



آزمون ۱۴ از ۳



میرکت تعاضی خدمات آموزشی کارکنان
سازمان سنجش آموزش کشور

آخر داشتگاه اصلاح شود. معلمکت اصلح می شود
امام خمینی (ره)

نام:

- نام خانوادگی:

شماره داوطلبی:

صبح جمعه
۱۴۰۳/۷/۲۷

آزمون آزمایشی سنجش دوازدهم مرحله اول

آزمون اختصاصی گروه آزمایشی علوم تجربی (دوازدهم)

مدت پاسخگویی: ۱۱۵ دقیقه

تعداد سوال: ۱۰۵

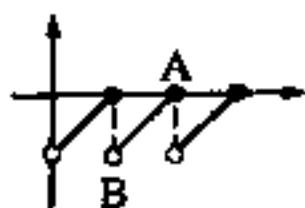
عنوان مواد امتحانی، تعداد، شماره سوالات و مدت پاسخگویی

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال	از شماره	نا شماره	مدت پاسخگویی
۱	ریاضی	۴۰	۱	۲۰	۳۷ دقیقه
۲	زیست‌شناسی	۲۵	۲۱	۴۵	۱۸ دقیقه
۳	فیزیک	۲۰	۴۶	۶۵	۲۵ دقیقه
۴	شیمی	۲۵	۶۶	۹۰	۲۵ دقیقه
۵	زمین‌شناسی	۱۵	۹۱	۱۰۰	۱۰ دقیقه

اگر تابع $f(x) = \begin{cases} x^2 + x^2 + \frac{1}{3}x - \frac{52}{27} & x < \frac{2}{3} \\ x^2 - ax - 4 & x \geq \frac{2}{3} \end{cases}$ بزرگ‌ترین محدوده ۸ کدام است؟

- (۱) $[-\frac{5}{3}, +\infty)$ (۲) $(-\infty, \frac{4}{3}]$ (۳) $(-\infty, -\frac{4}{3}]$ (۴) $(-\frac{4}{3}, +\infty)$

بخشی از نمودار تابع $f(x) = x + [-x]$ به شکل زیر است. طول پاره خط AB کدام است؟



- (۱) $4\sqrt{2}$ (۲) $\sqrt{2}$ (۳) $\frac{\sqrt{2}}{2}$ (۴) $-2\sqrt{2}$

بزرگ‌ترین حدود ۸، برای اینکه نمودار تابع $f(x) = \frac{ax+2}{x+1}$ از ربع چهارم محورهای مختصات عبور کند، کدام است؟

- (۱) $a \leq 1$ (۲) $a < 1$ (۳) $a \leq 0$ (۴) $a < 0$

وارون تابع $f(x) = 1 - \frac{x}{3}$ با دامنه $[-1, 2]$ به صورت $f^{-1}(x) = ax + b, c \leq x \leq d$ است. حاصل abcd کدام است؟

- (۱) -4 (۲) -3 (۳) -2 (۴) -1

اگر $f(x) = mx^2 + (m-2)x + 1$ بر دامنه $(-1, 2)$ یک به یک باشد طول بازه مقادیر m کدام است؟

- (۱) $1/4$ (۲) $2/9$ (۳) $2/4$ (۴) $1/6$

تابع با ضابطه $f(x) = \sqrt{(1-m)x^2 + x - 5}$ یک به یک است. مجموع مقادیر m کدام است؟

- (۱) $1/95$ (۲) $2/1$ (۳) $2/05$ (۴) $1/95$

در کدام تابع تساوی $f \circ f^{-1}(x) = f^{-1} \circ f(x)$ هرگز برقرار نمی‌شود؟

- (۱) $y = \frac{1}{\sqrt{-x}}$ (۲) $y = \frac{x-1}{x-2}$ (۳) $y = \sqrt{x-1} + 1$ (۴) $y = x-1$

وارون تابع با ضابطه $f(x) = 1 - \sqrt{6-2x}$ به صورت $g(x) = ax^2 + bx + c, x \leq d$ است. abcd کدام است؟

- (۱) -1 (۲) $-\frac{5}{4}$ (۳) $-\frac{3}{4}$ (۴) $-\frac{1}{4}$

اگر $x = \alpha$ را در $y = \frac{x}{2} + 1$ قطع کند، مقدار $(\alpha+2)^2$ کدام است؟

- (۱) -1 (۲) -8 (۳) -16 (۴) -27

جواب نامعادله $m + 2n$ به صورت $(x-2)(4x^2 - mx + n) = 0$ است. کدام است؟

- (۱) 126 (۲) 128 (۳) 130 (۴) 126

در صورتی که $|2f(x) - x| = x^2 - f(x)$ باشد، $f(2) < 0$ و $f(2) > 0$ کدام می‌تواند باشد؟

- (۱) 8 (۲) -4 (۳) 4 (۴) -7

۱۲- برد تابع $f(x) = \begin{cases} k-x & x > \sqrt{2} \\ 2-x^2 & x \leq \sqrt{2} \end{cases}$ به صورت $(-\infty, 2\sqrt{2})$ است. مقدار k کدام است؟

۴ $\sqrt{2}$ (۱)۲ $\sqrt{2}$ (۲)۲ $\sqrt{2}$ (۳) $\sqrt{2}$ (۴)

۱۳- اگر f تابع ثابت و $f(\pi)f(\sqrt{2}) + 1 = 4f\left(\frac{-1}{\sqrt{3}}\right)$ باشد، مقدار $f(\sqrt{2})$ چقدر است؟

۰,۲۶ (۱)

۰,۱۶ (۲)

۰,۲۵ (۳)

۰,۴۹ (۴)

۱۴- در مورد رابطه $R = \{(1, x^2 + xy + y^2), (1, -1), (0, 2)\}$ کدام گزینه درست است؟

(۱) حداقل یک دوتاگی برای (x, y) وجود دارد که R تابع باشد.(۲) دقیقاً یک دوتاگی برای (x, y) وجود دارد که R تابع باشد.(۳) برای هیچ x, y , $x \neq y$ ای تابع نیست.(۴) در صورتی که $1 = \frac{x}{y}$ باشد R تابع است.

۱۵- تابع $f(x) = x^2 + x - 6$ را چند واحد به سمت چپ منتقل کنیم تا طول دو نقطه برخورد آن با $y = x$, $y = -x$ ناممکن باشد؟

۴ (۱)

۱ (۲)

۳ (۳)

۲ (۴)

$$yf+g = \begin{cases} ax^2 + bx + c & x < b \\ cx + d & 1 \leq x < d \\ ex^2 + fx + g & x \geq d \end{cases}$$

$$g(x) = \begin{cases} 2x^2 + 2 & x < 1 \\ x + 1 & x \geq 1 \end{cases}$$

$$f(x) = \begin{cases} 2x + 1 & x < 2 \\ x^2 + 2 & x \geq 2 \end{cases}$$

باشد، مقدار عبارت $a+b+c+d+e$ کدام است؟

۱۹ (۱)

۱۸ (۲)

۱۷ (۳)

۱۶ (۴)

۱۷- اگر برای دو تابع $f(x)$ و $g(x)$ داشته باشیم:

$$x \longrightarrow f \longrightarrow g \longrightarrow 9x^2 + \frac{1}{4x^2} + 3$$

و $f(x) = 3x - \frac{1}{4x}$ باشد مقدار $g(\sqrt{5})$ کدام است؟

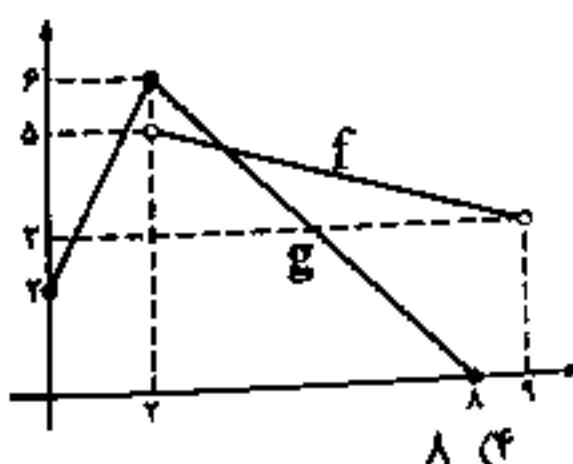
۱۳ (۱)

۱۲ (۲)

۱۱ (۳)

۱۰ (۴)

۱۸- اگر شکل تابع‌های $f(x)$ و $g(x)$ به صورت زیر و دامنه تابع $gof(x)$ باشد، مقدار $b-a$ کدام است؟



۷ (۱)

۶ (۲)

۵ (۳)

۱۹- اگر دو تابع f و g به صورت زیر باشند، مجموع اعضای برد تابع $y = 2\left(\frac{f}{g}\right) + 3gof$ کدام است؟

$$f = \{(1, 2), (2, 3), (3, 4), (4, 5), (5, 6)\}$$

$$g = \{(2, 0), (1, 1), (5, 2), (6, 3), (3, 5)\}$$

۱۶ (۱)

۱۵ (۲)

۱۴ (۳)

۱۳ (۴)

- ۲۰- اگر توابع $f(x)$ به صورت $\frac{5x+1}{2x-4}$ باشد و برد تابع $g(x) = 4x+2$ باشد، مقدار $fog([a]+2|a|)$ کدام است؟
- (۱) ۱۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

زیست‌شناسی

- ۲۱- مطابق با کتاب درسی، کدام مورد در خصوص پروانه‌های مونارک به درستی بیان شده است؟
- اندام‌های بدن این جانوران از اجتماع تعدادی بافت تشکیل شده است.
 - هر فرد جمیعت این پروانه‌ها در سال هزاران کیلومتر را از مکریک تا جنوب کانادا و بالعکس می‌پیماید.
 - به دلیل انجام مهاجرت، مشاهده فرآیندهای جذب و استفاده از اثرهای در این جانوران دور از انتظار است.
 - افرادی از جمیعت این پروانه‌ها که توانایی مهاجرت ندارند، قادر یاخته‌های عصبی در پیکر خود هستند.
- ۲۲- کدام مورد، در رابطه با ویژگی‌های زیست‌شناسی نوین به نادرستی بیان شده است؟
- بررسی جانداران به شکل یک سامانه مشکل از اجزای مرتبط به هم، مربوط به ویژگی کلنگری است.
 - مقابله با تولید فرآورده‌های غذایی و دارویی با عواقب زیانبار برای افراد در زیست‌شناسی نوین جایگاه مهمی دارد.
 - علی‌رغم پیچیده‌تر شدن محاسبات امروزی نسبت به گذشته، امکان انجام این محاسبات در زمان کمتر فراهم شده است.
 - در زمینه نگرش بین رشته‌ای، استفاده از فناوری‌های اطلاعاتی و ارتباطی به منظور بایگانی و تحلیل داده‌ها ممکن شده است.
- ۲۳- با توجه به شکل مقابل که یکی از سطوح سازمان یابی حیات را نشان می‌دهد، کدام مورد درست است؟
- همه جانداران موجود در این سطح، در یک زمان و مکان مشترک زندگی می‌کنند.
 - بلافاصله پیش از این سطح، فقط جانداران مربوط به یک گونه قابل مشاهده هستند.
 - تأثیر عوامل غیرزنده محیط بر عوامل زنده، برای اولین بار در این سطح بررسی می‌شود.
 - بلافاصله پس از این سطح، جانداران در محیط‌هایی با شرایط اقلیمی متفاوت زندگی می‌کنند.



- ۲۴- گوارش شیمیابی گروهی از مولکول‌های زیستی به همراه گوارش شیمیابی لیپیدها در بخش کیسه‌ای شکل لوله گوارش آغاز می‌شود. کدام مورد می‌تواند ویژگی مشترک این دو گروه از مولکول‌ها باشد؟
- به دلیل ساختار ویژه خود در تولید کاغذ و پارچه نقش دارند.
 - عناصر کربن، هیدروژن و اکسیژن، تنها عناصر اصلی سازنده آن‌ها است.
 - در ساختار غشای یاخته‌های جانوری همانند یاخته‌های گیاهی، دیده می‌شوند.
 - انتقال مواد در خون و عملکرد آنزیمی از عملکردهای مربوط به این یاخته‌ها می‌باشد.

- ۲۵- در خصوص بافت پوشاننده سطح بدن، سطح حفره‌ها و مجاري درون بدن، کدام مورد درست است؟
- در جاهایی از بدن نقش ضربه‌گیری داشته و به عنوان عایق حرارتی نیز عمل می‌کند.
 - قاد فضای بین یاخته‌ای بوده و در سطح داخلی سرخرگ‌ها و سیاهرگ‌ها قابل مشاهده است.
 - یاخته‌های این بافت نسبت به یاخته‌های بافت پیوندی زیرین خود، همواره دارای هسته کوچک‌تری هستند.
 - ساختار متصل‌کننده یاخته‌های این بافت به یاخته‌های زیرین، از مولکول‌های پروتئینی و کربوهیدرات تشکیل شده است.

- ۲۶- مطابق اطلاعات کتاب درسی، جایه‌جایی مواد به صورت زیر، در گروهی از روش‌های انتقال مواد در عرض غشای یاخته‌ای قابل مشاهده است. چند مورد، در رابطه با همه این روش‌ها درست هستند؟

الف: مواد را در جهت شبیه غلظت نیز جایه‌جا می‌کنند.

ب: انرژی مولکولی زیستی مانند ATP می‌تواند استفاده شود.

پ: پروتئین‌های غشا نقش اصلی را در فرآیند جایه‌جایی ایفا می‌کنند.

ت: برای جایه‌جایی مولکول‌های آب از عرض غشای یاخته استفاده می‌شود.

- ۲۷- مطابق اطلاعات کتاب درسی، اندام‌های مختلفی با لوله گوارش انسان در ارتباط بوده و ترشحات خود را به این لوله اضافه می‌کنند. کدام مورد در خصوص تنها بیشتر این اندام‌ها درست است؟
- لایه بیرونی این اندام‌ها بخشی از صفاق است.
 - خون نیوه خود را وارد سیاهرگ باب کبدی می‌کند.
 - فاقد توانایی تولید ماده مخاطی محافظت‌کننده از لوله گوارش هستند.
 - آنژیم‌هایی با توانایی تجزیه کربوهیدرات‌های مواد غذایی ترشح می‌کنند.
- ۲۸- کدام عبارت، در ارتباط با برگشت اسید معده (ریفلاکس) درست است؟
- در فردی با نمایه توده بدنی بالا احتمال وقوع این فرآیند نسبت به افراد عادی کمتر است.
 - در بیی کاهش میزان انقباض گروهی از یاخته‌های ماهیچه‌ای صاف رخ می‌دهد.
 - منحصرأ در اثر فعالیت بیش از حد یاخته‌های کناری غدد معده ایجاد می‌شود.
 - یاخته‌های ترشح‌کننده آنزیم‌های گوارشی به تدریج تخریب می‌شوند.
- ۲۹- اندامی که مولکول‌های حاصل از گوارش لیپیدها را ذخیره می‌کند، چه مشخصه‌ای دارد؟
- گروهی از یاخته‌های آن توانایی ترشح بیکربنات دارند.
 - نمای ظاهری آن به سه لوب غیرهم‌اندازه تقسیم شده است.
 - همه شبکه‌های مویرگی آن بین یک سرخرگ و سیاهرگ قرار گرفته‌اند.
 - موجب ایجاد لیبوپروتئین‌ها (ترکیبی از پروتئین و تری‌گلیسرید) می‌شود.
- ۳۰- کدام گزینه در ارتباط با هر دو نوع حرکت موجود در لوله گوارش یک انسان سالم و بالغ، همواره به درستی بیان شده است؟
- الف: توسط شبکه‌های عصبی روده‌ای تنظیم می‌شود.
- ب: به واسطه یاخته‌های ماهیچه‌ای با انقباض غیرارادی انجام می‌شود.
- پ: محتویات موجود در لوله گوارش را به میزان زیادی جابه‌جا می‌کنند.
- ت: انقباض در بخش جلویی و عقبی مسیر حرکت محتویات دیده می‌شود.
- (۱) ۳ (۲) ۴ (۳) ۴ (۴) ۲
- ۳۱- در ارتباط با فرآیند بلع غذا در لوله گوارش انسان، کدام مورد درست است؟
- در حین ورود غذا به حلق، بر حجم حفره دهانی افزوده شده و از حجم زبان اصلی کاسته می‌شود.
 - مشاهده حرکت کرمی در مری برخلاف حرکات قطعه‌قطعه‌کننده، دور از انتظار می‌باشد.
 - زبان کوچک با پایین آمدن خود موجب جلوگیری از ورود غذا به بینی می‌شود.
 - غدد مخاط مری، در حرکت غذا در طول لوله دارای نقش می‌باشند.
- ۳۲- کدام عبارت، در ارتباط با گردش خون دستگاه گوارش انسان درست است؟
- سیاهرگ فوق کبدی در داخل کبد به یکی از بزرگ‌سیاهرگ‌های بدن می‌پیوندد.
 - سیاهرگ خروجی از طحال به سیاهرگ‌های خروجی از بخش فوقانی معده می‌پیوندد.
 - گلیکوزن و پروتئین جذب شده توسط مویرگ‌های لوله گوارش، در کبد ذخیره می‌شود.
 - خون تیره معده پیش از ورود به سیاهرگ باب کبدی، الزاماً با خون تیره آپاندیس مخلوط می‌شود.
- ۳۳- چند مورد، وجه اشتراک مرحله اول و سوم آزمایش‌های ایوری و همکارانش را بیان می‌کند؟
- الف: انتقال ماده وراثتی در بدن موش صورت گرفت.
- ب: موجب اثبات این شد که دنا ماده وراثتی می‌باشد.
- پ: چهار گروه مولکول‌های زیستی مورد بررسی قرار گرفتند.
- ت: عصاره استخراج شده از باکتری‌ها را در گریزانه (سانتریفیوژ) قرار دادند.
- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) صفر
- ۳۴- کدام موارد، در ارتباط با همه نوکلئیک‌اسیدهای موجود در یک یاخته پوششی مخاط روده باریک انسانی سالم و بالغ به نادرستی بیان شده است؟
- الف: همه واحدهای سازنده آن‌ها با دیگر واحدهای مقابله خود پیوند هیدروژنی، برقرار می‌کنند.
- ب: طی همانندسازی توسط نوعی مولکول زیستی دارای عنصر نیتروژن در ساختار خود، ایجاد می‌شوند.
- پ: قند پنچ کربنه واحدهای سازنده این مولکول‌ها، الزاماً حاوی اتم اکسیژن در خارج از حلقه خود هستند.
- ت: گروه یا گروه‌های فسفات واحدهای سازنده آن از طریق پیوند کوالانسی به اتم کربن حلقه قندی آن متصل‌اند.
- (۱) «ب» - «پ» - «ت» (۲) «الف» - «پ» - «ت» (۳) «الف» - «ب» - «پ» - «ت»



- ۳۵- با توجه به شکل مقابل که تصویری از نتایج تحقیقات گروهی از دالشمندان در جهت شناخت مولکول دنا را نشان می‌دهد، می‌توان گفت همانند آزمایش‌های به طور حتم
- (۱) ایوری - تعداد رشته‌های دنا مورد بررسی قرار گرفت.
 - (۲) واتسون و کریک - ساختار مارپیچی مولکول دنا مشاهده شد.
 - (۳) چارگاف - از دنای استخراج شده از جانداران مختلف استفاده شد.
 - (۴) گریفیت - نوعی پستاندار دم‌دار برای این تحقیقات مورد بررسی قرار گرفت.

۳۶- مطابق با نکات کلیدی مدل واتسون و کریک، مولکول دنا در حقیقت از دو رشته پلی‌نوکلئوتیدی ساخته شده است که به دور محوری فرضی بیچیده شده و ساختار مارپیچ دورشتهای را ایجاد می‌کند. کدام عبارت، در ارتباط با این مدل ارائه شده برای مولکول دنا نادرست است؟

- (۱) بین دو نوکلئوتید مجاور، تشکیل نوعی پیوند میان قند و فسفات قابل انتظار است.
- (۲) مدل ارائه شده توسط واتسون و کریک با پژوهش‌های امروزی مورد تأیید قرار گرفته است.
- (۳) وجود هزاران یا میلیون‌ها پیوند هیدروژنی در دنا، جدا شدن دو رشته آن را امکان ناپذیر می‌کند.
- (۴) قرارگیری بازهای آلبی به صورت مکمل در مقابل یکدیگر موجب پکسان شدن قطر دنا در سرتاسر آن می‌شود.

۳۷- کدام مورد، عبارت زیر را به درستی کامل می‌کند؟

- «(در) هر طرحی از همانندسازی که پس از دور اول آزمایش‌های مزلسون و استال شد، الزاماً»
- (۱) تأیید - هر کدام از دنای‌های حاصل، قطعاتی از هر رشته قبلی و جدید را به صورت پراکنده در خود دارد.
 - (۲) تأیید - در هر پاخته جدید، یکی از دو رشته هر مولکول دنا مربوط به دنای اولیه است.
 - (۳) رد - هر دو رشته دنای اولیه به صورت دست‌نخورده باقی می‌مانند.
 - (۴) رد - می‌تواند موجب ایجاد دنای‌هایی با چگالی متوسط شود.

۳۸- مطابق اطلاعات کتاب درسی، در خصوص آزمایش‌هایی که منجر به شناخت روش همانندسازی مولکول دنا شد، کدام مورد نادرست است؟

- (۱) پس از دور اول همانندسازی، یک نوار در لوله تشکیل شد.
- (۲) پس از دور اول همانندسازی، نواری در پایین لوله مشاهده شد.
- (۳) پس از دور دوم همانندسازی، دنای‌هایی با چگالی متوسط و سبک تشکیل شدند.
- (۴) پس از دور دوم همانندسازی، تنها طرح همانندسازی نیمه‌حفاظتی مورد تأیید قرار گرفت.

۳۹- بیشترین میزان دقیقت یاخته‌های یوکاریوت در همانندسازی، مربوط به کدام یک از فرآیندهای زیر است؟

- (۱) توسط آنزیمی با قابلیت نوکلئازی و بسپارازی (پلیمرازی) صورت می‌گیرد.
- (۲) پیوندهایی با انرژی کم و تعداد زیاد در ساختار مولکول دنا شکسته می‌شوند.
- (۳) پیوند بین قند یک نوکلئوتید و گروه فسفات نوکلئوتید دیگر تشکیل می‌شود.
- (۴) پیچ‌وتاب فامینه، باز شده و پروتئین‌های همراه مولکول دنا از آن جدا می‌شوند.

۴۰- مطابق اطلاعات کتاب درسی، کدام مورد، در خصوص همانندسازی پروکاریوت‌ها به درستی بیان شده است؟

- (۱) همانندسازی الزاماً در دو جهت نقطه شروع فرآیند، ادامه پیدا می‌کند.
- (۲) جدا شدن هیستون‌ها از مولکول دنا به منظور باز شدن پیچ‌وتاب آن ضروری است.
- (۳) تعداد جایگاه‌های آغاز همانندسازی، بسته به مرحله رشد و نمو می‌تواند تغییر پیدا کند.
- (۴) فامتن (کروموزوم) اصلی معادل یک دنای حلقوی متصل به غشای فسفولیپیدی می‌باشد.

۴۱- ویژگی‌های منحصر به فرد هر آمینو اسید به بخشی از ساختار آن بستگی دارد که

- (۱) در ساختار مارپیچ پروتئین‌ها، نسبت به سایر این‌ها در بخش داخلی تر زنجیره قرار دارد.
- (۲) در ساختار اول پروتئین‌ها، در طول زنجیره آمینو اسیدی در یک راستا قرار گرفته‌اند.
- (۳) با از دست دادن یک گروه هیدروکسیل، در واکنش سنتز آبدی شرکت می‌کند.
- (۴) تغییر آن می‌تواند ساختار آمینو اسید و نهایتاً ساختار پروتئین را تغییر دهد.

- ۴۲- کدام موارد، عبارت زیر را به درستی کامل می‌کنند؟
 «در خصوص سطح ساختاری در پروتئین‌ها که می‌توان گفت»
 الف: تشکیل آن با ثبات نسبی پروتئین هصراه است - درنتیجه برهم‌کنش‌های آبگریز تشکیل می‌شود.
 ب: همه سطوح دیگر به آن بستگی دارند - ساختارهای بسیار متنوعی برای این سطح می‌توان متصور شد.
 پ: با برقراری پیوندهای هیدروژنی تشکیل می‌شود - گروه‌های آمینو اسیدها نقش اصلی را بر عهده دارند.
 ت: تغییر آمینو اسید در هر جایگاه موجب تغییر آن می‌شود - تغییر یک آمینو اسید در این سطح، حتماً فعالیت پروتئین را تغییر می‌دهد.

- (۱) «الف» و «ب» (۲) «ب» و «ت» (۳) «الف» و «پ» (۴) «ب» و «ت»

- ۴۳- مطابق اطلاعات کتاب درسی، در خصوص همه آنزیم‌ها در یاخته‌های یوکاریوتی، چند مورد درست است؟
 الف: پروتئینی بوده و جایگاهی برای قرارگیری پیش‌ماده دارد.

- (ب) با فعالیت خود موجب ایجاد مولکول‌های جدید از یک پیش‌ماده می‌شوند.

(پ) شکل آنزیم در جایگاه فعال با شکل پیش‌ماده یا بخشی از آن مطابقت دارد.

(ت) برای فعالیت به یون‌های فلزی مانند آهن، مس و یا مواد آلی مثل ویتامین‌ها نیاز دارد.

- (۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

- ۴۴- کدام عبارت، در ارتباط با عملکرد اختصاصی آنزیم‌ها درست است؟

- (۱) همه واکنش‌های بدن جانداران به واسطه آنزیم‌ها انجام می‌شوند.

(۲) شرکت یک نوع آنزیم در بیش از یک نوع واکنش شیمیایی قابل انتظار است.

(۳) هر آنزیم جایگاه فعالی داشته که این جایگاه از نظر شکل با پیش‌ماده مشابه است.

(۴) هر آنزیم پس از برقراری رابطه مکملی با پیش‌ماده، قابلیت فعالیت مجدد خود را از دست می‌دهند.

- ۴۵- عوامل مختلفی می‌توانند با اثر بر ساختار پروتئین‌ها فعالیت آن‌ها را مختل کنند. در ارتباط با همه این عوامل،

کدام مورد درست است؟

- (۱) موجب از بین رفتن امکان اتصال پیش‌ماده به آنزیم می‌شوند.

(۲) وابسته به تغییرات غلظت پیش‌ماده یا آنزیم در محیط واکنش هستند.

(۳) بسته به میزان یون هیدروژن یا یون بیکربنات موجود در محیط، قابل تغییر هستند.

(۴) تغییرات ایجادشده در آنزیم پس از برگشت شرایط به حالت عادی، حتماً برگشت‌پذیر است.

فیزیک

- ۴۶- از بین کمیت‌های زیر چند کمیت، هم فرعی و هم برداری است؟

(توان - فشار - شتاب - میدان مغناطیسی - وزن - پتانسیل - تندی)

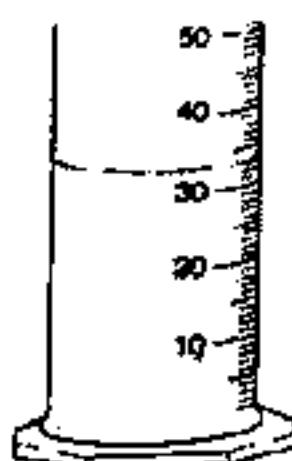
- (۱) یک (۲) دو (۳) سه (۴) چهار

- ۴۷- با رعایت شیوه نمادگذاری علمی، $315 \text{ میلی متر مربع}$ بر حسب مترمربع چگونه نوشته می‌شود؟

- (۱) $315 \times 10^{-4} \text{ متر مربع}$ (۲) $315 \times 10^{-3} \text{ متر مربع}$ (۳) $315 \times 10^{-2} \text{ متر مربع}$ (۴) $315 \times 10^{-1} \text{ متر مربع}$

- ۴۸- ۱۰۰۰ قطره آب هماندازه را درون استوانه مدرج زیر ریخته‌ایم و حجم آن‌ها 33 cm^3 می‌شود. دقت اندازه‌گیری

حجم یک قطره آب چند cm^3 است؟



- (۱) $0,001 \text{ cm}^3$

- (۲) $0,033 \text{ cm}^3$

- (۳) 1 cm^3

- (۴) 33 cm^3

-۴۹- در اندازه‌گیری جرم یک جسم، با انعام A مرتبه آزمایش به اعداد $43g, 40g, 42g, 50g, 42g, 39g, 41g, 40g$ رسیده‌ایم. کدام عدد به عنوان نتیجه آزمایش بر حسب دکاگرم گزارش کنیم تا دقت بیشتری داشته باشیم؟

- (۱) ۴/۱ (۲) ۴/۳ (۳) ۴/۲ (۴) ۴/۰

-۵۰- با رد مدل کیک کشمشی، مدل را جایگزین آن کرد.

- (۱) بور - هسته‌ای (۲) رادرفورد - هسته‌ای (۳) بور - سیاره‌ای (۴) رادرفورد - سیاره‌ای

-۵۱- درون مخروطی به شعاع 10cm و ارتفاع 12cm حفره‌ای توخالی به شعاع 5cm وجود دارد. اگر

چگالی ماده سازنده این مخروط $\frac{8}{2/7} \text{ cm}^3$ باشد، جرم این مخروط چند کیلوگرم است؟ ($\pi = 3$)

- (۱) ۱/۶۲ (۲) ۱/۸۹ (۳) ۴/۳۲ (۴) ۸/۳۷

-۵۲- ظرفی با حجم معین را از مایع A پر می‌کنیم. مجموع جرم ظرف و مایع 120g می‌شود. اگر همان ظرف را از مایع B پر کنیم مجموع جرم ظرف و مایع 180g می‌شود. چگالی مایع B چهار برابر چگالی مایع A است. جرم ظرف چند گرم است.

- (۱) ۱۰۰ (۲) ۹۰ (۳) ۸۰ (۴) ۷۰

-۵۳- چگالی آلیازی از طلا و مس $\rho_T = 18 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ است. جرم طلا چند برابر جرم مس است؟

$$\rho = 10 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}, \quad \rho = 20 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$$

- (۱) ۴ (۲) ۲ (۳) ۶ (۴) ۸

-۵۴- ماهی کمان‌گیر با جمع کردن آب در دهان خود و پرتاب آن به سوی حشراتی که در بیرون آب روی گیاهان نشسته‌اند، آن‌ها را شکار می‌کند. کدام ویژگی فیزیکی آب این امکان را به این ماهی می‌دهد؟

- (۱) بزرگ بودن نیروی همچسبی (۲) بزرگ بودن نیروی دگرچسبی
 (۳) رفتار غیرعادی آب در دمای صفر تا ۴ درجه سلسیوس (۴) زیاد بودن فاصله بین مولکولی

-۵۵- کدام گزینه نادرست است؟

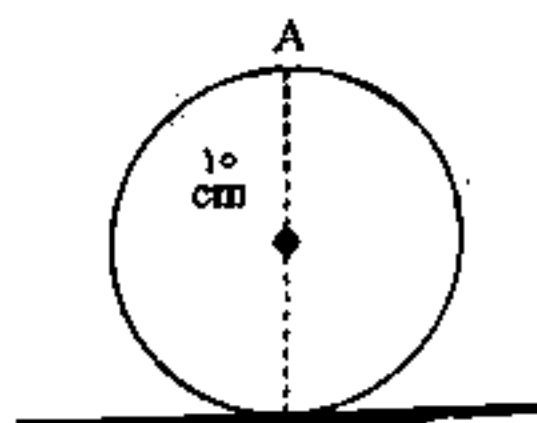
- (۱) مایعات تراکم تاپذیر هستند.

(۲) پدیده پخش در گازها با سرعت بیشتری نسبت به مایعات انجام می‌شود.

(۳) افزایش دما باعث کاهش نیروی همچسبی مولکول‌های مایع می‌شود.

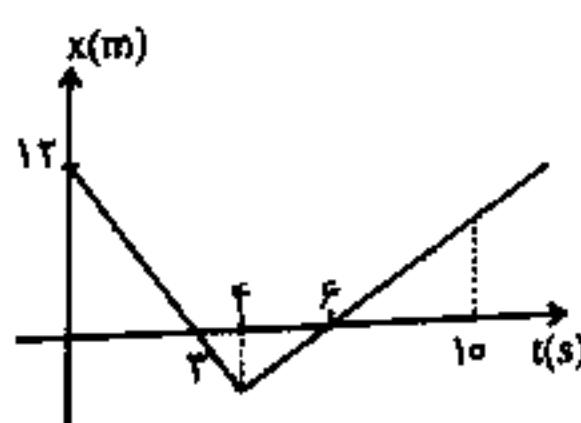
(۴) افزودن ناخالصی به یک مایع، باعث افزایش کشش سطحی آن مایع می‌شود.

-۵۶- اگر چرخ زیر به صورت ساعتگرد روی زمین بفلتد و مرکز آن، 30cm به سمت راست حرکت کند، جایه‌جایی نقطه A چند سانتی‌متر است؟ ($\pi = 3$)



- (۱) $12\sqrt{5}$
 (۲) $12\sqrt{7}$
 (۳) $9\sqrt{10}$
 (۴) $10\sqrt{14}$

-۵۷- نمودار مکان - زمان متحركة به صورت شکل زیر است. نسبت مسافت طی شده به اندازه جایه‌جایی متحركة در بازه زمانی $t_1 = 0\text{s}$ تا $t_2 = 10\text{s}$ کدام است؟



- (۱) ۵
 (۲) ۶
 (۳) ۷
 (۴) ۸

-۵۸- معادله سرعت - زمان متغیر کی که روی محور x حرکت می‌کند در SI به صورت $v = -2t^2 + 8t - 6$ است. چند ثانیه متغیر تندشونده در جهت محور حرکت می‌کند؟

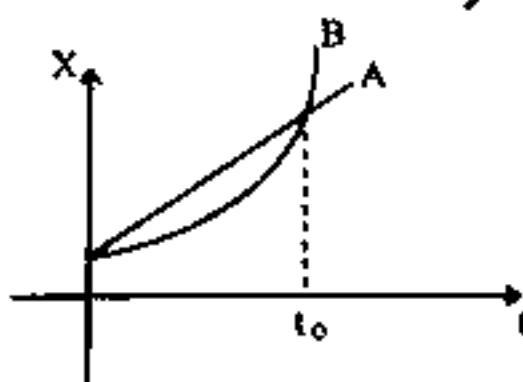
۲ (۴)

۱/۵ (۳)

۱ (۲)

۰/۵ (۱)

-۵۹- نمودار مکان - زمان دو متغیر A و B که روی محور x حرکت می‌کنند به صورت زیر است. کدام گزینه درباره مقایسه جایه‌جایی (d) و مسافت (ℓ) این دو متغیر از ابتدای حرکت تا لحظه t_0 درست است؟



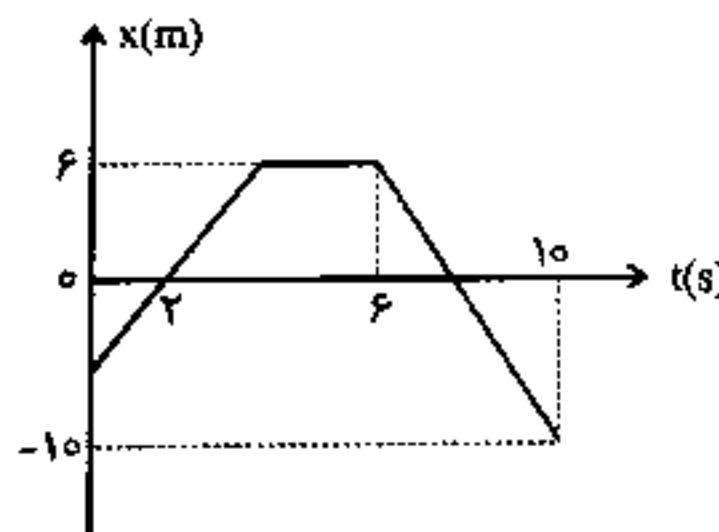
$\ell_A < \ell_B, d_A < d_B$ (۱)

$\ell_A < \ell_B, d_A = d_B$ (۲)

$\ell_A = \ell_B, d_A < d_B$ (۳)

$\ell_A = \ell_B, d_A = d_B$ (۴)

-۶۰- نمودار مکان - زمان متغیر کی به صورت زیر است. اگر تندی متوسط متغیر در این ۱۰ ثانیه برابر با $\frac{m}{s}$ باشد، بزرگی شتاب متوسط آن در این بازه زمانی در SI کدام است؟



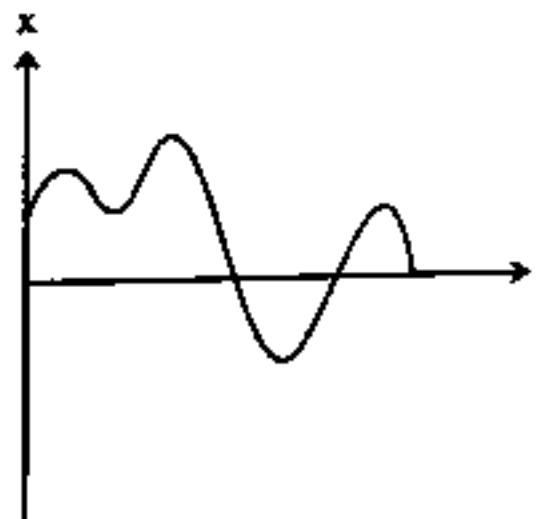
۰/۴ (۱)

۰/۶ (۲)

۱/۲ (۳)

۱/۶ صفر (۴)

-۶۱- نمودار مکان - زمان جسمی به صورت شکل زیر است. به ترتیب از راست به چپ چند مرتبه جهت حرکت متغیر و جهت بردار مکان آن تغییر کرده است؟



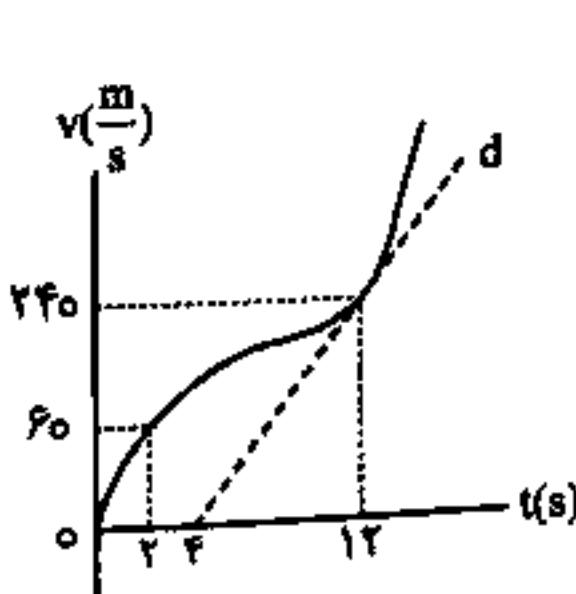
۳-۵ (۱)

۵-۲ (۲)

۲-۵ (۳)

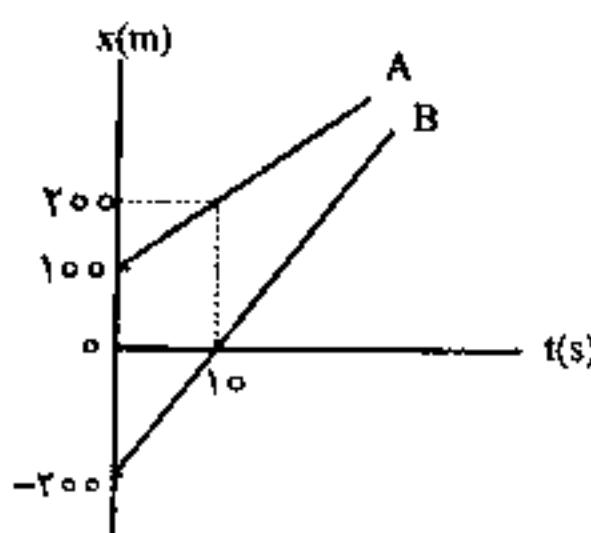
۵-۳ (۴)

-۶۲- نمودار سرعت - زمان متغیر کی که بر روی خط راست حرکت می‌کند، به صورت شکل زیر است. اگر شتاب در لحظه $t = 12s$ برابر شتاب متوسط در بازه زمانی $t_1 = 2s$ تا $t_2 = 12s$ باشد، شتاب متوسط ۲ ثانیه اول چند برابر شتاب متوسط ۲ ثانیه هفتم است؟ (خط d مماس بر نمودار در لحظه $t = 12s$ است).

 $\frac{1}{3} (۱)$ $-\frac{1}{2} (۲)$ $-\frac{3}{5} (۳)$ $-\frac{2}{3} (۴)$ $-\frac{4}{3} (۵)$

- ۶۳- متحرکی که بر روی خط راست حرکت می‌کند، به مدت ۳۰ ثانیه با تندی $\frac{m}{s} ۲۵$ و سپس مسافت ۴۰۰ متر را با تندی $\frac{m}{s} ۴۰$ می‌پیماید. در این لحظه جهت حرکت متحرک تغییر کرده و به مدت ۴۰ ثانیه، با تندی $\frac{m}{s} ۱۰$ حرکت می‌کند. بزرگی سرعت متوسط این متحرک چند کیلومتر بر ساعت است؟
- (۱) ۷/۵ (۲) ۱۷/۵ (۳) ۶۳ (۴) ۲۷

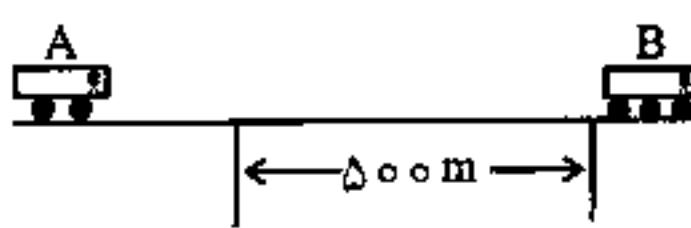
- ۶۴- شکل زیر، نمودار مکان - زمان دو متحرک A و B را نشان می‌دهد. در بازه زمانی که فاصله دو متحرک از هم کمتر یا مساوی ۲۰ متر است، اختلاف جایه‌جایی دو متحرک چند متر است؟



- (۱) ۴۰ (۲) ۱۲۰ (۳) ۲۸۰ (۴) ۳۲۰

- ۶۵- قطار A به طول ۲۰۰ متر با تندی $\frac{m}{s} ۵۰$ که در فاصله ۲۰۰ متری از پلی به طول ۵۰۰ متر قرار دارد، به سمت پل حرکت می‌کند. در سمت دیگر پل قطار B به طول ۲۰۰ متر توقف کرده به گونه‌ای که انتهای قطار در انتهای پل قرار دارد. حداقل چند ثانیه طول می‌کشد تا قطار A به طور کامل از قطار B عبور کند؟

- (۱) ۱۴ (۲) ۱۶ (۳) ۲۰ (۴) ۲۴



شیمی

- ۶۶- اگر مقداری از محلول ۵% جرمی سدیم کلرید را با افسانه روی شعله آبی رنگ بپاشیم، رنگ شعله تغییر کرده و انرژی رنگ ایجاد شده از هنگامی است که از محلول استفاده می‌کنیم.
- (۱) کمتر، مس (II) سولفات
 (۲) بیشتر، مس (II) سولفات
 (۳) کمتر، سدیم نیترات
 (۴) بیشتر، سدیم نیترات

- ۶۷- اگر تفاوت شمار نوترون‌ها با الکترون‌ها در یون X^{2+} برابر با ۱۷ باشد، به ترتیب از راست به چپ، اتم X در کدام گروه و دوره از جدول دوره‌ای قرار دارد؟
- (۱) ۴ - ۶ (۲) ۵ - ۶ (۳) ۴ - ۴ (۴) ۵ - ۴

- ۶۸- عنصر روی، دارای سه ایزوتوپ Zn^{65} , Zn^{69} و Zn^{70} است. اگر درصد فراوانی سبک‌ترین ایزوتوپ آن ۲۵۰/۵۶٪ و جرم اتمی میانگین روی برابر با 64.820 باشد، اختلاف درصد فراوانی سنگین‌ترین با سبک‌ترین ایزوتوپ آن، کدام است؟

- (۱) ۱۸/۱۲۰ (۲) ۲۴/۲۵۰ (۳) ۳۷/۱۲۵ (۴) ۲۱/۶۲۵

۶۹- کدام یک از عبارت‌های زیر درست است؟

- الف: طیف نشری خطی ایزوتوپ‌های مختلف از یک عنصر، می‌تواند متفاوت باشد.
- ب: انرژی یک پرتوی نیلی رنگ، از رنگ ایجاد شده در شعله لیتیم نیترات بیشتر است.
- سپ: الکترون‌ها با از دست دادن انرژی از حالت برانگیخته به لایه‌های الکترونی با عدد کوانتومی اصلی کوچک‌تر انتقال می‌یابند.

ت: طول موج نشر الکترون از لایه پنجم به لایه دوم، بلندتر از طول موج بازگشت الکترون از لایه سوم به لایه دوم است.

- (۱) «الف» - «ب» (۲) «ب» - «پ» (۳) «الف» - «ت»

۷۰- چه تعداد از مطالب زیر، درست است؟

- ۱- از رابطه $\frac{N}{A} = \frac{M}{M_{\text{N}}}$ ، حداقل تعداد الکترون‌ها در هر لایه الکترونی به دست می‌آید.
- ۲- زیر لایه‌هایی با عدد کوانتومی فرعی یکسان، یک لایه الکترونی را تشکیل می‌دهند.
- ۳- حداقل گنجایش الکترونی یک زیر لایه، از چهار برابر عدد کوانتومی فرعی آن زیر لایه، ۲ واحد بزرگ‌تر است.
- ۴- پنجمین نوع زیر لایه یک اتم که مقدار $1/4$ آن برابر با ۴ است، ظرفیت پذیرش حداقل ۱۸ الکترون را دارد.

- (۱) یک (۲) دو (۳) سه (۴) چهار

۷۱- تفاوت شمار نوترون و الکترون در کدام گونه از بقیه بیشتر است؟

- (۱) $^{207}_{82}\text{Pb}^{2+}$ (۲) $^{228}_{92}\text{U}^{2+}$ (۳) $^{89}_{39}\text{Y}^{2+}$ (۴) $^{137}_{56}\text{Ba}^{2+}$

۷۲- یک ترازوی آزمایشگاهی خیلی دقیق می‌تواند جرم 1×10^{-15} گرم از مواد را تعیین کند. به تقریب با قرار گرفتن چند اتم آهن بر روی کفة ترازو، ترازو کمینه مقدار ممکن را نشان می‌دهد؟ ($M_{\text{Fe}} = 56 \text{ g/mol}$)

- (۱) 9.3×10^{19} (۲) 9.3×10^{18} (۳) 1.075×10^{19} (۴) 1.075×10^{18}

۷۳- چه تعداد از عبارت‌های زیر، درست‌اند؟

- ۱- جرم اتمی ^{4}He ، به طور دقیق برابر با عدد جرمی آن است.

- ۲- یکای جرم اتمی، مقیاس نسبی برای تعیین جرم اتم‌ها است.

- ۳- جرم اتم هیدروژن (^{1}H) را دقیقاً می‌توان برابر 1 amu در نظر گرفت.

- ۴- مجموع جرم ہروتون و نوترون، از 2 amu ۲ کمتر است.

- (۱) یک (۲) دو (۳) سه (۴) چهار

۷۴- کدام عبارت، درست است؟

- (۱) لایه چهارم اتم‌ها، در مجموع گنجایش حداقل ۱۸ الکترون را دارد.

- (۲) عنصری با عدد اتمی ۲۵، فلزی واسطه بوده که در دوره چهارم و هم‌گروه با فلزی با عدد اتمی ۴۲ است.

- (۳) مس (II) نیترات، رنگ شعله را زردرنگ می‌کند.

- (۴) با عبور نور خورشید از یک منشور، میزان انحراف رنگ نارنجی از آبی بیشتر است.

۷۵- چه تعداد از مطالب زیر درباره تکنسیم (^{43}Tc)، درست است؟

- ۱- در طبیعت یافت می‌شود و همچنین می‌توان با کمک واکنش‌های هسته‌ای ساخته شود.

- ۲- در دوره پنجم و گروه هفتم جدول دوره‌ای جای دارد.

- ۳- از آن برای تصویربرداری غده تیروئید استفاده می‌شود.

- ۴- نیم عمر آن زیاد است و می‌توان مقادیر زیادی از آن را تهیه و برای مدت طولانی نگهداری کرد.

- (۱) یک (۲) دو (۳) سه (۴) چهار

۷۶- چه تعداد از مطالب زیر درباره جدول تناوبی امروزی، درست است؟

- ۱۲۱ عنصر در جدول وجود دارد که در ۸ دوره و ۱۸ گروه یافت می‌شود.

- عنصرها براساس افزایش تدریجی جرم اتمی چیدمان شده‌اند.

- در دمای آتاق، دو عنصر به شکل مایع یافت می‌شود که یکی از این دو عنصر می‌تواند یون -۱ ایجاد کند.

- مجموع شمار عنصرهای دسته p و s برابر با ۴۸ است.

(۴) چهار

(۳) سه

(۲) دو

(۱) یک

۷۷- با توجه به جدول زیر، جرم اتمی میانگین سیلیسیم کدام است؟ (عدد جرمی را برابر با جرم اتمی بحسب amu در نظر بگیرید.)

ایزوتوپ	^{28}Si	^{29}Si	^{30}Si
درصد فراوانی	۷۵	۱۰	۱۵

(۴) ۲۸/۴

(۳) ۱۴/۲

(۲) ۳۵/۴

(۱) ۲۰/۲

۷۸- کدام زیرلايه، سطح آرژی کمتری دارد و لایهای که در آن، این زیرلايه در حال پرشدن است، حداکثر دارای چند الکترون می‌باشد؟

(۴) ۳۲ - ۴s

(۳) ۳۲ - ۴p

(۲) ۵۰ - ۴p

(۱) ۵۰ - ۴s

۷۹- چند مورد از موارد زیر درست است؟

- امروزه حدود ۹۹٪ مردم جهان امید به زندگی بالای ۵۰ سال دارند.

- حداکثر شاخص امید به زندگی برای شهرهای یک گشور تقریباً یکسان است.

- امید به زندگی شاخصی است که نشان می‌دهد یک فرد حداکثر چند سال در این جهان زندگی می‌کند.

- نیاکان ها به تجربه پیبرده‌اند که اگر ظرف‌های چرب را با خاک رس آغشته کنند و سپس با آب گرم شست و شو دهند، آسان‌تر تمیز می‌شوند.

(۴) چهار

(۳) سه

(۲) دو

(۱) یک

۸۰- چه تعداد از موارد زیر در اتیلن گلیکول بیشتر از اقانول است؟

- شمار اتم‌های هیدروژن

- حداکثر پیوندهای هیدروژنی تشکیل شده هر مولکول با مولکول‌های آب

- درصد جرمی اکسیژن

- نقطه جوش در شرایط یکسان

(۴) یک

(۳) دو

(۲) سه

(۱) چهار

۸۱- چند مورد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

- نسبت شمار جفت الکترون‌های پیوندی به جفت الکترون‌های ناپیوندی در ساختار لوویس مولکول اوره برابر ۴ است.

- بهمازای سوختن کامل ۵٪ مول از ترکیب اصلی سازنده روغن زیتون ۶۴/۸۴ لیتر گاز در شرایط STP تولید می‌شود

- ترکیبات آلی مانند واژلین، گریس و اتیلن گلیکول را می‌توان در حلال‌های ناقطبی مانند هگزان حل کرد.

- لکه‌های عسل به راحتی در آب پخش می‌شوند، زیرا در ساختار مولکول‌های سازنده عسل شعار قابل توجهی گروه کربوکسیل (-OH) وجود دارد.

(۴) چهار

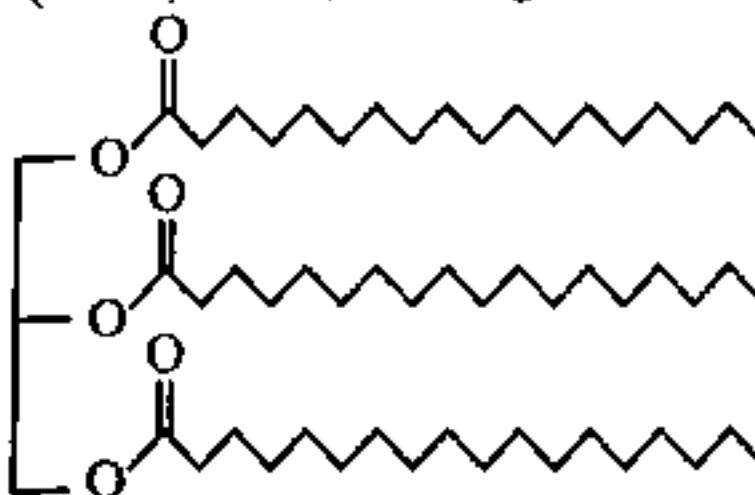
(۳) سه

(۲) دو

(۱) یک

-۸۲- شمار مولکول‌های الکل سه‌عاملی تولیدشده از آبکافت کامل $5/34$ کیلوگرم از استر زیر کدام است؟

$$(H=1, C=12, O=16; g/mol^{-1})$$



$3,612 \times 10^{24}$ (۴)

$3,612 \times 10^{23}$ (۳)

$1,204 \times 10^{23}$ (۲)

$1/204 \times 10^{24}$ (۱)

-۸۳- چند مورد از ویژگی‌های داده شده در جدول زیر، نادرست است؟

کلورید	محلول	سوسپانسیون	نوع مخلوط ویژگی
نور را پخش نمی‌کند	نور را پخش نمی‌کند	نور را پخش نمی‌کند	رفتار در برابر نور
ناهمگن	همگن	ناهمگن	همگن / ناهمگن
ناپایدار	پایدار	ناپایدار	پایداری
سس مایونز	رنگ	شربت معده	غثال

(۴) دو

(۳) سه

(۲) چهار

(۱) پنج

-۸۴- در میان موارد زیر چند عبارت نادرست است؟

* صابون‌ها را می‌توان نوعی ترکیبات یونی در نظر گرفت که بین سر آب‌دوست و آب‌گریز آن‌ها پیوند یونی وجود دارد.

* بخش چربی‌دوست صابون با ورود به مخلوط آب و روغن، با مولکول‌های روغن، جاذبه واندروالسی برقرار می‌کنند.

* فرمول شیمیایی صابون جامدی که در آن زنجیر آلکیل متصل به بخش آب‌دوست دارای ۱۵ اتم کربن است، به صورت $C_{16}H_{32}COONa$ است.

* با زنجیر آلکیلی یکسان، نقطه ذوب $RCOOK$ کمتر از $RCOONa$ است.

(۴) چهار

(۳) سه

(۲) دو

(۱) یک

-۸۵- نمودار زیر مربوط به قدرت پاک‌کنندگی صابون در شرایط آزمایشی متفاوت است. چه تعداد از موارد زیر را می‌توان به جای A قرار داد؟



(۴) دو

(۳) سه

(۲) چهار

(۱) پنج

* دمای آب

* درجه سختی آب (میزان یون‌های Mg^{2+} و Ca^{2+})

* درصد آنزیم موجود در صابون

* مقدار صابون

* میزان چسبندگی چربی به پارچه

۸۶- چند عبارت داده شده درباره پاک کننده صابونی که دارای کاتیون پتاسیم و زنجیر هیدروکربنی سیرشده ۱۷ کربنی است، نادرست است؟

• دارای نقطه ذوب پایین‌تر از 25°C است.

• درصد جرمی کربن در آن $6/25$ برابر درصد جرمی اکسیژن است.

• کاغذ pH در محلول آبی آن به رنگ سرخ در می‌آید.

• در بخش آنیونی آن، نسبت شمار جفت الکترون‌های پیوندی به ناپیوندی برابر ۱۱ است.

۴) چهار

۳) سه

۲) دو

۱) یک

۸۷- چه تعداد از مطالب زیر، نادرست است؟

• در پاک کننده‌های غیرصابونی، به جای گروه گربوکسیلات (CO_3^{2-}) گروه سولفونات (SO_4^{2-}) قرار گرفته است.

• در پاک کننده‌های غیرصابونی، چربی به زنجیره آلکیل که بخش قطبی پاک کننده را تشکیل می‌دهد، می‌چسبد.

• فرمول شیمیایی یک پاک کننده غیرصابونی که زنجیره آلکیل سیرشده آن، ۱۴ اتم کربن دارد به صورت $\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{SO}_4\text{Na}$ است.

• فرمول $\text{C}_{18}\text{H}_{29}\text{SO}_4\text{Na}$ را می‌توان به یک پاک کننده غیرصابونی نسبت داد.

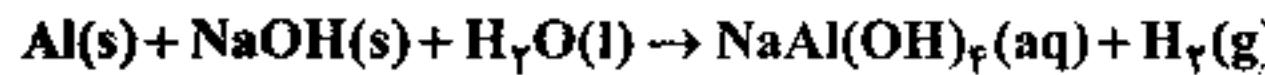
۴) چهار

۳) سه

۲) دو

۱) یک

۸۸- نوعی پاک کننده که به شکل پودر عرضه می‌شود شامل مخلوط سدیم هیدروکسید و پودر آلومینیوم است، با توجه به واکنش (موازن نشده) زیر که مربوط به واکنش این پاک کننده با آب است، چه تعداد از مطالب زیر نادرست است؟



• این واکنش با انتقال گرما از سامانه واکنش به محیط همراه است.

• گاز هیدروژن تولیدی در این واکنش سبب افزایش قدرت پاک کنندگی می‌شود.

• مجموع ضرایب استوکیومتری مواد در این واکنش، برابر ۱۷ است.

• در ساختار لوویس آنیون فرآورده این واکنش، شمار جفت الکترون‌های پیوندی و ناپیوندی برابر است.

۴) چهار

۳) سه

۲) دو

۱) یک

۸۹- چه تعداد از مطالب زیر درست است؟

• شیمی‌دان‌ها پیش از آنکه با ساختار اسیدها و بازها شناخته شوند با ویژگی و برخی واکنش‌های اسیدها و بازها آشنا بودند.

• سوانست آرنیوس نخستین کسی بود که اسیدها و بازها را توصیف کرد.

• آرنیوس بر روی رسانایی الکتریکی مواد مذاب کار می‌کرد.

• یافته‌های تجربی آرنیوس نشان داد که محلول اسیدها و بازها رسانای جریان الکتریکی هستند.

۴) چهار

۳) سه

۲) دو

۱) یک

۹۰- کدام گزینه، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«دی‌نیتروژن پنتاکسید جامد، اسید آرنیوس محسوب و از انحلال $1/5$ مول آهک در آب کافی یون تولید می‌شود.»

۲) نمی‌شود - $1/204 \times 10^{23}$

۱) می‌شود - $1/204 \times 10^{23}$

۴) نمی‌شود - $1/806 \times 10^{23}$

۳) می‌شود - $1/806 \times 10^{23}$

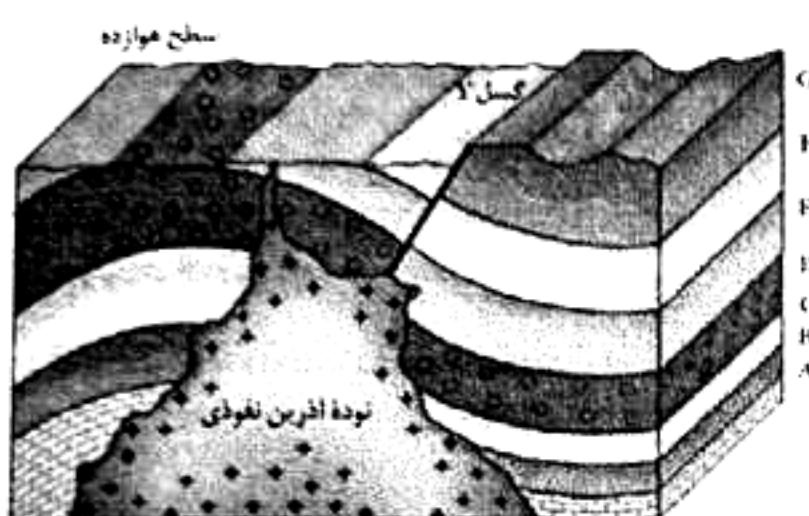
۹۱- کدام گزینه در رابطه با نظریه بطلمیوس به درستی بیان شده است؟

- ۱) عطارد نزدیک‌ترین سیاره‌ای است که به دور زمین در حال گردش است.
- ۲) خورشید سومین جرم آسمانی است که به دور زمین در حال حرکت است.
- ۳) مدار گردشی زمین به دور خورشید بین مدار گردشی زهره و مریخ قرار دارد.
- ۴) مدار گردشی زحل به دور زمین، بین مدارهای مریخ و مشتری قرار دارد.

۹۲- کمترین اختلاف مدت زمان شباهه روز در کدام گزینه دیده می‌شود؟

- ۱) رأس‌السرطان تا $66^{\circ}5$ درجه شمالی
- ۲) استوانتا رأس‌الجدى
- ۳) صفر درجه تا رأس‌السرطان
- ۴) مدار صفر درجه

۹۳- مطابق شکل زیر، کدام عبارت در رابطه با سن نسبی وقایع به نادرستی بیان شده است؟



۹۴- کدام گزینه در رابطه با منظومه شمسی به نادرستی بیان شده است؟

- ۱) می‌توان در آن زمین را بین دو سیاره زهره و مریخ مشاهده کرد.
- ۲) در شب‌های صاف و بدون ابر به صورت نواری می‌مانند و کمنور دیده می‌شود.
- ۳) در زمان حضیض خورشیدی کمترین فاصله بین زمین و خورشید دیده می‌شود.
- ۴) در ابتدای بهار و پاییز می‌توان تابش عمود نور خورشید را در استوا مشاهده کرد.

۹۵- کدام گزینه همزمان با بیشینه سرعت حرکت زمین در مدار گردشی آن به دور خورشید می‌باشد؟

- ۱) مایل‌ترین حالت تابش نور خورشید به مدار رأس‌السرطان دیده شود.
- ۲) بیشترین اختلاف شب و روز تنها در قطب شمال دیده شود.
- ۳) طولانی‌ترین سایه در نیمکره جنوبی قابل رویت باشد.
- ۴) تابش عمود خورشید به مدار صفر درجه باشد.

۹۶- در رابطه با نظریه کوپرنیک کدام مورد درست است؟

- ۱) جهت حرکت سیارات به دور مرکز منظومه شمسی ساعتگرد است.
- ۲) خورشید بین دو مدار گردشی سیارات مریخ و مشتری قرار دارد.
- ۳) دورترین سیاره از آن مجاورت با مدار گردشی مشتری دارد.
- ۴) عطارد دیر مداری دایره‌ای به دور زمین در گردش است.

۹۷- کدام یک از گزینه‌های زیر در ارتباط با تعیین سن سنگ‌ها درست است؟

- ۱) نتایج به دست آمده در بررسی تاریخچه زمین کمک شایانی می‌کنند.
- ۲) تنها می‌تواند با استفاده از عناصر پرتوزا اندازه‌گیری انجام شود.
- ۳) همواره تقدم، تأخیر و همزمانی نمونه‌ها بررسی می‌شود.
- ۴) همواره عناصری بررسی می‌شوند که با سرعت ثابت در حال واپاشی هستند.

۹۸- کدام مورد از عوامل زیر برای تعیین سن نخستین سنگ‌هایی که در کره زمین تشکیل شده‌اند مناسب می‌باشد؟

- ۱) نوعی عنصر پرتوزا که عنصر پایدار حاصل از آن سرب ۲۰۶ است.
- ۲) نوعی اورانیوم با نیمه عمر تقریبی ۷۱۳ میلیون سال.
- ۳) نوعی عنصر پرتوزا با نیمه عمر تقریبی ۱۴/۱ میلیون سال.
- ۴) عنصر پرتوزا کربن ۱۴ که نیمه عمر تقریبی ۴/۵ میلیارد سال دارد.

۹۹- اگر مقدار اورانیوم ۲۲۵ باقی‌مانده در بک نمونه فسیل ۶۲۵٪ باشد، سن نمونه به طور تقریبی چقدر می‌باشد؟

- (۱) ۹ میلیارد سال (۲) ۱۱۴۶ سال (۳) ۲۶ میلیارد سال (۴) ۱۴۲۶ میلیون سال

۱۰۰- کدام گزینه روند تکوین زمین و آغاز زندگی در آن را به درسنی بیان می‌کند؟

- (۱) ایجاد زیست کره پس از هواکره ایجاد شده است.

(۲) سنگ‌های دگرگونی پیش از سنگ‌های رسوبی شکل گرفته‌اند.

(۳) اولین سنگ‌های ایجاد شده در کره زمین از نوع رسوبی بوده‌اند.

(۴) زندگی انواع تک‌باخته‌ها در دریانهای عمیق آغاز شد.

۱۰۱- کدام گزینه به قانون دوم کپلر اشاره دارد؟

- (۱) هر سیاره در مداری بیضوی به دور خورشید می‌گردد.

(۲) زمین در مناز دایره‌ای و مخالف حرکت عقربه‌های ساعت به دور خورشید می‌گردد.

(۳) زمان گردش یک دور سیاره به دور خورشید، با کاهش فاصله از خورشید افزایش می‌یابد.

(۴) خط فرضی که هر سیاره را به خورشید وصل می‌کند، در مدت زمان‌های مساوی، مساحت‌های مساوی ایجاد می‌کند.

۱۰۲- اگر مدار سیاره‌ای در فاصله 1350×10^6 کیلومتری خورشید قرار داشته باشد، زمان گردش آن به دور خورشید چند سال است؟

- (۱) ۹ (۲) ۱۶ (۳) ۲۷ (۴) ۸

۱۰۳- کدام مورد در رابطه با انحراف 23.5° درجه‌ای محور زمین نسبت به خط عمود بر سطح مدار گردش زمین به دور خورشید و اثرات حاصل از آن درست است؟

- (۱) در زمانی که اوج خورشیدی مشاهده می‌شود، طول روز و شب در استوا برابر می‌باشد.

(۲) در اول دی‌ماه، زمانی که پرتوهای خورشید به مدار 23.5° شمالی عمود می‌تابد، در نیمکره جنوبی زمستان است.

(۳) در زمانی که نور به رأس‌الجدى عمود می‌تابد، هر چه به سمت قطب شمال برویم روز بلندتر می‌شود.

(۴) در طول سال تنها در ابتدای بهار نور به مدار صفر درجه عمود می‌تابد.

۱۰۴- کدام مورد درست است؟

- (۱) اگر جسمی در مدار 18° درجه شمالی فاقد سایه باشد، به طور حتم در نیمکره شمالی بهار است.

(۲) در زمانی که اختلاف روز و شب در قطب جنوب به بیشترین مقدار خود برسد به طور حتم در نیمکره شمالی زمستان است.

(۳) ممکن نیست در سایر عرض‌های جغرافیایی همانند استوا، در طول سال اختلاف زمان شب و روز به صفر برسد.

(۴) در طی بهار برخلاف تابستان، سرعت حرکت زمین به دور خورشید در حال کاهش است.

۱۰۵- کدام مورد نادرست است؟

- (۱) در زمان‌حضری خورشیدی، زمین کمینه سرعت خود را داشته و بیشترین فاصله را از خورشید دارد.

(۲) طبق قانون اول کپلر، سیارات در مدار بیضوی به دور خورشید در حرکت می‌باشند.

(۳) طبق نظریه بطلمیوس همانند نظریه کوپرنیک، عطارد بین خورشید و زمین قرار دارد.

(۴) نیمه عمر تقریبی توریم 232 ، بیش از سه برابر نیمه عمر اورانیوم 238 می‌باشد.



@sanjesheducationgroup



@sanjeshserv

کانال‌های ارتباطی:

دانلود رایگان تمام آزمون های آزمایشی

در کانال تلگرام ما :



آزمایش آزمون

t.me/Azmoonha_Azmayeshi



فرهنگ
محله آموزش فرهنگی

حاج
سنت

سازمان آموزش شور



آزمون



زبان‌آموز

تولید

خدمات زبان

آزمودهای سراسری
کاح



join us ...





اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می شود.
امام خمینی (ره)

شرکت تعاونی خدمات آموزشی کارکنان
سازمان سنجش آموزش کشور

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی سنجش دوازدهم – مرحله اول (۱۴۰۳ / ۰۷ / ۲۷)

علوم تجربی (دوازدهم)

کارنامه آزمون، عصر روز برگزاری آن از طریق سایت اینترنتی زیر قابل مشاهده می باشد:

www.sanjeshserv.ir

مدیران، مشاوران و دبیران محترم دبیرستان‌ها و مراکز آموزشی

به منظور فراهم نمودن زمینه ارتباط مستقیم مدیران، مشاوران و دبیران محترم دبیرستان‌ها و مراکز آموزشی همکار در امر آزمون‌های آزمایشی سنجش و بهره‌مندی از نظرات ارزشمند شما عزیزان در خصوص این آزمون‌ها، آدرس پست الکترونیکی test@sanjeshserv.com معرفی می‌گردد. از شما عزیزان دعوت می‌شود، دیدگاه‌های ارزشمند خود را از طریق آدرس فوق با مدیر تولیدات علمی و آموزشی این مجموعه در میان بگذارید.



@sanjesheducationgroup



@sanjeshserv

کanal‌های ارتباطی:

سنجش دوازدهم

ریاضی

۱. گزینه ۲ درست است.

ضابطه تابع f را ساده می‌کنیم.

$$f(x) = \begin{cases} (x + \frac{1}{3})^3 - 2 & x < \frac{2}{3} \\ x^2 - ax - 3 & x \geq \frac{2}{3} \end{cases}$$

تابع ۲ $y = (x + \frac{1}{3})^3 - 2$ با دامنه $x < \frac{2}{3}$ و برد $(-\infty, -1)$ اکیداً صعودی است و برای اینکه تابع f نیز اکیداً صعودی

باشد، باید طول رأس سهمی $y = x^2 - ax - 3$ در بازه $[\frac{2}{3}, \infty)$ باشد.

$$x_S \leq \frac{2}{3} \Rightarrow -\frac{-a}{2(1)} \leq \frac{2}{3} \Rightarrow a \leq \frac{4}{3}$$

از طرفی $(\frac{2}{3})^2 - a(\frac{2}{3}) - 3 \geq -1$ قرار بگیرد.

$$f(\frac{2}{3}) \geq -1 \Rightarrow \frac{4}{9} - \frac{2a}{3} - 3 \geq -1 \Rightarrow \frac{4}{9} - 2 \geq \frac{2a}{3} \Rightarrow \frac{-14}{9} \geq \frac{2a}{3} \Rightarrow a \leq -\frac{7}{3}$$

اشتراک دو جواب به دست آمده برای a بازه $[-\frac{7}{3}, \frac{4}{3}]$ است.

(ریاضی ۳) - فصل ۱ ، یکنواختی توابع

۲. گزینه ۳ درست است.

$$[-x] = -[x] - 1$$

بنابراین ضابطه تابع $f(x) = x - [x] - 1$ برای $x \notin \mathbb{Z}$ برابر صفر است.

$$f(x) = \begin{cases} x - [x] - 1 & x \notin \mathbb{Z} \\ 0 & x \in \mathbb{Z} \end{cases}$$

درنتیجه مختصات نقطه توخالی B برابر $(-1, 0)$ و مختصات نقطه A برابر $(0, 1)$ است. فاصله این دو نقطه برابر است با

$$AB = \sqrt{(-1-0)^2 + (0-1)^2} = \sqrt{2}$$

(ریاضی ۲) - فصل ۳ ، تابع جزء صحیح

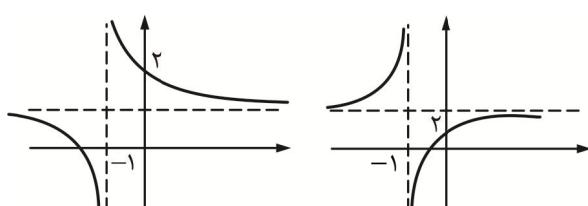
۳. گزینه ۱ درست است.

ضابطه تابع f را به شکل ساده‌تری در می‌آوریم.

$$f(x) = \frac{ax+2}{x+1} = \frac{ax+a+2-a}{x+1} = \frac{a(x+1)}{x+1} + \frac{2-a}{x+1} = a + \frac{2-a}{x+1}$$

نمودار تابع $y = \frac{2-a}{x}$ یک واحد در راستای محور طولها به چپ و a واحد به بالا منتقل شده است. (اگر a واحد به

پایین منتقل شود، لزوماً از ربع چهارم، منحنی عبور می‌کند).



$$2-a > 0 \Rightarrow a < 2$$

$$2-a < 0 \Rightarrow a > 2$$

بنابراین با شرط‌های $a < 2$ یا $a > 2$ تابع از ربع چهارم نمی‌گذرد. پس برای $a < 2$ از ناحیه چهارم عبور می‌کند.

تذکر: در حالت $a = 2$ تابع $f(x)$ با دامنه $x \neq -1$ است. (ریاضی ۲) - فصل ۳ ، تابع گویا)

۴. گزینه ۴ درست است.

ضابطه f^{-1} را پیدا می کنیم:

$$y = 1 - \frac{x}{3} \Rightarrow \frac{x}{3} = 1 - y \Rightarrow x = 3 - 3y \Rightarrow f^{-1}(x) = 3 - 3x$$

$$b = 3, a = -3$$

x	-1	2
	4	1
y	3	3

$$R_f = D_{f^{-1}} = \left[\frac{1}{3}, \frac{4}{3} \right] \Rightarrow c = \frac{1}{3}, d = \frac{4}{3}$$

و داریم: $abcd = -4$ (ریاضی (۲) - فصل ۳، تابع وارون)

۵. گزینه ۲ درست است.

$$x_S = \frac{-b}{2a} = \frac{2-m}{2m}$$

$$\frac{2-m}{2m} \leq -1 \quad \text{یا} \quad \frac{2-m}{2m} \geq 2$$

$$(ب) \frac{2-m}{2m} + 1 = \frac{2+m}{2m} \leq 0 \longrightarrow -2 \leq m < 0$$

$$(الف) \frac{2-m}{2m} - 2 \geq 0 \Rightarrow \frac{2-5m}{2m} > 0 \longrightarrow 0 < m \leq \frac{2}{5}$$

$m = 0$ هم قبول است چون تابع به خط تبدیل می شود.

پس مجموعه جواب m به صورت $\left[-2, \frac{2}{5} \right]$ در می آید که طولش $\frac{2}{5}$ است. (ریاضی (۲) - فصل ۳، تابع یکبهیک)

۶. گزینه ۲ درست است.

تابع سهمی در بازه‌ای که نامنفی باشد یکبهیک نیست. پس دو حالت داریم:

$$(۱) \text{ زیر رادیکال سهمی نیست، یعنی } m = 1$$

(۲) دامنه فقط یک نقطه است، یعنی $\Delta = 0$ (البته به شرطی که ضریب x^2 منفی باشد).

$$\Delta = b^2 - 4ac = 1 - 4(1-m)(-5) = 1 + 20(1-m) = 0 \Rightarrow 1 - m = \frac{-1}{20} \Rightarrow m = \frac{21}{20}$$

پس جمع مقادیر m می شود. $\frac{21}{20} + 1 = \frac{41}{20}$ یعنی $0.5 < m \leq 1$ (ریاضی (۲) - فصل ۳، تابع یکبهیک)

۷. گزینه ۴ درست است.

$f^{-1}of(x)$ همان x روی D_f است.

$fof^{-1}(x)$ همان x روی R_f است.

پس تساوی $D_f \cap R_f = f^{-1}of$ برقرار است و دنبال تابعی می گردیم که دامنه و بردش اشتراکی ندارند.

(۱) برد و دامنه هر تابع خطی \mathbb{R} است.

(۲) برد و دامنه $1 + \sqrt{x-1}$ هر دو به صورت $[1, +\infty)$ است.

(۳) برد و دامنه $\frac{x-1}{x-2}$ به ترتیب $\{1\} - \{2\}, \mathbb{R} - \{2\}$ هستند که اشتراک دارند.

(۴) برد تابع $\frac{1}{\sqrt{-x}}$ فقط اعداد مثبت را دارد، اما دامنه اش فقط شامل اعداد منفی است.

(ریاضی (۳) - فصل ۱، ترکیب وارون تابع)

.۸ گزینه ۳ درست است.

ضابطه وارون $y = 1 - \sqrt{6 - 2x}$ را پیدا می کنیم:

$$y = 1 - \sqrt{6 - 2x} \Rightarrow \sqrt{6 - 2x} = 1 - y \xrightarrow[y \leq 1]{0^2} 6 - 2x = 1 - 2y + y^2$$

$$\Rightarrow x = \frac{6 - (1 - 2y + y^2)}{2} = \frac{5}{2} + y - \frac{y^2}{2}$$

$$g(x) = -\frac{x^2}{2} + x + \frac{5}{2}, x \leq 1$$

$$\text{بنابراین: } abcd = \left(-\frac{1}{2}\right)\left(1\right)\left(\frac{5}{2}\right)\left(1\right) = \frac{-5}{4}$$

.۹ گزینه ۲ درست است.

به جای یافتن نقطه $A(\alpha, \beta)$ که محل تلاقی $y = \frac{x}{2} + 1, f^{-1}$ است،

سراغ نقطه $B(\beta, \alpha)$ می رویم که محل تلاقی f و وارون خط $y = 2x - 2$ است:

$$x^3 + 2x = 2x - 2 \Rightarrow x^3 = -2 \Rightarrow x = \beta = \sqrt[3]{-2}$$

$$\text{پس: } \alpha = 2\sqrt[3]{-2} - 2 \text{ و داریم:}$$

$$(\alpha + 2)^3 = (2\sqrt[3]{-2})^3 = 8(-2) = -16$$

(ریاضی (۳) - فصل ۱، وارون تابع)

.۱۰ گزینه ۲ درست است.

با توجه به اطلاعات مسئله باید $x = 2$ ریشه مضاعف معادله $4x^3 - mx + n = 0$ باشد و ریشه دیگر آن $x = 6$ خواهد بود و همچنین جدول تعیین علامت آن به صورت زیر است.

x	$-\infty$	2	6	
$p(x)$	-	+	-	+

$$4x^3 - mx + n = 4(x-2)(x-6) = 4(x^3 - 8x + 12) = 4x^3 - 32x + 48$$

$$\text{بنابراین: } n = 48, m = 32 \text{ خواهد بود.}$$

$$m + 2n = 32 + 96 = 128$$

(ریاضی (۱) - فصل ۴، نامعادله)

.۱۱ گزینه ۳ درست است.

$$x = 2 \Rightarrow |2f(2) - 2| = 4 - f(2) \Rightarrow \begin{cases} 2f(2) - 2 = 4 - f(2) \Rightarrow f(2) = 2 \\ 2f(2) - 2 = f(2) - 4 \Rightarrow f(2) = -2 \end{cases}$$

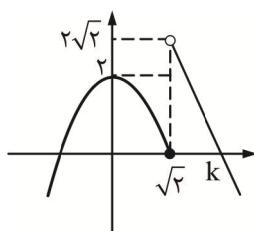
بنابراین $f(2) = -2$ قابل قبول است. حالا به ازای $x = -3$ داریم:

$$x = 3 \Rightarrow |2f(3) - 3| = 9 + 2 \Rightarrow |2f(3) - 3| = 11 \Rightarrow \begin{cases} f(3) = 7 \\ f(3) = -4 \end{cases}$$

(ریاضی (۱) - فصل ۵، مقدار تابع)

.۱۲ گزینه ۳ درست است.

نمودار تابع را براساس اطلاعات مسئله رسم می کنیم.



$$k - \sqrt{2} = 2\sqrt{2} \Rightarrow k = 3\sqrt{2}$$

(ریاضی ۱ - فصل ۵، برد تابع)

۱۲. گزینه ۲ درست است.

با فرض $f(x) = C$ داریم:

$$4C^2 + 1 = 4C \Rightarrow 4C^2 - 4C + 1 = 0 \Rightarrow (2C - 1)^2 = 0$$

$$\Rightarrow C = \frac{1}{2} \Rightarrow f(C) = \frac{1}{2} \Rightarrow f(\pi)f(\sqrt{2}) = C^2 = \frac{1}{4} = 0.25$$

(ریاضی ۱) - فصل ۵ ، تابع ثابت)

۱۳. گزینه ۳ درست است.

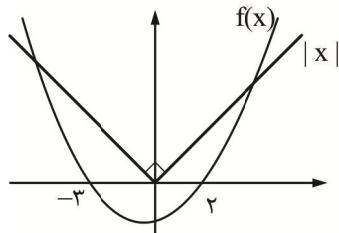
معادله $x^2 + xy + y^2 = -1$ برای هیچ x و y برقرار نیست زیرا:

$$x^2 + y^2 + xy + 1 = 0 \Rightarrow \underbrace{\left(\frac{x}{y}\right)^2 + \left(\frac{x}{y}\right) + 1}_{\Delta < 0} y^2 + 1 = 0$$

(ریاضی ۱) - فصل ۵ ، تابع قدرمطلق)

۱۴. گزینه ۱ درست است.

نمودار دو تابع را بینید:



اگر تابع $f(x)$ را دو واحد به چپ منتقل کنیم آنگاه طول نقاط دو تابع نامثبت خواهد بود.

(ریاضی ۱) - فصل ۵ ، انتقال توابع)

۱۵. گزینه ۱ درست است.

می‌دانیم تابع $2f + g$ روی دامنه مشترک تعریف می‌شود. در سه محدوده $x < 1$ ، $1 \leq x < 2$ و $x \geq 2$ ضابطه $2f + g$ را محاسبه می‌کنیم.

$$\Rightarrow 2f + g = \begin{cases} 2(2x+1) + 3x^2 + 2 & x < 1 \\ 2(2x+1) + x + 1 & 1 \leq x < 2 \\ 2(x^2 + 2) + x + 1 & x \geq 2 \end{cases}$$

$$\Rightarrow 2f + g = \begin{cases} 3x^2 + 4x + 4 & x < 1 \\ 5x + 3 & 1 \leq x < 2 \Rightarrow a = 3, b = 1, c = 5, d = 2, e = 5 \\ 2x^2 + x + 5 & x \geq 2 \end{cases}$$

$$a + b + c + d + e = 16$$

(ریاضی ۲) - فصل ۳ ، اعمال توابع)

۱۶. گزینه ۲ درست است.

$$x \longrightarrow f \longrightarrow g \longrightarrow 9x^2 + \frac{1}{4x^2} + 3 \Rightarrow gof(x) = 9x^2 + \frac{1}{4x^2} + 3$$

$$\left. \begin{array}{l} g(f(x)) = 9x^2 + \frac{1}{4x^2} + 3 \\ f(x) = 3x - \frac{1}{2x} \end{array} \right\} \Rightarrow g\left(3x - \frac{1}{2x}\right) = 9x^2 + \frac{1}{4x^2} + 3 \text{ (I)}$$

$$rx - \frac{1}{rx} = t \Rightarrow \left(rx - \frac{1}{rx}\right)^r = t^r$$

$$qx^r + \frac{1}{ex^r} - r = t^r \Rightarrow qx^r + \frac{1}{ex^r} = t^r + r$$

$$(I) \Rightarrow g(t) = t^r + r + r \Rightarrow g(\sqrt{d}) = d + r = 11$$

(ریاضی ۳) - فصل ۱ ، ترکیب توابع

۱۸. گزینه ۳ درست است.

$$\begin{aligned} D_{gof(x)} &= D_{g(f(x))} = \{x \in D_{f(x)} \mid f(x) \in D_g\} = \{x \in (\gamma, \delta) \mid f(x) \in [\circ, \lambda]\} \\ &= \{\gamma < x < \delta \mid \circ \leq f(x) \leq \lambda\} \quad (I) \end{aligned}$$

$$f(x) \text{ محاسبة ضابطة} : m = \frac{\Delta - 3}{2 - 1} = \frac{2}{-1} = -2 \Rightarrow y = 3x + h \Rightarrow y = -2x + h$$

$$(2, 5) \in \text{خط} \Rightarrow 5 = -\frac{4}{y} + h \Rightarrow h = \frac{39}{y} \Rightarrow y = -\frac{2}{y}x + \frac{39}{y}$$

$$(I): \{2 < x < 9 \mid 0 \leq -\frac{1}{\gamma}x + \frac{39}{\gamma} \leq 8\} \xrightarrow{x \gamma} \{2 < x < 9 \mid 0 \leq -x + 39 \leq 8\}$$

$$\xrightarrow{-39} \{2 < x < 9 \mid -39 \leq -2x \leq 17\} \xrightarrow{\div -2} \left\{2 < x < 9 \mid \frac{39}{2} \geq x \geq -\frac{17}{2}\right\} = (2, 9)$$

$$\Rightarrow a = 2, b = 9 \Rightarrow b - a = 7$$

(ریاضی ۲) - فصل ۳، اعمال توابع

۱۹. گزینه ۱ درست است.

$$D_f = \{1, 2, 3, 4, 5, 6\}, D_g = \{2, 1, 5, 6, 3\} \Rightarrow D_f \cap D_g = \{1, 2, 3, 5\}$$

در توابع مجموعه‌ای $\frac{f}{g}$ را هم مانند $f \times g, f - g, f + g$ روی دامنه مشترک تعریف می‌کنیم و هر جا که عرض تابع

ساخته شده تعریف نشده بود، آنرا حذف می‌کنیم.

$$\frac{f}{g} = A = \left\{ \left(\textcircled{1}, \frac{f(\textcircled{1})}{g(\textcircled{1})} \right), \left(\textcircled{2}, \frac{f(\textcircled{2})}{g(\textcircled{2})} \right), \left(\textcircled{3}, \frac{f(\textcircled{3})}{g(\textcircled{3})} \right), \left(\textcircled{4}, \frac{f(\textcircled{4})}{g(\textcircled{4})} \right) \right\}$$

$$A = \left\{ \left(1, \frac{2}{4}\right), \left(2, \frac{3}{\circ}\right), \left(3, \frac{4}{5}\right), \left(4, \frac{5}{2}\right) \right\} = \left\{ \left(1, \frac{1}{2}\right), \left(2, \frac{4}{5}\right), \left(3, \frac{5}{4}\right), \left(4, \frac{3}{2}\right) \right\} \quad (I)$$

$$gof(x) = g(f(x)) = \begin{cases} x=1 \Rightarrow g(f(1)) = g(2) = 0 \Rightarrow (1,0) \\ x=2 \Rightarrow g(f(2)) = g(3) = 5 \Rightarrow (2,5) \\ x=3 \Rightarrow g(f(3)) = g(4) = \times \times \times \\ x=4 \Rightarrow g(f(4)) = g(5) = 2 \Rightarrow (4,2) \\ x=5 \Rightarrow g(f(5)) = g(6) = 2 \Rightarrow (5,2) \end{cases}$$

$$v = r \frac{f}{g} + r g o f \xrightarrow{I, II} v = r A + r B$$

$$\Rightarrow rA + rB = \{(rA(i) + rB(i)) \mid i \in \mathbb{N}\}$$

$\Rightarrow (A+B = \{(1, |A(1)|+|B(1)|), (\omega, |A(\omega)|+|B(\omega)|)\})$

$$= \{(1, 2 \times \frac{1}{2} + 3 \times 0), (5, 2 \times 3 + 3 \times 2)\} = \{(1, 1), (5, 12)\}$$

$$R_f = \{1, 12\}$$

$$1 + 12 = 13$$

(ریاضی ۲) - فصل ۳، اعمال توابع

۲۰. گزینه ۲ درست است.

$$\begin{cases} gof(x) = g(f(x)) = \frac{5x+1}{3x-2} & (I) \\ g(x) = 4x + 3 \Rightarrow \text{به جای همه } f(x) \text{ قرار می‌دهیم.} \Rightarrow g(f(x)) = 4f(x) + 3 & (II) \end{cases}$$

$$I, II \Rightarrow 4f(x) + 3 = \frac{5x+1}{3x-2} \Rightarrow 4f(x) = \frac{5x+1}{3x-2} - 3$$

$$4f(x) = \frac{-4x+7}{3x-2} \Rightarrow f(x) = \frac{-4x+7}{12x-7} \Rightarrow R_f = \mathbb{R} - \left\{ \frac{a}{c} \right\} = \mathbb{R} - \left\{ -\frac{4}{12} \right\} \Rightarrow$$

$$R_f = \mathbb{R} - \left\{ -\frac{1}{3} \right\} \Rightarrow a = -\frac{1}{3}$$

$$fog([a] + 3 | a |) = f(g(\left[-\frac{1}{3} \right] + 3 \times \frac{1}{3})) = f(g(-1+1)) = f(g(0))$$

$$= f(3) = \frac{15+1}{9-1} = \frac{16}{8} = 2$$

(ریاضی (۳) - فصل ۱ ، ترکیب توابع)

زیست‌شناسی

۲۱. گزینه ۱ درست است.

به طور کلی در جانداران پریاخته‌ای، اندام از اجتماع تعدادی بافت تشکیل شده است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) دقت کنید که لا رو یا نوزاد این پروانه‌ها توانایی مهاجرت ندارند.

(۳) مطابق متن کتاب درسی، همه جانداران می‌توانند دارای هفت ویژگی حیات باشند؛ یکی از این ویژگی‌ها، فرآیند جذب و استفاده از انرژی است.

(۴) منظور نوزاد پروانه مونارک بوده که فاقد توانایی پرواز و مهاجرت است. دقت کنید که این جانوران در بدن خود یاخته‌های عصبی را دارند، اما می‌توان گفت یاخته‌های عصبی مختص مهاجرت را نداشته و یا این یاخته‌ها فاقد عملکرد هستند.

(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۱ - ص ۱، ۷ و ۸)

۲۲. گزینه ۴ درست است.

استفاده از فناوری‌های اطلاعاتی و ارتباطی به منظور بایگانی و تحلیل داده‌ها مربوط به زمینه فناوری‌های نوین است، نه نگرش بین‌رشته‌ای.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) بررسی جانداران به شکل یک سامانه متشکل از اجزای مرتبط به هم، مربوط به ویژگی کل‌نگری است.

(۲) سلاح زیستی می‌تواند عامل بیماری‌زایی باشد که نسبت به داروهای رایج مقاوم است یا فرآورده‌های غذایی و دارویی با عواقب زیان‌بار برای افراد باشند. بنابراین وضع قوانین جهانی برای جلوگیری از چنین سوء استفاده‌هایی از علم زیست‌شناسی ضروری است.

(۳) تحولات بیست ساله اخیر فناوری اطلاعات و ارتباطات در پیشرفت زیست‌شناسی، تأثیر بسیاری داشته است. این فناوری‌ها امکان انجام محاسبات را در کوتاه‌ترین زمان ممکن فراهم کرده‌اند.

(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۱ - ص ۳ و ۴)

۲۳. گزینه ۳ درست است.

شكل نشان‌دهنده سطح بوم‌سازگان است. در این سطح برای اولین بار، عوامل زنده و غیرزنده در کنار یکدیگر و با در نظر گرفتن تأثیراتی که بر هم می‌گذارند، بررسی می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

- (۱) جمعیت‌های مختلفی از جانداران در بوم‌سازگان دیده می‌شوند؛ الزاماً همه این جانداران در مکان مشترکی زندگی نمی‌کنند.
- (۲) پیش از بوم‌سازگان، اجتماع قرار دارد؛ جمعیت‌های مختلف در کنار یکدیگر اجتماع را تشکیل می‌دهند. جمعیت‌های مختلف دارای گونه‌های مختلفی هستند.
- (۳) پس از بوم‌سازگان، سطح زیست‌بوم قرار دارد. زیست‌بوم از چند بوم سازگان تشکیل می‌شود که از نظر اقلیم (آب‌وهوا) و پراکندگی جانداران مشابه‌اند.
- (زیست‌شناسی ۱ - فصل ۱ - ص ۸)
۲۴. گزینه ۳ درست است.

گوارش شیمیایی لیپیدها و پروتئین‌ها در معده (بخش کیسه‌ای لوله گوارش) آغاز می‌شود. لیپیدها و پروتئین‌ها در ساختار غشای همه یاخته‌های زنده دیده می‌شوند. (دققت کنید کلسترولی که در غشای یاخته‌های گیاهی دیده نمی‌شود یک نوع از مولکول‌های لیپیدی است بخاره همین دچار اشتباه نشوید؛ در حالی که فسفولیپید در غشای همه جانداران غشادار دیده می‌شود.)

*توجه: آنزیم لیپاز برای معده از کتاب درسی حذف شده است و گروهی از دانش‌آموzan براساس کتاب درسی، آغاز گوارش لیپیدها را از روده باریک در نظر می‌گیرند. طرح سوالات گوناگونی از این مطلب هرچند درست نیست، اما بهترین کار تشخیص دید طراح هست. البته در جمله‌ای از کتاب درسی گفته شده است: «چربی‌ها، بیشتر در اثر فعالیت آنزیم لیپاز لوزالمعده در دوازدهه گوارش می‌باشد» از این جمله می‌توان استنباط کرد که قبل از دوازدهه هم گوارش چربی‌ها صورت گرفته است. در این سؤال، در صورت سؤال بخش کیسه‌ای شکل آورده شده و کاملاً واضح بیان شده است که گوارش لیپید در معده آغاز می‌شود، اما در سؤالاتی که اشاره مستقیمی نشده است، بهتر است بعضًا با تشخیص دید طراح به سوالات پاسخ دهید.

بررسی سایر گزینه‌ها:

- (۱) این عبارت درباره پلی‌ساقارید سلولز درست است. سلولز از پلی‌ساقاریدهای مهم در طبیعت است. سلولز ساخته شده در گیاهان در کاغذسازی و تولید انواعی از پارچه‌ها به کار می‌رود.
- (۲) کربن، هیدروژن و اکسیژن عنصر اصلی لیپیدها و کربوهیدرات‌ها هستند. در ساختار پروتئین‌ها علاوه‌بر این سه عنصر، عنصر نیتروژن نیز نقش مهمی دارد.
- (۴) پروتئین‌ها کارهای متفاوتی انجام می‌دهند. انتقال مواد در خون و کمک به عبور مواد از غشای یاخته و عملکرد آنزیمی از کارهای پروتئین‌هاست.
- (زیست‌شناسی ۱ - فصل ۱ - ص ۹، ۱۰ و ۲۳)

۲۵. گزینه ۴ درست است.



سنگفرشی چندلایه‌ای (مری)

بافت پوششی سطح بدن، سطح حفره‌ها و مجاری درون بدن را می‌پوشاند. غشای پایه در زیر بافت پوششی، یاخته‌های این بافت را به یکدیگر و به بافت‌های زیرین متصل نگه می‌دارد. غشای پایه از رشته‌های پروتئینی و گلیکوپروتئینی تشکیل شده است؛ گلیکوپروتئین‌ها ترکیب کربوهیدرات و پروتئین هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

- (۱) بافت چربی که از انواع بافت پیوندی است، نقش ضربه‌گیری داشته و به عنوان عایق حرارتی نیز عمل می‌کند.

(۲) بافت پوششی فضای بین یاخته‌ای اندکی داشته و سطح داخلی رگ‌ها را می‌پوشاند.

- (۳) مطابق با شکل مقابل، هسته یاخته‌های پوششی می‌تواند نسبت به هسته یاخته‌های بافت پیوندی زیرین، بزرگ‌تر یا کوچک‌تر باشد.

(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۱ - ص ۱۵)

۲۶. گزینه ۴ درست است.

فقط مورد «ب» درست است.

با توجه به شکل، مواد در خلاف جهت شیب غلظت جابه‌جا می‌شوند؛ بنابراین مربوط به انتقال فعال یا فرآیندهای درون‌بری و برون‌رانی می‌تواند باشد.

بررسی همه موارد:

الف) این مورد در رابطه با انتقال فعال درست نیست. توجه کنید که درون بری و برون رانی، مستقل از شیب غلظت هستند؛ به عبارتی می‌توانند مولکول‌ها را در جهت یا خلاف جهت شیب غلظت جابه‌جا کنند.

ب) جایه‌جایی مواد در خلاف جهت شیب غلظت اغلب نیازمند انرژی مولکول‌های زیستی مانند ATP می‌باشد.

پ) در حد کتاب درسی می‌دانیم که در فرآیندهای درون بری و برون رانی، پروتئین‌های غشا نقش مهمی در انتقال مواد ندارند.

ت) جایه‌جایی مولکول‌های آب از عرض غشاها فسفولیپیدی در جهت شیب غلظت انجام می‌شود.

(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۱ - ص ۱۲ تا ۱۴)

۲۷. گزینه ۳ درست است.

غده‌های براقی، پانکراس، کبد و کیسه صفرا با لوله گوارش مرتبط هستند. تنها غده‌های براقی توانایی ساخت ماده مخاطی هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) لایه بیرونی قسمت‌هایی از لوله گوارش، بخشی از صفاق است. صفاق پرده‌ای است که اندام‌های درون شکم را به هم وصل می‌کند.

۲) کبد، کیسه صفرا و غده‌های براقی خون تیره خود را وارد سیاهرگ باب نمی‌کنند.

۳) کبد و کیسه صفرا به طور کلی فاقد توانایی ترشح آنزیم‌های گوارشی برای مواد غذایی هستند.

توجه دقت کنید در کنکور سراسری اغلب قید «برخی» معادل قید «بسیاری» در نظر گرفته می‌شود، اما توجه کنید که بر عکس این موضوع درست نیست. به عبارتی وقتی قید «بسیاری» در سؤال آورده شود آن را معادل «برخی» در نظر نگیرید.

(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۲ - ص ۱۸ و ۲۷)

۲۸. گزینه ۲ درست است.

اگر انقباض بندره انتهای مری کافی نباشد، فرد دچار برگشت اسید می‌شود. بندره انتهای مری از ماهیچه‌های حلقوی صاف تشکیل شده است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) رژیم غذایی نامناسب و استفاده بیش از اندازه از غذاهای آماده، تنش و اضطراب، از عوامل برگشت اسید معده‌اند. این عوامل همچنین موجب چاقی و افزایش نمایه توده بدنی نیز می‌شوند.

۳) عامل اصلی ریفلакс، کاهش انقباض بندره انتهایی مری است، نه افزایش تولید اسید! اسید معده توسط یاخته‌های کناری معده تولید می‌شود.

۴) در اثر ریفلакс، یاخته‌های مخاط مری به تدریج آسیب می‌بینند؛ یاخته‌های مخاط مری فاقد توانایی ترشح آنزیم گوارشی هستند.

(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۲ - ص ۲۲ و ۲۸)

۲۹. گزینه ۱ درست است.

کبد، اندامی است که مولکول‌های حاصل از گوارش چربی‌ها را ذخیره می‌کند. صفرا که توسط یاخته‌های کبدی ساخته می‌شود، حاوی بیکربنات است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۲) مطابق با شکل مقابل، ساختار ظاهری کبد به دو قسمت تشکیل شده است.

۳) یک شبکه مویرگی در کبد بین سیاهرگ باب و سیاهرگ فوق کبدی قرار گرفته است.

۴) لیپوپروتئین‌ها در کبد ساخته می‌شوند؛ اما باید توجه داشت که لیپوپروتئین‌ها ترکیبی از پروتئین و کلسترول هستند.

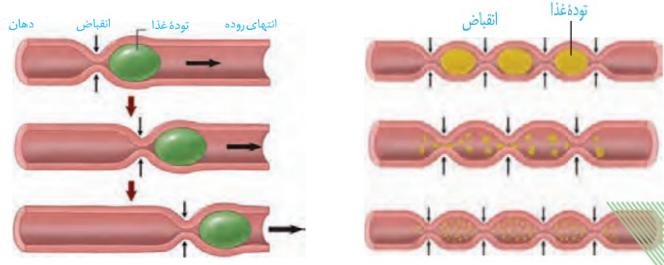
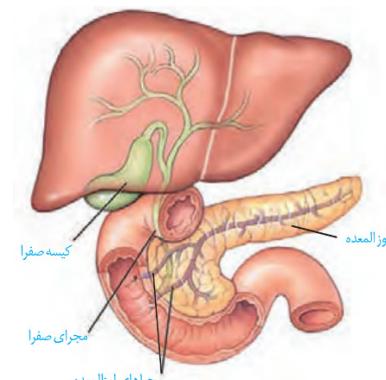
(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۲ - ص ۲۲ و ۲۶)

۳۰. گزینه ۲ درست است.

تنها مورد «ب» درست هستند.

به قید همواره موجود در صورت سؤال توجه کنید.

بررسی همه موارد:



الف: دقت کنید که حرکت کرمی از حلق تا مخرج است. در حلق شبکه عصبی رودهای وجود ندارد. (شبکه عصبی رودهای مری تا مخرج است).

ب: حرکت کرمی و قطعه قطعه کننده توسط یاخته های ماهیچه ای که غیرارادی منقبض می شوند صورت می گیرد. حتی در حلق نیز یاخته های ماهیچه ای اسکلتی با انقباض غیرارادی این حرکت را آغاز می کنند.

پ: حرکات قطعه قطعه کننده برخلاف حرکت کرمی، سهم زیادی در جایه جایی محتویات لوله گوارش ندارند.

ت: در حرکت کرمی برخلاف حرکات قطعه قطعه کننده، انقباض لوله در بخش جلویی و عقبی محتویات دیده نمی شود.

(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۲ - ص ۱۹)

۳۱. گزینه ۴ درست است.

غدد مخاط مری با ترشحات خود، حرکت غذا را در طول مری تسهیل می کنند.

بررسی سایر گزینه ها:

۱) مطابق با شکل مقابل، در طی ورود غذا به حلق، به دلیل چسبیدن زبان اصلی به کام، از میزان حجم حفره دهانی کاسته می شود.

۲) حرکت کرمی غذا را در طول مری به سمت معده انتقال می دهد؛ حرکات قطعه قطعه کننده در مری دیده نمی شوند.

۳) مطابق با شکل مقابل، زبان کوچک با بالارفتن خود موجب بسته شدن راه بینی می شود.

(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۲ - ص ۲۰)

۳۲. گزینه ۲ درست است.

مطابق شکل مقابل، سیاهرگ بخش های بالایی معده به سیاهرگ طحال می پیوندد.

بررسی سایر گزینه ها:

۱) مطابق با شکل مقابل، سیاهرگ فوق کبدی در خارج کبد به بزرگ سیاهرگ زیرین می پیوندد.

۳) در کبد، از مواد جذب شده، گلیکوژن و پروتئین ساخته می شود و موادی مانند آهن و برخی ویتامین ها نیز در آن ذخیره می شوند.

۴) مطابق با شکل مقابل، خون تیره معده، پیش از ورود به سیاهرگ باب با خون تیره آپاندیس مخلوط نمی شود.

(زیست‌شناسی ۱ - فصل ۲ - ص ۲۷)

۳۳. گزینه ۴ درست است.

هیچکدام از موارد وجه اشتراک مرحله اول و سوم آزمایشات ایوری و همکاران نیستند.

بررسی سایر گزینه ها:

الف: در آزمایشات این دانشمند، از موش استفاده نشد.

ب: مرحله اول فقط موجب اثبات این مورد شد که پروتئین ها ماده وراثتی نیستند.

پ: در مرحله اول فقط پروتئین ها مورد بررسی قرار گرفتند. در مرحله سوم هر چهار گروه مولکول های زیستی مورد بررسی قرار گرفتند.

ت: گریزانه فقط در مرحله دوم آزمایش های ایوری و همکارانش مورد استفاده قرار گرفت.

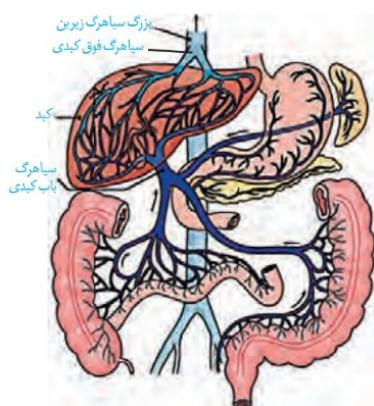
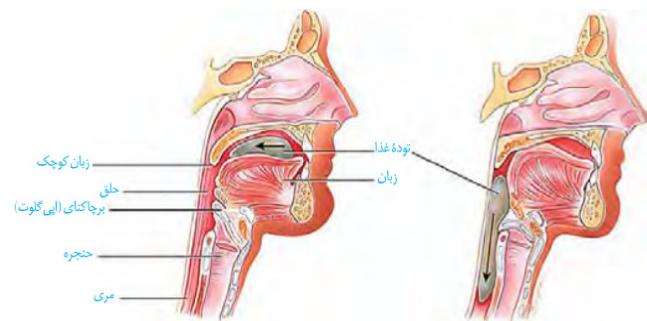
(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۳)

۳۴. گزینه ۳ درست است.

همه موارد به نادرستی بیان شده اند.

منظور صورت سؤال، مولکول های رنا و دنا است؛ زیرا این دو نوع مولکول نوعی نوکلئیک اسید هستند.

بررسی همه موارد:



الف: این مورد در ارتباط با مولکول‌های رنا درست نیست. برای مثال در رنای پیک و رنای رناتنی به‌دلیل تک رشته‌ای بودن‌شان، پیوند هیدروژنی بین نوکلئوتیدهای سازنده، دیده نمی‌شود.

ب: این مورد در ارتباط با رنها درست نیست. رنها طی فرآیند رونویسی (نه همانندسازی!) ساخته می‌شوند.

پ: قند پنج کربنی در دنا، دئوکسی‌ریبوز و قند پنج کربنی در رنا، ریبوز است. دئوکسی‌ریبوز یک اتم اکسیژن کمتر دارد؛ از این جمله می‌توان فهمید هر دو قند در ساختار خود دارای اتم اکسیژن هستند. مطابق با شکل کتاب درسی، اتم اکسیژن در یکی از رؤس حلقه قندی قرار دارد؛ بنابراین جزئی از حلقه است.

ت: مطابق شکل کتاب درسی، گروه یا گروه‌های فسفات به اتم کربنی متصل هستند که خارج از حلقه قندی قرار دارد. به عبارت دیگر، قند پنج کربنی نوکلئوتیدها دارای یک حلقه چهار کربنی و یک کربن خارج حلقه‌ای هستند.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۴)

۳۵. گزینه ۲ درست است.

شكل نشان‌دهنده تصویر تهیه شده از دنا توسط ویلکینز و فرانکلین است. هم ویلکینز و فرانکلین و هم واتسون و کریک، مشاهده کردند که دنا حالت مارپیچی دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در آزمایش‌های ایوری برخلاف آزمایش‌های ویلکینز و فرانکلین، تعداد رشته‌های دنا مورد بررسی قرار نگرفتند.

(۳) چارگاف در آزمایش‌های خود از دنای استخراج شده از جانداران مختلف استفاده کرد.

(۴) ویلکینز و فرانکلین برخلاف گرفیت، در آزمایش‌های خود از موش استفاده نکردند.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۲ تا ۷)

۳۶. گزینه ۳ درست است.

اگرچه هر پیوند هیدروژنی به تنها یک اثری پیوند کمی دارد، ولی وجود هزاران یا میلیون‌ها نوکلئوتید و برقراری پیوند هیدروژنی بین آن‌ها به مولکول دنا حالت پایدارتری می‌دهد. در عین حال، دو رشته دنا موقع نیاز هم می‌توانند در بعضی نقاط از هم جدا شوند، بدون اینکه پایداری آن‌ها به هم بخورد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) منظور پیوند فسفودی استر است که می‌تواند بین گروه فسفات یک نوکلئوتید با گروه هیدروکسیل قند نوکلئوتید دیگر تشکیل شود.

(۲) مدل ارائه شده توسط واتسون و کریک (نردنیان مارپیچ دورشته‌ای) با پژوهش‌های امروزی مورد تأیید قرار گرفته است.

(۴) قرارگیری جفت بازها به این شکل باعث می‌شود که قطر مولکول دنا در سراسر آن یکسان باشد؛ زیرا یک باز تک حلقه‌ای در مقابل یک باز دو حلقه‌ای قرار می‌گیرد و باعث پایداری مولکول دنا می‌شود.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۶ و ۷)

۳۷. گزینه ۳ درست است.

طرح حفاظتی پس از دور اول همانندسازی درآزمایش‌های مزلسون و استال، رد و طرح‌های نیمه‌حفاظتی و غیر‌حفاظتی (پراکنده) تأیید شدند. در طرح حفاظتی، هر دو رشته دنای اولیه به صورت دست‌نخورده باقی می‌مانند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) این عبارت فقط درباره طرح همانندسازی غیر‌حفاظتی درست است. در این طرح، هر کدام از دنای‌های حاصل، قطعاتی از رشته‌های قبلی و جدید را به صورت پراکنده در خود دارند.

(۲) تنها در طرح همانندسازی نیمه‌حفاظتی، در هر یاخته جدید، یکی از دو رشته هر مولکول دنا مربوط به دنای اولیه است.

(۴) در آزمایش‌های مزلسون و استال، طرح همانندسازی حفاظتی نمی‌تواند موجب ایجاد دنای‌هایی با چگالی متوسط شود.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۹ و ۱۰)

۳۸. گزینه ۲ درست است.

باید توجه داشت که پس از دور اول همانندسازی، مولکول‌های دنا دارای چگالی متوسط بودند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) پس از دور اول همانندسازی، مولکول‌های دنایی با چگالی متوسط، یک نوار در میانه لوله تشکیل دادند.

(۳) پس از دور دوم همانندسازی، دو نوار حاوی دنای‌هایی با چگالی متوسط و سبک در لوله آزمایش تشکیل شدند.

(۴) پس از دور دوم همانندسازی و تشکیل دو نوار در لوله، فقط طرح همانندسازی نیمه‌حفاظتی قابل تأیید بود.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۹ و ۱۰)

۳۹. گزینه ۱ درست است.

بیشترین میزان دقت در همانندسازی مربوط به رابطه مکملی بین نوکلئوتیدها است، که به واسطه آنزیم دنابسپاراز صورت می‌گیرد. دنابسپاراز هم ویژگی نوکلئازی و هم پیوندهای هیدروژنی (انرژی کم و تعداد زیاد) توسط هلیکاز شکسته می‌شوند. پیوند بین دو نوکلئوتید مجاور، ارتباط مستقیمی به رابطه مکملی آن‌ها ندارد. همچنین باز شدن پیچوتاپ فامینه و جدا شدن پروتئین‌های همراه، پیش از همانندسازی رخ می‌دهد.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۱۱ و ۱۲)

۴۰. گزینه ۱ درست است.

فارغ از اینکه همانندسازی در پروکاریوت مدنظر ما از یک یا چند نقطه آغاز شود، می‌توان گفت از نقطه شروع، همانندسازی الزاماً در دو جهت ادامه پیدا می‌کند.

بیشتر بدانید: در صورت سؤال گفته شده است «مطابق اطلاعات کتاب درسی». توجه داشته باشید که همانندسازی تک جهته نیز در پروکاریوت‌ها دیده می‌شود، اما در کتاب درسی اشاره نشده است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) مهم‌ترین پروتئین‌های همراه دنا هیستون‌ها در پروکاریوت‌ها قابل مشاهده نیستند. از طرفی جدا شدن پروتئین‌ها مربوط به قبل از شروع همانندسازی است.

(۳) تعداد جایگاه‌های آغاز همانندسازی در یوکاریوت‌ها (نه پروکاریوت‌ها!) حتی می‌تواند بسته به مراحل رشد نمو تنظیم شود.

(۴) در پروکاریوت‌ها، فامتن اصلی دارای یک مولکول دنای حلقی است؛ نه اینکه معادل همین دنای حلقی باشد.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۱۲ و ۱۳)

۴۱. گزینه ۴ درست است.

ویژگی‌های منحصر به فرد هر آمینواسید به گروه R بستگی دارد. هر آمینواسید می‌تواند در شکل‌دهی پروتئین مؤثر باشد و تأثیر آن به ماهیت شیمیایی گروه R بستگی دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) مطابق با شکل مقابل، در ساختار مارپیچ پروتئین‌ها، گروه R نسبت به سایر ائم‌های آمینواسیدها، خارجی‌تر است.

(۲) مطابق با شکل مقابل، در ساختار اول پروتئین‌ها، گروه‌های R در آمینواسیدهای مجاور، ۱۸۰ درجه با یکدیگر اختلاف دارند (از لحاظ نحوه قرارگیری).

(۳) این عبارت درباره گروه کربوکسیل آمینواسیدها درست است. گروه کربوکسیل با از دست دادن هیدروکسیل، در واکنش سنت‌آبدھی شرکت می‌کند.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۱۶)

۴۲. گزینه ۱ درست است.

موارد «الف» و «ب» درست هستند.

بررسی همه موارد:

الف: تشکیل ساختار سوم با یک ثبات نسی در پروتئین همراه است. ساختار سوم درنتیجه برهمنکش‌های آبگریز تشکیل می‌شود.

ب: همه سطوح ساختاری پروتئین به سطح اول بستگی دارند. ساختارهای بسیار متنوعی برای سطح اول می‌توان متصور شد.

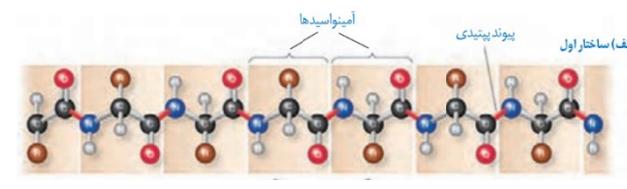
پ: سطح دوم با برقراری پیوندهای هیدروژنی تشکیل می‌شود. در تشکیل ساختار دوم، گروه‌های هیدروژن و کربوکسیل نقش اصلی را برعهده دارند.

ت: تغییر آمینواسید در هر جایگاه موجب تغییر ساختار اول می‌شود. تغییر یک آمینواسید در ساختار اول، ممکن است (نه لزوماً) فعالیت پروتئین را تغییر دهد.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۱۶ و ۱۷)

۴۳. گزینه ۴ درست است.

فقط مورد «پ» درست است.



بررسی همه موارد:

الف: بیشتر آنژیم‌ها پروتئینی (برخی غیرپروتئینی نظری رنای راتنی) هستند. آنژیم‌ها در ساختار خود بخشی به نام جایگاه فعال برای قرارگیری پیش‌ماده دارند.

ب: هر آنژیمی الزاماً موجب تجزیه پیش‌ماده نمی‌شود؛ به طور مثال آنژیم‌های واکنش‌های ترکیب، می‌توانند از دو پیش‌ماده، یک فراآورده تولید شوند.

پ: هر آنژیم روی یک یا چند پیش‌ماده خاص مؤثر است. بنابراین گفته می‌شود که آنژیم‌ها عمل اختصاصی دارند. شکل آنژیم در جایگاه فعال با شکل پیش‌ماده یا بخشی از آن مطابقت دارد و به اصطلاح مکمل یکدیگرند.

ت: بعضی آنژیم‌ها برای فعالیت به یون‌های فلزی مانند آهن، مس و یا مواد آلی مثل ویتامین‌ها نیاز دارند.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۱۸ و ۱۹)

۴۴. گزینه ۲ درست است.

اگر چه آنژیم‌ها عملی اختصاصی دارند، ولی برخی از آن‌ها بیش از یک نوع واکنش را سرعت می‌بخشند.
بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) نمی‌توان گفت الزاماً هر واکنش در بدن توسط آنژیم‌ها انجام می‌شود؛ ممکن است واکنشی بدون نیاز به آنژیم و خود به خودی اتفاق بیفتد.

۳) جایگاه فعال آنژیم با پیش‌ماده مکمل است نه مشابه!

۴) آنژیم‌ها در همه واکنش‌های شیمیایی بدن جانداران که شرکت می‌کنند؛ سرعت واکنش را زیاد می‌کنند، اما در پایان واکنش‌ها دست‌نخورده باقی می‌مانند تا بدن بتواند بارها از آن‌ها استفاده کند. به همین دلیل یاخته‌ها به مقدار کم به آنژیم‌ها نیاز دارند.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۱۹)

۴۵. گزینه ۱ درست است.

تغییرات شدید pH و افزایش شدید دما موجب تغییرات برگشت‌ناپذیر در ساختار آنژیم می‌شوند. تغییر در ساختار آنژیم موجب جلوگیری از اتصال پیش‌ماده به آن می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۲) تغییرات pH و افزایش دما، وابسته به تغییرات غلظت پیش‌ماده یا آنژیم در محیط واکنش نیستند.

۳) تغییرات pH وابسته به میزان یون هیدروژن یا بیکربنات محیط است؛ اما دما ارتباطی با این موضوع ندارد.

۴) تغییرات شدید pH و افزایش شدید دما موجب تغییرات برگشت‌ناپذیر در ساختار آنژیم می‌شوند.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۱ - ص ۲۰)

فیزیک

۴۶. گزینه ۳ درست است.

«توان» فرعی و عددی است.

«فشار» فرعی و عددی است.

«شتاب» فرعی و برداری است.

«میدان مغناطیسی» فرعی و برداری است.

«وزن» فرعی و برداری است.

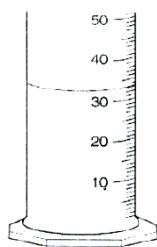
«پتانسیل» فرعی و عددی است.

«تندی» فرعی و عددی است.

۴۷. گزینه ۱ درست است.

$$315 \text{ mm}^2 \times \frac{\text{m}^2}{10^6 \text{ mm}^2} = 315 \times 10^{-6} = 3.15 \times 10^{-4} \text{ mm}^2$$

۴۸. گزینه ۱ درست است.



دقت اندازه‌گیری وسیله روبه‌رو (استوانه مدرج) 1cm^3 است.

اما چون حجم 1000cm^3 قطره هم اندازه را اندازه گرفته‌ایم، دقت اندازه‌گیری هر قطره $\frac{1}{1000}$ می‌شود.

$$\frac{1\text{cm}^3}{1000} = 0.001\text{cm}^3$$

۴۹. گزینه ۴ درست است.

50g داده پرت است و حذف خواهد شد. از اعداد باقی‌مانده میانگین می‌گیریم:

$$\frac{40+41+39+42+42+40+43}{7} = 41\text{g} = 41\text{dag}$$

۵۰. گزینه ۲ درست است.

۵۱. گزینه ۲ درست است.

ابتدا حجم ظاهری (حجم مخروط) و حجم حفره (حجم گره) را به دست می‌آوریم:

$$V_{\text{مخروط}} = \frac{1}{3}\pi r^2 h = \frac{1}{3} \times 3 \times (10)^2 \times 12 = 1200\text{cm}^3$$

$$V_{\text{حفره}} = V_{\text{گره}} = \frac{4}{3}\pi r^3 = \frac{4}{3} \times 3 \times (5)^3 = 500\text{cm}^3$$

حال می‌توان حجم واقعی را به دست آورد:

$$V_{\text{واقعی}} = V_{\text{مخروط}} - V_{\text{حفره}} = 1200 - 500 = 700\text{cm}^3$$

بنابراین جرم مخروط برابر است با:

$$\rho = \frac{m}{V} \Rightarrow \gamma/V = \frac{m}{700} \Rightarrow m = 1890\text{g} = 1.89\text{kg}$$

۵۲. گزینه ۱ درست است.

جرم ظرف را m' و جرم مایع A را m می‌نامیم. حجم مایع A و B برابر است؛ پس جرم مایع B برابر است با:

$$\rho = \frac{m}{V} \rightarrow m = \rho V \rightarrow \frac{m_B}{m_A} = \frac{\cancel{\rho_B}^4}{\cancel{\rho_A}^4} \times \frac{\cancel{V_B}^1}{\cancel{V_A}^1} = 4 \rightarrow m_B = 4m$$

$$\begin{cases} m' + m = 120\text{g} \\ m' + 4m = 180\text{g} \end{cases} \rightarrow 3m = 60 \rightarrow m = 20\text{g}, m' = 100\text{g}$$

۵۳. گزینه ۴ درست است.

جرم طلا را m_1 و جرم مس را m_2 می‌نامیم. پس k را $\frac{m_1}{m_2}$ می‌نامیم. $m_1 = km_2$

$$\rho_T = \frac{m_1 + m_2}{V_1 + V_2} = \frac{m_1 + m_2}{\frac{m_1}{\rho_1} + \frac{m_2}{\rho_2}} = \frac{km_2 + m_2}{\frac{km_2}{20} + \frac{m_2}{10}} = \frac{m_2(k+1)}{m_2(\frac{k+2}{20})} = 18 \Rightarrow 20k + 20 = 18k + 36 \Rightarrow k = 8$$

. ۵۴. گزینه ۱ درست است.

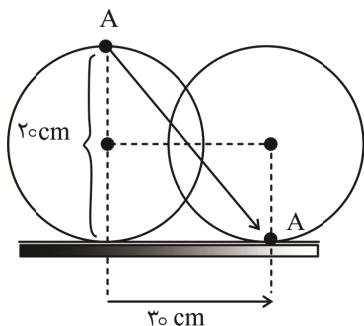
بزرگ بودن نیروی همچسبی مولکول‌های آب، امکان این شکار زیبا و دقیق را توسط ماهی کمان‌گیر فراهم می‌کند.

. ۵۵. گزینه ۴ درست است.

افزون شوینده به یک مایع باعث کاهش کشش سطحی آن مایع می‌شود.

. ۵۶. گزینه ۴ درست است.

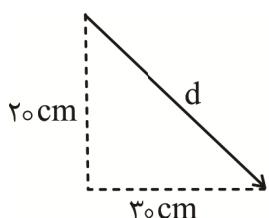
ابتدا باید بررسی کنیم چرخ چند دور می‌زند.



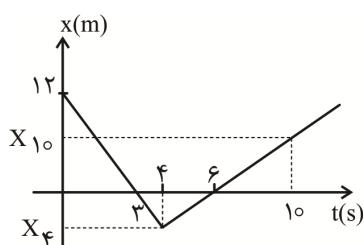
$$n = \frac{\ell}{2\pi r} = \frac{30}{2 \times 3 \times 10} = \frac{1}{2}$$

پس نقطه A نصف محیط دایره را طی می‌کند و به پایین چرخ می‌رود.

حال جایه‌جایی نقطه A را بررسی می‌کنیم:



$$d = \sqrt{30^2 + 30^2} = 10\sqrt{12} \text{ cm}$$



. ۵۷. گزینه ۳ درست است.

ابتدا با تشابه مثلث، مکان را در لحظه‌های $t_2 = 4\text{s}$ و $t_1 = 10\text{s}$

به دست می‌آوریم:

$$\frac{x_4}{12} = \frac{1}{3} \rightarrow x_4 = 4\text{m}$$

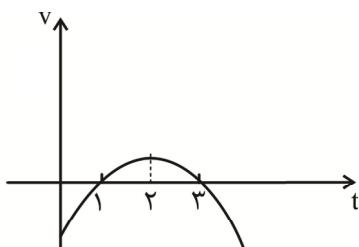
$$\frac{x_{10}}{12} = \frac{4}{2} \rightarrow x_{10} = 8\text{m}$$

$$\frac{\ell}{|\Delta x|} = \frac{16+12}{4} = \frac{28}{4} = 7$$

. ۵۸. گزینه ۲ درست است.

یک راه خوب رسم نمودار $v - t$ است.

$$v = -2t^2 + 8t - 6 = -2(t^2 - 4t + 3) = -2(t-1)(t-3)$$



قسمتی از نمودار مدنظر است که مثبت باشد و از محور t دور شود. یعنی $t = 2\text{s}$ تا $t = 1\text{s}$

۵۹. گزینه ۴ درست است.

۶۰. گزینه ۲ درست است.

$$S_{av} = \frac{L}{\Delta t} \Rightarrow ۲/۶ = \frac{(۶ - x_0) + (۶ - (-۱۰))}{۱۰} \Rightarrow x_0 = -۴\text{m}$$

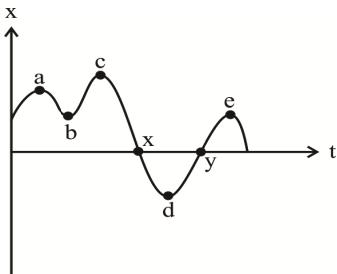
شیب خط در هر نقطه برابر است با سرعت در آن لحظه:

$$v_0 = (t = ۰) = \frac{۰ - (-۴)}{۲} = ۲ \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

$$v(10\text{s}) = (t = 10\text{s}) = \frac{-10 - (۶)}{۴} = -۴ \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

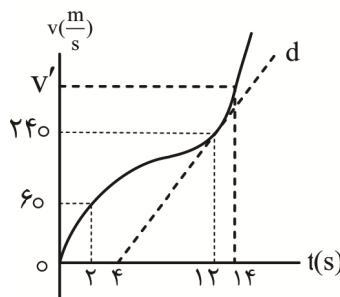
$$a_{av}(0-10\text{s}) = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{-4 - 2}{10} = -0.6 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

۶۱. گزینه ۳ درست است.



متحرک در نقاط e,d,c,b,a تغییر جهت می‌دهد.

بردار مکان متحرک در نقاط X,Y تغییر جهت می‌دهد.



۶۲. گزینه ۱ درست است.

شتاب در لحظه $t = 12\text{s}$ برابر است با شیب خط مماس

بر نمودار سرعت - زمان در این لحظه (شیب خط d).

با شتاب به این که شتاب لحظه‌ای متحرک در لحظه $t = 12\text{s}$ ،

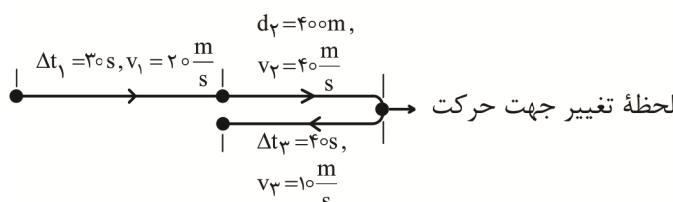
با شتاب متوسط متحرک در بازه زمانی

$t_1 = 14\text{s}$ تا $t_2 = 2\text{s}$ برابر است، داریم:

$$a_{t=12\text{s}} = a_{av(2-14)\text{s}} \Rightarrow d = \frac{\Delta v}{\Delta t} \Rightarrow \frac{240 - 60}{12 - 2} = \frac{v' - 60}{14 - 2} \Rightarrow v' = 420 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

دو ثانیه اول بازه زمانی $t_1 = 0$ تا $t_2 = 2\text{s}$ و دو ثانیه هفتم بازه زمانی $t_1 = 12\text{s}$ تا $t_2 = 14\text{s}$ است. بنابراین می‌توان نوشته:

$$a_{av} = \frac{\Delta v}{\Delta t} \Rightarrow \frac{a_{av(0-2)\text{s}}}{a_{av(12-14)\text{s}}} = \frac{\frac{60 - 0}{2 - 0}}{\frac{420 - 240}{14 - 12}} = \frac{60}{180} = \frac{1}{3}$$



۶۳. گزینه ۳ درست است.

ابتدا مسیر حرکت جسم را رسم می‌کنیم:

جابه‌جایی متحرک در هریک از مراحل ۱ و ۳ و زمان جابه‌جایی متحرک در مرحله ۲ برابر است با:

$$d_1 = v_1 \cdot \Delta t_1 = 20 \times 30 = 600\text{m} \Rightarrow d_1 = 600\text{m}$$

$$d_2 = v_2 \cdot \Delta t_2 \Rightarrow 400 = 40 \times \Delta t_2 \Rightarrow \Delta t_2 = 10\text{s}$$

$$d_3 = v_3 \cdot \Delta t_3 = 10 \times 40 = 400\text{m} \Rightarrow d_3 = 400\text{m}$$

جابه‌جایی کل برابر است با:

$$d_T = d_1 + d_2 - d_3 = 600 + 400 - 400 = 600 \text{ m}$$

مدت زمان کل برابر است با:

$$\Delta t_T = \Delta t_1 + \Delta t_2 + \Delta t_3 = 30 + 10 + 40 = 80 \text{ s}$$

حال سرعت متوسط در کل مسیر برابر است با:

$$v_{av} = \frac{d_T}{\Delta t_T} = \frac{600}{80} = 7.5 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

بنابراین سرعت متوسط بر حسب کیلومتر بر ساعت برابر است با:

$$v_{av} = 7.5 \times 3/6 = 27 \frac{\text{km}}{\text{h}}$$

۶۴. گزینه ۱ درست است.

ابتدا سرعت هریک از متحرک‌ها را به دست می‌آوریم:

$$v_A = A = \frac{200 - 100}{10 - 0} = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

$$v_B = B = \frac{0 - (-200)}{10 - 0} = 20 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

با توجه به اینکه حرکت هر دو متحرک به صورت یکنواخت (سرعت ثابت) است؛ می‌توان معادله مکان - زمان آن‌ها را نوشت:

$$x = vt + x_0 \Rightarrow \begin{cases} x_A = 10t + 100 \\ x_B = 20t - 200 \end{cases}$$

فاصله دو متحرک در دو لحظه برابر 20 متر است. یکبار قبل از رسیدن دو متحرک به یکدیگر و بار دیگر پس از رسیدن به یکدیگر؛ بنابراین می‌توان نوشت:

$$|x_B - x_A| = 20 \Rightarrow \begin{cases} x_B - x_A = 20 \Rightarrow 20t - 200 - (10t + 100) = 20 \Rightarrow 10t = 320 \Rightarrow t = 32 \text{ s} \\ x_B - x_A = -20 \Rightarrow 20t - 200 - (10t + 100) = -20 \Rightarrow 10t = 280 \Rightarrow t = 28 \text{ s} \end{cases}$$

بازه زمانی که فاصله دو متحرک از یکدیگر کمتر یا مساوی 20 متر است، برابر است با:

حال می‌توان جابه‌جایی دو متحرک را در این بازه زمانی به دست آورد:

$$\Delta x = v \cdot \Delta t \Rightarrow \begin{cases} \Delta x_A = 10 \times 4 = 40 \text{ m} \\ \Delta x_B = 20 \times 4 = 80 \text{ m} \end{cases}$$

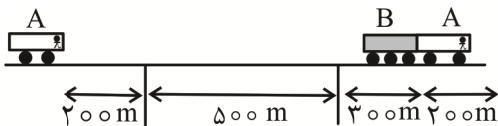
بنابراین اختلاف جابه‌جایی دو متحرک برابر است با:

$$\Delta x_B - \Delta x_A = 80 - 40 = 40 \text{ m}$$

۶۵. گزینه ۴ درست است.

حداقل زمانی که طول می‌کشد تا قطار **A** به طور کامل از قطار **B** که ساکن است، عبور کند آن است که انتهای قطار **A** ابتدای قطار **B** قرار گیرد. در این حالت جابه‌جایی راننده قطار **A** در طی این حرکت برابر است با:

$$\Delta x = 200 + L_A + L_B = 200 + 500 + 300 + 200 = 1200 \text{ m}$$



حال می‌توان مدت زمان این جابه‌جایی را به دست آورد:

$$\Delta t = \frac{\Delta x}{v} = \frac{1200}{50} = 24$$

شیمی

۶۶. گزینه ۱ درست است.

زیرا انرژی با طول موج رابطه وارون دارد.

رنگ شعله سدیم کلرید زرد و رنگ شعله مس (II) سولفات سبز است و طول موج رنگ زرد، بلندتر از رنگ سبز است.

بررسی گزینه‌های ۳ و ۴:

رنگ شعله سدیم نیترات با سدیم کلرید یکسان و زرد است؛ بنابراین طول موج رنگ ایجادشده برابر است. (شیمی (۱) - فصل ۱)

۶۷. گزینه ۱ درست است.

$$Z = \frac{63 - 17 + 2}{2} = 24$$

این عنصر کروم بوده و در دوره چهارم و گروه ششم جدول دوره‌ای جای دارد. (شیمی (۱) - فصل ۱)

۶۸. گزینه ۳ درست است.

$$64,820 = 64 + 1 \times \left(\frac{43/750 - a_3}{100} \right) + \frac{3a_3}{100}; a_3 = 19/125$$

$$= 56/250 - 19/125 = 37/125$$

(شیمی (۱) - فصل ۱)

۶۹. گزینه ۲ درست است.

الف) طیف نشري خطی ایزوتوپ‌های یک عنصر یکسان است، چون طیف نشري خطی هر عنصر منحصر به فرد است و به عدد اتمی وابسته است.

ب) رنگ شعله در لیتیم نیترات، قرمز رنگ است.

پ) الکترون‌ها با از دست دادن انرژی از حالت برانگیخته به لایه‌های الکترونی پایین‌تر (با n کمتر) انتقال می‌یابند.

ت) طول موج جذب الکترون از لایه پنجم به لایه دوم کوتاه‌تر از طول موج بازگشت الکترون از لایه چهارم به لایه دوم است و انرژی آن بیشتر است. (شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۰. گزینه ۲ درست است.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت اول نادرست است؛ زیرا از رابطه (n^2) ، حداکثر تعداد الکترون‌ها در هر لایه الکترونی به دست می‌آید.

عبارت دوم نادرست است؛ زیرا زیرلایه‌هایی با عدد کوانتموی اصلی یکسان (مانند $3s$ ، $3p$ ، $3d$) یک لایه الکترونی (مانند لایه سوم) را تشکیل می‌دهند.

عبارت سوم درست است؛ حداکثر گنجایش الکترونی یک زیرلایه، از چهار برابر عدد کوانتموی فرعی (l) آن زیرلایه ۲ واحد بزرگ‌تر است.

$$4l + 2 = \text{حداکثر گنجایش الکترونی یک زیرلایه}$$

عبارت چهارم درست است؛ پنجمین نوع زیرلایه یک اتم که مقدار ۱ آن برابر با ۴ است. (چون اولین نوع زیرلایه ۱ برابر با صفر

$$\text{دارد. ظرفیت پذیرش حداکثر ۱۸ الکترون را دارد } (4l + 2 = 18e^- = 4 \times 4 + 2 = 41 + 2)$$

(شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۱. گزینه ۲ درست است.

بررسی گزینه‌ها:

$$n - e = (207 - 82) - 80 = 45$$

$$n - e = (238 - 92) - 89 = 57$$

$$n - e = (89 - 39) - 36 = 14$$

$$n - e = (137 - 56) - 54 = 27$$

(شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۲. گزینه ۱ درست است.

زیرا، داریم:

$$10^{-4} \text{ gFe} \times \frac{1 \text{ mol}}{56 \text{ gFe}} \times \frac{6.02 \times 10^{23} \text{ atom}}{1 \text{ mol}} = 1.075 \times 10^{18} \text{ atom(Fe)}$$

(شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۲. گزینه ۱ درست است.

فقط عبارت دوم درست است.

زیرا، جرم اتم‌ها را به صورت نسبی تعیین کرده‌اند.

بررسی سایر عبارت‌ها.

عبارت اول نادرست است؛ زیرا جرم هلیم را با یک تقریب نسبی می‌توان برابر عدد جرمی در نظر گرفت.

عبارت سوم نادرست است؛ زیرا این مقدار را حدوداً برابر با 1 amu می‌توان در نظر گرفت.

عبارت چهارم نادرست است؛ زیرا مجموع جرم پروتون و نوترون از 2 amu ، کمی بیشتر است. (شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۲. گزینه ۲ درست است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: نادرست است؛ زیرا در لایه چهارم دارای 32 الکترون می‌باشیم.

گزینه ۳: نادرست است؛ زیرا رنگ شعله مس (II) نیترات، سبزرنگ است.

گزینه ۴: نادرست است؛ زیرا میزان انحراف رنگ آبی از نارنجی بیشتر است. به طور کلی هر چه انرژی بیشتر باشد، میزان انحراف بیشتر است. (شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۲. گزینه ۲ درست است.

عبارت‌های دوم و سوم درست است.

بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارت اول: این عنصر در طبیعت یافت نمی‌شود.

عبارت چهارم: نیم عمر این عنصر کوتاه است و نمی‌توان برای مدت طولانی نگهداری نمود. (شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۲. گزینه ۱ درست است.

فقط عبارت سوم درست است.

بررسی سایر عبارت‌ها:

(۱) 118 عنصر در جدول وجود دارد که در 7 دوره و 18 گروه یافت می‌شود.

(۲) در جدول تناوبی امروزی، عناصر براساس افزایش تدریجی عدد اتمی چیدمان شده‌اند.

(۴) مجموع عنصرهای دسته p و s برابر با 50 است.

(شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۲. گزینه ۴ درست است.

$$\bar{x} = \frac{m_1 a_1 + m_2 a_2 + m_3 a_3}{100}$$

$$\bar{x} = \frac{(28 \times 75) + (29 \times 10) + (30 \times 15)}{100} = 28.4$$

(شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۲. گزینه ۴ درست است.

مجموع $n+1$ برای آن کوچک‌تر است و دارای 32 الکترون در لایه چهارم است. (شیمی (۱) - فصل ۱)

۷۹. گزینه ۱ درست است.

بررسی موارد:

عبارت اول) درست است. امروزه حدود ۶۱٪ مردم جهان، امید به زندگی کمتر از ۵۰ سال دارند.

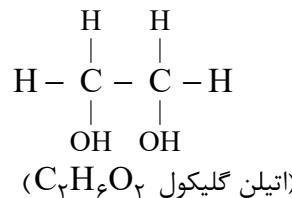
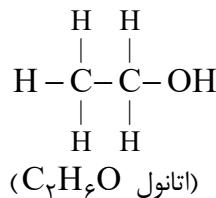
عبارت دوم) نادرست است؛ زیرا امید به زندگی برای شهراهای یک کشور باهم متفاوت است.

عبارت سوم) نادرست است؛ زیرا امید به زندگی نشان می‌دهد که یک فرد به طور میانگین چند سال در این جهان زندگی می‌کند. (البته با توجه به خطراتی که در طول زندگی با آن مواجه است).

عبارت چهارم) نادرست است؛ زیرا ظرفهای چرب را به خاکستر آغشته می‌کردد نه خاک رس. (شیمی (۳) - فصل ۱)

۸۰. گزینه ۲ درست است.

ساختار اتیلن گلیکول و اتانول به صورت زیر است:



مورد اول) شمار اتم‌های هیدروژن هر دو مولکول برابر ۶ است.

مورد دوم) اتیلن گلیکول به علت داشتن دو گروه هیدروکسیل، شمار پیوندهای هیدروژنی بیشتری نسبت به اتانول که دارای یک گروه هیدروکسیل است، تشکیل می‌دهد.

مورد سوم) درصد جرمی اکسیژن در اتیلن گلیکول بیشتر از اتانول است:

$$\frac{1(16)}{2(12)+6+1(16)} \times 100 = \% ۳۴/۸$$

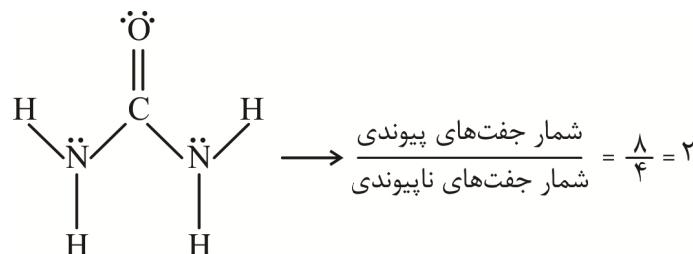
$$\frac{2(16)}{2(12)+6+2(16)} \times 100 = \% ۵۱/۶$$

مورد چهارم) اتیلن گلیکول به علت داشتن گروه‌های هیدروکسیل بیشتر نسبت به اتانول نیروی بین مولکولی قوی‌تر داشته و نقطه جوش بالاتری نسبت به اتانول خواهد داشت. (شیمی (۳) - فصل ۱)

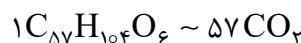
۸۱. گزینه ۳ درست است.

به بررسی هریک از عبارت‌ها می‌پردازیم:

عبارت اول: نادرست است؛ زیرا در اوره نسبت شمار جفت الکترون‌های پیوندی به ناپیوندی برابر ۲ است:



عبارت دوم: درست است.



$$0,05 \text{ mol C}_{57}\text{H}_{104}\text{O}_6 \times \frac{57 \text{ mol CO}_2}{1 \text{ mol C}_{57}\text{H}_{104}\text{O}_6} \times \frac{22/4 \text{ L CO}_2}{1 \text{ mol CO}_2} = 63,84 \text{ L CO}_2$$

توجه داشته باشیم که فرآورده دیگر این واکنش، H_2O بوده که در شرایط STP به حالت مایع (l) دیده می‌شود.

عبارت سوم: نادرست است؛ زیرا اتیلن گلیکول ($\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$) مولکولی قطبی بوده و در هگزان نامحلول است.

عبارت چهارم: نادرست است؛ زیرا مولکول‌های سازنده عسل حاوی شمار زیادی گروه هیدروکسیل هستند.

(شیمی (۳) - فصل ۱)

۸۲. گزینه ۴ درست است.

معادله واکنش انجام شده به صورت زیر است:



$$\frac{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}}{\text{C}_{57}\text{H}_{110}\text{O}_6} = \frac{\text{ضریب} \times 6 \times 10^{23}}{\text{شمار} \text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3} \Rightarrow \frac{1 \times 890}{5340 \text{ g}} = \frac{1 \times 6 \times 10^{23}}{x} \Rightarrow x = 3,612 \times 10^{24}$$

(شیمی (۳) - فصل ۱)

۸۳. گزینه ۳ درست است.

سه مورد نادرستاند:

کلؤیدها نور را پخش می‌کنند.

کلؤیدها تهنشین نمی‌شوند و پایدارند.

رنگ نوعی کلؤید است. (شیمی (۳) - فصل ۱)

۸۴. گزینه ۲ درست است.

به بررسی هریک از عبارت‌ها می‌پردازیم:

عبارت اول) نادرست است؛ زیرا بین جزء کاتیونی (NH_4^+ - K^+ - Na^+) و جزء آنیونی ($\text{R}-\text{COO}^-$) صابون‌ها پیوند یونی برقرار است.

عبارت دوم) درست است. زنجیر هیدروکربنی در صابون‌ها که همان بخش چربی دوست است با مولکول‌های روغن، جاذبه و اندروالسی برقرار می‌کند.

عبارت سوم) نادرست است؛ زیرا گفته‌یم که فرمول صابون‌های جامد را می‌توان به صورت $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{COONa}$ در نظر بگیریم، با توجه به صورت سؤال، زنجیر کربنی صابون موردنظر باید ۱۵ اتم کربن داشته باشد؛ بنابراین $n = 15$ است:



عبارت چهارم) درست است. RCOOK فرمول صابون مایع و RCOONa فرمول صابون جامد است؛ بنابراین واضح است که در صورت یکسان بودن R ، نقطه ذوب RCOONa که جامد است بالاتر از RCOOK که مایع است، می‌باشد.

(شیمی (۳) - فصل ۱)

۸۵. گزینه ۳ درست است.

باید به دنبال کمیت‌هایی باشیم که با افزایش آن‌ها، قدرت پاک‌کنندگی صابون بیشتر و به تبع آن درصد لکه باقی‌مانده کمتر شود؛ مورد اول) با افزایش دمای آب، قدرت پاک‌کنندگی صابون بیشتر می‌شود.

مورد دوم) با افزایش درجه سختی آب یا به عبارت دیگر افزایش میزان یون‌های Ca^{2+} و Mg^{2+} ، قدرت پاک‌کنندگی صابون کاهش می‌یابد.

مورد سوم) با افزایش درصد آنزیم موجود در صابون، قدرت پاک‌کنندگی صابون افزایش می‌یابد.

مورد چهارم) با افزایش مقدار صابون، قدرت پاک‌کنندگی صابون (البته تا حد معینی) افزایش می‌یابد.

مورد پنجم) هرچه میزان چسبندگی چربی به پارچه بیشتر باشد، چربی سخت‌تر از پارچه جدا شده و قدرت پاک‌کنندگی صابون کمتر خواهد بود. (شیمی (۳) - فصل ۱)

۸۶. گزینه ۲ درست است.

فرمول صابون موردنظر به صورت $\text{C}_{18}\text{H}_{35}\text{O}_2\text{K}$ یا $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOK}$ می‌باشد:

بررسی موارد به ترتیب:

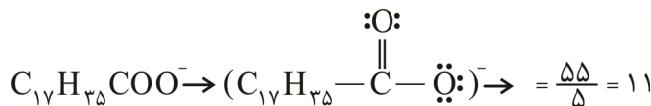
- درست است. به علت داشتن کاتیون پتاسیم (K^+) نوعی صابون مایع بوده و به همین دلیل می‌توان گفت که نقطه ذوب آن از دمای اتاق یعنی 25°C پایین‌تر بوده است.

- نادرست است. باهم ببینیم:

$$\frac{\text{C}}{\text{O}} = \frac{\text{درصد جرمی C}}{\text{درصد جرمی O}} = \frac{\frac{18 \times 12}{2 \times 16}}{\frac{6}{75}} = 6/75$$

- نادرست است؛ زیرا صابون‌ها خاصیت بازی دارند و کاغذ pH در محلول آبی آن‌ها به رنگ آبی خواهد بود.

درست است. باهم ببینیم:

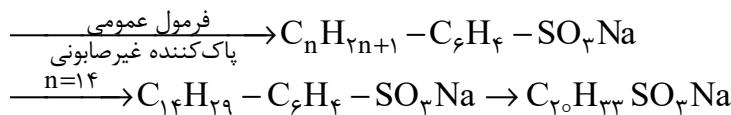


(شیمی ۳) - فصل ۱

۸۷. گزینه ۴ درست است.

هر چهار عبارت نادرست هستند:

عبارت اول) نادرست است؛ زیرا فرمول گروه سولفونات به صورت SO_3^- است نه SO_3^{2-} .
 عبارت دوم) نادرست است؛ زیرا زنجیر آلکیل در پاک‌کننده‌های غیرصابونی، بخش ناقطبی است نه قطبی.
 عبارت سوم) نادرست است.

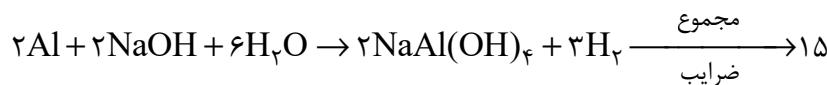


عبارت چهارم) نادرست است؛ زیرا تعداد اتم‌های اکسیژن باید برابر ۴ باشد نه ۳ (شیمی ۳) - فصل ۱

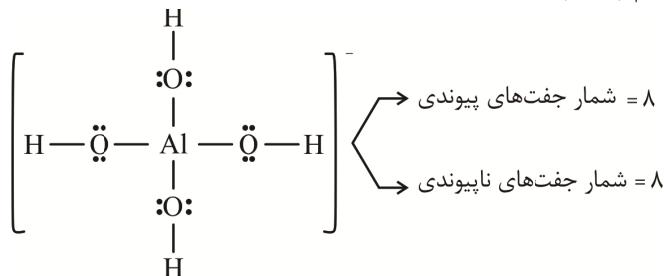
۸۸. گزینه ۱ درست است.

به بررسی هریک از عبارت‌ها می‌پردازیم:

عبارت اول) درست است. این واکنش گرماده است و با انتقال گرما از سامانه انجام واکنش به محیط همراه است.
 عبارت دوم) درست است. گاز هیدروژن تولیدی با ضربه زدن به آلاینده‌ها سبب خردشدن و انحلال آسان‌تر آن‌ها می‌شود.
 عبارت سوم) نادرست است با هم ببینیم:



عبارت چهارم) درست است. آنیون Al(OH)_4^- ، یون Al(OH)_4^- است:



(شیمی ۳) - فصل ۱

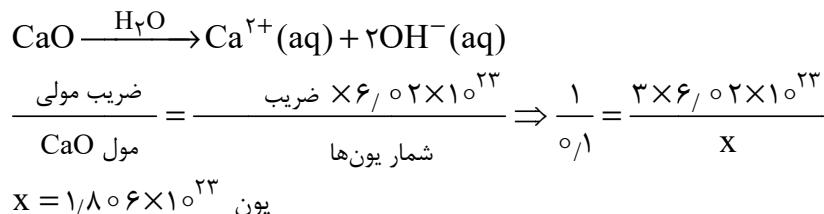
۸۹. گزینه ۲ درست است.

عبارت‌های «دوم» و «سوم» نادرست هستند:

عبارت دوم) نادرست است؛ زیرا سوانت آرنیوس نخستین کسی بود که اسیدها و بازها را براساس یک مبنای علمی توصیف کرد.
 عبارت سوم) نادرست است؛ زیرا آرنیوس بروی رسانایی الکتریکی محلول‌های آبی کار می‌کرد. (شیمی ۳) - فصل ۱

۹۰. گزینه ۳ درست است.

دی‌نیتروژن پنتاکسید جامد، اسید آرنیوس محسوب می‌شود و از انحلال هر مول آهک (CaO) در آب کافی، مطابق معادله زیر ۳ مول یون تولید می‌شود.

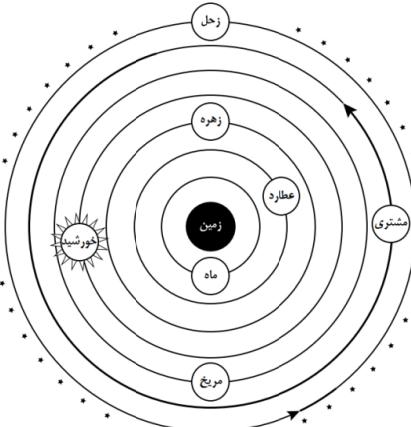


(شیمی ۳) - فصل ۱

زمین‌شناسی

۹۱. گزینه ۱ درست است.

نژدیک‌ترین سیاره گردشی در مسیر دایره‌ای به دور زمین طبق نظریه بطلمیوس، عطارد است. به شکل ۱-۲ در صفحه ۱۱ کتاب دقیق بفرمایید.



شکل ۱-۲: نمایش نظریه زمین مرکزی

رد گزینه ۲: طبق نظریه بطلمیوس چهارمین جرم آسمانی گردشی در اطراف زمین خورشید است.

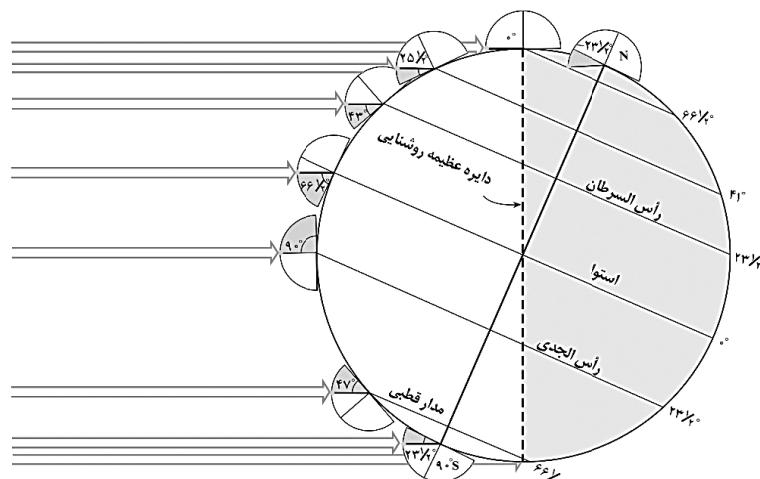
رد گزینه ۳: طبق نظریه بطلمیوس خورشید و سیارات منظومه شمسی به دور زمین در حال گردش اند.

رد گزینه ۴: مدار گردشی مشتری بین مریخ و زحل قرار دارد.

(فصل ۱ - ص ۱۱)

۹۲. گزینه ۴ درست است.

در استوا همواره ۱۲ ساعت روز و ۱۲ ساعت شب است و هرچه از استوا (مدار صفردرجه) به سمت قطبین حرکت کنیم میزان اختلاف بیشتر می‌شود. (فصل ۱ - ص ۱۳)



شکل ۴-۱: مقدار انحراف محور زمین و تأثیر آن در مقدار زاویه تابش خورشید در عرض‌های جغرافیایی مختلف

۹۳. گزینه ۲ درست است.

ترتیب وقایع: ایجاد لایه‌ها از A تا G - چین خوردگی - گسل Y - نفوذ توده آذرین - هوازدگی سطحی (رد گزینه ۲).

تأیید گزینه ۱: ابتدا با استفاده از لایه‌های رسوی وجود داشته باشد که گسلی رخ دهد.

تأیید گزینه ۳: هوازدگی سطحی آخرین پدیده رخ داده است.

تأیید گزینه ۴: لایه رسوی F قبل از ایجاد گسل تشکیل شده و سپس توسط گسل حرکت کرده است.

(فصل ۱ - ص ۱۶)

۹۴. گزینه ۲ درست است.

شكل مربوط به منظمه شمسی است. این جمله برای کهکشان راه شیری قابل استفاده است که به صورت نوار بخشی از آن قبل مشاهده می‌باشد. از روی زمین ما می‌توانیم سیارات و اقمار آن‌ها و همچنین خورشید را رصد کنیم.
بررسی سایر گزینه‌ها:

طبق نظریه خورشید مرکزی که همچنان مورد تأیید می‌باشد، ترتیب اجرام آسمانی از مرکز به حاشیه شامل: خورشید - عطارد - زهره - زمین و ماه - مریخ - مشتری - زحل و ... می‌باشد. (تأیید گزینه ۱)

نزدیک‌ترین حالت زمین به خورشید در اول دی‌ماه بوده و حضیض خورشیدی نام دارد که زمین حدود ۱۴۷ میلیون کیلومتر از خورشید فاصله دارد. (تأیید گزینه ۳)

در ابتدای بهار و پاییز نور خورشید به مدار صفر درجه (استوا) عمود می‌تابد. (تأیید گزینه ۴)
(فصل ۱ - ص ۱۱ تا ۱۴)

۹۵. گزینه ۱ درست است.

بیشینه سرعت حرکت زمین به دور خورشید در زمان حضیض خورشیدی (ابتدای دی‌ماه) است. در این زمان تابش عمود به رأس‌الجدى بوده و درنتیجه، رأس‌السرطان طولانی‌ترین سایه اجسام را دارد.
بررسی سایر گزینه‌ها:

در اول دی‌ماه قطب جنوب در تمام ۲۴ ساعت شبانه روز، روز می‌باشد و قطب شمال در تمام ۲۴ ساعت شبانه روز، شب می‌باشد. بنابراین بیشترین اختلاف شب و روز را تجربه می‌کنند. (رد گزینه ۲)

در اول دی‌ماه طولانی‌ترین سایه در نیمکره شمالی و در اول تیرماه، طولانی‌ترین سایه در نیمکره جنوبی دیده می‌شود. (رد گزینه ۳)
در اول دی‌ماه تابش عمود نور خورشید در مدار $23^{\circ}/5$ درجه جنوبی (رأس‌الجدى) می‌باشد. (رد گزینه ۴)

(فصل ۱ - ص ۱۳ و ۱۴)

۹۶. گزینه ۳ درست است.

طبق عقیده کوپرنیک که نظریه خورشید مرکزی را ارائه داد؛ خورشید مرکز عالم بوده و شش سیاره در اطراف آن در گردش می‌باشند که به ترتیب: عطارد - زهره - زمین - مریخ - مشتری و زحل می‌باشند. کوپرنیک مدار گردشی را دایره‌ای می‌دانست و جهت گردش را پادساعتگرد عنوان کرده بود.

رد گزینه ۱: جهت حرکت را پادساعتگرد می‌دانست.

رد گزینه ۲: مدار گردشی مریخ و مشتری مجاور یکدیگر است و هیچ سیاره‌ای بین مدار گردشی آن‌ها قرار ندارد.
رد گزینه ۴: این مورد با نظریه بطلمیوس همخوانی دارد. (فصل ۱ - ص ۱۱)

۹۷. گزینه ۱ درست است.

تعیین سن سنگ‌ها و پدیده‌های مختلف، از نظر بررسی تاریخچه زمین، اکتشاف ذخایر و منابع موجود در زمین، پیش‌بینی حوادث احتمالی آینده و ... اهمیت زیادی دارد. در زمین‌شناسی، سن سنگ‌ها و پدیده‌ها را به دو روش نسبی و مطلق تعیین می‌کنند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

رد گزینه ۲: تنها به روش مطلق اشاره دارد.

رد گزینه ۳ و ۴: تنها به روش نسبی اشاره دارد.

(فصل ۱ - ص ۱۵ و ۱۶).

۹۸. گزینه ۱ درست است.

طبق جدول زیر اورانیوم ۲۳۸ با نیمه‌عمر تقریبی $4/5$ میلیارد سال با عمر تخمین زده شده برای زمین همخوانی بیشتری دارد و مناسب‌ترین عنصر پرتوزا برای محاسبه نمونه موردنظر می‌باشد. عنصر پایدار حاصل از واپاشی اورانیوم ۲۳۸، سرب ۲۰۶ می‌باشد.

رد گزینه ۲: منظور گزینه اورانیوم ۲۳۵ است که مناسب برای این نمونه نمی‌باشد.

رد گزینه ۳: منظور گزینه توریم ۲۳۲ می‌باشد که نیمه‌عمر آن بیشتر از عمر تخمین‌زده شده برای زمین می‌باشد.

رد گزینه ۴: کربن ۱۴ دارای نیمه عمر تقریبی ۵۷۳۰ سال است. (فصل ۱ - ص ۱۶)
نیمه عمر برخی از عناصر پرتوزا

عنصر پایدار	نیمه عمر(تقریبی)	عنصر پرتوزا
سرب ۲۰۶	۴/۵ میلیارد سال	اورانیم ۲۳۸
سرب ۲۰۷	۷۱۳ میلیون سال	اورانیم ۲۳۵
سرب ۲۰۸	۱۴/۱ میلیارد سال	توریم ۲۳۲
نیتروژن ۱۴	۵۷۳۰ سال	کربن ۱۴
آرگون ۴۰	۱/۳ میلیارد سال	پتانسیم ۴۰

۹۹. گزینه ۴ درست است.

نیمه عمر عنصر پرتوزا اورانیوم ۲۳۵، حدود ۷۱۳ میلیون سال است. از آنجا که یک چهارم از عنصر پرتوزا باقی مانده است.
بنابراین دو نیمه عمر = سن نمونه

$$\frac{1}{4} \times 713 = 1426$$

(فصل ۳ - ص ۴۴)

۱۰۰. گزینه ۱ درست است.

در حدود ۴/۶ میلیارد سال قبل، سیاره زمین به صورت کره‌ای مذاب، تشکیل و در مدار خود قرار گرفت. با گذشت زمان و سرد شدن، سنگ‌های آذرین به عنوان نخستین اجزای سنگ کره تشکیل شدند؛ سپس با فوران آتش‌فشان‌های متعدد، گازهایی از داخل زمین خارج شدند، هواکره را به وجود آوردند. در ادامه، کره زمین سردو شد و بخار آب به صورت مایع درآمد و آب کره تشکیل شد. با تشکیل اقیانوس‌ها و تحت تأثیر انرژی خورشید، شرایط برای تشکیل زیست‌کره فراهم و زندگی انواع تک‌یاخته‌ها در دریاهای کم‌عمق آغاز شد. به وجود آمدن چرخه آب، باعث فرسایش سنگ‌ها، تشکیل رسوبات و سنگ‌های رسوبی گردید. در ادامه، با حرکت ورقه‌های سنگ کره و ایجاد فشار و گرمایی زیاد در مناطق مختلف، سنگ‌های دگرگونی به وجود آمدند. بنابراین ترتیب وقایع برای زمین: سنگ کره - هواکره - آب کره - زیست‌کره

ترتیب ایجاد سنگ‌ها: آذرین - رسوبی - دگرگونی

رد گزینه ۲: سنگ‌های دگرگونی پس از سنگ‌های رسوبی شکل گرفته‌اند.

رد گزینه ۳: اولین سنگ‌های ایجاد شده در کره زمین از نوع آذرین بوده‌اند.

رد گزینه ۴: زندگی انواع تک‌یاخته‌ها در دریاهای کم عمق آغاز شد. (فصل ۱ - ص ۱۴ و ۱۵)

۱۰۱. گزینه ۴ درست است.

قانون دوم کپلر می‌گوید: هر سیاره، چنان به دور خورشید می‌گردد که خط فرضی که سیاره را به خورشید وصل می‌کند، در مدت زمان‌های مساوی، مساحت‌های مساوی ایجاد می‌کند. بررسی سایر گزینه‌ها:

رد گزینه ۱: این گزاره مربوط به قانون اول کپلر است.

رد گزینه ۲: این گزاره مربوط به نظریه کوپرنیک است.

رد گزینه ۳: زمان گردش یک دور سیاره به دور خورشید، با افزایش فاصله از خورشید افزایش می‌یابد. (فصل ۱ - ص ۱۱ و ۱۲)

۱۰۲. گزینه ۳ درست است.

دقت کنید که هر ۱۵۰ میلیون کیلومتر برابر با یک واحد نجومی می‌باشد. بنابراین در صورتی که یک سیاره ۱۳۵۰ میلیون کیلومتر از خورشید فاصله داشته باشد، بنابراین $d^3 = p^2$ می‌توان نوشت:

$$p^2 = d^3 \rightarrow p = (d^3)^{\frac{1}{2}} \rightarrow p = ۲۷$$

(فصل ۱ - ص ۱۲)

۱۰۳. گزینه ۱ درست است.

همواره طول مدت زمان شب و روز در استوا برابر است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

رد گزینه ۲: در اول دی‌ماه، زمانی که پرتوهای خورشید به مدار $23^{\circ}/5$ جنوبی عمود می‌تابد، در نیمکره شمالی زمستان و در نیمکره جنوبی تابستان است.

رد گزینه ۳: در زمانی که نور به رأسالجدى عمود می‌تابد (اول دی‌ماه - حضيض خورشیدی)، هر چه به‌سمت قطب شمال برویم روز کوتاه‌تر می‌شود. وقت کنید در نیمکره شمالی زمستان است.

رد گزینه ۴: در طول سال در ابتدای بهار و ابتدای پاییز نور به مدار صفر درجه عمود می‌تابد.

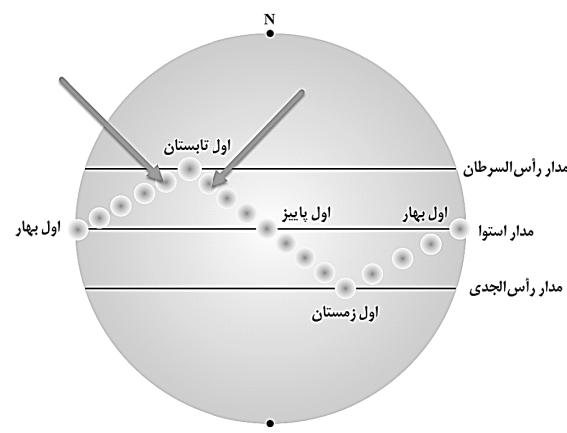
(فصل ۱ - ص ۱۴)

۱۰۴. گزینه ۴ درست است.

در زمستان و بهار (از ابتدای دی‌ماه تا انتهای خرداد) سرعت زمین کم شونده بوده و در تابستان و پاییز (از ابتدای تیرماه تا انتهای آذر) سرعت زمین زیادشونده می‌باشد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

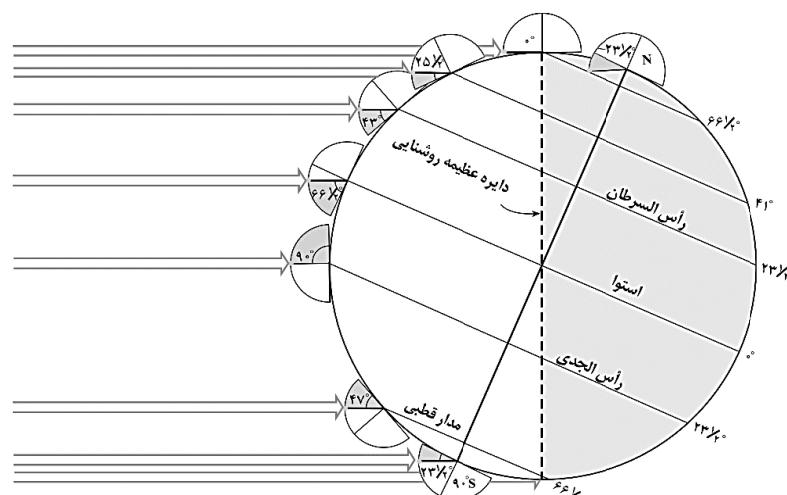
رد گزینه ۱: در صورتی که جسمی در 18° درجه شمالی قرار داشته باشد و فاقد سایه باشد فصول در نیمکره شمالی دو حالت دارد یا در اواخر بهار است یا اوایل تابستان.



شکل ۶-۱- موقعیت فرضی تابش عمود نور خورشید نسبت به مدارهای مختلف زمین (براساس نیمکره شمالی)

رد گزینه ۲: در دو زمان اول دی و اول تیر بیشترین اختلاف شب و روز در قطبین مشاهده می‌شود.

رد گزینه ۳: در اول بهار و اول پاییز در همه عرض‌های جغرافیایی ۱۲ ساعت روز و ۱۲ ساعت شب می‌باشد.



شکل ۶-۱- مقدار انحراف محور زمین و تأثیر آن در مقدار زاویه تابش خورشید در عرض‌های جغرافیایی مختلف

(فصل ۱ - ص ۱۲ تا ۱۴)

۱۰۵. گزینه ۱ درست است.

در زمان حضیض خورشیدی، زمین بیشینه سرعت خود را داشته و کمترین فاصله را از خورشید دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

تأیید گزینه ۲: طبق قانون اول کپلر، سیارات در مدار بیضوی به دور خورشید به صورت پاد ساعتگرد در حرکت می‌باشند.

تأیید گزینه ۳: طبق نظریه بطلمیوس همانند نظریه کوپرنیک، عطارد و زهره بین خورشید و زمین قرار دارد.

تأیید گزینه ۴: طبق جدول زیر نیمه عمر تقریبی توریم، بیش از سه برابر نیمه عمر اورانیوم ۲۳۸ می‌باشد.

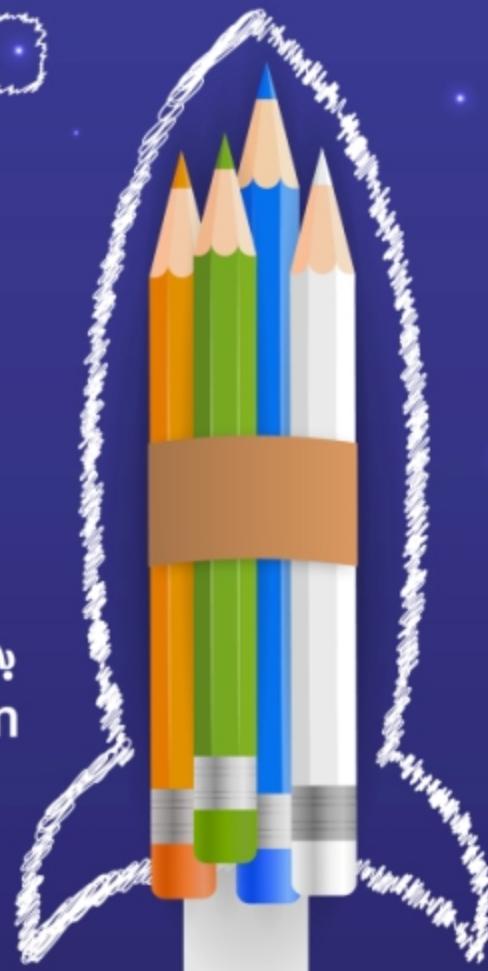
نیم عمر برخی از عناصر پرتوزا

عنصر پایدار	نیم عمر (تقریبی)	عنصر پرتوزا
سرب ۲۰۶	۴/۵ میلیارد سال	اورانیم ۲۳۸
سرب ۲۰۷	۷۱۳ میلیون سال	اورانیم ۲۳۵
سرب ۲۰۸	۱۴/۱ میلیارد سال	توریم ۲۳۲
نیتروژن ۱۴	۵۷۳۰ سال	کربن ۱۴
آرگون ۴۰	۱/۳ میلیارد سال	پتاسیم ۴۰

(فصل ۱ - ص ۱۱، ۱۲، ۱۳ و ۱۶)



پنجامین ریما/تلویزیون
sanjeshine.com



درمدار
درستون

درمدار
ازمون‌تون

درمدار
کنکور‌تون

درمدار
امتحان‌تون

....



شرکت تهابی نسات آموزش کانون

ساندان پیش‌آموزش

سنجشین

مجموعه فیلم‌های آموزشی
ویژه پایه‌های رسم، یازدهم، دوازدهم و راول طلبان کنکور

ریاضی - تجربی



شرکت تعاونی خدمات آموزشی کارکنان
سازمان نجاش آموزش کشور

بسمه تعالیٰ

امتحانات

قابل توجه دانش آموزان متقاضی شرکت در آزمون های آزمایشی مرحله ای و جامع
تسهیلات ویژه استفاده از فیلم های آموزشی سنجشینه ویژه دانش آموزان پایه دهم،
یازدهم، دوازدهم و داوطلبان کنکور سراسری سال ۱۴۰۴
(گروه علوم ریاضی و فنی و علوم تجربی)

به اطلاع می رساند، شرکت تعاونی خدمات آموزشی کارکنان سازمان سنجش آموزش کشور، نسبت به تولید ویدئوهای آموزشی با کیفیت برای **گروه علوم ریاضی و فنی** و **گروه علوم تجربی** در قالب **بسته های آموزشی**، ویژه داوطلبان آزمون های آزمایشی سنجش به صورت طبقه بندی شده منطبق بر بودجه بندی آزمون ها جهت ایجاد آمادگی دانش آموزان برای شرکت در این آزمون ها اقدام، و بستر آموزشی ویدئویی را برای ایجاد آمادگی دانش آموزان به منظور شرکت در آزمون های آزمایشی و کنکور سراسری و امتحانات نهایی راه اندازی نموده است.

نحوه دسترسی به محتواهای آموزشی:

دانش آموزانی که در آزمون های آزمایشی سنجش (مرحله ای یا جامع) شرکت می نمایند، می توانند در هنگام ثبت نام **بسته مربوط** به همان مرحله آزمون را همراه با آموزش ویدئویی خریداری نمایند و ضمن استفاده از **تخفیف خرید بسته آموزشی** به کلیه دروس مربوط به آن مرحله که براساس بودجه بندی آزمون های آزمایشی سنجش آماده شده است دسترسی داشته و خود را برای شرکت در آزمون های آزمایشی آماده نمایند.

نکته: بسته آموزشی ویدئویی هر مرحله، بیست روز قبل از برگزاری هر آزمون بر روی سایت فعال می شود. همچنین این بسته ها همراه هر آزمون جهت آمادگی دانش آموزان برای شرکت در آزمون های آزمایشی ارائه می شود. و پس از پایان ثبت نام هر مرحله آزمون، امکان دسترسی به این بسته ها به صورت جداگانه وجود ندارد.

نحوه ثبت نام:

آزمون های آزمایشی سنجش همراه با آموزش ویدئویی :

آن دسته از دانش آموزانی که در آزمون های آزمایشی سنجش (مرحله ای یا جامع) شرکت می نمایند، در صورت تمایل به استفاده از بسته های آموزشی لازم است با توجه به دستور العمل ثبت نام آزمون های آزمایشی سنجش (مرحله ای یا جامع) در هنگام ثبت نام در سایت اینترنتی شرکت به نشانی www.sanjeshserv.ir پس از تکمیل اطلاعات درخواستی در بخش داشبورد قسمت آزمون های آزمایشی **بسته مربوط به آزمون همان مرحله را همراه با آموزش ویدئویی** خریداری نمایند که در این صورت بدیهی است به کلیه دروس مربوط به آن مرحله که براساس بودجه بندی آزمون های آزمایشی سنجش آماده شده است دسترسی خواهد داشت.

دانش آموزان گرامی در صورت داشتن هرگونه سؤال درخصوص قیمت بسته ها و جهت کسب اطلاعات بیشتر، به سایت www.sanjeshserv.ir مراجعه و یا با خط ویژه ۰۲۱-۴۲۹۶۶ (صدای داوطلب) تماس حاصل نمایند.

شرکت تعاونی خدمات آموزشی
کارکنان سازمان نجاش آموزش کشور

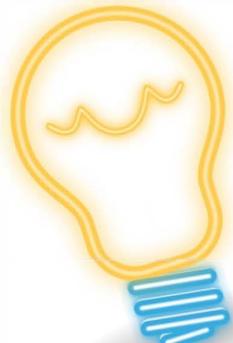
دانلود رایگان تمام آزمون های آزمایشی

در کانال تلگرام ما :



آزمایش آزمون

t.me/Azmoonha_Azmayeshi



فرهنگ
محله آموزش فرهنگی

حاج
سنت

سازمان آموزش شور



سازمان سنجش آموزش کسر



زبان‌آموز

خوبی باز!

باقی



آزمودهای سوابق
کاح



join us ...