



جمهوری اسلامی ایران

وزارت علوم، تحقیقات و فناوری

برنامه درسی

(بازنگری شده)

دوره: کارشناسی ارشد

رشته: شیمی گرایش شیمی کاربردی

گروه: علوم پایه

تصویب جلسه شماره ۹۲ مورخ ۱۳۹۵/۱۲/۰۱

کمیسیون برنامه‌ریزی آموزشی



بسم الله الرحمن الرحيم

عنوان برنامه: دوره کارشناسی ارشد شیمی گرایش شیمی کاربردی

۱. برنامه درسی بازنگری شده دوره کارشناسی ارشد رشته شیمی گرایش شیمی کاربردی در جلسه شماره ۹۲ مورخ ۱۳۹۵/۱۲/۰۱ کمیسیون برنامه ریزی آموزشی تصویب شد.
۲. برنامه درسی بازنگری شده دوره کارشناسی ارشد رشته شیمی گرایش شیمی کاربردی از تاریخ ۱۳۹۵/۱۲/۰۱
برنامه درسی دوره کارشناسی ارشد رشته شیمی گرایش شیمی کاربردی مصوب جلسه شماره ۱۶۷ مورخ ۱۳۶۸/۰۷/۰۹
شورای عالی برنامه ریزی می شود.
۳. برنامه درسی مذکور از تاریخ ۱۳۹۵/۱۲/۰۱ برای تمامی دانشگاه ها و مؤسسه های آموزش عالی و پژوهشی کشور که طبق مقررات مصوب وزارت علوم، تحقیقات و فناوری فعالیت می کنند برای اجرا ابلاغ می شود.
۴. این برنامه درسی از تاریخ ۱۳۹۵/۱۲/۰۱ به مدت ۵ سال قابل اجرا است و پس از آن قابل بازنگری است.

عبدالرحیم نوهدابراهیم

ردیف

دبیر شورای عالی برنامه ریزی آموزشی





جمهوری اسلامی ایران
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری
شورای عالی برنامه‌ریزی
گروه علوم پایه
کارگروه تخصصی شیمی

برنامه آموزشی دوره کارشناسی ارشد
رشته شیمی کاربردی



صلالفضل



پیش‌گفتار

با توجه به پیشرفت روز افزون علم شیمی و نیازهای رو به رشد جوامع بشری در به کارگیری علوم جدید، پرورش تیروهای مجدد، متعدد و آگاه به این علوم از الزامات اولیه‌ی یک جامعه‌ی رو به رشد است. در این راستا بازنگری و به روز درآوردن برنامه‌ی آموزشی دوره‌ی کارشناسی ارشد شیمی در گرایش‌های شیمی فیزیک، شیمی آلی، شیمی معدنی شیمی تجزیه و شیمی کاربردی هدف کار قرار گرفت.

برنامه درسی و آموزشی تنظیم شده برای این دوره شامل آموزش‌های نظری و عملی است تا فارغ‌التحصیلان این رشته بتوانند توانایی‌های لازم برای عهده‌دار شدن مسئولیت هدایت آزمایشگاه‌های آموزشی، همکاری در زمینه‌های مختلف با دانشگاه‌ها و نیز مؤسسه‌های پژوهشی کشور، آمادگی برای ادامه‌ی تحصیلات تكمیلی در مقاطع بالاتر، سربستی آزمایشگاه‌ها در صنایع شیمیابی موجود و ارائه طرح‌های جدید برای راهاندازی صنایع جدید و کارآفرینی را کسب نمایند. تجدید نظر به عمل آمده در برنامه‌ی رشته شیمی مقطع ارشد در جهت به روز شدن منابع و سرفصل‌های درس‌ها، ارائه درس‌هایی که هم‌خوانی بیشتر با موضوعات روز مانند محیط‌زیست و کارآفرینی را دارند و کاربردی‌تر شدن مطالب تدریس شده می‌گردد. سرفصل‌های ارائه شده حاصل روزها تلاش و مطالعه‌ی صاحب‌نظران این رشته است.

جزئیات کامل مربوط به رشته شیمی کاربردی مقطع کارشناسی ارشد در ادامه آورده شده است.

کمیته شیمی شورای عالی برنامه‌ریزی



فهرست عناوین

صفحه	عنوان
۳	پیشگفتار
۴	فهرست عناوین
۶	فصل اول: مشخصات کلی
۷	۱-۱ مقدمه
۷	۲-۱ تعریف و هدف
۷	۳-۱ ضرورت و اهمیت
۷	۴-۱ طول دوره
۸	۵-۱ تعداد و نوع واحدهای درسی
۸	۱-۵-۱ دروس الزامی
۸	۲-۵-۱ دروس اختیاری
۸	۳-۵-۱ سمینار
۸	۴-۵-۱ پایان نامه
۱۱	۶-۱ نقش و توانایی فارغ التحصیلان
۱۱	۷-۱ شرایط و ضوابط ورود به رشته شیمی کاربردی
۱۱	۸-۱ مواد و ضرایب امتحانی
۱۲	فصل دوم: سرفصل درس‌ها
۱۳	۱-۲ واکنشگاه‌ها
۱۵	۲-۲ طراحی آزمایش و افزایش مقیاس فرآیندها
۱۷	۳-۲ شناسایی و تعیین ساختار مواد
۱۹	۴-۲ شیمی فیزیک پیشرفت
۲۱	۵-۲ شیمی الی پیشرفت
۲۲	۶-۲ شیمی تجزیه پیشرفت
۲۵	۷-۲ شیمی معدنی پیشرفت
۲۸	۸-۲ شیمی سطح و حالت جامد
۳۰	۹-۲ مواد فعال سطحی
۳۲	۱۰-۲ فرآیندهای پتروشیمی
۳۴	۱۱-۲ بدیده‌های انتقال
۳۶	۱۲-۲ فناوری پلیمرها



۳۸	۱۳-۲ کاتالیزورهای صنعتی
۴۰	۱۴-۲ فرایندهای تصفیه آب و پساب
۴۴	۱۵-۲ خوردگی پیشرفته
۴۶	۱۶-۲ فناوری کودهای شیمیایی و مواد ریز مغذی
۴۹	۱۷-۲ واکنشگاههای زیستی
۵۰	۱۸-۲ زیست فناوری محیط زیست
۵۲	۱۹-۲ میانی انرژی‌های تجدید پذیر
۵۴	۲۰-۲ کنترل دستگاهی در صنعت شیمی
۵۶	۲۱-۲ نیمی و فناوری مواد مرکب (کامپوزیت‌ها)
۵۸	۲۲-۲ خواص فیزیکی و مکانیکی پلیمرها
۶۰	۲۳-۲ غشاها و قرایندهای غشایی
۶۲	۲۴-۲ شیمی صنایع غذایی پیشرفته
۶۴	۲۵-۲ مباحث ویژه در شیمی کاربردی



فصل اول:

مشخصات کلی



۱-۱ مقدمه:

ضرورت بازنگری در برنامه دوره کارشناسی ارشد شیمی به دلیل سرعت روز افزون در پیشرفت‌های علمی انکار ناپذیر است. به نظر می‌رسد که برنامه‌های آموزشی دوره‌های مختلف در رشته‌های علوم تجربی به بازنگری اساسی، هر چند سال یکبار، نیاز دارد. ایجاد دوره کارشناسی ارشد رشته شیمی کاربردی به منظور تربیت متخصص و پژوهشگر در زمینه‌های مورد نیاز صنایع شیمیایی، نوآوری و بیبود فرایندهای شیمیایی از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است. رشد روز افزون صنایع شیمیایی و پتروشیمی نیاز به دانش آموختگان مسلط به علم شیمی که قابلیت استفاده از آن را برای حل مشکلات و نوآوری در صنایع وابسته به شیمی داشته باشند ایجاب نموده است. کمیته شیمی شورا عالی برنامه ریزی با استفاده از نقطه نظرات استادی بارز این رشته، برنامه دوره کارشناسی ارشد رشته شیمی کاربردی مصوب ۱۳۶۷/۷/۹ را با مشخصات زیر بازنگری و تدوین نموده است.

۱-۲ تعریف و هدف:

دوره کارشناسی ارشد رشته شیمی کاربردی دوره‌ای است که دانشجو با گذراندن آن با اصول تحقیق آشنا شده و آموزش‌های لازم برای نحوه تعریف و بررسی تحقیقی یک موضوع را می‌آموزد، به نحوی که برای ادامه تحصیل در دوره دکترا بتواند به صورت مستقل اندیشه نماید و یا در تعریف و حل مسائل و مشکلات صنایع شیمیایی به طور مستقل اقدام کند. هدف از این دوره تربیت نیروی انسانی متخصص و کارآمد در رشته شیمی کاربردی به منظور شناخت و حل مشکلات اساسی صنایع شیمیایی، نفت، پتروشیمی، داروسازی و سایر زمینه‌های وابسته می‌باشد.

۱-۳ ضرورت و اهمیت:

ضرورت و اهمیت این دوره در تربیت پژوهشگر با تفکر خلاق و مستقل برای کار در صنایع شیمیایی، پتروشیمی، داروسازی، نفت و گاز، بیوتکنولوژی و دانشگاهها و موسسات پژوهشی کشور و همچنین کارآفرینی در این رشته می‌باشد.

۱-۴ طول دوره:

طول دوره کارشناسی ارشد رشته شیمی کاربردی چهار نیمسال تحصیلی است، که در موارد خاص با تصویب شورای تحصیلات تکمیلی دانشکده، یک نیمسال قابل افزایش می‌باشد. نظام دوره کارشناسی ارشد رشته شیمی کاربردی آموزشی- پژوهشی است. دانشجو با گذراندن دروس نظری و انتخاب استاد راهنمای و موضوع پایان نامه، این دوره را در مهلت مقرر به پایان می‌رساند.



۱-۵ تعداد و نوع واحدهای درسی:

تعداد کل واحدهای درسی دوره کارشناسی ارشد رشته شیمی کاربردی ۲۸ واحد درسی بصورت زیر است:

دورس الزامی	۹ واحد
دورس اختیاری	۱۲ واحد
سمینار	۱ واحد
پایان نامه	۶ واحد

۱-۵-۱ دروس الزامی:

دورس الزامی نظری این دوره ۹ واحد است که دانشجو ترجیحاً این ۹ واحد را با رعایت پیشنباز (درصورت لزوم) در نیمسال اول تحصیلی از جدول ۱-۱ انتخاب می‌نماید.

۱-۵-۲ دروس اختیاری:

مجموعهای از دروس نظری است که دانشجو از جدول دروس اختیاری (جدول ۲-۱) چهار درس سه واحدی انتخاب می‌نماید. در صورت تشخیص استاد راهنما، دانشجو می‌تواند یک درس اختیاری خود را از دروس الزامی سایر دوره‌های کارشناسی ارشد و دکتری انتخاب نماید.

فارغ‌التحصیلانی که دروس اصول مهندسی شیمی، و شیمی صنعتی را (جدول ۳-۱) در مقطع کارشناسی نگذرانده اند موظف اند در اولین نیم سال تحصیلی ممکن این دروس را بصورت پیشنباز و جبرانی بگذرانند.

۱-۵-۳ سینیار:

سمینار درسی یک واحدی و الزامی بوده و موضوع آن بورسی و ارائه یک موضوع از میان مطالب علمی روز می‌باشد. به نحوی که قدرت تحقیق دانشجو را افزایش داده و بر معلومات دانشجو و سایرین بیفزاید. سینیار در محدوده زمانی یک ساعت ارائه شده و حضور دانشجویان دوره‌های کارشناسی ارشد رشته شیمی کاربردی بر اساس آیین نامه‌ای که به تصویب شورای تحصیلات تکمیلی دانشکده خواهد رسید در جلسات این سینیارها الزامی است. توصیه می‌شود که این سینیار حداقل تا پایان نیمسال دوم ارایه شود.

۱-۵-۴ پایان نامه:

انتخاب استاد راهنما و موضوع پایان نامه حداقل تا آغاز نیمسال دوم انجام می‌گیرد. در انتخاب موضوع پایان نامه رعایت نکات زیر توصیه می‌شود:

الف- موضوع و طرح مورد نظر درجهت شناخت یا رفع مشکلات جامعه باشد.

ب- روش یا راه حل مورد نظر دارای تازگی و نوآوری باشد.



جدول ۱-۱ دروس الزامی ارشد شیمی کاربردی

ردیف	نام درس	تعداد واحد						ردیف	درس های پیش نیاز	تعداد ساعت		
		نظری	عملی	جمع	نظری	عملی	جمع			نظری	عملی	جمع
۱	واکنشگاهها	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۲	طراحی آزمایش و افزایش مقیاس فرآیندها	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۳	یکی از دروس زیر: شناسایی و تعیین ساختار مواد، شیمی فیزیک پیشرفته، شیمی آلی پیشرفته یا شیمی تجزیه پیشرفته	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
		۹						۹		۱۴۴		
		۹						۹		۱۴۴		
		۹						۹		جمع کل		

جدول ۱-۲ دروس اختیاری کارشناسی ارشد شیمی کاربردی

ردیف	نام درس	تعداد واحد						ردیف	درس های پیش نیاز	تعداد ساعت		
		نظری	عملی	جمع	نظری	عملی	جمع			نظری	عملی	جمع
۱	شناسایی و تعیین ساختار مواد	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۲	شیمی فیزیک پیشرفته	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۳	شیمی آلی پیشرفته	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۴	شیمی تجزیه پیشرفته	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۵	شیمی معدنی پیشرفته	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۶	شیمی سطح و حالت جامد	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۷	مواد فعال سطحی	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۸	فرایندهای پتروشیمی	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۹	پدیده های انتقال	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۱۰	فناوری پلیمرها	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۱۱	کاتالیزورهای صنعتی	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۱۲	فرایندهای تصفیه آب و یا ب	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸
۱۳	خوردگی پیشرفته	-	-	۴۸	-	-	۳		ندارد	۴۸	-	۴۸



ادامه جدول ۱-۲ دروس اختیاری کارشناسی ارشد شیمی کاربردی

ردیف	نام درس	تعداد واحد	تعداد ساعت			درس‌های پیش‌نیاز
			جمع	عملی	نظری	
۱۴	فناوری کودهای شیمیایی و مواد ریز مغذی	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
۱۵	واکنشگاه‌های زیستی	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
۱۶	زیست فناوری محیط زیست	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
۱۷	مبانی انرژی‌های تجدید پذیر	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
۱۸	کنترل دستگاهی در صنعت شیمی	۳	۴۸	-	۴۸	واکنشگاه‌ها
۱۹	شیمی و فناوری مواد مرکب (کامپوزیت‌ها)	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
۲۰	خواص فیزیکی و مکانیکی پلیمرها	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
۲۱	غشاها و فرایندهای غشایی	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
۲۲	شیمی صنایع غذایی پیشرفته	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
۲۳	مباحث ویژه در شیمی کاربردی	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
جمع کل		۶۹	۱۱۰۴	-	۱۱۰۴	

تبصره ۱: دانشجویان میتوانند از دروسی اختیاری که در مقطع دکتری شیمی کاربردی ارایه می‌شوند دروس اختیاری خود را نیز انتخاب نمایند.

جدول ۱-۳ دروس کمبود و جبرانی

ردیف	نام درس	تعداد واحد	تعداد ساعت			درس‌های پیش‌نیاز
			جمع	عملی	نظری	
۱	اصول مهندسی شیمی	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
۲	شیمی صنعتی	۳	۴۸	-	۴۸	ندارد
جمع کل			۶	-	۹۶	۹۶

۱-۶ نقش و توانایی فارغ التحصیلان:

- عهده‌دار شدن مسئولیت تدریس در رشته شیمی و نیز هدایت آزمایشگاه‌ها



- همکاری در زمینه‌های مختلف شیمی در دانشگاه‌ها و مؤسسات پژوهشی کشور

- آمادگی برای ادامه تحصیلات بالاتر

- حل مشکلات صنایع در زمینه شیمی

۷- شرایط و ضوابط ورود به رشته شیمی کاربردی:

- دارا بودن مدرک کارشناسی مطابق قوانین سازمان سنجش و آموزش کشور و ترجیحاً رشته‌های

مرتبط علوم، مهندسی و پزشکی

- پذیرفته شدن در آزمون ورودی

۸- مواد و ضرایب امتحانی:

آزمون ورودی دوره کارشناسی ارشد مطابق دستورالعمل‌های سازمان سنجش آموزش کشور انجام

می‌گیرد. مواد و ضرائب آن به صورت جدول ۱-۴ پیشنهاد می‌شود.

جدول ۱-۴ مواد و ضرایب امتحانی رشته شیمی کاربردی

ردیف	مواد امتحانی	ضرایب
۱	زبان عمومی و تخصصی	۱
۲	شیمی آلی (دروس آلی ۱، ۲ و ۳ و کاربرد طیف سنجی در شیمی آلی)	۱
۳	شیمی کاربردی (اصول مهندسی شیمی، شیمی صنعتی، تصفیه آب و پساب)	۲
۴	شیمی تجزیه (دروس تجزیه ۱، ۲ و ۳)	۱
۵	شیمی فیزیک (دروس شیمی فیزیک ۱ و ۲)	۱

سفرفصل کلیه دروس الزامی و اختیاری در فصل بعد آورده شده است.



فصل دوم:

سرفصل دروس



واکنشگاهها

عنوان درس	فارسی انگلیسی	واکنشگاهها		Reactors	
		تعداد واحد	نوع واحد	تعداد ساعت	درس های پیش نیاز
ندارد	آموزش تکمیلی عملی:	۴۸	۳	اختباری	الزامی
				عملی نظری	نظری عملی
	سفر علمی:			دارد ■	دارد □
	حل تمرین:			دارد ■	دارد □
	آزمایشگاه:			دارد ■	دارد □

هدف درس:

آشنایی با اصول، عوامل موثر و طرز کار واکنشگاهها

این درس به منظور آشنایی با اصول و روند انواع واکنش‌های رایج و طراحی واکنشگاه از نظر حجم، زمان اقامت و الگوی تماس برای هر واکنش متناسب با ظرفیت تولید و میزان پیشرفت واکنش می‌باشد.

سرفصل‌ها:

(۱) مقدمه:

جایگاه واکنشگاه در صنعت شیمیابی، عوامل موثر بر انتخاب و عملکرد واکنشگاه، تقسیم بندی واکنش‌ها، ترمودینامیک و سرعت واکنش‌های شیمیابی و عوامل تاثیرگذار

(۲) مکانیسم و سرعت واکنش‌های همگون:

معادله سرعت و استوکیومتری واکنش‌ها، مولکولاریته و مرتبه واکنش، ثابت سرعت، انرژی فعالیت، نحوه واپستگی به دما، واکنش‌های ابتدایی و غیر ابتدایی، تعیین سرعت واکنش‌های غیر ابتدایی، مواد واسطه، جستجو برای یافتن مکانیسم

(۳) تفسیر نتایج حاصل از واکنشگاه‌های ناپیوسته:

معرفی واکنشگاه‌های حجم ثابت و حجم متغیر، روش انتگرال و روش دیفرانسیل، تجزیه - تحلیل نتایج با روش انتگرال و دیفرانسیل برای واکنش‌های منفرد و چندگانه و واکنش‌های با مرتبه انتقالی حاصل از واکنشگاه‌های حجم ثابت، تجزیه - تحلیل نتایج حاصل از واکنشگاه‌های حجم متغیر برای واکنش‌های منفرد، جستجو برای یافتن معادله سرعت و شرح یک مورد مطالعاتی برای یک واکنش نمونه



۴) درآمدی بر طراحی واکنشگاه‌ها:

منظور از طراحی، تقسیم بندی انواع واکنشگاه‌ها، موازنۀ جرم و انرژی، تعریف کمیت‌ها و علامت اختصاری

۵) واکنشگاه‌های آرمانی برای واکنش‌های منفرد همگون:

انواع واکنشگاه‌های آرمانی (نایپوسته و پیوسته با جریان‌های هم‌خورده و لوله‌ای)، اثبات روابط و نمایش ترسیمی برای هر یک از واکنشگاه‌ها (جریان حجم ثابت و متغیر)، مقایسه بین عملکرد واکنشگاه‌های منفرد، سیستم‌های متشکل از چند واکنشگاه (اتصال پشت سرهم و موازی)، واکنشگاه دوره‌ای و انجام واکنش‌های اتوکاتالیزوری

۶) واکنشگاه آرمانی برای واکنش‌های چندگانه همگون:

واکنش‌های موازی و توزیع محصولات، الگوهای تماس برای واکنش‌های موازی، تابع تشکیل آنی و کلی، مقایسه عملکرد جریان‌های هم‌خورده و لوله‌ای برای این واکنش‌ها (حجم ثابت)، بهترین شرایط عمل، واکنش‌های پشت سرهم و الگوی تماس مناسب برای بهینه سازی، مقایسه عملکرد جریان‌های هم‌خورده و لوله‌ای، بهترین شرایط عمل، الگوی تماس برای واکنش‌های پشت سرهم با مرتبه متفاوت و در حالت برگشت‌پذیر، واکنش‌های سری-موازی برگشت ناپذیر و الگوی تماس با انتخاب واکنشگاه مناسب

۷) اثرات دما و فشار:

بررسی ترمودینامیکی واکنش‌ها (گرمای واکنش، ثابت تعادل، نحوه تغییرات با دما)، ارائه تغییرات غلظت، سرعت و دما برای واکنش‌های برگشت‌پذیر و برگشت ناپذیر، روش عمومی طراحی ترسیمی، خطوط عامل برای واکنشگاه‌ها برای طراحی کمترین حجم، مسیر بهینه دما برای واکنش‌های برگشت‌پذیر گرماز، عملکرد آدیباتیک و خط عامل، عملیات غیر آدیباتیک، اثر دما بر توزیع محصولات برای واکنش‌های چندگانه

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجد مستمر
+	+	+	+

منابع اصلی:

1. O. Levenspiel, "Chemical Reaction Engineering", John Wiley and Sons, Latest Ed.
2. J.M. Smith "Chemical Engineering Kinetics" McGraw Hill, Latest Ed.
3. H.S. Fogler, "Elements of Chemical Reaction Engineering", Prentice-Hall International, Latest Ed.



طراحی آزمایش و افزایش مقیاس فرآیندها

طراحی آزمایش و افزایش مقیاس فرآیندها				فارسی	عنوان
Design of experiment and process scale-up				انگلیسی	درس
ندارد	درسنایر پیش‌نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد	
			۳	اختیاری	
			۴۸	عملی	نظری
			آموزش تکمیلی عملی:		الزامی
			<input checked="" type="checkbox"/> ندارد <input type="checkbox"/> دارد		نظری
			<input checked="" type="checkbox"/> ندارد <input type="checkbox"/> دارد		عملی

هدف درس:

آشنایی با اصول و مفاهیم طراحی آزمایش و افزایش مقیاس فرآیندها

سرفصل‌ها:

(۱) طراحی آزمایش

مروری بر آمار و احتمالات، روش‌های جمع آوری اطلاعات و خلاصه کردن آنها، مفهوم احتمالات، توزیع فراوانی متosteها، واریانس، ضریب همبستگی، منحنی نرمال و توزیع فراوانی χ^2 ، توزیع پواسون و توزیع دو جمله‌ای

کاربرد آمار: تخمین، روش‌های تخمین پارامترها، تخمین نقطه‌ای و محدوده‌ای، انواع آزمون‌ها، آزمون‌های متوسط آماری، آزمون‌های پردازش داده‌ها و غیره،

برازش و همبستگی: دیاگرام برآش داده‌ها، مدل‌های خطی، محدوده اطمینان، روش‌های تخمین حداقل مربعات، آنالیز واریانس، مدل کردن داده‌ها با استفاده از آنالیز ابعادی، برآش خطی با چندین متغیر، مدل‌های غیرخطی: خطی کردن مدل‌ها، تبدیل مدل‌های غیر خطی به خطی

(۲) روش‌های آماری طراحی آزمایش

تعیین تعداد تکرار مورد نیاز، تعیین محدوده‌ی آزمایش‌ها، جدول Yates، طراحی مربعی Latin-Latin-Graeco، طراحی فاکتوریل جزئی آزمایشها، طراحی فاکتوریل سه سطحی، طراحی دسته بندی ناقص (Youden and Lattice Design)، طراحی شبکه‌ای، طراحی تاگوچی



۳) افزایش مقیاس

آنالیز ابعادی، بررسی مختصر تاریخچه تجزیه و تحلیل ابعادی و افزایش مقیاس، تولید یسته‌های Pi به کمک تبدیل، ماتریکس، عدم تغییر مقیاس فضای Pi، جمع‌آوری موارد مربوط به حل مشکل، نکات مهم در مورد افزایش مقیاس، خلاصه الزامات افزایش مقیاس، رفتار خواص فیزیکی به کمک تجزیه و تحلیل ابعادی، کاهش فضای Pi، مشکلات معمول و اشتباہات در استفاده از تجزیه و تحلیل ابعادی، بررسی برخی مقالات مجلات نظری (Organic Process Research and Development) که به گسترش مقیاس یک فرایند شیمیایی پرداخته‌اند.

۴) اصول کلی طراحی و توسعه یک واحد شیمیایی

تعریف واحدهای تحقیق و توسعه (اهداف و وظایف)، نقش شیمیدانان محض، کاربردی و مهندسین شیمی در توسعه یک صنعت شیمیایی، تعریف واحدهای پیشتاز (پایلوت)، اهداف واحدهای پیشتاز، انواع واحدها (میکرو، بنج، Integrated، Demonstration تک منظوره چند منظوره)، ایمنی در واحدهای پیشتاز، میکروراکتورها و نقش آنها در گسترش مقیاس

۵) اقتصاد مهندسی

آشنایی با مفاهیم اقتصاد مهندسی، انواع هزینه‌ها در اقتصاد مهندسی، سود ناخالص و خالص، استهلاک، نقطه سر به سر، اصول برآورد قیمت، برآورد قیمت تجهیزات، شاخص‌های هزینه نظری (Marshall and swift,)

۶) تجاری سازی

فناوری و اجزاء آن، آشنایی با مفاهیم تجاری سازی، فن بازار، تجاری سازی فناوری و اهمیت آن، فرایند تجاری سازی، مشکلات تجاری سازی فناوری، قیف توسعه ایده تا محصول روشن ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجد مستمر
+	+	+	+

منابع

1. L. Davies, Efficiency in Research, Development and Production: Statistical Design and Analysis of Chemical Experiments, Royal Society of Chemistry, ۱۹۹۳.
2. D.C. Montgomery, Design and Analysis of Experiments, Wiley, ۲۰۱۲.



M. Zlokarnik, Scale up in chemical engineering, 2nd Edition, Willey-VCH
Verlag GmbH & Co. KGaA, Weinheim, 2009.



شناسایی و تعیین ساختار مواد

درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد				عنوان درس	فارسی انگلیسی
			نظری	عملی	نظری	عملی		
ندارد	۴۸	۳	■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	آموزش تکمیلی عملی:	الزامی
			□ ندارد	■ دارد	■ ندارد	□ دارد	سفر علمی:	
			■ ندارد	□ دارد	□ ندارد	■ دارد	حل تمرین:	
			■ ندارد	□ دارد	□ ندارد	■ دارد	آزمایشگاه:	
			■ ندارد	□ دارد	□ ندارد	■ دارد		

هدف درس:

آشنایی و تسلط بر اصول آنالیز مواد

سرفصل ها:

- آشنایی با نحوه نمونه‌گیری مواد جهت انجام آزمایشات
- بررسی نمونه‌ها از راه آزمون‌های مقدماتی مانند سوختن، حلالیت و ...
- روش‌های جداسازی و شناسایی اجزای کوچک محلول و اجزای پلیمری نمونه با استفاده از روش‌های مختلف
- شناسایی و تعیین مشخصات مولکولی مواد با استفاده از روش‌های XRD, XPS, UV, ATR FT-IR, BET, NMR, MS, RMN, ...
- بررسی ویژگی‌های حرارتی و سطحی و مورفولوژی مواد با استفاده از روش‌های حرارتی و دیگر روش‌ها
- تعیین اندازه مولکولی و تعیین وزن مولکولی با استفاده از روش‌های تعیین غلظت گروه‌های انتهایی زنجیر پلیمری، ویسکومتری، اسومومتری، GPC
- روشهای میکروسکوپ الکترونی: میکروسکوپی با نور و الکترون، الکترونها و واکنش آنها با نمونه، پراش الکترونی، SEM, TEM, STEM, EMA، آنالیز شیمیایی در میکروسکوپ الکترونی، آنالیز تفکیک انرژی، آنالیز تفکیک طول موج، آنالیز برتو X نمونه‌های حجیم و نازک، آنالیز کمی در یک میکروسکوپ الکترونی
- تعیین چگالی



روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجد مستمر
+	+	+	+

منابع

- ۱) D. Campbell, J.R. White, Polymer Characterization, Physical Techniques, ۱۹۸۹.
- ۲) Ikroschwitz, Polymers: Polymer Characterization and Analysis, Encyclopedia Reprint Series, ۱۹۹۰.
- ۳) J.M., Chalmers, R.J. Meier, Molecular Characterization and Analysis of Polymers, Elsevier Science, ۲۰۰۸.
- ۴) Z.L. Wang, Characterization of Nanophase materials, Wiley-VCH, ۲۰۰۷.



شیمی فیزیک پیشرفته

شیمی فیزیک پیشرفته		فارسی	عنوان
Advanced physical chemistry		انگلیسی	درس
درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد
ندارد	۴۸	۳	اختیاری
			الزامی
			نظری عملی
			آموزش تکمیلی عملی:
			■ ندارد □ دارد
			سفر علمی:
			■ ندارد □ دارد
			حل تمرین:
			■ ندارد □ دارد
			آزمایشگاه:
			■ ندارد □ دارد

هدف درس:

آشنایی و تسلط بر اصول و کاربرد ترمودینامیک و سینتیک

سرفصل ها:

- اصل موضعه در ترمودینامیک کلاسیک، توابع ترمودینامیکی، معادلات اصلی در ترمودینامیک،
حالات های تعادلی و غیرتعادلی، فرایندهای برگشت پذیر و برگشت ناپذیر
- مفهوم پایداری و شرایط پایداری ترمودینامیکی، شرایط رسیدن به حالت تعادل ترمودینامیکی،
نظريه کلاسیکی پایداری در ترمودینامیک تعادلی، پایداری توابع پتانسیل ترمودینامیکی
- تبديلات لزاندر و معادلات گیبس، قضیه اویلر و شکل انتگرالی معادلات گیبس، روابط ماکسول
- معادله حالت، معادله حالت وان دروالس، معادلات اصلاح شده وان دروالسی، معادله حالت ویریال،
رفتار ترمودینامیکی مخلوط گازها، حالت بحرانی
- رفتار معادله وان دروالس و ضابطه ماکسول
- گذار فاز در سیالات خالص، انواع گذار فاز در سیستم های خالص، گذار فاز در جامدات، گذار نظم
- بی نظم، گذار فاز در محلول ها، قاعدة فاز
- پدیده بحرانی، ضابطه نقطه بحرانی در مخلوطها، قانون های توانی، قانون های مقیاس
- سینتیک شیمیایی، سرعت واکنش های شیمیایی، روش های تجربی در تعیین سرعت واکنش های
شیمیایی، مرتبه و مولکولاریتة واکنش های شیمیایی، واکنش های بنیادی، واکنش های مکانیزم،
تقریب ها در محاسبه سرعت واکنش ها، نظریه های برخورد و حالت گذار



روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجرش مستمر
+	+	+	+

منابع

۱. علی مقاری، مباحث پیشرفته ترمودینامیک و مکانیک آماری تعادلی و غیرتعادلی، انتشارات دانشگاه تهران، جلد اول ۲۰۱۴
۲. Levine I.N., *Physical Chemistry*, Sixth Edition, (۲۰۰۹), translated by Islampour G.R., Maghari A., Najafi B., Parsafar G.A., Fatemi Publisher, ۲۰۱۱.
۳. Callen H.B., *Thermodynamics and an Introduction to Thermostatistics*, John Wiley & Sons, ۱۹۸۵.
۴. Goodwin A.R.H., Sengers J.V., Peters C.J., *Applied Thermodynamics of Fluids*, International Union of Pure and Applied Chemistry, RSC, ۲۰۱۰.



شیمی آلی پیشرفته

شیمی آلی پیشرفته		فارسی	عنوان					
Advanced organic chemistry		انگلیسی	درس					
ندارد	درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد				
			۳	اخباری		الزامی		
				عملی	نظری	عملی	نظری	
			■ ندارد □ دارد	آموزش تکمیلی عملی:		آموزش تکمیلی عملی:		
				■ ندارد □ دارد		سفر علمی:		
				■ ندارد □ دارد		حل تمرین:		
				■ ندارد □ دارد		آزمایشگاه:		

هدف درس:

آشناییو تسلط بر اصول پایه ای شیمی آلی

سرفصل ها:

(۱) استخلاف نوکلئوفیلی:

موارد حدی (SN_1 , SN_2) و مکانیسم های مرزی، کربوکاتیون ها، هسته دوستی و اثر گروه ترک کننده، ساختار ماده اولیه، اثرات فضایی روی سرعت واکنش، استریووشیمی، مکانیسم نوآرایی کربوکاتیون، کاتیون های نوربورنیل و دیگر کربوکاتیون های غیر کلاسیک.

(۲) افزایش قطبی و واکنشهای حذفی:

افزایش هیدروژن هالید به آلان، افزایش آب با کاتالیست اسیدی و واکنشهای افزایشی مشابه، افزایش هالوژن ها، افزایش الکتروفیلی در حضور یونهای فلزی، افزایش به آلکین و آلن ها، مکانیسم E_1 و E_2 و E_{CB} ، جهت گزینی، استریووشیمی، آبگیری از الکل ها، واکنشهای حذفی غیر از پیوندهای C-H ، حذف حرارتی، افزایش نوکلئوفیلی به پیوندهای چندگانه، اثر ساختار روی سرعت، اصل واکنش پذیری- گزینش پذیری، واکنش استخلافی آروماتیکی نوکلئوفیلی و الکتروفیلی.

(۳) کربوکاتیونها و دیگر گونه های کربنی:

اسیدیته هیدروکربن ها، کربانیون های پایدار شده با گروه های عاملی، انولات و انامین، کربانیون ها به عنوان نوکلئوفیل در واکنش SN_2 ، واکنشهای الکتروفیلی الیفاتیکی، بنزاین.

(۴) کاربن:

کاربن های یکتاپی و سه تایی، استریووشیمی، واکنشهای افزایشی و داخل شدن، نایترین.



۵) واکنش ترکیبات کربونیل:

افزایش آب و الکل، واکنش‌های افزایشی-حذفی، افزایش نوکلئوفیل کربن به گروه کربونیل واکنش پذیری ترکیبات کربونیل نسبت به واکنش‌های افزایشی، هیدرولیز استرها، آمینولیز استرها، هیدرولیز آمید، آسیلاسیون اکسیژن نوکلئوفیلی و گروه‌های نیتروژن، کاتالیز درون مولکولی

۶) واکنش‌های رادیکالی:

تولید و شناسایی، پایداری و مقاومت رادیکال‌های آزاد، شناسایی رادیکال‌ها (EPR, CIDNP) منبع تشکیل رادیکال‌های آزاد، استریوشهیمی، گونه‌های رادیکالی باردار، واکنش‌های دارای حد واسط‌های رادیکالی، استخلاف رادیکالی (هالوژن‌ناساییون و اکسیداسیون)، واکنش‌های افزایشی رادیکالی (افزایش هیدروژن هالید و هالومتان) افزایش دیگر رادیکال‌های کربنی، واکنش‌های رادیکالی درون مولکولی، نوآرایی و شکست، فرآیند استخلاف S_{RN}

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجه مستمر
+	+	+	+

منابع

1. Carey F.A., Sundberg R.J., *Advanced Organic Chemistry, Part A: Structure and Mechanisms*, Fourth Edition, Springer, ۴۰۰۷.
2. Carey F.A., Sundberg R.J., *Advanced Organic Chemistry, Part B: Reaction and Synthesis*, Fourth Edition, Springer, ۴۰۰۷.



شیمی تجزیه پیشرفته

شیمی تجزیه پیشرفته		فارسی	عنوان				
Advanced analytical chemistry		انگلیسی	درس				
ندارد	درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد			
				اختیاری		الزامی	
		۴۸	۳	عملی	نظری	عملی	نظری
		آموزش تکمیلی عملی:		■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد
		سفر علمی:		■ ندارد	□ دارد	حل تمرین:	
		آزمایشگاه:		■ ندارد	□ دارد	آزمایشگاه:	

هدف درس:

آشنایی با اصول و مفاهیم شیمی تجزیه

سرفصل ها:

- (۱) کاربرد روش های آماری در ارزیابی جواب های بدست آمده (آشکار سازی، حساسیت روش های حداقل مربعات (Least squares))
- (۲) پیشرفتهای مربوط به اسپکتروسکوپی جذب اتمی و نشر اتمی (تکنیک های Hieftji & Zeman تصحیح جذب اتمایزیشن الکتریکی، اسپکتروسکوپی جذب اتمی همزمان چند عنصر و (ICP))
- (۳) پیشرفتهای مربوط به اسپکتروسکوپی جذب مولکولی FT-IR، امواج سرگردان و دتکتورهای PDA در طیف سنجی مأواه بنفس - مرئی، نور تابی مولکولی (فلوئوریمتری، فسفریمتری و نور تابی شیمیایی).
- (۴) پیشرفتهای کروماتوگرافی HPLC، کروماتوگرافی یونی و کروماتوگرافی با جریان فوق بحرانی (SFC).
- (۵) طیف سنجی جرمی.

پیشرفتهای روش های تجزیه ای الکتروشیمیایی (پالس پلازوگرافی، ولتامتری چرخه ای، استریپینگ ولتامتری و الکترودهای انتخاب گر جامد، مایع، حساس به گاز و آنزیمی).



۶) طیف سنجی تشدید مغناطیس هسته‌ای

X-Ray, ESCA, .(TG) FT-NMR, NMR

(ESR

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجهش مستمر
+	+	+	+

منابع

1. D.C. Harris, *Quantitative Chemical Analysis*, W.H. Freeman, ۲۰۱۰.



شیمی معدنی پیشرفته

شیمی معدنی پیشرفته			فارسی	عنوان	
Advanced mineral chemistry			انگلیسی	درس	
درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد		
ندارد	۴۸	۳	اختیاری	الزامی	
			عملی	نظری	
			دارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	آموزش تکمیلی عملی:
			دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input checked="" type="checkbox"/>	سفر علمی:
			دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input checked="" type="checkbox"/>	حل تمرین:
			دارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی و تسلط بر اصول و تئوری های شیمی معدنی

سرفصل ها:

(۱) نظریه گروه

گروه های نقطه ای، جدول ضرب گروه، طبقه های گروه تقارنی، گروه های حلقوی و آبلی، جدول ماهیت گروه، نمایش های کاهش پذیر و کاهش ناپذیر و حاصل ضرب مستقیم نمایش ها، کاربردهای نظریه گروه در نظریه پیوند ظرفیت، نظریه اوربیتال مولکولی و طیف ارتعاشی

(۲) پیوند و طیف الکترونی ترکیبات کوئوردیناسیون

ترم طیفی یون آزاد- روش فاکتور گیری از اسپین

شکافنگی اوربیتال های ℓ در میدان های لیگاند مختلف نظریه میدان بلور شکافنگی ترم های طیفی در میدان های مختلف - نمودار های ارگل، بر همکنش آرایش، پارامترهای راکا، سری نفلوکس، نمودار های تابانه - سوگانو تعیین ترم طیفی پایه با استفاده از نمودار همبستگی و روش کاهش تقارن، تعیین انرژی نسبی اوربیتال های ℓ با استفاده از روش کریشنامورتی - شاپ، روش همپوشانی زاویه ای، انرژی ارجحیت ساختار بنامگذاری کمپلکس ها برای ایزو مررهای هندسی و نوری به روش آیو پاک برای اعداد کوئوردیناسیون مختلف ($CN=12-2$)، نماد های چند وجهی، شاخص های پیکربندی و علائم پیکربندی پیماند مغناطیسی کمپلکس ها- تاثیر پذیری مغناطیسی، گشناور مغناطیسی، قانون کوری، قانون کوری- وايس، خاصیت پارامغناطیسی، دیامغناطیسی (ثابت های پاسکال)، فرو مغناطیسی، آنتی فرو مغناطیسی، فری مغناطیسی و سویر مغناطیسی



۳) سینیتک واکنش های معدنی

واکنش های جایگزینی لیگاند، کمپلکس های فعال و بی اثر، مکانیسم های A، D و D_a و پارامترهای فعالسازی و مکانیسم واکنش های جایگزینی لیگاند، $\Delta V^\#$ ، $\Delta H^\#$ ، $\Delta S^\#$ ، واکنش های جایگزینی لیگاند در کمپلکس های هشت و چهار و مسطح مربعی، اثر ترانس، اثرسیس توضیح اثر ترانس با استفاده از اثر پیوندهای 5 و π و نظریه همپوشانی زاویه ای، تغییرات استرتو شیمی در واکنش های جایگزینی لیگاند. واکنش های انتقال الکترون (ردوکس) در ترکیبات کوئوردیناسیون: مکانیسم های فضای خارجی و داخلی، بررسی عوامل موثر در سرعت واکنش های انتقال الکترون از جمله تقارن HOMO و LUMO کاوهنده و اکسنده، اثر پارامترهای ترمودینامیکی و انرژی پایداری میدان بلور در سرعت واکنش های ردوکسمکانیسم واکنش های تو آرایی در ایزومری های نوری و هندسی، مکانیسم های راسمی شدن و ایزومری شدن.

۴) نظریه اوربیتال های مولکولی و مدل همپوشانی زاویه ای

تعیین تراز های انرژی اوربیتال های مولکولی کمپلکس های عناصر واسطه MLn با تقارن های گوناگون بر حسب پارامترهای همپوشانی زاویه ای

محاسبه انرژی برتری ساختاری و نیز ساختار برتر در ترکیب های کمپکس XM_n (MLn)

تعیین حالت های الکترونی کمپلکس های عناصر واسطه سری 3d و تفسیر طیف الکترونی این کمپلکس ها

۵) شیمی مواد معدنی و نانو مواد

سترنز مواد معدنی

انواع نقص ها در مواد معدنی و چگونگی انتقال یون ها در مواد جامد

اکسید، نترید، فلوئورید، سولفید و هیدرید فلزات، نیمه رساناها و ابر رساناها

خواص الکتریکی و نوری مواد معدنی و کاربرد آن ها در ساخت باتری و LED

مواد مولکولی، سوپرا مولکول ها و MOF ها و کاربرد آن ها

نانو مواد

ساختارهای نانو، خواص و کاربرد آن ها

۶) کاتالیست ها

اصول کلی

کاتالیست های همگن و کاربرد آن ها در فرایندهای تولید صنعتی ترکیب های آلی

کاتالیست های هتروژن و کاربرد آن ها در فرایندهای تولید صنعتی مواد

کاتالیست های هیبرید و کاربرد آن ها



روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجد مستمر
+	+	+	+

منابع:

۱. Douglass, McDaniel, Alexander, "Concepts and Models of Inorganic Chemistry" John Wiley and sons, Latest Ed.
۲. Miessler, Fischer, Tarr, "Inorganic Chemistry", Pearson Publishing, ۲۰۱۴.
۳. Housecraft, Sharpe, "Inorganic Chemistry", Pearson Prentice Hall Publishing, Latest Ed.
۴. Huheey, Keiter, "Inorganic Chemistry", Harper Collins College Publishing, Latest Ed.
۵. Purcell, Kotz, "Inorganic Chemistry", Holt-Saunderz Publishing, Latest Ed.
۶. Cotton, "Chemical Applications of Group Theory", Wiley-Interscience Publishing.
۷. Atkin & Shriver "Inorganic Chemistry", ۷th Ed., W. H. Freeman and Company, New York, ۲۰۱۰.



شیمی سطح و حالت جامد

شیمی سطح و حالت جامد			فارسی	عنوان	
Surface and solid state chemistry			انگلیسی	درس	
درسنامه پیش‌نیاز ندارد	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد		
			اختری	الزامی	
	۴۸	۳	عملی	نظری	عملی
			■ ندارد	□ دارد	■ آموزش تکمیلی عملی:
	■ ندارد	■ ندارد	■ ندارد	□ دارد	■ سفر علمی:
			■ ندارد	□ دارد	■ حل تمرین:
	■ ندارد	■ ندارد	■ ندارد	□ دارد	■ آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی و تسلط بر اصول تئوری شیمی سطح و حالت جامد

سرفصل‌ها:

- ۱) معرفی ساختارهای ساده کریستالی: ساختارهای اولیه، تقارن و گروههای نقطه‌ای شبکه‌ها و سلولهای واحد، جامدات کریستالی، انرژی شبکه.
- ۲) روش‌های آماده سازی، روش‌های سرامیک، سنتز مایکروویو، روش سل - ژل، روش پیش ساختار، روش هیدرоторمال، ته نشین شدن بخارات شیمیایی
- ۳) پیوند در جامدات و خواص الکترونی، مدل باند، هدایت الکترونی، نیمه هادی‌ها، نیمه هادی‌های doped باند در ترکیبات
- ۴) نقص‌ها و حالت‌های غیراستوکیومتری: انواع نواقص و مقدار آنها، هدایت یونی در جامدات، الکتروولیت‌های جامد، ترکیبات غیراستوکیومتری
- ۵) زنولیت‌ها، خاک‌ها و ساختارهای مرتبط: تهیه زنولیت‌ها، تعیین ساختار، خاک‌هایمعدنی دیگر قالب‌های ساختاری
- ۶) خواص نوری جامدات: برهم کنش نور و اتم، جذب و نشر تابش در نیمه هادی‌ها، فیبرهای نوری
- ۷) خواص دی‌الکتریکی و مغناطیسی، نفوذپذیری مغناطیسی، پارامغناطیس در کمپلکس‌های فلزی فلزات فرومغناطیس و ترکیبات، آنتی فرومغناطیس، قطبش پذیری الکتریکی، کریستال‌های Piezoelectric، انرژی فرووالکتریک
- ۸) فوق هادیها: خواص مغناطیسی، تئوری، اثرات Josephson، فوق هادی‌های دمای بالا، کاربرد.



- ۹) ساختار فلزات: ساختار سطح فلزات، ساختار سطح فلزات fcc، ساختار سطح فلزات hcp، ساختار سطح فلزات bcc، انرژی سطح، آسایش و بازسازی سطوح، فلزات ذرهای تک کریستال‌های سطوح.
- ۱۰) جذب مولکول‌های روی سطح: معرفی جذب مولکولی، چگونگی اتصال مولکول‌ها به سطح، سینتیک جذب منحنی‌های انرژی پتانسیل و انرژی جذب، هندسه و ساختار جاذب‌ها، فرآیند خودجذب
- ۱۱) منحنی همدمای لانگمویر: معرفی، انحراف از حالت تعادلی، انحراف‌های سینتیکی، تغییرات پوشش سطح با T و P ، کاربردها.
- ۱۲) اثرات فشار گاز و UHV: معرفی UHV، اثرات فشار گاز
- ۱۳) ساختارهای فوق‌لایه‌ای و شکست سطح: طبقه‌بندی ساختارهای فوق لایه‌ای، انکسار الکترونی کم انرژی، انکسار الکترونی پر انرژی انعکاسی، ساختار سطوح روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجه مستمر
+	+	+	+

منابع

- Richard C. Ropp, Solid State Chemistry, ۲۰۰۳.
- D.P. Woodruff, et al, Modern Techniques of Surface Science, ۱۹۹۴.
- Ralf and Walter, Chemistry and Physics of Solid-State, England Vanselow.
- R. Vanselow, R. Howe, Chemistry and Physics of Solid Surfaces V, Springer Science & Business Media, ۲۰۱۳.



مواد فعال سطحی

عنوان درس	فارسی انگلیسی	مواد فعال سطحی		نوع واحد
		Surfactants		
درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	اختراری	الزامی
	۴۸	۳	عملی نظری	عملی نظری
ندارد			■ ندارد	■ دارد <input type="checkbox"/>
			■ ندارد	■ دارد <input type="checkbox"/>
			■ ندارد	■ دارد <input type="checkbox"/>
			■ ندارد	■ دارد <input type="checkbox"/>

آموزش تکمیلی عملی:

- ندارد دارد
- ندارد دارد
- ندارد دارد
- ندارد دارد

سفر علمی:

حل تمرین:

آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی مفاهیم مواد فعال سطحی

سرفصل ها:

- ساختار و خواص مواد فعال سطحی
- مواد فعال سطحی آنیونی تجاری، روش های تهیه و کاربرد آنها
- مواد فعال سطحی کاتیونی تجاری، روش های تهیه و کاربرد آنها
- مواد فعال سطحی غیریونی تجاری، روش های تهیه و کاربرد آنها
- مواد فعال سطحی جفت یونی تجاری، روش های تهیه و کاربرد آنها
- مواد فعال سطحی برپایه مواد تجدید پذیر
- مواد فعال سطحی و تشکیل دولایه الکتریکی
- مواد فعال سطحی و تشکیل مایسل و کاربردهای آن
- کاتالیز توسط میسل
- کشش سطحی و کاهش آن توسط مواد فعال سطحی
- ترشدگی و اصلاح آن با مواد فعال سطحی
- کف سازی و ضد کف سازی با محلولهای مواد فعال سطحی
- امولسیون سازی با مواد فعال سطحی
- کاربرد مواد فعال سطحی در نانو فناوری
- کاربرد مواد فعال سطحی در آمیزه فرآورده های بهداشتی و صنعتی



روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجرش مستمر
+	+	+	+

منابع

1. James Goodwin, *Colloids and Interfaces with Surfactants and Polymers*, Second Edition, Wiley, ۲۰۰۹.
۲. Milton J. Rosen, Joy T. Kunjappu, *Surfactants and Interfacial Phenomena*, Fourth Edition, CRC Press, ۲۰۱۷.
۳. Tharwat F. Tadros, *An Introduction to Surfactants*, De Gruyter, ۲۰۱۴.
۴. Thomas A. Witten, Philip A. Pincus, *Structured Fluids: Polymers, Colloids, Surfactants*, Oxford University Press, USA, ۲۰۱۰.



فرایندهای پتروشیمی

فرایندهای پتروشیمی			فارسی		عنوان	
Petrochemical process			انگلیسی		درس	
درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد			
ندارد	۴۸	۳	اختیاری	الزامی	نظری	عملی
			■ ندارد <input checked="" type="checkbox"/> دارد	□ دارد <input type="checkbox"/>	□ دارد <input type="checkbox"/>	آموزش تکمیلی عملی:
			■ ندارد <input checked="" type="checkbox"/> دارد	□ دارد <input type="checkbox"/>	□ دارد <input type="checkbox"/>	سفر علمی:
			■ ندارد <input checked="" type="checkbox"/> دارد	□ دارد <input type="checkbox"/>	□ دارد <input type="checkbox"/>	حل تمرین:
			■ ندارد <input checked="" type="checkbox"/> دارد	□ دارد <input type="checkbox"/>	□ دارد <input type="checkbox"/>	آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی با اصول و عملکرد فرایندهای صنعت پتروشیمی

این درس به منظور آشنایی با اصول حاکم و نحوه عمل فرایندهای مختلف پتروشیمی برای تولید محصولات متنوع پتروشیمیابی از هیدروکربورهای نفت و گاز ارائه می شود.

سرفصل ها:

(۱) مقدمه:

تعريف و اهمیت پتروشیمی، تاریخچه، کشورهای تولید کننده و مراکز مهم پتروشیمی در جهان و در خاورمیانه با توجه به ظرفیت، مروری بر صنعت پتروشیمی در ایران و محصولات عمده

(۲) مواد اولیه و خوراک پتروشیمی:

گاز طبیعی و خصوصیات آن، انواع گازهای پالایش شده و محصولات پالایشگاههای نفت، نفتا، مواد آروماتیک، مواد معدنی ...

(۳) واحد ها و محصولات عمده در صنایع پتروشیمی:

واحدهای بالادست، بنیادی، واسطه ای، نهایی، پایین دست، مواد پایه، مواد میانی، مواد نهایی با ذکر مثال

(۴) فرایندهای عمده شیمیابی و عملیات خالص سازی و جداسازی:

تشریح واکنش های عمده که در واحدهای بنیادی و میانی صورت می گیرند مانند انواع کراکینگ، اکسیدآسیون، الکیلاسیون، ریفرمنینگ، الکترولیز ... هریک با ذکر نوع کاتالیزور و مثال همچنین اعمال جذب و عاری سازی، تقطیر، استخراج، جذب سطحی، تغليظ ...



۵) تشریح واحدهای بنیادی در تولید مواد پایه:

تولید گاز سنتز، هیدروکربورهای الفینی و دی الفینی، هیدروکربورهای آروماتیک، گاز کلر و غیره

۶) تشریح واحدهای چند مجتمع پتروشیمی مستقر در ایران:

تشریح واحدهای یک مجتمع پتروشیمی با خوراک گاز شیرین و یک مجتمع با خوراک گاز ترش و یک مجتمع با واحد الفین سازی که در آنها خوراک پس از چند واحد به محصولات نهایی مانند کود شیمیایی، مواد پلیمری و سایر (مواد نرم کننده، سموم، حلال‌ها...) تبدیل می‌شود.

۷) تهیه گزارش و ارائه توسط دانشجو برای تشریح فرآیندهای تولید یک محصول پتروشیمیایی با روش روز که با مواد اولیه موجود در ایران نیز قابل تهیه باشد.

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجد مستمر
+	+	+	+

منابع

- ۱) "World Petrochemicals: Stanford Research Institute (SRI) International Series", Latest Ed.
- ۲) A. L. Waddams, "Chemicals from Petroleum", John Murry, Latest Ed.
- ۳) Kirk-Othmer, Encyclopedia of Chemical Technology, Latest Ed.

۴) دبیری اصفهانی ح. "پتروشیمی", ۱۳۶۴

۵) خسروی م. "پetroشیمی", انتشارات دانشگاه تهران، آخرین چاپ

۶) جزویات و انتشارات شرکت ملی صنایع پتروشیمی ایران



پدیده‌های انتقال

پدیده‌های انتقال		عنوان	
Transport phenomena		فارسی	انگلیسی
درس‌های پیش‌نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد
	۴۸	۳	اختیاری
			الزامی
			نظری عملی
ندارد			آموزش تکمیلی عملی: ■ ندارد □ دارد
			سفر علمی: ■ ندارد □ دارد
			حل تمرین: ■ ندارد □ دارد
			آزمایشگاه: ■ ندارد □ دارد

هدف درس:

آشنایی با مفاهیم انتقال و کاربرد آنها در درک پدیده‌های انتقالی
سرفصل‌ها:

(۱) مقدمه

پدیده‌های انتقال، روش‌های انتقال حرارت، مروری بر اصول مومنتم، انرژی و جرم

(۲) انتقال حرارت

هدایت، جابجایی و تشعشع، محاسبه ضریب انتقال حرارت و تعیین ضریب کلی انتقال حرارت
مبدل‌های حرارتی و اصول طراحی آنها، کندانسورها، دیگ‌های بخار، افت فشار در آنها، مشخصات مبدل‌ها
و تبخیر کننده‌ها، طراحی تانک‌های دوجداره حرارتی

(۳) انتقال جرم

مکانیزم نفوذ ماده و تعاریف اولیه و تعریف غلاکس نفوذی جرم، مدل‌های نفوذ، ارائه دو مدل اساسی
نفوذ در گازها، محلول‌های رقیق، مایعات، محلول‌های بیولوژیکی، ماکرو مولکول‌ها
نفوذ از میان فیلم، نفوذ نایابا در صفحه باریک نیم محدود

ضریب نفوذ در گازها، مایعات، جامدات و پلیمرها، اندازه گیری ضریب نفوذ
مبانی انتقال جرم، تعریف ضریب انتقال جرم، روابط هم بستگی ضریب انتقال جرم،
انتقال جرم در غشاء‌ها

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنچش مستمر
+	+	+	+



منابع

١. A.F. Mills, *Mass Transfer*, Prentice Hall, ٢٠٠١.
٢. K. Asano, *Mass Transfer: From Fundamentals to Modern Industrial Applications*, Wiley-VCH, ٢٠٠٧.
٣. F.P. Incropera, D.P. DeWitt, *Introduction to Heat Transfer*, Wiley, ٢٠١١.
٤. F. Kreith, R.M. Manglik, M.S. Bohn, *Principles of Heat Transfer*, Cengage Learning, ٢٠١٠.
٥. R.B. Bird, Transport phenomena, Wiley, Latest Ed.,
٦. G. Hauke, R. Moreau, An Introduction to Fluid Mechanics and Transport Phenomena, Springer, ٢٠٠٨.



فناوری پلیمرها

عنوان درس	فارسی انگلیسی	فناوری پلیمرها			نوع واحد		
		درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	اختیاری	الزامی	
ندارد	۴۸	۳	عملی	نظری	عملی	نظری	
			آموزش تکمیلی عملی:		سفر علمی:		
			<input checked="" type="checkbox"/> ندارد		<input type="checkbox"/> دارد		
			<input checked="" type="checkbox"/> ندارد		<input type="checkbox"/> دارد		
			<input checked="" type="checkbox"/> ندارد		<input type="checkbox"/> دارد		حل تمرین:
			<input checked="" type="checkbox"/> ندارد		<input type="checkbox"/> دارد		آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی و تسلط بر اصول فناوری پلیمرها

سرفصل‌ها:

- اختلاط و آمیزه سازی یا کامپاندینگ: انواع افزودنی‌های پلیمر، انواع اختلاط‌ها، فرایندها و ماشین آلات، کامپاند و روش‌های تهیه آمیزه‌های لاستیکی و پلاستیکی
- فرایندهای شکل‌دهی پلیمرها: اکستروژن، انواع قالبگیری، کالندرینگ، ریخته گری
- خواص مکانیکی پلیمرها: جامد‌های ایده‌آل، خاصیت ویسکوالاستیک، مدل ماکسول، روش‌های تنش-کرنش، تنش-آسایش، خرمش و دینامیک
- فناوری پلاستیک‌ها و فناوری لاستیک‌ها
- رئولوژی مذاب‌های پلیمری: پدیده‌های الاستیک در فرایندهای شکل‌دهی پلیمرها، تعیین مشخصات جریان مذاب‌های پلیمری و انواع نمودارهای جریان، اختلاط و مخلوط کننده‌های مهم در صنایع پلیمری، رئولوژی مخلوط‌های چند فازی پلیمری، رئولوژی محصولات الاستومری
- ترمودینامیک و انتقال حرارت در فرایندهای شکل‌دهی پلیمرها: هدایت، جابجایی، تشعشع

روش ارزیابی:

سنجش مستمر	آزمون میانی	آزمون پایانی	پژوهش درسی
+	+	+	+



منابع

١. Morthon-Jones D.H., *Polymer products, Design, Material and processing* ١٩٩٢.
٢. Lutz J.T., *Thermoplastic Polymer Additives*, ١٩٨٩.
٣. Levy S., *Plastic Extrusion Technology Handbook*, ١٩٨١.
٤. Arridye R.G.C., *An introduction to polymer mechanics*, ١٩٨٥.
٥. Rodriguez F., *Principle of Polymer Systems*, fourth edition, ١٩٩٨.
٦. Mittal V., *Advances in Polymer Nanocomposite Technology*, Nova Science Publishers, Inc. ٢٠١٠.
٧. Hamrang A., Balköse D., *Applied methodologies in polymer research and technology*, Apple Academic Press, CRC Press, ٢٠١٤.



کاتالیزورهای صنعتی

درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد				عنوان درس	فارسی انگلیسی
			نظری	عملی	نظری	عملی		
ندارد	۴۸	۳	■ تدارد	□ دارد	■ تدارد	□ دارد	آموزش تکمیلی عملی:	الزامی
			■ تدارد	□ دارد	■ تدارد	□ دارد	سفر علمی:	
			■ تدارد	□ دارد	■ تدارد	□ دارد	حل تمرین:	
			■ تدارد	□ دارد	■ تدارد	□ دارد	آزمایشگاه:	

هدف درس:

آشنایی با کاتالیزورهای صنعتی

سر فصل ها:

(۱) مقدمه ای بر کاتالیست ها

تعریف کاتالیست، اجزای کاتالیست، فعالیت کاتالیست، انتخابگری، نانو کاتالیست، اقتصاد کاتالیست ها، دسته بندی انواع کاتالیست ها، روش های ساخت و طراحی کاتالیست ها، شکل دهی کاتالیست ها، آزمون کاتالیست ها، فعال سازی، غیرفعال شدن، احیا و بازیافت کاتالیست و مشخصات یک کاتالیست استاندارد

(۲) مقدمه ای بر شیمی سطح

تعریف جذب فیزیکی و شیمیایی، معیارهای جذب فیزیکی و شیمیایی، ایزو ترم های جذب، بررسی ترمودینامیک جذب سطحی، اندازه گیری سطوح کلی و فعال کاتالیست

(۳) شناسایی و تعیین مشخصات فیزیکی و شیمیایی کاتالیست

استفاده از روش های دستگاهی نظری: XRD, TPR, TPD, FT-IR, BET, SEM, VSM, XPS, TEM

(۴) واکنش های کاتالیستی و سینیتیک آنها

بررسی واکنش های سطحی، بررسی واکنش های بین بلورهای بیونی، بررسی واکنش های بین فاز های گازی - جامد و مایع - جامد، بررسی سینیتیک و معادلات سینیتیکی، مکانیسم و ترمودینامیک واکنش های کاتالیستی



۵) مقدمه‌ای بر راکتورها

شناسایی انواع راکتورها، اجزای راکتورها، انتخاب راکتور در یک واکنش، موازنۀ جرم، نحوه تعیین شرایط عملیاتی در راکتورها، رسم فلودیاگرام فرآیندهای کاتالیستی

۶) بررسی بعضی از واکنش‌های کاتالیستی

کاتالیست‌های مورد استفاده در تولید آمونیاک، متانول، گاز سنتز، دی‌متیل اتر و ...

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون عیانی	سنجدش مستمر
-	+	+	+

منابع

۱. A. G. Adamson, *Physical chemistry of surface*, ۶th, Ed, Wiley-Interscience, ۱۹۹۷.

۲. Niemants, V. J. W, *Spectroscopy in Catalysts*. ۴nd Ed. Wiley-VCH, ۲۰۰۰.

۳. Le. Page, *Applied Heterogeneous catalyst*. Editions Technip, ۱۹۸۷.

۴. F. L. i Xamena, J. Gascon, *Metal Organic Frameworks as Heterogeneous Catalysts*, ۲۰۱۳.

۵. مهدی بصیر، کاتالیز ناهمن: طراحی، ساخت و کاربرد کاتالیزورهای جامد، انتشارات دانشگاه تهران، ۱۳۸۲

۶. محمدحسن پیروی، ایرج ناصر، کاتالیست‌های ناهمن، انتشارات دانشگاه شهید بهشتی، ۱۳۷۵



فرایندهای تصفیه آب و پساب

عنوان درس	فارسی انگلیسی	فرایندهای تصفیه آب و پساب			Waters and wastewaters treatment processes		
		درس‌های پیش‌نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد		
ندارد	۴۸	۳	اختیاری		الزامی		
			عملی	نظری	عملی	نظری	
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	آموزش تکمیلی عملی:
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	سفر علمی:
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	حل تمرین:
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی با اصول، مکانیسم، عوامل موثر، مزایا، معایب و کاربرد انواع فرایندهای پیشرفته تصفیه آب و پساب

سر فصل‌ها:

۱) مقدمه

مقدمه‌ای اجمالی بر تصفیه آب و پساب شامل انواع آب و پساب، روش‌های مرسوم مورد استفاده در تصفیه آب و پساب مثل نهادهای انتقالی، انعقادی، سختی گیری، لجن فعال و گندزدایی

۲) انواع آلاینده‌ها

انواع آلاینده‌های آب و روش‌های پیشرفته اندازه گیری آنها شامل استفاده از طیف سنجی جذب اتمی (AAS)، پلاسمای جفت شده القایی (ICP)، کروماتوگرافی گازی-طیف سنجی جرمی (GC-MS)، روش‌های اندازه گیری الکتروشیمیایی با تکیه بر الکترودهای ویژه یون (ISEs)، روش‌های اختصاصی نوبن اندازه گیری شاخص‌های فیزیکی، شیمیایی و بیولوژیکی آب و پساب، استانداردهای زیست محیطی تخلیه فاضلاب

۳) فیلترها در تصفیه آب

- فیلتر کارتیج ها
- کوالسراها
- بیوفیلترها
- الترافیلتراسیون



• نانوفیلتراسیون

۴) فرایندهای نمک زدایی از آب

- تقطیر (روش‌های حرارتی مثل تقطیر به کمک چند مرحله انبساط ناگهانی (MSF)، تقطیر چند مرحله‌ای به همراه لوله افقی و فیلم نازک انبساط (MED)
- سیستمهای نمک زدایی مستقیم و غیر مستقیم خورشیدی
- اسمز معکوس
- الکترو دیالیز
- تبدال یونی
- نمک زدایی انجمادی

۵) فرایندهای بیولوژیکی پیشرفته در تصفیه پساب

- مقدمه‌ای بر اصول تصفیه بیولوژیکی هوایی و بی هوایی و واکنشگاه لجن فعال متعارف (CAS)
- واکنشگاه‌های زیستی غشائی (MBR)
- واکنشگاه‌های زیستی با بستر متحرک (MBBR)
- واکنشگاه‌های زیستی ناپیوسته متوالی (SBR)
- واکنشگاه‌های زیستی هوایی با روش رشد چسبیده‌بستر ثابت (IFAS)
- پیل سوختی میکروبی (MFC)
- راکتورهای بی هوایی (مکانیسم، عوامل موثر، انواع واکنشگاه‌ها و کاربرد)
- حذف بیولوژیکی نیتروژن و فسفر (روش‌های BNR و BPR) (مکانیسم، عوامل موثر)
- حذف مواد معلق و تخم انگل



۶) فرایندهای جذب سطحی در تصفیه آب

- مکانیسم‌ها و مراحل جذب سطحی
- ویژگی‌های سطحی جاذب‌ها مانند نوع تخلخل، مساحت سطح، حجم تخلخل، بار سطحی و گروه‌های سطحی فعال و روش‌های اندازه گیری آنها
- ایزوترم‌های جذب و کاربرد آنها برای ارزیابی نوع و مدت زمان مفید کار جاذب
- روش‌های احیای جاذب‌ها

- کاربرد پلیمرهای قالب مولکولی (MIP) و چارچوب آلی-فلزی (MOF) بعنوان جاذب اختصاصی برای حذف یا اندازه گیری آلاینده‌های شیمیایی آب

۷) فرآیندهای اکسایش و احیا پیشرفته

- فتولیز
- فرآیند فتوکاتالیستی
- فرآیند سونوکاتالیستی
- فنتون
- اکسیداسیون شیمیایی (H_2O_2 , ازن و ...)

۸) فرآیندهای الکتروشیمیایی

- فرآیند الکتروکواگولاسیون
- فرآیند فتوالکتروکاتالیست
- جذب سطحی الکتریکی
- الکتروفنتون

۹) پروژه کلاسی

بخشی از مطالب به انتخاب دانشجو و استاد مربوطه در قالب سمینار کلاسی توسط دانشجو ارائه می‌گردد.

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجه مستمر
+	+	+	+

منابع

1. D. Hendricks. "Fundamental of water treatment unit processes; physical, chemical and biological", CRC Press, Taylor & Francis group, ۲۰۱۱.
2. K.W. Lawrence, Yung-Tse Hung, Nazih K. Shammas, "Advanced physico-chemical treatment technologies", Hunama Press, ۲۰۰۷.
3. T.D. Reynoldsand P.A. Richards "Unit operations and process in environmental engineering", PWS publishing Co., ۱۹۷۷.
4. Metcalf and Eddy, "Wastewater Engineering: Treatment and Reuse" McGraw-Hill, ۲۰۰۳.
5. Metcalf and Eddy, "Water Reuse: Issues, Technologies, and Applications", McGraw-Hill, ۲۰۰۷.
6. Alexander A. Mofidi, Joon H. Min, Leslie S. Palencia, Bradley M. Coffey, Sun Liang, James F. Green, Advanced Oxidation Processes and UV Photolysis for



Treatment of Drinking Water, California Energy Commission, Sacramento, California, ٢٠٠٧.

- v. Rip G. Rice, Aharon Netzer, Handbook of ozone technology and applications, Volume ١, Ann Arbor Science, ١٩٨٢.
- ٦. Matthew A. Tarr, Chemical Degradation Methods for Wastes and Pollutants, Environmental and Industrial Applications, U.S.A. Marcel Dekker, Inc. New York, ٢٠٠٣.
- ٧. Sung HeeJoo, I. Francis Cheng, Nanotechnology for Environmental Remediation, Springer Science & Business Media, Inc. ٢٠٠٧.
- ٨. A.R. Khataee, G.A. Mansoori, Nanostructured Titanium Dioxide Materials: Properties, Preparation and Applications, ١ ed., World Scientific Publishing Co., ٢٠١١.
- ٩. E. Brillas, I. Sires, M.A. Oturan, Electro-Fenton process and related electrochemical technologies based on Fenton's reaction chemistry, Chem. Rev., ١٠٩ ٦٥٧-٦٦٣, ٢٠٠٩.
- ١٠. C.A. Martinez-Huitle, E. Brillas, Decontamination of wastewaters containing synthetic organic dyes by electrochemical methods: A general review, Appl. Catal. B: Environ., ٨٨ ١٠٥-١٤٥, ٢٠٠٩.



خوردگی پیشرفته

خوردگی پیشرفته				فارسی	عنوان
Advanced corrosion				انگلیسی	درس
درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد		
			اختیاری	الزامی	
	۴۸	۳	عملی نظری	نظری عملی	
ندارد			■ ندارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	آموزش تکمیلی عملی:
			■ ندارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	سفر علمی:
			■ ندارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	حل تمرین:
			■ ندارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی با روش های کنترل خوردگی در صنایع شیمیایی و محیط های مختلف این درس در ادامه درس خوردگی مقطع کارشناسی و آشنایی با ابعاد مختلف خوردگی فلزات و راه های جلوگیری از خوردگی ارائه می شود.

سرفصل ها:



- (۱) مقدمه
- (۲) مبانی خوردگی
- (۳) الکتروشیمی - ترمودینامیک و سینتیک خوردگی
- (۴) انواع خوردگی
- (۵) حفاظت کاتدی
- (۶) کنترل خوردگی توسط باز دارنده ها
- (۷) پوشش ها
- (۸) کنترل خوردگی با طراحی
- (۹) انتخاب مصالح
- (۱۰) خوردگی در اتمسفر
- (۱۱) خوردگی در آب
- (۱۲) خوردگی در خاک
- (۱۳) خوردگی در دیگ های بخار

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجهش مستمر
+	+	+	+

منابع

1. Zaki Ahmad, Principles of Corrosion Engineering and Corrosion Control, Elsevier, ۲۰۰۶.
۲. Mars G. Fontana, Corrosion Engineering, McGraw Hill.
۳. R. Winston Revie, Herbert H. Uhlig, Corrosion and Corrosion Control.



فناوری کودهای شیمیایی و مواد ریز مغذی

فناوری کودهای شیمیایی و مواد ریز مغذی				فارسی	عنوان		
Chemical fertilizer and nutrient technology				انگلیسی	درس		
درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد				
ندارد	۴۸	۳	اختراعی	الزامی			
			عملی	نظری	عملی	نظری	
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	آموزش تکمیلی عملی:
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	سفر علمی:
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	حل تمرین:
		■ ندارد	□ دارد	آزمایشگاه:			

هدف درس:

آشنایی دانشجویان با کودهای شیمیایی و میکرو مغذی ها و نقش آنها در شیمی کشاورزی

سرفصل ها:

۱) مفاهیم کلی، دسته بندی، اصطلاحات و تعاریف

مقدمه، مواد مغذی، دسته بندی کودهای شیمیایی، دسترسی به مواد مغذی، مقررات استفاده از کود شیمیایی، ویژگی کودهای شیمیایی، اصطلاحات و تعاریف، منابع اطلاعاتی وابسته به کود شیمیایی

۲) نقش کودهای شیمیایی در کشاورزی

میزان تقاضای محصولات کشاورزی و مواد غذایی، منابع خاکی، مفهوم حاصلخیزی خاک، نقش بنیادین نیتروژن و فسفر و پتاسیم، مشکلات مواد مغذی، کاربرد کودهای شیمیایی مفید، حاصلخیزی و تداوم استفاده از خاک

۳) موقعیت صنعت کود شیمیایی

تاریخچه ای کوتاه از توسعه کود شیمیایی، نگاهی آماری به محصولات شیمیایی (سال ۱۹۹۵-۱۹۶۰)، نگاهی آماری به مصرف کودهای شیمیایی (سال ۱۹۹۵-۱۹۶۰)، گرایش به صنعت کودهای شیمیایی، گرایش به ارزش کودهای شیمیایی، مراکز تولید کننده محصولات شیمیایی

۴) دورنمای صنعت کود شیمیایی

مقدمه، توسعه اقتصادی سیاسی و تمرکز بر صنعت کود شیمیایی، دورنمای آینده تقاضای کود شیمیایی، دورنمای آینده عرضه کود شیمیایی، توازن تقاضا و عرضه کود شیمیایی



۵) مواد شیمیایی خام و ذخایر

منابع و دسترسی به مواد خام، ذخایر نیتروژن، سنگ فسفات، سولفور و پتاس

۶) تولید آمونیاک

توسعه فرایند تولید آمونیاک، خواص فیزیکی آمونیاک، مواد اولیه تولید آمونیاک، تکنولوژی تولید آمونیاک، مسائل اقتصادی تولید آمونیاک، توسعه آینده تکنولوژی آمونیاک

۷) حمل و نقل و ذخیره آمونیاک

ذخیره آمونیاک، انتقال آمونیاک

۸) نیتریک اسید، نیترات‌ها و نمک‌های آمونیوم

نیتریک اسید، نیترات آمونیوم، کنترل آلودگی، تولید نیترات آمونیوم کلسیم، دیگر ترکیبات نیتروژن استفاده شده به عنوان کود

۹) اوره

خواص اوره، متغیرهای فرایند روش‌های تولید اوره، فرایندهای اصلاح سطح اوره جهت استفاده به عنوان کود، مسائل اقتصادی

۱۰) کودهای مایع و محلولهای نیتروژن

نیتروژن، فسفات‌های مایع، سوسپانسیون کودها، کودهای مایع ویژه، هزینه‌های سرمایه گذاری

۱۱) کودهای شیمیایی حاصل از فسفریک اسید

سوپر فسفات سه‌گانه، فسفات‌های آمونیوم، پلی‌فسفات آمونیوم، مقایسه اقتصاد TSP و DAP، دیگر کودهای حاصل از فسفریک اسید

۱۲) کودهای شیمیایی نیترو فسفات

فرایندهای نیترو فسفات، فرایند Odda با استفاده از رسوب کلسیم، فرایند مخلوط اسید، دیگر فرایندها، امتیازات و معایب مسیر نیترو فسفات

۱۳) دیگر کودهای فسفات

سوپر فسفات تنها (ssp)، سنگ فسفات به عنوان کود، پتاسیم فسفات‌ها، پودر استخوان، فسفات منیزیم کلسیم جوش خورده، Rhenania phosphate، متافسفات کلسیم، فسفات دی کلسیم، فسفات منیزیم، سوپر فسفات اوره (usp)

۱۴) کودهای پتاس

پتاس در کشاورزی، تولید، مصرف و قیمت پتاس؛ کیفیت تولید؛ دیگر کودهای پتاسیم، گرید شیمیایی پتاس



۱۵) کودهای مرکب

گرایش به عرضه و تقاضای کودهای مرکب، نقش کودهای مرکب، تکنولوژی تولید کود مرکب، پارامترهای فیزیکی و شیمیایی برای تولید NPKs لخته شده، فرایند تولید کودهای مرکب، تجهیزات منحصر به فرد ساخت کودهای مرکب بر پایه اوره دانه ریز، سرمایه گذاری و هزینه‌های فراورش

۱۶) مواد مغذی ثانویه و میکرو مغذیها

مواد مغذی ثانویه، میکرو مغذی‌ها، تهیه میکرو مغذی‌های حاوی کود شیمیایی، دیگر عناصر مفید

۱۷) خواص فیزیکی کودها

خواص فیزیکی کودهای جامد، خواص فیزیکی کودهای مایع

۱۸) حفاظت محیط و جلوگیری از آلودگی

مسائل محیطی وابسته به مصرف کود، مسائل محیطی صنایع کود شیمیایی، ارزیابی مسائل زیست محیطی، نقش سازمانهای بین المللی، بهترین تکنولوژی در دسترس، ISO۱۴۰۰۰

۱۹) برنامه ریزی برای توسعه صنعت کود

استراتژی‌ها و تدبیر برای توسعه صنعت کود، برآورد تقاضا و تجهیزات، پایداری و توسعه صنعت کود، مسیری راحت برای استفاده از گیاه

۲۰) اقتصاد تولید کود

ساختار هزینه‌های سرمایه گذاری، ساختار هزینه‌های تولید، آنالیز نهایی، ساختار آنالیزی اقتصاد، استفاده از کامپیوترها برای آنالیز نهایی اقتصاد، توصیه‌هایی برای دستیابی به پرورهای پایدار

۲۱) دغدغه‌های مواجهه با صنعت کود

حل تضادهای اقتصادی، ظرفیت تولید کود و تقاضا، تأسیس امکانات جدید، پتانسیل کاهش هزینه‌های کود

روش ارزیابی:

ارزیابی دانشجو در این درس، طبق نظر استاد مربوطه و در موارد زیر صورت می‌پذیرد.

سنجش مستمر	آزمون میانی	آزمون پایانی	پژوهش درسی
+	+	+	*

منابع

1. F.C. Boswell, J.J. Meisinger, N.L. Case, Production, marketing, and use of nitrogen fertilizers, American Society of Agronomy, 1985.
2. Handbook of fertilizer technology, Latest Ed.
3. Martin B. Hocking, Handbook of Chemical Technology and Pollution Control, Academic press, Latest Ed.





واکنشگاه‌های زیستی

واکنشگاه‌های زیستی				فارسی	عنوان
Bioreactors				انگلیسی	درس
درس‌های پیش‌نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد		
تدارد	۴۸	۳	اخباری	الزامی	
			عملی	نظری	عملی
			دارد	دارد	آموزش تکمیلی عملی:
			دارد	دارد	سفر علمی:
			دارد	دارد	حل تمرین:
			دارد	دارد	آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی با اصول و مفاهیم مهندسی واکنش‌ها و فرایندهای بیوشیمیابی

سرفصل‌ها:

- (۱) سینتیک رشد سلول و تولید محصول
- (۲) انواع بیو واکنشگاه‌ها از نظر ساختمانی
- (۳) معادلات حاکم بر انواع زیست واکنشگاه‌ها
- (۴) انتقال حرارت در زیست واکنشگاه‌ها
- (۵) انتقال جرم و انتقال اکسیژن در زیست واکنشگاه‌ها
- (۶) کنترل و ابزار دقیق در زیست واکنشگاه‌ها
- (۷) مراحل آماده سازی زیست واکنشگاه برای کشت



روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجه مستمر
+	+	+	+

منابع

۱. Doran, P.M., ed., Bioprocess engineering principles (4th Edition), Academic Press, London, ۲۰۱۲.
۲. Michael L. Shuler, Fikret Kargi, Bioprocess Engineering: Basic Concepts (4th Edition), Prentice Hall, ۲۰۰۱.
۳. Brian McNeil & Linda M. Harvey, Practical Fermentation Technology, John Wiley & Sons Ltd, ۲۰۰۸.

زیست فناوری محیط زیست

عنوان درس	فارسی انگلیسی	زیست فناوری محیط زیست			نوع واحد	
		درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	اختراعی	الزامی
ندارد	۴۸	۳	عملی	نظری	عملی	نظری
			■ ندارد	<input type="checkbox"/> دارد	■ ندارد	<input type="checkbox"/> دارد
			■ ندارد	<input type="checkbox"/> دارد	■ ندارد	<input type="checkbox"/> دارد
			■ ندارد	<input type="checkbox"/> دارد	■ ندارد	<input type="checkbox"/> دارد
			■ ندارد	<input type="checkbox"/> دارد	■ ندارد	<input type="checkbox"/> دارد

هدف درس:

آشنایی با مبانی و اصول زیست فناوری

سرفصل ها:

(۱) مقدمه ای بر زیست فناوری

(۲) انواع آلاینده ها/ ضایعات و اثرات آن بر محیط زیست

تعریف ضایعات و انواع آنها (شهری و صنعتی) شامل فلزات سنگین، مواد سمی، مواد مغذی (N, P), گازهای خروجی (H₂S, CO₂, CO, SO₂, NO_x)، آلودگی خاک و دریا، خواص فیزیکی و شیمیایی آنها.

(۳) اصول فرآیندهای زیستی حذف آلاینده از فاضلاب

الف) اکسیداسیون هوایی (اهداف تصفیه زیستی، نقش و دسته بندی میکرو ارگانیسم ها، مقدمه ای بر متابولیسم زیستی منابع کربن و انرژی برای رشد میکروبی، راندمان تولید زیست توده، سینتیک رشد میکروبی، شدت مصرف خوراک، موازنۀ جرم زیست توده و خوراک، محاسبه اکسیرن مورد نیاز، حذف مواد مغذی، عوامل موثر بر فرآیند)

ب) اکسیداسیون و تخمیر بیهوایی (میکروبیولوژی، استوکیومتری واکنش ها، سینتیک رشد، عوامل موثر بر فرآیند)

(۴) انواع فرآیندهای زیستی

الف) فرآیندهای هوایی



- سیستم‌های با رشد میکروبی معلق (فرآیند لجن فعال (با رژیم‌های مختلف هوادهی (متعارف، ممتد، اکسیژن خالص)، هیدرولیکی (کاملاً مخلوط (CSTR)، جریان پیستونی (PFR)) و خوراک دهی (ناپیوسته، شبه پیوسته و پیوسته)، لاغون، برکه تثبیت و ...)

- سیستم‌های با رشد میکروبی چسبیده (با بستر ثابت و متحرک نظیر صافی چکنده، تماس دهنده‌های چرخان (RBC)، MBBR)

- سیستم‌های با رشد میکروبی هیبریدی (سیستم‌های با لجن گرانولی)

ب) فرآیندهای بی‌هوایی

- سیستم‌های با رشد میکروبی معلق و چسبیده

۵) حذف زیستی ترکیبات آلی با تجزیه پذیری کم و سمي

(مواد نفتی، ترکیبات هیدروکربنی کلرینه، رنگ‌های صنعتی و...)

۶) حذف زیستی فلزات سنگین و سولفورزدايی

۷) روش‌های زیستی تثبیت در هضم ضایعات جامد و لجن

(دفن بهداشتی، کمپوست، ورمی کمپوست و...)

۸) اصلاح و احیاء خاک‌ها و آب‌های آلوده با بکار گیری روش‌های زیستی

(Bioaugmentation, Biotransformation, Bioremediation, Pytoremediation)

۹) حذف بو و گازهای مضر از مواد آلوده به روش زیستی نظیر صافی زیستی

(Biofiltration)

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجهش مستمر
+	+	+	+

منابع

1. B. Rittman, P. L. McCarty, Environmental Biotechnology: Principles and Applications, McGraw-Hill, ۲۰۰۱.
2. Metcalf and Eddy, Wastewater Engineering, treatment and reuse, McGraw-Hill, ۲۰۰۳.
3. Jr. Eckenfelder, Industrial water pollution control, Prentice Hall, ۲۰۰۱.
4. G.M. Evans, J.G. Furlong, Environmental Biotechnology-Theory and Application, John Wiley, ۲۰۰۳.

مبانی انرژی‌های تجدید پذیر

درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد				عنوان	فارسی انگلیسی	درس
			نظری	عملی	اخباری	الزامی			
ندارد	۴۸	۳	■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	آموزش تکمیلی عملی:		
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	سفر علمی:		
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	حل تمرین:		
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	آزمایشگاه:		

هدف درس:

آشنایی دانشجویان با مبانی انرژی‌های تجدید پذیر و اهمیت آن

سرفصل‌ها:

(۱) تکنولوژی‌های پالایش:

سیستم‌های پالایش، تبدیل و اصلاح نفت و فرآورده‌های آن، فرآورش، انتقال و ذخیره گاز طبیعی، تولید، انتقال و مصرف گاز مایع

(۲) تولید انرژی الکتریکی:

نیروگاه‌های حرارتی و آبی، نیروگاه‌های هسته‌ای، نیروگاه‌های خورشیدی، انتقال برق و ایرسانها

(۳) ذخیره انرژی:

ذخیره حرارت (تفییر فاز، واکنش شیمیایی و کاتالیتیکی)، تلمبه ذخیره‌ای، چرخ گردان، باطری‌ها، ذخیره هیدروژن و سوخت‌های سلولی

(۴) تکنولوژی‌های فرآورش ذغال سنگ:

شستشوی ذغال سنگ، پودرسازی و تولید کک، تکنولوژی‌های تولید گاز از ذغال سنگ، تکنولوژی‌های تولید مایعات از ذغال سنگ

(۵) تکنولوژی هیدروژن:

تعریف اولیه، تولید هیدروژن، ذخیره و انتقال هیدروژن، کاربرد هیدروژن



۶) تکنولوژی‌های انرژی‌های تجدیدپذیر:

انرژی خورشیدی، انرژی زمین گرمایی، باد، امواج و جزر و مد

۷) تکنولوژی‌های صرفه‌جوئی انرژی:

صرفه‌جوئی انرژی در بخش خانگی، صرفه‌جوئی انرژی در بخش صنعت، صرفه‌جوئی انرژی در بخش حمل و نقل، پمپ‌های حرارتی

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجرش مستمر
+	+	+	+

منابع

1. A. V. Darosa, *Fundamentals of renewable energy process*, Elsevier, ۲۰۰۵.
۲. B. Sorensen, *Renewable energy*, Elsevier, ۲۰۰۴.



کنترل دستگاهی در صنعت شیمی

کنترل دستگاهی در صنعت شیمی				فارسی	عنوان		
Instrumentational process control in chemical industry				انگلیسی	درس		
واکنشگاهها	درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد			
				اختراری		الزامی	
	۴۸	۳	عملی	نظری	عملی	نظری	عملی
					دارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>
			دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>
					دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>
			دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input checked="" type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input type="checkbox"/>	دارد <input checked="" type="checkbox"/>

هدف درس:

آشنایی با اصول و مفاهیم کنترل فرایند شیمیابی و ابزارهای آنالیز مورد استفاده در صنعت

سرفصل ها:

- ۱) جنبه های طراحی یک سیستم کنترل فرایند، اجزاء یک سیستم کنترل، بلاک دیاگرام، P&ID، مکانیزم کنترل کننده ها
- ۲) مدل کردن ریاضی یک سیستم، تبدیلات لاپلاس، سیستم های درجه اول، تابع ترانسفر، تابع پله ای، تابع ایمپالس
- ۳) نمونه های فیزیکی از سیستم های درجه اول، سیستم سطح مایع، پروسه مخلوط کردن، مدار خطی کردن
- ۴) توابع انتقال، رفتار دینامیکی سیستم های درجه اول، پاسخ دینامیکی یک سیستم با تاخیر درجه اول، سیستم های درجه اول با ثابت زمانی و بهره
- ۵) تحلیل و طراحی سیستم های فیدبک کنترل، انواع کنترل کننده های فیدبک، کنترل کننده تناسبی، تناسبی-انتگرالی، تناسبی انتگرالی مشتقی و اثر کنترلی آن بر فرایند، سیستم های الکترونیک
- ۶) آشنایی اجمالی و توصیفی با فیدفوروارد کنترل، سیستم های کنترل نسبت، کنترل تطبیقی، استنتاجی، ترجیحی و مزایده ای با ذکر مثال از کاربرد آنها



۷) آشنایی با طراحی سیستم‌های کنترل برای واحدهای کامل- تشریح مثال‌های موردی نظر
واحد هیدرودی الکلیاسیون تولوئن

- ۸) آشنایی با دستگاه‌ها و ابزار کنترلی مثل انواع شیر، انواع پمپ‌ها و کمپرسورها، ترانسمیترها
- ۹) دستگاه‌های اندازه‌گیری مشخصات سیستم شامل اندازه گیریدرجه حرارت، فشار، سرعت، دبی جریان، سطح و ارتفاع، ترکیب شیمیابی، مشخصات فیزیکی (گرانبروی، چگالی، pH)

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجدش مستمر
-	+	+	+

منابع

۱. NJ Prentice-Hall, George Stephanopoulos, Chemical Process Control: An Introduction to Theory and Practice, Engiewood Cliffs, last edition.
۲. Donald R. Coughanowr, Lowell B. Koppel, Process Systems Analysis and Control, McGraw-Hill Book Company, Inc., ۲nd edition, New York, last edition.
۳. منوچهر نیک آذر، مبانی کنترل فرایند در مهندسی شیمی، دانشگاه صنعتی امیر کبیر،



شیمی و فناوری مواد مركب (کامپوزیت‌ها)

شیمی و فناوری مواد مركب (کامپوزیت‌ها)		عنوان	
Chemistry and technology of composite materials		فارسی	
درس‌های پیش‌نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	عنوان درس
	۴۸	۳	اختراری
			عملی نظری عملی نظری
دارد			الرامی آموزش تكميلي عملی: دارد <input checked="" type="checkbox"/> دارد <input type="checkbox"/>
			سفر علمي: دارد <input checked="" type="checkbox"/> دارد <input type="checkbox"/>
			حل تمرین: دارد <input checked="" type="checkbox"/> دارد <input type="checkbox"/>
			آزمایشگاه: دارد <input checked="" type="checkbox"/> دارد <input type="checkbox"/>

هدف درس:

آشنایی با شیمی و فناوری پلیمرهای تقویت شده

سرفصل‌ها:

- (۱) مقدمه (اهمیت، تعریف و طبقه‌بندی کامپوزیت‌ها)
- (۲) ماتریس‌ها یا رزین‌ها (رزین‌های پلی‌استر غیراشباع اورتو و ایزو، بیسفتولی، وینیل استر، اپوکسی و فنولی)
- (۳) مواد تقویت‌کننده یا الیاف و مواد افزودنی شامل الیاف شیشه، الیاف کربن و الیاف آرامید، الیاف بازالت، الیاف پلی‌اتیلن و الیاف طبیعی
- (۴) خواص سفتی (stiffness) لایه حاوی الیاف پیوسته
- (۵) خواص مقاومتی (strength) لایه حاوی الیاف پیوسته
- (۶) خواص سفتی و مقاومتی لایه حاوی الیاف ناپیوسته (الیاف کوتاه)
- (۷) خواص سفتی و مقاومتی لایه تحت بار حرارتی و رطوبتی
- (۸) فرآیندهای شکل‌دهی یا ساخت کامپوزیت‌ها (روش‌های دستی، اسپری، قالبگیری کیسه‌ای تحت خلا و فشار، اتوکلاو، رشته‌پیچی، پالترون و روش پیوسته تولید ورق‌ها)



روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجدش مستمر
+	+	+	+

منابع

۱. محمد حسین بهشتی و امیر مسعود رضادوست، پلاستیکهای تقویت شده (کامپوزیتها)، پژوهشگاه پلیمر و پتروشیمی ایران، تهران، چاپ دوم، ۱۳۹۱.
۲. B.D. Agarwal and L.J. Broutman, K Chandrashekara, Analysis and Performance of Fiber Composites, (2nd Ed), John Wiley, ۲۰۰۶.
۳. S. K. Mazumdar, Composites Manufacturing (Materials, Product and Process Engineering), CRC Press, ۲۰۰۲.
۴. R.G. Weatherhead, FRP Technology, Fiber Reinforced Resin Systems, Applied Science Ltd., London, ۱۹۸۰.
۵. P.K. Malik, Fiber Reinforced Composites: Materials, Manufacturing and Design, CRC Press, ۲۰۰۸.
۶. MH Datoo, Mechanics of Fibrous Composites, Elsevier Applied Science, ۱۹۹۱.



خواص فیزیکی و مکانیکی پلیمرها

خواص فیزیکی و مکانیکی پلیمرها			عنوان	فارسی	انگلیسی		
Physical and mechanical properties of polymers			درس	عنوان	درست		
ندارد	درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد			
				اخباری		الزامی	
	۴۸	۳	عملی	نظری	عملی	نظری	عملی
				دارد ■	دارد □	دارد ■	آموزش تكميلی عملی:
			دارد ■	دارد ■	دارد □	دارد ■	سفر علمی:
				دارد ■	دارد □	دارد ■	حل تمرین:
			دارد ■	دارد ■	دارد □	دارد ■	آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی با مبانی و اصول خواص فیزیکی و مکانیکی پلیمرها و چگونگی کنترل آنها

سرفصل ها:

(۱) مقدمه

(۲) آزمون های مکانیکی و انتقال پلیمرها

دماه انتقال شیشه ای و پدیده بلوری شدن، تنوریها، عوامل موثر و روش های اندازه گیری دماه انتقال شیشه ای، پدیده بلوری شدن، مکانیسم های تشکیل بلور و تنوریها مربوطه، اثر شرایط محیطی بر تشکیل بلور

(۳) مدول الاستیک

(۴) رفتار تنش - کرنش و استحکام

آزمایشات تنش - کرنش، شرح دستگاه، تهیه نمونه ها، مفهوم تنش، کرنش و انواع آنها، تسلیم، ازدیاد طول در شکست، عوامل موثر بر منحنی های تنش - کرنش

(۵) خریز و آسایش تنش

تنوریها، مدل های کلوین، ماکسول و زنر

(۶) مقاومت ضربه

مقاومت ضربه پلیمرها، عوامل موثر، ضربه سرعت پایین و بالا، روش های انجام آزمون آیزو د، چارپی، سقوط وزنه، روش های تجهیز شده (instrumented)

(۷) خواص دینامیکی مکانیکی

مدول ذخیره، مدول انتلاف و کمپیس، فاکتور انتلاف و میرابی و عوامل موثر بر رفتار دینامیکی پلیمرها

(۸) سایر خواص مکانیکی



خستگی، سایش، دمای تغییر شکل حرارتی (HDT)، سختی و روش‌های مختلف اندازه گیری آن (شور، راکول و بارکول)

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجد مستمر
+	+	+	+

منابع

1. L E Nielsen, R F Landel, Mechanical properties of polymers and composites, 2nd Ed., Marcel Dekker, 1994.
2. R.J. Crawford, Plastics Engineering, Pergamon Press, New York, latest Ed.
3. NG MacCrum, CP Buckley, CB Bucknall, Principle of Polymer Engineering, Oxford University Press, 1996.
4. لارنس نیلسن، رابت لاندل، خواص مکانیکی پلیمرها و کامپوزیت‌ها، ترجمه اسماعیل قاسمی، محمد مینایی زعیم و مرضیه ریاحی نژاد، پژوهشگاه پلیمر و پتروشیمی ایران، ۱۳۸۹.
5. سیامک مطهری، ایرج رضانیان، خواص فیزیکی و مکانیکی پلیمرها، دانشگاه تهران، چاپ سوم، ۱۳۹۵.



غشاها و فرایندهای غشایی

غشاها و فرایندهای غشایی				فارسی	عنوان
Membrane and Membrane Process				انگلیسی	درس
درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد		
ندارد	۴۸	۳	اختیاری		الزامی
			عملی	نظری	عملی
			■ ندارد	□ دارد	آموزش تکمیلی عملی:
			■ ندارد	□ دارد	سفر علمی:
			■ ندارد	□ دارد	حل تمرین:
			■ ندارد	□ دارد	آزمایشگاه:

هدف درس:

آشنایی با اصول و کارکرد غشاها و عملکرد فرایندهای غشایی.
این درس به منظور معرفی غشاها و دسته بندی آنها از نظر اندازه حفره ها، ساختار و جنس آنها و طرز کار فرایندهای غشایی در تماس با فازهای مختلف ارایه می شود.

سرفصل ها:

- آشنایی با غشاها
- جنس، ساختار و خواص غشاها
- ساخت غشاها
- مدول های غشایی
- فرایندهای غشایی
- میکروفیلتراسیون، اولترافیلتراسیون و نانو فیلتراسیون
- اسمز معکوس
- دیالیز و الکترو دیالیز
- غشاهاي مایع
- کاربرد غشاها در صنایع مختلف
- مزایا و محدودیت های فرایندهای غشایی
- گرفتگی غشاها و راهکارهای کاهش آن
- آشنایی با آخرین دستاوردها در زمینه غشاها و فرایندهای غشایی



روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجدش مستمر
+	+	+	+

منابع:

1. Baker, R.W., *Membrane Technology and Application*, Second edition. John Wiley & Sons Ltd, England, ۲۰۰۴.
2. N.N. Li, A.G. Fane, W.S. Winston Ho, T. Matsuura, *Advanced Membrane, Technology and Applications*, John Wiley & Sons Inc., Canada, ۲۰۰۸.
3. سیاوش مدائی، غشاها و فرآیندهای غشایی، انتشارات دانشگاه رازی کرمانشاه، ۱۳۸۲.
4. مجلات معتبر علمی چاپ شده دو دهه اخیر با نمایه ISI و ISC



شیمی صنایع غذایی پیشرفته

عنوان		فارسی		انگلیسی		عنوان	
شیمی صنایع غذایی پیشرفته		Advanced Chemistry of Food Technology				درس	
درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد				درس
			اختیاری	الزامی	عملی	نظری	
ندارد	۴۸	۳			عملی	نظری	
			■ ندارد	□ دارد			آموزش تکمیلی عملی:
			■ ندارد	□ دارد			سفر علمی:
			■ ندارد	□ دارد			حل تمرین:
			■ ندارد	□ دارد			آزمایشگاه:

هدف درس:

آنلاین با مبانی پیشرفته خواص شیمیایی و عملکردی مواد غذایی و روش‌های فرآوری مواد غذایی

سرفصل‌ها:

(۱) خواص شیمیایی و عملکردی انواع مواد غذایی

- معرفی خواص شیمیایی و عملکردی مواد غذایی، ارتباط خواص شیمیایی و عملکردی مواد غذایی، شیرین کننده‌ها، هیدروکلئوئیدها، رنگ‌ها و طعم دهنده‌ها، پایدار کننده‌ها و مواد نگهدارنده، تقویت کننده‌های رشد مخمر، ترکیبات جایگزین چربی، قند و نمک، کنترل

کننده‌های pH

- بررسی ساختمان پروتئین‌ها، ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی اسیدهای آمینه، ویژگی‌های عملکردی پروتئین‌ها، برهمنکش‌های پروتئین‌ها، روابط ساختمان - عملکرد آنها

- مقدمه‌ای بر کربوهیدرات‌ها، مونو و الیگوساکاریدها، پلی‌ساکاریدها، صمغ‌ها، فیبرها و هیدروکلئوئیدها، ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی و عملکردی آنها، واکنش‌های شمیایی آنها

- معرفی ترکیبات لیپیدی، روغن‌ها و چربی‌های خوارکی، هیدرولیز لیپیدها، اکسایش لیپیدها (اکسایش رادیکالی آزاد، اکسایش حرارتی، روش‌های اندازه گیری اکسایش، کنترل اکسایش)، سرخ کردن و اکسایش لیپیدها در صنایع غذایی



۲) روش‌های فرآوری مواد غذایی

- عملیات آماده سازی مواد خام، استفاده از حرارت در نگهداری مواد غذایی (پاستوریزاسیون، استریلیزاسیون، روش‌های حرارت‌دهی غیرمستقیم، حرارت‌دهی تشعشعی)، تبخیر و خشکاندن مواد غذایی، روش‌های نوین صنایع غذایی
- فرآوری محصولات جانبی از پساب و ضایعات، بازیافت ترکیبات رنگی، بازیافت پروتئین‌ها، بازیافت و تولید فیبرهای رژیمی، بازیافت طعم دهنده‌ها، بازیافت آنتی اکسیدان‌ها
- معرفی اصول شیمیایی و روش‌های فرآوری یک محصول غذایی به عنوان مطالعه موردی (به عنوان مثال روش‌های فرآوری محصولات لبنی، محصولات گوشتی، دانه‌های رونگی، نوشیدنی‌ها و یا محصولات غله‌ای و...)

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنجدش مستمر
+	+	+	+

منابع

1. Dickinsons, E. and Bergenstahl, B., "Food colloids, proteins, lipids and polysaccharides", Royal society of chemistry, Cambridge, UK, ۲۰۰۶.
2. Belitz H.D., Grosch W. and Schieberle, P., Food chemistry, Springer-Verlage, Berlin Heidelberg, ۲۰۰۴.
3. Damodaran, S. and Paraf, A., "Food proteins and their applications" CRC Press, ۱۹۹۷.
4. Phillips G.O. and Williams P.A., "Handbook of food proteins" Woodhead publishing, Ltd, ۲۰۱۱.
5. Kamar Sahu J., "Introduction to advanced food processing technologies" CRC Press, ۲۰۱۴.
۶. شهیدی، ف.، قاسم زاده، ر.، "فرآوری حداقل در صنایع غذایی"، دانشگاه فردوسی مشهد

.۱۳۹۰



مباحثت ویژه در شیمی کاربردی

درس های پیش نیاز	تعداد ساعت	تعداد واحد	نوع واحد				عنوان درس	فارسی انگلیسی
			عملی	نظری	عملی	نظری		
ندارد	۴۸	۳	■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	آموزش تکمیلی عملی:	الزامی
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	سفر علمی:	
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	حل تمرین:	
			■ ندارد	□ دارد	■ ندارد	□ دارد	آزمایشگاه:	

هدف درس:

آشنایی دانشجویان با مباحثت خاص و نوین در شیمی کاربردی

سرفصل ها:

طبق نظر شورای تحصیلات تکمیلی دانشکده مربوطه

روش ارزیابی:

پژوهش درسی	آزمون پایانی	آزمون میانی	سنچش مستمر
+	+	+	+

