



Universitas Negeri Surabaya
Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam
Program Studi S1 Pendidikan Kimia

Kode Dokumen

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

		1. K. Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore(2011). Organic Chemistry. 6th Ed. W. H. Freeman. 2. Janice G. Smith (2011). Organic Chemistry. 3rd Ed. McGraw-Hill. 3. Jurnal – jurnal Internasional: Phytochemistry, Journal of Natural Products, Planta Medica, Natural Product Research, Natural Product Sciences, Fitoterapia 4. Mauricio A. Rostagno and Juliana M. Prado (2013). Natural Product Extraction Principles and Applications. RSC Green Chemistry					
Dosen Pengampu		Dr. Mitarlis, S.Pd., M.Si. Dr.Hj. Rinaningsih, S.Pd., M.Pd. Dr. Ratih Dewi Saputri, S.Si., M.Si. Dr. First Ambar Watt, S.Si.					
Mg Ke-	Kemampuan akhir tiap tahapan belajar (Sub-CPMK)	Penilaian		Bantuk Pembelajaran, Metode Pembelajaran, Penugasan Mahasiswa, [Estimasi Waktu]		Materi Pembelajaran [Pustaka]	Bobot Penilaian (%)
(1)	(2)	Indikator	Kriteria & Bentuk	Luring (offline)	Daring (online)		
1	1. Memahami sistem perkuliahan Kimia Organik Polifungsi 2.Menjelaskan berbagai jenis struktur, sifat-sifat dan reaksi dasar yang merupakan ciri khas senyawa-senyawa organik bergugus fungsi lebih dari satu (polifungsi)	1. Menjelaskan RPS, sistem perkuliahan, sistem penilaian, penetapan kelulusan dan tata tertib kuliah Kimia Organik Polifungsi 2. Menjelaskan reaksi kimia dari asam dikarboksilat 3.Menjelaskan pembentukan lakton dan laktida dari asam hidroksi karboksilat 4.Menjelaskan reaksi dekarboksilasi pada asam oksokarboksilat 5. Menjelaskan reaksi Diels Alder	Kriteria: 1. Partisipasi saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif	1. Menjelaskan RPS, sistem perkuliahan, sistem penilaian, penetapan kelulusan dan tata tertib kuliah Kimia Organik Polifungsi 2. Menjelaskan reaksi kimia dari asam dikarboksilat 3. Menjelaskan pembentukan lakton dan laktida dari asam hidroksi karboksilat 4. Menjelaskan reaksi dekarboksilasi pada asam oksokarboksilat 5. Menjelaskan reaksi Diels Alder 100 menit		Materi: 1.Asam dikarboksilat, 2.Asam hidroksi karboksilat, 3.Asam oksokarboksilat 4.Senyawa dihidroksi, 5.Senyawa hidroksi karbonil 6.Senyawa dikarbonil, 7.Reaksi Diels-Alder Pustaka: Carey, F.A. (2000). <i>Organic Chemistry</i> . 4rd Ed. New York: McGraw-Hill Companies, Inc. Materi: 1.Hidrokarbon aromatik polisiklik, 2.Hidrokarbon aromatic heterosiklik. Pustaka: Solomon, T.W.G. & Fryhle, C.B. (2011). <i>Organic Chemistry</i> . New York: John Wiley & Sons, Inc.	5%
2	Menjelaskan berbagai jenis struktur, sifat-sifat dan reaksi dasar yang merupakan ciri khas senyawa-senyawa organik bergugus fungsi lebih dari satu (polifungsi)	1.Menjelaskan reaksi kimia dari asam dikarboksilat 2.Menjelaskan pembentukan lakton dan laktida dari asam hidroksi karboksilat 3.Menjelaskan reaksi dekarboksilasi pada asam oksokarboksilat 4. Menjelaskan reaksi Diels Alder	Kriteria: 1.1. Partisipasi saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3)	penugasan, Diskusi, tanya jawab, dan latihan soal 3 X 50	penugasan, Diskusi, tanya jawab, dan latihan soal	Materi: 1.Asam dikarboksilat, 2.Asam hidroksi karboksilat, 3.Asam oksokarboksilat 4.Senyawa dihidroksi, 5.Senyawa hidroksi karbonil 6.Senyawa dikarbonil, 7.Reaksi Diels-Alder Pustaka: Janice G. Smith (2011). <i>Organic Chemistry</i> . 3rd Ed. McGraw-Hill.	5%

3	Menjelaskan struktur, tata nama, dan sifat kimia hidrokarbon aromatic polisiklik dan heterosiklik	1. Menjelaskan reaksi substitusi elektrofilik pada senyawa hidrokarbon polisiklik 2. Menuliskan contoh reaksi oksidasi dan reduksi pada senyawa hidrokarbon aromatic polisiklik 3. Menjelaskan sifat kebasaan dari aromatik heterosiklik dan kelarutannya dalam air kaitannya dengan ikatan hidrogen. 4. Menjelaskan reaksi substitusi elektrofilik pada senyawa hidrokarbon aromatic heterosiklik	Kriteria: 1.1. Partisipasi dinilai saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif	Tanya Jawab, Diskusi kelas, Penyelesaian Tugas-tugas (tugas baca, membuat ringkasan) Latihan soal 3 X 50		Materi: 1.Hidrokarbon aromatik polisiklik, 2.Hidrokarbon aromatik heterosiklik. Pustaka: <i>Solomon, T.W.G. & Fryhle, C.B. (2011). Organic Chemistry. New York: John Wiley & Sons, Inc.</i>	5%
4	Menjelaskan struktur, tata nama, dan sifat kimia hidrokarbon aromatic polisiklik dan heterosiklik	1. Menjelaskan reaksi substitusi elektrofilik pada senyawa hidrokarbon polisiklik 2. Menuliskan contoh reaksi oksidasi dan reduksi pada senyawa hidrokarbon aromatic polisiklik 3. Menjelaskan sifat kebasaan dari aromatik heterosiklik dan kelarutannya dalam air kaitannya dengan ikatan hidrogen. 4. Menjelaskan reaksi substitusi elektrofilik pada senyawa hidrokarbon aromatic heterosiklik	Kriteria: 1.1. Partisipasi saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif	Tanya Jawab, Diskusi kelas, Penyelesaian Tugas-tugas (tugas baca, membuat ringkasan) Latihan soal 3 X 50		Materi: 1.Hidrokarbon aromatik polisiklik 2. Hidrokarbon aromatik heterosiklik. Pustaka: <i>Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore(2011). Organic Chemistry. 6th Ed. W. H. Freeman.</i>	5%
5	Memahami struktur, tata nama dan sifat-kimia dari karbohidrat	.1. Menjelaskan struktur karbohidrat 2. Menjelaskan proses siklisisasi pada monosakarida 3. Menjelaskan reaksi-reaksi yang terjadi pada karbohidrat 4.Menjelaskan peranan karbohidrat bagi makhluk hidup	Kriteria: 1.1. Partisipasi saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif	Tanya Jawab, Diskusi kelas 3 X 50		Materi: 1.Definisi, struktur, dan tatanama karbohidrat 2.Monosakarida 3.Disakarida 4.Polisakarida 5.Reaksi-reaksi karbohidrat Pustaka: <i>K. Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore(2011). Organic Chemistry. 6th Ed. W. H. Freeman.</i>	5%

6	Memahami struktur, tata nama dan sifat-kimia dari karbohidrat	.1. Menjelaskan struktur karbohidrat 2. Menjelaskan proses siklisaasi pada monosakarida 3. Menjelaskan reaksi- reaksi yang terjadi pada karbohidrat 4. Menjelaskan peranan karbohidrat bagi makhluk hidup	Kriteria: 1.1. Partisipasi saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif	Tanya Jawab, Diskusi kelas 3 X 50		Materi: 1.Definisi, struktur, dan tatanama karbohidrat 2.Monasakarida 3.Disakarida 4.Polisakarida 5.Reaksi-reaksi karbohidrat Pustaka: K. Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore(2011). Organic Chemistry. 6th Ed. W. H. Freeman.	5%
7	Memahami struktur, tata nama dan sifat-kimia dari karbohidrat	1. Menjelaskan struktur karbohidrat 2. Menjelaskan proses siklisaasi pada monosakarida 3. Menjelaskan reaksi- reaksi yang terjadi pada karbohidrat 4. Menjelaskan peranan karbohidrat bagi makhluk hidup	Kriteria: 1.1. Partisipasi dinilai saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif, Penilaian Praktikum	Studi kasus (Case Study) 3 X 50		Materi: penerapan materi karbohidrat dalam aplikasinya bagi makhluk hidup Pustaka: K. Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore(2011). Organic Chemistry. 6th Ed. W. H. Freeman. Materi: menelaah jurnal terkait karbohidrat untuk makhluk hidup Pustaka: <i>Jurnal – jurnal Internasional: Phytochemistry, Journal of Natural Products, Planta Medica, Natural Product Research, Natural Product Sciences, Fitoterapia</i>	10%
8	Ujian Tengah Semester untuk menilai ketercapaian Kemampuan Akhir dari TM 1 sd 7	Ujian Tengah Semester untuk menilai ketercapaian indikator dari TM 1 sd 7	Kriteria: 1.Terlampir pada rubrik penilaian soal UTS 2.Tes sub sumatif, dilakukan dua kali mengasess semua indikator yang relevan lewat ujian tulis (UTS) dirata-rata dan diberi bobot (2) Bentuk Penilaian : Tes	Ujian Tengah Semester 2 X 50			10%
9	Memahami struktur, jenis, dan sifat kimia asam amino dan protein	1. Menjelaskan struktur asam amino 2. Menjelaskan reaksi kimia pada asam amino 3. Menjelaskan pembentukan peptida 4. Menjelaskan struktur dan fungsi protein 5. Memjelaskan proses denaturasi protein	Kriteria: 1.1. Partisipasi dinilai saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif, Penilaian Praktikum	Tanya Jawab dan Diskusi kelas 3 X 50		Materi: 1.Asam amino 2.Peptida 3. Protein dan enzim Pustaka: Hart, H., Craine, L.E. & Hart, D.J. (2003). Kimia Organik. Suatu Kuliah Singkat. Edisi ke XI. Penerjemah: Achmadi, S.S., Jakarta: Erlangga.	5%

10	Memahami struktur, jenis, dan sifat kimia asam amino dan protein	1. Menjelaskan struktur asam amino 2. Menjelaskan reaksi kimia pada asam amino 3. Menjelaskan reaksi pembentukan peptida 4. Menjelaskan struktur dan fungsi protein 5. Memjelaskan proses denaturasi protein	Kriteria: 1.1. Partisipasi dinilai saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif, Penilaian Praktikum	Tanya Jawab dan Diskusi kelas 3 X 50		Materi: 1. Asam amino 2. Peptida 3. Protein dan enzim Pustaka: Hart, H., Craine, L.E. & Hart, D.J. (2003). Kimia Organik. Suatu Kuliah Singkat. Edisi ke XI. Penerjemah: Achmadi, S.S., Jakarta: Erlangga. Materi: aplikasi asam amino, protein dan enzim dalam senyawa makromolekul Pustaka: Solomon, T.W.G. & Fryhle, C.B. (2011). Organic Chemistry. New York: John Wiley & Sons, Inc.	5%
11	Memahami struktur, tata na nama, sifat-sifat kimia lipida	.1. Menjelaskan struktur dan fungsi lipida 2. Menjelaskan reaksi kimia lipida 3. Menjelaskan struktur steroid dan perannya sebagai hormon	Kriteria: 1.1. Partisipasi dinilai saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif, Penilaian Praktikum	tanya jawab dan diskusi 3 X 50		Materi: dapat menerapkan materi Hidrogenasi minyak nabati dan proses Penyabunan minyak dan lemak serta dapat memecahkan masalah dalam Pembuatan deterjen Pustaka: Janice G. Smith (2011). Organic Chemistry. 3rd Ed. McGraw-Hill. Materi: Proses Penyabunan minyak dan lemak serta dapat memecahkan masalah dalam Pembuatan deterjen Pustaka: Jurnal – jurnal Internasional: Phytochemistry, Journal of Natural Products, Planta Medica, Natural Product Research, Natural Product Sciences, Fitoterapia	10%

12	Memahami struktur, tata nama, sifat-sifat kimia lipida	<p>1. Menjelaskan struktur dan fungsi lipida 2. Menjelaskan reaksi kimia lipida 3. Menjelaskan struktur steroid dan perannya sebagai hormon</p>	<p>Kriteria:</p> <p>1.1. Partisipasi dinilai saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2)</p> <p>2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3)</p> <p>Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif, Penilaian Praktikum</p>	<p>Studi kasus (Case Study) dan dipresentasikan 3 X 50</p>		<p>Materi: dapat menerapkan materi Hidrogenasi minyak nabati dan proses Penyabunan minyak dan lemak serta dapat memecahkan masalah dalam Pembuatan deterjen</p> <p>Pustaka: <i>Janice G. Smith (2011). Organic Chemistry. 3rd Ed. McGraw-Hill.</i></p> <p>Materi: Proses Penyabunan minyak dan lemak serta dapat memecahkan masalah dalam Pembuatan deterjen</p> <p>Pustaka: <i>Jurnal – jurnal Internasional: Phytochemistry, Journal of Natural Products, Planta Medica, Natural Product Research, Natural Product Sciences, Fitoterapia</i></p>	5%
13	Menjelaskan senyawa bioaktif (metabolit sekunder meliputi senyawa terpenoid, steroid, flavonoid, dan alkaloid) tumbuhan dan menyebutkan manfaatnya dalam industri farmasi	<p>1. Menjelaskan jenis-jenis senyawa bioaktif (metabolit sekunder) dari tumbuhan 2. Menyebutkan jenis tumbuhan asli Indonesia yang berkhasiat obat</p>	<p>Kriteria:</p> <p>1.1. Partisipasi dinilai saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2)</p> <p>2.2. Ujian tengah semester (UTS) dilakukan untuk mengases indicator TM 1-7 , lewat ujian tulis, dan diberi bobot (2)</p> <p>3.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3)</p> <p>4.4. Ujian akhir semester (UAS) digunakan untuk mengukur ketercapaian indikator TM 9-15 , lewat ujian tulis, dan hasilnya diberi bobot 3.</p> <p>5.5. NA akhir adalah (nilai partisipasi") (Nilai tugas%2 3) (nilai UTS%2 2) nilai UAS (3) dibagi 10</p> <p>Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif, Penilaian Praktikum</p>	<p>Diskusi, presentasi dan penugasan 3 X 50</p>		<p>Materi: metabolit sekunder senyawa terpenoid, steroid, flavonoid, dan alkaloid</p> <p>Pustaka: <i>Mauricio A. Rostagno and Juliana M. Prado (2013). Natural Product Extraction Principles and Applications. RSC Green Chemistry</i></p> <p>Materi: materi senyawa metabolit sekunder serta bioaktivitas kandungan senyawa metabolit sekunder</p> <p>Pustaka: <i>Jurnal – jurnal Internasional: Phytochemistry, Journal of Natural Products, Planta Medica, Natural Product Research, Natural Product Sciences, Fitoterapia</i></p>	5%

14	Menjelaskan senyawa bioaktif (metabolit sekunder meliputi senyawa terpenoid, steroid, flavonoid, dan alkaloid) tumbuhan dan menyebutkan manfaatnya dalam industri farmasi	1. Menjelaskan jenis-jenis senyawa bioaktif (metabolit sekunder) dari tumbuhan 2. Menyebutkan jenis tumbuhan asli Indonesia yang berkhasiat obat	Kriteria: 1.1. Partisipasi dinilai saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif, Penilaian Praktikum	Diskusi, presentasi dan penugasan 3 X 50		Materi: metabolit sekunder senyawa terpenoid, steroid, flavonoid, dan alkaloid Pustaka: Mauricio A. Rostagno and Juliana M. Prado (2013). <i>Natural Product Extraction Principles and Applications. RSC Green Chemistry</i>	5%
15	Menjelaskan senyawa bioaktif (metabolit sekunder meliputi senyawa terpenoid, steroid, flavonoid, dan alkaloid) tumbuhan dan menyebutkan manfaatnya dalam industri farmasi	1. Menjelaskan jenis-jenis senyawa bioaktif (metabolit sekunder) dari tumbuhan 2. Menyebutkan jenis tumbuhan asli Indonesia yang berkhasiat obat	Kriteria: 1.1. Partisipasi dinilai saat perkuliahan, dilakukan lewat pengamatan (bobot 2) 2.3. Penilaian tugas terstruktur dirata-rata, kemudian diberi bobot (3) Bentuk Penilaian : Aktifitas Partisipatif, Penilaian Portofolio	Case study : Dapat Menyebutkan jenis tumbuhan asli Indonesia yang berkhasiat obat serta dapat memecahkan permasalahan tanaman asli indonesia yang dapat dilanjutkan sebagai produk herbal 3 X 50		Materi: metabolit sekunder senyawa terpenoid, steroid, flavonoid, dan alkaloid Pustaka: Mauricio A. Rostagno and Juliana M. Prado (2013). <i>Natural Product Extraction Principles and Applications. RSC Green Chemistry</i>	5%

16	Mahasiswa memahami konsep, sikap dan keterampilan dalam mata kuliah Kimia Organik Polifungsi	Memahami konsep, sikap dan keterampilan dalam mata kuliah Kimia Organik Polifungsi	Kriteria: 1.Terlampir dalam rubrik penilaian soal UAS 2.Nilai UAS Dilberi bobot 3 NA akhir adalah (nilai partisipasi x2) (Nilai tugas x 3) (nilai UTS x 2) nilai UAS (3) dibagi 10 Bentuk Penilaian : Tes	Ujian Akhir Semester (UAS) 2 X 50			15%
----	--	--	---	--------------------------------------	--	--	-----

Rekap Persentase Evaluasi : Project Based Learning

No	Evaluasi	Persentase
1.	Aktifitas Partisipatif	50%
2.	Penilaian Portofolio	2.5%
3.	Penilaian Praktikum	22.5%
4.	Tes	25%
		100%

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, ketrampilan umum, ketrampilan khusus dan pengetahuan.
3. **CP Mata Kuliah (CPMK)** adalah kemampuan yang dijabarkan secara spesifik dari CPL yang dibebankan pada mata kuliah, dan bersifat spesifik terhadap bahan kajian atau materi pembelajaran mata kuliah tersebut.
4. **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 tahap pembelajaran, dan bersifat spesifik terhadap materi pembelajaran mata kuliah tersebut.
5. **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.
6. **Kreteria 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.
7. **Bentuk penilaian:** tes dan non-tes.
8. **Bentuk pembelajaran:** Kuliah, Responsi, Tutorial, Seminar atau yang setara, Praktikum, Praktik Studio, Praktik Bengkel, Praktik Lapangan, Penelitian, Pengabdian Kepada Masyarakat dan/atau bentuk pembelajaran lain yang setara.
9. **Metode Pembelajaran:** Small Group Discussion, Role-Play & Simulation, Discovery Learning, Self-Directed Learning, Cooperative Learning, Collaborative Learning, Contextual Learning, Project Based Learning, dan metode lainnya yg setara.
10. **Materi Pembelajaran** adalah rincian atau uraian dari bahan kajian yg dapat disajikan dalam bentuk beberapa pokok dan sub-pokok bahasan.
11. **Bobot penilaian** adalah prosentasi penilaian terhadap setiap pencapaian sub-CPMK yang besarnya proposisional dengan tingkat kesulitan pencapaian sub-CPMK tsb., dan totalnya 100%.
12. TM=Tatap Muka, PT=Penugasan terstruktur, BM=Belajar mandiri.

RPS ini telah divalidasi pada tanggal 2 Maret 2024

Koordinator Program Studi S1
Pendidikan Kimia

UPM Program Studi S1
Pendidikan Kimia



Prof. Dr. Utiya Azizah, M.Pd.
NIDN 0015076503



Rusmini, S.Pd., M.Si.
NIDN 0012067905

