

شیمی عمومی (۲)

نویسنده : مهدیه بازرگانی

نویسنده : مهدیه بازرگانی

سرشناسه: بازرگانی، مهدیه-۱۳۶۲
 عنوان و نام پدیدآور: شیمی عمومی (۲)/نویسنده مهدیه بازرگانی.
 مشخصات نشر: تهران: انتشارات آموزش برتر، ۱۳۹۷.
 مشخصات ظاهری: ۲۴۲ ص:جدول.
 شابک ۳ - ۴۶ - ۸۶۵۶ - ۶۰۰ - ۹۷۸
 وضعیت فهرست نویسی: فیپا
 موضوع: شیمی-راهنمایی آموزشی (عالی)
 موضوع: Chemistry-Study and teaching (Higher)
 موضوع: شیمی-مسائل تمرینها و غیره(عالی)
 موضوع: Chemistry—problems, Exercises, etc (Higher)
 رده بندی کنگره ۸/۱۳۹۷ ش ۲۲/ب QD۴۲
 رده بندی دیویی ۵۴۰
 شماره کتابشناسی ملی ۵۲۰،۵۹۲

شیمی عمومی ۲

مولف: مهدیه بازرگانی
 ناشر: انتشارات آموزش برتر
 قطع: وزیری
 تیراژ: ۱۰۰
 نوبت چاپ: اول ۱۳۹۷
 شابک: ۳-۴۶-۸۶۵۶-۶۰۰-۹۷۸
 قیمت: ۱۰۰۰۰ تومان

تهران - میدان انقلاب خ کار گر جنوبی پلاک ۹۱۶ طبقه دوم

تلفن - ۶۶۱۲۹۸۶۲ - ۰۹۱۹۲۵۷۵۰۴۴

فهرست

فصل اول: شیمی اتمسفر.....	۹
تکامل اتمسفر.....	۱۲
ساختار اتمسفر.....	۱۳
تشکیل عناصر.....	۱۶
اجزای تشکیل دهنده اتمسفر.....	۱۷
اثرهای زیست شناختی تهی شدن اوزون.....	۲۳
کاهش رزون و حفاظت از آن.....	۲۵
آلاینده های گازی شکل.....	۳۱
آب در اتمسفر.....	۳۲
اثر گلخانه ای.....	۳۳
ذرات در اتمسفر.....	۳۶
باران اسیدی.....	۳۷
هسته های رادیو اکتیو در اتمسفر.....	۴۱
اثرات CO بر روی انسان.....	۴۶
اثرات گوگرد بر سلامتی انسان و محیط زیست.....	۴۹
مه دود.....	۵۳
فصل دوم: سینتیک شیمیایی.....	۵۷
سرعت واکنشهای شیمیایی.....	۵۸
مولکولاریته و تقسیم بندی واکنشهای شیمیایی.....	۶۶
واکنشهای تعادلی و ثابت تعادلی.....	۶۸
معادله آرنیوس وابستگی سرعت واکنشها به دما.....	۷۲
نظریه برخورد.....	۷۳
نظریه حالت گذار.....	۷۵
مکانیسم واکنشها.....	۷۹
معادلات سرعت و دما.....	۸۲

۸۴	نقش ماهیت و نوع مواد در سرعت واکنشهای شیمیایی
۸۷	فصل سوم: تعادلات شیمیایی
۹۳	ثابت تعادل در واکنشهای یک مرحله ای
۹۵	ثابت تعادل برای واکنشهای چند مرحله ای
۹۸	تعادل ناهمگن
۹۹	رابطه ابعادی ثابت تعادل
۱۰۸	اصل لشاتلیه
۱۱۴	مفاهیم کلی
۱۱۷	چکید مطالب
۱۱۹	تغییر ثابتهای تعادل
۱۲۲	تاثیر کاتالیزورها بر تعادلات شیمیایی
۱۲۳	تفسیر کیفی و کمی ثابت تعادل
۱۳۱	فصل چهارم: مفاهیم اسید و باز
۱۳۳	مفهوم لوری-برونستد
۱۴۵	قدرت اسیدی و ساختار مولکولی
۱۴۹	فصل پنجم: حلالیت ترکیبات یونی و تعادلات ناهمگن
۱۵۸	حاصلضرب حلالیت یونها
۱۶۰	معیارهای تشکیل رسوب
۱۶۱	اثر یون مشترک
۱۶۳	حلالیت و تشکیل یونهای کمپلکس
۱۶۷	واکنشهای رسوبی گزینش پذیر
۱۶۹	تشکیل رسوب سولفید
۱۷۱	تاثیر pH بر حلالیت
۱۷۵	فصل ششم: الکتروشیمی

۱۷۶.....	رسانش فلزی
۱۷۷.....	واکنش الکترولیتی
۱۷۸.....	یونهای ناظر
۱۸۱.....	تشخیص اکسنده یا کاهنده بودن یک ماده (بدون داشتن معادله واکنش)
۱۸۵.....	ماهیت الکتریکی واکنشهای اکسایش-کاهش
۱۸۶.....	پیلهای ولتایی و واکنشهای آن
۱۹۱.....	قدرت اکسندگی و کاهندگی واکنشگرها
۱۹۳.....	برقکافت
۱۹۷.....	اسموتزی برعکس
۲۰۰.....	سلولهای ولتایی
۲۰۱.....	نیروی محرکه الکتریکی
۲۰۳.....	پتانسیلهای الکترونی
۲۰۴.....	جدول پتانسیل الکترونی
۲۱۵.....	اثر غلظت بر پتانسیلهای سلول (معادله Nernst) E_{mf} میل به غلظت ترست
۲۱۸.....	پتانسیلهای الکترونی در شرایط غیر استاندارد
۲۲۲.....	پیلهای غلظتی
۲۲۵.....	خوردگی آهن
۲۲۸.....	پیلهای خشک
۲۳۰.....	پیلهای مایع (انباره ها)