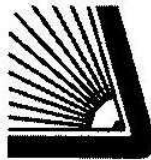


بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ
وَلَقَدْ مَوَّاهُونَ

کالبد شکافی و آنالیز شیمی ۲

دکتر مریم گودرزی



انتشارات نظری

سرشناسه	گودرزی، مریم
عنوان و نام پدیدآور	کالبدشکافی و آنالیز شیمی ۲ / مریم گودرزی
مشخصات نشر	تهران: انتشارات نظری ۱۳۹۳
مشخصات ظاهری	۴۲۰ص.
شابک	۹۷۸-۶۰۰-۲۸۹-۲۶۱-۴
وضعیت فهرست‌نویسی	لیبا
موضوع	شیمی - آزمون‌ها و تمرین‌ها (متوسطه)
موضوع	شیمی - راهنمای آموزشی (متوسطه)
موضوع	شیمی - سایل، تمرین‌ها و غیره (متوسطه)
رده بندی کنگره	QD ۴۲/ک۹، ک۲ ۱۳۹۳
رده بندی دیویی	۵۴۰/۷۶
شماره کتابشناسی ملی	۳۷۲۰۸۵۰

نام کتاب: کالبد شکافی و آنالیز شیمی ۲

نویسنده: مریم گودرزی

نوبت چاپ: اول-۱۳۹۴

شمارگان: ۶۰۰

لیتوگرافی، چاپ و صحافی: فرداد - مادیتا

«کلیه حقوق چاپ و نشر مخصوص و محفوظ ناشر می‌باشد»

دفتر مرکزی: تهران، خیابان ولی عصر (هج)، خیابان سید جمال‌الدین اسدآبادی (یوسف آباد)

نش خیابان فتحی شقایق، جنب بانک انصار، پلاک ۳۲، طبقه ۲، واحد ۱۷

info@nashrenazari.com www.nashrenazari.com

همراه: ۰۹۱۹۰۱۲۹۴۵۵ تلفن: ۸۸۱۰۲۷۷۵

پیام کوتاه: ۱۰۰۰۰۸۸۱۰۲۷۷۵

قیمت: ۳۵۰۰۰۰ ریال

"با تشکر از همسر عزیزم که انگیزه نوشتن را در من ایجاد نمود"

سخن مؤلف:

کتاب کالبد شکافی شیمی (۲)، کتابی است، شامل درس، نکته، تست و سئوالات تشریحی و سئوالات کنکورهای داخلی و خارج از کشور. از نظر من و بسیاری از اساتید شیمی (۲) و پایه و اساس یادگیری علم شیمی در دبیرستان و دانشگاه است و هدف من از نوشتن و آنالیز شیمی (۲) برای یادگیری درست شیمی است. و با اصرار دوستان، مدیران و دانش آموزان عزیزم اقدام به چاپ این کتاب نمودم. امید است که کتاب سودمندی برای دانش آموزان در مقطع دبیرستان و کنکور قرار گیرد.

فهرست مطالب

۱۳	ساختار اتم
۱۵	مطالعه‌ی ساختار ماده، تلاشی به قدرت تاریخ
۱۶	الکترون، نخستین ذره‌ی ریز اتمی شناخته شده
۲۱	پرتوزایی
۲۳	فرق پرتوی بتا و پرتوی کاندی در چیست؟
۲۳	تغییرات حاصل از خروج پرتوی مواد پرتوزا
۲۵	سایر ذره‌های سازنده اتم
۲۵	عدد جرمی و ایزوتوپ‌ها
۲۸	جرم یک اتم
۲۹	برخی از ویژگی‌های ذره‌های ریز اتمی
۲۹	مسائل مربوط به جرم اتمی میانگین
۳۰	آتش‌بازی و کشف ساختار اتم
۳۲	طیف نشری خطی هیدروژن
۳۳	مدل اتمی بور
۳۴	توجیه بخش مری طیف نشری خطی اتم هیدروژن با مدل اتمی بور
۳۵	مدل کوانتومی اتم
۴۰	اصل طرد پائولی
۴۱	آرایش الکترونی اتم

۴۴	تعیین ترتیب پر شدن اوربیتال‌ها
۴۲	اصل آفا و جدول تناوبی عنصرها
۴۴	آرایش الکترونی یون‌های تک‌اتمی
۴۶	انرژی‌های یونش شاهدهی بر وجود لایه‌های الکترونی در اتم
۵۰	تست‌های کنکور سراسری بخش اول
۶۹	پاسخنامه سوالات فصل ۱
۹۹	خواص تناوبی عنصرها
۱۰۴	سرگذشت جدول تناوبی عنصرها
۱۰۴	ابتکارات مندلیف
۱۰۵	نارسایی‌های جدول تناوبی مندلیف
۱۰۵	تغییر مبنای جدول تناوبی
۱۰۶	ویژگی گروهی عنصرها
۱۱۳	گروه اول: فلزهای قلیایی
۱۱۴	ویژگی‌های عمومی فلزهای قلیایی
۱۱۶	گروه دوم: فلزهای قلیایی خاکی
۱۱۶	ویژگی‌های عمومی فلزهای قلیایی خاکی
۱۱۹	عنصرهای واسطه داخلی
۱۲۰	عنصرهای گروه ۱۳ تا ۱۸ جدول تناوبی
۱۲۱	عنصرهای گروه (۱۷) هالوژن‌ها
۱۲۲	عنصرهای گروه ۱۸ گازهای نجیب
۱۲۲	هیدروژن، یک خانواده تک‌عضوی
۱۲۴	آشنایی با برخی روندهای تناوبی
۱۲۵	روند تغییر شعاع اتمی در جدول تناوبی عنصرها
۱۲۶	اثر پوششی و بلور مؤثر هسته
۱۲۷	دلایل افزایش شعاع اتمی در یک گروه
۱۲۸	روند تغییر در یک تناوب
۱۲۹	انرژی یونش
۱۳۱	روند تناوبی تغییر الکترونگاتیوی عنصرها
۱۳۵	تست‌های کنکور سراسری بخش دوم



۱۶۲	پاسخ نامه تشریحی فصل دوم
۱۸۹	ترکیبات یونی
۱۹۳	ترکیبات یونی
۱۹۴	قاعده‌ی هشتایی (اوکت) و واکنش پذیری اتم‌ها
۱۹۵	نامیدن کاتیون‌ها و آنیون‌ها تک اتمی
۱۹۷	نام گذاری ترکیب‌ها یونی دو / ۲ تایی
۱۹۹	ترکیب‌های یونی
۲۰۶	هیدروژن‌هالیدها
۲۰۹	سوالات کنکور سراسری فصل سوم
۲۱۹	پاسخ تشریحی سوالات فصل ۳
۲۳۹	ترکیب‌های کووالانسی
۲۴۳	پیوند کووالانسی چیست؟
۲۴۴	ترکیبات کووالانسی
۲۴۵	مقایسه برخی از خواص فیزیکی نمک خوراکی (Na^+Cl^-) و مولکولید
۲۴۹	عوامل مؤثر بر طول پیوند و انرژی پیوند
۲۵۰	نام گذاری ترکیب‌های مولکولی
۲۵۱	عدد اکسایش و تعیین آن از روی فرمول شیمیایی
۲۵۲	نام گذاری با استفاده از عدد اکسایش
۲۵۳	تعریف ظرفیت عنصرها و عدد اکسایش
۲۵۵	فرمول تجربی
۲۵۵	فرمول مولکولی
۲۵۷	فرمول ساختاری
۲۵۷	بررسی جدول مقایسه اتانول و دیمتیل‌اتر
۲۵۸	مولکول‌های قطبی و نا قطبی
۲۶۰	چه نیرویی مولکول‌ها را کنار یکدیگر نگه می‌دارد؟
۲۶۳	چند نکته‌ی مهم درباره نیروهای بین مولکولی
۲۶۶	پیوند داتیو نوع خاصی از پیوند کووالانسی
۲۶۸	مولکول‌ها را چگونه نمایش می‌دهند؟
۲۶۸	چند نکته در مورد رسم ساختار مولکول‌ها

۲۶۹	 ساختار هایلوویس برای مولکول‌های چند اتمی
۲۷۰	 طریقه‌ی رسم اسیدهای اکسیژن‌دار
۲۷۲	 نظریه‌ی VSEPR
۲۷۲	 شکل هندسی مولکول‌ها
۲۸۱	 سؤالات کنکور سراسری فصل چهارم
۳۰۱	 پاسخ‌های تشریحی بخش چهارم
۳۳۵	 کربن و ترکیب‌های آلی
۳۳۹	 کربن عنصری شگفت‌انگیز
۳۴۱	 کربن و سیلیسیم
۳۴۳	 ترکیبات آلی
۳۴۵	 آلکان‌ها
۳۴۶	 طرز نام‌گذاری آلکان‌ها «طبق قواعد آیوپاک»
۳۴۹	 نام‌گذاری آلکن‌ها و آلکین‌ها بر مبنای نام آلکان‌ها
۳۵۰	 هیدروکربن‌های حلقوی
۳۵۷	 سؤالات کنکور سراسری فصل پنجم
۳۷۶	 پاسخ تشریحی بخش پنجم