



کد درس: ۱۹

نام درس: شیمی محیط

پیش نیاز یا همزمان: شیمی عمومی

تعداد کل واحد ها: ۲ (۱ واحد نظری - ۱ واحد عملی)

هدف:

آشنایی با مفاهیم شیمی محیط، درک اصول و قوانین مهم شیمی بخصوص شیمی هوا، آب و فاضلاب.

شرح درس:

و اکنش های شیمیایی در محیط های مختلف خاک، آب، هوا و فاضلاب و غیره صورت میگیرد. این واکنش ها منجر به تغییرات کیفی در این محیط ها خواهد شد. این تغییرات ممکن است اثرات مطلوب یا نامطلوبی را به اجزاء زنده محیط از جمله انسان ایجاد نماید. همچنین استفاده از روش های شیمیایی در حذف و تصفیه آلایندها در محیط بسیار متداول می باشد. در این درس مطالعی در زمینه مفاهیم مربوط به شیمی عمومی، شیمی فیزیک و شیمی ترکیبات آلی در محیط ارائه خواهد شد. استفاده از این مباحث در تامین آب سالم، دفع فاضلاب های شهری و صنعتی مواد زائد صنعتی و کنترل و پایش مواد شیمیایی در محیط و بطور کلی بهسازی محیط مدنظر می باشد. در بحث عملی مدتتا دانشجویان با مشخصه های فیزیکی و شیمیایی آب و فاضلاب، روش های نمونه برداری و آزمایش های مهم آب و فاضلاب آشنا خواهند شد.

سرفصل درس (۵۱ ساعت)

سرفصل درس نظری (۱۷ ساعت)

- اصول روش های دستگاهی اندازه گیری بالاصلیها در آب و فاضلاب
- انواع روش های دستگاهی، انتخاب روش های تجزیه ای
- دستگاه های اسپکتروسکوپی نوری- اجزاء دستگاه های نوری، متابع تابش، وسایل انتخاب طول موج، آشکار سازها، پردازندۀ سیکنان، فیبر های نوری، طرح های دستگاهی
- مقدمه ای بر اسپکتروسکوپی جذبی مولکولی، ماوراء بینفس، مرئی، اصطلاحات بکار رفته در اسپکتروسکوپی جذبی، جنبه های کمی اندازه گیری جذب، دستگاه های مورد استفاده.
- کاربرد اسپکتروسکوپی جذبی ماوراء بینفس و مرئی- ضرایب جذب مولار و گونه های جاذب، کاربرد جذب در آنالیز کیفی و کمی
- فلورسانس، فسفرسانس و شیمی لومینسانس مولکولی- تئوری، دستگاه های مورد استفاده، کاربرد روش های لومینسانس و شیمی لومینسانس.
- اسپکتروسکوپی جذب اتمی با شعله و الکتروترمال- اتمی کردن نمونه، انواع و متابع طیف اتمی، اتسی کردن شعله و الکتروترمال، اسپکتروسکوپی جذب اتمی، اسپکتروسکوپی نشر اتمی، اسپکتروسکوپی فلورسانس اتمی.
- اسپکتروسکوپی نشری با پلاسمما، قوس الکتریکی و جرقه الکتریکی- طیف حاصل از متابع پر انرژی، اصول روش ها، دستگاه ها و کاربردها.
- مقدمه ای بر جداسازی به روش کروماتوگرافی شامل تشریح روش های کروماتوگرافی، روابط موجود در کروماتوگرافی و آنالیز های کمی و کیفی با استفاده از روش های کروماتوگرافی.
- انواع مختلف روش های کروماتوگرافی شامل روش های گاز کروماتوگرافی، HPLC، کروماتوگرافی سطحی و الکتروفورز مؤثیته.
- روش های جداسازی مبتنی بر تعویض یون شامل کروماتوگرافی یوتی، تأخیر یونی و تعویض با لیگاند.

- اسپکترومتری جرمی- دستگاه اسپکترومتری جرمی، طیف مولکولی از منابع یونی مختلف، شناسائی ترکیبات، تجزیه مخلوطها، کاربردهای کمی
- اسپکتروسکوپی مادون قرمز و رaman- تئوری جذب مادون قرمز، منابع و آشکارسازها، دستگاههای IR، روش‌های نمونه‌گذاری، کاربردهای کیفی و کمی، معرفی روش‌های FT-IR
- اسپکتروسکوپی اشعه X- اصول و مبانی اشعه X، اجزاء دستگاهی، پراش اشعه X
- اسپکتروسکوپی روزنامه مغناطیسی هسته- تئوری روزنامه مغناطیسی هسته، اثرات محیطی در طیف NMR.
- دستگاههای NMR، کاربرد پروتون NMR، NMR کربن-¹³
- فیلم فوتومتر و اصول کار با آن
- HPLC و اصول کار با آن
- پلارومتر و اصول کار با آن
- خصوصیات فیزیکوشیمیایی و روش‌های اندازه گیری آنها:
- کدورت (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- رنگ (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- pH (ملاحظات عمومی، روش اندازه گیری)
- اسیدیته (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- قلیائیت (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- سختی (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- کلر باقیمانده و کلر مورد نیاز (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- کلرور (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- اکسیژن محلول DO (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- اکسیژن مورد نیاز بیوشیمیایی BOD (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- اکسیژن مورد نیاز شیمیایی COD (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- ازت (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- جامدات (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- آهن و منگنز (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- فلوراید (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- سولفات (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- فسفر و فسفات (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- روغن و چربی (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- اسیدهای فرار (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- آثالین گازها (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- آلاینده‌های کمیاب جزئی (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- pH و قلیائیت در خاک و مواد آلی (ملاحظات عمومی، روش‌های اندازه گیری)
- کربنات‌سیدیم باقی مانده (RSC) و نسبت جذب سیدیم (SAR) در خاک (ملاحظات عمومی، روش‌اندازه گیری)
- شاخص حجمی لجن (SVI) (ملاحظات عمومی، روش‌اندازه گیری)

- سرعت جذب اکسیژن در فاضلاب (OUR) (ملاحظات عمومی، روش اندازه گیری)
- روش های هضم خشک و مرطوب برای تعیین غلظت فلزات سنگین در زباله، لجن، خاک و هوا

سفرصل درس عملی (۳۴ ساعت) :

آزمایش رنگ ، رابطه رنگ و PH

آزمایش جامدات (جامدات کل _ صافی تاپیدیر ، صافی پذیر، فرار و ثابت)

آزمایش های بو ، مزه و کدورت

آزمایش هدایت الکتریکی و PH

آزمایش چارتست

آزمایش تعیین انواع سختی (تام ، دائم ، موقت ، کلسیم ، منیزیوم)

آزمایش تعیین مقدار دی اکسید کربن آزاد

آزمایش تعیین قلیاییت (فتل فتالئین ، متیل اورانٹ ، محاسبه قلیاییت پنج گانه)

آزمایش BOD و تفسیر آن

آزمایش COD

آزمایش تعیین مقدار آنیون های کلرور ، سولفات ، فسفات

آزمایش تعیین مقدار سدیم ، پتاسیم

آزمایش تعیین مقدار ازت تام ، ازت آمونیاکی

آزمایش نیترات و نیتریت

آزمایش تعیین مقدار قلوثور

آزمایش تعیین مقدار ید

آزمایش تعیین مقدار آهن و منگنز

راهنمایی برای اندازه گیری فلزات سنگین در آب و فاضلاب



✓ آزمایشگاه شیمی محیط باستانی و سایل و تجهیزات مورد نیاز برای برگزاری بخش عملی دروس شیمی عمومی، کنترل بهداشتی اماکن تهیه، توزیع و نگهداری مواد غذایی و کاربرد گندزدaha و پاک کننده ها در بهداشت محیط را نیز دارا باشد.

✓ در طول نیمسال تحصیلی باستانی کلاس های حل تمرین برای دانشجویان برگزار شود تا توانایی های دانشجویان افزایش و ارتقاء یابد.

*منابع:

- Stanley E. Manahan (2000), Fundamentals of Environmental Chemistry, Second Edition, CRC Press; 2 edition.
- Sawyer.C& Mc Carty.P, Parkin .G (2003), Chemistry for Environmental Engineering, Mc Graw - Hill, USA.
- Benjamin Mark M (2014), Water Chemistry, Waveland Press, Inc.; 2 edition.

4. Benefield Larry D , Judkins Joseph F , Weand Barron L (1981), Process Chemistry for Water and Wastewater Treatment, Prentice-Hall; 1st edition .
5. Wright John (2003)"Environmental Chemistry , Routledge; 1 edition.
6. APHA, AWWA, WEF (2012), Standard Methods for examination of water and wastewater, American Water Works Assn; 22 edition.
7. D. A. Skoog, D. M. West, Principles of Instrumental Analysis, Saunders College Publishing, 1998.
8. H. H. Willard, L.L. Merritt, J.A. Dean, F. A. Settle, Instrumental Methods of Analysis, 7th, Wadsworth Publishing Company, 1998.
9. J. W. Robinson(1995), Undergraduate Instrumental Analysis, 5th, Ed. Marcel Dekker.
۱۰. ایماندل کرامت الله (۱۳۷۹)، مبانی شیمی تجزیه در آزمونهای زیست محیطی آب و فاضلاب، انتشارات آینه کتاب.
- ۱۱.. ماناهان استانی، مترجمان: توری جعفر، فردوسی سعید (۱۳۷۱)، شیمی محیط زیست، مرکز انتشارات علمی دانشگاه آزاد اسلامی.
۱۲. سایر کلاری، مک کارتی پری، پارکین جن، مترجمان: بابایی علی اکبر، علوی ناد علی، جعفرزاده حقیقی فرد نعمت الله (۱۳۸۸)، شیمی محیط زیست (آنالیزهای آب و فاضلاب)، انتشارات اندیشه رفیع.

* توجه: در کلیه متابع فوق آخرین چاپ مدنظر میباشد.

نحوه ارزشیابی دانشجو:

-۱ نظری٪۷۰

امتحان کتبی میان نیمسال و پایان نیمسال

-۲ عملی٪۳۰

تهیه گزارش کار از هر جلسه٪۳۵

حضور و نحوه مشارکت در آزمایشگاه٪۱۵

امتحان عملی٪۵۰

