

Tinjauan Mata Kuliah

Dengan mengikuti mata kuliah ini Anda dapat memahami senyawa koordinasi secara komprehensif. Materi Kimia Anorganik 3 disajikan dalam 6 modul sebagai berikut:

- Modul 1: membahas tentang terminologi, karakteristik metode pendeteksian, aplikasi, klasifikasi, jenis-jenis senyawa kompleks, pemberian tata nama dan isomerisasi.
- Modul 2: membahas tentang teori Werner, NAE (nomor atom efektif), geometri dan orbital hibrida senyawa koordinasi, teori medan kristal dan teori orbital molekul.
- Modul 3: membahas tentang hukum serapan cahaya, warna komplementer, serta faktor-faktor yang mempengaruhi warna term spektra senyawa koordinasi serta aplikasi diagram Orgel dalam menentukan frekuensi serapan.
- Modul 4: membahas tentang preparasi senyawa koordinasi berdasarkan reaksi substitusi, disosiasi termal, redoks, katalis dan preparasi senyawa koordinasi cis, trans dan aktif optik.
- Modul 5: membahas tentang tetapan kestabilan dan parameter termodinamika, faktor-faktor yang mempengaruhi kestabilan dan penentuan tetapan kestabilan senyawa koordinasi
- Modul 6: membahas tentang model kinetika, hukum laju reaksi, senyawa koordinasi lembam (inert) dan labil, mekanisme reaksi substitusi, oksidasi reduksi senyawa koordinasi.

Dengan mempelajari setiap modul dengan baik dan memperhatikan petunjuk yang ada pada setiap modul dengan mengerjakan secara sungguh-sungguh semua latihan dan tes formatif yang di sediakan di setiap akhir modul, maka Anda akan mudah untuk menguasai tujuan pembelajaran yang telah ditetapkan.

Selamat belajar, semoga Anda berhasil !

Peta Kompetensi
Kimia Anorganik 3/PEK14417/2 SKS

Dengan mempelajari mata kuliah Kimia Anorganik 3 Mahasiswa memiliki pemahaman komprehensif tentang senyawa koordinasi

