|  |  |
| --- | --- |
| Description: C:\Users\DELL\Desktop\logo uma\logo (1).png | **UNIVERSITAS MEDAN AREA****FAKULTAS : PERTANIAN****PROGRAM STUDI : AGRIBISNIS** |
| **RENCANA PELAKSANAAN PERKULIAHAN (RPP)** |

|  |
| --- |
| **PERTEMUAN I-II** |
| Program Studi | : | Agribisnis |
| Mata Kuliah | : | Kimia Dasar |
| Kode Mata Kuliah  | : | FPT 20003 |
| SKS | : | 2 SKS |
| Semester | : | I |
| Waktu | : | 2 X 100 menit |
| Dosen | : | Denny Akbar Tanjung, S.Si, M.Si / Dr. M. Yusuf, M.Si |
| CPMK | : | Mampu menjelaskan definisi Materi,sifat dan pengukuran dan mampu mengerjakan soal perhitungan reaksi kimia |
| Sub-CPMK  | : | Mahasiswa mampu menjelaskan materi,sifat dan pengukuran SI dan menjawab soal perhitungan |
| Materi Ajar | : | 1. Kontrak kuliah dan silabus
2. Definisi materi,Sifat dan Pengukuran
3. Latihan soal perhitungan
 |

|  |
| --- |
| **Kegiatan Perkulihanan** |
| **Tahap Kegiatan** | **Uraian Kegiatan** | **Metode** | **Estimasi Waktu** |
| Pendahuluan | 1. Mengucapkan salam dan membuka kelas dengan doa
2. Menjelaskan kontrak kuliah dan silabus
3. Membagi mahasiswa dalam kelompok- kelompok diskusi dalam satu semester
 | 1. Memimpin doa
2. Membuat kontrak kuliah
3. Membagi kelompok
 | 2x20 menit |
| Kegiatan inti | 1. Menjelaskan definisi materi, sifat dan pengukuran
2. Latihan soal perhitungan
3. Tanya jawab seputar materi dan hal-hal yang berkembang saat ini
 | 1. Ceramah
2. Bahas soal
3. Tanya jawab (Diskusi)
 | 2x70 menit |
| Penutup | 1. Memberikan tugas
2. Menginformasikan materi berikutnya
3. Menutup kelas dengan doa
 | 1. Mengumumkan
2. Mengumumkan
3. Memimpin doa
 | 2x10 menit |

**Refferensi** :

1. Petrucci & Harwood, 2007. Kimia Dasar Prinsip-prinsip & Aplikasi Modern, Erlangga.Jakarta
2. Herring & Madura, 2007. Kimia Dasar, Erlangga . Jakarta

**Penilaian test**

**Non Test**

* Keaktifan dan kerjasama antar anggota dalam diskusi kelompok menjawab soal latihan

**Tes Tertulis**

* Kebenaran dalam menyelesaikan soal latihan (Kelompok)

**Soal**

1. Untuk menentukan densitas trikloroetilena,yaitu cairan yang digunakan untuk menghilangkan lemak dari komponen elektronik,sebuah labu mula-mula ditimbang dalam keadaan kosong (108,6 g).Labu kemudian diisi dengan 125ml trikloroetilena menghasilkan massa total 291,4g.Berapa densitas trikloroetilena dalam gram per mililiter? (Tugas Kelompok)
2. Menyadur inti sari materi : Temuan kimia terdahulu dan teori atom, Unsur kimia, massa atom, (materi pertemuan selanjutnya) sebagai pembekalan dan menyiapkan satu pertanyaan sebagai bahan diskusi.(Tugas Perorangan)

|  |  |
| --- | --- |
| Description: C:\Users\DELL\Desktop\logo uma\logo (1).png | **UNIVERSITAS MEDAN AREA****FAKULTAS : PERTANIAN** **PROGRAM STUDI : AGRIBISNIS** |
| **RENCANA PELAKSANAAN PERKULIAHAN (RPP)** |

|  |
| --- |
| **PERTEMUAN III-IV** |
| Program Studi | : | Agribisnis |
| Mata Kuliah | : | Kimia Dasar |
| Kode Mata Kuliah  | : | FPT 20003 |
| SKS | : | 2 SKS |
| Semester | : | I |
| Waktu | : | 2 X 100 menit |
| Dosen | : | Denny Akbar Tanjung, S.Si, M.Si / Dr. M. Yusuf, M.Si |
| CPMK | : | Mampu menjelaskan atom dan teori atom dan mampu mengerjakan soal perhitungan reaksi kimia |
| Sub-CPMK  | : | Mahasiswa mampu menjelaskan atom dan teori atom dan menjawab soal perhitungan |
| Materi Ajar | : | 1. Temuan Kimia terdahulu dan teori atom
2. Unsur Kimia
3. Massa Atom
4. Latihan soal perhitungan
 |

|  |
| --- |
| **Kegiatan Perkulihanan** |
| **Tahap Kegiatan** | **Uraian Kegiatan** | **Metode** | **Estimasi Waktu** |
| Pendahuluan | 1. Mengucapkan salam dan membuka kelas dengan doa
2. Memeriksa tugas
3. Review materi pertemuan sebelumnya
 | 1. Memimpin doa
2. Koreksi tugas
3. Tanya jawab
 | 2x20 menit |
| Kegiatan inti | 1. Melaksanakan perkuliahan dengan metode ceramahmenjelaskan tentang temuan kimia terdahulu dan teori atom, unsur kimia dan massa atom dan
2. Latihan soal perhitungan.
3. Tanya jawab seputar materi yang kurang jelas atau kasus yang sedang terjadi saat ini.
 | 1. Ceramah
2. Bahas soal
3. Tanya-jawab (Diskusi)
 | 2x70 menit |
| Penutup | 1. Memberikan tugas
2. Menginformasikan materi berikutnya
3. Menutup kelas dengan doa
 | 1. Mengumumkan
2. Mengumumkan
3. Memimpin doa
 | 2x10 menit |

**Refferensi** :

1. Petrucci & Harwood, 2007. Kimia Dasar Prinsip-prinsip & Aplikasi Modern, Erlangga.Jakarta
2. Herring & Madura, 2007. Kimia Dasar, Erlangga . Jakarta

**Non Test**

* Keaktifan dan kerjasama antar anggota dalam diskusi kelompok

**Tes Tertulis**

* Kebenaran dalam menyelesaikan soal latihan (Kelompok)

**Soal**

* Sebanyak 0,382 g sampel magnesium bereaksi dengan 2,652 g gas nitrogen.Satut-satunya produk adalah magnesium nitrida.Sesudah bereaksi, massa nitrogen yang tidak bereaksi adalah 2,505 g. Berapa massa magnesium nitrida yang dihasilkan.
* Menyadur inti sari materi : Temuan kimia terdahulu dan teori atom, Unsur kimia, massa atom, (materi pertemuan selanjutnya) sebagai pembekalan dan menyiapkan satu pertanyaan sebagai bahan diskusi.(Tugas Perorangan)

|  |  |
| --- | --- |
| Description: C:\Users\DELL\Desktop\logo uma\logo (1).png | **UNIVERSITAS MEDAN AREA****FAKULTAS : PERTANIAN****PROGRAM STUDI : AGRIBISNIS** |
| **RENCANA PELAKSANAAN PERKULIAHAN (RPP)** |

|  |
| --- |
| **PERTEMUAN V,VI,VII** |
| Program Studi | : | Agribisnis |
| Mata Kuliah | : | Kimia Dasar |
| Kode Mata Kuliah  | : | FPT 20003 |
| SKS | : | 2 SKS |
| Semester | : | I |
| Waktu | : | 3 X 100 menit |
| Dosen | : | Denny Akbar Tanjung, S.Si, M.Si / Dr. M. Yusuf, M.Si |
| CPMK | : | Mampu menjelaskan Senyawa Kimia dan mampu mengerjakan soal perhitungan reaksi kimia |
| Sub-CPMK  | : | Mahasiswa mampu menjelaskan Senyawa Kimia dan menjawab soal perhitungan |
| Materi Ajar | : | 1. Jenis senyawa kimia dan rumusnya
2. Konsep mol dan senyawa kimia
3. Komposisi senyawa kimia
4. Latihan soal perhitungan
 |

|  |
| --- |
| **Kegiatan Perkulihanan** |
| **Tahap Kegiatan** | **Uraian Kegiatan** | **Metode** | **Estimasi Waktu** |
| Pendahuluan | 1. Mengucapkan salam dan membuka kelas dengan doa
2. Memeriksa tugas
3. Review materi sebelumnya
 | 1. Memimpin doa
2. Koreksi tugas
3. Tanya-jawab
 | 3x20 menit |
| Kegiatan inti | 1. Menjelaskan materi dengan ceramah dan memberikan contoh soal perhitungan.Materi yang diberikan adalah :Jenis Senyawa Kimia dan Rumusnya, Konsep Mol dan Senyawa Kimia, Komposisi Senyawa Kimia
2. Latihan soal perhitungan
3. Tanya jawab seputar materi yang kurang jelas atau kasus yang sedang terjadi saat ini.
 | 1.Ceramah2.Bahas Soal3. Tanya Jawab (Diskusi) | 3x70 menit |
| Penutup | 1. Memberikan tugas
2. Menginformasikan materi berikutnya
3. Menutup kelas dengan doa
 | 1. Mengumumkan
2. Mengumumkan
3. Memimpin doa
 | 3x10 menit |

**Refferensi** :

1. Petrucci & Harwood, 2007. Kimia Dasar Prinsip-prinsip & Aplikasi Modern, Erlangga.Jakarta
2. Herring & Madura, 2007. Kimia Dasar, Erlangga . Jakarta

**Penilaian Test**

**Non Test**

* Keaktifan dan kerjasama antar anggota dalam diskusi kelompok

**Tes Tertulis**

* Kebenaran dalam menyelesaikan soal latihan (Kelompok)

**Soal Latihan**

* Berapa gram MgCl2 yang diperlukan untuk memperoleh 5,0 x 1023 ion Cl- ?
* Emas memiliki densitas 19,32 g/cm3. Sepotong foil emas memiliki panjang sisi 2,50 cm dan tebal 0,100 mm. Berapa atom emas dalam foil emas ini? (Tugas Kelompok)
* Menyadur inti sari materi : Temuan kimia terdahulu dan teori atom, Unsur kimia, massa atom, (materi pertemuan selanjutnya) sebagai pembekalan dan menyiapkan satu pertanyaan sebagai bahan diskusi.(Tugas Perorangan)

|  |  |
| --- | --- |
| Description: C:\Users\DELL\Desktop\logo uma\logo (1).png | **UNIVERSITAS MEDAN AREA****FAKULTAS : PERTANIAN****PROGRAM STUDI : AGRIBISNIS** |
| **RENCANA PELAKSANAAN PERKULIAHAN (RPP)** |

|  |
| --- |
| **PERTEMUAN VIII (UTS)** |
| Program Studi | : | Agribisnis |
| Mata Kuliah | : | Kimia Dasar |
| Kode Mata Kuliah  | : | FPT 20003 |
| SKS | : | 2 SKS |
| Semester | : | I |
| Waktu | : | 1 X 100 menit |
| Dosen | : | Denny Akbar Tanjung, S.Si, M.Si / Dr. M. Yusuf, M.Si |
| Deskripsi | : | Mahasiswa mengikuti ujian tengah semester yang diselenggarakan oleh dosen pengajar matakuliah yang bersangkutan dalam mengevaluasi proses belajar mengajar selama 7 kali pertemuan dan juga untuk mengetahui serapan materi yang telah diberikan sesuai dengan silabus. |

|  |
| --- |
| **Kegiatan Perkulihanan** |
| **Tahap Kegiatan** | **Uraian Kegiatan** | **Metode** | **Estimasi Waktu** |
| Pendahuluan | 1. Berdoa
2. Membaca tata – tertib
3. Syarat mengikuti ujian tengah semester.
4. Mengisi daftar hadir keikutsertakan UTS
 | 1. Memimpin doa
2. Mengumumkan
3. Mengumumkan
4. Mengisi daftar hadir
 | 5 menit |
| Kegiatan inti | 1. Mahasiswa mengerjakan soal UTS yang disajikan oleh dosen pengampu matakuliah.
2. Mahasiswa mematuhi tata tertib UTS
 | 1. Mengawasi Ujian
2. Mengawasi Ujian
 | 60 menit |
| Penutup | 1. Mahasiswa mengumpulkan lembar jawaban secara tertib setelah mengikuti ujian tengah semester.
 | 1. Mengumpulkan berkas ujian
 | 5 menit |

|  |  |
| --- | --- |
| Description: C:\Users\DELL\Desktop\logo uma\logo (1).png | **UNIVERSITAS MEDAN AREA****FAKULTAS : PERTANIAN****PROGRAM STUDI : AGRIBISNIS** |
| **RENCANA PELAKSANAAN PERKULIAHAN (RPP)** |

|  |
| --- |
| **PERTEMUAN IX-X** |
| Program Studi | : | Agribisnis |
| Mata Kuliah | : | Kimia Dasar |
| Kode Mata Kuliah  | : | FPT 20003 |
| SKS | : | 2 SKS |
| Semester | : | I |
| Waktu | : | 2 X 100 menit |
| Dosen | : | Denny Akbar Tanjung, S.Si, M.Si / Dr. M. Yusuf, M.Si |
| CPMK | : | Mampu menjelaskan Reaksi Kimia  |
| Sub-CPMK  | : | Mahasiswa mampu menjelaskan Reaksi Kimia dan mampu mengerjakan soal perhitungan reaksi kimia |
| Materi Ajar | : | 1. Reaksi Kimia dan Persamaan Kimia
2. Stokiometri
3. Reaksi Kimia dalam larutan
4. Latihan soal perhitungan
 |

|  |
| --- |
| **Kegiatan Perkulihanan** |
| **Tahap Kegiatan** | **Uraian Kegiatan** | **Metode** | **Estimasi Waktu** |
| Pendahuluan | 1. Mengucapkan salam dan membuka kelas dengan doa
2. Mengumumkan nilai UTS dan membahas soal UTS
3. Bahas kunci jawaban soal UTS
 | 1.Memimpin doa2. Membagikan hasil UTS 3.Bahas kunci jawaban  soal UTS | 2x20 menit |
| Kegiatan inti | 1. Menjelaskan materi reaksi kimia dan persamaan kimia,stokiometri,reaksi kimia dalam larutan.
2. Mengerjakan latihan soal perhitungan
3. Tanya jawab seputar materi dan hal yang berkembang saat ini.
 | 1. Ceramah
2. Bahas soal
3. Tanya jawab (Diskusi)
 | 2x70 menit |
| Penutup | 1. Memberikan tugas
2. Menginformasikan materi berikutnya
3. Menutup kelas dengan doa
 | 1. Mengumumkan
2. Mengumumkan
3. Memimpin doa
 | 2x10 menit |

**Refferensi** :

1. Petrucci & Harwood, 2007. Kimia Dasar Prinsip-prinsip & Aplikasi Modern, Erlangga.Jakarta
2. Herring & Madura, 2007. Kimia Dasar, Erlangga . Jakarta
3. Harrizul Rivai, 1994. Asas Pemeriksaan Kimia, UIP. Jakarta

**Penilaian :**

**Non Test**

* Keaktifan dan kerjasama antar anggota dalam diskusi kelompok

**Tes Tertulis**

* Kebenaran dalam menyelesaikan soal latihan (Kelompok)

**Soal**

1. Setarakan persamaan berikut
2. H3PO4 + CaO Ca3(PO4)2 +H2O
3. C3H8 + O2 CO2 + H2O

(Tugas perorangan)

1. Berapa mol O2 dihasilkan dari dekomposisi 1,76 mol kalium klorat?

 2KClO(s) 2KCl(s) + 3O2 (g)

 (Tugas Perorangan)

1. Menyadur inti sari materi : Temuan kimia terdahulu dan teori atom, Unsur kimia, massa atom, (materi pertemuan selanjutnya) sebagai pembekalan dan menyiapkan satu pertanyaan sebagai bahan diskusi.(Tugas Perorangan)

|  |  |
| --- | --- |
| Description: C:\Users\DELL\Desktop\logo uma\logo (1).png | **UNIVERSITAS MEDAN AREA****FAKULTAS : PERTANIAN****PROGRAM STUDI : AGRIBISNIS** |
| **RENCANA PELAKSANAAN PERKULIAHAN (RPP)** |

|  |
| --- |
| **PERTEMUAN XI-XII** |
| Program Studi | : | Agribisnis |
| Mata Kuliah | : | Kimia Dasar |
| Kode Mata Kuliah  | : | FPT 20003 |
| SKS | : | 2 SKS |
| Semester | : | I |
| Waktu | : | 2 X 100 menit |
| Dosen | : | Denny Akbar Tanjung, S.Si, M.Si / Dr. M. Yusuf, M.Si |
| CPMK | : | Mampu menjelaskan Pengantar tentang Reaksi dalam larutan berair. |
| Sub-CPMK  | : | Mahasiswa mampu Sifat larutan berair, Reaksi Pengendapan, Reaksi Asam –Basa, Soal Latihan Perhitungan |
| Materi Ajar | : | 1. Sifat larutan berair
2. Reaksi Pengendapan
3. Reaksi Asam –Basa
4. Soal Latihan Perhitungan
 |

|  |
| --- |
| **Kegiatan Perkulihanan** |
| **Tahap Kegiatan** | **Uraian Kegiatan** | **Metode** | **Estimasi Waktu** |
| Pendahuluan | 1. Mengucapkan salam dan membuka kelas dengan doa.
2. Memeriksa tugas
3. Review materi sebelumnya
 | 1. Memimpin doa
2. Koreksi tugas
3. Tanya Jawab
 | 2x20 menit |
| Kegiatan inti | 1. Menjelaskan materi Sifat larutan berair, Reaksi Pengendapan, Reaksi Asam –Basa,
2. Soal Latihan Perhitungan
3. Tanya jawab seputar materi dan hal yang berkembang saat ini.
 | 1. Ceramah
2. Bahas soal
3. Tanya jawab (Diskusi)
 | 2x70 menit |
| Penutup | 1. Memberikan tugas
2. Menginformasikan materi berikutnya
3. Menutup kelas dengan doa
 | 1. Mengumumkan
2. Mengumumkan
3. Memimpin doa
 | 2x10 menit |

**Refferensi :**

1. Petrucci & Harwood, 2007. Kimia Dasar Prinsip-prinsip & Aplikasi Modern, Erlangga.Jakarta
2. Harrizul Rivai, 1994. Asas Pemeriksaan Kimia, UIP. Jakarta

**Penilaian Test:**

**Non Test**

* Keaktifan dan kerjasama antar anggota dalam diskusi kelompok

Tugas

* Menyadur inti sari materi : Temuan kimia terdahulu dan teori atom, Unsur kimia, massa atom, (materi pertemuan selanjutnya) sebagai pembekalan dan menyiapkan satu pertanyaan sebagai bahan diskusi.(Tugas Perorangan)

|  |  |
| --- | --- |
| Description: C:\Users\DELL\Desktop\logo uma\logo (1).png | **UNIVERSITAS MEDAN AREA****FAKULTAS : PERTANIAN****PROGRAM STUDI : AGRIBISNIS** |
| **RENCANA PELAKSANAAN PERKULIAHAN (RPP)** |

|  |
| --- |
| **PERTEMUAN XIII, XIV** |
| Program Studi | : | Agribisnis |
| Mata Kuliah | : | Kimia Dasar |
| Kode Mata Kuliah  | : | FPT 20003 |
| SKS | : | 2 SKS |
| Semester | : | I |
| Waktu | : | 2 X 100 menit |
| Dosen | : | Denny Akbar Tanjung, S.Si, M.Si / Dr. M. Yusuf, M.Si |
| CPMK | : | Mampu menjelaskan tentang GAS |
| Sub-CPMK  | : | Mahasiswa mampu menjelaskan Sifat Gas : Tekanan Gas,Hukum Gas Sederhana, Gas dalam Reaksi Kimia serta menjawab soal latihan |
|  |  |  |
| Materi Ajar | : | 1. Sifat Gas : Tekanan Gas.
2. Hukum Gas Sederhana
3. Gas dalam Reaksi Kimia
4. Soal latihan
 |

|  |
| --- |
| **Kegiatan Perkulihanan** |
| **Tahap Kegiatan** | **Uraian Kegiatan** | **Metode** | **Estimasi Waktu** |
| Pendahuluan | 1. Mengucapkan salam dan membuka kelas dengan doa.
2. Memeriksa tugas
3. Review materi sebelumnya
 | 1. Memimpin doa
2. Koreksi tugas
3. Tanya Jawab
 | 2x20 menit |
| Kegiatan inti | 1. Menjelaskan Sifat Gas : Tekanan Gas,Hukum Gas Sederhana dan Gas dalam Reaksi Kimia,
2. Soal Latihan Perhitungan
3. Tanya jawab seputar materi dan hal yang berkembang saat ini.
 | 1. Ceramah
2. Bahas soal
3. Tanya jawab (Diskusi)
 | 2x70 menit |
| Penutup | 1. Memberikan tugas
2. Menginformasikan materi berikutnya
3. Menutup kelas dengan doa
 | 1. Mengumumkan
2. Mengumumkan
3. Memimpin doa
 | 2x10 menit |

**Refferensi :**

1. Petrucci & Harwood, 2007. Kimia Dasar Prinsip-prinsip & Aplikasi Modern, Erlangga.Jakarta
2. Herring & Madura, 2007. Kimia Dasar, Erlangga . Jakarta
3. Harrizul Rivai, 1994. Asas Pemeriksaan Kimia, UIP. Jakarta

**Penilaian Test**

**Non Test**

* Keaktifan dan kerjasama antar anggota dalam diskusi kelompok

**Tugas**

1. Menyadur inti sari materi : Kalor Reaksi, Kalorimetri dan Kerja (materi pertemuan selanjutnya) sebagai pembekalan dan menyiapkan satu pertanyaan sebagai bahan diskusi.(Tugas Perorangan)

|  |  |
| --- | --- |
| Description: C:\Users\DELL\Desktop\logo uma\logo (1).png | **UNIVERSITAS MEDAN AREA****FAKULTAS : PERTANIAN****PROGRAM STUDI : AGRIBISNIS** |
| **RENCANA PELAKSANAAN PERKULIAHAN (RPP)** |

|  |
| --- |
| **PERTEMUAN XV** |
| Program Studi | : | Agribisnis |
| Mata Kuliah | : | Kimia Dasar |
| Kode Mata Kuliah  | : | FPT 20003 |
| SKS | : | 2 SKS |
| Semester | : | I |
| Waktu | : | 1 X 100 menit |
| Dosen | : | Denny Akbar Tanjung, S.Si, M.Si / Dr. M. Yusuf, M.Si |
| CPMK | : | Mampu menjelaskan Termokimia secara umum |
| Sub-CPMK  | : | Mahasiswa mampu menjelaskan Termokimia secara umum dan menjawab soal latihan |
| Materi Ajar | : | 1. Kalor Reaksi dan Kalorimetri
2. Kerja
3. Latihan soal
 |

|  |
| --- |
| **Kegiatan Perkulihanan** |
| **Tahap Kegiatan** | **Uraian Kegiatan** | **Metode** | **Estimasi Waktu** |
| Pendahuluan | 1. Mengucapkan salam dan membuka kelas dengan doa.
2. Memeriksa tugas
3. Review materi sebelumnya
 | 1. Memimpin doa
2. Koreksi tugas
3. Tanya Jawab
 | 1x20 menit |
| Kegiatan inti | 1. Menjelaskan materi kalor reaksi kalorimetri dan kerja
2. Soal Latihan Perhitungan
3. Tanya jawab seputar materi dan hal yang berkembang saat ini.
 | 1. Ceramah
2. Bahas soal
3. Tanya jawab (Diskusi)
 | 1x75 menit |
| Penutup | Menutup kelas dengan doa  |  | 5menit |

**Refferensi :**

1. Petrucci & Harwood, 2007. Kimia Dasar Prinsip-prinsip & Aplikasi Modern, Erlangga.Jakarta
2. Herring & Madura, 2007. Kimia Dasar, Erlangga . Jakarta
3. Harrizul Rivai, 1994. Asas Pemeriksaan Kimia, UIP. Jakarta

**Penilian :**

**Non Test**

Keaktifan dan kerjasama antar anggota dalam diskusi kelompok

**Tugas**

* Membuat tabel berkala (Sistem Periodik)

|  |  |
| --- | --- |
| Description: C:\Users\DELL\Desktop\logo uma\logo (1).png | **UNIVERSITAS MEDAN AREA****FAKULTAS : PERTANIAN****PROGRAM STUDI: AGRIBISNIS** |
| **RENCANA PELAKSANAAN PERKULIAHAN (RPP)** |

|  |
| --- |
| **PERTEMUAN XVI (UAS)** |
| Program Studi | : | Agribisnis |
| Mata Kuliah | : | Kimia Dasar |
| Kode Mata Kuliah  | : | FPT 20003 |
| SKS | : | 2 SKS |
| Semester | : | I |
| Waktu | : | 70 menit |
| Dosen | : | Denny Akbar Tanjung, S.Si, M.Si / Dr. M. Yusuf, M.Si |
|  |  |  |
| Deskripsi | : | Mahasiswa mengikuti ujian akhir semester yang diselenggarakan oleh dosen pengajar matakuliah yang bersangkutan dalam mengevaluasi proses belajar mengajar selama 15 kali pertemuan dan juga untuk mengetahui serapan materi yang telah diberikan sesuai dengan silabus. |

|  |
| --- |
| **Kegiatan Perkulihanan** |
| **Tahap Kegiatan** | **Uraian Kegiatan** | **Metode** | **Estimasi Waktu** |
| Pendahuluan | 1. Berdoa
2. Membaca tata – tertib
3. Syarat mengikuti ujian tengah semester.
4. Mengisi daftar hadir keikutsertakan UAS
 | 1. Memimpin doa
2. Mengumumkan
3. Mengumumkan
4. Mengisi daftar hadir
 | 5 menit |
| Kegiatan inti | 1. Mahasiswa mengerjakan soal UAS yang disajikan oleh dosen pengampu matakuliah.
2. Mahasiswa mematuhi tata tertib UAS
 | 1. Mengawasi Ujian
2. Mengawasi Ujian
 | 60 menit |
| Penutup | 1. Mahasiswa mengumpulkan lembar jawaban secara tertib setelah mengikuti ujian tengah semester.
 | 1. Mengumpulkan berkas ujian
 | 5 menit |