



دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی و درمانی گیلان
دانشکده داروسازی.....

نام و شماره درس: شیمی عمومی نظری	تعداد واحد و نوع واحد (نظری/عملی): ۳
رشته و مقطع تحصیلی: دکتری داروسازی	مدت زمان ارائه درس: یک نیم سال تحصیلی
دروس پیش نیاز: -----	محل برگزاری: دانشکده داروسازی
نام مسئول برنامه: دکتر حشمت اله ابراهیمی	تلفن و روزهای تماس:
آدرس ایمیل: h.ebrahimi@gums.ac.ir	

اهداف کلی درس:

- آشنا نمودن دانشجویان با اصول و مفاهیم شیمی و محاسبات
- آشنایی دانشجویان با ساختار اتم و قوانین مربوطه
- آشنایی دانشجویان با انواع پیوندهای شیمیایی و ساختار مولکولها و نیروهای بین مولکولی
- آشنایی دانشجویان با انواع واکنشهای شیمیایی، تعادلات شیمیایی، سینتیک واکنشها و ترمودینامیک

اهداف اختصاصی درس:

- -دانشجو باید محاسبات شیمی و مفاهیم آن را درک کند
- دانشجو باید طبقه بندی مختلف واکنشهای شیمیایی را بداند
- دانشجو باید ترموشیمی و اصول ترمودینامیکی مرتبط با تغییرات شیمیایی را بداند
- دانشجو باید با ساختار اتم و نظریات مرتبط با آن آشنا باشد
- دانشجو باید خواص تناوبی عناصر، نیروهای بین مولکولی و شکل مولکولی را بداند
- دانشجو باید اصول مرتبط با تعادلهای شیمیایی و سینتیک شیمیایی را بداند

جدول زمانبندی ارائه برنامه درس..... شیمی عمومی نظری..... نیمسال اول ۱۴۰۵-۱۴۰۴.....							
ردیف	تاریخ	ساعت	موضوع جلسه	مدرس	روش های آموزش	امکانات مورد نیاز	عرصه آموزش
۱	۰۴/۰۷/۲۷	۲ ساعت	هدف از مطالعه شیمی	دکتر ابراهیمی	lecture	projector	کلاس
۲	۰۴/۰۷/۳۰	۲ ساعت	اجزای مواد و قوانین مربوطه	دکتر	lecture	projector	کلاس

			ابراهیمی				
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	تئوریهای اتمی	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۰۴	۳
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	مقدمه ای بر پیوند شیمیایی	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۰۷	۴
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	محاسبات استوکیومتری	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۱۱	۵
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	طبقه بندی واکنش های شیمیایی	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۱۴	۶
مجازی	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	طبقه بندی واکنش های شیمیایی	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۱۴	۷
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	گازها	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۱۸	۸
مجازی	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	تئوری سینتیک مولکولی	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۱۸	۹
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	ترموشیمی	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۲۱	۱۰
مجازی	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	ترموشیمی	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۲۱	۱۱
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	نظریه کوانتوم	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۲۵	۱۲
مجازی	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	نظریه کوانتوم	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۲۵	۱۳
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	تناوب شیمیایی	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۲۸	۱۴
مجازی	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	مدل های پیوند شیمیایی	۲ ساعت	۰۴/۰۸/۲۸	۱۵
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	شکل مولکول	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۰۲	۱۶
مجازی	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	تئوری VSEPR	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۰۲	۱۷
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	تئوری پیوند کووالانس	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۰۵	۱۸
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	نیروهای بین مولکولی	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۰۹	۱۹
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	حالت جامد	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۱۲	۲۰
کلاس	projector	lecture	دکتر	خواص محلولها	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۱۶	۲۱

			ابراهیمی				
مجازی	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	سیتیک شیمیایی	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۱۶	۲۲
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	مکانیسم واکنشهای شیمیایی	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۱۹	۲۳
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	تعادلهای اسید و باز	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۲۳	۲۴
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	تعادلهای اسید و باز	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۲۳	۲۵
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	ترمودینامیک	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۲۶	۲۶
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	ترمودینامیک	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۳۰	۲۷
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	الکتروشیمی	۲ ساعت	۰۴/۰۹/۳۰	۲۸
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	ترکیبات کنوردینانسیون	۲ ساعت	۰۴/۱۰/۰۳	۲۹
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	تئوری تشکیل پیوند در کمپلکسها	۲ ساعت	۰۴/۱۰/۰۷	۳۰
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	الگوی تناوبی عناصر اصلی جدول	۲ ساعت	۰۴/۱۰/۰۷	۳۱
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	الگوی تناوبی عناصر اصلی جدول	۲ ساعت	۰۴/۱۰/۱۰	۳۲
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	ترکیبات آلی - ساختار	۲ ساعت	۰۴/۱۰/۱۴	۳۳
کلاس	projector	lecture	دکتر ابراهیمی	ترکیبات آلی واکنش ها	۲ ساعت	۰۴/۱۰/۱۴	۳۴

منابع اصلی درس (عنوان کتاب، نام نویسنده، سال و محل انتشار، نام ناشر، شماره فصول یا صفحات مورد نظر در این درس - در صورتی که مطالعه همه کتاب یا همه مجلدات آن به

عنوان منع ضروری نباشد)

- 1- Principles of general chemistry, (Martin Silberberg 3rd Ed.) 2013
- 2- Chemistry: the molecular nature of matter and change (Silberberg 6th Ed.) 2012
- 3- Chemistry (Mortimer 6th Ed.) 2004

امکانات آموزشی

- -
- -

نحوه ارزشیابی دانشجو و بارم مربوط به هر ارزشیابی:

الف) در طول ترم ■ ب) پایان دوره ■

روش آزمون	نمره	تاریخ	ساعت
میان ترم	۸	-----	-----
پایان ترم	۱۲	-----	۲ ساعت

مقررات و انتظارات از دانشجو: (توسط گروه تعیین می گردد)

هر دانشجوی دوره ملزم به رعایت مقررات آموزشی به شرح زیر است:

➤ رعایت حسن اخلاق و شئون اسلامی

➤ حضور مستمر در کلاس درس