

تشریح کامل مسائل اصول شیمی عمومی

جلد ۲

دکتر مجید میر محمد صادقی

دکتر غلامعباس پارسا

دکتر محمد رضا سعیدی



نوپردازان

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

سرشناسه : آماتیس، پاتریشیا
Amateis, Patricia
عنوان و نام پدیدآور : تشریح کامل مسائل اصول شیمی عمومی / پاتریشیا آماتیس، مارتین سیلبربرگ : مترجمین مجید میرمحمدصادقی، غلامعباس پارساقر، محمد رضا سعیدی
مشخصات نشر : تهران، توپردازان، ۱۳۹۱
مشخصات ظاهری : ۲ ج، مصور.
شابک : 978-964-975-184-9 دوره، 978-964-975-183-2 ج ۱، 978-964-975-182-5 ج ۲
بازداشت : عنوان اصلی، Student Solutions Manual to accompany Principles of General Chemistry, 2006.
موضوع : شیمی - مسائل، تمرین ها و غیره
شناسه افزوده : سیلبربرگ، مارتین استوارت، ۱۹۴۵ - م. (Martin Stuart) Silberberg, Martin S.
شناسه افزوده : میرمحمدصادقی، مجید، ۱۳۲۲ - مترجم
شناسه افزوده : پارساقر، غلامعباس، ۱۳۳۱ - مترجم
شناسه افزوده : سعیدی، محمد رضا، ۱۳۲۳ - مترجم
رده بندی کنگره : ۱۳۹۲۵ ش ۱/۲ QD۲۱/۲
رده بندی دیویی : ۵۴۰
شماره کتابشناسی ملی : ۲۸۶۲۲۹۲



نوپردازان

تشریح کامل مسائل اصول شیمی عمومی جلد دوم

تألیف	پاتریشیا آماتیس - مارتین سیلبربرگ
ترجمه	مجید میرمحمدصادقی - غلامعباس پارساقر - محمد رضا سعیدی
ناشر	نوپردازان
قطع	رحلی
نوبت چاپ	اول
تاریخ	زمستان ۱۳۹۱
تیراژ	۱۰۰۰
صفحات	۴۰۸
شابک	۹۷۸-۹۶۴-۹۷۵-۱۸۲-۵
شابک دوره	۹۷۸-۹۶۴-۹۷۵-۱۸۴-۹
لیتوگرافی	نورنگ ۷۷۵۲۹۳۶۳-۷۷۵۳۱۰۲۷
چاپ و صحافی	طرفه ۵۵۲۶۹۲۸۷-۸
تومان	۲۷۰۰۰

کتابیران: تهران، میدان انقلاب، ابتدای خیابان آزادی، خیابان دکتور قریب، بعد از فرصت شیرازی،

پلاک ۷، تلفن: ۱۸ - ۶۶۵۶۶۵۰۹

نوپردازان: تهران، خیابان لیاقی نژاد، بین اردیبهشت و فروردین، پلاک ۳۳۸

تلفن: ۶۶۴۱۳۴۷۴ - ۶۶۴۱۳۵۱۵ - ۶۶۴۱۱۱۷۳ - ۶۶۴۹۴۴۰۹

WWW.Ketabiran.ir

www.ketab.ir

تشریح کامل مسائل

اصول شیمی عمومی

جلد ۲

فهرست مطالب

مسائل

۳-۱۳	۱۳ خواص محلول‌ها
۱۷-۱۴	۱۴ عناصر گروه‌های اصلی: استفاده از اصول پیوند و ساختار
۲۹-۱۵	۱۵ ترکیب‌های آلی و خواص اتمی کربن
۴۱-۱۶	۱۶ سینتیک: سرعت و مکانیزم واکنش‌های شیمیایی
۵۹-۱۷	۱۷ تعادل: پیشرفت واکنش‌های شیمیایی
۷۵-۱۸	۱۸ تعادل اسید-باز
۹۱-۱۹	۱۹ تعادل یونی در سیستم‌های آبی
۱۰۵-۲۰	۲۰ ترمودینامیک: آنتروپی، انرژی آزاد و جهت واکنش‌های شیمیایی
۱۱۷-۲۱	۲۱ الکتروشیمی: تغییر شیمیایی و کار الکتریکی
۱۳۳-۲۲	۲۲ عناصر واسطه و ترکیب‌های کنوردیناسیون
۱۴۱-۲۳	۲۳ واکنش‌های هسته‌ای و کاربرد آنها

تشریح کامل مسائل

۱۵۳-۱۳	۱۳ خواص محلول‌ها
۱۷۳-۱۴	۱۴ عناصر گروه‌های اصلی: استفاده از اصول پیوند و ساختار
۱۸۵-۱۵	۱۵ ترکیب‌های آلی و خواص اتمی کربن
۲۱۱-۱۶	۱۶ سینتیک: سرعت و مکانیزم واکنش‌های شیمیایی
۲۲۹-۱۷	۱۷ تعادل: پیشرفت واکنش‌های شیمیایی
۲۵۳-۱۸	۱۸ تعادل اسید-باز
۲۸۵-۱۹	۱۹ تعادل یونی در سیستم‌های آبی
۳۲۷-۲۰	۲۰ ترمودینامیک: آنتروپی، انرژی آزاد و جهت واکنش‌های شیمیایی
۳۴۳-۲۱	۲۱ الکتروشیمی: تغییر شیمیایی و کار الکتریکی
۳۷۷-۲۲	۲۲ عناصر واسطه و ترکیب‌های کنوردیناسیون
۳۹۱-۲۳	۲۳ واکنش‌های هسته‌ای و کاربرد آنها