

1. Identitas Mata Kuliah

Nama Mata Kuliah/Blok	Kimia Anorganik		
Fakultas	MIPA	Program Studi	DIII Analisis Kimia
Kode	VKD217	Bobot sks	2
Kelompok	Prodi	Sifat Pengambilan	Wajib
Semester Ke	II	Ketersediaan	Terbatas untuk program studi
Metode	Kelas	Media	Campuran (Blended)
Rumpun Mata Kuliah/Blok	Analisis Kimia Dasar	Prasyarat	-

2. Deskripsi Mata Kuliah/Blok

Mata kuliah Kimia Anorganik dalam Kurikulum 2018 diberikan kepada mahasiswa semester II dengan bobot 2 kredit. Mata kuliah ini merupakan mata kuliah wajib yang ditempuh tanpa prasyarat. Mata kuliah pendamping Kimia Anorganik adalah Praktikum Kimia Anorganik yang juga diambil pada semester yang sama sehingga terdapat keterkaitan antara teori dan praktek. Mata Kuliah Kimia Anorganik bertujuan untuk mendukung Capaian Pembelajaran Lulusan berupa kemampuan menguasai konsep dasar kimia yang akan mendasari pada penguasaan konsep pengujian kimia yang nantinya dapat diterapkan dalam dunia kerja.

Matakuliah ini sangat terkait dengan matakuliah Kimia Dasar diantaranya dalam materi struktur atom dan ikatan kimia. Beberapa reaksi kimia yang telah dipelajari di Kimia Dasar diperdalam kembali di matakuliah ini, antara lain reaksi kesetimbangan khususnya kesetimbangan kelarutan. Lebih khusus lagi dalam matakuliah ini dipelajari tentang senyawa kompleks dan struktur padatan sederhana dan membahas lebih dalam mengenai unsur-unsur kimia yang terangkum dalam sub bahasan kimia unsur.

3. Capaian Pembelajaran

Kode CPL	Rumusan Capaian Pembelajaran Lulusan (CPL)	Kode CPMK	Rumusan Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK)
CPL3	Menguasai konsep dasar kimia, pengujian kimia, pengoperasian dan perawatan instrumen kimia yang dapat diterapkan di dunia kerja.	CP1	Mampu menentukan sifat-sifat unsur berdasarkan table periodik unsur
		CP2	Mampu menentukan bentuk geometri molekul, dapat menggambarkan diagram orbital molekul sederhana
		CP3	Mampu memprediksi reaksi pengendapan
		CP4	Mampu menelaah pembentukan ikatan senyawa kompleks
		CP5	Mampu menentukan karakteristik zat padat sederhana

4. Bahan Kajian dan Referensi Utama

Bahan Kajian	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kimia unsur dan sifat periodik unsur 2. Struktur molekul 3. Kesetimbangan kelarutan 4. Kimia koordinasi 5. Struktur padatan sederhana
Referensi Utama	<ol style="list-style-type: none"> 1. Chang, R., 2003, Kimia Dasar: Konsep-konsep Inti, Jilid I, Penerbit Erlangga, Jakarta 2. Chang, R., 2003, Kimia Dasar: Konsep-konsep Inti, Jilid II, Penerbit Erlangga, Jakarta 3. Meisler, G.I., Tarr, D.A., 1991, Inorganic Chemistry, Prentice Hall, New Jersey 4. Saputro, A.N.C., 2015, Buku Ajar: Konsep Dasar Kimia Koordinasi, Deepublish, Yogyakarta

Tanggal : 5 September 2018

Tanggal : 30 Agustus 2018

Tanggal : 24 Agustus 2018

Disahkan Oleh :

Diperiksa Oleh :

Disiapkan Oleh :





Prof. Riyanto, S.Pd., M.Si., Ph.D

Tri Esti Purbaningtyas, S.Si., M.Si.

Reni Banowati Istiningrum, S.Si., M.Sc.