

آزمون سراسری ۹۸ رشته تجربه

همراه با پاسخ تشریحی

کلید سازمان سنجش

پاسخگویان به سؤالات کنکور:

زیست

- علی پناهی شایق (مدیر گروه)
- بهرام میر حبیبی
- مجید سروودی
- یاسر آرامش اصل
- رضا آرامش اصل
- امیرحسین حقانی فر
- علی کرامت

زبان و ادبیات فارسی

- حمزه نصراللهی
- حیف افخمی
- زبان عربی**
- مهران ترکمان (مدیر گروه)
- بشیر حسینزاده
- عباس حیدری
- بهمن دانشیان

فیزیک

- نصرالله افضل (مدیر گروه)
- یاشار انگوتی
- حمدیرضا عارف بور
- علی کریمی
- مصطفی کیانی
- حسن محمدی

فرهنگ و معارف اسلامی

- سبد هادی هاشمی (مدیر گروه)
- زهرا جعفری بزنی
- داود محمدی
- دکتر شهداد محجوی
- علی اصغر رحیمی
- حمدیرضا نوربخش

شیمی

- محمد حسین آنوشه (مدیر گروه)
- وحید افشار
- مسعود حیدریان
- محمد علی زیرک
- محمد حسن محمدزاده مقدم
- رضا جعفری فیروزآبادی
- کورش هوشیار عشقی
- محمد رضا طهرانچی
- مرتضی رضایی زاده

ریاضی

- عباس اشرفی (مدیر گروه)
- مسعود طایفه
- میلاد منصوری
- محمد رضا میرجلیلی
- کوروش میریزاده

زمین‌شناسی

- روزبه اسحاقیان (مدیر گروه)
- لیلی نظیف
- بهزاد سلطانی

عنوان و نام یادیده اور

مؤلف گروه ناگف انتشارات مهر و ماه نو

مشخصات نشر

تهران، مهر و ماه نو، ۱۳۹۸

۵۱۸ صفحه، جدول

شیلک

و ضمیمه فهرست نویسی

موضوع

آموزش متسطه - ایران - آزمونها

موضوع

انتشارات مهر و ماه نو

نشر افزوده

۲۸۴۰۲۰

آزمون سراسری ۹۸ رشته تجربی نظام جدید همراه با پاسخ تشریحی

مؤلف گروه ناگف انتشارات مهر و ماه نو

مشخصات ظاهری

تهران، مهر و ماه نو، ۱۳۹۸

۵۱۸ صفحه، جدول

شیلک

و ضمیمه فهرست نویسی

موضوع

آموزش متسطه - ایران - آزمونها

موضوع

انتشارات مهر و ماه نو

نشر افزوده

۲۸۴۰۲۰

عنوان: آزمون سراسری ۹۸ رشته تجربی نظام جدید همراه با پاسخ تشریحی

ناشر: انتشارات مهر و ماه نو

مؤلف: گروه تألیف انتشارات مهر و ماه

نوبت چاپ: اول، ۱۳۹۸

تیراز: ۱۰۰۰ نسخه

قیمت: ۱۲۰۰۰ تومان

شابک: ۱ - ۵۱۸ - ۳۱۷ - ۶۰۰ - ۹۷۸

مدیر شورای تألیف: محمد حسین آنوشه

مدیر اجرایی: حسن امین ناصری

مدیر پژوهه: علی نظیف

مدیر تولید: سمیرا سیاوشی

مسئولان ویراستاری: سمیرا حیدری، زهرا خوشنود،

مهندیه اسکندری، دنیا سلیمی، حمیدرضا پیام

مدیر سایت: امیر آنوشه

مدیر هنری: محسن فرهادی

طراح جلد و گرافیک: تایماز کاویانی

مسئول هماهنگی: فرزانه نیکدل

تشکر ویژه از همکاران در واحد ویراستاری، تولید، روابط عمومی،

واحد سایت و پشتیبانی که ما را در این پژوهه یاری کردند.

نشانی: تهران، میدان انقلاب، خیابان ۱۲ فروردین، کوچه مینا، پلاک ۳۷

دفتر مرکزی: ۶۶۴۰۸۴۰۰ | واحد فروش: ۶۶۴۰۸۴۰۳

روابط عمومی: ۶۶۹۶۸۵۸۹ | فروش اینترنتی و تلفنی: ۶۶۴۷۹۳۱۱

پیامک: ۰۰۰۷۲۱۲۰ - www.mehromah.ir

© کلیه حقوق مادی و مندوی این اثر متعلق به انتشارات مهر و ماه می باشد هرگونه

برداشت از مطالب این کتاب بدون مجوز کتبی از ناشر، منع و بیکرد قانونی دارد

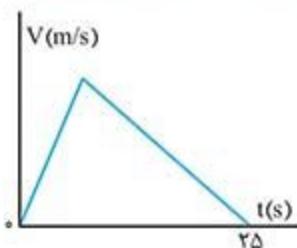


مهر و ماه



فیزیک ?

۲۰۶. نمودار سرعت - زمان متحركی که در مسیری مستقیم در حرکت است، به صورت شکل زیر است. اگر سرعت متوسط متحرك در این ۲۵ ثانیه برابر $\frac{m}{s}$ باشد، بیشینه سرعت متحرك در ضمن حرکت، چند متر بر ثانیه است؟

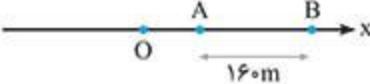


- ۲۰ (۱)
۲۵ (۲)
۴۰ (۳)
۵۰ (۴)

۲۰۷. متحركی روی محور x حرکت می‌کند و در مبدأ زمان از مکان $x_1 = -40\text{ m}$ به مکان $x_2 = 20\text{ m}$ می‌گذرد و در لحظه $t_1 = 6\text{ s}$ به مکان $x_3 = 100\text{ m}$ می‌رسد و در نهایت در لحظه $t_2 = 10\text{ s}$ از مکان $x_4 = 20\text{ m}$ می‌گذرد. سرعت متوسط این متحرك در SI در این ۴ ثانیه، کدام است؟

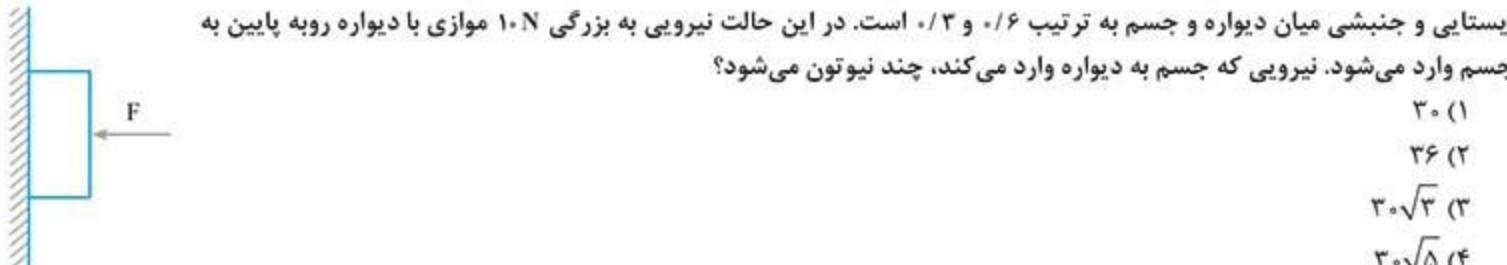
- ۲۰ (۴) ۶ (۳) ۱۴ (۲) ۲۲ (۱)

۲۰۸. مطابق شکل زیر، متحركی با شتاب ثابت $\frac{m}{s^2}$ روی محور x حرکت می‌کند. اگر فاصله بین دو نقطه A و B را در مدت ۸ ثانیه طی کند و در نقطه O سرعتش صفر باشد، فاصله OA چندمتراست؟



- ۲۶ (۲) ۷۲ (۴) ۱۸ (۱) ۴۵ (۳)

۲۰۹. مطابق شکل زیر، جسمی به وزن 20 N توسط نیروی افقی $F = 60\text{ N}$ به حال سکون بر دیواره قائمی ثابت نگه داشته شده است. ضرایب اصطکاک ایستایی و جنبشی میان دیواره و جسم به ترتیب $6/0$ و $3/0$ است. در این حالت نیرویی به بزرگی 10 N موازی با دیواره روبه پایین به جسم وارد می‌شود. نیرویی که جسم به دیواره وارد می‌کند، چند نیوتون می‌شود؟

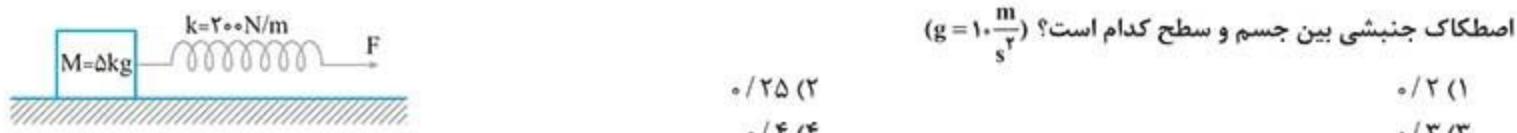


- ۳۰ (۱)
۳۶ (۲)
 $30\sqrt{3}$ (۳)
 $30\sqrt{5}$ (۴)

۲۱۰. جرم فضانوردی 80 kg است. اگر شتاب گرانش در سطح زمین $\frac{m}{s^2}$ و شاعع متوسط کره زمین 6400 km باشد، وزن این فضانورد وقتی داخل سفینه‌ای است که در ارتفاع 6400 km از سطح زمین به دور آن می‌چرخد، چند نیوتون است؟

- ۱۹۶ (۳) ۳۹۲ (۲) ۸۰۰ (۱) ۴۰ (۴) صفر

۲۱۱. جسمی روی یک سطح افقی تحت تأثیر نیروی افقی F با سرعت ثابت کشیده می‌شود. اگر افزایش طول فنر در ضمن حرکت ۵ سانتی‌متر باشد، ضرایب اصطکاک جنبشی بین جسم و سطح کدام است؟ ($g = 10\frac{m}{s^2}$)



- ۰/۲۵ (۲) ۰/۲ (۱)
۰/۴ (۴) ۰/۳ (۳)

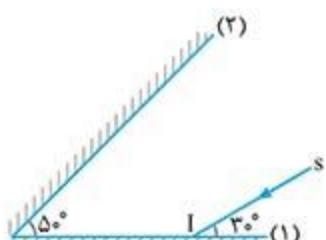
۲۱۲. یک پمپ آب در هر ساعت ۲۵۲ تن آب را تا ارتفاع ۱۲ متر بالا می‌کشد. اگر بازده پمپ 80 درصد باشد، توان پمپ چند کیلووات است؟ ($g = 10\frac{m}{s^2}$)

- ۱۰/۵ (۴) ۸/۴ (۳) ۸ (۲) ۷/۵ (۱)

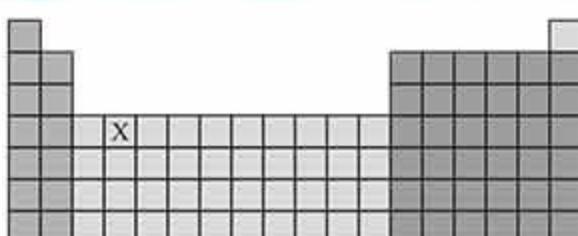
۲۱۳. نیروی $\vec{F} = (30\text{ N})\hat{i} + (40\text{ N})\hat{j}$ به جسمی به جرم 5 kg وارد می‌شود و آن را روی سطح افقی به اندازه $\vec{\Delta x} = 6\text{ m}$ جابه‌جا می‌کند. کار نیروی \vec{F} در این جابه‌جایی چند ژول است؟

- ۴۲۰ (۴) ۳۰۰ (۳) ۲۴۰ (۲) ۱۸۰ (۱)

۲۱۴. مطابق شکل زیر، پرتو نور SI به آینه (۱) می‌تابد و پس از بازتاب از آینه (۲)، دوباره به آینه (۱) می‌تابد. امتداد پرتو بازتاب نهایی با امتداد پرتو SI، زاویه چند درجه می‌سازد؟



- ۱۲۰ (۱)
۱۴۰ (۲)
۱۶۰ (۳)
۱۸۰ (۴)



۲۲۶. با توجه به جایگاه عنصر X در جدول دوره‌ای (شکل زیر)، کدام عبارت درباره آن درست است؟

- ۱) در لایه ظرفیت اتم آن، دو الکترون وجود دارد.
- ۲) اکسید آن، درصد جرمی بالایی در خاک رس دارد.
- ۳) چگالی و نقطه ذوب آن از عنصرهای هم دوره خود، بالاتر است.
- ۴) به دلیل ویژگی‌های خاص، آلیاز آن در ساخت استنت برای رگ‌ها به کار می‌رود.

۲۲۷. کدام موارد از مطالب زیر، درست‌اند؟

آ) طول موج نور بتنفس از طول موج نور سبز، کوتاه‌تر است.

ب) انرژی هر رنگ نور مریبی، با طول موج آن نسبت مستقیم دارد.

پ) نواحی رنگی در طیف نشری خطی اتم هیدروژن، ناشی از انتقال الکترون‌ها از لایه‌های بالاتر به لایه $2 = n$ است.

ت) هرچه فاصله میان لایه‌های انتقال الکترون در اتم برانگیخته هیدروژن بیشتر باشد، طول موج نور، بلند‌تر است.

- ۱) ب، پ، ت
- ۲) ب، ت
- ۳) آ، ب، پ
- ۴) آ، پ

۲۲۸. در گروه‌های جدول دوره‌ای (تناوبی)، از بالا به پایین، شعاع اتمی می‌یابد، زیرا شمار

۱) افزایش - لایه‌های الکترونی اشغال شده اتم آن‌ها افزایش می‌یابد.

۲) کاهش - لایه‌های الکترونی اشغال شده اتم آن‌ها ثابت می‌ماند.

۳) افزایش - الکترون‌های لایه ظرفیت اتم آن‌ها افزایش می‌یابند.

۴) کاهش - الکترون‌های لایه ظرفیت اتم آن‌ها کاهش می‌یابند.

۲۲۹. نسبت شمار نوترон‌ها به شمار بروتون در سنگین‌ترین ایزوتوپ طبیعی عنصر هیدروژن، کدام است؟

- ۱) ۱۰۷/۲۲
- ۲) ۳/۲۳
- ۳) ۷/۴
- ۴) ۲/۵۲

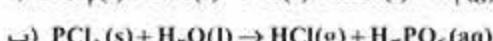
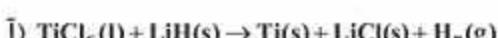
۲۳۰. اگر در تبدیل هسته‌ای: $O_8^{16} \rightarrow H_1^{1} + H_1^{1}$ افت جرم به اندازه $g = 4 \times 10^{-26}$ کیلوگرم تولید شود، کدام است؟ (کیلوگرم از افزایش آزاد می‌شود) ($O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$)

- ۱) $1/26 \times 10^{-7}$
- ۲) $1/26 \times 10^{-1}$
- ۳) $2/52 \times 10^{-7}$
- ۴) $2/52 \times 10^{-1}$

۲۳۱. دمای اتمسفر در یک سیاره فرضی، از رابطه $T = 273 - 6h$ پیروی می‌کند. دمای هوا در اتفاق ۴ کیلومتری از سطح سیاره، بر حسب درجه کلوین، کدام است؟ (۱) بر حسب کیلومتر است).

- ۱) ۲۵۹
- ۲) ۲۶۳
- ۳) ۲۸۳
- ۴) ۲۸۷

۲۳۲. با توجه به واکنش‌های زیر، کدام مورد درست است؟ (معادله واکنش‌ها، موازنی شوند).



۱) با انجام واکنش (ب) در آب مقطر، pH آب بالاتر می‌رود.

۲) هردو واکنش با تغییر عدد اکسایش برخی از اتم‌ها، همراه‌اند.

۳) شمار مول‌های گاز تولید شده در هر دو واکنش پس از موازنی، برابر است.

۴) مجموع ضریب‌های استوکیومتری معادله (۱) از مجموع ضریب‌های استوکیومتری معادله (ب) بیشتر است.

۲۳۳. ۷/۲ گرم $N_2O_5(g)$ ناچالص به درون نیم لیتر آب مقطر وارد شده است. اگر غلظت محلول نیتریک اسید تشکیل شده به $2/1$ مول بر لیتر برسد.

درصد خلوص N_2O_5 ، کدام است؟ ($O = 16, N = 14, H = 1: g.mol^{-1}$) از تغییر حجم صرف نظر و معادله موازنی شود.

- ۱) ۶۵
- ۲) ۷۱
- ۳) ۷۵
- ۴) ۸۱

۲۳۴. از واکنش استیک اسید با یک الکل پنج کربنی برای تهیه یک استر (اسانس موز) استفاده می‌شود. در صورتی که بازده درصدی واکنش $\approx 8\%$ باشد،

از واکنش یک مول استیک اسید با مقدار کافی از این الکل، چند گرم از این استر به دست می‌آید؟

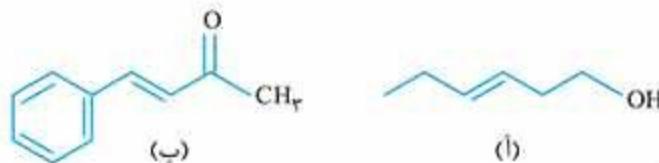
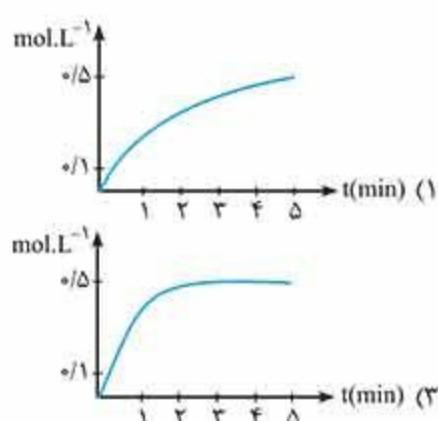
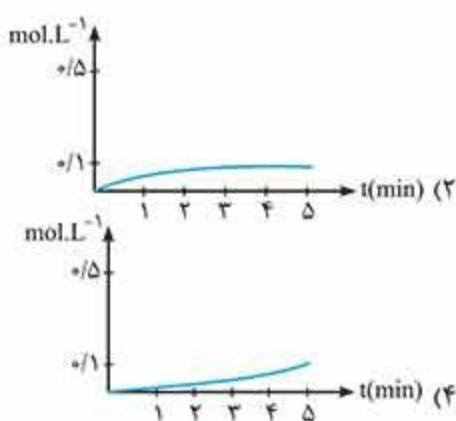
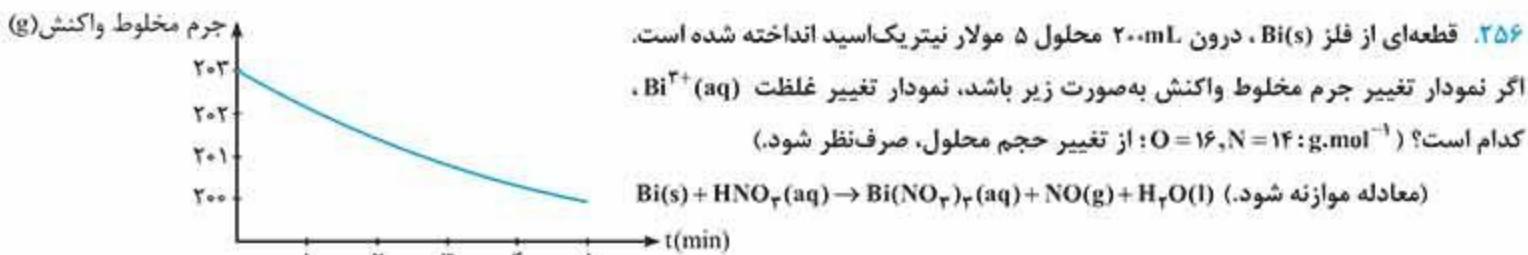


- ۱) ۱۰۴
- ۲) ۱۱۲
- ۳) ۱۲۱
- ۴) ۱۳۰

۲۳۵. سیلیسیم کاربید (SiC) از واکنش: (معادله موازنی شود). $SiO_2(s) + C(s) \xrightarrow{\Delta} SiC(s) + CO(g)$

(Si = 28, C = 12: g.mol⁻¹) تولید می‌شود؟

- ۱) ۵۶
- ۲) ۱۱۲
- ۳) ۱۶۸
- ۴) ۲۲۴



درباره دو ترکیب زیر، کدام مورد، درست است؟

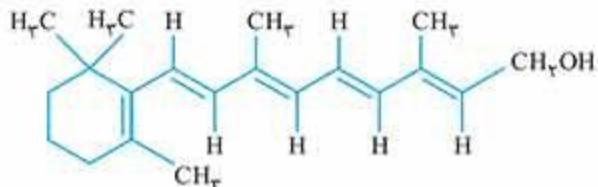
۱) ترکیب (ا)، با آب پیوند هیدروژنی تشکیل می‌دهد.

۲) عدد اکسایش اتم کربن متصل به اتم O در هر دو یکسان است.

۳) از ترکیب (ا) می‌توان به عنوان الکل در تهیه پلی استرها استفاده کرد.

۴) شمار اتم‌های کربن در مولکول (ا) با شمار اتم‌های کربن در حلقه اروماتیک مولکول (ب) متفاوت است.

۲۵۷. اگر ویتامین آ با ساختار زیر، با استفاده از اتانویک اسید به استر مربوطه تبدیل شود، کدام مورد، درست است؟



۱) فراورده واکنش، نوعی پلی استر است.

۲) انحلال پذیری آن در آب، افزایش می‌یابد.

۳) خاصیت آبگیری فراورده آلتی، کاهش می‌یابد.

۴) جرم فراورده آلتی از مجموع جرم دو واکنش دهنده، کمتر است.

۲۵۸. کدام موارد از مطالب زیر، درست‌اند؟

(آ) به‌گونه معمول، بیشتر پلاستیک‌ها، زیست تخریب پذیرند.

(ب) پلاستیک پلی‌اتیلن ترفتالات را می‌توان پس از مصرف، بازیافت کرد.

(پ) دسترسی به پلاستیک‌ها، نمونه‌ای از نتایج خلاقیت بشر به شمار می‌آید.

(ت) چگالی بالا و نفوذناپذیری پلاستیک‌ها در برابر آب و هوا، از ویژگی‌های آن‌ها است.

(۱) ب، پ، ت (۲) ب، ت (۳) آ، ب، پ (۴) ب، پ، ت

۲۵۹. کدام مطلب، نادرست است؟ ($\text{N} = 14, \text{C} = 12, \text{H} = 1: \text{g.mol}^{-1}$)

۱) تفاوت جرم مولی سیانواتن با پروپن برابر 11 g است.

۲) فرمول مولی $-2\text{-هگزن}-2\text{-هگزن}$ با سیکلوهگزان، یکسان است.

۳) فرمول تجربی $2,2\text{-دیبرمو اتان}$ با فرمول مولکولی آن، متفاوت است.

۴) از پلیمر شدن کلرواتان، پلی‌وینیل کلرید به دست می‌آید.

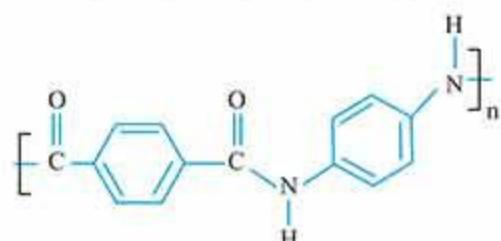
در پلیمری با ساختار زیر، تفاوت جرم مولی دی‌آمین و دی‌اسید به کار رفته برای تهیه آن، چند گرم است? ($\text{O} = 16, \text{N} = 14, \text{C} = 12, \text{H} = 1: \text{g.mol}^{-1}$)

۵۴ (۱)

۵۸ (۲)

۶۲ (۳)

۶۴ (۴)



۲۶۰. $44/8$ میلی‌لیتر HCl(g) در شرایط STP در نیم لیتر آب م قطره به طور کامل حل شده است. pH تقریبی محلول به دست آمده کدام و در این محلول، غلظت مولار یون هیدرونیوم چند برابر غلظت مولار یون هیدروکسید است؟ ($\log 4 \approx 0.6$)

$1/6 \times 10^9, 2/4$ (۴)

$1/5 \times 10^9, 2/4$ (۳)

$1/6 \times 10^9, 2/6$ (۲)

$1/5 \times 10^9, 2/6$ (۱)

۲۶۳. اگر غلظت یون هیدرونیوم و مولکول یونیده نشده یک اسید در محلولی از آن در دمای معین، به ترتیب برابر 4×10^{-5} و 2×10^{-4} مول بر لیتر باشد، ثابت تعادل یونش این اسید، کدام است؟

$$(1) 2 \times 10^{-4} \quad (2) 2 \times 10^{-5} \quad (3) 121 \times 10^{-5} \quad (4) 112 \times 10^{-5}$$

۲۶۴. کدام موارد از مطالب زیر، درباره واکنش: $\text{Zn(s)} + \text{Ag}_2\text{O(s)} \rightarrow \text{ZnO(s)} + 2\text{Ag(s)}$ ، درست است؟

آ- نقره در آن، اکسید شده است.

ب- Ag_2O در آن، گونه کاهنده است.

ت- به باتری دکمه‌ای «روی - نقره» مربوط است.

پ- Zn(s) ، آند و Ag_2O ، کاتد آن است.

$$(1) \text{آ، ت} \quad (2) \text{پ، ت} \quad (3) \text{آ، ب، ت} \quad (4) \text{ب، پ، ت}$$

۲۶۵. در آبکاری یک قطعه فولادی به وزن 1.0 kg باکروم، از یک لیتر محلول ۱ مولار یون‌های کروم (III) و الکترود کروم در آند استفاده شده است. در آبکاری قطعه مشابه (با جرم برابر) با نقره، از یک لیتر محلول ۱ مولار نقره نیترات و آند نقره‌ای استفاده شده است. با عبور یک مول الکترون، از هر دو محلول، تفاوت جرم دو قطعه آبکاری شده، به تقریب چند گرم است؟ ($\text{Ag} = 108, \text{Cr} = 52 : \text{g.mol}^{-1}$)

$$(1) 25/4 \quad (2) 56 \quad (3) 82 \quad (4) 90/6$$

۲۶۶. در یک آزمایش تجزیه آب به عنصرهای سازنده آن، از 1 kg نمک با غلظت ۱٪ به عنوان الکتروولیت استفاده شده است. اگر آزمایش تا زمانی ادامه یابد که غلظت آب نمک به ۲٪ برسد، حجم گازهای تولیدشده در شرایط STP، به تقریب چند لیتر است؟ ($\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{H}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)}$: معادله موازن شود)

$$(1) 311 \quad (2) 622 \quad (3) 933 \quad (4) 1866$$

۲۶۷. کدام موارد از مطالب زیر، درست‌اند؟

آ) سیلیسیم مانند کربن، خاصیت شبه فلزی دارد.

ب) در ساختار سیلیس، هر اتم Si به چهار اتم اکسیژن متصل است.

پ) ساختار بلور سیلیسیم دی‌اکسید، مشابه ساختار کربن دی‌اکسید است.

ت) پس از اکسیژن، سیلیسیم فراوان‌ترین عنصر در پوسته جامد زمین است.

$$(1) \text{آ، ب، ت} \quad (2) \text{آ، پ، ت} \quad (3) \text{آ، ب، ت} \quad (4) \text{ب، ت}$$

۲۶۸. اگر به جای هر دو اتم اکسیژن در کربن دی‌اکسید، اتم گوگرد قرار گیرد، کدام مورد درست است؟

۱) عدد اکسایش اتم کربن در آن تغییر می‌کند.

۲) بار جزیی اتم کربن از حالت +۴ به -۴ تبدیل می‌شود.

۳) تغییری در میزان گشتاور دو قطبی مولکول ایجاد نمی‌شود.

۴) قدرت نیروهای بین مولکولی در آن به دلیل شعاع اتمی بزرگتر S، کاهش می‌یابد.

۲۶۹. یون‌های آمونیوم و سولفات، با رعایت قاعدة هشتایی در چند مورد، با هم تفاوت دارند؟

- عدد اکسایش اتم مرکزی

- شمار جفت الکترون‌های پیوندی

- قطبیت و شکل هندسی

- شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی روی اتم‌ها

$$(1) 11 \quad (2) 22 \quad (3) 33 \quad (4) 44$$

۲۷۰. هرگاه در یک واکنش به حالت تعادل در دمای ثابت، غلظت یکی از یابد، واکنش در جهت تا آنجا پیش می‌رود که به ثابت تعادل برسد.

۱) فراورده، کاهش، رفت، آغازی

۲) واکنش دهنده، افزایش، برگشت، جدید

۳) واکنش دهنده، کاهش، رفت، جدید



۱۵۹. گزینه **۲**: این رفتار نقش پذیری نام دارد و همانند سایر انواع یادگیری، حاصل برهم کنش زنها و اثرهای محیطی است.

بررسی سایر گزینه‌ها

گزینه **۱**: نقش پذیری ارتباطی با پاداش یا تنبیه ندارد.

گزینه **۳**: این رفتار خودش نقش پذیری است.

گزینه **۴**: نقش پذیری برخلاف شرطی شدن کلاسیک نیازی به محرك شرطی ندارد.

(زیست ۳ / فصل ۸)

۱۶۰. گزینه **۴**: رانش دگرهای سبب از بین رفتن تعدادی از دگرهای خزانه زن می‌شود و نمی‌تواند باعث سازگاری دگرهای باقی مانده شود.

بررسی سایر گزینه‌ها

گزینه **۱**: حوادث طبیعی مانند سیل، زلزله و آتش‌سوزی سبب رانش دگرهای می‌شوند.

گزینه **۲**: رانش دگرهای با حذف تعدادی از دگرهای سبب برهم خوردن تعادل می‌شود.

گزینه **۳**: هرچقدر جمعیت کوچک‌تر باشد، اثر رانش شدیدتر است.

(زیست ۳ / فصل ۴)

۱۶۱. گزینه **۱**: محصول نهایی گلیکولیز، پیرووات نام دارد. هر مولکول پیرووات ابتدا یک مولکول CO_2 از دست می‌دهد و سپس به استیل COA

تبديل می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها

گزینه **۲**: پیرووات با از دست دادن CO_2 به استیل تبدیل و سپس به کوازنیم Δ متصل می‌شود.

گزینه **۳**: یاخته‌ای که چرخه کربس انجام می‌دهد، پیرووات را وارد میتوکندری می‌کند و در میتوکندری از آن NADH ساخته می‌شود.

گزینه **۴**: تولید ATP در انتهای تنفس هوایی (زنجبیره انتقال الکترون) و یکی از مراحل چرخه کربس است.

(زیست ۳ / فصل ۵)

۱۶۲. گزینه **۳**: همه انواع یاخته‌های آوند چوبی، میان یاخته خود را از دست می‌دهند.

بررسی سایر گزینه‌ها

گزینه **۱**: در آوندهای چوبی لاندار، ضخامت دیواره یکنواخت نیست.

گزینه **۲**: صفحه آبکشی مربوط به آوند آبکشی است (نه آوند چوبی).

گزینه **۳**: انتقال شیره پرورده بر عهده آوند آبکش است و آوند چوبی نقشی در این کار ندارد.

(زیست ۱ / فصل ۶)

۱۶۳. گزینه **۳**: بخشی از مغز انسان که در ترشح اشک و بزاق نقش دارد، بیل مغزی است که در مجاورت بصل النخاع (مرکز انعکاس‌های عطسه و سرفه) قرار دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها

گزینه **۱**: شبکه‌های مویرگی ترشح‌کننده مایع مغزی نخاعی درون بطن‌های مغز قرار دارند.

گزینه **۲**: پل مغزی جزء ساقه مغز است (نه سامانه کناره‌ای).

گزینه **۳**: برجستگی‌های چهارگانه جزء پل مغزی نیستند.

گزینه **۴**: گزینه **۳** بررسی تک‌تک گزینه‌ها

(الف) (درست): جهش می‌تواند باعث تغییر در توالی آمینواسیدی و در

نتیجه تغییر در جایگاه فعال آنزیم شود.

(ب) (نادرست): مهارکننده به اپراتور متصل می‌شود و اپراتور جزء زن نیست!

(ج) (درست): لاکتوز به پروتئین مهارکننده متصل می‌شود. در صورت وقوع جهش و تغییر در توالی آمینواسیدهای مهارکننده، ممکن است شکل آن طوری تغییر کند که لاکتوز نتواند به آن متصل شود.

۱۵۵. گزینه **۲**: با توجه به اینکه مهره اول را بدون رویت خارج کرده‌ایم، این پیشامد را اتفاق نیافرده در نظر می‌گیریم. حالا به محاسبه احتمال انتخاب ۲ مهره سفید مظلوب می‌برداریم:

$$P = \frac{\binom{5}{2}}{\binom{11}{2}} = \frac{10}{55} = \frac{2}{11}$$

انتخاب ۲ مهره از کل
(ریاضی ۱ / احتمال)

زیست‌شناسی

تحلیل درس

۱- سیک سوالات شباهت اساسی با سوالات کنکور ۹۷ داشت.

۲- از نظر درجه دشواری یک تفاوت مهم با کنکور ۹۷ داشت و آن این که توزیع سوالات مناسب‌تر بود و در آزمون سوالات ساده، متوسط و دشوار وجود داشت.

۳- با توجه به جدید التأییف بودن کتاب‌ها، نمی‌توان بودجه‌بندی را با کنکور ۹۷ یا قبل از آن مقایسه کرد اما موضوع مهم و یک تغییر رویکرد اساسی، اهمیت زیاد دادن به زیست سال دهم (زیست ۱) بود.

۴- تیپ طراحی سوالات همانند سال‌های قبل شامل سوالات شمارشی، عبارت‌های درست یا نادرست، سؤال از مفاهیم موجود در شکل‌ها و مفاهیم عمیق متن کتاب بود.

۵- اصولاً سوالات زیست‌شناسی چیدمان خاصی ندارد.

۶- برخی سوالات از مون به شدت چالشی هستند اما سوال یا عبارت نادرست نداشت.

۱۵۶. گزینه **۴**: خروج آب از منفذ بین یاخته‌های نگهبان، تعرق نام دارد. کاهش بخار آب در هوای اطراف، سبب افزایش تعرق می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها

گزینه **۱**: افزایش فشار ریشه‌ای موجب افزایش تعریق می‌شود.

گزینه **۲**: مکش ناشی از تعرق از سطح گیاه، حرکت آب و املاح را در آوندهای چوبی افزایش می‌دهد.

گزینه **۳**: به دنبال اثبات یون‌های کلر و پتاسیم، جذب آب به یاخته‌های نگهبان افزایش می‌یابد.

۱۵۷. گزینه **۱**: سامانه دفعی زنبور عسل همانند سایر حشرات، لوله‌های مالبیگی نام دارد و بر روده تخلیه می‌شود. این لوله‌ها فقط یک انتهای باز دارند. ضمناً حشرات شبکه مویرگی ندارد.

(زیست ۱ / فصل ۵)

گزینه **۲**: سرخرگی که از محل عصب بینایی وارد چشم می‌شود، در مجاورت شبکه شیکیه که داخلی‌ترین لایه کره چشم است، مشتعب می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها

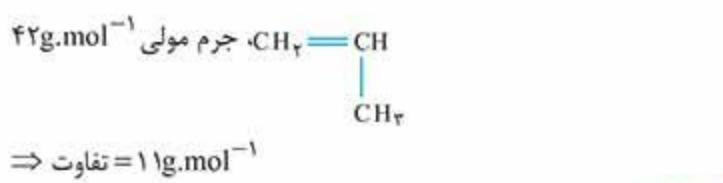
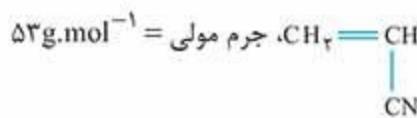
گزینه **۱**: بخش رنگین چشم عنیبه نام دارد و ناحیه وسط آن (مردمک) یک سوراخ است.

گزینه **۲**: انشعابات این سرخرگ در مجاورت زجاجیه قرار دارند که ماده زلایی و شفاف است.

گزینه **۳**: پرده شفاف جلوی چشم، قرنیه نام دارد که قادر رگ خونی است.

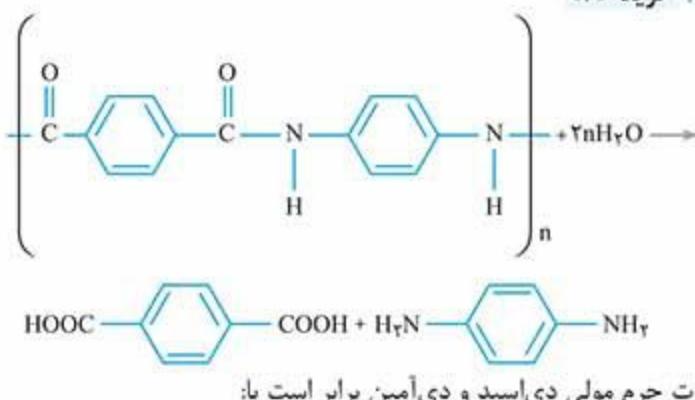
(زیست ۲ / فصل ۲)

۲۶۰. گزینهٔ ۳: بررسی تک‌تک گزینه‌ها
گزینهٔ ۱: سیانواتن:



گزینهٔ ۲: هگزان: C_6H_{12} , سیلوهگزان: C_6H_{12}
گزینهٔ ۳: از پلیمرشدن وینیل کلرید (کلرو‌اتن)، پلی‌وینیل کلرید تولید می‌شود.
گزینهٔ ۴: فرمول تجربی آن CH_2Br_2 و فرمول مولکولی آن $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$ است.

(شیمی ۲ / فصل ۳)



تفاوت جرم مولی دی‌اسید و دی‌آمین برابر است با:
 $[90+76]-[32+76] = 58 \text{ g.mol}^{-1}$

(شیمی ۲ / فصل ۳)

گزینهٔ ۲۶۲

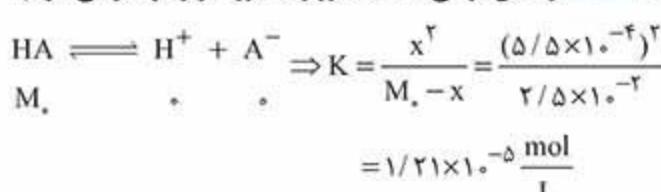
$$[\text{H}^+] = \frac{44/8}{22400} = 4 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\text{pH} = -\log(4 \times 10^{-3}) = \log \frac{1000}{4} = 3 - 0/6 = 2/4$$

$$[\text{H}^+][\text{OH}^-] = 10^{-14} \Rightarrow \frac{[\text{H}^+]}{[\text{OH}^-]} = \frac{4 \times 10^{-3}}{10^{-14}} = 1/6 \times 10^9$$

(شیمی ۳ / فصل ۱)

گزینهٔ ۳: واکنش فرضی اسید مذکور را به صورت زیر در نظر می‌گیریم:



$$\frac{M_\circ - x}{2/5 \times 10^{-2}} = \frac{x}{5/5 \times 10^{-4}}$$

(شیمی ۳ / فصل ۱)

۲۵۵. گزینهٔ ۳:



توجه داشته باشید، از اتصال هر دو مونومر، یک پیوند یگانه بین آن‌ها تشکیل می‌شود.

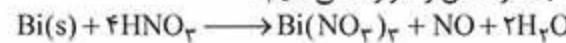
$$\Delta H = [n\Delta H_{\text{C}=\text{C}} + 4n\Delta H_{\text{C}-\text{H}}] - [4n\Delta H_{\text{C}-\text{H}} + 2n\Delta H_{\text{C}-\text{C}}]$$

$$\Delta H = n\Delta H_{\text{C}=\text{C}} - 2n\Delta H_{\text{C}-\text{C}} = n[612 - 348 \times 2] = n(-84)$$

$$n = 1 \Rightarrow \Delta H = -84 \text{ kJ}$$

(شیمی ۲ / فصل ۲)

۲۵۶. گزینهٔ ۱: ابتدا واکنش را موازن می‌کنیم:



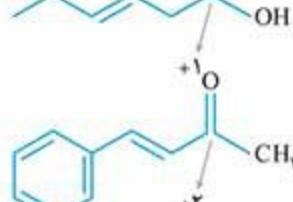
با توجه به نمودار داده شده در صورت مساله می‌توان دریافت که به گاز NO تعلق دارد. زیرا، تنها ماده‌ای که می‌تواند از محلول خارج شود، NO است. در مدت زمان داده شده برابر است با:
 $203 - 200 = 3 \text{ gNO} \Rightarrow 3 \times \frac{1}{1000} = 0.003 \text{ molNO}$

$$0.003 \times \frac{1}{1} \times \frac{1}{1} = 0.003 \text{ molBi}^{3+} \Rightarrow 0.003 \text{ mol} \cdot \frac{1}{5} = 0.0006 \text{ mol.L}^{-1}$$

بنابراین، نمودار گزینهٔ ۱ «درست است».

۲۵۷. گزینهٔ ۱: بررسی تک‌تک گزینه‌ها
گزینهٔ ۱: ماده (آ) دارای گروه عاملی هیدروکسیل بوده و می‌تواند با آب پیوند هیدروزئنی برقرار کند.

گزینهٔ ۲: عدد اکسایش اتم کربن متصل به اکسیژن در دو ترکیب داده شده برابر است با:



گزینهٔ ۳: ترکیب (آ) الکل تک‌عاملی بوده و نمی‌توان از آن در تهیه پلی‌استر استفاده نمود.

گزینهٔ ۴: شمار اتم‌های کربن در ترکیب (آ) برابر ۶ و شمار اتم‌های کربن در حلقه بنزنی نیز برابر ۶ است.

گزینهٔ ۴: بررسی تک‌تک گزینه‌ها
گزینهٔ ۱: از واکنش ویتامین A (الکل) و آتانوبیکاوسید (کربوکسیلیکاوسید)، استر تولید می‌شود نه پلی‌استر!

گزینهٔ ۲: با افزایش طول زنجیر هیدروکربنی در استر تولید شده، اتحلال پذیری آن کاهش می‌یابد.

گزینهٔ ۳: با افزایش طول زنجیر هیدروکربنی استر تولید شده در مقایسه با الکل و اسید سازنده آن، خاصیت آبگریزی آن افزایش می‌یابد.

گزینهٔ ۴: از واکنش اسید آلی و الکل، استر و آب تولید می‌شود. بنابراین، جرم استر از مجموع جرم اسید آلی و الکل سازنده آن کمتر است.

گزینهٔ ۱: عبارت‌های (ب)، (پ) درست‌اند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

(آ) بیشتر پلاستیک‌ها زیست تخریب ناپذیرند. مانند: PP, PE, PS.

(ت) پلاستیک‌ها عمدها چگالی پایینی دارند. به عنوان مثال، چگالی LDPE و HDPE از چگالی آب کمتر است.

(شیمی ۲ / فصل ۳)

آفالیز کنکور ۹۸ در پیک نگاه

تجربی آزمایش

زبان و ادبیات فارسی

۱	وازگان
۲	املا
۳	تاریخ ادبیات
۴	آرایه‌های ادیس
۵	آرایه‌های ادیس
۶	زبان فارسی
۷	
۸	
۹	
۱۰	
۱۱	آرایه‌های ادیس
۱۲	
۱۳	
۱۴	زبان فارسی
۱۵	
۱۶	
۱۷	
۱۸	ملیووم و قرابت معنایی
۱۹	
۲۰	

زبان عربی

۲۱	
۲۲	
۲۳	منیوم و قرابت معنایی
۲۴	
۲۵	
زبان عربی	
۲۶	
۲۷	
۲۸	ترجمه
۲۹	
۳۰	
۳۱	
۳۲	
۳۳	ترجمه
۳۴	
۳۵	تعرب
۳۶	
۳۷	
۳۸	درگ مطلب
۳۹	
۴۰	تجزیه و ترکیب

۴۱	تجزیه و ترکیب
۴۲	اعراب‌گذاری
۴۳	لغت
۴۴	
۴۵	
۴۶	
۴۷	قواعد
۴۸	
۴۹	
۵۰	

دین و اندیکر

۵۲	دوزاده هم درس ۵
۵۳	دهم درس ۱
۵۴	دوزاده هم درس ۵
۵۵	دهم درس ۹

دفترچه اختصاص							دفترچه عمومی						
زمان برای هر تست (تایید)	زمان کل (دقیقه)	شماره		تعداد	نام درس	زمان برای هر تست (تایید)	زمان کل (دقیقه)	شماره		تعداد	نام درس		
		تا	از					تا	از				
۴۸	۲۰	۱۲۵	۱۰۱	۲۵	۵.زمین‌شناسی	۴۲.۲	۱۸	۲۵	۱	۲۵	۱.زبان و ادبیات فارسی		
۹۴	۴۷	۱۵۵	۱۲۶	۳۰	۶.ریاضی	۴۸	۲۰	۵۰	۲۶	۲۵	۲.زبان عربی		
۴۲.۲	۳۶	۲۰۵	۱۵۶	۵۰	۷.آژستشناسی	۴۰.۸	۱۷	۷۵	۵۱	۲۵	۳.فرهنگ و معارف اسلامی		
۷۴	۳۷	۲۲۵	۲۰۶	۳۰	۸.فیزیک	۴۸	۲۰	۱۰۰	۷۶	۲۵	۴.زبان انگلیسی		
۶.	۳۵	۲۷۰	۲۲۶	۳۵	۹.شیمی								

۵۶	دوازدهم درس ۱	۱۱۱	فصل ۳	۱۶۶	دهم فصل ۴ و ۳	۲۲۱	بازدهم فصل ۱
۵۷	دوازدهم درس ۲ و ۳	۱۱۲	فصل ۴	۱۶۷	دهم و بازدهم فصل ۵ و ۶	۲۲۲	دوازدهم فصل ۱
۵۸	دوازدهم درس ۳	۱۱۳	فصل ۵	۱۶۸	دهم فصل ۶	۲۲۳	بازدهم فصل ۱
۵۹	دوازدهم درس ۷	۱۱۴	فصل ۶	۱۶۹	بازدهم فصل ۱ و ۲	۲۲۴	دوازدهم فصل ۲
۶۰	بازدهم درس ۱	۱۱۵	فصل ۷	۱۷۰	دهم فصل ۶	۲۲۵	بازدهم فصل ۲
۶۱	بازدهم درس ۴	۱۱۶	فصل ۵	۱۷۱	دهم و بازدهم فصل ۱ و ۲	۲۲۶	بازدهم فصل ۲
۶۲	بازدهم درس ۸	۱۱۷		۱۷۲	بازدهم فصل ۹	۲۲۷	بازدهم فصل ۳
۶۳	بازدهم درس ۵	۱۱۸		۱۷۳	بازدهم فصل ۷ و ۶	۲۲۸	دوازدهم فصل ۳
۶۴	بازدهم درس ۶	۱۱۹	فصل ۶	۱۷۴	دوازدهم فصل ۱	۲۲۹	دهم فصل ۳
۶۵	بازدهم درس ۹	۱۲۰		۱۷۵	دهم فصل ۲	۲۳۰	دهم فصل ۳
۶۶	بازدهم درس ۱۰	۱۲۱	فصل ۱	۱۷۶	بازدهم فصل ۷	۲۳۱	دهم فصل ۳
۶۷	دهم درس ۵	۱۲۲	فصل ۶	۱۷۷	دهم فصل ۳	۲۳۲	دوازدهم فصل ۴
۶۸	دهم درس ۳	۱۲۳		۱۷۸	دوازدهم فصل ۱ و ۲	۲۳۳	دهم فصل ۱
۶۹	دهم درس ۷	۱۲۴	فصل ۷	۱۷۹	بازدهم و دوازدهم فصل ۱ و ۲ و ۳	۲۳۴	دهم فصل ۴
۷۰	دهم درس ۸	۱۲۵		۱۸۰	دهم و بازدهم فصل ۴ و ۵ و ۶	۲۳۵	دهم فصل ۴
ریاضی							
۷۱	دهم درس ۲	۱۲۶	دهم فصل ۲	۱۸۱	دوازدهم فصل ۳	۲۳۶	دوازدهم فصل ۳
۷۲	دهم درس ۱۱	۱۲۷	بازدهم فصل ۱	۱۸۲	دوازدهم فصل ۳ و ۶	۲۳۷	دهم فصل ۱
۷۳	بازدهم درس ۱۲	۱۲۸	دهم فصل ۴	۱۸۳	بازدهم و دوازدهم فصل ۵ و ۶	۲۳۸	بازدهم فصل ۱
۷۴	دوازدهم درس ۱۰	۱۲۹	دهم فصل ۶	۱۸۴	بازدهم فصل ۱ و ۲	۲۳۹	دهم فصل ۱
۷۵	دهم درس ۱	۱۳۰	بازدهم فصل ۱	۱۸۵	بازدهم فصل ۸	۲۴۰	دهم فصل ۲
زبان انگلیسی							
۷۶		۱۳۱		۱۸۶	دوازدهم فصل ۲	۲۴۱	دهم فصل ۲
۷۷	گرامر	۱۳۲	بازدهم فصل ۲	۱۸۷	بازدهم فصل ۸	۲۴۲	دوازدهم فصل ۱
۷۸		۱۳۳		۱۸۸	دوازدهم فصل ۳	۲۴۳	بازدهم فصل ۱
۷۹		۱۳۴	بازدهم فصل ۴	۱۸۹	بازدهم فصل ۵	۲۴۴	دوازدهم فصل ۱
۸۰	وزکان	۱۳۵	بازدهم و دوازدهم فصل ۴ و ۵	۱۹۰	دوازدهم فصل ۲	۲۴۵	دهم فصل ۲
۸۱		۱۳۶	بازدهم فصل ۵	۱۹۱	دوازدهم فصل ۶	۲۴۶	دوازدهم فصل ۱
۸۲		۱۳۷	بازدهم فصل ۶	۱۹۲	دهم فصل ۴ و ۲	۲۴۷	بازدهم فصل ۳
۸۳		۱۳۸	بازدهم فصل ۷	۱۹۳	دهم و بازدهم فصل ۶ و ۷	۲۴۸	دهم فصل ۲
۸۴	وازکان	۱۳۹	بازدهم فصل ۷	۱۹۴	بازدهم فصل ۳	۲۴۹	دهم فصل ۲
۸۵		۱۴۰		۱۹۵	دوازدهم فصل ۶	۲۵۰	دهم فصل ۲
۸۶		۱۴۱	دوازدهم فصل ۱	۱۹۶	دهم و بازدهم فصل ۷ و ۵ و ۴ و ۳	۲۵۱	بازدهم فصل ۲
۸۷		۱۴۲	دوازدهم فصل ۲	۱۹۷	بازدهم فصل ۱	۲۵۲	بازدهم فصل ۱
۸۸		۱۴۳	بازدهم و دوازدهم فصل ۳ و ۲	۱۹۸	دهم فصل ۳	۲۵۳	بازدهم فصل ۱
۸۹	Cloze Test	۱۴۴	دوازدهم فصل ۳	۱۹۹	دوازدهم فصل ۸	۲۵۴	بازدهم فصل ۱
۹۰		۱۴۵		۲۰۰	دوازدهم فصل ۲	۲۵۵	بازدهم فصل ۱
۹۱		۱۴۶		۲۰۱	بازدهم فصل ۵	۲۵۶	دوازدهم فصل ۱
۹۲	Cloze Test	۱۴۷	دوازدهم فصل ۴	۲۰۲	دهم فصل ۲ و ۴	۲۵۷	دوازدهم فصل ۱
۹۳		۱۴۸		۲۰۳	بازدهم فصل ۷	۲۵۸	دوازدهم فصل ۱
۹۴	Passage 1	۱۴۹	دوازدهم فصل ۵	۲۰۴	بازدهم فصل ۱	۲۵۹	دوازدهم فصل ۳
۹۵		۱۵۰	دوازدهم فصل ۵	۲۰۵	دهم فصل ۶	۲۶۰	دوازدهم فصل ۲
۹۶		۱۵۱	دوازدهم فصل ۵	۲۰۶	بازدهم فصل ۵	۲۶۱	بازدهم فصل ۳
۹۷		۱۵۲	دوازدهم فصل ۶	۲۰۷	دوازدهم فصل ۱	۲۶۲	دوازدهم فصل ۱
۹۸	Passage 2	۱۵۳	دهم فصل ۱	۲۰۸		۲۶۳	دوازدهم فصل ۱
۹۹		۱۵۴	دوازدهم فصل ۱	۲۰۹	دوازدهم فصل ۲	۲۶۴	دوازدهم فصل ۲
۱۰۰		۱۵۵	دوازدهم فصل ۷	۲۱۰	دوازدهم فصل ۲	۲۶۵	دوازدهم فصل ۲
فیزیک							
۱۰۱		۱۵۶	دهم فصل ۷	۲۱۱	دوازدهم فصل ۲	۲۶۶	دوازدهم فصل ۱
۱۰۲		۱۵۷	دهم فصل ۵	۲۱۲	دهم فصل ۲	۲۶۷	دوازدهم فصل ۱
۱۰۳	فصل ۱	۱۵۸	بازدهم فصل ۲	۲۱۳	دهم فصل ۷	۲۶۸	دوازدهم فصل ۲
۱۰۴		۱۵۹	دوازدهم فصل ۸	۲۱۴		۲۶۹	دوازدهم فصل ۴
۱۰۵		۱۶۰	دوازدهم فصل ۴	۲۱۵	دوازدهم فصل ۲	۲۷۰	دوازدهم فصل ۴
۱۰۶	فصل ۲	۱۶۱	دوازدهم فصل ۵	۲۱۶			
۱۰۷		۱۶۲	دهم فصل ۶	۲۱۷			
۱۰۸		۱۶۳	بازدهم فصل ۱	۲۱۸			
۱۰۹	فصل ۳	۱۶۴	دوازدهم فصل ۶ و ۵	۲۱۹	دوازدهم فصل ۴		
۱۱۰		۱۶۵	دوازدهم فصل ۷	۲۲۰			
زمین‌شناسی							
۱۱۱		۱۵۶	دهم فصل ۷	۲۲۱	دوازدهم فصل ۲	۲۶۱	بازدهم فصل ۳
۱۱۲		۱۵۷	دهم فصل ۵	۲۲۲	دوازدهم فصل ۱	۲۶۲	دوازدهم فصل ۱
۱۱۳	فصل ۱	۱۵۸	بازدهم فصل ۲	۲۲۳	دوازدهم فصل ۱	۲۶۳	دوازدهم فصل ۱
۱۱۴		۱۵۹	دوازدهم فصل ۸	۲۲۴	دهم فصل ۲	۲۶۴	دوازدهم فصل ۱
۱۱۵	فصل ۲	۱۶۰	دوازدهم فصل ۴	۲۲۵	دوازدهم فصل ۷	۲۶۵	دوازدهم فصل ۲
۱۱۶		۱۶۱	دوازدهم فصل ۵	۲۲۶	دوازدهم فصل ۲	۲۶۶	دوازدهم فصل ۱
۱۱۷		۱۶۲	دهم فصل ۶	۲۲۷	دوازدهم فصل ۱	۲۶۷	دوازدهم فصل ۱
۱۱۸		۱۶۳	بازدهم فصل ۱	۲۲۸	دوازدهم فصل ۱	۲۶۸	دوازدهم فصل ۱
۱۱۹		۱۶۴	دوازدهم فصل ۷	۲۲۹	دهم فصل ۳	۲۶۹	دوازدهم فصل ۱
۱۱۱		۱۶۵	دوازدهم فصل ۷	۲۳۰	دهم فصل ۲	۲۷۰	دوازدهم فصل ۱



غلط: ✘ ✗ ✖ ✎ صحیح: ✓ ✅ ✌ ✍

قطعه تحصیلی:

شماره داوطلب:

نام و نام خانوادگی:

تاریخ:

زمان پیشنهادی:

تعداد سوالات:

عنوان:

کلید سازمان سنجش

پاسخ سوالات نباید با مداد مشکی نرم و بزرگ در بیلبس مربوطه مطابق نموده بسیج علامت‌گذاری شود.

۱	۵۱	۱۰۱	۱۵۱	۲۰۱	۲۵۱	۳۰۱
۲	۵۲	۱۰۲	۱۵۲	۲۰۲	۲۵۲	۳۰۲
۳	۵۳	۱۰۳	۱۵۳	۲۰۳	۲۵۳	۳۰۳
۴	۵۴	۱۰۴	۱۵۴	۲۰۴	۲۵۴	۳۰۴
۵	۵۵	۱۰۵	۱۵۵	۲۰۵	۲۵۵	۳۰۵
۶	۵۶	۱۰۶	۱۵۶	۲۰۶	۲۵۶	۳۰۶
۷	۵۷	۱۰۷	۱۵۷	۲۰۷	۲۵۷	۳۰۷
۸	۵۸	۱۰۸	۱۵۸	۲۰۸	۲۵۸	۳۰۸
۹	۵۹	۱۰۹	۱۵۹	۲۰۹	۲۵۹	۳۰۹
۱۰	۶۰	۱۱۰	۱۶۰	۲۱۰	۲۶۰	۳۱۰
۱۱	۶۱	۱۱۱	۱۶۱	۲۱۱	۲۶۱	۳۱۱
۱۲	۶۲	۱۱۲	۱۶۲	۲۱۲	۲۶۲	۳۱۲
۱۳	۶۳	۱۱۳	۱۶۳	۲۱۳	۲۶۳	۳۱۳
۱۴	۶۴	۱۱۴	۱۶۴	۲۱۴	۲۶۴	۳۱۴
۱۵	۶۵	۱۱۵	۱۶۵	۲۱۵	۲۶۵	۳۱۵
۱۶	۶۶	۱۱۶	۱۶۶	۲۱۶	۲۶۶	۳۱۶
۱۷	۶۷	۱۱۷	۱۶۷	۲۱۷	۲۶۷	۳۱۷
۱۸	۶۸	۱۱۸	۱۶۸	۲۱۸	۲۶۸	۳۱۸
۱۹	۶۹	۱۱۹	۱۶۹	۲۱۹	۲۶۹	۳۱۹
۲۰	۷۰	۱۲۰	۱۷۰	۲۲۰	۲۷۰	۳۲۰
۲۱	۷۱	۱۲۱	۱۷۱	۲۲۱	۲۷۱	۳۲۱
۲۲	۷۲	۱۲۲	۱۷۲	۲۲۲	۲۷۲	۳۲۲
۲۳	۷۳	۱۲۳	۱۷۳	۲۲۳	۲۷۳	۳۲۳
۲۴	۷۴	۱۲۴	۱۷۴	۲۲۴	۲۷۴	۳۲۴
۲۵	۷۵	۱۲۵	۱۷۵	۲۲۵	۲۷۵	۳۲۵
۲۶	۷۶	۱۲۶	۱۷۶	۲۲۶	۲۷۶	۳۲۶
۲۷	۷۷	۱۲۷	۱۷۷	۲۲۷	۲۷۷	۳۲۷
۲۸	۷۸	۱۲۸	۱۷۸	۲۲۸	۲۷۸	۳۲۸
۲۹	۷۹	۱۲۹	۱۷۹	۲۲۹	۲۷۹	۳۲۹
۳۰	۸۰	۱۳۰	۱۸۰	۲۳۰	۲۸۰	۳۳۰
۳۱	۸۱	۱۳۱	۱۸۱	۲۳۱	۲۸۱	۳۳۱
۳۲	۸۲	۱۳۲	۱۸۲	۲۳۲	۲۸۲	۳۳۲
۳۳	۸۳	۱۳۳	۱۸۳	۲۳۳	۲۸۳	۳۳۳
۳۴	۸۴	۱۳۴	۱۸۴	۲۳۴	۲۸۴	۳۳۴
۳۵	۸۵	۱۳۵	۱۸۵	۲۳۵	۲۸۵	۳۳۵
۳۶	۸۶	۱۳۶	۱۸۶	۲۳۶	۲۸۶	۳۳۶
۳۷	۸۷	۱۳۷	۱۸۷	۲۳۷	۲۸۷	۳۳۷
۳۸	۸۸	۱۳۸	۱۸۸	۲۳۸	۲۸۸	۳۳۸
۳۹	۸۹	۱۳۹	۱۸۹	۲۳۹	۲۸۹	۳۳۹
۴۰	۹۰	۱۴۰	۱۹۰	۲۴۰	۲۹۰	۳۴۰
۴۱	۹۱	۱۴۱	۱۹۱	۲۴۱	۲۹۱	۳۴۱
۴۲	۹۲	۱۴۲	۱۹۲	۲۴۲	۲۹۲	۳۴۲
۴۳	۹۳	۱۴۳	۱۹۳	۲۴۳	۲۹۳	۳۴۳
۴۴	۹۴	۱۴۴	۱۹۴	۲۴۴	۲۹۴	۳۴۴
۴۵	۹۵	۱۴۵	۱۹۵	۲۴۵	۲۹۵	۳۴۵
۴۶	۹۶	۱۴۶	۱۹۶	۲۴۶	۲۹۶	۳۴۶
۴۷	۹۷	۱۴۷	۱۹۷	۲۴۷	۲۹۷	۳۴۷
۴۸	۹۸	۱۴۸	۱۹۸	۲۴۸	۲۹۸	۳۴۸
۴۹	۹۹	۱۴۹	۱۹۹	۲۴۹	۲۹۹	۳۴۹
۵۰	۱۰۰	۱۵۰	۲۰۰	۲۵۰	۳۰۰	۳۵۰

موارد ذیل طبق دستور العمل
نکمل گردید