

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

MATA KULIAH :

KIMIA DASAR I



Dosen :

Buchori Muslim, M.Pd

**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 Dasar I
Dosen Pengampu MK : Buchori Muslim, M.Pd

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

Buchori Muslim, M.Pd
NIP. 198902272025211006

	Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia	
	Pendukung: 1. Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 1, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 3. Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 4. Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 2. Jakarta: Gramedia. 5. Dogra, S. K. (1990). Kimia Fisika dan Soal-soal. Jakarta: UI Press. 6. Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia 7. Mc. Murry Jhon, Fay Robert C. (2004). Chemistry Fourth Edition. Saddre River Prentice Hall 8. Muslim, B., Zulfiani, Z., & Irwandi, D. (2014). Pembelajaran kimia melalui metode eksperimen berbasis lingkungan alam sekitar ditinjau dalam perspektif islam. TARBIYA: Journal of Education in Muslim Society, 1(2), 189-202. 9. Muslim, Buchori. (2017). Integrating Islamic Perspective In Teaching General Chemistry. 17th Annual International Conference On Islamic Studies. 10. Muslim, Buchori. (2016). Kimia dalam Perspektif Islam. Proceeding Seminar & Bedah Buku "Islam Dan Sains Upaya Pengintegrasian Islam Dan Sains Di Indonesia". 11. Muslim, Buchori. (2017). Kimia Dasar Islami Jilid 1. Belum diterbitkan. 12. Vidio Youtube https://www.youtube.com/watch?v=Gpdj_UBZphA&list=PLp829WpW8BkBAxz62WDuGM-9MXb0gOE0y&index=1 13. Vidio dari drive https://drive.google.com/file/d/1vMkwakQsVgEFrEEwtH8oAW3m-Lx04TI2/view?usp=sharing 14. Vidio dari drive https://drive.google.com/file/d/1f6z-uUXaO9hcJUXFIRDy0Q_LgLAuMLny/view?usp=sharing 15. Vidio dari drive https://drive.google.com/file/d/1qzsRmL05GWhKxa8DnTEWDP8ctyiB1dBo/view?usp=sharing 16. Petrucci R.P.(1985). Kimia Dasar Prinsip dan Terapan Modern Jilid 1 diterjemahkan oleh suminar. Jakarta: Erlangga 17. Rohman I, dan Mulyani S. (2000). Kimia Fisika I: Pengantar Termodinamika dan Aplikasinya dalam Kimia. Bandung: Jurusan Pendidikan Kimia FMIPA Universitas Pendidikan Indonesia.	
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		-					
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)
1.	-	-	-	-	-	-	
2.	Menjelaskan Sejarah Perkembangan Ilmu Kimia	Menjelaskan Sejarah Perkembangan Ilmu Kimia Menurut Pandangan Islam	Buku 1. Muslim, Buchori. (2016). Kimia dalam Perspektif Islam. Proceeding Seminar & Bedah Buku “Islam Dan Sains Upaya Pengintegrasian Islam Dan Sains Di Indonesia”. 2. Buku Muslim, Buchori. (2017). Kimia Dasar Islami Jilid 1. Belum diterbitkan. 3. Vidio youtube https://www.youtube.com/watch?v=Gpdj_UBZphA&list=PLp829WpW8BkBAxz62WDuGM-9MXb0gOE0y&index=1	Diskusi dan Ceramah	▪	Kuis	
3.	Menjelaskan sifat intensif dan sifat ekstensif	a. Memahami sifat kimia dan contoh-contohnya.	1. Buku Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 1,	Diskusi dan Ceramah	▪	Kuis	

		b. Memahami sifat fisika dan contoh-contohnya	Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Dogra, S. K. (1990). Kimia Fisika dan Soal-soal. Jakarta: UI Press. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia				
4.	Menjelaskan Unsur-Unsur Kimia dalam Sistem Periodik Unsur	Menjelaskan Asal Mula Unsur-unsur Kimia Dalam Pandangan Islam	1. Buku Muslim, Buchori. (2016). Kimia dalam Perspektif Islam. Proceeding Seminar & Bedah Buku "Islam Dan Sains Upaya Pengintegrasian Islam Dan Sains Di Indonesia". 2. Muslim, Buchori. (2017). Kimia Dasar Islami Jilid 1. Belum diterbitkan.	Diskusi dan Ceramah	▪	Kuis	
5.	Menjelaskan berbagai macam teori atom	Memahami Struktur dan Perkembangan Model Atom Menurut Para Ilmuwan Dunia	1. Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk	Diskusi dan Ceramah	▪	Kuis	

			Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia 4. Drive Vidio https://drive.google.com/file/d/1vMkwakQsVgEFrEEwtH8oAW3m-Lx04TI2/view?usp=sharing 5. Drive Vidio https://drive.google.com/file/d/1f6z-uUXaO9hcJUXFIRDy0Q_LgLAuMLny/view?usp=sharing 6. Drive Vidio https://drive.google.com/file/d/1f6z-uUXaO9hcJUXFIRDy0Q_LgLAuMLny/view?usp=sharing				
6.	Menjelaskan ikatan ion dan ikatan kovalen	a. Menentukan bilangan kuantum elektron terakhir (elektron valensi) b. Menentukan ikatan kovalen dan contohnya c. Menentukan ikatan ion dan contohnya	1. Buku Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia	Diskusi dan Ceramah		Kuis	

7.	1. Menghitung jumlah mol 2. Menentukan rumus empiris dan rumus molekul 3. Menghitung persentase senyawa 4. Menentukan pereaksi pembatas	a. Mengkonversi jumlah mol dengan massa b. Menentukan rumus empiris dan rumus molekul c. Menentukan rumus air kristal d. Menentukan kadar zat dalam suatu senyawa e. Menentukan pereaksi pembatas dalam suatu reaksi f. Menentukan banyak zat pereaksi dan hasil reaksi g. Menjelaskan Konsep Stoikiometri h. Menjelaskan Keteraturan Alam Semesta Kepada Pencipta-Nya	1. Buku Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia	Diskusi dan Ceramah		Kuis	
8.	UTS						
9.	1. Menghitung konsentrasi larutan berdasarkan % massa, % volume, molaritas, molalitas, dan fraksi mol.	a. Menentukan konsentrasi berdasarkan % massa dan % volume b. Menghitung molaritas, molalitas, dan fraksi mol	1. Buku Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Chang, R. (2005) Kimia Dasar	Diskusi dan Ceramah	▪	Kuis	

	2. Menghitung pengaruh konsentrasi terhadap penurunan tekanan uap jenuh, kenaikan titik didih, penurunan titik beku, dan tekanan osmotik.	c. Menghitung penurunan tenan uap jenuh d. Menghitung kenaikan titik didih e. Menghitung penurunan titik beku f. Menghitung tekanan osmotik g. Menjelaskan Aplikasi Sifat Koligatif Larutan Dalam Kehidupan Sehari-hari	Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia				
10.	Menjelaskan terjadinya kesetimbangan kimia	a. Mendefinisikan kesetimbangan kimia b. Menjelaskan sifat dasar pereaksi c. Menjelaskan pengaruh konsentrasi pada kesetimbangan kimia d. Menghitung pengaruh perubahan tekanan pada kesetimbangan e. Menjelaskan pengaruh temperatur	1. Buku Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia	Diskusi dan Ceramah		Kuis	

		terhadap kesetimbangan f. Menjelaskan pengaruh katalis terhadap kesetimbangan g. Menjelaskan Kesetimbangan Kimia Menurut Al-Qur'an					
11.	Mendefinisikan asam dan basa	a. Mendefinisikan asam basa Arrhenius b. Mendefinisikan asam basa Bronsted Lowry c. Mendefinisikan asam basa Lewis d. Menentukan pengionan asam lemah e. Menentukan pengionan basa lemah f. Menentukan pengionan air g. Menyatakan ion hidrogen h. Menentukan ion senama i. Menjelaskan Fenomena Hujan Asam melalui Konsep Asam-Basa	1. Buku Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia	Diskusi dan Ceramah	▪	Kuis	

12.	Menentukan pH larutan penyangga (Buffer)	a. Menentukan definisi larutan penyangga b. Menghitung pH larutan penyangga c. Menentukan penerapan larutan penyangga dalam kehidupan sehari-hari d. Menjelaskan Peran Larutan Penyangga Dalam Tubuh Manusia	1. Buku Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia	Diskusi dan Ceramah	▪	Kuis	
13.	Menentukan pH hidrolisis	a. Menentukan definisi hidrolisis larutan b. Menghitung pH hidrolisis larutan c. Menentukan penerapan hidrolisis larutan dalam kehidupan sehari-hari d. Menjelaskan Peran Konsep Hidrolisis Garam dalam Mengatasi Penyakit Maag dan Masalah Pertanian Menurut Islam	1. Buku Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia	Diskusi dan Ceramah	▪	Kuis	

14.	Menjelaskan termokimia dan termodinamika	a. Mendefinisikan termokimia b. Menghitung perubahan entalpi standar c. Menghitung entalpi reaksi d. Menghitung entropi reaksi e. Menentukan spontanitas reaksi f. Menjelaskan Terjadinya Peristiwa Hari Kiamat Melalui Konsep Hukum Termodinamika I, II dan III	1. Buku Brady, J.E (1999). Kimia Universitas Asas dan Struktur Jilid 2, Jakarta: Binarupa Aksara. 2. Buku Chang, R. (2005) Kimia Dasar Jilid 1. Jakarta: Gramedia. 3. Buku Keenan. (1996). Kimia untuk Universitas Jilid 1. Jakarta: Gramedia 4. Rohman I, dan Mulyani S. (2000). Kimia Fisika I: Pengantar Termodinamika dan Aplikasinya dalam Kimia. Bandung: Jurusan Pendidikan Kimia FMIPA Universitas Pendidikan Indonesia.	Diskusi dan Ceramah	▪		Kuis					
15.	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 2											
	CPKM 3											
	Total											
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 Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	1
Tugas Ke	1
Sub CPMK	-
Deskripsi Tugas	PRETEST 60 SOAL PG dan Mendapatkan buku pegangan
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Lembar Soal
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	-

2. Tugas Ke-2

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	2
Tugas Ke	2
Sub CPMK	Menjelaskan Sejarah Perkembangan Ilmu Kimia
Deskripsi Tugas	KUIS KAHOOT/Pretest KKS dan Merangkum 6 Video Kimia terintegrasi keislaman
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	KUIS KAHOOT
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	Menjelaskan Sejarah Perkembangan Ilmu Kimia Menurut Pandangan Islam

3. Tugas Ke-3

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	3
Tugas Ke	3
Sub CPMK	Menjelaskan sifat intensif dan sifat ekstensif
Deskripsi Tugas	Menyalin Video tentang Materi dan Perubahannya
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	a. Memahami sifat kimia dan contoh-contohnya. b. Memahami sifat fisika dan contoh-contohnya

4. Tugas Ke-4

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3

Pertemuan Ke-	4
Tugas Ke	4
Sub CPMK	Menjelaskan Unsur-Unsur Kimia dalam Sistem Periodik Unsur
Deskripsi Tugas	RESUME ARTIKEL “KIMIA DALAM PERSPEKTIF ISLAM”
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	Menjelaskan Asal Mula Unsur-unsur Kimia Dalam Pandangan Islam

5. Tugas Ke-5

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	5
Tugas Ke	5
Sub CPMK	Menjelaskan berbagai macam teori atom
Deskripsi Tugas	Membuat Alat Peraga Model Atom
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	Memahami Struktur dan Perkembangan Model Atom Menurut Para Ilmuwan Dunia

6. Tugas Ke-6

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	6
Tugas Ke	6
Sub CPMK	Menjelaskan ikatan ion dan ikatan kovalen
Deskripsi Tugas	Merangkum Video tentang “Ikatan Kimia Terintegrasi Keislaman”
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	a. Menentukan bilangan kuantum elektron terakhir (elektron valensi) b. Menentukan ikatan kovalen dan contohnya c. Menentukan ikatan ion dan contohnya

7. Tugas Ke-7

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	7
Tugas Ke	7
Sub CPMK	1. Menghitung jumlah mol 2. Menentukan rumus empiris dan rumus molekul

	3. Menghitung persentase senyawa 4. Menentukan pereaksi pembatas
Deskripsi Tugas	Mendownload Aplikasi "STOICHIOFY" DAN MEMBUAT LAPORAN PRAKTIKUM
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	a. Mengkonversi jumlah mol dengan massa b. Menentukan rumus empiris dan rumus molekul c. Menentukan rumus air kristal d. Menentukan kadar zat dalam suatu senyawa e. Menentukan pereaksi pembatas dalam suatu reaksi f. Menentukan banyak zat pereaksi dan hasil reaksi g. Menjelaskan Konsep Stoikiometri Menjelaskan Keteraturan Alam Semesta Kepada Pencipta-Nya

d. Tugas Ke-8

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	8
Tugas Ke	8
Sub CPMK	-
Deskripsi Tugas	POSTEST
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Lembar Soal
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	-

e. Tugas Ke-9

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	9
Tugas Ke	9
Sub CPMK	1. Menghitung konsentrasi larutan berdasarkan % massa, % volume, molaritas, molalitas, dan fraksi mol. 2. Menghitung pengaruh konsentrasi terhadap penurunan tekanan uap jenuh, kenaikan titik didih, penurunan titik beku, dan tekanan osmotik.
Deskripsi Tugas	RESUME BUKU SIFAT KOLIGATIF LARUTAN
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	a. Menentukan konsentrasi berdasarkan % massa dan % volume b. Menghitung molaritas, molalitas, dan fraksi mol c. Menghitung penurunan tekanan uap jenuh

	d. Menghitung kenaikan titik didih e. Menghitung penurunan titik beku f. Menghitung tekanan osmotik g. Menjelaskan Aplikasi Sifat Koligatif Larutan Dalam Kehidupan Sehari-hari
--	--

f. Tugas Ke-10

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	10
Tugas Ke	10
Sub CPMK	Menjelaskan terjadinya kesetimbangan kimia
Deskripsi Tugas	RESUME BUKU KESETIMBANGAN KIMIA
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	a. Mendefinisikan kesetimbangan kimia b. Menjelaskan sifat dasar pereaksi c. Menjelaskan pengaruh konsentrasi pada kesetimbangan kimia d. Menghitung pengaruh perubahan tekanan pada kesetimbangan e. Menjelaskan pengaruh temperatur terhadap kesetimbangan Menjelaskan pengaruh katalis terhadap kesetimbangan f. Menjelaskan Kesetimbangan Kimia Menurut Al-Qur'an

11. Tugas Ke-11

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	11
Tugas Ke	11
Sub CPMK	Mendefinisikan asam dan basa
Deskripsi Tugas	RESUME BUKU ASAM-BASA
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	a. Mendefinisikan asam basa Arrhenius b. Mendefinisikan asam basa Bronsted Lowry c. Mendefinisikan asam basa Lewis d. Menentukan pengionan asam lemah e. Menentukan pengionan basa lemah f. Menentukan pengionan air g. Menyatakan ion hidrogen h. Menentukan ion senama i. Menjelaskan Fenomena Hujan Asam melalui Konsep Asam-Basa

12. Tugas Ke-12

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	12
Tugas Ke	12
Sub CPMK	Menentukan pH larutan penyangga (Buffer)
Deskripsi Tugas	RESUME BUKU PENYANGGA
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	a. Menentukan definisi larutan penyangga b. Menghitung pH larutan penyangga c. Menentukan penerapan larutan penyangga dalam kehidupan sehari-hari d. Menjelaskan Peran Larutan Penyangga Dalam Tubuh Manusia

13. Tugas Ke-13

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	13
Tugas Ke	13
Sub CPMK	Menentukan pH hidrolisis
Deskripsi Tugas	RESUME BUKU HIDROLISIS DAN MEMBUAT LAPORAN PRAKTIKUM
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	a. Menentukan definisi hidrolisis larutan b. Menghitung pH hidrolisis larutan c. Menentukan penerapan hidrolisis larutan dalam kehidupan sehari-hari d. Menjelaskan Peran Konsep Hidrolisis Garam dalam Mengatasi Penyakit Maag dan Masalah Pertanian Menurut Islam

14. Tugas Ke-14

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	14
Tugas Ke	14
Sub CPMK	Menjelaskan termokimia dan termodinamika
Deskripsi Tugas	RESUME BUKU TERMOKIMIA
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Kuis
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	a. Mendefinisikan termokimia b. Menghitung perubahan entalpi standar

	c. Menghitung entalpi reaksi d. Menghitung entropi reaksi e. Menentukan spontanitas reaksi f. Menjelaskan Terjadinya Peristiwa Hari Kiamat Melalui Konsep Hukum Termodinamika I, II dan III
--	--

15. Tugas Ke-15

Mata Kuliah	Kimia Dasar 1
Semester	1
SKS	3
Pertemuan Ke-	15
Tugas Ke	15
Sub CPMK	-
Deskripsi Tugas	POSTEST
Metode Pengerjaan Tugas	Tugas Individu
Bentuk dan Format Luaran	Lembar Soal
Indikator, Kriteria, dan Bobot Penilaian	-