



موسسه آموزش عالی آزاد پارسه

## سرفصل رشته: شیمی

### شیمی معدنی

#### ۲۵ درصد اول

(گروههای نقطه‌ای، حاصلضربهای تقارنی، تصاویر برجسته نما)

آرایش الکترونی اتم، بار مؤثر هسته، ترم‌های طیفی، یونش، الکترون‌خواهی، الکترونگاتیوی  
جامدهای یونی، قواعد فاجانس، ساختار بلورها، انرژی شبکه، فلزها، پیوند درفلزها، رسانایی و نیمه‌رسانایی و  
ابررسانایی

#### ۲۵ درصد دوم

اربیتال مولکولی، طیف‌بینی فتوالکترون، اسیدها و بازها، معرفی کمپلکس‌ها (نامگذاری و عده‌های کوئردیناسیون)،  
قاعده EAN، انواع لیگاندها، عده‌های کوئردیناسیون ۱ تا ۱۲

#### ۲۵ درصد سوم

ایزومری در کمپلکس‌ها (ساختاری و فضایی)، مغناطیس  
نظریه‌های پیوند در کمپلکس (ظرفیت، CFT و اربیتال مولکولی)، CFSE شکافتگی اربیتال‌های d  
و اپیچش یان - تلر، شواهد تجربی شکافتگی اربیتال‌های d، SALC، تأثیرات پیوند π طیف‌های الکترونی (جهش‌های  
CT) جهش‌های فلز - فلز، انتقالات میدان لیگاند (d - d)، طیف‌های CD و ORD، لومینسانس، طیف‌های الکترونی  
 $f-f$

#### ۲۵ درصد چهارم

سنیتیک در کمپلکس‌ها، واکنش‌های جانشینی، مکانیسم واکنش‌های جانشینی (I, D, A)، واکنش‌های جانشینی در  
کمپلکس‌های هشت‌وجهی و چهاروجهی

واکنش‌های ایزومری شدن، واکنش‌های ردوكس (انتقال الکترونی)

شیمی آلی فلزی (قاعده EAN - فلز - کربونیل‌ها - شباهت‌های هملپی، متالوسن‌ها، کاربن و کاربین، واکنش‌های آلی  
فلزی، کاتالیست‌ها، کلاسترها و بوران‌هاو .... )

# شیمی

موسسه آموزش عالی آزاد پارسه

## شیمی فیزیک

### ۲۵ درصد اول

#### فصل اول : خواص گازها

مروری بر رفتار گازهای ایدهآل ، معادلات حالت گاز ایدهآل و حقیقی ، تراکم‌پذیری نقطه بحرانی و قانون حالت‌های متناظر ، حساب دیفرانسیل و انتگرال ، تراکم ، فاکتور تراکم‌پذیری

#### فصل دوم

قانون اول ترمودینامیک ، آنتالپی ، ظرفیت گرمایی ، آزمایش ژول بر ژول – تامسون

#### فصل سوم

قانون دوم ترمودینامیک ، موتورهای حرارتی ، انتروپی و محاسبه انتروپی

#### فصل چهارم

تعادل ماده ، خصوصیات ترمودینامیکی سیستم‌های غیرتعادلی ، انتروپی و تعادل توابع گیبس و هلمهولتز ، روابط ترمودینامیکی ، حل مسائل ترمودینامیک و محاسبه تغییرات توابع حالت ، پتانسیل شیمیایی و تعادل ماده ، تعادل فان ، تعادل واکنش

#### فصل پنجم

حالت‌های استاندارد ، آنتالپی استاندارد واکنش ، آنتالپی استاندارد تشکیل ، محاسبه آنتالپی استاندارد واکنش ، واستگی دمایی گرمایی واکنش ، قانون سوم ترمودینامیک ، انرژی گیبس استاندارد واکنش ، دستررسی ناپذیری صفر مطلق ، گاز حقیقی

### ۲۵ درصد دوم

#### فصل ششم

پتانسیل شیمیایی در مخلوط گاز ایدهآل ، تعادل واکنش گاز ایدهآل ، واستگی دمایی ثابت تعادل ، محاسبات تعادلی گاز ایدهآل ، اصل لوشاٹلیه

#### فصل هفتم

قاعده فاز ، تعادل فازی سیستم‌های تک جزئی ، معادله کلایپرون

#### فیزیک (۲)

#### فصل اول : محلول‌ها

www.ShimiPedia.ir

# پایه

## موسسه آموزش عالی آزاد پارسه

ترکیب اجزا ، محلولها ، کمیتهای مولی جزئی ، محلولهای مخلوط ، محلولهای ایدهال خصوصیات ترمودینامیکی محلولهای ایدهال ، محلولهای ایدهال رقیق

### فصل دوم : محلولهای غیرایدهال

فعالیت و ضرایب فعالیت ، توابع اضافی ، محاسبه ضرایب فعالیت و فعالیت محلولهای الکترولیت ، تئوری دبای - هوکل برای محلولهای الکترولیت ، مخلوطهای گازی غیر ایدهال و فوگاسیته

### فصل سوم : تعادلات فازی سیستم‌های چند جزئی

خصوصیات تجمعی ، نزول نقطه انجماد و فشار بخار ، صعود نقطه جوش فشار اسمزی ، دیاگرام‌های فازی دو جزئی ، تعادلات بخار - سیستم‌های دو جزئی ، تعادلات مایع - مایع و تعادلات جامد - مایع سیستم‌های دو جزئی ، سیستم‌های سه جزئی

## ۲۵ درصد سوم

### فصل چهارم : سینتیک شیمیایی

سینتیک واکنش‌ها ، اندازه‌گیری سرعت واکنش ، انتگرال‌گیری از قوانین سرعت ، قوانین سرعت ، مکانیزم واکنش‌ها ، واپشتگی دمایی ثابت‌های سرعت ، رابطه بین ثابت سرعت و ثابت تعادل ، قانون سرعت در سیستم‌های غیرایدهال و واکنشهای سریع

### فصل پنجم : سیستم‌های الکتروشیمیایی

الکترواستاتیک ، سیستم‌های الکتروشیمیایی ، ترمودینامیک سیستم‌های الکتروشیمیایی ، پیلهای گالوانیک ، الکترودهای برگشت‌پذیر ، ترمودینامیک پیلهای گالوانی ، پتانسیل الکترود استاندارد ، کاربرد اندازه‌گیری EMF ، باتری

### فصل ششم : تئوری سینتیک مولکولی گازها

فشار یک گاز ایدهال دما ، توزیع سرعت‌های مولکولی ، توزیع ماسکول

## ۲۵ درصد چهارم

### کوانتم و طیفسنجی مولکولی

# پایه

موسسه آموزش عالی آزاد پارسه

## شیمی تجزیه

### ۲۵ درصد اول

مروری بر محلول‌ها و غلظت محلول‌ها، ارزیابی داده‌های تجزیه‌ای

آمار، مروری بر شیمی محلول‌ها و ثابت‌های تعادل، حلایت رسوب‌ها، فعالیت و ضریب فعالیت، تجزیه وزنی

### ۲۵ درصد دوم

تیتراسیون‌های تشکیل کمپلکس - تیتراسیون‌های اکسایش کاهش، تیتراسیون‌های اسید - باز، تیتراسیون‌های رسوبی،

مروری بر تعادلات اکسایش کاهش

### ۲۵ درصد سوم

مروری بر تعادلات اکسایش و کاهش

مروری بر مفاهیم اولیه الکتروشیمی، روش‌های پتانسیوستنجی، روش‌های الکتروگراویمتری

روش‌های کولومتری

روش‌های ولتاومتری و پلاروگرافی، مروری بر هدایت‌سنجدی، اصول اولیه تجزیه دستگاهی

طیفسنجی مرئی و UV

### ۲۵ درصد چهارم

طیفسنجی مادون قرمز، طیفسنجی NMR، طیفسنجی رامان، X-Ray، لیزر

فلورسانس، طیف جرمی، طیف‌بینی جذب اتمی، طیف‌بینی نشری (شعله، پلاسمای Arc، Spark و ...)

مقدمه‌ای بر کروماتوگرافی، انواع روش‌های کروماتوگرافی (GC، HPLC، ... ) - استخراج

## شیمی آلی

### ۲۵ درصد اول

مباحث شیمی آلی I شامل: آلkanها، سیکلوآلkanها، شیمی فضایی (استریووشیمی)، آکلیل هالیدها و انواع واکنش‌های متنوع

آنها (  $S_{N_1}$  ،  $S_{N_2}$  ،  $E_1$  ،  $E_2$  )، آلkenها و کلیه خواص و واکنش‌های آنها، دیانها و مزدوج شدن، آکینها.

# پرس

## موسسه آموزش عالی آزاد پارسه

۲۵ درصد دوم

شیمی آلی ۲

الکلها ، اترها ، تیولها (مرکاپتانها) و تیواترها (سولفیدها) ، آلدئیدها و کتونها (اشباع و غیراشباع، مزدوج)

۲۵ درصد سوم

آروماتیسیته و واکنشهای استخلافی الکترووفیلی آروماتیکها

کربوکسیلیک اسیدها و مشتقات آنها (اشباع و غیراشباع مزدوج) ، آمینها

شیمی آلی ۳

شامل فصلهای فنها ، آریل هالیدها و واکنشهای استخلافی نوکلئوفیلی آروماتیکی بنزن (از طریق حالات میانی Benzene و مکانیزم  $S_NAr_2$ ) مشتقات دو و چند عاملی ، هیدروکربنهای آروماتیکی چند حلقه‌ای ، هتروسیکلهای ، کربوهیدراتها ، آمینواسیدها

۲۵ درصد چهارم

کاربرد طیفسنجی : مروری بر نکات کلیدی و روش‌های طیف‌خوانی ، IR ،  $^1H$  &  $^{13}C$ -NMR ، UV-Vis ، Mass

جداسازی و شناسایی مواد آلی : مرور کلی بر نکات کلیدی روش‌های شناسایی و تست‌های شناسایی مواد آلی

شیمی فیزیک آلی : مرور کلی بر واکنشهای تری سیکلیک (دو گونه ، Elector & Cyclo Adition)

## زبان عمومی

۲۵ درصد اول

زمان‌ها Tenses

جهول Passive

الفاظی فعل Verbs

جملات سببی Causatives

فعل و ازگان - Verbs - voc

درک متن Reading Comprehension

۲۵ درصد دوم

جمله واره صفتی Adjective clauses

جمله واره اسمی Noun clauses

www.ShimiPedia.ir



## موسسه آموزش عالی آزاد پارسه

جمله واره قیدی Adverb clauses

واژگان - صفت Adjectives – voc

وجه التزامی Subjunctives -

درک متن Reading Comprehension

## ۲۵ درصد سوم

افعال کمکی Modals

جملات شرطی Conditionals

جملات غیر واقعی Unreal past

اسم قابل و غیر قابل شمارش Count/noncount

واژگان - اسم Nouns – voc

درک متن Reading Comprehension

## ۲۵ درصد چهارم

موافق فاعل با فعل Subject verb agreement

كلمات ربطی Sentence connectors

جابجایی فعل و فاعل Inversion

افعال دو کلمه ای Two-word verbs

واژگان - قید Adverbs – voc

درک متن Reading Comprehension