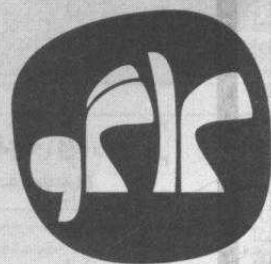


جدید
دانش
موفقیت



سازمان آموزش کاکو

عنوان و نام پدیدآورنده: هشتگ امتحان شیمی (۱) پایه دهم علوم تجربی و ریاضی (دوره دوم متوسطه)، هاله طاهری پور، نسیمه سادات نوعانی مشخصات نشر: تهران، انتشارات کاکو شابک: ۹۷۸-۶۰۰-۴۵۰-۳۴۱-۹ وضعیت فهرست نویسی: فیپای مختصر است. یادداشت: این مخزن در آدرس <http://opac.nlai.ir> قابل دسترسی است. کتابشناسی ملی: ۵۹۹۳۶۳

مدیر مسئول: دکتر محمدرضا سالکی

گروه محصول: هشتگ امتحان

عنوان: هشتگ امتحان شیمی (۱) پایه دهم

علوم تجربی و ریاضی (دوره دوم متوسطه)

پدیدآورنده: هاله طاهری پور، نسیمه سادات نوعانی

طراحی لی اوت و جلد: استودیو هنری کاکو

چاپخانه: چاپگو

صحافی: چاپگو

نوبت چاپ: اول ۱۳۹۸

شمارگان: ۱۵۰۰

شابک: ۹۷۸-۶۰۰-۴۵۰-۳۴۱-۹

قیمت

۱۲۰۰۰ تومان

کلیه حقوق مادی و معنوی این اثر برای انتشارات کاکو محفوظ است. هیچ شخص حقیقی و حقوقی، حق چاپ و تکثیر این اثر را به هر شکل و صورت اعم از فتوکپی چاپ کتاب و حتی برداشت از دست نویس را ندارد. متخلفین به موجب بند ۵ ماده قانون حمایت از ناشرین تحت پیگرد قانونی قرار می گیرند.

فروشگاه: تهران، خیابان انقلاب، خیابان ۱۲ فروردین، کوچه نوروز، پلاک ۳۸، ساختمان کاکو

تلفن: ۰۲۱-۵۳۸۸۵ پیامک: ۱۰۰۰۵۳۸۸۵ صندوق پستی: ۱۳۱۴۶۹۳۱۷۱

کاکو: راهکار سریع موفقیت 021-53885 KGOO.PUB KGOO.IR

نوبت اول

آزمون ۱: فصل ۱، طبقه‌بندی شده دی ماه

آزمون ۲: فصل ۲ تا صفحه ۶۴، طبقه‌بندی شده دی ماه

آزمون ۳: طبقه‌بندی نشده دی ماه

آزمون ۴: ده استاد دی ماه

نوبت دوم

آزمون ۵: از صفحه ۶۴ تا پایان فصل ۲، طبقه‌بندی شده خرداد ماه

آزمون ۶: فصل ۳، طبقه‌بندی شده خرداد ماه

آزمون ۷: طبقه‌بندی نشده خرداد ماه

آزمون ۸: طبقه‌بندی نشده خرداد ماه

آزمون ۹: طبقه‌بندی نشده خرداد ماه

آزمون ۱۰: طبقه‌بندی نشده خرداد ماه

آزمون ۱۱: طبقه‌بندی نشده خرداد ماه

آزمون ۱۲: ده استاد خرداد ماه

یادداشت

بوک استوری

عنصرها چگونه به وجود آمدند؟

آیا همه اتم‌های یک عنصر پایدارند؟

طبقه‌بندی عنصرها

نور، کلید شناخت جهان

کشف ساختار اتم

توزیع الکترون‌ها در لایه‌ها و زیرلایه‌ها

دسته‌بندی عنصرها در جدول دوره‌ای

ساختار اتم و رفتار آن

تبدیل اتم‌ها به یون‌ها

تبدیل اتم‌ها به مولکول‌ها

هواکره ساختار لایه‌ای دارد

اکسیژن گازی واکنش‌پذیر در هواکره

ترکیب اکسیژن با فلزها و نافلزها

اکسیدها در فرآورده‌های سوختن

رفتار اکسیدهای فلزی و نافلزی

واکنش‌های شیمیایی و قانون پایستگی جرم

موازنه کردن معادله واکنش‌های شیمیایی

شیمی سبز، راهی برای محافظت از هواکره

اوزون، دگر شکلی از اکسیژن در هواکره

رفتار گازها

تولید آمونیاک

تولید آمونیاک، کاربردی از واکنش گازها در صنعت

همراهان ناپیدی آب

فرمول نویسی

محلول و مقدار حل شونده‌ها

آیا نمک‌ها به یک اندازه در آب حل می‌شوند.

رفتار آب و دیگر مولکول‌ها در میدان الکتریکی

نیروهای بین مولکولی آب، فراتر از انتظار

پیوندهای هیدروژنی در حالت‌های فیزیکی گوناگون آب

آب و دیگر حلال‌ها

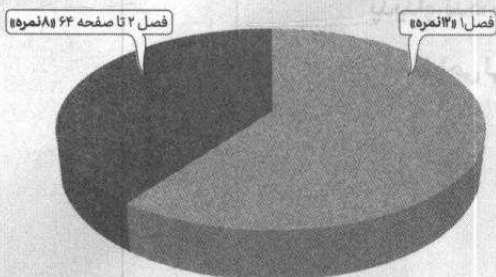
فرایند انحلال نمک‌ها در آب

آیا گازها هم در آب حل می‌شوند؟

رندای آب در زندگی

بودجه‌بندی

نوبت اول



ردیف	فصل	میان نوبت اول (پیشنهادهای)	نوبت اول	میان نوبت دوم (پیشنهادهای)	نوبت دوم	شهریور
۱	اول	صفحه ۱ تا ۲۴	۱۲	-	۵	۶/۵
۲	دوم تا صفحه ۶۴	-	۸	-	۲	۶/۵
۳	دوم از صفحه ۶۴ تا آخر	-	-	صفحه ۶۴ تا پایان فصل	۵	-
۴	سوم	-	-	ابتدای فصل تا صفحه ۱۰۰	۸	۷
جمع		۱۵	۲۰	۱۵	۲۰	۲۰

نوبت دوم



توجه: به جدول بارم‌بندی بالا دقت کنید و این نکات را به خاطر بسپارید:

۱- همان‌طور که مشاهده می‌شود با اهمیت‌ترین فصل کتاب در نوبت اول، فصل یک و نوبت دوم، فصل سوم است.

۲- برای مطالعه کتاب شیمی دهم در شب امتحان، پیشنهاد می‌شود: در نوبت اول ابتدا فصل یک خوانده شود و در نوبت دوم ابتدا فصل سوم و سپس فصل دوم از صفحه ۶۴ تا پایان فصل سپس در ادامه، مطالب نوبت اول مطالعه گردد.

۳- توجه به متن، شکل‌ها، جدول‌ها، نمودارها و تمرین‌های کتاب درسی از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است.

۴- تقریباً ۵ تا ۸ نمره از امتحان به سوالات محاسباتی تعلق دارد. پس پیشنهاد می‌کنیم در شب امتحان، سوالات محاسباتی را تا رسیدن به جواب نهایی حل کنید.