

بودجه بندی ۵۰ درصد اول

| نام درس | زبان عمومی و تخصصی | مباحث |
|----------------------------------|----------------------------------|---|
| | | کلیه مطالب |
| سینتیک و طراحی راکتورهای شیمیایی | سینتیک و طراحی راکتورهای شیمیایی | ۱- سینتیک: تقسیم بندی واکنش های شیمیایی، تعریف سرعت واکنش، درجه واکنش، واکنش های ابتدایی و غیر ابتدایی و تعیین معادله سرعت واکنش برای آنها، واکنش های با درجه انتقالی، وابستگی سرعت واکنش به دما، تحلیل نظریه های آرنیوس و برخورد و حالت گذرا، ثابت تعادل و وابستگی آن به دما ۲- راکتورهای ناپیوسته (batch): ویژگی های راکتورهای ناپیوسته، ویژگی های دو روش انتگرالی و دیفرانسیلی، درصد تبدیل، بررسی واکنش های با درجات مختلف در راکتور ناپیوسته (در دو حالت حجم ثابت و حجم متغیر)، زمان اتمام واکنش، زمان نیمه عمر، واکنش های کاتالیزوری متجانس، واکنش های اتوکاتالیزوری، واکنش های تخمیری ۳- راکتورهای Plug Mixed و منفرد: ویژگی های راکتورهای پیوسته و مقایسه آن با راکتور ناپیوسته، ویژگی راکتورهای نیمه پیوسته، مفهوم زمان |

پرشدن و سرعت پرشدن و زمان اقامت، روابط مربوط به راکتورهای مخلوط شونده و لوله‌ای و بررسی واکنش‌های مختلف (در دو حالت حجم ثابت و حجم متغیر) در این دو راکتور

۴- اتصال راکتورهای Plug و Mixed به صورت سری و موازی: اتصال راکتورهای Plug و Mixed به صورت سری و موازی و بررسی مزایای آن، تحلیل واکنش‌های مختلف در راکتورهای Plug و Mixed سری و موازی، اتصال راکتورهای غیر هم حجم به یکدیگر

۱- مفاهیم اولیه و مکانیزم‌های انتقال جرم؛ نیروی حرکه انتقال جرم، مکانیزم‌های انتقال جرم، سرعت متوسط مولی و جرمی، نرخ و شار انتقال جرم، قانون اول فیک و نکات مربوط به آن، انتقال جرم در جزء ساکن و انتقال جرم متقابل با مول‌های برابر و انتقال جرم توأم با واکنش شیمیایی در مختصات‌های کارتزین و استوانه و کره و در مخروط، انتقال جرم شبه پایا، موازنۀ مولی و معادله اساسی انتقال جرم، انواع واکنش شیمیایی، قانون دوم فیک، توزیع غلظت

انتقال جرم

۲- ضرایب انتقال جرم: انواع ضرایب انتقال جرم، محاسبه ضریب انتقال جرم در فیلم ریزان مایع، محاسبه ضریب انتقال جرم در حرکت سیال از روی صفحه افقی، لایه مرزی، اعداد بدون بعد، تشابه کلبرن، شرایط برقراری تشابه بین پدیده‌های انتقال، محاسبه ضریب انتقال جرم با استفاده از روابط تجربی، محاسبه ضریب انتقال جرم به کمک مدل‌های (تعویی‌های) انتقال جرم

انتشارات سری مهندسی شیمی

موسسه آموزش عالی آزاد بینش

بودجه بندی آزمون‌های آزمایشی مهندسی بیوتکنولوژی و داروسازی



عللی لعلی لعلی
مهندسی

www.serieMshimi.ir
@serieMshimi
021 88 93 23 00
021 88 93 23 43
0919 567 96 26

۱- مفاهیم اولیه و خواص سیالات: خواص سیالات (چگالی، وزن مخصوص، ویسکوزیته، ضریب کشش سطحی، مدول بالک و ...)، قانون لزجت نیوتون و کاربردهای آن، پدیده‌های مربوط به کشش سطحی (نیروی کشش سطحی، اختلاف فشار ناشی از کشش سطحی، مویینگی)، تعاریف اولیه سیالات غیرنیوتونی

۲- استاتیک سیالات: روش مانومتری برای پیدا کردن اختلاف فشار در سیالات ساکن، انواع فشارسنج‌ها، نیروهای هیدرواستاتیکی وارد بر سطوح تخت و خمیده، نیروی شناوری، پایداری و ناپایداری اجسام غوطه‌ور و اجسام شناور

۳- سینماتیک سیالات: قضیه مشتق مادی، انواع جریان، انواع دبی، خطوط سیالاتی (خط مسیر، خط اثر و خط جریان)

۴- معادله اولر و معادله برنولی: معادله اولر و کاربردهای آن، حرکت صلب گونه سیال (حرکت خطی و حرکت دورانی)، معادله برنولی و کاربردهای آن

۵- فرم انتگرالی معادلات بقا: معادله پیوستگی و کاربردهای آن، معادله اندازه حرکت خطی و کاربردهای آن (محاسبه نیروی ناشی از برخورد جت به اجسام و ...)، معادله اندازه حرکت زاویه‌ای (مسائل مربوط به آب پاش و ...)

مکانیک سیالات

۱- مفاهیم مقدماتی: مکانیزم‌های انتقال حرارت، نرخ و شار انتقال حرارت، مفاهیم اولیه انتقال حرارت هدایتی، قانون فوریه، مکانیزم انتقال حرارت هدایتی در گازها و مایعات و جامدات، نکات مربوط به ضریب انتقال حرارت هدایتی، ضریب نفوذ گرمایی، مفاهیم اولیه انتقال حرارت جابجایی، قانون سرمایش نیوتون، مفاهیم اولیه انتقال حرارت تشعشعی، قانون استفان-بولتزمن

انتقال حرارت



۲- انتقال حرارت هدایتی: معادله اساسی هدایت در مختصات های مختلف، شرایط مرزی و اولیه، توزیع دما در اشكال هندسی مختلف، چشمۀ حرارتی با شدت متغیر، انتقال حرارت در مخروط، مقاومت انتقال حرارت، مقاومت های سری و موازی، دیواره مرکب، مقاومت کنترل کننده انتقال حرارت، مقاومت تماسی، مواد عایق، ابر عایق، ترتیب عایق پیچی، شعاع بحرانی

۳- پره (سطح توسعه یافته): معادله دیفرانسیل دما در پره های مستطیلی و میله ای، محاسبه نرخ انتقال حرارت در پره ها، محاسبه راندمان(بازده) پره، راندمان کلی، ضریب تأثیر(کارایی) پره، پره با سطح مقطع متغیر، روش هارپر و براون

۴- انتقال حرارت دوبعدی در حالت پایا: روش تحلیلی، روش عددی، روش ترسیمی، ضریب شکل هدایتی، روش شبیه سازی با الکتروسیستم

۵- انتقال حرارت ناپایا: عدد بدون بعد بایو، انتقال حرارت ناپایا (در دو حالت روش ظرفیت گرمایی فشرده و روش دیفرانسیلی)، عدد بدون بعد فوریه، نمودارهای هایسلر، جسم نیمه بینهایت، دمای فصل مشترک دو جسم، انتقال حرارت هدایتی ناپایا در سیستم های چند بعدی، روش های عددی در حل مسایل انتقال حرارت ناپایا

۶- انتقال حرارت جابجایی اجباری (تا سر جریان داخلی): ضریب انتقال حرارت جابجایی موضعی و متوسط، لایه مرزی سرعت، لایه مرزی حرارتی، استفاده از معادلات اساسی مومنتوم و انرژی در لایه مرزی، بی بعد سازی معادلات لایه مرزی، جریان آرام و درهم، اعداد بدون بعد، روش ون کارمن برای حل معادلات لایه مرزی، محاسبه ناسلت در شرایط مختلف، تشابه رینولدز، تشابه کلبرن، روش انتگرالی ون کارمن برای فلزات مایع، جریان روی استوانه و کره، جریان عمود بر روی مجموعه لوله ها

۱- پیوندهای شیمیایی، آب و بافرها، آمینو اسیدها و پپتیدها، ساختارهای پروتئینی، آنزیمهای شامل طبقه بندی و نامگذاری، مکانیسم عملکرد، سینتیک آنزیمی، و تنظیم فعالیت آنزیمهای

پیو شیمی

۲- کربوهیدراتها و متابولیسم آنها شامل ساختار قندها، ساکاریدها، گلیکوزیدها و پروتئوگلیکانها، گلیکو پروتئینها/ گلیکولیز و اکسیداسیون پیروات،
چرخه اسید سیتریک، متابولیسم گلیکوژن و مسیر پنتوز فسفات

۱- مقدمه ای بر میکروبیولوژی شامل پروکاریوتها، یوکاریوتها، ویروسها و پریونها و روش‌های نوری (میکروسکوپها) در میکروبیولوژی / ساختمان سلولهای یوکاریوت و پروکاریوت، اجزاء اختصاصی دیواره سلولهای گرم مثبت و گرم منفی، اسپور زایی، کپسول، اندوسپیور، فلازله و پیلی

میکروبیولوژی

۲- طبقه بندی باکتریها شامل معیارهای طبقه بندی، توصیف دسته ها و گروههای باکتری ها، تقسیم بندی بر اساس منابع تامین کننده انرژی و نیاز اکسیژن و pH مناسب رشد و رنگ آمیزی میکرو ارگانیسمها. ویژگیهای عمومی و طبقه بندی قارچ ها

- ۱- مفاهیم مقدماتی: دیدگاه‌های ماکروسکوپیک و میکروسکوپیک، کاربردهای ترمودینامیک، سیستم و محیط، خواص شدتی و مقداری، قانون صفرم ترمودینامیک، فرایند شبه تعادلی، توابع ترمودینامیکی، کار، برگشت پذیری و برگشت ناپذیری داخلی و خارجی، روابط مربوط به گاز ایده آل
- ۲- روابط ترمودینامیکی: روابط پایه‌ای در ترمودینامیک، روابط بین خواص ترمودینامیکی، معادلات ماکسول، نحوه محاسبه تغییرات انرژی درونی، نحوه محاسبه تغییرات آنتالپی، ضریب انبساط حجمی و ضریب تراکم پذیری هم دما
- ۳- خواص مواد خالص و بررسی معادلات حالت: حالات ترمودینامیکی مایع و بخار، کیفیت (عيار)، نمودارهای ترمودینامیکی، معادله کلاپیرون، معادله ویریال، منحنی ضریب تراکم پذیری، اصل حالات متناظر دو و سه پارامتری، دمای بویل، معادلات حالت درجه سوم
- ۴- قانون اول ترمودینامیک: قانون اول ترمودینامیک برای سیستم بسته، قانون اول ترمودینامیک برای سیستم باز، فرایندهای حالت پایا (نازل، پخش کننده، توربین، پمپ، کمپرسور و مبدل حرارتی)، فرایند اختناق، ضریب ژول - تامسون، محاسبه کار و گرما در فرایندهای مختلف (ایزوترم، بی دررو، پلی تروپیک، هم حجم و هم فشار)
- ۵- قانون دوم ترمودینامیک و آنتروپی: موتور حرارتی، موتور حرارتی کارنو، سیکل‌های تبریدی، قانون دوم ترمودینامیک برای سیستم‌های بسته و باز، نابرابری کلازیوس، محاسبه تغییرات آنتروپی، نمودارهای آنتروپی، قانون سوم ترمودینامیک، روابط مربوط به ظرفیت گرمایی فشرده در فشار و حجم ثابت
- ۶- محاسبه کار و راندمان فرایندهای جریان‌دار: محاسبه کار برگشت پذیر فرایندهای جریان‌دار، راندمان توربین و پمپ و کمپرسور، تحلیل راندمان از

ترمودینامیک

انتشارات سری مهندسی شیمی

موسسه آموزش عالی آزاد بینش

بودجه بندی آزمون‌های آزمایشی مهندسی بیوتکنولوژی و داروسازی



www.serieMshimi.ir
@serieMshimi
021 88 93 23 00
021 88 93 23 43
0919 567 96 26

روی نمودار، کمپرسورهای چند مرحله ای

- ۷- برگشت ناپذیری و قابلیت کاردھی (اکسرزی): قابلیت کاردھی، بازگشت ناپذیری (تلفات اکسرزی)، عوامل برگشت ناپذیری
- ۸- سیکل های توان و تبرید: موتور حرارتی کارنو، سیکل رانکین، سیکل استاندارد هوایی برایتون، سیکل استاندارد هوایی اریکسون، سیکل استاندارد هوایی برای رانش جت، سیکل استاندارد هوایی اتو، سیکل استاندارد هوایی دیزل، سیکل استاندارد هوایی استرلینگ، سیکل تبریدی کارنو، سیکل تبرید تراکم بخار، سیکل تبرید جذبی آمونیاک، فرایندهای مایع سازی

ریاضی مهندسی

- ۱- مباحث مقدماتی اعداد مختلط، توابع مختلط (حد و مشتق، قضایای کوشی ریمان، توابع تحلیلی)، نگاشت
- ۲- انواع نقاط تکین، نواحی همگرایی سری های مختلط، بسط های تیلور و لوران، روش های محاسبه مانده، انتگرال مختلط (محاسبه مستقیم، محاسبه با روش مانده ها)، محاسبه انتگرال های حقیقی با روش مانده ها

۱- ساختار اتم: تاریخچه اتم، ذره های سازنده اتم، عدد جرمی و ایزوتوب، جرم یک اتم، مدل کوانتمی اتم، چهارمین عدد کوانتمی و اصل طرد پائولی، آرایش الکترونی اتم

۲- خواص تناوبی عناصر: اصل آفبا و جدول تناوبی عناصر، جدول تناوبی امروزی عناصر، ویژگی های گروهی عناصر، روند تغییر شاعع اتمی در جدول تناوبی، روند تغییر انرژی یونش در جدول تناوبی، روند تغییر الکترونگاتیوی در جدول تناوبی

شیمی پایه

- ۳- ترکیب های یونی: قاعده هشتایی و واکنش پذیری اتم ها، یون های تک اتمی و چند اتمی، ترکیب های یونی و خواص آن ها، انرژی شبکه، ترکیب های یونی دوتایی، نمک های آب پوشیده

انتشارات سری مهندسی شیمی

موسسه آموزش عالی آزاد بینش

بودجه بندی آزمون های آزمایشی مهندسی بیوتکنولوژی و داروسازی



عللی
عللی

www.serieMshimi.ir
@serieMshimi
021 88 93 23 00
021 88 93 23 43
0919 567 96 26

۴- ترکیب های کووالانسی: ترکیب و پیوند کووالانسی، طول پیوند، رابطه طول پیوند و انرژی پیوند، پیوند کووالانسی قطبی و ناقطبی، نحوه نمایش مولکول ها، ساختار لوویس برای مولکول های چند اتمی، هیبرید رزونانسی، پیوند داتیو و عدد کوئوردینانس، نام گذاری ترکیب ها، تعیین عدد اکسایش از روی فرمول شیمیایی، نحوه نمایش فرمول شیمیایی، فرمول تجربی و فرمول مولکولی

۵- واکنش های شیمیایی و استوکیومتری: واکنش های شیمیایی و شیوه نمایش آن ها، موازنی یک معادله شیمیایی، انواع واکنش های شیمیایی (سوختن ، تجزیه، سنتز، جایی یگانه و دوگانه)، روابط مولی-مولی در محاسبه استوکیومتری، تبدیل تعداد مول ها به جرم و برعکس، استوکیومتری فرمولی، استوکیومتری واکنش، روابط جرمی- جرمی در محاسبه های استوکیومتری، درصد خلوص مواد، روابط حجمی گازها در محاسبه های استوکیومتری، استوکیومتری محلولها، محاسبه های استوکیومتری در واکنش های انجام شده در حالت محلول، واکنش دهنده محدود کننده و اضافی، بازده واکنش های شیمیایی

۶- ترمودینامیک شیمیایی: انواع سامانه، خواص سامانه، جاری شدن انرژی در سامانه، انرژی درونی و قانون اول ترمودینامیک، واکنش های حجم ثابت و فشار ثابت، گرمای واکنش، حالت استاندارد، تغییر آنتالپی های مهم، آنتالپی استاندارد تشکیل-سوختن-تبخیر-تصعید و ذوب، متوسط آنتالپی پیوند، تعیین گرمای واکنش های شیمیایی، روش های غیرمستقیم تعیین گرمای واکنش های شیمیایی، آنتالپی استاندارد تشکیل و محاسبه گرمای واکنش، تعیین آنتالپی واکنش با استفاده از آنتالپی پیوندها، آنتروپی و تعیین جهت پیشرفت واکنش، پیشگویی جهت واکنش، انرژی آزاد گیبس

۱- آلkan ها، سیکلولakan ها، شیمی فضایی (فعالیت نوری، انانتیومر و انواع راسمیک، نامگذاری S و R ساختار فیشر، مولکولهایی با بیش از یک مرکز

کایرال)

۲- آلکیل هالیدها، الكل ها و اترها

شیمی آلی

بودجه بندی ۵۰ درصد دوم

| نام درس | مباحث |
|--|---|
| زبان عمومی و تخصصی | کلیه مطالب |
| سینتیک و طراحی راکتورهای | ۱- راکتورهای دوره‌ای (Recycle): مقایسه راکتور دوره‌ای با راکتورهای Plug و Mixed ، تعریف نسبت جریان برگشتی، روابط راکتور دوره - ای، بررسی واکنش‌های مختلف در راکتور دوره‌ای، تعیین نسبت جریان برگشتی بهینه |
| شیمیابی | ۲- طراحی راکتور برای واکنش‌های چندگانه: بررسی واکنش‌های (موازی - سری - سری و موازی) در راکتورهای Plug و Mixed و batch ، بحث کیفی در مورد توزیع محصولات واکنش، تحلیل کمی توزیع محصولات واکنش |
| ۳- اثر دما روی واکنش‌های مختلف: اثرات گرما، عملکرد آدیباتیک و غیر آدیباتیک، اثر دما روی واکنش‌های چندگانه | |
| ۴- انتخاب راکتور مناسب: چگونگی تشخیص انتخاب بهترین راکتور، راه‌های بالا و پایین نگه داشتن غلظت، نحوه تماس بین ترکیب شونده‌ها، انتخاب راکتور مناسب در واکنش‌های چندگانه، انتخاب مناسب ترین ترتیب قرارگیری راکتورها در اتصال راکتورهای Plug و Mixed به یکدیگر، انتخاب راکتور مناسب در واکنش‌های اتوکاتالیزوری و واکنش‌های تخمیری | |

- ۱- انتقال جرم بین دو فاز: تعادل فازها، تئوری دو فیلمی، ضرایب کلی انتقال جرم، تعیین سهم هر فاز از مقاومت در برابر انتقال جرم، مقاومت کنترل کننده انتقال جرم، تلاطم در فصل مشترک
- ۲- موازنی مواد در دستگاه‌های انتقال جرم؛ واحدهای عملیاتی یک مرحله ای موازی و همسو، راندمان مورفری، واحدهای عملیاتی یک مرحله ای متقطع، واحدهای عملیاتی تک مرحله ای متقابل (موازی و ناهمسو)، محاسبه حداقل حلال مصرفی، واحدهای عملیاتی ناپیوسته، واحدهای عملیاتی چند مرحله ای (همسو، متقطع و متقابل)، تعیین تعداد مراحل تئوری در روش متقابل به کمک معادلات سودر
- ۳- عملیات انتقال جرم: جداسازی مکانیکی، تماس مستقیم دو فاز غیرقابل امتزاج، تماس مستقیم دو فاز قابل امتزاج، تماس مستقیم دو فاز جداشده توسط غشاء، جداسازی به وسیله پدیده‌های سطحی، عملیات مستقیم و غیرمستقیم، دستگاه‌های عملیاتی مرحله ای و دیفرانسیلی
- ۴- دستگاه‌های عملیاتی گاز - مایع: مخازن مجهز به حباب‌ساز، مخازن مجهز به همزن، برج‌های سینی دار، برج‌های پرشده، شیستشوهدنده‌های ونتوری، برج‌های دیواره مرتبط، برج‌های پاششی، ویژگی‌های برج‌های جذب و دفع

انتقال جرم

^۱- فرم دیفرانسیلی معادلات بقا: فرم دیفرانسیلی معادله پیوستگی، فرم سه بعدی قانون لزجت نیوتون، معادلات ناویر - استوکس، تابع جریان

۲- آنالیز ابعادی و تشابه

۲- جریان لزج داخل لوله ها و کanal ها: معادله انرژی، انواع تلفات انرژی، لوله های سری و موازی، جریان آرام و درهم داخل لوله ها، شعاع و قطر هیدرولیکی، جریان در بین صفحات موازی بزرگ

۲- جریان لرج خارجی: حل های تقریبی معادلات ناویر - استوکس (تقریب های استوکس، پرانتل، اولر)، نیروی درگ و لیفت، تئوری لایه مرزی، جریان پلازیوس، حل تقریبی، ون کارمن، پدیده جداپی، جریان، جریان اطراف استوانه، کره و ایرفویل

۴- جریان در بسترهای پر شده

-۵- توربوماشین‌ها: انواع پمپ، منحنی مشخصه‌های پمپ، پمپ‌های سری و موازی، NPSH، آنالیز ابعادی در پمپ‌ها

۶- جریان تراکم پذیر

۱- انتقال حرارت جابجایی اجباری (از جریان داخلی به بعد): جریان داخلی، لایه مرزی هیدرودینامیکی (سرعت) در لوله‌ها، لایه مرزی حرارتی، ضریب انتقال حرارت جابجایی در لوله، محاسبه نرخ انتقال حرارت جابجایی بر اساس اختلاف دمای متوسط لگاریتمی، محاسبه ناسلت در شرایط مختلف، محاسبه ناسلت در ناحیه ورودی

۲- انتقال حرارت جابجایی طبیعی: مکانیزم فیزیکی جابجایی طبیعی، ضریب انبساط حجمی، لایه مرزی هیدرودینامیکی و لایه مرزی حرارتی، معادلات پیوستگی و مومنتوم و انرژی و بی بعدسازی این معادلات، عدد بدون بعد گرافش، معادلات انتگرالی ون کارمن، شکل پروفایل سرعت و

مکانیک سیالات

انتقال حرارت

دما در لایه مرزی، پیدا کردن محل سرعت ماکزیمم، محاسبه ضریب انتقال حرارت جابجایی با استفاده از نتایج روش ون کارمن، تعیین رژیم جریان در جابجایی طبیعی، عدد بدون بعد ریلی، جابجایی طبیعی از سطح شیبدار، جابجایی طبیعی از فضاهای بسته، انتقال حرارت اطراف کره

۳- جوشش و چگالش: جوشش، جوشش استخراج و نکات مربوط به آن، جوشش محلول‌ها، جوشش اجباری، چگالش (میعان)، مکانیزم‌های میعان، میعان فیلمی، سطوح شیبدار، عدد میغان، میغان فیلمی در سیستم‌های شعاعی، میغان فیلمی در داخل لوله‌های افقی، میغان قطره ای، لوله گرمایی

۴- مبدل‌های حرارتی: تقسیم بندی مبدل‌ها بر اساس آرایش جریان و بر اساس نوع آن‌ها، ضریب کلی انتقال حرارت، رسوبر گرفتگی مبدل - های حرارتی، آرایش لوله‌ها در مبدل‌های پوسته و لوله، بافل، مبدل‌های پوسته و لوله چند مسیره (چند پاس)، موازنۀ انرژی برای سیال گرم و سرد، تحلیل مبدل‌های حرارتی، روش LMTD، روش NTU^{-E}، منحنی‌های توزیع دما، قطر معادل

۵- تشعشع: مکانیزم فیزیکی، ویژگی‌های تشعشعی اجسام، جسم سیاه، جسم خاکستری، قانون پلانک، قانون استفان - بولتزمن، توان گسیل یک جسم غیر سیاه، قانون کیرشهف، تبادل حرارت تابشی بین سطوح سیاه، قوانین مربوط به فاکتور دید، تبادل حرارت تابشی بین سطوح غیر سیاه، سطوح بازتابنده، سپرهای تشعشعی، شدت تشعشع، تشعشع گازها، پدیده گلخانه‌ای، ترموکوپل

۶- کوره: عملکرد کوره، انواع کوره‌ها، طبقه بندی کوره‌ها

۱- متابولیسم پروتئینها و اسیدهای آمینه شامل بیوسنتر و کاتابولیسم اسیدهای آمینه، کاتابولیسم پروتئینها، متابولیسم لیپیدها شامل لیپیدهای ساده، چربی‌ها، فسفولیپیدها، اسیدهای چرب اشباع و غیر اشباع، استروئیدها/اکسیداسیون اسیدهای چرب و بیو سنتر آنها، بیوسنتر

اوره

۲- ماکرومولکولها: ساختار و عملکرد: نوکلئوتیدها، پورینها و پیریمیدینها، همانند سازی و رونویسی ژنها، سنتز پروتئینها، مهندسی ژنتیک. غشاء سلولی و ساختمان و عملکرد آن شامل ترکیبات غشاء سلولی، پروتئینهای غشایی، انتقال دهندهای غشایی (کانالها، پمپها و روشهای انتقال)، اندوسیتوز و اگزوسیتوز، هورمونها و ویتامینها شامل دستگاه غدد درون ریز، هورمونهای استروئیدی و پپتیدی / ویتامینها محلول در آب و ویتامینهای محلول در چربی هضم و جذب کربوهیدراتها و پروتئینها

میکروبیولوژی

۱- فرایند رشد، تکثیر و مرگ میکروارگانیسمها، سینتیک رشد میکروبی، کشت میکرو ارگانیسمها و فاکتورهای رشد، تقسیم سلولی در پروکاریوتها و یوکاریوتها . عوامل ضد میکروبی شامل مهار کننده های سنتز دیواره، مهار کننده های سنتز پروتئین و عملکرد غشاء، مقاومت در برابر عوامل ضد میکروبی، آنتی بیوتیکها و ترکیبات شیمیایی ضد میکروبی و فاکتورهای تاثیر گذار بر فعالیت میکروبی

۲- فرایندهای تخمیر، کشت پیوسته، نیمه پیوسته و ناپیوسته، سیستم کمостات و روابط حاکم بر آن . جداسازی و نگهداری میکروارگانیسمها، روشهای جداسازی با و بدون استفاده از خصوصیات مطلوب، کشت غنی کننده، فرایندهای سترون سازی.

۳- ویروسها شامل واژه ها و تعاریف در ویروس شناسی، طبقه بندی ویروسها (ویروسهای RNA دار و DNA دار)، سیستم نامگذاری ویروسها، ساختمان ویروسها، محتوى ویروسها (پروتئینها و اسیدهای نوکلئیک)، چرخه تکثیر ویروس، اندازه گیری تعداد ویروسها

ترمودینامیک

۱- محلول‌ها و مخلوط‌ها: فوگاسیته، ضریب فوگاسیته، روابط پایه ای در محلول‌ها، محاسبه خواص پارشیال، معادله گیبس - دوهم، فشار جزیی و قانون دالتون، فوگاسیته و ضریب فوگاسیته در محلول‌ها، محاسبه فوگاسیته مواد خالص در حالات ترمودینامیکی مختلف، روابط تعیین یافته برای ضریب فوگاسیته، قانون لوییس - رندال، قانون هنری، روابط مربوط به محلول ایده‌آل، خواص اضافی، محاسبه ضریب فعالیت، تغییر

خواص ترمودینامیکی در اثر اختلاط، فعالیت (اکتیویته)، روابط مربوط به خواص باقیمانده و خواص اضافی، ضریب فعالیت بر اساس قانون هنری

۲- تعادل فازها: مفهوم تعادل در ترمودینامیک و انواع آن، معیار تعادل، تعادل فازها، تعادل بخار - مایع، قانون رائولت، قانون اصلاح شده رائولت، نسبت تعادلی، فاریت نسبی، نمودارهای تعادلات فازی، آزئوتروپ، منحنی های فازی در حضور نقطه آزئوتروپ، روش تشخیص وجود یا عدم وجود نقطه آزئوتروپ، نقاط حباب و شبنم، تبخیر ناگهانی، سیستم های فاز مایع با امتزاج پذیری محدود

۲- تعادل واکنش های شیمیایی: مختصه واکنش (یا درجه تبدیل)، کاربرد شرط تعادل در واکنش های شیمیایی، اثر دما بر ثابت تعادل، اصل لوشاتولیه، واکنش تشکیل، گرمای استاندارد واکنش

۴- درجه آزادی: مفهوم درجه آزادی، محاسبه درجه آزادی در سیستم های مختلف، قانون فاز گیبس، قضیه دوهم

۱- آنالیز فوریه، سری فوریه، انتگرال فوریه، تبدیل فوریه

۲- معادلات با مشتقهای جزئی، بازنویسی PDE با تغییر متغیر و تغییرتابع، مسئله حذف تابع اختیاری، روش لاگرانژ، دسته بندی معادلات مرتبه دو شبه خطی، روش اپراتوری در معادلات با ضرایب ثابت، حل دالامبر معادله موج، استفاده از تبدیل لاپلاس و فوريه در حل PDE، روش جداسازی متغیرها و استفاده از آن در معادلات موج، حرارت، لاپلاس، جوابهای مشهور معادلات فیزیکی موج، حرارت، لاپلاس

ریاضی مهندسی

۱- محلول ها: مخلوط همگن و ناهمگن، فاز، محلول مایع و اجزای آن، انحلال پذیری مواد در آب، آنتالپی انحلال، آنتروپی و انحلال، پیش بینی انحلال پذیری ترکیب های یونی در آب، انحلال پذیری گازها در آب، غلظت و دیگر روش های بیان آن (درصد جرمی، ppm ، درصد حجمی، غلظت معمولی، غلظت مولار، نرمایته، غلظت مولال)، محلول الکترولیت و غیر الکترولیت، درصد تفکیک یونی، فشاربخار، نقطه جوش محلول ها،

شیمی پایہ

نقطه انجام

۲- سینتیک شیمیایی: مفهوم سرعت، عوامل موثر بر سرعت، نظریه های سینتیک شیمیایی (نظریه برخورد و حالت گذار)، انرژی فعالسازی، ساز و کار واکنش های شیمیایی، کاتالیزگرهای، انواع واکنش کاتالیز شده

۳- تعادل شیمیایی: مفهوم برگشت پذیری، تعادل های شیمیایی، محاسبه ثابت تعادل، تعادل همگن و ناهمگن، محاسبه غلظت تعادلی، تفسیر ثابت تعادل، واکنش کامل و ناقص، پیش بینی جهت پیشرفت واکنش، عوامل موثر بر تعادل، اصل لوشاتلیه

۴- اسید و باز: مدل آرنیوس، اکسید اسیدی و بازی، اسیو و باز لوری-برونستد، اسید و باز مزدوج، اسید قوی و ضعیف، اسید های چندپروتون دار، ثابت یونش آب، غلظت یون هیدروژن و مقیاس PH، محاسبه PH محلول های اسید قوی، PH محلول های اسید ضعیف، بازهای ضعیف و قوی، ثابت یونش باز، PH محلول بازهای قوی، نمک های اسیدی-بازی و خنثی، محلول بافر

۵- الکتروشیمی: واکنش اکسایش-کاهش، انتقال الکترون و عدد اکسایش، رقابت فلزها برای از دست دادن الکترون، سلول های الکتروشیمیایی، پتانسیل های الکتروی استاندارد، موازنی واکنش اکسایش- کاهش، پتانسیل الکتروی، غلظت و سلول های غلظتی، انواع سلول های الکتروشیمیایی

۱- آلکن ها، آلکین ها، بنزن و واکنش های الکترون دوستی

۲- آلدئیدها و کتون ها، اسیدهای کربوکسیک و مشتقهای آنها، آمین ها و مشتقهای آنها

شیمی آلی