

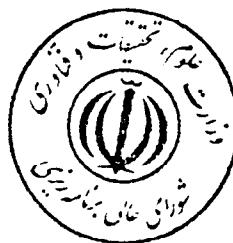
برداشت



جمهوری اسلامی ایران
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری
شورای عالی برنامه‌ریزی

مشخصات کلی، برنامه و سرفصل دروس

دوره کارشناسی ناپیوسته علمی - کاربردی
متالورژی - ذوب فلزات



گروه علمی - کاربردی

مصوب چهارصدمین جلسه شورای عالی برنامه‌ریزی

موافق: ۱۳۷۹/۰۷/۱۰



بسم الله الرحمن الرحيم

برنامه آموزشی دوره کارشناسی ناپیوسته علمی - کاربردی متالورژی - ذوب فلزات



کمیته تخصصی:

گرایش:

کد رشته:

گروه: علمی - کاربردی

رشته: متالورژی - ذوب فلزات

دوره: کارشناسی ناپیوسته

شورای عالی برنامه‌ریزی در چهارصدمین جلسه مورخ ۱۳۷۹/۷/۱۰ براساس طرح دوره کارشناسی ناپیوسته علمی - کاربردی متالورژی - ذوب فلزات که توسط گروه علمی - کاربردی تهیه شده و به تأیید این گروه رسیده است، برنامه آموزشی این دوره را در سه فصل (مشخصات کلی، برنامه و سرفصل دروس) به شرح پیوست تصویب کرده و مقرر می‌دارد:

ماده (۱) برنامه آموزشی کارشناسی ناپیوسته علمی - کاربردی متالورژی - ذوب فلزات از تاریخ تصویب برای کلیه دانشگاهها و مؤسسات آموزش عالی کشور که مشخصات زیر را دارند، لازم الاجرا است.

الف: دانشگاهها و مؤسسات آموزش عالی که وزیر نظر وزارت علوم، تحقیقات و فناوری اداره می‌شوند.

ب: مؤسستی که با اجازه رسمی وزارت علوم، تحقیقات و فناوری و براساس قوانین تأسیس می‌شوند و بنابراین تابع مصوبیات شورای عالی برنامه‌ریزی می‌باشند.

ج: مؤسسات آموزش عالی دیگر که مطابق قوانین خاص تشکیل می‌شوند و باید تابع ضوابط دانشگاهی جمهوری اسلامی ایران باشند.

ماده (۲) این برنامه از تاریخ ۱۳۷۹/۷/۱۰ برای دانشجویانی که از این تاریخ به بعد وارد دانشگاه می‌شوند لازم الاجرا است.

ماده (۳) مشخصات کلی، برنامه درسی و سرفصل دروس کارشناسی ناپیوسته علمی - کاربردی متالورژی - ذوب فلزات در سه فصل مشخصات کلی، برنامه و سرفصل دروس جهت اجرا به معارف آموزشی وزارت علوم، تحقیقات و فناوری ابلاغ می‌شود.

رأی صادره چهارصدمین جلسه شورای عالی برنامه‌ریزی مورخ ۱۳۷۹/۷/۱۰ درخصوص
برنامه آموزشی کارشناسی ناپیوسته علمی - کاربردی متالورژی - ذوب فلزات

- ۱) برنامه آموزشی کارشناسی ناپیوسته علمی - کاربردی متالورژی -
ذوب فلزات که از طرف گروه علمی - کاربردی پیشنهاد شده بود، با
اکثریت آراء به تصویب رسید.
- ۲) این برنامه از تاریخ تصویب قابل اجرا است.

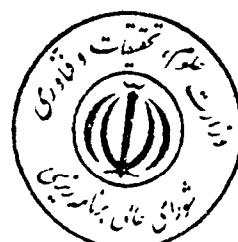
رأی صادره چهارصدمین جلسه شورای عالی برنامه‌ریزی مورخ ۱۳۷۹/۷/۱۰ در مورد برنامه
آموزشی کارشناسی ناپیوسته علمی - کاربردی متالورژی - ذوب فلزات صحیح است و به مورد
اجرا گذاشته شود.

دکتر مصطفی معین
وزیر علوم، تحقیقات و فناوری

دکتر مهدی اخلاقی
رئیس گروه علمی - کاربردی

رونوشت: به معاونت محترم آموزشی وزارت علوم، تحقیقات و فناوری
خواهشمند است به واحدهای مجری ابلاغ فرمائید.

دکتر سید محمد کاظم نائینی
دیباش
دیباش



فصل اول

مشخصات کلی دوره کارشناسی ناپیوسته

« متالورژی - ذوب فلزات »

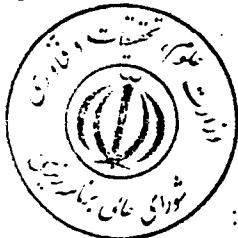


۱. تعریف و هدف:

هدف این دوره تربیت کارشناس علمی - کاربردی در رشته متالورژی و ذوب فلزات است که براساس نظام آموزش‌های علمی - کاربردی گروه هشتم شورای عالی برنامه ریزی وزارت علوم، تحقیقات و فناوری طراحی و تدوین شده است. کارشناس (علمی - کاربردی) متالورژی و ذوب فلزات فردی است که دانش و مهارت‌های لازم را در زمینه‌های ذوب فلزات و ریخته‌گری آنها به منظور اجرای فعالیت در طرحهای مختلف فراگرفته باشد.

۲. اهمیت و ضرورت:

با توجه به ضرورت خودکفایی کشور در زمینه تهیه قطعات صنعتی از طریق ذوب فلزات و متالورژی و ریخته‌گری با کیفیت برتر که کل صنایع کشور به آن بستگی تام دارد، نیاز مبرم صنعت متالورژی به تربیت نیروی انسانی کار آمد در این تخصص بدلیل وابستگی شدید کلیه صنایع به این رشته بیش از پیش احساس می‌شود. بدینهی است که تولید چنین قطعاتی می‌تواند باعث تقویت صادرات غیرنفتی نیز گردد.



۳. نقش و توانایی فارغ التحصیلان:

پس از پایان دوره کارشناسی ناپیوسته از فارغ التحصیل انتظار می‌رود:

- تجزیه و تحلیل شیمیائی و ساخت قطعات ریختگی
- احداث کارگاه‌های ذوب فلزات و ریخته‌گری
- برنامه‌ریزی و سرپرستی کارگاه و آزمایشگاه‌های ذوب فلزات و ریخته‌گری را داشته باشد.
- برنامه‌ریزی ساخت قطعات ریخته‌گری

۴. مشاغل قابل احراز:

فراگیران پس از گذراندن دوره کارشناسی ناپیوسته توانائی احراز مشاغل زیر را کسب می‌نمایند.

۱. سرپرست کارگاه‌های خطوط تولید در، ذوب و ریخته‌گری
۲. طراح کارگاه‌های ذوب فلزات و آزمایشگاه‌های مربوطه
۳. آموزش افراد تحت سرپرستی

۵. شرایط و ضوابط پذیرش دانشجو

۱. دارا بودن مدرک کاردانی در رشته و گرایش های متالورژی، ذوب فلزات، ریخته گری و سرامیک تبصره: قبولشدگان (به تشخیص مجری) ملزم به گذراندن دروس جبرانی می باشند.
۲. دارا بودن حداقل ۳ سال کار عملی مرتبط
۳. قبولی در آزمون سراسری
۴. داشتن شرایط عمومی

۶. طول دوره و شکل نظام

طول دوره بطور متوسط ۲ تا ۳ سال است که دروس عملی و نظری آن به صورت واحد ارائه می گردد به طوری که هر واحد نظری معادل ۱۷ ساعت، آزمایشگاهی ۳۴ ساعت و کارگاهی ۵۱ ساعت و هر واحد کارآموزی معادل ۱۲۰ ساعت در طول نیمسال تحصیلی است. (ساعات دروس آزمایشگاهی و کارگاهی یک واحدی می تواند به ترتیب تا ۵۱ و ۶۸ ساعت افزایش یابد). طول هر ترم ۱۷ هفته معادل یک نیمسال تحصیلی است.



تعداد کل واحدهای دروس این مجموعه بشرح زیر است:

۹ واحد	دروس عمومی	-
۹ واحد	دروس پایه	-
۱۹ واحد	دروس اصلی	-
۳۱ واحد	دروس تخصصی	-

جمع کل واحد ۶۸ واحد

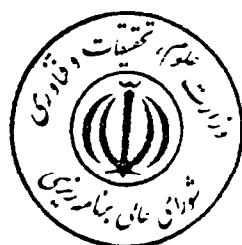
۷. عنوانین و ضرائب دروس آزمون:

ضریب ۲	متالورژی فیزیکی	-
ضریب ۲	عملیات حرارتی و متالوگرافی	-
ضریب ۲	متالورژی استخراجی	-
ضریب ۳	ریخته گری آلیاژهای آهنی و غیرآهنی	-
ضریب ۳	اصول ریخته گری	-
ضریب ۳	مصالح ذوب و قالبگیری	-

فصل دوم

جدول دروس کارشناسی ناپیوسته

«متالورژی - ذوب فلزات»

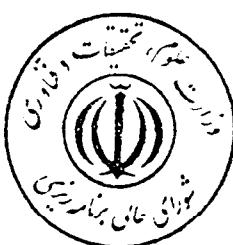


جدول سهم درصد دروس عملی و نظری بر حسب ساعت

(بدون احتساب ساعت کارآموزی و پروژه)

کارشناسی فایپوسته متالورژی - ذوب فلزات

نوع درس	تعداد واحد	تعداد ساعت	درصد(برحسب ساعت)	درصدمجاز)
دروس عملی	۱۸	۸۱۶	۵۲/۲	۵۵ تا ۴۰
دروس تئوری	۴۴	۷۴۸	۴۸/۸	۶۰ تا ۴۵
جمع کل	۶۲	۱۵۶۴	% ۱۰۰	-



دوره کارشناسی ناپیوسته متالورژی - ذوب فلزات

جدول دروس جبرانی

کد درس	نام درس	تعداد واحد	ساعت	دروس پیشنهادی	دروس همنیاز
		واحد	جمع تئوری عملی		
۱	متالورژی فیزیکی	۲	۳۴	-	۳۴
۲	ریخته گری آلیاژهای آهنی	۲	۳۴	۱۷	۵۱
۳	ریخته گری آلیاژهای غیرآهنی	۲	۳۴	۱۷	۵۱
۴	مصالح ذوب	۲	۳۴	۱۷	۵۱
۵	اصول ریخته گری	۲	۳۴	۱۷	۵۱
	جمع	۱۰	۱۳۶	۱۰۲	۲۳۸



دوره کارشناسی نایپوسته متالورژی - ذوب فلزات

جدول دروس عمومی

کد درس	نام درس	تعداد واحد	ساعت جمع	تعداد نظری	تعداد عملی	دروس همنیاز
۱	معارف اسلامی (۲)	۲	۳۴	۳۴	-	معارف اسلامی (۱)
۲	انقلاب اسلامی و ریشه های آن	۲	۳۴	۳۴	-	
۳	تاریخ اسلام	۲	۳۴	۳۴	-	
۴	متون اسلامی (آموزش زبان عربی)	۲	۳۴	۳۴	-	
۵	تریبیت بدنی (۲)	۱	۳۴	-	۳۴	
	جمع	۹	۱۷۰	۱۳۶	۳۴	



دوره کارشناسی ناپیوسته متالورژی - دوب فلزات

جدول دروس پایه

کد درس	نام درس	ساعت	ساعتمان	نظری	عملی	واحد	تمداد
۱	ریاضی عمومی (۲)	-	۵۱	۵۱	۳		
۲	ریاضی کاربردی	-	۵۱	۵۱	۳		
۳	فیزیک الکتریسیته و مغناطیس	-	۵۱	۵۱	۳		
	جمع	-	۱۰۳	۱۰۳	۹		



دوره کارشناسی ناپیوسته متالورژی - ذوب فلزات

جدول دروس اصلی

کد درس	نام درس	تعداد واحد	ساعت	دروس پیشیناز	دروس همنیاز
		واحد	میلی نظری میلی		
۱	استاتیک و مقاومت مصالح	۳	۵۱	ریاضی عمومی (۲)	
۲	انتقال حرارت	۳	۵۱	ریاضی کاربردی	
۳	شیمی فیزیک	۳	۵۱	ریاضی عمومی (۲)	
۴	اصول خوردگی واکسیداسیون در فلزات	۲	۳۴	ترمودینامیک	
۵	ترمودینامیک	۳	۵۱	-	شیمی فیزیک
۶	کارگاه ساخت مدل‌های فلزی و پلاستیکی	۱	۵۱	-	
۷	کارگاه قالب‌سازی	۱	۵۱	-	
۸	متالورژی مکانیکی فلزات و آلیاژها	۲	۳۴	استاتیک و مقاومت مصالح	
۹	آزمایشگاه تجزیه فلزات (تجزیه کمی)	۱	۳۴	-	
	جمع	۱۹	۲۰۲	۲۲۸	۲۲۲



دوره کارشناسی نایپوسته متالورژی - ذوب فلزات

جدول دروس تخصصی

کد درس	نام درس	ساعت	تعداد واسد	تعداد جمع	ساعت	درس همنیاز	دروس پیشیاز
		ساعت	تعداد واسد	تعداد جمع	ساعت	درس همنیاز	دروس پیشیاز
۱	دگرگونی فازها (نفرذ)	-	۳۴	۳۴	۲		متالورژی فیزیکی (۲)
۲	متالورژی فیزیکی (۲) (آلیاژهای غیرآهنی)	-	۵۱	۵۱	۳		
۳	ریخته گری (۲) (فولادوچدن)	-	۳۴	۳۴	۲		ریخته گری (۲) (فولادوچدن)
۴	ریخته گری (۳) (آلیاژهای غیرآهنی)	-	۳۴	۳۴	۲		ریخته گری (۲) (فولادوچدن)
۵	آزمایشگاه متالوگرافی (۲)	۳۴	-	۳۴	۱		متالورژی فیزیکی (۲)
۶	تکنولوژی و کارگاه ساخت و نگهداری کوره های ذوب	۵۱	۱۷	۶۸	۲		
۷	طراحی و مدلسازی به کمک کامپیوتر	۵۱	۱۷	۶۸	۲		کارگاه ریخته گری در قالب های دائمی
۸	کارگاه ریخته گری در قالب های دائمی	۵۱	-	۵۱	۱		کارگاه ریخته گری در قالب های دائمی
۹	کارگاه تخصصی ریخته گری در آلیاژ های پایه مس	۱۰۲	-	۱۰۲	۲		ریخته گری (۲) (آلیاژهای مس)
۱۰	کارگاه تخصصی ریخته گری در آلیاژ های پایه مس	۱۰۲	-	۱۰۲	۲		ریخته گری (۳) (آلیاژهای غیرآهنی)
۱۱	کارگاه ریخته گری فولاد	۵۱	-	۵۱	۱		ریخته گری (۲) (فولادوچدن)
۱۲	کارگاه ریخته گری چدن	۵۱	-	۵۱	۱		ریخته گری (۲) (فولادوچدن)
۱۳	انجماد فلزات و آزمایشگاه	۳۴	۱۷	۵۱	۲		ریخته گری (۳) (آلیاژهای غیرآهنی)
۱۴	تکنولوژی و ساخت ماهیچه ها	۵۱	۱۷	۶۸	۲		ریخته گری (۳) (آلیاژهای غیرآهنی)
۱۵	پروژه	۱۵۳	-	۱۵۳	۳		گذراندن حداقل ۱۰ واحد تخصصی
۱۶	کارآموزی	۳۶۰	-	۳۶۰	۳		گذراندن حداقل ۱۰ واحد درسی
	جمع	۱۰۹۱	۲۲۱	۱۳۱۷	۳۱		



فصل سوم

سرفصل دروس برنامه دوره کارشناسی ناپیوسته
«متالورژی - ذوب فلزات»



نام درس: ریاضی عمومی (۲)

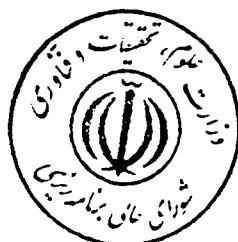
تعداد واحد: ۳

نوع واحد: نظری

هدف: ایجاد توانایی در حل معادلات، ماتریسها، دترمینان، بردارها، دیفرانسیل و انتگرال

سربلند: دروس: (۵۱ ساعت)

معادلات پارامتری، مختصات فضایی، بردار در فضا، ضرب عددی، ماتریس‌های 3×2 دستگاه معادلات خطی سه مجهولی، عملیات روی سطراها، معکوس ماتریس، حل دستگاه معادلات استقلال خطی، پایه در R^2 و R^3 ، تبدیل خطی و ماتریس آن، دترمینان 2×2 ، ارزش و بردار ویژه، ضرب برداری، معادلات خط و صفحه رویه درجه دو، تابع برداری و مشتق آن، سرعت و شتاب، خمیدگی و بردارهای قائم بر منحنی، تابع چند متغیره، مشتق مرئی و جزئی، صفحه مماس و خط قائم گرادیان، قاعده زنجیری برای مشتق جزئی، دیفرانسیل کامل، انتگرالهای دوگانه و سه‌گانه و کاربرد آنها و مسائل هندسی و فیزیکی، تعویض ترتیب انتگرال گیری (بدون اثبات دقیق)، مختصات استوانه‌ای و کروی، میدان برداری، انتگرال منحنی الخط، انتگرال رویه‌ای، دیبورژانس، چرخه، لاپلاسین پتانسیل قضایای گرین و دورژانس و استکس.



نام درس: ریاضی کاربردی

تعداد واحد: ۳

نوع واحد: نظری

هدف: دانشجو پس از پایان درس زمینه مناسب ذهنی جهت دریافت و حل مسائل مختلف هندسی را پیدا کرده و توانایی محاسبات مربوط به معادلات دیفرانسیل را کسب می‌کند.

سرفصل دروس: (۵۱ ساعت)

طبیعت معادلات دیفرانسیل و حل آنها، منحنی‌ها و مسیرهای قائم،
الگوهای فیزیکی، معادله جداسدنی، معادله دیفرانسیل خطی مرتبه اول،
بگس، معادله خطی مرتبه دوم، معادله همگن با ضرایب ثابت
روش ضرایب نامعین، و روش تغییر پارامترها،
کاربردها معادلات مرتبه دوم در فیزیک و مکانیک،
حل معادله دیفرانسیل با سری‌ها توابع بسل و گاما چند جمله‌ای لراندر، مقدمه‌ای بر دستگاه معادلات
دیفرانسیل،

تبدیل پالس و کاربرد آن در حل معادلات دیفرانسیل.

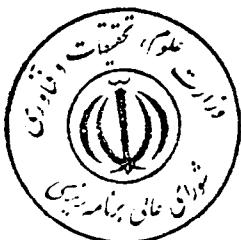


نام درس: فیزیک الکتریسیته و مغناطیس

تعداد واحد: ۳

نوع واحد: نظری

هدف: دانشجو پس از گذراندن این واحد درسی مفاهیم اساسی کمیتهای فیزیکی و رابطه بین پدیده‌ها، در زمینه میدان الکتریکی، پتانسیل، خازنها، الکتریسیته جاری، میدان مغناطیس، قوانین فاراده الکترومغناطیس و جریانهای متناوب را عمیقاً درک کرده و زمینه مناسب ذهنی جهت دریافت و حمل مسائل مختلف مهندسی را انجام خواهد داد.



سرفصل دروس: (۵۱ ساعت)

بار و ماده: بار الکتریکی، هادی، عایقها، قانون کولن

میدان الکتریکی: خطوط نیرو، بار نقطه‌ای، دوقطبی در میدان الکتریکی

قانون گوس: قانون گوس و ارتباط آن با قانون کولن، شدت میدان الکتریکی برخی از کاربردهای قانون گوس

پتانسیل الکتریکی: پتانسیل الکتریکی، پتانسیل بار نقطه‌ای، پتانسیل دو قطبی انرژی پتانسیل الکتریکی، محاسبه اختلاف پتانسیل

خازنها: خواص و ظرفیت خازنها، بستن خازنها محاسبه و انرژی آنها، ضریب دی الکتریکی و پرمیتوئیه

جریان برق و مقاومت الکتریکی: جریان الکتریکی، مقاومت، مقاومت و هدايت مخصوص، قانون اهم، انتقال انرژی در مدار الکتریکی

نیروی محرکه، الکتریکی: نیروی محرکه الکتریکی و محاسبه شدت جریان اختلاف پتانسیل، مدارهای چند حلقه‌ای، اندازه‌گیری جریان و اختلاف پتانسیل، بستن مقاومتها و قوانین کیرشهف، اساس کار ولتمتر، فلوی مغناطیس، نیروی مغناطیسی وارد بر جریان، اثر هال، بار درگردش.

قانون آمپر: قانون آمپر، میدان مغناطیس در نزدیکی سیم بلند، خطوط میدان مغناطیس.

قانون فارادی و القاء: آزمایش فارادی، قانون لنز، القاء میدانهای مغناطیسی متغیر.

الکترومغناطیس: تجزیه و تحلیل حرکت آونگ ساده، کمبت نوسانات الکترومغناطیس، تغییر جریان الکترومغناطیس.

جریانهای متناوب: جریان متناوب، مدار تک حلقه‌ای، توان در مدارهای جریان متناوب یکسوکننده‌ها و صافی‌ها، ترانسفورماتورها

نام درس: استاتیک و مقاومت مصالح

تعداد واحد: ۳

نوع واحد: نظری

پیشیاز: ریاضی عمومی (۲)

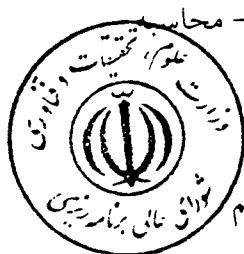
هدف: دانشجو پس از گذراندن درس نیروهای وارد بر اجسام در صفحه و در فضای کلیه نیروهای وارد بر اجسام در حالت تعادل را، تنش با تغییر طول نسبی، ممان، خمین در تیرها و تغییر شکل در اثر نیروهای پیچشی در تیرها و سایر اجسام را محاسبه می‌کند.

سرفصل دروس: (۱۵ ساعت)

الف. استاتیک:

۱. مقدمه: استاتیک چیست؟ تعریف: اصل محاسبه نیروهایی که به حالت استاتیک اجسام مربوط می‌شود.

۲. استاتیک ذرات مادی، نیروهای وارد بر جسم در صفحه، نیروهایی که در فضای اجسام وارد می‌شود.



۳. نیروهای معادل، سیستم نیروهای معادل، تعادل اجسام صلب، تعادل اجسام در صفحه - محاسبه نیروهای تعادلی اجسام صلب، محاسبه نیروهای تعادلی اجسام در فضای

۴. توزیع نیروهادر یک جسم، محاسبه برآیند نیروها در یک جسم

۵. مرکز ثقل، تعریف، تعیین مرکز ثقل یک جسم بكمک ترسیم، محاسبه مرکز ثقل یک جسم

۶. تعادل اجسام ساده، تعادل اجسام مرکب (از چند جزء متصل بهم تشکیل شده‌اند).

۷. قابها و ماشینهای ساده، محاسبه نیروها در ماشینهای ساده، نیروهای وارد بر میله‌ها و کابلها.

ب. مقاومت مصالح:

۱. مقدمه، تعریف، کاربرد مقاومت مصالح، تنش، تغییر طول نسبی، محاسبه، تشریح تنش و تغییر طول نسبی، عوامل موثر بر افزایش یا کاهش تغییر طول نسبی فلزات و آلیاژها، مکانیزم تنش‌ها در اجسام.

۲. تنش، آنالیز تنش در اعضاء ساده و محاسبه آن، محاسبه تنش جسم تحت تاثیر بارهای ساده.

۳. تنش های برشی و فشاری، محاسبه تنش های برشی و فشاری، اجزاء و فاکتورهای موثر بر تنش های برشی و فشاری در اجسام.
۴. ممان و گشتاور، نیروهای موجود ممان و گشتاور، محاسبه ممان و گشتاور در اجسام خصوصاً تیرها.
۵. خمش در تیرها، محاسبه خمش در تیرها، تنش در تیرها، محاسبه تنش در تیرها.
۶. تغییر شکل تیرها، پیچش در تیرها، محاسبه نیروهای پیچشی در تیرها.
۷. تعادل اسکلت نا معین ، محاسبه و تشریح نیروهای تعادل اسکلت
۸. کمانش ، تمرکز تنش ها ، پدیده خستگی و وابستگی زمان در تغییر شکل اجسام.
۹. شکست ، معیارهای شکست ، محاسبه نیروهای شکست و خستگی اجسام.



نام درس: انتقال حرارت

تعداد واحد: ۳

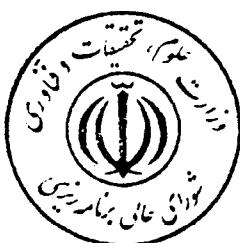
نوع واحد: نظری

پیشیاز: ریاضی کاربردی

هدف: دانشجو پس از گذراندن درس، قوانین انتقال حرارت را شرح می‌دهد و انتقال حرارت در محیط و اجسام مختلف از جمله سرامیک‌ها و دیوارهای سرامیکی را تشریح می‌نماید.

سرفصل دروس: (۵۱ ساعت)

۱. هدایت حرارت در جامدات، بررسی انتقال حرارت در حالات پایدار و گذرا انتقال حرارت ممتنم همراه با جریان آرام یا ناآرام مایعات در بهم خوردن اجباری و به هم خوردن آزاد.
۲. جریانهای کامل شده Fully-Dereloped و ایجاد لایه‌های مرزی در لوله‌ها روی صفحات مسطح روی اجسام مدور، محفظه‌های پر شده Packed beds ضریب انتقال حرارت در سرعتهای زیاد، رابطه انتقال حرارت و اصطکاک، جوشیدن، انتقال حرارت توسط تشعشع، انتقال جرم در سیستمهای در حال سکون، انتقال جرم مربوط به جریانهای آرام و نارآام مایعات، بررسی بین انتقال حرارت ممتنم، جرم و شباهتهای آنها.
۳. انتقال حرارت توسط دیوارهای، عایق‌های حرارت، هادیهای حرارت، انتقال حرارت و رابطه آن با ضخامت‌های مختلف، دیواره و جنس دیواره.



نام درس: شیمی فیزیک

تعداد واحد: ۳

نوع واحد: نظری

پیشناز: ریاضی عمومی (۲)

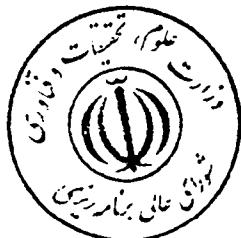
هدف: دانشجو پس از گذراندن درس، قوانین اول و دوم و سوم ترمودینامیک را تشریح نموده و اصول تعادل شیمیایی، معادلات ماکسول را شرح می‌دهد.



سفره دروس: (۱۵ ساعت)

۱. مقدمه، تعریف (سیستم، درجه حرارت، فشار، کار، انرژی، گرمای ویژه، گرمای نهائی ذوب گرمای تبخیر، سیکل)
۲. حالات مختلف ماده (جامد، مایع، گاز)
۳. انرژی داخلی (آزنالپی، آنتروپی)
۴. قانون اول ترمودینامیک، اصل بقای انرژی، کار انبساطی یک منبع، کار انبساطی یک منع وقتی کد کار و حرارت مستقل از مسیر میگردد.
گازهای حقیقی، گازهای ایده‌آل، طرز استعمال قانون اول ترمودینامیک برای گازهای ایده‌آل و حقیقی.
۵. ترموشیمی، تعاریف و فرادرادها، قانون جمع پذیری گرمای واکنش گرمای انحلال و گرمای تشکیل یونها.
۶. قانون دوم ترمودینامیک، انواع تعادل مکانیکی، فیزیکی، شیمیائی محاسبه توایع ترمودینامیکی، قوانین انرژی آزاد، طرز استعمال انرژی آزاد در تغییر حالت ماده، محاسبات مربوط به انرژی آزاد.
۷. آنتالپی آزاد، نیروی محرکه الکتریکی، محرکه مغناطیسی، نیروی محرکه الکترومغناطیسی تعیین خواص مغناطیسی مواد.
۸. قانون سوم ترمودینامیک، تابع انرژی آزاد در سیستم باز، مقادیر مول جزئی، محاسبه آنتروپی.
۹. چگونگی عمل الکتروولیت‌ها در محلول، ترمودینامیک محلول‌های الکتروولیت، نیروی الکتروموتویی پلیهای شیمیایی.

۱۰. اصول تعادل شبیهائی ، ثابت تعادل ، اثر درجه حرارت و فشار روی ثابت تعادل.
۱۱. معادلات ماسکسول ، قوانین گازها، گازهای ایدهآل و گازهای حقیقی مخلوط گازها، تئوری جنبشی گازها(کنتیک گازها).
۱۲. قانون فازها، دیاگرام فازها.



نام درس: اصول خوردگی و اکسیداسیون فلزات

تعداد واحد: ۲

نوع واحد: نظری - عملی

پیشیاز: ترمودینامیک

هدف: دانشجو پس از گذراندن درس ، مکانیسم خوردگی و تاثیر عوامل مختلف را بر آن تشریح نموده و راههای جلوگیری از خوردگی در هر آلیاژ را ارائه می نماید. و آزمایشات مربوط به خوردگی را انجام می دهد.

سفرصل دروس: (نظری ۱۷ ساعت، عملی ۳۴ ساعت)

تعاریف ، معایب ناشی از خوردگی واکسیداسیون، مکانیسم واکنشها، اکسیداسیون، مکانیسم خوردگی در محیط های مختلف ، سرعت واکنش ، خوردگی و اکسیده شدن فلزات آهنی، خوردگی و اکسید شدن فلزات غیر آهنی خوردگی آلیاژها، خوردگی الکترو شبیهای فلزات، موائع خوردگی در محیط الکترولیت، خوردگی در شکافها و اتصالات فلزی، فیلم و رشد آن، تاثیرهای آلیاژی در خوردگی تاثیر محیط، محافظت از خوردگی (کاتد، آند، پوششها) ، روشهای تعیین مقدار و رشد خوردگی، آلیاژهای مقاوم در برابر خوردگی، حفاظت فلزات در خوردگی ، حفاظت الکترو شبیهایی ، حفاظت آندی، حفاظت کاتدی حفاظت بوسیله روکش و رنگها.

۱. آزمایش سریهای گالوانیکی و بررسی نحوه خوردگی در:

۱-۱ پیلهای دو فلزی

۱-۲ پیلهای اختلاف غلظتی

۱-۳ اختلاف فشار اکسیژن در مجاورت الکترودها

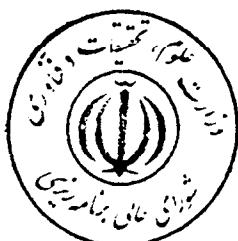
۲. اندازه گیری میزان خوردگی در یک محلول

۲-۱ بررسی میزان خوردگی آلیاژهای مختلف در محلولهای مختلف

۲-۲ بررسی اثر درجه حرارت در میزان خوردگی

۲-۳ بررسی اثر اندازه دانه در میزان خوردگی

۲-۴ مقایسه میزان خوردگی آلیاژهای مختلف در شرایط کاری



۳. خوردگی تحت تنش

۱-۱ بررسی اثر تنش اعمالی به نمونه

۱-۲ اثر تنش باقیمانده در نمونه

۲. اکسیداسیون فلزات و خوردگی شیمیائی

۳-۱ اکسیداسیون فلزات

۳-۱-۱ اندازه گیری ضخامت اکسید به روش نوری

۳-۱-۲ اندازه گیری ضخامت به روش وزنی

۳-۱-۳ رسم منحنی اکسیداسیون فلزات و تعیین قانونی که بر اکسیداسیون فلز حاکم است (لگاریتمی، سهمی، خطی و ...)

۴-۲ خوردگی شیمیائی

بررسی خوردگی شیمیائی فلزات و مشخص نمودن اینکه این نوع خوردگی بصورت الکتروشیمیائی می باشد.

۵ خوردگی در اثر خستگی

مشاهده نحوه خوردگی در اثر خستگی و رسم منحنی S-N در محیط‌های خورنده و مقایسه این منحنی با منحنی‌های عادی آلیاژ مورد نظر آزمایش یا شش نمک

در این آزمایش نحوه و مقدار خوردگی در شرایط گوناگون آزمایش می گردد متغیرهای این آزمایش می توانند PH محیط، درجه حرارت، زمان، فشار، رطوبت سنجی باشد. این آزمایش مقاومت در مقابل آب دریا را می تواند بررسی نماید.

۶. آزمایش اتمسفر مرطوب

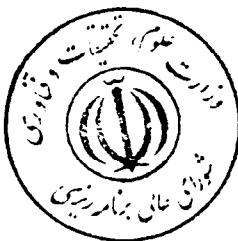
در این آزمایش نحوه و مقدار خوردگی در شرایط مرطوب و با درجه حرارتها و زمانهای مختلف بررسی می گردد.

۷ پولاریزاسیون

بررسی پولاریزاسیون و رسم منحنی دانسیته جریان بر حسب پتانسیل (کاتدی و آندی) و بدست آوردن ولتاژ و جریان خوردگی.

۸. ممانعت کننده‌های خوردگی

بررسی نحوه عمل ممانعت کننده‌ها و رسم منحنی سرعت خوردگی (کاهش وزن در واحد سطح در



واحد زمان) بر حسب غلظت ممانعت کننده‌های مختلف (کاتدی و آندی) و پیدا نمودن غلظت اپتیم کننده‌ها جهت حفاظت از خوردگی

۱۰. حفاظت کاتدی

۱۰-۱ حفاظت کاتدی توسط اعمال جریان خارجی

۱۰-۲ حفاظت کاتدی توسط آند فدا شونده مانند Mg, Zn, Al

۱۰-۳ نحوه اندازه‌گیری مقاومت خاک و پتانسیل جریان یک نمونه در خاک

۱۱. پوشش دادن نمونه‌های فولادی توسط Zn, Sn (به روش غوطه وربی گرم) و اندازه‌گیری ضخامت پوششها فوق به روشهای مختلف و بررسی اثر این پوششها در میزان خوردگی.

۱۲. آزمایش آندایزینگ AL

آشنائی با نحوه کار و بررسی اثر ولتاژ، دانستبه، جریان، زمان، درجه حرارت و نوع الکتروولیت بروی مشخصات پوشش.

۱۳. آبکاری مس، نیکل، کروم و روی بروی فولادها و برنجها:

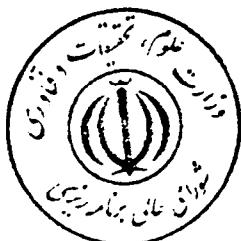
بررسی اثر دانستبه جریان، درجه حرارت، زمان، ترکیب الکتروولیت بروی کیفیت عمل

۱۴. کروماته و فسفاته

بررسی چگونگی عمل کروماته بروی پوشش روی الکتریکی و فسفاته آهن.

۱۵. بررسی منحنی های پودر:

بررسی مناطق اکتبو و پسیو برای چند آلیاژ مشخص از روی منحنی های پودر در محلولهای با pH مختلف (اسیدها، بازها) چه بصورت عادی و چه به صورت زمانیکه پتانسیل معینی به روی نمونه ها اعمال شده باشد.



نام درس: ترمودینامیک

تعداد واحد: ۳

نوع واحد: نظری

پیشناز: شیمی فیزیک

هدف: دانشجو پس از گذراندن درس، قوانین اصلی ترمودینامیک را تشریح نموده و کاربرد هر یک را شرح می‌دهد.

سرفصل دروس: (نظری ۵ ساعت)

بخش اول:

گازها، قوانین اساسی گازها

۱. ثابت‌های اساسی ترمودینامیک

۲. ماهیت انرژی حرارتی

۳. گاز ایده‌آل، تئوری سینتیک، گازها

۴. معادله گازهای ایده‌آل

۵. مخلوط گازها، قانون دالتون

۶. گاز واقعی

بخش دوم:

قانون اول ترمودینامیک

۱. معادله کاروگرما

۲. قانون اول

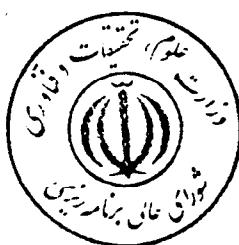
۳. انرژی داخلی یک جسم

۴. گاز انبساطی

۵. عملیات بازگشتن و غیر بازگشتن (رور سیل و غیر رور سیل)

بخش سوم:

۱. انرژی داخلی گاز



۲. ظرفیت حرارتی وزنی، ملکولی و حجمی اجسام جامد، مایع و گاز
بخش چهارم:

ترمودینامیک فعل و انفعالات گاز

۱. فعل و انفعالات تغییر و شکل و دیویشن (تجزیه و پراکندگی) $\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O}$

۲. مکانیزم و سینپتک فعل و انفعالات گاز

۳. احتراق دیدروژن

۴. مکانیزم زنجیری فعل و انفعال قابل احتراق مخلوط گازها

۵. اشتغال، توسعه و افزایش شعله

۶. اکسیداسیون کردن، فعل و انفعال کردن با فاز گازی

۷. قابلیت ترمودینامیکی فعل و انفعال سیستم کردن، اکسیژن

۸. فعل و انفعال کردن و دی اکسید کردن، فعل و انفعال کردن و بخار آب

۹. تجزیه منواکسید کردن

بخش پنجم:

ثئوری اکسیداسیون و احیاء فلزات

۱. آفینیته، فلزات نسبت به اکسیژن و فشار دیویشن اکسیدها، (Dissociation Pressures)

۲. ترمودینامیک اکسیداسیون فلزات دیویشن اکسیدها، انرژی آزاد.

۳. ترمودینامیک فعل و انفعال احیاء در سیستم

۴. عملیات احیاء شامل کردن جامد

۵. احیاء متالوژیک اکسیدها

۶. ثئوری سینپتک دیفوژیون احیاء اکسیدها

۷. گرمای تبدیل و تغییر شکل اکسیدها برای عناصر در 298°C (با ضمیمه جدول)

۸. اکتیویته فلز در یک آلیاژ و اکسید فلزی در یک سرباره برای آفینیته فاز نسبت به اکسیژن.

۹. محاسبه پتانسیل موتودینامیکی (انرژی آزاد) اکسیداسیون فلزات و فشار دیویشن اکسید.

۱۰. دامنه اکسیداسیون فلزات در هوا و در اکسیژن.

بخش ششم:

۱. احیاء اکسیدها و جداسازی فلزات

۲. احیاء اکسیدها توسط گاز CO

۳. ترمودینامیک فعل و انفعال احیاء در سیستم $\text{Fe} - \text{O} - \text{C}$



نام درس: کارگاه ساخت مدل‌های فلزی و پلاستیکی

تعداد واحد: ۱

نوع واحد: عملی

پیش‌نیاز:

هدف: فرآگیر پس از گذراندن درس انواع مدل‌های طراحی می‌کنند و روش‌های ساخت آنها را از این درس نمایند.

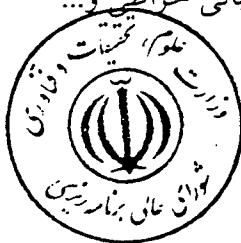
سرفصل دروس: (۱۵ ساعت)

نظری:

۱. مقدمه - تاریخچه مدل‌سازی ریخته گری ، مدل هنری و مدل صنعتی و فرق آنها
۲. اصطلاحات در مدل سازی ، اضافات مدل سازی (شیب ، فراز) (انقباض و انبساط) ، اضافه تراش ، سطح جدایش ، اتصالات ، نرم‌ها و استانداردهای مدل‌سازی صنعتی
۳. ماهیچه‌ها ، تکه گاهها و ریشه ماهیچه‌ها ، جنس ماهیچه و نمایش آن در مدل طراحی و رسم مدل‌های ریخته گری ، نمایش اجزاء و اضافات
۴. طراحی مدل با شیب یک‌طرفه و دو‌طرفه با در نظر گرفتن جنس قطعه ریختگی و سیستم راه‌گاهی مدل
۵. طراحی مدل با شیب دو تکه با شیب دو طرفه همراه با سیستم راه‌گاهی و تغذیه احتمالی
۶. طراحی و رسم مدل‌های دو تکه با تولید انبوه همراه با سیستم راه‌گاهی مربوطه
۷. طراحی مدل با قطعه آزاد و سیستم راه‌گاهی مربوطه
۸. طراحی مدل صفحه‌ای برای قالب‌گیری دستی با تولید انبوه همراه با سیستم راه‌گاهی و تغذیه
۹. طراحی جعبه ماهیچه برای مدل‌های مختلف ماهیچه دار

عملی:

۱. ساخت مدل یک تکه با شیب یک‌طرفه و سطح جدایش یک‌نواخت ، چوب چسبانی خراطی و ...
۲. ساخت مدل یک تکه با شیب دو طرفه و سطح جدایش یک‌نواخت
۳. ساخت مدل یک تکه با سطح جدایش غیر یک‌نواخت
۴. ساخت مدل دو تکه با شیب دو طرفه و سطح جدایش یک‌نواخت
۵. ساخت مدل ماهیچه دار همراه با جعبه ماهیچه آن



نام درس: کارگاه قالبسازی

تعداد واحد: ۱

نوع واحد: عملی

پیش نیاز:

هدف: فراگیر پس از گذراندن درس ضمن آشنایی با دستگاههای قالبسازی مورد استفاده در صنعت قالبهای ساده مورد استفاده در ریخته گری را می سازد.

سروصل دروس: ۱۵ ساعت

۱. طرز کار پرسهای مکانیکی - بستن قالبها بر پرسهای مکانیکی
۲. آشنایی با قالبهای برش، طرز کار قالبهای برش، کار با قالبهای برش
۳. محاسبه اندازه قطعات قالب، نحوه ساخت پارچه های مختلف (قطعات مختلف قالب)
۴. قالبهای برشی، ساخت قالبهای برشی
۵. آشنایی با ساخت قالبهای منگنه کاری، سوراخ کاری، واشرزنی، حدیده کاری پولک زنی، حکاکی
۶. کار با قالبهای پرس، اصول کار پرسها، پرسهای تزریقی، آشنایی با بیرون اندازها
۷. ساخت قالبهای ریز، ساده و متوسط ریخته گری (فلزی و پلاستیک)



نام درس: مطالوری مکانیکی فلزات و آلیاژها

تعداد واحد: ۲

نوع واحد: نظری - عملی

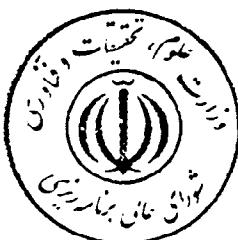
پیشیاز: استاتیک و مقاومت مصالح

هدف: فرآگیر پس از گذراندن دوره، نوافع شبکه و اثر آنها را بر خواص مکانیکی فلزات و آلیاژها شناخته و انواع تغییر فرم‌ها، مکانیزم آنها و تئوری‌های سختی، خستگی، خروش و قوانین مربوطه را تشریح می‌کند.

سرفصل دروس: (۱۷ ساعت نظری - ۳۴ ساعت عملی)

نظری:

۱. نوافع شبکه، نابجایی‌ها، انرژی، موانع حرکت، منابع تولید نابجایی‌ها، برهم‌کنش نابجایی‌ها
۲. مکانیزم تغییرشکل الاستیک و پلاستیک (لغزش دوقلوها) در فلزات و آلیاژها کار سختی، اثر مرزدانه‌ها در استحکام چند قلوها اثر فاز دوم در استحکام فلز
۳. بررسی منحنی‌های تنفس و کرنش، عوامل موثر بر آنها مثل حرارت، نوع شبکه، کریستالی، سرعت کرنش، حد الاستیک، تنفس تسلیم، چقلمگی، تاثیر درصد خلوص فلزات و آلیاژها بر عوامل فوق
۴. تئوری آزمایش‌های سختی، سختی سنگی، کشش، فشار، برش، خمش، مقاومت به ضربه، پیچش
۵. تعریف شکست، انواع شکست، تردشکنی و قانون کیرشهف در شکست ترد
۶. خستگی، مراحل خستگی، اثر پارامترهای مختلف مثل درجه حرارت، اندازه دانه، کیفیت سطح در خستگی، راههای مقاوم کردن قطعات در برابر خستگی
۷. خروش، سختی‌های خروش، تجزیه و تحلیل آنها، مکانیزم‌های خروش، نقشه‌های تغییرشکل پلاستیک، راههای مقاوم کردن قطعات در برابر خروش



عملی:

- آزمایش سختی سنجی: آشنایی با روش‌های مختلف اندازه‌گیری سختی فلزات (راکول، برینل و بیگرزومیکرد) روی چند نمونه قطعات چدن و فولاد و آلیاژهای غیرآهنی.
- آزمایش کشش: انجام آزمایش کشش روی چند نمونه فولادی و چدنی و آلیاژهای غیرآهنی و رسم منحنی تنش کرنش و یافتن نقاط مهم از روی منحنی
- آزمایش فشار: انجام آزمایش فشار روی چند نمونه فولادی و چدنی و آلیاژهای غیرآهنی و رسم منحنی تنش کرنش و یافتن نقاط مهم از روی منحنی
- آزمایش خمث: انجام آزمایش خمث روی چند نمونه فولادی و چدنی و بررسی خواص خمث آنها
- آزمایش مقاومت به ضربه: انجام آزمایش ضربه در حرارت‌های مختلف و تعیین درجه حرارت تبدیل (نوع شکست)
- آزمایش برش: انجام آزمایش روی چند نمونه فولاد، چدن و آلیاژهای غیرآهنی و مقایسه آنها
- آزمایش خزش: انجام آزمایش روی یک نوع فولاد
- آزمایش خستگی: پیدا کردن حد خستگی چند نمونه



نام درس: آزمایشگاه تجزیه فلزات (تجزیه گمی)

تعداد واحد: ۱

نوع واحد: عملی

پیشناز:

هدف: فرآگیر پس از گذراندن درس درصد عناصر موجود در فولاد و چدن را با استفاده از دستگاههای مختلف اندازه می‌گیرد.

سرفصل دروس: ۳۴ ساعت

شناسایی دستگاههای مختلف آزمایشگاه تجزیه فلزات
اسپکتروفوتومتری - کوانتمتری - اشعه ایکس - کروماتوگراف

۱. آزمایش تعیین درصد کربن و سیلیسیم بوسیله دستگاه اسپکتروفوتومتر در چدن ساده و طرز کار با دستگاه و نکات مورد توجه برای راه اندازی دستگاه
۲. آزمایش و تعیین درصد کربن و سیلیسیم و گوگرد و فسفر و منگنز و سایر عناصر قابل اندازه گیری در چدن بوسیله دستگاه گوانتمتر، نکات مورد توجه در کار با دستگاه کوانتمتر
۳. آزمایش تعیین درصد عناصر کربن و سیلیسیم برروش سوختن در چدن ساده
۴. آزمایش تعیین درصد عناصر در چدن آلیاژی و ساده
۵. آزمایش تعیین درصد عناصر در فولادهای ساده و نکات مورد توجه در آن
۶. آزمایش تعیین درصد عناصر در فولادهای آلیاژی
۷. آزمایش تعیین درصد کربن با استفاده از روش شیمی تر شناسایی روش کار و مواد و دستگاههای مورد استفاده در این روش
۸. آزمایش تعیین درصد عناصر قابل اندازه گیری با استفاده از روش شیمی تر
۹. آشنایی با نحوه کار با اشعه ایکس و موارد مورد استفاده
۱۰. اندازه گیری درصد عناصر قابل اندازه گیری با استگاه اشتراولین



نام درس: دگرگونی فازها (نفوذ)

تعداد واحد: ۲

نوع واحد: نظری

پیشناز: متالورژی فیزیکی (۲)

هدف: فراگیر پس از گذراندن درس قوانین عملیات حرارتی نفوذ اتم‌ها واستحاله (دگرگونی) فازها را تشریح نموده و کاربرد آن را روی آلیاژهای مختلف شرح می‌دهد.

سرفصل دروس: (۳۴ ساعت)

فصل اول انواع استحاله‌ها:

۱. مکانیزم جوانه زنی و رشد Nucleation and Growth

۲. مکانیزم تجزیه اسپینودال Spinodal Decomposition



فصل دوم: نفوذ در جامدات

۱. تعریف

۲. قوانین فیزیک

۳. مدل‌های افقی نفوذ

فصل سوم: سنتیک جوانه زنی و رشد

۱. جوانه زنی هموزن

۲. جوانه زنی غیر هموزن

۳. سرعت کلی استحاله

فصل چهارم: استحاله پرلیت

۱. جوانه زنی و رشد

۲. فواصل بین لایه‌های پرلیت

۳. اثر عناصر آلیاژی

فصل پنجم: استحاله بنیتی

فصل ششم: استحاله مارتزیت

۱. مکانیزم برشی

۲. انواع مارتزیت

۳. تمپر کردن مارتزیت

۴. اثر عناصر آلیاژی بر تمپر کردن

فصل هفتم: سختی رسوی و پیر سختی

۱. مراحل پیر شدن

۲. انواع مارتزیت

۳. تمپر کردن مارتزیت

۴. اثر عناصر آلیاژی بر تمپر کردن

فصل هشتم: سختی رسوی و پیر سختی

۱. مراحل پیر شدن

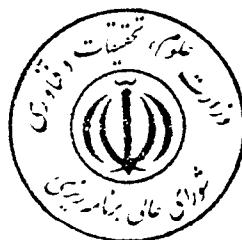
۲. پیر سختی

۳. پیر کوئیچی

فصل نهم: بازیابی، تبلور مجدد و رشد دانه

۱. شرایط تبلور مجدد

۲. تغییر شکل و همگن کردن دانه‌ها



نام درس: مطالوری فیزیکی (۲) (آلیاژهای غیرآهن)

تعداد واحد: ۳

نوع واحد: نظری

پیشیاز:

هدف: دانشجو پس از گذراندن این درس آلیاژهای مس و تاثیر عناصر آلیاژی روی خواص مکانیکی آن و نیز آلیاژهای آلومینیم و سرب و روی و ... را کاملاً شناخته و راههای تهیه آنرا در طریق دیاگرام های دوتایی تشریح می کند.



سفرصل دروس: (نظری ۱۵ ساعت)

الف. آلیاژهای مس :

۱. تعریف مس صنعتی خالص، تاثیرگازها روی خواص فیزیکی نظیر هیدروژن، تاثیر ناخالص‌ها مثل بیسموت روی خواص مس خالص، خواص میکانیکی مس، خوردگی مس، کاربرد مس.

۲. آلیاژهای معروف: مس، برنج‌ها، یادآوری منحنی مس و روی، برنجهای تک‌فاز و دوفاز و خواص آنها و کاربرد آنها

۳. برنج‌های مخصوص: بررسی خواص و کاربرد آنها

۴. ورشو: بررسی خواص و کاربرد آنها

۵. برنزهای قلع: یادآوری منحنی مس و قلع، بررسی خواص فیزیکی مکانیکی و خوردگی و کاربرد آن

۶. برنز آلومینیم: یادآوری منحنی مس و آلومینیم و بررسی خواص فیزیکی مکانیکی، خوردگی و کاربرد آن

۷. سیلیسیکون برنز: بررسی خواص مکانیکی، خوردگی و کاربرد آن

۸. سایر آلیاژهای مس: بررسی خواص مکانیکی، خوردگی و کاربرد آن

ب . آلیاژهای آلومینیم :

۱. انواع کالاهای آلومینیم، تاثیرگازها روی آلومینیم، خواص فیزیکی، خواص مکانیکی و خوردگی و کاربرد آن

۲. بسته‌بندی آلیاژهای نورنده آلومینیم و بررسی خواص فیزیکی، مکانیکی، خوردگی و کاربرد آن و عملیات حرارتی روی آنها

۳. آلیاژهای ریخته‌گری آلومینیم (آلومینیم، سیلیسیم، آلومینیم‌س و...) بررسی خواص فیزیکی، مکانیکی، خوردگی و کاربرد آن و عملیات حرارتی روی آنها

ج. آلیاژهای سرب

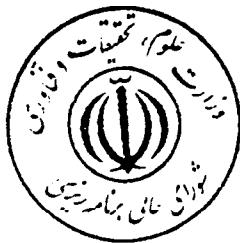
د. روی و آلیاژهای آن: بررسی خواص مکانیکی و فیزیکی و ... آلیاژهای روی

ه. نیکل و آلیاژهای آن: بررسی خواص مکانیکی و فیزیکی و ... آلیاژهای نیکل

و. منیزیم و آلیاژهای آن: بررسی خواص مکانیکی و فیزیکی و ... آلیاژهای منیزیم



نام درس: ریخته‌گری (۲) (چدن و فولاد)



تعداد واحد: ۲

نوع واحد: نظری

پیشنباز:

هدف: فراغیر پس از گذراندن درس اصول ریخته‌گری چدن و فولاد را تشریح می‌کند.

سرفصل دروس: (۳۴ ساعت)

۱. دسته‌بندی فلزات و آلیاژهای آهنی - چدنها، فولادها - فرق آنها از نظر خواص عمومی مکانیکی، ریخته‌گری، رو و سیالیت و ویسکوزیته و عوامل موثر بر سیالیت چدنها، انواع چدنها، خواص کلی چدنها، فرق بین انواع آنها، مواد قالب و خواص آنها در ریخته‌گری چدن
۲. چدنها، اصول ریخته‌گری چدن خاکستری با گرافیت ورقه‌ای و شرایط تهیه آلیاژ چدن از انواع گرافیت‌های A و E و C و B و
۳. اصول ریخته‌گری چدن خاکستری با گرافیت ورقه‌ای (نشکن)، شرایط تهیه مذاب و نحوه افزایش، کنترل درجه حرارت، شارژ، مواد افزودنی و زمان میرایی گرافیت زاهای.
۴. اصول ریخته‌گری چدن سفید، فاکتورهای مورد توجه از قبیل نوع شارژ، مواد افزودنی و زمان و مقدار آنها، کنترل ترکیبات مذاب بخصوص سبلیسیم
۵. اصول ریخته‌گری چدن سفید اولیه، نوع عملیات حرارتی و تئوری‌های مربوط، ترکیبات مورد نظر در مذاب چدن سفید قابل تبدیل به چدن مالیل
۶. اصول ریخته‌گری چدن مالیل مواد اولیه، نکات مورد توجه در ریخته‌گری چدن ساده
۷. اصول ریخته‌گری چدن‌های آلیاژی، خواص چدن‌های آلیاژی نسبت به چدن ساده
۸. اصول ریخته‌گری چدن‌های کرم‌دار، نیکل‌دار، منگنز، خواص مکانیکی و ریخته‌گری هریک
۹. اصول ریخته‌گری فولاد - ریخته‌گری فولادهای ساده، کم‌کرین، پرکرین نکات مورد توجه در ریخته‌گری فولاد، از قبیل تصفیه، اکسیژن زدایی، گوگردزادایی، فسفرزدایی
۱۰. فولادهای آلیاژی، انواع فولادهای آلیاژی، خواص فولادهای آلیاژی، اصول ریخته‌گری فولادهای آلیاژی، رو، سیالیت، درجه حرارت و کنترل آن
۱۱. اصول ریخته‌گری فولادهای کرم‌دار، منگزدار، مس‌دار، خواص مکانیکی در ریخته‌گری هریک
۱۲. اصول تصفیه و اکسیژن‌زدایی و آخال‌زدایی و فسفرزدایی و گوگردزادایی و نیتروژن‌زدایی فولادهای آلیاژی فوق

نام درس: ریخته‌گری (۳) (آلیاژهای غیرآهنی)

تعداد واحد: ۲

نوع واحد: نظری

پیشنباز: ریخته‌گری (۲) (چدن و فولاد)

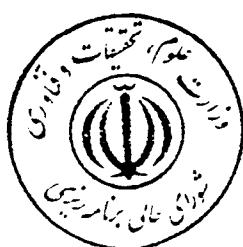
هدف: فراگیر پس از گذراندن درس اصول ریخته‌گری آلیاژهای پایه مس، آلمینیم، روی را تشریح می‌نماید.



سرفصل دروس: (۳۴ ساعت)

۱. عملیات کفی مذاب، کنترل ترکیب، گاززدایی و اکسیژن زدایی، تصفیه، فلاکس‌ها، ریزکننده‌ها
۲. ریخته‌گری آلیاژهای پایه آلمینیم، فعل و انفعالات مذاب با هوای محیط، فعل و انفعالات با سوخت، فعل و انفعالات مذاب با نسوز، فعل و انفعالات با هیدروژن و روش‌های جلوگیری آنها
۳. اصول ریخته‌گری آلیاژهای پایه آلمینیم، رو و سیالیت، خواص مکانیکی، روش‌های ذوب (ذوب در خلاء، ذوب در محیط بی اثر و ذوب در هوای آزاد، گاززدایی، هیدروژن زدایی، جوانه‌زدایی و بهسازی - ریزکننده‌ها
۴. اصول ریخته‌گری آلیاژهای پایه آلمینیم، سیلومین، آلمینیم برنس (آلیاژ آلمینیم و مس) آلیاژ آلمینیم و منیزیم و ... رو و سیالیت، جوانه‌زایی، بهسازی، ریزکننده‌ها، آمیزانها (هاردنرهای)، کنترل حرارت، گاززدایی، هیدروژن زدایی و ... خواص مکانیکی آلیاژ آلمینیم سیلیسیم
۵. اصول ریخته‌گری آلیاژهای آلمینیم - مس (آلومینیم برنس)، آمیزانها، جوانه‌زاهای، بهسازهای، ریزکننده‌ها، آنالیز ترکیب و ... رو و سیالیت، خواص مکانیکی آلیاژ
۶. اصول ریخته‌گری آلیاژهای آلمینیم - مس (آلومینیم برنس)، آمیزانها، جوانه‌زاهای، بهسازهای، ریزکننده‌ها، جوانه‌زایی و ... خواص مکانیکی - سیستم راهگاهی، پوشانهای قالب
۷. اصول ریخته‌گری آلیاژهای آلمینیم - منیزیم، آنالیز ترکیب، آمیزان، نحوه افزایش، گاززدایی، جوانه‌زایی و ... خواص مکانیکی - سیستم راهگاهی، پوشانهای قالب
۸. اصول ریخته‌گری آلیاژهای پایه مس - خواص ریخته‌گری، رو و سیالیت، جوانه‌زاهای، گاززدایها
۹. اصول ریخته‌گری آلیاژهای مس - روی (برنج) - آمیزان - رو و سیالیت، گاززدایی، اکسیژن زدایی، هیدروژن زدایی، جوانه‌زایی، کنترل آنالیز و درجه حرارت - سیستم راهگاهی پوشانهای قالب
۱۰. اصول ریخته‌گری آلیاژهای مس - قلع (برنس) - خواص مکانیکی، ریخته‌گری (رو و سیالیت) گاززدایی، کنترل آنالیز، قالبهای ماسه‌ای، پوسته‌ای، سرامیکی، سیستم راهگاهی

۱۱. آلیازهای ہایه روی - زاماک - گاززدایی، جوانه زایی، خواص مکانیکی، خواص ریخته گری
۱۲. اصول ریخته گری آلیازهای منیزیم، قالب های ماسه ای، پوسته ای، سرامیکی، رو و سیالیت،
جوانه زایی، بهسازی، گاززدایی، ذوب - پوشانهای قالب.



نام درس: آزمایشگاه متالوگرافی (۲)

تعداد واحد: ۱

نوع واحد: عملی

پیشنباز: متالورژی فیزیکی (۲)

هدف: دانشجو پس از گذراندن درس روش‌های پویشی کردن و اچ نمودن را و مکانیزم هریک را همراه با ساختمان و طرز کار میکرو سکوپ‌های مختلف تشریح نموده و با آنها کار کرده و فازهای مختلف را تشریح می‌کند و سپس عکسبرداری می‌نماید.



سرفصل دروس: (۳۴ ساعت)

مقدمه، هدف از متالوگرافی، تعریف، یادآوری نحوه تهیه نمونه نکات مورد توجه در اتحاب و تهیه نمونه، پوشش مکانیکی، الکترولیتی مavnونت کردن، پولیش نمونه هائی که بصورت براده هستند. پولیش الکترولیتی والکتریکی، آماده کردن مواد الکترولیت و تنظیم ترکیب ولناژ الکتریکی، اچ کردن (etching)، مکانیسم‌های اچ کردن، روش‌های اچ کردن، نکات مورد توجه در اچ کردن. آزمایشات ماکروسکوپی، اچ ماکروسکوپی، مواد قابل استفاده در اچ نمودن محلول‌های اچ انواع آلیاژها، تنظیم زمان اچ با توجه به درصد محلول‌های خورنده، روش‌های چاپ عکس و چگونگی آماده سازی محلول‌های چاپ تصویر.

آزمایشات میکروسکوپی، اصول میکروسکونپ متالوگرافی کاربرد میکروسکوپهای متالوگرافی و چگونگی کاربرد و شناخت اجزاء آن در تعمیر و نگهداری، تشخیص فازها، جداکنندگی، بزرگنمایی، عمق میدان، محاسبه بزرگنمایی و انتخاب عدسی شیشی، و چشمی، شناخت میکروسکوپهای نوری. مکانیسم تشخیص فازها، در اثر خورنده فازهای مختلف شناسائی اصل تشخیص فازها، میکروسکوپی الکترونی، آشنایی با میکروسکوپ الکترونی، طرز کار با میکروسکوپهای الکترونی، تشخیص فازها بوسیله میکروسکوپهای الکترونی. عکسبرداری پس از رویت بوسیله میکروسکوپهای الکترونی، موارد استعمال میکروسکوپهای الکترونی در میکروگرانی.

نام درس: تکنولوژی و کارگاه ساخت و نگهداری کوره‌های ذوب

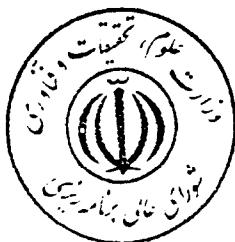
تعداد واحد: ۳

نوع واحد: نظری - عملی

پیشیاز:

همنیاز:

هدف: فرآگیر پس از پایان این درس اصول ساخت کوره‌های ریخته‌گری را تشریح نموده و اپراتوری و تهیه ذوب بوسیله انواع کوره‌ها انجام میدهد.



سفرفصل دروس: (۱۷ ساعت نظری، ۱۵ ساعت عملی)

مقدمه:

تاریخچه کوره‌ها، تکامل کوره‌های ذوب، تعریف کوره

الف. کوره‌های الکتریکی:

۱. کوره القایی، اساس انتخاب، اساس کار، ظرفیت کوره، نوع کوره (از نظر مقدار فرکانس)، نسوز کوره

القایی، نسوز اسیدی، بازی، خنثی، کاربرد هر نوع نسوز، انتخاب نوع نسوز، نسوز کشی کوره القایی، روش‌های زینتر کردن کوره القایی، سیکل حرارتی زینتر کوره، راه اندازی کوره، شارژ کوره، ذوب و تصفیه مذاب کوره، کنترل آنالیز و حرارت بادگیری

۲. کوره قوسی، اساس انتخاب، اساس کار، ظرفیت، آنالیزیار، نوع شارژ کوره، نوع نسوز، انتخاب

نسوز، نسوز کشی، روش‌های نسوز کشی، زینتر کردن نسوز کوره، نحوه شارژ و راه اندازی انتخاب الکترود و نوع الکترود، نحوه کنترل درجه حرارت، کنترل آنالیزیار، بارگیری

۳. کوره‌های المنتی، کاربرد کوره‌های المنتی، موارد استفاده از کوره‌های المنتی، مقایسه کوره‌های المنتی با کوره‌های دیگر.

ب. کوره‌های سوختی:

۱. کوره کوپل

اساس کار، حداقل ظرفیت کوره دوار، ارتفاع کوره دوار، ظرفیت بوته کوره دوار، نحوه نسوز کشی کوره دوار، روش‌های کنترل حرارت، اجزاء کوره (فن، جعبه هوا، تویرها و...) کوره کوپل با سوخت گازی

و اختصاصات آن ، کوره کوبل با سوخت کک و اختصاصات آن ، شارژ کوره کوبل ، روش‌های روشن کردن و شارژ کردن و ذوب کردن و کنترل حرارت و بارگیری کوره کوبل

۲. کوره دوار

عوامل موثر در طراحی و ساخت کوره دوار از قبیل ظرفیت نوع سوخت ، نوع نسوز ، انواع نسوز ، اسیدی و بازی و خنثی ، انتخاب نسوز برای کوره مشخص با شارژ مشخص ، نوع مواد ذوبی (شارژ) ، نوع مواد ذوبی

۳. ساخت کوره دوار

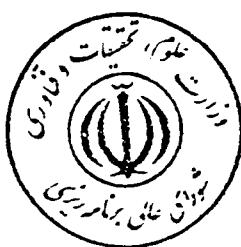
اساس انتخاب کوره دوار ، اساس کارکرده دوار ، تعیین سطح تشعشع نسبت به اندازه داخلی کوره ، نوع سوخت و مشعل یا فارسونگ کوره دوار ، انتخاب قدرت فن ، انتخاب نسوز و نحوه آماده کردن آن ، انتخاب بدنه خارجی کوره و ضخامت پوسته فولادی آن ، ساخت اگزووز و قسمت دو جداره پیش گرم کوره ، شابلونهای کوره و ساخت آنها ، نحوه نسوز کشی کوره و روش‌های زینتر آن ، نحوه روشن کردن و شارژ و بادگیری کوره دوار.

۴. کوره زمینی

عوامل موثر در طراحی کوره‌های زمینی ، از قبیل سوختها ، نسوزها ، نوع آلبایز ، مقدار مذاب ، آنالیز بار ، نوع شارژ ، فراضه ، برگشتی

۵. ساخت کوره‌های زمینی

تعیین نسبت $\frac{H}{D}$ (ارتفاع به قطر) در کوره زمینی با توجه به مقدار بار ذوبی ، تعیین نوع نسوز ، شناخت انواع نسوزها ، اسیدی و بازی ، انتخاب نسوز برای کوره‌های زمینی ، تعیین نوع مشعل و فارسونگ و محل آنها در کوره ، تعیین نوع فن با قدرت مشخص ، روش‌های آجر چینی ، تعیین ارتفاع ته بوته‌ای و اندازه بوته نسبت به ظرفیت کوره



نام درس: طراحی و مدلسازی به کمک کامپیوتر

تعداد واحد: ۲

نوع واحد: عملی-نظری

پیشنباز: کارگاه ریخته‌گری در قالبهای دائمی

هدف: دانشجو پس از پایان درس: دروس و کارهای عملی فراگرفته در دوره را با استفاده از کامپیوتر اجرا نموده و نرم افزارهای مربوط به هر عنوان درسی را شخصاً تهیه می‌نماید.

سرفصل دروس: (۱۷ ساعت نظری، ۵۱ ساعت عملی)

۱. یادآوری DOS (شامل «تغییر ریشه» ، «تغییر ساختار و حذف دایرکتوری» ، «کپی فایل‌ها» ، لپاک کردن فایل‌ها» ، «آشنائی با انواع فایل‌ها» ، «طریقه اجرای فایل‌های دستوری و اجرایی در بسته‌های نرم افزاری»).

۲. نقشه کشی با CAD در حدی که دانشجو بتواند اشکال ساده دو بعدی و بعضی سه بعدی را بکشد. در صورت آمادگی دانشجویان ، تعداد این جلسات می‌تواند تقلیل یابد. در بقیه جلسات باقیمانده ، مباحث زیر را می‌توان مطرح ساخت:

ا. بررسی نحوه سیلان مذاب در یک قالب و طراحی‌های مختلف بمنظور سلامت سیلان شامل :

الف. بررسی اثر اصطکاک بر سیلان مایع.

ب. بررسی اثر ارتفاع ریزش مذاب در سیستم عمودی بر رفتار حرکتی مذاب

پ. بررسی اثر محل فرار گرفتن کanal ورودی در رفتار حرکتی مذاب در سیستم عمودی

ت. بررسی اثر محل فرار کanal های ورودی در نحوه حرکت مذاب در سیستم افقی

ث. طراحی سیستم راهگاهی عمودی جهت تغییر حرکت اغتشاش به آرام

۱۱. شبیه سازی (Simulation) حرارتی و استفاده از نرم افزارها جهت بررسی موارد زیر:

الف. طراحی یک پاتیل

ب. طراحی ساده یک کوره

پ. طراحی شبیه دمایی در نقاط مختلف یک قطعه ای که در کوره یا در هوا سرد می‌شود. (در
حالت جامد)



ث. انجاماد یک فلز خالص

ج. انجاماد یک آلیاژ

ج. مدلسازی عیوب میکرو

ح. مدلسازی عیوب ماکرو

خ. پیش بینی خواص مکانیکی یک قطعه چدن نشکن

د. بررسی پدیده دیفووزیون

۳. آنالیز تنش ها با استفاده از بسته های نرم افزاری شامل:

الف. پیش بینی تنش های باقیمانده در یک قطعه ریختگی

ب. پیش بینی دقت های ابعادی یک قطعه ریختگی

۴. آشنایی با نرم افزار رسم دیاگرام های دوتایی

۵. انتخاب مواد، شامل:

الف. کار با بسته نرم افزاری **Metsel**

ب. آشنایی با بسته نرم افزاری کلیه فولادها

پ. آشنایی با بسته نرم افزاری مواد ریخته گری

ج. آشنایی با نرم افزارهای علم مواد و کریستالوگرافی

د. آشنایی با نرم افزار انتخاب مواد

ه. آشنایی با نرم افزار عیوب قطعات ریختگی

و. آشنایی با نرم افزارهای آنالیز حرارتی داخلی کوره



نام درس: کارگاه ریخته گری در قالب‌های دائمی

تعداد واحد: ۱

نوع واحد: عملی

پیشیاز: کارگاه ریخته گری آلیاژهای پایه آلومینیم

هدف: فرآگیر پس از گذراندن درس قالب‌های دائمی کاست را تشریح نموده ریخته گری مواد و آلیاژهای مجاز را بوسیله آنها انجام میدهد.

سوفصل دروس: (۵ ساعت عملی)

فصل اول: مقدمه

۱. تعریف
۲. خصوصیات
۳. موارد استفاده



فصل دوم: فلزات و آلیاژهای مناسب برای ریخته گری تحت فشار

۱. آلیاژهای آلومینیم
۲. آلیاژهای منیزیم
۳. آلیاژهای روی
۴. آلیاژهای مس

فصل سوم: ماشینهای دستگاهها

۱. ماشینهای تزریقی پلاتجر Plunger Machines
۲. ماشینهای تزریقی هوایی Air Machines
۳. ماشینهای تزریقی یا محفظه سرد Cold-Chamber Machines

فصل چهارم: قالب‌های ریخته‌گری تحت فشار

۱. اجزاء و قسمتهای مختلف ساختمان قالب
۲. طبقه بندی قالبها
۳. طراحی قالبها
۴. تکنیکهای ساخت قالب

فصل پنجم: جنبه‌های تئوریکی ریخته‌گری تحت فشار

۱. تئوری فرامرز Frommer's theory
۲. تئوریهای براندتز Brandt's theories
۳. تئوری بارتونز Barton's theory

فصل ششم: طراحی قطعات ریختگی حامل از ریخته‌گری تحت فشار



۱. انتخاب خطوط جداش
۲. شکل دادن پس از ریخته‌گری برای بعضی از آلیاژهای مخصوص
۳. ضخامت دیواره
۴. ترانسها
۵. حفره‌های ماهیچه‌دار، فرو رفتگی‌ها، زائدات، برآمدگیها و ...
۶. ازووهای

فصل هفتم: مقایسه ریخته‌گری تحت فشار با روش‌های دیگر تولید

از نظر مواد، سرعت تولید، طراحی قطعه و پیچیدگی، ضخامت مقطع، استحکام قطعات اندازه و وزن قطعات، ترانس قبل از ماشین کاری، ظاهر قطعات، قابلیت جوش پذیری و

فصل هشتم: عیوب

حفره‌های انقباضی، حفره‌های گازی، زگرگاسیون، ترکهای انقباضی، تخلخل و ...

فصل نهم: مواد قالب

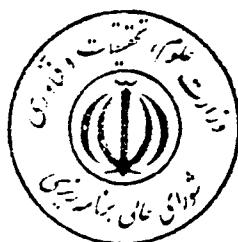
فصل دهم: کنترل کیفیت

فصل یازدهم: تکمیل سطح قطعات

۱. پولیش کاری
۲. ایجاد پوشش فلزی از طریق جریان برق
۳. ایجاد پوشش غیر فلزی از طریق جریان برق
۴. آندانیرنیگ
۵. روش شیمیایی
۶. پوششهای معدنی و آلی

فصل دوازدهم: ماشین کاری قطعات

۱. سوراخکاری قطعات
۲. حدیده و فلاویز کاری در صورت لزوم
۳. ماشین کاری سطوح
۴. سنگ زنی سطوح در صورت لزوم



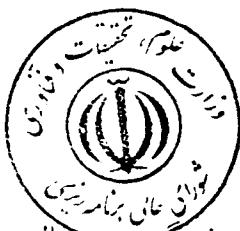
نام درس: کارگاه تخصصی ریخته‌گری آلیاژ‌های پایه مس

تعداد واحد: ۲

نوع واحد: عملی

پیشیاز: ریخته‌گری (۳) (آلیاژ‌های غیر آهنی)

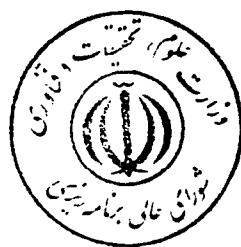
هدف: فرآگیر پس از گذراندن درس ریخته‌گری آلیاژ‌های پایه مس از جمله برنج، برنز و ... را انجام می‌دهد.



سفرصل دروس: (نظری ۱۰۲ ساعت)

۱. ریخته‌گری مس خالص، خواص مکانیکی مس، خواص شیمی فیزیک و ریخته‌گری سیالیت گاززدایی مذاب مس خالص
۲. ریخته‌گری آلیاژ مس - روی - آنالیز ترکیب، عیار شارژ، انتخاب کوره ذوب، شناسایی مواد گاززدایی، اکسیژن زدایی، ذوب، فوق، کنترل درجه حرارت، سرباره‌گیری، حمل بار و ریختن آن درون قالب، آمیزانهای آلیاژ - روش‌های مختلف تهیه برنج و نوشانهای مذاب خواص مکانیکی آلیاژ، بررسی مک و حفره و تخلخل از طریق اچ ماکروسکوپی و دانه‌بندی قطعه، اچ میکروسکوپی و شناسایی فازها
۳. ریخته‌گری آلیاژ‌های مس - قلع، خواص مکانیکی، خواص ریخته‌گری، رو و سیالیت، عیار شارژ، انتخاب کوره، شارژ کوره، گاززدایی، سرباره‌گیری و ... مواد قالب، سیستم راهگاهی، پوشان بررسی قطعه در آزمایشگاه، بررسی مک و تخلخل از طریق اچ ماکروسکوپی، شناخت فاز از طریق اچ میکروسکوپی و بررسی اندازه دانه
۴. ریخته‌گری آلیاژ‌های مس - الومینیم، خواص مکانیکی، خواص ریخته‌گری، رو و سیالیت، اکسیژن زدایی و هیدروژن زدایی - انتخاب کوره، عیار شارژ - شارژ کوره، ذوب، تصفیه، سرباره‌گیری، مواد قالب، سیستم راهگاهی - پوشان - بررسی قطعه در آزمایشگاه از طریق اچ ماکروسکوپی و متالوگرافی
۵. ریخته‌گری آلیاژ‌های مس - سرب، خواص مکانیکی و ریخته‌گری، رو و سیالیت، ذوب تصفیه سرباره‌گیری - گاززدایی، مواد قالب، سیستم راهگاهی - پوشان قالب، اچ ماکروسکوپی و تشخیص مک و حفره و اندازه دانه و اچ میکروسکوپی و بررسی فازها

۶. ریخته‌گری آلیاژهای مس - نیکل، خواص مکانیکی آلیاژ، خواص ریخته‌گری نظری رو و سیالیت انتخاب کوره، شارژ، عیار شارژ، ذوب، تصفیه، گاززدایی، مواد قالب پوشان قالب - بررسی مک و تخلخل و فازهای نمونه در آزمایشگاه
۷. تهیه آلیاژ ورشو - ذوب، تصفیه، گاززدایی و ...



نام درس: کارگاه تخصصی ریخته‌گری در آلیاژ‌های پایه آلومینیم

تعداد واحد: ۲

نوع واحد: عملی

پیشنباز: ریخته‌گری (۳) (آلیاژ‌های غیر آهنی)

هدف:



سفرصل دروس: (نظری ۱۰۲ ساعت)

۱. ریخته‌گری آلومینیم خالص، رو و سیالیت، کنترل درجه حرارت و شناخت مشخصات آلومینیم، مواد قالب ریخته‌گری پوشانها، سیستمهای راهگاهی در ریخته‌گری آلومینیم و آلیاژ‌های آن
۲. ریخته‌گری آلیاژ آلومینیم و سیلیسیم، خواص مکانیکی، خواص ریخته‌گری (رو و سیالیت) نوع شارژ، آمیزان، عیار شارژ، انتخاب کوره نسوز، ذوب، تصفیه، گاززدایی، آخال زدایی، کنترل آنالیز سرباره‌گیری، اچ ماکروسکوپی و میکروسکوپی در آزمایشگاه بترتیب برای رویت و مک و تخلخل، و فازهای موجود در قطعه
۳. آلیاژ آلومینیم، روی، خواص مکانیکی، خواص ریخته‌گری (رو و سیالیت) انتخاب کوره، انتخاب شارژ، آمیزان ذوب، تصفیه، سرباره‌گیری، مواد سرباره‌گیری، گاززدایی، آخال زدایی، افزایش جوانه‌زا، اچ ماکروسکوپی و میکروسکوپی برای رویت مک و تخلخل و فازهای موردنظر
۴. ریخته‌گری آلیاژ آلومینیم - منیزیم، خواص مکانیکی و ریخته‌گری، (رو و سیالیت)، انتخاب شارژ، آمیزان، انتخاب کوره، شارژ کوره، زمان افزایش مواد آلیاژی و افزودنی، ریخته‌گری و انجماد و اچ ماکروسکوپی و میکروسکوپی نونه قطعات در آزمایشگاه و بررسی مک تخلخل و فازها
۵. ریخته‌گری آلیاژ آلومینیم - مس، خواص مکانیکی، خواص ریخته‌گری (رو و سیالیت) انتخاب کوره، انتخاب شارژ، ذوب، تصفیه، سرباره‌گیری، مواد سرباره‌گیری، و انجماد گاززدایی، آخال زدایی مواد قالب، پوشان، خواص پوشان، ریخته‌گری، انجماد، اچ ماکروسکوپی نمونه در آزمایشگاه و بررسی مک و تخلخل و گازها
۶. در تمام مواد ریخته‌گری بالا سیستم راهگاهی (فشاری یا غیرفشاری) و نیز تغذیه بررسی و بطور صحیح تعییه شود و اثرات آنها مورد بررسی فرار گیرد.

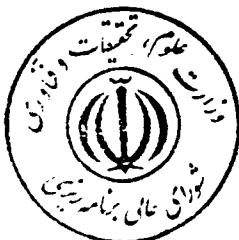
نام درس: کارگاه ریخته‌گری فولاد

تعداد واحد: ۱

نوع واحد: عملی

پیشناز: ریخته‌گری (۲) (فولاد و چدن)

هدف: فراگیر پس از گذراندن درس ریخته‌گری انواع فولادهای ساده و آلیاژی را انجام می‌دهد.



سوفصل دروس: (نظری ۶۸ ساعت)

۱. شناسایی کارگاه ریخته‌گری فولاد
۲. شناسایی مواد قالب در فولادسازی (ماسه، زیرکن، کرمیت)
۳. شناسایی کوره‌ها - انواع فولاد - انواع کوره‌های فولادسازی (القایی، قوسی)، انتخاب کوره‌ها برای ریخته‌گری
۴. نسوزهای کوره‌های فولادسازی (نسوزهای اسیدی، نسوزهای بازی) - انتخاب نسوز با توجه به نوع فولاد (ساده، یا آلیاژی، کمکرن، پرکرن) - پوشانها
۵. ریخته‌گری فولاد ساده کم کردن - نکات مورد توجه در ریخته‌گری فولادهای ساده کم کردن - انتخاب کوره و نسوز، انتخاب مواد قالب، انتخاب شارژ ذوب، تصفیه، آخال زدایی و نیتروژن زدایی - اکسیژن زدایی
۶. پریخته‌گری فولادهای پرکردن، انتخاب کوره، نسوز، انتخاب مواد قالب، انتخاب شارژ، نکات مورد توجه در ریخته‌گری فولادهای پرکردن، آخال زدایی، نیتروژن زدایی - اکسیژن زدایی
۷. ریخته‌گری فولادهای آلیاژی - نکات مورد توجه در ریخته‌گری فولادهای آلیاژی - انتخاب مواد قالب، افزودنی‌ها، پوشانهای قالب، خواص پوشانهای قالبهای موقت
۸. ریخته‌گری فولادهای کرم دار (کم آلیاژی، پرآلیاژی) نکات مورد توجه در ریخته‌گری آن نحوه افزایش مواد آلیاژی
۹. ریخته‌گری فولادهای منگنز دار (هادفیلد و...) رفع عیوب ریخته‌گری احتمالی
۱۰. ریخته‌گری فولادهای نیکل دار (کم آلیاژی و پرآلیاژی) با خواص مکانیکی موردنظر

نام درس: کارگاه ریخته‌گری چدن

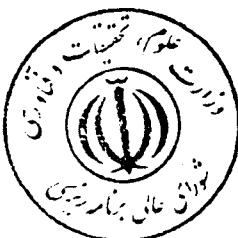
تعداد واحد: ۱

نوع واحد: عملی

پیشنباز: ریخته‌گری (۲) (فولاد و چدن)

هدف: فراگیر پس از گذراندن درس انواع چدن‌های ساده و آلبائیز را پس از تهیه قالب صحیح ریخته‌گری می‌نماید.

سرفصل دروس: (نظری ۵ ساعت)



۱. شناخت کارگاه ریخته‌گری چدن و دستگاههای مختلف و کوره‌های مربوطه
۲. ریخته‌گری چدن ساده خاکستری با گرافیت ورقه‌ای، شارژ، عبار شارژ، آنالیز شارژ، انتخاب کوره، ذوب، تصفیه، کنترل آنالیز، سرباره‌گیری، جوانه‌زها و نحوه افزودن در نظر گرفتن زمان میرایی جوانه‌زا، مواد قالب، قالب‌گیری، پوشش قالب، ریخته‌گری، انجام اج ماکروسکوپی، میکروسکوپی برای رویت مک و تخلخل و فازها در آزمایشگاه
۳. ریخته‌گری و تهیه قطعات چدنی، گرافیت‌هایی از نوع A و B و C و D یا تائید آزمایشگاه
۴. ریخته‌گری چدن خاکستری با گرافیت کروی (نشکن)، خواص مکانیکی، ریخته‌گری (رو و سیالیت) شارژ، عبار شارژ، آنالیز شارژ، ذوب، تصفیه، سرباره‌گیری کنترل، گاززادایی، ریخته‌گری، انجام، کنترل قطعه ریخته شده با تائید آزمایشگاه و بررسی انواع زمینه‌ها و اندازه گرافیت‌ها، سیستم راهگاهی
۵. ریخته‌گری چدن سفید و خواص مکانیکی، رو و سیالیت، آنالیز شارژ، عبار شارژ انتخاب کوره شارژ کوره ذوب، تصفیه، کنترل مذاب، سرباره‌گیری، گاززادایی، مواد گاززدا و آخال زدا و سرباره‌گیری، گاززادایی، مواد گاززدا، آخال زدا و سرباره‌گیر ریخته‌گری تائید قطعه توسط آزمایشگاه (آماده کردن نمونه توسط دانشجویان)
۶. ریخته‌گری چدن سفید با آنالیز چدن مالی بل، عبار شارژ، ذوب، افزایش مواد تصفیه، سرباره‌گیری، مواد سرباره‌گیر، گاززادایی، کنترل، ریخته‌گری، انجام تائید نمونه قطعات ریخته‌گری شده توسط آزمایشگاه (آماده کردن نمونه توسط دانشجویان در آزمایشگاه)

۷. ریخته‌گری چدن‌نیکل دار، انتخاب کوره، شارژ، آنالیز شارژ، ذوب، تصفیه و ریخته‌گری، انتخاب مواد قالب، قالبگیری، سیستم راهگاهی، تائید نمونه قطعات توسط آزمایشگاه (آماده کردن قطعات توسط دانشجویان در آزمایشگاه)
۸. ریخته‌گری چدن کرم دار، کرم نیکل دار، تائید آن توسط آزمایشگاه و آزمایش توسط دانشجویان انجام می‌شود)
۹. ریخته‌گری چدن منگنز دار، پرسیلیسیم و ... و تائید آن توسط آزمایشگاه



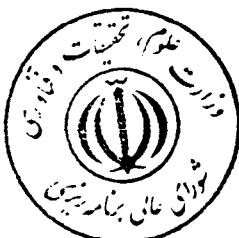
نام درس: انجماد فلزات و آزمایشگاه

تعداد واحد: ۲

نوع واحد: نظری - عملی

پیشنباز: ریخته گری (۳) (آلیاژهای غیر آهنی)

هدف: دانشجو پس از گذراندن درس قوانین انجماد و اثر عوامل مختلف زا، روی انواع انجماد تشریح می کند و آزمایشات مربوط به انجماد را انجام می دهد.



سفرصل دروس: (نظری ۱۷ ساعت، عملی ۳۴ ساعت)

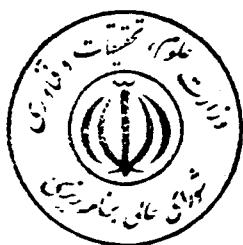
الف. ثوری:

۱. تعریف انجماد، انجماد فلزات خالص ، انجماد آلیاژها ، روش‌های انجماد، پوسته‌ای خمیری، تشکیل نطفه، رشد، انجماد جهت دار، انجماد مستقل و ...
۲. اثر جوانه زاها در انجماد، انجماد یکنواخت ، غیر یکنواخت، اثر ناخالصی ها .
۳. بررسی اثر جنس قالب و محیط روی زمان و نحوه انجماد فلزات و آلیاژها و طرز دانه بندی .
۴. اثر مبرد، زمان میرایی، اثر گاز زدایی، اثر ضخامت روی انجماد فلزات و آلیاژها، اثر ارتعاش ، اثر دمای قالب، اثر فوق ذوب .

ب. عملی:

۱. آزمایش اثر جنس قالب روی زمان انجماد ، تخلخل ، دانه بندی فلزات و آلیاژها حین انجماد .
۲. آزمایش اثر فوق ذوب قالب روی زمان انجماد ، تخلخل ، دانه بندی فلزات و آلیاژها حین انجماد .
۳. آزمایش اثر دمای قالب روی زمان انجماد، تخلخل، دانه بندی فلزات و آلیاژها حین انجماد.
۴. آزمایش ، اثر جوانه زایی روی زمان انجماد ، تخلخل ، دانه بندی فلزات و الیاژها حین انجماد.
۵. آزمایش اثر نوع مبرد و انواع آنها روی زمان انجماد و تخلخل، دانه بندی فلزات و آلیاژها حین انجماد
۶. آزمایش اثر ارتعاش قالب روی زمان انجماد و تخلخل ، دانه بندی فلزات و آلیاژها حین انجماد
۷. آزمایش و تحقیق در رابطه چورنیف برای قطعات هم حجم با مدل های حجمی مختلف.
۸. آزمایش تعیین ضخامت پوسته منجمد شده بر حسب زمان برای آلیاژهای مختلف.

۹. آزمایش اثر گاز زدائی در وزن مخصوص قطعات ریختگی برای آلیاژهای مختلف
۱۰. آزمایش اثر فرق ذوب در سیالیت مذاب برای آلیاژهای مختلف
۱۱. آزمایش تعیین زمان میرایی ماده کروی کننده گرافیت در چدن نشکن
۱۲. آزمایش اثر ضخامت در ساختار زمینه و گرافیتها در چدن خاکستری



نام درس: تکنولوژی و ساخته ماهیچه‌ها

تعداد واحد: ۲

نوع واحد: نظری - عملی

پیشیاز: ریخته‌گری (۳) (آلیاژهای غیر آهنی)

هدف: فراغیر پس از گذراندن درس تکنولوژی ماهیچه سازی را شرح داده و انواع ماهیچه‌ها را بوسیله دستگاههای مختلف ماهیچه‌سازی تهیه می‌نماید.

سrfصل دروس: (۱۷ ساعت نظری ۱۵ ساعت عملی)

فصل اول: مقدمه

۱. تعریف ماهیچه

۲. خصوصیات ماهیچه

۳. وظایف ماهیچه



فصل دوم: مواد مخلوط ماهیچه

۱. ماسه

۲. مواد افزودنی

۳. عوامل موثر در نوع ماسه ماهیچه (نوع ماهیچه، فلزی ریختگی، روش ماهیچه سازی و...)

۴. آماده سازی

فصل سوم: انواع ماهیچه‌ها

۱. ماهیچه تعادلی Balanced core

۲. ماهیچه مخفی Cover core

۳. ماهیچه معلق Hanging core

۴. ماهیچه جناحی Wing core

۵. ماهیچه کلاهی Ram-Up core

۶. ماهیچه کیس Kiss core

فصل چهارم: فرآیندهای ماهیچه سازی

۱. فرآیندهای جعبه سرد Cold-Box Process
۲. فرآیند عمل آوری با حرارت Heat- cure process
۳. فرآیندهای بدون پخت No-Bake Process

فصل پنجم: دستگاههای ماهیچه زنی

۱. ماشینهای ماهیچه گیری بادی Core- blowing Maching
۲. ماشینهای ماهیچه گیری پس زنی Core - drowing Machine
۳. ماشینهای ماهیچه گیری مداوم Continious core Making Machine
۴. ماشینهای برگردان جعبه ماهیچه Roll-over core Box Drawing Machine
۵. ماشینهای ماهیچه گیری تکانی Jolt Roll-over Machine



فصل ششم: پخت ماهیچه

۱. کوره‌های پخت
۲. نوع سوخت کوره‌های پخت
۳. دما و زمان پخت

فصل هفتم: پوششهای ماهیچه سازی

۱. نقش پوشش
۲. مواد پوشش

فصل هشتم: پل ماهیچه Chaplet

۱. تعریف
۲. انواع پل ماهیچه
۳. خصوصیات پل ماهیچه

فصل نهم: تهویه هوا در ماهیچه Core venting

نام درس: پروژه

تعداد واحد: ۳

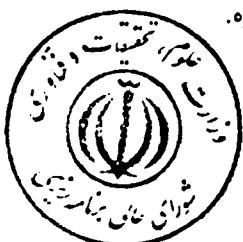
نوع واحد: عملی

پیشیاز: گذراندن حداقل ۱۰ واحد تخصصی

هدف: آشنا شدن دانشجویان با روش تحقیق است بدین معنی که در کلیه دروسی که در طول دوره می‌گذرانند مطالبی را بصورت تئوری یا عملی یاد می‌گیرند که در درس پروژه با بکارگیری مطالب یاد شده شخصاً اقدام به پژوهش خواهند کرد و با مراحل انجام آن و مشکلات آن آشنا خواهند شد. همچنین با نوشتتن پایان نامه با روش نوشتتن مطالب علمی و با ارائه آن با روش ارائه سمینار آشنا خواهند شد.

سوفصل دروس: ۱۵۳ ساعت

پیشنهاد موضوع پروژه از طرف دانشجو یا یکی از اساتید به شورای پروژه رشته ریخته گری و سپس تصویب آن (موضوع پروژه در رابطه با یکی از دروس رشته مواد ترجیحاً دروس تخصصی ریخته گری دوره کارشناسی پیوسته باشد)، انتخاب موضوع پروژه از طرف دانشجو، جمع آوری مقاله و کتاب و غیره در رابطه با پروژه و مطالعه آنها برای شروع قسمت عملی، برنامه ریزی روش اجرائی و تصویب آن از طرف استاد پروژه، خریداری مواد و تجهیزات لازم، ساخت دستگاههای احتمالی لازم، انجام آزمایش‌های عملی، بررسی نتایج، تصویب استاد پروژه، درمورد اتمام مراحل عملی آن، تصویب طرح نوشتتن پایان نامه از طرف استاد پروژه، نوشتتن پایان نامه، تصحیح پایان نامه از طرف استاد پروژه، تایپ، تکثیر و صحافی پایان نامه، تعیین روز دفاع از پروژه و اعلام آن، دفاع از پروژه.



نام درس: کارآموزی

تعداد واحد: ۳

نوع واحد: عملی

پیشنباز: گذراندن حداقل ۶۰ واحد درسی

هدف: آشنایی کردن فارغ‌التحصیلان با نیازهای صنعت در رشتہ مربوطه به منظور آماده کردن آنها برای کسب آگاهیهای لازم شغلی

سفرصل دروس: عملی ۳۶۰ ساعت

این درس طبق برنامه‌ای به شرح زیر در یکی از صنایع ماشین سازی، خودرو سازی ... برای کسب مهارت اجرامی گردد.

الف. کار در کارهای ریخته گری و مدلسازی ۸٪ وقت کارآموزی

ب. کار در دفاتر برنامه ریزی و تکنولوژی به منظور کسب مهارت در برنامه ریزی تولید و آشنایی با مشکلات خارجه ۲۰٪ وقت کارآموزی

