



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

FRM/FMIPA/062-00
1 April 2010

RPP 1-2
KIMIA DASAR 1I

1. Fakultas/Program Studi : MIPA/ Pendidikan IPA
2. Mata Kuliah/Kode : Kimia Dasar 1/ SSC 211
3. Jumlah SKS : 2
4. Semester dan waktu : Semester I, 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mampu memahami konsep laju reaksi atau kinetika reaksi

6. Indikator Ketercapaian : Mampu menjelaskan kinetika reaksi
Mampu menjelaskan persamaan laju reaksi
Mampu menjelaskan faktor yg mempengaruhi laju reaksi

7. Materi Pokok/Penggalan Materi : Laju reaksi
Persamaan laju reaksi
Faktor yang mempengaruhi laju reaksi

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media	Sumber Bahan/referensi
Pendahuluan	1. Penyampaian Silabi 2. Pembuatan Kontrak Perkuliahan 3. Apersepsi partikel zat	10'			
Penyajian Inti	2. Penyampaian pokok-materi 3. Diskusi kelas	100'	diskusi	Laptop LCD OHP	A: 1, 3, 6
Penutup	Penyusunan resume hasil KBM	80'			
Tindak	Pemberian tugas	10'			



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

FRM/FMIPA/062-00
1 April 2010

Lanjut	1. Mengerjakan soal laju reaksi 2. Mempersiapkan senyawa koordinasi				
--------	--	--	--	--	--

Keterangan Referensi:

A. Wajib

A. Textbook:

1. Chang, R., 2004, KIMIA DASAR (konsep-konsep inti), edisi ketiga, jilid 1, Erlangga, Jakarta
2. Chang, R., 2004, KIMIA DASAR (konsep-konsep inti), edisi ketiga, jilid 2, Erlangga, Jakarta
3. Keenan, 1989, Kimia untuk Universitas, edisi keenam, jilid 1, Erlangga, Jakarta.
4. Keenan, 1989, Kimia untuk Universitas, edisi keenam, jilid 2, Erlangga, Jakarta
5. Brown, Theodore, et .al, 1976, *Chemistry the central science*. Pearson: Pearson Pertice Hall.

B. Pendukung

1. Fessenden, 2012, Kimia Organik, edisi ketiga, jilid 2, Erlangga, Jakarta



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

FRM/FMIPA/062-00
1 April 2010

RPP 3-4
KIMIA DASAR 1

1. Fakultas/Program Studi : MIPA/ Pendidikan IPA
2. Mata Kuliah/Kode : Kimia Dasar 1 / SSC 211
3. Jumlah SKS : 2
4. Semester dan waktu : Semester I, 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Memahami konsep reaksi redoks dan elektrokimia

6. Indikator Ketercapaian : Mampu menjelaskan:
: reaksi elektrokimia dan redoks
: Kesenjangan reaksi redoks
: Sel volta

7. Materi Pokok/Penggalan Materi : Elektrokimia
: Redoks
: Sel volta

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media	Sumber Bahan/referensi
Pendahuluan	Apersepsi ion nilangan oksidasi	10'			
Penyajian Inti	1. Penyampaian pokok-materi 2. Diskusi kelas	100	diskusi	Laptop LCD OHP	A: 1, 3, 6
Penutup	Penyusunan resume hasil KBM	10'			
Tindak Lanjut	Pemberian tugas 3. Mengerjakan ikatan senyawa koordinasi 4. Mempersiapkan elektrokimia	80'			

Keterangan Referensi:

C. Wajib



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

FRM/FMIPA/062-00
1 April 2010

A. Textbook:

1. Chang, R., 2004, KIMIA DASAR (konsep-konsep inti), edisi ketiga, jilid 1, Erlangga, Jakarta
2. Chang, R., 2004, KIMIA DASAR (konsep-konsep inti), edisi ketiga, jilid 2, Erlangga, Jakarta
3. Keenan, 1989, Kimia untuk Universitas, edisi keenam, jilid 1, Erlangga, Jakarta.
4. Keenan, 1989, Kimia untuk Universitas, edisi keenam, jilid 2, Erlangga, Jakarta
5. Brown, Theodore, et .al, 1976, *Chemistry the central science*. Pearson: Pearson Pertice Hall.

D. Pendukung

1. Fessenden, 2012, Kimia Organik, edisi ketiga, jilid 2, Erlangga, Jakarta



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

FRM/FMIPA/062-00
1 April 2010

RPP 6-7
KIMIA DASAR 1

1. Fakultas/Program Studi : MIPA/ Pendidikan IPA
2. Mata Kuliah/Kode : Kimia Dasar 1 / SSC 211
3. Jumlah SKS : 2
4. Semester dan waktu : Semester I, 100 menit
5. Kompetensi Dasar : Mampu memahami kimia inti dan radiasi

6. Indikator Ketercapaian : Mampu menjelaskan :
Kimia inti
Reaksi pada kimia inti
Radioisotop
Penggunaan radioisotop

7. Materi Pokok/Penggalan : Kimia inti
Materi : radioaktif

8. Kegiatan Perkuliahan :

Komponen Langkah	Uraian Kegiatan	Estimasi Waktu	Metode	Media	Sumber Bahan/referensi
Pendahuluan	Apersepsi inti atom	5'			
Penyajian Inti	1. Penyampaian pokok-materi 2. Diskusi kelas	150'	diskusi	Laptop LCD OHP	A: 1, 3, 6
Penutup	Penyusunan resume hasil KBM	10'			
Tindak Lanjut	Pemberian tugas 3. Mengerjakan soal termokimia dan termodinamika 4. Mempersiapkan termokimia	35'			

Keterangan Referensi:

A. Textbook:



UNIVERSITAS NEGERI YOGYAKARTA
FAKULTAS MIPA

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

FRM/FMIPA/062-00
1 April 2010

- 1) Chang, R., 2004, KIMIA DASAR (konsep-konsep inti), edisi ketiga, jilid 1, Erlangga, Jakarta
- 2) Chang, R., 2004, KIMIA DASAR (konsep-konsep inti), edisi ketiga, jilid 2, Erlangga, Jakarta
- 3) Keenan, 1989, Kimia untuk Universitas, edisi keenam, jilid 1, Erlangga, Jakarta.
- 4) Keenan, 1989, Kimia untuk Universitas, edisi keenam, jilid 2, Erlangga, Jakarta
- 5) Brown, Theodore, et .al, 1976, *Chemistry the central science*. Pearson: Pearson Pertice Hall.

BPendukung

1. Fessenden, 2012, Kimia Organik, edisi ketiga, jilid 2, Erlangga, Jakarta