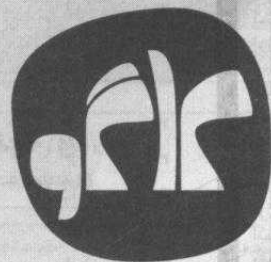


حدا  
دانش  
موفقیات



سازمان آموزشی کاگو

عنوان و نام پدیدآورنده: هشتگ امتحان شیمی (۱) پایه دهم علوم تجربی و ریاضی (دوره دوم متوسطه)، هاله طاهری پور، نسیمیه سادات نوعانی مشخصات نشر: تهران، انتشارات کاگو شابک: ۹۷۸-۶۰۰-۴۵۰-۳۴۱-۹ وضعیت فهرست نویسی: فیپای مختصر است. یادداشت: این مرکز 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، نسیمیه سادات نوعانی

طراحی لی اوت و جلد: استودیو هنری کاگو

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 کاگو 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 کاگو

صندوق پستی: ۱۳۱۴۶۹۳۱۷۱

پیامک: ۱۰۰۰۵۳۸۸۵

تلفن: ۰۲۱-۵۳۸۸۵



KGOOPUB



KGOO.IR



021-53885

کاگو؛ راهکار سریع موفقیات

**نوبت اول**

- آزمون ۱: فصل ۱، طبقه‌بندی شده دی‌ماه
- آزمون ۲: فصل ۲ تا صفحه ۶۴، طبقه‌بندی شده دی‌ماه
- آزمون ۳: طبقه‌بندی نشده دی‌ماه
- آزمون ۴: ده استاد دی‌ماه

**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 همهٔ 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
- اکسیژن‌گازی 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 معادلهٔ 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 ناپیدای آب
- فرمول نویسی
- محل 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؟
- ردیای آب در زندگی

فصل ۱

فصل ۲

فصل ۳

## 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			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.