UNIVERSITAS WIDYA MATARAM (UWM)
YOGYAKARTA
DIDIRIKAN OLEH : YAYASAN MATARAM YOGYAKARTA
AKTE NOTARIS Nomor 12 tanggal 23 Nopember 2011 dan Nomor 01 Tanggal 02 Januari 2012
Keputusan Menteri Hukum dan HAM RI Nomor : AHU-173.AH.01.04 Tahun 2012
Kampus Dalem Mangkubumen KT III/237 Yogyakarta 55132 Telp. (0274) 374352 Fax.381722

SURAT KEPUTUSAN

Nomor : 188 / SK / RT - UWM / IX / 2023

Tentang

TUGAS MENGAJAR DOSEN
FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI
PROGRAM STUDI TEKNOLOGI PANGAN KELAS REGULER (PAGI)
SEMESTER GANJIL TAHUN AKADEMIK 2023/2024
UNIVERSITAS WIDYA MATARAM YOGYAKARTA

Rektor Universitas Widya Mataram :

Menimbang : Bahwa untuk melaksanakan tugas pendidikan dan pengajaran Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Widya Mataram Semester Ganjil Tahun Akademik 2023/2024, perlu ditetapkan dengan sebuah Surat Keputusan Rektor;

Mengingat :
1. Undang-Undang Republik Indonesia Nomor : 14 tahun 2005 tentang Guru Dan Dosen;
2. Undang-Undang Republik Indonesia Nomor : 12 tahun 2012 tentang Pendidikan Tinggi;
3. Surat Keputusan Menteri Pendidikan Nasional Nomor : 184/U/2001 tentang Pedoman Pengawasan Pengendalian dan Pembinaan Program Diploma, Sarjana, Pasca Sarjana dan Doktor di Perguruan Tinggi;
4. Peraturan Menteri Pendidikan, Kebudayaan, Riset, Dan Teknologi Republik Indonesia Nomor 53 Tahun 2023 Tentang Penjaminan Mutu Pendidikan Tinggi;

Memperhatikan : Surat Usulan Tenaga Pengajar Semester Ganjil Tahun Akademik 2023/2024 dari Dekan Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Widya Mataram Nomor : 191/D/FST-UWM/VIII/2023, tertanggal 31 Agustus 2023;

MEMUTUSKAN

Menetapkan :
1. Mengangkat Dosen untuk mengampu mata kuliah Kelas Pagi Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Widya Mataram Semester Ganjil Tahun Akademik 2023/2024;
2. Dosen yang nama-namanya tersebut pada lampiran Surat Keputusan ini diserahi Tugas Mengajar dan menguji mata kuliah tersebut pada lampiran dalam Surat Keputusan ini;
3. Surat Keputusan ini berlaku sejak tanggal ditetapkan;
4. Apabila dikemudian hari terdapat kekeliruan dalam Surat Keputusan ini, maka akan diadakan perbaikan sebagaimana mestinya;

Ditetapkan di : Yogyakarta
pada tanggal : 01 September 2023
Rektor,

Prof. Dr. Edy Suandi Hamid, M.Ec
NIP. 195712111986011003

Tembusan :
1. Wakil Rektor I, II
2. Kepala Biro I, II
3. Dekan Fakultas Fakultas Sains dan Teknologi
4. Wakil Dekan I Fakultas Fakultas Sains dan Teknologi
5. Ketua Program Studi Teknologi Pangan
6. Yang bersangkutan

UNIVERSITAS WIDYA MATARAM (UWM) YOGYAKARTA

DIDIRIKAN OLEH : YAYASAN MATARAM YOGYAKARTA
AKTE NOTARIS Nomor 12 tanggal 23 Nopember 2011 dan Nomor 01 Tanggal 02 Januari 2012
Keputusan Menteri Hukum dan HAM RI Nomor : AHU-173.AH.01.04 Tahun 2012
Kampus Dalem Mangkubumen KT III/237 Yogyakarta 55132 Telp. (0274) 374352 Fax.381722

Lampiran Surat Keputusan Universitas Widya Mataram
Nomor : 188 / SK / RT - UWM / IX / 2023

TUGAS MENGAJAR DOSEN TETAP
FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI
PROGRAM STUDI TEKNOLOGI PANGAN KELAS REGULER (PAGI)
UNIVERSITAS WIDYA MATARAM YOGYAKARTA
SEMESTER GANJIL TAHUN AKADEMIK 2023/2024

NO.	NAMA DOSEN	PANGKAT/GOL.	NO.	MATA KULIAH	SKS	KETERANGAN
1	Prof. Dr. Ir. Ambar Rukmini, M.P.	Guru Besar/IVd/ Pembina Utama Madya	1	Pengantar Teknologi Pangan	2	DPK
			2	Ilmu Gizi I	2	
			3	Pengawasan Mutu Pangan	2	
			4	Prak. Pengawasan Mutu Pangan	1	
			5	Kebijakan dan Regulasi Pangan	2	
			6	Teknologi Pengolahan Lemak dan Minyak	2	
			7	Metodologi Penelitian	2	
				TOTAL SKS	**13**	
2	Ir. Kuntjahjawati Susila Asri Rukmi, M.P.	Lektor/IIId/Penata Tingkat I	1	Pengetahuan Bahan Pangan	2	Dosen Tetap Yayasan
			2	Prak.Pengetahuan Bahan Pangan	1	
			3	Pengembangan Produk Pangan	2	
			4	Prak. Pengembangan produk pangan	1	
			5	Perencanaan Menu	2	
			6	Teknologi Pengolahan Rempah dan Minyak atsiri	2	
				TOTAL SKS	**10**	
3	Eman Darmawan, S.TP., M.P.	Lektor/IIId/Penata Tingkat I	1	Kimia organik	2	Dosen Tetap Yayasan
			2	Proses Termal	2	
			3	Satuan Operasi I	2	
			4	Satuan Operasi III	2	
			5	Kewirausahaan	3	
				TOTAL SKS	**11**	
4	Dyah Titin Laswati, S.TP., M.P.	Lektor/IIIc/Penata	1	Biologi Sel	2	Dosen Tetap Yayasan
			2	Sanitasi dan Pengelolaan Limbah	3	
			3	Teknologi Pengemasan	2	
			4	Prak. Teknologi Pengemasan	1	
			5	Evaluas Gizi Dalam Pengolahan	2	
				TOTAL SKS	**10**	

UNIVERSITAS WIDYA MATARAM (UWM) YOGYAKARTA

DIDIRIKAN OLEH : YAYASAN MATARAM YOGYAKARTA
AKTE NOTARIS Nomor 12 tanggal 23 Nopember 2011 dan Nomor 01 Tanggal 02 Januari 2012
Keputusan Menteri Hukum dan HAM RI Nomor : AHU-173.AH.01.04 Tahun 2012
Kampus Dalem Mangkubumen KT III/237 Yogyakarta 55132 Telp. (0274) 374352 Fax.381722

NO.	NAMA DOSEN	PANGKAT/GOL.	NO.	MATA KULIAH	SKS	KETERANGAN
5.	Masrukan, S.TP., M.Sc	Asisten Ahli/ IIIb/ Penata Muda Tk I	1	Kimia Dasar	2	Dosen Tetap Yayasan
			2	Praktikum Kimia Dasar	1	
			3	Aplikasi Komputer dan Analisa Data	3	
				TOTAL SKS	**6**	
6	Fitra Tunnisa, S.T., M.Si	Tenaga Pengajar/Asisten Dosen	1	Bahasa Inggris II (Teknologi Pangan)	2	Calon Dosen Tetap
			2	Fisika	2	
			3	Biologi Sel	2	
				TOTAL SKS	**6**	
7	Nissa Clara Firsta, S.TP., M.P.	Tenaga Pengajar/Asisten Dosen	1	Teknologi Pengolahan Rempah dan Minyak atsiri	2	Calon Dosen Tetap
			2	Teknologi Pengolahan Lemak dan Minyak	2	
			3	Praktikum Kimia Pangan	1	
				TOTAL SKS	**5**	

Ditetapkan di : Yogyakarta
Pada tanggal : 01 September 2023
Rektor,

Prof. Dr. Edy Suandi Hamid, M.Ec.
NIP. 195712111986011003

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

	UNIVERSITAS WIDYA MATARAM				
	PROGRAM STUDI: TEKNOLOGI PANGAN				
RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER					
MATA KULIAH: **Kimia Dasar**	KODE MATA KULIAH: TP105	RUMPUN MATA KULIAH: Kimia	BOBOT (SKS): 2 SKS	SEMESTER: **1**	TANGGAL PENYUSUNAN: **24 Agustus 2021**
OTORISASI	DOSEN PENGEMBANG RPS: Masrukan, STP, M.Sc.	KOORDINATOR MK: Masrukan, STP, M.Sc.			Ka Prodi: Masrukan, STP, M.Sc.
CAPAIAN PEMBELAJARAN	CAPAIAN PEMBELAJARAN PRODI	1. (SIKAP) Menunjukkan sikap bertanggung Jawab atas pekerjaan di bidang keahliannya secara mandiri. 2. (PENGETAHUAN) Menguasai prinsip-prinsip ilmu kimia dalam kaitanya pada reaksi kimia di bidang pangan mendisain dan piranti lunak iptek. 3. (KETRAMPILAN UMUM) Mampu memelihara dan mengembangkan jaringan kerja dengan pembimbing, kolega, sejawat baik di dalam maupun di luar lembaganya 4. (KETRAMPILAN KHUSUS) Mampu mengkomunikasikan prinsip reaksi kimia baik dalam bidang kimia panngan			
	CAPAIAN PEMBELAJARAN MATA KULIAH	1. Mahasiswa mampu secara mandiri menjelaskan prinsip ilmu kimia dasar yang efektif serta efisien 2. Mahasiswa mampu mengaplikasikan metode atau teknik presentasi yang baik dalam praktek kegiatan di bidang ilmu kima dalam kaitanya di bidang pangan 3. Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide gagasan khususnya bidang kimia kepada orang lain secara komunikatif dengan memanfaatkan media komunikasi baik lisan maupun visual			

DESKRIPSI SINGKAT MATA KULIAH:	Dalam perkuliahan Kimia Dasar ini membahas membahas dasar dasar ilmu kimia, teori atom, jenis jenis ikatan kimia, campuran (larutan), perhitungan kimia, reaksi oksidasi dan sifat kimia unsurr

MATERI PEMBELAJARAN/POKOK BAHASAN	1. Pertemuan 1 : Pengenalam ilmu kimia dalam bidang pangan 2. Pertemuan 2 : Teori atom dan perkembanganya 3. Pertemuan 3 : Konsep mol dan molekul 4. Pertemuan 4 : *Stokiometri (perthitungan kimia)* 5. Pertemuan 5 : Jenis jenis ikatan kimia 6. Pertemuan 6 : Presentasi Perkembangan teori atom 7. Pertemuan 7 : Jenis larutan 8. Pertemuan 8 : UTS 9. Pertemuan 9 : Teori asam dan basa 10. Pertemuan 10 : Reaksi redoks 11. Pertemuan 11 : Reaksi redoks 12. Pertemuan 12 : Sifat Kimia unsur 13. Pertemuan 13 : Termodinamika 14. Pertemuan 14 : Termodinamika 15. Pertemuan 15 : Review Ujian akhir semester 16. Pertemuan 16 : UAS
PUSTAKA	UTAMA
	1. James R Brady. 1998. Kimia Universitas asas dan struktur. Jakarta: Binarupa Aksara 2. Chang, Raymond. 2004. Kimia Dasar Jilid II edisi ketiga. Jakarta : Erlangga 3. Harvey, David. 2000. Modern Analytical Chemistry. New York :Mcleraw.Hillcamp. 4. Day, R.A., Underwood, A.L. 1986. analisis kimia kuantitatif. Jakarta : Erlangga. Antoniades, Antony C. (1992). Poetic of Architecture: Theory of Design. New York: Van Nostr and Reinhold.
	PENDUKUNG
	1. Rohyami, Yuli.S.Si., M.Sc. 2017. Kmia Dasar. Yogyakarta : Universitas IslamIndonesia
MEDIA PEMBELAJARAN	1. PowerPoint 2. LCD
TEAM TEACHING	1. Masrukan, STP, M.Sc.
MATA KULIAH SYARAT	-

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
1	• Mahasiswa mampu menjelaskan mengenai ilmu kimia dalam bidang pangan • Mampu menjelaskan ilmu kimia dalam bidang pangan	Mahasiswa mampu Menjelaskan pengertian ilmu kimia dalam bidang pangan	**Kriteria** -Ketepatan mahasiswa secara mandiri dalam menjelaskan pengenalam ilmu kimia dalam bidang pangan **Bentuk :** -Tanya Jawab	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • *Collaborative Learning*	Pengenalan Ilmu Kimia dalam Bidang Pangan	
2	• Mahasiswa mampu menjelaskan tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor) • Mampu memahami tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor)	• Mahasiswa mampu tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor) • Mahasiswa mampu memahami tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor)	**Kriteria** -Ketepatan dalam menjelaskan secara mandiri tentang Tori atom dan perkembanganya (Teori Dalton, Rutherford, Bhor) **Bentuk :** -Tanya Jawab	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • *Collaborative Learning*	Tori atom dan perkembanganya	
3	• Mahasiswa mampu mengaplikasikan konsep mol dan molekul • Mampu menyampaikan	Mahasiswa secara mandiri Mahasiswa mampu menerangkan dan memecahkan permasalahan terkait konsep mol dan molekul	**Kriteria** -Ketepatan mahasiswa secara mandiri dalam menyampaikan Konsep Mol dan Molekul	• Sketsa langsung • Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi	Konsep Mol dan Molekul	

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
	konsep mol dan molekul		**Bentuk :** Penyampaian langsung dan pemahaman tentang soal	• *Collaborative Learning*		
4	• Mahasiswa mampu menjelaskan *Stokiometri (Perhitungan Kimia)* • Memahami *Stokiometri (Perhitungan Kimia)*	Mampu menjelaskan memahami *Stokiometri (Perhitungan Kimia)*	**Kriteria** -Ketepatan secara mandiri dalam *Stokiometri (Perhitungan Kimia* **Bentuk :** -Tanya Jawab tentang soal	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • *Collaborative Learning*	*Stokiometri (Perhitungan Kimia)*	
5	• Mahasiswa mampu menjelaskan teknik Jenis Jenis Ikatan Kimia Mampu mengapilkasikan Jenis Jenis Ikatan Kimia	Mahasiswa mampu memahami Jenis Jenis Ikatan Kimia dan membedakan jenis jenis ikatan kimia dalam sebuah reaksi kimia (ikatan kovalen, ionic, hidorgen dsb)	**Kriteria** -Ketepatan dan ketrampilan secara mandiri dalam menjelaskan Jenis Jenis Ikatan Kimia **Bentuk :** -Tanya Jawab -	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • *Collaborative Learning*	Jenis Jenis Ikatan Kimia	
6	• Mahasiswa mampu mengaplikasikan dan merancang poster dengan teknik	Mahasiswa secara mandiri membuat poster dan mempresentasikan tentang isi poster serta	**Kriteria** -Ketrampilan mahasiswa secara mandiri dalam	Presentasi/praktek langsung di depan rekan-rekan	Presentasi pembuatan Perkembangan atom	10%

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
	layouting dalam perkembangan teori atom • Mahasiswa mampu menyampaikan ide pemikirannya tentang materi yang sudah dipilih	teknik/cara menyusun poster	mendesain materi PPT serta ketepatan dalam berkomunikasi menyampaikan ide gagasan dalam mendesain poster serta menjelaskan isinya. **Bentuk :** -Presentasi	mahasiswa yang lain		
7	• Mahasiswa mampu menjelaskan mengenai Jenis larutan dan konsentrasi larutan Mampu memahami Jenis larutan dan konsentrasi larutan	Mahasiswa mampu memahami Jenis larutan dan konsentrasi larutan	**Kriteria** -Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan Jenis larutan dan konsentrasi larutan **Bentuk :** -Kuis dan soal	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi •	Jenis larutan dan konsentrasi larutan	
8	• Mahasiswa mampu merancang memahami konsep konsep ilmu kimia dalam bidang pangan	Mahasiswa secara mandiri mampu menyelesaikan soal soal kimia dasar	**Kriteria** -Ketepatan ketrampilan secara mandiri untuk menyelesaikan soal soal kimia dalam UTS **Bentuk :** -Pr**esentasi**	Menjawab soal soal yang sudah diberikan dengan teliti dan sekasam	UTS (ujian tengah semester)	40%

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
9	• Mahasiswa mampu secara mandiri menjelaskan Teori asam dan basa • Mahasiswa mampu membedakan larutan asam dan basa	Mahasiswa mampu memahami dan menjelaskan Teori asam dan basa	**Kriteria** -Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan Teori asam dan basa **Bentuk :** -Tanya Jawab -soal dan latihan	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • *Collaborative Learning*	Teori asam dan basa	
10	• Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide tentang reaksi redoks Mahasiswa mampu mengaplikasikan tentang reaksi redoks	Mahasiswa secara mandiri membuat materi presentasi dan mempresentasikan di depan peserta kuliah lain	**Kriteria** -Ketepatan secara mandiri dalam Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan reaksi redoks **Bentuk :** -Presentasi	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • *Collaborative Learning*	Reaksi Redoks	10%
11	• Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide tentang reaksi redoks Mahasiswa mampu mengaplikasikan tentang reaksi redoks	Mahasiswa secara mandiri membuat materi presentasi dan mempresentasikan di depan peserta kuliah lain	**Kriteria** -Ketepatan secara mandiri dalam Ketepatan secara mandiri dalam menjelaskan reaksi redoks **Bentuk :**	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • Tanya jawab • Diskusi • *Collaborative Learning*	• Mahasiswa mampu menyampaikan pemikiran atau ide tentang reaksi redoks • Mahasiswa mampu mengaplikasikan tentang reaksi redoks	

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
			-Presentasi			
12	• Mahasiswa mampu mampu menjelaskan tentang sifat sifat unsure yang ada dialam • Mahasiswa tentang sifat sifat unsure yang ada dialam denganpenyampaian yang jelas	Mahasiswa secara mandiri membuat mampu menjelaskan tentang sifat sifat unsure yang ada dialam	**Kriteria** -Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami tugas sifat kimia unsure **Bentuk :** -Tanya Jawab	• Pembelajaran Berbantuan Komputer • DIskusi LIsan	Sifat Kimia unsur	
13	• Mahasiswa mampu menjelaskan hukum hukum termodinamika	Mahasiswa secara mandiri membuat mampu menjelaskan tentang hokum termodinamika	**Kriteria** - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami tugas termodinamika **Bentuk :** -Tanya Jawab	• Pembelajaran Berbantuan Komputer DIskusi LIsan	Termodinamika	
14	• Mahasiswa mampu menjelaskan hukum hukum termodinamika efektif dan efisien	Mahasiswa secara mandiri membuat mampu menjelaskan tentang hokum termodinamika	**Kriteria** - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami tugas termodinamika **Bentuk :** -Tanya Jawab	• Pembelajaran Berbantuan Komputer DIskusi LIsan	Termodinamika	

MINGGU KE	SUB CP MK (SEBAGAI KEMAMPUAN AKHIR YANG DIHARAPKAN)	INDIKATOR	KRITERIA DAN BENTUK PENILAIAN	METODE PEMBELAJARAN	MATERI PEMBELAJARAN	BOBOT PENILAIAN
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
15	• Mahasiswa Materi materi kimia dasar media presentasi poster/ppt supaya •	**Kriteria** - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami Materi materi kimia dasar untuk persiapan UAS **Bentuk :** -Tanya Jawab depan klien nya hingga mendapat ACC dari klien	**Kriteria :** **Kriteria** - Ketepatan secara mandiri mahasiswa memahami materi materi kimia dasr **Bentuk :** -Tanya	• Pembelajaran Berbantuan Komputer DIskusi LIsan tentang review materi kimia dasar	Reviewe UAS	
16	• Mahasiswa mampu merancang memahami konsep konsep ilmu kimia dalam bidang pangan	Mahasiswa secara mandiri mampu menyelesaikan soal soal kimia dasar	**Kriteria** -Ketepatan ketrampilan secara mandiri untuk menyelesaikan soal soal kimia dalam UAS **Bentuk :** -Pr**esentasi**	Menjawab soal soal yang sudah diberikan dengan teliti dan sekasam	UAS (ujian tengah semester)	40%

BOBOT PENILAIAN

NO	ASPEK	JENIS TAGIHAN	NILAI MAKSIMAL	BOBOT
1	Kemampuan kognitif & Afektif	Semua tagihan diberi skor (0-100)	Nilai berdasarkan akumulasi capaian skor setiap tagihan	10 %
		UTS	0-100	40 %
		UAS	0-100	40%

2	Kedisiplinan	Kehadiran dan partisipasi dikelas	(16-absen)/16*100	10%

Disusun oleh:	Diperiksa oleh:		Disahkan oleh:
Dosen Pengampu	Penanggungjawab Keilmuan	Ketua Program Studi	Dekan
Masrukan, STP, M.Sc.	Masrukan, STP, M.Sc.	Masrukan, STP, M.Sc.	Prof. Ir. Ambar Rukmini, M.P

» Home
» Jadwal Kampus
» Profil Dosen
» Jadwal Mengajar
» Approval KRS
» Materi-Presensi
» Aktivitas Kuliah
» Nilai Mahasiswa
» Ganti Password
» Mengunduh Tugas
» Mengunggah Materi
» Logout

2023/2024-GASAL || Kamis, 8 Februari 2024 | 09:47:51

Aktivitas Kuliah

FAKULTAS	SAINS DAN TEKNOLOGI
PROGRAM STUDI	TEKNOLOGI PANGAN
JENJANG	S-1
KODE DOSEN	0508028801
N.I.D.N.	0508028801
NAMA LENGKAP	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
TAHUN AKADEMIK	2023/2024 | GASAL

MATA KULIAH

FAKULTAS	SAINS DAN TEKNOLOGI		
PROGRAM STUDI	TEKNOLOGI PANGAN		
JENJANG	S-1		
KODE	TPW12	**MATA KULIAH**	KIMIA DASAR
JUMLAH SKS	2	**KELAS / JADWAL**	11 - JUMAT | 8.40
PERTEMUAN	16 kali	**TOTAL PERTEMUAN**	16 kali
JUMLAH PESERTA	11 mhs	**DOSEN PENGAJAR**	MASRUKAN, S.TP., M.Sc.

Mata Kuliah Lain

KE-	TANGGAL/JAM		MATERI KULIAH	PESERTA	DOSEN PENGAJAR
1	22 September 2023	9.00-10.40	Pengantar kimia dasar dalam tekn. pertanian	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
2	29 September 2023	9.00-10.40	Teori atom dan perkembanganya	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
3	05 Oktober 2023	9.00-10.40	konsep mol dan molekul	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.

4	12 Oktober 2023	9.00-11.40	Stokiemometri: perhitungan kimia	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
5	19 Oktober 2023	9.00-10.40	jenis ikatan kimia	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
6	25 Oktober 2023	9.00-10.40	Presentasi teori atom	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
7	02 November 2023	9.00-10.40	sistem larutan, koloid dan suspensi	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
8	09 November 2023	9.00-10.40	ujian tengah semester	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
9	16 November 2023	9.00-10.40	Teori asam dan basa	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
10	25 November 2023	9.00-10.40	Reaksi redoks	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
11	03 Januari 2024	9.00-10.40	Penyelesaian pers. redoks	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
12	10 Januari 2024	9.00-10.40	Sifat kimia unsur	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
13	17 Januari 2024	9.00-10.40	Termodinamika I	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
14	03 Desember 2023	9.00-10.40	Termodinamika 2	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
15	07 Desember 2023	9.00-10.40	Review perkuliahan kimia dasar	11 mhs	MASRUKAN , S.TP., M.Sc.
			REALISASI PERTEMUAN		
			TOTAL KEHADIRAN DOSEN	15 kali	93.75%
			TOTAL TATAP MUKA	15 kali	93.75%

Mata Kuliah Lain

Powered by Wizard Consultant

UNIVERSITAS WIDYA MATARAM
FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI
DALEM MANGKUBUMEN KT III/237
YOGYAKARTA 55132

DAFTAR HADIR UAS

TEKNOLOGI PANGAN/S-1
2023/2024 - Gasal

Mata Kuliah : KIMIA DASAR
Kode M.K. : TPW12 / 2 SKS
Dosen : MASRUKAN

Kelas : 11
Tanggal : 12 Januari 2024
Dari Pukul : 10.00 s/d 11.40

NO.	NAMA MAHASISWA	N.I.M.	TANDA TANGAN	NILAI
1	ASHAR ALFIAN NOOR FATHONI	231432326	1	1 A/B
2	YAKOBUS SIMALYA	231432336	2	2 C
3	JULIET WENTIAN	231432351	3	3 A/B
4	NADIA TAMUNGKU	231432352	4	4 A/B
5	NIKITA ANDINI PUTRI	231432353	5	5 A-
6	KHAFIFAH DWI KUMALA	231432354	6	6 B+
7	DEKRI KOGOYA	231432368	7	7 B/C
8	GHAISAREI CORNELIUS WOPARI	231432369	8	8 C
9	AGUSTINA SALINA KAIWAI	231432370	9	9 C+
10	ANASTASIA JANUARTINA	231432377	10	10 A/B
11	KHAIRINI HASAN	231432378	11	11 B+

CATATAN PENGAWAS UJIAN :

.....
.....
.....

Pengawas Ujian

Dosen Pengampu

CamScanner

UNIVERSITAS WIDYA MATARAM
FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI

DAFTAR HADIR MAHASISWA

Fakultas : Sains dan Teknologi
Program Studi : Teknologi Pangan/S-1
Mata Kuliah : Kimia Dasar
Kode M.K/SKS : TPW12/ 2 SKS
Semester : 2023/2024 - Gasal
Dosen : Masrukan

No.	Nama	NIM	M1	M2	M3	M4	M5	M6	M7	M8	M9	M10	M11	M12	M13	M14	M15	M16
			20/09	27/09	04/10	11/10	18/10	25/10	01/11	08/11	15/11	22/11	29/11	06/12	13/12	20/12	27/12	10/01
1	Ashar Alfian Noor Fathoni	231432326	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√
2	Yakobus Simalya	231432336	√	√	-	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√
3	Juliet Wentian	231432351	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√
4	Nadia Tumungku	231432352	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√
5	Nikita Andini Putri	231432353	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√
6	Khafifah Dwi Kumala	231432354	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√
7	Dekri Kogoya	231432368	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√
8	Ghaisarei Cornelis Wopari	231432369	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	-	√	√	√	√	√
9	Agustina Salina Kaiwai	231432370	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√
10	Anastasia Januatina	231432377	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√
11	Khairini Hasan	231432378	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√	√

Yogyakarta, 17/01/2024
Dosen Pengajar

Masrukan