



به نام ایزد دان

دانشگاه سمنان

(کاربرگ طرح درس)

دانشکده شیمی

تاریخ بهروز رسانی: مهر ماه ۱۴۰۳

قطعه: کارشناسی ■ کارشناسی ارشد □ دکتری	تعداد واحد: ۳ (نظری)	فارسی: شیمی فیزیک ۱	نام درس	
پیش‌نیازها و هم‌نیازها: شیمی عمومی ۲ و ریاضی عمومی ۱		لاتین: Physical Chemistry (I)		
شماره تلفن اتاق: ۰۲۳۳۱۵۳۲۸۲۸		مدرس/مدرسين: علی عرب		
http://aarab.profile.semnan.ac.ir : منزلگاه اینترنتی		پست الکترونیکی: a.arab@semnan.ac.ir		
برنامه تدریس در هفته و شماره کلاس: مطابق با برنامه ثبت شده در سامانه گلستان		اهداف درس: آشنایی با معادلات حالت گازها، قوانین ترمودینامیک، مفهوم تعادل، عوامل موثر بر تعادلات شیمیایی		
امکانات آموزشی مورد نیاز: -----		نحوه ارزشیابی		
امتحان پایان ترم	امتحان میان ترم	ارزشیابی مستمر(کوئیز)	فعالیت‌های کلاسی و آموزشی	
۷۰%	۳۰%	-	درصد نمره	
1. Ira N. Levine, Physical Chemistry, 5 th Edition ترجمه: غلامرضا اسلامپور، غلامعباس پارسافر، علی مقاری، بیژن نجفی		منابع و مأخذ درس		
2. P. W. Atkins, Physical Chemistry, 6 th Edition ترجمه: غلامعباس پارسافر، بیژن نجفی				

بودجه‌بندی درس

شماره هفته آموزشی	مبحث	توضیحات
۱	فصل اول: ترمودینامیک آشنایی با مفاهیم اساسی در شیمی فیزیک و ترمودینامیک	
۲	بررسی متغیرهای گاز و مفهوم معادله حالت، معادله حالت گاز ایده آل، ضرایب تراکم پذیری	
۳	معادلات حالت گارهای حقیقی، داده‌های بحرانی، قانون حالات متناظر	
۴	فصل دوم: نظریه جنبشی مولکولی گازها فسار گاز ایده آل، توزیع سرعت‌های مولکولی در گاز ایده آل، توزیع ماکسول	

	کاربردهای توزیع ماسکول، برخوردها با جداره، نفوذ مولکولی، برخوردهای مولکولی، پویش آزاد متوسط، حل مساله	۵
	امتحان میان ترم	۶
	فصل سوم : قانون اول ترمودینامیک مفهوم کار و گرما، انرژی درونی، آنتالپی، ظرفیت های گرمایی	۷
	آزمایشات ژول و ژول - تامسون، گاز کامل و قانون اول، توابع حالت و انتگرالهای خط، حل مساله	۸
	فصل چهارم : قانون دوم ترمودینامیک موترهای گرمایی، اصل کارنو، مفهوم آنتروپی	۹
	محاسبه تغییرات آنتروپی، آنتروپی (برگشت پذیری و برگشت ناپذیری)، نامساوی کلازیوس، حل مساله	۱۰
	فصل پنجم : تعادل مادی خواص ترمودینامیکی سیستمهای غیر تعادلی، آنتروپی و تعادل، انرژی آزاد گیبس، انرژی آزاد هلمهولتز	۱۱
	روابط ترمودینامیکی برای سیستمهای در حال تعادل، پتانسیل شیمیایی، تعادل فاز، تعادل در واکنش	۱۲
	فصل ششم : توابع ترمودینامیکی استاندارد واکنش حالتهاي استاندارد مواد خالص، آنتالپی استاندارد واکنش، آنتالپی استاندارد تشکیل، وابستگی دمایی گرماهای واکنش	۱۳
	آنتروپی های قراردادی، قانون سوم ترمودینامیک، انرژی گیبس استاندارد واکنش، جداول ترمودینامیکی، تخمین خواص ترمودینامیکی	۱۴
	فصل هفتم : تعادل واکنش در مخلوطهای گاز ایده آل پتانسیل شیمیایی در مخلوط گاز ایده آل، واکنش تعادلی گاز ایده آل، وابستگی دمایی ثابت تعادل	۱۵
	محاسبات تعادل گاز ایده آل، جا به جاییها در تعادل گاز ایده آل، حل مساله	۱۶