

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

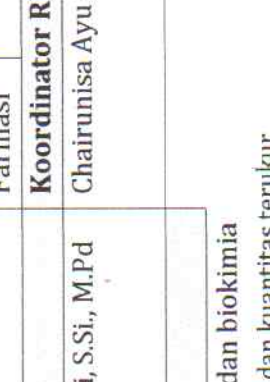
AKADEMI ANALIS FARMASI DAN MAKANAN SUNAN GIRI PONOROGO
PRODI: D3 FARMASI

Kode
Dokumen
RPS FAR



RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER (RPS)

MATA KULIAH (MK)	KODE	Rumpun MK	BOBOT (sks)	SEMESTER	Tgl Penyusunan
Kimia dasar/P	FAR111P	Tek. Farmasi	P= 2	I	23-07-2023
	Pengembang RPS	Koordinator RMK		Ketua PRODI	
	Chairunisa Ayu Saputri, S.Si., M.Pd	Chairunisa Ayu Saputri, S.Si., M.Pd		Nasruhan-Arifianto, M.Farm.Klin	
	CPL-PRODI yang dibebankan pada MK				
P2	Menguasai prinsip kimia, fisika dan biokimia				
KU2	Menunjukkan kinerja dengan mutu dan kuantitas terukur				
KU4	Mampu membantu melakukan pengumpulan data, pengolahan data dan penyusunan laporan kasus atau laporan kerja sesuai dengan ruang lingkup penelitian kefarmasian				
Capaian Pembelajaran (CP)	CPL ⇒ Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK)				
	CPL1 Mahasiswa mampu menjelaskan prinsip dasar ilmu kimia				
	CPL2 Mahasiswa mampu melakukan perhitungan kimia				
	CPL3 Mahasiswa mampu melakukan Analisa secara kuantitatif dan kualitatif pada senyawa anorganik				
	CPL ⇒ CPMK ⇒ Sub-CPMK				
	CPMK1 Sub CPMK 1 Mahasiswa mampu menjelaskan dasar ilmu kimia dan teori atom				
	Sub CPMK 2 Mahasiswa mampu menjelaskan sistem periodik unsur dan ikatan kimia				
	Sub CPMK 3 Mahasiswa mampu menjelaskan tentang konsep mol				



	<p>CPMK 3</p> <p>Sub CPMK 5 Mahasiswa mampu menjelaskan analisis kualitatif penggolongan kation</p> <p>Sub CPMK 6 Mahasiswa Mampu menjelaskan analisis kualitatif penggolongan anion</p> <p>Sub CPMK 7 Mahasiswa mampu membedakan reaksi redoks, bukan redoks, auto redoks</p> <p>Sub CPMK 8 Mahasiswa mampu melakukan Analisa kuantitatif secara gravimetri</p>
<p>Deskripsi Singkat MK</p>	<p>Kimia dasar I merupakan mata kuliah wajib yang dilaksanakan pada semester 1 (satu). Pokok bahasan dalam mata kuliah ini yaitu pengenalan kimia, teori atom, sistem periodik unsur, ikatan kimia, konsep mol, reaksi reduksi oksidasi, Analisa kualitatif dan kuantitatif senyawa organik</p>
<p>Materi Pembelajaran</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Struktur atom 2. Konsep mol 3. Reaksi reduksi-oksidasi 4. Analisa kualitatif anion kation (penggolongan anion dan kation) 5. Analisa kuantitatif secara volumetric
<p>Pustaka</p>	<p>Utama :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Skoog D.A, 1985 "principles of Instrumental Analysis" 3rd ed, Saunders College Publishing 2. Pescok R.L and L.D, 1985 "Modern Methods of Chemical Analysis" 5th ed , Longman 3. Vogel. 1991. Textbook of Qualitative inorganic Analysis Including Elementary Instrumental Analysis. Longman Group UK 4. Saputri, C.A dan Sulistyoningrum. 2019. Perbandingan Uji Mutu Tablet Hisap Vitamin C Merek "X" Dengan Dua Varian Rasa Di Salah Satu Apotek Di Kecamatan Ponorogo. <i>Medfarm</i>, Vol 1 No. 2 <p>Pendukung : <i>modul dan worksheet</i></p>
<p>Dosen Pengampu</p>	<p>Chairunisa Ayu Saputri, S.Si., M.Pd Erna Agung Rakhmawati, S.Pi., M.Si</p>
<p>Matakuliah syarat</p>	

Pekan Ke-	Sub-CPMK (Kemampuan akhir tiap tahapan belajar)	Penilaian		Bentuk Pembelajaran, Metode Pembelajaran, Penugasan Mahasiswa, [Estimasi Waktu]		Materi Pembelajaran [Pustaka]	Bobot Penilaian (%)
		Indikator (3)	Kriteria & Bentuk (4)	Daring (online) (5)	Luring (offline) (6)		
1-2	Kontrak Perkuliahan Mahasiswa mampu menjelaskan dasar ilmu kimia dan teori atom	<ul style="list-style-type: none"> • Ketepatan: Menjelaskan hakikat kimia • Menjelaskan metode ilmiah dalam ilmu kimia • Menguraikan pengertian materi; unsur, senyawa, zat, dan campuran. • Menjelaskan perbedaan sifat fisik dan kimia materi • Mahasiswa mampu menjelaskan tentang perkembangan teori atom 	<p>Bentuk test:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Tes Tertulis 	<p>BP: Praktikum TM: (2x2x170')</p> <p>MP: Direct Instruction, Tanya jawab dan penugasan</p>	<p>(7)</p> <p>Petunjuk Praktikum (Praktikum 1) Pengenalanalet dan Metode Ilmiah</p>	10	
3-4	Mahasiswa mampu menjelaskan sistem periodik unsur	<ul style="list-style-type: none"> • ketepatan dalam menjelaskan analisis konfigurasi elektron sub kulit • ketepatan dalam menentukan golongan dan periode • ketepatan dalam 	<ul style="list-style-type: none"> • pre test – post test 	<p>BP: Praktikum TM: (2x2x170')</p> <p>MP: Inquiry Terbimbing,</p>	<p>• Petunjuk Praktikum (Praktikum II) (sifat fisik dan kimia Unsur Alkali, Alkali Tanah dan transisi)</p>	10	

		ntukan 4 bilangankuantum • ketepatandalammene laskansifatkeperiodika nunsur						
5	Mahasiswa mampu menjelaskan konsep mol	<ul style="list-style-type: none"> • ketepatandalammeng hitung Mr / Ar • ketepatandalammenn entukannilai mol • Menentukan bilangan Avogadro suatusenyawa • ketepatandalammeng hitung volume gas STP, gas ideal, RTP 	<ul style="list-style-type: none"> • kuis • 		<p>BP: Praktikum TM: (1x2x170')</p> <p>MP: Direct Instruction, Tanya jawab dan penugasan</p>	<ul style="list-style-type: none"> • (Praktikum III) konsep mol 	10	
6-7	Mahasiswa mampu melakukan perhitungan konsentrasi dan pengenceran	<ul style="list-style-type: none"> • ketepatandalammene ntukan konsentrasi larutan (Molaritas, Normalitas, ppm, persen) • ketepatandalammeng hitung pengenceran larutan 			<p>BP: Praktikum TM: (2x2x170')</p> <p>MP: Direct Instruction, Tanya jawab dan penugasan</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Praktikum IV (Konsentrasi larutan dan Pengenceran) 	10	
8	Evaluasi Tengah Semester							
9-10	Mahasiswa mampu menjelaskan kualitas dan kuantitas larutan	<ul style="list-style-type: none"> • ketepatan menjelaskan prinsip penggolongan kation dan anion 	test (kuis dengan teknik mencongak)		<p>BP: Praktikum TM (2x2x170')</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Praktikum V penggolongan Kation (gol 1-5) 	10	

		<p>ksipengendapanyang spesifik untuk masing-masing golongan</p> <ul style="list-style-type: none"> • melakukan identifikasi pada masing-masing golongan 						
11-12	<p>Mahasiswa Mampu menjelaskan analisis kualitatif penggolongan anion</p>	<p>Post test</p> <ul style="list-style-type: none"> • ketepatan dalam menentukan golongan anion • ketepatan dalam melakukan identifikasi anion 			<p>BP: Praktikum TM (2x2x170')</p>	<p>Praktikum VI (Penggolongan Anion)</p>	<p>10</p>	
13-15	<p>Mahasiswa mampu melakukan analisis kuantitatif secara volumetrik</p>	<p>Pre Test Post test</p> <ul style="list-style-type: none"> • ketepatan dalam: <ol style="list-style-type: none"> 1. menjelaskan Analisis asidimetri, iodimetri, permanganometri, dan analisis fungsi 2. menjelaskan analisis pada masing-masing metode 3. menyebutkan reagen primer dan sekunder 4. menentukan indikator 			<p>BP: Praktikum (3x2x170')</p>	<ul style="list-style-type: none"> • analisis volumetrik 	<p>20</p>	

		<p>or yang digunakandalam masing-masing metode</p> <p>5. menentukan TAT pada masing- masing metode</p>					
16	Evaluasi Akhir Semester						