



نشر گل واژه

ناشر کتاب های آموزشی و کمک آموزشی

آموزش طبقه بندی شده

شیمی (۱)

پایه دهم

ریاضی و فیزیک - علوم تجربی

شامل

- آموزش پیش نیازهای لازم هر درس
- آموزش ساده و روان مفاهیم آموزشی همراه با مثال و متد
- تمرین های متنوع تشریحی و چهارگزینه ای برای هر درس
- آزمون های جامع میان نوبت و پایان نوبت اول و دوم

مؤلف:

حسین علی کشاورز

منصور مختاری

معصومه شاه محمدی اردبیلی

سرشناسه	: کشاورز، حسین علی - ۱۳۵۰
عنوان و نام پدیدآور	: شیمی (۱) پایه دهم (ریاضی و فیزیک - علوم تجربی).
مشخصات نشر	: تهران، گل‌واژه: ندای همکاری دانش گستر.
مشخصات ظاهری	: ۱۶۴ ص. مصور (رنگی): ۲۹×۲۲ س.م.
فروست	: آموزش طبقه‌بندی شده
شابک	: ۹۷۸-۶۰۰-۳۳۷-۲۷۹-۵
وضعیت فهرست‌نویسی	: فنیپای مختصر
یادداشت	: فهرست‌نویسی کامل این اثر در نشانی: http://opac.nlai.ir قابل دسترسی است.
شناسه افزوده	: مختاری، منصور، ۱۳۵۲-
شناسه افزوده	: شاه محمدی اردبیلی، معصومه ۱۳۴۵-
شماره کتابشناسی ملی	: ۴۴۰۱۴۷۶

آموزش طبقه‌بندی شده
شیمی (۱) پایه دهم
(ریاضی و فیزیک - علوم تجربی)

- ناشر: مؤسسه آتیه، گل‌واژه با همکاری
- ندای دانش = متر
- مؤلف: حسینعلی کمرر - متر مختاری
- معصومه شاه محمدی، دبیر
- سرپرست تألیف: فرامرز فرقانی
- مسئول مقطع متوسطه: آسیه پورحسین
- سرپرست فنی: فاطمه عموتقی
- صفحه‌آرا: پریسا میری
- رسام: مریم زارع
- سرپرست هنری: حمیدرضا آذرخیل
- طراح جلد: مرتضی آذرخیل
- ناظر چاپ: محمدرضا اسدالهی
- چاپ: نقش ایران
- لیتوگرافی: نگین
- صحافی: نقش آفرین
- نو و سال چاپ: ۱۳۹۵
- شابک: ۹۷۸-۶۰۰-۳۳۷-۲۷۹-۵
- شمارگان: ۲۵۰ نسخه
- قیمت: ۱۷۰۰ تومان

دفتر مرکزی: تهران، خیابان جمهوری، خیابان دانشگاه، خیابان لبافی‌نژاد، پلاک ۱۸۴
تلفن: ۶۶۹۷۶۰۰۸ - ۶۶۴۶۲۸۲۰ | دورنگار: ۶۶۴۶۵۲۲۳ | صندوق پستی: ۸۶۶-۱۳۱۴۵
فروشگاه مرکزی: تهران، خیابان انقلاب، خیابان ۱۲ فروردین، پلاک ۲۸۴
تلفن: ۶۶۴۱۹۰۵۵ - ۶۶۴۶۴۳۵۱ | شماره پیامک صدای مشتری: ۱۰۰۰۰۶۱۵۱

www.golvazheh.com Instagram: golvazheh
info@golvazheh.com golvazhehpublication

تلفن اطلاع‌رسانی و فروش: ۶۱۵۰ - ۰۲۱

کلیه حقوق چاپ و نشر این کتاب برای مؤسسه گل‌واژه محفوظ است.

مقدمه ناشر

نوع و زمان یادگیری در دانش‌آموزان متفاوت است. اکثریت دانش‌آموزان قادر به فرا گرفتن غالب هدف‌های یادگیری یک برنامه درسی هستند. ولی زمان لازم و شیوه آن برای دانش‌آموزان متفاوت است. به همین دلیل کتاب آموزش طبقه‌بندی شده گل‌واژه با در نظر گرفتن مراحل مختلف یادگیری سعی در برطرف نمودن این نقیصه کرده است. مراحل استفاده از این کتاب به شرح زیر است:

گام اول: معرفی فصل (دستورالعمل)

دانش‌آموز قبل از ورود به هر بحث آموزشی باید بداند که چه موضوعاتی را قرار است فرا گیرد. به همین منظور در شروع هر فصل بخشی قرار داده شده است که در آن زیرموضوعات مربوط به فصل آمده است و همچنین با طرح موضوعی کاربردی فضای ذهنی دانش‌آموز در راستای اهداف آموزشی فصل قرار می‌گیرد.

گام دوم: درسنامه (بسته عمل)

درسنامه هر فصل با هدف پوشش دهی تمام زیرموضوعات فصل در اختیار دانش‌آموزان قرار گرفته است. در خلال درسنامه مباحث سال‌های پیشین نیز در صورت نیاز با آوردن یادداشت‌ها، دانش‌آموزان با مطالعه درسنامه آماده ورود به تمرین‌های امتحانی می‌شوند.

گام سوم: تمرین امتحانی

در این قسمت انواع پرسش‌ها شامل کامل کردن، درج، تکرار کردن، مسأله و ... آورده شده است. هدف از این قسمت تعمیق و تثبیت یادگیری‌های دانش‌آموز و آماده‌سازی او برای ارزیابی باشد. سؤالات این بخش دارای پاسخنامه تشریحی با رویکرد آموزشی می‌باشند.

گام چهارم: نمونه سؤالات امتحانی پایان فصل (ارزیابی و تشخیص)

پس از تعمیق و تثبیت مطالب آموزشی برای دانش‌آموز، در قالب سؤالات امتحانی، نقادانه و چالشی در جای مانده دانش‌آموز مشخص می‌شود.

گام پنجم: آزمون‌های میان نوبت و پایان نوبت (ارزیابی و تشخیص)

اغلب دانش‌آموزان در هنگام مواجه شدن با انباشت زیرموضوعات در کنار هم دچار مشکل می‌شوند. به همین منظور امتحاناتی در قالب چند فصل و مطابق با بودجه‌بندی امتحانات ترم مدارس آمده است تا تسلط تجمیعی دانش‌آموزان روی مطالب مختلف بیشتر شود. این آزمون نیز دارای بارم‌بندی است.

● فصل ۱: کیهان، زادگاه الفبای هستی

۸	درس اول: عناصرها چگونه پدید آمدند؟
۱۱	درس دوم: آیا همه اتم‌های یک عنصر پایدارند؟
۱۸	درس سوم: طبقه‌بندی عناصرها
۲۱	درس چهارم: جرم اتمی عناصرها
۲۵	درس پنجم: شمارش ذره‌ها از روی جرم آن‌ها
۲۹	درس ششم: نور، کلید شناخت جهان - نشر نور و طیف نشری
۳۳	درس هفتم: کشف ساختار اتم
۳۷	درس هشتم: توزیع الکترون‌ها در لایه‌ها و زیرلایه‌ها
۴۱	درس نهم: آرایش الکترونی اتم
۴۵	درس دهم: ساختار اتم و رفتار آن - تبدیل اتم‌ها به یون‌ها و مولکول‌ها
۴۹	نمونه سؤالات - تحانی فصل اول

● فصل ۲: ردپا - گاز ۱۸ در زندگی

۵۳	درس اول: هوا، معجونی ارزشمند
۵۷	درس دوم: اکسیژن، گاز واکنش‌پذیر در هواکره
۶۰	درس سوم: واکنش‌ها، شیمیال و قاندهن پایستگی جرم
۶۴	درس چهارم: ترکیب اکسیژن، از اوزون لرها
۶۷	درس پنجم: ساختار لوویس گونه‌ها، بخارات
۷۰	درس ششم: خواص اکسیدهای فلزی و غیر فلزی
۷۳	درس هفتم: هواکره
۷۷	درس هشتم: خواص و رفتار گازها
۸۲	درس نهم: از هر گاز چقدر؟
۸۶	درس دهم: تولید آمونیاک، کاربردی از واکنش گازها در صنعت
۸۸	نمونه سؤالات امتحانی فصل دوم

۹۱	آزمون نوبت اول
----	----------------

● فصل ۳: آب، آهنگ زندگی

۹۵	درس اول: آب مایعی کمیاب در عین فراوانی
۹۹	درس دوم: همراهان ناپیدای آب
۱۰۳	درس سوم: محلول‌ها و مقدار حل‌شونده‌ها
۱۱۰	درس چهارم: غلظت مولی (مولار، M)
۱۱۴	درس پنجم: آیا نمک‌ها به یک اندازه در آب حل می‌شوند؟
۱۱۸	درس ششم: نمودار انحلال‌پذیری - دما
۱۲۴	درس هفتم: رفتار آب و دیگر مولکول‌ها در میدان الکتریکی
۱۲۸	درس هشتم: نیروهای بین مولکولی آب - پیوندهای هیدروژنی
۱۳۵	درس نهم: آب و دیگر حلال‌ها - کدام مواد با یک‌دیگر حلال می‌سازند؟
۱۴۳	درس دهم: تفکیک یونی در فرایند انحلال - آیا گازها هم در آب حل می‌شوند؟
۱۴۸	درس یازدهم: رسانایی الکتریکی محلول‌ها
۱۵۳	درس دوازدهم: ردپای آب در زندگی - پیوند با زندگی
۱۵۷	نمونه سؤالات امتحانی فصل سوم
۱۶۱	آزمون نوبت دوم