

به نام خداوند جان آفرین



انتشارات تراوش اندیشه در تمامی مقاطع به معلمان عزیز و دبیران گرانقدر
سراسر کشور جزوه‌های رایگان اهدا می‌نماید؛ عزیزانی که متقاضی هستند
نام، رشته تدریس و نشانی خود را به شماره ۳۰۰۰۵۰۶۰۰۹۰۰ پیامک
کنند و یا مشخصات خود را به شماره ۶۶۴۶۹۵۶۳ - ۰۲۱ اعلام نمایند.

بعضی کتب را فقط باید نگریست،

برخی را باید پشید،

و اندکی را باید جوید و بلعید!



انتشارات تراوش اندیشه

بهترین ها ، بهترین ها را می خوانند!



- سرشناسه : شکاری اسکویی، محمد، ۱۳۴۸ -
- عنوان و نام پدیدآور : شیمی (۲) اول دبیرستان (رشته: ریاضی-تجربی) / مولف محمد شکاری اسکویی.
- مشخصات نشر : تهران : تراوش اندیشه، ۱۳۹۲.
- مشخصات ظاهری : ۴۸ص: جدول، نمودار؛ ۲۹×۲۲ س.م.
- فروست : مجموعه کمک آموزشی اسفندیار.
- شابک : ۹۷۸-۶۰۰-۶۸۸۸-۴۶-۰ : ۲۵۰۰۰ ریال
- وضعیت فهرست نویسی : فیا
- موضوع : شیمی -- آزمون‌ها و تمرین‌ها (متوسطه)
- موضوع : شیمی -- راهنمای آموزشی (متوسطه)
- رده بندی کنگره : ۱۳۹۲ ش ۷۶۶۳ ش ۸۶ / ۲۶ / ۳۰ LB۳۰۶۰
- رده بندی دیویی : ۳۷۳/۲۳۸۰۷۶
- شماره کتاب شناسی ملی : ۳۳۳۹۹۰۵



انتشارات تراوش اندیشه

دفتر تدوین : انقلاب - خیابان فخررازی - کوچه انوری - پلاک ۲ تلفن : ۶۶۴۶۷۳۸۶

مجموعه کمک آموزشی اسفندیار

شیمی (۲) (رشته ریاضی - تجربی) دوم دبیرستان

صاحب امتیاز و مدیر مسئول : رحمان اسفندیار

طراحی : واحد طراحی کامپیوتری انتشارات تراوش اندیشه

حروف نگاری و صفحه آرایی : دفتر تدوین انتشارات تراوش اندیشه (رقبه رمیری)

تدوین و تشریح : محمد شکاری اسکویی

نوبت چاپ : اول / ۱۳۹۲

شمارگان : ۲۰۰۰ جلد

قیمت : ۲۵۰۰ تومان

حق چاپ برای ناشر محفوظ است و متخلف پیگرد قانونی دارد

شماره استاندارد بین المللی کتاب (شابک) ۰۰ - ۴۶ - ۶۸۸۸ - ۶۰۰ - ۹۷۸

International Standard Book Number (ISBN) 978 - 600 - 6888 - 46 - 0

www. Taravoshe Andisheh. ir

تلفن : ۶۶۴۶۷۳۸۶ - ۰۹۱۲۳۴۰۷۲۹۹

فهرست

صفحه

موضوع

۴	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۱- امتحان نوبت اول مدارس تهران
۶	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۲- امتحان نوبت اول مدارس تهران
۸	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۳- امتحان نوبت اول مدارس تهران
۱۰	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۴- امتحان هماهنگ نوبت دوم شهرستان‌های تهران
۱۳	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۵- امتحان هماهنگ نوبت دوم شهر تهران
۱۶	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۶- امتحان نوبت دوم استان اصفهان
۱۸	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۷- امتحان نوبت دوم استان کرمان
۲۰	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۸- امتحان نوبت دوم استان مازندران
۲۳	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۹- امتحان نوبت دوم استان خراسان رضوی
۲۵	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۱۰- امتحان هماهنگ نوبت دوم استان خوزستان
۲۷	 (با پاسخ تشریحی)	امتحان شماره ۱۱- امتحان هماهنگ نوبت دوم شهر تهران
۲۹		پاسخنامه تشریحی امتحان های نوبت اول و دوم
۳۹	 (نکته های فوری امتحانی / درس به درس)	فلش کارت

جدول پیشنهادی بارم بندی سوالات شیمی (۲) (رشته : ریاضی - تجربی)			
فصل	نوبت اول	نوبت دوم	شهریور
اول	۸ نمره	۲ نمره	۳/۵ نمره
دوم	۷ نمره	۲ نمره	۳ نمره
سوم (تا انتهای صفحه ۶۲)	۵ نمره	۱ نمره	۳/۵ نمره
سوم (از صفحه ۴۲ به بعد)	--	۴ نمره	
چهارم	--	۸ نمره	۶ نمره
پنجم	--	۳ نمره	۳ نمره
جمع	۲۰	۲۰	۲۰

فصل: اول

۰/۵

۱ مکان های خالی را با واژه های مناسب کامل کنید.

عنصر - هوا - اتم - آب

(آ) تالس را عنصر اصلی سازنده جهان هستی می دانست.

(ب) طبق نظریه اتمی تامسون جرم زیاد از وجود تعداد بسیار زیاد الکترون در آن ناشی می شود.

۱

۲ به هر یک از پرسش های زیر پاسخ دهید:

(آ) نارسایی مدل اتمی تامسون از دید رادرفورد چه بود؟

(ب) منظور از حرکت اوربیتالی الکترون در اتم چیست؟

۱/۵

۳ درستی یا نادرستی هر یک از عبارات های زیر را با ذکر علت بررسی کنید.

(آ) بیشتر ذره های آلفا بدون انحراف و در مسیری مستقیم از ورقه نازک طلا عبور می کنند.

(ب) در انرژی های یونش متوالی ^{13}Al سه جهش بزرگ مشاهده می کنیم.

۱

۴ آرایش الکترونی ^{26}Fe را بر روی زیرلایه ها به دو شکل زیر بنویسید.

(آ) بصورت نوشتاری (ب) بصورت نموداری

۲/۵

۵ با توجه به قسمتی از آرایش های الکترونی داده شده به سوالات طرح شده پاسخ دهید.

rd^9fs^2 (d)

$5p^64s^1$ (c) $4d^55s^1$ (b)

$4s^23d^14p^3$ (a)

(ب) کدام آرایش در لایه ظرفیت ۶ الکترون دارد؟ چگونه؟

(آ) کدام آرایش نادرست است؟ آنرا اصلاح نمایید.

(پ) کدام مورد از دسته عناصر اصلی هستند؟ و به کدام دسته بندی تعلق دارند؟

(ت) دوره و گروه عنصر مورد a را مشخص کنید.

۱/۷۵

۶ درستی یا نادرستی موارد زیر را بررسی کنید. و علت نادرستی مورد نادرست را بنویسید:

۱) $n=2, l=2, m_l=0, m_s=+\frac{1}{2}$

ب) $n=3, l=0, m_l=-1, m_s=-\frac{1}{2}$

پ) $n=4, l=0, m_l=0, m_s=-\frac{1}{2}$

فصل: دوم

۰/۷۵

۷ درستی یا نادرستی عبارت زیر را با ذکر دلیل مشخص کنید:

«واکنش پذیری فلزات قلیایی بسیار زیاد است.»

۰/۵

۸ مکان های خالی را با واژه های مناسب کامل کنید.

عدد جرمی - اورانیوم - جرم اتمی - تنگستن

(آ) در جدول تناوبی مندلیف عناصرها براساس افزایش در کنار هم قرار گرفته بودند.

(ب) مشهورترین آکتنید می باشد.

۰/۵

۹ به پرسش زیر پاسخ دهید.

«چرا هیدروژن در جدول تناوبی عنصری یکه و تنهاست؟»

۱/۵

۱۰ با توجه به شکل های داده شده به پرسش ها پاسخ دهید.

(آ) r_a و r_b بیان کننده چه مفهومی هستند؟ (بصورت مجزا بنویسید)

(ب) در اتم های یکسان r_a بزرگ تر است یا r_b ؟ چرا؟

(پ) کدام مورد برای عنصرهای گازهای نجیب بررسی نمی شود؟ چرا؟

