

۹۴ / ۸۱۶

۱۳۴۹۲۸۵۰

مبانی شیمی تجزیه

(ویراست نهم)

جلد اول

همراه با حل تشریحی مسائل ستاره دار

د. گلاس ا. اسکوگ، دانلود م. وست
ف. جیمز هالر، استنای د. کروج

Watermark

ترجمه:

محمد ربانی، فرزانه شمیرانی، ابراهیم عامل محرابی





عنوان و نام پدیدآور	: مبانی شیمی تجزیه/ داگلاس اس. اسکوگ ... [و دیگران]
مشخصات نشر	: تهران: دانش‌نگار، ۱۳۹۴ -
مشخصات ظاهري	: ج: مصور (بخشی رنگی)، جدول (بخشی رنگی)، نمودار (بخشی رنگی): ۲۲ × ۲۹ س.م.
شابک	: ۹۷۸-۰-۹۴-۲-۳۰۸-۶۰۰-۹۷۸: ج. ۱
وضعیت فهرست نویسی	: فپا
یادداشت	: عنوان اصلی: 2012 ,9th ed , Fundamentals of analytical chemistry.
یادداشت	: داگلاس اس. اسکوگ، دانلدم. وست، ف. جیمز هالر، استنلی. کروج.
یادداشت	: در ویراست‌های قبلی داگلاس اس. اسکوگ سرشناسه شده است.
موضوع	: شیمی تجزیه
شناسه افزوده	: اسکوگ داگلاس ا. - ۱۹۱۸ - م.
شناسه افزوده	: .Skoog, Douglas A
شناسه افزوده	: ربانی، محمد، ۱۳۳۴ -، مترجم
شناسه افزوده	: شمیرانی، فرزانه، ۱۳۴۴ -، مترجم
شناسه افزوده	: عامل محربی، ابراهیم، ۱۳۴۸ -، مترجم
ردہ بندی کنگره	: QD75/2/۱۰۹۴
ردہ بندی دیوبی	: ۵۴۲
شماره کتابشناسی ملی	: ۳۹۱۶۸۲۲

فرهیخته گرامی:

کپی کردن و یا تهیه فایل‌های PDF از تمام و یا قسمی از کتاب تضمیع آشکار حقوق مادی و معنوی ناشر و مولف است و انگیزه تالیف، ترجمه و نشر کتاب‌های جدید را در خود نموده این می‌برد. خواهشمند است در زمان خرید کتاب، از اصل بودن آن اطمینان حاصل نماید.



مبانی شیمی تجزیه - جلد اول (ویراست نهم)

مؤلفان: اسکوگ، وست، هالر، کروج

مترجمان: محمد ربانی، فرزانه شمیرانی، ابراهیم عامل محربی

نوبت چاپ: اول

سال چاپ: ۱۳۹۴

شمارگان: ۱۰۰۰

چاپ و صحافی: فرنگارنگ

شابک: ۹۷۸-۰-۹۴-۲-۳۰۸-۶۰۰-۹۷۸



9 786003 080942

قیمت: ۳۲۰۰۰ تومان

تهران، انقلاب، خیابان منیری جاوید (اردبیلهشت)، نبش وحیدنظری، شماره ۱۴۲؛ تلفکس: ۶۶۴۰۰۱۴۴-۶۶۴۰۰۲۲۰

این اثر مشمول قانون حمایت از حقوق مؤلفان، مصنفان و هنرمندان مصوب ۱۳۴۸ است، هر کس تمام یا قسمی از این اثر را بدون اجازه ناشر، نشر یا پخش یا عرضه کند مورد پیگرد قانونی قرار خواهد گرفت.

پیش‌گفتار

نماین ویراست کتاب مبانی شیمی تجزیه، همچون ویراست‌های پیشین خود، یک کتاب مقدماتی است که اساساً برای تدریس در یک یا دو ترم طراحی شده است.

از زمان انتشار ویراست هشتم، حوزه کاربرد شبیه تجزیه همچنان وسعت

یافته است و در این ویراست کاربردهای فراوانی را در زمینه زیست‌شناسی،

پژوهشگری، علم مواد، بوم‌شناسی، علوم قضایی و سایر رشته‌های مرتبط

گنجانده‌ایم. استفاده گسترده از رایانه برای اهداف آموزشی، ما را بر آن داشت تا

همانند ویراست قبلی، کاربردها و مثال‌های فراوانی از برنامه‌های صفحه گسترده

را در کتاب پیاویم. شماری از مباحث قدیمی تر را بازنویسی کرده‌ایم تا

نکیک‌ها و روش‌های جدیدی را در بر گیرند. در بالاخ نظرات و پیشنهادهای

بسیاری از خوانندگان، فصلی درباره طیفی سنجی جرمی به کتاب افزوده‌ایم.

ما این را می‌دانیم که دوره‌های شیمی تجزیه از موسسه دیگر، تغییر

می‌کند و به امکانات موجود، زمان اختصاص یافته به شبیه تجزیه در برنامه

شیمی و نیز تنبیلات اعضای هیأت علمی بستگی دارد. بنابراین، ویراست‌هم

مبانی شیمی تجزیه را طوری طراحی کرده‌ایم که استاد بتواند مطالب را براساس

نیازهای ارائه دهد و دانشجویان بتوانند در چند سطح متفاوت، از نظر توصیفی،

تصویری، ارائه مطالب و مطلب ویژه، با مواد درسی مواجه شوند.

بخش ۱ اصول و کاربردهای سیستم‌های تعادلی شیمیایی را در تجزیه کمی پوشش می‌دهد. فصل ۲ حاوی مطالبی درباره مبانی تعادل‌های شیمیایی است. در فصل ۳، که در ویراست هشتم به کتاب افزوده شد، نمونه برداری، کار با نمونه‌های استانداردهای داخلی و خارجی و افزایش استاندارد پوشش داده می‌شود و شامل مطلب جدیدی درباره درجه‌بندی و استاندارد سازی می‌شود.

بخش ۲ اصول و کاربردهای سیستم‌های تعادلی شیمیایی را در تجزیه کمی پوشش می‌دهد. فصل ۴ اثر الکتروولیت‌ها بر سیستم‌های تعادلی بحث می‌شود. است. در فصل ۵، اثر الکتروولیت‌ها بر سیستم‌های تعادلی در سیستم‌های کمپلکسی، روش استاندارک برای حل مسائل تعادلی در سیستم‌های کمپلکسی، موضوع فصل ۶ است.

بخش ۳ شامل چند فصل متأثر در خصوص شیمی تجزیه وزن سنجی و حجم سنجی کلاسیک است. در فصل ۷ تجزیه وزن سنجی را پوشش می‌دهد. در فصل‌های ۸ تا ۱۲، به جنبه‌های نظری و عملی روش‌های تجزیه، از جمله تیتراسیون‌های اسید/باز، تیتراسیون‌های رسوب گذاری و تیتراسیون‌های کمپلکس سنجی خواهیم پرداخت. در این فصل‌ها، از روش سیستماتیک برای تعادل‌ها و استفاده از برنامه‌های صفحه گسترده در انجام محاسبات بهره برده خواهد شد.

اعطاًف پذیری

از آنجا که این کتاب در قالب چند بخش گروه‌بندی شده است، در استفاده از مطالب کتاب اعطای پذیری خوبی وجود دارد. بسیاری از بخش‌ها را می‌توان مستقل در نظر گرفت یا ترتیب آن‌ها را پس و پیش کرد. برای مثال، برخی استادان ممکن است بخواهند روش‌های طیف سنجی را قبل از روش‌های الکتروشیمیایی یا جداسازی را قبل از طیف سنجی به دانشجو ارائه دهند.

پوشش‌دهی و سازمان‌دهی مباحث

مباحث این کتاب هر دو جنبه بنیادی و علمی تجزیه شیمیایی را پوشش می‌دهند. فصل‌ها در قالب چند بخش اصلی سازمان‌دهی شده‌اند تا مباحث مرتبط با هم، یک جا گروه‌بندی شوند. این کتاب شامل مفت بخش می‌شود که پس از

ویژگی‌های بر جسته

این ویراست شامل ویژگی‌ها و روش‌های بسیاری است که به منظور بهبود بخشیدن به تجزیه دانشجو و فراهم آوردن یک ابزار تدریسی انعطاف‌پذیر برای استاد در کتاب گنجانده شده‌اند.

معادلات مهم، معادلاتی که احساس کرده‌ایم بیشترین اهمیت را دارند، در داخل یک کادر رنگی آورده شده‌اند.

سطح ریاضی، عموماً اصول تجزیه شیمیابی مطرح شده در این کتاب مبتنی بر جبر پیش دانشگاهی است. برای برخی مقاهم ارائه شده به حساب دیفرانسیل و انتگرال نیز احتیاج است.

مثال‌های حل شده. تعداد زیاد مثال‌های حل شده به درک مقاهم شیمی تجزیه کمک می‌کند. همانند ویراست هشتم، همچنان واحدها را در محاسبات ذکر می‌کنیم و برای تحقیق درستی این محاسبات از روش ضرب-نשانه استفاده می‌کنیم این مثال‌ها در عین حال، مدلی برای حل مسائل ارائه شده در انتهای فصل به شمار می‌روند. در بسیاری از آن‌ها برای انجام محاسبات از صفحه-گسترده استفاده می‌شود.

جدیداً محاسبات صفحه-گسترده. در سرتاسر کتاب به معرفی صفحه-گسترده‌هایی برای حل مسأله، تحلیل گرافیکی و بسیاری کاربردهایی دیگر پرداخته‌ایم. ما به عنوان استانداردی برای این محاسبات Microsoft Excel را برگزیده‌ایم ولی دستورالعمل‌های ذکر شده را برای سایر برنامه‌ها نیز می‌تواند با قدری اصلاحات به کار برد. چند فصل از کتاب حاوی بحث‌هایی آموزشی درباره چگونگی وارد کردن مقادیر، فرمول‌ها و توابع درون ساخته‌اند.

خلاصه صفحه-گسترده. عطف به کتاب همراه کاربردهای Microsoft Excel در شیمی تجزیه، خلاصه‌هایی از صفحه-گسترده در متن کتاب داده شده‌اند. این شده‌اند که نشان داده آنها از طریق ترسیم دشوار می‌نموده است.

Watermark

فهرست

۲۲	۳	پیش‌گفتار.....
۲۳	۵	فهرست.....
۲۴	۱۳	فصل ۱
۲۵	۱۴	۱- ماهیت شیمی تجزیه.....
۲۶	۱۵	۱-۱- روش‌های تجزیه ای کمی.....
۲۷	۱۶	۱-۲- مراحل یک تجزیه کمی متداول.....
۲۸	۱۷	۱-۳- انتخاب روش.....
۲۹	۱۷	۱-۴- بدست آوردن نمونه.....
۳۰	۱۷	۱-۵- فراوری نمونه.....
۳۱	۱۸	۱-۶- حذف مداخله‌کننده‌ها.....
۳۲	۱۹	۱-۷- درجه‌بندی و اندازه‌گیری غلظت.....
۳۳	۱۹	۱-۸- محاسبه نتایج.....
۳۴	۱۹	۱-۹- ارزیابی نتایج با تحسین قابلیت اطمینان آن‌ها.....
۳۵	۱۹	۱-۱۰- نقشی کامل برای تجزیه شیمیایی: سیستم‌های کنترل بازخورد.....
۳۶	۱۹	۱-۱۱- مورد ویژه ۱-۱.....
۳۷	۱۹	بخش ۱
۳۸	۱۹	ابزارهای شیمی تجزیه.....
۳۹	۲۰	۱- دستگاه‌های حجم.....
۴۰	۲۰	۱-۱- واحدهای حجم.....
۴۱	۲۰	۱-۲- اثر دما بر اندازه‌گیری حجم.....
۴۲	۲۰	۱-۳- ابزارهای اندازه‌گیری دقیق حجم.....
۴۳	۲۰	۱-۴- استفاده از تجهیزات حجم سنجی.....
۴۴	۲۰	۱-۵- دستورالعمل‌هایی برای کار با پیست.....
۴۵	۲۱	۱-۶- دستورالعمل‌هایی برای کار با بورت.....
۴۶	۲۱	۱-۷- دستورالعمل‌هایی برای کار با بالن ژوژه.....
۴۷	۲۱	۱-۸- درجه‌بندی طریف شیمیایی حجم سنجی.....
۴۸	۲۱	فصل ۲
۴۹	۲۱	مواد شیمیایی، دستگاه‌ها و عملیات‌های در شیمی تجزیه.....
۵۰	۲۲	۱- دفترچه یادداشت آزمایشگاه.....
۵۱	۲۲	۱-۱- دکمه‌زنی دفترچه یادداشت.....
۵۲	۲۲	۱-۲- ایمنی آزمایشگاه.....
۵۳	۲۳	فصل ۳
۵۴	۲۳	استفاده از برنامه‌های صفحه‌گسترده در شیمی تجزیه.....
۵۵	۲۳	۱- حفظ سوابق و انجام محاسبات.....
۵۶	۲۴	۱-۱- شروع به کار.....
۵۷	۲۴	۱-۲- محاسبه جرم مولی.....
۵۸	۲۴	۱-۳- مثال‌های پیچیده‌تر.....
۵۹	۲۴	۱-۴- مثالی از یک دفترچه آزمایشگاهی.....
۶۰	۲۴	۱-۵- مثال دیگری از تجزیه وزن سنجی.....
۶۱	۲۴	بررسی‌ها و مسائل.....
۶۲	۳۲	۱-۶- ترازووهای کمکی.....

فصل ۴

محاسبات مورد استفاده در شیمی تجزیه

۹۵.....	عب مطالعه آماری خطاهای تصادفی
۹۶.....	مورد ویژه ۱-۶
۹۶.....	عب-۱ نمونه‌ها و جمعیت‌ها
۹۷.....	عب-۲ خواص متغیرهای گوسی
۹۹.....	مورد ویژه ۲-۶
۱۰۰.....	مورد ویژه ۳-۶
۱۰۰.....	عب-۳ انحراف معیار نمونه: میزانی از دقت
۱۰۲.....	عب-۴ قابلیت اطمینان S به عنوان میزانی از دقت
۱۰۳.....	مورد ویژه ۴-۶
۱۰۴.....	عب-۵ ولدیانس و سایر موادین دقت
۱۰۶.....	عب انحراف معیار نتایج محاسبه شده
۱۰۶.....	عب-۱ انحراف معیار حاصل جمع یا تفرقی
۱۰۷.....	عب-۲ انحراف معیار حاصل ضرب یا خارج قسمت
۱۰۸.....	عب-۳ انحراف معیار در محاسبات نمایی
۱۰۹.....	عب-۴ انحراف معیارهای لگاریتم و آنتی لگاریتم
۱۱۰.....	عنت گزارش کردن داده‌های محاسبه شده
۱۱۰.....	عنت-۱ ارقام بامعنى
۱۱۱.....	عنت-۲ ارقام بامعنى در محاسبات عددی
۱۱۲.....	عنت-۳ گرد کردن داده‌ها
۱۱۲.....	عنت-۴ بیان نتایج برای محاسبات شیمیابی
۱۱۴.....	بررسی‌ها و مسائل

فصل ۵

خطا در تجزیه‌های شیمیابی

۱۱۷.....	لوزی‌بایی داده‌های آماری
۱۱۷.....	الف بازه اطمینان
۱۱۸.....	الف-۱ یافتن بازه اطمینان و نتیجه ۵ مشخص است
۱۲۰.....	الف-۲ یافتن بازه اطمینان، هنگامی که ۵ نامعلوم است
۱۲۱.....	لب کمک‌های آمار به آزمودن فرضیه
۱۲۲.....	لب-۱ یک میانگین تجربی با یک مقدار مشخص
۱۲۴.....	لب-۲ مقایسه دو میانگین تجربی
۱۲۷.....	لب-۳ خطاهای در آزمایش فرضیه
۱۲۹.....	لب تحلیل واریانس
۱۲۹.....	لب-۱ مفاهیم ANOVA
۱۳۰.....	لب-۲ نک عاملی ANOVA
۱۳۴.....	لب-۳ اندازه‌گیری اختلاف نتایج
۱۳۴.....	لت آشکارسازی خطاهای بزرگ
۱۳۵.....	لت-۱ آزمون Q
۱۳۵.....	لت-۲ آزمون‌های آماری دیگر

فصل ۶

خطاهای تصادفی در شیمی تجزیه

۹۲.....	الف ماهیت خطاهای تصادفی
۹۲.....	الف-۱ منابع خطای تصادفی
۹۲.....	الف-۲ توزیع نتایج آزمایشی

الف-۵ قدرت اسیدها و بازها	۱۳۶	۷-۳ توصیه‌هایی برای کار با نتایج پرتو
ب-۶ تعادل شیمیایی	۱۳۶	پرسش‌ها و مسائل
الف-۱ حالت تعادل	۱۴۰	نمونه برداری، استانداردسازی و درجه‌بندی
ب-۲ عبارت‌های ثابت تعادل	۱۴۰	الف روش‌ها و نمونه‌های تجزیه‌ای
ب-۳ انواع ثابت‌های تعادل در شیمی تجزیه	۱۴۰	الف-۱ انواع نمونه‌ها و روش‌ها
موردنیزه ۱-۹	۱۴۰	الف-۲ نمونه‌های واقعی
ب-۴ کاربرد ثابت حاصل ضرب بونی آب	۱۴۰	ب-۱ نمونه برداری و جایه‌جاکردن نمونه
موردنیزه ۲-۹	۱۴۰	ب-۲ عدم قطعیت در نمونه برداری
ب-۵ کاربرد ثابت‌های حاصل ضرب انحلال‌پذیری	۱۴۰	ب-۳ نمونه سرجمع
ب-۶ استفاده از ثابت‌های تفکیک اسید-باز	۱۴۰	ب-۴ آماده کردن نمونه آزمایشگاهی
موردنیزه ۳-۹	۱۴۰	ب-۵ تعداد نمونه‌های آزمایشگاهی
موردنیزه ۴-۹	۱۴۰	ب-۶ انتقال خودکار نمونه
ب-۷ محلول‌های بافر	۱۴۰	هم استانداردسازی و درجه‌بندی
ب-۸ محاسبه pH محلول‌های بافر	۱۴۰	هم-۱ مقایسه با استانداردها
موردنیزه ۵-۹	۱۴۰	موردنیزه ۱-۸
ب-۹ خواص محلول‌های بافر	۱۴۰	هم-۲ درجه‌بندی استاندارد خارجی
موردنیزه ۶-۹	۱۴۰	هم-۳ کمینه‌سازی خطاهای در روش‌های تجزیه‌ای
پرسش‌ها و مسائل	۱۴۰	موردنیزه ۳-۸
فصل ۱۰		
اثر الکتروولیت‌ها بر تعادلات شیمیایی		
الف-۱ اثر الکتروولیت‌ها بر تعادلات شیمیایی		
۱۰.۱ اثر برآمده‌ای یونی بر تعادلات	۱۴۲	هم-۴ ارقام برجسته برای روش‌های تجزیه‌ای
۱۰.۲ اثر ترکیب‌های یونی بر تعادلات	۱۴۲	هم-۵ حساسیت و حد آشکارسازی
۱۰.۳ اثر نمک	۱۴۲	هم-۶ گستره دینامیک خطی
۱۰.۴ ضرایب فعالیت	۱۴۲	هم-۷ تضمین کیفیت نتایج تجزیه‌ای
۱۰.۵ خواص ضرایب تعادل	۱۴۲	پرسش‌ها و مسائل
۱۰.۶ تعادلهای دیلی-هوکل	۱۴۲	
موردنیزه ۱-۱۰	۱۴۲	
۱۰.۷ محاسبات تعادل با استفاده از ضرایب فعالیت	۱۴۲	
۱۰.۸ حذف ضرایب فعالیت در محاسبات تعادل	۱۴۲	
پرسش‌ها و مسائل		
فصل ۱۱		
محلول‌های آبی و فعالیت شیمیایی		
الف ترکیب شیمیایی محلول‌های آبی		
الف-۱ طبقه‌بندی محلول‌های الکتروولیت		
۱۱.۱ اسیدها و بازها	۱۷۶	الف-۲ اسیدها و بازها
۱۱.۲ گونه دوخلصی	۱۷۶	الف-۳ گونه دوخلصی
۱۱.۳ خودپروتون کافنتی	۱۷۶	الف-۴ خودپروتون کافنتی
حل مسائل تعادل برای سیستم‌های پیچیده		
الف حل مسائل تعادل پیچیده با استفاده از یک روش سیستماتیک		
۱۱.۱۱ معادلات موازنۀ جرم	۱۷۶	
۱۱.۱۲ معادله موازنۀ بار	۱۷۶	

فصل ۱۳	روش‌های تیتراسیون در شیمی تجزیه	۲۵۴	الف-۴ به کار گیری تقریب‌ها در حل محاسبات تعادل	۲۱۶	الف-۳ مراحل حل مسائل شامل چند تعادل	۱۱
			الف-۵ به کار گیری برنامه‌های رایانه‌ای برای حل مسائل پیچیده	۲۱۷	الف-۴ به کار گیری تقریب‌ها در حل مسائل تعادل	۱۱
			ب-۱ محاسبه انحلال پذیری‌ها با استفاده از روش سیستماتیک	۲۱۸	الف-۵ به کار گیری برنامه‌های رایانه‌ای برای حل مسائل پیچیده	۱۱
			ب-۲ اثر pH بر انحلال پذیری	۲۱۹	الف-۶ اتحاد پذیری هیدروکسیدهای فلزی	۱۱
			مورد ویژه ۱-۱۱	۲۲۰	الف-۷ اثر pH بر انحلال پذیری	۱۱
			ب-۳ تأثیر حل شونده‌های تکیک نشده بر محاسبات	۲۲۳	مورد ویژه ۲-۱۱	۱۱
			ب-۴ انحلال پذیری رسوب‌ها در حضور عوامل کمپلکس دهنده	۲۲۴	الف-۸ تأثیر رسوب‌ها به وسیله کتربل غلظت عامل رسوب دهنده	۱۱
			ب-۱ محاسبه امکان جداسازی‌ها	۲۲۶	الف-۹ جداسازی‌های سولفید	۱۱
			ب-۲ جداسازی‌های بولوری	۲۲۷	مورد ویژه ۲-۱۱	۱۱
			پرسش‌ها و مسائل	۲۲۹	پرسش‌ها و مسائل	۱۱
بخش ۳						
روش‌های کلاسیک تجزیه						
فصل ۱۲						
روش‌های وزنی تجزیه						
الف-۱						
روش وزن‌سنگی رسوبی						
	الف-۱ خواص رسوب‌ها و واکنش‌گرهای رسوب‌دهنده	۲۳۶		الف-۱ مراحل حل مسائل شامل چند تعادل	۱۱	
	الف-۲ اندازه ذرات و توانایی صاف کردن رسوب‌ها	۲۳۶		الف-۲ اندازه ذرات و توانایی صاف کردن رسوب‌ها	۱۱	
	الف-۳ رسوب‌های کلوریدی	۲۳۷		الف-۳ رسوب‌های کلوریدی	۱۱	
	الف-۴ رسوب‌های بولوری	۲۴۰		الف-۴ رسوب‌های بولوری	۱۱	
	الف-۵ هم رسوبی	۲۴۱		الف-۵ هم رسوبی	۱۱	
	مورد ویژه ۱-۱۲	۲۴۲		الف-۶ رسوب گذاری از محلول همگن	۱۲	
		۲۴۳		الف-۷ خشک کردن و احتراق رسوب‌ها	۱۲	
		۲۴۴		الف-۸ محاسبه نتایج از داده‌های وزنی	۱۲	
		۲۴۷		الف-۹ کاربردهای روش‌های وزنی	۱۲	
		۲۴۷		الف-۱۰ عوامل رسوب‌دهنده معدنی	۱۲	
		۲۴۷		الف-۱۱ عوامل کاهنده	۱۲	
		۲۴۷		الف-۱۲ عوامل رسوب‌دهنده آلی	۱۲	
		۲۴۹		الف-۱۳ تجزیه گروه عاملی آلی	۱۲	
		۲۴۹		الف-۱۴ وزن‌سنگی تبخری	۱۲	
		۲۵۱		پرسش‌ها و مسائل	۱۱	
الف-۲						
اصول تیتراسیون‌های خنثی شدن						
	الف-۱ م محلول‌ها و شناساگرها تیتراسیون‌های اسید- باز	۲۶۹		الف-۱ تیتراسیون اسید قوی با باز قوی	۲۷۲	
	الف-۲ شناساگرهای اسید - باز	۲۶۹		الف-۲ تیتراسیون باز قوی با اسید قوی	۲۷۴	
	الف-۳ تیتراسیون اسیدها و بازهای قوی	۲۷۱		الف-۴ تیتراسیون اسید قوی با باز قوی	۲۷۷	
	مورد ویژه ۱-۱۴	۲۷۴		مورد ویژه ۱-۱۴	۲۷۵	
		۲۷۵			۲۷۵	
		۲۷۶			۲۷۶	
		۲۷۸			۲۷۸	
		۲۷۸			۲۷۸	
		۲۷۹			۲۷۹	

۱۴	منحنی های تیتراسیون برای بازهای ضعیف	۲۸۰
۱۴	ترکیب بندی محلول ها در طی تیتراسیون های اسید و باز	۲۸۱
مورد ویژه ۵	۲۸۲
مورد ویژه ۶	۲۸۳
مورد ویژه ۷	۲۸۴
فصل ۱۷		
۳۲۳	سنجد گروه های عاملی آلی	۱۶
۳۲۴	سنجد نمک ها	۱۶
۳۲۴	مورد ویژه ۳-۱۶	۱۶
۳۲۵	بررسی ها و مسائل	۱۶
۳۲۰	تیتراسیون ها و واکنش های تشکیل رسوب و کمپلکس	۱۵
۳۳۰	۱۷ الف تشکیل کمپلکس ها	۱۷
۳۳۱	۱۷ الف-۱ تعادلات تشکیل کمپلکس	۱۷
۳۳۲	مورد ویژه ۱-۱۷	۱۷
۳۳۳	۱۷ الف-۲ تشکیل گونه های نامحلول	۱۷
۳۳۴	۱۷ الف-۳ لیگاندابی که می توانند پروتون دار شوند	۱۷
۳۳۵	۱۷ تیتراسیون با عوامل کمپلکس دهنده معدنی	۱۷
۳۳۵	۱۷ ب-۱ تیتراسیون تشکیل کمپلکس	۱۷
۳۳۶	۱۷ ب-۲ تیرنسنجی رسوبی	۱۷
۳۳۶	مورد ویژه ۲-۱۷	۱۷
۳۴۰	۱۷ ب- عوامل کمپلکس دهنده آلی	۱۷
۳۴۱	۱۷ تیتراسیون با آمینو کربوکسیلیک اسیدها	۱۷
۳۴۱	۱۷ ت-۱ اتلن دی آمین تراستیک اسید (EDTA)	۱۷
۳۴۲	مورد ویژه ۳-۱۷	۱۷
۳۴۲	۱۷ ت-۲ کمپلکس های EDTA و یون های فلز	۱۷
۳۴۳	۱۷ ت-۳ محاسبات تعادل شامل EDTA	۱۷
۳۴۴	مورد ویژه ۴-۱۷	۱۷
۳۴۷	۱۷ ت-۴ محاسبات تعادل شامل EDTA	۱۷
۳۵۰	۱۷ ت-۵ تاثیر عوامل کمپلکس دهنده دیگر	۱۷
۳۵۱	مورد ویژه ۵-۱۷	۱۷
۳۵۲	۱۷ ت-۶ شناسنگرهای تیتراسیون های EDTA	۱۷
۳۵۴	۱۷ ت-۷ روش های تیتراسیون EDTA	۱۷
۳۵۵	۱۷ ت-۸ وسعت تیتراسیون های EDTA	۱۷
۳۵۶	مورد ویژه ۶-۱۷	۱۷
۳۵۷	۱۷ ت-۹ اندازه گیری سختی آب	۱۷
۳۵۷	مورد ویژه ۷-۱۷	۱۷
۳۵۸	بررسی ها و مسائل	۱۷
۳۶۱	پیوستها	۱۷
۳۸۴	حل تشریحی مسائل ستاره دار	۱۷
فصل ۱۵		
۲۸۸	سیستم های پیچیده اسید / باز	۱۵
۲۸۸	۱۵ الف مخلوط های اسیدهای قوی و ضعیف یا بازهای قوی و ضعیف	۱۵
۲۹۱	۱۵ ب اسیدها و بازهای چندعاملی	۱۵
۲۹۱	۱۵ ب-۱ سیستم فسفریک اسید	۱۵
۲۹۱	۱۵ ب-۲ سیستم کربن دی اکسید کربنیک اسید	۱۵
۲۹۲	۱۵ ب- محلول های بافر حاوی اسیدهای چند پروتونی	۱۵
۲۹۴	۱۵ ت محاسبه pH محلول های NaHA	۱۵
۲۹۶	۱۵ ث منحنی های تیتراسیون برای اسیدهای چندعاملی	۱۵
۳۰۳	مورد ویژه ۱-۱۵	۱۵
۳۰۳	۱۵ ج منحنی های تیتراسیون برای بازهای چندعاملی	۱۵
۳۰۴	۱۵ ج منحنی های تیتراسیون برای گونه های دو خصلتی	۱۵
۳۰۴	مورد ویژه ۲-۱۵	۱۵
۳۰۵	۱۵ ح ترکیب محلول های یک اسید چندعاملی به عنوان تابعی از pH	۱۵
۳۰۶	مورد ویژه ۳-۱۵	۱۵
۳۰۷	مورد ویژه ۴-۱۵	۱۵
۳۰۹	پرسش ها و مسائل	۱۵
فصل ۱۶		
۳۱۳	کاربردهای تیتراسیون خنثی شدن	۱۶
۳۱۳	۱۶ الف واکنش گرهای تیتراسیون های خنثی شدن	۱۶
۳۱۲	۱۶ الف-۱ آماده سازی محلول های چند استاندارد	۱۶
۳۱۴	۱۶ الف-۲ استاندارد کردن اسیدها	۱۶
۳۱۶	۱۶ الف-۳ تهیه محلول های استاندارد بازی	۱۶
۳۱۸	۱۶ الف-۴ استاندارد کردن بازها	۱۶
۳۱۸	۱۶ ب کاربردهای متداول تیتراسیون های خنثی شدن	۱۶
۳۱۸	۱۶ ب-۱ تجزیه عنصری	۱۶
۳۱۹	مورد ویژه ۱-۱۶	۱۶
۳۱۹	مورد ویژه ۲-۱۶	۱۶
۳۲۰	۱۶ ب-۲ اندازه گیری مواد معدنی	۱۶