



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/01
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktikum : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menjelaskan sifat-sifat larutan mencakup derajat keasaman, terjadinya hidrolisis dan larutan buffer, sistem koloid dan mampu menghitung konsentrasi dan tetapan hasil kali kelarutannya.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa mampu menghitung molaritas larutan.
 - b. Mahasiswa mampu menghitung molalitas larutan.
 - c. Mahasiswa mampu menghitung fraksi mol larutan.
 - d. Mahasiswa mampu menghitung konsentrasi persen larutan.
 - e. Mahasiswa mampu menghitung konsentrasi b/j larutan.
7. Materi Pokok/ Penggalan Materi :

Larutan

 - Konsentrasi larutan
 - Molaritas
 - Molalitas
 - fraksi mol
 - persen
 - bagian per juta
8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Kandungan suatu zat dalam pelarutnya dinyatakan dalam besaran, besaran kimia	15 menit	Perkuliahan tatap muka. Diskusi dan Tugas Individual	Power poin Papan tulis
Penyajian (inti)	Membahas konsentrasi larutan dalam besaran molaritas Membahas konsentrasi larutan dalam besaran molalitas Membahas konsentrasi larutan dalam besaran fraksi mol Membahas konsentrasi	70 menit		

	larutan dalam besaran persen dan bagian per juta Latihan soal			
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : latihan soal

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistiyani, M.Si.
NIP. 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/02
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktikum : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menjelaskan sifat-sifat larutan mencakup derajat keasaman, terjadinya hidrolisis dan larutan buffer, sistem koloid dan mampu menghitung konsentrasi dan tetapan hasil kali kelarutannya.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa mampu menjelaskan hukum Raoult
 - b. Mahasiswa mampu menentukan penurunan tekanan uap larutan
 - c. Mahasiswa mampu menentukan kenaikan titik didih larutan
 - d. Mahasiswa mampu menentukan penurunan titik beku larutan
 - e. Mahasiswa mampu menentukan tekanan osmosis larutan
 - f. Mahasiswa mampu menentukan sifat koligatif larutan elektrolit.
7. Materi Pokok/ Penggalan Materi :

Larutan

 - Sifat Koligatif Larutan
 - Hukum Raoult
 - Penurunan Tekanan Uap
 - Kenaikan titik Didih
 - Penurunan Titik Beku
 - Tekanan Osmosis
 - Sifat Koligatif Larutan Elektrolit

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka.	Power point papan tulis
Penyajian (inti)	Membahas konsep hukum Raoult Membahas hukum Raoult Membahas penurunan tekanan uap larutan Membahas kenaikan titik didih larutan Membahas penurunan titik beku larutan Membahas tekanan osmosis	70 menit	Diskusi dan Tugas Individual	papan tulis

	larutan Membahas sifat koligatif larutan elektrolit Latihan soal			
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : Latihan soal

Yogyakarta 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/03
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktik : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menjelaskan sifat-sifat larutan mencakup derajat keasaman, terjadinya hidrolisis dan larutan buffer, sistem koloid dan mampu menghitung konsentrasi dan tetapan hasil kali kelarutannya.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa mampu menjelaskan konsep teori asam basa menurut Arrhenius, Bronsted lowry, dan Lewis
 - b. Mahasiswa mampu menentukan tetapan kesetimbangan ionisasi baik larutan asam maupun basa
 - c. Mahasiswa mampu menentukan derajat keasaman larutan

7. Materi Pokok/ Penggalan Materi :

Larutan

- Sifat Asam Basa larutan
 - Teori Asam Basa Arrhenius
 - Teori Asam Basa Bonsted Lowry
 - Teori Asam Basa Lewis
 - Tetapan Kesetimbangan ionisasi Asam
 - Derajat Keasaman

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka.	Power point Papan tulis
Penyajian (inti)	Membahas konsep teori asam basa menurut Arrhenius Membahas konsep teori asam basa menurut Bronsted lowry Membahas konsep teori asam basa menurut Lewis Membahas tetapan kesetimbangan ionisasi baik larutan asam maupun basa Membahas derajat keasaman larutan	70 menit	Diskusi dan Tugas Individual	

Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		
---------	----------------------	----------	--	--

9. Evaluasi : latihan soal, kuis (pertemuan berikutnya)

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/04
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktikum : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menjelaskan sifat-sifat larutan mencakup derajat keasaman, terjadinya hidrolisis dan larutan buffer, sistem koloid dan mampu menghitung konsentrasi dan tetapan hasil kali kelarutannya.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa mampu menjelaskan konsep hidrolisis garam.
 - b. Mahasiswa mampu menjelaskan proses terjadinya hidrolisis garam
 - c. Mahasiswa mampu menentukan tetapan kesetimbangan hidrolisis garam
 - d. Mahasiswa mampu menjelaskan konsep larutan buffer.
 - e. Mahasiswa mampu menjelaskan proses terjadinya larutan buffer
 - f. Mahasiswa mampu menentukan pH larutan buffer
7. Materi Pokok/ Penggalan Materi :
 - Larutan
 - Hidrolisis Garam
 - Larutan Buffer

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Kuis Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka. Diskusi dan Tugas Individual	Powerpoint Papan tulis
Penyajian (inti)	Membahas pengertian hidrolisis garam Membahas proses terjadinya hidrolisis garam Membahas tetapan kesetimbangan hidrolisis garam Membahas pengertian larutan buffer Membahas proses terjadinya larutan buffer Membahas penentuan pH	70 menit		

	larutan buffer Latihan Soal			
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : latihan soal

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/05
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktikum : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menjelaskan sifat-sifat larutan mencakup derajat keasaman, terjadinya hidrolisis dan larutan buffer, sistem koloid dan mampu menghitung konsentrasi dan tetapan hasil kali kelarutannya.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa mampu menjelaskan pengertian titik ekuivalen.
 - b. Mahasiswa dapat menentukan nilai pH titik ekuivalen pada titrasi asam basa.
 - c. Mahasiswa mampu menggambarkan grafik titrasi asam basa.
7. Materi Pokok/ Penggalan Materi :

Larutan
- Titrasi Asam Basa

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka	Powerpoint
Penyajian (inti)	Membahas pengertian titik ekuivalen Membahas cara menentukan pH titik ekuivalen pada titrasi asam basa Menggambarkan grafik titrasi asam basa Latihan soal	70 menit	Diskusi dan Tugas individual	papan tulis
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : latihan soal, tugas

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistiyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/06
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktikum : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menjelaskan sifat-sifat larutan mencakup derajat keasaman, terjadinya hidrolisis dan larutan buffer, sistem koloid dan mampu menghitung konsentrasi dan tetapan hasil kali kelarutannya.

6. Indikator Ketercapaian : a. Mahasiswa mampu menjelaskan sifat-sifat koloid
b. Mahasiswa mampu menjelaskan proses pembuatan koloid
c. Mahasiswa mampu menjelaskan cara memurnikan koloid

7. Materi Pokok :

Larutan

- Sistem Koloid
 - Sifat-sifat Koloid
 - Pembuatan Koloid
 - Pemurnian Koloid

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka	Powerpoint
Penyajian (inti)	Membahas sifat-sifat koloid Membahas proses pembuatan koloid Membahas cara memurnikan koloid	70 menit	Diskusi dan Tugas individual	papan tulis
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : latihan soal

Yogyakarta 1 September 2013
Dosen

Sulistiyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/07
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktik : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menjelaskan dan menghitung laju reaksi kimia, serta menjelaskan faktor-faktor yang mempengaruhi.

6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa mampu menjelaskan hukum laju reaksi kimia
 - b. Mahasiswa mampu menjelaskan pengertian orde reaksi
 - c. Mahasiswa mampu menentukan orde reaksi
 - d. Mahasiswa mampu menentukan laju reaksi kimia

7. Materi Pokok :

Kinetika Kimia

 - Hukum Laju Reaksi
 - Orde Reaksi
 - Penentuan Laju Reaksi

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Kuis Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka Diskusi dan Tugas individual	Powerpoint papan tulis
Penyajian (inti)	Membahas konsep hukum laju reaksi kimia Membahas pengertian orde reaksi Membahas cara menentukan orde reaksi Membahas cara menentukan laju reaksi kimia Latihan soal	70 menit		
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : latihan soal, tugas

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/08
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktikum : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menjelaskan dan menghitung laju reaksi kimia, serta menjelaskan faktor-faktor yang mempengaruhi.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa dapat menjelaskan pengaruh sifat dan keadaan zat terhadap laju reaksi.
 - b. Mahasiswa dapat menjelaskan pengaruh konsentrasi terhadap laju reaksi.
 - c. Mahasiswa dapat menentukan hubungan matematis antara konsentrasi berdasar orde reaksi dengan laju reaksi.
 - d. Mahasiswa dapat menentukan waktu paruh suatu reaksi kimia.
 - e. Mahasiswa dapat menentukan harga laju reaksi dengan cara grafis.
 - f. Mahasiswa dapat menjelaskan pengaruh temperatur terhadap laju reaksi.
 - g. Mahasiswa dapat menjelaskan pengaruh katalisator terhadap laju reaksi.
7. Materi Pokok :

Kinetika Kimia

 - Faktor-faktor yang mempengaruhi mekanisme reaksi

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka	Powerpoint
Penyajian (inti)	Membahas pengaruh sifat dan keadaan zat terhadap laju reaksi Membahas pengaruh konsentrasi terhadap laju reaksi. Membahas hubungan matematis antara konsentrasi berdasar orde reaksi dengan laju reaksi Membahas cara menentukan waktu paruh	70 menit	Diskusi dan Tugas individual	papan tulis

	suatu reaksi kimia Membahas cara menentukan harga laju reaksi dengan cara grafis Membahas pengaruh suhu terhadap laju reaksi Membahas pengaruh katalisator terhadap laju reaksi Latihan soal			
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : Latihan soal, kuis (pertemuan berikutnya)

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/10
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktik : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa diharapkan dapat menjelaskan konsep reaksi redoks, sel galvanis, potensial sel, elektrolisis dan mampu memprediksi suatu reaksi akan berlangsung spontan atau tidak.
6. Indikator Ketercapaian :
 1. Mahasiswa dapat menjelaskan konsep reaksi oksidasi reduksi.
 2. Mahasiswa dapat menyetarakan persamaan reaksi redoks dengan menggunakan metode bilangan oksidasi
 3. Mahasiswa dapat menyetarakan persamaan reaksi redoks dengan menggunakan metode ion elektron
7. Materi Pokok :
Redoks dan Elektrokimia
 - Konsep reaksi oksidasi-reduksi
 - Penyetaraan reaksi redoks

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Kuis Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka Diskusi dan Tugas individual	Powerpoint Papan tulis
Penyajian (inti)	Menjelaskan konsep reaksi oksidasi reduksi Menjelaskan penyetaraan persamaan reaksi redoks dengan menggunakan metode bilangan oksidasi Menjelaskan penyetaraan persamaan reaksi redoks dengan menggunakan metode ion elektron Latihan soal	70 menit		
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : Latihan soal

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/11
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktikum : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa diharapkan dapat menjelaskan konsep reaksi redoks, sel galvanik, potensial sel, elektrolisis dan mampu memprediksi suatu reaksi akan berlangsung spontan atau tidak.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa mampu menjelaskan konsep sel Galvani.
 - b. Mampu menuliskan persamaan reaksi potensial sel.
 - c. Mahasiswa mampu memprediksi kespontanan reaksi redoks berdasarkan nilai potensial sel.
 - d. Mahasiswa mampu menjelaskan persamaan Nerst dan menentukan nilai potensialnya.
 - e. Mahasiswa mampu menjelaskan konsep elektrolisis.
7. Materi Pokok :

Redoks dan Elektrokimia

 - Sel galvanik
 - Potensial sel
 - Persamaan Nerst
 - Elektrolisis

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka	Powerpoint
Penyajian (inti)	Menjelaskan konsep sel Galvani Membahas persamaan reaksi potensial sel dalam notasi sel Membahas cara memprediksi kespontanan reaksi redoks berdasarkan nilai potensial sel persamaan Nerst dan menentukan nilai potensialnya Membahas konsep elektrolisis Latihan soal	70 menit	Diskusi dan Tugas individual	Papan tulis
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : Latihan soal

Yogyakarta 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/12
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 1 Kode : KIC 201
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktik : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menggambarkan struktur kimia, penamaan, dan menjelaskan sifat-sifat dari senyawa-senyawa alkana, alkena, alkuna, alkohol, eter, aldehida, keton, dan asam karboksilat.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa dapat menjelaskan rumus umum alkana, alkena, dan alkuna.
 - b. Mahasiswa dapat menuliskan struktur senyawa alkana, alkena, dan alkuna.
 - c. Mahasiswa dapat memberikan penamaan senyawa alkana, alkena, dan alkuna.
 - d. Mahasiswa dapat menjelaskan isomeri alkana, alkena, dan alkuna.
 - e. Mahasiswa dapat menjelaskan reaksi terhadap alkana, alkena, dan alkuna.
7. Materi Pokok :

Kimia Organik

 - Alkana
 - Alkena
 - Alkuna

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka	papan tulis
Penyajian (inti)	Menjelaskan rumus umum alkana, alkena, dan alkuna Menjelaskan penulisan struktur senyawa alkana, alkena, dan alkuna Menjelaskan cara penamaan senyawa alkana, alkena, dan alkuna Menjelaskan reaksi terhadap alkana, alkena, dan alkuna	70 menit	Diskusi dan Tugas individual	papan tulis

Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		
---------	----------------------	----------	--	--

9. Evaluasi : Latihan soal, kuis (pertemuan berikutnya)

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/13
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 1 Kode : KIM 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktikum : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menggambarkan struktur kimia, penamaan, dan menjelaskan sifat-sifat dari senyawa-senyawa alkana, alkena, alkuna, alkohol, eter, aldehida, keton, dan asam karboksilat.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa dapat menjelaskan rumus umum alkohol dan eter.
 - b. Mahasiswa dapat menuliskan struktur senyawa alkohol dan eter.
 - c. Mahasiswa dapat memberikan penamaan senyawa alkohol dan eter.
 - d. Mahasiswa dapat menjelaskan isomeri alkohol dan eter.
 - e. Mahasiswa dapat menjelaskan reaksi terhadap alkohol dan eter.
7. Materi Pokok :

Kimia Organik

 - Alkohol
 - Eter

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Kuis Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka Diskusi dan Tugas individual	Powerpoint Papan tulis
Penyajian (inti)	Menjelaskan rumus umum alkohol dan eter Menjelaskan penulisan struktur senyawa alkohol dan eter Menjelaskan cara penamaan senyawa alkohol dan eter Menjelaskan reaksi terhadap alkohol dan eter Latihan soal	70 menit		
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : Latihan soal

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistiyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/14
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktik : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menggambarkan struktur kimia, penamaan, dan menjelaskan sifat-sifat dari senyawa-senyawa alkana, alkena, alkuna, alkohol, eter, aldehida, keton, dan asam karboksilat.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa dapat menjelaskan rumus umum aldehid dan keton.
 - b. Mahasiswa dapat menuliskan struktur senyawa aldehid dan keton.
 - c. Mahasiswa dapat memberikan penamaan senyawa aldehid dan keton.
 - d. Mahasiswa dapat menjelaskan isomeri aldehid dan keton.
 - e. Mahasiswa dapat menjelaskan reaksi terhadap aldehid dan keton.
7. Materi Pokok :

Kimia Organik

 - Aldehida
 - Keton

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka	Powerpoint Papan tulis
Penyajian (inti)	Menjelaskan rumus umum aldehid dan keton Menjelaskan penulisan struktur senyawa aldehid dan keton Menjelaskan cara penamaan senyawa aldehid dan keton Menjelaskan reaksi terhadap aldehid dan keton Latihan soal	70 menit	Diskusi dan Tugas individual	
Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		

9. Evaluasi : Latihan soal

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

RPP/KIC202/15
1 September 2013

1. Fakultas/ Program Studi : MIPA/ Pendidikan Kimia
2. Mata Kuliah & Kode : Kimia Dasar 2 Kode : KIC 202
3. Jumlah sks : Teori 2 sks, Praktik : 0 sks
4. Semester dan Waktu : Sem I, Waktu : 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mahasiswa mampu menggambarkan struktur kimia, penamaan, dan menjelaskan sifat-sifat dari senyawa-senyawa alkana, alkena, alkuna, alkohol, eter, aldehida, keton, dan asam karboksilat.
6. Indikator Ketercapaian :
 - a. Mahasiswa dapat menjelaskan rumus umum asam karboksilat dan ester
 - b. Mahasiswa dapat menuliskan struktur senyawa asam karboksilat dan ester.
 - c. Mahasiswa dapat memberikan penamaan senyawa asam karboksilat dan ester
 - d. Mahasiswa dapat menjelaskan isomeri asam karboksilat dan ester.
 - e. Mahasiswa dapat menjelaskan reaksi terhadap asam karboksilat dan ester.
7. Materi Pokok :

Kimia Organik

 - Asam karboksilat
 - Ester

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media
Pendahuluan	Memberi salam Apersepsi	15 menit	Perkuliahan tatap muka	Power point
Penyajian (inti)	Menjelaskan rumus umum asam karboksilat dan ester Menjelaskan penulisan struktur senyawa asam karboksilat dan ester Menjelaskan cara penamaan senyawa asam karboksilat dan ester Menjelaskan reaksi terhadap asam karboksilat dan ester Latihan soal	70 menit	Diskusi dan Tugas individual	Papan tulis

Penutup	Kesimpulan dan pesan	15 menit		
---------	----------------------	----------	--	--

9. Evaluasi : Latihan soal

Yogyakarta, 1 September 2013
Dosen

Sulistyani, M.Si.
NIP 198001032009122001