

شیمی الرجمن العجم

شیمی به راحتی نفس کشیدن) پایه دوازدهم

مولف: علی اسفلانی

سروشناسه : اسفلانی، علی، ۱۳۷۶

عنوان و نام پدیدآور : شیم ۰۲ (شیمی به راحتی نفس کشیدن) پایه دوازدهم / مولف علی اسفلانی؛ ویراستار مبینا ایجادی؛ مصحح سیده‌شهلا حاتمی؛ تصویرگر سیده‌ساناز موسوی‌فر.

مشخصات نشر : تهران: ماهلین، ۱۴۰۳.

مشخصات ظاهری : ۳۹۵ ص.: مصور (رنگی)، جدول (بخشی رنگی)؛ ۲۳ × ۲۹ س.م.
شابک : ۹۷۸-۶۲۲-۴۸۶۰-۰۲-۶

وضعیت فهرست نویسی : فیپای مختصر

شناسه افزوده : حاتمی، شهرلا، ۱۳۶۹، مصحح

شناسه افزوده : موسوی، سیده‌ساناز، ۱۳۷۶، تصویرگر

شماره کتابشناسی ملی : ۹۶۹۶۱۸۹

اطلاعات رکورد کتابشناسی : فیپا



ناشر: ماهلین

عنوان کتاب: شیم ۰۲ (شیمی به راحتی نفس کشیدن) پایه دوازدهم

مولف: علی اسفلانی انتشارات

مدیر مسئول: فهیمه رئیسی

تاپ: نسیم علی تبار میری

گرافیست: ریحانه پیران

ویراستار: مبینا ایجادی

مصحح: سیده شهلا حاتمی

تصویرگر: سیده ساناز موسوی‌فر

شمارگان: ۲۰۰ جلد

قیمت: ۸۲۰ هزار تومان

نوبت چاپ: اول / ۱۴۰۳



تەدبىر بى

پىرو مادر و خواهر و براادر
عىزىزم كە سەمە زىنگىم
را مەدىون آن ھا تەستىم.

ماھلىيەن

انتشارات



مقدمه مولف

کتاب شامل ۴ فصل است و همانند کتاب شیمی پایه دوازدهم می باشد.

هر فصل از کتاب سه ویژگی مهم دارد:

۱- کامل است و ۱۰۰٪ مطالب و نکات لازم برای کنکور و امتحانات نهایی را پوشش می دهد.

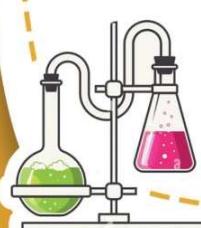
۲- مفهومی است.

۳- تمام نکات تستی لازم را هم برعهده دارد.

پس از آموزش هر مبحث یک سری تمرین برای شما قرار دادم که شامل سؤالات مشابه کنکور می باشد.

پیوستهای بسیار ارزشمندی در انتهای کتاب برای شما همکاران عزیز و دانشآموزان گرامی قرارداده ام تا بتوانید جمعبندی بهتری از درس شیمی داشته باشید، این پیوست ها شامل استراتژی حل مسائل شیمی، تمامی واکنش های حفظی کتاب درسی و تمام ترکیبات مهم در کتاب های درسی شیمی به همراه کاربرد آنها می باشد.

در انتهای هر فصل یک بخش آزمون عبارات هم قرار گرفته تا مطالب حفظی و مفهومی راحت تر قابل درک شوند.





مقدمه مؤلف

از لحظه‌ای که این کتاب به دست تو می‌رسه دیگه نوبت توئه که سخت کار کنی و پایان خوش داستان رو رقم بزنی؛ یه بزرگی می‌گفت: «ممکنه سخت کارکردن همیشه نتیجه‌اش موفقیت نباشه، اما هرگز نتیجه‌اش حسرت نیست.»



ممنونم از رفقای عزیزم آقای سید محمدجواد معصومی ، آقای علی مهروان آقای علی علی مددی ، آقای محمدرضا درویش ، آقای سیدعلی حسینی محمدعلی شایسته و مهرداد میراحمدیان که در تألیف این کتاب مرا یاری رساندند.



به امید وصال یار-

(گرم ۵۰ همتوں دم)

این کتاب زحمت کشیدند .



مقدمه ناشر

سلام به روی ماهتوں ...

صدای من رو از آسمان نشر ایران می‌شنوید ، از ماهلین...
از ماهی که هدفش نوری نو برای توسعه‌ی دبیر هست
ماهلین میگه...

از یه جایی به بعد
مجبوی صبحا زودتر بیدارشی
شبا دیرتر بخوابی
مجبوی از استراحتت بزنی
مجبوی بیشتر تست بزنی
مجبوی با دقیق ترر بخونی
از یه جایی به بعد مجبوری با وجود خستگی بازم درس بخونی
از یه جایی اینقدر فشار روت زیاد میشه که دلت میخواهد فقط بخوابی
ولی نمیشه از برنامه عقبی
مجبورریبی بیشتر تلاش کنی
مجبورریبی از خود دیروزت قوی تر پیش بربی
ببین رو راست بہت بگم : بعضی وقتا خیلی زود دیر میشه
رفیق تموم سعیتو بکن که خواسته هات به داشته هات تبدیل بشن
این خیلی قشنگه

اگه خواستی با ماهلین در ارتباط باشی و ستاره پرنور ما باشی ...

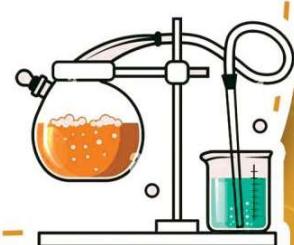
۰۹۱۲۴۴۹۰۶۲۵ | ۰۲۱۶۶۰۹۱۲۴۱ شماره تماس

Mahlin_books آدرس پیج و کanal تلگرام



فهیمه رئیسی

ماهلین | ماه آسمان نشر ایران



فهرست مطالب

فصل اول: مولکول‌ها در خدمت تندرستی

۲	مولکول‌ها در خدمت تندرستی
۴	پاکیزگی محیط با مولکول‌ها
۹	چربی‌ها
۹	کربوکسیلیک اسید‌ها
۱۰	استرها
۱۳	صابون
۱۴	کلوئیدها
۱۴	پاک‌کنندگی صابون
۱۵	درجست‌وجوی پاک‌کننده‌های جدید
۲۱	شباهت و تفاوت‌های پاک‌کننده غیرصابونی و پاک‌کننده صابونی
۲۳	پیوند با صنعت (صابون طبیعی)
۲۴	پاک‌کننده‌های خورنده انساز
۲۵	کاغذ P^H
۲۶	اسیدها و بازها
۲۸	اسید و باز آرنیوس
۲۹	یون هیدرولیوم
۳۳	الف) اکسیدهای فلزی
۳۴	ب) اکسیدهای نافلزی



فهرست مطالب

۳۵	نارسایی‌های نظریه آرتبونی
۳۶	الف) اسیدهای آرنیوس
۳۶	ب) بازهای آرنیوس
۳۶	رسانایی الکتریکی محلول‌ها و قدرت اسیدی
۳۷	ا) مواد غیر الکترولیت
۳۷	۲) مواد الکترولیت
۴۰	درجه یونش
۴۶	ثابت تعادل و قدرت اسیدی
۴۶	برگشت‌پذیری
۴۷	تعادل
۴۷	مفهوم تعادل
۴۹	شرایط تعادل
۵۴	ثابت تعادل انتشارات
۶۰	مسائل ثابت تعادل
۶۰	مسائل نوع اول
۶۴	مسائل نوع دوم
۶۶	ثابت یونش اسید
۶۷	رابطه a, K_a
۶۹	مقایسه قدرت اسیدها

ماهلهن

انتشارات



فهرست مطالب

۷۱.	p ^H . مقیاسی برای تعیین میزان اسیدی بودن
۷۴.	یونش آب
۸۰.	باز هم محلول هایی با $7 < p^H < ۱۴$
۸۳.	مسائل pH
۹۶.	شوینده های خورنده چگونه عمل می کنند؟
۹۸.	اسید معده
** آزمون عبارات فصل ادوازدهم	

فصل دوم: آسایش و رفاه در سایه شیمی

I۰۱.	آسایش و رفاه در سایه شیمی
I۰۲.	باتری ها
I۰۳.	انجام واکنش با سفر الکترون
I۰۴.	اکسایش و کاهش
I۰۹.	واکنش فلزها با محلول اسیدها
III.	سوختن منیزیم
II۶.	واکنش های شیمیایی و سفر هدایت شده الکترون ها
II۷.	نیم سلول
II۸.	سلول گالوانی
II۹.	بررسی سلول گالوانی روی - مس (Zn - Cu)
III۱.	دیواره متخلخل



فهرست مطالب

۱۳۳	نیروی الکتروموتوری (emf)
۱۳۴	الکترود استاندارد هیدروژن (SHE)
۱۳۴	اندازه‌گیری E° الکترود استاندارد مس
۱۳۵	اندازه‌گیری E° الکترود استاندارد روی
۱۳۶	سری الکتروشیمیایی عناصر
۱۳۸	تعیین اند و کاتد سلول گالوانی
۱۳۹	محاسبه نیروی الکتروموتوری (emf) سلول گالوانی
۱۴۰	مسائل سلول گالوانی
۱۴۱	پیش‌بینی انجام پذیری واکنش‌ها
۱۴۲	لیتیم، فلزی ارزشمند برای ذخیره انرژی الکتریکی
۱۴۳	سلول سوختی، منبعی برای تولید انرژی سبز
۱۴۴	سلول سوختی هیدروژن - اکسیژن
۱۴۵	نحوه کار سلول سوختی
۱۴۶	نتیجه انتشارات
۱۴۷	عدد اکسایش
۱۴۸	دامنه تغییرات عدد اکسایش
۱۴۹	برقکافت (الکترولیز)
۱۵۰	برقکافت آب
۱۵۱	برقکافت $\text{NaCl}(\text{I})$ و تهیه فلز سدیم
۱۵۲	سلول دائز



فهرست مطالب

۱۴۴.....	تهیه فلز منیزیم از آب دریا
۱۴۵.....	مقایسه سلول های گالوونی و الکتروولیتی
۱۴۸.....	خوردگی، یک واکنش اکسایش - کاهش ناخواسته
۱۴۹.....	خوردگی آهن
۱۵۰.....	عوامل مؤثر در تسریع زنگ زدن آهن
۱۷۲.....	فداکاری فلزها برای حفاظت آهن
۱۷۳.....	آهن گالوانیزه (آهن سفید)
۱۷۴.....	طلبی
۱۷۶.....	آبکاری
۱۷۸.....	آلومنیوم
۱۸۱.....	موازنۀ واکنش هابه کمک تغییر عدد اکسایش

** آزمون عبارات فصل ۲ دوازدهم

فصل سوم: شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و ماندگاری

۱۸۶.....	خاک رس
۱۸۸.....	سیلیس، زیبا، سخت و ماندگار
۱۸۹.....	ساختار سیلیس
۱۹۰.....	انواع جامدات
۱۹۰.....	(ا) جامد یونی
۱۹۰.....	روش تشخیص ترکیب‌های یونی

فهرست مطالب

۱۹۱.	۳) جامد فلزی
۱۹۲.	۳) جامد مولکولی
۱۹۳.	۴) جامد کووالانسی
۱۹۵.	ال MAS و گرافیت
۱۹۷.	سیلیسیم
۱۹۸.	سیلیسیم کربید
۱۹۹.	گرافن، گونه‌ای به ضخامت یک اتم
۲۰۰.	روش ساده برای تهیه گرافن
۲۰۱.	رسانایی الکتریکی گرافن
۲۰۲.	سازه‌های یخی، زیبا و سخت اما زودگداز
۲۰۵.	رفتار مولکول‌ها و توزیع الکترون‌ها
۲۰۶.	توزیع الکترون‌ها در مولکول‌های دو اتمی
۲۰۵.	الف) توزیع الکtron در مولکول دو اتمی جورهسته (A₂)
۲۰۶.	ب) توزیع الکtron در مولکول دو اتمی ناجورهسته (AB)
۲۰۷.	توزیع الکtron در مولکول‌های سه اتمی
۲۰۷.	الف) توزیع الکtron در مولکول‌های سه اتمی خطی
۲۰۹.	ب) توزیع الکtron مولکول‌های سه اتمی خمیده
۲۰۹.	توزیع الکtron در مولکول‌های چهار اتمی
۲۱۰.	توزیع الکtron در مولکول‌های پنج اتمی



فهرست مطالب

۲۱۱.....	مولکول قطبی و ناقطبی
۲۱۴.....	هنرنمایی شاره (سیال)‌های مولکولی و یونی برای تولید برق
۲۱۶.....	چینش زیبا، منظم و سه‌بعدی یون‌ها در جامد یونی
۲۱۷.....	شبکه بلور
۲۲۰.....	مقایسه شعاع اتمی و شعاع یونی
۲۲۳.....	مقایسه میزان برهم کنش میان یون‌ها
۲۲۴.....	آنالیپی فروپاشی شبکه بلور
۲۲۹.....	خصوصیات ترکیب‌های یونی
۳۳۰.....	فلزها، عنصرهایی شکل‌پذیر با جلایی زیبا
۳۳۱.....	رفتار فیزیکی فلزها
۳۳۱.....	رفتار شیمیایی فلزها
۳۳۳.....	شبکه بلوری فلزها
۳۳۴.....	زنگ، نماد زیبایی
۳۳۵.....	واکنش فلز روی با محلول نمک‌های وانادیم
۳۳۶.....	تیتانیم، فلزی فراتر از انتظار
** آزمون عبارات فصل ۳ دوازدهم	

ماهله من

انتشارات

فصل چهارم: شیمی، راهی به سوی آینده روشن‌تر

۴۴۲.....	به دنبال هوای پاک
۴۴۲.....	آلینده‌های هواکرده



فهرست مطالب

۳۴۴	آلاینده‌های خروجی اگزوز خودروها
۳۴۷	انرژی فعال‌سازی در واکنش‌های شیمیایی
۳۴۸	تأمین انرژی فعال‌سازی به کمک گرمایش
۳۵۱	مقایسه انرژی فعال‌سازی و انرژی پیوند
۳۵۲	واکنش‌های گرماده و گرمایگر
۳۵۶	کاتالیزگرهای
۳۶۳	حذف آلاینده‌های موجود در اگزوز خودروها
۳۶۷	مبدل کاتالیستی در خودروهای دیزلی
۳۶۷	آمونیاک و بھرہوری در کشاورزی
۳۶۹	ثابت تعادل و پیشرفت واکنش
۳۷۱	عوامل موثر بر تعادل
۳۷۴	اثر غلظت
۳۷۶	اثر فشار
۳۸۱	اثر دما
۳۸۳	اثر دما بر ثابت تعادل
۳۸۴	فرایند هابر
۳۸۹	ارزش فناوری‌های شیمیایی
۳۹۱	گروه عاملی، کلید سنتز مولکول‌های آلی
۳۹۳	سنتز و تولید مواد شیمیایی



فهرست مطالب

۳۹۴	ساختار پلی استرها
۳۹۵	آبکافت پلی استرها
۳۹۶	ساخت بطری آب
۳۹۸	تولید ترفتالیک اسید
۳۹۹	تولید اتیلن گلیکول
۴۰۰	بازیافت PET
۴۰۴	متانول

** آزمون عبارات فصل ۱۴ دوازدهم

پیوست‌ها

۱	قواعد فرمول نویسی
۱۴	فرمول ترکیب‌های مهم ارائه شده در متن کتاب درسی
۶	بیش از چهل فرمول طلایی شیمی
۱۳	تدابیر و ترفندات محاسباتی در حل مسائل شیمی
۱۷	۱۴ مثال از تست‌های کنکور برای آموزش ترفندهای محاسباتی
۲۶	مبانی ریاضی مورد استفاده در حل مسائل شیمی
۲۸	ترکیب‌های ارائه شده در کتاب درسی و ویژگی‌های مهم
۳۸	معادله واکنش‌های کتاب درسی شیمی دوازدهم

** جدول تناوبی عناصر

