

۱۴۰۱ آبان ماه آزمون ۶

اختصاصی دوازدهم تجربی

دفترچه اول: ۱۵۰ دقیقه

نیم سال اول دوازدهم: ۵۰ دقیقه

دهم: ۵۵ دقیقه

یازدهم یا دهم تکمیلی: ۴۵ دقیقه

طراحان سؤال

ریاضی تجربی

رضا آزاد - دانیال ابراهیمی - عباس اشرفی - رحمان پورحیم - محمدسجاد پیشوایی - فرشاد حسن‌زاده - سجاد داودلوب - وحید راحتی - علی رستمی مهر - بابک سادات - علی ساوجی
علی اصغر شریفی - علی شهرابی - پویان طهرانیان - احسان غنی‌زاده - مصطفی کرمی - محمدرضا لشگری - علی مرشد - سروش مؤمنی - جهانبخش نیکنام - شهرام ولایی - وحید ون‌آبادی

زیست‌شناسی

رضا آرامش‌اصل - عباس آرایش - مهدی آرنگ‌پور - مهدی اسلام‌اعلی - آرین امامی فر - پوریا برزین - سبحان بهاری - امیرحسین بهروزی‌فرد - امیررضا بواناتی - محمدامین بیگدلی
حامد حسین‌بور - مبین حیدری - محمدم Dulی حیدری - پوریا خاندار - آرمان خیری - علی درفکی - شاهین راضیان - امیررضا رمضانی علوی - محمدمهدی روزبهانی - اشکان زرندي
مریم سپهی - سعید شرفی - علی شریفی - شهریار صالحی - علی طاهرخانی - مکان فاکری - آلان فتحی - احمدرضا فرح‌بخش - محمدرضا گلزاری - امیر گیتی‌پور - امیرمسعود معصوم‌نیا
کاوه ندیمی - رضا نوری - علی وصالی‌محمد

فیزیک

زهره آقامحمدی - خسرو ارغوانی‌فرد - رضا امامی - عبدالرضا امینی‌نسب - مهدی براتی - امیرحسین برادران - عباس بزرگ - محمد پوررضا - امیرعلی حاتم‌خانی - سیدعلی حیدری -
محمدرضا خادمی - بیتا خورشید - محمدجواد سورچی - سعید شرق - مهدی شریفی - سعید طاهری‌بروجنی - سیاوش فارسی - بهادر کامران - مصطفی کیانی - غلامرضا محبی -
احسان مطابی - محمد کاظم منشادی - محمد منصوری - امیراحمد میرسعید - سیدعلی میرنوری - شادمان ویسی

شیمی

عین‌الله ابوالفتحی - مجتبی اسدزاده - علی امینی - علی بیدختی - حامد پویان‌نظر - کامران جعفری - مسعود جعفری - محمدرضا جمشیدی - امیر حاتمیان - شهرزاد حسین‌زاده -
امیرحسین حسینی - ارزنگ خانلری - عبدالرضا دادخواه - حمید ذبحی - حسن رحمتی‌کوکده - روزبه رضوانی - سیدرضا رضوی - علی رفیعی - حامد رمضانیان - حسین زارعی‌پاشایی -
حوال سویل لکی - جهان شاهی‌بیگانی - میلاد شیخ‌الاسلامی - محمدجواد صادقی - سه‌راب صادقی‌زاده - امیرحسین طبیبی - محمد عظیمیان‌زواره - حسن عیسی‌زاده - محمد فائزنا -
محمدپارسا فراهانی - بهنام قازانچایی - امیر قاسمی - حسین ناصری‌ثانی - محمدرضا یوسفی

زمین‌شناسی

مهندی جباری - بهزاد سلطانی - فرشید مشعرپور - آزاده وحیدی‌موشق

مسئولان درس، گزینش‌گران و ویراستاران

نام درس	گزینشگر	مسئول درس	ویراستار استاد	گروه ویراستاری	بازبین نهایی	مسئندسازی
ریاضی	علی اصغر شریفی	علی اصغر شریفی	مهرداد ملوندی	فرشاد حسن‌زاده - عاطفه خان‌محمدی	ارشیا انتظاری	سرژ بقایی‌بازیان تبریزی
زیست‌شناسی	محمدمهدی روزبهانی	امیرحسین بهروزی‌فرد	حمید راهواره	علی رفیعی - سیدرضا موسویان‌فرد رضاء نوری - تانیا ایرانپور	اشکان هاشمی	مهساسادات هاشمی
فیزیک	امیرحسین برادران	امیرحسین برادران	مصطفی کیانی	زهره آقامحمدی - محمدامین عمودی‌نژاد محمدرضا رحمتی	ارشیا انتظاری	مجتبی خلیل ارجمندی
شیمی	مسعود جعفری	ساجد شیری طرزم	متین قنبری	سینا دشتی‌زاده - امیر علی وطن‌دوست دانیال بهار‌فصل	ارشیا انتظاری	سمیه اسکندری
زمین‌شناسی	مهندی جباری	مهندی جباری	آرین فلاحتی	علیرضا خورشیدی - جواد زینلی‌نوش‌آبادی	سعیده روشنایی	محیا عباسی

گروه فنی و تولید

مدیر گروه	اختصاصی: زهرالاسادات غیاثی
مسئول دفترچه آزمون	اختصاصی: آرین فلاحتی
حروفنگاری و صفحه‌آرایی	سیده صدیقه میرغیاثی
مستندسازی و مطابقت مصوبات	مدیر گروه: مازیار شیروانی‌مقم / مسئول دفترچه اختصاصی: مهساسادات هاشمی
ناظر چاپ	حمید محمدی



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

پاسخ گویی اجباری برای تمامی دانشآموزان

تابع

ریاضی ۳: صفحه‌های ۱ تا ۲۳ / ریاضی ۱: صفحه‌های ۹۴ تا ۱۱۷ / ریاضی ۲: صفحه‌های ۴۷ تا ۵۶ و ۶۵ تا ۷۰

۱- اگر $f^3 - 3g$ و $(f+g)(2) = 3$ باشد، آن‌گاه $(f-g)(2)$ کدام است؟

۱۹ (۴)

۳۳ (۳)

۳۱ (۲)

۲۶ (۱)

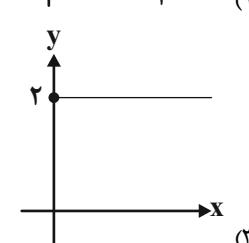
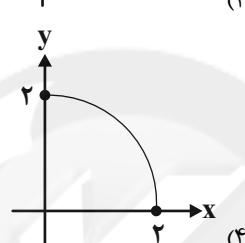
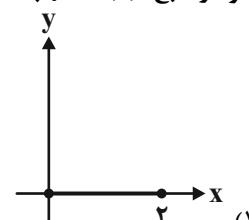
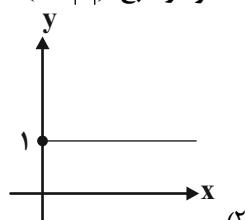
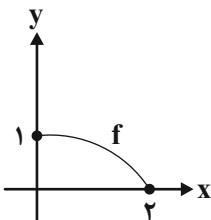
۲- اگر $f(x) = 5x - 4$ و $g(x) = -3x^2 + 1$ باشند، بیشترین مقدار $(f \circ g)(x)$ کدام است؟

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

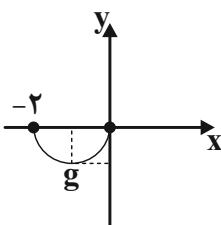
۳- نمودار تابع $y = f(x)$ به صورت مقابل می‌باشد. نمودار تابع $y = 2f(x - |x|)$ به کدام صورت است؟۴- تابع $f(x) = \begin{cases} 2\sqrt{x-2} + 1 & ; x \geq 3 \\ 5x - m & ; x < 3 \end{cases}$ در \mathbb{R} یکنوا می‌باشد؛ m چند مقدار طبیعی نمی‌تواند باشد؟

۱۳ (۴)

۱۲ (۳)

۱۱ (۲)

۱۰ (۱)

۵- نمودار تابع g به صورت زیر می‌باشد. دامنه تابع $f(x) = \frac{g(1-x)+2}{rg(-x)}$ شامل چند عدد صحیح است؟

(۱) صفر

۱ (۲)

۲ (۳)

۳ (۴) بی‌شمار

۶- برای این که نمودار تابع $y = 2f(3x-1) + 1$ از مبدأ بگذرد، نمودار تابع $y = 1-f(1-x)$ حتماً باید از نقطه‌ای مانند (a, b) عبور کرده باشد. حاصل $a+b$ کدام است؟- $\frac{7}{2}$ (۴) $\frac{1}{2}$ (۳) $\frac{7}{2}$ (۲)- $\frac{1}{2}$ (۱)۷- f تابعی خطی و نزولی است. اگر تابع $f \circ f$ را با ضریب ۴ در راستای محور افقی منبسط کنیم و سپس در راستای محور y ، ۵ واحد به پایین ببریم، روی نیمساز ناحیه اول و سوم می‌افتد. مقدار $f(1)$ کدام است؟

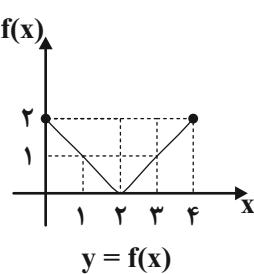
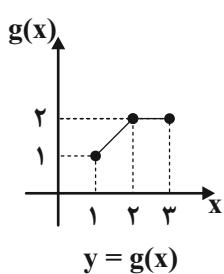
-۹ (۴)

-۷ (۳)

-۵ (۲)

-۳ (۱)

محل انجام محاسبات



(۱)

[۱, ۲] \cup [۳, ۴] (۲)[۰, ۱] \cup [۲, ۳] (۳)[۰, ۱] \cup [۳, ۴] (۴)۸- اگر توابع f و g به شکل زیر باشند، دامنه تابع $gof(x)$ کدام است؟

۸ (۴)

۷ (۳)

۶ (۲)

۹ (۱)

۹- اگر $f(x) = |x - 5|$ و مساحت محدود به نمودار $y = -f(x-1) + k$ باشد، مقدار k کدام است؟

۴ (۴)

۲ (۳)

۱ (۲)

۳ (۱)

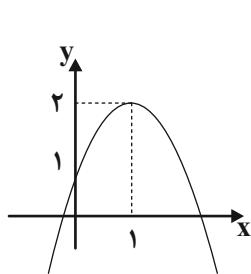
۱۰- اگر تابع $f: \mathbb{N} \rightarrow \mathbb{N}$ به صورت x زوج، $x+1$ فرد، معادله $f(f(f(x))) = f(x)$ تعریف شده باشد، چند جواب دارد؟

تایپ و معادله درجه ۲

ریاضی ۱: صفحه های ۱۱ تا ۱۸ / ریاضی ۲: صفحه های ۷۰ تا ۷۲

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

پاسخ گویی اجباری برای تمامی دانش آموزان



سایت کنکور

 $\mathbb{R} - \{2 \pm 2\sqrt{2}\}$ (۱) $\mathbb{R} - \{-2, 2\}$ (۲) $\mathbb{R} - \{1 \pm \sqrt{2}\}$ (۳) $\mathbb{R} - \left\{-\frac{1}{2}, 2\right\}$ (۴)۱۱- اگر نمودار تابع با ضابطه $f(x) = mx^r + (m-5)x + m - 8$ دارای مینیممی روی محور طولها باشد، کدام است؟

۹ (۴)

-۹ (۳)

 $\frac{1}{3}$ (۲) $-\frac{1}{3}$ (۱)۱۲- نمودار تابع $f(x) = ax^r + bx + c$ به صورت زیر است. دامنه تابع $\frac{2}{f}$ کدام است؟

محل انجام محاسبات

۱۶ (۴)

۱۲ (۳)

۱۰ (۲)

۸ (۱)

 $\frac{a-b+c}{a}$ کدام است؟



۱۴- اگر α و β ریشه‌های معادله $2x^2 + 2x - 3 = 0$ باشد و داشته باشیم؛ آن‌گاه مقدار k کدام است؟

-۲۴ (۴)

۲۴ (۳)

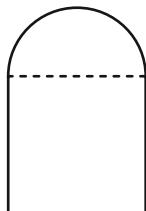
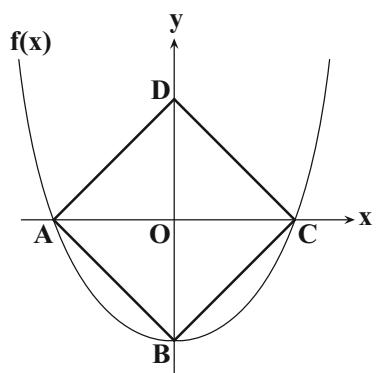
۱۲ (۲)

-۱۲ (۱)

۱۵- در معادله $\frac{y}{\sqrt{x}} - \frac{1}{\sqrt{x}} = 1$ حاصل ضرب ریشه‌ها کدام است؟

۲۰^۱ (۴)۲۰^۴ (۳)۱۰^۴ (۲)۱۰^۱ (۱)

۱۶- پنجره‌ای از یک مستطیل و یک نیم‌دایره مطابق شکل زیر درست شده است. اگر محیط پنجره برابر باشد، سطح نیم‌دایره چقدر باشد تا پنجره بیشترین نوردهی را داشته باشد؟ ($\pi \approx 3$)

۱۵^۰
۴۹ (۲)۱۴^۰
۲۷ (۱)۱۰^۰
۲۷ (۴)۵^۰
۳ (۳)

۱۷- در تابع $f(x) = ax^3 + bx + c$ که در شکل زیر رسم شده، مساحت مربع ABCD برابر ۴ واحد مربع می‌باشد. حاصل $a + b + c$ چقدر است؟

-۱
۲ (۱)

-۱ (۲)

-۱۰
۲ (۳)۱۰
۲ (۴)

۱۸- اگر α و β ریشه‌های معادله درجه دوم $x^2 - 3x - 5 = 0$ باشد، به‌طوری که $\alpha > \beta$ ، حاصل $a - b$ ، $a, b \in \mathbb{Z}$ کدام است؟

۶۹۱ (۴)

۹۱ (۳)

۴۲ (۲)

۷ (۱)

۱۹- اگر جمع ریشه‌های معادله درجه دوم $ax^2 + bx + c = 0$ برابر ۳ باشد، حاصل جمع دو برابر معکوس ریشه‌های معادله

$$a(3x+1)^3 + b(3x^2 + x) + cx^2 = 0$$

-۶ (۴)

-۳ (۳)

-۲ (۲)

-۱ (۱)

۲۰- اگر سه عدد $\frac{b}{c}$ ، $\frac{a}{b}$ و $\frac{c}{a}$ (با همین ترتیب) تشکیل دنباله حسابی بدeneند و α و β ریشه‌های معادله درجه دوم

$\frac{\alpha^2 + \beta^2}{\alpha + \beta} = ax^2 + bx + c = 0$ باشند، حاصل عبارت تعریف شده برابر با کدام گزینه است؟

 $\frac{1}{\alpha^2} + \frac{1}{\beta^2}$ (۴) $\frac{1}{\alpha} + \frac{1}{\beta}$ (۳) $\alpha^2 \beta^2$ (۲) $\alpha \beta$ (۱)

محل انجام محاسبات



وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

پاسخ‌گویی اجباری برای تمامی دانش‌آموزان

مولکول‌های اطلاعاتی

زیست‌شناسی ۳: صفحه‌های ۱ تا ۲۰

۲۱- کدام عبارت در خصوص نخستین پروتئینی که ساختار آن شناسایی شد، درست است؟

- (۱) در ساختار دوم آن، میان همه گروه‌های کربوکسیل و آمین‌آمینو‌سیدهای غیرمجاور، پیوند هیدروژنی تشکیل می‌شود.
- (۲) در ساختار چهارم آن، آرایش خاص زیراً جهات پلی‌پپتیدی مختلف، شکل فضایی مولکول را تعیین می‌کند.
- (۳) در ساختار اول آن، توالی‌ای از آمینو‌سیدهای بـه صورت فاقد انشعاب و به صورت خطی به وجود می‌آید.
- (۴) در ساختار سوم آن، برقراری پیوندهای پپتیدی در ثبات نسبی پروتئین نقش مؤثری دارد.

۲۲- کدام گزینه عبارت زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«با توجه به آزمایش‌های دانشمند(هایی) که متوجه شد(ند)، می‌توان گفت»

- (۱) مولکول DNA می‌تواند به یاخته دیگری منتقل شود – در مرحله سوم همانند مرحله اول، از باکتری بدون پوشینه استفاده نشد.
- (۲) بازهای آلی آدنین و تیمین در ساختار دنا رو به روی هم قرار می‌گیرند – ابعاد مولکول دنا هنوز تشخیص داده نشده بود.
- (۳) پروتئین ماده وراثتی نیست – در آزمایش مرحله اول برخلاف آزمایش مرحله دوم، از آنزیم پروتئاز استفاده شد.
- (۴) مدل مولکولی DNA نرdbانی مارپیچی می‌باشد – برای اولین بار مشخص شد دنا بیش از یک رشته دارد.

۲۳- چند مورد از موارد زیر در ارتباط با فرایند همانندسازی دنا به درستی بیان شده است؟

- الف) سرعت فعالیت آنزیم هلیکاز در جایگاه‌های مختلف آغاز همانندسازی دنا، الزاماً یکسان است.
- ب) در هر دنگ که رشته‌های آن فاقد دو انتهای متفاوت است، جایگاه‌های آغاز و پایان همانندسازی رو به روی هم قرار دارد.
- ج) در محل یک دوراهی همانندسازی دنا، می‌توان نوکلئوتید دئوکسی‌ریبوزدار را همانند نوکلئوتید ریبوزدار مشاهده کرد.
- د) در همانندسازی، هنگام تشکیل پیوند هیدروژنی بین بازهای مکمل، پیوند بین فسفات‌ها شکسته شده و پیوند فسفودی استر ایجاد می‌شود.

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴

۲۴- در نوعی یاخته، دوراهی‌های همانندسازی هم می‌توانند از هم دور شوند و هم می‌توانند به یکدیگر نزدیک شوند، کدام گزینه به طور حتم در ارتباط با این یاخته صحیح است؟

- (۱) آنزیم دنابسپاراز همانند هلیکاز، پس از تولید در یاخته، باید از منافذ پوشش دو لایه هسته عبور کند.
- (۲) اگر فقط یک جایگاه همانندسازی در هر فامتن وجود داشته باشد، مدت زمان زیادی برای همانندسازی لازم است.
- (۳) فامتن اصلی یاخته، شامل یک مولکول دنای حلقوی است و در سیتوپلاسم قرار دارد و به غشای یاخته متصل است.
- (۴) نوعی ماده ذخیره کننده اطلاعات وراثتی دارد که تعداد کل پیوندهای فسفودی استر آن برابر با تعداد کل نوکلئوتیدهای آن است.

۲۵- با توجه به عبارت‌های «الف» و «ب»، کدام گزینه در ارتباط با سطوح ساختاری مختلف پروتئین‌ها صحیح می‌باشد؟

- الف) مولکول پروتئینی که در گویچه قرمز در حمل بیشترین مقدار اکسیژن نقش دارد.
- ب) مولکول پروتئینی که در تشکیل رشته‌های ضخیم موجود در سارکومر عضلات نقش دارد.
- (۱) در ساختار سوم مولکول «الف»، اندازه ساختارهای مارپیچی مختلف، با یکدیگر برابر می‌باشد.
 - (۲) هر پیوند مؤثر در تثبیت ساختار سوم مولکول «ب»، بین بخش‌های دارای معروف‌ترین ساختارهای دوم ایجاد می‌شود.
 - (۳) گروه‌های R آمینو‌سیدهای موجود در ساختار دوم مارپیچی مولکول «الف» می‌توانند به سمت خارج ساختار قرار گرفته باشند.
 - (۴) هیچ یک از پیوندهای اشتراکی قبل مشاهده در ساختار سوم مولکول «ب»، از اتصال گروه‌های آمین و کربوکسیل ایجاد نشده است.

۲۶- چند تا از موارد زیر به ترتیب مشخصه «همه کاتالیزورهای زیستی» و «همه کوآنزیم‌ها» محسوب می‌شود؟

- الف - در ساختار خود دارای اتم‌های کربن و هیدروژن می‌باشند.
- ب - در تنظیم همه واکنش‌های شیمیایی در بدن انسان نقش دارند.
- ج - توسط یاخته‌های زنده و دارای قدرت تولید ATP، تولید می‌شوند.
- د - در کاهش انرژی فعالسازی واکنش و افزایش سرعت واکنش نقش اصلی را دارند.

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴ ۵) ۵

۲۷- در کدام گزینه، به ترتیب دو عبارت صحیح در خصوص یافته‌ها و فعالیت‌های «ویلکینز و فرانکلین» و «چارگاف»، بیان شده است؟

- (۱) فعالیت در زمینه نگرش بین رشته‌ای از ویژگی‌های زیست‌شناسی نوین - اثبات وجود باز آلی در ساختار پله مانند مولکول دنا
- (۲) استفاده از نوعی پرتوی آسیبرسان به جنبین انسان - اثبات برای تعداد بازهای پورینی و پیریمیدینی در هر نوکلئیک‌اسید
- (۳) بررسی ساختار مارپیچی دنا و ابعاد مولکول‌ها با استفاده از یک روش مشخص - بررسی جفت‌بازهای مکمل در ساختار دناهای طبیعی
- (۴) وجود نواحی تیره و روشن در تصویر حاصل از مولکول دنا - تغییر تصورات دانشمندان پیش از خود، درباره توزیع نوکلئوتیدها در مولکول دنا



۲۸- مطابق با فصل (۱) زیست‌شناسی دوازدهم، طرح‌های پیشنهادی برای فرایند همانندسازی

(۱) فقط در یکی از - رشتة پلی‌نولکوتیدی دارای واحدهای سازنده کاملاً جدید تشکیل نمی‌گردد.

(۲) در همه - پیوند هیدروژنی در بین نوکلئوتیدهای رشتتهای دناهای قديمی و جدید تشکیل می‌گردد.

(۳) فقط در یکی از - امکان شکست پیوندهای فسفودی استری در بین نوکلئوتیدهای دنای اولیه وجود ندارد.

(۴) در همه - هر اشتباه ایجاد شده در طی همانندسازی به هر دو یاخته حاصل از تقسیم، منتقل می‌شود.

۲۹- چند مورد برای تکمیل عبارت زیر نادرست است؟

«در بدن یک انسان بالغ و سالم، به دنبال نوعی، به طور حتم

الف) قرارگیری - ماده شیمیابی در جایگاه فعال آنزیم‌ها - با فعالیت آنزیم‌ها، آنزیم‌ها در پایان واکنش‌ها دست‌خورده باقی می‌مانند.

ب) بروز - پاسخ دفاعی از خط دوم اینمی که هیبوتالاموس در آن نقش دارد - ساختار همه آنزیم‌های پروتئینی دست‌خوش تغییر می‌شود.

ج) اتصال - ترکیب مؤثر در دفاع شیمیابی گیاهان با توقف تنفس یاخته‌ای جانور به جایگاه فعال آنزیم - با تغییر شدید در ساختار شیمیابی آنزیم مانع از فعالیت آن می‌شوند.

د) وجود - ماده سمی در محیط که در نوعی سرخس در غلظت‌های زیاد به صورت ایمن نگهداری می‌شود - با تخریب جایگاه فعال آنزیم‌ها باعث مرگ می‌شود.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۳۰- به منظور تکمیل عبارت زیر، کدام گزینه به درستی بیان شده است؟

«به طور معمول، مولکول‌های زیستی که مطابق با اطلاعات فصل ۱ زیست‌شناسی ۳ ارزی فعال‌سازی واکنش‌ها را کاهش می‌دهند،

(۱) فقط برخی از - به دنبال افزایش امکان برخورد مولکول‌ها، باعث افزایش سرعت واکنش‌های انجام‌شدنی می‌شوند.

(۲) همه - به دنبال تماس با پیش‌ماده‌های خود، باعث افزایش مصرف مولکول آب در محیط انجام واکنش می‌شوند.

(۳) همه - به دنبال تغییر در جایگاه آمینواسید در اولین ساختار خود، دچار تغییر در شکل فضایی و عملکرد خود می‌شوند.

(۴) فقط برخی از - به دنبال تأثیر برخی مواد آلی، می‌توانند عملکرد کاتالیزوری خود را به منظور تأثیر بهتر بر پیش‌ماده افزایش دهند.

وقت پیشنهادی : ۱۵ دقیقه

پاسخ‌گویی اجباری برای تمامی دانش‌آموزان

گوارش و جذب مواد + تبادلات گازی

زیست‌شناسی ۱: صفحه‌های ۲۵ تا ۴۶

۳۱- کدام گزینه در ارتباط با بخش‌های مختلف معده جانورانی که فعالیت گوارشی آنها می‌تواند در افزایش دمای کره زمین نقش مهمی داشته باشد، نادرست است؟

(۱) غذاي نيمه‌جويده ابتدا در بزرگترین بخش آن در معرض ميكروب‌هایی که آنزیم سلولاز توليد می‌کنند، قرار می‌گيرد.

(۲) یاخته‌های پوششی مخاط در بخشی که غذاي نيمه‌جويده از طريق آن به مری و سپس دهان برミ‌گردد، ماده مخاطی تولید می‌کنند.

(۳) آنزیم‌های گوارشی جانور، در بخشی وارد عمل می‌شوند که در سطح بالاتری نسبت به اتفاق لایه به لایه، قرار گرفته است.

(۴) بخشی که در کاهش فشار اسمزی خون سیاهرگی اطراف لوله گوارش نقش دارد، غذاي كامل جویده شده را دریافت می‌کند.

۳۲- نمی‌توان گفت در لوله گوارش پرنده‌دانه‌خوار معادل اسمی بخشی از لوله گوارش است که

(۱) طولی‌ترین بخش - ملخ - از طريق قطوفترین بخش خود با لوله‌های مالپیگی ارتباط دارد.

(۲) حجمی‌ترین بخش - ملخ - دیواره ماهیچه‌ای دارد و در سطح بالاتری نسبت به غدد بزاقي قرار دارد.

(۳) بخش قرار گرفته در بالاي کبد اما فاقد اتصال به آن- انسان - ترشح ترکیبات اصلی تولیدی توسط یاخته‌های غدد آن، می‌تواند تحت کنترل شبکه عصبی قرار داشته باشد.

(۴) بخش واردکننده غذا به نخستین محل ذخیره غذا - انسان - برخی ماهیچه‌های دیواره آن، به شکل ارادی منقبض می‌شوند.

۳۳- هر یاخته دارای چین خورده‌ی در غشای رأسی در سطح مخاط روده باریک

(۱) دارای هسته‌ای در نزدیکی بخش واجد رشتتهای پروتئینی و گلیکوپروتئینی است.

(۲) در تماس با نوعی یاخته ترشح کننده پروتئین سازنده ماده مخاطی قرار گرفته‌اند.

(۳) فاقد توانایی ایجاد کیسه‌های کوچک مؤثر در تجزیه مواد در یاخته هستند.

(۴) در سطح پرזהای روده باریک همانند عدد مخاطی دیواره آن مشاهده می‌شود.

۳۴- چند مورد درباره همه عواملی که سبب افزایش سطح تماس کیموس با یاخته‌های پوششی مخاط روده می‌شوند، درست است؟

(الف) در نوعی بیماری، در اثر پروتئین گلوتن تخریب می‌شوند.

(ب) شکل، اندازه و کار یاخته‌های آن‌ها توسط هسته تعیین می‌شود.

(ج) سطح داخلی روده باریک را تا چندین برابر افزایش می‌دهند.

(د) در میزان ساخت گلیکوژن و پروتئین‌ها در کبد تأثیرگذارند.

۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

۳۵- در گردش خون در شکم انسان سالم و بالغ، خون و ممکن نیست توسط یک رگ مشترک به سوی سیاهرگ باب کبدی منتقل شود.

(۱) انداز گوارشی با چین‌های حلقی و اندازه‌های متفاوت - بخشی که در بازجذب آب و یون‌ها از مواد گوارش نیافته نقش دارد،

(۲) انداز گوارشی با توانایی ترشح پروتئازهای متنوع و قوی و غیرفعال - بخشی از لوله گوارش که دو بنداره با نوع ماهیچه‌های متفاوت دارد،

(۳) انداز غیرگوارشی موجود در زیر نیمه چپ ماهیچه دیافراگم - بخش ابتدایی قسمتی از لوله گوارش که حرکات آن به آهستگی انجام می‌شود،

(۴) انداز گوارشی که لایه ماهیچه‌ای حلقی از زیرمخط در تماس نیست - بخشی که یکی از مجاری آن با مجرای صفرای یکی می‌شود،

۳۶- طبق کتاب درسی، اندازه‌های لوله گوارش انسان که شیره گوارشی حاوی آنزیم گوارشی به درون آن‌ها ترشح نمی‌شود،

(۱) همه - فاقد پرز بوده و یاخته‌های پوششی مخاط آن‌ها، ماده مخاطی ترشح می‌کنند.

(۲) فقط بعضی از - با حرکات خود، مدفوع جامد را به سمت پخش بعدی می‌رانند.

(۳) همه - در انتهای خود دارای نوعی بنداره ماهیچه ای (اسفنکتر) جهت تنظیم عبور مواد هستند.

(۴) فقط بعضی از - در بخش ابتدایی خود، غذا را با حرکت به سمت بالا وارد کلون افقی می‌کنند.

۳۷- در یک فرد ۵۰ ساله با شاخص توده بدنی برخلاف فردی بالغ با شاخص توده بدنی

(۱) ۲۹ - ۱۸، به علت ابتلا به چاقی، احتمال وقوع سکته قلبی همانند سکته مغزی افزایش یافته است.

(۲) ۲۲ - ۳۳، افزایش احتمال تنگ شدن سرخرگ‌ها و ابتلا به نوعی کم‌خونی قابل انتظار است.

(۳) ۲۱ - ۱۷، تبلیغات و فشار اجتماعی می‌توانند در نامناسب بودن وزن فرد مؤثر باشند.

(۴) ۲۴ - ۲۲، احتمال وقوع بیماری کبد چرب و انواعی از سرطان‌ها افزایش یافته است.

۳۸- چند مورد مشخصه پژوههای موجود در سطح روده باریک یک انسان سالم و بالغ، محسوب می‌شود؟

الف - همگی دارای اندازه یکسانی می‌باشند.

ب - درون خود دارای چند شبکه مویرگ خونی می‌باشند.

ج - هر یاخته دارای زوائد غشادار، بر روی غشاء پایه قرار دارد.

د - دارای مویرگی لنفی است که لنف درون آن یکطرفه جریان دارد.

ه - هر یاخته پوششی سطح آن، در دو سمت خود با گلیکوپروتئین تماس دارد.

(۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

۳۹- درباره نوعی سیستم تنفسی ویژه که فقط در جانوران بی‌مهره می‌تواند مشاهده شود، کدام گزینه به درستی بیان شده است؟

(۱) در ابتدای بزرگترین نایدیس‌های خود، دارای منافذی است که هوا به شکل یکطرفه درون آن جریان دارد.

(۲) انشعابات پایانی نایدیس‌ها، درون یاخته‌ها منشعب شده و به کمک نوعی مایع، تبادلات گازی انجام می‌دهند.

(۳) لوله‌های تنفسی در این سیستم تنفسی، می‌توانند، به کمک لوله عرضی به یکدیگر متصل شوند.

(۴) تنها سیستم تنفسی در بی‌مهرگان می‌باشد که سطح تنفسی به داخل بدن منتقل شده است.

۴۰- چند مورد، عبارت زیر را به طور مناسب تکمیل می‌کند؟

«در جانوری که فقط در دوران نوزادی آبشش دارد، پس از بلوغ، برای ایجاد جریان پیوسته‌ای از هوای تازه در مجاورت سطح تنفسی، از بسته شدن بینی،»

الف) پیش - حجم حفره دهانی جانور نسبت به هر یک از شش‌های جانور، بیشتر می‌شود.

ب) پیش - با کمک فشار مکشی، هوای غنی از اکسیژن به سطح تنفسی جانور وارد می‌شود.

ج) پس - با انقباض ماهیچه‌های بخش هایی از لوله گوارش هوا از حفرات دهانی به شش‌ها منتقل می‌شود.

د) پس - هوای وارد شده به دهان از طریق بینی با حرکتی شبیه به قورت‌دادن به هر سطح تنفسی جانور وارد می‌شود.

(۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

۴۱- کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در بدن نوعی جانور مهره‌دار که کبد در زیر معده قرار داشته و از طریق مجرایی ترشحات خود را به روده تخلیه می‌کند، کیسه‌های هوادر»

(۱) جلویی برخلاف شش‌ها، همگی در دو طرف محل دوشاخه شدن نای قرار دارند.

(۲) جلویی همگی به صورت جفت بوده و از کیسه‌های هوادر عقبی اندازه کوچکتری دارند.

(۳) عقبی از کیسه‌های هوادر جلویی تعداد کمتری دارند و همگی به تبادل گازهای تنفسی کمک می‌کنند.

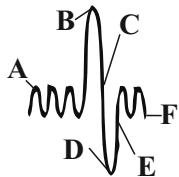
(۴) عقبی برخلاف کیسه‌های هوادر جلویی دارای شبکه‌های مویرگی می‌باشند که خون خروجی از آن‌ها اکسیژن زیادی دارد.



۴۲- کدام گزینه، جمله زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟
 «چنانچه ذرات خارجی مضر یا نامطلوب به مجاری تنفسی وارد شوند، دو واکنش ممکن است رخ دهد؛ این دو واکنش از نظر با یکدیگر شباهت و از نظر با یکدیگر تفاوت دارند.»

- ۱) شرکت ماهیچه‌های بین‌دندهای داخلی – بیشترشدن فشار مایع جنب از فشار جو
- ۲) کاهش مقدار هوای درون حبابک‌های دستگاه تنفسی حین وقوع آن – جهت حرکت زبان کوچک
- ۳) مؤثرتر بودن برای بیرون‌راندن مواد خارجی در افراد سیگاری – توانایی خروج مواد از دهان
- ۴) خروج هوای ذخیره بازدمی هنگام رخدادن – جهت حرکت در پوش غضروفی ابتدای نای

۴۳- با توجه به دمنگاره زیر، کدام مورد برای تکمیل عبارت داده شده در ارتباط با فرایندهای مرتبط با نقاط، مناسب است؟
 «قسسه سینه در نقطه از نظر وضعیت انقباض در ماهیچه میان‌بند (دیافراگم) به نقطه شباهت و از نظر وضعیت انقباض در ماهیچه‌های بین‌دندهای داخلی با نقطه تفاوت دارد.»



- ۱) F – B – A
- ۲) E – F – C
- ۳) D – B – E
- ۴) D – F – A

۴۴- کدام گزینه عبارت زیر را به درستی کامل می‌کند؟
 «در بخشی از نمودار اسپیروگرام که به صورت است، امکان ندارد»

- ۱) پایین رو – اولین هوای خروجی از دستگاه تنفس از نظر میزان اکسیژن، مشابه خون موجود در سیاهرگ ششی باشد.
- ۲) پایین رو – مرکز تنظیم تنفس در پل مغزی، بر مرکز اصلی تنظیم تنفس در بصل النخاع تأثیر بگذارد.
- ۳) بالارو – بدون نیاز به فعالیت رشته‌های عصبی خودمختار، حجم حبابک‌های شش‌ها افزایش یابد.
- ۴) بالارو – هوای جاری تنفس قبل بتواند به طور کامل، به بخش مبادله‌ای دستگاه تنفس برسد.

۴۵- کدام گزینه عبارت زیر را به نادرستی کامل می‌کند؟
 «ویزگی شش‌ها بیشتر در فرآیندی از تهویه ششی نقش دارد که در طی آن می‌یابد.»

- ۱) کشسانی – فاصله دندهای متصل به جناغ تا لگن، کاهش
- ۲) کشسانی – میزان فشار در داخل پرده جنب، کاهش
- ۳) پیروی از حرکات قفسه سینه – حجم درون فضای شکمی، کاهش
- ۴) پیروی از حرکات قفسه سینه – فاصله بین جناغ و ستون مهره‌ها، افزایش

۴۶- نوعی مجرای تنفسی در انسان، در ساختار خود دارای حلقه‌های غضروفی کامل می‌باشد. چند مورد در ارتباط با آن درست است؟
 الف) این ماجرا در سمت راست بدن، قطورتر و کوتاه‌تر از سمت چپ بدن است.
 ب) برخلاف مجرای دارای غضروف‌های C شکل، برخی غضروف‌های آن منشعب هستند.
 ج) حلقه‌های غضروفی این ماجرا در سمت راست بدن، کم‌تر از سمت چپ بدن هستند.
 د) معادل آن در گوسفند، بعد از دو انشعاب اصلی آن، یک انشعاب سوم نیز مشاهده می‌شود که به شش بزرگ‌تر می‌رود.

- ۱) ۱
- ۲) ۲
- ۳) ۳
- ۴) ۴

۴۷- کدام گزینه عبارت زیر را در ارتباط با بدن انسان، به درستی کامل می‌کند؟
 «در ارتباط با هر مجرای تنفسی که ماهیچه‌های دیواره آن گیرنده برای هورمون ابی‌نفرین است، می‌توان گفت»

- ۱) فاقد – انقباض ماهیچه‌های دیواره آن، برخلاف ماهیچه‌های بین‌دندهای داخلی، تحت کنترل اعصاب پیکری نیست.
- ۲) دارای – تحت تأثیر نوعی هورمون ترشحی غده فوق کلیه، ظرفیت حیاتی و ظرفیت تام شش‌ها را افزایش می‌دهد.
- ۳) فاقد – به دنبال انسداد آن، ترشح یون هیدروژن و بازجذب بی‌کربنات در کلیه‌های فرد کاهش می‌یابد.
- ۴) دارای – برخلاف حبابک‌ها، گازهای تنفسی موجود در آن در هنگام دم، نمی‌تواند با خون مبادله شوند.

۴۸- در صورت کاهش فعالیت کم‌تعدادترین یاخته‌های دیواره قسمت فاقد مژک در بخش مبادله‌ای دستگاه تنفس انسان، انتظار است.
 ۱) افزایش ترشح یون مثبت حاصل از فعالیت کربنیک‌انیدراز در نفرون‌ها برخلاف کاهش حجم پذیری کیسه‌های حبابکی، دور
 ۲) کاهش مقدار حجم هوای باقی‌مانده درون شش‌ها همانند افزایش میزان نیروی کشش سطحی ماده مخاطی موجود در حبابک‌ها، قابل
 ۳) افزایش مصرف فولیک‌اسید توسط یاخته‌های مغز قرمز استخوان همانند کاهش عملکرد برخی از متنوع‌ترین مولکول‌های زیستی بدن، دور
 ۴) کاهش پیام‌های تولیدشده توسط بصل النخاع برخلاف افزایش اختلاف غلظت اکسیژن بین مویرگ‌های ششی و هوای دمی نسبت به حالت طبیعی، دور

۴۹- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور صحیح تکمیل می‌کند؟

«لایه‌ای از دیواره بخش پدیدآورنده نایزه‌های اصلی که می‌باشد، برخلاف»

(۱) نازک‌تر از سایر لایه‌ها - داخلی‌ترین لایه مری فاقد چین خورددگی می‌باشد.

(۲) دومین لایه از داخل به خارج - داخلی‌ترین لایه نای، دارای یاخته‌های ترشحی است.

(۳) دارای یاخته‌های ماهیچه‌ای صاف در بخشی از خود - خارجی‌ترین لایه دیواره نای، با لایه خارجی مری تماس دارد.

(۴) دارای یاخته‌های استوانه‌ای مژک‌دار - سومین لایه دیواره مری از خارج به داخل، در تماس با ماده مخاطی است.

۵۰- چند مورد، درباره حبابک‌های ریه انسان سالم و بالغ، نادرست بیان شده است؟

الف - هر یاخته درون حبابک که دارای زوائد ریزی در سطح خود می‌باشد، توانایی تولید سورفاکتانت را دارد است.

ب - هر یاخته احاطه‌کننده منافذ بین حبابک‌های مجاور، دارای ضخامت یکسانی در تمام بخش‌های خود می‌باشد.

ج - ضخامت غشای پایه بین دیواره حبابک و موبرگ‌های خونی، در نقاط مختلف می‌تواند متغیر باشد.

د - هر یاخته حبابک که می‌تواند دارای غشای پایه مشترک با موبرگ خونی باشد، بیشترین تعداد را در حبابک دارد.

۴

۳

۲

۱

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

پاسخ‌گویی انتخابی برای تمامی دانش‌آموزان

در صورت عدم پاسخ‌گویی به سوال‌های ۵۱ تا ۷۰ باید به سوال‌های ۷۱ تا ۹۰ پاسخ دهید.

دستگاه حركتی + تنظیم شیمیایی

زیست‌شناسی ۲: صفحه‌های ۳۷ تا ۶۲

۵۱- در فرد سالم و بالغ، هر هورمون ترشح شده از غده‌ای که بالاصله در زیر حنجره قرار گرفته و

(۱) عملکرد آنزیم کربنیکاتیدراز افزایش می‌دهد، در هر یاخته زنده بدن میزان تنفس هوایی را تنظیم می‌کند.

(۲) در افزایش عملکرد گیرنده‌های انسولینی نقش دارد، می‌تواند در افزایش میزان بی‌کربنات خوناب نقش داشته باشد.

(۳) می‌تواند در کاهش کلسیم خوناب نقش داشته باشد، به دنبال ترشح هورمون‌های آزادکننده و مهارکننده تنظیم می‌شود.

(۴) در افزایش استحکام بافت استخوانی نقش دارد، به دنبال بازجذب کلسیم از کلیه، آن را به ماده زمینه‌ای استخوان می‌افزاید.

۵۲- کدام گزینه تنها در مورد بعضی از یاخته‌های درون‌ریز که بخش‌هایی از آن‌ها به طور همزمان در دو نوع غده درون‌ریز می‌باشد، صادق است؟

(۱) می‌توانند با دیگر یاخته‌های عصبی، ارتباط همایه‌ای (سیناپس) برقرار کنند.

(۲) به دنبال مصرف انرژی، بعضی از پروتئین‌های انقباضی آن‌ها به یکدیگر نزدیک‌تر می‌شوند.

(۳) با رهاکردن نوعی مولکول شیمیایی می‌توانند بر میزان فعالیت یاخته‌های ماهیچه‌ای صاف مؤثر باشند.

(۴) می‌توانند بدون دخالت گیرنده‌های حساس به غلظت مواد بخش حسی دستگاه عصبی، فعالیت ترشحی خود را افزایش دهند.

۵۳- کدام مورد، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«به دنبال فعالیت بیش از حد یاخته‌های، ممکن نیست»

(۱) افزاینده قند خون در غده فوق کلیه همانند یاخته‌های افزاینده قند خون در پانکراس - دستگاه ایمنی تعییف شود.

(۲) کاهنده حجم ادرار در غده فوق کلیه همانند یاخته‌های کاهنده قند خون در پانکراس - میزان سدیم خون بیش از حد گردد.

(۳) افزاینده قند خون در فوک کلیه برخلاف یاخته‌های افزاینده قند خون در فوق کلیه - میزان ادرار فرد افزایش یابد.

(۴) شل کننده نوعی عضلات صاف در فوق کلیه برخلاف یاخته‌های محرك ساخت گلیکوژن در پانکراس - قند خون کاهش یابد.

۵۴- چند مورد، عبارت زیر را به نادرستی تکمیل می‌کند؟

«در بدن یک دختر بالغ مبتلا به پرکاری غده بیشتر می‌شود و در بدن یک پسر بالغ مبتلا به کم کاری این غده،

..... کاهش می‌یابد.»

(الف) تیروئید، فعالیت بیش از حد یاخته‌های عصبی، ارتباط همایه‌ای (سیناپس) برقرار کنند.

(ب) فوق کلیه، میزان عوارض بیماری دیابت شیرین - تقسیم یاخته‌های لنفوئیدی همانند میزان حجم ضربه‌ای

(ج) پاراتیروئید، احتمال اختلال فعالیت بافت گرهی - میزان تولید توده فیبرینی همانند احتمال مشکلات تنفسی

(د) سازنده هورمون رشد، تولید یاخته‌های استخوانی - میزان فشار خون سرخرگی همانند تراکم توده استخوانی

۴

۳

۲

۱

۵۵- کدام گزینه، جمله زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«نوعی هورمون ترشح شده از بخش غده هیپوفیز می‌تواند،»

(۱) پیشین - تنها در خروج نوعی دی‌ساقارید در غدد برون‌ریز پستانی نقش داشته باشد.

(۲) پسین - تحت تأثیر هورمون‌های آزادکننده هیپوتالاموس حجم ادرار را کاهش دهد.

(۳) پیشین - همانند هورمون‌های محرك جنسی، در مرد و زن تأثیرات متفاوتی داشته باشد.

(۴) پسین - به دنبال اتصال به گیرنده‌های خود در تار ماهیچه‌ای باعث کاهش طول سارکوم آن شود.



۵۶- با توجه به مطالب کتاب درسی، در بدن مردی سالم هر هورمونی که به طور حتم ترشح می‌شود.

- (۱) با اثرگذاری بر اندازه‌ای لوپیاپی مستقر در پشت محوطه شکمی، فشار اسمزی خوناب را تغییر می‌دهد - تحت تأثیر هورمون(های) غده‌ای به اندازه نخود
- (۲) دارای گیرنده در یاخته‌های زانده‌دار سخت‌ترین بافت پیوندی است - تنها به دنبال افزایش سطح غشای یاخته‌های درون‌ریز یک نوع غده در بدن
- (۳) از یاخته‌های پوششی وارد محیط داخلی شده و در تغییر میزان گلوکز خوناب می‌تواند مؤثر باشد - از بزرگ‌ترین غده دارای بخش درون‌ریز ناحیه شکمی بدن
- (۴) بر اینمنی اثر مستقیمی داشته و هورمون‌های غده دارای مرکز تنظیم دمای بدن، در تنظیم ترشح آن(ها) مؤثرند - توسط یاخته‌های پوششی نوعی اندام

واجد یاخته‌های پوششی و عصبی
..... در انسان سالم و بالغ می‌تواند از غده

..... از غده

- (۱) عامل تجزیه ماده حساس به نور در گیرنده‌های مخروطی - باعث کاهش ترشح هورمون ملاتونین - قرارگرفته در مجرورت بطن سوم شود.

(۲) افزایش فشار اسمزی خوناب - باعث کاهش تولید هورمون آزاد کننده - قرارگرفته درون استخوان کف جمجمه شود.

(۳) افزایش تعداد حفرات در بافت استخوانی - به علت ترشح بیش از حد نوعی پیک شیمیایی - پشت سپردهیس باشد.

(۴) کاهش ایجاد سیناپس‌های مغزی برخلاف اختلال هدایت پیام عصبی - به کاهش ترشحات درون‌ریز - زیر حنجره مرتبط باشد.

۵۷- چند مورد، مربوط به عوارض نوعی بیماری محسوب می‌شود که فرد مبتلا با مصرف نوعی انسولین بفهمد می‌باید؟

الف) افزایش احتمال بروز پاسخ التهابی در برخی بافت‌های بدن

ب) اختلال در فعالیت یاخته‌های عصبی قشر مخ

ج) افزایش فشار اسمزی خون همانند فشار اسمزی ادرار

د) اختلال در عملکرد کاتالیزورهای زیستی یاخته‌ها

۱)

۲)

۳)

۴)

۴

۵۸- با توجه به مطالب کتاب درسی، هر جانوری که از فرمون‌ها به منظور استفاده می‌کند، به طور قطع

- (۱) هشدار حضور شکارچی به دیگران - در کنار همه یاخته‌های بدن آن، بخشی از انشعابات بنیست سیستم تنفسی قرار می‌گیرد.

(۲) بروز نوعی رفتار در فردی دیگر - فاقد قدرت تنظیم و رهبری فعالیت چندین ماهیچه فقط توسط یک گره عصبی خود است.

(۳) جفت‌بایی - توسط نوعی گیرنده که در جلوی سر و زیر هر چشم دارد، شکار را حتی در تاریکی نیز تشخیص می‌دهد.

(۴) تعیین قلمرو - دارای کارایی تنفس بیشتری نسبت به جانوری با ۹ عدد کیسه کمکی برای تنفس بهتر است.

۵۹- چند مورد درباره پیک‌های شیمیایی بدن انسان صحیح است؟

الف) هر پیک شیمیایی که با بروز رانی از یاخته سازنده خود آزاد می‌شود، به جریان خون وارد می‌شود.

ب) هر پیک شیمیایی که بر روی فعالیت یک یاخته عصبی مؤثر است، در انتقال نوعی پیام مؤثر است.

ج) هر پیک شیمیایی که بر ترشح هورمون‌ها مؤثر است، توسط یاخته‌های پوششی ساخته شده است.

د) هر پیک شیمیایی که در ریزکیسه‌های یاخته سازنده خود ذخیره شده است، نوعی ناقل عصبی است.

۱)

۲)

۳)

۴)

۶۰- در ساختار یک سارکومر نوعی تار کند ماهیچه اسکلتی، نوعی رشته پروتئینی که از اتصال زیرواحدهای کروی شکل ایجاد شده

است، رشته پروتئینی دیگر

۱)

۲)

۳)

۴)

- (۱) همانند - در زمان انقباض تار ماهیچه‌ای، به خطوط Z متصل می‌شوند.

(۲) برخلاف - در پی اتصال ناقل عصبی به گیرنده، در تماس با یون کلسیم قرار می‌گیرد.

(۳) همانند - جهت لغزیدن در مجرورت هم نیازمند انرژی حاصل از ATP هستند.

(۴) برخلاف - دارای سطح ساختاری آرایش زیرواحدها است که در ایجاد شکل سه بعدی نقش دارند.

۶۱- با توجه به شکل زیر که جهت حرکات مفاصل متحرک را نشان می‌دهد، کدام گزینه عبارت داده شده را نادرست کامل می‌کند؟

«وجه مفاصل در می‌باشد.»

۱) تشابه - «الف» و «ب» - وجود تأثیر نوعی پرده نازک‌تر نسبت به کپسول

مفصلی در کاهش اصطکاک بین استخوانها

۲) تمایز - «ب» و «ج» - وجود مفصل «ج» در بین تعداد زیادی از

استخوان‌های بخشی از اسکلت که نقش بیشتری در حفاظت دارد،

۳) تمایز - «ب» و «الف» - ارسال پیام عصبی از گیرنده فاقد پیوشنی در اطراف خود به مرکز تعادل بدن

۴) تشابه - «ب» و «ج» - داشتن آزادی حرکت کمتری نسبت به مفاصل بین کتف و بازو

۶۲- کدام گزینه عبارت زیر را از نظر درستی یا نادرستی به نحو متفاوتی تکمیل می‌کند؟

«آن دسته از تارهای ماهیچه اسکلتی که به طور قطع»

- (۱) شبکه مویرگی گستردگری در اطراف خود دارند - فعالیت آنزیم‌های هلیکاز و دنابسپاراز به مقدار بیشتری در ارتباط با دنای سیتوپلاسمی رخ می‌دهد.

(۲) ATP را با سرعت بیشتری توسط سر میوزین مصرف می‌کنند - احتمال تولید شش مولکول کربن دی‌اکسید از یک گلوکز در آن‌ها بیشتر است.

(۳) مقدار بیشتری از اسیدهای چرب را مصرف می‌کنند - برای انجام دوی ماراثون در ورزشکاران تخصص یافته‌اند.

(۴) دارای پمپ‌های کلسیمی بیشتری در شبکه آندوپلاسمی خود هستند - در برابر خستگی مقاومت اندکی دارند.



۶۴- چند مورد برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«وجه استخوان نیم‌لگن با در این است که»

(الف) تفاوت - کتف - توانایی ایجاد نوعی مفصل با نوعی استخوان دراز را دارد.

(ب) اشتراک - ترقوه - هر دو در اتصال بین بخش‌های محوری و جانبی اسکلت انسان نقش دارند.

(ج) اشتراک - همه دندنهای - هر دو دارای توانایی تشکیل مفصل با استخوان(های) ستون مهره می‌باشند.

(د) تفاوت - نازک‌تری - یکی برخلاف دیگری، با طویل‌ترین استخوان بدن، مفصل متحرک برقرار کرده است.

۲ (۴)

۱ (۳)

۴ (۲)

۳ (۱)

۶۵- بخش عمده تنۀ استخوان ران را بافتی تشکیل می‌دهد که از اجتماع یاخته‌های با زوائد سیتوپلاسمی تشکیل شده است. با در نظر گرفتن انواع مختلف این بافت، کدام گزینه نادرست است؟

(۱) داخلی‌ترین یاخته‌های بخش متراکم همانند بیرونی‌ترین آن‌ها به صورت سامانه هاورس قرار نمی‌گیرند.

(۲) این یاخته‌های با هسته‌های بیضی شکل می‌توانند برای نوعی هورمون ترشح شده از غده تیروئید گیرنده داشته باشند.

(۳) یاخته‌هایی که دارای گیرنده برای هورمون مترشحه از پاراتیروئید هستند، می‌توانند با آرایش‌های متفاوتی در کنار هم قرار گیرند.

(۴) هیچ‌یک از این یاخته‌ها نمی‌توانند با پرگ‌ترین بافت ذخیره‌کننده انرژی بدن که مجرای مرکزی را پر می‌کند در ارتباط باشند.

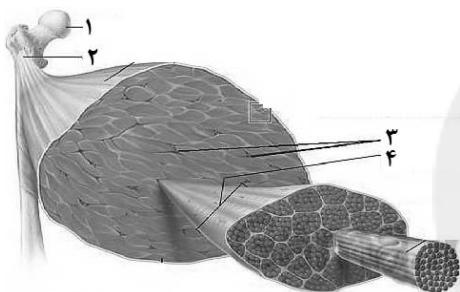
۶۶- با توجه به شکل زیر، کدام گزینه نادرست است؟

(۱) بخش «۱» فقط با استخوان بخش جانبی اسکلت انسان مفصل تشکیل می‌دهد.

(۲) بخش «۲» همانند بخش «۴» موجب بازشدن کانال‌های برخی از یاخته‌های اصلی دستگاه عصبی می‌شود.

(۳) با افزایش فاصلۀ خطوط Z یاخته‌های این ماهیچه از یک‌دیگر، حرکت نوعی بافت غیرپوششی در بخش «۳» تسهیل می‌شود.

(۴) بیشتر انرژی لازم برای انقباض یاخته‌هایی که توسط بخش «۴» احاطه شده‌اند و سرشار از رنگدانه قرمز هستند، به روش هوایی تأمین می‌شود.



۶۷- در ارتباط با انسان، چند مورد عبارت زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«در نوعی مفصل در انسان، نوعی استخوان با استخوانی مرتبط می‌شود که»

(الف) لولایی - دراز - در بافت فشرده تنۀ آن، قطر سامانه‌های هاورس همواره برابر می‌باشد.

(ب) گوی و کاسه - دراز - در محل اتصال خود به استخوان مشابه، بافت غضروفی دارد.

(ج) لغزندۀ - نامنظم - در محل اتصال خود به استخوان‌های دندۀ سینه‌ای، قابلیت حرکت دارد.

(د) ثابت - محافظت کننده کره چشم - زردپی نوعی عضله اسکلتی به آن متصل شده است.

۴ (۴)

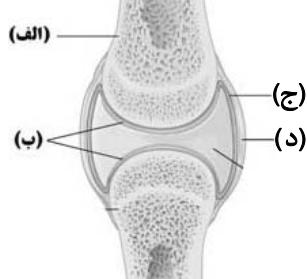
۱ (۳)

۲ (۲)

۳ (۱)

۶۸- کدام گزینه عبارت زیر را در ارتباط با شکل مقابل به درستی کامل می‌کند؟

«بخش برخلاف بخش»



(۱) «الف» - «ب»، دارای یاخته‌هایی است که برای هر هورمون مترشحه از تیروئید گیرنده دارند.

(۲) «د» - «ب»، متعلق به بافتی است که دارای ماده زمینه‌ای و رشته‌های کلاژن و کشسان است.

(۳) «د» - «ج»، دارای بافتی است که نسبت به بافت پیوندی سست، تعداد یاخته‌های بیشتری دارد.

(۴) «الف» - «ج»، می‌تواند در تماس با یاخته‌های غضروفی باشد که توانایی انجام تقسیم میتوز دارد.

۶۹- کدام مورد برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در زمان انجام تنفس، هنگامی که در ماهیچه بین‌دندهای خارجی در حال رخ دادن است، مشاهده می‌شود.»

(۱) نزدیک شدن خطوط عمود بر رشته‌های انقباضی به همدیگر - افزایش طول نوار تیره سارکومرها در هر تار ماهیچه‌ای

(۲) افزایش فاصلۀ بین دو نوار تیره مجاور - کاهش شبی غلظت یون کلسیم دو طرف غشای شبکه آندوپلاسمی تارهای ماهیچه‌ای

(۳) انجام حرکات پارویی توسط سرهای رشته میوزین - ارسال پیام ایجاد کننده تغییر در پتانسیل غشای تارهای ماهیچه‌ای به واسطه نخاع

(۴) عبور یون‌های کلسیم از عرض غشای شبکه آندوپلاسمی تارها در جهت شبی غلظت - ایجاد فشار مثبت درون کیسه‌های حبابکی



- ۷۰- در یک انسان سالم و بالغ، کدام گزینه به درستی بیان نشده است؟
- (۱) هر دو زردپی موجود در بخش بالایی ماهیچه جلوی بازو، با عبور از استخوان بازو به کتف متصل می‌شوند.
 - (۲) هر دو زردپی موجود در بخش بالایی ماهیچه پشت بازو، با عبور از استخوان بازو به کتف متصل می‌شوند.
 - (۳) زردپی موجود در پایینی ماهیچه جلوی بازو، با اتصال به استخوان زند زیرین آن را بالا می‌کشد.
 - (۴) زردپی موجود در بخش پایینی ماهیچه پشت بازو، با اتصال به استخوان زند زیرین آن را به پایین می‌کشد.

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

پاسخ‌گویی انتخابی برای تمامی دانش‌آموzan

در صورت عدم پاسخ‌گویی به سوال‌های ۵۱ تا ۷۰ باید به سوال‌های ۷۱ تا ۹۰ پاسخ دهید.

گوارش و جذب مواد+تبادلات گازی

زیست‌شناسی ۱: صفحه‌های ۲۵ تا ۴۶

۷۱- کدام گزینه، عبارت داده شده را به درستی، تکمیل می‌کند؟

«همزمان با ماهیچه‌ای که نقش اصلی را در تنفس آرام و طبیعی به عهده دارد، قطعاً»

(۱) استراحت - ماهیچه‌های شکمی باعث کاهش قطر عمودی قفسه سینه می‌شوند.

(۲) انقباض - ماهیچه‌های گردنی باعث افزایش فاصله جناغ تا ستون مهره‌ها می‌شوند.

(۳) انقباض - ماهیچه‌های بین دنده‌ای خارجی سبب افزایش حجم قفسه سینه می‌شوند.

(۴) استراحت - ماهیچه‌های بین دنده‌ای سبب کاهش فاصله میان بند تا شش‌ها می‌شوند.

۷۲- کدام گزینه عبارت زیر را در ارتباط با بخش‌هایی از مغز که دارای مرکز تنفسی می‌باشند، به طور مناسب تکمیل می‌کند؟

«بخشی که نسبت به بخش دیگر است.»

(۱) کوچک‌تر - در تحریک و انقباض یاخته‌های ماهیچه‌ای مؤثر در هر فرایند بازدم، واجد نقش می‌باشد.

(۲) بزرگ‌تر - پیام‌های عصبی مهاری را به طور مستقیم به یاخته‌های ماهیچه میان‌بند ارسال می‌کند.

(۳) بزرگ‌تر - در تنظیم مدت زمان فرایندی که در نتیجه افزایش حجم قفسه سینه رخ می‌دهد، واجد نقش می‌باشد.

(۴) کوچک‌تر - با فعالیت مرکز بلع خود، سبب حرکت برچاکنای در جهتی مشابه با جهت حرکت آن در فرایند عطسه می‌شود.

۷۳- چند مورد در ارتباط با نوعی حجم تنفسی که مانع اسیدی شدن خون در بین دو تنفس متوالی می‌شود، صحیح است؟

الف) مانع کاهش بیش از حد فشار مایعات باز کننده شش‌ها حین انجام بازدم عمیق می‌شود.

ب) مقدار هوایی است که بیانگر اختلاف مقدار ظرفیت حیاتی و تام در دستگاه تنفسی انسان می‌باشد.

ج) از بسته شدن راه ارتباطی ماکروفاژهای قرار گرفته در حبابک‌های مجاور، ممانعت به عمل می‌آورد.

د) مقدار آن نسبت به حجم هوایی که با انقباض ماهیچه‌های شکمی از شش‌ها خارج می‌شود، بیشتر است.

۱ (۴) ۴ (۳) ۳ (۲) ۲ (۱)

۷۴- در ارتباط با یک مرد بالغ و سالم، کدام گزینه نمی‌تواند عبارت زیر را به طور مناسب کامل کند؟

«حجم باقیمانده و هوای مرده از نظر به یکدیگر شباهت و از نظر با یکدیگر تفاوت دارند.»

(۱) محسوب شدن جزء ظرفیت تنفسی تام - محسوب شدن جزء ظرفیت حیاتی

(۲) داشتن اندازه‌ای کمتر نسبت به حجم ذخیره دمی - توانایی در باز نگهداشتن حبابک‌ها

(۳) مشاهده شدن درون شش‌ها پس از یک دم عادی - توانایی مبادله گازهای تنفسی در فاصله بین دو تنفس

(۴) مشاهده شدن درون بخش مبادله‌ای شش‌ها پس از انقباض ماهیچه‌های بین دنده‌ای داخلی - حضور در بخش‌های واجد غضروف

۷۵- در بدن انسان، هر بخش از دستگاه تنفس که قرار دارد و، به طور حتم

(۱) در محلی بالاتر از نایزه‌های اصلی - در انتهای خود به دو شاخه تقسیم می‌شود - حلقه‌های غضروفی شبیه به نعل اسپ دارد.

(۲) بعد از نوعی نایزک - با ترشح ماده‌ای به تبادل گازهای تنفسی کمک می‌کند - در ساختار دیواره خود واجد یاخته‌هایی با ویژگی بیگانه‌خواری است.

(۳) در محلی خارج از شش‌ها - ترشحات خود را به گذرگاهی ماهیچه‌ای هدایت می‌کند - در تغییر میزان دما یا رطوبت هوا نقش دارد.

(۴) بعد از محل پرده‌های صوتی - هوای خروجی را از بخشی فاقد غضروف دریافت می‌کند - توان مناسبی برای تغییر حجم دارد.

۷۶- در ارتباط با نازک‌ترین لایه قسمتی از دستگاه تنفسی یک انسان سالم که در دیواره خود واجد حلقه‌های شبیه به نعل اسپ

می‌باشد، چند مورد عبارت زیر را به طور صحیح کامل می‌کند؟

« فقط گروهی از دارند. »

الف) یاخته‌های پوششی، توانایی تماس با غشای پایه را

ب) مژک‌های هر یاخته مژکدار، توانایی تماس با ترشحات مخاطی را

ج) یاخته‌های پوششی، اندازه کوچکتری نسبت به سایر یاخته‌ها

د) ذرات خارجی در تماس با این لایه، امکان خروج از بدن را

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

- ۷۷- کدام گزینه در ارتباط با قطعه‌ترین نایدیس‌ها در جانداری که حاوی دندانه‌هایی در پیش معده است، صحیح است؟

- (۱) ابتدا در سطح شکمی بدن منشعب می‌شوند.
- (۲) دارای ساختار مشابهی با آخرین انشعابات نایدیسی هستند.
- (۳) مرتبط با منافذی هستند که گاز CO_2 را یک طرفه از خود عبور می‌دهند.
- (۴) هوای ورودی را به مقدار یکسانی وارد نایدیس‌های منشعب شده از خود می‌کنند.

- ۷۸- چند مورد، به منظور تکمیل عبارت زیر، مناسب است؟

«به دنبال هموگلوبین موجود در گویچه قرمز می‌یابد.»

الف) اتصال کربن مونوکسید به - مقدار بی‌کربنات منتقل شده به شش‌ها، کاهش

ب) اتصال اکسیژن به - فعالیت سوخت‌وسازی یاخته‌های دیواره لوله گوارش، افزایش

ج) جدا شدن کربن‌دی‌اکسید از - توانایی اتصال کربن مونوکسید به هموگلوبین، افزایش

د) جدا شدن اکسیژن از - مقدار گاز کربن‌دی‌اکسید قرار گرفته در مجاورت حبابک‌ها، کاهش

۱) ۴ ۲) ۳ ۳) ۲ ۴) ۱

- ۷۹- در یک انسان سالم، و امکان مشاهده آن در

(۱) محل دو شاخه شدن نای، واحد غضروف بوده - سطحی پایین‌تر از فروفتگی شش چپ در محل قلب وجود دارد.

(۲) لایه غضروفی- ماهیچه‌ای نای، ضخامت بیشتری نسبت به لایه مخاطی داشته - مجاورت غده‌های ترشحی وجود ندارد.

(۳) شش بزرگ‌تر به همراه روده کور در یک سمت از بدن حضور داشته - سطحی پایین‌تر از پرده صوتی وجود دارد.

(۴) انشعاب فاقد غضروف از نایزه، توانایی تنظیم مقدار هوای ورودی یا خروجی را داشته - سطحی بالاتر از محل دو شاخه شدن نای وجود ندارد.

- ۸۰- کدام گزینه از نظر صحیح یا غلط بودن، مشابه جمله زیر می‌باشد؟

«جهت حرکت خون در شبکه‌های مویرگی هر تیغه آبششی ماهی، با جهت عبور آب در طرفین آن‌ها برخلاف یکدیگر می‌باشد.»

(۱) آبشش‌ها در گروهی از بی‌مهرگان به نواحی خاصی از بدن محدود می‌شوند.

(۲) آبی که در اطراف آبشش‌های ماهی در جریان است، می‌تواند از راه دهان وارد بدن جانور شده باشد.

(۳) رگ حاوی خون پر اکسیژن هر کمان آبششی ماهی، نسبت به رگ دیگر، در فاصله دورتری از رشته‌های آبششی قرار دارد.

(۴) شبکه مویرگی حاضر در زیر برجهستگی‌های کوچک و پراکنده پوستی ستاره دریایی، به تبادلات گازی می‌پردازد.

- ۸۱- کدام گزینه در رابطه با دستگاه تنفسی در بدن انسان سالم، به درستی بیان شده است؟

(۱) ضخامت استخوان دنده همواره از ضخامت فضای بین پرده‌های جنب کمتر است.

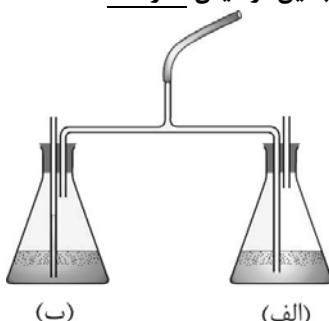
(۲) از نمای رو به رو، شش کوچک‌تر همانند بالاترین نقطه روده بزرگ و برخلاف نایزه اصلی کوتاه‌تر، در سمت چپ بدن قرار دارد.

(۳) عاملی که باعث ایجاد حالت اسفنجی در شش‌ها می‌شود، نمی‌تواند بالاتر از بخش حاوی حلقه‌های غضروفی کامل در سامانه تنفسی باشد.

(۴) در هر فرایند تنفسی که دیافراگم به حالت مسطح درمی‌آید، میزان مصرف انرژی حاصل از تجزیه ATP در ماهیچه‌های ناحیه گردن افزایش می‌یابد.

- ۸۲- در شکل زیر، در ظرف (الف) محلول برم تیمول بلو و در ظرف (ب) محلول آب آهک ریخته شده است. شخصی بینی خود را

بسته و از طریق دهان در لوله عمل دم و بازدم پیوسته انجام می‌دهد. کدام گزینه در ارتباط با این آزمایش نادرست است؟



(۱) در ظرف (الف) هوای بازدمی و در ظرف (ب) هوای دمی مشاهده می‌شود.

(۲) در هنگام انجام عمل دم، در مایع درون ظرف (ب) حباب مشاهده می‌شود.

(۳) در نهایت مایع درون ظرف (الف) آبی شده و مایع درون ظرف (ب) شیری رنگ می‌شود.

(۴) در هنگام انجام عمل بازدم، در مایع ظرف (الف) حباب مشاهده می‌گردد.

- ۸۳- کدام گزینه تکمیل کننده عبارت زیر نیست؟

«در بدن یک مرد سالم و بالغ، جهت حرکت با جهت یکسان می‌باشد.»

(۱) مواد در کولون موجود در سمت چپ بدن - حرکت در پوش حنجره در طی فرایند بلع

(۲) برچاکنای در طی خروج هوا با فشار از راه بینی و دهان - برایند حرکت خون در بزرگ‌سیاهگ زیرین

(۳) ترشحات مخاطی و ناخالصی‌ها در اثر زنش مژک‌های نای - حرکت مواد در کولون موجود در سمت راست بدن

(۴) پرده ماهیچه‌ای دیافراگم در طی فرایند دم معمولی - حرکت زبان کوچک بالا فاصله پس از ورود مواد غذایی به حلق

-۸۴- کدام گزینه عبارت زیر را به نادرستی، تکمیل می‌کند؟

«در تنظیم دستگاه گوارش، می‌توان گفت که»

(۱) هورمونی - نوعی هورمون که باعث کاهش میزان آب داخل بخش کیسه‌ای شکل لوله گوارش می‌شود، می‌تواند باعث کاهش pH فضای داخلی آن شود.

(۲) عصبی - شبکه عصبی لایه‌ای که در تماس با یاخته‌های ماهیچه‌ای تک هسته‌ای مورب قرار دارد، می‌تواند در بروز حرکات کرمی مؤثر باشد.

(۳) هورمونی - هورمون مترشحه از بخشی از لوله گوارش که بخش ابتدای آن در سمت راست بدن قرار دارد، باعث افزایش ترشح بی‌کربنات به روده باریک می‌شود.

(۴) عصبی - شبکه عصبی لایه ماهیچه‌ای دارای یاخته‌های ماهیچه‌ای چند هسته‌ای در معده، می‌تواند تحت تأثیر اعصاب غیرارادی پاراسمپاتیک قرار گیرد.

-۸۵- کدام گزینه در ارتباط با دستگاه گوارش جانوران نشخوارکننده، به درستی بیان شده است؟

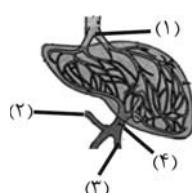
(۱) در معده آن‌ها گوارش شیمیابی میکروبی مقدم بر گوارش شیمیابی آنزیمی است.

(۲) هر بخش تأمین کننده محتویات نگاری آن‌ها، فقط در تماس با غذای کاملاً جویده شده است.

(۳) از بخشی که در افزایش فشار اسمزی مواد غذایی نقش دارد، غذای نیمه‌جویده و کاملاً جویده شده عبور می‌کند.

(۴) جهت حرکت مواد غذایی از نگاری به دهان برخلاف جهت حرکت مواد غذایی هنگام ورود به روده باریک، خلاف جاذبه زمین است.

-۸۶- با توجه به شکل رو به رو که بخشی از گردش خون دستگاه گوارش را نمایش می‌دهد، کدام گزینه صحیح است؟



- (۱) بخش ۱ نسبت به بخش ۴، همواره واحد آمینواسیدهای بیشتری می‌باشد.
 (۲) بخش ۳، حاوی خون قسمتی است که از طریق منفذی با آپاندیس در ارتباط می‌باشد.
 (۳) بخش ۳ همانند بخش ۲، خون بخش‌هایی از اندام کیسه‌ای شکل لوله گوارش را دریافت می‌کند.
 (۴) بخش ۲، حاوی خون اندامی است که جزء دستگاه گوارش نبوده و همسطح با محل انشعاب نای قرار دارد.

-۸۷- کیسه‌ای غشایی که در انتهای حفره دهانی پارامسی تشکیل می‌شود، چه مشخصه‌ای دارد؟

(۱) منشا ذره‌های غذایی حاضر در آن، مایع بین یاخته‌ای می‌باشد.

(۲) در انتهای حفره دهانی زنش مژک‌هایی که همگی هماندازه‌اند، در تشکیل آن مؤثر است.

(۳) میزان وسعت غشایی آن، از میزان وسعت غشایی واکوئول گوارشی بیشتر می‌باشد.

(۴) طی حرکت در سیتوپلاسم، امکان تغییر در اندازه ذره‌های غذایی موجود در آن وجود دارد.

-۸۸- چند مورد درباره روده بزرگ یک فرد سالم و بالغ، درست است؟

الف) در انتهای آن، دو بنداره قرار گرفته است.

ب) قطر داخلی آن نسبت به روده باریک بیشتر است.

ج) کولون پایین‌رو نسبت به کولون بالارو، طول بیشتری دارد.

د) بالاترین بخش کولون افقی، در سمت راست بدن قرار دارد.

۱) ۴ ۲) ۳ ۳) ۲ ۴) ۱

-۸۹- با توجه به شکل مقابل، کدام گزینه عبارت زیر را به نادرستی، کامل می‌کند؟

«بخش معادل بخشی از دستگاه گوارش انسان است که در نقش دارد.»

(۱) ۱ - خنثی کردن حالت اسیدی کیموس در محلی که مراحل پایانی گوارش انجام می‌شود

(۲) ۲ - ورود مواد مغذی به خون، لنف و مایع بین یاخته‌ای

(۳) ۳ - ساخته شدن گویچه‌های قرمز و جلوگیری از کم خونی

(۴) ۴ - در تبدیل مولکول‌های درشت به مولکول‌های کوچک با ترشح آنزیم‌های گوارشی

-۹۰- کدام دو مورد، کامل کننده نامناسبی برای عبارت زیر هستند؟

«حجمی از هوای تنفسی که توسط نوار اسپیروگرام، قابل اندازه‌گیری نیست,»

الف) همانند بزرگ‌ترین حجم تنفسی، در پی پایین آمدن ماهیچه دیافراگم، افزایش می‌یابد.

ب) همانند حجم ذخیره بازدمی، در تشکیل بخشی از بزرگ‌ترین ظرفیت تنفسی مؤثر می‌باشد.

ج) برخلاف کوچک‌ترین حجم تنفسی، موجب باز کردن حبابک‌ها و تبادل گازهای تنفسی می‌شود.

د) برخلاف هوای مرده، در مجاورت مستقیم بخش‌های اسفنجی و تار عنکبوت مانند شش‌ها قرار می‌گیرد.

۱) الف - ب ۲) ج - د ۳) الف - ج ۴) ب - د

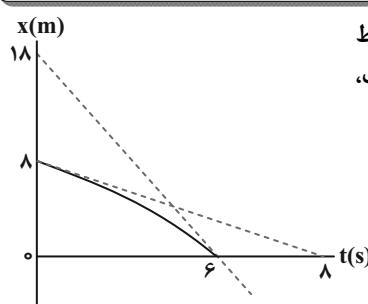


وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

پاسخگویی اجباری برای تمامی داشت آموزان

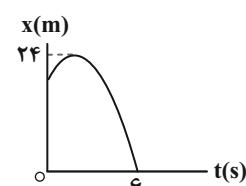
حرگت بر خط راست

فیزیک ۳: صفحه های ۱ تا ۱۵



-۹۱ نمودار مکان - زمان متوجه کی که بر روی محور x حرکت می کند، مطابق شکل مقابل است و خطوط مماس بر نمودار در مبدأ زمان و لحظه $t = 6\text{ s}$ رسم شده است. با توجه به نمودار می توان گفت، تندی متوجه در مبدأ مکان ... متر بر ثانیه ... از تندی آن در مبدأ زمان است.

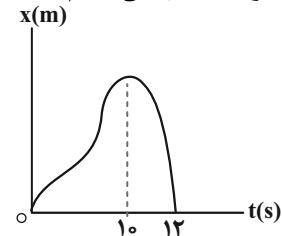
- (۱) ۳، بیشتر
- (۲) ۲، بیشتر
- (۳) ۲، کمتر
- (۴) ۳، کمتر



-۹۲ شکل مقابل، نمودار مکان - زمان متوجه کی را نشان می دهد که بر روی محور x در حال حرکت است. اگر اندازه سرعت متوسط متوجه در 6 s اول حرکت برابر $\frac{m}{s}$ باشد، تندی متوسط آن در این

- بازه زمانی چند متر بر ثانیه است؟
- (۱) $\frac{3}{5}$
 - (۲) $\frac{4}{5}$
 - (۳) $\frac{4}{5}$
 - (۴) $\frac{3}{5}$

-۹۳ در نمودار مکان - زمان زیر، اگر بردار سرعت متوسط در 10 s اول برابر با \vec{v} باشد، بردار سرعت متوسط در 2 s ثانیه بعدی کدام است؟

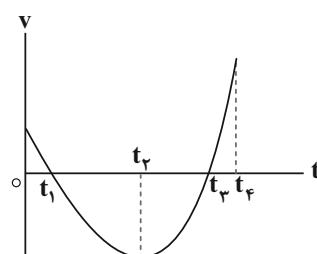


- (۱) $+0/\vec{v}$
- (۲) $+5\vec{v}$
- (۳) $-0/\vec{v}$
- (۴) $-5\vec{v}$

-۹۴ متوجه روی محور x مطابق اطلاعات جدول زیر از مکان A به مکان B جابه جایی نمود. اگر متوجه در حین جابه جایی تنها یک بر تغییر جهت داده باشد، بردار مکان متوجه در لحظه تغییر جهت کدام می تواند باشد؟ (تمام یکاها در SI است).

تندی متوسط	سرعت متوسط	بردار مکان B	بردار مکان A
۶	$-2\vec{i}$	$-8\vec{i}$	$+6\vec{i}$

- (۱) $(-22\text{ m})\vec{i}$
- (۲) $(-20\text{ m})\vec{i}$
- (۳) $(18\text{ m})\vec{i}$
- (۴) $(22\text{ m})\vec{i}$

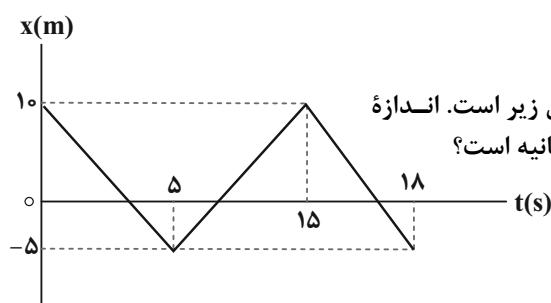


-۹۵ نمودار سرعت - زمان متوجه کی که بر روی محور x در حال حرکت است، مطابق شکل زیر است. در بازه زمانی صفر تا t_4 ، کدامیک از عبارت های زیر در مورد این متوجه درست است؟
 (الف) در بازه زمانی ۰ تا t_1 بردارهای سرعت متوسط و شتاب متوسط هم جهت اند.
 (ب) در لحظه t_2 جهت حرکت متوجه تغییر می کند.
 (پ) در بازه زمانی t_1 تا t_2 بردارهای جابه جایی و شتاب متوسط خلاف جهت یکدیگرند.
 (ت) در بازه زمانی t_3 تا t_4 در هر لحظه بردار شتاب لحظه ای و بردار سرعت لحظه ای با یکدیگر هم جهت اند.

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

-۹۶ نمودار مکان - زمان متوجه کی که بر روی خط راست حرکت می کند، مطابق شکل زیر است. اندازه شتاب متوسط متوجه در بازه زمانی $t_1 = 10\text{ s}$ تا $t_2 = 18\text{ s}$ چند متر بر مجدور ثانیه است؟

- (۱) صفر
- (۲) $\frac{9}{14}$
- (۳) $\frac{3}{14}$
- (۴) $\frac{2}{7}$





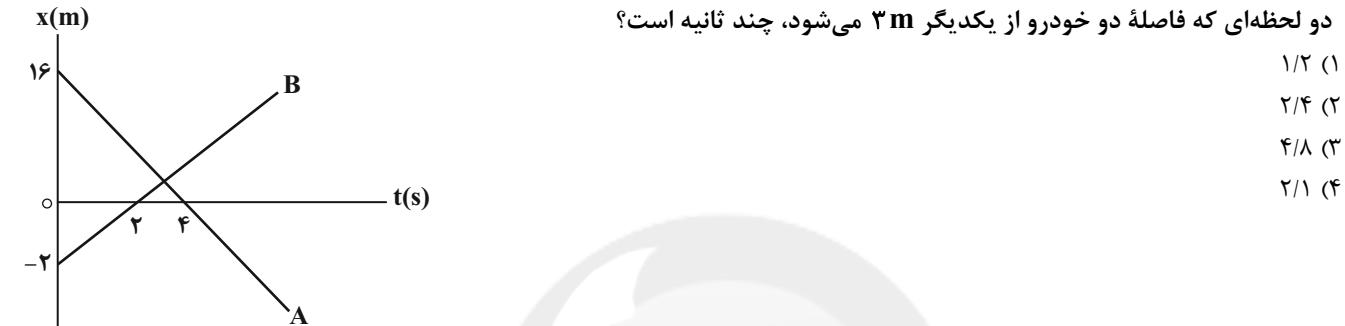
- ۹۷- نمودار مکان - زمان متحرکی که روی محور X حرکت می کند، مطابق شکل زیر است. اگر تندی متوسط متحرک در بازه زمانی صفر تا ۱۵s برابر $\frac{m}{s} = \frac{1}{8}$ باشد، بزرگی شتاب متوسط آن در این بازه زمانی چند متر بر مجدور ثانیه است؟



- (۱) ۰/۰ ۴ (۲)

- (۳) ۳/۴ (۴) ۰/۱۲

- ۹۸- نمودار مکان - زمان دو خودروی A و B که بر روی مسیر مستقیم در حال حرکت هستند، مطابق شکل زیر است. اختلاف زمانی بین دو لحظه‌ای که فاصله دو خودرو از یکدیگر ۳m می‌شود، چند ثانیه است؟



- (۱) ۱/۲ (۲) ۲/۴ (۳) ۴/۸ (۴) ۲/۱

- ۹۹- دو خودروی A و B به ترتیب با سرعتهای ثابت $\frac{km}{h} = 50$ و $\frac{km}{h} = 60$ از یک نقطه به سمت مقصدی حرکت می کنند. اگر اتومبیل B به مدت ۲۰ دقیقه دیرتر از خودرو A شروع به حرکت کند و ۲۰ دقیقه زودتر از آن به مقصد برسد، نقطه شروع حرکت تا مقصد چند کیلومتر است؟

- (۱) ۲۰۰ (۲) ۲۵۰ (۳) ۱۵۰ (۴) ۳۰۰

- ۱۰۰- دو متحرک در مسیر مستقیم، از یک نقطه با سرعتهای ثابت یکی $\frac{m}{s} = 15$ و دیگری $\frac{m}{s} = 25$ در خلاف جهت هم حرکت می کنند. بعد از چند ثانیه فاصله بین آنها به یک کیلومتر می رسد؟

- (۱) ۲۰ (۲) ۲۵ (۳) ۳۰ (۴) ۳۵

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

پاسخ‌گویی اجباری برای تمامی دانشآموزان

ویژگی‌های فیزیکی مواد

فیزیک ۱: صفحه‌های ۲۳ تا ۵۲

- ۱۰۱- چه تعداد از عبارت‌های زیر به درستی بیان شده است؟

(الف) هنگامی که یک لیوان پر از آب را کج می‌کنیم، آب به راحتی از آن می‌ریزد. این مشاهده ما را به این نتیجه می‌رساند که مولکول‌های مایع بر روی هم می‌لغزند.

(ب) با برداشتن در شیشه عطر، تمام فضای اتاق خوشبو می‌شود؛ زیرا تندی حرکت مولکول‌های عطر نسبت به تندی مولکول‌های هوا بسیار زیاد است.

(پ) مولکول‌های مایع به صورت منظم و متقارن در کنار یکدیگر قرار دارند.

(ت) عامل ایجاد فرآیند پخش مولکول‌های شکر در آب، حرکت نامنظم و کاتورهای مولکول‌های آب است.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

- ۱۰۲- در صورتی که چند قطره از مایعی را بر روی سطح یک شیشه خشک و تمیز بریزیم، مایع به شکل زیر بر روی سطح شیشه قرار می‌گیرد. در صورتی که لوله موبینی از جنس این شیشه را در داخل ظرفی دارای همین مایع قرار دهیم، سطح مایع در لوله ... از سطح آزاد آن در ظرف است و با افزایش قطر داخلی لوله موبین، سطح مایع در لوله ... می‌آید.

- (۱) پایین‌تر - پایین‌تر (۲) بالاتر - بالاتر

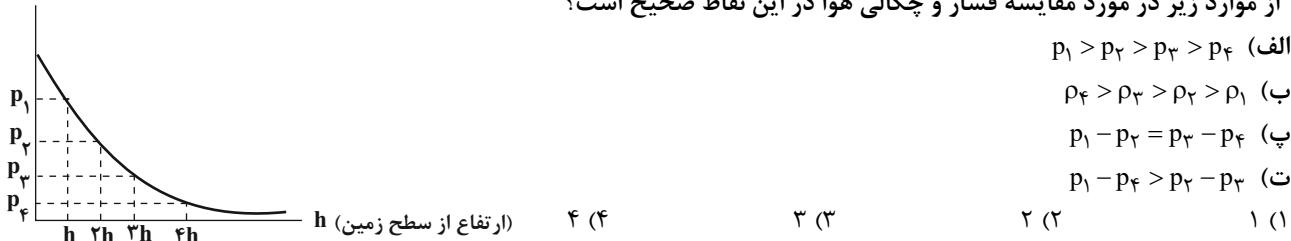
- (۳) بالاتر - بالاتر (۴) بالاتر - پایین‌تر

محل انجام محاسبات





- ۱۰۳- اگر در ارتفاع‌های h , $2h$, $3h$ و $4h$ فشار هوا به ترتیب p_1 , p_2 , p_3 و p_4 باشد، چه تعداد از موارد زیر در مورد مقایسه فشار و چگالی هوا در این نقاط صحیح است؟



- ۱۰۴- درون ظرفی استوانه‌ای به مساحت قاعده 25cm^2 تا ارتفاع 5cm مایعی به چگالی $\frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ وجود دارد. اگر 55cm^3 از مایعی به

$$\text{چگالی } \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \text{ اضافه کنیم، فشار کل وارد بر کف ظرف چند درصد افزایش می‌یابد؟} (P_0 = 10^5 \text{ Pa}, g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}})$$

$$1/0.5 \quad 2 \quad 5 \quad 2/0.2 \quad 1/0.2$$

- ۱۰۵- مطابق شکل زیر، قسمت باریک ظرف استوانه‌ای است که از مایعی به چگالی p_1 و قسمت پایین ظرف از مایعی به چگالی p_2 پر شده است و در این حالت نیرویی که از طرف مایع‌ها به کف ظرف وارد می‌شود برابر با 810N است. اگر شعاع دهانه باریک ظرف 2cm باشد، اختلاف فشار

$$\text{نقاط M و N چند کیلوپاسکال است؟ (حجم مایع } p_2 \text{، } \rho_2 = 4/5 \text{ برابر حجم مایع } p_1 \text{ است، } \pi = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}} \text{ و } g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \text{ است).}$$



- ۱۰۶- در شکل زیر، مایع‌های A و B درون لوله‌ها در حال تعادل‌اند. فشار پیمانه‌ای گاز درون مخزن چند سانتی‌متر جیوه است؟

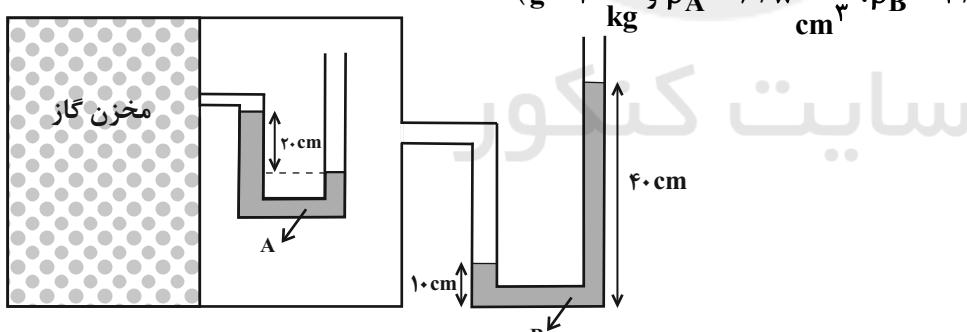
$$(g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}} \text{ و } \rho_A = 6/8 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}, \rho_B = 3/4 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \text{ جیوه، } P_0 = 13/6 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3})$$

$$-2/5 \quad (۱)$$

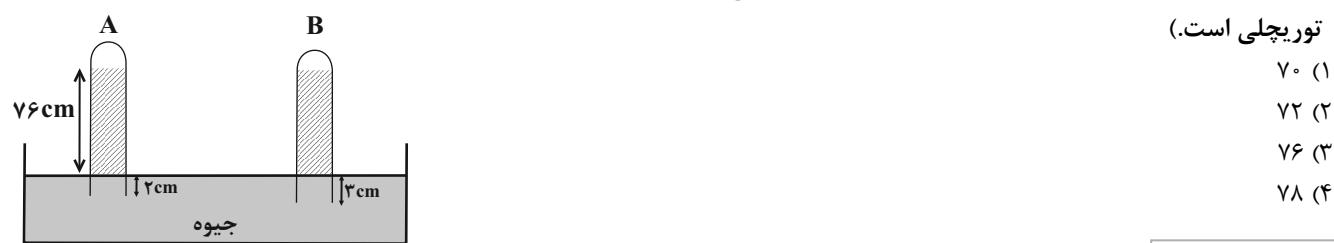
$$-7/5 \quad (۲)$$

$$۰ \quad (۳) \text{ صفر}$$

$$2/5 \quad (۴)$$



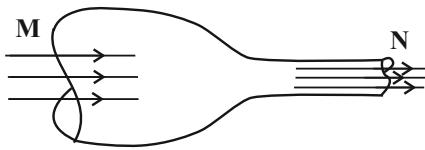
- ۱۰۷- مطابق شکل، لوله استوانه‌ای A به قطر 2cm و طول 92cm را به اندازه 2cm در ظرف محتوی جیوه فرو برده‌ایم و ارتفاع جیوه درون این لوله 76cm می‌شود. اگر لوله استوانه‌ای B که قطر آن $1/5\text{cm}$ و طول آن 80cm است را به اندازه 3cm در ظرف محتوی جیوه در همان مکان فرو ببریم ارتفاع جیوه در این لوله چند سانتی‌متر خواهد بود؟ (نحوه فروبردن لوله‌ها به داخل جیوه، مشابه آزمایش توریچلی است).



محل انجام محاسبات

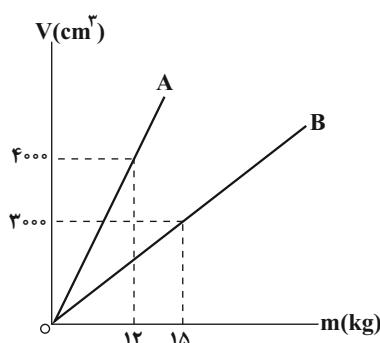


- ۱۰۸- در شکل زیر، اگر در هر دقیقه ۲۵ لیتر آب با تندی $\frac{m}{s}$ از سطح مقطع دهانه M عبور نماید و مساحت مقطع دهانه M ۴ برابر مساحت مقطع دهانه N باشد در این صورت به ترتیب از راست به چپ در هر دقیقه چند لیتر آب و با تندی چند $\frac{m}{s}$ از سطح مقطع دهانه N عبور می‌کند؟ (جريان آب درون لوله لایه‌ای و یکنواخت است).



- (۱) ۸, ۵۰
(۲) ۲, ۲۵
(۳) ۲, ۵۰
(۴) ۸, ۲۵

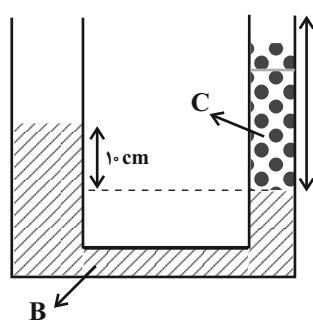
- ۱۰۹- نمودار حجم بر حسب جرم دو فلز A و B مطابق شکل زیر است. دو کره فلزی با حجم



ظاهری یکسان را درون ظرفی شامل مایع با چگالی $\frac{g}{cm^3}$ ۲/۵ رها می‌کنیم تا به تعادل برسد. اگر ۶۰ درصد از حجم ظاهری کره‌ها را حفره توخالی تشکیل داده باشد و نیروی شناوری وارد بر کره‌های A و B باشد، کدام گزینه صحیح است؟ (W وزن کره‌ها است).

- (۱) $F'_b < W_B$ و $F_b < W_A$
(۲) $F'_b < W_B$ و $F_b = W_A$
(۳) $F'_b = W_B$ و $F_b = W_A$
(۴) $F'_b = W_B$ و $F_b < W_A$

- ۱۱۰- مطابق شکل زیر، درون لوله U شکل دو مایع B و C در حال تعادل اند و مساحت سطح مقطع شاخه سمت چپ و راست به ترتیب 4 cm^2 و 1 cm^2 است. اگر در شاخه سمت چپ 32 cm^3 از مایع B اضافه کنیم، پس از ایجاد تعادل، چند گرم از مایع C در شاخه سمت راست لبریز می‌شود؟ ($\rho_B = 3 \frac{g}{cm^3}$, $\rho_C = 1/5 \frac{g}{cm^3}$, $g = 10 \frac{N}{kg}$)



- (۱) ۱۰
(۲) ۶
(۳) ۸
(۴) ۴

سایت کنکور

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

پاسخ‌گویی انتخابی

م

د

دانش آموز گرامی در صورت عدم پاسخ‌گویی به سؤال‌های ۱۱۱ تا ۱۲۰ باید به سؤال‌های ۱۲۱ تا ۱۳۰ پاسخ دهد.

فیزیک ۲: صفحه‌های ۲۸ تا ۴۹

- ۱۱۱- میدان الکتریکی بین صفحه‌های یک خازن تخت با دی الکتریک شیشه برابر $\frac{N}{C}$ است. اگر پس از جدا کردن خازن از مولد، شیشه را از بین صفحه‌های خازن خارج کنیم، میدان الکتریکی بین صفحه‌ها $10^5 \frac{N}{C}$ می‌شود. ثابت دی الکتریک شیشه چقدر است؟

- (۱) ۲/۵
(۲) ۴
(۳) ۲
(۴) ۵

- ۱۱۲- فاراد (یکای ظرفیت خازن) معادل کدامیک از یکاهای زیر نیست؟

- (۱) $\frac{\text{ژول}}{\text{لوت}}$
(۲) $\frac{\text{ژول}}{\text{کولن}^2}$
(۳) $\frac{\text{نیوتون} \times \text{متر}}{\text{کولن}^2}$
(۴) $\frac{\text{کولن}}{\text{لوت}}$



-۱۱۳- خازنی را توسط یک باتری پر نموده و سپس از باتری جدا می کنیم. در این حالت می خواهیم با وارد کردن یک ماده عایق (دی الکتریک) بین صفحات خازن، انرژی ذخیره شده در آن را افزایش دهیم. کدام یک از دی الکتریک های زیر باعث افزایش بیشتر این انرژی می شود؟ (در هر حالت، کل ضخامت خازن را دی الکتریک پر می کند).

(۱) ورقه شیشه ای (ضخامت 10mm و $K=2/5$)

(۴) یک لایه پارافین (ضخامت 15mm و $K=1/5$)

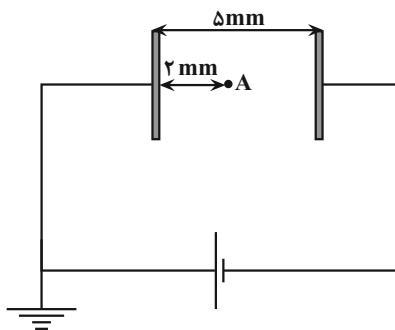
-۱۱۴- ثابت دی الکتریک یک یاخته عصبی (نورون) است، ضخامت سلولی آن 10nm و مساحت سطح آن $10\mu\text{m}^2$ است. برای آن که اختلاف پتانسیل 200mV در دو سر این نورون ایجاد شود، تعداد کل یون های لازم کدام است؟ (فرض کنید هر یون فقط یک بار یونیده می شود و $e = 9 \times 10^{-12} \frac{\text{F}}{\text{m}}$ و $C = 1/6 \times 10^{-19}$ است).

(۱) $13/5 \times 10^5$

(۲) $67/5 \times 10^4$

(۳) $6/75 \times 10^4$

(۴) $1/35 \times 10^5$



-۱۱۵- در شکل زیر، اگر مساحت هر یک از صفحات خازن برابر 25cm^2 و انرژی ذخیره شده در آن 36pJ باشد، پتانسیل الکتریکی نقطه A چند ولت است؟ (در بین صفحات خازن)

هوا است و $e = 9 \times 10^{-12} \frac{\text{F}}{\text{m}}$ می باشد.)

(۱) $2/4$

(۲) $-2/4$

(۳) $1/6$

(۴) $-1/6$

-۱۱۶- روی یک باتری قلمی عبارت 2000mAh نوشته شده است. این باتری را به ماشین حسابی با ولتاژ 3mV متصل کنیم. اگر باتری جریان 200 میلی آمپر را فراهم سازد، به ترتیب از راست به چپ چند ساعت طول می کشد تا به طور کامل خالی شود و در این مدت چند ژول انرژی الکتریکی به مدار ماشین حساب تحویل می دهد؟

(۱) 216 و 216000

(۲) 216 و 36000

(۳) 10 و 36000

(۴) $21/6$

-۱۱۷- مقاومت R را به اختلاف پتانسیل ثابت V وصل می کنیم. در این حالت، در مدت 60s تعداد 6×10^{21} الکترون از این مقاومت عبور می کند. اگر مقاومت R را به همان اختلاف پتانسیل وصل کنیم در مدت چند ثانیه 5×10^{-20} الکترون از این مقاومت عبور می کند؟ (دما ثابت است).

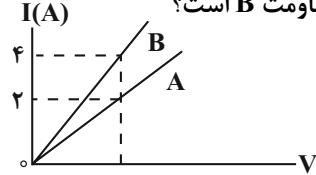
(۱) $1/2$

(۲) $2/2$

(۳) $24/4$

(۴) $32/3$

-۱۱۸- نمودار جریان الکتریکی عبوری از دو مقاومت مسی A و B بر حسب اختلاف پتانسیل دو سر آنها، مطابق شکل زیر است. اگر طول مقاومت A، چهار برابر طول مقاومت B باشد، قطر سطح مقطع مقاومت A چند برابر قطر سطح مقطع مقاومت B است؟



(۱) $\frac{1}{2}$

(۲) $\frac{\sqrt{2}}{2}$

(۳) $\sqrt{2}$

(۴) $\frac{\sqrt{2}}{2}$

-۱۱۹- دو سیم رسانای استوانه ای هم جنس با طول و شعاع های خارجی یکسان در اختیار داریم. یکی از سیم ها توپر و دیگری توخالی و شعاع داخلی سیم توخالی نصف شعاع خارجی آن است. اگر هر دو سیم را به اختلاف پتانسیل یکسان وصل کنیم، جریان عبوری از سیم توخالی چند برابر جریان عبوری از سیم توپر است؟ (شعاع مقطع خارجی دو سیم با هم برابر است).

(۱) $\frac{4}{3}$

(۲) $\frac{3}{4}$

(۳) $\frac{1}{2}$

(۴) $2/4$

-۱۲۰- دو سیم توپر رسانای فلزی A و B دارای طول و مقاومت یکسان هستند. اگر چگالی و مقاومت ویژه سیم A به ترتیب نصف و دو برابر چگالی و مقاومت ویژه سیم B باشد، جرم سیم A چند برابر جرم سیم B است؟

(۱) $1/2$

(۲) $2/2$

(۳) $4/4$

(۴) $3/3$

محل انجام محاسبات



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

پاسخ‌گویی انتخابی

دانش آموز گرامی در صورت عدم پاسخ‌گویی به سوال‌های ۱۱۱ تا ۱۲۰ باید به سوال‌های ۱۲۱ تا ۱۳۰ پاسخ دهد.

ویژگی‌های فیزیکی مواد

فیزیک ۱: صفحه‌های ۲۳ تا ۵۲

۱۲۱ - چه تعداد از پدیده‌های زیر بیان‌گر کشش سطحی آب است؟

- الف) تشکیل حباب آب و صابون
 ب) تشکیل قطرات کروی آب در حال سقوط آزاد
 پ) راحت‌تر شسته شدن ظروف چرب با آب گرم
 ت) نشستن حشرات روی سطح آب

۴ (۴) ۳ (۳) ۲ (۲) ۱ (۱)

۱۲۲ - ابعاد مکعب مستطیل توپری $\frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ و چگالی ماده سازنده آن $\frac{5}{4 \text{cm} \times 6 \text{cm} \times 7 \text{cm}}$ است. وقتی این مکعب مستطیل را از بزرگ‌ترین

وجه روی سطح افقی قرار می‌دهیم، وزن‌های چند نیوتونی بر روی آن قرار دهیم تا فشاری که بر سطح افقی وارد می‌کند، هم اندازه فشاری

باشد که زمانی که از روی کوچک‌ترین وجه روی سطح افقی قرار می‌گیرد، به سطح وارد می‌کند؟ ($\text{g} = ۱۰ \frac{\text{N}}{\text{kg}}$)

۵/۴ (۴) ۶/۳ (۳) ۴/۲ (۲) ۳/۶ (۱)

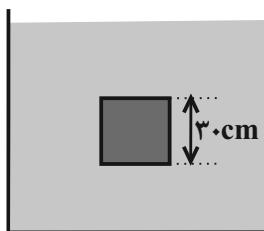
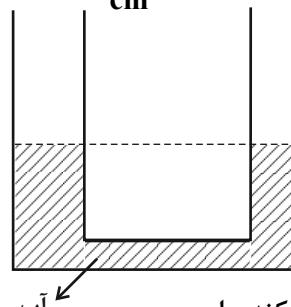
۱۲۳ - مطابق شکل زیر، مکعبی به ضلع ۳۰cm درون مایع غوطه‌ور است. اگر اختلاف نیروی وارد بر وجه‌های بالا و پایین مکعب $\text{N} / ۵۴\text{kN}$ باشد، چگالی مایع چند $\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ است؟ ($\text{g} = ۱۰ \frac{\text{N}}{\text{kg}}$)

۱۸۰۰ (۱)

۲۰۰۰ (۲)

۲۰۰۰۰ (۳)

۶۰۰۰ (۴)

۱۲۴ - در لوله U شکل زیر، قطر مقطع لوله سمت چپ، ۲ برابر قطر لوله سمت راست است. اگر از سمت راست تا ارتفاع ۵cm روغن باچگالی $\frac{\text{g}}{\text{cm}^3} / ۸$ اضافه کنیم، پس از رسیدن به تعادل، اختلاف ارتفاع آب در دو شاخه چند سانتی‌متر می‌شود؟ ($\text{g} = ۱\text{N} / \text{kg}$)

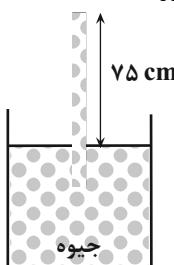
۰/۸ (۱)

۳/۲ (۲)

۲ (۳)

۴ (۴)

سایت کنکور

۱۲۵ - در شکل مقابل، بیشترین فشاری که ته لوله قائم از طرف مایع درون آن می‌تواند تحمل کند تا نشکند برابر با ۲۰۴۰Pa است. اگر فشار هوا ۷۵cmHg باشد، طول لوله بیرون از سطح آزاد جیوه را از وضعیت نشان داده شده، حداقل چند درصد کاهش دهیم تا لوله نشکند؟ ($\text{g} = ۱۰ \frac{\text{N}}{\text{kg}}$ و $\text{g} = ۹.۸ \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ جیوه)

۱۵ (۱)

۲۰ (۲)

۲۵ (۳)

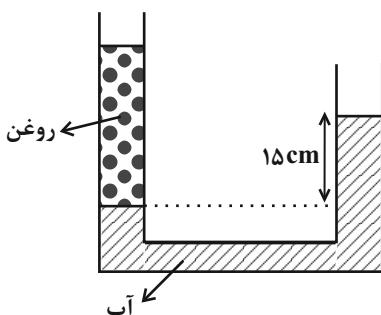
۶۰ (۴)

محل انجام محاسبات



- ۱۲۶ در شکل مقابل، آب و روغن در لوله U شکلی به سطح مقطع 2 cm^2 به حال تعادل قرار دارند. در شاخه سمت راست، چند گرم از مایع

$$\text{سوم به چگالی } \rho \text{ بریزیم تا سطح آب در دو طرف لوله یکسان شود؟} \quad (1) \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} = 1 \quad (2) \text{آب} < \text{مایع} \quad (3)$$



(4) باید چگالی مایع ریخته شده (ρ) مشخص باشد.

- ۱۲۷ در شکل زیر، جرم یکسانی از دو مایع به چگالی‌های ρ_1 و $\rho_2 = 1/6 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ داخل لوله U شکل به حال تعادل قرار دارند. فشار سنج

پیمانه‌ای متصل به مخزن گاز، چند سانتی‌متر جیوه را نشان می‌دهد؟ (شعاع لوله در سمت چپ، ۲ برابر شعاع لوله در سمت راست و در



(1)

(2) $2/4$

(3) $3/6$

(4) $4/4$

- ۱۲۸ در شکل زیر، فشار هوای داخل لوله آزمایش، $74/5 \text{ cmHg}$ است. چگالی مایع چند گرم بر سانتی‌متر مکعب است؟

$$(P_0 = 95200 \text{ Pa}, \rho_{جیوه} = 13/6 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}, g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2})$$

(1)

(2) $1/45$

(3) $1/5$

(4) $1/2$



- ۱۲۹ در جاده‌ای با یک ماشین سواری در حال رانندگی هستید و از روبرو یک تریلی از کنارتان رد می‌شود. هنگامی که دو ماشین از کنار هم می‌گذرند به دلیل ... فشار هوای بین دو ماشین، طبق ... ماشین شما کمی به سمت تریلی منحرف می‌گردد.

(1) کاهش - اصل برنولی

(2) افزایش - معادله پیوستگی

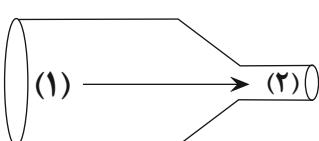
(3) کاهش - معادله پیوستگی

(4) افزایش - اصل برنولی

- ۱۳۰ مطابق شکل زیر، جریان یکنواخت و لایه‌ای آب به صورت پایا از بخش ۱ لوله وارد و از بخش ۲ خارج می‌شود. شعاع سطح مقطع لوله در

بخش ۱ و ۲ به ترتیب 4 و 2 سانتی‌متر می‌باشد. اگر اختلاف تنیدی شاره در بخش‌های ۱ و ۲، $15 \frac{\text{cm}}{\text{s}}$ باشد، در هر ساعت چند لیتر آب از

$$\text{لوله باریک خارج می‌شود؟} \quad (\pi = 3) \quad (1) ۲۴۰ \quad (2) ۲۴۰۰۰ \quad (3) ۸۶۴ \quad (4) ۸۶۴۰۰$$



(1) 240

(2) 240000

(3) 864

(4) 864000

محل انجام محاسبات

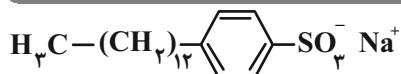


وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

پاسخ‌گویی اجباری برای همه دانش‌آموزان

مولکول‌ها در خدمت تدرستی

شیمی ۳: صفحه‌های ۱ تا ۲۸



۱۳۱ - در مورد ساختار مقابل همه موارد زیر درست هستند، به جز:

(۱) این ماده در صنعت با واکنش‌های پیچیده‌ای از مواد پتروشیمیایی تولید می‌شود.

(۲) جرم مولی آن از جرم مولی یک پاک‌کننده صابونی جامد با زنجیر هیدروکربنی ۱۷ کربنی و سیرشده، بیشتر است.

(۳) نیروی بین‌مولکولی غالب در آن با نیروی بین‌مولکولی غالب در اتیلن گلیکول، یکسان است.

(۴) با اضافه کردن آن به مخلوط آب و روغن، مخلوطی حاصل می‌شود که پایدار و ناهمگن است.

۱۳۲ - چند مورد درست است؟

• صابون مایع برخلاف صابون جامد در چربی حل می‌شود.

• همیشه سر قطبی پاک‌کننده‌های صابونی از سر ناقطبی آن‌ها، بزرگتر است.

• اسیدچرب با فرمول $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{COOH}$ ، صابون جامد تولید می‌کند.

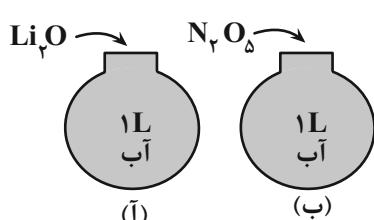
• نیروی بین‌مولکولی غالب در چربی‌ها از نوع وان‌دروالس است.

• بخش آنیونی پاک‌کننده‌های صابونی، قطبی است و در آب حل می‌شود.

۱ ۲ ۳ ۴

۱۳۳ - مقدار کافی از یک صابون جامد (با زنجیر سیرشده) در واکنش با ۲۵۰ میلی‌لیتر محلول ۰٪ مولار منیزیم کلرید، مقدار ۴/۲۷۲ گرم رسبوب تشکیل داده است. در یک واحد فرمولی از اسیدچرب مربوط به صابون مورد نظر، در مجموع چند اتم وجود دارد؟ (بازدۀ درصدی واکنش ۸۰ درصد است).

۱ ۴۶ ۴۸ ۲ ۵۰



۱۳۴ - با توجه به شکل‌های رو به رو، همه عبارت‌های زیر درست‌اند، به جز:

(۱) به ازای حل شدن ۵٪ مول از هر کدام از اسیدها، مجموع یون‌های هر ظرف، ۴ مول خواهد شد.

(۲) براساس مدل آرنیوس، رنگ کاغذ pH در محلول آبی NH_3 و محلول آبی ظرف (ب) متفاوت است.

(۳) در دمای یکسان، با اتحلال ۱٪ مول از هر کدام از اسیدها، اختلاف pH محلول‌های حاصل، برابر با ۱۲/۶ خواهد شد.

(۴) غلظت مولی یون هیدرونیوم در محلول آبی (آ)، کمتر از محلول آبی (ب) است.

۱۳۵ - کدام‌یک از گزینه‌های زیر درست می‌باشد؟

(۱) محلول همه اسیدهای آرنیوس در آب، دارای یون OH^- (aq) هستند.(۲) در همه محلول‌ها در دمای 25°C ، رابطه $[\text{H}^+] [\text{OH}^-] = 10^{-14}$ برقرار است.

(۳) منظور از اسید تکپروتون‌دار، اسیدی است که در فرمول شیمیایی خود فقط یک اتم هیدروژن دارد.

(۴) اسیدهای آرنیوس باید بتوانند در آب حل شوند، بنابراین مولکول‌هایی قطبی هستند.

محل انجام محاسبات



۱۳۶ - چند ویژگی زیر در یک لیتر محلول هیدروبرومیک اسید با $pH = 4$ و یک لیتر محلول هیدروفلوریک اسید با $pH = 4$, برابر است؟

(ب) خاصیت اسیدی

(الف) شمار آنیون‌ها

(پ) حجم گاز هیدروژن تولید شده در واکنش با مقدار کافی از فلز منیزیم

(ت) سرعت واکنش با فلز منیزیم در نخستین لحظه انجام واکنش

(ث) غلظت یون هیدروکسید

۱) ۴

۲) ۳

۳) ۲

۴) ۱

۱۳۷ - کدام یک از عبارت‌های زیر درست می‌باشد؟

(۱) رسانایی الکتریکی محلول سرکه، همواره کمتر از محلول هیدروکلریک اسید است.

(۲) اتانول یک باز آرنیوس به شمار می‌آید؛ زیرا با حل شدن آن در آب، غلظت یون هیدروکسید افزایش می‌یابد.

(۳) در یونش کامل اسیدهای تکپروتوندار، ممکن است غلظت یون هیدرونیوم، کمتر از غلظت اسید یوننده نشده باشد.

(۴) اگر درجه یونش محلول $1/\text{M}$ مولار متانویک اسید (CH_2O_2), $1/\text{M}$ باشد، غلظت اسید باقی‌مانده، $9/\text{M}$ برابر غلظت آنیون حاصل خواهد بود.

۱۳۸ - جدول زیر، ثابت یونش سه اسید متفاوت را در دما و غلظت یکسان نشان می‌دهد. با توجه به آن چند مورد از مطالب زیر درست است؟

فرمول شیمیایی	ثابت یونش (K_a)
HA	$1/8 \times 10^{-5}$
HB	$4/7 \times 10^{-10}$
HC	$7/2 \times 10^{-3}$

• رسانایی الکتریکی محلول HB از محلول دو اسید دیگر، کمتر است.

• غلظت یون هیدروکسید در محلول HC، بیشتر از سایرین است.

• pH محلول HB از محلول HA، بیشتر است.

• شمار مولکول‌های اسید یوننده نشده در محلول آن‌ها به صورت: $\text{HC} < \text{HA} < \text{HB}$ است.

۱) ۴ ۲) ۳ ۳) ۲ ۴) ۱

۱۳۹ - مقداری گاز هیدروژن کلرید ((HCl(g)) را در شرایط STP, در ۲۰۰ میلی‌لیتر آب مقطور حل کرده و حجم محلول اسیدی را به $5/0$ لیتر می‌رسانیم. در صورتی که pH محلول حاصل برابر $2/7$ باشد، مقدار گاز هیدروژن کلرید چند میلی‌لیتر بوده است؟ ($\log 2 = 0/3$)

۱) $11/2$ ۲) $5/6$ ۳) $44/8$ ۴) $22/4$

۱۴۰ - غلظت اسید یوننده نشده در محلول HA برابر $4/\text{M}$ مولار است. مجموع شمار ذره‌های یوننده و ذره‌های حاصل از یونش، در ۵ لیتر محلول $6/\text{M}$ مولار اسید HB چند N_A می‌باشد؟ (درجه یونش اسید HB را 2 برابر درجه یونش HA در نظر بگیرید).

$$(K_{a_{\text{HA}}} = 25 \times 10^{-3})$$

۱) ۸/۴ ۲) $6/3$ ۳) $4/2$ ۴) $2/1$

وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

پاسخ‌گویی اجرای برای تمامی دانش‌آموزان

کلهان زادگاه الفیای هستی+ردیابی گازها در زندگی

شیمی ۱: صفحه‌های ۲۴ تا ۵۲

۱۴۱ - عنصر X دارای 10 الکترون با عدد کواتنومی $n = 3$ و عنصر Y دارای 7 الکترون با $n = 1$ می‌باشد، اختلاف عدد اتمی X و Y برابر و اختلاف شماره گروه آن‌ها در جدول تناوبی برابر می‌باشد.

۱) $8/14$ ۲) $2/14$ ۳) $2/16$ ۴) $8/16$

۱۴۲ - کدام گزینه نادرست است؟

(۱) در میان عناصر دوره چهارم جدول دوره‌ای، یک عنصر وجود دارد که الکترون‌های ظرفیت آن در 2 زیرلایه نیمه‌پر قرار گرفته‌اند.

(۲) عنصری با آرایش الکترونی لایه ظرفیت $3d^2 4s^2$ متعلق به دسته‌ای از جدول دوره‌ای است که از 4 ردیف و 10 ستون تشکیل شده است.

(۳) در آرایش الکترونی اتم عنصری از دوره چهارم و گروه 16 جدول دوره‌ای، تعداد الکترون‌های با $n = 2$ ، دو برابر تعداد الکترون‌های با $n = 4$ است.

(۴) شمار الکترون‌های ظرفیت اتم X، برابر با شمار الکترون‌های لایه سوم Y است.

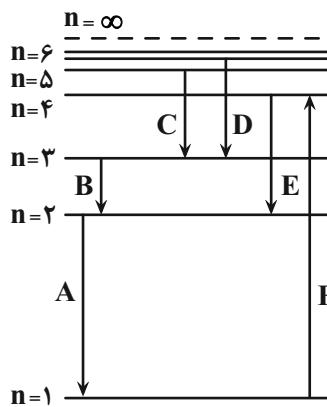
محل انجام محاسبات



۱۴۴ - با توجه به جدول زیر، اگر عدد اتمی عنصری از رابطه $Z = \frac{5b + 4d}{5c + 2a}$ بددست آید، مجموع $n+1$ آخرین زیرلایه آن کدام گزینه است؟

نماد اتم	تعداد لایه‌های پرشده از الکترون در حالت پایه	تعداد الکترون‌های ظرفیت	
$_{30}^{Zn}$	a	b	۲)
$_{15}^P$	c	d	۳) ۴) ۵)

۱۴۴ - مطابق شکل مقابل که طرحواره‌ای از سطوح انرژی لایه‌های الکترونی اتم هیدروژن است، چند مورد از عبارات زیر، به نادرستی بیان شده است؟



- در میان ۶ انتقال رخ داده، نور نشر شده حاصل از دو انتقال دارای طول موجی کمتر از ۴۰۰ نانومتر می‌باشد.
- رنگ نور نشر شده حاصل از انتقال E، مشابه رنگ شعله مس (II) سولفات بوده و دارای انرژی بیشتری نسبت به انتقال C است.
- در میان انتقال‌های رخ داده، پرتوی حاصل از انتقال‌های الکترونی A و B، به ترتیب دارای بیشترین و کمترین فاصله بین هر دو قعر متواالی موج می‌باشند.
- مجموع طول موج نور حاصل از انتقال‌های B و D با طول موج نور حاصل از انتقال ایجادکننده رنگ بنفش در طیف نشري خطی، برابر است.

۱) ۱) ۲) ۳) ۴)

۱۴۵ - اگر تفاوت شمار نوترون‌ها و الکترون‌ها در یون تک‌اتمی X^{3+} ، برابر ۵ باشد، چند مورد از موارد زیر درباره اتم عنصر X درست است؟

- (الف) تعداد الکترون‌های با $= 2$ در آرایش الکترونی آن، نصف تعداد الکترون‌های با $= 1$ در آرایش الکترونی عنصر سلنیم ($_{34}Se$) است.
- (ب) تعداد الکترون‌های ظرفیت آن، دو برابر تعداد الکترون‌های ظرفیت عنصر فسفر ($_{15}P$) است.
- (پ) مجموع n و 1 برای آخرین زیرلایه در آرایش الکترونی آن، برابر ۵ است.
- (ت) با عنصر کلسیم، هم دوره و با عنصری با عدد اتمی ۴۶، هم گروه است.

۱) ۱) ۲) ۳) ۴)

۱۴۶ - اتم عنصری از دوره چهارم جدول تناوبی دارای ۵ الکترون ظرفیت است. کدام گزینه نمی‌تواند در مورد اتم این عنصر درست باشد؟

- (۱) ۱) ۱) ۲) ۳) ۴)
- (۱) ۱) ۱) ۲) ۳) ۴)
- (۲) ۱) ۱) ۲) ۳) ۴)
- (۳) ۱) ۱) ۲) ۳) ۴)
- (۴) ۱) ۱) ۲) ۳) ۴)

۱۴۷ - چند مورد نادرست است؟

- هر ترکیبی که تنها از دو عنصر ساخته شده باشد، ترکیب یونی دوتایی نامیده می‌شود.
- نسبت تعداد کاتیون به تعداد آنیون در سدیم اکسید، ۴ برابر این نسبت در کلسیم کلرید است.
- در ترکیب‌های یونی، حاصل ضرب بار کاتیون در تعداد آن، با قرینه حاصل ضرب بار آنیون در تعداد آن، برابر است.
- همه فلزهای اصلی با عدد اتمی کمتر از ۱۸، با از دست دادن الکترون‌های زیرلایه آخر خود به آرایش گاز نجیب می‌رسند.

۱) ۱) ۲) ۳) ۴)

محل انجام محاسبات



۱۴۸- درباره عناصر A، D، E و G چند مورد از مطالب زیر نادرست است؟

• مدل فضاپرکن ترکیب حاصل از عناصر D و G به صورت است.

• فرمول مولکولی ترکیب حاصل از ترکیب عناصر D و هیدروژن، شامل ۴ اتم است.

• دو مورد از این عناصر، در دما و فشار اتاق، به شکل مولکول‌های دواتمی دیده می‌شوند.

• شمار مول الکترون‌های مبادله شده در اثر تشکیل یک مول ترکیب A با G، برابر شمار الکترون‌های ظرفیتی D است.

• نسبت شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی به پیوندی در مولکول حاصل از اتم‌های E در دما و فشار اتاق، برابر ۳ است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۴۹- کدام گزینه نادرست است؟

(۱) میان گازهای هوا، واکنش‌های شیمیایی گوناگونی رخ می‌دهد که اغلب آنها برای ساکنان این سیاره سودمند هستند.

(۲) در لایه‌های بالایی هواکره، کاتیون‌ها و آنیون‌های تک‌اتمی و چند‌اتمی وجود دارند.

(۳) روند نامنظم تغییر دما در هواکره، دلیلی بر لایه‌ای بودن آن است.

(۴) تغییرات آب و هوای زمین در لایه‌ای از هواکره رخ می‌دهد که حدود ۷۵ درصد از جرم هواکره در آن قرار دارد.

۱۵- چند مورد از عبارت‌های زیر درست‌اند؟ (Na = ۲۳, Cl = ۳۵ / ۵ : g.mol^{-۱})

آ) در ۱/۱۷ گرم از بلور سدیم کلرید، ۱۰^۴ × ۱۰^۴ یون وجود دارد.

ب) به هنگام تهیه هوای مایع، گاز اکسیژن زودتر از سایر اجزای هوا به حالت مایع در می‌آید.

پ) حدود ۷ درصد از جرم مخلوط گازهای طبیعی را هلیوم تشکیل می‌دهد.

ت) با افزایش ارتفاع از سطح زمین، تعداد ذرات هواکره در واحد حجم کاهش یافته و فشار هوا کم می‌شود.

ث) اتم‌های آلومینیم و اکسیژن با تبادل ۶ مول الکترون، ۱ مول آلومینیم اکسید را ایجاد می‌کنند.

۳ (۴)

۲ (۳)

۱ (۲)

۵ (۱)

وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

پاسخ‌گویی انتخابی

دانش‌آموز گرامی در صورت عدم پاسخ‌گویی به سؤال‌های ۱۵۱ تا ۱۶۰ باید به سؤال‌های ۱۶۱ تا ۱۷۰ پاسخ دهد

شیمی ۲: صفحه‌های ۲۸ تا ۵۸

قدرت هدایای زمینی را بدانیم + در پی غذای سالم

۱۵۱- همه عبارت‌های زیر درست‌اند به جز

(۱) کمتر از ۲۵ درصد نفتی که از چاه‌ها بیرون کشیده می‌شود، برای تأمین گرما و انرژی الکتریکی به کار می‌رود.

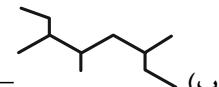
(۲) مجموع شمار پیوندها در ساده‌ترین آلان و ساده‌ترین آلكین، برابر ۱۱ است.

(۳) آنم کربن افزون بر تشکیل پیوند اشتراکی یگانه، توانایی تشکیل پیوندهای اشتراکی دوگانه و سه‌گانه را با خود و برخی اتم‌های دیگر دارد.

(۴) نفت خام مخلوطی شامل شمار زیادی از انواع هیدروکربن‌هایی دارای چند پیوند دوگانه یافت می‌شود.

۱۵۲- چند مورد از نام‌گذاری‌های زیر به درستی انجام شده است؟

الف) (CH_۳)_۲CH(CH_۳)_۲CH_۳ -۲- متیل‌هگزان



ب) -۶- اتیل ۳، ۵ دی‌متیل‌هپتان



ج) -۲-، ۸ دی‌متیل اوکتان

د) (CH_۳)_۲C(C_۲H_۵)(CH_۳)_۲CH(CH_۳)_۲ -۲- اتیل -۶- دی‌متیل‌هپتان

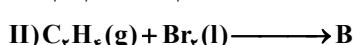
۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

محل انجام محاسبات



۱۵۳ - با توجه به واکنش‌های I و II همه عبارت‌های زیر نادرست‌اند، به جز.....

(۱) در هر دو واکنش، حالت فیزیکی A و B با حالت فیزیکی اتن متفاوت است.

(۲) شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی در ترکیب B، دو واحد کمتر از مجموع شمار اتم‌ها در فراورده A است.

(۳) کاتالیزگر به کار رفته در واکنش (I)، نیکل می‌باشد.

(۴) در شرایط یکسان، نقطه جوش فراورده A از نقطه جوش آب، بیشتر است.

۱۵۴ - اگر در مولکول ۲-متیل‌پنتان به جای یکی از هیدروژن‌های متصل به کربن شماره ۴، یک گروه اتیل قرار دهیم، چه تعداد از موارد زیر در مورد آن نادرست است؟

(آ) جهت شماره‌گذاری زنجیره اصلی در آن تغییر نمی‌کند.

(ب) مجموع شماره کربن متصل به شاخه‌های فرعی در آن، عددی فرد خواهد شد.

(پ) از سوختن ۸/۲۲ گرم از آن، ۸/۱۰ گرم فراورده تولید خواهد شد.

ت) نسبت تعداد پیوندها در ترکیب جدید به همین تعداد در ترکیب اولیه، بیشتر از نسبت تعداد هیدروژن به تعداد کربن در سومین عضو سیلکوآلکان‌ها خواهد شد.

۲ (۴)

۱ (۳)

۴ (۲)

۳ (۱)

۱۵۵ - کدام گزینه درست است؟

(۱) جرم مولی چهارمین عضو خانواده سیلکوآلکان‌ها، ۲ برابر جرم مولی سبک‌ترین آلکن است.

(۲) نفتالن ترکیب آروماتیک سفیدرنگ مایع می‌باشد که دارای دو حلقه و ۵ پیوند دوگانه است.

(۳) درصد نفت کوهه در نفت سنگین ایران، از درصد نفت کوهه در نفت سنگین کشورهای عربی بیشتر است.

(۴) پس از جدا کردن نمک‌ها، اسیدها و آب، نفت خام را با استفاده از تقطیر جز به جز پالایش می‌کنند.

۱۵۶ - چند مورد، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌نماید؟

..... در مقایسه با ، دارد.»

• دی‌متیل‌پروپان - اتیل‌پنتان - نقطه جوش بیشتری

• گریس - واژلین - تمایل به جاری شدن کمتری

• هگزان - آب - توانایی بهتری برای نگهداری فلزهای فعال

• هپتان - اتیل‌پنتان - پیوندهای کربن - کربن بیشتری

۲ (۴)

۱ (۳)

۱ (۲)

۳ (۱)

۱۵۷ - کدام گزینه درست است؟

(۱) سوخت هواییما به طور عمده شامل آلکن‌هایی ده تا پانزده کربنی است.

(۲) حدود ۶۶ درصد از سوخت، به وسیله راه آهن، نفت‌کش جاده‌پیما و کشتی و مابقی آن از طریق لوله به مراکز توزیع انتقال می‌یابد.

(۳) یکی از مشکلات استخراج زغال‌سنگ، ریزش معدن بوده که سالانه بیش از ۵۰ هزار نفر جان خود را بر آن از دست می‌دهند.

(۴) گاز متان، سبک، بی‌رنگ، بی‌بو با واکنش‌پذیری ناچیز بوده که از بالای برج تقطیر خارج می‌شود.

۱۵۸ - در هیدروکربن زنجیره‌ای از خانواده آلکان، آلکن و یا آلکین، ۲۴ پیوند میان اتم‌ها وجود دارد، از سوختن کامل ۵۶ گرم از این

هیدروکربن با خلوص ۲۰ درصد، چند لیتر کربن‌دی‌اکسید در شرایط STP تولید می‌شود؟ ($H = 1, C = 12 : g.mol^{-1}$)

۲۵ (۴)

۲۲/۴ (۳)

۱۷/۹۲ (۲)

۸۹/۶ (۱)

محل انجام محاسبات



۱۵۹- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

الف) اگر تکه‌ای نان و سیب‌زمینی با جرم و سطح یکسان که دمای آنها 55°C است، در محیطی با دمای 25°C قرار دهیم، تکه نان زودتر با محیط هم‌دما می‌شود.

ب) شیر و فراورده‌های آن، منبع مهمی برای تأمین پروتئین و به ویژه یون پتاسیم است.

پ) نان در ایران و شیر در جهان، بیشترین سرانه مصرف را در بین تمامی مواد غذایی دارند.

ت) دما، همارز با آن مقدار انرژی گرمایی است که به دلیل تفاوت در گرما، در دو جسم جاری می‌شود.

۱) ۱۰ ۲) ۲۳ ۳) ۳۳ ۴) ۴۲

۱۶۰- لیوانی دارای 200 g آب با دمای 20°C است. اگر برای ذوب کردن هر مول یخ و تبدیل آن به آب صفر درجه سلسیوس، 6 kJ بخواهد.

گرمای نیاز باشد، چند گرم یخ صفر درجه به لیوان اضافه کنیم تا ذوب شود و دمای آب لیوان را به صفر درجه سلسیوس برساند؟

$$(1) \text{C}^{-1} \cdot \text{J} \cdot \text{g}^{-1} = 18 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} = \text{جرم مولی آب}$$

۱) ۱۰ ۲) ۲۶ ۳) ۶۴ ۴) ۷۲

وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

پاسخ‌گویی انتخابی

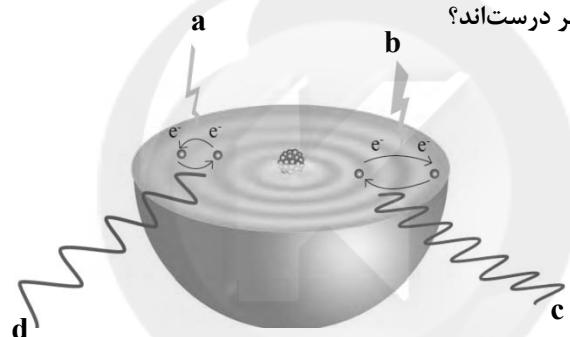
کیهان زادگاه الفبای هستی + و دپای گازها در زندگی

دانش‌آموز گرامی در صورت عدم پاسخ‌گویی به سوال‌های ۱۵۱ تا ۱۶۰ باید به سوال‌های ۱۶۱ تا ۱۷۰ پاسخ دهد

شیمی ۱: صفحه‌های ۲۴ تا ۵۲

۱۷۰ تا ۱۶۱ پاسخ دهید

۱۶۱- با توجه به شکل زیر، کدام موارد زیر درست‌اند؟



آ) بخش (a)، به جذب انرژی هنگام انتقال به لایه سوم مربوط است که نسبت به بخش (c)، طول موج بیشتری دارد.

ب) بخش‌های (d) و (c)، انتقالاتی هستند که در طیف نشری خطی عنصرها در ناحیه مرئی قرار می‌گیرند.

پ) انرژی جذب شده در بخش (a)، بیشتر از انرژی جذب شده در بخش (d) می‌باشد.

ت) در اتم هیدروژن، میزان انحراف پرتوی (c) پس از عبور منشور از میزان انحراف نور حاصل از رنگ قرمز بیشتر است.

۱) آ و ت ۲) ب و پ ۳) آ و ب ۴) پ و ت

۱۶۲- کدام موارد از مطالب زیر درست می‌باشند؟

آ) مقایسه انرژی زیرلایه‌های $f < p < d < s$ درست است.

ب) مجموعه‌ای از زیرلایه‌ها با 1 برابر، یک لایه الکترونی را تشکیل می‌دهند.

پ) مقدار 1 در هر لایه الکترونی از صفر تا n را شامل می‌شود.

ت) پنجمین زیرلایه الکترونی، ظرفیت پذیرش حداقل 18 الکترون را دارد.

ث) لایه چهارم عنصرهای دوره چهارم جدول تناوبی، حداقل 8 الکترون دریافت می‌کند.

۱) آ و ب ۲) ت و ث ۳) ب، پ و ت ۴) آ، ت و ث

محل انجام محاسبات



۱۶۳ - اطلاعات موجود در کدام یک از ردیف‌های جدول زیر درست است؟

ردیف	نماد عنصر	نسبت $\frac{n}{e}$ در یون پایدار	مجموع شماره دوره و گروه	مجموع $n+1$ الکترون‌های ظرفیت
۱	$^{۱۹}_{\text{A}}$	۱/۱	۱۹	۱۹
۲	$^{۲۴}_{\text{D}}$	۱/۲	۵	۶
۳	$^{۵۲}_{\text{M}}$	۱/۳	۱۰	۲۸
۴	$^{۶۵}_{\text{X}}$	۱/۲۵	۱۶	۵۸

۱) ۱۰ و ۲ ۲) ۳ و ۴ ۳) ۴ و ۳ ۴) ۴ و ۲

۱۶۴ - عنصر X، نخستین عنصر دارای سه زیرلایه شش الکترونی و عنصر Y نخستین عنصر با ۵ زیرلایه دو الکترونی است، عبارت کدام گزینه نادرست است؟

(۱) هر دو عنصر X و Y، جزء عناصر دسته ۴ هستند.

(۲) عنصر X مربوط به خانه ۲۶ و عنصر Y مربوط به خانه ۲۲ جدول تناوبی است.

(۳) آرایش الکترونی کاتیون X در X_2O_3 به صورت $[Ar]^{3d^5} [O]^{2-}$ است.

(۴) کاتیون Y در YCl_2 ، به آرایش گاز نجیب آرگون می‌رسد.

۱۶۵ - چند مورد درست است؟

الف) حداقل شمار الکترون‌ها در هر لایه الکترونی، از رابطه $(4I+2)$ به دست می‌آید.

ب) براساس قاعده آفبا، زیرلایه ۶S پس از زیرلایه ۴f پر می‌شود.

پ) شمار الکترون‌های دارای $I=2$ در Ge_{32} ، نصف همین شمار در عنصر زیرین آن در جدول تناوبی است.

ت) در کروم، تعداد الکترون‌های دارای $I=2$ ، نصف تعداد الکترون‌های دارای $I=0$ است.

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴

۱۶۶ - اگر در ترکیب‌های شیمیایی زیر، تعداد کاتیون‌ها را با C و تعداد آنیون‌ها را با α نشان دهیم، به ترتیب بیشترین و کمترین

مقدار $\frac{\alpha}{C}$ برای کدام یک از مواد زیر است؟

(آلومینیم سولفید، منیزیم فسفید، کلسیم نیترید، پتاسیم برمید، لیتیم اکسید)

(۱) آلومینیم سولفید، پتاسیم برمید

(۲) منیزیم فسفید، لیتیم اکسید

(۳) کلسیم نیترید، منیزیم فسفید

(۴) آلومینیم سولفید، لیتیم اکسید

محل انجام محاسبات



۱۶۷- با توجه به شکل زیر که بخشی از جدول تناوبی عنصرها را نشان می‌دهد، چند مورد از مطالب زیر نادرست است؟ (نمادها فرضی‌اند).

	۱																	۱۸
	۲																	
A													E					
													H					
B													F					
G																		

● در صورت تشکیل یون مجموع بار یون‌های پایدار مربوط به عنصرهای A, E, G, D, B و H برابر ۱ است.

● در یون پایدار عنصر G، همه لایه‌ها و زیرلایه‌های اشغال شده از الکترون، پر هستند.

● عنصرهای A, B و G، به ترتیب با از دست دادن ۱، ۲ و ۳ الکترون به آرایش الکترونی گاز نجیب قبل از خود دست می‌یابند.

● در صورت تشکیل یون مجموع بار یون‌های حاصل از عناصر مشخص شده‌ای که عدد اتمی آن‌ها با شماره گروه‌شان یکسان است، برابر صفر است.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۶۸- آرایش الکترونی چند درصد از عنصرهای موجود در دوره‌های اول تا چهارم جدول تناوبی به زیرلایه ۵ ختم می‌شود و در چه تعداد از عنصرهای تناوب چهارم جدول تناوبی، تنها یک زیرلایه نیمه پر وجود دارد؟

(۱) ۴۵٪ (۲) ۵۰٪ (۳) ۴۲٪ (۴) ۲۲٪

۱۶۹- چند مورد نادرست است؟

الف) برهم‌کنش میان مولکول‌های گازهای موجود در اتمسفر زمین، سبب می‌شود تا پیوسته آن‌ها در حال جنبش باشند و در سرتاسر هواکره توزیع شوند.

ب) با تغییر ارتفاع در هواکره و کم شدن غلظت هواکره، احتمال دیده شدن یون‌های گازی بیشتر می‌شود.

پ) به طور میانگین، تغییر دما به ازای هر یک کیلومتر تغییر ارتفاع، در لایه اول هواکره، بیشتر از لایه دوم آن است.

ت) فراوان ترین ترکیب سازنده هوای پاک و خشک، پس از گازهای نیتروژن و اکسیژن در رتبه سوم قرار دارد.

(۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۱

۱۷۰- ارتفاع قله دماوند ۵۶۰۰ متر است، اگر دمای هوا در سطح زمین 15°C باشد، کاهش دما در قله دماوند نسبت به دمای سطح زمین، در مقیاس کلوین، چند درصد خواهد بود؟

(۱) ۱۱٪ (۲) ۱۵٪ (۳) ۲۵٪ (۴) ۷٪

محل انجام محاسبات



وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

منابع معدنی و ذخایر انرژی، زیوبنای تمدن و توسعه + منابع آب و خاک

زمین‌شناسی: صفحه‌های ۳۱ تا ۵۲

۱۷۱ - کدام مورد در ارتباط با سطح ایستابی به درستی بیان شده است؟

(۱) هنگامی که سطح ایستابی با سطح زمین برخورد کند، سوره‌زار تشکیل می‌شود.

(۲) هنگامی که عمق سطح ایستابی از سطح زمین کم باشد، امکان تشکیل باتلاق وجود دارد.

(۳) سطح ایستابی فضای بین منطقه اشباع و سنگ بستر را شامل می‌شود.

(۴) بارندگی و نفوذپذیری خاک، عمق سطح ایستابی را از سطح زمین افزایش می‌دهد.

۱۷۲ - با توجه به شکل زیر که نشان‌دهنده یکی از انواع تله‌های نفتی است، کدام

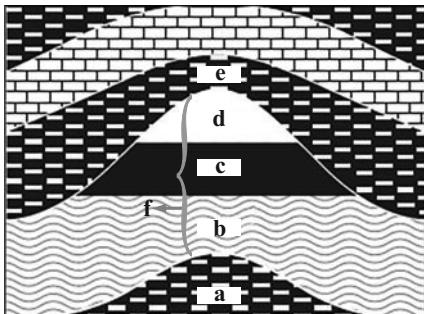
گزینه نادرست است؟

(۱) نفت‌گیر رو برو تاقدیسی بوده و لایه f می‌تواند ماسه‌سنگی باشد.

(۲) مهاجرت اولیه از a به f و مهاجرت ثانویه از f به e انجام می‌شود.

(۳) عامل جدایش بخش‌های b, c و d اختلاف چگالی است.

(۴) لایه f، لایه‌ای با نفوذپذیری زیاد و لایه e نفوذناپذیر است.



۱۷۳ - همه گوهرهای زیر در ترکیب خود سیلیسیم دارند، به جزء؟

(۱) زبرجد (۲) زمرد (۳) فیروزه (۴) عقیق

۱۷۴ - به کمک کدام یک از روش‌های زیر نمی‌توانند ذخایر زیرسطحی و پنهان را شناسایی کنند؟

(۱) بررسی نقشه‌های هواشناسی (۲) خواص مغناطیسی کانسنگ

(۳) رسانایی الکتریکی سنگ‌ها (۴) تغییرات میدان گرانش زمین

۱۷۵ - مقدار نمک‌های محلول در آب زیرزمینی موجود در کدام سنگ‌ها معمولاً کم و برای آشامیدن مطلوب است؟

(۱) دگرگونی و آذرین (۲) تبخیری و کربناتی

(۳) کربناتی و دگرگونی (۴) آذرین و تبخیری

۱۷۶ - کدام گزینه در رابطه با مراحل تشکیل انواع زغال‌سنگ صحیح نیست؟

(۱) تبدیل تورب به لیگنیت ← کاهش میزان آب و مواد فرآر

(۲) تبدیل لیگنیت به آنتراسیت ← کاهش میزان تخلخل و افزایش تراکم

(۳) تبدیل لیگنیت به بیتومینه ← افزایش درصد کربن و توان تولید انرژی

(۴) تبدیل بیتومینه به آنتراسیت ← کاهش درصد متان و کربن

۱۷۷ - اطلاعات مربوط به استخراج طلا در سه معدن زیر آورده شده است، استخراج طلا در کدام معادن مقرر به صرفه است؟

معدن	سنگ استخراج شده (بر حسب گرم)	طلا استخراج شده (بر حسب تن)
A	۰/۵	۰/۵
B	۳	۴
C	۲	۴

B و A (۴)

C و A (۳)

C (۲)

A (۱)

۱۷۸ - کدام مورد در ارتباط با «سنگ‌پا» و «رس» به درستی بیان شده است؟ (به ترتیب از راست به چپ)

(۱) نفوذپذیری بالا - تخلخل زیاد (۲) تخلخل کم - نفوذپذیری زیاد

(۳) تخلخل زیاد - نفوذپذیری کم (۴) نفوذپذیری کم - تخلخل کم

۱۷۹ - آبدهی قناتی در هر دقیقه ۳۰۰ لیتر است. اگر عمق و عرض آب در دهانه قنات به ترتیب ۴۰ و ۸۰ سانتی‌متر باشد، آب تقریباً با سرعت چند متر بر ثانیه خارج می‌شود؟

۰/۲ (۴)

۰/۹ (۳)

۰/۱۵ (۲)

۰/۶۶ (۱)

۱۸ - کدام گزینه براساس عبارت زیر، با «زمان حداقلی آبدهی رودهای کشورمان و دلیل آن» مطابقت بیشتری دارد؟ «بیشترین بارش در کشور ما، مربوط به فصل سرد سال است.»

(۱) اوایل پاییز ← افزایش بارندگی و کاهش نفوذپذیری

(۴) بهار ← ذوب برف و افزایش بارندگی

(۳) زمستان ← بارش برف و کاهش تبخیر



آزمون ۶ آبان ماه ۱۴۰۱

نیمسال دوم
دوازدهم تجربی

مدت پاسخ‌گویی: ۵۰

تعداد سوال: ۴۰

تعداد سوالات، شماره سوال و مدت زمان پاسخ‌گویی اختصاصی دوازدهم

ردیف	نام درس	تعداد سوال	از شماره	تا شماره	مدت پاسخ‌گویی
۱	ریاضی	۱۰	۱۸۱	۱۹۰	۱۵
۲	زیست‌شناسی	۱۰	۱۹۱	۲۰۰	۱۰
۳	فیزیک	۱۰	۲۰۱	۲۱۰	۱۵
۴	شیمی	۱۰	۲۱۱	۲۲۰	۱۰

سال ۱۴۰۲ - ۱۴۰۱

برای دریافت مطالب و اخبار گروه تجربی به کanal و اینستاگرام گروه تجربی مراجعه کنید.

کanal تلگرامی: @zistkanoon۲

صفحه اینستاگرام: kanoonir_۱۲t

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

 گاربرد مشتق
 ریاضی ۳: صفحه‌های ۱۰۱ تا ۱۲۰

۱۸۱- نمودار تابع $f(x) = \frac{x-1}{x^2+1}$ در بازه $(-\infty, a)$ اکیداً نزولی است. بیشترین مقدار a کدام است؟

۱) ۴

۱) $-\sqrt{2}$ ۲) -1 ۳) $1 + \sqrt{2}$

۱۸۲- معادله خط مماس بر منحنی $y = x^3 + 3x^2 + 1$ در نقطه ماکزیمم نسبی آن، کدام است؟

۴) $y = 3$ ۳) $y = 1$ ۲) $y = 4$ ۱) $y = 5$

۱۸۳- در تابع $f(x) = x^3 + ax^2 + bx$ ، طول یکی از نقاط بحرانی تابع $-5 = f'(x) = 3x^2 + 2ax + b$ باشد، آنگاه مقدار مینیمم نسبی

تابع f کدام است؟۴) -81 ۳) -91 ۲) -74 ۱) -108

۱۸۴- بیشترین مقدار تابع $f(x) = x^3 + 3x^2 - 9x - 5$ در بازه $[-4, 2]$ کدام است؟

۴) 15 ۳) 17 ۲) 25 ۱) 22

۱۸۵- بازه $(2, a)$ بزرگترین بازه‌ای است که تابع با ضابطه $y = \frac{1}{3}x^3 - \frac{1}{2}bx^2 + 6x - \frac{1}{2}$ در آن نزولی است. مقدار مینیمم نسبی

این تابع کدام است؟

۴) 6 ۳) 4 ۲) 5 ۱) 3

۱۸۶- به ازای کدام مقادیر a ، تابع $f(x) = -ax^3 + 3ax^2 + x + 1$ دو نقطه بحرانی دارد؟

۴) $a < -\frac{1}{3}$ یا $a > 0$ ۳) $a < 0$ یا $a > \frac{1}{3}$ ۲) $-\frac{1}{3} < a < 0$ ۱) $-\frac{1}{3} < a < \frac{1}{3}$

۱۸۷- تابع $f(x) = \frac{x^2 + 2a}{x + a}$ اکسٹرم نسبی ندارد. مجموع مقادیر صحیح که جای a می‌تواند قرار گیرد، کدام است؟

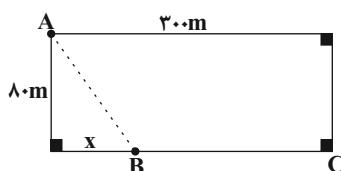
۴) -3 ۳) -2 ۲) -1

۱) صفر

۱۸۸- نوع و مقدار اکسٹرم تابع $f(x) = (x-3)\sqrt{2x}$ به ترتیب کدام است؟

۴) مینیمم، $-2\sqrt{2}$ ۳) مکزیمم، 1 ۲) مکزیمم، $-2\sqrt{2}$ ۱) مکزیمم، 1

۱۸۹- علی در موقعیت A قرار دارد. او مسیر مستقیم AB را با سرعت $\frac{m}{s}$ و مسیر مستقیم BC را با سرعت $\frac{m}{2s}$ طی می‌کند تا به

نقطه C برسد. مقدار x چند متر باشد تا او در کمترین زمان ممکن از نقطه A به نقطه C برسد؟۱) $32\sqrt{2}$ ۲) $32\sqrt{5}$ ۳) $30\sqrt{5}$ ۴) $30\sqrt{2}$

۱۹۰- مساحت بزرگترین مستطیلی که در دایره‌ای به شعاع ۳ محاط شده است، کدام است؟

۴) 18π ۳) $9\sqrt{2}$ ۲) 9 ۱) $18\sqrt{2}$

وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

از ماده به انرژی + از انرژی به ماده
زیست‌شناسی ۳: صفحه‌های ۶۳ تا ۸۱

۱۹۱- کدام گزینه از لحاظ درستی یا نادرستی عبارت زیر را نسبت به سایر گزینه‌ها متفاوت تکمیل می‌کند؟

«با توجه به سه نوع رنگیزه مطرح شده در کتاب درسی، نوعی رنگیزه موجود در گیاه که به طور قطع در طول موج

- (۱) در طول موج کوتاه‌تری شروع به جذب نور می‌کند – ۵۰ نانومتر جذب نور بیشتری نسبت به بقیه دارد.
- (۲) بیش‌ترین جذب نور، در محدوده ۴۰۰ تا ۵۰۰ نانومتر در مقایسه با سایر رنگیزه‌ها دارد – کمتر از ۴۰۰ نانومتر قادر به جذب نور نیست.
- (۳) در محدوده بیشتری از طول موج به جذب نور می‌پردازد – ۶۰۰ نانومتر جذب نور بیشتری نسبت به کلروفیل **b** دارد.
- (۴) بیش‌ترین جذب نور، در محدوده ۶۰۰ تا ۷۰۰ نانومتر نسبت به سایر رنگیزه‌ها دارد – ۵۰ نانومتر پایین‌ترین میزان جذب را در بین محدوده ۴۵۰ تا ۴۵۵ نانومتر دارد.

۱۹۲- با توجه به ساختار دو برگ ترسیم شده در فصل ۶ کتاب زیست‌شناسی ۳، در نمونه‌هایی با اندازه یکسان از گیاهان نهان‌دانه، کدام گزینه جمله زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«می‌توان گفت در برش عرضی برگی که همانند گیاه لوپیا، امکان مشاهده شدن وجود دارد.»

- (۱) فراوانی روزن در روپوست زیرین نسبت به رویی بیشتر است – دسته‌های آوندی ساقه بر روی دوایر متعددالمرکز
- (۲) اندازه یاخته‌های روپوستی که با پوستک پوشیده شده‌اند، بزرگ‌تر است – رگبرگ در بین یاخته‌های پارانشیم اسفنجی
- (۳) در آن یاخته‌های پارانشیم نرده‌ای دارای بیش‌ترین میزان از ماده وراثتی هستند – فتوسنتز در همه یاخته‌های روپوستی
- (۴) متعلق به گیاهی با پوست ضخیم در برش عرضی ریشه است – تبدیل کربن معدنی به آلی در هر یاخته پارانشیمی موجود در برگ به طور قطع

۱۹۳- قندکافت (گلیکولیز) یکی از فرآیندهای متابولیسمی برای تأمین انرژی در بدن جانداران است. کدام یک از موارد زیر در خصوص ماده (هایی) که در طی این فرآیند تولید می‌شود، به درستی بیان شده است؟

- (۱) همگی آن‌ها در ساختار خود دارای کربن هستند و ساختار آلی دارند.
- (۲) در کاهش انرژی فعال‌سازی واکنش‌های یاخته‌ای نقش دارند.
- (۳) فقط در جهت شبی غلطت خود به درون راکیزه منتشر می‌شوند.
- (۴) همه این مواد می‌توانند در فرآیند تخمیر شرکت داشته باشند.

۱۹۴- چند مورد، عبارت زیر را به طور صحیح تکمیل می‌کند؟

«در غشای چین خورده میتوکندری، بخشی از مجموعه پروتئینی سازنده ATP که در بین فسفولیپیدهای غشایی قرار

الف) ندارد، قادر منفذ جهت عبور یون‌های هیدروژن می‌باشد.

ب) ندارد، در بخش حاوی ژن‌های سازنده پروتئین می‌باشد.

ج) دارد، توانایی تشکیل مولکول ذخیره کننده انرژی دارد.

د) دارد، اندازه بزرگ‌تری نسبت به بخش دیگر خود دارد.

۱۹۵- انواعی از تخمیر در فصل ۵ زیست‌شناسی دوازدهم مورد بررسی قرار گرفته است. این دو نوع تخمیر از نظر مشابه و از نظر متفاوت هستند.

(۱) آغازشدن با قندکافت - آزادکردن CO_2

(۲) توانایی بازسازی NAD^+ - نقش داشتن زنجیره انتقال الکترون در انجام آن

(۳) تأثیر بر pH محیط - توانایی مصرف پیرووات

(۴) مشاهده شدن در گیاهان - آلی بودن گیرندهنهایی الکترون

۱۹۶- تعدادی از جانداران، برای تأمین انرژی از گلوکز، یک قند تک فسفاته را طی مراحلی به ترکیب دو کربنی تبدیل می‌کنند. در همه این جانداران، طی این مراحل کدام مورد رخ می‌دهد؟

(۱) 4NAD^+ مصرف و 4CO_2 آزاد می‌شود.

(۲) 2NAD^+ تولید و 2ADP مصرف می‌شود.

(۳) 4ATP تولید و یک مولکول کوآنزیم A مصرف می‌شود.

(۴) یک CO_2 آزاد و 2ATP تولید می‌شود.

۱۹۷- چند مورد، درباره هر یاخته زنده نادرست است؟

الف) محصولنهایی قندکافت، برای انجام تنفس هوایی، قطعاً از طریق نوعی پروتئین غشایی به درون راکیزه منتقل می‌شود.

ب) رادیکال‌های آزاد در راکیزه، سبب کاهش یافتن ترکیبات پاداکسنده می‌شوند و سبب تخریب دنای حلقوی نمی‌شوند.

ج) در سریعترین روش تأمین انرژی در تارهای اسکلتی تند، نوعی اسید سه کربنی فقط الکترون‌های NADH را دریافت می‌کند.

د) انرژی مصرفی پمپ‌های پروتونی میتوکندری، قطعاً از الکترون‌های NADH_2 و FADH_2 حاصل از اکسایش گلوکز تأمین می‌شود.

سایت کنکور

(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

۱۹۸- به ترتیب، کاهش NAD^+ در اثر گرفتن الکترون و اکسایش NADH با از دست دادن الکترون در کدام فرآیندها رخ می‌دهد؟

(۱) تولید الكل در فرآیند ورآمدن خمیر نان - تولید قند سه کربنی

(۲) تولید لاکتان در ماهیچه‌ها - تولید الكل در فرآیند ورآمدن خمیر نان

(۳) ایجاد بنیان استیل از پیرووات درون راکیزه - تولید مولکول قند سه کربنی فسفاته

(۴) ساخت اسید دوفسفاته از قند فسفاته - تأمین انرژی لازم برای پمپ پروتون‌ها

۱۹۹- چند عبارت در مورد مولکولی سمی که می‌تواند با اتصال به هموگلوبین ظرفیت حمل اکسیژن در خون را کاهش دهد، صحیح است؟

الف) برخلاف الكل، مانع از عملکرد میتوکندری در جهت کاهش رادیکال‌های آزاد می‌شود.

ب) همانند الكل، سرعت تشکیل رادیکال‌های آزاد در میتوکندری را افزایش می‌دهد.

ج) مانع از ترکیب یون‌های اکسید و هیدروژن و در نتیجه تشکیل آب می‌شود.

د) خروج الکترون از آخرین پمپ زنجیره انتقال الکترون را متوقف می‌کند.

(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

۲۰۰- کدام گزینه جمله زیر را به نادرستی تکمیل می کند؟

«با توجه روش های تأمین انرژی در یاخته های پوششی کبدی می تواند ناشی از باشد.»

۱) بروز پاسخ التهابی در یاخته ها - نقص ژن های مربوط به زنجیره انتقال الکترون در آن ها

۲) افزایش فعالیت آنزیم های گلیکولیز و چرخه کربس - ترشح بیش از حد هورمون های تیروئیدی

۳) انتقال الکترون های حامل الکترونی به نوعی ترکیب آلی - عدم وجود اکسیژن کافی در یاخته

۴) تولید مولکول ATP از تجزیه ذخایر لیپیدی - عدم وجود ذخایر پلی ساکاریدی در کبد

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

نوسان و امواج
فیزیک ۳: صفحه های ۵۳ تا ۷۶

۱- در حرکت نوسانی هماهنگ ساده، در لحظاتی که انرژی پتانسیل کشسانی نوسانگر بیشینه است، اندازه کدام کمیت های دیگر نیز بیشینه است؟

(اتفاق انرژی نداریم.)

۲) نیرو، انرژی مکانیکی، سرعت

۱) مکان، شتاب، نیرو

۴) سرعت، انرژی جنبشی، مکان

۳) شتاب، سرعت، انرژی جنبشی

۲- جسمی به جرم 500g به فنری با ثابت k متصل است و روی پاره خطی به طول 10cm ، حرکت هماهنگ ساده انجام می دهد. اگر

این نوسانگر در مدت 5 ثانیه 20 بار طول پاره خط نوسان را پیماید، اندازه انرژی مکانیکی نوسانگر چند ژول است؟ ($\pi^2 = 10$)

۰/۱ (۴)

۱۰۰ (۳)

۰/۰۱ (۲)

۱۰ (۱)

۳- طول یک آونگ ساده کم دامنه چگونه تغییر کند تا در همان مکان قبلی، 30 درصد بر دوره نوسان های آن افزوده شود؟

۱) 69 درصد کاهش یابد.

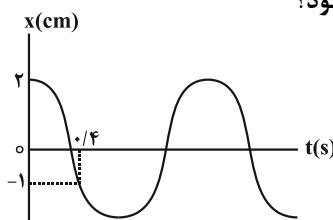
۲) 69 درصد افزایش یابد.

۳) 51 درصد افزایش یابد.

۴) 51 درصد کاهش یابد.

۴- نمودار مکان - زمان نوسانگر هماهنگ ساده ای مطابق شکل زیر است. به ترتیب از راست به چپ بیشینه تندی نوسانگر چند

متر بر ثانیه است و در چه لحظه ای بر حسب ثانیه، تندی نوسانگر برای دومین بار بیشینه می شود؟



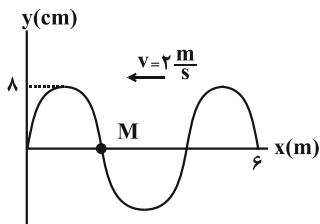
۰/۳، $\frac{20\pi}{3}$ (۱)

۰/۳، $\frac{\pi}{30}$ (۲)

۰/۹، $\frac{20\pi}{3}$ (۳)

۰/۹، $\frac{\pi}{30}$ (۴)

۲۰۵- شکل زیر، نقش یک موج عرضی را در لحظه $t=0$ نشان می‌دهد. در بازه زمانی صفر تا $1/5s$ ، اندازه جابه‌جایی ذره M چند



برابر مسافتی است که موج در این مدت طی می‌کند؟

$$\frac{2}{75}$$

$$\frac{8}{3}$$

$$8$$

$$\frac{2}{25}$$

۲۰۶- تندی انتشار موجی عرضی در یک تار $100 \frac{m}{s}$ است. اگر اندازه نیروی کشش تار را 44 درصد افزایش دهیم، تندی انتشار موج

عرضی در تار چند متر بر ثانیه تغییر می‌کند؟ (دراثر افزایش نیروی طول تار تغییر نمی‌کند).

$$-20$$

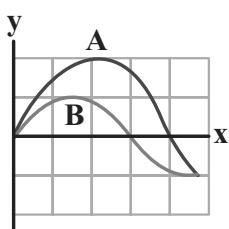
$$20$$

$$-44$$

$$44$$

۲۰۷- نمودار جابه‌جایی - مکان دو موج صوتی A و B که در یک محیط منتشر می‌شوند، مطابق شکل زیر است. به ترتیب بسامد و شدت

صوت موج B چند برابر موج A در فاصله یکسان از دو چشممه موج است؟ (از اتلاف انرژی صرف نظر کنید).



$$\frac{3}{2} \text{ و } \frac{3}{4}$$

$$\frac{9}{4} \text{ و } \frac{3}{4}$$

$$\frac{4}{9} \text{ و } \frac{4}{3}$$

$$\frac{2}{3} \text{ و } \frac{4}{3}$$

۲۰۸- واحد کمیت (μe) در SI کدام است؟ (μ : ضریب گذردهی الکتریکی خلا و μa : تراوایی مغناطیسی خلا است).

$$\frac{s^2}{m^4}$$

$$\frac{m^2}{s^2}$$

$$\frac{m}{s^2}$$

$$\frac{m}{s}$$

۲۰۹- دو دستگاه صدایهای با ترازهای شدت صوت $\beta_2 = 92 \text{dB}$ و $\beta_1 = 28 \text{dB}$ در فاصله‌های مشخص ایجاد می‌کنند. اگر شدت

صوت مربوط به این دو تراز در SI به ترتیب I_1 و I_2 باشد، نسبت $\frac{I_2}{I_1}$ کدام است؟ ($\log 2 = 0.3$)

$$5 \times 10^5$$

$$1/44 \times 10^5$$

$$2/56 \times 10^6$$

$$1/6 \times 10^5$$

۲۱۰- شکل زیر جهت‌های حرکت یک چشممه صوتی و یک ناظر (شنونده) را در دو وضعیت مختلف نشان می‌دهد. در کدام وضعیت

طول موجی که ناظر دریافت می‌کند، کمتر از طول موج در حالتی است که هم ناظر و هم چشممه ساکن بودند؟



(۱) فقط (الف)



(۲) فقط (ب)



(۳) هر دو حالت (الف) و (ب)

(۴) هیچ‌کدام

وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

شیمی، جلوه‌ای از هنر زیبایی و ماندگاری

شیمی ۳: صفحه‌های ۶۵ تا ۸۸

۲۱۱- مطابق یک قاعدة کلی، هر چه تفاوت بین نقطه ذوب و جوش یک ماده خالص باشد، آن ماده در گستره دمایی به حالت مایع بوده و نیروهای جاذبه میان ذره‌های سازنده آن مایع است.

(۱) بیشتر، بزرگتری، قوی تر (۲) بیشتر، کوچکتری، ضعیفتر

(۳) کمتر، بزرگتری، ضعیفتر (۴) کمتر، کوچکتری، قوی تر

۲۱۲- در کدام گزینه آنتالپی فروپاشی شبکه به درستی مقایسه نشده است؟



۲۱۳- مخلوطی از سدیم اکسید و منیزیم اکسید به جرم ۴۸ گرم، دارای ۲۵ گرم، درصد جرمی فلز منیزیم است. انرژی لازم برای فروپاشی

$\text{MgO} = ۳۸۰۰, \text{Na}_2\text{O} = ۲۴۴۰ : \text{kJ.mol}^{-۱}$ فرض شود).

$(\text{Mg} = ۲۴, \text{Na} = ۲۳, \text{O} = ۱۶ : \text{g.mol}^{-۱})$

۲۰۹۶ (۴)

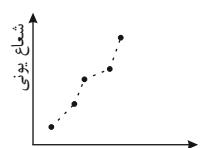
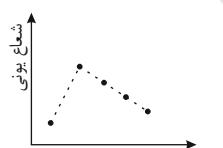
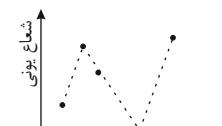
۱۹۰۰ (۳)

۱۶۷۸ (۲)

۱۵۴۴ (۱)

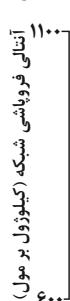
۲۱۴- آرایش الکترونی فشرده اتم‌های A، B، C، D و E به ترتیب به صورت ^1A ، ^1B ، ^1C ، ^1D و ^1E است. کدام یک از نمودارهای زیر نشان‌دهنده روند تغییرات شعاع یونی پایدار این عنصرها

بر حسب افزایش عدد اتمی آن‌ها است؟ (نماد استفاده شده برای عنصرها به صورت فرضی است).



۲۱۵- با توجه به عنصرهای دوره دوم تا چهارم گروه‌های اول و هفدهم جدول تناوبی، نقطه جوش ترکیب نسبت به ترکیب

..... پایین‌تر است و ترکیب نسبت به در گستره دمایی بیشتری به حالت مایع است. (هر یک از حروف



A تا I نشان‌دهنده یک ترکیب یونی است. گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید.

F-H-G-C (۱)

D-B-G-C (۲)

F-H-D-B (۳)

E-B-D-B (۴)

۲۱۶- چند مورد از مقایسه‌های انجام شده درست است؟

الف) انرژی پیوند کربن - کربن: الماس > اتن > اتن



پ) شعاع ذره: $\text{F}^- > \text{Na}^+ > \text{Mg}^{2+} > \text{Ne}$

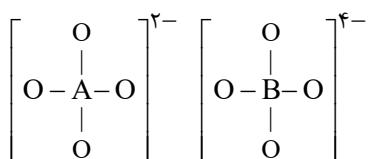
ت) طول موج بازتاب شده: $\text{V}^{2+} > \text{V}^{4+} > \text{V}^{3+} > \text{V}^{5+}$

۴ (۴) ۳ (۳) ۲ (۲) ۱ (۱)

۲۱۷- ۵۰۰ میلی‌لیتر از محلولی از کاتیون وانادیم به غلظت 4×10^{-5} مولار، با اضافه کردن 5×10^{-6} گرم روی به‌طور کامل مصرف شده و به رنگ بنفش درآمده است. محلول حاوی کاتیون اولیه رنگ بوده و در آرایش الکترونی لایه آخر کاتیون اولیه الکترون وجود دارد. (گزینه‌ها را به ترتیب از راست به چپ بخوانید). ($Zn = 65 \text{ g/mol}$)

۱) سبز - ۲ ۲) آبی - ۱ ۳) سبز - ۱۰ ۴) آبی - ۹

۲۱۸- عنصرهای A و B در دوره سوم جدول تناوبی جای دارند و در هر یک از ساختارهای زیر همه اتم‌ها از قاعده هشت‌تایی پیروی می‌کنند، کدام گزینه نادرست است؟



۱) عنصر A می‌تواند اکسیدی با مولکول‌های مجزا و عنصر B می‌تواند اکسیدی با شبکه غول‌آسا تشکیل دهد.

۲) بیرونی‌ترین الکترون‌ها در آرایش الکترونی اتم هر دو عنصر، در زیرلایه‌ای با $=1$ قرار دارند و تعداد آن‌ها در آرایش الکترونی اتم عنصر A، بیشتر از عنصر B است.

۳) عنصر B قادر است با کربن ترکیبی بسازد که به عنوان یک ساینده در سنباده به کار می‌رود.

۴) در فرمول شیمیایی نمک سدیم حاصل از هر دو آنیون، مجموع شمار کل اتم‌ها در فرمول شیمیایی هر دو نمک، برابر با شمار اتم‌ها در فرمول شیمیایی کلسیم فسفات است.

۲۱۹- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

• نسبت شمار کاتیون به آنیون در سدیم سیلیکات برابر ۴ است.

• مدل دریای الکترونی برای توجیه برخی رفتارهای فلزات مانند رسانایی الکتریکی و تنوع در اعداد اکسایش ارائه شده است.

• از نیتینول در ساخت بنای هنرمندانه، زیبا و ماندگار همانند موza گوگنهایم استفاده شده است.

• جامد‌های یونی به دلیل داشتن ذره‌های باردار، رسانای جریان برق هستند.

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴

۲۲۰- چند مورد نادرست است؟ (وانادیم در دوره ۴ و گروه ۵ جدول تناوبی قرار دارد).

آ) TiO_2 و دوده از جمله رنگ‌دانه‌های معدنی هستند که به ترتیب رنگ‌های سفید، قرمز و سیاه را ایجاد می‌کنند.

ب) محلولی از نمک وانادیم (III) به رنگ زرد است.

پ) مهم‌ترین دلیل استفاده از تیتانیم در ساخت موتور جت، مقاومت بالاتر آن در برابر خوردگی نسبت به فولاد است.

ت) در آرایش الکترونی یونی از وانادیم که محلول آن سبز رنگ است، ۲ الکترون با $=1$ وجود دارد.

ث) در آلیاژ نیتینول از عنصرهای واسطه دوره چهارم استفاده می‌شود که اکسید یکی از آن‌ها به عنوان رنگ‌دانه سفید استفاده می‌شود.

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴



پاسخنامه آزمون ۶ آبان ماه ۱۴۰۱ اختصاصی دوازدهم تجربی

طراحان سؤال

رياضي

رضا آزاد - دانیال ابراهیمی - عباس اشرفی - رحمان پوررحیم - محمدسجاد پیشوایی - فرشاد حسن‌زاده - سجاد دادطلب - وحید راحتی - علی رستمی‌مهر - بابک سادات - علی ساوجی
علی اصغر شریفی - علی شهرابی - پویان طهرانیان - احسان غی‌زاده - مصطفی کرمی - محمددرضا لشگری - علی مرشد - سروش موئینی - جهانبخش نیکنام - شهرام ولایی - وحید ون‌آبادی
زمین‌شناسی

رضا آرامش‌اصل - عباس آرایش - مهدی اسماعیلی - آرین امامی‌فر - پوریا پرزین - سیجان بهاری - امیرحسین بهروزی‌فرد - امیررضا بواناتی - محمدامین یگدالی
حامد حسین‌پور - مبین حیدری - محمدعلی حیدری - پوریا خاندار - آرمان خیری - علی درفکی - شاهین راضیان - امیررضا رمضانی‌علوی - محمد Mehdi Rzai - اشکان زندی
مریم سپهی - سعید شرفی - علی شریفی - شهریار صالحی - علی طاهرخانی - مکان فاکری - آلان فتحی - احمد رضا فرجی‌بخش - محمد رضا مکارزی - امیر کیمی‌پور - امیر مسعود معصوم‌نیا
کاووهندیمی - رضا نوری - علی وصالی‌محمود

فيزيك

زهرا آقامحمدی - خسرو ارغوانی‌فرد - رضا امامی - عبدالرضا امینی‌نسب - مهدی براتی - امیرحسین برادران - عباس بزرگر - محمد پوررضا - امیرعلی‌حاتم‌خانی - سیدعلی‌حیدری - محمد رضا خادمی
بیتا خورشید - محمد جواد سورچی - سعید شرق - مهدی شریفی - سعید طاهری‌بروجنی - سیاوش فارسی - بهادر کامران - مصطفی کیانی - غلام‌رضا محبی - احسان مطبلی - محمد کاظم مندادی
محمد منصوری - امیر احمد میرسعید - سیدعلی میرنوری - شادمان ویسی

شیمی

عین‌الله ابوالفتحی - مجتبی اسدزاده - علی امینی - علی بیدختی - حامد پویان‌نظر - کامران جعفری - مسعود جعفری - محمد رضا جمشیدی - امیر حاتمیان - شهرزاد حسین‌زاده - امیرحسین حسینی
ازنگ خانلری - عبدالرضا دادخواه - حمید ذبیحی - حسن رحمتی‌کوتنه - روزبه رضوی - سیدرضا رضوی - علی رفیعی - حامد رمضانیان - حسین زارعی‌پاشایی - جواد سوری‌لکی
جهان شاهی‌بیکاغی - میلاد شیخ‌الاسلامی - محمد جواد صادقی - سهیاب صادقی‌زاده - امیرحسین طبیی - محمد عظیمان‌زاره - حسن عیسی‌زاده - محمد قائزنا - محمد پارسا فراهانی
بهنام قازانچایی - امیر قاسمی - حسین ناصری‌ثانی - محمد رضا یوسفی

زمین‌شناسی

مهدی جباری - بهزاد سلطانی - فرشید مشعری‌پور - آزاده وحیدی‌موثق

مسئولان درس، گزینش‌گران و ویراستاران

نام درس	گزینشگر	مسئول درس	ویراستار استاد	گروه	بازبین نهایی	مسئل‌سازی
رياضي	علی اصغر شریفی	علی اصغر شریفی	مهرداد ملوندی	فرشاد حسن‌زاده - عاطفه خان‌محمدی	ارشیا انتظاری	سرژ یقیازیان تبریزی
زمین‌شناسی	محمد‌مهدی روزبهانی	امیرحسین بهروزی‌فرد	حیدر راهواره	علی رفیعی - سیدرضا موسویان‌فرد رضاء نوری - تانیا ایرانپور	اشکان هاشمی	مهساسادات هاشمی
فيزيك	امیرحسین برادران	امیرحسین برادران	مصطفی کیانی	زهرا آقامحمدی - محمدامین عمودی‌نژاد	ارشیا انتظاری	مجتبی خلیل ارجمندی
شیمی	مسعود جعفری	ساجد شیری‌طرزم	متین قبری	سینا دشتی‌زاده - امیرعلی وطن‌دوست دانیال بهارفضل	ارشیا انتظاری	سمیه اسکندری
زمین‌شناسی	مهدی جباری	مهدی جباری	آرین فلاخ اسدی	علیرضا خورشیدی جواد زینی‌نوش‌آبادی	سعیده روشنایی	محیا عباسی

گروه فنی و تولید

مددگر گروه	مسئول دفترچه آزمون	اختصاصی: زهراالسادات غیاثی
حروفنگاری و صفحه‌آرایی	مسئول دفترچه میرغیاثی	اختصاصی: آرین فلاخ اسدی
مستندسازی و مطابقت مصوبات	مددگر گروه: مازیار شیروانی‌مقدم	مسئول دفترچه اختصاصی: مهساسادات هاشمی
ناظر چاپ	حمید محمدی	

گروه آزمون
بنیاد علمی آموزشی قلم‌چی (وقف عام)



چون به ازای $x = 0$ و $x = 2$ مخرج تابع f صفر می‌شود، پس این اعداد جزو دامنه نیستند:

$$D_f = [1, 2]$$

بنابراین دامنه f فقط شامل عدد صحیح $1 \leq x$ است.

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۶۵ تا ۷۰)
(ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۳)

(عباس اشرفي)

۶ - گزینه «۲»

نقطه (a,b) روی نمودار $y = 1 - f(1-x)$ قرار دارد، پس نقطه $(1-a, 1-b)$ روی نمودار خود تابع $y = f(x)$ قرار دارد.

همین طور اگر نقطه $(1-a, 1-b)$ روی نمودار $y = f(x)$ باشد، نقطه $\frac{2-a}{3}, \frac{3-2b}{3}$ روی نمودار تابع $y = 2f(3x-1)+1$ قرار دارد.

از آن جایی که نمودار تابع $y = 2f(3x-1)+1$ از مبدأ می‌گذرد، داریم:

$$\begin{cases} \frac{2-a}{3} = 0 \Rightarrow a = 2 \\ 3 - 2b = 0 \Rightarrow b = \frac{3}{2} \end{cases} \Rightarrow a + b = \frac{7}{2}$$

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۳)

(سروش موئین)

۷ - گزینه «۳»

با فرض $f(x) = ax + b$ داریم:

$$f \circ f(x) = a(ax + b) + b = a^2x + ab + b$$

$$y = a^2x + ab + b \xrightarrow{\text{ا ب س ا ط ب ا}} y = a^2\left(\frac{x}{4}\right) + ab + b$$

$$\xrightarrow{\text{و ا ح د يه پ ا ي ب ي n}} y = \frac{a^2}{4}x + ab + b - a^2 = x$$

$$\begin{cases} ab + b - a^2 = 0 \\ \frac{a^2}{4} = 1 \end{cases}$$

حال چون f نزولی است، داریم:

$$\begin{cases} a = -2 \\ -b - a = 0 \Rightarrow b = -a \end{cases}$$

$$\Rightarrow f(1) = a(1) + b = -2 + (-a) = -a$$

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۳)

(ممدرسه‌پیشوایی)

۸ - گزینه «۴»

طبق تعریف دامنه $gof(x)$ داریم:

$$D_{gof} = \{x \in D_f \mid f(x) \in D_g\}$$

با توجه به دامنه f و خروجی آن، داریم:

$$\{[0, 1] \in D_f \mid [1, 2] \in D_g\} \rightarrow \text{فق}$$

$$\{(1, 2] \in D_f \mid [0, 1) \notin D_g\} \rightarrow \text{غ ع ق ق}$$

$$\{(2, 3] \in D_f \mid (0, 1) \notin D_g\} \rightarrow \text{غ ع ق ق}$$

$$\{[3, 4] \in D_f \mid [1, 2] \in D_g\} \rightarrow \text{فق}$$

بنابراین دامنه تابع gof برابر $[0, 1] \cup [2, 4]$ است.

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۳، ۲۲ و ۲۳)

(ویدیو راضی)

۱ - گزینه «۲»

$$\begin{cases} f(2) + g(2) = 3 \\ f(2) - g(2) = 7 \end{cases} \Rightarrow 2f(2) = 10 \Rightarrow \begin{cases} f(2) = 5 \\ g(2) = -2 \end{cases}$$

$$\Rightarrow f'(2) - 3g(2) = 25 - 3(-2) = 31$$

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۶۵ تا ۷۰)

(بابک سارات)

۲ - گزینه «۱»

دامنه و برد تابع f برابر \mathbb{R} است. با توجه به این موضوع که برد f محدودیت برای gof ایجاد نمی‌کند، بیشترین مقدار gof است؛ یعنی $1 = g(2x+7)$ است. از طرفی تغییرات $g(2x+7)$ در مورد دامنه بوده، محدودیت برای دامنه ایجاد نمی‌کند و روی بیشترین مقدار (عرض) تأثیری ندارد.

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۳ و ۲۴)

(ممدرسه‌پیشوایی)

۳ - گزینه «۳»

با توجه به این که $|x|$ و همچنین نمودار f که در اعداد نامنفی تعریف شده است، خواهیم داشت:

$$y = 2f(x - |x|) \xrightarrow{x \geq 0} y = 2f(x - x)$$

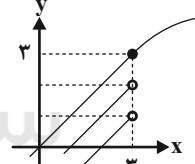
$$\Rightarrow y = 2f(0) \Rightarrow y = 2(1) \Rightarrow y = 2$$

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۳ تا ۱۷)

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۶۵ تا ۷۰)

(ویدیو راضی)

۴ - گزینه «۴»



در رسم تابع f ، جایگاه نقطه توخالی $(3, 15 - m)$ معلوم نیست. برای آن که تابع f صعودی شود (طبق نمودار)، کافی است شرط زیر برقرار باشد:

$$15 - m \leq f(3) = 3 \Rightarrow m \geq 12$$

پس در محدوده $m \in [12, 15]$ عدد طبیعی قرار ندارد.

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۴)

(امسان غنیزاده)

۵ - گزینه «۲»

دقت کنید که اعمال جبری روی تابع، تأثیری در دامنه ندارند.

ابتدا دامنه هر یک از توابع $(-x + 2)g(1-x)$ را می‌یابیم:

$$D_g = [-2, 0] \Rightarrow -2 \leq -x \leq 0 \Rightarrow 0 \leq x \leq 2$$

$$\Rightarrow D_1 = [0, 2] \quad (1)$$

$$D_g = [-2, 0] \Rightarrow -2 \leq 1 - x \leq 0 \Rightarrow 1 \leq x \leq 3$$

$$\Rightarrow D_2 = [1, 3] \quad (2)$$

حال برای یافتن دامنه f باید از هر یک از دامنه‌های (1) و (2) اشتراک بگیریم:

$$\begin{cases} y = g(1-x) + 2 \xrightarrow{(2)} D_2 = [1, 3] \\ y = 2g(-x) \xrightarrow{(1)} D_1 = [0, 2] \end{cases} \cap [1, 3] \Rightarrow [1, 2]$$

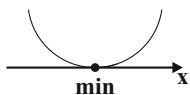


ریاضی پایه

(دانیال ابراهیمی)

«۱۱- گزینه»

وقتی کمترین مقدار یک تابع درجه دوم روی محور طولها قرار می‌گیرد، یعنی این تابع به شکل زیر خواهد بود:



بنابراین سهمی $f(x) = ax^2 + bx + c$ بر محور x ها مماس است ($a < 0$) و دهانه آن رو به بالا باز می‌شود ($a > 0$). داریم:

$$\Delta = 0 \Rightarrow (m-\Delta)^2 - 4m(m-\lambda) = 0$$

$$\Rightarrow -3m^2 + 22m + 25 = 0 \Rightarrow (m+1)(-3m+25) = 0$$

$$\xrightarrow{a > 0} m = \frac{25}{3} \Rightarrow f(0) = \frac{25}{3} - \lambda = \frac{1}{3}$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی ام، صفحه‌های ۷۸ تا ۸۳)

(ریاضی سه، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۰)

(امسان غنیزاده)

«۱۲- گزینه»

با توجه به نمودار، ضابطه به صورت $f(x) = k(x-1)^2 + 2$ است. آن‌گاه داریم:

$$f(0) = 1 \Rightarrow 1 = k(0-1)^2 + 2 \Rightarrow 1 = k + 2 \Rightarrow k = -1$$

$$\Rightarrow f(x) = -(x-1)^2 + 2$$

$$\text{دامنه تابع } y = \frac{2}{-(x-1)^2 + 2} \text{ به صورت زیر است:}$$

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

$$\Rightarrow (x-1)^2 = 2 \Rightarrow x-1 = \pm\sqrt{2} \Rightarrow x = \pm\sqrt{2} + 1$$

$$\Rightarrow \text{دامنه تابع } = \mathbb{R} - \{\pm\sqrt{2}\}$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی ام، صفحه‌های ۷۸ تا ۸۳)

(ریاضی سه، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۰)

(علی ساوونی)

«۱۳- گزینه»

$$2x-1=y \Rightarrow x = \frac{y+1}{2}$$

با توجه به صورت سؤال:

این عبارت را در معادله $x^2 - 6x + 4 = 0$ جای‌گذاری می‌کنیم:

$$\left(\frac{y+1}{2}\right)^2 - 6\left(\frac{y+1}{2}\right) + 4 = 0$$

$$\Rightarrow \frac{y^2 + 2y + 1}{4} - 3y - 3 + 4 = 0$$

$$\Rightarrow y^2 + 2y + 1 - 12y + 4 = 0 \Rightarrow y^2 - 10y + 5 = 0$$

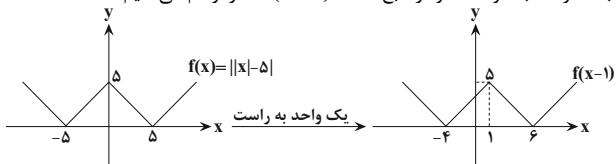
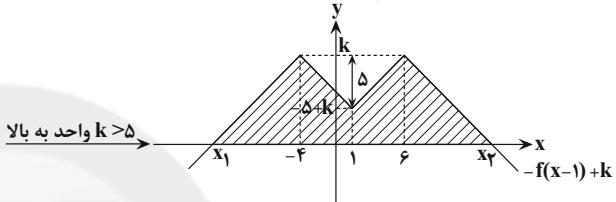
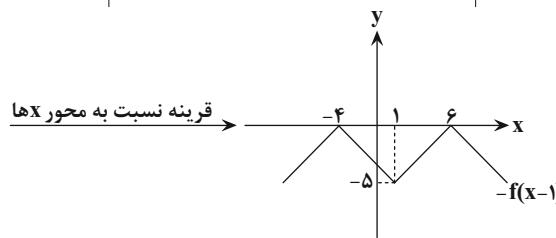
اگر معادله $x^2 + \frac{b}{a}x + \frac{c}{a} = 0$ را به صورت $ax^2 + bx + c = 0$ بازنویسی کنیم،

$$\begin{cases} \frac{b}{a} = -10 \\ \frac{c}{a} = 5 \end{cases} \Rightarrow \frac{a-b+c}{a} = 1 - \frac{b}{a} + \frac{c}{a} = 1 + 10 + 5 = 16$$

داریم:

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی سه، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۰)

(ممکنی کلمی)

ابتدا مرحله به مرحله نمودار تابع $-f(x-1) + k$ را رسم می‌کنیم:قرینه نسبت به محور x ها

$$y = -f(x-1) + k = -||x-1| - 5| + k$$

$$\Rightarrow -||x-1| - 5| + k = 0 \Rightarrow ||x-1| - 5| = k$$

با توجه به نمودار فوق x_1 کوچک‌تر از -4 و x_2 بزرگ‌تر از 6 است، بنابراین داریم:

$$|x-1| - 5 = k \Rightarrow |x-1| = 5 + k \Rightarrow \begin{cases} x_2 = 6 + k \\ x_1 = -4 - k \end{cases}$$

$$\Rightarrow x_2 - x_1 = 10 + 2k$$

حال برای بدست آوردن مساحت قسمت رنگی، از مساحت ذوزنقه، مساحت مثلث را کم می‌کنیم:

$$S_{\text{رنگی}} = \frac{(2k + 10 + 10) \times k}{2} - \frac{10 \times 5}{2} = 9k$$

$$\Rightarrow S_{\text{رنگی}} = (k+10)k - 25 = 9k$$

$$\Rightarrow k(k+10) = 119 = 7 \times 17 \Rightarrow k = 7$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی سه، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۰)

(ریاضی سه، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۰)

(علی اصغر شریفی)

«۱۰- گزینه»

ابتدا معادله $f(f(t)) = t$ را حل می‌کنیم. اگر t فرد باشد، داریم:

$$f(t+1) = t \xrightarrow{\text{زوج}} \frac{t+1}{2} = t \Rightarrow t = 1$$

که چون $t = 1$ فرد است، پس مورد قبول می‌باشد. اگر t مضرب 4 باشد، داریم:

$$f\left(\frac{t}{2}\right) = t \xrightarrow{\text{زوج}} \frac{t}{4} = t \Rightarrow t = 0$$

که چون $t = 0$ عدد طبیعی نیست، پس مورد قبول نمی‌باشد. اگر t زوج باشد اما مضرب 4 نباشد، داریم:

$$f\left(\frac{t}{2}\right) = t \xrightarrow{\text{فرد}} \frac{t}{2} + 1 = t \Rightarrow t = 2 \Rightarrow t = 2$$

پس معادله $f(f(t)) = t$ دو جواب $t = 1$ و $t = 2$ دارد. حالا سراغ معادله

$$f(f(f(x))) = f(x) \Rightarrow \begin{cases} f(x) = 1 \Rightarrow x = 2 \\ f(x) = 2 \Rightarrow x = 1, 4 \end{cases}$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی سه، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۰)

اصلی می‌رویم:



(علی‌اصغر شریفی)

تلاش می‌کنیم که ضرایب α^3 و β^3 یکسان شوند. برای این منظور، می‌تویسیم:

$$13\alpha^3 + \gamma\beta^3 = (10\alpha^3 + 3\alpha^3) + (10\beta^3 - 3\beta^3) \\ = (10\alpha^3 + 10\beta^3) + (3\alpha^3 - 3\beta^3) = 10(\alpha^3 + \beta^3) + 3(\alpha^3 - \beta^3)$$

برای محاسبه $(\alpha^3 - \beta^3)$ و $(\alpha^3 + \beta^3)$ از اتحاد چاق و لاغر استفاده می‌کنیم:

$$\alpha^3 + \beta^3 = (\alpha + \beta)(\alpha^2 - \alpha\beta + \beta^2) \\ = (\alpha + \beta)((\alpha + \beta)^2 - 3\alpha\beta) = S(S^2 - 3p)$$

$$\frac{S=7}{p=-\Delta} \rightarrow \alpha^3 + \beta^3 = 72$$

$$\alpha^3 - \beta^3 = (\alpha - \beta)(\alpha^2 + \alpha\beta + \beta^2) \\ = (\alpha - \beta)((\alpha + \beta)^2 - \alpha\beta) = \frac{\sqrt{\Delta}}{|a|}(S^2 - p)$$

$$\frac{\Delta=29}{S=7, p=-\Delta} \rightarrow \alpha^3 - \beta^3 = \sqrt{29}(14)$$

پس داریم:

$$10(\alpha^3 + \beta^3) + 3(\alpha^3 - \beta^3) = 10(72) + 3(14\sqrt{29}) \\ = 720 + 42\sqrt{29} = 6(120 + 7\sqrt{29})$$

در مقایسه با $a + 7\sqrt{b}$ داریم:

$$\begin{cases} a = 120 \\ b = 29 \end{cases} \Rightarrow a - b = 91$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۷)

(همطفی کرمی)

معادله x^2 را بر $a(3x+1)^2 + b(3x^2 + x) + cx^2 = 0$ تقسیم می‌کنیم، داریم:

$$a\left(\frac{1}{x}\right)^2 + b\left(\frac{1}{x}\right) + c = 0$$

پس اگر α و β ریشه‌های این معادله باشند، داریم:

$$\begin{cases} \left(\frac{1}{\alpha}\right)^2 + \left(\frac{1}{\beta}\right)^2 = -\frac{b}{a} \\ \left(\frac{1}{\alpha}\right) + \left(\frac{1}{\beta}\right) = -\frac{1}{c} \end{cases}$$

طبق فرض $\frac{-b}{a} = \frac{1}{\alpha} + \frac{1}{\beta}$

$$\Rightarrow \frac{1}{\alpha} + \frac{1}{\beta} = -3 \xrightarrow{x=2} \frac{2}{\alpha} + \frac{2}{\beta} = -6$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۷)

(علی‌اصغر شریفی)

اگر اعداد $\frac{b}{c}$, $\frac{a}{b}$, $\frac{c}{a}$ تشکیل دنباله حسابی بدنه، خواهیم داشت:

$$\frac{b}{c} = \frac{b}{c} + \frac{c}{a} \Rightarrow \frac{b}{b} = \frac{b}{a} \times \frac{a}{c} + \frac{c}{a}$$

می‌دانیم که مجموع و حاصل ضرب ریشه‌ها در این معادله درجه دوم به صورت

$$P = \alpha\beta = \frac{c}{a} \quad S = \alpha + \beta = \frac{-b}{a}$$

خواهیم داشت:

$$-\frac{2}{S} = \frac{-S}{P} + P \Rightarrow -2P = -S^2 + P^2 \Rightarrow \frac{S^2 - 2P}{S} = P^2$$

$$\Rightarrow \frac{\alpha^2 + \beta^2}{\alpha + \beta} = \alpha^2\beta^2$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۷)

«۱۸ - گزینه ۳»

(پیران طهرانیان)

«۱۴ - گزینه ۱»

$$2x^3 + 2x - 3 = 0 \Rightarrow \begin{cases} \alpha + \beta = -1 \\ \alpha\beta = -\frac{3}{2} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \beta + 1 = -\alpha \\ \alpha + 1 = -\beta \end{cases} \\ \Rightarrow \frac{2\alpha + k}{-\alpha} + \frac{2\beta + k}{-\beta} = 4 \Rightarrow -2 - \frac{k}{\alpha} - 2 - \frac{k}{\beta} = 4 \\ \Rightarrow -\frac{k(\alpha + \beta)}{\alpha\beta} = 4 \xrightarrow{\alpha + \beta = -1} -\frac{k(-1)}{-\frac{3}{2}} = 4 \Rightarrow \frac{2k}{3} = 4 \\ \Rightarrow k = -12$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۷)

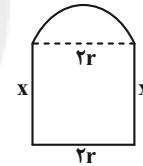
«۱۵ - گزینه ۲»

$$\frac{1}{\sqrt{x}} = t \Rightarrow vt - 1 \cdot t^2 = 1 \Rightarrow 1 \cdot t^2 - vt + 1 = 0 \Rightarrow t_1 \cdot t_2 = \frac{1}{10}$$

$$\begin{cases} t_1 = \frac{1}{\sqrt{x_1}} \\ t_2 = \frac{1}{\sqrt{x_2}} \end{cases} \Rightarrow \frac{1}{\sqrt{x_1 \cdot x_2}} = \frac{1}{10} \Rightarrow x_1 \cdot x_2 = 10^4$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۷)

«۱۶ - گزینه ۴»



$$\text{محیط پنجه} \rightarrow \pi r + 2r + 2x = 10 \xrightarrow{\pi \approx 3} \Delta r + 2x = 10 \Rightarrow x = \frac{10 - \Delta r}{2}$$

$$S = 2rx + \frac{1}{2}\pi r^2 = \cancel{x}r\left(\frac{10 - \Delta r}{\cancel{x}}\right) + \frac{3}{2}r^2 = 10r - \Delta r^2 + \frac{3}{2}r^2$$

$$S = \frac{-7}{2}r^2 + 10r \Rightarrow r_{\max} = \frac{-b}{2a} = \frac{-10}{-7} = \frac{10}{7}$$

$$S = \frac{1}{2}\pi r^2 = \frac{3}{2} \times \frac{100}{49} = \frac{150}{49}$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۷)

(فرمular محسن زاده)

«۱۷ - گزینه ۳»

$$OA = OC = OB = OD = x \Rightarrow \frac{2x \cdot 2x}{2} = 4$$

$$\Rightarrow x^2 = 2 \Rightarrow x = \sqrt{2}$$

پس تابع دارای ریشه‌های $\pm\sqrt{2}$ است، یعنی $f(x) = k(x^2 - 2)$ و از $f(0) = -\sqrt{2}$ می‌گذرد؛ بنابراین داریم:

$$f(0) = -\sqrt{2} \Rightarrow -\sqrt{2} = -2k \Rightarrow k = \frac{\sqrt{2}}{2}$$

$$\Rightarrow f(x) = \frac{\sqrt{2}}{2}(x^2 - 2)$$

$$a + b + c = f(1) = \frac{\sqrt{2}}{2}(1 - 2) = -\frac{\sqrt{2}}{2}$$

(تابع و معادله درجه دو) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۷)

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۷)



ب) رشته‌های دنای حلقوی فاقد دو انتهای متفاوت است. دقت کنید که در صورتی جایگاه آغاز و پایان همانندسازی رویه‌روی هم قرار دارند که دنای حلقوی فقط یک جایگاه آغاز همانندسازی داشته باشد که می‌دانیم برای اغلب پروکاریوت‌ها برقرار است نه همه آن‌ها!
 (ج) طبق شکل ۱۲ کتاب درسی زیست‌شناسی ۳ در صفحه ۱۲، در محل دوراهی همانندسازی دنای نوکلئوتید یوراسیل دار نیز دیده می‌شود که دارای قند ربیوز است.
 (د) طبق شکل ۱۱ صفحه ۱۱ زیست‌شناسی ۳ و متن صفحه ۱۲، در طی همانندسازی با شکل گیری پیوند هیدروژنی و با شکستن پیوندین فسفات‌ها، پیوند فسفودی استر نیز ایجاد می‌شود
 (موکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۳ و ۱۴ تا ۱۵)

۲۴- گزینه «۴»
 دقت کنید که هم در پروکاریوت‌ها و هم در پروکاریوت‌ها، دوراهی‌های همانندسازی هم می‌توانند به هم نزدیک شوند و هم از یکدیگر دور شوند زیرا همانندسازی دوجهتی در هر دو گروه قابل مشاهده است. دقت کنید که در پروکاریوت‌ها همانند پروکاریوت‌ها، دنای حلقوی قابل مشاهده است و در دنای حلقوی، تعداد کل پیونددهای فسفودی استر برابر با تعداد کل نوکلئوتیدهای است. بررسی سایر گزینه‌ها:
 گزینه «۱»: پروکاریوت‌ها هسته ندارند.
 گزینه «۲»: این گزینه فقط برای پروکاریوت‌ها برقرار است.
 گزینه «۳»: این گزینه فقط برای پروکاریوت‌ها برقرار است.
 (موکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۵ و ۱۱ تا ۱۴)

۲۵- گزینه «۳»
 بررسی موارد:
 مورد «الف»: هموگلوبین موجود در گوییچه قرمز در حمل بیشترین مقدار اکسیژن نقش دارد.
 مورد «ب»: منظور مولکول میوزین است که از دو زنجیره پلی‌پپتیدی ساخته شده است. مطابق شکل کتاب درسی واضح است که در ساختار دوم مارپیچی، گروههای R آمینواسیدها می‌تواند به سمت خارج مولکول قرار گرفته باشد.
 بررسی سایر گزینه‌ها:
 گزینه «۱»: مطابق شکل کتاب درسی، واضح است که اندازه ساختارهای مارپیچی در یک پروتئین، می‌توانند با یکدیگر متفاوت باشند.
 گزینه «۲»: مطابق شکل ۱۷ و ۱۸ صفحه‌های ۱۶ و ۱۷ کتاب درسی، ممکن است بین بخش‌هایی از رشته پلی‌پپتیدی که خارج از ساختارهای مارپیچی و صفحه‌ای قرار دارند، ایجاد شود.
 گزینه «۴»: دقت کنید که در ساختار سوم، علاوه بر پیوندهای اشتراکی که در این سطح ایجاد می‌شوند، پیوندهای پپتیدی بین گروه آمین و کربوکسیل ایجاد می‌شود.
 مشاهده می‌باشد. پیوند پپتیدی بین گروه آمین و کربوکسیل ایجاد می‌شود.
 (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳۷ و ۳۸) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۱۷)

۲۶- گزینه «۳»
 (ممدمهدی روزبهان)

(الف) همه آنزیم‌ها و همه کوآنزیم‌ها ترکیبات آلی هستند. در نتیجه هردو دارای کرین و هیدروژن هستند و این مورد ویژگی هردو می‌باشد.

(ب) دقت کنید برخی واکنش‌ها در بدن انسان، بدون کمک آنزیم و کوآنزیم انجام می‌شوند مانند تجزیه کربنیک اسید یا تشكیل پیوند هیدروژنی.

(ج) آنزیم‌ها و کوآنزیم‌ها همگی ترکیبات آلی هستند و توسط یاخته‌های زنده و دارای قدرت تولید ATP تولید می‌شوند. این مورد ویژگی هردو می‌باشد.

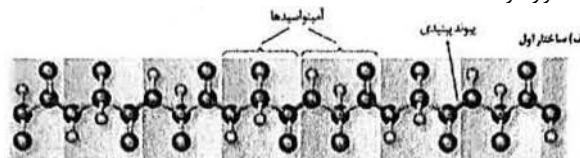
(د) آنزیم‌ها در کاهش انرژی فعالسازی واکنش‌ها نقش اصلی را دارند اما کوآنزیم‌ها در این مورد نقشی اصلی را ندارند.

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۱ تا ۲۰)
 (زیست‌شناسی ۳، صفحه ۱۰)

(سیفان بخاری)

زیست‌شناسی ۳**۲۱- گزینه «۳»**

نخستین پروتئینی که ساختار آن شناسایی شد، میوگلوبین بود. میوگلوبین از یک رشته پلی‌پپتیدی ساخته شده و دارای سطوح ساختاری اول، دوم و سوم است. در ساختار اول پروتئین‌ها، نوع، ترتیب و تکرار آمینواسیدهای مشخص می‌شود و خطی (فاقد انشاع) است. در ساختار اول پروتئین‌ها، آمینواسیدهای رشته به صورت خطی قرار دارند (در شکل هم این موضوع نشان داده شده که همه آمینواسیدهای در یک رشته قرار دارند).



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید در ساختار دوم، بین بخش‌هایی از زنجیره پلی‌پپتیدی (نه در هر جا) پیوند هیدروژنی تشکیل می‌شود. پیوندهای هیدروژنی، میان گروه آمین و کربوکسیل آمینواسیدهای غیرمجاور یک رشته پلی‌پپتیدی ایجاد می‌شوند.

گزینه «۲»: میوگلوبین ساختار چهارم ندارد.

گزینه «۴»: پیوندهای پپتیدی در ساختار اول تشکیل می‌شوند. در ساختار سوم، پیوندهای هیدروژنی، اشتراکی (غیرپپتیدی!) و یونی باعث تثبیت ساختار سوم می‌شوند.
 (موکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۱۷)

(پورا بزرگ)

۲۲- گزینه «۳»

ایوری و همکارانش متوجه شدند که پروتئین ماده وراثتی نیست. دقت کنید که در مرحله اول آزمایش ایوری برخلاف مرحله دوم، از آنژیم پرووتار استفاده شد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در مرحله سوم همانند مرحله اول آزمایش گرفیت، از باکتری بدون پوشینه استفاده نشد اما دقت کنید که گرفیت نمی‌دانست ماده وراثتی همان DNA است!

گزینه «۲»: واتسون و کریک (نه چارگاف) متوجه شدند که بازهای آلی آدنین و تیمین در ساختار دنا رویه‌روی هم قرار دارند تحقیقات چارگاف تنها نشان داد در دنای جانداران مقدار آدنین با مقدار تیمین برابر است نه این که این بازه روبه‌روی هم قرار می‌گردد، اما دقت کنید که قبل از آن‌ها، ویلکینز و فرانکلین ابعاد مولکول دنا را تشخیص داده بودند.

گزینه «۴»: واتسون و کریک مدل نزدیک مارپیچ را ارائه دادند اما اولین بار ویلکینز و فرانکلین متوجه شدند دنا بیش از یک رشته دارد.
 (موکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳ و ۵ تا ۷)

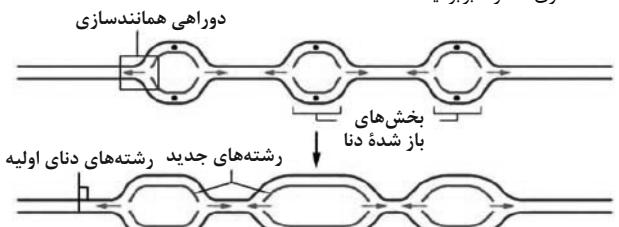
(پورا بزرگ)

۲۳- گزینه «۲»

موارد (ج) و (د) به درستی بیان شده‌اند.

بررسی همه موارد:

(الف) طبق شکل کتاب درسی، سرعت فعالیت آنژیم هلیکاز در جایگاه‌های مختلف آغاز همانندسازی دنا الزاماً برابر نیست.

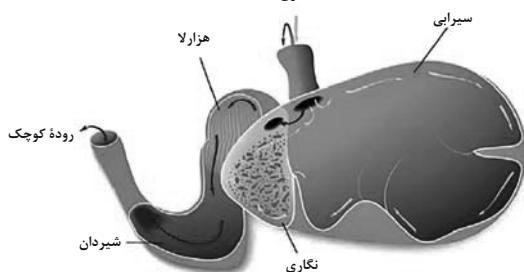




زیست‌شناسی ۱

۳۱- گزینه «۳»

با توجه به شکل زیر شیردان در سطح پایین‌تری نسبت به هزارلا قرار گرفته است.



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: بزرگترین بخش معدة نشخوارکنندگان سیرابی است و غذای نیمه‌جویده از طریق مری ابتدا وارد آن می‌شود و در این بخش میکروب‌های همزیست وجود دارند و این میکروب‌ها آنزیم سلولاز تولید می‌کنند و تحت تأثیر این آنزیم و حرکات سیرابی مواد غذایی تا حدی گوارش می‌یابند.

گزینه «۲»: یاخته‌های پوششی مخاط معده در نشخوارکنندگان ماده مخاطی ترشح می‌کنند.

گزینه «۴»: در هزارلا جذب آب انجام می‌شود و انتشار آب به درون موریگ‌های اطراف هزارلا موجب کاهش فشار اسمزی خون در رگهای مجاور هزارلا می‌شود.

(کوارش و پنبه موارد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)

(ممدمه‌ردی ورزشیان)

۳۲- گزینه «۴»

مری بخش وارد کننده غذا به درون چینه‌دان می‌باشد. چینه‌دان نخستین بخش ذخیره غذا می‌باشد. دقت کنید که در بخش ابتدایی مری انسان، ماهیچه‌های اسکلتی مشاهده می‌شوند اما این ماهیچه‌ها تنها به شکل غیرارادی (طی انعکاس بلع) منقبض می‌شوند و اثبات ارادی ندارند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: طوبیل ترین بخش لوله گوارش پرنده دانه خوار، روده باریک است که معادل روده ملخ است. روده ملخ از طریق بخش قطورتر خود با لوله‌های مالپیگی ارتباط دارد.

گزینه «۲»: حجمیم ترین بخش لوله گوارش پرنده دانه خوار، چینه‌دان می‌باشد. در ملخ چینه‌دان دارای دیواره ماهیچه‌ای و در سطح بالاتری نسبت به غدد براقی قرار دارد.

گزینه «۳»: در پرنده دانه خوار، معده در بالای کبد قرار دارد. ترشحات یاخته‌های معده تحت کنترل شبکه عصبی دیواره آن می‌باشد.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۹، ۲۱ تا ۲۷، ۳۱ و ۷۶)

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۲، صفحه ۱۶)

(ممدمه‌ردی ورزشیان)

۳۳- گزینه «۱»

مطابق شکل ۱۳ صفحه ۲۵ زیست‌شناسی ۱، دونوع یاخته دارای چین خودرگی غشایی در سطح مخاط روده باریک مشاهده می‌شود. هردو یاخته به غشای پایه متصل هستند و هسته آن‌ها در مجاورت غشای پایه قرار دارد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: مطابق شکل، گروهی از این یاخته‌ها در تماس مستقیم با یاخته ترشح کننده ماده مخاطی قرار ندارند.

گزینه «۳»: همه این یاخته‌ها دارای توانایی تولید لیزوزوم (کافنده‌تن) می‌باشند.

گزینه «۴»: گروهی از این یاخته‌ها فقط در غدد روده یافت می‌شوند و در سطح پرز (کوارش و پنبه موارد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۹ و ۲۵) قرار ندارند.

(امیر کیمی‌پور)

۳۴- گزینه «۴»

فقط مورد «د» صحیح است.

چین‌های روده، پرزها، ریزپرزها و همچنین حرکات روده و نیز ترکیبات شیمیایی (طبق صفحه ۲۲ سبب افزایش سطح تماس کیمیوس با یاخته‌های پوششی مخاط روده

(پورا بزرگ)

۲۷- گزینه «۴»

مطابق با شکل کتاب درسی، در تصویر تهیه شده از دنا در فعالیت‌های ویلکینز و فرانکین، نواحی تیره و روشن در تصویر به دست آمده قابل مشاهده است. از طرفی، چارگا ف نیز تصورات دانشمندان پیش از خود در خصوص توزیع نوکلوتیدها در مولکول دنا را تغییر داد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: می‌توان گفت که ویلکینز و فرانکین، به سبب استفاده از پرتوایکس و تصاویر تهیه شده از آن، در زمینه نگرش بین رشتاهی فعالیت داشته‌اند. اما دقت کنید که چارگا، در خصوص ساختار پله مانند مولکول دنا همچ نکته‌های را بیان نکرد.

گزینه «۲»: ویلکینز و فرانکین، از پرتوایکس استفاده از فصل ۷۶ سال یاردهم به خاطر دارید که این پرتو، به جنبن انسان آسیب می‌رسانند. در حالی که بازهای پورین و پیریمیدین تنها در دنا برایزنده در همه انواع نوکلوتیدیک‌اسیدها.

گزینه «۳»: ویلکینز و فرانکین، با بررسی تصاویر در مورد ساختار دنا نتایجی مانند ماریچی یودن آن کسب کردند، آن‌ها با استفاده از این روش، ابعاد مولکول‌ها را نیز تشخیص دادند، اما بحث جفت‌بازهای مکمل، از تحقیقات واتسون و کریک بودا

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۳) (زیست‌شناسی ۲، صفحه ۲) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲۵ و ۲۶)

(علی وصال‌ممورو)

۲۸- گزینه «۱»

تنها در روش پراکنده (غیرحافظتی) رشته پل نوکلوتیدی دارای واحدهای سازنده کاملاً جدید تشکیل نمی‌گردد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: برای مثال، در طرح همانندسازی حافظتی، این مورد مشاهده نمی‌گردد.

گزینه «۳»: هم در طرح همانندسازی نیمه‌حافظتی و هم در طرح همانندسازی حافظتی، پیوند فسفودی استر در بین نوکلوتیدهای دنای اولیه شکسته نمی‌شود.

گزینه «۴»: از آن‌جا که اشتباه فقط در رشته در حال ساخت رخ می‌دهد، پس فقط یک یاخته آن را به طور طبیعی دریافت می‌کند.

(مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۹ و ۱۰)

(میین میری)

۲۹- گزینه «۴»

همه موارد، عبارت صورت سؤال را به طور نامناسب تکمیل می‌کنند. بررسی موارد:

مورد «الف»: بعضی از مواد سمی مثل سیانید و آرسنیک می‌توانند با قرارگرفتن در جایگاه فعل آنزیم، مانع فعالیت آن شود.

مورد «ب»: هیپوتالاموس در تپ نقش دارد. تپ، یک پاسخ دفاعی در خط دوم دفاع غیراختصاصی است. هیپوتالاموس در پاسخ به بعضی ترشحات میکروب‌ها، دمای بدن را بالا می‌برد. آنزیم‌ها در دمای بالاتر ممکن است (نه همواره) شکل غیرطبیعی یا برگشت‌نایذری پیدا کنند و غیرفعال شوند.

مورد «ج»: سیانید در دفاع شیمیایی گیاهان مؤثر است و تنفس یاخته‌ای را متوقف می‌کند. این مواد با قرارگرفتن در جایگاه فعل مانع از فعالیت آنزیم می‌شود.

مورد «د»: آرسنیک، در نوعی سرخس در غلط‌های زیاد به صورت این نگه‌داری می‌شود. مواد سمی مثل سیانید و آرسنیک با اتصال به جایگاه فعل آنزیم، موجب اشغال آن شده و از قرارگرفتن پیش‌ماده در جایگاه فعل جلوگیری می‌کنند. نه این که جایگاه فعل آنزیم را تخریب کنند.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه ۱۰۰)

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۰ و ۲۱) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۵)

(پورا فاندار)

۳۰- گزینه «۴»

صورت سؤال درباره درشت‌مولکول‌های آنزیمی است. این درشت‌مولکول‌ها اغلب از جنس پروٹین بوده و در برخی موارد نوکلوتیدیک‌اسیدی هستند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید این گزینه برای همه آنزیم‌ها صادق است. نه برای برخی از آن‌ها.

گزینه «۲»: لزوماً هر آنزیمی در واکنش‌های هیدرولیز شرکت نمی‌کند. آنزیم می‌تواند در واکنش‌های سنتز آبدهی شرکت کند و باعث تولید مولکول آب شود.

گزینه «۳»: دقت کنید که همه آنزیم‌ها ساختار پروتئینی ندارند، پس استفاده از لطف آمنیواسیدهای برای هر آنزیم نادرست است.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱)

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱)



(ممدرمه‌بر روزپایان)

(الف) مطابق شکل ۱۳ صفحه ۲۵ زیست‌شناسی ۱، مشخص است که اندازه پرها می‌تواند متفاوت باشد. (نادرست)

(ب) مطابق شکل ۱۳ صفحه ۲۵ زیست‌شناسی ۱، مشخص است که در اطراف بخش‌های مختلف رگ لنفی، چندین شبکه مویرگی مشاهده می‌شود. (درست) (ج) در ساختار پر، علاوه بر یاخته‌های پوششی سطحی که دارای زوائد غشایی هستند، یاخته‌های درشت خوار و ماستوسمی نیز یافت می‌شوند که به علت بیگانه خواری، حاوی زوائد غشادار هستند. (نادرست)

(د) هر پر، دارای مویرگی لنفی ته بسته است که لنف از مایع بین یاخته‌ای به آن وارد می‌شود و از طریق آن به رگ‌های لنفی بزرگتر منتقل می‌شود؛ پس جهت حرکت لنف به صورت یکطرفه می‌باشد. (درست)

(ه) یاخته‌های پوششی سطحی پر، در زیر خود با گلیکوبروتئین غشای پایه و در سطح خود با گلیکوبروتئین موسین (درماده مخاطی) در تماس است. (درست) (تکمیل) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۵، ۲۰، ۲۵ و ۲۶) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۶۶ و ۶۷)

(پوریا ثاندران)

۳۸- گزینه «۲»

می‌شوند و بنابراین همگی در افزایش جذب مواد در روده نقش دارند. در کبد از مواد جذب‌شده، گلیکوژن و پروتئین ساخته می‌شود. بنابراین همه این عوامل با تأثیر بر افزایش میزان جذب مواد، در افزایش تولید پروتئین و گلیکوژن در کبد نقش دارند.

بررسی سایر موارد:

(الف) برای چین‌ها و حرکات روده صدق نمی‌کند.

(ب) ریزپرها بر جستگی‌های غشایی هستند و یاخته ندارند.

(ج) حرکات روده، کیموس را می‌گستراند و از این طریق سبب افزایش سطح تماس می‌شوند؛ نه این که سطح روده را افزایش دهند.

(کوارش و پزب موارد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۲۲، ۲۳، ۲۴ و ۲۵)

۳۵- گزینه «۳»

دو رگ به سیاهرگ باب کبدی خون تیره وارد می‌کنند. طحال که نوعی اندام لنفی است در گوارش مواد غذایی نقش نداشته و در سمت چپ بدن (زیر نیمه چپ دیفاراگم) و کنار معده قرار گرفته است. رگ خارج شده از طحال با یکی از رگ‌های معده یکی می‌شود. توجه داشته باشید حرکات روده بزرگ آهسته انجام می‌شود و خون مربوط به بخش ابتدایی این اندام از طریق رگی دیگر به سیاهرگ باب وارد می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: روده باریک واحد چین‌های حلقوی با اندازه متفاوت است. از طرفی روده بزرگ در جذب آب و یون‌ها نقش دارد. خون کولون بالا روی روده بزرگ و روده باریک به کمک سیاهرگ مشترکی به سمت سیاهرگ باب منتقل می‌شود.

گزینه «۲»: به ترتیب منظور لوزالمعده و راست‌روده است که خون هر دو از طریق سیاهرگ مشترک به سیاهرگ باب کبدی وارد می‌شود.

گزینه «۴»: منظور به ترتیب معده و لوزالمعده است که خون را از طریق رگی مشترک به سیاهرگ منشأ گرفته از کولون پایین رو وارد می‌کند. البته توجه داشته باشید معده از دو طریق خون خود را به سیاهرگ باب کبدی منتقل می‌کند.

(تکمیل) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۲۱، ۲۲، ۲۳، ۲۴ و ۲۵)

۳۶- گزینه «۱»

طبق متن کتاب، مری، روده بزرگ و راست روده اندام‌هایی در لوله گوارش انسان هستند که به درون آن‌ها شیره گوارشی حاوی آنزیم گوارشی ترشح نمی‌شود. هر سه اندام فاقد پر زوده و یاخته‌های پوششی مخاطی آن‌ها ماده مخاطی ترشح می‌کنند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: در بین این ۳ اندام، مدفوع در روده بزرگ و راست‌روده دیده می‌شود. حرکات روده بزرگ، آهسته هستند.

گزینه «۳»: در انتهای روده بزرگ، بندارهای وجود ندارد. دقت کنید که راست‌روده جزء روده بزرگ نیست.

گزینه «۴»: بخش ابتدایی روده بزرگ، روده کور است؛ نه کولون بالارو. (کوارش و پزب موارد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۲۰ تا ۲۴ و ۲۵)

۳۷- گزینه «۴»

شاخص توده بدنی کمتر از ۱۹، نشان‌دهنده کمبود وزن و بیشتر از ۳۰، به معنی چاقی است. اگر این شاخص بین ۱۹ تا ۲۵ باشد، نشان‌دهنده وزن مناسب و بین ۲۵ تا ۳۰ به معنی داشتن وزن اضافه است. در افراد چاق، احتمال بروز بیماری کبد چرب و انواعی از سرطان‌ها افزایش یافته است. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: فردی با شاخص توده بدنی ۲۹، چاق نیست بلکه وزن اضافه دارد.

گزینه «۲»: در افراد لاغر، احتمال ابتلاء به کم خونی و کاهش استحکام استخوان‌ها وجود دارد؛ اما احتمال تنگشدن سرخرگ‌ها مربوط به چاقی است.

گزینه «۳»: تبلیغات و فشار اجتماعی در تعابیر افراد به کاهش وزن بیش از حد نقش دارند، در حالی که فردی با شاخص توده بدنی ۳۱، چاق است.

(کوارش و پزب موارد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۲۸)

(ممدرمه‌بر میری)

۴۰- گزینه «۱»

مورد «الف» صحیح هستند.

منظور از عبارت صورت سوال، قورباغه می‌باشد. قورباغه (دوزیستان) فقط در هنگام نوزادی دارای آبیش بوده و پس از بلوغ، تنفس پوستی و ششی دارد. بررسی موارد: مورد «الف»: به هنگام تنفس قورباغه، پیش از بسته شدن بینی، هوا از طریق منفذ بینی به حفره دهانی جانور وارد شده و حجم حفره دهانی جانور نسبت به هر شش آن بیشتر می‌شود.

مورد «ب»: در قورباغه، هوا به کمک پمپ حاصل از فشار مثبت به شش‌ها وارد می‌شود. در واقع در قورباغه، هوا با حرکتی شبیه به قورتادن به دستگاه تنفس وارد شده و فشار حاصل از مکش (فشار منفی) عامل ورود هوا به شش‌های قورباغه نیست.

مورد «ج»: در قورباغه پس از بسته شدن بینی، با کمک انقباض ماهیچه‌های دهان و حلق (ساختارهای گوارشی) هوا از حفره دهانی به شش‌ها منتقل می‌شود. دقت داشته باشید که قورباغه تنها یک حفره دهانی دارد و حفرات دهانی نادرست است.

مورد «د»: در قورباغه، هوا از طریق دو منفذ بینی به دهان جانور وارد می‌شود. پس از بسته شدن بینی، هوای وارد شده به دهان جانور با کمک حرکتی شبیه به قورتادن به شش‌های جانور وارد می‌گردد. دقت کنید در این حالت هوا به سطح پوست منتقل نمی‌شود (تبارلات کاری) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۳۶)

(مهری اسماعیلی)

۴۱- گزینه «۳»

در پرندۀ دانه‌خوار کبد در زیر معده، پشت چینه‌دان قرار دارد و از طریق مجراء ترشحات خود را به روده باریک وارد می‌کند. همچنین دقت داشته باشید که کبد



گرینه «۳» در صورت اختلال در فعالیت یاخته‌های نوع دوم دیواره حبابک، مصرف فولیک‌اسید در یاخته‌های مغز استخوان برای تولید گویچه‌های قرمز بیشتر افزایش یافته و همچنین احتمال اختلال در عملکرد گروهی از پروتئین‌های بدن افزایش پیدا می‌کند.

گرینه «۴»: در صورت اختلال در فعالیت یاخته‌های نوع دوم دیواره حبابک، تعداد پیام‌های تولیدی توسط بصل النخاع برای افزایش میزان تنفس افزایش یافته و همچنین میزان اختلاف غلظت اکسیژن در مویرگ‌های ششی و هوای جاری نسبت به حالت طبیعی بیشتر می‌شود؛ زیرا هوای دمی میزان اکسیژن ثابتی دارد ولی اکسیژن موجود در مویرگ‌های ششی کاهش پیدا کرده است.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶ و ۶۳، ۵۴ و ۷۶) (زیست‌شناسی ۲، صفحه ۱۱)

(اصدر، خرح بشش)

۴۹- گزینه «۴»

بخش پدیدآورنده نایزه‌های اصلی، نای می‌باشد. بررسی گرینه‌ها:

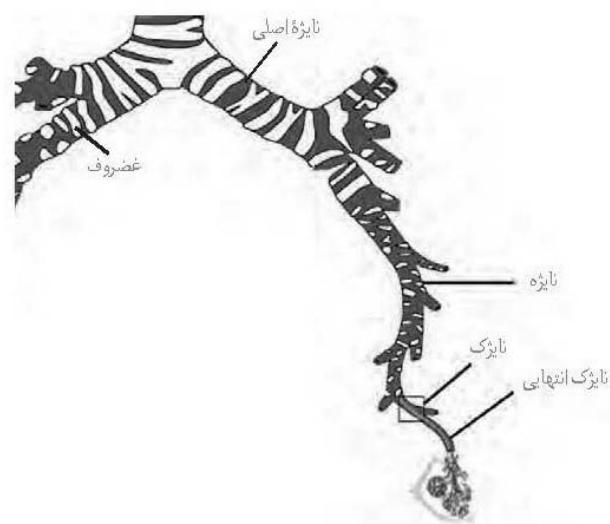
گرینه «۱»: نارک‌ترین لایه نای، مخاط است که همانند داخلی ترین لایه مری دارای چین خوردگی‌هایی است.

گرینه «۲»: دومین لایه نای از داخل به خارج، لایه زیر مخاط است که همانند داخلی ترین لایه نای (مخاط) دارای یاخته‌های ترشحی است.

گرینه «۳»: لایه غضروفی ماهیچه‌ای نای در ساختار خود دارای یاخته‌هایی با توانایی انقباض است که همانند خارجی ترین لایه نای، با لایه خارجی مری در ارتباط است.

گرینه «۴»: لایه مخاط در دیواره نای دارای یاخته‌های استوانه‌ای مژکدار می‌باشد. سومین لایه دیواره مری از خارج به داخل، لایه زیر مخاطی است. مخاط برخلاف زیرمخاط در تماس با ماده مخاطی در سطح خود می‌باشد.

(زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶، ۳۷ و ۳۸) (تبارلات کازی)



بررسی موارد:

مورد «الف»: طبق شکل، نایزه اصلی سمت راست، قطورتر و کوتاه‌تر از نایزه اصلی سمت چپ است.

مورد «ب»: طبق شکل، در نای (مجرای دارای غضروف C شکل) همانند نایزه‌های اصلی، برخی غضروف‌ها منشعب هستند.

مورد «ج»: طبق شکل، حلقه‌های غضروفی نایزه اصلی راست، کمتر از حلقه‌های غضروفی نایزه اصلی چپ هستند.

مورد «د»: در گوسفند، قبل از دو انشعاب اصلی نایزه، یک انشعاب سوم نیز مشاهده می‌شود که به شش راست (بزرگتر) می‌رود.

(زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶، ۳۷ و ۳۸) (تبارلات کازی)

(علی شریفی)

۵۰- گزینه «۳»

بررسی موارد:

مورد «الف»: دقت کنید در هر حبابک دو نوع یاخته دارای زوائد ریز غشایی مشاهده می‌شود؛ یاخته‌های نوع دوم - درشت‌خوارها. از این بین فقط یاخته‌های نوع دوم توانایی ترشح سورفاکنتانت را دارند. (نادرست)

مورد «ب»: یاخته‌های نوع اول، احاطه کننده منفذ بین حبابک‌های مجاور هم می‌باشد، این یاخته‌ها مطابق شکل ۱۱ صفحه ۳۸ در بخش‌های مختلف خود به علت قرار گیری هستند، دارای ضخامت متفاوت هستند. (نادرست)

مورد «ج»: مطابق شکل کتاب درسی واضح است که در محل غشای پایه مشترک بین یاخته‌های سنتگرشی و دیواره مویرگ خونی، ضخامت غشای پایه متفاوت است. (درست)

مورد «د»: یاخته‌های نوع اول و دوم می‌توانند غشای پایه مشترک با مویرگ خونی داشته باشند، اما از این بین، فقط یاخته‌های نوع اول، پرتعداد ترین هستند. (نادرست)

(زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶ و ۳۷) (تبارلات کازی)

(پورا بزین)

۴۷- گزینه «۲»

ماهیچه‌های دیواره نایزک‌ها، دارای گیرنده برای هورمون‌های اپی‌نفرین و نورایی‌نفرین از بخش مرکزی غده فوق کلیه هستند و تحت تأثیر این دو هورمون، نایزک‌ها باز می‌شوند و حجم هوای مرده، هوای جاری، ظرفیت حیاتی و ظرفیت تام شش‌ها را افزایش می‌دهند.

بررسی سایر گرینه‌ها:

گرینه «۱»: ماهیچه‌های دیواره حلق، فاقد گیرنده برای اپی‌نفرین هستند اما حلق دارای ماهیچه‌های اسکلتی تحت کنترل اعصاب پیکری است.

گرینه «۳»: به دنبال انسداد هر مجرای تنفسی، دفع CO₂ از بدن کاهش می‌یابد و با اسیدی‌شدن محیط داخلی بدن، ترشح یون هیدروژن و باز جذب بی‌کربنات در کلیه‌ها باید افزایش یابد.

گرینه «۴»: دقت کنید که نایزک مبادله‌ای، جزو بخش مبادله‌ای دستگاه تنفس است. طبق تعریف هوای مرده در کتاب درسی، این هوا به بخش مبادله‌ای نمی‌رسد و نمی‌تواند گازهای خود را با خون مبادله کند؛ در نتیجه متوجه می‌شویم که گازهای تنفسی موجود نایزک مبادله‌ای نیز درنهایت با خون مبادله می‌شوند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶، ۳۷ و ۳۸) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳۶ و ۳۷)

(اسکلان زرندی)

زنیست‌شناسی ۲**۵۱- گزینه «۲»**

بررسی گرینه‌ها:

گرینه‌های «۱» و «۲»: هورمون‌های تیروئیدی به دنبال افزایش رخداد واکنش تنفس یاخته‌های میزان دی‌اکسیدکربن تولیدشده را افزایش می‌دهند. به دنبال افزایش میزان دی‌اکسیدکربن، فعالیت آنزیم کربنیک‌انیدراز و تولید بی‌کربنات افزایش می‌یابد. اما دقت کنید در بعضی از یاخته‌های بدن انسان مانند یاخته‌های ماهیچه اسکلتی (در شرایط خاصی) یا گوییچه‌های قرمز، تنفس بی‌هوایی رخ می‌دهد و هورمون‌های تیروئیدی در تنظیم این نوع از تجزیه گلوکز نیز مؤثر می‌باشد.

(ممدرعلی میری)

۴۸- گزینه «۴»

بررسی گرینه‌ها:

گرینه «۱»: در صورت اختلال در فعالیت یاخته‌های نوع دوم دیواره حبابک، میزان حجم پذیری کیسه‌های حبابکی کاهش پیدا می‌کند، یعنی کیسه‌های حبابکی به سختی باز می‌شوند. دقت داشته باشید در این شرایط تبادل گازهای تنفسی به سختی انجام می‌شود، درنتیجه به علت تجمع دی‌اکسید کربن در خون، خون اسیدی شده و ترشح یون هیدروژن در کلیه افزایش می‌یابد.

گرینه «۲»: در صورت اختلال در فعالیت یاخته‌های نوع دوم دیواره حبابک، میزان حجم هوای باقی‌مانده در شش‌ها کاهش یافته و نیروی کشش سطحی مولکول‌های آب در حبابک افزایش پیدا می‌کند. دقت داشته باشید در حبابک، ماده مخاطی وجود ندارد.



اما به علت کاهش کلسیم خوناب، میزان اختلالات تنفسی نیز به علت اختلال در انقباض عضلات تنفسی، افزایش می‌یابد. (نادرست)

(۵) در فرد مبتلا به پرکاری غده هیپوفیز، میزان هورمون رشد افزایش می‌یابد؛ در نتیجه تولید یاخته‌های استخوانی افزایش می‌یابد. در فرد مبتلا به کم کاری این غده به علت کاهش میزان هورمون محرك فوق کلیه و به دنبال آن کاهش میزان آلدوسترون، فشار سرخرگی کاهش می‌یابد و همچنین به علت کاهش هورمون رشد، تراکم توده استخوانی کاهش می‌یابد. (درست)

(زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۴۱، ۵۴، ۵۶، ۶۱، ۶۳ و ۶۴)

(زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳۹، ۴۰ و ۵۶ تا ۶۰)

(اشلان زندی)

۵۴- گزینه «۳»

هورمون پرولاکتین همانند هورمون‌های محرك جنسی می‌تواند در مردان و زنان تأثیرات متفاوتی داشته باشد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: پرولاکتین در تولید شیر و اکسی‌توسین در خروج شیر نقش دارد که به ترتیب از هیپوفیز پیشین و پسین ترشح می‌شوند.

گزینه «۲»: بخش پسین تحت تأثیر هورمون‌های آزادکننده و مهارکننده قرار نمی‌گیرد.

گزینه «۴»: توجه کنید که تار ماهیچه‌ای و سارکوم برای ماهیچه مخطط (اسکلتی) به کار می‌رود، نه ماهیچه صاف.

(زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳۶، ۴۷، ۵۶، ۵۷، ۶۱، ۶۷ و ۱۰۳)

(رضا نوری)

۵۵- گزینه «۴»

پرولاکتین، کورتیزول و تیموسین بر اینمنی تأثیر مستقیمی دارد، اما هورمون‌های هیپوتالاموس (دارای مرکز تنظیم دمای بدن) در تنظیم ترشح غدد فوق کلیه (کورتیزول) و هیپوفیز (پرولاکتین) نقش دارد. پرولاکتین از هیپوفیز پیشین که واحد یاخته‌های پوششی است ترشح می‌شود. کورتیزول نیز از بخش قشری ترشح می‌شود که واحد یاخته‌های پوششی است (هردوی این غدد دارای یاخته پوششی و عصبی‌اند). بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: کلیه در پشت شکم و لوبیایی شکل است. هورمون‌های ضدادراری و پاراتیروئیدی (با اثر بر بازجذب کلسیم) و آلدوسترون در تغییر فشار اسمزی خون نقش دارند. پاراتیروئید تحت اثر غده هیپوفیز (به اندازه نخود) قرار نمی‌گیرد.

گزینه «۲»: هورمون جنسی مردانه روی استخوان اثر می‌کند، اما توسعه دو نوع غده (بیضه و فوق کلیه) ترشح می‌شود. استخوان سخت‌ترین بافت پوئندی است و یاخته‌های آن زوائد سیتوپلاسمی دارند.

گزینه «۳»: هورمون انسولین همانند کورتیزول از یاخته پوششی ترشح می‌شود و در تغییر میزان گلوکز خوناب مؤثر است. ادامه این گزینه فقط برای هورمون انسولین صادق است.

(زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۶ و ۵۸) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳۰، ۳۱ و ۵۵ تا ۶۱)

(کلاوه ندیم)

۵۶- گزینه «۱»

میزان ترشح هورمون ملاتونین در شب به حداقل و در نزدیکی ظهر به حداقل می‌رسد، پس می‌توان برداشت کرد که مقدار نور موجود در محیط بر میزان ترشح این هورمون اثر دارد و درواقع کاهش میزان نور، محركی است برای افزایش مقدار ترشح این هورمون از غده اپی‌فیز که در مجاورت بطن سوم قرار گرفته است و با توجه به مطالب فصل دوم، گیرنده‌های مخروطی در نور زیاد تحریک می‌شوند و چون برخورد نور با شبکیه باعث تجزیه ماده حساس به نور و تحریک این گیرنده‌ها می‌شود، پس می‌توان نتیجه گرفت هرچه مقدار نور در محیط بیشتر باشد تجزیه ماده حساس به نور در گیرنده‌های مخروطی بیشتر می‌شود و مقدار ترشح هورمون ملاتونین کمتر می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: هیپوفیز هورمون آزادکننده تولید نمی‌کند.

گزینه «۳»: ترشح بیش از حد هورمون‌های پاراتیروئیدی می‌تواند منجر به پوکی استخوان شود و با توجه به شکل ۵ صفحه ۴۱ کتاب زیست‌شناسی ۲ در اثر پوکی تعداد حفرات درون بافت اسفنجی کاهش می‌یابد، ولی اندازه آن‌ها بزرگ‌تر می‌شود.

گزینه «۳»: هورمون کلسیم خوناب از برداشت کلسیم از ماده زمینه استخوان می‌تواند باعث کاهش کلسیم در خوناب شود. تنظیم این هورمون به صورت باخوردی است.

گزینه «۴»: هورمون کلسیم خوناب بر روی کلیه گیرنده ندارد.
(ترکیب) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۴ و ۳۹) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱ تا ۶۱)

(امیرمسعود معصوم‌نیا)

۵۲- گزینه «۴»

یاخته‌های درون ریز هیپوتالاموس که با هیپوفیز پسین در ارتباط هستند، به صورت هم‌زمان در دو نوع غده درون ریز دیده می‌شوند. این یاخته‌های درون ریز می‌توانند به تولید و ترشح اکسی‌توسین و ضدادراری بپردازند. هورمون ضدادراری به دنبال کاهش میزان آب در خون و تحریک مرکز تشنجی ترشح می‌شود؛ بنابراین برای ترشح نیاز به تحریک‌شدن گیرنده‌های حساس به غلط‌نمودن مواد حل شده در خوناب دارد؛ ولی برای ترشح هورمون اکسی‌توسین نیازی به دخالت گیرنده‌های حساس به غلط‌نمودن مواد حل شده در خوناب نیست.

بررسی سایر موارد:

گزینه «۱»: در برقراری همایه (سیناپس) یاخته‌های عصبی ترشح کننده هورمون ضدادراری و اکسی‌توسین با یکدیگر تقاضای ندارند.

گزینه «۲»: یاخته‌های عصبی به ندرت تقسیم می‌شوند و می‌توانند با کمک پروتئین‌های انقباضی به تقسیم سیتوپلاسم بپردازند.

گزینه «۳»: این یاخته‌های عصبی با تولید هورمون اکسی‌توسین بر روی انقباض ماهیچه‌های صاف دیواره رحم و غدد شیری مؤثر هستند. همچنین با تولید هورمون ضدادراری بر میزان حجم خوناب و نیروی وارد شده به دیواره رگ‌های خونی یعنی فشار خون مؤثر هستند.
(ترکیب)

(زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۵۶ و ۵۷)

(زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۷، ۱۷، ۲۵، ۵۷، ۸۵، ۸۶ و ۱۱۳)

(امیرمسعود معصوم‌نیا)

۵۳- گزینه «۴»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: یاخته‌های ترشح کننده کورتیزول سبب افزایش گلوکز خوناب و تضعیف دستگاه ایمنی می‌شود.

گزینه «۲»: آلدوسترون از هورمون‌های فوق کلیه است که سبب کاهش حجم ادرار و افزایش سدیم خون می‌شود. هم چنین ترشح بیش از حد انسولین به علت تحریک فعالیت پمپ سدیم پتانسیم می‌تواند سبب افزایش سدیم خوناب شود. این نکته در کنکور سراسری ۹۹ نیز مطرح شده است.

گزینه «۳»: به دنبال افزایش قند خون، فشار اسمزی خون افزایش یافته و میزان خوناب، تراوش در کلیه و سپس ادرار افزایش می‌یابد.

گزینه «۴»: اپی‌نفرین و نوراپی‌نفرین سبب بازشدن نایزک‌ها (استراحت عضلات صاف نایزک‌ها) و افزایش قند خون می‌شوند. انسولین سبب ساخت گلیکوژن در کبد و کاهش قند خون می‌شود.
(ترکیب)

(زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۷ و ۷۳ تا ۷۵) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۵۹ و ۶۰)

(امیرمسین بهروزی‌فر)

۵۴- گزینه «۳»

(الف) طبق سوال کنکور ۱۴۰۰، در فرد مبتلا به پرکاری غده تیروئید، میزان ترشح انسولین از پانکراس افزایش می‌یابد. هم چنین در فرد مبتلا به کم کاری غده تیروئید، به علت کاهش سوخت و ساز، میزان گلیکوژن عضلات همانند ذخایر چربی بدنه افزایش می‌یابد.(نادرست)

(ب) در پرکاری غده فوق کلیه، به علت افزایش میزان هورمون‌های افزاینده قند خون، علائم بیماری دیابت شیرین تشید می‌یابد. هم چنین در پرکاری این غده به علت افزایش کورتیزول، تقسیم یاخته‌های لنفوئیدی کاهش می‌یابد؛ نه در کم کاری غده.

در کم کاری این غده میزان حجم ضریب‌های کاهش می‌یابد. (نادرست)

(ج) در فرد مبتلا به پرکاری غده پاراتیروئید، به علت اختلال در هم ایستایی یون کلسیم، احتمال مشکلات قلبی افزایش می‌یابد. در کم کاری این غده به علت کاهش میزان کلسیم خوناب، انعقاد خون مختلط می‌شود و تولید توده فیبرینی کمتر می‌شود



(شوریار صالحی)

۶۱- گزینه «۳»

لغزیدن میوزین و اکتین در مجاورت هم به انرژی نیاز دارند.
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید در هر زمان چه انقباض و چه استراحت، فقط رشته‌های اکتین به خطوط Z متصل هستند.

گزینه «۲»: دقت کنید در زمان انقباض هردو رشته در تماس با یون کلسیم قرار می‌گیرند.

گزینه «۴»: پروتئین میوزین دارای سطح ساختاری چهارم می‌باشد.

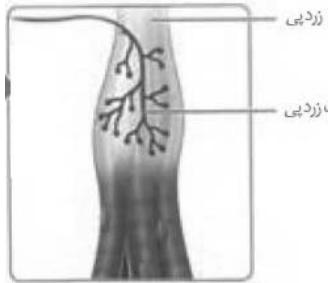
(ترکیبی)

(زیست‌شناسی ۱، صفحه ۱۷) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۵۷ تا ۵۸)

(رضا نوری)

۶۲- گزینه «۳»

مفاصل «الف»، «ب» و «ج» به ترتیب گوی کاسه‌ای، لولایی و لغزنده می‌باشند.
هر دو مفصل می‌توانند پیام‌های عصبی را از گیرنده حس وضعیت خود به مخچه (مرکز تعادل) بفرستند؛ البته گیرنده‌های حس وضعیت فاقد پوشش پیوندی در اطراف خود می‌باشند.



گزینه «۱»: در هر دو، پرده سازنده مابع مفصلی در کاهش اصطکاک نقش دارد و با توجه به شکل، ضخامت کمتری نسبت به کپسول مفصلی دارد.

گزینه «۲»: اسکلت محوری در حفاظت نتشی می‌باشد. مفصل لولایی برخلاف لغزنده در بین استخوان‌های ستون مهره در اسکلت محوری یافته نمی‌شود.

گزینه «۴»: مفصل کتف و بازو گوی - کاسه‌ای است و استخوان سر گوی، آزادی حرکت بیشتری نسبت به مفاصل لولایی و لغزنده دارد.

(ترکیبی)

(زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۰، ۲۲، ۳۸، ۴۲ و ۴۳)

(رضا نوری)

۶۳- گزینه «۲»

به علت سرعت زیاد تارهای تند در انقباض، فعالیت سر میوزین نیز بیشتر بوده و ATP را با سرعت بیشتری مصرف می‌کند. در این یاخته‌ها احتمال تنفس هوایی کمتر است. می‌دانیم در طی تنفس هوایی (طبق و اکنش کتاب دهم) از هر قند گلوکز، ۶ مولکول کربن دی‌کسید تولید می‌شود. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: تنفس هوایی شیکه مویرگی بیشتر می‌باشد. این تارها میتوکندری بیشتری می‌زیان گستردگی شیکه مویرگی بیشتر می‌باشد. این تارها میتوکندری بیشتری داشته و فعالیت هلیکاز و دنابسپاراز نیز در ارتباط با دنای سیتوپلاسمی بیشتر است.

گزینه «۳»: این گزینه برای تارهای کند درست است. تارهای کند برای دوی ماران و ... تخصص یافته‌اند.

گزینه «۴»: سرعت انقباض تارهای تند بیشتر پس در نتیجه دارای پمپ‌های کلسیمی بیشتری هستند. این تارهای تند دارای مقاومت اندکی در برابر خستگی می‌باشند.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه ۳۴) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۵)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۵)

گزینه «۴»: هورمون‌های تیروئیدی در نمو دستگاه عصبی در جنینی و کودکی و درنتیجه تشکیل بخش‌های جدید (شکل گیری سیناپس‌های جدید) مؤثر هستند. هم‌چنین با تأمین انرژی در دسترس، بر فعالیت پمپ سدیم - پتانسیم در هدایت پیام عصبی نیز نقش دارند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۵۱)

(زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳، ۴، ۷، ۱۱، ۱۵، ۲۵، ۴۱ و ۵۹)

۶۴- گزینه «۴»

منظر صورت سوال، بیماری دیابت شیرین نوع یک می‌باشد.

(الف) تجزیه پروتئین‌ها، مقاومت بدن را کاهش می‌دهد. بنابراین، افراد مبتلا به دیابت باید بهداشت را بیش از پیش رعایت کنند و مراقب زخم‌ها و سوتختگی‌های هرجند کوچک باشند. در این بیماری به علت آسیب به پروتئین‌های پوست، سد دفاعی پوست آسیب می‌بیند و احتمال بروز عفونت‌های پوستی بیشتر می‌شود. (درست)

(ب) در پی دیابت شیرین و تجزیه لیپیدها و تجمع مخصوصات اسیدی، فرد به اغما می‌رود. این اسیدی شدن خون، باعث اختلال در عملکرد تورون‌های مغزی می‌شود. (درست)

(ج) به دنبال افزایش میزان گلوکز خون‌بمانند گلوکز ادرار، فشار اسمزی خون و ادرار هردو می‌تواند افزایش یابد. (درست)

(د) در پی تجمع مخصوصات اسیدی حاصل از تجزیه لیپیدها، pH خون کاهش می‌یابد. در نتیجه این اتفاق ساختار سه بعدی پروتئین‌ها (از جمله آنزیم‌ها) تغییر می‌کند و عملکرد آنزیم‌ها مختلف می‌شود. (درست)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۴، ۵۱ و ۷۵)

(زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۶۰ و ۶۱)

(زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱)

۶۵- گزینه «۱»

زیبور از فرومون برای هشدار خطر حضور شکارچی استفاده می‌کند. حشرات تنفس نایدیسی دارند، انشعابات بزرگ نایدیس به انشعابات کوچکتری تغییر می‌شود. انشعابات پایانی که در کنار همه یاخته‌های بدن قرار می‌گیرند، بنست بوده و دارای مایعی است که تبادلات گازی را ممکن می‌کند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: هر فرومونی منجر به بروز یک پاسخ رفتاری در فردی از همان گونه می‌شود، حشرات فعالیت ماهیچه‌های هر بند از بدن خود را توسط یک گره عصبی موجود در طناب عصبی همان بند تنظیم می‌کند.

گزینه «۳»: مارها فرومون را برای جفت‌یابی ترشح می‌کنند. دقت کنید فقط بعضی از مارها (مثل مار زنگی) دارای گیرنده فروسرخ هستند.

گزینه «۴»: گریه نوعی پستاندار است که فرومون را برای تیمین قلمرو استفاده می‌کند و منظور از جانوری با ۹ عدد کیسه کمکی، سیستم تنفس پرندگ است.

کارابی تنفسی پرندگ نسبت به پستانداران بیشتر است.

(ترکیبی)

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۵ و ۴۶) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۱ و ۳۵)

۶۶- گزینه «۱»

فقط مورد ب صحیح است دقت کنید همه پیک‌های شیمیایی چه دوربرد و چه کوتاه برد، در انتقال نوعی پیام مؤثر می‌باشد. این موضوع خط کتاب درسی است.

بررسی سایر موارد:

(الف) همه پیک‌های شیمیایی با برون رانی از یاخته سازنده خود آزاد می‌شوند (طبق

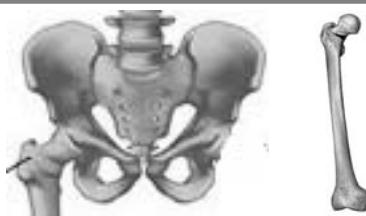
کنکور ۹۸ خارج کشور)، اما مثلاً ناقل‌های عصبی به خون وارد نمی‌شوند.

(ج) ناقل‌های عصبی رشته‌های خودمختار می‌توانند بر ترشح هورمون‌های مختلف مانند اپی‌نفرين، مؤثر باشند. این ناقل‌ها از یاخته‌های عصبی آزاد می‌شوند.

(د) همه پیک‌های شیمیایی در ریزکیسه‌های یاخته‌های سازنده خود ذخیره می‌شوند.

مثالاً هورمون‌ها در ریزکیسه‌ها ذخیره می‌شوند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۱۵) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۷، ۵۱، ۵۵ و ۵۹)



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: با توجه به تصاویر کتاب درسی، استخوان نشان داده شده در شکل مربوط به ران است. استخوان ران با استخوان نیم‌لگن مفصل از نوع گوی و کاسه‌ای تشکیل می‌دهد. دقت کنید که استخوان‌های ذکر شده همگی مربوط به اسکلت جانی اند.

گزینه «۲»: گیرنده‌های حس وضعیت در ماهیچه‌های اسکلتی، زردپی و کپسول پوشاننده مفصل‌ها وجود دارند و این گیرنده‌ها به کشیده شدن حساس‌اند و همچنین نکته مهمی که باید به آن توجه کنید این است که غلاف‌های احاطه کننده دسته تارها (بخش «۴») در تشکیل زردپی انتهای ماهیچه‌ها نقش دارند؛ پس هم بخش «۴» و هم بخش «۲» در بازشدن کانال‌های گیرنده‌های حس وضعیت نقش دارند.

گزینه «۴»: بیشتر ارزی یاخته‌هایی که سرشار از میوگلوبین هستند (نوع کد) به روش هوایی تأمین می‌شود.

(زیست‌شناسی، صفحه‌های ۵۷، ۳۸، ۲۲ و ۱۵)

(زیست‌شناسی، صفحه‌های ۵۸، ۵۹ و ۶۰)

(امیرحسینی، بهروزی فرد)

«۶۷- گزینه «۳»

بررسی موارد:

مورد «الف»: در محل مفصل لولایی آرنج، استخوان‌های زندزبرین و زندزبرین با استخوان بازو مفصل تشکیل می‌دهند. می‌دانیم در تنۀ استخوان‌های دراز، قطر سامانه‌های هاروس می‌تواند متفاوت باشد. (نادرست)

مورد «ب»: در نوعی مفصل گوی و کاسه، استخوان ران به نیم لگن متصل می‌شود. مطابق شکل کتاب درسی، در محل اتصال دو استخوان نیم لگن به یکدیگر، بافت غضروفی مشاهده می‌شود. (درست)

مورد «ج»: در محل مفاصل لغزندۀ، استخوان‌های مهره‌ها با هم مفصل تشکیل می‌دهند. هر استخوان مهره به استخوان دندۀ متصل می‌شود. مفصل بین دندۀ‌ها و مهره‌ها از نوع متحرک است زیرا در زمان دم و بازدم دندۀ‌ها قدرت حرکت دارند. (درست)

مورد «د»: مطابق شکل کتاب درسی، زردپی برخی عضلات اسکلتی می‌توانند به استخوان‌های ججه که به استخوان‌های محافظت کننده از کره چشم مربوط می‌شوند، متصل شوند. (درست)

(زیست‌شناسی، صفحه ۱۵) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۸، ۳۹ و ۴۰)

(پورا بزرگ)

«۶۸- گزینه «۱»

الف: استخوان

ب: غضروف

د: کپسول مفصلی

چ: پرده سازنده مایع مفصلي غده تیروئید، هورمون‌های تیروئیدی و کلسی‌تونین را ترشح می‌کند. یاخته‌های استخوانی برای همه این هورمون‌ها گیرنده دارند، در حالی که یاخته‌های غضروفی سر استخوان برای کلسی‌تونین گیرنده ندارند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: کپسول مفصلی دارای بافت پیوندی رشتۀ‌ای است که همانند غضروف، متصل به بافت پیوندی و دارای ماده زمینه‌ای و رشتۀ‌های کلاژن و کشسان است.

گزینه «۳»: کپسول مفصلی از جنس بافت پیوندی رشتۀ‌ای است که نسبت به بافت پیوندی سست، تعداد یاخته‌های کمتر و میزان کلاژن بیشتری دارد.

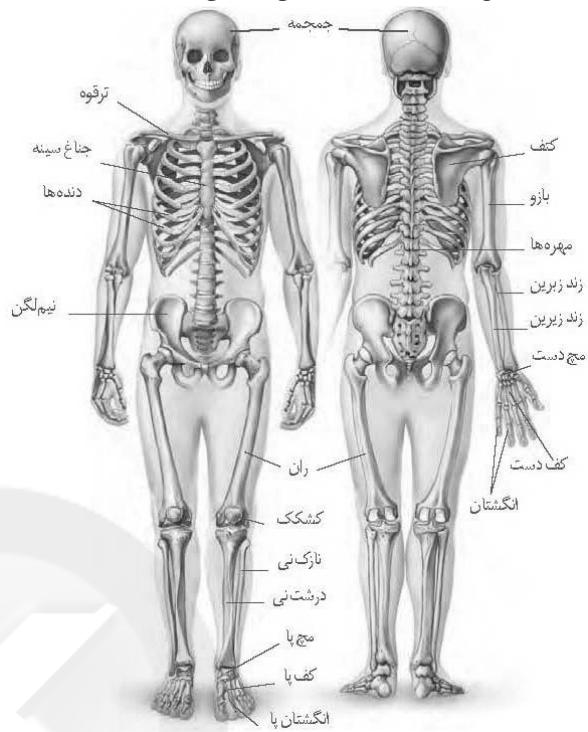
گزینه «۴»: استخوان همانند پرده سازنده مایع مفصلي، در تماس با یاخته‌های غضروف مفصلی قرار می‌گيرند. اين یاخته‌ها قدرت تقسيم ميتوز دارند.

(نادرست) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۵ و ۱۶) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۸، ۳۹ و ۵۰)

(رضا نوری)

«۶۴- گزینه «۱»

موارد «ب» و «ج» و «د» عبارت را به درستی کامل می‌کنند.



بررسی موارد:

مورد «الف»: هر دو توانایی برقرار مفصل با نوعی استخوان دراز را دارند. مورد «ب»: ترقوه استخوان بخش جانی است که با جناغ (محوری) تشکیل مفصل می‌دهد. نیم‌لگن نیز استخوان جانی است که با ستون مهره (بخش محوری) مفصل تشکیل می‌دهد.

مورد «ج»: همه دندۀ‌ها همانند نیم‌لگن با ستون مهره مفصل دارند. مورد «د»: نازک‌نی با ران (طبیل ترین استخوان بدن) مفصلی ندارد، اما نیم‌لگن با ران مفصل گوی کاسه‌ای تشکیل می‌دهد.

(سکاه هرکن) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۸ و ۳۹)

(اشکان زندی)

«۶۵- گزینه «۴»

داخلی ترین یاخته‌های بافت اسفننجی می‌توانند با مغز زرد استخوان در ارتباط باشند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: به طور کلی یاخته‌های بیرونی و درونی بخش متراکم و همچنین یاخته‌هایی که بین سامانه‌های هاروس قرار می‌گیرند، در قالب سامانه هاروس مشاهده نمی‌شوند.

گزینه‌های «۲» و «۳»: هستۀ یاخته‌های استخوانی بیضی و مرکزی است. بافت استخوانی دارای گیرنده برای هورمون‌های کلسی‌تونین و پاراتیروئیدی است.

(نادرست) (زیست‌شناسی، صفحه ۱۵) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۸، ۳۹ و ۵۱)

(کاروه نریمن)

«۶۶- گزینه «۳»

بخش‌های مشخص شده در شکل به صورت زیر می‌باشند:

: استخوان زردپی

: بافت پیوندی رشتۀ‌ای

: رگ‌های خونی

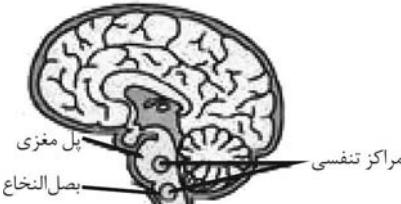
با توجه به طالب کتاب درسی، در طی تلمیه ماهیچه اسکلتی با انتباخت (کاهش فاصله خطوط Z) ماهیچه‌های دست و پا، شکم و میان‌بند به سیاهرگ‌های مجاور آن‌ها فشار وارد می‌شود و این فشار باعث حرکت خون (نوعی بافت پیوندی) در سیاهرگ‌ها می‌شود.



(علن و صالی‌مهمور)

۷۲- گزینه «۳»

یاخته‌های اصلی بافت عصبی، نورون‌ها (یاخته‌های عصبی) می‌باشند. در شکل زیر مشاهده می‌کنید که پل مغزی حیاتی‌تر از بصل‌النخاع می‌باشد.



پل مغزی در تنظیم فرایند دم نقش دارد. دم فرایندی است که در نتیجه افزایش حجم قفسه سینه رخ می‌دهد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: با پایان یافتن دم، بازدم عادی بدون نیاز به پیام عصبی، با بازگشت ماهیچه‌ها به حالت استراحت و نیز ویژگی کشسانی شش‌ها انجام می‌شود.

گزینه «۲»: پل مغزی با اثر بر مرکز تنفس در بصل‌النخاع، دم را خاتمه می‌دهد. پس پل مغزی به طور مستقیم پیام مهاری به ماهیچه میان‌بند ارسال نمی‌کند.

گزینه «۴»: برچاکتای در هنگام بلع، به سمت پایین حرکت می‌کند و در هنگام عطسه می‌تواند به سمت بالا حرکت کند.

(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۰، ۳۱، ۳۲، ۳۳ و ۳۴)

(آلن فتن)

۶۹- گزینه «۳»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در حین انقباض، خطوط Z به هم نزدیک می‌شوند، ولی همواره طول نوار تیره ثابت است و این طول برابر با طول میوزین می‌باشد.

گزینه «۲»: در زمانی که انقباض در حال اتمام باشد، فاصله بین دو نوار تیره به دلیل افزایش طول نوار روشن، افزایش پیدا می‌کند. در این زمان یون کلسیم با صرف انرژی و در خلاف جهت شبکه آندوپلاسمی می‌شود؛ پس شبکه غلظت آن در دو طرف غشاء شبکه آندوپلاسمی در حال افزایش است.

گزینه «۳»: زمانی که حرکات بارویی در حال انجام هستند، پیام عصبی مدام به تارهای ماهیچه‌ای ارسال می‌شود و نخاع این پیام را از مغز به سمت عضله هدایت می‌کند.

گزینه «۴»: در زمان انقباض، یون‌های کلسیم در جهت شبکه غلظت از شبکه آندوپلاسمی به درون سیتوپلاسم می‌ریزند. حین تنفس، زمانی که ماهیچه بین دندهای خارجی در حال انقباض است، عمل دم در حال وقوع است که در آن فشار منفی در کیسه‌های حبابکی ایجاد شده است.

(زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۰، ۳۱، ۳۲، ۳۳ و ۳۴)

(آلن فتن)

۷۳- گزینه «۲»

مواد (ب) و (ج) صحیح هستند.
منظور حجم باقی‌مانده است.

بررسی همه موارد:

(الف) این حجم تنفسی مانع کاهش حجم بیش از حد شش‌ها می‌شود. کاهش حجم شش‌ها به دنبال افزایش فشار مایع جنب اتفاق می‌افتد (نه کاهش فشار مایع جنب) در واقع این حجم مانع افزایش بیش از حد فشار مایع جنب می‌شود.

(ب) این هوا دقیقاً برابر با اختلاف حجم ظرفیت‌های حیاتی و تام می‌باشد.

(ج) با کاهش حجم شش‌ها، منفذ قرار گرفته در بین حبابک‌ها نیز بسته می‌شوند. پس این حجم تنفسی مانع کاهش بیش از حد حجم شش‌ها و به دنبال آن بسته شدن روزنه‌های بین حبابک‌ها می‌شود.

(د) بر اساس شکل کتاب درسی حجم هوای باقی‌مانده حدوداً ۱۲۰۰ میلی‌لیتر و حجم هوای ذخیره بازدمی حدوداً ۱۳۰۰ میلی‌لیتر است.

(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۰، ۳۱، ۳۲، ۳۳، ۳۴، ۳۵ و ۳۶)

(علن و صالی‌مهمور)

۷۴- گزینه «۴»

تعريف حجم باقی‌مانده: حتی بعد از یک بازدم عمیق، مقداری هوای در شش‌ها باقی می‌ماند و نمی‌توان آن را خارج کرد. این مقدار را حجم باقی‌مانده می‌گویند.

تعريف هوای مرده: بخشی از هوای مددی در بخش هادی دستگاه تنفس می‌ماند و به بخش مبادله‌ای نمی‌رسد به این هوا که در حدود ۱۵۰ میلی‌لیتر است، هوای مرده می‌گویند.

در بازدم عمیق، انقباض ماهیچه‌های بین دنداهی داخلی و نیز ماهیچه‌های شکمی، به کاهش حجم قفسه سینه کمک می‌کند. پس، بعد از یک بازدم عمیق، تنها حجم باقی‌مانده درون بخش مبادله‌ای شش‌ها باقی می‌ماند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

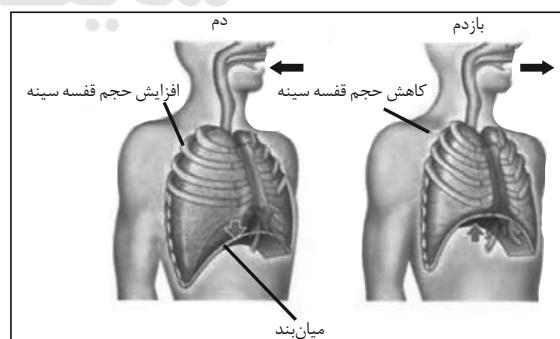
گزینه «۱»: طبق دم نگاره، می‌توان گفت هوای مرده هم جز ظرفیت تام است و هم جز ظرفیت حیاتی ولی حجم باقی‌مانده جز ظرفیت حیاتی نمی‌باشد.

گزینه «۲»: حجم هوای مرده ۱۵۰ میلی‌لیتر، حجم باقی‌مانده ۱۲۰۰ میلی‌لیتر و حجم ذخیره دمی ۳۰۰۰ میلی‌لیتر است. پس اندازه هوای مرده و حجم باقی‌مانده کمتر از حجم ذخیره دمی می‌باشد. از طرفی می‌دانیم که هوای مرده وارد بخش مبادله‌ای نمی‌شود و توانایی باز نگهداشت حبابک‌ها را ندارد. ولی حجم باقی‌مانده باعث می‌شود حبابک‌ها همیشه باز بمانند.

(امیرخان پوانات)

۷۱- گزینه «۳»

فقط گزینه «۳» به درستی بیان شده است. میان‌بند یا دیافراگم، نقش اصلی را در تنفس آرام و طبیعی بر عهده دارد. همزمان با انقباض میان‌بند و رخ دادن دم، ماهیچه‌های بین دندهای خارجی (سطوحی ترین ماهیچه‌های بین دندهای) سبب افزایش حجم قفسه سینه می‌شوند. بررسی سایر گزینه‌ها:



گزینه «۱»: در بازدم، حجم قفسه سینه کاهش و حجم حفره شکمی افزایش می‌یابد اما انقباض ماهیچه‌های شکمی تنها در بازدم عمیق رخ می‌دهد. به کلمه «قطعاً» در عبارت صورت سؤال دقت کنید!

گزینه «۲»: طی دم، جناغ جلو می‌آید و فاصله آن تا ستون مهره‌ها افزایش می‌یابد، اما انقباض ماهیچه‌های گردنی تنها در دم عمیق رخ می‌دهد.

گزینه «۴»: در دم، فاصله بین بخش تحتانی شش‌ها تا دیافراگم افزایش می‌یابد، این فاصله کاهش می‌یابد اما دقت کنید ماهیچه‌های بین دندهای داخلی فقط بازدم عمیق متقبض می‌شوند.

(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)



مورد (د) فقط گروهی از ذرات خارجی موجود در نای، از بدن خارج می‌شوند. چون ماکروفازهای موجود در حبابک، باکتری‌ها و ذرات گرد و غباری را که از مخاط مژکدار گریخته‌اند، نابود می‌کنند، پس می‌توان نتیجه گرفت که گروهی از ذرات خارجی از نای عبور کرده و به حبابک می‌رسند.

(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۵ و ۳۶)

۷۷- گزینه «۱» (آلان فتش)

قطورتین نایدیس‌ها آن‌هایی هستند که به منافذ تنفسی متصل‌اند. این نایدیس‌ها کمی بالاتر از منافذ و در همان سطح شکمی به تعداد دیگری از نایدیس‌ها با قطر متفاوت تقسیم می‌شوند. چون قطر نایدیس‌های منشعب شده از آن‌ها متفاوت است، پس حجم متفاوتی از هوای درون آن‌ها عبور و مرور می‌کند. (رد گزینه ۴) بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: نایدیس‌هایی که در مجاورت با سطح غشای یاخته‌ای یاخته‌ها قرار می‌گیرند، دارای ساختار متفاوتی با نایدیس‌های بزرگ‌تر هستند. به تفاوت رنگ آن‌ها در شکل کتاب درسی دقت نمایید.

گزینه «۳»: در منافذ تنفسی هوا به صورت دو طرفه وارد و همچینی از بدن خارج می‌شود. همراه با هوای ورودی و خروجی همواره گاز کربن دی‌اکسید وجود دارد با این تفاوت که مقدار این گاز در هوای ورودی مقدار کمتری دارد.

(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۱ و ۳۵)

۷۸- گزینه «۲» (امیرضا رفضان علوی)

مورد (الف) و (ب) عبارت را به درستی کامل می‌کنند.

بررسی همه موارد:
 (الف) در بی اتصال گاز کربن مونوکسید به پروتئین هموگلوبین، از آنجایی که محل اتصال آن به این بروتین با اکسیژن یکسان است، مقدار گاز اکسیژن کمتری به یاخته‌های بافت‌های مختلف بدن رسیده و در نتیجه فعالیت سوخت‌وسازی این یاخته‌ها کاهش می‌یابد. به دنبال کاهش فعالیت سوخت‌وسازی این یاخته‌ها، مقدار کربن دی‌اکسید تولید شده توسط آن‌ها کاهش می‌یابد. در پی کاهش مقدار کربن دی‌اکسید موجود در خوناب، فعالیت آنزیم کربنیکاندراز گوچه‌های قرمز، به منظور ترکیب کربن دی‌اکسید با آب و تشکیل کربنیکا‌سید کاهش می‌یابد. در نتیجه می‌توان گفت مقدار بی کربنات منتقل شده به شش‌ها کاهش می‌یابد.

(ب) به دنبال اتصال اکسیژن به هموگلوبین مقدار اکسیژنی که به یاخته‌های بدن از جمله یاخته‌های دیواره لوله گوارش می‌رسد افزایش می‌یابد و در نتیجه سوخت‌وساز آن‌ها زیاد می‌شود.

(ج) محل اتصال کربن مونوکسید و کربن دی‌اکسید به هموگلوبین متفاوت است و جدا شدن کربن دی‌اکسید از هموگلوبین تغییری در توانایی اتصال کربن مونوکسید به هموگلوبین ایجاد نمی‌کند.

(د) در مجاورت بافت‌های بدن، مولکول اکسیژن به منظور تأمین نیاز یاخته‌های بدن، از پروتئین هموگلوبین جدا می‌شود. به دنبال آن مولکول‌های کربن دی‌اکسید به هموگلوبین اتصال یافته و به شش‌ها منتقل می‌شوند تا از بدن دفع شوند. بنابراین مقدار گاز کربن دی‌اکسید مجاور حبابک‌ها، افزایش می‌یابد.

(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۳ و ۳۷)

۷۹- گزینه «۳» (علی وصالی معمور)

شش راست، شش بزرگ‌تر است که به همراه روده کور در سمت راست بدن قرار دارد. پرده صوتی در ناحیه حنجره قرار دارد و شش راست در سطح پایین‌تر از این پرده واقع شده است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: محل دو شاخه شدن نای واحد غضروف است و طبق شکل مشخص است که این محل، در قسمتی بالاتر از فرورفتگی شش چپ قرار دارد.

گزینه «۳»: پس از یک دم عادی، حجم جاری (دارای هوای مرده)، حجم ذخیره بازدمی و حجم باقی‌مانده درون شش مشاهده می‌شود. از طرفی باید بدانیم که توانایی مبادله گازهای تنفسی در فاصله بین دو تنفس مخصوص حجم باقی‌مانده است، نه هوای مرده.

جدول مقایسه هوای مرده و حجم باقی‌مانده:

مرد مقایسه	هوای مرده	هوای باقی‌مانده
جز ظرفیت تنفسی تام محسوب می‌شود؟	بله	بله
جز ظرفیت تنفسی حیاتی محسوب می‌شود؟	بله	بله
حجم تقریبی	۱۵۰ میلی‌لیتر	۱۲۰۰ میلی‌لیتر
توانایی باز نگه‌داشتن حبابک‌ها را دارد؟	بله	بله
توانایی مبادله گازهای تنفسی در فاصله بین دو تنفس را دارد؟	بله	بله

(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶ و ۴۰ تا ۴۳)

۷۵- گزینه «۳» (ممدوه‌امین بیکدلی)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: نای دارای حلقه‌های غضروفی است که در انتهای خود به دو شاخه تقسیم می‌شود و نایزه‌های اصلی را پدید می‌آورد اما دقت کنید که بر اساس شکل ۷ صفحه ۳۷ کتاب درسی، برخی از نایزه‌کها نیز ممکن است در محلی بالاتر از نایزه‌های اصلی قرار گیرند. همچنین بر اساس شکل ۹ صفحه ۳۸ کتاب، این نایزه‌کها نیز ممکن است در انتهای به دو شاخه تقسیم شوند که حلقه‌های غضروفی ندارند.

گزینه «۲»: کیسه‌های حبابکی بعد از نایزه‌ک مبادله‌ای قرار دارند که با ترشح عامل سطح فعال به تبادل گازهای تنفسی کمک می‌کنند. این کیسه‌ها دارای یاخته‌های درشت خوار هستند که جزء یاخته‌های ساختار دیواره آن‌ها محسوب نمی‌شوند. اما دقت کنید که مرتبط کردن هوا برای تبادل گازها ضرورت دارد و مجرایی مثل نایزه‌ک مبادله‌ای که بعد از نایزه‌ک انتهاهی قرار دارد نیز به تبادل گازهای تنفسی کمک می‌کند. زیرا با ترشحات مخاطی در مرتبط کردن هوا نقش دارد. این پخش‌ها به کمک مادة مخاطی سطح خود در مرتبط کردن و ابتدای بینی با شبکه مویرگی در گرم کردن نقش دارند.

گزینه «۳»: بینی و نای و ابتدای نایزه‌های اصلی، ترشحات خود را به حلق هدایت می‌کنند و در محلی خارج از شش‌ها قرار دارند. این بخش‌ها در تغییر ویژگی‌های هوای دمی نقش دارند.

گزینه «۴»: دقت کنید که آخرین نایزه، هوای خروجی را از بخشی فاقد غضروف دریافت می‌کند، ولی برخلاف نایزه، توان مناسب برای تنگ و گشاد شدن ندارد.

(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶ و ۳۸ تا ۴۳)

۷۶- گزینه «۲» (علی وصالی معمور)

مورد «ج» و «د» عبارت را بهطور صحیح کامل می‌کنند.

دیواره نای حلقه‌های غضروفی شبیه به نعل اسب دارد. نازک‌ترین لایه نای، لایه مخاطی می‌باشد. پس این سؤال در خصوص لایه مخاطی نای است.

بررسی همه موارد:

مورد (الف) همه یاخته‌های پوششی مخاط نای در تماس با غشاء پایه می‌باشند.

مورد (ب) همه مژک‌ها، توانایی تماس با ترشحات مخاطی را دارند.

مورد (ج) فقط گروهی از یاخته‌های پوششی مخاط نای، کوچکتر از سایر یاخته‌ها هستند.



مصرف انرژی حاصل از تجزیه **ATP** در ماهیچه‌های ناحیه گردن افزایش می‌یابد.

(تیارالات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۰، ۲۶، ۳۷، ۳۰ و ۳۴)

- ۸۲- گزینه «۳»**
- توجه کنید که محلول برم تیمول بلور در تماس با کربن‌دی‌اکسید زرد رنگ می‌شود.
- ظرف (الف) ظرف بازدمی است و در هنگام انجام عمل بازدم، در آن حباب مشاهده می‌شود.
- ظرف (ب) ظرف دمی است و در هنگام انجام عمل دم در آن حباب مشاهده می‌گردد.

(تیارالات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه ۳۵)

- ۸۳- گزینه «۴»**
- پرده ماهیچه‌ای دیافراگم در طی فرایند دم معمولی، به سمت پایین حرکت می‌کند اما جهت حرکت زبان کوچک بلافتاصله پس از ورود مواد غذایی به حلق، به سمت بالا می‌باشد. بررسی سایر گزینه‌ها:
- گزینه «۱»: کولون موجود در سمت چپ بدن، کولون پایین‌رو است. مواد در این کولون به سمت پایین حرکت می‌کنند. در طی فرایند بلع نیز در پوش حنجره (این گلوت) به سمت پایین حرکت می‌کند.
- گزینه «۲»: در عطسه، هوا با فشار از راه بینی و دهان خارج می‌شود. در این زمان برچاکتای به سمت بالا حرکت می‌کند. برایند حرکت خون در بزرگ سیاهرگ زیرین نیز به سمت بالا می‌باشد.
- گزینه «۳»: در اثر زنش مژک‌های نای، ترشحات مخاطی و ناخالصی‌ها به سمت حلق (بالا) حرکت می‌کنند. حرکت مواد در کولون سمت راست بدن (کولون بالارو) نیز به سمت بالا می‌باشد.

(تکمیل) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۰، ۲۶، ۳۷، ۳۰ و ۳۴)

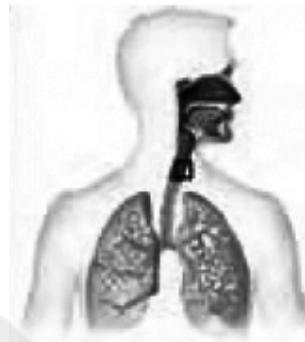
- ۸۴- گزینه «۴»**
- در معده ماهیچه مخطط ارادی (چند هسته‌ای) وجود ندارد.
- بررسی سایر گزینه‌ها:
- گزینه «۱»: هورمون گاسترین با اثر بر یاخته‌های اصلی و ترشح پیپسینوئن از آن‌ها، منجر به افزایش هیدرولیز پروتئین‌ها شده و در فرایند هیدرولیز آب مصرف می‌شود؛ این هورمون با اثر بر یاخته‌های کنترلی سبب ترشح اسید معده از آن‌ها شده و **pH** فضای درونی معده کاهش می‌یابد.
- گزینه «۲»: شبکه عصبی لایه زیرمخاط به دلیل دریافت و ارسال پیام‌های مربوط به اتساع معده و همچنین شبکه عصبی موجود در بین ماهیچه طولی و حلقوی و مورب به دلیل ایجاد پیام‌های مربوط به انتباخت لایه ماهیچه‌ای، می‌توانند در ایجاد حرکات کرمی نقش داشته باشند و همچنین توجه داشته باشید که ترشح مواد نیز می‌تواند باعث افزایش حرکات کرمی باشد.
- گزینه «۳»: هورمون سکرتین از دوازدهه که بخش ابتدای آن در سمت راست بدن قرار دارد ترشح شده و باعث افزایش میزان ورود بی‌کربنات به داخل روده باریک می‌شود.

(کوارش و بزب موارد) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۶، ۲۱، ۲۲، ۲۳ و ۲۷)

- ۸۵- گزینه «۱»**
- ابتدا در سیرایی گوارش میکروبی انجام می‌شود و سپس در شیردان گوارش آنزیمی اتفاق می‌افتد. بررسی سایر گزینه‌ها:
- گزینه «۲»: سیرایی، تأمین‌کننده محتویات نگاری است. سیرایی در تماس با غذاي جویده شده و نیمه جویده قرار می‌گیرد.
- گزینه «۳»: هزارلا با جذب آب در افزایش فشار اسمزی مواد غذایی نقش دارد که فقط دارای غذاي کاملاً جویده شده است.

گزینه «۲»: ضخامت لایه غضروفی- ماهیچه‌ای نای از لایه مخاطی بیشتر بوده و این لایه در مجاورت لایه زیرمخاط که حاوی غده ترشحی می‌باشد، قابل مشاهده است.

گزینه «۴»: انشعابی از نایی که دیگر غضروف ندارد، ناییک نامیده می‌شود. ناییک‌ها به علت نداشتن غضروف می‌توانند تنگ و گشاد شوند. این ویژگی ناییک‌ها به دستگاه تنفس امکان می‌دهد که بتواند مقدار هوای ورودی یا خروجی را تنظیم کند. طبق شکل امکان مشاهده ناییک در سطحی بالاتر از محل دو شاخه شدن نای وجود دارد.



(تیارالات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۲۶، ۳۷، ۳۰ و ۳۴)

(علی وصالی معمور)

«۴- گزینه «۴»

عبارت مطرح شده در صورت سؤال نادرست است! دقت کنید که هر تیغه آبشی شیکه موبیرگی دارد و به کار بردن عبارت «شبکه‌های موبیرگی هر تیغه آبشی شیکه نادرست است.

برجستگی‌های کوچک و پراکنده پوستی، ساده‌ترین آبشی‌ها هستند که در ستاره دریایی مشاهده می‌شوند. با توجه به شکل کتاب درسی، در زیر بر جستگی‌های پوستی، شبکه موبیرگی وجود ندارد. در واقع ستاره دریایی فاقد شبکه موبیرگی است. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: ساده‌ترین آبشی‌ها، بر جستگی‌های کوچک و پراکنده پوستی هستند مانند آبشی‌های ستاره دریایی، در سایر بی‌مهرگان، آبشی‌ها به نواحی خاصی از بدن محدود می‌شوند.

گزینه «۲»: آبی که در اطراف آبشی‌های ماهی در جریان است، از راه دهان وارد بدن جانور شده است.

گزینه «۳»: رگ حاوی خون پر اکسیژن (قرمز رنگ) نسبت به رگ دیگر، در فاصله دورتری از رشته‌های آبشی قرار دارد.

(تیارالات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۵ و ۳۶)

(آرین امامی فر)

«۲- گزینه «۲»

گزینه «۱»: با توجه به شکل کتاب درسی ضخامت دندنه‌ها از فضای بین پرده‌های جنب بیشتر است.

گزینه «۲»: شش کوچکتر (شش چپ) همانند بالاترین نقطه روده بزرگ در سمت چپ است. اما کوتاه‌ترین ناییک اصلی، ناییک راست است.

گزینه «۳»: جبابک‌ها باعث ایجاد حالت اسفنجی در شش‌ها می‌شوند و بخش تمام غضروفی سامانه تنفسی، ناییک اصلی است. در بخش فوقانی شش‌ها جبابک‌ها بالاتر از ناییک‌های اصلی هستند.

گزینه «۴»: فرایند تنفسی که در آن فاصله بین بالاترین نقطه و پایین‌ترین نقطه ماهیچه دیافراگم کاهش می‌یابد، دم می‌باشد. تنها در فرایند دم عمیق میزان



(امیر، رضا بوانات)

گزینه «۲»

- مواد «ب» و «ج» به درستی بیان شده‌اند. روده بزرگ پس از روده باریک قرار دارد و نسبت به آن قطر بیشتر و طول کمتری دارد. روده بزرگ از روده کور، کولون بالارو، کولون افقی و کولون پایین را تشکیل شده است. طول کولون پایین را از کولون بالارو بیشتر است. بررسی سایر موارد:
- (الف) بعد از روده بزرگ، راست‌روده قرار دارد. در انتهای راست‌روده، بندارهای داخلی (ماهیچه صاف) و خارجی (ماهیچه اسکلتی) مخرج قرار دارند. راست‌روده جزئی از روده بزرگ نمی‌باشد.
 - (د) سمت راست کولون افقی نسبت به سمت چپ آن در سطح پایین‌تر قرار دارد.
- (کوارش و پذب موارد) (زیست‌شناسی، صفحه ۲۶)

گزینه «۴»: جهت حرکت مواد غذایی از نگاری به دهان همانند جهت حرکت مواد غذایی به روده باریک، خلاف جاذبه زمین است.

(کوارش و پذب موارد) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۳ و ۱۴)

(علی طاهرقانی)

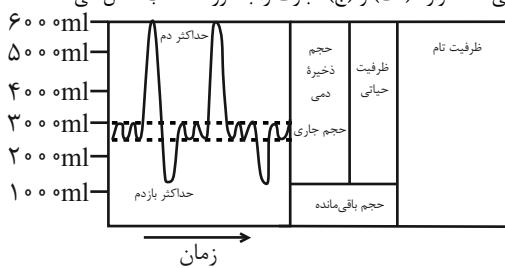
گزینه «۴»

- بخش‌های ۱، ۲، ۳ و ۴ به ترتیب «کبد، روده باریک، معده و روده بزرگ» می‌باشند. در بدن انسان یاخته‌های روده بزرگ، آنزیم گواراشی ترشح نمی‌کنند. بررسی سایر گزینه‌ها:
- گزینه «۱»: کبد، صفرار می‌سازد. صفرار ترکیبی از نمک‌های صفراوی، بیکربنات، کلسیتول و فسفولیپید است و به دوازده‌هه می‌رسد. بیکربنات صفرار به خنثی کردن حالت اسیدی کیموس معده کمک می‌کند. کیموس به تدریج وارد روده باریک می‌شود تا مراحل پایانی گوارش به ویژه در دوازده‌هه انجام شود.
- گزینه «۲»: خون، لغف و مایع بین یاخته‌های محیط داخلی را تشکیل می‌دهند. ورود مواد مغذی به محیط داخلی بدن، جذب نام دارد. جذب اصلی در روده باریک انجام می‌شود.
- گزینه «۳»: یاخته‌های کناری غدهای معده، عامل داخلی معده را ترشح می‌کنند که برای ورود ویتابینین **B₁₂** به یاخته‌های روده باریک ضروری است. ویتابینین **B₁₂** برای ساختن گویچه‌های قرمز در مغز استخوان لازم است.
- (کوارش و پذب موارد) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۲۱ تا ۲۵ و ۲۶ و ۳۱)

(امیر، رضا رفیعی علوی)

گزینه «۳»

- مطابق شکل، حجم باقی‌مانده حجمی از هوای تنفسی است که توسط نوار اسپیروگرام قابل اندازه‌گیری نیست. حتی بعد از یک بازدم عمیق، مقداری هوا در شش‌ها باقی می‌ماند و نمی‌توان آن را خارج کرد. این مقدار را حجم باقی‌مانده می‌نامند. حجم باقی‌مانده، باعث می‌شود حبابک‌ها همیشه باز بمانند. همچنین تبادل گازها را در فاصله بین دو تنفس ممکن می‌کند. موارد (الف) و (ج) عبارت را به طور نامناسب کامل می‌کنند.



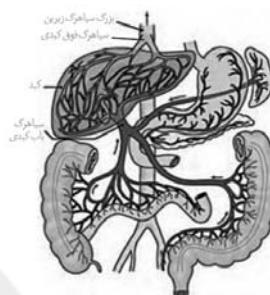
بررسی موارد:

- (الف) مقدار هوای باقی‌مانده ثابت است و با تغییر مکان ماهیچه دیافراگم تغییر نمی‌کند.
- (ب) ظرفیت نام بزرگ‌ترین ظرفیت ششی است. ظرفیت نام، حذاکتر نام دارد. است که شش‌ها می‌توانند در خود جای دهند و برابر است با مجموع ظرفیت حیاتی و حجم باقی‌مانده.
- (ج) کوچکترین حجم تنفسی، حجم هوای جاری است. این حجم هوای تنفسی در بازکردن حبابک‌ها و تبادل گازهای تنفسی نیز نقش دارد.
- (تیارات لکزی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۰ تا ۳۴)

(علی وصالی معمور)

گزینه «۲»

شکل مطرح شده در سوال، قرینه شکل ۱۵ فصل دوم کتاب درسی می‌باشد. یعنی (۱) سیاهه‌گ فوق کبدی، (۲) سیاهه‌گ مربوط به بخشی از معده و طحال، (۳) سیاهه‌گ مربوط به کولون بالارو و روده بزرگ (۴) سیاهه‌گ باب کبدی می‌باشد. همانطور که در شکل زیر مشخص است، سیاهه‌گی که حاوی خون کولون بالارو و روده باریک است، خون روده کور را نیز دریافت می‌کند. روده کور از طریق منفذی با آپاندیس در ارتباط است.



بررسی سایر گزینه‌ها:

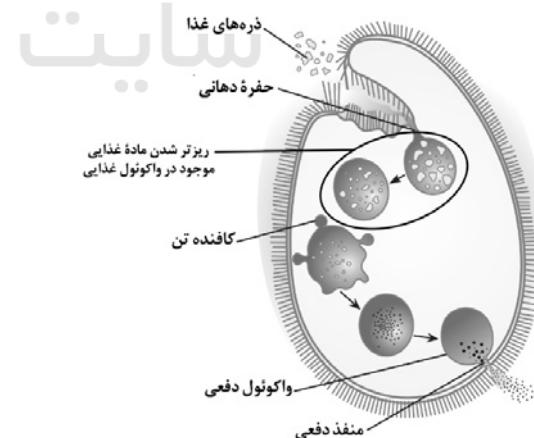
گزینه «۱»: در کبد از مواد جذب شده، گلیکوئن و پروتئین ساخته می‌شود. پس، از آمینواسیدهای موجود در سیاهه‌گ باب در کبد برای ساخت پروتئین استفاده می‌گردد. پس می‌توان گفت آمینواسیدهای موجود در سیاهه‌گ فوق کبدی می‌تواند از سیاهه‌گ باب باشد.

گزینه «۳»: همانطور که گفته شد بخش (۳) خون مربوط به کولون بالارو و روده باریک را دریافت می‌کند. ولی بخش (۲) می‌تواند از معده خون دریافت کند.

گزینه «۴»: بخش (۲) خون طحال را دریافت می‌کند. طحال اندامی است که جز دستگاه گوارش نمی‌باشد اما با تطبیق شکل‌های فصل ۲ و ۳ می‌توان بی برد که طحال درون ناحیه شکمی قرار دارد نه همسطاخ با محل انشعاب نای.

(کوارش و پذب موارد) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۸، ۲۰، ۲۷، ۲۹ و ۳۰)

(علی وصالی معمور)

گزینه «۴»

پارامسی نوعی آغازی تک یاخته‌ای است که با حرکت مُزکها غذا را از محیط به حفره دهانی منتقل می‌کند. در انتهای حفره، کیسه‌ای غشایی به نام واکونول غذایی تشکیل می‌گردد. طبق شکل بالا، مواد غذایی در واکونول غذایی به تدریج ریزتر می‌شوند. پس در این واکونول امکان تغییر در ابعاد ذره‌های غذایی وجود دارد.

(کوارش و پذب موارد) (زیست‌شناسی، صفحه ۳۰)



$$\frac{v'}{v} = \frac{\text{شیب خط } v}{\text{شیب خط } v'} = \frac{\frac{x' - 0}{10 - 0}}{\frac{0 - x'}{12 - 10}} = -1 / 2 \Rightarrow v' = -5 \vec{v}$$

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه های ۹ و ۱۰)

(امیر احمد میرسعید)

«۹۴- گزینه»

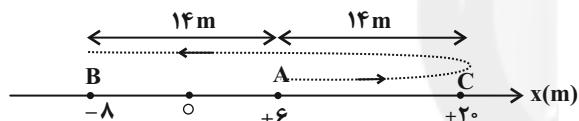
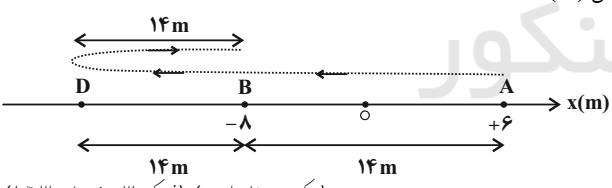
با توجه به جدول ارائه شده وقتی متحرک از مکان A ($x_A = +6 \text{ m}$) تا مکان

$$\bar{v}_{av} = (-2 \frac{\text{m}}{\text{s}}) \quad (\text{جلب‌گامی شود سرعت متوسطش } \bar{v} \text{ می‌شود})$$

$$\begin{cases} v_{av} = \frac{x_B - x_A}{\Delta t} \\ s_{av} = \frac{1}{\Delta t} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} v_{av} = \frac{x_B - x_A}{1} \\ s_{av} = \frac{1}{1} \end{cases} \quad \begin{cases} v_{av} = -2 \frac{\text{m}}{\text{s}}, s_{av} = 6 \frac{\text{m}}{\text{s}} \\ x_B = -8 \text{ m}, x_A = 6 \text{ m} \end{cases}$$

$$\frac{-2}{1} = \frac{-8 - 6}{1} \Rightarrow 1 = 42 \text{ m}$$

با توجه به این که متحرک یک بار تغییر جهت داده است، دو حالت زیر می‌تواند برای این متحرک اتفاق بیفتد.

حالت اول: ابتدا متحرک در جهت محور x حرکت کرده و سپس تغییر جهت می‌دهد. مطابق شکل زیر و با توجه به این که مسافت طی شده برابر 42 m است، $x = +20 \text{ m}$ متحرک در نقطه C تغییر جهت می‌دهد که در این لحظه در مکان فرار دارد و بردار مکان آن $\vec{r} = +20 \text{ i}(\text{m})$ خواهد بود، که در گزینه‌ها وجود ندارد.حالت دوم: متحرک ابتدا در خلاف جهت محور x حرکت می‌کند و سپس تغییر جهت می‌دهد. مطابق شکل زیر، وقتی متحرک در نقطه D تغییر جهت می‌دهد، مسافت طی شده توسط آن برابر 42 m است. در این حالت بردار مکان آن $\vec{r} = -22 \text{ i}(\text{m})$ است.

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه های ۹ و ۱۰)

(امیرحسین برادران)

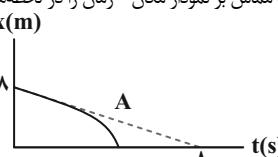
«۹۵- گزینه»

بررسی عبارات:

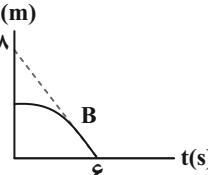
(الف) نادرست است. در بازه زمانی صفر تا t_1 ، چون $v > 0$ است، بنابراین متحرک در جهت مثبت محور x در حال حرکت است. لذا $v_{av} > 0$ می‌باشد. از طرف دیگر، چون در این بازه زمانی شیب خطی که دو نقطه از نمودار را به هم متصل می‌کند، منفی است، بنابراین $v_{av} < 0$ خواهد بود.(ب) نادرست است. در نمودار سرعت - زمان، جهت حرکت (جهت بردار سرعت) در لحظاتی عوض می‌شود که نمودار، محور زمان را قطع کند. بنابراین در این نمودار در لحظه‌های t_1 و t_2 جهت حرکت متحرک تغییر می‌کند. در لحظه t_2 جهت بردار شتاب تغییر کرده است.(پ) درست است. می‌دانیم بردار سرعت متوسط و جایه‌جایی متوسط در یک بازه زمانی همواره هم‌جهانه‌اند. در بازه زمانی t_1 تا t_2 که نمودار سرعت - زمان زیر محور زمان است، $v > 0$ می‌باشد، لذا متحرک در خلاف جهت محور x در حال حرکت است.

فیزیک ۳

«۹۱- گزینه»

تندی در مبدأ زمان، یعنی تندی در لحظه $t = 0$ و تندی در مبدأ مکان، یعنی تندی در لحظه‌ای که متحرک از مبدأ مکان عبور می‌کند. یعنی در لحظه $t = 6 \text{ s}$ بنابراین کافی است شیب مماس بر نمودار مکان - زمان را در لحظه‌های فوق حساب کنیم:

$$V_0: \text{شیب خط مماس بر نمودار در لحظه } t = 0 \text{ (خط A)}$$



$$V(t=6s): \text{شیب خط مماس بر نمودار در لحظه } t = 6s \text{ می‌باشد، تندی متحرک در لحظه } t = 6s \text{ (مبدأ مکان) به اندازه } |V| = 3 - 1 = 2 \frac{\text{m}}{\text{s}} \text{ از تندی متحرک در } t = 0 \text{ (مبدأ زمان) بیشتر است.}$$

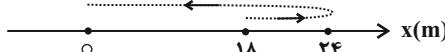
(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه های ۹ و ۱۰)

«۹۲- گزینه»

با توجه به این که در لحظه $t = 6s$ مکان متحرک برابر $x = 0$ است، ابتدا با استفاده از رابطه سرعت متوسط، مکان اولیه متحرک را می‌یابیم. دقت کنید، در بازه زمانی صفر تا $6s$ سرعت متوسط منفی است.

$$v_{av} = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{x - x_0}{t - t_0} \quad \begin{cases} x = 0, t_0 = 0 \\ t = 6s, v_{av} = -2 \frac{\text{m}}{\text{s}} \end{cases}$$

$$-2 = \frac{0 - x_0}{6 - 0} \Rightarrow x_0 = 12 \text{ m}$$

با داشتن x_0 ، می‌توان مسافت طی شده در بازه زمانی صفر تا $6s$ را محاسبه و به دنبال آن تندی متوسط را بدست آورد. با توجه به شکل زیر، مسافت طی شده برابر $1 = 30 \text{ m}$ است. زیرا:

$$1 = |24 - 18| + |0 - 24| = 30 \text{ m}$$

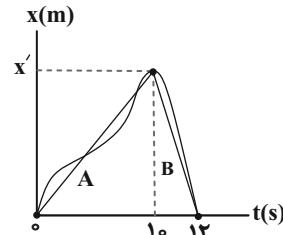
$$s_{av} = \frac{1}{\Delta t} = \frac{30}{6 - 0} \Rightarrow s_{av} = 5 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه های ۹ و ۱۰)

تندی متوسط برابر است با:

«۹۳- گزینه»

برای محاسبه سرعت متوسط بین دو نقطه از نمودار مکان - زمان، باید شیب خط واصل بین دو نقطه را محاسبه کنیم. بنابراین، با توجه به شکل زیر داریم:





$$\Rightarrow a_{av} = \frac{x + x_0}{t} = \frac{x' + x_0 = 45m}{15} \Rightarrow a_{av} = \frac{45}{15 \times 15} = \frac{1}{5} = 0.2 \frac{m}{s^2}$$

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۹ تا ۱۱)

۹۸- گزینه «۹۸»
 (مهندی شریفی)
 ابتداء معادله مکان - زمان دو متحرک را به دست می‌آوریم:

$$v_A = A = \frac{0 - 16}{4 - 0} = -4 \frac{m}{s}$$

$$v_B = B = \frac{0 - (-2)}{2 - 0} = 1 \frac{m}{s}$$

با توجه به نمودار، دو متحرک با سرعت ثابت حرکت می‌کنند، پس می‌توان برای هر متحرک معادله مکان - زمان آن را نوشت:

$$x_A = v_A t + x_0 \Rightarrow x_A = -4t + 16$$

$$x_B = v_B t + x_0 \Rightarrow x_B = t - 2$$

اگر فاصله دو متحرک را d در نظر بگیریم، داریم:

$$d = |x_A - x_B| \Rightarrow d = |(-4t + 16) - (t - 2)|$$

$$\Rightarrow d = |-5t + 18| \xrightarrow{d=3m}$$

$$\begin{cases} -5t_1 + 18 = 3 \\ -5t_2 + 18 = -3 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} -5t_1 = -15 \Rightarrow t_1 = 3s \\ -5t_2 = -21 \Rightarrow t_2 = 4.2s \end{cases}$$

بنابراین اختلاف زمانی برابر $1.2s$ است. $\Delta t = 4.2 - 3 = 1.2s$

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۵)

۹۹- گزینه «۹۹»
 (امیر احمد میرسعید)

اگر مدت زمان حرکت خودروی A را $t_A = t$ در نظر بگیریم، مدت زمان حرکت خودروی B که ۲۰ دقیقه دیرتر حرکت کرده و ۲۰ دقیقه زودتر به مقصد رسیده است (یعنی زمان حرکتش ۴۰ دقیقه، معادل $\frac{40}{60}h = \frac{2}{3}h$ ، کمتر است)

برابر $\frac{2}{3}h$ $t_B = t - \frac{2}{3}h$ خواهد بود. بنابراین، با توجه به این که نقطه شروع و پایان برای هر دو خودرو یکسان است، لذا جایه‌جایی آن‌ها نیز یکسان خواهد بود، در نتیجه، بنابراین $\Delta x = vt$ در حرکت با سرعت ثابت می‌توان نوشت:

$$\Delta x_A = \Delta x_B \Rightarrow v_A t_A = v_B t_B \xrightarrow{t_A = t, v_A = 50 \frac{km}{h}, t_B = t - \frac{2}{3}h, v_B = 60 \frac{km}{h}}$$

$$\Delta t = 60 \times \left(t - \frac{2}{3}\right) \Rightarrow \Delta t = 60t - 40 \Rightarrow 40 = 10t \Rightarrow t = 4h$$

در آخر، فاصله نقطه شروع حرکت تا مقصد برابر است با:

$$\Delta x_A = v_A t_A \xrightarrow{t_A = 4h, v_A = 50 \frac{km}{h}} \Delta x_A = 50 \times 4 = 200 km$$

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۵)

۱۰۰- گزینه «۱۰۰»
 (محمد منصوری)

باید مجموع مسافت‌های طی شده توسط متحرک‌ها 10000 متر شود. بنابراین می‌توان

$$|\Delta x_1| + |\Delta x_2| = 10000 \text{ m} \xrightarrow{\Delta x = vt} |v_1 t| + |v_2 t| = 10000$$

$$\frac{v_1 = 15 \frac{m}{s}}{v_2 = 25 \frac{m}{s}} \xrightarrow{15t + 25t = 10000} 40t = 10000 \Rightarrow t = 250 \text{ s}$$

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۵)

بنابراین در این بازه زمانی $a_{av} > 0$ می‌باشد. همچنین، چون شیب خطی که دو نقطه از نمودار را در این بازه زمانی به هم وصل می‌کند، مثبت است، $a_{av} > 0$ خواهد بود. $v > 0$ درست است. در بازه زمانی t_0 تا t_f که نمودار بالای محور زمان است. $v > 0$ می‌باشد. همچنین در این بازه زمانی که شیب خط مماس بر نمودار $v - t$ در هر لحظه مثبت می‌باشد، $a > 0$ است. بنابراین، $a > 0$ هر دو در جهت محور X هستند. (مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۵)

۹۶- گزینه «۹۶»
 (مهندی شریفی)
 در بازه زمانی $t = 0$ تا $t = 5s$ متحرک با سرعت ثابت حرکت می‌کند. بنابراین سرعت در لحظه $t = 3s$ برابر با سرعت متوسط در بازه زمانی صفر تا $5s$ است.

$$v_{(3s)} = v_{av(0-5s)} = \frac{x_5 - x_0}{t_5 - t_0} = \frac{-5 - 10}{5 - 0} = -3 \frac{m}{s}$$

در بازه زمانی $t = 5s$ تا $t = 15s$ متحرک با سرعت ثابت حرکت می‌کند. بنابراین سرعت در لحظه $t = 10s$ برابر سرعت متوسط در بازه زمانی $5s$ تا $15s$ است.

$$v_{(10s)} = v_{av(5s-10s)} = \frac{x_{15} - x_5}{t_{15} - t_5} = \frac{10 - (-5)}{15 - 5} = 1.5 \frac{m}{s}$$

$$\Rightarrow v_{(10s)} = 1.5 \frac{m}{s}$$

بنابراین شتاب متوسط در بازه زمانی $t_1 = 3s$ تا $t_2 = 10s$ برابر است:

$$a_{av} = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{v_{(10s)} - v_{(3s)}}{10 - 3} = \frac{1.5 - (-3)}{7}$$

$$\Rightarrow a_{av} = \frac{4.5}{7} = \frac{9}{14} \frac{m}{s^2}$$

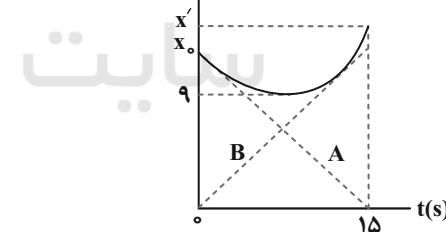
(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۵)

۹۷- گزینه «۹۷»
 (امیرحسین برادران)
 ابتدا مسافت طی شده در بازه زمانی صفر تا $15s$ را می‌باشیم:

$$l = (x_0 - 9) + (x' - 9) = x_0 + x' - 18$$

اکنون با استفاده از تعریف تندی متوسط، رابطه بین x و x' را می‌باشیم:

$$x(m)$$



$$s_{av} = \frac{l}{\Delta t} = \frac{x_{av} = 15 \frac{m}{s}}{\Delta t = 15 - 0 = 15s} \Rightarrow$$

$$\frac{x_0 + x' - 18}{15} \Rightarrow 27 = x_0 + x' - 18 \Rightarrow x_0 + x' = 45m$$

در این قسمت، سرعت در لحظه‌های $t = 0$ و $t = 15s$ را که برابر شیب خط مماس بر نمودار $x - t$ است، می‌باشیم:

$$v_{(t=0)} = \frac{x_0 - x_0}{t_0 - t_0} = \frac{0 - 9}{0 - 0} = -\frac{9}{15} = -0.6 \frac{m}{s}$$

$$v_{(t=15s)} = \frac{x' - x_0}{t_0 - t_0} = \frac{x' - 9}{15 - 0} = \frac{x'}{15}$$

با داشتن سرعت در لحظه‌های $t = 0$ و $t = 15s$ به صورت زیر، شتاب متوسط را می‌باشیم:

$$a_{av} = \frac{v_{(t=15s)} - v_{(t=0)}}{\Delta t} = \frac{\frac{x'}{15} - \left(-\frac{9}{15}\right)}{15} = \frac{\frac{x' + 9}{15}}{15} = \frac{x' + 9}{225} \frac{m}{s^2}$$



(امیرحسین پرادران)

ابتدا مساحت سطح مقطع قسمت پهن ظرف را می‌یابیم:

$$\frac{9}{2}V_1 = V_2 \Rightarrow \frac{9}{2}A_1 h_1 = A_2 h_2 \xrightarrow{A=\pi r^2} \frac{9}{2}\pi r_1^2 \times h_1 \\ = A_2 \times h_2 \xrightarrow{r_1=2\text{cm}, \pi=3} h_1=2\text{cm}, h_2=3\text{cm} \\ \frac{9}{2} \times 3 \times 4 \times 20 = A_2 \times 30 \Rightarrow A_2 = 36\text{cm}^2$$

اکنون، با داشتن نیروی وارد بر کف ظرف، با استفاده از رابطه $P = \frac{F}{A}$ ، فشار ناشی از دو مایع را در کف ظرف می‌یابیم:

$$P = \frac{F}{A} \xrightarrow{F=810\text{N}, A=36\text{cm}^2} P = \frac{810}{36 \times 10^{-4}} \text{Pa} = 225 \times 10^3 \text{Pa} = 225\text{kPa}$$

در این قسمت فشار ناشی از مایع در ته ظرف را بحسب P_1 و P_2 می‌یابیم:

$$P = \rho_1 gh_1 + \rho_2 gh_2 \xrightarrow{h_1=3\text{cm}=0/3\text{m}, h_2=2\text{cm}=0/2\text{m}} P = \rho_1 \times 10 \times 0 / 2 + \rho_2 \times 10 \times 0 / 3 \Rightarrow P = 2\rho_1 + 3\rho_2 \quad (1)$$

در آخر، اختلاف فشار نقاط M و N را بدست می‌آوریم:

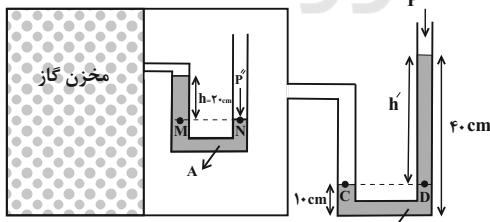
$$P_{MN} = \rho_1 gh'_1 + \rho_2 gh'_2 \xrightarrow{h'_1=30-15=15\text{cm}=0/15\text{m}, h'_2=20-10=10\text{cm}=0/1\text{m}} P_{MN} = \rho_1 \times 10 \times 0 / 1 + \rho_2 \times 10 \times 0 / 15 \Rightarrow P_{MN} = \rho_1 + 1 / 15 \rho_2 \quad (2)$$

$$\xrightarrow{(1),(2)} \begin{cases} P = 2\rho_1 + 3\rho_2 \\ P_{MN} = \rho_1 + 1 / 15 \rho_2 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} P = 2\rho_1 + 3\rho_2 \\ 2P_{MN} = 2\rho_1 + 3\rho_2 \end{cases} \Rightarrow 2P_{MN} = P \xrightarrow{P=225\text{kPa}} 2P_{MN} = 225\text{kPa} \\ \Rightarrow P_{MN} = 112.5\text{kPa}$$

(ویرکن های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۲ تا ۳۴)

(امیرحسین پرادران)

اگر فشار گاز درون مخزن را با P' و فشار گاز درون مخزن شامل مایع A را با P'' و فشار هوا را با P نشان دهیم، با توجه به برایری فشار در نقاط هم تراز، به صورت زیر عمل می کنیم، دقت کنید، برای سادگی محاسبات، فشار ناشی از ستون هر یک از مایع ها را در نقطه های D و M بر حسب cmHg می‌یابیم.



$$\begin{aligned} P_M = P_N &\Rightarrow P' + \rho_A gh = P'' \Rightarrow P' + \rho_A gh = P_0 + \rho_B gh' \\ P_C = P_D &\Rightarrow P'' = P_0 + \rho_B gh' \Rightarrow P' - P_0 = \rho_B gh' - \rho_A gh \\ P' - P_0 = \rho_B gh' - \rho_A gh & \xrightarrow{\text{فشار پیمانه ای}} \begin{cases} \rho_B gh' = \rho_{جیوه} gh_D \\ \rho_A gh = \rho_{جیوه} gh_M \end{cases} \\ \frac{h'}{h} = \frac{40-10=30\text{cm}}{20\text{cm}} &\Rightarrow \begin{cases} 3/4 \times 30 = 13/6 \times h_D \Rightarrow h_D = 7/5\text{cm} \\ 6/8 \times 20 = 13/6 \times h_M \Rightarrow h_M = 10\text{cm} \end{cases} \\ P_{بیمانه ای} = h_D - h_M &= 7/5 - 10 = -2/5\text{cmHg} \end{aligned}$$

(ویرکن های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۲ تا ۳۴)

«۱۰۵- گزینه»

فیزیک ۱

«۱۰۱- گزینه»

بررسی عبارت ها:

(الف) بدرستی بیان شده است.

(غلامرضا مهی)

(ب) نادرست است. با برداشت در شیشه عطر، تمام فضای اتاق خوشبو می شود؛ زیرا در اثر برخورد مولکول های هوا با مولکول های عطر، این مولکول ها در تمام فضای اتاق پخش می شود.

(پ) نادرست است. مولکول های مایع نظم و تقارن جامد های بلورین را ندارند و به صورت نامنظم و نزدیک به یکدیگر قرار گرفته اند.

(ت) بدرستی بیان شده است. (ویرکن های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۲۵ تا ۲۸)

«۱۰۲- گزینه»

«۱۰۳- گزینه»

با توجه به این که قطره ها بر روی سطح شیشه پخش شده و سطح شیشه را تر کرده است، نتیجه می گیریم که نیروی هم چسبی بین مولکول های این مایع کمتر از نیروی دگرچسبی بین مولکول های مایع با شیشه است؛ بنابراین اگر لوله موبینی را در داخل ظرفی دارای این مایع قرار دهیم، سطح مایع در لوله از سطح آزاد مایع در ظرف بالاتر خواهد بود و با افزایش قطر داخلی لوله موبین، سطح مایع پایین تر از حالت قبل قرار می گیرد.

(ب) (یوگار کامران)

با توجه به نمودار فشار هوا بر حسب ارتفاع از سطح زمین مشخص است که با افزایش ارتفاع از سطح زمین فشار هوا کاهش پیدا می کند. بنابراین «الف» صحیح است. از طرفی می دانیم با افزایش ارتفاع هوا رقیق تر می شود و چگالی هوا کاهش می پابد.

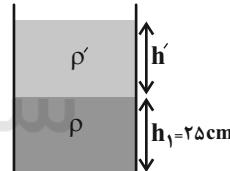
بنابراین «ب» نادرست است. با توجه به نمودار، معلوم است که به ازای افزایش ارتفاع یکسان، کاهش فشار یکسانی نداریم، یعنی $P_1 - P_2 > P_3 - P_4$ خواهد بود. بنابراین «ب» نادرست است.

با توجه به نمودار، معلوم است که به ازای افزایش ارتفاع یکسان، کاهش فشار یکسانی ندارست. بنابراین مورد «ت» درست است.

(ویرکن های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۲ تا ۳۴)

«۱۰۴- گزینه»

(همطف کیانی)



ابتدا فشار کل وارد بر کف ظرف در حالت اول را می‌یابیم:

$$P_1 = P_0 + \rho_1 gh_1 \xrightarrow{P_0=1.0\text{ Pa}, h_1=0/25\text{m}} P_1 = 1.0 + 4 \times 10^3 \times 10 \times 0 / 25 = 10000 + 10000 = 10000\text{ Pa}$$

اکنون، ارتفاع مایع اضافه شده را حساب می کنیم و فشار ناشی از آن، که در واقع همان افزایش فشار وارد بر کف ظرف می باشد را می‌یابیم:

$$V = Ah' \xrightarrow{V=\Delta \Delta \text{cm}^3, A=\Delta \text{cm}^2} \Delta \Delta = \Delta \times h' = 11\text{cm}$$

$$\Delta P = \rho'gh' \xrightarrow{\rho'=2\text{ kg/m}^3, g=10\text{ m/s}^2} \Delta P = 2 \times 10 \times 11 = 220\text{ Pa}$$

در آخر درصد افزایش فشار را حساب می کنیم:

$$\frac{\Delta P}{P_1} \times 100 = \frac{220}{110000} \times 100 = 0.2\%$$

(ویرکن های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۲ تا ۳۴)



$$\rho'_A < \rho_B \text{ و } \rho'_B = 2/5 \frac{g}{cm^3} \text{ مایع}$$

بنابراین، هر دو کره روی سطح مایع شناور می‌شود. در این حالت داریم:

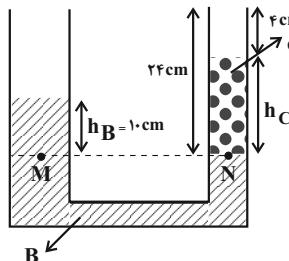
$$F_b = W_A \text{ و } F'_b = W_b$$

(ویرکی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک، صفحه‌های ۳۰ تا ۳۲)

(امیرحسین برادران)

«۲» - گزینه ۲

با توجه به شکل زیر و هم‌فشاری نقاط همتراز M و N می‌توان نوشت:



$$P_M = P_N \Rightarrow P_0 + \rho_B gh_B = P_0 + \rho_C gh_C$$

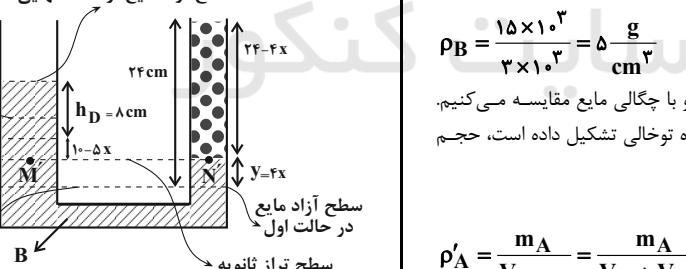
$$\Rightarrow \rho_B h_B = \rho_C h_C$$

$$\begin{aligned} \rho_B &= \frac{g}{cm^3}, h_B = 10 \text{ cm} \\ \rho_C &= \frac{1}{5} \frac{g}{cm^3} \end{aligned} \rightarrow 3 \times 10 = 1/5 \times h_C \Rightarrow h_C = 20 \text{ cm}$$

با ریختن مایع B در شاخه سمت چپ، با توجه به این که حجم مایع جابه‌جا شده در دو شاخه لوله یکسان است می‌توان نوشت:

$$V_A = V'_A \Rightarrow Ax = A'y \frac{A=4cm^2}{A'=1cm^2} \rightarrow 4x = 1 \times y \Rightarrow y = 4x$$

یعنی اگر مایع در شاخه سمت چپ به اندازه x پایین بیاید، در شاخه سمت راست به اندازه $4x$ بالا می‌رود. در این قسمت h_D (ارتفاع مایع جدید اضافه شده) را می‌یابیم و به دنبال آن ارتفاع جدید مایع C را پیدا می‌کنیم:



$$h_D = \frac{V_D}{A_D} \frac{V_D=22cm^3}{A_D=4cm^2} \rightarrow 22 = 4 \times h_D \Rightarrow h_D = 8 \text{ cm}$$

در حالت جدید برای نقاط همتراز M' و N' داریم:

$$\rho_B g(10 - 8x + h_D) = \rho_C gh'_C$$

$$\begin{aligned} \rho_B &= \frac{g}{cm^3}, h_D = 8 \text{ cm} \\ \rho_C &= \frac{1}{5} \frac{g}{cm^3}, h'_C = 24 - 4x \end{aligned} \rightarrow 3(18 - 8x) = 1/5(24 - 4x)$$

$$\Rightarrow 36 - 24 = 6x \Rightarrow x = \frac{12}{6} = 2 \text{ cm}$$

پس ارتفاع مایع C در حالت جدید برابر است با:

$$h'_C = 24 - 4x = 24 - 8 = 16 \text{ cm}$$

(بهار کامران)

میزان ارتفاع جیوه در لوله‌ای که در ظرف وارونه شده باشد به فشار هوا در آن نقطه بستگی دارد و تفاوت طول و ضخامت و میزان فروافتگی لوله در جیوه، تأثیری در ارتفاع آن ندارد. چون فشار هوا در بالای دو لوله یکسان است، بنابراین ارتفاع جیوه درون لوله‌ها از سطح آزاد جیوه در دو ظرف یکسان است.

(ویرکی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک، صفحه‌های ۳۰ تا ۳۲)

«۳» - گزینه ۳

(ممدرسه‌ها قادم)

شارهای با جریان لایه‌ای که در لوله‌ای با دو سطح مقطع متفاوت در حال حرکت باشد، در حالت پایا و در مدت زمان یکسان، جرم بکسانی از شاره، از هر سطح مقطع دلخواه آن می‌گذرد. بنابراین چون L آب در هر دقیقه از سطح مقطع M وارد لوله می‌شود، از سطح مقطع N نیز در هر دقیقه $2\Delta L$ آب عبور خواهد کرد. برای محاسبه تندی آب در سطح مقطع N از معادله پیوستگی استفاده می‌کنیم:

$$\begin{aligned} A_N v_N &= A_M v_M \frac{A_N = \frac{1}{4} A_M}{v_M = \frac{m}{s}} \frac{1}{4} A_M \times v_N \\ &= A_M \times 2 \Rightarrow v_N = \lambda \frac{m}{s} \end{aligned}$$

(ویرکی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک، صفحه‌های ۳۵ تا ۳۷)

«۴» - گزینه ۴

(امیرحسین برادران)

ابتدا با استفاده از داده‌های روی نمودار داده شده در سؤال، چگالی فلزهای A و B را می‌یابیم:

$$\rho_A = \frac{m_A}{V_A} \frac{V_A = 4000 \text{ cm}^3 = 4 \times 10^3 \text{ cm}^3}{m_A = 12 \text{ kg} = 12 \times 10^3 \text{ g}}$$

$$\rho_A = \frac{12 \times 10^3}{4 \times 10^3} = 3 \frac{g}{cm^3}$$

$$\rho_B = \frac{m_B}{V_B} \frac{V_B = 3000 \text{ cm}^3 = 3 \times 10^3 \text{ cm}^3}{m_B = 15 \text{ kg} = 15 \times 10^3 \text{ g}}$$

$$\rho_B = \frac{15 \times 10^3}{3 \times 10^3} = 5 \frac{g}{cm^3}$$

اکنون چگالی ظاهری کره‌ها را بدست می‌آوریم و با چگالی مایع مقایسه می‌کنیم. دقت کنید، چون 60° درصد از حجم کره‌ها را حفره توخالی تشکیل داده است، حجم

$\frac{3}{2}$ برابر حجم خالص هر کره می‌باشد.

$$\rho'_A = \frac{m_A}{V_{\text{ظاهری}}} = \frac{m_A}{V_A + V_{\text{حفره}}}$$

$$\frac{m_A = \rho_A V_A}{V_{\text{حفره}} = \frac{3}{2} V_A} \Rightarrow \rho'_A = \frac{\rho_A V_A}{V_A + \frac{3}{2} V_A} = \frac{\rho_A V_A}{\frac{5}{2} V_A}$$

$$\rho_A = \frac{g}{cm^3} \rightarrow \rho'_A = \frac{3 \times 2}{5} = 1/2 \frac{g}{cm^3}$$

$$\rho'_B = \frac{m_B}{V_B + V_{\text{حفره}}} = \frac{\rho_B V_B}{V_B + \frac{3}{2} V_B} = \frac{\rho_B V_B}{\frac{5}{2} V_B}$$

$$\rho_B = \frac{g}{cm^3} \rightarrow \rho'_B = \frac{5 \times 2}{5} = 2 \frac{g}{cm^3}$$

می‌بینیم، چگالی ظاهری هر دو کره از چگالی مایع کمتر است.



از طرف دیگر، چون مساحت صفحات خازن ثابت است، بنا به رابطه $C = \kappa \epsilon_0 \frac{A}{d}$

باید از دیالکتریکی استفاده کنیم که نسبت $\frac{K}{d}$ آن کمتر باشد. به همین منظور به

بررسی هریک از گزینه‌ها می‌پردازیم. دقت کنید باید یکای d برای تمام گزینه‌ها

یکسان باشد.

گزینه «۱»:

$$\frac{\kappa=2}{d=1.0\text{mm}=1.0\times10^{-3}\text{m}} \Rightarrow \frac{\kappa}{d} = \frac{2}{1.0\times10^{-3}} = 200 \frac{1}{\text{m}}$$

گزینه «۲»:

$$\frac{\kappa=2/5}{d=15\text{mm}=15\times10^{-3}\text{m}} \Rightarrow \frac{\kappa}{d} = \frac{2/5}{15\times10^{-3}} = \frac{500}{3} \frac{1}{\text{m}}$$

گزینه «۳»:

$$\frac{\kappa=6}{d=0.5\text{mm}=0.5\times10^{-3}\text{m}} \Rightarrow \frac{\kappa}{d} = \frac{6}{0.5\times10^{-3}} = 12000 \frac{1}{\text{m}}$$

گزینه «۴»:

$$\frac{\kappa=1/5}{d=3.0\mu\text{m}=3.0\times10^{-6}\text{m}} \Rightarrow \frac{\kappa}{d} = \frac{1/5}{3.0\times10^{-6}} = 50000 \frac{1}{\text{m}}$$

گزینه «۵»:

در گزینه «۲» از بقیه گزینه‌ها کمتر است.

(الکتریسیته سکون) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۳۳۳ ۵ ۲۸)

(رخا امامی)

۱۱۴- گزینه «۱»

ابتدا ظرفیت هر نورون را می‌یابیم:

$$C = \kappa \epsilon_0 \frac{A}{d} \xrightarrow{\kappa=6, d=1.0\text{nm}=1.0\times10^{-9}\text{m}} A = 1.0\mu\text{m}^2 = 1.0\times10^{-12}\text{m}^2$$

$$C = 6 \times 9 \times 10^{-12} \times \frac{100 \times 10^{-12}}{10 \times 10^{-9}} \Rightarrow C = 54 \times 10^{-14}\text{F}$$

اکنون بار الکتریکی ذخیره شده در هر نورون را پیدا می‌کنیم:

$$Q = CV \xrightarrow{V=2.0\text{mV}=2.0\times10^{-3}\text{V}} C = 54 \times 10^{-14}\text{F}$$

$$Q = 54 \times 10^{-14} \times 2.0 \times 10^{-3}$$

$$Q = 1.08 \times 10^{-15}\text{C}$$

در آخر، با استفاده از رابطه $q = ne$ ، تعداد یون‌های هر صفحه را می‌یابیم:

$$n = \frac{q}{e} \xrightarrow{q=1.08 \times 10^{-15}\text{C}, e=1.6 \times 10^{-19}\text{C}} n = \frac{1.08 \times 10^{-15}}{1.6 \times 10^{-19}} = 67.5 \times 10^4 \text{ یون}$$

$$N = 2n = 13.5 \times 10^4$$

بنابراین تعداد کل یون‌ها برابر است با:

(الکتریسیته سکون) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۳۳۳ ۵ ۲۸)

(امیرعلی هاتم‌فانی)

۱۱۵- گزینه «۴»

ابتدا ظرفیت خازن را محاسبه می‌کنیم:

$$C = \kappa \epsilon_0 \frac{A}{d} \xrightarrow{\kappa=1, A=2.5 \times 10^{-4}\text{m}^2, d=5\text{mm}=5 \times 10^{-3}\text{m}} C = \frac{1 \times 9 \times 10^{-12} \times 2.5 \times 10^{-4}}{5 \times 10^{-3}} = 4.5 \times 10^{-13}\text{F}$$

$$\Rightarrow C = 4.5 \times 10^{-13}\text{F}$$

اکنون با استفاده از رابطه انرژی ذخیره شده در خازن، اختلاف پتانسیل بین صفحات آن را می‌یابیم:

$$U = \frac{1}{2} CV^2 \xrightarrow{U=4.5 \times 10^{-12}\text{J}, C=4.5 \times 10^{-13}\text{F}} V = 3.6 \times 10^{-12}\text{J}$$

با توجه به اختلاف ارتفاع مایع C در حالت اول و دوم جرم مایع لبریز شده از شاخه سمت راست برابر است با:

$$m = \rho_C V = \rho_C A_C (h_C - h'_C) = 1/5 \times 1 \times (20 - 16) = 6\text{g}$$

اکنون ارتفاع جیوه درون لوله A را بدست می‌وریم:

$$h_A = 92 - (2 + \frac{A}{5}) = 74\text{cm} \Rightarrow h_B = 74\text{cm}$$

(وینکی‌های فیزیکی موارد) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۳۳۲ ۵ ۲۸)



۱۱۱- گزینه «۴»

چون خازن از مولد جدا می‌باشد، بار الکتریکی آن ثابت می‌باشد. بنابراین با استفاده

از رابطه $E = \frac{Q}{\kappa \epsilon_0 A}$ و با توجه به این‌که به این‌که با خارج کردن دیالکتریک از بین

صفحات خازن، هوا جایگزین آن می‌شود که ثابت دیالکتریک آن $\kappa' = 1$ می‌باشد،

بهصورت زیر، ثابت دیالکتریک شیشه را می‌یابیم:

$$E = \frac{Q}{\kappa \epsilon_0 A} \xrightarrow{Q=\text{ثابت}, A=\text{ثابت}} \frac{E'}{E} = \frac{\kappa}{\kappa'} \xrightarrow{E=2 \times 10^{-4}\frac{\text{N}}{\text{C}}} \frac{E'=1 \times 10^5 \frac{\text{N}}{\text{C}}}{E=2 \times 10^{-4}\frac{\text{N}}{\text{C}}} = 5$$

$$\frac{1 \times 10^5}{2 \times 10^4} = \frac{\kappa}{1} \Rightarrow \kappa = \frac{10 \times 10^4}{2 \times 10^4} = 5$$

دقت کنید، رابطه $E = \frac{Q}{\kappa \epsilon_0 A}$ از ترکیب رابطه‌های $Q = CV$ و $E = \frac{Q}{C}$ بدست می‌آید.

$$C = \kappa \epsilon_0 \frac{A}{d}$$

(الکتریسیته سکون) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۲۸)

۱۱۲- گزینه «۲»

در این سوال با توجه به رابطه‌های مربوط به انرژی و ظرفیت خازن به بررسی گزینه‌ها می‌پردازیم:

$$\text{گزینه «۱»: درست است. با توجه به رابطه } U = \frac{1}{2} CV^2 \text{ داریم:}$$

$$C = \frac{2U}{V^2} \Rightarrow [C] = \frac{J}{V^2}$$

$$\text{گزینه «۲»: نادرست است. با توجه به رابطه } U = \frac{Q^2}{2C} \text{ داریم:}$$

$$C = \frac{Q^2}{2U} \Rightarrow [C] = \frac{C^2}{J}$$

$$\text{گزینه «۳»: درست است. با توجه به رابطه } U = \frac{Q^2}{2C} \text{ داریم:}$$

$$C = \frac{Q^2}{2U} \Rightarrow [C] = \frac{C^2}{J} \xrightarrow{[J]=N \cdot M} [C] = \frac{C^2}{N \cdot M}$$

$$\text{گزینه «۴»: درست است. با توجه به رابطه } C = \frac{Q}{V} \text{ داریم:}$$

$$C = \frac{Q}{V} \Rightarrow [C] = \frac{C}{V}$$

(الکتریسیته سکون) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۲۸)

۱۱۳- گزینه «۲»

چون خازن را پس از بر شدن از باتری جدا نموده‌ایم، با هر تغییری در ظرفیت آن،

بار خازن ثابت می‌ماند. بنابراین، طبق رابطه $U = \frac{Q^2}{2C}$ ، برای آن‌که انرژی خازن

افزایش یابد، باید ظرفیت آن کاهش پیدا کند.



(مهندسی برقی)

«۱۱۸-گزینه»

ابتدا نسبت $\frac{R_B}{R_A}$ را می‌یابیم. با توجه به نمودار به ازای اختلاف پتانسیل یکسان V , جریان الکتریکی مقاومت A برابر $I_A = 2A$ و جریان الکتریکی مقاومت B برابر $I_B = 4A$ است. بنابراین، با استفاده از قانون اهم می‌توان نوشت:

$$V_A = V_B = V \Rightarrow R_A I_A = R_B I_B \Rightarrow R_A \times 2 = R_B \times 4$$

$$\Rightarrow \frac{R_B}{R_A} = \frac{2}{4} = \frac{1}{2}$$

اکنون با استفاده از رابطه $A = \pi \frac{D^2}{4}$ و با توجه به این که $R = \rho \frac{L}{A}$ است،

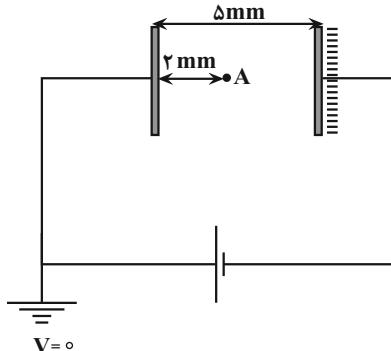
می‌توان نوشت:

$$R = \rho \frac{L}{A} = \rho \frac{L}{\frac{\pi D^2}{4}} \Rightarrow \frac{R_B}{R_A} = \frac{\rho_B}{\rho_A} \times \frac{L_B}{L_A} \times \left(\frac{D_A}{D_B}\right)^2 = \frac{\rho_B}{\rho_A} \times \frac{L_B}{L_A} \times 4 \rightarrow$$

$$\frac{1}{2} = \frac{1}{4} \times \frac{L_B}{L_A} \times \left(\frac{D_A}{D_B}\right)^2 \Rightarrow \left(\frac{D_A}{D_B}\right)^2 = 2 \Rightarrow \frac{D_A}{D_B} = \sqrt{2}$$

(برایان الکتریکی و مدارهای برایان مستقیم) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۱۴۳ تا ۱۴۶)

$$= \frac{1}{2} \times 45 \times 10^{-13} \times V^2 \Rightarrow V = 4V$$



در آخر با استفاده از رابطه $E = \frac{\Delta V}{d}$ و با توجه به ثابت بودن E، بهصورت زیر را پیدا می‌کنیم. دقت کنید، چون صفحه مثبت خازن به زمین متصل است، پتانسیل آن صفر می‌باشد.

$$E = \frac{\Delta V}{d} = \frac{\Delta V'}{d'} = \frac{\Delta V = 4V, d' = 2mm}{d = 5mm} \rightarrow \frac{4}{5} = \frac{\Delta V'}{2} \Rightarrow \Delta V' = 1/6 V$$

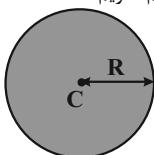
$$\Delta V' = V_A - V_A \Rightarrow 1/6 = 0 - V_A \Rightarrow V_A = -1/6 V$$

(الکتریسیته سکون) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۵۷۸ تا ۵۷۹)

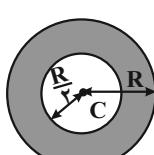
(رخا امامی)

«۱۱۹-گزینه»

ابتدا مساحت سطح مقطع سیم‌ها را حساب می‌کنیم. اگر کمیت‌های مربوط به سیم توپر را با اندیس (۱) و سیم توخالی را با اندیس (۲) نشان دهیم، داریم:



$$A_1 = \pi R^2$$



$$A_2 = \pi R^2 - \pi \left(\frac{R}{2}\right)^2 = \frac{3}{4} \pi R^2$$

اکنون با استفاده از رابطه $\frac{R_1}{R_2}$ را می‌یابیم:

$$\frac{R_1}{R_2} = \frac{\rho_1 \times L_1 \times A_2}{\rho_2 \times L_2 \times A_1} = \frac{\rho_1 = \rho_2}{L_1 = L_2} \times \frac{1}{1} \times \frac{\frac{3}{4} \pi R^2}{\pi R^2} = 1 \times 1 \times \frac{3}{4}$$

$$\frac{R_1}{R_2} = \frac{3}{4}$$

در آخر با استفاده از قانون اهم، نسبت $\frac{I_2}{I_1}$ را پیدا می‌کنیم. چون اختلاف پتانسیل

الکتریکی هر دو سیم یکسان است، می‌توان نوشت:

$$V_1 = V_2 \Rightarrow R_1 I_1 = R_2 I_2 \Rightarrow \frac{I_2}{I_1} = \frac{R_1}{R_2} = \frac{3}{4}$$

(برایان الکتریکی و مدارهای برایان مستقیم) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۱۴۳ تا ۱۴۶)

(مهندسي برق و سوريه)

«۱۲۰-گزینه»

ابتدا با استفاده از رابطه $R = \rho \frac{L}{A}$ را می‌یابیم:

$$\frac{R_A}{R_B} = \frac{\rho_A \times L_A}{\rho_B \times L_B} \times \frac{A_B}{A_A} = \frac{R_A = R_B, L_A = L_B}{\rho_A = 2\rho_B}$$

(سیستمی مدررسی)

«۱۱۶-گزینه»

ابتدا بار الکتریکی را به آمپر. ثانیه (کولون) تبدیل می‌کنیم. دقت کنید، ۱ Ah = ۳۶۰۰ A.s است.

$$\Delta q = ۲۰۰۰ mAh = ۲۰۰۰ \times 10^{-3} \times ۳۶۰۰ A.s = ۷۲۰۰ C$$

اکنون برای محاسبه زمان خالی شدن باتری خواهیم داشت:

$$q = It \rightarrow 7200 = 200 \times 10^{-3} A \times t \rightarrow 7200 = 200 \times 10^{-3} \times t$$

$$\Rightarrow t = 36000 s \rightarrow t = 10 h$$

و برای محاسبه انرژی تحویل شده به مدار ماشین حساب داریم:

$$\Delta U = q \Delta V \rightarrow \Delta U = \frac{q = 7200 C}{\Delta V = ۳ mV = 3 \times 10^{-3} V} = 7200 \times 3 \times 10^{-3}$$

$$= 21/6 J$$

(برایان الکتریکی و مدارهای برایان مستقیم) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۱۴۰ تا ۱۴۲)

(ممطئی کیان)

«۱۱۷-گزینه»

با استفاده از رابطه‌های $\Delta q = ne$ و $I = \frac{\Delta q}{\Delta t}$ بهصورت زیر، $V = RI$ را می‌یابیم. چون V ثابت است.

$$V = R_1 I_1 = R_2 I_2 \rightarrow \frac{R_1 = 4R}{R_2 = R} \rightarrow 4R \times I_1 = R \times I_2 \Rightarrow I_2 = 4I_1$$

$$\frac{I = \frac{\Delta q}{\Delta t}}{\Delta t_2} \rightarrow \frac{\Delta q_2}{\Delta t_2} = 4 \times \frac{\Delta q_1}{\Delta t_1} \rightarrow \frac{\Delta q = ne}{\Delta t_2} = 4 \times \frac{n_1 e}{\Delta t_1}$$

$$\frac{n_1 = 1/8 \times ۱۰^{۲۱}}{n_2 = ۲/۵ \times ۱۰^{۲۰}, \Delta t_1 = ۶0 s} = \frac{۱/8 \times ۱۰^{۲۱}}{2/5 \times ۱۰^{۲۰}} \rightarrow \frac{۲/5 \times ۱۰^{۲۰}}{\Delta t_2} = \frac{4 \times 1/8 \times ۱۰^{۲۱}}{60}$$

$$\Rightarrow \Delta t_2 = \frac{60 \times 2/5}{4} = ۲s$$

(برایان الکتریکی و مدارهای برایان مستقیم) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۱۴۰ تا ۱۴۳)



$$\Rightarrow \rho = \frac{540}{27 \times 10^{-3}} = 2 \times 10^3 = 2000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

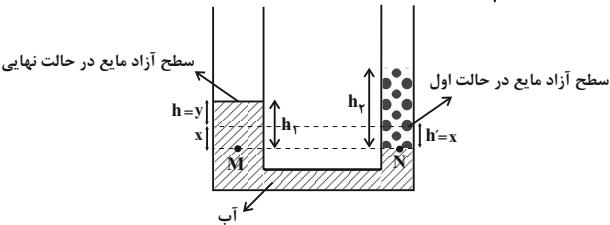
(وینک های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۰ تا ۳۲)

(مسئلۀ کیانی)

حجم آب جابه جا شده در هر دو شاخه نسبت به حالت اول یکسان است. بنابراین می توان نوشت:

$$V = V' \xrightarrow{v=Ah} Ah = A'h' \xrightarrow{A=\pi r^2} A = \pi r^2$$

$$\pi r^2 h = \pi r'^2 h' \xrightarrow{r=2r'} 4r'^2 \times h = r'^2 \times h' \Rightarrow h = \frac{h'}{4}$$



می بینیم جابه جایی آب در شاخه سمت چپ $\frac{1}{4}$ جابه جایی آب در شاخه سمت راست است. بنابراین $y = \frac{1}{4} h$ خواهد بود.

از طرف دیگر برای دو نقطه همتراز M و N که در یک مایع واقع اند و فشار یکسان دارند، می توان نوشت:

$$P_M = P_N \Rightarrow P_0 + \rho_{آب} gh_1 = P_0 + \rho_{روغن} gh_2 \Rightarrow \rho_{آب} h_1 = \rho_{روغن} h_2$$

$$\begin{aligned} \rho_{آب} &= \frac{\rho_{روغن}}{\lambda} = \frac{g}{\lambda cm^3}, h_1 = y + x \\ &\rightarrow 1 \times (x + y) = 1 / \lambda \times 5 \xrightarrow{x=4y} \end{aligned}$$

$$4y + y = 4 \Rightarrow 5y = 4 \Rightarrow y = \frac{4}{5} = 0.8 cm \Rightarrow \Delta h = h_1 = 5y$$

$$\Rightarrow \Delta h = 5 \times 0.8 = 4 cm$$

نکته: در این سؤال بدون در نظر گرفتن تفاوت سطح مقطع لوله در شاخه های سمت چپ و راست، اختلاف ارتفاع آب در دو شاخه پس از اضافه کردن روغن، از رابطه زیر به دست می آید:

$$P_M = P_N \Rightarrow \rho_{آب} gh_1 = \rho_{روغن} gh_2 \Rightarrow 1 \times h_1 = 1 / \lambda \times 5 \Rightarrow h_1 = 4 cm$$

(وینک های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۰ تا ۳۲)

(مسئلۀ کیانی)

طبق شکل سؤال، چون جیوه به ته لوله رسیده و ارتفاع جیوه از سطح آزاد ظرف ۷۵ cm و فشار هوای نیز ۷۵ cmHg است، بنابراین در حالت اول فشار جیوه بر ته لوله صفر است. حداکثر فشاری که ته لوله بر حسب cmHg می تواند تحمل کند برابر است با:

$$P = \rho gh' \Rightarrow h' = \frac{P}{\rho g} = \frac{20400}{13600 \times 10} = 0.15 m = 15 cm$$

$$\Rightarrow P' = 15 cmHg$$

چون لوله حداکثر می تواند ۱۵ cmHg فشار را تحمل کند، باید فشار ته بسته لوله به اضافه فشار ستون جیوه درون لوله برابر با ۷۵ cmHg باشد. بنابراین، باید حداکثر لوله را ۱۵ cm به درون جیوه فرو ببریم. یعنی باید طول لوله بیرون از جیوه را ۱۵ cm کاهش دهیم. در این حالت درصد کاهش طول لوله برابر است با:

$$\frac{\Delta L}{L_1} \times 100 = \frac{15}{75} \times 100 = 20\%$$

(وینک های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۰ تا ۳۲)

$$1 = \frac{\rho_B}{\rho_A} \times \frac{A_B}{A_A} \Rightarrow \frac{A_A}{A_B} = 2$$

اکنون با استفاده از رابطه $m = \rho V$ و با توجه به این که $V = AL$ است، $m = \rho AL$ را می باییم: (توجه کنید اینجا منظور از ρ چگالی است.)

$$m = \rho V \xrightarrow{V=AL} m = \rho AL \Rightarrow \frac{m_A}{m_B} = \frac{\rho_A}{\rho_B} \times \frac{A_A}{A_B} \times \frac{L_A}{L_B}$$

$$\frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{1}{2}, \frac{A_A}{A_B} = 2 \xrightarrow{L_A=L_B} \frac{m_A}{m_B} = \frac{1}{2} \times 2 \times 1 \Rightarrow \frac{m_A}{m_B} = 1$$

(برایان الکتریک و مدارهای برقیان مستقیم) (فیزیک ا، صفحه های ۳۰ تا ۳۲)

فیزیک ۱- تکمیلی

«۳» ۱۲۱

تمامی موارد بیان شده به جز مورد (پ) بیان گر کشش سطحی آب هستند. بررسی مورد (پ)، راحت تر شسته شدن طوف چرب با آب گرم، از اثرات نیروهای هم چسبی و دیگر چسبی می باشد، زیرا افزایش دما باعث می شود که نیروی دیگر چسبی بین مولکول های چربی و ظرف کاهش باید و راحت تر از ظرف جدا شوند. (وینک های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۰ تا ۳۲)

(مسئلۀ کیانی)

ابتدا اختلاف بیشترین و کمترین فشاری که بر سطح افقی وارد می کند را بدست می آوریم. دقت کنید، برای اجسام جامد تپیری که به شکل مکعب، استوانه و مکعب مستطیل باشند، می توان فشار جسم را از رابطه $P = \rho gh$ بدست آورد. در اینجا برای بیشترین فشار باید h_{\max} و برای کمترین فشار h_{\min} را در نظر بگیریم:

$$\Delta P = \rho g h_{\max} - \rho g h_{\min}$$

$$\begin{aligned} h_{\max} &= 7 cm = 0.07 m, \rho = 5000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \\ &= \rho g (h_{\max} - h_{\min}) \xrightarrow{h_{\min} = 4 cm = 0.04 m} \end{aligned}$$

$$\Delta P = 5000 \times 10 \times (0.07 - 0.04) = 15000 Pa$$

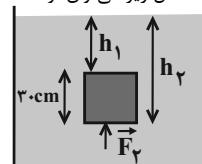
در واقع وزنه مورد نظر باید بر سطحی برابر با بیشینه سطح مکعب مستطیل ($A_{\max} = 7 \times 6 = 42 cm^2$) فشاری معادل $15000 Pa$ وارد نماید. بنابراین، داریم:

$$\begin{aligned} P &= \frac{W}{A} \xrightarrow{A = 42 cm^2 = 42 \times 10^{-4} m^2} 15000 = \frac{W}{42 \times 10^{-4}} \\ \Rightarrow W &= 6 / 3 N \end{aligned}$$

(وینک های فیزیکی موارد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۰ تا ۳۲)

«۴» ۱۲۲

اختلاف نیروی وارد بر وجههای بالا و پایین مکعب، ناشی از اختلاف فشار وارد بر آنها است. بنابراین، با توجه به شکل زیر می توان نوشت:



$$P = \frac{F}{A} \Rightarrow F = PA \xrightarrow{P = \rho gh} F = \rho ghA$$

$$A = 30 cm \times 30 cm = 900 cm^2 = 900 \times 10^{-4} m^2 = 9 \times 10^{-2} m^2$$

$$\Delta F = F_2 - F_1 \xrightarrow{F = \rho ghA} \Delta F = \rho gh_2 A - \rho gh_1 A$$

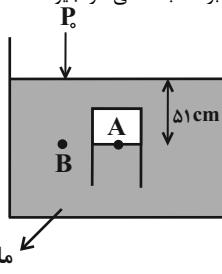
$$\Delta F = \rho g A (h_2 - h_1) \xrightarrow{\frac{h_2 - h_1}{\Delta F} = \frac{30 cm - 10 cm}{15 KN} = 1/500} \Delta F = \rho g A (h_2 - h_1) \xrightarrow{\Delta F = 1/500 \times 9 \times 10^{-2} m^2 \times 1000 N/m^2 = 18 N}$$

$$540 = \rho \times 10 \times 9 \times 10^{-2} \times 1000 / 3 \Rightarrow 540 = 27 \times 10^{-2} \times \rho$$



(زهره آقامحمدی)

ابتدا فشار هوای محیط را بر حسب سانتی متر جیوه محاسبه می کنیم:



$$P_0 = \rho_{جیوه} gh \Rightarrow P_0 = 13600 \frac{kg}{m^3} \times 9.81 \times 0.51 = 66200 Pa$$

$$66200 = 13600 \times h \Rightarrow h = 0.486 m = 48.6 cm$$

$$\Rightarrow P_0 = 101320 Pa = 101.32 cmHg$$

اگر فشار در نقاط همتراز A و B داخل یک مایع ساکن را مساوی هم قرار دهیم:

$$P_A = P_B \Rightarrow P_A = P_0 + \rho_{Maiyeh} h \Rightarrow P_A = 101320 + 13600 \times 0.486 = 115200 Pa$$

$$115200 = 13600 \times h \Rightarrow h = 0.846 m = 84.6 cm$$

در آخر، چگالی مایع را محاسبه می کنیم:

$$\rho_{Maiyeh} = \frac{h \rho_{جیوه}}{0.486} = \frac{0.846 \times 13600}{0.486} = 13600 \frac{kg}{m^3}$$

$$\rho_{Maiyeh} = \frac{1}{2} \times 13600 = 6800 \frac{kg}{m^3}$$

(ویرکی های فیزیکی مواد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۴۳ تا ۳۷۷)

(بعادر، کامران)

هنگامی که ماشین سواری و تریلی از کنار هم عبور می کنند، به دلیل حرکت هوا بین دو خودرو، طبق اصل برنولی، فشار هوای بین آنها کاهش می یابد و ماشین به سمت تریلی منحرف می شود.

(ویرکی های فیزیکی مواد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۴۳ تا ۳۷۷)

(اصسان مطلبی)

ابتدا به کمک معادله پیوستگی تندی جریان شاره در هر بخش را بدست می آوریم:

$$A_1 v_1 = A_2 v_2 \Rightarrow \pi r_1^2 \times v_1 = \pi r_2^2 \times v_2$$

$$\frac{r_1 = 4 cm}{r_2 = 2 cm} \Rightarrow 16 v_1 = 4 v_2 \Rightarrow v_2 = 4 v_1$$

$$\begin{cases} v_2 = 4 v_1 \\ v_2 - v_1 = 15 \frac{cm}{s} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} v_1 = 5 \frac{cm}{s} \\ v_2 = 20 \frac{cm}{s} \end{cases}$$

اگر با کمک آهنگ جریان شاره داریم:

$$A_2 v_2 = \frac{\text{حجم}}{\text{زمان}} : آهنگ جریان شاره$$

$$\frac{A_2 = \pi r_2^2}{(\pi \times 2^2) cm^2 \times 20 \frac{cm}{s}} = \frac{\text{حجم}}{3600 s}$$

$$(3 \times 4 \times 20 \times 3600) cm^3 = 864000 cm^3$$

$$1 cm^3 = 10^{-3} L \Rightarrow 864000 \times 10^{-3} L = 864 L$$

(ویرکی های فیزیکی مواد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۴۳ تا ۳۷۷)

«۱۲۸- گزینه ۴»

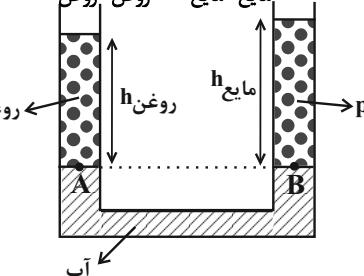
(زهره آقامحمدی)

باید پس از ریختن مایع سوم، شکل لوله به صورت مقابله درآید. بنابراین با مساوی

قرار دادن فشار در نقاط همتراز A و B که داخل یک مایع قرار دارد، خواهیم

داشت: $P_A = P_B \Rightarrow P_0 + \rho_{روغن} gh = P_0 + \rho_{Maiyeh} gh$

$$\Rightarrow \rho_{روغن} h = \rho_{Maiyeh} h \quad (1)$$



از طرفی قبل از ریختن مایع سوم داشتیم:

$$\rho_{آب} = \frac{g}{cm^3} \Rightarrow \rho_{آب} h_{آب} = \rho_{روغن} h_{آب} \Rightarrow \rho_{روغن} = \frac{\rho_{آب} h_{آب}}{h_{آب}} = \frac{1}{15} \frac{g}{cm^2} \quad (2)$$

با جایگذاری رابطه (2) در رابطه (1) داریم:

$$\rho_{Maiyeh} = 15 \frac{g}{cm^2} \quad (3)$$

با استفاده از رابطه جرم و چگالی خواهیم داشت:

$$m = \rho V = \rho Ah \Rightarrow m = 15 \times 2 = 30 g$$

(ویرکی های فیزیکی مواد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۲۰ تا ۳۲۱)

«۱۲۹- گزینه ۳»

(زهره آقامحمدی) چون مایعات ساکنند، با مساوی قرار دادن فشار در لوله سمت راست و چپ خواهیم

$$P_0 + P_{Maiyeh} = P_0 + P_g + P_{گاز}$$

$$P_{Maiyeh} = P_0 - P_g - P_{گاز}$$

$$\frac{P_g - P_{گاز}}{P_{Maiyeh}} = \frac{mg}{A_2} \Rightarrow P_g = \frac{mg}{A_2} - \frac{mg}{A_1} \quad (1)$$

در این رابطه P_g فشار پیمانه ای گاز داخل مخزن است که فشار سنج آن را نشان می دهد. A_1 سطح مقطع لوله در سمت چپ و A_2 سطح مقطع لوله در سمت راست است. بنابراین داریم:

$$A = \pi r^2 \Rightarrow \frac{A_1}{A_2} = \frac{(r_1)^2}{(r_2)^2} \Rightarrow \frac{A_1}{A_2} = \frac{(4)^2}{(2)^2}$$

$$\Rightarrow A_1 = 4 A_2 \quad (2)$$

$$\frac{(1)}{(2)} \Rightarrow P_g = \frac{mg}{A_2} - \frac{mg}{4 A_2} \Rightarrow P_g = \frac{3 mg}{4 A_2} \Rightarrow m = \rho_2 A_2 h_2 \rightarrow$$

$$P_g = \frac{3}{4} \times \frac{\rho_2 A_2 h_2 g}{A_2} \Rightarrow P_g = \frac{3}{4} \rho_2 g h_2$$

$$\frac{\rho_2 = 1/\rho}{cm^3} = \frac{1600 kg}{m^3} \Rightarrow P_g = \frac{3}{4} \times 1600 \times 10 \times 0 / 40 \times 9.81 = 4860 Pa$$

این فشار بر حسب cmHg برابر است با:

$$P_g = \rho_{جیوه} gh_{جیوه} \Rightarrow \frac{\rho_{جیوه}}{P_g} = \frac{13600}{4860} \frac{kg}{Pa}$$

$$4860 = 13600 \times h \Rightarrow h = 0.036 m = 3.6 cm$$

$$\Rightarrow P_g = 3.6 cmHg$$

(ویرکی های فیزیکی مواد) (فیزیک ا، صفحه های ۳۷۹ و ۳۸۰)



گزینه «۳»: به ازای انحلال $1 / ۰$ از هر کدام از اکسیدها، $2 / ۰$ مول یون‌های OH^- تولید می‌شود.

$$\text{pOH} = -\log[\text{OH}^-] = -\log(2 \times 10^{-1}) = ۰ / ۷$$

$$\text{pH} = -\log[\text{H}^+] = -\log(2 \times 10^{-1}) = ۰ / ۷$$

$$\Rightarrow \text{pH} = ۱۳ / ۳$$

$$۱۳ / ۳ - ۰ / ۷ = ۱۲ / ۶$$

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۴ و ۲۴)

(حامد رضه‌نیان)

۱۳۵- گزینه «۱»
تمام محلول‌های آبی چه اسیدی، چه بازی و چه خنثی دارای یون‌های $\text{H}^+(\text{aq})$ و $\text{OH}^-(\text{aq})$ هستند.

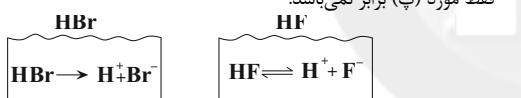
بررسی گزینه‌ها:
گزینه «۲»: این جمله برای همه محلول‌های آبی درست است و نه سایر محلول‌ها. مثلاً محلول ید در هگزان محلول غیرآبی است و در آن یون‌های هیدروکسید و هیدرونیوم نداریم.

گزینه «۳»: اسید تک بروتون دارد، فقط یک هیدروژن اسیدی دارد. مثلاً فورمیک اسید HCOOH دو اتم هیدروژن دارد که فقط یکی از آن‌ها می‌تواند به صورت یون هیدرونیوم وارد محلول شود و بنابراین تک بروتون دارد است.

گزینه «۴»: انحلال اسیدهای آرینیوس در آب، انحلال شیمیابی است و نه فیزیکی و ربطی به جمله (شبیه، شبیه را حل می‌کند) ندارد. مثلاً SO_4^{2-} یک مولکول ناقطبی است اما در آب انحلال شیمیابی دارد و اسید آرینیوس محسوب می‌شود.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۴ و ۲۴)

(حامد رضه‌نیان)



$$\text{pH} = ۴$$

$$[\text{H}^+] = 10^{-4} \rightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-۱۰}$$

$$[\text{Br}^-] = 10^{-4}$$

$$\text{pH} = ۴$$

$$[\text{H}^+] = 10^{-4} \rightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-۱۰}$$

$$[\text{F}^-] = 10^{-4}$$

با توجه به رابطه $[\text{H}^+] = M \cdot \alpha$ ، در می‌باییم غلظت اولیه HBr برابر غلظت H^+ یعنی 10^{-4} مولار است. (چون HBr یک اسید قوی است) آنرا در می‌باییم غلظت اولیه HF برابر غلظت H^+ که یک اسید ضعیف است، غلیظتر بوده که تها مقدار یونیده شده آن $10^{-۴}$ مولار است. بنابراین در واکنش در HF با منیزیم حجم گاز آزاد شده از محلول HF بیشتر از HBr خواهد بود.

توجه: سرعت واکنش در نخستین لحظه فقط به غلظت H^+ در نخستین لحظه وابسته است و تابع قدرت اسید نیست. بنابراین سرعت واکنش با Mg برای هر دو در نخستین لحظه برابر است.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۰ و ۲۱)

(عبدالرضا دارفواه)

۱۳۷- گزینه «۴»
گزینه «۱»: رسانایی الکتریکی محلول، به غلظت یون‌های موجود در آن بستگی دارد.
گزینه «۲»: اتانول یک الکل سیرشده به حساب آمده و محلول آن غیرالکترولیست است، از این رو خاصیت بازی نخواهد داشت.
گزینه «۳»: در یونش کامل اسیدها، درجه یونش آنها را می‌توان تقریباً یک در نظر گرفت یعنی حدود 10^0 درصد مولکول‌های اسید، یونش می‌بایند و قطعاً غلظت یون هیدرونیوم از غلظت اسید یونیده نشده، بیشتر می‌باشد.

$$\text{HCOOH} \rightleftharpoons \text{HCOO}^- + \text{H}^+$$

$$[\text{H}^+] = M\alpha \Rightarrow [\text{H}^+] = ۰ / ۱ \times ۰ / ۱ = ۰ / ۰ \text{ mol.L}^{-1}$$

(ممبرخا یوسفی)

شیمی ۳

«۱۳۱- گزینه «۳»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: پاک‌کننده‌های غیرصابونی در صنعت و با استفاده از مواد پتروشیمیایی و طی واکنش‌های پیچیده‌ای تولید می‌شوند.

گزینه «۲»:

$$\text{C}_{۱۹}\text{H}_{۲۱}\text{SO}_۴\text{Na} = ۳۶۲ \text{ g.mol}^{-1}$$

$$\text{C}_{۱۷}\text{H}_{۲۴}\text{COONa} = ۳۰۶ \text{ g.mol}^{-1}$$

گزینه «۳»: نیروی بین مولکولی غالب در اتیلن گلیکول از نوع پیوند هیدروژنی بوده که در پاک‌کننده‌های غیرصابونی وجود ندارد.

گزینه «۴»: با اضافه کردن صابون یا پاک‌کننده‌های غیرصابونی به مخلوط آب و روغن، یک کلوبید پدید می‌آید که ناهمگن و پایدار بوده و قابلیت پخش نور را دارد.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱ و ۲)

(امیر قاسمی)

«۱۳۲- گزینه «۳»

عبارت‌های اول و دوم و سوم نادرست و عبارت‌های چهارم و پنجم درست است.

بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارت اول: صابون مایع و جامد از سر ناقطبی خود در چربی حل می‌شوند.

عبارت دوم: با توجه به اینکه سر ناقطبی پاک‌کننده‌های صابونی از یک هیدروکربن بلندزنجیر ساخته شده و سر قطبی آن‌ها گروه $-COO^-$ است پس سر قطبی کوچکتر از سر ناقطبی است.

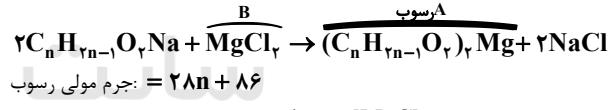
عبارت سوم: اسیدهای چرب، کربوکسیلیک اسیدهایی با زنجیر بلند کربنی هستند و

در واکنش با NaOH ، صابون جامد تولید می‌کنند اما ترکیب $\text{C}_5\text{H}_{۱۱}\text{COOH}$ یک اسید بلندزنجیر نیست، که بتواند در واکنش با NaOH ، صابون جامد تولید کند.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱ و ۶)

(ممبرپوار صادقی)

«۱۳۳- گزینه «۳»



$$\frac{رسوب}{رسوب} \times \frac{۱\text{molMgCl}_2}{۰ / ۰\text{molMgCl}_2} \times \frac{۱\text{mol}}{۱۰۰\text{mL}} = ۲۵۰\text{mL} = \text{حجم رسوب}$$

$$\times \frac{(28n + 86)}{رسوب} \times \frac{۸۰}{۱\text{mol}} = ۴ / ۲۷۲\text{g} \Rightarrow n = ۱۶$$

بنابراین فرمول اسید چرب:



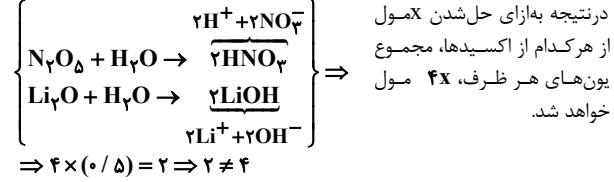
$$= 16 + 32 + 2 = 50 = \text{مجموع اتمها}$$

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه ۹)

(بیان شاهی یکلایفی)

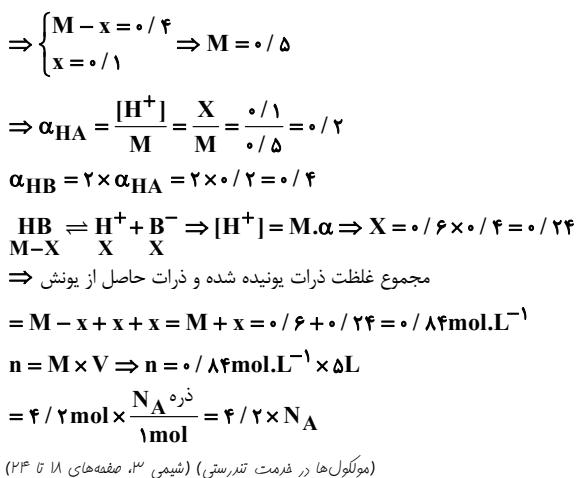
«۱۳۴- گزینه «۱»

با توجه به معادله انحلال هر کدام از اکسیدها در آب داریم:



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: محلول آبی NH_3 برخلاف محلول آبی ظرف (ب)، خاصیت بازی داشته و رنگ کاغذ pH در این دو محلول، متفاوت است.



$$\Rightarrow [HCOO^-] = 0 / 0 / 1 \text{ mol.L}^{-1}$$

$$[HCOOH] = 0 / 1 - 0 / 0 / 1 = 0 / 0 / 9 \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\Rightarrow \frac{[HCOOH]}{[HCOO^-]} = \frac{0 / 0 / 9}{0 / 0 / 1} = 9$$

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۳ تا ۲۰)

۱۳۸- گزینه «۱»

وارد اول، سوم و چهارم درست است.

بررسی همه موارد:

مورد «اول»: HB در مقایسه با دو اسید دیگر ثابت یونش کوچکتری دارد، بنابراین به میزان کمتری یوننده شده و در شرایط یکسان، غلظت و شمار یون‌ها در محلول آن کمتر بوده و در نتیجه رسانایی الکتریکی کمتری دارد.

مورد «دوم»: از آنجا که HC در مقایسه با دو اسید دیگر قوی‌تر است بنابراین در شرایط یکسان بیشتر یوننده شده و در محلول آن غلظت یون هیدرونیوم بیشتر و غلظت یون هیدروکسید کمتر است.

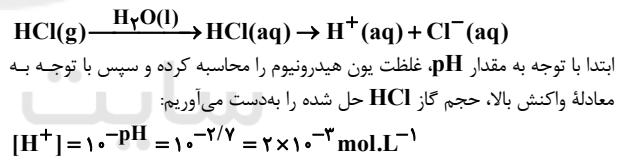
مورد «سوم»: با توجه به مقادیر ثابت یونش، اسید HB ضعیفتر از اسید HA است، بنابراین HB کمتر یوننده شده و غلظت یون H^+ در محلول آن کمتر و pH آن بیشتر است.

مورد «چهارم»: هرچه اسید قوی‌تر باشد بیشتر یوننده می‌شود و شمار مولکول‌های یوننده نشده در محلول آن کمتر خواهد بود. بنابراین با توجه به یونش این سه اسید در دما و غلظت یکسان، میزان یونش آن‌ها: $HC > HA > HB$ و در نتیجه شمار مولکول‌های یوننده نشده اسید در محلول آن‌ها به صورت $HC < HA < HB$ خواهد بود.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۰ تا ۲۸)

۱۳۹- گزینه «۴»

گاز هیدروژن کلرید بر اثر انحلال در آب به محلول هیدروکلریک اسید تبدیل می‌شود: اسیدی قوی است و به صورت کامل یوننده می‌شود:



گزینه «۱»: در تابع Δf ، فقط الکترون‌های ظرفیت کروم در دو زیرلایه نیمه‌پر قرار گرفته‌اند.

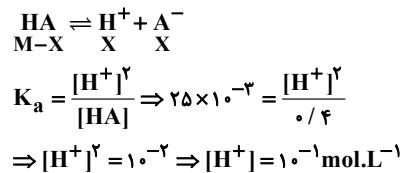
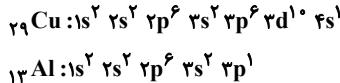
گزینه «۲»: دسته d جدول دوره‌ای، از ۴ ردیف و ۱۰ ستون تشکیل شده است.

گزینه «۴»: در گروه ۹ قرار دارد و در لایه سوم Sc ، Xe ، Ar الکترون قرار دارد.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۰ تا ۲۸)

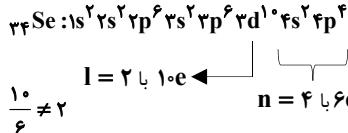
۱۴۰- گزینه «۳»

ابتدا معادله یونش HA را می‌نویسیم، سپس با اطلاعات داده شده، درجه یونش HA را محاسبه می‌کنیم. می‌دانیم درجه یونش HB برابر HA است در نتیجه درجه یونش HB مشخص می‌شود؛ معادله یونش HB را نوشته و مجھول خواسته شده را محاسبه می‌کنیم:

**۱۴۱- گزینه «۲»**عنصر Cu ۲۹ است و Y عنصر X ۱۳ است.

اختلاف عدد اتمی دو عنصر برابر با ۱۶ است.

عنصر گروه ۱۱ و Al ۱۳ عنصر گروه ۱۳ می‌باشد که ۲ واحد اختلاف دارند.
 (کیوان، زارکه الفایی هستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۰ تا ۲۸)

۱۴۲- گزینه «۳»در دوره ۴ و گروه ۱۶ جدول دوره‌ای، عنصری است که زیرلایه p آن در حال پرشدن است.

بررسی سایر گزینه‌ها:
 گزینه «۱»: در تابع Δf ، فقط الکترون‌های ظرفیت کروم در دو زیرلایه نیمه‌پر قرار گرفته‌اند.

گزینه «۲»: دسته d جدول دوره‌ای، از ۴ ردیف و ۱۰ ستون تشکیل شده است.

گزینه «۴»: در گروه ۹ قرار دارد و در لایه سوم Sc ، Xe ، Ar الکترون قرار دارد.

(کیوان، زارکه الفایی هستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۰ تا ۲۸)

۱۴۳- گزینه «۲»

Zn ۲ لایه به طور کامل پر شده است. $\Rightarrow c = 2$

P ۲ لایه به طور کامل پر شده است. $\Rightarrow d = 5$

P : $[Ne] 3s^2 3p^3 \Rightarrow e = 5$

P : $\frac{(5 \times 12) + (4 \times 5)}{(5 \times 2) + (2 \times 3)} = \frac{80}{16} = 5 \Rightarrow B: 1s^2 2s^2 2p^1$

آخرین زیرلایه $n + l = 2 + 1 = 3 \Leftarrow$



لایه ظرفیت $V = n+1 : (2 \times 4) + (3 \times 5) = 23 \leftarrow 4s^2 3d^3 \leftarrow 23$

لایه ظرفیت $AS = n+1 : (2 \times 4) + (3 \times 5) = 23 \leftarrow 4s^2 4p^3 \leftarrow 23$

لایه ظرفیت در عنصر اصلی (دسته **S** و **P**) شامل لایه آخر (**ns** یا **np**) و در عناصر واسطه شامل **ns** و **d** (**n-1**) است.

(کیوان، زارگاه الفیای هستی) (شیمی ا، صفحه‌های ۳۴ تا ۳۵)

(پیار سویری‌لکن)

۱۴۷- گزینه «۲»

مواد دوم و سوم درست‌اند.
بررسی همه موارد:

مورد اول: هر ترکیب **يونی** که تنها از دو عنصر ساخته شده باشد، ترکیب **يونی** دوتایی نامیده می‌شود.

مورد دوم: نسبت تعداد کاتیون به تعداد آئیون در سدیم اکسید (**Na₂O**) برابر ۲ و در کلسیم کلرید (**CaCl₂**) برابر نیم است که حاصل تقسیم آن، برابر ۴ می‌شود.

مورد سوم: درست است چون اندازه بار مثبت و منفی در ترکیب‌های **يونی** برابر است و در مجموع ترکیب خنثی است.

مورد چهارم: فلز الومینیوم، الکترون‌های لایه آخر خود را که شامل زیرلایه‌های **3s** و **3p** است، از دست می‌دهد.

(کیوان، زارگاه الفیای هستی) (شیمی ا، صفحه‌های ۳۹ و ۳۸)

(مسعود چفقری)

۱۴۸- گزینه «۴»

فقط عبارت سوم درست است.
بررسی همه عبارت‌ها:

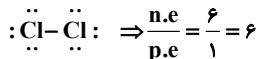
عبارت اول: عنصر **D** و **G** به ترتیب معادل کربن و اکسیژن هستند. ترکیب حاصل از آن‌ها، **CO₂** با مدل فاضلاب‌کن می‌تواند باشد.

عبارت دوم: **D** کربن است و ترکیب حاصل از آن با هیدروژن، متان (**CH₄**) با ۵ اتم است.

عبارت سوم: عنصر **E** و **G** به ترتیب کلر و اکسیژن هستند. هر دوی این عنصر در دما و فشار اتفاق به شکل مولکول‌های دواتمی یافته می‌شوند.

عبارت چهارم: با توجه به آرایش الکترونی **A** و **G**. این عنصر آلومنیوم و اکسیژن هستند و ترکیب حاصل از آن‌ها آلومنیم اکسید (**Al₂O₃**) است. در تشکیل این ترکیب **يونی**، الکترون بین فلز و نافلز مبالغه می‌شود. این در حالی است که **D** چهار الکترون ظرفیتی دارد.

عبارت پنجم: **E** کلر است و مولکول حاصل از آن در دما و فشار اتفاق بهصورت مولکول‌های دواتمی **Cl₂** دیده می‌شود. ساختار لوویس این مولکول بهصورت زیر است:



(کیوان، زارگاه الفیای هستی) (شیمی ا، صفحه‌های ۳۹ و ۳۸)

(حسن رحمنی‌کوکنده)

۱۴۹- گزینه «۲»

در لایه‌های بالای هواکره، کاتیون‌های تکالیف **H⁺**, **He⁺**, **O⁺** و کاتیون‌های چنداتمی مانند **N₂⁺** و **O₂⁺** گازهای **O₂**, **O** وجود دارند و آئیونی یافت نمی‌شود.

تغییرات آب و هوای زمین در لایه تروپوسفر رخ می‌دهد. حدود ۷۵ درصد از جرم هواکره، در نزدیکترین لایه به زمین (تروپوسفر) قرار دارد.

(رضا کازرا در زنگنه) (شیمی ا، صفحه‌های ۳۸ تا ۳۹)

(حسن عیسی‌زاده)

۱۵۰- گزینه «۳»

موارد (ت) و (ث) درست‌اند.
بررسی برخی از موارد:

$$\text{NaCl} \times \frac{1 \text{ mol NaCl}}{58 \text{ g NaCl}} \times \frac{2 \text{ mol يون}}{1 \text{ mol NaCl}} = 1 / 17 \text{ g NaCl}$$

$$\times \frac{6 \times 10^{23}}{1 \text{ mol}} = 24 / 0.8 \times 10^{21}$$

$$\text{يون} = \frac{6 \times 10^{23}}{1 \text{ mol}} = 24 / 0.8 \times 10^{21}$$

مفهوم پر شدن و اشغال شدن لایه‌های الکترونی در آرایش الکترونی اتم‌ها متفاوت است به عنوان مثال در اتم **Zn**، ۴ لایه از الکترون اشغال شده است ولی فقط ۳ لایه بهطور کامل از الکترون پر شده است.

(کیوان، زارگاه الفیای هستی) (شیمی ا، صفحه‌های ۳۳ تا ۳۴)

(علی امینی)

۱۴۴- گزینه «۴»

همه عبارات نادرست است.
بررسی عبارات به ترتیب:

مورد اول) طول موج کمتر از **400 nm** مربوط به امواج فرابنفش و دیگر امواج پرافریزی‌تر است و در انتقالات الکترونی بین لایه **n = 1** با برخی از لایه‌های دیگر به **F** اما توجه داشته باشید که نشر نور تنها در بازگشت به لایه‌های نزدیکتر به هسته رخ می‌دهد. لذا انتقال **F** یک جذب است و مورد قبول نیست.

$$\text{M} = 4 \leftarrow \text{آبی آمازونگ شعله مس و ترکیبات آن} \leftarrow \text{سبز}$$

$$\text{M} = 2 \leftarrow \text{مورد سوم}$$

UV = فرابنفش

IR = فروسرخ

C < D < B < E < A < F مقایسه انرژی و بسامد:

$$\frac{1}{\lambda} \propto \text{انرژی} \leftarrow \text{طول موج}$$

$$\text{IR} \quad \text{UV}$$

مورد چهارم) مجموع انرژی‌ها برابر است و نه مجموع طول موج‌ها.
(کیوان، زارگاه الفیای هستی) (شیمی ا، صفحه ۳۷)

(سید رضا خوشی)

۱۴۵- گزینه «۳»

مواد الف، ب و ت درست هستند.

ابتدا با توجه به داده‌های سؤال عدد اتمی عنصر **X** را تعیین می‌کنیم:

$$\begin{cases} n+p=58 \\ n-e=5 \\ p=e+3 \end{cases} \Rightarrow p=28 \Rightarrow \text{عدد اتمی} = 28$$

$$\Rightarrow 28: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$$

بررسی همه موارد:

مورد (الف) در این عنصر ۸ الکترون با **2 = I** دیده می‌شود (**3d¹**) و در عنصر سلنیم (**34 Se**)، ۱۶ الکترون با **I = 1** دیده می‌شود (**2p⁶, 3p⁶**).

مورد (ب) این عنصر دارای ۱۰ الکترون ظرفیت (**4s², 3d⁸**) و عنصر فسفر دارای ۵ الکترون ظرفیت (**3s², 3p³**) است.

مورد (پ) آخرین زیرلایه در آرایش الکترونی **X**، **2s²** است. **4s² ≠ 5** است.

مورد (ت) عنصر **X** و **Ca** هر دو در دوره ۴ جدول دوره‌ای و عنصر با عدد اتمی ۴۶ همانند **X** در گروه ۱۰ در گروه ۱۰ جدول دوره‌ای قرار دارد.

(کیوان، زارگاه الفیای هستی) (شیمی ا، صفحه‌های ۳۳ تا ۳۴)

(ریحان قازانچی)

۱۴۶- گزینه «۴»

عنصر مد نظر می‌تواند در گروه ۵ جدول تناوبی (**23 V**) و یا در گروه ۱۵ جدول تناوبی (**۳۳ As**) قرار داشته باشد.

$$23V: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^2$$

$$n=3 \text{ با } 1e^-$$

$$33As: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^10 4s^2 4p^3$$

یک زیرلایه نیمه پر



۲۴۰۰۰ ژول گرما می‌تواند ۴ مول یخ را به آب صفر درجه تبدیل کند. با توجه به جرم

$$4 \text{ mol} \times 18 \frac{\text{g}}{\text{mol}} = 72 \text{ g}$$

(دریغای سام) (شیمی، ۲، صفحه ۵۷)

شیمی ۱- تکمیلی

(سهراب صادقی زاده)

بخش‌های (a) و (b) به جذب انرژی، و بخش‌های (c) و (d) به آزاد شدن انرژی مربوط هستند.

بررسی موارد:

(آ) بخش (a) جذب انرژی و انتقال الکترون از $n = 2$ به $n = n$ را نشان می‌دهد که نسبت به بخش (c) که آزاد شدن انرژی و انتقال الکترون از $n = 2$ به $n = 2$ را نشان می‌دهد، انرژی کمتر (طول موج بیشتر) دارد.

(ب) این انتقالات در اتم هیدروژن در ناحیه مرئی قرار می‌گیرند، ولی طیف نشری خطی عنصرهای دیگر متفاوت است.

(پ) بخش (d) انرژی آزاد شده را نشان می‌دهد و نه انرژی جذب شده.

(ت) پرتوی (C) در اتم هیدروژن به رنگ آبی مربوط است که نسبت به رنگ قرمز، انحراف بیشتری در منشور دارد.

(کلیهان زارکاه الفیای هسته) (شیمی، ۱، صفحه‌های ۲۷ تا ۲۸)

(حسن رفعت کوکنده)

۱۶۲- گزینه «۲»

بررسی موارد:

(آ) برای این سه زیرالایه، $n + 1$ برابر است. بنابراین هر کدام که n کوچکتری داشته باشد، انرژی کمتری داشته و زودتر پر می‌شود. بنابراین:

$5f < 6d < 7p$

$5f > 6d > 7p$

(ب) مجموعه‌ای از زیرالایه‌ها با n برابر (به عنوان مثال $3s, 3p, 3d$) یک لایه الکترونی را تشکیل می‌دهند.

(پ) مقدار ۱ در هر لایه الکترونی از صفر تا (۱) (n) را شامل می‌شود.

(ت) پنج میان زیرالایه (g)، ظرفیت پذیریش حداقل ۱۸ الکترون را دارد.

$1-4 \rightarrow 4(4) + 2 = 18$

(ث) در دوره چهارم جدول، فقط زیرالایه‌های $4s$ و $4p$ پر می‌شوند که حداقل ۸ الکترون دریافت می‌کنند.

(کلیهان زارکاه الفیای هسته) (شیمی، ۱، صفحه‌های ۲۷ تا ۲۸)

(علی امین)

۱۶۳- گزینه «۳»

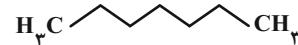
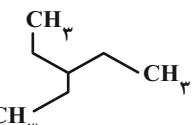
بررسی ردیف‌ها به ترتیب:

$$\left. \begin{array}{l} 1p \\ \frac{n}{e} = 1 \Leftarrow 10e \\ 10n \end{array} \right\} \Leftarrow ^{19} A^- \Leftarrow ^{19} A \quad (1)$$

$$^9 A : [He] 2s^2 2p^5 \Rightarrow 2(2+0) + 5(2+1) = 19$$

$$\left. \begin{array}{l} 12p \\ \frac{n}{e} = 1/2 \Leftarrow 10e \\ 12n \end{array} \right\} \Leftarrow ^{24} D^{2+} \Leftarrow ^{24} D \quad (2)$$

$$^{12} D : [_{10} Ne] 2s^2 \Rightarrow 2(3+0) = 6$$



(قدر هدایای زمینی را برایم) (شیمی، ۲، صفحه‌های ۳۱ تا ۳۶)

(عین الله ابوالفتحی)

۱۵۷- گزینه «۴»

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: سوخت هواپیما به طور عمده شامل آلکان‌هایی ده تا پانزده کربن است. گزینه «۲»: حدود ۶۶ درصد از سوخت، از طریق لوله و مابقی آن بهوسیله راه آهن، نفت‌کش جاده‌پیما و کشتی نفتی به مراکز توزیع انتقال می‌یابد.

گزینه «۳»: یکی از مشکلات زغال‌سنگ، شرایط دشوار استخراج آن است. به گونه‌ای که در سده اخیر، بیش از ۵۰ هزار تن در سطح جهان در اثر انفجار یا فروریختن معدن، جان خود را از دست داده‌اند.

(قدر هدایای زمینی را برایم) (شیمی، ۲، صفحه‌های ۳۱ تا ۳۶)

(ممدوح، بهمشیری)

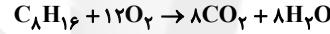
۱۵۸- گزینه «۲»

ابتدا هیدروکربن مورد نظر را مشخص می‌کنیم.

$$\text{تعداد پیوند در آلکان } \frac{23}{3} = 24 \Rightarrow n = 3n + 1 = 24 \leftarrow \text{نادرست}$$

$$\text{تعداد پیوند در آلکن } 8 = 24 \Rightarrow n = 3n - 1 = 24 \leftarrow \text{درست}$$

$$\text{تعداد پیوند در آلکین } \frac{25}{3} = 24 \Rightarrow n = 3n - 1 = 24 \leftarrow \text{نادرست}$$



$$\frac{56g C_8H_{16}}{112g C_8H_{16}} \times \frac{1 \text{ mol } C_8H_{16}}{1 \text{ mol } C_8H_{16}} \times \frac{20}{100} \times \frac{8 \text{ mol } CO_2}{1 \text{ mol } CO_2}$$

$$\times \frac{22 / 4 \text{ L } CO_2}{1 \text{ mol } CO_2} = 17 / 92 \text{ L } CO_2$$

$$\frac{56 \times 20}{112 \times 100} = \frac{x}{8 \times 22 / 4} \Rightarrow x = 17 / 92 \text{ L}$$

(قدر هدایای زمینی را برایم) (شیمی، ۲، صفحه‌های ۳۱ تا ۳۶)

(امیر هاتمیان)

۱۵۹- گزینه «۲»

عبارت‌های (الف) و (پ) درست هستند.

بررسی عبارت‌ها:

(الف) نان و سیب‌زمینی هر دو به تقریب از نشاسته تشکیل شده و سرعت همدما شدن آن‌ها با محیط به میزان آب موجود در آن‌ها بستگی دارد. از آنجایی که مقدار آب در نان کمتر از سیب‌زمینی است بنابراین تکه‌نان زودتر با محیط هدم می‌شود.

(ب) شیر و فراورده‌های آن منبع مهمی برای تأمین پروتئین و یون کلسیم است.

(پ) مطابق جدول صفحه ۵۱ کتاب درسی، درست است.

(ت) گرما هم‌از ز با آن مقدار انرژی گرمایی است که به دلیل تفاوت در دما جاری می‌شود.

(دریغای سام) (شیمی، ۲، صفحه‌های ۵۱ تا ۵۹)

(میلان شیخ‌الاسلامی)

۱۶۰- گزینه «۴»

گرمای از دست رفته توسط آب C^{30} صرف ذوب شدن یخ صفر درجه و تبدیل آن به آب صفر درجه خواهد شد پس گرمای از دست رفته توسط آن را به دست می‌آوریم:

$$Q = mc\Delta\theta \Rightarrow Q = 200 \times 4 \times (0 - 30)$$

(علامت منفی نشان‌دهنده آزاد شدن گرمایست.) $J = -24000$

همین مقدار گرمای توسط یخ صفر درجه جذب شده و به آب صفر درجه تبدیل می‌شود.

طبق گفته سوال هر مول یخ برای ذوب شدن به 60000 ژول گرمای نیاز دارد پس



(سیداب صادری زاده)

«۱۶۷-گزینه»

فقط مورد سوم نادرست است.
بررسی موارد:

مورد اول: بار یون‌های مربوط به عنصرهای A, E, G, D, B, H به ترتیب +۲, +۱, +۲, -۳, +۳, -۲ و ۰ (عنصر H یک گاز نجیب است و یون تشکیل نمی‌دهد) است که مجموع آن‌ها ۱ است.

مورد دوم: G عنصر گالیم است و یون پایدار آن Ga^{3+} است که در آن همه لایه‌ها و همه زیرلایه‌های اشغال شده از الکترون، پر هستند.
مورد سوم: گالیم با از دست دادن ۳ الکترون به آرایش الکترونی گاز نجیب نمی‌رسد.
مورد چهارم: در میان عناصر مشخص شده، عدد اتمی عناصر C, D, H با شمار گروه‌شان برابر است که بار یون‌های آن‌ها به ترتیب +۳, +۳, -۳ و ۰ (عنصر H یک گاز نجیب است و یون تشکیل نمی‌دهد) است که مجموع آن‌ها صفر می‌شود.
(کیوان زارکله الفبای هستن) (شیمی، صفحه‌های ۳۸ تا ۳۴)

(سیداب صادری زاده)

«۱۶۸-گزینه»

در ۳۶ عنصر موجود در دوره‌های اول تا چهارم جدول تناوبی، آرایش الکترونی عناصرهای دسته‌های S و d به زیرلایه S ختم می‌شود که شامل ۱۸ عنصر هستند که ۵۰ درصد عناصرهای این دوره‌ها می‌باشد.

در عناصرهای دوره چهارم جدول تناوبی، در آرایش الکترونی عناصرهای پتابسیم، منگنز، مس و آرسنیک، تنها یک زیرلایه نیمه‌پر وجود دارد. دقیت کنید که عنصر کروم، دو زیرلایه نیمه‌پر دارد.

(کیوان زارکله الفبای هستن) (شیمی، صفحه‌های ۳۰ تا ۳۴)

(پهنان قازانچی)

«۱۶۹-گزینه»

عبارت‌های الف و ت نادرست هستند.
الف: انرژی گرمایی میان مولکول‌ها، سبب می‌شود تا پیوسته آن‌ها در حال جنبش باشند و در سرتاسر هواکره توزیع شوند.
ت: فراوان ترین ترکیب سازنده هوای پاک و خشک، CO_2 گاز کربن دی‌اکسید است که در رتبه چهارم قرار دارد. CO_2 ترکیب است نه عنصر.
ب: با افزایش ارتفاع و کاهش غلظت هواکره، در لایه‌های بالایی هواکره، پرتوهای پرانرژی فرابنفش خورشید، مولکول‌های گازی را به اتم‌ها و اتم‌ها را به یون‌های با بار مثبت تبدیل می‌کند.

(درای کازها در زنگک) (شیمی، صفحه‌های ۴۶ تا ۵۰)

(روزبه رضوانی)

«۱۷۰-گزینه»

با توجه به اینکه به ازای هر کیلومتر ۶ درجه کاهش دما داریم:
از آنجایی که تغییرات دمای سلیوس و کلوین با هم برابر است، داریم:

$$5600\text{m} \times \frac{-6^\circ\text{C}}{100\text{m}} = -33 / 6^\circ\text{C} = \Delta\theta \Rightarrow \Delta T = -33 / 6\text{K}$$

$$288 - 33 / 6 = 254 / 4\text{K}$$

$$\frac{288 - 254 / 4}{288} \times 100 \approx 11 / 66 = \text{درصد تغییرات}$$

(درای کازها در زنگک) (شیمی، صفحه‌های ۴۸)

$$\left. \begin{array}{l} \frac{n}{e} = 1 / 27 \\ \frac{n}{e} = 1 / 3 \end{array} \right\} \xrightarrow{\text{دوره ۴ و گروه ۶}} \left. \begin{array}{l} 24p \\ 22e \\ 28n \end{array} \right\} \xleftarrow{\text{دوره ۴ و گروه ۱۲}} \left. \begin{array}{l} M^2+ \\ M^3+ \end{array} \right\} \xleftarrow{\text{دوره ۴}} M^3$$

$$_{24}\text{M} : _{24}\text{Cr} : [Ar]^{3d^5}4s^1 \Rightarrow 5(3+2)+(4+0)=29$$

$$\left. \begin{array}{l} \frac{n}{e} = 1 / 25 \\ 28n \end{array} \right\} \xleftarrow{\text{دوره ۴ و گروه ۱۲}} X^2+ \xleftarrow{\text{دوره ۴}} X^3$$

$$_{30}\text{X} : _{30}\text{Zn} : [Ar]^{3d^10}4s^2 \Rightarrow 10(3+2)+2(4+0)=58$$

(کیوان زارکله الفبای هستن) (شیمی، صفحه‌های ۲۸ تا ۳۴)

(حسن عیسی‌زاده)

«۱۶۴-گزینه»

آرایش الکترونی دو عنصر X و Y عبارتند از:

$$_{26}\text{X} : [Ar]^{3d^6}4s^2, _{22}\text{Y} : [Ar]^{3d^2}4s^2$$

در X_2O_3 , آرایش الکترونی کاتیون $[Ar]^{3d^5}$ و در YCl_2 کاتیون Y^{2+} دارای آرایش الکترونی $[Ar]^{3d^2}$ است.

(کیوان زارکله الفبای هستن) (شیمی، صفحه‌های ۲۷ تا ۳۹)

(روزبه رضوانی)

«۱۶۵-گزینه»

فقط عبارت (پ) درست است.

بررسی همه عبارت‌ها:

(الف) حداقل گنجایش الکترونی در هر زیرلایه برابر $4l+2$ و در هر لایه برابر $2n^2$ است.

(ب) ب) برای $n+1$ و $4f$ به ترتیب برابر ۶ و ۷ است، پس $4f$ دیرتر از $6s$ الکترون می‌گیرد.

(پ)

$$_{32}\text{Ge} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 \xrightarrow{\text{دوره ۴}} 4s^2 4p^2$$

(زیرین)

$$_{54}\text{X} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 \xrightarrow{\text{دوره ۴}} 4s^2 4p^6 \xrightarrow{\text{دوره ۵}} 5s^2 5p^2$$

$$_{24}\text{Cr} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 \xrightarrow{\text{دوره ۴}} 4s^2 4p^6 \xrightarrow{\text{دوره ۵}} \frac{d \rightarrow 5e^-}{s \rightarrow 4e^-} \Rightarrow \frac{5}{2} > \frac{1}{2}$$

(کیوان زارکله الفبای هستن) (شیمی، صفحه‌های ۲۷ تا ۳۴)

(امیرحسین مسینی)

«۱۶۶-گزینه»

$$\text{Al}_2\text{S}_3 \rightarrow \frac{\alpha}{C} = \frac{3}{2} = 1 / 5 \rightarrow \text{بیشترین}$$

$$\text{Mg}_2\text{P}_4 \rightarrow \frac{\alpha}{C} = \frac{2}{3} \sim 0 / 67$$

$$\text{Ca}_2\text{N}_2 \rightarrow \frac{\alpha}{C} = \frac{2}{3} \sim 0 / 67$$

$$\text{KBr} \rightarrow \frac{\alpha}{C} = 1$$

$$\text{Li}_2\text{O} \rightarrow \frac{\alpha}{C} = \frac{1}{2} = 0 / 5 \rightarrow \text{کمترین}$$

(کیوان زارکله الفبای هستن) (شیمی، صفحه‌های ۳۸ و ۳۹)



(بهار سلطانی)

در فرایندهای زغال‌شدنی از تورب تا آنتراسیت، با افزایش تراکم، میزان تخلخل کاهش یافته و با خروج تدریجی آب و مواد فرآر (مانند کربن دی‌اکسید و متان)، درصد کربن و کیفیت و توان تولید انرژی زغال‌سنگ افزایش می‌یابد.

(منابع معدن و ذخایر انرژی، زیربنای تمدن و توسعه) (زمین‌شناسی، صفحه ۳۸)

(بهار سلطانی)

عیار اقتصادی طلا در ذخایر آن، 2 ppm است. با توجه به محاسبات زیر، استخراج طلا تنها در معدن C مقرر بصرفه‌تر است.

معدن A: سنج معدن طلا

10^6 kg	X
500 kg	$0 / 5 \times 10^{-3} \text{ kg}$

$$X = 1\text{ ppm}$$

معدن B: سنج معدن طلا

10^6 kg	X
3000 kg	$4 \times 10^{-3} \text{ kg}$

$$X = 1 / 33 \text{ ppm}$$

معدن C: سنج معدن طلا

10^6 kg	X
2000 kg	$4 \times 10^{-3} \text{ kg}$

$$X = 2 \text{ ppm}$$

(منابع معدن و ذخایر انرژی، زیربنای تمدن و توسعه) (زمین‌شناسی، صفحه ۳۷)

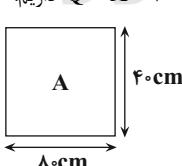
(مهاری بهاری)

سنگ پا سیلار متخلخل است اما آب از آن عبور نمی‌کند – رس‌ها بسیار متخلخل‌اند ولی به علت ریز بودن ذرات، نفوذپذیری بسیار اندکی دارند.

(منابع آب و گاک) (زمین‌شناسی، صفحه ۳۶)

(سراری تهری (رافل ۹۰))

مساحت بر حسب مترمربع:



$$Q = A \times V$$

$$\downarrow$$

$$\text{سرعت جریان آب} \quad \text{دبی بر حسب متر}$$

$$\text{بر حسب متر بر ثانیه} \quad \text{مکعب بر ثانیه}$$

$$Q = 3000 \frac{\text{L}}{\text{min}} \times \frac{1}{60} \text{ min} = 50 \frac{\text{L}}{\text{s}} \times \frac{1}{1000} \text{ L} = 0 / 0.5 \frac{\text{m}^3}{\text{s}}$$

$$\Rightarrow A = 40 \text{ cm} \times \frac{1}{100 \text{ cm}} \times 80 \text{ cm} \times \frac{1}{100 \text{ cm}} \Rightarrow A = 0 / 32 \text{ m}^2$$

$$\Rightarrow V = \frac{Q}{A} = \frac{0 / 0.5}{0 / 32 \text{ m}^2} = 0 / 15 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

(منابع آب و گاک) (زمین‌شناسی، صفحه ۳۶)

(فارج از کشور تهری (۹۹))

آبدهی رود، در بهار، به علت ذوب برف‌ها و افزایش بارندگی، افزایش می‌یابد. در ادامه در طول تابستان، معمولاً آبدهی رود کاهش می‌یابد.

(منابع آب و گاک) (زمین‌شناسی، صفحه ۳۶)

زمین‌شناسی

«۱۷۶-گزینه ۴»

(مهاری بهاری)

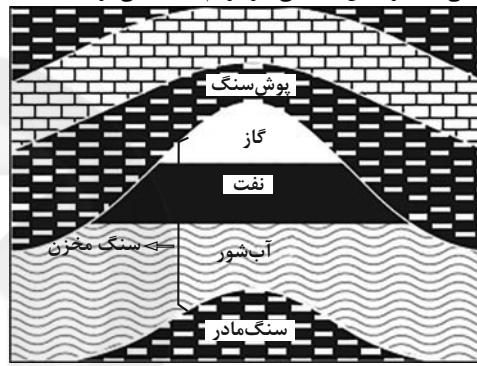
هرچه میزان بارندگی بیشتر باشد آب بیشتری درون خاک نفوذ کرده و عمق سطح ایستایی از سطح زمین کاهش می‌یابد و هنگامی که عمق سطح ایستایی کم باشد (سطح ایستایی نزدیک سطح زمین باشد) ممکن است سطح ایستایی بر سطح زمین منطبق شود و یا نزدیک آن قرار گیرد و بالاتاق تشکیل شود.

(منابع آب و گاک) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۳۵ و ۳۶)

«۱۷۷-گزینه ۴»

(فرشیر مشعرپور)

در شکل داده شده در سوال، لایه a نشان‌دهنده سنگ مادر یا سنگ منشا نفت، لایه f نمایانگر سنگ مخزن نفت و لایه c پوش‌سنگ (لایه نفوذناپذیر) نفتی است. به سبب جدایش ناشی از اختلاف چگالی در سنگ مخزن، بخش b (یعنی آب شور)، بخش c (یعنی نفت) و بخش d (یعنی گاز) از هم تفکیک می‌شوند.



مهاجرت اولیه از سنگ منشا به سنگ مخزن (یعنی از لایه a به لایه f) انجام می‌شود و مهاجرت ثانویه در داخل سنگ مخزن (یعنی داخل لایه f) انجام می‌شود. پس گزینه ۲ نادرست و پاسخ این سوال است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: درست است؛ زیرا نفت‌گیر فوق تاقدیسی بوده و لایه f که سنگ مخزن نفتی است می‌تواند ماسه‌سنگی باشد.

گزینه ۳: درست است؛ زیرا عامل جدایش بخش‌های b (آب شور)، c (نفت) و d (غاز) اختلاف چگالی است. به عبارت دیگر عامل مهاجرت ثانویه اختلاف چگالی است.

گزینه ۴: درست است؛ زیرا سنگ مخزن (لایه f در شکل) دارای نفوذپذیری زیاد و پوش‌سنگ (لایه c در شکل) نفوذناپذیر است.

(منابع معدن و ذخایر انرژی، زیربنای تمدن و توسعه) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۳۶ و ۳۷)

«۱۷۸-گزینه ۳»

فیروزه یک ترکیب فسفاتی دارد و یک غیرسیلیکات است و بقیه گزینه‌ها همگی سیلیکات هستند.

(منابع معدن و ذخایر انرژی، زیربنای تمدن و توسعه) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۳۶ و ۳۷)

«۱۷۹-گزینه ۱»

زمین‌شناسان با بررسی نقشه‌های زمین‌شناسی مناطق دارای احتمال تشکیل ذخایر معدنی را شناسایی می‌کنند و از روش‌های ژئوفیزیکی برای شناسایی ذخایر زیرسطحی پنهان استفاده می‌کنند.

(منابع معدن و ذخایر انرژی، زیربنای تمدن و توسعه) (زمین‌شناسی، صفحه ۳۶)

«۱۸۰-گزینه ۱»

(مهاری بهاری)

مقدار نمک‌های محلول در آب زیرزمینی موجود در سنگ‌های آذرین و دگرگونی، به‌طور معمول کم و برای آشامیدن مطلوب است.

(منابع آب و گاک) (زمین‌شناسی، صفحه ۳۶)

«۱۸۱-گزینه ۱»



(علی مرشد)

«۱۸۴- گزینه»

ابتدا نقاط بحرانی تابع را در بازه $[-4, -2]$ می‌یابیم:

$$f(x) = x^3 + 3x^2 - 9x - 5 \Rightarrow f'(x) = 3x^2 + 6x - 9$$

$$\Rightarrow f'(x) = 3(x+3)(x-1) \Rightarrow f'(x) = 0 \Rightarrow (x+3)(x-1) = 0$$

$$\Rightarrow \begin{cases} x = -3 \\ x = 1 \end{cases} \notin [-4, -2]$$

حال مقدار تابع را در -3 , $x = -4$ و $x = -2$ می‌یابیم:

$$f(-3) = -27 + 27 + 27 - 5 = 22$$

$$f(-4) = -64 + 48 + 36 - 5 = 15$$

$$f(-2) = -8 + 12 + 18 - 5 = 17$$

پس بیشترین مقدار تابع در بازه $[-4, -2]$ برابر ۲۲ است.

(کلربرد مشتق) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۲)

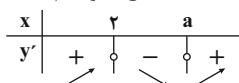
(علی رستمی‌مهر)

«۱۸۵- گزینه»

$$y' = x^2 - bx + 6$$

با مشتق‌گیری از تابع y داریم:

با توجه به جدول تعیین علامت مشتق، خواهیم داشت:

(۱) $x = 2$ طول ماقزیم نسبی است و در نتیجه نقطه بحرانی تابع است.

$$y'(2) = 0 \Rightarrow (2)^2 - b(2) + 6 = 0 \Rightarrow 4 - 2b + 6 = 0 \Rightarrow b = 5$$

(۲) $x = a$ طول مینیم نسبی است.

$$y' = x^2 - 5x + 6 = (x-3)(x-2) \Rightarrow a = 3$$

برای به دست آوردن مقدار مینیم نسبی داریم:

$$\Rightarrow f(x) = \frac{1}{3}x^3 - \frac{5}{2}x^2 + 6x - \frac{1}{2}$$

$$\Rightarrow f(3) = \frac{1}{3}(3)^3 - \frac{5}{2}(3)^2 + 6(3) - \frac{1}{2} = 4$$

(کلربرد مشتق) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۲)

(رعنان پورریمی)

«۱۸۶- گزینه»

برای این که تابع پیوسته و مشتق‌پذیر f ، دو نقطه بحرانی داشته باشد کافی است دلتای معادله درجه دوم $f'(x) = 0$ بزرگ‌تر از صفر باشد تا دو نقطه اکسترمم داشته باشیم که نقاط بحرانی هستند. بنابراین:

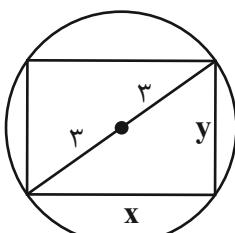
$$f'(x) = -3ax^2 + 6ax + 1$$

$$\Delta = (6a)^2 - 4(-3a)(+1) > 0$$

$$\Delta = 36a^2 + 12a > 0 \rightarrow \begin{array}{c|ccc} a & & -\frac{1}{3} & 0 \\ \hline 36a^2 + 12a & + & 0 & - \end{array}$$

$$(\infty, -\frac{1}{3}) \cup (0, +\infty) : \text{مجموعه بواب}$$

(کلربرد مشتق) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۲)



روش اول: مساحت مستطیل $S = xy$ است. حال از رابطه فیثاغورس داریم:

$$x^2 + y^2 = 6^2 = 36 \Rightarrow y^2 = 36 - x^2 \quad \text{---} x, y > 0$$

$$y = \sqrt{36 - x^2} \Rightarrow S(x) = x\sqrt{36 - x^2}$$

مشتق S را برابر صفر قرار می‌دهیم:

$$S'(x) = \sqrt{36 - x^2} + \frac{x(-2x)}{2\sqrt{36 - x^2}} = \frac{36 - x^2 - x^2}{\sqrt{36 - x^2}} = \frac{36 - 2x^2}{\sqrt{36 - x^2}}$$

$$S'(x) = 0 \Rightarrow 36 - 2x^2 = 0 \Rightarrow x^2 = 18 \Rightarrow x = \sqrt{18}$$

$$\Rightarrow y = \sqrt{18} \Rightarrow S_{\max} = 18$$

روش دوم: اگر مجموع دو عبارت مثبت مقدار ثابتی باشد، حاصل ضرب آنها هنگامی بیشترین مقدار است که با هم برابر باشند.

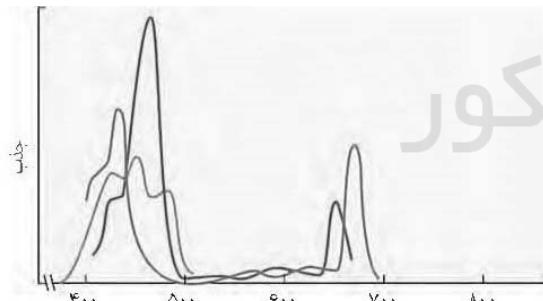
در این سوال رابطه $x^2 + y^2 = 36$ برقرار است. پس بیشترین مقدار xy هنگامی رخ می‌دهد که $x^2 = y^2 = 18$ باشد.

$$\Rightarrow S_{\max} = xy = \sqrt{x^2 y^2} = \sqrt{18^2} = 18$$

(کاربرد مشتق) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۰)

زیست‌شناسی ۳ - نیمسال دوم دوازدهم

(رضا نوری)



طول موج (نانومتر)

طیف جذبی رنگیزه‌های فتوسترنزی، سبزینه (دیپر)، سبزینه (ب) (قرمز) و کاروتونوئیدها (آبی) گزینه «۳» برخلاف سایرین نادرست است.

کلروفیل a در محدوده بیشتری از طول موج به جذب نور می‌پردازد. با توجه به شکل، در طول موج ۶۰۰ نانومتر جذب نور کمتری نسبت به کلروفیل b دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: کاروتونوئید در طول موج کمتری نسبت به بقیه شروع به جذب می‌کند. با توجه به نمودار، دارای جذب نور بیشتری نسبت به بقیه در طول موج ۵۰۰ نانومتر است.

(جهانیش نیکنام)

«۴» - گزینه «۴» ۱۸۷

ازتابع مشتق می‌گیریم:

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

اگر مشتق تغییر علامت ندهد، تابع اکسترمم نسبی ندارد و این زمانی اتفاق می‌افتد که دلتای صورت کسر f' کوچکتر یا مساوی صفر باشد:

$$\Delta = 4a^2 + 8a \leq 0 \Rightarrow 4a(a+2) \leq 0 \Rightarrow -2 \leq a \leq 0$$

اعداد صحیحی که جای a می‌تواند قرار گیرد عبارت‌اند از: $a = 0, -1, -2$ که مجموع این مقادیر برابر است با -3 .

(کاربرد مشتق) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۰)

«۴» - گزینه «۴» ۱۸۸

تابع مشتق را به دست می‌آوریم:

$$f'(x) = \sqrt{2x} + (x-3) \frac{1}{\sqrt{2x}} = \frac{2x+x-3}{\sqrt{2x}}$$

$$\Rightarrow f'(x) = \frac{3(x-1)}{\sqrt{2x}}$$

$x = 1$ جواب معادله $f'(x) = 0$ و طول نقطه اکسترمم نسبی تابع f است.

حال f' را تعیین علامت می‌کنیم:

x	+
-	+
f	min

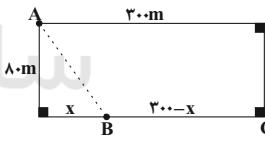
نقطه موردنظر مینیمم تابع است و مقدار آن برابر $\sqrt{2}$ است.

(کاربرد مشتق) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۰)

«۳» - گزینه «۳» ۱۹۱

(علی مرشد)

«۲» - گزینه «۲» ۱۸۹



$$AB = \sqrt{x^2 + 8^2} = \sqrt{x^2 + 6400}$$

می‌دانیم $t = \frac{x}{v}$ ، حال داریم:

$$t = t_{AB} + t_{BC} \Rightarrow t_{\text{کل}} = \frac{\sqrt{x^2 + 6400}}{2} + \frac{300-x}{3}$$

نقطه بحرانی تابع را می‌یابیم:

$$t' = \frac{1}{2} \left(\frac{2x}{2\sqrt{x^2 + 6400}} \right) - \frac{1}{3} \Rightarrow t' = \frac{x}{2\sqrt{x^2 + 6400}} = \frac{1}{3}$$

$$\Rightarrow 2\sqrt{x^2 + 6400} = 3x \Rightarrow 4x^2 + 25600 = 9x^2$$

$$\Rightarrow 5x^2 = 4 \times 64 \times 100 \Rightarrow x^2 = 4 \times 64 \times 20$$

$$\Rightarrow x = 2 \times 8 \times \sqrt{5} = 32\sqrt{5}$$

(کاربرد مشتق) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۰)

(ممدوح لشکری)

«۴» - گزینه «۴» ۱۹۰

شکل زیر مربوط به مسئله مورد نظر است:



ب) بخش بزرگتر که در بخش داخلی میتوکندری میباشد، در مجاورت مولکول های دنای حلقوی که شامل ژن های پروتئین ساز میباشد، قرار دارند. (درست)

ج) قسمتی که در ساختار غشا قرار ندارد، دارای خاصیت آنزیمی است و ATP تولید میکند. (نادرست)

د) بخش بزرگتر درون غشا قرار ندارد و در بخش داخلی میتوکندری است و بخش کوچکتر درون غشای چین خورده قرار دارد. (نادرست)

(از ماده به انرژی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۸، ۶۷ و ۶۹ تا ۷۱)

(عباس آرایش)

۱۹۵- گزینه «۱»

در کتاب درسی، تخمیر الکلی و لاکتیکی مورد بحث قرار گرفته است. هردوی این تخمیرها با قند کافت شروع میشوند و تنها تخمیر الکلی توانایی آزاد کردن CO_2 دارد. بررسی سایر گزینه ها:

گزینه «۲»: در تخمیر الکلی و لاکتیکی، راکیزه و زنجیره انتقال الکترون نقشی ندارد.

گزینه «۳»: در تخمیر الکلی و لاکتیکی، پیرووات مصرف میشود.

گزینه «۴»: در تخمیر الکلی، اتانال و در تخمیر لاکتیکی، پیرووات گیرنده نهایی الکترون است. اتانال و پیرووات، ترکیبات آلی هستند.

(از ماده به انرژی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۶۶، ۶۰، ۷۳ و ۷۴ تا ۷۶)

(محمد مهری، روزبهان)

۱۹۶- گزینه «۴»

منظور صورت سوال بخشی از مسیر گلیکولیز (از زمان مصرف قند سه کربنی فسفاته) تا تولید بنیان استیل در تنفس هوایی یا تولید اتانول در تخمیر الکلی است. در هردو به ازای هر قند تک فسفاته، یک مولکول کربن دی اکسید آزاد شده و دو مولکول ATP تولید میشود. بررسی سایر گزینه ها:

گزینه «۱»: در مسیر تخمیر تنها یک مولکول NAD⁺ به ازای هر قند فسفاته مصرف میشود.

گزینه «۲»: تولید NAD⁺ مربوط به زنجیره انتقال الکترون یا مسیر تخمیر است.

گزینه «۳»: مصرف کوآنزیم A تنها مربوط به مسیر هوایی است. (از ماده به انرژی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۶۸، ۶۶ و ۷۳ تا ۷۶)

(مکان گلبری)

۱۹۷- گزینه «۴»

الف) برای تنفس هوایی در پروکاریوت ها صادق نیست زیرا در این یاخته ها، میتوکندری وجود ندارد و اکسایش پیرووات در سیتوپلاسم انجام میشود. (نادرست)

ب) پاداکسنده ها، برعلیه ترکیبات اکسنده (رادیکال های آزاد) فعالیت میکنند. در واقع رادیکال های آزاد باعث اکسایش پاداکسنده ها میشود نه کاهش. (نادرست)

ج) سرعترين روش تأمین انرژی در تارهای اسکلتی، استفاده از کراتین فسفات است و پس از آن تخمیر نسبت به تنفس هوایی سریعتر میباشد. (نادرست)

(د) برای عضلات اسکلتی صادق نیست، زیرا این یاخته ها میتوانند از اسیدهای چرب برای تأمین انرژی استفاده کنند. این نکته در کنکور ۱۴۰۱ نیز مطرح شده است. (نادرست)

(زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۵۵ و ۵۶) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۶۸ تا ۶۶ و ۷۰ تا ۷۵)

گزینه «۲»: بالاترین جذب نور مربوط به کلروفیل b است که در محدوده ۴۰۰ تا ۵۰۰ نانومتر رخ میدهد. این رنگیزه در طول موج کمتر از ۴۰۰ نانومتر قادر به جذب نور نمیباشد.

گزینه «۴»: کلروفیل a در محدوده ۶۰۰ تا ۷۰۰ نانومتر بیشترین جذب نوری را دارد. با توجه به شکل، جذب نور کلروفیل a در محدوده ۴۵۰ تا ۶۵۰ نانومتر در ۵۰۰ نانومتر به پایین ترین حد میرسد.

(از انرژی به ماده) (زیست‌شناسی ۳، صفحه ۷۹)

۱۹۷- گزینه «۲»

اندازه یاخته های روپوستی برگ در گیاهان تکله بیشتر است. هم در گیاهان تکله و هم در گیاهان دولپه، رگ برگ ها در بین یاخته های پارانشیمی قرار میگیرند. بررسی سایر گزینه ها:

گزینه «۱»: هم در گیاهان تکله و هم در گیاهان دولپه، فراوانی روزن در روپوست زیرین بیشتر است. باید توجه داشت در گیاه لوبیا، در برش عرضی ساقه دسته های آوندی بر روی یک دایره قرار دارند (نه دایر!).

گزینه «۳»: در یاخته های روپوستی گیاهان دولپه همانند گیاهان تکله، فقط یاخته های نگهبان روزن هستند که قابلیت انجام فتوسنتر را دارند.

گزینه «۴»: در گیاهان دولپه در برش عرضی ریشه، پوست ضخیم مشاهده میشود؛ ولی باید توجه داشت که در ساختار برگ، یاخته های پارانشیمی علاوه بر میان برگ، درون دسته آوندی نیز مشاهده میشوند. در این گروه از یاخته های پارانشیمی، امکان جذب نور و فتوسنتر وجود ندارد.

(تکلیف)

(زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۹۱ و ۹۲) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۷۸ و ۷۹)

۱۹۸- گزینه «۴»

یون هیدروژن، NADH، ADP، ATP و پیرووات، فرآورده های قند کافت هستند. می دانیم قند کافت جزیی از مسیر تخمیر نیز محسوب میشود. پس همه این مواد در تخمیر شرکت میکنند.

بررسی سایر گزینه ها:

گزینه «۱»: اگر این گزینه را انتخاب کنیم، در دام آموزشی افتاده ایم! یون های هیدروژن ساختار آلی ندارند.

گزینه «۲»: آنزیمه ها دسته ای از مواد هستند که در کاهش انرژی فعال سازی واکنش های یاخته ای نقش دارند. ATP نقش تأمین انرژی دارد!

گزینه «۳»: پیرووات در جهت خلاف شب غلطی خود به درون راکیزه منتقل میشود.

(زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۸، ۶۶، ۶۴ و ۷۱ تا ۷۳)

(امیرحسین بیروزی فر)

آنژیم ATP ساز دارای دو بخش مختلف میباشد: بخش بزرگتر که درون غشا قرار ندارد و در بخش داخلی میتوکندری است و بخش کوچکتر که درون غشای چین خورده قرار دارد. بررسی موارد:

الف) هردو بخش دارای منفذی جهت عبور یون های هیدروژن از درون خود میباشند. (نادرست)

۱۹۹- گزینه «۱»

آنژیم ATP ساز دارای دو بخش مختلف میباشد: بخش بزرگتر که درون غشا قرار ندارد و در بخش داخلی میتوکندری است و بخش کوچکتر که درون



مکان، شتاب و نیروی وارد بر نوسانگر و انرژی پتانسیل کشسانی آن بیشینه می‌باشد.

(نوسان و امواج) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۵۹ تا ۵۴)

(عبدالمرضا امینی نسب)

۲۰۲ - گزینه «۴»

با توجه به این که طول پاره خط نوسان، دو برابر دامنه است، داریم:

$$L = 2A \Rightarrow A = \frac{L}{2}$$

$$\omega = \frac{2\pi}{T} = 4\pi \frac{\text{rad}}{\text{s}}$$

$$\omega = \sqrt{\frac{k}{m}} \Rightarrow 4\pi = \sqrt{\frac{k}{0.5}} \Rightarrow k = 8 \cdot \frac{N}{m}$$

از طرفی انرژی مکانیکی نوسانگر از رابطه $E = \frac{1}{2}kA^2$ به دست می‌آید:

$$E = \frac{1}{2} \times 8 \times \left(\frac{5}{100} \right)^2 \Rightarrow E = 0.1 \text{J}$$

(نوسان و امواج) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۵۹ تا ۵۴)

(سعید طاهری بروjeni)

۲۰۳ - گزینه «۲»

دوره یک آونگ ساده از رابطه زیر به دست می‌آید:

$$T = 2\pi \sqrt{\frac{L}{g}} \Rightarrow \frac{T_2}{T_1} = \sqrt{\frac{L_2}{L_1}}$$

$$\frac{T_2=1/3T_1}{L_2} \rightarrow \frac{L_2}{L_1} = \left(\frac{T_2}{T_1} \right)^2 = (1/3)^2 = 1/69$$

$$\text{بنابراین: } \frac{\Delta L}{L_1} \times 100 = \left(\frac{L_2}{L_1} - 1 \right) \times 100 = (1/69 - 1) \times 100 = 69\%$$

درنتیجه طول آونگ باید ۶۹ درصد افزایش پیدا کند.

(نوسان و امواج) (فیزیک ۳، صفحه ۵۹)

(محمد پورخان)

۲۰۴ - گزینه «۴»

ابتدا با استفاده از معادله مکان - زمان، بسامد زاویه‌ای را محاسبه می‌کنیم.

$$x = A \cos(\omega t) \xrightarrow[t=0/4\pi, x=-1cm]{} -0/0 = 0/0 \cos(0/4\omega)$$

$$\Rightarrow \cos(0/4\omega) = -\frac{1}{2} \Rightarrow 0/4\omega = \frac{2\pi}{3} \Rightarrow \omega = \frac{5\pi}{3} \frac{\text{rad}}{\text{s}}$$

حال بیشینه تندی نوسانگر را محاسبه می‌کنیم. داریم:

$$v_{\max} = A\omega = 2 \times 10^{-2} \times \frac{5\pi}{3} \Rightarrow v_{\max} = \frac{\pi}{30} \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

در حرکت هماهنگ ساده، تندی زمانی بیشینه می‌شود که نوسانگر از مبدأ

نوسان عبور کند و این اتفاق برای دومین بار در لحظه $T = \frac{3}{4}$ رخ می‌دهد.

داریم:

(علی رفیقی)

۱۹۸ - گزینه «۴»

کاهش NAD^+ در فرآیند ساخت اسید دوفسفاته از قند فسفاته در گلیکولیز و فرآیند اکسایش NADH در فرآیند تأمین انرژی برای پمپ پروتون‌ها به فضای بین دو غشای راکیزه در زنجیره انتقال الکترون انجام می‌پذیرد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

در فرآیند ورآمدن خمیر نان NADH اکسایش می‌یابد. تولید لاکتات در ماهیچه‌ها در پی کاهش پیررووات و همین‌طور اکسایش NADH رخ می‌دهد. در طی گلیکولیز قند سه کربنی فسفاته به وجود می‌آید که با اکسایش NADH همراه نیست. ایجاد استیل از پیررووات درون راکیزه با دریافت الکترون توسط NAD^+ و کاهش آن همراه است.

(از ماده به انرژی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۶۱، ۷۰، ۷۱، ۷۲ و ۷۳)

۱۹۹ - گزینه «۱»

سؤال در مورد CO است. این گاز سبب توقف واکنش مربوط به انتقال الکترون‌ها به اکسیژن می‌شود. آخرین پمپ، الکترون‌ها را به اکسیژن می‌دهد. بررسی سایر موارد:

الف) این مورد برای الكل صادق است.

ب) این گاز برخلاف الكل، مانع از تشکیل یون اکسید (رادیکال آزاد) می‌شود.

ج) گاز CO سبب توقف واکنش مربوط به انتقال الکترون‌ها به اکسیژن می‌شود.

(از ماده به انرژی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۷۰، ۷۱ و ۷۲)

۲۰۰ - گزینه «۳»

دقت کنید در یاخته‌های کبدی، تنفس بی‌هوایی مشاهده نمی‌شود. تنفس بی‌هوایی در بدن انسان در ماهیچه‌های اسکلتی و گویچه‌های قرمز مشاهده می‌شود. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: نقص در ژن‌های پروتئین‌های میتوکندریایی نظیر ژن‌های مرتبط با زنجیره انتقال الکترون، باعث عدم توانایی میتوکندری در مبارزه با رادیکال‌های آزاد می‌شود. تجمع رادیکال‌های آزاد باعث بروز بافت مردگی در کبد و پاسخ التهابی می‌شود.

گزینه «۲»: افزایش هورمون‌های تیرؤئیدی میزان سوخت و ساز در یاخته‌های بدن را افزایش می‌دهد. افزایش فعالیت آنزیم‌های مسیر گلیکولیز و چرخه کربس می‌تواند از اثرات پرکاری تیرؤئید باشد.

گزینه «۴»: طبق متن کتاب، در صورتی که منابع قندی در دسترس نباشد، یاخته برای تأمین انرژی به سراغ تجزیه لیپیدها و پروتئین‌ها می‌رود.

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۵۱)

(زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۵۰ و ۵۱)

(زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۶۹ و ۷۰)

فیزیک ۳ - نیمسال دوم دوازدهم

۲۰۱ - گزینه «۱»

(شارمان ویس)

در حرکت هماهنگ ساده، نوسانگر در دو انتهای مسیر تغییر جهت می‌دهد و در این نقطه‌ها سرعت نوسانگر و انرژی جنبشی اش برای با صفر بوده و اندازه‌ی



$$\frac{I_B}{I_A} = \left(\frac{f_B A_B}{f_A A_A} \right)^2$$

$$\frac{I_B}{I_A} = \left(\frac{4}{3} \times \frac{1}{2} \right)^2 = \frac{4}{9}$$

(نوسان و امواج) (فینیکس، صفحه‌های ۷۰ و ۷۱)

(شارمان ویسی)

«۲۰۸- گزینهٔ ۴»

طبق معادلهٔ تندی امواج الکترومغناطیسی در خلاء داریم:

$$c = \frac{1}{\sqrt{\mu_0 \epsilon_0}} \Rightarrow |c| = |\epsilon_0 \mu_0|^{\frac{1}{2}}$$

$$\Rightarrow \frac{m}{s} = |\epsilon_0 \mu_0|^{\frac{1}{2}} \Rightarrow \epsilon_0 \mu_0 = \frac{s^2}{m^2}$$

(نوسان و امواج) (فینیکس، صفحه‌های ۷۱)

$$\omega = \frac{2\pi}{T} \Rightarrow \frac{\Delta\pi}{3} = \frac{2\pi}{T} \Rightarrow T = 1/2s$$

$$t = \frac{3}{4}T \xrightarrow{T=1/2s} t = \frac{3}{4} \times 1/2 = 0.75s$$

(نوسان و امواج) (فینیکس، صفحه‌های ۵۱ و ۵۲)

«۲۰۹- گزینهٔ ۲»

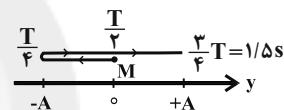
ابتدا با استفاده از نقش موج، طول موج و سپس دورهٔ تنابوب آن را محاسبه می‌کنیم:

$$\frac{3}{2}\lambda = 6 \Rightarrow \lambda = 4m$$

$$v = \frac{\lambda}{T} \Rightarrow 2 = \frac{4}{T} \Rightarrow T = 2s$$

مسافت طی شدهٔ توسط موج در بازهٔ زمانی صفر تا $1/5s$ برابر است با:

$$L = v\Delta t = 2 \times 1/5 \Rightarrow L = 4m$$

با توجه به جهت حرکت موج و دورهٔ تنابوب آن، در مدت $1/5$ ثانیه، نقطه M ابتدا به $-8cm$ رفت، سپس به نقطهٔ تعادل بر می‌گردد و در نهایت به نقطه $+8cm$ می‌رسد. بنابراین جایه‌جایی آن برابر با $\Delta x = A$ است.

$$\Delta x = A = 8cm = 8 \times 10^{-2} m$$

$$\frac{\Delta x}{L} = \frac{8 \times 10^{-2}}{\frac{4}{3}} = \frac{2}{75}$$

در نتیجه:

(نوسان و امواج) (فینیکس، صفحه‌های ۶۳ و ۶۴)

«۲۱۰- گزینهٔ ۳»

با استفاده از رابطهٔ تندی انتشار امواج عرضی در تار مرتعش داریم:

$$v = \sqrt{\frac{F}{\mu}} \Rightarrow v_2 = \sqrt{\frac{F_2}{F_1}} \xrightarrow{F_2 = 1/44 F_1} v_2 = \sqrt{\frac{1/44}{100}} = 1/2$$

$$\frac{v_1 = 100}{s} \rightarrow v_2 = 120 \frac{m}{s}$$

$$\Delta v = v_2 - v_1 = 120 - 100 = 20 \frac{m}{s}$$

(نوسان و امواج) (فینیکس، صفحهٔ ۶۵)

«۲۱۱- گزینهٔ ۴»با توجه به شکل دامنهٔ موج A دو برابر دامنهٔ موج B است. ($A_A = 2A_B$). از طرفی نسبت طول موج برابر است با:

$$\lambda_B = \frac{3}{4} \lambda_A$$

چون هر دو موج در یک محیط منتشر می‌شوند، پس تندی یکسان دارند.

$$v_A = v_B \Rightarrow \lambda_A f_A = \lambda_B f_B \Rightarrow f_B = \frac{4}{3} f_A$$

می‌دانیم شدت صوت با توان متناسب است. از طرفی توان با محدودهٔ دامنهٔ و محدودهٔ بسامد موج متناسب است.

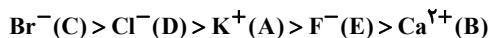
شیمی ۳ - نیمسال دوم دوازدهم

(کامران پیغمبری)

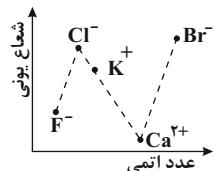
«۲۱۱- گزینهٔ ۱»

مطابق یک قاعدةٔ کلی هر چه تفاوت بین نقطهٔ ذوب و جوش یک مادهٔ خالص بیشتر باشد آن ماده در گسترهٔ دمایی بزرگتری به حالت مایع بوده و نیروهای جاذبه میان ذره‌های سازنده آن مایع قوی‌تر است.

(شیمی پلاوه‌ای از هنر، زیبایی و مانگاری) (شیمی ۳، صفحهٔ ۷۶)



بنابراین نمودار درست مقایسه اندازه شعاع یون‌ها بر حسب افزایش عدد اتمی به صورت زیر است:

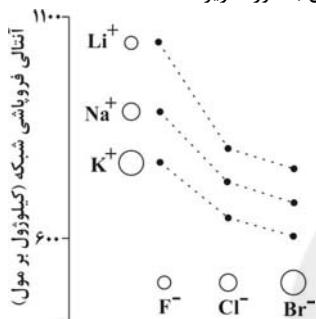


(شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و ماندگاری) (شیمی ۳، صفحه‌های ۷۷ تا ۷۹)

(هامد، پویان نظر)

«۴» - گزینه «۴»

نمودار صورت سوال به صورت زیر است:



هرچه آنتالپی فروپاشی شبکه بلوغ بیشتر باشد، نقطه ذوب و جوش ترکیب یونی بالاتر و در گستره دمایی بیشتری به حالت مایع است، در نتیجه با توجه به نمودار می‌توان گفت نقطه جوش ترکیب **B** (به طور واضح) نسبت به **D** پایین‌تر و ترکیب **B** نسبت به **E** در گستره دمایی بیشتری به حالت مایع است.

(شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و ماندگاری) (شیمی ۳، صفحه‌های ۷۷ تا ۷۹)

(علی پیدش)

«۱» - گزینه «۱»

فقط مورد (الف) درست است.

بررسی همه موارد:

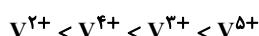
(الف) در الماس، همه پیوندهای کربن-کربن، یگانه است. پیوند کربن-کربن در اتن دوگانه و در اتنیں سه‌گانه است. در نتیجه، انرژی پیوند کربن-کربن به صورت الماس $>$ اتن $>$ اتنین است.

(ب) مقایسه درست نقطه ذوب به صورت زیر است:



(پ) مقایسه شعاع ذره‌ها به صورت $\text{F}^- > \text{Ne} > \text{Na}^+ > \text{Mg}^{2+}$ است. زیرا همه ذره‌ها ۱۰ الکترون دارند. در صورت برابر بودن الکترون‌ها، هر چه تعداد پروتون‌ها بیشتر باشد، شعاع ذره کوچک‌تر می‌شود.

ت) رنگ هر ماده، مطابق طول موج نوری است که بازتاب یا عبور می‌دهد. در نتیجه، مقایسه طول موج نور بازتاب شده، به صورت زیر است:

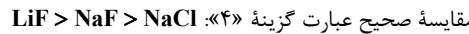


V^{5+}	V^{4+}	V^{3+}	V^{2+}	گونه
زرد	آبی	سیز	بنفش	رنگ

(شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و ماندگاری) (شیمی ۳، صفحه‌های ۷۰، ۷۱، ۷۲ و ۷۳)

(شهرزاد مسین‌زاده)

آنالپی فروپاشی با بار یون رابطه مستقیم و با شعاع یون رابطه عکس دارد.

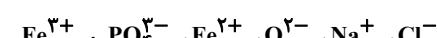


بررسی سایر گزینه‌ها:

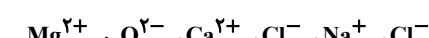
گزینه «۱»: بار یون‌ها در Al_2O_3 از دو ترکیب دیگر بیشتر است. همچنین

چگالی بار Na از Cs ، بیشتر است.

گزینه «۲»: بار یون‌ها:



گزینه «۳»: بار یون‌ها:



(شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و ماندگاری) (شیمی ۳، صفحه‌های ۷۰ و ۷۱)

(کامران پویانفری)

«۴» - گزینه «۴»

$$\text{درصد جرمی منیزیم} = \frac{x}{25} \times 100 \Rightarrow x = 12\text{gMg}$$

$$? \text{gMgO} = 12\text{gMg} \times \frac{1\text{molMg}}{24\text{gMg}} \times \frac{1\text{molMgO}}{1\text{molMg}} \times \frac{40\text{gMgO}}{1\text{molMgO}} = 20\text{gMgO}$$

$$\text{Na}_2\text{O} \text{ جرم} = 25 - 20 = 5\text{gNa}_2\text{O}$$

$$? \text{KJMgO} = 20\text{gMgO} \times \frac{1\text{molMgO}}{40\text{gMgO}} \times \frac{480\text{KJ}}{1\text{molMgO}} = 190\text{KJ}$$

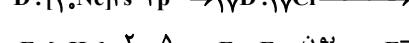
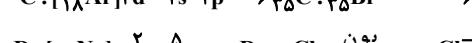
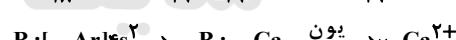
$$? \text{KJNa}_2\text{O} = 5\text{gNa}_2\text{O} \times \frac{1\text{molNa}_2\text{O}}{62\text{gNa}_2\text{O}} \times \frac{2440\text{KJ}}{1\text{molNa}_2\text{O}} \approx 196\text{KJ}$$

$$190\text{KJ} + 196\text{KJ} = 386\text{KJ}$$

(شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و ماندگاری) (شیمی ۳، صفحه‌های ۷۰ تا ۷۱)

(امیر هاتمیان)

«۱» - گزینه «۱»



$E < D < A < B < C$: افزایش عدد اتمی

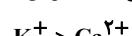
۱ ۲ ۳ ۴ ۴ ۴ : شماره دوره

۱۷ ۱۲ ۱ ۲ ۱۷ : شماره گروه

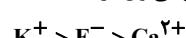
شعاع اتمی آنیون‌ها در یک گروه از بالا به پایین افزایش می‌یابد. بنابراین:



شعاع اتمی کاتیون‌ها در یک دوره از چپ به راست کاهش می‌یابد. بنابراین:



همچنین با توجه به جدول صفحه‌های ۷۰ و ۷۹ کتاب درسی می‌توان دریافت:



بنابراین مقایسه یون‌های داده شده به صورت زیر است:



عبارت سوم نادرست است. از تیتانیم در ساخت بناهای هنرمندانه، زیبا و ماندگار همانند موزه گوگنهایم استفاده شده است.

عبارت چهارم نادرست است. ترکیب‌های یونی در حالت جامد رسانایی الکتریکی ندارند، چون یون‌ها در شبکه بلور جامد‌های یونی، قابلیت جابه‌جایی ندارند.

(شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و مانگاری) (شیمی ۳، صفحه‌های ۷۵ تا ۸۱)

(امیر هاتمیان)

«گزینهٔ ۳» - ۲۱۹

فقط عبارت (ث) درست است.

بررسی همهٔ عبارت‌ها:

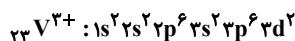
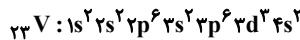
آ) $\text{Fe}_3\text{O}_۴$ و $\text{TiO}_۲$ و دوده به ترتیب رنگ‌های قرمز، سفید و سیاه را ایجاد می‌کنند.

ب) محلولی از نمک وانادیم (III) به رنگ سبز است.

پ) مهم‌ترین دلیل استفاده از تیتانیم در ساخت موتور جت، دمای ذوب بالاتر و چگالی پایین‌تر آن نسبت به فولاد است.

ت) محلول سبز رنگ وانادیم حاوی یون‌های $\text{V}^{۴+}$ است.

با توجه به آنکه وانادیم در دوره ۴ و گروه ۵ جای دارد، عدد اتمی آن برابر ۲۳ است.



$\Rightarrow I = ۱۲$ = تعداد الکترون با

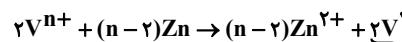
ث) آلیاژ نیتینیول $\left\langle \begin{matrix} \text{Ni}(\text{Ni}) \\ \text{Ti}(\text{Ti}) \end{matrix} \right\rangle$ دو فلز واسطه از دسته **d** دوره تیتانیم یکی از اجزای آلیاژ نیتینیول بوده که اکسید آن ($\text{TiO}_۲$) به عنوان رنگدانه سفید استفاده می‌شود.

(شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و مانگاری) (شیمی ۳، صفحه‌های ۸۳ تا ۸۶)

(محمد پارسا فراهانی)

«گزینهٔ ۳» - ۲۲۰

ابتدا معادله واکنش را نوشته و موازنۀ می‌کنیم. با توجه به اینکه محلول نهایی بنفس رنگ است، کاتیون آن $\text{V}^{۴+}$ بوده است.



محلول بنفس

حال با استفاده از محاسبات استوکیومتری، مقدار **n** را می‌بابیم:

$$\frac{?g\text{Zn}}{1\text{mol Zn}} = \frac{۰/۴\text{mol V}^{n+}}{1\text{mol V}^{n+}} \times \frac{(\text{n}-۲)\text{mol Zn}}{۲\text{mol V}^{n+}} \times \frac{۶۵\text{g Zn}}{1\text{mol Zn}}$$

$$= ۶/۵\text{g Zn}$$

$$\text{n} = ۳ \Rightarrow ۲۳\text{V}^{۴+}$$

$$۲۳\text{V}^{۴+}: ۱s^۲ 2s^۲ 2p^۶ ۳s^۲ ۳p^۶ ۳d^۲ \Rightarrow ۲+۶+۲ = ۱۰e^- \text{ لایه آخر}$$

(شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و مانگاری) (شیمی ۳، صفحه ۸۰)

(کامران پهلوی)

«گزینهٔ ۴» - ۲۲۱

بررسی همهٔ گزینه‌ها:

گزینهٔ ۱): A عنصر گوگرد و B عنصر Si می‌باشد که $\text{SO}_۴$ و $\text{SiO}_۲$ مواد مولکولی هستند، در حالی که $\text{SiO}_۲$ کووالانسی است.

گزینهٔ ۲): آرایش الکترونی اتم گوگرد به $۳s^۲ ۳p^۴$ و سیلیسیم به $۳s^۲ ۳p^۲$ ختم می‌شود. شمار الکترون‌های با $I = ۱$ در گوگرد، بیشتر از این شمار در سیلیسیم است.

گزینهٔ ۳): عنصر B با کربن، SiC ایجاد می‌کند که به دلیل سختی بالای آن به عنوان ساینده در سنباده به کار می‌رود.

گزینهٔ ۴): فرمول نمک سدیم آنیون‌ها به صورت $\text{Na}_۴\text{SiO}_۴$ و $\text{Na}_۴\text{SO}_۴$ می‌باشد که مجموعاً دارای ۱۶ اتم سازنده است؛ در حالی که $\text{Ca}_۳(\text{PO}_۴)_۲$ دارای ۱۳ اتم سازنده است.

(شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و مانگاری) (شیمی ۳، صفحه‌های ۸۷ و ۸۸)

(محمد ذبیقی)

«گزینهٔ ۴» - ۲۲۲

بررسی همهٔ عبارت‌ها:

عبارت اول درست است. فرمول شیمیایی سدیم سیلیکات $\text{Na}_۴\text{SiO}_۴$ می‌باشد:

$$\frac{\text{شمار کاتیون}}{\text{شمار آنیون}} = \frac{۴}{۱} = ۴$$

عبارت دوم نادرست است. مدل دریای الکترونی برای توجیه برخی رفتارهای

فیزیکی فلزات مانند رسانایی الکتریکی و چکش خواری ارائه شده است. تنوع

در اعداد اکسایش جزء رفتارهای شیمیایی فلزات است.