

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 1 dari 7</b>

	<b>RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER PROGRAM STUDI DIII FARMASI SEKOLAH TINGGI ILMU KESEHATAN MADANI</b>				
Mata kuliah	Kode	Rumpun MK	Bobot (sks)	Semester	Tanggal Penyusunan
Analisa Kimia		MK Kurikulum Inti	1T	1	9 September 2022
Otorisasi	Pengembang RPS		Koordinator MK		Ketua Prodi
	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci		Apt. Farah Widya Kautsari, M. Farm
Capaian Pembelajaran	CPL-Prodi yang dibeban pada MK				
	Kode CPL : Sa	Bertakwa kepada Tuhan Yang Maha Esa dan mampu menunjukkan sikap religious			
	Pb	Menguasai prinsip kimia, fisika dan biokimia			
	Kue	Memecahkan masalah pekerjaan dengan sifat dan konteks yang sesuai dengan bidang keahlian terapan, didasarkan pada pemikiran logis dan inovatif, dilaksanakan dan bertanggung jawab atas hasilnya secara mandiri			
	KUg	Mampu membantu melakukan pengumpulan data, pengolahan data dan menyusun laporan kasus dan atau laporan kerja sesuai dengan ruang lingkup penelitian kefarmasian.			
	Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK)				
	M1	Mampu menunjukkan sikap bertaqwa kepada Allah			
	M2	Mampu memahami prinsip kimia			
	M3	Mampu memecahkan masalah dengan sifat dan konteks yang sesuai bidang terapan, didasarkan pada pemikiran logis dan inovatif			
	M4	Mampu melakukan pengolahan data sesuai ruang lingkup penelitian kefarmasian			
	Kemampuan akhir tiap tahapan (Sub-CPMK)				
	L1	Mahasiswa mampu menunjukkan sikap jujur dan bertanggung jawab			
	L2	Mahasiswa mampu memahami materi, struktur atom dan sistem berkala			
	L3	Mahasiswa mampu memahami konsep mol dan konsentrasi zat			
	L4	Mahasiswa mampu memahami ikatan kimia			
	L5	Mahasiswa mampu memahami uji kuantitatif dan kualitatif zat anorganik dan non logam			


	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 2 dari 7</b>

<b>Deskripsi Singkat MK</b>	<b>Mata kuliah ini membahas tentang bagaimana teori dan praktek Kimia Dasar</b>	
<b>Bahan Kajian</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Penggolongan materi, struktur atom, sistem berkala</li> <li>2. Teori atom, molekul dan ion</li> <li>3. Konsep mol</li> <li>4. Stoikiometri</li> <li>5. Larutan</li> <li>6. Asam basa</li> <li>7. Reaksi dan kesetimbangan kimia</li> <li>8. Sifat koligatif larutan</li> <li>9. Kimia anorganik</li> </ol>	
<b>Daftar Referensi</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Brady, J.E., 2003, <i>General chemistry, principles and structure</i>, John Wiley &amp; Sons, Toronto.</li> <li>2. Masterton W.L. and Hurley C.N., 2009, <i>Chemistry: Principle and Reaction</i>, 6 th edition, Brooks/Cole cengage Learning</li> <li>3. Hill, J.W., Petrucci R.H., Perri S.S., 2005, <i>General Chemistry</i>, 4 th edition, Pearson Prentice Hall, Upper Saddle River.</li> <li>4. Christian G.D., 2004., <i>Analytical Chemistry</i>, Sixth edition, Brooks/Cole, USA</li> <li>5. Wilson C.O and Gisvolds O., Doerge R.F. (ed.), 2008, <i>Textbook of Organic Medicinal and Pharmaceutical Chemistry</i>, Lippincott Co., Toronto</li> <li>6. Foye W.O., Lemke, T.L., Williams D.A., 2009, <i>Principles of Medicinal Chemistry</i>, 5th ed., Lea &amp; Febiger, Boston</li> <li>7. Soine, T.O. &amp; Wilson, C.O., 1961, <i>Rogers` Inorganic Pharmaceutical Chemistry</i>, Seventh Edition, Lea &amp; Febiger, Philadelphia</li> </ol>	
<b>Media Pembelajaran</b>	<b>Perangkat lunak:</b> Zoom, g meet dll	<b>Perangkat keras:</b> LCD, White Board, Sound System, LapTop, Pointer, Spidol
<b>Dosen Pengampu</b>	<b>Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci</b>	
<b>Mata kuliah prasyarat</b>	-	

Korelasi CPL (P, S, KU, KK), CPMK (M) terhadap Sub CPMK (L)


Contoh:

CPL		L1	L2	L3	L4	L5	L6
Sa	M1	√					
Pd	M2	√	√	√	√	√	√
KUe	M3			√		√	
KUg	M4			√		√	


	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 3 dari 7</b>

**A. MATRIK RENCANA PEMBELAJARAN TEORI & PRAKTIKUM**


Mgg ke- (tgl)	Kemampuan akhir tiap tahapan belajar (Sub-CPMK)	Bahan Kajian	Bentuk pembelajaran, Metode pembelajaran, Penugasan Mahasiswa, (estimasi waktu)	Materi Pembelajaran	Penilaian		Bobot penilaian	Dosen pengampu	Referensi
					Indikator	Kriteria & bentuk			
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
1	1. Mahasiswa dapat memahami ruang lingkup farmasi 2. Mahasiswa memahami perbedaan ion, atom, unsur, dan senyawa.	1. Pendahuluan dan kontrak belajar 2. Definisi ilmu kimia farmasi 3. Ruang lingkup kimia farmasi 4. Penggolongan Materi, Struktur atom dan sistem berkala	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ kuis/ Presentasi Mahasiswa		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
2	Mahasiswa dapat memahami teori atom, molekul dan ion	1. Teori atom, molekul, dan ion 2. Molekul unsur dan senyawa 3. Nomor atom dan konfigurasi elektron	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ Kuis/ Latihan soal	7,5%	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
3	Mahasiswa dapat memahami system periodik unsur	1. Sistem periodik unsur 2. Penentuan golongan unsur pada sistem periodik 3. Sifat-sifat golongan sistem periodik unsur	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ kuis		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
4	Mahasiswa dapat memahami Konsep mol	1. Konsep mol 2. Molaritas 3. Normalitas	Bentuk Pembelajaran : Kuliah	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ kuis		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 4 dari 7</b>

			Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit						
5	Mahasiswa dapat memahami persamaan reaksi, penulisan rumus moleku dan rumus empiris	1. Persamaan reaksi 2. Rumus empiris dan rumus molekul	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ kuis		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
6	Mahasiswa dapat memahami prinsip stoikiometri	1. Stoichiometri 2. Perhitungan mol pada persamaan reaksi 3. Perhitungan konsentrasi	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ Kuis/ Soal Latihan	7,5%	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
7	Mahasiswa dapat memahami jenis ikatan kimia	Ikatan kimia	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ kuis		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
8	UJIAN TENGAH SEMESTER (UTS)								
9	Mahasiswa dapat memahami konsep dan jenis larutan	Konsep larutan	<b>Bentuk Pembelajaran :</b> <b>Kuliah</b> <b>Metode Pembelajaran:</b> <b>Ceramah, Tanya jawab</b> <b>T : 1x 50 menit</b>	<b>e-book,</b> <b>PPT</b>	<b>Rubric</b> <b>penilaian</b>	<b>Tanya</b> <b>jawab/</b> <b>kuis</b>		<b>Apt. Fitri</b> <b>Yuliani,</b> <b>M.</b> <b>Pharm. Sci</b>	<b>1,2, 3</b>

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>		<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>		<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
			<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
			<b>Halaman</b>		<b>No 5 dari 7</b>

10	Mahasiswa dapat memahami ljenis reaksi kimia dan teori asam basa	1. Jenis-jenis reaksi 2. Reaksi asam -basa 3. Asam -basa	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/Kuis		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
11	Mahasiswa dapat memahami prinsiplarutan penyangga	Larutan penyangga	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ Kuis		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
12	Mahasiswa dapat memahami reaksi kesetimbangan kimia	1. Prinsip reaksi kimia dan kesetimbangan kimia 2. Reaksi kesetimbangan dan perhitungan konsentrasinya	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ kuis		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
13	Mahasiswa dapat memahami sifat koligatif larutan	Sifat koligatif larutan	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ kuis		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
14	Mahasiswa dapat memahami jenis dan reaksi kimia anorganik	Kimia anorganik	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Tanya jawab/ kuis		Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
15	Mahasiswa dapat memahami elektrolit dan uji kimia	1. Kation dan Anion 2. Pengan analisis kimia	Bentuk Pembelajaran : Kuliah Metode Pembelajaran: <i>Collaborative learning</i> , Ceramah, Tanya jawab T : 1x 50 menit	e-book, PPT	Rubric penilaian	Presentasi Mahasiswa	15%	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci	1,2, 3
16	Evaluasi Akhir Semester/Ujian Akhir Semester								

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 6 dari 7</b>

## B. EVALUASI


Teori :

- a. Ujian Tengah Semester : 25%
- b. Ujian Akhir Semester : 25%
- c. Tugas, Kuis, DLL : 30%
- d. Kehadiran : 10%
- e. Sikap : 10%

Nilai	Mutu	Angka	Keterangan
≥ 80,0	A	4	Sangat Baik
75,0-79,9	A/B	3,5	Baik Sekali
70,0-74,9	B	3	Baik
65,0-69,9	B/C	2,5	Cukup Baik
60,0-64,9	C	2	Cukup
50,0-59,9	C/D	1,5	Kurang
40,0-49,9	D	1	Sangat Kurang
≤ 39,9	E	0	Gagal

## C. REFERENSI

1. Brady, J.E, 2003, *General chemistry, principles and structure*, John Wiley & Sons, Toronto.
2. Masterton W.L. and Hurley C.N., 2009, *Chemistry: Principle and Reaction*, 6 th edition, Brooks/Cole cengage Leroring
3. Hill, J.W., Petrucci R.H., Perri S.S., 2005, *General Chemistry*, 4 th edition, Pearson Prentie Hall, Upper Saddle River.
4. Christian G.D., 2004., *Analytical Chemistry*, Sixth edition, Brooks/Cole, USA
5. Wilson C.O and Gisvolds O., Doorge R.F. (ed.), 2008, *Textbook of Organic Medicinal and Pharmaceutical Chemistry*, Lippincott Co., Toronto
6. Foye W.O., Lemke, T.L., Williams D.A., 2009, *Principles of Medicinal Chemistry*, 5th ed., Lea & Febiger, Boston
7. Soine, T.O. & Wilson, C.O., 1961, *Rogers` Inorganic Pharmaceutical Chemistry*, Seventh Edition, Lea & Febiger, Philadelphia

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	<b>Formulir Rencana Pembelajaran Semester</b>	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>04 – 09 – 2023</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>03</b>
		<b>Halaman</b>		<b>No 7 dari 7</b>

**D. PORTOPOLIO PENILAIAN DAN EVALUASI KETERCAPAIAN CPL MAHASISWA**


Minggu ke Pertemuan ke	CPL	CPMK (M)	SUB CPMK (L)	Indikator	Bentuk Soal	Bobot Nilai	NILAI MHS (0-100)	Jumlah (Nilai Mhs)X(Bobot %)	Ketercapaian CPL pada Mhs (%)
1-7	Sa (CPL 1) Pb (CPL2) KUE (CPL 3,4) KUG (CPL 5)	M1, M2, M3	L1,L2	Rubrik Penilaian	Soal latihan	15%	100	15%	100
9-14	Pb (CPL2) KUE (CPL 3,4) KUG (CPL 5)	M3, M4	L3,L4,L5	Rubrik Penilaian	Presentasi Mahasiswa	15%	100	15%	100
<b>EVALUASI CAPAIAN PEMBELAJARAN UTS (..%) dst hingga UAS</b>									

Mengetahui  
Ketua Prodi DIII Farmasi


Bantul, tgl bulan tahun  
PJ Mata Kuliah


**Apt. Farah Widya Kautsari, M. Farm**  
NIK. 03.040593.22.0010


**Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci**

	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	Formulir Rencana Tugas Mahasiswa (RTM)	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>03 -09-2022</b>
		<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>02</b>
		<b>Halaman</b>		


Format Rencana Tugas Mahasiswa

	<b>RENCANA TUGAS MAHASISWA</b>			
	Program Studi .....			
	Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani			
	Mata Kuliah	Kimia Dasar		
	Kode MK		SKS : 2	Semester : 1
	Dosen	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci		
	Minggu ke-			
	Bentuk tugas	Soal - soal Latihan	Waktu pengerjaan tugas	60 menit
	Judul Tugas	Soal Latihan Perhitungan berdasarkan persamaan reaksi		
	Sub Capaian Pembelajaran MK	L2,		
	Diskripsi tugas	Mahasiswa mengerjakan tugas berdasarkan materi yang telah dipelajari		
	Metode Pengerjaan Tugas	Tugas dikerjakan secara perseorangan		
	Bentuk luaran	Kumpulan tugas tertulis dengan baik		

	<b>RENCANA TUGAS MAHASISWA</b>			
	Program Studi .....			
	Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani			
	Mata Kuliah	Kimia Dasar		
	Kode MK		SKS : 2	Semester : 1
	Dosen	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci		
	Minggu ke-			
	Bentuk tugas	Soal – soal Latihan	Waktu pengerjaan tugas	60 menit
	Judul Tugas	Soal Latihan menggambar/menentukan rumus empiris, rumus molekuler, reaksi ion, dan reaksi redoks.		
	Sub Capaian Pembelajaran MK	L3		
	Diskripsi tugas	Mahasiswa mengerjakan tugas berdasarkan materi yang telah dipelajari		
	Metode Pengerjaan Tugas	Tugas dikerjakan secara perseorangan		
	Bentuk luaran	Kumpulan tugas tertulis dengan baik		

	<b>RENCANA TUGAS MAHASISWA</b>		
	Program Studi .....		
	Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani		
	Mata Kuliah	Kimia Dasar	
Kode MK		SKS : 2	Semester : 1
Dosen	Apt. Fitri Yuliani, M. Pharm. Sci.		



	<b>Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Madani</b>	<b>No</b>	<b>:</b>	<b>FM/SMY/01/01</b>
	Formulir	<b>Tanggal</b>	<b>:</b>	<b>03 -09-2022</b>
	Rencana Tugas Mahasiswa (RTM)	<b>Revisi</b>	<b>:</b>	<b>02</b>
		<b>Halaman</b>		

Minggu ke-			
Bentuk tugas	Presentasi Mahasiswa	Waktu pengerjaan tugas	60 menit
Judul Tugas	Presentasi mahasiswa review jurnal analisis kuantitatif dan kualitatif senyawa anorganik		
Sub Capaian Pembelajaran MK	L4,L5		
Diskripsi tugas	Mahasiswa mempresentasikan review terhadap jurnal yang ditelaah		
Metode Pengerjaan Tugas	Presentasi berkelompok		
Bentuk luaran	Makalah dan media presentasi		

Lampiran:

- Instrumen penilaian (seminar, diskusi kelompok, tugas, sikap dll)

a. Format Penilaian Soal Latihan

Indikator	nilai	Skor
Mahasiswa mampu menjawab soal Latihan yang diberikan .	100	
1. Grade cukup ( mampu menjawab 60% soal dengan benar)		60-69,9
2. Grade baik ( mampu menjawab 70% soal dengan benar)		70- 79,9
3. Grade sangat baik (mampu menjawab ≥80% soal dengan benar)		80-100

- Pembagian kelompok

- Instrumen penilaian (seminar, diskusi kelompok, tugas, sikap dll)

b. Format Penilaian Presentasi

No	Komponen Penilaian	Nilai	Klp 1	Klp 2	Klp 3
1.	Kelengkapan isi dan sistematika penulisan	20			
2.	Kekompakan dan keaktifan anggota kelompok	10			
3.	Media/ slide yang digunakan menarik	10			
4.	Penyampaian menarik, ringkas dan jelas	25			
5.	Kemampuan menjawab pertanyaan dan mempertahankan argumen	25			
6.	Manajemen waktu	10			
	<b>Total Nilai</b>	<b>100</b>			





# SEKOLAH TINGGI ILMU KESEHATAN MADANI

Alamat : Jl. Wonosari Km. 10 Karanggayam, Sitimulyo, Piyungan,  
Bantul. Telp./Fax. : 02744353276  
Email : info@stikesmadani.ac.id  
Website : stikesmadani.ac.id

## REKAP MATERI KULIAH

Semester : Gasal 2023/2024

**Program Studi** : FARMASI - DIII Reguler  
**Mata Kuliah** : Kimia Dasar (FTA107)  
**Nama Kelas** : FAR1  
**Dosen** : apt. FITRI YULIANI, M.Pharm.Sci.

Pertemuan Ke	Tanggal	Isi Pertemuan
1	<b>Rencana:</b> 2023-09-12 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-09-12	<b>Tema:</b> Pengantar kimia dasar <b>Pokok Bahasan:</b> Materi dan energi, campuran, zat murni dan pemisahan campuran <b>Keterangan:</b>
2	<b>Rencana:</b> 2023-09-19 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25	<b>Tema:</b> Atom, Ion dan molekul <b>Pokok Bahasan:</b> Teori atom, ion dan molekul dan jenisnya <b>Keterangan:</b> 1. Sejarah teori atom 2. Bentuk dan susunan atom 3. Jenis molekul 4. Bentuk ion
3	<b>Rencana:</b> 2023-09-26 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25	<b>Tema:</b> unsur dan molekul <b>Pokok Bahasan:</b> Sistem periodeik unsur <b>Keterangan:</b> 1. teori unusr dan molekul 2. sejarah susunan sistem periodik 3. konfigurasi elektron 4. penentuan golongan unsur dalam sistem periodik
4	<b>Rencana:</b> 2023-10-03 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25	<b>Tema:</b> konsep mol <b>Pokok Bahasan:</b> Hubungan mol dan massa, volum dan jumlah partikel <b>Keterangan:</b> 1. pengertian mol 2. rumus perhitungan mol berdasarkan massa, volume, dan jumlah partikel
5	<b>Rencana:</b> 2023-10-10 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25	<b>Tema:</b> Rumus empiris dan Rumus Molekul <b>Pokok Bahasan:</b> Penentuan Rumus empiris dan rumus molekul <b>Keterangan:</b>

		<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian rumus empiris</li> <li>2. Pengertian rumus molekul</li> <li>3. metode penentuan rumus empiris</li> <li>4. metode penentuan rumus molekul</li> </ol>
6	<b>Rencana:</b> 2023-10-17 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25	<b>Tema:</b> stoikiometri <b>Pokok Bahasan:</b> Konsepmol dan stoikiometri <b>Keterangan:</b> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian molaritas</li> <li>2. rumus dan perhitungan molaritas</li> <li>3. Kuis</li> </ol>
7	<b>Rencana:</b> 2023-10-24 <b>Pelaksanaan:</b> 2023-10-25	<b>Tema:</b> ikatan kimia <b>Pokok Bahasan:</b> ikatan ionik, kovalen, dan kovalen koordinasi <b>Keterangan:</b> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Teori ikatan kimia</li> <li>2. Ikatan ionik</li> <li>3. Ikatan kovalen : tunggal, rangkap 2, rangkap 3, polar dan non polar</li> <li>4. ikatan kovalen koordinasi</li> <li>5. penyimpangan kaidah oktet</li> </ol>
8	<b>Rencana:</b> 2023-10-31 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-07	<b>Tema:</b> Ujian Tengah Semester (UTS) <b>Pokok Bahasan:</b> Ujian Tengah Semester (UTS) <b>Keterangan:</b>
9	<b>Rencana:</b> 2023-11-07 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-07	<b>Tema:</b> Konsep Larutan <b>Pokok Bahasan:</b> Pengertian larutan dan Jenis Larutan <b>Keterangan:</b> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian Larutan</li> <li>2. Sifat Larutan</li> <li>3. Jenis Larutan</li> <li>4. Elektrolit dan non Elektrolit</li> <li>5. Perhitungan konsentrasi larutan</li> </ol>
10	<b>Rencana:</b> 2023-11-14 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-07	<b>Tema:</b> Asam dan Basa <b>Pokok Bahasan:</b> Teori asam basa, dan jenis serta contohnya <b>Keterangan:</b> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Teori Asam dan Basa ( Arrhenius, Bronsted-Lowry, Lewis)</li> <li>2. Asam kuat dan Asam Lemah</li> <li>3. Basa Kuat dan Basa Lemah</li> <li>4. Reaksi Ionisasi</li> <li>5. Penetapan pH</li> </ol>
11	<b>Rencana:</b> 2023-11-21 <b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-07	<b>Tema:</b> Ksetimbangan kimia <b>Pokok Bahasan:</b> Reaksi kesetimbangan dan perhitungan mol <b>Keterangan:</b> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian kesetimbangan kimia</li> </ol>

		<p>2. Tetap kesetimbangan</p> <p>3. Perhitungan kesetimbangan</p>
12	<p><b>Rencana:</b> 2023-11-28</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-07</p>	<p><b>Tema:</b> Larutan Penyangga</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Pengertian dan Aplikasi larutan penyangga</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian Larutan Penyangga</li> <li>2. Jenis larutan Penyangga</li> <li>3. Prinsip Larutan Penyangga</li> <li>4. Kapasitas larutan penyangga</li> <li>5. Aplikasi larutan penyangga dalam farmasi</li> </ol>
13	<p><b>Rencana:</b> 2023-12-05</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-07</p>	<p><b>Tema:</b> Sifat Koligatif Larutan</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Pengertian dan sifat koligatif larutan</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Disosiasi larutan elektrolit dan non elektrolit</li> <li>2. Sifat koligatif larutan elektrolit dan non elektrolit <ol style="list-style-type: none"> <li>a. Penurunan tekanan uap</li> <li>b. Kenaikan titik didih</li> <li>c. Penurunan titik beku</li> <li>d. Tekanan osmotik</li> </ol> </li> </ol>
14	<p><b>Rencana:</b> 2023-12-12</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-07</p>	<p><b>Tema:</b> Kimia anorganik</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Termodinamika dan reaksi kimia Anorganik</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Teori Tumbukan</li> <li>2. Teori Termodinamika</li> <li>3. Jenis reaksi anorganik <ol style="list-style-type: none"> <li>a. Reaksi sintesa</li> <li>b. Reaksi penguraian</li> <li>c. Reaksi pergantian tunggal</li> <li>d. Reaksi pergantian ganda</li> <li>e. Reaksi oksidasi dan reduksi</li> <li>f. Reaksi eksoterm dan endoterm</li> </ol> </li> </ol>
15	<p><b>Rencana:</b> 2023-12-19</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-07</p>	<p><b>Tema:</b> Kation dan anion</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Analisis kation dan anion serta pengantar analisis farmasi</p> <p><b>Keterangan:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pengertian kation dan anion</li> <li>2. Jenis dan penggolongan kation dan anion</li> <li>3. Metode analisis untuk tiap golongan kation dan anion</li> <li>4. Pengantar analisis farmasi</li> </ol>
16	<p><b>Rencana:</b> 2023-12-26</p> <p><b>Pelaksanaan:</b> 2024-02-07</p>	<p><b>Tema:</b> Ujian Akhir Semester (UAS)</p> <p><b>Pokok Bahasan:</b> Ujian Akhir Semester (UAS)</p>

**Keterangan:**

Ujian Akhir Semester (UAS)

Dosen Pengampu

Bantul, 07 Februari 2024

apt. FITRI YULIANI, M.Pharm.Sci.  
NIDN: 0520078801

NIDN:



# SEKOLAH TINGGI ILMU KESEHATAN MADANI

Alamat : Jl. Wonosari Km. 10 Karanggayam, Sitimulyo, Piyungan,  
Bantul. Telp./Fax. : 02744353276  
Email : info@stikesmadani.ac.id  
Website : stikesmadani.ac.id

## DAFTAR NILAI AKHIR

Program Studi FARMASI - DIII Reguler

Semester : Gasal 2023/2024

Mata Kuliah : FTA107 - Kimia Dasar  
Nama Kelas : FAR1  
Jumlah Peserta : 6  
Dosen : FITRI YULIANI, apt., M.Pharm.Sci.

No.	NIM	Nama	Nilai Asal							Absolut	Relatif
			Tugas	Presensi	Sikap	UTS	UAS	Praktik	Lapangan		
1.	M23030001	ABDURRAHMAN	40.00	100.00	80.00	60.00	64.00	56.80	0.00	60.30	C
2.	M23030002	DIAN ARTANTI	75.00	100.00	90.00	72.00	42.00	70.00	0.00	70.00	B
3.	M23030003	TIARA ALNELYA PUTRI	80.00	100.00	90.00	76.00	54.00	75.50	0.00	75.50	AB
4.	M23030004	UNAI SAH	75.00	100.00	85.00	44.00	74.00	70.50	0.00	70.50	B
5.	M23030005	ZAKIYAH FATHNA DEWI	70.00	100.00	90.00	68.00	52.00	70.00	0.00	70.00	B
6.	M23030006	MAFAZA	70.00	100.00	85.00	56.00	66.00	70.00	0.00	70.00	B

### Mengetahui,

Nama Dosen	Tanda tangan
FITRI YULIANI, apt., M.Pharm.Sci.	



# SEKOLAH TINGGI ILMU KESEHATAN MADANI

Alamat : Jl. Wonosari Km. 10 Karanggayam, Sitimulyo, Piyungan,  
Bantul. Telp./Fax. : 02744353276  
Email : info@stikesmadani.ac.id  
Website : stikesmadani.ac.id

## REKAP PRESENSI KULIAH

Semester : Gasal 2023/2024

**Mata Kuliah** : Kimia Dasar (FTA107)  
**Nama Kelas** : FAR1  
**Dosen** : apt. FITRI YULIANI, M.Pharm.Sci.  
**Dosen Yang Hadir** : (7 dari 16) (43.75%)  
 FITRI YULIANI, apt., M.Pharm.Sci. (9 dari 16) (56.25%)  
**Pertemuan Terlaksana** : 16 dari 16

No.	NIM	Nama	Prodi	Jml. Kehadiran	% Kehadiran	Sakit	Ijin	Alpa
1	M23030001	ABDURRAHMAN	FARMASI	16	100	0	0	0
2	M23030002	DIAN ARTANTI	FARMASI	16	100	0	0	0
3	M23030003	TIARA ALNELYA PUTRI	FARMASI	16	100	0	0	0
4	M23030004	UNAI SAH	FARMASI	16	100	0	0	0
5	M23030005	ZAKIYAH FATHNA DEWI	FARMASI	16	100	0	0	0
6	M23030006	MAFAZA	FARMASI	16	100	0	0	0

Bantul, 07 Februari 2024  
Mengetahui,

NIDN: