



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Mata Kuliah : KIMIA DASAR	Semester : I	SKS : 4	Kode : MDK3103
Program Studi : Pendidikan Kimia	Dosen Pengampu/Penanggungjawab : Rr. Ariessanty Alicia Kusuma Wardhani, M.Si		
Mata Kuliah Prasyarat	-		
Capaian Pembelajaran Lulusan	<p>Sikap : S6: Bekerja sama dan memiliki kepekaan sosial serta kepedulian terhadap masyarakat dan lingkungan S9: Menunjukkan sikap bertanggungjawab atas pekerjaan di bidang keahliannya secara mandiri</p> <p>Keterampilan Umum : KU1: mampu menerapkan pemikiran logis, kritis, sistematis, dan inovatif dalam konteks pengembangan atau implementasi ilmu pengetahuan dan teknologi yang memperhatikan dan menerapkan nilai humaniora yang sesuai dengan bidang keahliannya</p> <p>Keterampilan Khusus : KK1: Merencanakan, mengelola, dan mengevaluasi pembelajaran kimia di sekolah secara terbimbing sesuai dengan karakteristik materi (content knowledge) dan karakteristik peserta didik, pendekatan pembelajaran, sumber belajar, media pembelajaran (pedagogical knowledge), serta teknologi informasi dan komunikasi yang relevan (technological knowledge) secara inovatif dan adaptif</p> <p>Pengetahuan : P1: Memahami konsep teoretis dan aplikasi tentang struktur, dinamika, dan energi bahan kimia, pemisahan, analisis, sintesis dan karakterisasi (content knowledge)</p>		
Capaian Pembelajaran Matakuliah	<ol style="list-style-type: none"> Memiliki kemampuan berkolaborasi secara efektif selama proses pembelajaran/praktikum Terampil berkomunikasi melalui tulisan 		



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

	<ol style="list-style-type: none"> 3. Menguasai konsep, prinsip, dan hukum-hukum dalam ilmu kimia yang diajarkan pada mata kuliah kimia dasar 4. Memiliki kemampuan berkolaborasi secara efektif selama proses pembelajaran/praktikum 5. Mampu melaksanakan praktikum dengan baik 6.
Deskripsi Matakuliah	Pada matakuliah ini mahasiswa mengkaji secara mendalam tentang materi kimia, yaitu: hakikat ilmu kimia, peranan dan manfaat ilmu kimia pada kehidupan sehari-hari, metode ilmiah, konsep dasar materi, Struktur atom (partikel dasar penyusun atom, model atom/teori atom, konfigurasi elektron, hukum dasar kimia, massa atom relatif dan massa molekul relatif, konsep mol, rumus kimia (rumus empiris dan rumus molekul senyawa), konsep dasar larutan (larutan asam basa larutan, elektrolit dan non elektrolit, sifat koligatif dan tekanan osmosis.
Referensi	<p>Referensi Utama:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Chang, R. 2010. Chemisry. 10th Edition. Mc.Graw-Hill Company, Inc. New York 2. Haryono, E, H. 2019. Kimia Dasar. Deepublish Publisher. Yogyakarta 3. Juwita, R. 2017. Kimia Dasar: Teori dan Latihan. Sekolah Tinggi Keguruan dan Ilmu Pendidikan (STIKIP) PGRI Sumatera Barat. Padang. <p>Referensi Pendukung:</p> <ol style="list-style-type: none"> 4. Brown, L, T. LEMay, E, H. Bursten, E, B. Woodward, M, P. 2012. Chemistry: The Central Science. 12th Edition. Pearson Prentice Hall. United States of America 5. Yusuf, Y. 2018. Kimia Dasar, Panduan Untuk Belajar. Educenter Indonesia. Jakarta

Pert. ke-	Sub-CPMK	Bahan Kajian	Indikator	Metode Pembelajaran	Pengalaman Belajar	Penilaian (Jenis dan Kriteria)	Bobot	Waktu	Referensi
1	Kontrak Perkuliahan								
2	1. Memahami Hakikat,	1. Hakikat, peranan	1. Menyusun makalah	Diskusi kelas	Melalui diskusi kelas, mahasiswa	Jenis: 1. Penilaian	15,38	KB: 3 x 50'	1-5



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

	<p>peranan dan manfaat ilmu kimia dalam kehidupan</p> <p>2. Memahami mengenai metode ilmiah</p> <p>3. Cermat dalam berpikir dan bertindak</p> <p>4. Menyusun makalah dengan baik</p> <p>5. Mampu berkolaborasi dengan mahasiswa lain saat pembelajaran berlangsung</p>	<p>2. Manfaat ilmu kimia dalam kehidupan</p> <p>3. Metode Ilmiah</p>	<p>dengan baik ditinjau dari segi konten, struktur, kerapian dan aturan penulisan</p> <p>2. menganalisis dan menjelaskan tentang hakekat ilmu kimia</p> <p>3. Mampu menganalisis dan menjelaskan tentang manfaat ilmu kimia dalam kehidupan sehari-hari</p> <p>4. Mampu menganalisis dan menjelaskan tentang metode ilmiah</p>		<p>mampu:</p> <p>1. Menyusun makalah dengan baik ditinjau dari segi konten, struktur, kerapian dan aturan penulisan</p> <p>2. menganalisis dan menjelaskan tentang hakekat ilmu kimia</p> <p>3. Menganalisis dan menjelaskan tentang manfaat ilmu kimia dalam kehidupan sehari-hari</p> <p>4. Menganalisis dan menjelaskan tentang metode ilmiah</p>	<p>sikap</p> <p>2. Penilaian makalah</p> <p>Kriteria</p> <p>1. Rubrik penilaian sikap</p> <p>2. Rubrik penilaian makalah</p>	<p>PT: 2 x 60'</p> <p>BM: 2 x 60'</p>	
--	--	--	--	--	--	--	---------------------------------------	--



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

			5. Terlibat aktif dalam kegiatan diskusi		5. Terlibat aktif dalam kegiatan diskusi				
3	<ol style="list-style-type: none"> 1. Cermat dalam berpikir dan bertindak 2. Melakukan praktikum dengan baik 3. Menyusun laporan praktikum dengan baik 4. Menguasai konsep materi, unsur, senyawa, campuran, sifat materi, perubahan materi, dan pemisahan campuran 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Materi 2. Unsur, senyawa, campuran 3. Sifat materi 4. Perubahan materi 5. Pemisahan campuran 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Melaksanakan kegiatan praktikum sesuai prosedur kerja yang ditetapkan dengan penuh kehati-hatian 2. Menggunakan bahan-bahan kimia secara bijak dan tidak berlebihan 3. Mengumpulkan dan menginterpretasi data sebelum merumuskan kesimpulan 4. Menyusun laporan praktikum dengan baik ditinjau dari segi 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Class Discusion 2. Praktikum 	<p>Melalui diskusi kelas dan praktikum mahasiswa dapat:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Melaksanakan kegiatan praktikum sesuai prosedur kerja yang ditetapkan dengan penuh kehati-hatian 2. Menggunakan bahan-bahan kimia secara bijak dan tidak berlebihan 3. Menyusun Merumuskan kesimpulan berdasarkan hasil analisis dan interpretasi data 4. laporan 	<p><u>Jenis :</u></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Tes tertulis 2. Penilaian sikap 3. Penilaian kinerja praktikum 4. Penilaian laporan praktikum <p><u>Kriteria :</u></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. rubrik penilaian pengetahuan, 2. rubrik penilaian sikap, 3. rubrik penilaian kinerja 4. rubrik penilaian 	20,51%	KB: 4 x 50' PT: 4 x 60' BM: 4 x 60'	1-5



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

			<p>konten, struktur, kerapian dan aturan penulisan</p> <p>5. Menganalisis dan menjelaskan konsep dasar tentang materi</p> <p>6. Menganalisis dan menjelaskan definisi dan perbedaan antara unsur, senyawa, campuran</p> <p>7. Menganalisis dan menjelaskan tentang sifat materi</p> <p>8. Menganalisis dan menjelaskan tentang perubahan materi</p>		<p>praktikum dengan baik ditinjau dari segi konten, struktur, kerapian dan aturan penulisan</p> <p>5. Menganalisis dan menjelaskan konsep dasar tentang materi</p> <p>6. Menganalisis dan menjelaskan definisi dan perbedaan antara unsur, senyawa, campuran</p> <p>7. Menganalisis dan menjelaskan tentang sifat materi</p> <p>8. Menganalisis dan menjelaskan</p>	<p>laporan praktikum</p>			
--	--	--	---	--	---	--------------------------	--	--	--



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

			9. Menganalisis dan menjelaskan tentang pemisahan campuran		tentang perubahan materi 9. Menjelaskan tentang pemisahan campuran				
4	<ol style="list-style-type: none"> 1. Cermat dalam berpikir dan bertindak 2. Menyusun makalah dengan baik 3. Mampu memahami materi struktur atom dan perkembangan teori atom 	Struktur atom dan perkembangan teori atom: <ol style="list-style-type: none"> 1. Partikel dasar penyusun atom 2. Teori atom : Dalton, Thomson, Bohr, Rutherford, dan mekanika gelombang 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyusun makalah dengan baik ditinjau dari segi konten, struktur, kerapian dan aturan penulisan 2. Mampu menganalisis dan menjelaskan partikel dasar penyusun atom 3. Mampu menganalisis dan menjelaskan penemuan atom 	1. Class Discussion	Melalui diskusi kelas mahasiswa dapat: <ol style="list-style-type: none"> 1. Menyusun makalah dengan baik ditinjau dari segi konten, struktur, kerapian dan aturan penulisan 2. Mampu mengkritisi perbedaan setiap teori atom 3. Mampu menganalisis dan menjelaskan 	<u>Jenis :</u> <ol style="list-style-type: none"> 1. Penilaian sikap 2. Penilaian makalah <u>Kriteria :</u> <ol style="list-style-type: none"> 1. Rubrik Penilaian sikap 2. Rubrik Penilaian makalah 	5,13%	KB: 3 x 50' PT: 2 x 60' BM: 2 x 60'	1-5



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

			dan perkembangan teori atom 4. Mampu mengkritisi kelebihan dan kekurangan setiap teori atom		partikel dasar penyusun atom 4. Mampu menganalisis dan menjelaskan penemuan atom dan perkembangan teori atom				
5-6	<ol style="list-style-type: none"> 1. Cermat dalam berpikir dan bertindak 2. Mampu Menganalisis konsep konfigurasi elektron ditinjau dari aspek mikroskopik dan simbolik 3. Menguasai dan mampu 	<ol style="list-style-type: none"> 1. konfigurasi elektron, 2. Larangan pauli, 3. aturan hund 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menentukan susunan elektron dalam atom melalui konfigurasi elektron dengan memperhatikan tentang larangan pauli 2. Mampu menentukan susunan elektron dalam atom melalui 	1. Class Discusion	<p>Melalui diskusi kelas mahasiswa dapat:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Meningkatkan wawasan religi yang dimiliki sehingga mampu menginternalisasi hal tersebut dalam kehidupan 2. Mampu menentukan susunan elektron dalam atom melalui 	<p><u>Jenis :</u></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Penilaian sikap <p><u>Kriteria :</u></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Rubrik penilaian sikap 	5,13%	KB: 3 x 50' PT: 2 x 60' BM: 2 x 60'	1-5



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

	menjelaskan tentang larangan pauli 4. Menguasai dan mampu menjelaskan tentang aturan hund		konfigurasi elektron dengan memperhatikan tentang aturan hund		konfigurasi elektron dengan memperhatikan tentang larangan pauli 3. Mampu menentukan susunan elektron dalam atom melalui konfigurasi elektron dengan memperhatikan tentang aturan hund				
7	1. Meyakini dan mampu mengintegrasikan nilai religi tertentu ke dalam materi hukum dasar kimia 2. Cermat dalam berpikir dan	1. Hukum Kekekalan Massa 2. Hukum Perbandingan Tetap 3. Hukum Kelipatan Perbandingan 4. Hukum Perbandingan	1. Mampu menganalisis dan menjelaskan tentang Hukum Kekekalan Massa, Hukum Perbandingan Tetap, Hukum Kelipatan Perbandingan, Hukum	1. Class Discussion	Melalui diskusi kelas mahasiswa dapat: 1. Meningkatkan wawasan religi yang dimiliki sehingga mampu menginternalisasikan hal tersebut dalam kehidupan	<u>Jenis :</u> 1. Penilaian sikap <u>Kriteria :</u> 1. Rubrik penilaian sikap	5,13%	KB: 3 x 50' PT: 2 x 60' BM: 2 x 60'	1-5



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

	<p>bertindak</p> <p>3. Mampu menguasai dan memahami penerapan hukum dasar kimia dalam kehidupan</p>	<p>an Volum</p> <p>5. Hukum Avogadro</p>	<p>Perbandingan Volum dan Hukum Avogadro</p> <p>2. Mampu menyelesaikan permasalahan tentang Hukum Kekekalan Massa, Hukum Perbandingan Tetap, Hukum Kelipatan Perbandingan, Hukum Perbandingan Volum dan Hukum Avogadro</p>	<p>2. Menjelaskan konsep dasar tentang Hukum Kekekalan Massa, Hukum Perbandingan Tetap, Hukum Kelipatan Perbandingan, Hukum Perbandingan Volum dan Hukum Avogadro</p> <p>3. Menyelesaikan permasalahan tentang Hukum Kekekalan Massa, Hukum Perbandingan Tetap, Hukum Kelipatan Perbandingan, Hukum Perbandingan Volum dan</p>					
--	---	--	--	--	--	--	--	--	--



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

				Hukum Avogadro					
8	Ujian Tengah Kimia								
9-11	1. Cermat dalam berpikir dan bertindak 2. Melakukan praktikum dengan baik 3. Menyusun laporan praktikum dengan baik 4. Menguasai dan mampu memahami stoikiometri 5. Mampu menyelesaikan perhitungan kimia	Stoikiometri: 1. Massa Atom Relatif dan Massa Molekul relatif 2. Rumus kimia (rumus empiris dan rumus molekul) 3. Konsep Mol 4. Konsentrasi (molaritas, molalitas, fraksi mol, %massa, %volum dan kadar unsur dalam senyawa)	1. Melaksanakan kegiatan praktikum sesuai prosedur kerja yang ditetapkan dengan penuh kehati-hatian 2. Menggunakan bahan-bahan kimia secara bijak dan tidak berlebihan 3. Mengumpulkan dan menginterpretasi data sebelum merumuskan kesimpulan 4. Menyusun laporan praktikum dengan baik ditinjau dari segi	1. Class Discusion 2. Praktikum	Melalui diskusi kelas dan praktikum mahasiswa dapat: 1. Melaksanakan kegiatan praktikum sesuai prosedur kerja yang ditetapkan dengan penuh kehati-hatian 2. Menggunakan bahan-bahan kimia secara bijak dan tidak berlebihan 3. Mengumpulkan dan menginterpretasi data sebelum merumuskan kesimpulan 4. Menyusun laporan praktikum	<u>Jenis :</u> 1. Tes tertulis 2. Penilaian sikap 3. Penilaian kinerja praktikum 4. Penilaian laporan praktikum <u>Kriteria :</u> 1. rubrik penilaian pengetahuan, 2. rubrik penilaian sikap, 3. rubrik penilaian kinerja 4. rubrik penilaian	15,38%	KB: 4 x 50' PT: 4 x 60' BM: 4 x 60'	1-5



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

		<p>5. Penyetaraan reaksi kimia</p> <p>6. Pereaksi Pembatas</p>	<p>konten, struktur, kerapian dan aturan penulisan</p> <p>5. Mampu menjelaskan dan menentukan tentang massa atom relatif serta massa molekul relatif</p> <p>6. Mampu menentukan rumus kimia dan rumus empiris</p> <p>7. Mampu menyelesaikan perhitungan dalam konsep mol</p> <p>8. Mampu menyelesaikan perhitungan dalam penentuan konsentrasi</p>		<p>dengan baik ditinjau dari segi konten, struktur, kerapian dan aturan penulisan</p> <p>5. menjelaskan dan menentukan tentang massa atom relatif serta massa molekul relatif</p> <p>6. menentukan rumus kimia dan rumus empiris</p> <p>7. menyelesaikan perhitungan dalam konsep mol</p> <p>8. Menyelesaikan perhitungan dalam penentuan konsentrasi (molaritas, molalitas, fraksi mol, %massa, %volum dan kadar unsur</p>	<p>laporan praktikum</p>			
--	--	--	--	--	---	--------------------------	--	--	--



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

			(molaritas, molalitas, fraksi mol, %massa, %volum dan kadar unsur dalam senyawa) 9. Mampu menyelesaikan penyetaraan reaksi kimia 10. Mampu menyelesaikan permasalahan tentang pereaksi pembatas		dalam senyawa) 9. Menyelesaikan penyetaraan reaksi kimia 10. Menyelesaikan permasalahan tentang pereaksi pembatas				
12-15	1. Meyakini dan mampu mengintegrasikan nilai religi tertentu ke dalam materi konsep dasar larutan 2. Cermat	1. Larutan asam basa 2. Larutan elektrolit dan non elektrolit 3. Sifat Koligatif 4. Tekanan Osmosis	1. Bertambahnya wawasan religi yang dimiliki mahasiswa, sehingga mampu menginternalisasikan hal tersebut dalam kehidupan	1. Class Discussion 2. Praktikum	Melalui diskusi kelas dan praktikum mahasiswa dapat: 1. Meningkatkan wawasan religi yang dimiliki mahasiswa, sehingga mampu menginternalisas	<u>Jenis :</u> 1. Tes tertulis 2. Penilaian sikap 3. Penilaian kinerja praktikum 4. Penilaian laporan praktikum	33,33%	KB: 4 x 50' PT: 4 x 60' BM: 4 x 60'	1-5



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

	<p>dalam berpikir dan bertindak</p> <ol style="list-style-type: none"> 3. Melakukan praktikum dengan baik 4. Menyusun laporan praktikum dengan baik 5. Menguasai dan mampu memahami materi konsep dasar larutan 6. Mampu menyelesaikan perhitungan kimia konsep dasar larutan 7. Mampu menganalisis konsep dasar larutan berdasarkan 		<ol style="list-style-type: none"> 2. Melaksanakan kegiatan praktikum sesuai prosedur kerja yang ditetapkan dengan penuh kehati-hatian 3. Menggunakan bahan-bahan kimia secara bijak dan tidak berlebihan 4. Mengumpulkan dan menginterpretasi data sebelum merumuskan kesimpulan 5. Menyusun laporan praktikum dengan baik ditinjau dari segi konten, struktur, kerapian dan aturan penulisan 		<p>ikan hal tersebut dalam kehidupan</p> <ol style="list-style-type: none"> 2. Melaksanakan kegiatan praktikum sesuai prosedur kerja yang ditetapkan dengan penuh kehati-hatian 3. Menggunakan bahan-bahan kimia secara bijak dan tidak berlebihan 4. Mengumpulkan dan menginterpretasi data sebelum merumuskan kesimpulan 5. Menyusun laporan praktikum dengan baik ditinjau dari segi konten, struktur, kerapian dan 	<p><u>Kriteria :</u></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. rubrik penilaian pengetahuan, 2. rubrik penilaian sikap, 3. rubrik penilaian kinerja 4. rubrik penilaian laporan praktikum 			
--	---	--	--	--	--	---	--	--	--



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

	<p>unsur makroskopik , mikroskopik dan simbolik serta peranannya dalam kehidupan berdasarkan contoh sehari-hari</p>		<p>6. Mampu menjelaskan konsep asam basa 7. Mampu menyelesaikan perhitungan sederhana dalam asam basa 8. Mampu menjelaskan indikator dalam asam basa 9. Mampu menjelaskan bahan alam yang dapat digunakan untuk indikator asam basa 10. Mampu menjelaskan penerapan asam basa dalam kehidupan sehari-hari</p>		<p>aturan penulisan 6. menjelaskan konsep asam basa 7. menyelesaikan perhitungan sederhana dalam asam basa 8. menjelaskan indikator dalam asam basa 9. menjelaskan bahan alam yang dapat digunakan untuk indikator asam basa 10. menjelaskan penerapan asam basa dalam kehidupan sehari-hari 11. menjelaskan konsep larutan elektrolit dan non elektrolit 12. menjelaskan</p>			
--	---	--	---	--	---	--	--	--



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

			<p>11. Mampu menjelaskan konsep larutan elektrolit dan non elektrolit</p> <p>12. Mampu menjelaskan penerapan larutan elektrolit dan non elektrolit dalam kehidupan sehari-hari</p> <p>13. Mampu menjelaskan sifat koligatif larutan</p> <p>14. Mampu menyelesaikan perhitungan dalam sifat koligatif larutan</p> <p>15. Mampu menjelaskan penerapan sifat koligatif dalam kehidupan sehari-hari</p>		<p>penerapan larutan elektrolit dan non elektrolit dalam kehidupan sehari-hari</p> <p>13. menjelaskan sifat koligatif larutan</p> <p>14. menyelesaikan perhitungan dalam sifat koligatif larutan</p> <p>15. menjelaskan penerapan sifat koligatif dalam kehidupan sehari-hari</p> <p>16. menjelaskan konsep tekanan osmosis</p> <p>17. menyelesaikan permasalahan perhitungan dalam tekanan osmosis</p> <p>18. menjelaskan penerapan</p>				
--	--	--	---	--	--	--	--	--	--



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

			16. Mampu menjelaskan konsep tekanan osmosis 17. Mampu menyelesaikan permasalahan perhitungan dalam tekanan osmosis 18. Mampu menjelaskan penerapan tekanan osmosis dalam kehidupan sehari-hari		tekanan osmosis dalam kehidupan sehari-hari				
16	Ujian Akhir Semester								

Daftar Referensi:

1. Chang, R. 2010. Chemisry. 10th Edition. Mc.Graw-Hill Company,Inc. New York
2. Haryono, E, H. 2019. Kimia Dasar. Deepublish Publisher. Yogyakarta
3. Juwita, R. 2017. Kimia Dasar: Teori dan Latihan. Sekolah Tinggi Keguruan dan Ilmu Pendidikan (STIKIP) PGRI Sumatera Barat. Padang. Brown, L, T. LEMay, E, H. Bursten, E, B. Woodward, M, P. 2012. Chemistry: The Central Science. 12th Edition. Pearson Prentice Hall. United States of America
4. Yusuf, Y. 2018. Kimia Dasar, Panduan Untuk Belajar. Educenter Indonesia. Jakarta



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

Tugas mahasiswa dan penilaiannya:

1. Menyelesaikan soal-soal latihan (soal dan rubrik penilaian terlampir)
2. Membuat makalah (lembar dan rubrik penilaian terlampir)
3. Melaksanakan kegiatan praktikum
4. Membuat laporan praktikum (lembar dan rubrik penilaian terlampir)

Penilaian:

Nilai menyelesaikan soal latihan = $10\% \times$ skor total yang diperoleh

Nilai sikap (S) = $20\% \times$ skor total

Nilai penyusunan laporan praktikum (LP) = $30\% \times$ skor total yang diperoleh

Nilai kinerja praktikum (KP) = $40\% \times$ skor total yang diperoleh

Nilai tugas (NT) = $PM + S + LP + KP$

Penentuan nilai akhir:

Bobot Nilai Harian/kehadiran (NH)	: 1
Bobot Nilai Tugas (NT)	: 2
Bobot Nilai Ujian Tengah Semester (UTS)	: 3
Bobot Nilai Ujian Akhir Semester (UAS)	: 4
Nilai Akhir	: $\frac{1NH + 2NT + 3UTS + 4UAS}{10}$



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

Tabel Interval Nilai :

No	Rentang	Nilai	Golongan
1	80 – 100	A	Istimewa
2	75 – 79	B+	Baik sekali
3	70 – 74	B	Baik
4	65 – 69	C+	Cukup baik
5	60 – 64	C	Cukup
6	45 – 59	D	Kurang
7	< 45	E	Sangat kurang

Mengetahui Ketua Program Studi



Rr. Ariessany Alicia Kusuma W., M.Si



Banjarmasin, September 2022
Dosen Pengampu/Penangung jawab MK



Rr. Ariessany Alicia Kusuma W., M.Si



UNIVERSITAS ISLAM KALIMANTAN MUHAMMAD ARSYAD AL BANJARI BANJARMASIN

Jl.Adhyaksa No.2 Kayu Tangi Banjarmasin 70123. Telp/Facs (0511) 3304852. www.uniska-bjm.ac.id

FORMULIR RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

No. Dokumen
RPS-22103

No. Revisi:
004

Hal.
1 - 18

NIK. 061210645

NIK. 061210645