

جان مک موری

شیمی آلی

جلد ۲

ویرایش ۷

عیسیٰ یاوری



نویدازان

سرشناسه : مک موری، جان، ۱۹۴۲ - م
Mc Murry, John
عنوان و نام پدیدآور : شیمی آلی/جان مک‌موری؛ ترجمه عیسی یاوری.
مشخصات نشر : تهران: نویردادزان، ۱۳۹۰.
مشخصات ظاهري : ۳ ج: مصور، جدول، نمودار؛ ۲۹×۲۲ س.م.
شابک : دوره: ۸-۹۷۸-۹۶۴-۹۷۵-۱۵۰-۴ : ۹۷۸-۹۶۴-۹۷۵-۱۴۹-۸ : ج. ۱: ۱-۱۵۱-۲ : ج. ۲: ۱-۱۵۲-۸
عنوان اصلی: Organic Chemistry, 7th ed, 2008

موضع : شیمی آلی
شناسه افزوده : ۱۳۲۶ - ، مترجم
ردبندی کنگره : QD201/۲۰۹-۱۳۹۰ ش.م ۲۰۵-۵۹۷
ردبندی دیوبی : ۵۹۷
شماره کتابشناسی ملی : ۲۴۵۴-۷۵

کتاب	●
تألیف	●
ترجمه	●
ناشر	●
قطع	●
نوبت	●
تاریخ	●
تیراز	●
صفحات	●
شابک	●
شابک دوره	●
قیمت	●



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

مراکز پخش

کتابیران: تهران، میدان انقلاب، ابتدای خیابان آزادی، خیابان دکتر قریب، بعد از فرست شیرازی، پلاک ۷، تلفن: ۰۹-۱۸-۶۶۵۶۶۵۰

WWW.Ketabiran.ir

نویردادزان: تهران، خیابان لیافی نژاد بین اردبیلهشت و فروردین، پلاک ۲۲۸

تلفن: ۰۹۱۴۴۷۴-۰۹-۶۶۴۱۱۷۳-۶۶۴۱۴۵۱۵

پیشگفتار نویسنده کتاب

برای نوشتن این کتاب، دلیل ساده‌ای داشتم: من عاشق نوشن هستم. هنگامی که موضوع پیچیده‌ای را می‌گیرم، با آن سر و کله می‌زنم تا بالاخره زاویه جدیدی برای نگاه کردن به آن پیدا کنم و سپس با ساده‌ترین واژه‌ها به بیان آن می‌پردازم، از کار خودم لذت فراوان می‌برم. شیوه کوتني نگارش من برای تبیین شیمی، شیوه‌ای است که از سال‌های دور، آرزوی آن را داشته‌ام.

پاسخ مشهاقانه دانشجویان و استادان شیمی به شش ویرایش پیشین این کتاب، بسیار دلگرم‌کننده بود و نشان از سودمندی کتاب برای دانشجویان داشت. امیدوارم ویرایش هفتم شیمی آلی بر قدرت و استحکام شش ویرایش پیشین افزوده باشد و به نحو شایسته‌تری در خدمت دانشجویان قرار گیرد. تلاش فراوانی به کار مردم تا این ویرایش تا سرحد امکان، ثمر بخش، روش و خواندنی باشد، زیبایی و منطق شیمی آلی را نمایش دهد، و یادگیری موضوع را دلپذیر سازد.

روال تنظیم کتاب و راهبندی‌های تدریس آن ویرایش هفتم، مانند ویرایش‌های پیشین، سازماندهی دوگانه‌ای دارد که تلقیقی از رهیافت سنتی گروه عاملی را همراه با رویکرد مکانیسمی به کار می‌گیرد. سازمان اصلی کتاب، براساس گروه عاملی است که از ساده‌ترین آنها (آلکان‌ها) آغاز می‌شود و به گروه‌های عاملی پیچیده‌تر می‌رسد. دانشجویانی که به تازگی قدم در عرصه شیمی آلی گذاشته‌اند و هنوز بارم و رازهای آن آشنایی کامل پیدا نکرده‌اند، این روش را، به دلیل سادگی آن، مناسب خواهند یافت. به بیان دیگر، برای اغلب دانشجویان، درک پاسخ «شیمی چیست؟» آسان‌تر از پرداختن به چراهای آن است. در چارچوب این سازمان اولیه، تأکید فراوانی به تبیین شباهت‌های بنیادی واکنش‌ها از لحاظ مکانیسم داشته‌ام. این تأکید، به ویژه در فصل‌های مربوط به شیمی گروه کربونیل (فصل‌های ۲۳-۱۹) آشکار است. در این فصل‌ها، واکنش‌های دارای مکانیسم مشابه مانند تراکم آلدولی و تراکم کلایزنسی، باهم آمده است. هنگامی که دانشجویان به این بخش از کتاب می‌رسند، با مکانیسم‌های کلی، و ارزش مکانیسم واکنش‌ها به عنوان یک اصل در سازماندهی شیمی آلی، آشنایی کافی پیدا کرده‌اند.

سرآغاز واکنش‌ها: افزایش HBr به آلکن‌ها دانشجویان به طور طبیعی، اهمیت فراوانی به سرآغاز واکنش‌های کتاب درسی می‌دهند، زیرا واکنش سرآغاز، اولین واکنشی است که با چنان شرح و تفصیلی با آن رویه رو می‌شوند. به چند دلیل، افزایش HBr به یک آلکن را سرآغاز واکنش‌های کتاب قرار داده‌ام تا اصول کلی شیمی آلی را بیان کنم؛ واکنش نسبتاً ساده‌ای است؛ شامل یک گروه عاملی ساده ولی مهم است؛ درک آن، نیاز به دانش قبلی درباره استریوشهیمی یا سیستمیک ندارد؛ و مهم‌تر از همه، یک واکنش قطبی است. با توجه به این نکته‌ها، بر این باور هستم که واکنش‌های افزایش الکترون‌دوستی، سرآغازی واقعی تر و سودمندتر برای شیمی گروه عاملی هستند تا واکنش‌هایی مانند کلردار شدن رادیکالی آلکان‌ها.

مکانیسم واکنش‌ها در ویرایش اول شیمی آلی، شیوه جدیدی برای تبیین مکانیسم واکنش‌ها آوردم که در آن، مراحل واکنش به صورت عمودی نوشته می‌شد در حالی که شرح تغییرات مربوط به هر مرحله در کنار پیکان واکنش قرار می‌گرفت. این روش، به خواننده امکان می‌دهد تا به آسانی رخدادهای هر مرحله را بدون مراجعة مکرر به متن کتاب و به ساختارها، درک کند. در این ویرایش نیز شمار زیادی از مکانیسم‌های عمودی گنجانیده شده است.

ستتر آلی در این کتاب از ستتر آلی به عنوان ابزاری آموزشی برای کمک به دانشجویان در یادگیری و سازماندهی شمار زیادی از اطلاعات مربوط به واکنش‌ها استفاده شده است. طی دو بخش، ابتدا در فصل ۸ (آلکین‌ها) و سپس در فصل ۱۶ (شیمی بنزن)، فرایند تفکر در مورد حل مسائل ستتر و تأکید بر شروع از آنچه معلوم است و بازگشت معقول از آن، تبیین شده است. علاوه بر این، در بخش‌های جدید نگاهی به، راجع به «هنر ستتر آلی»، «شیمی ترکیباتی»، و «ستتر اناتیومر گزین»، بر اهمیت فراوان ستتر تأکید شده است.

بخش بخش کردن مطالب مباحث کتاب شیمی آلی، بخش بخش شده است. یعنی، فصل‌های مربوط به هیدروکربن‌های ساده (فصل‌های ۳-۸) در کنار هم، فصل‌های مربوط به طیف‌بینی (فصل‌های ۱۲-۱۴) در کنار هم، و فصل‌های مربوط به شیمی گروه کربونیل (فصل‌های ۱۹-۲۳) نیز در کنار هم آورده شده است. معتقدم که این سازماندهی، هماهنگی بیشتری به موضوع خواهد داد که در سایر کتاب‌های درسی یافته نمی‌شود، و دست مدرس را باز خواهد گذاشت تا به ترتیبی متفاوت با آنچه در کتاب آمده است، تدریس کند.

مطلوب کمک آمورسی اساسی روش بودن تبیین‌ها و نرمی جریان اطلاعات، لوازم کلیدی هر کتاب درسی هستند. در نوشتن و تجدیدنظر در این کتاب، به جمله‌های ساده در آغاز بندها، تبیین دقیق و جذاب، و گذار ملایم از یک بند به بند بعدی و از موضوعی به موضوع دیگر، مورد نظر بوده است. مفاهیم جدید، فقط هنگام نیاز آورده شده‌اند، نه پیش از آن، و بی‌درنگ با مثال‌های روشی همراه گردیده‌اند. در مواردی، به مطلب تبلی ارجاع داده شده است. چکیده‌های فراوانی برای مربوط ساختن اطلاعات به یکدیگر، در متن و در پایان فصل‌ها گنجانیده شده است. علاوه بر این، پیوست‌های این کتاب شامل اطلاعات عمومی ارزشمند درباره نامگذاری ترکیبات آلی چندعاملي، واژه‌نامه، و پاسخ برخی مسائل متن کتاب به دست می‌دهند. همچنان، پیوست‌های کتاب راهنمای حل مسائل شیمی آلی، چکیده‌ای از واکنش‌های نامدار، روش‌های تهیه گره‌های عاملی، واکنش‌های گروه‌های عاملی، و واکنش‌گرای مهم در شیمی آلی در اختیار می‌گذارند.

الفایش‌ها و تغییرات ویرایش هفتم

هدف اصلی تهیه ویرایش جدیدی از کتاب، به روز کردن آن از نظر علمی و از نظر روش‌های آموزشی است. روش من، حفظ و بهسازی ویژگی‌هایی بود که چنان موفقیت مهمی برای ویرایش‌های قبلی فراهم آورده و افزودن شماری دیگر بر آنها.

در شیوه نگارش کتاب، جمله به جمله تجدیدنظر شده است تا بیان مطلب روان‌تر شود، تبیین‌ها روش‌تر شوند، و هزاران تغییر کوچک دیگر. برخی واکنش‌ها حذف شده‌اند (مثلاً ذوب قلیایی آرن سولفونیک اسیدها به فنول‌ها)، و واکنش‌های جدیدی افزوده شده است (برای نمونه، اپوکسی دارشدن اناتیومر گزین آلکن‌ها به روش شارپلس).

سایر تغییرهای محتوایی قابل توجه، عبارتند از:

فصل ۲، پیوندهای کووالانسی قطبی؛ اسیدها و بازها—بخش جدید ۱۳-۲ در مورد برهmekش‌های کووالانسی افزوده شده است.

فصل ۳، ترکیبات آلی؛ آلکان‌ها و استریوژیمی آنها—به منظور تمرکز کامل بر آلکان‌های زنجری، تمام فصل، مورد تجدیدنظر قرار گرفته است.

فصل ۴، ترکیبات آلی؛ سیکلوآلکان‌ها و استریوژیمی آنها—با هدف تمرکز کامل بر سیکلوآلکان‌ها، این فصل مورد تجدیدنظر قرار گرفته است.

فصل ۵، نگاهی اجمالی به واکنش‌های آلی—بخش جدید ۱۱-۵ در مقایسه واکنش‌های بیولوژیکی و واکنش‌های آزمایشگاهی افزوده شده است.

فصل ۷، آلکن‌ها؛ واکنش‌ها و ستر—اپوکسی دار شدن آلکن به بخش ۸-۷ متقل شده و بخش ۷-۱۱ درباره افزایش بیولوژیکی رادیکال‌ها به آلکن‌ها، به میزان زیادی گسترش یافته است.

فصل ۹، استریوژیمی—بحث کایرالیته در فسفر و گوگرد به بخش ۱۲-۹ افزوده شده و بحث محیط کایرال نیز به بخش ۱۴-۹ اضافه شده است.

فصل ۱۱، واکنش‌های آلکل‌های لاید: جانشینی هسته‌دوستی و حذف—بحث واکنش E1cB به بخش ۱۰-۱۱ افزوده شده و بخش جدید ۱۱-۱۱ به واکنش‌های حذفی بیولوژیکی اختصاصی یافته است.

فصل ۱۲، تعیین ساختار طیف‌سنجی جرمی و طیف‌بینی ذیر قرمز—بخش جدید ۴-۱۲ به طیف‌سنجی جرمی مولکول‌های بیولوژیکی اختصاصی یافته است و دستگاه‌های زمان پرواز و روش‌های یونش ملابم، نظر MALDI توضیح داده شده‌اند.

فصل ۲۰، کربوکسیلیک اسیدها و نیتریل‌ها—بخش جدید ۳-۲۰ به کربوکسیلیک اسیدهای بیولوژیکی و معادله هندرسون-هاس بالغ اختصاصی یافته است.

فصل ۲۴، آمین‌ها و هتروسیکل‌ها—آموز، این فصل در برگیرنده بحث هتروسیکل‌هاست و بخش جدید ۵-۲۴ درباره آمین‌های بیولوژیکی ر-معادله هندرسون-هاس بالغ نیز افزوده شده است.

فصل ۲۵، مولکول‌های زیستی: کربوهیدرات‌ها—بخش جدید ۷-۲۵ درباره هشت کربوهیدرات ضروری افزوده شده و تجدیدنظرهای محتوایی تراویز نیز صورت گرفته است.

فصل ۲۶، مولکول‌های زیستی: آمینو اسیدها، پپیدها، و روتوئین‌ها—مطلوب این فصل، به ویژه در مورد ستر پپتید در فاز جامد، به روزرسانی شده است.

فصل ۲۷، مولکول‌های زیستی: لیپیدها—این فصل، با تفصیل بیشتری در مورد پروستاگلاندین‌ها (بخش ۴-۲۷)، بیوسترز ترپنوتیدها (بخش ۵-۲۷)، و بیوسترز استروئیدها (بخش ۷-۲۷)، مورد تجدیدنظر قرار گرفته است.

فصل ۲۸، مولکول‌های زیستی: نوکلئیک اسیدها—بخش مربوط به شیمی هتروسیکل به فصل ۲۴ متقل شده است.

فصل ۲۹، شیمی آلی مسیرهای متابولیکی—مطلوب این فصل، از نو سازماندهی شده و به صورت گستردگی مورد تجدیدنظر قرار گرفته است. مسیرهای متابولیکی مهم، با تفصیل بیشتری آورده شده‌اند.

فصل ۳۰، اوربیتال‌ها و شیمی آلی: واکنش‌های پریسیکلی—در تمام نمودارها و شکل‌های هنری این فصل تجدیدنظر شده است.

ترتیب مباحث کتاب تغیر نکرده است، به جز اختصاص فصل ۳ به آلکان‌ها و فصل ۴ به سیکلوآلکان‌ها. همچنین، اپوکسیدها در فصل ۷ که مربوط به آلکن‌هاست، معرفی شده‌اند و بحث مربوط به هتروسیکل‌ها نیز به فصل ۲۴ برده شده است.

مسئله‌های متن و پایان فصل بررسی شده‌اند و حدود ۱۰۰ مسئله جدید نیز که اغلب آنها به شیمی بیولوژیکی مربوط هستند، افزوده شده است.

بخش فنگاهی به در پایان هر فصل، به کاربردهای جالب شیمی آلی مربوط به موضوع اصلی فصل مربوطه اختصاص یافته است. مباحث بیولوژیکی، صنعتی، زندگی روزمره، سبب ملموس‌تر شدن مطالب ارائه شده در متن فصل می‌شود. این مبحث‌ها به روزرسانی شده‌اند و موارد جدیدی شامل خاستگاه داروها (فصل ۵)، شیمی سبز (فصل ۱۱)، بلورنگاری پرتو-X (فصل ۲۲)، و شیمی سبز II: مایعات یونی (فصل ۲۴) نیز افزوده شده‌اند.

مولکول‌ها و مکانیسم‌ها بیولوژیکی مهم مورد توجه جدی قرار گرفته‌اند. بسیاری از واکنش‌های آزمایشگاهی، دارای واکنش‌های بیولوژیکی مشابه هستند و بسیاری از مسائل جدید به واکنش‌ها و مکانیسم‌های ارگانیزم‌های زنده اختصاص یافته و شرح کاملی از مسیرهای متابولیکی اصلی بیان شده است.

... و تغییرهای پهارگانه زیر

چرا با این مطلب را یاد بگیریم؟ بارها با این پرسش از سوی دانشجویان روبه‌رو شده‌ام، لذا بر آن شدم تا در آغاز هر فصل به آن پاسخ دهم. بخش چرا این فصل؟ بند کوتاهی که در پایان مقدمه هر فصل امده است، اهم مطالب اورده شده در آن فصل را به دانشجویان یادآوری می‌کند. سیزده ایده کلیدی در این ویرایش بر جسته شده‌اند. این ایده‌ها شامل مباحث ضروری برای یادگیری شیمی آلی هستند. برای نمونه، پیکان‌های خمیده در مکانیسم واکنش‌ها (فصل ۵) و قاعده مارکونیکوف (فصل ۶). در برخی مسائل پایان فصل، بر این ایده‌های کلیدی تأکید شده است.

تمرین‌های متن کتاب، شامل بحث استراتژی و حل هستند و حل کردن مسئله‌های آورده شده بعد از هر تمرین، بر عهده دانشجویان است. در این کتاب، بیش از ۱۸۰ مسئله، در متن و در پایان فصل‌ها، آورده شده است.

فصل جدید، مروری کوتاه بر شیمی گروه کربوئیل، بعد از فصل ۱۸ قرار داده شده است. به باور نویسنده کتاب، مطالعه شیمی آلی مستلزم خلاصه‌سازی و نگاه به آینده است.

راهنمای حل مسائل شیمی آلی

نوشته سوزان مکموری، شامل پاسخ مشروح تمام مسئله‌های متن و پایان فصل‌های کتاب شیمی آلی است. این راهنمای مفید، همچنین، شامل چکیده واکنش‌های نامدار، سنتز و واکنش‌های گروه‌های عاملی، فهرست واکنشگرها و نشانه‌های اختصاری و اطلاعات گسترده‌ای از فرکانس‌های جذبی زیرقمرن تا برنده‌گان جوایز نوبل در شیمی است. در ویرایش هفتم راهنمای حل مسائل شیمی آلی، پرسش‌های امتحانی، تقریباً برای هر سه فصل از کتاب، شرح تفصیلی تر پاسخ‌ها، و چکیده فصل‌ها افزوده شده است.

سخن نویسندهٔ کتاب با دانشجویان

ما هدف‌های یکسانی داریم. هدف شما یاد گرفتن شیمی آلتی؛ هدف من انجام تمام کارهایی است که شما را در یادگیری شیمی آلتی کمک کند. برای اینکه به هدف خود برسید، باید تلاش کنید، اما پیشنهادهای زیر نیز می‌تواند کارساز باشد.

بی‌درنگ به خواندن کتاب نپردازید. با شروع هر فصل جدید، نخست نگاهی گذرا به مطالب آن بیاندازید. با خواندن بندهای آورده شده در مقدمهٔ فصل، با موضوع آن آشنا شوید و سپس با مراجعه به پایان فصل، چکیدهٔ مطالب را مطالعه کنید. به این ترتیب، با مشخص شدن موضوع، به موقعیت مناسبتری برای یادگیری دست پیدا می‌کنید. هر فصل را چندبار بخوانید. بار اول، به سرعت این کار را انجام دهید و نکته‌های مهم یا دشوار متن را با نشانه‌هایی مشخص کنید. سپس، به مطالعه ژرف بر آن موضوع‌ها بپردازید.

مسئله‌ها را حل کنید. راه میان برای یادگیری شیمی آلتی وجود ندارد. حل کردن مسئله‌ها تنها راه یادگیری شیمی آلتی است. در تمرین‌های متن کتاب با روش کارآشنا می‌شوید و مسئله‌های متن هر فصل، امکان خودآزمایی به شما می‌دهد. با حل کردن مسئله‌های پایان هر فصل با چالش‌های جدیدی آشنا خواهید شد و امکان تمرین پیشتری برای شما فراهم می‌آید. توجه بیشتری به مسئله‌های «شیمی تجسمی» که شما را با دنیای واقعی مولکول‌ها آشنا می‌سازند، مبذول دارید. پاسخ کوتاه مسئله‌های متن فصل‌ها در پیوست کتاب شیمی آلتی آمده است، اما برای پاسخ و شرح کامل تمام مسئله‌ها، به کتاب راهنمای و حل مسائل شیمی آلتی مراجعه کنید.

راهنمای و حل مسائل شیمی آلتی را مورد استفاده ترار دهید. کتاب راهنمای و حل مسائل شیمی آلتی شامل پاسخ کامل تمام مسائل کتاب شیمی آلتی و همچنین، گنجنایی از مطالب تكمیلی مفید است. در این کتاب، چکیده‌ای از چگونگی تهیه و همچنین، واکنش‌های گردش‌های آملی آورده شده است. فهرستی از واکنشگرهای مهم، واکنش‌های نامدار در شیمی آلتی، و مطالب مفید دیگر، در این راهنمای گنجانیده شده است. کتاب راهنمای و حل مسائل شیمی آلتی، منبع مفیدی برای اطلاعات مهم و خودآزمایی، به ویژه هنگامی که خود را برای یک امتحان آماده می‌کنید، به دست می‌دهد. نگاهی به این کتاب بیاندازید و با امکانات گسترده آن آشنا شوید.

بررسشگر باشید. استادان و مریبان شیمی آلتی برای پاسخگویی به پرسش‌های شما آماده هستند. اغلب آنان از تلاش‌ها و زحمت‌های شما برای یاد گرفتن شیمی آلتی، سخاوتمندانه پشتیبانی خواهند کرد. از مدل‌های مولکولی استفاده کنید. اغلب مولکول‌های مورد بحث شیمی آلتی، سه‌بعدی هستند. اگرچه در این کتاب، با استفاده از نمودارهای دقیق و نمایش‌های فضایی، تلاش فراوانی برای هفت

کمک به شما جهت تجسم مولکول‌ها شده است، هیچ چیزی جای چرخش مدل‌های مولکولی در دستان شما و مشاهده آنها از زاویه‌های مختلف را نمی‌گیرد.

پیروز باشید. امیدوارم از یاد گرفتن شیمی آلی لذت ببرید و با منطق و زیبایی ساختار آن آشنای شوید. بسیاری از دانشجویانی که ویرایش‌های اول تا ششم این کتاب را خوانده‌اند، مرا از نظرهای ارزشمند خود آگاه ساخته‌اند. دریافت نظرها و پیشنهادهای کسانی که این ویرایش جدید را مورد استفاده قرار می‌دهند، برایم مغتنم است. موفق باشید.

جان مک‌موری

فهرست کوتاه مطالب

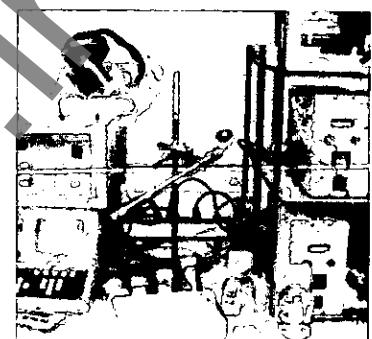
شیمی آلی ۲

- پیشگفتار نویسنده کتاب سه
سخن نویسنده کتاب با دانشجویان هفت
- ۱۲ تعیین ساختار: طیف‌سنجی جرمی و طیف‌بینی زیرقرمز ۴۰۷
- ۱۳ تعیین ساختار: طیف‌بینی رزونانس مغناطیسی هسته ۴۳۹
- ۱۴ ترکیبات مزدوج و طیف‌بینی فرابینفش ۴۸۱
- ۱۵ بترن و خصلت آروماتیکی ۵۱۵
- ۱۶ شیمی بترن: جانشینی الکترون دوستی آروماتیک ۵۴۷
- ۱۷ الکل‌ها و فنول‌ها ۵۹۹
- ۱۸ اترها و الوکسیدها؛ تیول‌ها و سولفیدها ۶۵۱
- ۱۹ آلدھیدها و کتون‌ها؛ واکنش‌های افزایش هسته دوستی ۶۹۳
- ۲۰ کربوکسیلیک اسیدها و بیتریل‌ها ۷۴۷
- ۲۱ مشتق‌های کربوکسیلیک اسید: واکنش‌های جانشینی هسته دوستی آسیل ۷۸۱
- پیوست الف الف-۱
- پیوست ب ب-۱
- پیوست ج ج-۱۰
- پیوست د د-۲۲

فهرست مطالب

۱۲ تعیین ساختار: طیف سنجی جرمی و طیف‌بینی زیرقرمز

- ۱-۱۲ طیف سنجی جرمی مولکول‌های کوچک: دستگاه‌های مغناطیسی ۴۰۸
 ۲-۱۲ تفسیر طیف جرمی ۴۱۰
 ۳-۱۲ طیف جرمی برخی گروه‌های عاملی متداول ۴۱۴
 ۴-۱۲ طیف جرمی در بیوشیمی: دستگاه‌های زمان پرواز (TOF) ۴۱۶
 ۵-۱۲ طیف‌بینی و طیف الکترومغناطیسی ۴۱۷
 ۶-۱۲ طیف‌بینی زیرقرمز ۴۲۱
 ۷-۱۲ تفسیر طیف‌های زیرقرمز ۴۲۲
 ۸-۱۲ طیف IR برخی گروه‌های عاملی متداول ۴۲۵
 ۹-۱۲ طیف‌بینی رزونانس مغناطیسی هسته ۴۳۹
 نگاهی به ... کروماتوگرافی: خالص‌سازی ترکیبات آلی ۴۳۰
 چکیده و واژه‌های کلیدی ۴۳۲ ■ شیمی تجسمی ۴۳۲
 مسئله‌های بیشتر ۴۳۳



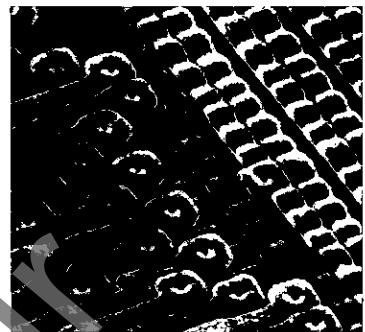
۱۳ تعیین ساختار: طیف‌بینی رزونانس مغناطیسی هسته

- ۱-۱۳ طیف‌بینی رزونانس مغناطیسی هسته ۴۳۹
 ۲-۱۳ ماهیت جذب‌های NMR ۴۴۱
 ۳-۱۳ جایه‌جایی شیمیابی ۴۴۴
 ۴-۱۳ طیف‌بینی ^{13}C NMR: میانگین‌گیری پیام‌ها و FT-NMR ۴۴۶
 ۵-۱۳ ویژگی‌های طیف‌بینی ^{13}C NMR ۴۴۸
 ۶-۱۳ طیف‌بینی ^{13}C NMR DEPT ۴۵۱
 ۷-۱۳ کاربردهای طیف‌بینی ^{13}C NMR ۴۵۳
 ۸-۱۳ طیف‌بینی ^1H NMR و همارزی پروتون‌ها ۴۵۴
 ۹-۱۳ جایه‌جایی شیمیابی در طیف‌بینی ^1H NMR ۴۵۷
 ۱۰-۱۳ انTEGRال‌گیری جذب‌های ^1H NMR: شمارش پروتون ۴۵۹
 ۱۱-۱۳ شکافنگی اسپین-اسپین در طیف‌های ^1H NMR ۴۶۰
 ۱۲-۱۳ الگوهای پیچیده‌تر شکافنگی اسپین-اسپین ۴۶۵
 ۱۳-۱۳ کاربردهای طیف‌بینی ^1H NMR ۴۶۷
 نگاهی به ... تصویربرداری رزونانس مغناطیسی (MRI) ۴۶۸
 چکیده و واژه‌های کلیدی ۴۶۹ ■ شیمی تجسمی ۴۷۰
 مسئله‌های بیشتر ۴۷۱



۱۴ ترکیبات مزدوج و طیف‌بینی فرابنفش ۴۸۱

- ۱-۱۴ پایداری دی‌إن‌های مزدوج: نظریه اوربیتال مولکولی ۴۸۱
- ۲-۱۴ افزایش الکترون‌دوستی به دی‌إن‌های مزدوج: کربوکاتیون آلبی ۴۸۶
- ۳-۱۴ کنترل سینتیکی و ترمودینامیکی واکنش‌ها ۴۸۹
- ۴-۱۴ واکنش حلقه‌زایی دیزل-آلدر ۴۹۱
- ۵-۱۴ ویژگی‌های واکنش دیزل-آلدر ۴۹۲
- ۶-۱۴ بسپار (پلیمر)‌های دی‌إن: کائوجوی طبیعی و مصنوعی ۴۹۷
- ۷-۱۴ تعیین ساختار سیستم‌های مزدوج: طیف‌بینی فرابنفش
نگاهی به ... فتولیتوگرافی ۵۰۴
- چکیده و واژه‌های کلیدی ۵۰۵ ■ شیمی تجسمی ۵۰۷
- مسئله‌های بیشتر ۵۰۸



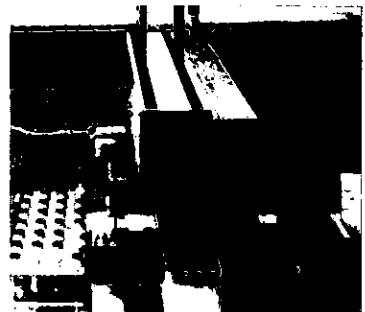
۱۵ بنزن و خصلت آروماتیکی ۵۱۶

- ۱-۱۵ ساختار و نامگذاری ترکیبات آروماتیک ۵۱۶
- ۲-۱۵ ساختار و پایداری بنزن: نظریه اوربیتال مولکولی ۵۱۹
- ۳-۱۵ خصلت آروماتیکی و قاعدة $4n+2$ هوکل ۵۲۲
- ۴-۱۵ یون‌های آروماتیک ۵۲۴
- ۵-۱۵ هتروسیکل‌های آروماتیک: پیریدین و پیرون ۵۲۷
- ۶-۱۵ چرا $2 \cdot 4n+2$? ۵۲۹
- ۷-۱۵ ترکیبات آروماتیکی پلی‌سیکلی ۵۳۰
- ۸-۱۵ طیف‌بینی ترکیبات آروماتیک ۵۳۳
- نگاهی به ... آسپیرین، IDNS، COX-2 بازدارنده‌های ۵۳۶
- چکیده و واژه‌های کلیدی ۵۳۸ ■ شیمی تجسمی ۵۳۸
- مسئله‌های بیشتر ۵۴۰



۱۶ شیمی بنزن: جانشینی الکترون‌دوستی آروماتیک ۵۴۷

- ۱-۱۶ واکنش‌های جانشینی الکترون‌دوستی آروماتیک: بردازدن ۵۴۸
- ۲-۱۶ سایر جانشینی‌های آروماتیک ۵۵۰
- ۳-۱۶ آلکیل‌دار کردن و آسیل‌دار کردن حلقه‌های آروماتیک: واکنش فریدل-کرافتس ۵۵۴
- ۴-۱۶ اثر استخلاف در حلقه‌های آروماتیک استخلاف شده ۵۶۰
- ۵-۱۶ تبیین اثر استخلاف ۵۶۴
- ۶-۱۶ بنزن‌های سه استخلافی: جمع پذیری اثرها ۵۷۱
- ۷-۱۶ جانشینی هسته‌دوستی آروماتیک ۵۷۳
- ۸-۱۶ بنزاین ۵۷۶
- ۹-۱۶ اکسایش ترکیبات آروماتیک ۵۷۷
- ۱۰-۱۶ کاهش (احیا) ترکیبات آروماتیک ۵۸۰
- ۱۱-۱۶ سنتز بنزن‌های سه استخلافی ۵۸۲



نگاهی به ... شیمی ترکیباتی ۵۸۶
 چکیده و واژه‌های کلیدی ۵۸۸ ■ شیمی تجسمی ۵۹۱
 مسئله‌های بیشتر ۵۹۲

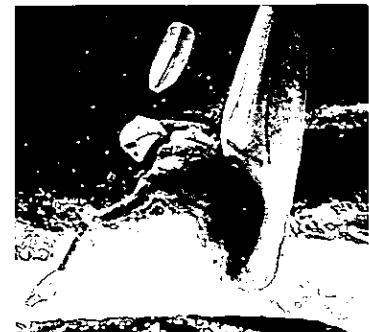
الکل‌ها و فنول‌ها ۵۹۹ ۱۷

- ۱-۱۷ نامگذاری الکل‌ها و فنول‌ها ۶۰۰
 - ۲-۱۷ خواص الکل‌ها و فنول‌ها ۶۰۲
 - ۳-۱۷ تهیه الکل‌ها: مزوری کوتاه ۶۰۷
 - ۴-۱۷ تهیه الکل‌ها با کاهش ترکیبات کربونیل دار ۶۰۹
 - ۵-۱۷ سنتز الکل‌ها از واکنش ترکیبات کربونیل دار با واکنشگر گرینیار ۶۱۳
 - ۶-۱۷ برخی واکنش‌های الکل‌ها ۶۱۷
 - ۷-۱۷ اکسایش الکل‌ها ۶۲۳
 - ۸-۱۷ محافظت الکل‌ها ۶۲۶
 - ۹-۱۷ تهیه و کاربرد فنول‌ها ۶۲۸
 - ۱۰-۱۷ واکنش‌های فنول‌ها ۶۳۱
 - ۱۱-۱۷ طیف‌بینی الکل‌ها و فنول‌ها ۶۳۲
- نگاهی به ... اتانول: ماده شیمیابی، دارو و سم ۶۳۶
 چکیده و واژه‌های کلیدی ۶۳۷ ■ شیمی تجسمی ۶۴۰
 مسئله‌های بیشتر ۶۴۱



اترها و اپوکسیدها: تیول‌ها و سولفیدها ۶۵۱ ۱۸

- ۱-۱۸ نامگذاری و خواص اترها ۶۵۲
 - ۲-۱۸ سنتز اترها ۶۵۳
 - ۳-۱۸ واکنش‌های اترها: گستالت اسیدی ۶۵۴
 - ۴-۱۸ واکنش‌های اترها: بازآرایی کلائزون ۶۵۱
 - ۵-۱۸ اترهای حلقوی: اپوکسیدها ۶۵۹
 - ۶-۱۸ واکنش‌های اپوکسیدها: حلقه‌گشایی ۶۶۱
 - ۷-۱۸ اترهای ناجی ۶۶۵
 - ۸-۱۸ تیول‌ها و سولفیدها ۶۶۶
 - ۹-۱۸ طیف‌بینی اترها ۶۷۰
- نگاهی به ... رزین‌ها و چسب‌های اپوکسی ۶۷۲
 چکیده و واژه‌های کلیدی ۶۷۳ ■ چکیده واکنش‌ها ۶۷۴
 شیمی تجسمی ۶۷۵ ■ مسئله‌های بیشتر ۶۷۶



مروری بر ترکیبات کربونیل دار ۶۸۴

- I انواع ترکیبات کربونیل دار ۶۸۴
- II ماهیت گروه کربونیل ۶۸۶
- III واکنش‌های عمومی ترکیبات کربونیل دار ۶۸۶
- IV چکیده ۶۹۲

۱۹ آلدھیدها و کتونها: واکنش‌های افزایش هسته‌دوستی ۶۹۳

- ۱-۱۹ نامگذاری آلدھیدها و کتونها ۶۹۴
- ۲-۱۹ تهیه آلدھیدها و کتونها ۶۹۶
- ۳-۱۹ آلدھیدها و کتونها ۶۹۸
- ۴-۱۹ واکنش‌های افزایش هسته‌دوستی آلدھیدها و کتونها ۷۰۰
- ۵-۱۹ افزایش هسته‌دوستی H_2O : آبپوشی ۷۰۳
- ۶-۱۹ افزایش هسته‌دوستی HCN : تشکیل سیانوهیدرین ۷۰۵
- ۷-۱۹ افزایش هسته‌دوستی واکنشگرهای گرینیار و واکنشگرهای هیدرید: تشکیل الكل ۷۰۶
- ۸-۱۹ افزایش هسته‌دوستی آمین‌ها: تشکیل آمین و انامین ۷۰۸
- ۹-۱۹ افزایش هسته‌دوستی هیدرازین: واکنش ۶لف-کیشنر ۷۱۳
- ۱۰-۱۹ افزایش هسته‌دوستی الكل‌ها: تشکیل استال ۷۱۵
- ۱۱-۱۹ افزایش هسته‌دوستی ایلیدی‌های فسفر: واکنش ویتیگ ۷۱۸
- ۱۲-۱۹ کاهش بیولوژیکی ۷۲۱
- ۱۳-۱۹ افزایش هسته‌دوستی مزدوج به آلدھیدها و کتون‌های سیرنشدۀ α -، β - ۷۲۳
- ۱۴-۱۹ طفابیتی آلدھیدها و کتون‌ها ۷۲۸
- ۱۵-۱۹ نگاهی به ... سنتز اناتیومر گزین ۷۳۲
- ۱۶-۱۹ چکیده و واژه‌های کلیدی ۷۳۳ ■ چکیده واکنش‌ها ۷۳۴
- ۱۷-۱۹ شیمی تجسمی ۷۳۴ ■ مسئله‌های بیشتر ۷۳۷



۲۰ کربوکسیلیک اسیدها و نیتریل‌ها ۷۴۷

- ۱-۲ نامگذاری کربوکسیلیک اسیدها ۷۴۷
- ۲-۲ ساختار و خواص کربوکسیلیک اسید ۷۵۰
- ۳-۲ اسیدهای بیولوژیکی و معادله هندرسون-هاسلبالخ ۷۵۴
- ۴-۲ اثر استخلاف بر قدرت اسیدی ۷۵۵
- ۵-۲ تهیه کربوکسیلیک اسیدها ۷۵۸
- ۶-۲ واکنش‌های کربوکسیلیک اسیدها: نگاهی کلی ۷۶۰
- ۷-۲ شیمی نیتریل‌ها ۷۶۱
- ۸-۲ طیف‌بینی کربوکسیلیک اسیدها و نیتریل‌ها ۷۶۴
- ۹-۲ نگاهی به ... ویتامین C ۷۶۸
- ۱۰-۲ چکیده و واژه‌های کلیدی ۷۷۰ ■ شیمی تجسمی ۷۷۲۳
- ۱۱-۲ مسئله‌های بیشتر ۷۷۳



۲۱ مشتق‌های کربوکسیلیک اسید: واکنش‌های

جانشینی هسته‌دوستی آسیل ۷۸۱

- ۱-۲۱ نامگذاری مشتق‌های کربوکسیلیک اسید ۷۸۲
- ۲-۲۱ واکنش‌های جانشینی هسته‌دوستی آسیل ۷۸۵

۳-۲۱	واکنش‌های جانشینی هسته‌دoustی آسیل برای کربوکسیلیک اسیدها	۷۹۰
۴-۲۱	شیمی اسید هالیدها	۷۹۶
۵-۲۱	شیمی اسید انیدریدها	۸۰۲
۶-۲۱	شیمی استرها	۸۰۴
۷-۲۱	شیمی آمیدها	۸۰۹
۸-۲۱	شیمی تیواسترها و آسیل فسفات‌ها: مشتقات کربوکسیلیک اسید بیولوزیکی	۸۱۲
۹-۲۱	پلی‌آمیدها و پلی‌استرها: پلیمرهای تراکمی	۸۱۴
۱۰-۲۱	طیف‌بینی مشتق‌های کربوکسیلیک اسید	۸۱۸
۸۲۰	نگاهی به ... آنتی‌بیوتیک‌های β -لاکتم	
۸۲۱	چکیده و واژه‌های کلیدی	۸۲۱
۸۲۲	چکیده و واکنش‌ها	
۸۲۵	شیمی تجسمی	۸۲۵
۸۲۶	مسئله‌های بیشتر	

