Kriteria Ketercapaian Tujuan Pembelajaran (KKTP)

Mata Pelajaran : Kimia Farmasi
Fase yang dianalisis : F
Kelas : XI
Tahun Pelajaran : 2026/2027
Nilai Kriteria KKTP : 75

A. Tabel Interval KKTP

Interval KKTP	0 – 68 %	69 – 74 %	75 – 85 %	86 – 100 %
Intervensi	Belum mencapai tujuan pembelajaran dan membutuhkan intervensi serta remidial di seluruh bagian	Belum sepenuhnya mencapai KKTP sehingga perlu remidial di indicator yang belum memadai	Sudah memenuhi kriteria ketuntasan minimum kelulusan tujuan pembelajaran tanpa perlu remidial	Sudah menguasai materi dengan sangat baik dan dapat program pengayaan

B. Rubrik Penilaian Mapel Farmakognosi

Bukti (evidence) Tujuan Pembelajaran	Perlu Bimbingan 0 – 75	Cukup 76 – 80	Baik 81 – 90	Sangat Baik 91 – 100
Ikatan Kimia : Menganalisis jenis ikatan (kovalen, ionik, hidrogen) dan memprediksi bentuk geometri molekul berdasarkan sifat interaksinya	Perlu Bimbingan dalam Menganalisis jenis ikatan (kovalen, ionik, hidrogen) dan memprediksi bentuk geometri molekul berdasarkan sifat interaksinya	Cukup dalam Menganalisis jenis ikatan (kovalen, ionik, hidrogen) dan memprediksi bentuk geometri molekul berdasarkan sifat interaksinya	Baik dalam Menganalisis jenis ikatan (kovalen, ionik, hidrogen) dan memprediksi bentuk geometri molekul berdasarkan sifat interaksinya	Sangat Baik dalam Menganalisis jenis ikatan (kovalen, ionik, hidrogen) dan memprediksi bentuk geometri molekul berdasarkan sifat interaksinya
Senyawa Hidrokarbon : Memahami kekhasan/keunikan atom karbon, pengelompokan senyawa hidrokarbon, tata nama senyawa hidrokarbon dan sifat-sifat senyawa hidrokarbon	Perlu Bimbingan dalam : Memahami kekhasan/keunikan atom karbon, pengelompokan senyawa hidrokarbon, tata nama senyawa hidrokarbon dan sifat-sifat senyawa hidrokarbon	Cukup dalam : Memahami kekhasan/keunikan atom karbon, pengelompokan senyawa hidrokarbon, tata nama senyawa hidrokarbon dan sifat-sifat senyawa hidrokarbon	Baik dalam : Memahami kekhasan/keunikan atom karbon, pengelompokan senyawa hidrokarbon, tata nama senyawa hidrokarbon dan sifat-sifat senyawa hidrokarbon	Sangat Baik dalam : Memahami kekhasan/keunikan atom karbon, pengelompokan senyawa hidrokarbon, tata nama senyawa hidrokarbon dan sifat-sifat senyawa hidrokarbon
Termokimia : Mengukur jumlah energi, kalor reaksi, dan perubahan entalpi (ΔH) secara numerik	Perlu Bimbingan dalam : Mengukur jumlah energi, kalor reaksi, dan perubahan entalpi (ΔH) secara numerik	Cukup dalam : Mengukur jumlah energi, kalor reaksi, dan perubahan entalpi (ΔH) secara numerik	Baik dalam : Mengukur jumlah energi, kalor reaksi, dan perubahan entalpi (ΔH) secara numerik	Sangat Baik dalam : Mengukur jumlah energi, kalor reaksi, dan perubahan entalpi (ΔH) secara numerik
Stoikiometri Lanjutan; Melakukan perhitungan kimia	Perlu Bimbingan dalam : Melakukan perhitungan kimia yang mengukur	Cukup dalam : Melakukan perhitungan kimia yang mengukur	Baik dalam : Melakukan perhitungan kimia yang mengukur	Sangat Baik dalam : Melakukan perhitungan kimia yang mengukur

yang mengukur jumlah massa, mol, volume, dan konsentrasi zat	jumlah massa, mol, volume, dan konsentrasi zat	jumlah massa, mol, volume, dan konsentrasi zat	jumlah massa, mol, volume, dan konsentrasi zat	jumlah massa, mol, volume, dan konsentrasi zat
Kesetimbangan Kimia : Menganalisis *arah pergeseran* kesetimbangan (Asas Le Chatelier) berdasarkan faktor suhu, tekanan, atau volume (misal: "bergeser ke kanan" atau "bergeser ke kiri")	Perlu Bimbingan dalam : Menganalisis *arah pergeseran* kesetimbangan (Asas Le Chatelier) berdasarkan faktor suhu, tekanan, atau volume (misal: "bergeser ke kanan" atau "bergeser ke kiri")	Cukup dalam : Menganalisis *arah pergeseran* kesetimbangan (Asas Le Chatelier) berdasarkan faktor suhu, tekanan, atau volume (misal: "bergeser ke kanan" atau "bergeser ke kiri")	Baik dalam : Menganalisis *arah pergeseran* kesetimbangan (Asas Le Chatelier) berdasarkan faktor suhu, tekanan, atau volume (misal: "bergeser ke kanan" atau "bergeser ke kiri")	Sangat Baik dalam : Menganalisis *arah pergeseran* kesetimbangan (Asas Le Chatelier) berdasarkan faktor suhu, tekanan, atau volume (misal: "bergeser ke kanan" atau "bergeser ke kiri")
Laju Reaksi Menghitung kecepatan reaksi, menentukan orde reaksi, dan konstanta laju reaksi melalui data angka eksperimen	Perlu Bimbingan dalam : Menghitung kecepatan reaksi, menentukan orde reaksi, dan konstanta laju reaksi melalui data angka eksperimen	Cukup dalam : Menghitung kecepatan reaksi, menentukan orde reaksi, dan konstanta laju reaksi melalui data angka eksperimen	Baik dalam : Menghitung kecepatan reaksi, menentukan orde reaksi, dan konstanta laju reaksi melalui data angka eksperimen	Sangat Baik dalam : Menghitung kecepatan reaksi, menentukan orde reaksi, dan konstanta laju reaksi melalui data angka eksperimen

Alternatif Pemerolehan Nilai Kriteria KKTP …..

1. Kompleksitas: (tingkat kesulitan / kerumitan)
   Kompleksitas tinggi pointnya = 1
   Kompleksitas sedang pointnya = 2
   Kompleksitas rendah poinya = 3

2. Daya dukung : (Sarana/ prasarana, kemampuan guru, lingkungan dan biaya)
   Daya dukung tinggi pointnya = 3
   Daya dukung sedang pointnya = 2
   Daya dukung rendah pointnya = 1

3. Intake Siswa : (masukan kemampuan siswa)
   Intake siswa tinggi pointnya = 3
   Intake siswa sedang pointnya = 2
   Intake siswa rendah poinnya = 1

4. (Alternatif lain)

5. (Alternatif lain)

Jika indikator Dasar-dasar Teknologi Farmasi memiliki kriteria :
Kompleks sedang, daya dukung tinggi dan intake peserta didik sedang.
Maka nilainya adalah : (… / …) x 100 = … dibulatkan menjadi ….