

**PROGRAM STUDI PETERNAKAN
FAKULTAS FAPERTA
UNIVERSITAS ISLAM KEBANGSAAN INDONESIA**

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Program Studi : Sain Pertanian
Mata Kuliah : Kimia Dasar
Kode Mata Kuliah :
Jumlah Kredit : 3 SKS
Semester :1 (Ganjil)
Mata kuliah Prasyarat :
Dosen Pengampu : Hilda Pratiwi
Capaian Pembelajaran (CP) : Mahasiswa memahami konsep-konsep dasar ilmu kimia tentang peran ilmu kimia dalam bidang peternakan, atom, molekul, ikatan kimia, stoikiometri, kimia unsur, pemahanan tentang sifat-sifat larutan, prinsip dan cara analisis kualitatif dan kuantitatif beserta jenis metodenya, energetika, kinetika kimia.

Pertemuan ke	Kemampuan Akhir yang Direncanakan	Materi Pokok	Bentuk pembelajaran (Metode dan Pengalaman Belajar)	Penilaian			Referensi
				Indikator ¹⁾	Bentuk ²⁾	Bobot ³⁾	
1	2	3	4	5	6	7	8
1	Mampu memahami dan memiliki wawasan tentang kimia dasar.	Perkenalan, membahas kontrak perkuliahan, diskusi dan pendekatan antar mahasiswa dan dosen.	Ceramah dan diskusi	<ol style="list-style-type: none"> 1. Mengenal dosen dan lainnya. 2. Beradaptasi dengan kontrak perkuliahan dan sistem penilaiannya. 3. Menemukan referensi-referensi yang tepat. 4. Mengikuti semua peraturan-peraturan akademik. 5. Menjelaskan tentang ilmu 	Keaktifan berdiskusi (non tes)	0%	Buku pedoman dan Wikipedia

				kimia			
2	Mampu memahami dan menjelaskan pengertian ilmu kimia, pengertian materi, unsur, senyawa, membahas jenis/cabang ilmu kimia, manfaat peran ilmu kimia dalam bidang peternakan.	Peran ilmu kimia dalam bidang peternakan	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan pengertian ilmu kimia, pengertian materi, unsur, senyawa, membahas jenis/cabang ilmu kimia, manfaat peran ilmu kimia dalam bidang peternakan.	Keaktifan berdiskusi (non tes)	10%	
3	Mampu memahami dan menjelaskan pengertian atom, contoh-contoh atom, tujuan mempelajari atom, sejarah atom, sifat atom, teori-teori atom, komponen atom, inti atom, ukuran dan massa atom.	Atom	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan pengertian atom, contoh-contoh atom, tujuan mempelajari atom, sejarah atom, sifat atom, teori-teori atom, komponen atom, inti atom, ukuran dan massa atom.	Keaktifan berdiskusi (non tes)	10%	
4	Mampu memahami dan menjelaskan pengertian molekul, jenis-jenis molekul dan contoh-contohnya, bentuk-bentuk molekul, sejarah molekul, ukuran dan massa molekul serta rumus molekul.	Molekul	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan pengertian molekul, jenis-jenis molekul dan contoh-contohnya, bentuk-bentuk molekul, sejarah molekul, ukuran dan massa molekul serta rumus molekul.	Keaktifan berdiskusi (non tes)	10%	
5	Mampu memahami dan menjelaskan pengertian ikatan kimia	Ikatan kimia	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan pengertian ikatan kimia	Keaktifan berdiskusi (non tes)	15%	
6	Mampu memahami lebih mendalam tentang ikatan	Lanjutan Ikatan kimia	Ceramah, presentasi dan	Mahasiswa dapat memahami lebih mendalam tentang ikatan	Keaktifan berdiskusi		

	kimia		diskusi	kimia	(non tes)		
7	Mampu memahami dan menjelaskan tentang stoikiometri larutan	Stoikiometri larutan	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan tentang stoikiometri larutan	Keaktifan berdiskusi (non tes)	10%	
8	Mampu memahami dan menjelaskan tentang stoikiometri larutan lebih mendalam	Lanjutan stoikiometri larutan	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa dapat memahami dan menjelaskan tentang stoikiometri larutan	Keaktifan berdiskusi (non tes)		
9	Mampu mempresentasikan contoh-contoh masalah yang berkaitan dengan panas	Kimia unsur	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa mampu mempresentasikan contoh-contoh masalah yang berkaitan dengan panas	Keaktifan berdiskusi (non tes)	10%	
10	Mampu menjelaskan tentang kecepatan reaksi	Lanjutan kimia unsur	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa mampu menjelaskan tentang kecepatan reaksi	Keaktifan berdiskusi (non tes)		
11	Mampu memahami konsep pemahanan tentang sifat-sifat larutan	Pemahanan tentang sifat-sifat larutan	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa mampu memahami konsep pemahanan tentang sifat-sifat larutan	Keaktifan berdiskusi (non tes)	10%	
12	Mampu memahami konsep dari pinsip dan cara analisis kualitatif dan kuantitatif beserta jenis metodenya	Prinsip dan cara analisis kualitatif dan kuantitatif beserta jenis metodenya	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa mampu memahami konsep dari pinsip dan cara analisis kualitatif dan kuantitatif beserta jenis metodenya	Keaktifan berdiskusi (non tes)	10%	
13	Mampu memahami konsep tentang energetika	Energetika	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa mampu memahami dan mempresentasikan konsep tentang energetika	Keaktifan berdiskusi (non tes)	5%	
14	Mampu memahami konsep kinetika kimia	Kinetika kimia	Ceramah, presentasi dan diskusi	Mahasiswa mampu memahami konsep kinetika kimia	Keaktifan berdiskusi (non tes)	10%	
15	Mampu	Lanjutan kinetika kimia	Ceramah,	Mahasiswa mampu	Keaktifan berdiskusi		

	mempresentasikan tentang kinetika kimia		presentasi dan diskusi	mempresentasikan tentang kinetika kimia	(non tes)		
16	Ujian Akhir Semester	Materi minggu 8-15	Tes tertulis				

- Catatan :
- ¹⁾ Indikasi-indikasi yang menyatakan pencapaian pembelajaran tiap tahapan belajar yang dapat diukur dan diamati
 - ²⁾ Bentuk penilaian sesuai indikator capaian pembelajaran tiap tahapan belajar dalam bentuk tes/non tes
 - ³⁾ Bobot (dalam %) tiap jenis penilaian sesuai dengan kedalaman dan keluasan capaian pembelajaran pada setiap tahapan pembelajaran

Referensi : Buku pedoman dan Wikipedia