

جدول فهرست موضوعات درسی جهت برنامه ریزی (کنکور) نام درس: شیمی ۳ پایه: سوم متوسطه رشته: تجربی و ریاضی نام دبیر: استاد سعید یزدان دوست

جلسه	بخش	موضوع برای مطالعه	صفحه	وقت یادگیری	تعداد تست	وقت تست	سطح موضوع آسان/متوسط/متوسط به بالا	ملاحظات / پیش نیاز موضوعات مرتبط و ...
	یک	بخش ۱: واکنش های شیمیایی و استوکیومتری						تعداد سوال در کنکور: ۴
۱.	یک	معادله واکنش های شیمیایی	۱-۲				آسان	فرمول نویسی بخش ۳ و ۴ - شیمی ۲
۲.	یک	موازنه واکنش های شیمیایی	۳-۵				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۳.	یک	انواع واکنش های شیمیایی	۶-۱۱				آسان	فرمول نویسی بخش ۳ و ۴ - شیمی ۲
۴.	یک	استوکیومتری - تجزیه عنصری	۱۱-۱۶				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۵.	یک	استوکیومتری-واکنش	۱۸-۲۲				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۶.	یک	استوکیومتری- درصد خلوص مواد	۲۳-۲۴				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۷.	یک	استوکیومتری- روابط حجمی گازها	۲۴-۲۷				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۸.	یک	استوکیومتری - محدود کننده واکنش	۲۸-۳۲				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۹.	یک	استوکیومتری-بازده واکنش ها	۳۲-۳۳				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۱۰.	یک	استوکیومتری- و زندگی	۳۴-۳۸				آسان	همراه با حل تمرین/تست
	دو	بخش ۲: ترمودینامیک شیمیایی						تعداد سوال در کنکور: ۴
۱۱.	دو	حرکت های گرمایی و ظرفیت گرمایی ویژه و مولی	۳۹-۴۳				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۱۲.	دو	انواع سامانه و خواص آن و محیط	۴۴-۴۶				آسان	همراه با حل تمرین/تست
۱۳.	دو	انرژی درونی و قانون اول ترمودینامیک و تابع حالت	۴۶-۵۰				آسان	همراه با حل تمرین/تست
۱۴.	دو	آنتالپی	۵۰-۵۲				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۱۵.	دو	حالت استاندارد ترمودینامیکی	۵۳-۵۴				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۱۶.	دو	برخی از تغییر آنتالپی های مهم	۵۴-۵۷				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۱۷.	دو	تعیین گرمای واکنش های شیمیایی- روش مستقیم	۵۸				آسان	همراه با حل تمرین/تست
۱۸.	دو	تعیین گرمای واکنش های شیمیایی- روش غیر مستقیم- با استفاده از قانون هس	۵۹-۶۲				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۱۹.	دو	تعیین گرمای واکنش های شیمیایی- روش غیر مستقیم- با استفاده از آنتالپی استاندارد تشکیل	۶۳-۶۴				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۲۰.	دو	آنتروپی و تغییرات آن	۶۴-۶۸				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۲۱.	دو	پیشگویی جهت انجام واکنش های شیمیایی با استفاده از انرژی آزاد گیبس	۶۹-۷۲				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست

جلسه	بخش	موضوع برای مطالعه	صفحه	وقت یادگیری	تعداد تست	وقت تست	سطح موضوع آسان/متوسط/متوسط به بالا	ملاحظات/ پیش نیاز موضوعات مرتبط و
	سه	بخش ۳: محلول ها						تعداد سوال در کنکور: ۴
۲۲.	سه	تعیین فاز	۷۳-۷۵				آسان	مولکول های قطبی و نا قطبی و نیروهای جاذبه بین مولکولی بخش ۴- شیمی ۲
۲۳.	سه	محلول های آبی و غیر آبی	۷۵-۷۶				آسان	همراه با حل تمرین/تست
۲۴.	سه	انحلال پذیری مواد در آب	۷۷				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۲۵.	سه	چرا محلول ها بوجود می آیند؟	۷۸-۸۰				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۲۶.	سه	آنتالپی انحلال مولکولی	۸۱				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۲۷.	سه	آنتالپی انحلال یونی	۸۲				متوسط به بالا	انرژی شبکه بلور بخش سوم- شیمی ۲
۲۸.	سه	آنتروپی و انحلال	۸۳-۸۴				متوسط	آنتروپی بخش ۲- شیمی ۳
۲۹.	سه	انحلال پذیری	۸۵-۸۷				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۳۰.	سه	غلظت محلول ها-درصد جرمی	۸۷-۸۸				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۳۱.	سه	غلظت محلول ها--ppm و مولاریته	۸۹				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۳۲.	سه	محلول سازی	۹۰				متوسط	همراه با حل تمرین/تست
۳۳.	سه	محاسبه های استوکیومتری محلول ها	۹۱				متوسط به بالا	همراه با حل تمرین/تست
۳۴.	سه	غلظت مولال	۹۲				متوسط	استوکیومتری بخش اول- شیمی ۳
۳۵.	سه	محلول های الکترولیت و غیر الکترولیت	۹۲-۹۳				متوسط	فرمول نویسی بخش ۳ و ۴- شیمی ۲
۳۶.	سه	خواص گولیگاتیو محلول ها	۹۴-۹۶				متوسط	فرمول نویسی بخش ۳ و ۴- شیمی ۲
۳۷.	سه	کلوئیدها و ویژگی های آن	۹۷-۱۰۱				آسان	همراه با حل تمرین/تست
۳۸.	سه	صابون و پاک کننده های غیر صابونی	۱۰۲-۱۰۴				آسان	ترکیبات آلی بخش پنجم - شیمی ۲

◀ یادآوری مهم :

◀ **زمان لازم** برای مطالعه، تکرار و تست هر مبحث با توجه به تفاوت های فردی دانش آموزان متفاوت است.

◀ **تکرار مرتب** مباحث فواید شده در طول دوره و **تست زدن** به صورت موضوع به موضوع و نیز **تست زدن چند موضوع با هم (ترکیبی)** باید در دستور کار دانش آموز باشد.