

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

MATA KULIAH :

KIMIA ORGANIK I



Dosen :

Dedi Irwandi, M.Si

**PROGRAM STUDI PENDIDIKAN KIMIA
FAKULTAS ILMU TARBIYAH DAN KEGURUAN
UIN SYARIF HIDAYATULLAH JAKARTA
TAHUN 2025**

LEMBAR VALIDASI

Yang bertandatangan di bawah ini adalah Tim Pengembang Kurikulum Program Studi dan/atau

Ketua Program Studi, menyatakan bahwa Rencana Pembelajaran Semester (RPS) :

Nama Mata Kuliah : Kimia Organik I
Dosen Pengampu MK : Dedi Irwandi, M.Si.

Diperiksa Oleh:

Gugus Jaminan Mutu
Prodi Pendidikan Kimia

Disetujui:
Ketua Prodi,

Miessya Wardani, M.Si
NIP. 199411192020122018

Tonih Feronika, M.Pd
NIP. 19760107200511007

Dibuat oleh:
Dosen Pengampu Mata Kuliah

Dedi Irwandi, M.Si.
NIP. 197105282000031002

Lampiran 1

	PROGRAM STUDI PENDIDIKAN KIMIA FAKULTAS ILMU TARBIYAH DAN KEGURUAN UNIVERSITAS ISLAM NEGERI SYARIF HIDAYATULLAH JAKARTA							
RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER								
Identitas Mata Kuliah	Nama Mata Kuliah	Kode Mata Kuliah	Rumpun Mata Kuliah	Jenis Mata Kuliah	Status Mata Kuliah	Bobot (SKS)	Semester	Direvisi
	Kimia Organik I	FST 6096105	Kimia	Fakultas	Wajib	3	3	15/10/2024
Otoritas	Pengembang RPS			Ketua Kelompok Keahlian		Ketua Program Studi		
	Dedi Irwandi, M.Si.					Tonih Feronika, M.Pd.		
Deskripsi Mata Kuliah	Pada mata kuliah kimia organik 1 ini membahas Atom dan Molekul Suatu Tinjauan Ulang, Orbital dan Peranannya dalam Ikatan Kovalen, Isomer Struktur, Tata Nama, dan Alkana; Stereokimia; Alkil Halida: Reaksi Substitusi dan Eliminasi; Reaksi Radikal Bebas: Senyawa Organologam; Alkohol, Eter dan yang Berhubungan; serta Alkena dan Alkuna.. Pada materi ini juga dimungkinkan untuk memahami ayat-ayat alquran dengan berbagai macam reaksi yang ada. Kegiatan perkuliahan dilakukan dengan menggunakan pendekatan ilmiah(mengobservasi, menanya, mengeksplorasi, mengasosiasi serta mengkomunikasikan) dalam proses pembelajaran melalui kegiatan perkuliahan di kelas dan kegiatan praktikum (untuk mengembangkan sikap sosial dan rasa tanggung jawab). Penilaian dilakukan dengan instrument soal Essay pada UTS dan UAS.							
Capaian Pembelajaran	Capaian Pembelajaran Lulusan yang dibebankan pada Mata Kuliah							
	CPL 2	Mampu menginternalisasi nilai-nilai islami dan sikap ilmiah dalam aktivitas akademik dan nonakademik						
	CPL 3	Mampu menguasai konsep teoretis tentang struktur, dinamika, dan energi bahan kimia, serta prinsip dasar pemisahan, analisis, sintesis dan karakterisasinya						
	Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CMPK)						CPL yang didukung	
	CPMK 2	Menunjukkan perilaku islami dan sikap ilmiah dalam perkuliahan					CPL 2	

	CPMK 3	Terampil menerapkan konsep dasar kimia ditinjau dari aspek anorganik, fisik, organik dan makromolekul dan penerapannya dalam kehidupan sehari-hari	CPL 2, CPL3
Pustaka	Utama:		
	Buku Sumber :. 1. Fessenden, J. Ralph dan Joan S. Fessenden (1999). Kimia Organik 1. Edisi ke tiga. Jakarta: Gramedia 2. Wade, L. G. Wade, Organic Chemistry. 5th Edition		
	Pendukung: 1. Bruice, Paula Yurkanis. (2007). Organic Chemistry. Fifth Edition. Kuala Lumpur. Pearson Educational International. 2. Hart, Harold. (1983). Kimia Organik. Edisi ke enam. Jakarta: Gramedia. 3. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/6ryRAfwYyuA 4. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/x2Qpf_fGRLk 5. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/rPT57BnY1e0 6. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/9lyOEtmD3CM 7. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/6ryRAfwYyuA 8. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/eNIA6eE14H0 9. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/rA1HuG6PC9w 10. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/Nlf22FXujsE 11. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/DLMTHDUbAtc 12. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/upz9VDgsPAc 13. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/UDSsaOFCQdY 14. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/_7twdya4hHs 15. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/Evnjbl07Sk8 16. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/JSTsofwvDqk 17. Materi dari youtube Dedi Irwandi Yuskar : https://youtu.be/2tp_7HUcWKc 18. Dan lainnya dari Chanel Youtube Dedi Irwandi Yuskar		
Media Pembelajaran	Software		Hardware
	Presentasi Power Point Interaktif, Youtube.		Komputer, Laptop, Projector, Papan Tulis
Integrasi	Jenis Integrasi		Model Integrasi
	Keilmuan dan Keislaman		Informatif dan Konfirmatif
Team Teaching	-		

Mata Kuliah Syarat	Kimia Dasar 1 dan Kimia Dasar 2						
Deskripsi Rencana Pembelajaran							
Pert. Ke-	Sub CPMK	Indikator Ketercapaian	Bahan Kajian	Strategi	Pengalaman Belajar / Aktivitas Perkuliahan	Penilaian	Bobot Nilai
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
	Pemaparan RPS						
1	1. Mendefinisikan kimia organik 2. Membedakan senyawa organik dan anorganik 3. Menjelaskan penggolongan senyawa organik 4. Menjelaskan perkembangan teori tentang struktur molekul organik 5. Menjelaskan ikatan ion 6. Menjelaskan ikatan valensi 7. Menggambarkan struktur molekul organik berdasarkan		Atom dan Molekul Suatu Tinjauan Ulang	Media: materi sudah disampaikan melalui youtube (buatan sendiri).	Metode: Diskusi, tanya jawab Diskusi mengenai senyawa organik dan dasar dari reaksi pembentukan senyawa. Serta yang berhubungan dengan reaksi secara umum	Tes tertulis (tercakup pada soal UTS)	

	teori yang telah ada 8. Menjelaskan asam basa bronsted lowry 9. Menjelaskan ikatan kovalen polar 10. Menjelaskan teori resonansi 11. Menjelaskan gaya tarikan antara molekul						
2	1. Menjelaskan sifat gelombang 2. Menggambar kan ikatan pada hydrogen 3. Menggambar kan orbital ikatan dan anti ikatan 4. Menggambar kan orbital hibrida karbon		Orbital dan Peranannya dalam Ikatan Kovalen	Media: materi sudah disampaikan melalui youtube (buatan sendiri), Powerpoint	Metode: Diskusi, tanya jawab Diskusi sifat dualism partikel, dalam hal ini partikel bersifat sebagai gelombang. Termasuk dibahas orbital hibrida	Tes tertulis (tercakup pada soal UTS)	
3 & 4	1. Menjelaskan isomer		Stereokimia	Media: materi sudah disampaikan	Metode: Diskusi, tanya jawab	Tes tertulis (tercakup pada soal UTS)	

	geometrik pada alkena 2. Menggambarkan isomer geometrik pada senyawa siklik 3. Menggambarkan konformasi senyawa rantai terbuka 4. Menggambarkan bentuk senyawa siklik 5. Menggambarkan konformer sikloheksana 6. Menjelaskan kiralitas 7. Menjelaskan rotasi cahaya terpolarisasi bidang 8. Menetapkan konfigurasi mutlak R dan S 9. Menjelaskan pemisahan campuran rasemik			melalui youtube (buatan sendiri)	Diskusi mengenai isomer geometrik, menggambarkan konformer sikloalkana, serta menetapkan konfigurasi R dan S		
--	--	--	--	----------------------------------	--	--	--

5 & 6	1. Menyebutkan jeni-jenis senyawa organohalogen 2. Menganalisis sifat fisis alkana terhalogenasi 3. Menuliskan nama senyawa alkil halida 4. Pendahuluan reaksi substitusi dan eliminasi 5. Menjelaskan reaksi SN2 pada alkil halida 6. Menjelaskan reaksi SN1 pada alkil halide 7. Menjelaskan reaksi E1 pada alkil halida 8. Menjelaskan reaksi E2 pada alkil halida 9. Membedakan faktor yang mempengaruhi reaksi		Alkil Halida: reaksi substitusi dan eliminasi	Media: materi sudah disampaikan melalui youtube (buatan sendiri)	Metode: Diskusi, tanya jawab Diskusi mengenai alkil halide yang menghasilkan reaksi yang bersaingan reaksi substitusi dan reaksi UTS) eliminasi	Tes tertulis (tercakup pada soal UTS)	
-------	---	--	---	--	---	---------------------------------------	--

	substitusi dan eliminasi						
7	Ujian Tengah Semester (UTS)						
8 & 9	1. Menjelaskan radikal bebas yang khas pada klorinasi metana 2. Menganalisis reaktivitas dari halogen 3. Menganalisis stereokimia halogenasi radikal bebas 4. Menentukan tahap penentu laju 5. Menjelaskan reaksi pirolisis 6. Menentukan reaksi radikal bebas yang lain 7. Menjelaskan inisiator dan inhibitor radikal bebas 8. Menuliskan senyawa organologam		Reaksi Radikal Bebas	Media: materi sudah disampaikan melalui youtube (buatan sendiri).	Metode: Diskusi, tanya jawab Diskusi radikal bebas pada klorinasi, reaksi pada senyawa lain. Inisiator dan inhibitor radikal bebas.	Tes tertulis (tercakup pada soal UAS)	

	9. Menuliskan reagensia magnesium						
10 & 11	1. Membedakan ikatan pada alkohol dan eter 2. Menganalisis sifat fisis alkohol dan eter 3. Menuliskan nama alkohol dan eter 4. Menjelaskan pembuatan alkohol dan eter 5. Menuliskan reaksi substitusi alkohol 6. Menuliskan reaksi eliminasi alkohol 7. Membedakan alkoksida dan fenoksida 8. Menuliskan reaksi pembentukan		Alkohol dan Eter	Media: materi sudah disampaikan melalui youtube (buatan sendiri),	Metode: Diskusi, tanya jawab Diskusi ikatan hidrogen pada alkohol, perbedaan alkohol dan eter	Tes tertulis (tercakup pada soal UAS)	

	ester dari alcohol 9. Menuliskan reaksi alkohol 10. Menjelaskan pembuatan eter 11. Menuliskan reaksi substitusi eter 12. Menjelaskan eter mahkota						
12 & 13	1. Membedakan ikatan pada alkena dan alkuna 2. Menuliskan nama alkena dan alkuna 3. Menganalisis sifat fisis alkena dan alkuna 4. Menjelaskan pembuatan alkena dan alkuna 5. Menjelaskan adisi hydrogen halide pada		Alkena dan Alkuna	Media: materi sudah disampaikan melalui youtube (buatan sendiri)	Metode: Diskusi, tanya jawab Diskusi ikatan pada alkena dan alkuna serta reaksi senyawa alkena dengan berbagai macam senyawa	Tes tertulis (tercakup pada soal UAS)	

	alkena dan alkuna 6. Menjelaskan adisi H_2SO_4 dan H_2O pada alkena dan alkuna 7. Menjelaskan hidrasi menggunakan merkuri asetat 8. Menjelaskan adisi borana pada alkena						
14 & 15	1. Menuliskan nama benzena tersubstitusi 2. Menganalisis sifat fisik hidrokarbon aromatis 3. Menjelaskan kestabilan cincin benzena 4. Menjelaskan ikatan pada benzena 5. Menuliskan persyaratan senyawa aromatis		Benzena	Media: materi sudah disampaikan melalui youtube (buatan sendiri)	Metode: Diskusi, tanya jawab Diskusi sifat kimia dan sifat fisika benzena, serta reaksi substitusi elektrofilik dengan berbagai macam senyawa	Tes tertulis (tercakup pada soal UAS)	

	6. Menuliskan substitusi aromatis elektrofilik 7. Menuliskan substitusi pertama 8. Menuliskan substitusi kedua 9. Menuliskan substitusi ketiga											
16	Ujian Akhir Semester (UAS)											
Penilaian	CPMK	Bobot per Bentuk Penilaian										Total Bobot Per CPMK
		Tugas 1	Tugas 2	Tugas 3	Tugas 4	Tugas 5	Tugas 6	Tugas 7	Tugas 8	Tugas 9	Proyek 1	
	CPMK 1											30
	CPKM 2											40
	CPMK 3											30
	Total	5	10	10	10	10	5	5	10	5	30	100
Nilai Kelulusan	Nilai Angka			Nilai Huruf			Nilai Bobot			Keterangan		
	80 – 100			A			4,00			LULUS		
	70 – 79			B			3,00			LULUS		
	60 – 69			C			2,00			LULUS		
	50 -59			D			1,00			TIDAK LULUS		
	01 – 49			E			0,00			TIDAK LULUS		

Lampiran Tugas

1. Tugas Ke-1

Mata Kuliah	: Kimia Organik I
Semester	: 3
SKS	: 3
Pertemuan Ke-	: 1
Tugas Ke	: 1
Sub CPMK	1. Mendefinisikan kimia organik 2. Membedakan senyawa organik dan anorganik 3. Menjelaskan penggolongan senyawa organik 4. Menjelaskan perkembangan teori tentang struktur molekul organik 5. Menjelaskan ikatan ion 6. Menjelaskan ikatan valensi 7. Menggambarkan struktur molekul organik berdasarkan teori yang telah ada 8. Menjelaskan asam basa bronsted lowry 9. Menjelaskan ikatan kovalen polar 10. Menjelaskan teori resonansi 11. Menjelaskan gaya tarikan antara molekul
Deskripsi Tugas	Membuat resume dan mencatat materi dari youtube tentang Atom dan Molekul
Metode Pengerjaan Tugas	1. Resume dikerjakan secara mandiri 2. Mengumpulkan berbagai sumber buku yang relevan 3. Membuat resume
Bentuk dan Format Luaran	1. Rancangan resume terdiri dari identitas resume, sistematika resume, dan isi resume 2. Resume dibuat sesuai dengan banyak video youtube
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	1. Identitas Resume (15%) a. Nama dicantumkan b. Resume dibubuhi tanggal c. Tema atau materi yang dikaji dicantumkan 2. Sistematika Resume (25%) a. Resume teroganisir dengan baik dan lengkap (memuat beberapa bab atau sub bab dari materi yang dikaji dan ada sumber rujukan) 3. Isi Resume (60%) a. Menyajikan beragam informasi materi yang dipelajari b. Resume menggambarkan representasi materi yang dipelajari c. Resume memasukan konteks pembelajaran kimia d. Resume dilengkapi dengan referensi yang beragam minimal 5 referensi e. Resume ditulis dengan bahasa yang komunikatif f. Memunculkan pertanyaan-pertanyaan penting

2. Tugas Ke-2

Mata Kuliah	: Kimia Organik I
Semester	: 3
SKS	: 3
Pertemuan Ke-	: 2
Tugas Ke	: 2
Sub CPMK	1. Menjelaskan sifat gelombang 2. Menggambarkan ikatan pada hydrogen

	3. Menggambarkan orbital ikatan dan anti ikatan 4. Menggambarkan orbital hibrida karbon
Deskripsi Tugas	Membuat resume dan mencatat materi dari youtube tentang orbital dan Peranannya dalam Ikatan Kovalen
Metode Pengerjaan Tugas	1. Resume dikerjakan secara mandiri 2. Mengumpulkan berbagai sumber buku yang relevan 3. Membuat resume
Bentuk dan Format Luaran	1. Rancangan resume terdiri dari identitas resume, sistematika resume, dan isi resume 2. Resume dibuat sesuai dengan banyak video youtube
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	1. Identitas Resume (15%) - Nama dicantumkan - Resume dibubuhi tanggal - Tema atau materi yang dikaji dicantumkan 2. Sistematika Resume (25%) - Resume teroganisir dengan baik dan lengkap (memuat beberapa bab atau sub bab dari materi yang dikaji dan ada sumber rujukan) 3. Isi Resume (60%) - Menyajikan beragam informasi materi yang dipelajari - Resume menggambarkan representasi materi yang dipelajari - Resume memasukan konteks pembelajaran kimia - Resume dilengkapi dengan referensi yang beragam minimal 5 referensi - Resume ditulis dengan bahasa yang komunikatif - Memunculkan pertanyaan-pertanyaan penting

3. Tugas Ke-3

Mata Kuliah	: Kimia Organik I
Semester	: 3
SKS	: 3
Pertemuan Ke-	: 3 - 4
Tugas Ke	: 3
Sub CPMK	1. Menjelaskan isomer geometrik pada alkana 2. Menggambarkan isomer geometrik pada senyawa siklik 3. Menggambarkan konformasi senyawa rantai terbuka 4. Menggambarkan bentuk senyawa siklik 5. Menggambarkan konformer sikloheksana 6. Menjelaskan kiralitas 7. Menjelaskan rotasi cahaya terpolarisasi bidang 8. Menetapkan konfigurasi mutlak R dan S 9. Menjelaskan pemisahan campuran rasemik
Deskripsi Tugas	Membuat resume dan mencatat materi dari youtube mengenai isomer geometrik, menggambarkan konformer sikloalkana, serta menetapkan konfigurasi R dan S
Metode Pengerjaan Tugas	1. Resume dikerjakan secara mandiri 2. Mengumpulkan berbagai sumber buku yang relevan 3. Membuat resume
Bentuk dan Format Luaran	1. Rancangan resume terdiri dari identitas resume, sistematika resume, dan isi resume 2. Resume dibuat sesuai dengan banyak video youtube
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	1. Identitas Resume (15%) - Nama dicantumkan - Resume dibubuhi tanggal - Tema atau materi yang dikaji dicantumkan 2. Sistematika Resume (25%)

	a. Resume teroganisir dengan baik dan lengkap (memuat beberapa bab atau sub bab dari materi yang dikaji dan ada sumber rujukan)
	3. Isi Resume (60%) a. Menyajikan beragam informasi materi yang dipelajari b. Resume menggambarkan representasi materi yang dipelajari c. Resume memasukan konteks pembelajaran kimia d. Resume dilengkapi dengan referensi yang beragam minimal 5 referensi e. Resume ditulis dengan bahasa yang komunikatif f. Memunculkan pertanyaan-pertanyaan penting

4. Tugas Ke-4

Mata Kuliah	: Kimia Organik I
Semester	: 3
SKS	: 3
Pertemuan Ke-	: 5 - 6
Tugas Ke	: 4
Sub CPMK	1. Menyebutkan jeni-jenis senyawa organohalogen 2. Menganalisis sifat fisis alkana terhalogenasi 3. Menuliskan nama senyawa alkil halida 4. Pendahuluan reaksi substitusi dan eliminasi 5. Menjelaskan reaksi SN2 pada alkil halida 6. Menjelaskan reaksi SN1 pada alkil halide 7. Menjelaskan reaksi E1 pada alkil halida 8. Menjelaskan reaksi E2 pada alkil halida 9. Membedakan faktor yang mempengaruhi reaksi substitusi dan eliminasi
Deskripsi Tugas	Membuat resume dan mencatat materi dari youtube mengenai alkil Halida: reaksi substitusi dan eliminasi
Metode Pengerjaan Tugas	1. Resume dikerjakan secara mandiri 2. Mengumpulkan berbagai sumber buku yang relevan 3. Membuat resume
Bentuk dan Format Luaran	1. Rancangan resume terdiri dari identitas resume, sistematika resume, dan isi resume 2. Resume dibuat sesuai dengan banyak video youtube
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	1. Identitas Resume (15%) a. Nama dicantumkan b. Resume dibubuhi tanggal c. Tema atau materi yang dikaji dicantumkan 2. Sistematika Resume (25%) a. Resume teroganisir dengan baik dan lengkap (memuat beberapa bab atau sub bab dari materi yang dikaji dan ada sumber rujukan) 3. Isi Resume (60%) a. Menyajikan beragam informasi materi yang dipelajari b. Resume menggambarkan representasi materi yang dipelajari c. Resume memasukan konteks pembelajaran kimia d. Resume dilengkapi dengan referensi yang beragam minimal 5 referensi e. Resume ditulis dengan bahasa yang komunikatif f. Memunculkan pertanyaan-pertanyaan penting

5. Tugas Ke-5

Mata Kuliah	: Kimia Organik I
-------------	-------------------

Semester	: 3
SKS	: 3
Pertemuan Ke-	: 8 – 9
Tugas Ke	: 5
Sub CPMK	1. Menjelaskan radikal bebas yang khas pada klorinasi metana 2. Menganalisis reaktivitas dari halogen 3. Menganalisis stereokimia halogenasi radikal bebas 4. Menentukan tahap penentu laju 5. Menjelaskan reksi pirolisis 6. Menentukan reaksi radikal bebas yang lain 7. Menjelaskan inisiator dan inhibitor radikal bebas 8. Menuliskan senyawa organologam 9. Menuliskan reagensia magnesium
Deskripsi Tugas	Membuat resume dan mencatat materi dari youtube mengenai radikal bebas pada klorinasi, reaksi pada senyawa lain. Inisiator dan inhibitor radikal bebas.
Metode Pengerjaan Tugas	1. Resume dikerjakan secara mandiri 2. Mengumpulkan berbagai sumber buku yang relevan 3. Membuat resume
Bentuk dan Format Luaran	1. Rancangan resume terdiri dari identitas resume, sistematika resume, dan isi resume 2. Resume dibuat sesuai dengan banyak video youtube
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	1. Identitas Resume (15%) a. Nama dicantumkan b. Resume dibubuhi tanggal c. Tema atau materi yang dikaji dicantumkan 2. Sistematika Resume (25%) a. Resume teroganisir dengan baik dan lengkap (memuat beberapa bab atau sub bab dari materi yang dikaji dan ada sumber rujukan) 3. Isi Resume (60%) a. Menyajikan beragam informasi materi yang dipelajari b. Resume menggambarkan representasi materi yang dipelajari c. Resume memasukan konteks pembelajaran kimia d. Resume dilengkapi dengan referensi yang beragam minimal 5 referensi e. Resume ditulis dengan bahasa yang komunikatif f. Memunculkan pertanyaan-pertanyaan penting

6. Tugas Ke-6

Mata Kuliah	: Kimia Organik I
Semester	: 3
SKS	: 3
Pertemuan Ke-	: 10 – 11
Tugas Ke	: 6
Sub CPMK	1. Membedakan ikatan pada alkohol dan eter 2. Menganalisis sifat fisis alkohol dan eter 3. Menuliskan nama alkohol dan eter 4. Menjelaskan pembuatan alkohol dan eter 5. Menuliskan rekasi substitusi alkohol 6. Menuliskan reaksi eliminasi alkohol 7. Membedakan alkoksida dan fenoksida 8. Menuliskan reaksi pembentukan ester dari alkohol 9. Menuliskan reaksi alkohol 10. Menjelaskan pembuatan eter

	11. Menuliskan reaksi substitusi eter 12. Menjelaskan eter mahkota
Deskripsi Tugas	Membuat resume dan mencatat materi dari youtube mengenai ikatan hidrogen pada alkohol, perbedaan alkohol dan eter
Metode Pengerjaan Tugas	1. Resume dikerjakan secara mandiri 2. Mengumpulkan berbagai sumber buku yang relevan 3. Membuat resume
Bentuk dan Format Luaran	1. Rancangan resume terdiri dari identitas resume, sistematika resume, dan isi resume 2. Resume dibuat sesuai dengan banyak video youtube
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	1. Identitas Resume (15%) a. Nama dicantumkan b. Resume dibubuhi tanggal c. Tema atau materi yang dikaji dicantumkan 2. Sistematika Resume (25%) a. Resume terorganisir dengan baik dan lengkap (memuat beberapa bab atau sub bab dari materi yang dikaji dan ada sumber rujukan) 3. Isi Resume (60%) a. Menyajikan beragam informasi materi yang dipelajari b. Resume menggambarkan representasi materi yang dipelajari c. Resume memasukkan konteks pembelajaran kimia d. Resume dilengkapi dengan referensi yang beragam minimal 5 referensi e. Resume ditulis dengan bahasa yang komunikatif f. Memunculkan pertanyaan-pertanyaan penting

7. Tugas Ke-7

Mata Kuliah	: Kimia Organik I
Semester	: 3
SKS	: 3
Pertemuan Ke-	: 12 – 13
Tugas Ke	: 7
Sub CPMK	1. Membedakan ikatan pada alkena dan alkuna 2. Menuliskan nama alkena dan alkuna 3. Menganalisis sifat fisis alkena dan alkuna 4. Menjelaskan pembuatan alkena dan alkuna 5. Menjelaskan adisi hidrogen halida pada alkena dan alkuna 6. Menjelaskan adisi H_2SO_4 dan H_2O pada alkena dan alkuna 7. Menjelaskan hidrasi menggunakan merkuri asetat 8. Menjelaskan adisi borana pada alkena
Deskripsi Tugas	Membuat resume dan mencatat materi dari youtube mengenai ikatan pada alkena dan alkuna serta reaksi senyawa alkena dengan berbagai macam senyawa
Metode Pengerjaan Tugas	1. Resume dikerjakan secara mandiri 2. Mengumpulkan berbagai sumber buku yang relevan 3. Membuat resume
Bentuk dan Format Luaran	1. Rancangan resume terdiri dari identitas resume, sistematika resume, dan isi resume 2. Resume dibuat sesuai dengan banyak video youtube
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	1. Identitas Resume (15%) a. Nama dicantumkan b. Resume dibubuhi tanggal c. Tema atau materi yang dikaji dicantumkan 2. Sistematika Resume (25%)

	a. Resume teroganisir dengan baik dan lengkap (memuat beberapa bab atau sub bab dari materi yang dikaji dan ada sumber rujukan)
	3. Isi Resume (60%) a. Menyajikan beragam informasi materi yang dipelajari b. Resume menggambarkan representasi materi yang dipelajari c. Resume memasukan konteks pembelajaran kimia d. Resume dilengkapi dengan referensi yang beragam minimal 5 referensi e. Resume ditulis dengan bahasa yang komunikatif f. Memunculkan pertanyaan-pertanyaan penting

8. Tugas Ke-8

Mata Kuliah	: Kimia Organik I
Semester	: 3
SKS	: 3
Pertemuan Ke-	: 14 – 15
Tugas Ke	: 8
Sub CPMK	1. Menuliskan nama benzena tersubstitusi 2. Menganalisis sifat fisik hidrokarbon aromatis 3. Menjelaskan kestabilan cincin benzene 4. Menjelaskan ikatan pada benzena 5. Menuliskan persyaratan senyawa aromatis 6. Menuliskan substitusi aromatis elektrofilik 7. Menuliskan substitusi pertama 8. Menuliskan substitusi kedua 9. Menuliskan substitusi ketiga
Deskripsi Tugas	Membuat resume dan mencatat materi dari youtube mengenai sifat kimia dan sifat fisika benzene, serta reaksi substitusi elektrofilik dengan berbagai macam senyawa
Metode Pengerjaan Tugas	1. Resume dikerjakan secara mandiri 2. Mengumpulkan berbagai sumber buku yang relevan 3. Membuat resume
Bentuk dan Format Luaran	1. Rancangan resume terdiri dari identitas resume, sistematika resume, dan isi resume 2. Resume dibuat sesuai dengan banyak video youtube
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	1. Identitas Resume (15%) a. Nama dicantumkan b. Resume dibubuhi tanggal c. Tema atau materi yang dikaji dicantumkan 2. Sistematika Resume (25%) a. Resume teroganisir dengan baik dan lengkap (memuat beberapa bab atau sub bab dari materi yang dikaji dan ada sumber rujukan) 3. Isi Resume (60%) a. Menyajikan beragam informasi materi yang dipelajari b. Resume menggambarkan representasi materi yang dipelajari c. Resume memasukan konteks pembelajaran kimia d. Resume dilengkapi dengan referensi yang beragam minimal 5 referensi e. Resume ditulis dengan bahasa yang komunikatif f. Memunculkan pertanyaan-pertanyaan penting