

پیش‌نیاز یا همزمان: شیمی عمومی (معدنی و آلی) کد ۴

تعداد واحد: ۳

نوع واحد: (۲ واحد نظری - ۱ واحد عملی)

هدف: شناسایی و اندازه‌گیری ترکیبات شیمیایی

رئوس مطالب:

نظری(۳۴ ساعت):

- اصول شیمی تجزیه: مراحل مختلف یک تجزیه شیمیایی (محلول سازی، نمونه برداری، عملیات مقدماتی، حل کردن نمونه)
- شناخت کیفی کاتیون‌ها و آنیون‌ها و روش جدا کردن آن‌ها بر مبنای دسته‌بندی
- روش‌های اندازه‌گیری و تعیین مقدار مواد شامل روش‌های حجمی (تیتریمتري) و وزنی (گراویمتري)
- آشنایی با pH متری و رسم منحنی تیتراسیون به روش پتانسیومتری
- اصول و مبانی نظری:



- انواع کروماتوگرافی (گاز، مایع، تبادل یونی و ...)
- طیف سنج جرمی
- طیف سنج نوری (تک پرتوی و دو پرتوی، نور مرئی، فرابینکش، فروسرخ)
- طیف سنجی، فروسرخ - تبدیل فوریه (FT-IR)
- طیف سنجی جذب اتمی (شعله‌ای، کوره و)
- طیف سنج نشر اتمی
- طیف سنج فلورسانس اتمی
- طیف سنجی اشعه X (پراش اشعه ایکس (XRD)، فوتوالکترونی اشعه ایکس (XPS)، فلورسانس اشعه ایکس (XRF) و ...)
- طیف سنجی رزونانس مغناطیسی هسته (NMR)
- طیف سنجی رامان
- انواع میکروسکوپ (نوری، اختلاف فاز، الکترونی و ...)
- اندازه‌گیری مساحت سطح به روش بروون، امتو تر (BET)

عملی(۳۴ ساعت):

- شناسایی وسایل آزمایشگاهی و طرز کار با آن‌ها (انواع ظروف و شیشه‌آلات آزمایشگاهی، سمپلر، دیسپنسر، اسپاتول، ترازوی حساس، قیف جداکنده، دیسیکاتور، بورت، قیف بوخر، سانتریفوژ، همزن مغناطیسی، هیتر، حمام اولتراسونیک، بن ماری، شیکر روتاتور، انکوباتور، فور، pH متر و ...)
- روش عملی جداسازی و شناخت کاتیون‌ها و آنیون‌ها
- طرز تهیه محلول (آشنایی با روش‌های ساخت محلول‌های استاندارد، مولاریته، غلظت درصدی، پی‌پی‌ام و میلی‌گرم بر لیتر) و رقیق‌سازی محلول

منابع فارسی:

- ۱- مبانی شیمی تجزیه، اسکوگ وست، (ترجمه)
- ۲- شیمی تجزیه کیفی، وگل (ترجمه)

شیوه ارزشیابی دانشجو:

٪۲۵	ارائه فعالیتهای آزمایشگاهی و نتایج
٪۲۵	امتحان عملی
٪۵۰	امتحان نئوری