul - Isomer rantai/ posisi/ gugus fungsi - Isomer ruang (Stereoisomer) - Enansiomer - Kiralitas atom karbon - Kiral dan bidang simetri	<ul> <li>Ceramah</li> <li>Diskusi</li> <li>Project based learning</li> </ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang:     Isomer ruang (Stereoisomer)     Enansiomer     Kiralitas atom karbon     Kiral dan bidang simetri
3.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkana	a. Senyawa alkana b. gugus alkil c. struktur alkana d. sifat fisik e. tata nama f. sumber	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang alkana
4.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkana	a. Pembuatan senyawa alkana b. Reaksi-reaksi alkana	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama

Minggu ke-	Kemampuan Akhir yang Diharapkan	Bahan Kajian	Bentuk Pembelajaran	Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
			Project based learning		Internet) tentang reaksi- reaksi alkana
5.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkena	a. struktur alkena b. sifat fisik c. tata nama d. sumber	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang alkena
6.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkena	a. Pembuatan senyawa alkena b. Reaksi-reaksi alkena	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi alkena
7.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkuna	a. struktur alkuna b. sifat fisik c. tata nama d. sumber e. Pembuatan senyawa alkuna f. Reaksi-reaksi alkuna	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi alkuna
UTS					

Minggu ke-	Kemampuan Akhir yang Diharapkan	Bahan Kajian	Bentuk Pembelajaran	Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
9.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkohol	a. Senyawa alkohol a. struktur alkohol b. sifat fisik c. tata nama d. sumber	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang alkohol
10.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa alkohol	a. Pembuatan senyawa alkohol b. Reaksi-reaksi alkohol	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi alkohol
11.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa eter	a. Senyawa eter b. struktur eter c. sifat fisik d. tata nama e. sumber	<ul><li>Ceramah</li><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang eter
12.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa eter	a. Pembuatan senyawa eter b. Reaksi-reaksi eter	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi eter
13.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa epoksida	a. struktur epoksida b. sifat fisik c. tata nama	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama

Minggu ke-	Kemampuan Akhir yang Diharapkan	Bahan Kajian	Bentuk Pembelajaran	Waktu	Pengalaman Belajar Mahasiswa
(1)	(2)	d. sumber e. Pembuatan senyawa epoksida f. Reaksi-reaksi epoksida	• Project based learning	(5)	(6) Internet) tentang reaksireaksi epoksida
14.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa aromatisitas	a. Senyawa aromatisitas b. struktur c. sifat fisik d. tata nama e. sumber	<ul> <li>Ceramah</li> <li>Diskusi</li> <li>Ceramah</li> <li>Project based learning</li> </ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang aromatisitas
15.	Mahasiswa dapat mengetahui dan memahami tentang senyawa aromatisitas	a. Pembuatan senyawa aromatisitas b. Reaksi-reaksi aromatisitas	<ul><li>Diskusi</li><li>Ceramah</li><li>Project based learning</li></ul>	100 menit	Mahasiswa mencari informasi dari berbagai sumber (terutama Internet) tentang reaksi- reaksi aromatisitas
			UAS	l	ı

Dosen Pengampu	Mengetahui:	Ketua Prodi Farmasi
Dr. Tiah Rachmatiah, M.Si., Apt		