

آزمون شماره ۱۰

۱۴۰۲/۰۸/۱۹



آزمون‌های سراسری کاج

گزینه درست را انتخاب کنید.

سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

سوالات آزمون دفترچه شماره (۱)

پایه دوازدهم تجربی

دوره دوم متوسطه

| | |
|------------------------|---------------------|
| شماره داوطلب: | نام و نام خانوادگی: |
| مدت پاسخگویی: ۴۰ دقیقه | تعداد سوال: ۲۰ |

عنوانی مواد امتحانی آزمون گروه آزمایشی علوم تجربی، تعداد سوالات و مدت پاسخگویی

| ردیف | مولود امتحانی | تعداد سوال | وضعیت پاسخگویی | شماره سوال | | مدت پاسخگویی |
|------|---------------|------------|----------------|------------|----|--------------|
| | | | | از | تا | |
| ۱ | زیست‌شناسی ۳ | ۲۰ | اجباری | ۱ | ۲۰ | ۴۰ دقیقه |
| | زیست‌شناسی ۱ | ۲۰ | | ۲۱ | ۴۰ | |



زیست‌شناسی

زیست‌شناسی (۲)

گروهی از یاخته‌های زنده فردی طی فرایندی پیوسته به وسیله انواعی از آنزیم‌ها، بخشی از طول ماده وراثتی را برای تولید مولکول‌های اجراکننده دستورات دنا (DNA) الگو قرار می‌دهند. در ارتباط با مراحل مختلف این فرایند، کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر به درستی بیان شده است؟

در هر مرحله از این فرایند که است، به طور قطع می‌توان گفت می‌شود.

۱) همه واحدهای نوکلئوتیدی جدید به رشتة الگو متصل - گروهی از پیوندهای اشتراکی، شکسته

۲) مولکول آنزیمی به نوعی توالی ویژه بر روی دنا نزدیک - بر طول رشتة‌های پلی‌نوکلئوتید حاصل، افزوده

۳) تغییراتی در اندازه بخش بازشده دنا ایجاد شده - پیوندهایی با انرژی کم بین دو نوع رشتة پلی‌نوکلئوتید، شکسته

۴) تنها بخشی از رشتة پلی‌نوکلئوتیدی حاصل به رشتة الگو متصل - بر غلظت فسفات ماده زمینه‌ای سیتوپلاسم یاخته، افزوده

کدام گزینه به درستی بیان شده است؟

«می‌توان گفت که همه آنزیم‌های بدن انسان،، اما فقط گروهی از آن‌ها»

۱) ضمن شرکت در واکنش‌های شیمیایی مصرف نمی‌شوند - باعث کاهش انرژی فعال‌سازی واکنش می‌شوند.

۲) دارای حداقل سه سطح از سطوح ساختاری پروتئین‌ها می‌باشند - می‌توانند به بیش از یک واکنش شیمیایی سرعت ببخشد.

۳) در pH بینه خود بهترین فعالیت را دارند - برای فعالیت به کوآنزیم‌هایی مانند آهن و مس نیاز دارند.

۴) در ساختار خود دارای اتم نیتروژن هستند - می‌توانند در خارج از یاخته فعال شوند.

کدام گزینه در رابطه با همه پروتئین‌های دارای بخش پروتئینی گلوبین و بخش غیرپروتئینی هم در بدن انسان درست است؟

۱) در وسط بخش غیرپروتئینی خود محلی برای اتصال انواع گازهای تنفسی محلول در خون دارند.

۲) در پی افزایش تاخورگی ساختار دوم خود، مقدمه تشکیل ساختار آرایش زیرواحدها را فراهم می‌کنند.

۳) در ساختار دوم پروتئینی خود دارای پیوند هیدروژنی بین گروههای غیرعاملی آمینواسیدهای خود هستند.

۴) تغییر یک جفت نوکلئوتید در ساختار ژن یا ژن‌های مربوط به تولید آن‌ها می‌تواند منجر به تغییر ساختار نهایی پروتئینی آن‌ها شود.

چند مورد در ارتباط با سطوح مختلف ساختاری در پروتئین‌ها. نادرست است؟

الف) جهت‌گیری گروههای تعیین‌کننده ویژگی‌های منحصر به فرد هر آمینواسید در ساختار دوم، متنوع‌تر از ساختار اول می‌باشد.

ب) آمینواسیدهای موجود در ساختار دوم پروتئین، تنها می‌توانند به صورت مارپیچ یا صفحه‌ای آرایش یابند.

ج) در ساختار دوم به صورت صفحه‌ای، آمینواسیدهای دو ردیف مجاور، در صفحات هم‌راستا با یکدیگر قرار دارند.

د) ساختار نهایی هر یک از زنجیرهای موجود در پروتئین هموگلوبین، حاصل آرایش چهار زیرواحد از دو نوع در کنار یکدیگر می‌باشد.

۱) ۴ (۴) ۲ (۳) ۳ (۲) ۴ (۱)

در خصوص فرایندی که در آن از روی بخشی از یک رشتة دنا، رنا تولید می‌شود، کدام مورد درست است؟

۱) آنزیم رناسب‌پاراز با داشتن جایگاه فعال برای هر دو رشتة دنا، به تشکیل رنای مکمل هر دوی آن‌ها می‌پردازد.

۲) این فرایند توسط نوعی کاتالیزور زیستی صورت می‌گیرد که در طول خود، دارای ضخامت یکنواختی می‌باشد.

۳) محصول حاصل از این فرایند، الزاماً باعث انتقال اطلاعاتی از هسته به رناتن می‌شود.

۴) اساس این فرایند، مشابه فرایندی می‌باشد که یکی از مهم‌ترین آنزیم‌های موجود در آن، می‌تواند بیش از یک نوع واکنش را کاتالیز کند.

با توجه به شکل مقابل که بخشی از یک رشتة پلی‌پیتیدی را نشان می‌دهد و شماره (۱)

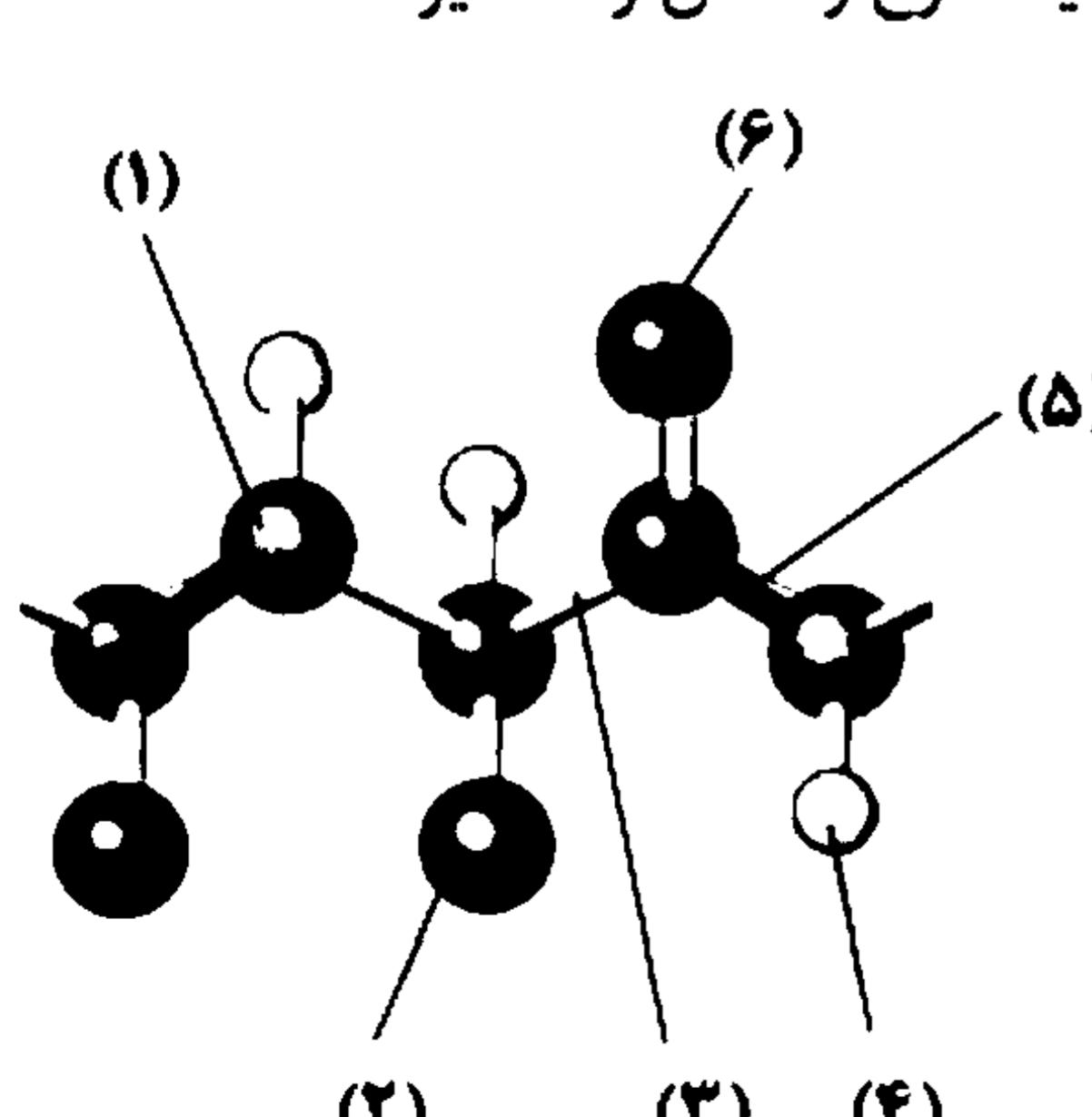
نیتروژن یک آمینواسید را مشخص می‌کند، نمی‌توان گفت

۱) شماره (۵) به دنبال جدا شدن هیدروژن گروه آمین و OH گروه کربوکسیل ایجاد شده است.

۲) شماره (۴) می‌تواند در ساختار دوم و سوم پروتئین به تشکیل پیوند کم‌انرژی بپردازد.

۳) شماره (۶) می‌تواند به کمک ماهیت شیمیایی خود در شکل دهی پروتئین مؤثر باشد.

۴) شماره (۲) در ساختار دوم مارپیچ پروتئین‌ها در بخش بیرونی مارپیچ قرار می‌گیرد.



زیست‌شناسی ۳

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
وبسایت **DriQ.com** مشاهده کنید.

سوال دوازدهم تجربی

-۷ چند مورد در ارتباط با همه یاخته‌های طبیعی که اطلاعات وراثتی آن‌ها در بیش از یک مولکول دنا ذخیره شده است، صدق می‌کند؟

الف) هر رشتہ تشکیل‌دهنده مولکول دنا، بخش‌هایی دارد که به منظور تولید رنا از آن استفاده می‌شود.

ب) همه مولکول‌هایی که آمینواسیدها را به سمت رنا نمی‌برند، به کمک یک نوع آنزیم در یاخته تولید شده‌اند.

ج) اگر دو زن مجاور، جهت رونویسی متفاوتی داشته باشند، قطعاً راهاندازهایی دارند که مجاور یکدیگر هستند.

د) حباب رونویسی در مرحله طویل شدن آن برخلاف حباب ایجادشده حین فرایند همانندسازی، تغییر ابعاد نمی‌دهد.

۳(۲)

۲(۴)

۱(۱)

۳) صفر

-۸ در متن زیر که از کتاب زیست‌شناسی (۳) برداشته شده است، چند غلط علمی وجود دارد؟

«به طور کلی میزان رونویسی یک زن به مقدار نیاز یاخته به فراورده‌های آن بستگی دارد. بعضی زن‌ها، مانند زن‌های سازنده رنای رناتنی در یاخته‌های تازه تقسیم‌شده بسیار فعال هستند. در این نوع زن‌ها، همزمان انواعی رنابسپاراز از زن رونویسی می‌کنند. به این دلیل که در هر زمان، رنابسپارازها در مراحل مختلفی از رونویسی هستند، در زیر میکروسکوپ الکترونی، اندازه رناهای ساخته‌شده متفاوت دیده می‌شود. در این حالت جهت رونویسی زن از سمت رناهای بلند به سمت کوتاه است.»

۳(۴)

۲(۳)

۱(۲)

۱) صفر

-۹ کدام یک از عبارت‌های زیر در ارتباط با آنزیم‌ها به درستی بیان شده است؟

۱) هر سمی که جایگاه فعال آنزیم را اشغال کند، از فعالیت آنزیم جلوگیری می‌کند.

۲) هر پیوندی که توسط یک آنزیم تشکیل می‌شود، تنها توسط آنزیم دیگری شکسته می‌شود.

۳) آنزیم‌ها همگی مولکول‌های آلی هستند، اما پیش‌ماده آن‌ها می‌تواند ماده آلی یا معدنی باشد.

۴) با افزایش غلظت پیش‌ماده در محیطی که آنزیم وجود دارد، همواره سرعت تولید فراورده افزایش می‌یابد.

-۱۰ با توجه به اطلاعات کتب درسی، کدام موارد در رابطه با همه آنزیم‌های بدن انسان که یکی از پیش‌ماده‌های آن‌ها مولکول CO_2 می‌باشد، درست است؟

الف) با ترکیب دو پیش‌ماده معدنی، نوعی فراورده آلی تولید می‌کنند.

ب) می‌توانند در خارج از محیط داخلی بدن فعالیت کنند.

ج) نقش بسیار مهمی در فرایندهای یاخته‌ای دارند.

د) در تولید گروهی از مواد دفعی موجود در ادرار نقش دارند.

۲) «ب»، «ج» و «د»

۱) «الف»، «ب»، «ج» و «د»

۴) «الف»، «ب» و «ج»

۳) «الف»، «ب» و «د»

-۱۱ در هسته یک یاخته بنیادی میلیونی‌دانی انسان، هر آنزیمی که، به طور حتم

۱) توانایی جدا کردن دو رشتہ راهانداز از یکدیگر را دارد - فاقد توانایی جدا کردن هیستون‌ها از اطراف دنا می‌باشد.

۲) با شکستن پیوند هیدروژنی، باعث تغییر شدید در پایداری دنا می‌شود - فاقد فعالیت نوکلئازی می‌باشد.

۳) باعث برقراری پیوند فسفو دی‌استر بین دو ریبونوکلئوتید می‌شود - نوعی آنزیم بسپاراز محسوب می‌شود.

۴) دارای توانایی شکستن پیوند فسفو دی‌استر بین دو نوکلئوتید است - حین همانندسازی دنا، باعث افزایش فسفات‌های آزاد در یاخته می‌شود.

-۱۲ کدام گزینه از نظر درستی یا نادرستی، با گزینه‌های دیگر متفاوت است؟

«در یک دنای خطی موجود در هسته یاخته‌های کناری معده، هرگاه همواره»

۱) بین دو زن متوالی، فقط یک راهانداز وجود داشته باشد - جهت رونویسی از روی این دو زن، یکسان است.

۲) بین دو زن متوالی، دو راهانداز وجود داشته باشد - رشتة الگوی این دو زن با یکدیگر متفاوت است.

۳) رشتة الگوی دو زن مجاور، متفاوت باشد - بین آن‌ها، دو راهانداز وجود دارد.

۴) رشتة الگوی دو زن مجاور، یکسان باشد - بین آن‌ها فقط یک راهانداز وجود دارد.

۴ زیست‌شناسی

سوال دوازدهم تعریفی

حل ویدئویی سوالات این درجه را در
وبایت DriQ.com مشاهده کنید.

۱۳- در رابطه با فرایندهای همانندسازی دنا و رونویسی از آن در یاخته‌های استوانه‌ای روده انسان، چند مورد به درستی بیان شده است؟

الف) همانندسازی رونویسی، ممکن است در کوتاه‌ترین مرحله اینترفال مشاهده شود.

ب) در رونویسی برخلاف همانندسازی، آنزیم جداکننده دو رشته دنا از یکدیگر، فعالیت نوکلئازی ندارد.

ج) در همانندسازی برخلاف رونویسی، هر دو رشته هر بخش از مولکول دنا، الگویی برای سنتز نوعی نوکلئیک اسید قرار می‌گیرند.

د) در رونویسی همانند همانندسازی، دو رشته دنای الگو، به تدریج از یکدیگر باز و مجدداً به هم متصل می‌شوند.

۱) ۴

۲) ۳

۳) ۲

۴) ۱

۱۴- چند مورد در رابطه با کاربرد آنزیمهای در صنعت، صحیح می‌باشد؟

«آنزمی که مورد استفاده قرار می‌گیرد، ممکن نیست شود.»

الف) در کاغذسازی و تولید سوخت زیستی - توسط یاخته‌های دیواره سیرابی گاو، ترشح

ب) برای دلمه کردن پروتئین شیر و تبدیل آن به پنیر - توسط جانداران افزاینده خدمات یوم‌سازگان، تولید

ج) در تولید شوینده‌هایی با قدرت تمیزکنندگی بالا - باعث گوارش پلی‌ساقارید ذخیره‌ای گیاهان در دهان انسان

د) در صنایع شوینده - تحت تأثیر هورمون سکرتین، ترشح آن به بخش ابتدایی روده باریک، بیشتر

۱) صفر

۲) ۳

۳) ۲

۴) ۱

۱۵- با توجه به مولکول زیر در فردی سالم و بالغ، کدام گزینه قطعاً صحیح است؟

۱) دارای چهار گروه حاوی Fe^{2+} بوده که دو به دو شبیه یکدیگر هستند.

۲) ساختار مربوط به تاخوردهای بیشتر زنجیره‌های آن، ناشی از نزدیک شدن گروه‌های R فقط بعضی از واحدهای سازنده هر زنجیره آن است.

۳) در خونی که از قلب به شش‌ها می‌رود نسبت به خونی که در مجاورت بافت‌ها می‌باشد، قطعاً حاوی O_2 کمتری است.

۴) در فرد مبتلا به کم‌خونی داسی‌شکل، به علت تغییر ترکیب آمینواسیدی آن، تغییر شکل گویچه قرمز از داسی‌شکل به گرد، رخ می‌دهد.

۱۶- کدام عبارت، الزاماً صحیح است؟

۱) جایگاه هر اتم سازنده هورمون اکسی‌توسین فقط، با روشهای سبب مشخص شدن چندرشته‌ای بودن دنا شد، تعیین می‌شود.

۲) پیوندهای هیدروژنی، اشتراکی و یونی برخلاف جایه‌جایی گروه‌های آب‌گزین، در تشکیل ساختار سوم پروتئین فاقد نقش هستند.

۳) تغییر در ترتیب و تکرار واحدهای سازنده هر نوع آنزیم، ساختاری که مبنای تشکیل آن پیوندهای هیدروژنی می‌باشد را تغییر می‌دهد.

۴) مولکولی که به مقدار فراوانی در زردپی و رباط وجود داشته و سبب استحکام آن‌ها می‌گردد، حداکثر از ترکیبات حاصل از چهار نوع عنصر تشکیل شده است.

۱۷- کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در ارتباط با سطوح ساختاری پروتئین‌ها، امکان وجود وجود»

۱) قرارگیری دو ساختار صفحه‌ای در بین دو ساختار مارپیچی - ندارد.

۲) تشکیل آخرین پیوند یونی همزمان با تشکیل آخرین پیوند اشتراکی - ندارد.

۳) مجاورت دو سمت یک ساختار مارپیچی بدون تشکیل پیوند هیدروژنی بین آن‌ها - دارد.

۴) تشکیل ساختارهای صفحه‌ای بر مبنای وجود ساختارهای مارپیچی در روند تولید نوعی پروتئین - دارد.

۱۸- با در نظر گرفتن یک یاخته پوششی اپیدرم انسان، چند مورد برای نکمل عبارت زیر نامناسب است؟

«هر آنزیم بسپارازی که به منظور انجام وظیفه خود در هسته نوکلئوتید واجد نوعی باز آلی را در جایگاه فعل خود قرار می‌دهد، به طور حتم»

الف) پورین - در انتهای فعالیت خود، حداقل دو زنجیره نوکلئیک اسیدی را در جایگاه فعل خود قرار داده است.

ب) پیریمیدین - بدون تشکیل پیوند هیدروژنی، نوکلئوتیدهایی واجد قند چهارکربنی را در مقابل یکدیگر قرار می‌دهد.

ج) پورین - در شرایطی، ابتدا نوعی پیوند اشتراکی را تشکیل و سپس طی فرایندی انرژی خواه از تعداد واحدهای سازنده نوعی پلیمر می‌کاهد.

د) پیریمیدین - پس از شروع فعالیت خود و به منظور تولید یک زنجیره نوکلئیک اسیدی، یک نوع پیوند را شکسته و تشکیل می‌دهد.

۱) ۴

۲) ۳

۳) ۲

۴) ۱



- ۱۹- کدام گزینه، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟
 «در یاخته‌های یوکاریوت، فرایнд پیرایش ویرایش، قطعاً»
- (۱) همانند - در بخشی از یاخته صورت می‌گیرد که واجد غشاهای منفذدار است.
 - (۲) همانند - با تشکیل و شکستن پیوند فسفو دی‌استر در یک رشته پلی‌نوکلئوتیدی همراه است.
 - (۳) برخلاف - پس از تشکیل آخرين پیوند بین فسفات و قند در نوعی نوکلئیک اسید انجام می‌گردد.
 - (۴) برخلاف - قبل از مرحله‌ای از چرخه یاخته‌ای انجام می‌گردد که تولید پروتئین‌ها افزایش می‌یابد.
- ۲۰- با در نظر گرفتن فرایند رونویسی از نوعی زن هسته‌ای در یک یاخته پوششی اپیدرم انسان، کدام گزینه، عبارت زیر را به نادرستی کامل می‌کند؟

«می‌توان گفت در مرحله رونویسی مرحله»

- (۱) اولین - همانند - طویل شدن، رناسباز سه رشته پلی‌نوکلئوتیدی را دربر می‌گیرد.
- (۲) آخرین - برخلاف - آغاز، پیوندهای هیدروژنی موجود در نوعی توالی ویژه دنا دست‌نخورده باقی می‌مانند.
- (۳) آخرین - همانند - طویل شدن، پیوند هیدروژنی بین دو رشته دئوکسی ریبونوکلئوتیدی تشکیل می‌شود.
- (۴) اولین - برخلاف - پایان، شکست پیوندهای غیراشتراکی بین نوکلئوتیدهای با قند متفاوت مشاهده نمی‌شود.

زیست‌شناسی (۱)

- ۲۱- با توجه به اطلاعات کتاب زیست‌شناسی (۱)، در یک فرد بالغ، اندام‌هایی وجود دارد که فقط در دوران جنبی توانایی تولید یاخته‌های خونی را دارند. می‌توان گفت که این اندام‌ها از نظر با یکدیگر شباهت و از نظر با یکدیگر تفاوت دارند.
- (۱) استقرار در زیر عضله دیافراگم - توانایی آزادسازی آهن گویچه‌های قرمز پیر و آسیدیده
 - (۲) توانایی ترشح هورمون اریتروپویتین - توانایی ساخت لیپوپروتئین‌های کم‌چگال و پرچگال
 - (۳) عبور خون خارج شده آن‌ها از سیاهرگ فوق‌کبدی - نقش داشتن در ورود چربی‌های لوله گوارش به محیط داخلی
 - (۴) داشتن نقش اصلی در بازگرداندن لنف به دستگاه گردش خون - کاهش مقدار سمیت نوعی ماده زائد نیتروژن دار

کدام موارد، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کنند؟

«فقط بعضی از گوییچه‌های سفید دارند.»

الف) دانه‌دار، هسته‌های چندقسمتی

ب) با دانه‌های روشن، هسته دوقسمتی

ج) دارای هسته دوقسمتی، سیتوپلاسم با دانه‌های تیره

د) دارای هسته تکی، منشاً میلیونی‌دی

(۱) «الف»، «ب»، «ج» و «د»

(۳) «الف» و «ج»

۲۲-

چند مورد، عبارت زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«می‌توان گفت که در بدن یک شخص سالم، منشاً میلیونی‌دی دارند.»

الف) کوچک‌ترین یاخته‌های خونی

ب) کوچک‌ترین گوییچه‌های سفید

ج) بزرگ‌ترین گوییچه‌های سفید

د) کوچک‌ترین گوییچه‌های سفید دانه‌دار

۱)

۲)

۳)

۴)

۲۴-

کدام گزینه، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«در بدن یک فرد سالم، مقدار در بزرگ‌سیاهرگ زبرین، از بزرگ‌سیاهرگ زیرین، است.»

(۱) اسیدهای چرب همانند آمینواسیدها - بیشتر

(۳) HDL همانند هورمون سکرتین - کم‌تر

(۲) گلوکز برخلاف اریتروپویتین - کم‌تر

(۴) املاح آهن برخلاف لیپیدها - بیشتر

۶ زیست‌شناسی

سوال دوازدهم تعریفی

حل ویدئویی سوالات این درجه را در
وبسایت **DriQ.com** مشاهده کنید.

۲۵- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب کامل می‌کند؟

«هر بافت دیواره قلب یک انسان سالم، قطعاً می‌باشد.»

۱) ماهیچه‌ای قابل مشاهده در - دارای یاخته‌هایی با نمای تیره و روشن

۲) پیوندی - در لایه‌ای قرار دارد که در تشکیل دریچه‌های قلبی واجد نقش

۳) پوششی - در تماس با نوعی بافت دارای رشتہ‌های کلاژن و کشسان

۴) به کار رفته در خارجی‌ترین لایه - در تماس با مایع روان‌کننده حرکات قلب

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

«در انسان،، می‌تواند باعث شود.»

۱) افزایش پروتئین حمل‌کننده پنی‌سیلین در خون همانند مصرف کم مایعات - افزایش احتمال تورم در اندام‌های انتهایی بدن

۲) قرارگیری در ارتفاعات برخلاف ابتلا به بیماری سینه‌پهلو - افزایش ترشح هورمون اریتروپویتین از کبد

۳) افزایش مصرف غذاهای چرب همانند افزایش فعالیت پروترومبیناز - کاهش قدرت انقباض میوکارد قلب

۴) گیرنده حساس به فشار برخلاف گیرنده حساس به کاهش اکسیژن - تأمین نیازهای بدن در شرایط خاص

۲۷- کدام دو مورد، فقط درباره بعضی از اندام‌های غیرلوفی که خون خارج شده از آن‌ها به سیاهرگ باب وارد می‌شود، صحیح است؟

الف) واجد شبکه مویرگی فاقد بخش سیاهرگی می‌باشد.

ب) توانایی تولید حداقل یک نوع هورمون را دارد.

ج) با اختلال در عملکرد نوعی از یاخته‌های آن، فرد به نوعی کم‌خونی خطرناک مبتلا می‌گردد.

د) در جداسازی آهن از گویچه‌های قرمز آسیب‌دیده، نقش کلیدی دارد.

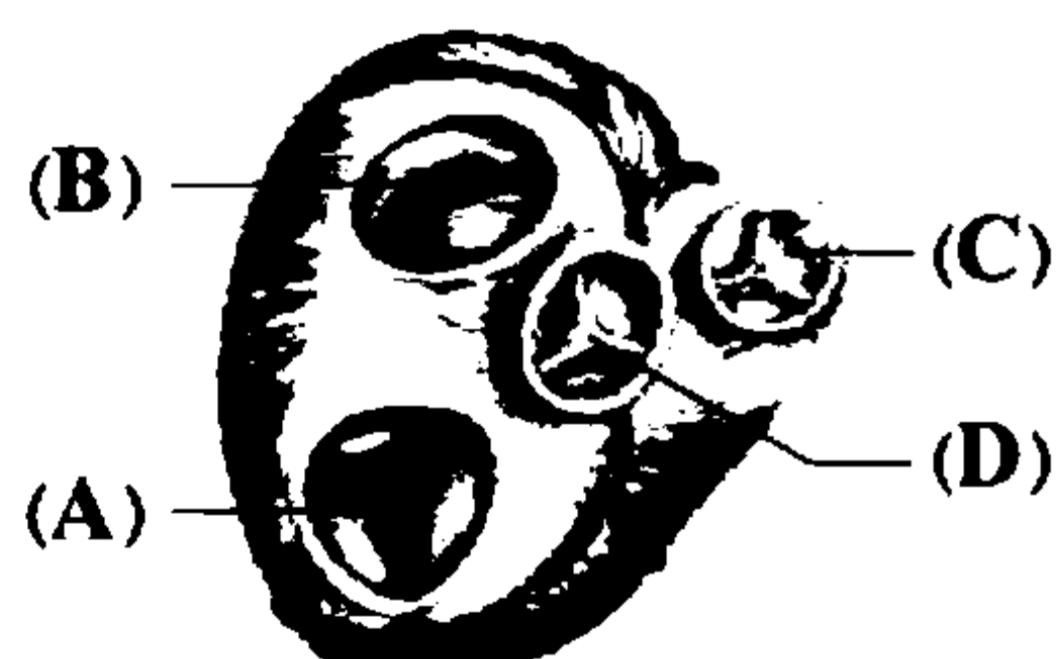
۱) «الف» و «ج»

۲) «ب» و «د»

۳) «الف» و «د»

۴) با توجه به شکل، کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر نامناسب است؟

«در فردی بالغ و در حال استراحت،، می‌تواند نشان‌دهنده وجود تنگی در بخش باشد.»



۱) ایجاد ادم در بخش‌هایی از ریه - (B)

۲) افزایش مدت‌زمان چرخه ضربان قلب - (D)

۳) خروج ۳۰ میلی‌لیتر خون از بطون راست پس از هر انقباض - (A)

۴) افزایش فشار سرخرگی که در زیر قوس سرخرگ آئورت دوشاخه می‌شود - (C)

۲۹- در ارتباط با فردی سالم، کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«آن دسته از رگ‌های واجد سه لایه اصلی در دیواره خود که لایه ماهیچه‌ای ضخیم‌تری دارند، دسته دیگر، به طور قطع»

۱) همانند - در سمت خارج لایه ماهیچه‌ای جدار خود، فاقد رشتہ‌های الاستیک می‌باشد.

۲) برخلاف - در ابتدای شبکه‌های متشكل از کوچک‌ترین رگ‌های بدن قرار دارد.

۳) همانند - لایه واجد رشتہ‌های کشسان فراوان، ضخیم‌ترین لایه جدار آن‌ها است.

۴) برخلاف - در قسمت‌های سطحی اندام‌ها مشاهده نمی‌شوند.

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

«در هر جانوری که ، به طور حتم»

۱) تبادل مواد غذایی به واسطه مویرگ‌ها انجام می‌گردد - خون ضمن یک بار از دهلیز و بطون قلب عبور می‌کند.

۲) همولنف در مجاورت یاخته‌ها در جریان است - بیشتر دریچه‌های قلب، در ایجاد جریان یک طرفه به منظور ورود همولنف به قلب فاقد نقش هستند.

۳) به واسطه شش، گازهای تنفسی را با نوعی مایع مبادله می‌کند - جریان پیوسته‌ای از هوای تازه در مجاورت بخش مبادله‌ای آن‌ها برقرار می‌گردد.

۴) بعضی از یاخته‌ها با ایجاد منافذ شرایط را برای گردش آب فراهم می‌کنند - بیشتر یاخته‌های سطح درونی بدن تازک‌دار بوده و فاقد تماس با مجرای ورود آب به حفره میانی هستند.

زیست‌شناسی ۷

سوال دوازدهم تجربی

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت **DriQ.com** مشاهده کنید.

۳۱- با توجه به مطالب کتاب زیست‌شناسی (۱)، چند مورد در رابطه با قلب یک انسان سالم و رگ‌های متصل به آن به درستی بیان شده است؟

- الف) از قوس سرخرگ آئورت سه شاخه منشعب می‌شوند که قطر شاخه سمت چپ از سایر شاخه‌ها بیشتر است.
- ب) تعداد طناب‌های ارجاعی و بر جستگی‌های ماهیچه‌ای موجود در بطن راست نسبت به بطن چپ بیشتر است.
- ج) طول سیاهرگ‌هایی که از ششی با سه لوب به سمت قلب می‌آیند، از سیاهرگ‌هایی سمت مقابل بیشتر است.
- د) ضخامت ماهیچه قلب در بخش‌های مختلف دهلیز راست با هم برابر نمی‌باشد و در قسمت‌های پایینی بیشتر است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

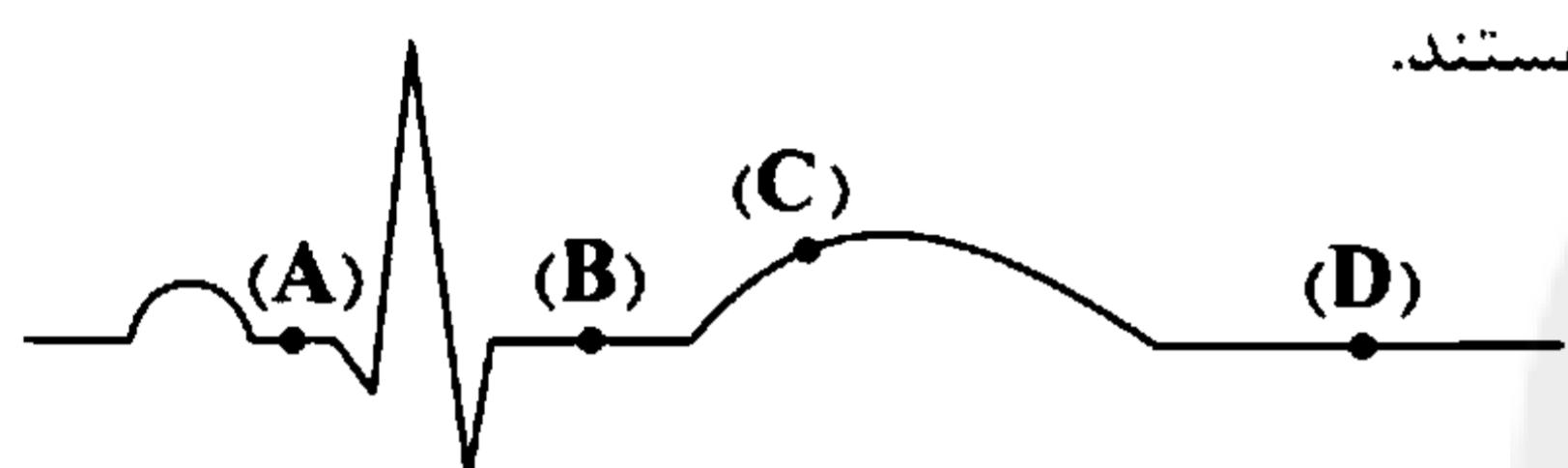
۱ (۱)

۳۲- کدام مورد، عبارت زیر را به طور مناسبی تکمیل می‌کند؟

«با توجه به تنوع گردش مواد در جانوران مختلف، می‌توان گفت (در) هر جانوری که برخلاف»

- (۱) آب محیط را از طریق یاخته‌های سازنده منافذ وارد بدن خود می‌نماید - هیدر، مایع درون خود را به کمک زوائدی حرکت می‌دهد.
- (۲) دارای ساده‌ترین سامانه گردش بسته است - انسان، در محل اتصال سیاهرگ به قلب دارای دریچه می‌باشد.
- (۳) از قلب خود تنها یک سرخرگ خارج می‌نماید - ملح، در مایع مجاور یاخته‌های خود دارای گازهای تنفسی مختلف است.
- (۴) خون اکسیژن دار را به صورت یکباره به اندام‌ها منتقل می‌نماید - مار، یاخته‌های داخلی قلب می‌توانند با خون تیره در تماس باشند.

۳۳- از نوار قلب برای بررسی عملکرد الکتریکی ماهیچه قلبی و همچنین بررسی سلامتی بافت گرهی آن استفاده می‌شود. با توجه به منحنی زیر، در نقطه



(۱) (A) مانند نقطه (D)، تنها گروهی از سلول‌های ماهیچه‌ای میوکارد قلب در حال استراحت هستند.

(۲) (D) برخلاف نقطه (B)، میزان فشار خون سرخرگ ششی از فشار بطن راست بیشتر است.

(۳) (A) برخلاف نقطه (C)، پیام تحریکی در حال خروج از گره دهلیزی - بطنی می‌باشد.

(۴) (B) مانند نقطه (A)، وضعیت دریچه‌های قلبی نسبت به مرحله قبلی چرخه تغییر کرده است.

۳۴- زنی ۴۵ ساله با اطلاعات زیر در برگه آزمایش خون خود به شما مراجعه کرده است. با توجه به اطلاعات موجود در برگه آزمایش، دیده شدن کدام یک در این فرد محتمل نیست? (اعداد به ازای تعداد یا مقدار در هر میلی‌متر مکعب خون است).

| | |
|-----------|-------------|
| ۳,۴۰۰,۰۰۰ | RBC |
| ۱۱,۲۰۰ | WBC |
| ۲۷۵,۰۰۰ | PLT |
| ۱۰۲ | LDL |
| ۶۴ | HDL |
| ۱۸۸ | تری‌گلیسرید |

(۱) رسوب کلسترول بر روی دیواره سرخرگ‌های تغذیه‌کننده ماهیچه قلب فرد

(۲) افزایش ترشح یاخته‌هایی ویژه در کلیه و کبد و اثرگذاری آن بر یاخته‌های میلوقیدی فرد

(۳) افزایش فعالیت مولکول‌های L-شکل در خون فرد در راستای رسوب دادن برخی آنتی‌زن‌ها

(۴) جریان طبیعی ترشحات لیپیدی - نمکی کبد به درون بخش ابتدایی روده باریک

۳۵- کدام مورد در ارتباط با انواع مویرگ‌ها نادرست است؟

(۱) مویرگ‌های موجود در اندام ترشح‌کننده آنزیم‌های صfra، می‌توانند غشای پایه‌ای ناقص و غیرپیوسته داشته باشد.

(۲) مویرگ‌هایی با غشای پایه پیوسته، می‌توانند در محل مراکز تنظیم تنفس بدن انسان مشاهده شوند.

(۳) مویرگ‌هایی با غشای پایه ضخیم، یاخته‌هایی دارند که در محل قرارگیری هسته برآمده می‌باشند.

(۴) مویرگ‌های دارای منافذ فراوان یاخته‌ای همانند مویرگ‌های دارای حفرات بین یاخته‌ای، می‌توانند در حفره شکمی مشاهده شوند.

۳۶- چند مورد در رابطه با اجزای دستگاه لنفي انسان، صحیح می‌باشد؟

الف) لنف خروجی از دست راست همانند لنف خروجی از اولین کونون روده بزرگ، به مجرای لنفي مشترکی تخلیه می‌شود.

ب) نوعی اندام لنفي موجود در قفسه سینه فرد، در پشت حفره‌ای از قلب واقع شده است که در دیواره پشتی آن، گره‌های شبکه هادی وجود دارد.

ج) نوعی رگ خونی مرتبط با طحال که نسبت به رگ خونی دیگر آن، از لوزه‌ها دورتر است، دارای خونی می‌باشد که از نظر ترکیب گازهای تنفسی، به سرخرگ ششی نزدیک‌تر از سرخرگ آئورت است.

د) مجرای لنفي قطورتر، به رگی تخلیه می‌شود که نسبت به رگ مشابه واقع در سمت مقابل بدن، دارای قطر بیشتری می‌باشد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۸ زیست‌شناسی

سوال دوازدهم تجربی

حل ویدئویی سوالات این دقایق را در
وبسایت **DriQ.com** مشاهده کنید.

۳۷- در شبکه هادی قلب انسان، طویل‌ترین الیاف در بین الیاف‌های بین‌گرهی همانند طویل‌ترین الیاف منشأ گرفته از گره اول چه مشخصه‌ای دارند؟

۱) در فاصله ابتدای موج T تا قله آن تحریک می‌شوند.

۲) پیام تحریک را فقط به یاخته‌های ماهیچه‌ای تخصیص یافته منتقل می‌کنند.

۳) از یاخته‌هایی با توانایی هدایت سریع پیام الکتریکی تشکیل شده است.

۴) به طور کامل فقط در یکی از حفرات کوچک‌تر قلبی قرار گرفته است.

۳۸- چند مورد به دنبال هر نوع آسیب در دیواره کوچک‌ترین رگ‌های بدن انسان بالغ مشاهده می‌شود؟

الف) کوچک‌ترین اجزای بخش یاخته‌ای خون در جلوگیری از هدر رفت خون نقش اصلی را بر عهده دارند.

ب) انواعی از پروتئین‌های موجود در بخش بالایی لوله سانتریفیوژ خون، در محل آسیب مشاهده می‌شود.

ج) به دنبال فعالیت ترشحی گروهی از یاخته‌ها، تغییراتی در انحلال پذیری نوعی پروتئین در خوناب ایجاد می‌شود.

د) ساختاری مانع از خروج خون از مویرگ می‌شود که بخش اعظم آن از فراوان ترین اجزای بخش یاخته‌ای تشکیل می‌شود.

۴)

۳)

۲)

۱)

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

«در همه لحظاتی که دریچه مرتبط با قلب است، به طور حتم می‌توان گفت»

۱) بزرگ‌ترین - باز - به دنبال انقباض گروهی از یاخته‌های ماهیچه‌ای، حجم خون داخل بطن‌ها افزایش می‌یابد.

۲) عقبی‌ترین - بسته - میزان کشیدگی دیواره رگ‌های خروجی از بطن‌ها در حال کاهش است.

۳) جلویی‌ترین - باز - به دنبال فعالیت گروهی از ساختارهای گرهی قلب، موج T ثبت می‌شود.

۴) بالاترین - بسته - فشار خون بیشینه در دستگاه گردش خون فرد ایجاد نمی‌شود.

۴۰- کدام گزینه درباره هر مهره‌دار بالغی صادق است که سه دریچه مرتبط با قلب به تنظیم عبور خون بین بخش‌های مختلف دستگاه گردش مواد

آن می‌پردازد؟

۱) قلب به صورت دو تلمبه با فشار متفاوت به انتقال خون غیرروشن می‌پردازد.

۲) همه یاخته‌های بدن به وسیله انشعاباتی از سرخرگ خروجی از سطوح تنفسی تغذیه می‌شوند.

۳) انقباض یاخته‌های ماهیچه‌ای بطن در تنظیم وضعیت همه دریچه‌های مرتبط با قلب نقش دارد.

۴) انقباض یاخته‌های یک بطن جهت پمپاژ خون برای رسیدن خون به سطوح تنفسی ضروری است.

سایت کنکور

آزمون شماره ۱۰

جمعه ۱۹/۰۸/۱۴۰۲



آزمون‌های سراسری کاح

گزینه درست را انتخاب کنید.

سال تحصیلی ۱۴۰۳-۱۴۰۲

سوالات آزمون دفترچه شماره (۲)

پایه دوازدهم تجربی

دوره دوم متوسطه

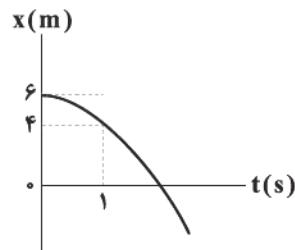
| | |
|------------------------|---------------------|
| شهرهاداوطی: | نام و نام خانوادگی: |
| مدت پاسخگویی: ۵۵ دقیقه | تعداد سوال: ۵۰ |

عنوانین مواد امتحانی آزمون گروه آزمایشی علوم تجربی، تعداد سوالات و مدت پاسخگویی

| ردیف | مواد امتحانی | تعداد سوال | وضعیت پاسخگویی | شماره سوال | | مدت پاسخگویی |
|------|--------------|------------|----------------|------------|-----|--------------|
| | | | | تا | از | |
| ۱ | فیزیک ۳ | ۱۵ | اجباری | ۴۱ | ۵۵ | ۳۰ دقیقه |
| | فیزیک ۱ | ۱۰ | زوج کتاب | ۵۶ | ۶۵ | |
| | فیزیک ۲ | ۱۰ | | ۶۶ | ۷۵ | |
| ۲ | شیمی ۳ | ۱۵ | اجباری | ۷۶ | ۹۰ | ۲۵ دقیقه |
| | شیمی ۱ | ۱۰ | زوج کتاب | ۹۱ | ۱۰۰ | |
| | شیمی ۲ | ۱۰ | | ۱۰۱ | ۱۱۰ | |



۴۱- نمودار مکان-زمان متحرکی که روی محور X حرکت می‌کند، به صورت سه‌می شکل زیر است. تندی متحرک در لحظه عبور از مبدأ مکان



چند برابر تندی آن در لحظه $t = 15$ است؟

۲ (۱)

$\sqrt{3}$ (۲)

۱ (۳)

$2\sqrt{2}$ (۴)

۴۲- متحرکی با تندی اولیه v_0 و شتاب ثابت $\ddot{a} = \frac{m}{s^2}$ به صورت تندشونده حرکت می‌کند. اگر جابه‌جایی متحرک در ۲ ثانية سوم حرکتش، 50 درصد بیشتر از جابه‌جایی آن در ۲ ثانية اول حرکتش باشد. v_0 بر حسب SI در کدام گزینه به درستی آمده است؟

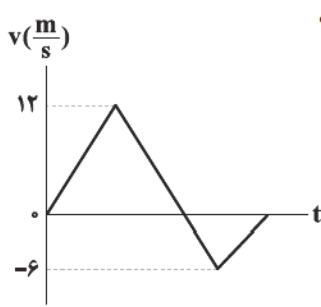
۳۲ (۴)

۲۰ (۳)

۲۴ (۲)

۲۸ (۱)

۴۳- نمودار سرعت-زمان متحرکی که بر روی محور X حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. سرعت متوسط متحرک در مدتی که در جهت محور



X حرکت می‌کند، چند برابر سرعت متوسط آن در مدتی است که در خلاف جهت محور X حرکت می‌کند؟

۲ (۱)

-۲ (۲)

$-\frac{1}{2}$ (۳)

$\frac{1}{2}$ (۴)

سایت کنکور

۴۴- بر روی دو ریل موازی و مستقیم، دو قطار با طول‌های $L_A = 210\text{m}$ و $L_B = 240\text{m}$ با تندی‌های ثابت $v_A = 14 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ و $v_B = 16 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ در حال

حرکت به سمت هم هستند. از زمانی که ابتدای دو قطار به هم دیگر می‌رسد، لوکوموتیوران قطار A، چند ثانیه قطار B را در کنار خود می‌بیند؟

۷ (۴)

۸ (۳)

۱۴ (۲)

۱۵ (۱)

۴۵- معادله مکان-زمان متحرکی به صورت $x = 4t^2 - bt + c$ است. در ثانیه‌های متواالی، تندی متوسط این متحرک را اندازه می‌گیریم و مشاهده

می‌کنیم که تندی متوسط آن در ثانیه سوم، کمینه است. بزرگی سرعت متوسط این متحرک در ۲ ثانیه سوم حرکت چند متر بر ثانیه است؟

۲۰ (۴)

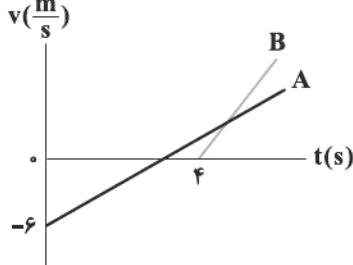
۲۵ (۳)

۱۵ (۲)

۱۲/۵ (۱)

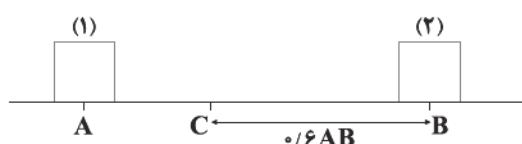


- ۴۶- نمودار سرعت - زمان دو متحرک A و B که در یک مسیر مستقیم و از یک نقطه به ترتیب با شتاب های ثابت $a+2$ و a (برحسب SI) شروع به حرکت کرده اند، مطابق شکل زیر است. اگر پس از شروع حرکت متحرک B، حداقل فاصله دو متحرک از هم ۷ متر باشد، در لحظه $t=10s$ فاصله آنها از یکدیگر چند متر است؟



- ۳۲ (۱)
۲۴ (۲)
۱۶ (۳)
۰ (۴) صفر

- ۴۷- مطابق شکل زیر، دو متحرک (۱) و (۲) که با سرعت های ثابتی روی مسیر مستقیم حرکت می کنند، هم زمان از نقاط A و B و می گذرند و در نقطه C از کنار هم عبور می کنند. اگر متحرک (۲) در مدت زمان ۲۰s از نقطه A به نقطه C برسد، چند ثانیه طول می کشد تا متحرک (۱) از نقطه C به نقطه B برسد؟

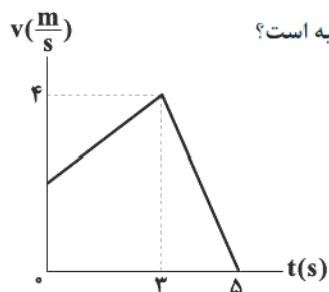


- ۳۰ (۱)
۱۵ (۲)
۴۵ (۳)
۷۵ (۴)

- ۴۸- بردار سرعت متحرکی که روی محور X در حال حرکت است، در لحظات $t_1=4s$, $t_2=10s$, $t_3=14s$ و $t_4=16s$ به ترتیب برابر با $\bar{v}_1=-8\hat{i}(\frac{m}{s})$, $\bar{v}_2=8\hat{i}(\frac{m}{s})$ و $\bar{v}_3=12\hat{i}(\frac{m}{s})$ در کدام گزینه به درستی آمده است؟

- ۱/۲\hat{i} (۴) ۱/۲\hat{i} (۳) ۱/۶\hat{i} (۲) ۰ (۱) صفر

- ۴۹- متحرکی در امتداد محور X در حال حرکت است و نمودار سرعت - زمان آن مطابق شکل زیر است. اگر اندازه شتاب متوسط این متحرک در



- ۵ ثانیه اول حرکتش برابر $\frac{m}{s}$ باشد، سرعت متوسط متحرک در ۴ ثانیه اول حرکتش چند متر بر ثانیه است؟
- ۲ (۱) ۱ (۲) ۴ (۳) ۳ (۴)

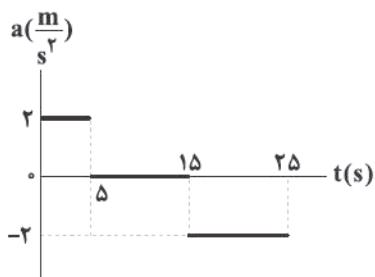
- ۵۰- متحرکی با شتاب ثابت روی محور X حرکت می کند و در مبدأ زمان از مبدأ مکان با تندي v عبور می کند و در ادامه در لحظه t' با تندي $\frac{v}{3}$ در حال نزدیک شدن به مبدأ مکان است. نسبت مسافت طی شده به بزرگی جابه جایی در بازه زمانی $t=t'$ تا $t=0$ چقدر است؟

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

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

سؤال دوازدهم تجربی

- ۵۱- نمودار شتاب-زمان متوجهی که با تنیدی اولیه $\frac{\text{km}}{\text{h}}$ در جهت منفی محور X حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. در ۲۵ ثانیه اول حرکت، چند ثانیه نوع حرکت، تندشونده است؟



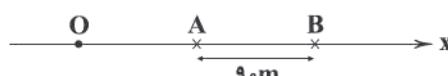
(۱) صفر

(۲) ۵

(۳) ۱۵

(۴) ۱۰

- ۵۲- مطابق شکل زیر، متوجهی که از نقطه O و از حال سکون با شتاب ثابت $\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ روی محور X شروع به حرکت کرده است، فاصله بین دو نقطه A و B را در مدت زمان ۶s طی می‌کند. فاصله OA چند متر است؟



۸ (۲)

۶ (۱)

۱۶ (۴)

۱۲ (۳)

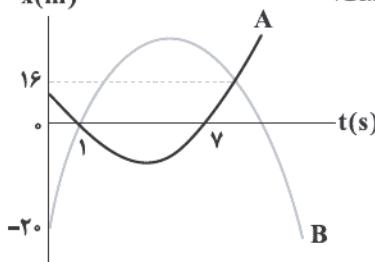
- ۵۳- دو متوجه A و B به ترتیب با تنیدی‌های $v_B = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ و $v_A = 12 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ در یک راستا به طرف هم در حال حرکت هستند. در لحظه‌ای که فاصله آن‌ها از هم برابر 84 m است، متوجه A با شتاب $\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ حرکت خود را کند تا بایستد. اندازه شتاب کندشونده متوجه B از

- این لحظه به بعد چند متر بر مربع ثانیه باشد تا دو متوجه به هم برخورد نکنند؟

(۱) بزرگ‌تر از $\frac{1}{3}$ (۲) کوچک‌تر از $\frac{6}{5}$ (۳) بزرگ‌تر از $\frac{5}{6}$

- ۵۴- شکل زیر، نشان‌دهنده نمودار مکان-زمان دو متوجه A و B است که در مبدأ زمان با شتاب ثابت شروع به حرکت کرده‌اند. اگر سرعت دو

- متوجه در لحظه $t = 5 \text{ s}$ یکسان باشد، حداقل جایی متوجه B در جهت محور X چند متر است؟



۶۰/۵ (۱)

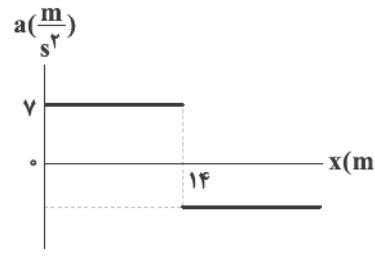
۳۶ (۲)

۴۵/۵ (۳)

۵۰ (۴)

- ۵۵- متوجهی از حال سکون و در مبدأ مکان در راستای محور X شروع به حرکت می‌کند. در لحظه‌ای که به مکان $x = 14 \text{ m}$ می‌رسد، شتاب آن تغییر کرده و تا توقف کامل به حرکتش ادامه می‌دهد. اگر نمودار شتاب-مکان این متوجه مطابق شکل زیر باشد، بزرگی سرعت متوسط

- متوجه در کل مدت زمان حرکت چند متر بر ثانیه است؟



۴ (۱)

۵ (۲)

۶ (۳)

۷ (۴)

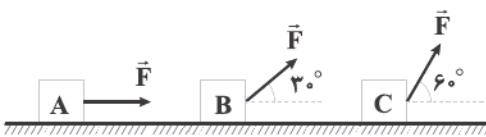
محل انجام محاسبات

توجه: داوطلب گرامی، لطفاً از بین سوالات زوج درس ۱ (فیزیک ۱)، شماره ۵۶ تا ۶۵ و زوج درس ۲ (فیزیک ۲)، شماره ۶۶ تا ۷۵، فقط یک سری را به انتخاب خود پاسخ دهید.

زوج درس ۱

فیزیک ۱ (سؤالات ۵۶ تا ۶۵)

- ۵۶- مطابق شکل زیر، سه جسم A، B و C تحت تأثیر سه نیروی هماندازه، روی سطح افقی بدون اصطکاک از حال سکون شروع به حرکت می‌کنند. در یک جایه‌جایی یکسان، اگر کار انجام‌شده توسط هر یک از این سه نیرو روی اجسام، W_A ، W_B و W_C باشد، کدام گزینه در مورد مقایسه این سه کار صحیح است؟



$$W_A > W_B > W_C \quad (1)$$

$$W_A = W_B = W_C \quad (2)$$

$$W_C > W_B > W_A \quad (3)$$

$$W_A > W_C > W_B \quad (4)$$

- ۵۷- اگر تندی حرکت جسمی ۳۰ درصد کاهش یابد، انرژی جنبشی آن ۲۰٪ ژول تغییر می‌کند. اگر تندی حرکت این جسم نسبت به حالت اولیه، ۳۰ درصد افزایش یابد، انرژی جنبشی آن چند ژول می‌شود؟

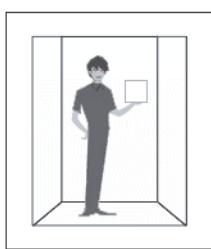
$$400 \quad (4)$$

$$625 \quad (3)$$

$$576 \quad (2)$$

$$676 \quad (1)$$

- ۵۸- مطابق شکل زیر، شخصی به جرم 80 kg درون آسانسوری قرار دارد و یک جعبه به جرم 2 kg را کف دست خود نگه داشته است. اگر آسانسور با تندی ثابت $\frac{\text{m}}{\text{s}}$ بالا برود، در مدت زمان ۲۰ ثانیه، کار نیروی سطح آسانسور بر روی شخص و کار نیروی دست شخص بر روی



$$\text{جمعه، به ترتیب از راست به چپ ژول است؟} \quad (g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}})$$

$$320 \text{ و } 13120 \quad (1)$$

$$-320 \text{ و } 13120 \quad (2)$$

$$320 \text{ و } 12800 \quad (3)$$

$$-320 \text{ و } 12800 \quad (4)$$

- ۵۹- برای آن‌که تندی خودرو از حال سکون به ۷ لیتر سوخت مصرف شود، برای آن‌که تندی خودرو از ۷ به ۲۷ برسد، چند لیتر سوخت لازم است؟ (از اتفاف انرژی صرف نظر کنید و فرض کنید تمام انرژی به دست آمده از سوخت، صرف افزایش انرژی جنبشی خودرو می‌شود).

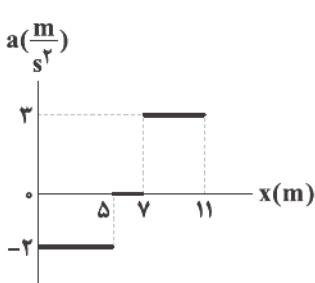
$$0/03 \quad (4)$$

$$0/02 \quad (3)$$

$$0/015 \quad (2)$$

$$0/01 \quad (1)$$

- ۶۰- نمودار شتاب - مکان جسمی به جرم 2 kg که روی مسیری مستقیم حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. کار کل نیروهای وارد بر این جسم در



جا به جایی از مکان $x_1 = 7\text{ m}$ تا $x_2 = 11\text{ m}$ چند ژول است؟

$$12 \quad (1)$$

$$18 \quad (2)$$

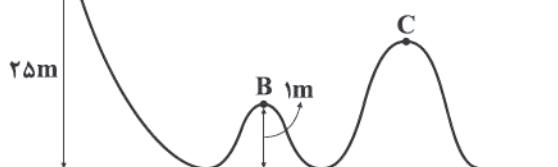
$$24 \quad (3)$$

$$36 \quad (4)$$



۶۱- مطابق شکل زیر، جسمی به جرم 2 kg از نقطه A از حالت سکون رها می‌شود و با تندي $\frac{m}{s}$ از نقطه C می‌گذرد. تغییر انرژی پتانسیل

گرانشی جسم در جایه‌جایی از نقطه B تا نقطه C چند ژول است؟ ($g = 10 \frac{N}{kg}$)



۱۲۰) ۱

۸۰) ۲

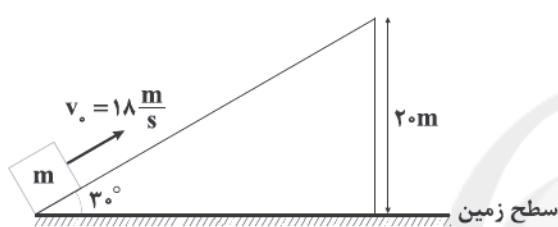
۵۰) ۳

۴۰) ۴

۶۲- مطابق شکل زیر، جسمی به جرم m از پایین سطح شیب‌دار بدون اصطکاکی با تندي $\frac{m}{s}$ مماس بر سطح به سمت بالا پرتاب می‌شود. نسبت

انرژی جنبشی جسم به انرژی پتانسیل گرانشی آن پس از طی مسافت 48 m روی سطح شیب‌دار در کدام گزینه به درستی آمده است؟

$g = 10 \frac{N}{kg}$ و سطح زمین را مبدأ انرژی پتانسیل گرانشی در نظر بگیرید.)



۱۶) ۱

۱۳) ۲

۱۴) ۳

۱۵) ۴

۶۳- نمودار سرعت-زمان جسمی که از حالت سکون روی محور X شروع به حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. کار برایند نیروهای وارد بر جسم

بین لحظات $t = 0$ تا $t = 2\text{ s}$ چند برابر کار برایند نیروهای وارد بر جسم بین لحظات $t = 2\text{ s}$ تا $t = 4\text{ s}$ است؟



۲) ۱

۱) ۲

۱) ۳

۱) ۴

۶۴- در شرایط خلا، جسمی به جرم $2/5\text{ kg}$ بدون سرعت اولیه از ساختمانی به ارتفاع h رها می‌شود. اگر پس از طی 20° درصد از مسیر، اندازه

اختلاف انرژی جنبشی و انرژی پتانسیل گرانشی جسم برابر با $J = 6$ باشد، ارتفاع ساختمان چند متر است؟ ($g = 10 \frac{N}{kg}$) و سطح زمین را به

عنوان مبدأ انرژی پتانسیل گرانشی در نظر بگیرید).

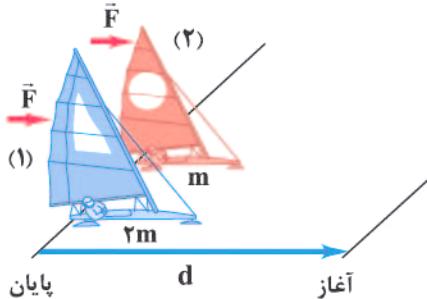
۶) ۴

۴/۵) ۳

۴) ۲

۳) ۱

- ۶۵- مطابق شکل زیر، دو قایق بادبانی مخصوص حركت روی سطوح یخزده، دارای جرم‌های m و $2m$ ، روی دریاچه افقی و بدون اصطکاکی قرار دارند و نیروی ثابت و یکسان \vec{F} با وزیدن باد به هر دو وارد می‌شود. هر دو قایق از حال سکون شروع به حرکت می‌کنند و از خط پایان به فاصله d می‌گذرند. چه تعداد از عبارت‌های زیر صحیح است؟



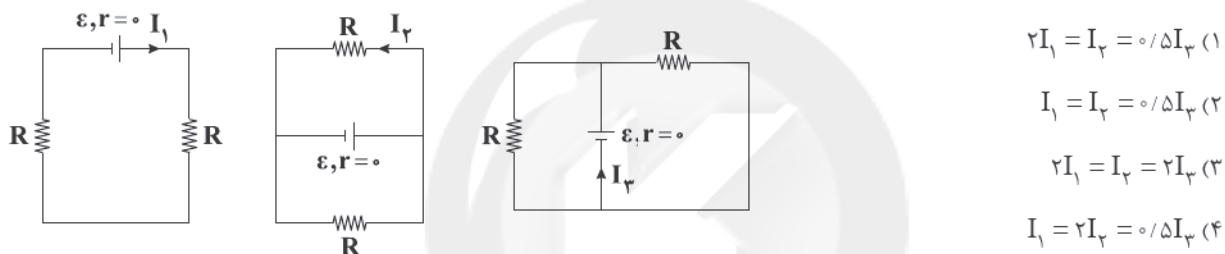
- (الف) هنگام عبور از خط پایان، تندی قایق (۲)، ۲ برابر تندی قایق (۱) است.
 (ب) در هنگام عبور از خط پایان، انرژی جنبشی دو قایق با هم برابر است.
 (ج) کار کل انجام‌شده روی دو قایق در مسیر مسابقه، برابر است.

- (۱) صفر
 (۲) $1/2$
 (۳) $3/4$
 (۴) $2/3$

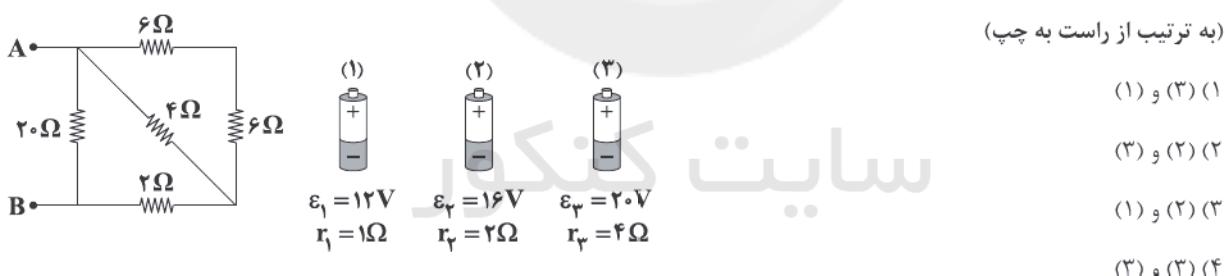
زوج درس ۲

سوالات ۶۶ تا ۷۵

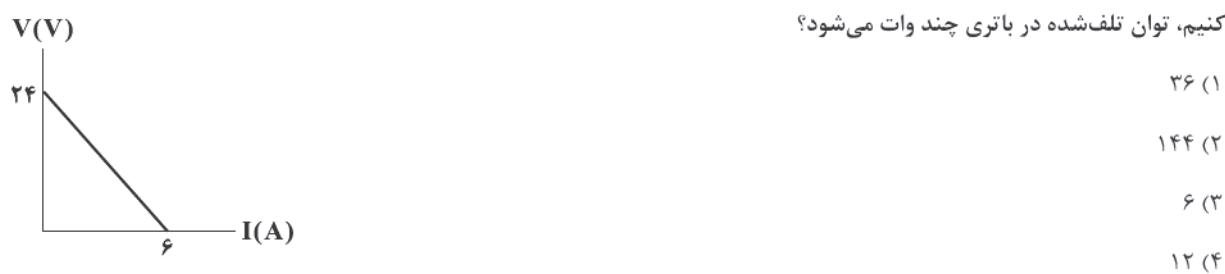
- ۶۶- در مدارهای شکل زیر، چه رابطه‌ای بین جریان‌های I_1 ، I_2 و I_3 وجود دارد؟ (تمامی مولدها یکسان و همگی ایده‌آل هستند).



- ۶۷- در شکل زیر، می‌توانیم یکی از باتری‌های (۱)، (۲) یا (۳) را بین نقاط A و B بیندیم. اگر باتری را بین نقاط A و B بیندیم، جریان خروجی از آن بیشتر از سایر باتری‌ها است و اگر باتری را بین نقاط A و B بیندیم، توان خروجی از آن کمتر از سایر باتری‌ها است.



- ۶۸- نمودار اختلاف پتانسیل الکتریکی بر حسب جریان عبوری از یک باتری مطابق شکل زیر است. اگر یک مقاومت 4Ω را به این باتری وصل کنیم، توان تلفشده در باتری چند وات می‌شود؟

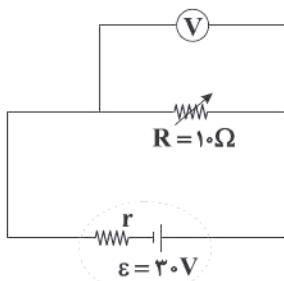


محل انجام محاسبات

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

سؤال دوازدهم تجربی

- ۶۹- در مدار زیر، اگر مقاومت متغیر R را 3Ω افزایش دهیم، عددی که ولتسنج آرمانی نشان می‌دهد، ۱ ولت افزایش می‌یابد. مقاومت درونی



باتری چند اهم می‌تواند باشد؟

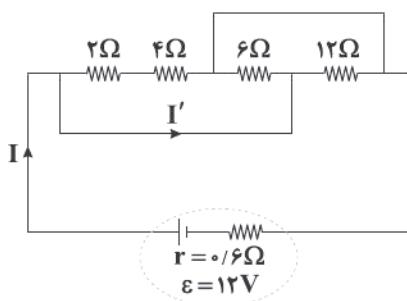
۰/۵ (۱)

۲ (۲)

۱/۵ (۳)

۲/۵ (۴)

- ۷۰- در مدار شکل زیر، جریان I' برابر چند آمپر است؟



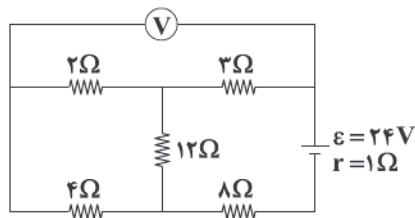
۴ (۱)

۳/۲ (۲)

۲/۴ (۳)

۱/۶ (۴)

- ۷۱- در مدار شکل زیر، عددی که ولتسنج آرمانی نشان می‌دهد، چند ولت است؟



۱/۵ (۱)

۲/۵ (۲)

۶/۵ (۳)

۷/۵ (۴)

- ۷۲- در مدار شکل زیر، هنگامی که کلید K باز است، توان خروجی باتری برابر P_1 و هنگامی که کلید K بسته است، باز هم توان خروجی باتری

برابر P_1 است. مقاومت درونی باتری چند اهم است؟

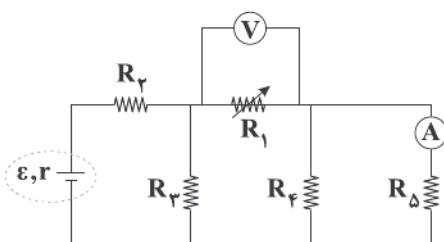
۶ (۱)

۴/۵ (۲)

۳ (۳)

۹ (۴)

- ۷۳- در مدار شکل زیر، اگر مقاومت متغیر R کاهش یابد، مقادیری که ولتسنج ایدهآل و آمپرسنج ایدهآل نشان می‌دهند، به ترتیب از راست به



چپ چگونه تغییر می‌کنند؟

(۱) افزایش - افزایش

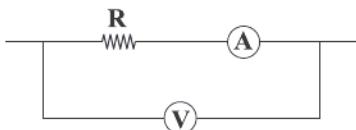
(۲) افزایش - کاهش

(۳) کاهش - افزایش

(۴) کاهش - کاهش

محل انجام محاسبات

۷۴ - در شکل زیر، آمپرسنج $2A$ و ولتسنج ایدهآل $10V$ را نشان می‌دهند. اگر مقاومت آمپرسنج برابر 3Ω باشد، مقاومت R چند اهم است؟



۲ (۱)

۳ (۲)

۵ (۳)

۶ (۴)

۷۵ - چه تعداد از عبارت‌های زیر، در مقایسه مقاومت‌های مدار داده شده صحیح است؟

الف) بیشترین جریان الکتریکی از مقاومت $R_1 = 1\Omega$ می‌گذرد.

ب) بیشترین توان الکتریکی در مقاومت R_2 مصرف می‌شود.

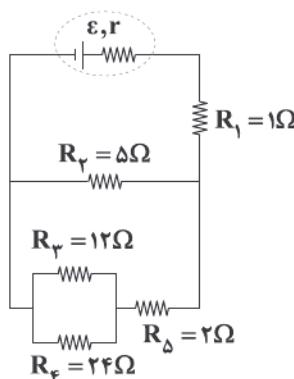
ج) اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت R_3 کمتر از سایر مقاومت‌ها است.

۱) صفر

۱ (۲)

۲ (۳)

۳ (۴)



سایت کنکور



- مخلوط آلومینیم و سدیم هیدروکسید نوعی پاک‌کننده است. چه تعداد از مطالب زیر در ارتباط با این پاک‌کننده و واکنش آن با آب درست است؟ (در واکنش مورد نظر یک ترکیب یونی با فرمول NaAl(OH)_4 و یک گاز تولید می‌شود).

- این پاک‌کننده همانند جوهernمک، سفیدکننده‌ها و پاک‌کننده‌های غیرصابونی، جزو پاک‌کننده‌های خورنده به شمار می‌آیند.

• ترکیب یونی NaAl(OH)_4 به خوبی در آب حل می‌شود.

• مجموع ضرایب اجزای واکنش پس از موازنی برابر ۱۵ است.

• این واکنش گرماده بوده و سطح انرژی فراورده‌ها پایین‌تر از سطح انرژی واکنش‌دهنده‌هاست.

• در صورتی که گاز تولیدشده به طریقی از محیط حذف شود، قدرت پاک‌کننده افزایش می‌یابد.

۵ (۴) ۴ (۳) ۳ (۲) ۲ (۱)

- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

• اسیدها با هر کدام از فلزها (به جز طلا) واکنش می‌دهند و در تماس با پوست سوزش ایجاد می‌کنند.

• دلیل سوزش معده و درد شدید ناحیه سینه، برگشت مقداری از محتویات اسیدی معده به لوله مری است.

• برای کاهش میزان اسیدی بودن خاک، می‌توان به آن آمونیاک اضافه کرد.

• آرنیوس نخستین کسی بود که ویژگی‌های اسیدها و بازها و برخی واکنش‌های آن‌ها را به صورت علمی طبقه‌بندی کرد.

۴ (۴) ۳ (۳) ۲ (۲) ۱ (۱)

- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

• هر کدام از محلول‌های آبی حتی محلول‌های خنثی، شامل مقادیری از یون‌های هیدرونیوم و هیدروکسید هستند.

• مطابق مدل آرنیوس، کربن دی‌اسید و گوگرد تری‌اسید جزو اسیدها و آهک یک باز است.

• در شرایط یکسان، pH محلول مولار استیک اسید کم‌تر از pH محلول مولار فورمیک اسید است.

• محلولی شامل ۱ مول باریم اسید و ۱ لیتر آب در مقایسه با محلولی شامل ۱ مول لیتیم اسید و ۱ لیتر آب، رسانایی الکتریکی بیشتری دارد.

۴ (۴) ۳ (۳) ۲ (۲) ۱ (۱)

- اگر ۲ گرم اسید ضعیف HX در چهار دسی لیتر آب خالص حل شود، آب به اندازه ۱/۱ تغییر می‌کند، ثابت یونش اسید HX کدام است؟

(از تغییر حجم در اثر اضافه کردن اسید، چشم پوشی کنید). ($\text{HX} = 50 \text{ g.mol}^{-1}$)

۶/۲۵ \times 10^{-۹} (۴) ۶/۲۵ \times 10^{-۱۱} (۳) ۱/۵۶ \times 10^{-۹} (۲) ۱/۵۶ \times 10^{-۱۱} (۱)

- برای تهیه نیم لیتر محلول استیک اسید با $\text{pH} = 4/6$ به چند گرم از این اسید نیاز است؟ (درصد یونش اسید در شرایط آزمایش برابر ۲

است). ($\text{H} = 1, \text{C} = 12, \text{O} = 16 : \text{g.mol}^{-1}$)

۰/۰۳۷۵ (۴) ۰/۰۳۷۵ (۳) ۰/۰۲۴ (۲) ۰/۰۲۴ (۱)

- چه تعداد از موارد پیشنهاد شده برای کامل کردن عبارت زیر مناسب هستند؟

«اگر حجم یک محلول را با افروden آب مقطر، تا دو برابر افزایش دهیم،»

• اسید قوی - pH محلول بازی $3/0$ کاهش می‌یابد.

• اسید ضعیف - ثابت یونش اسید تغییری نمی‌کند.

• باز ضعیف - pH محلول بازی $15/0$ کاهش می‌یابد.

۴ (۴) ۳ (۳) ۲ (۲) ۱ (۱)

- ۸۲- مخلوطی از سدیم اکسید و باریم اکسید به جرم $\frac{3}{37}$ گرم با 200 میلی لیتر محلول اسید قوی HA با $pH = 0/6$ خنثی می شود. چند

درصد از شمار مول های اسید توسط سدیم اکسید خنثی شده است؟ ($Na = 23$, $O = 16$, $Ba = 137$: $g \cdot mol^{-1}$)

۴۰ (۴)

۲۰ (۳)

۱۰ (۲)

۳۰ (۱)

- ۸۳- از انحلال $5/875$ گرم نیترواسید در آب $25^{\circ}C$ محلولی با $pH = 1/60$ به دست می آید. حجم محلول در این شرایط به تقریب چند لیتر بوده و به تقریب چند گرم دیگر نیترواسید باید به این محلول اضافه شود تا pH به میزان $45/0$ تغییر کند؟ (از تغییر حجم محلول چشم پوشی کنید).

$(H = 1, N = 14, O = 16: g \cdot mol^{-1}) (K_a = 5 \times 10^{-4})$

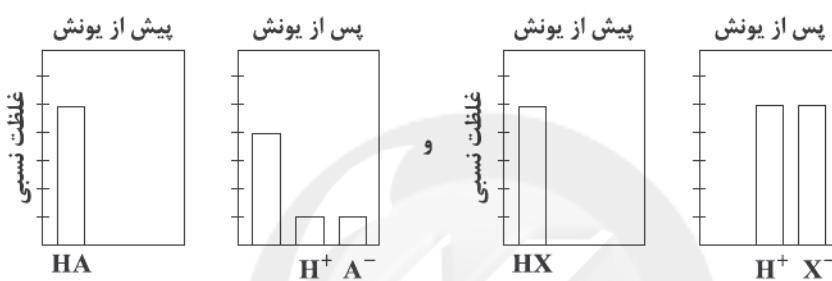
۴۰, ۰/۱(۴)

۴۰, ۰/۲(۳)

۴۳, ۰/۱(۲)

۴۳, ۰/۲(۱)

- ۸۴- با توجه به شکل های زیر که فرایند یونش محلول دو اسید HA و HX (با حجم، دما و غلظت یکسان) را نشان می دهد، چه تعداد از عبارت های پیشنهاد شده درست است؟



• ثابت یونش اسیدهای HA و HX به ترتیب می تواند 4×10^{-5} و 2×10^{-2} باشد.

• اگر X^- و A^- هالوژن باشند، به یقین واکنش پذیری X^- از A^- کمتر است.

• درجه یونش محلول HA ، $\frac{1}{4}$ درجه یونش محلول HX است.

• برای خنثی کردن یک مول سدیم هیدروکسید، مقدار HA لازم، باید بیشتر از مقدار HX باشد.

۴ (۴) صفر

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۸۵- در دمای ثابت، درصد یونش اسید HA نصف درصد یونش اسید HX با $pH = 4/3$ و غلظت آغازین 4×10^{-4} مولار است. اگر ثابت یونش HA برابر 4×10^{-5} باشد، غلظت مولی آغازین HA کدام است؟

۶/۴ $\times 10^{-3}$ (۴)۲/۵۶ $\times 10^{-3}$ (۳)۲/۲۴ $\times 10^{-3}$ (۲)۱/۹۶ $\times 10^{-3}$ (۱)

- ۸۶- در چه تعداد از موارد زیر رابطه $[H_3O^+] < [OH^-]$ برقرار است؟

• محلول شیشه پاک کن

• خون انسان

• محتویات روده کوچک

• خاکی که گل ادریسی در آن به رنگ سرخ درمی آید.

• محلوط جوش شیرین و آب

۵ (۴)

۴ (۳)

۳ (۲)

۲ (۱)

- ۸۷- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟



• فراوردهٔ واکنش میان اسید چرب و سدیم هیدروکسید، خود نوعی پاک‌کننده است که در آب حل می‌شود.

• در محلول آمونیاک، افزون بر مقدار کمی از یون‌های آب پوشیده، شمار بسیاری از مولکول‌های آمونیاک نیز یافت می‌شود.

• برای بازگردان لوله‌ها و مجاری باید از محلول غلیظ یک باز قوی مالتند سدیم هیدروکسید استفاده کرد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۸۸- در نمونه‌ای از عصاره گوجه‌فرنگی، غلظت یون هیدرونیوم $10^{-6} M$ برابر غلظت یون هیدرونیوم $10^{-5} M$ برابر است. pH آن کدام و در صورتی که pH آن برابر $1/5$ شود، غلظت یون هیدرونیوم، چند برابر غلظت یون هیدروکسید است؟

۳۶۰۰, ۴/۳ (۴)

۶۴۰۰, ۴/۳ (۳)

۳۶۰۰, ۳/۷ (۲)

۶۴۰۰, ۳/۷ (۱)

- ۸۹- چه تعداد از عبارت‌های زیر در ارتباط با معده و اسید معده درست است؟

• معده برای گوارش غذا به اسید نیاز دارد و خوردن غذا سبب می‌شود که غده‌های موجود در دیواره معده، کلریک اسید ترشح کنند.

• در بدن انسان بالغ روزانه بین دو تا سه لیتر شیرهٔ معده تولید می‌شود که غلظت یون هیدرونیوم آن حدود $3 \times 10^{-3} M$ است.

• درون معده یک محیط بسیار اسیدی است و حتی می‌تواند فلز روی را در خود حل کند.

• در زمان استراحت، pH معده برابر $7/5$ است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۹۰- به تقریب $8/0$ گرم از اسید ضعیف HX با درصد یونش 8 را در مقداری آب حل کرده و حجم محلول را به 6 لیتر می‌رسانیم. اگر pH محلول

به دست آمده $4/3$ باشد، اسید HX کدام است؟ ($H=1, C=12, N=14, O=16: g/mol^{-1}$)

۴) کربنیک اسید

۳) هیدروسیانیک اسید

۲) نیترو اسید

۱) نیتریک اسید

توجه: داوطلب گرامی، لطفاً از بین سوالات زوج درس ۱ (شیمی ۱)، شماره ۹۱ تا 100 و زوج درس ۲ (شیمی ۲)، شماره 101 تا 110 ، فقط یک سری را به انتخاب خود پاسخ دهید.

زوج درس ۱

شیمی (۱) (سؤالات ۹۱ تا ۱۰۰)

- ۹۱- چه تعداد از مطالب زیر درست است؟

• شمار اتم‌ها در هر واحد فرمولی از مس (II) سولفید، نصف شمار اتم‌ها در مولکول فسفر تری‌کلرید است.

• ترکیب حاصل از سیلیسیم با عنصرهای اکسیژن و برم به ترتیب شامل 3 و 4 اتم است.

• یکی از فراورده‌های سوختن زغال سنگ را می‌توان از دهانه آتششان‌های فعل نیز جمع‌آوری کرد.

• هیچ‌کدام از سه عنصر آهن، آلومینیم و سیلیسیم به حالت آزاد در طبیعت یافت نمی‌شوند.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۹۲- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

• ویزگی مشترک هر کدام از آلایینده‌های سوخته‌ای فسیلی که از اگزوز خودروها خارج می‌شوند، حضور اتم اکسیژن در آن‌ها است.

• در 100 سال گذشته، میانگین جهانی دمای سطح زمین در هر سال، نسبت به سال قبل بیشتر بوده است.

• طول موج نور حاصل از شعله سوختن فلز سدیم، بلندتر از شعله سوختن گوگرد است.

• با انجام واکنش تولید اوزون تروپوسفری در حضور نور خورشید، از شدت رنگ قهقهه‌ای کلانشهرها کاسته می‌شود.

۳ (۴)

۴ (۳)

۱ (۲)

۲ (۱)

۹۳ - کدام مطالب زیر درست‌اند؟

- (آ) هر تغییر شیمیایی را می‌توان با یک معادله شیمیایی (نمادی) نشان داد.
- (ب) منظور از سوختن کامل گوگرد، تبدیل این نافلز به گاز گوگرد تری‌اکسید است.
- (پ) از آهک می‌توان برای کنترل میزان اسیدی بودن آب دریاچه‌ها و تبدیل گاز CO_2 به مواد معدنی استفاده کرد.
- (ت) بخش کوچکی از پرتوهای خورشیدی به وسیلهٔ هواکره و بخش عمده‌ای از این پرتوها به وسیلهٔ زمین جذب می‌شود.

(۱) «آ»، «پ» و «ت» (۲) «ب»، «پ» و «ت» (۳) «ب»، «پ» و «ت» (۴) «آ»، «پ» و «ت»

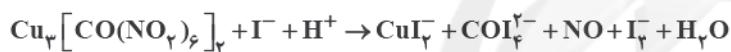
۹۴ - چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

- ساختار لوویس گونه‌های NO_2^+ و N_3^- ، مشابه است.

• در یون SO_3^- برخلاف NO_3^- ، اتم مرکزی یک جفت الکترون ناپیوندی دارد.• در مولکول N_2O_5 ، پیوند نیتروژن – نیتروژن وجود دارد.• ساختار لوویس Cl_2O و SO_2 با هم تفاوت دارد.

(۱) (۱) (۲) (۲) (۳) (۳) (۴) (۴)

۹۵ - مجموع ضرایب استوکیومتری واکنش زیر پس از موازنی کدام است؟



(۱) (۱) (۲) (۲) (۳) (۳) (۴) (۴)

۹۶ - در چه تعداد از مولکول‌های زیر، دقیقاً نصف الکترون‌های ظرفیتی اتم‌های تشکیل‌دهنده مولکول در پیوندهای کووالانسی شرکت کرده‌اند؟



(۱) (۱) (۲) (۲) (۳) (۳) (۴) (۴)

۹۷ - چه تعداد از عبارت‌های زیر در ارتباط با کربن مونوکسید درست است؟

- گازی بی‌رنگ و بی‌بو است و هر گرم از آن در مقایسه با هر گرم از هوا، حجم بیشتری اشغال می‌کند.

• از راه خون و به واسطهٔ مسمومیت، سامانهٔ عصبی بدن را فلچ می‌کند.

• یکی از فراورده‌های حاصل از سوختن ناقص سوخت‌های فسیلی است که به دلیل ناخالص بودن اکسیژن در محیط، تولید می‌شود.

• میل ترکیبی آن با هموگلوبین خون بسیار زیاد و بیش از ۲۰۰ برابر اکسیژن است.

(۱) (۴) (۲) (۳) (۳) (۲) (۴) (۱)

۹۸ - چه تعداد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

- از سوختن گاز هیدروژن برخلاف سوختن سوخت‌های فسیلی، نور تولید نمی‌شود.

• بخش اعظم لایه استراتوسفر توسط گاز اوزون اشغال شده است.

• در ساختار پلاستیک‌های سبز به جای کربن، اکسیژن وجود دارد و در نتیجه زیست تخریب پذیرند.

• اگر لایهٔ هواکره وجود نداشت، میانگین دمای کره زمین به -8°C کاهش می‌یابد.

(۱) (۴) (۲) (۳) (۳) (۲) (۴) (۱)

- ۹۹- چه تعداد از مطالب زیر در ارتباط با اوزون و اکسیژن درست است؟

- مدل فضایرکن اوزون مشابه مولکول کربن دی اکسید است.

• اگر مخلوطی مایع شامل O_3 و O_2 را به تدریج گرم کنیم، نخست O_2 از مخلوط جدا می شود.

- اوزون در مقایسه با اکسیژن، واکنش پذیری بیشتری دارد.

• هنگامی که تابش فرابنفش به مولکول اوزون می رسد به دو اتم اکسیژن و نصف مولکول اکسیژن تبدیل می شود.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۱۰۰- کدام مطالب زیر در ارتباط با هیدروژن و بنزین درست هستند؟

(آ) گرمای حاصل از سوختن یک گرم بنزین، کمتر از سوختن یک گرم هیدروژن است.

(ب) سوختن بنزین برخلاف سوختن هیدروژن، با تولید گاز گلخانه‌ای همراه است.

(پ) ارزش اقتصادی هر گرم هیدروژن خیلی بیشتر از ارزش اقتصادی یک گرم بنزین است.

(ت) صرفه اقتصادی حاصل از تولید گاز هیدروژن در مقایسه با تولید بنزین به مراتب کمتر است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

زوج درس ۲

شیمی (۲) (سوالات ۱۰۱ تا ۱۱۰)

- ۱۰۱- اگر آنتالپی سوختن ۲ - هپتانون در دمای $C = 25^\circ$ و $C = 100^\circ$ به ترتیب برابر با -443° و -413° - کیلوژول بر مول باشد، ارزش سوختی ۲ - هپتانون

در دمای $C = 25^\circ$ چند کیلوژول بر گرم بوده و برای تبخیر هر گرم آب به چند کیلوژول گرما نیاز است؟

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

۲/۴۴, ۲۸/۹ (۴)

۲/۸۵, ۳۸/۹ (۳)

۲/۴۴, ۳۴/۱ (۲)

۲/۸۵, ۳۴/۱ (۱)

- ۱۰۲- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

• انرژی حاصل از اکسایش گلوکز در بدن به طور عمده وابسته به تفاوت انرژی پتانسیل واکنش‌دهنده‌ها و فراورده‌های است.

• قانون هس در مقایسه با استفاده از میانگین آنتالپی پیوندها برای تعیین ΔH یک واکنش گازی، از دقت بالاتری برخوردار است.

• اگر فرمول مولکولی دو ترکیب متفاوت، یکسان باشد، به جز سطح انرژی، سایر خواص شیمیایی آن‌ها متفاوت است.

• واکنش تبدیل گرافیت به الماس همانند واکنش تبدیل اوزون به اکسیژن، یک واکنش گرمایشی است.

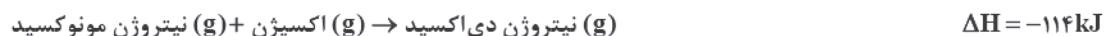
۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۱۰۳- بر پایه واکنش‌های گرما شیمیایی زیر:



واکنش: (g) دی نیتروژن تتراءکسید \rightarrow (g) دی نیتروژن تری اکسید + (s) دی نیتروژن پنتا اکسید برابر چند کیلوژول است؟

(های داده شده و ΔH واکنش هدف مربوط به واکنش‌های موازنه شده با کوچک ترین ضرایب صحیح است).

+۲۲ (۴)

-۲۲ (۳)

+۱۳ (۲)

-۱۳ (۱)

۱۰۴- اگر یک مول متانول گازی شکل به طور مستقیم از گازهای متان و اکسیژن تولید شود، ۱۶۲/۵ کیلوژول گرما آزاد می‌شود. در این صورت

تفاوت میانگین آنتالپی پیوندهای $H-C$ و $O-C$ چند کیلوژول بر مول است؟ (آنتالپی پیوند $O=O$ و میانگین آنتالپی پیوند $H-O$ به ترتیب ۴۹۵ و ۴۶۵ کیلوژول بر مول است).

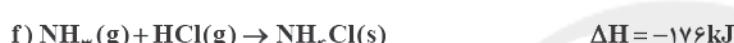
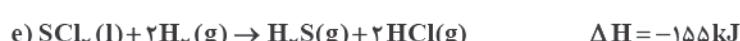
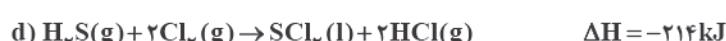
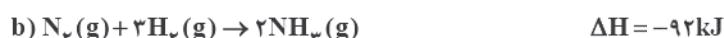
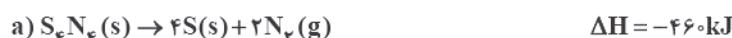
۱۳۰ (۴)

۱۱۰ (۳)

۶۵ (۲)

۵۵ (۱)

۱۰۵- با توجه به اطلاعات ترمودینامیکی داده شده، ΔH برای واکنش زیر (با کوچکترین ضرایب صحیح) چند کیلوژول است؟



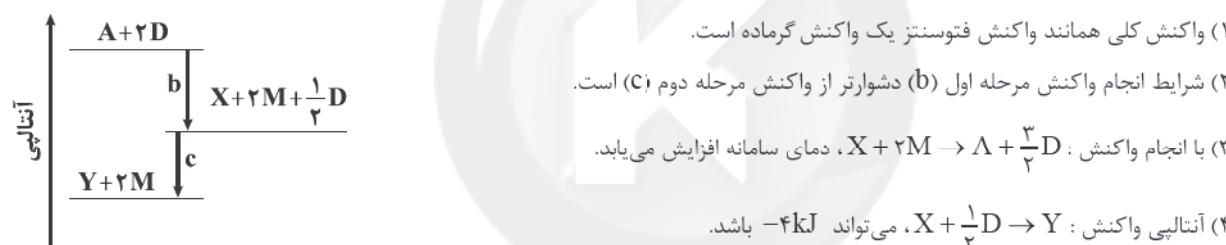
-۲۲۷۵ (۴)

-۱۵۴۱ (۳)

-۲۸۲۱ (۲)

-۳۱۹۵ (۱)

۱۰۶- درباره نمودار داده شده که سطح انرژی مواد را در یک واکنش گرماسیمیایی گازی انجام شده در یک سامانه نشان می‌دهد، کدام مورد درست است؟



۱۰۷- کدام مطلب زیر درست هستند؟

آ) در ساختار هر اتر، به یقین یک اتم اکسیژن به دو گروه هیدروکربنی متصل است.

ب) برای نامگذاری آلدھید راستزنجیر برخلاف کتون راستزنجیر، قیازی به ذکر شماره نیست.

پ) در مولکول بنزالدھید، شمار اتم‌های کربن و هیدروژن با هم برابر است.

ت) طعم و بوی گشنیز به طور عمده وابسته به یک ترکیب آلی دارای گروه هیدروکسید است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۰۸- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

- انرژی حاصل از اکسایش یک گرم پروتئین برابر با انرژی حاصل از اکسایش یک گرم کربوهیدرات است.

- ارزش سوختی گاز مرداب، بیشتر از ارزش سوختی گازی است که به «عمل آورنده» در کشاورزی معروف است.

- در یک واکنش معین تشکیل یک ماده گازی بیشتر از تشکیل مایع آن، گرما آزاد می‌کند.

- شواهد نشان می‌دهد که ΔH واکنش سوختن $CO(g)$ را نمی‌توان به روش تجربی تعیین کرد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

سؤال دوازدهم تجربی

۱۰۹- چه تعداد از مطالب زیر در ارتباط با هیدروژن پراکسید و هیدرازین درست است؟

- در ساختار هر دو ترکیب، تمامی پیوندها یگانه است.

- مقایسه سطح انرژی هیدروژن پراکسید با آب، مشابه مقایسه سطح انرژی هیدرازین با آمونیاک است.

برای تعیین ΔH واکنش تولید هیدروژن پراکسید از گازهای H_2 و O_2 همانند واکنش تولید هیدرازین از گازهای H_2 و N_2 باید از روش‌های غیرمستقیم استفاده کرد.

- واکنش تجزیه هیدروژن پراکسید به آب و اکسیژن، همانند واکنش تبدیل هیدرازین به آمونیاک، با کاهش سطح انرژی مواد همراه است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۱۰- اگر آنتالپی سوختن نخستین عضو خانواده آلكن‌ها برابر -141° کیلوژول بر مول باشد، چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟ (دما را ثابت و برابر $25^\circ C$ در نظر بگیرید). ($C=12, H=1, O=16: g \cdot mol^{-1}$)

- آنالپی سوختن اتانول می‌تواند -146.8 کیلوژول بر مول باشد.

- ارزش سوختن اتین می‌تواند 50% کیلوژول بر گرم باشد.

- بر اثر سوختن 6 گرم اتان، بیش از 30.2 کیلوژول گرما آزاد می‌شود.

- مقدار گرمای حاصل از سوختن نیم مول پروپن و نیم مول پروپین به ترتیب می‌تواند 103° و 97° کیلوژول باشد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

سایت کنکور

آزمون شماره ۱۰

جمعه ۱۹/۰۸/۱۴۰۲



آزمون‌های سراسری کاح

گزینه درست را انتخاب کنید.

سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

سوالات آزمون دفترچه شماره (۳)

پایه دوازدهم تجربی

دوره دوم متوسطه

| | |
|------------------------|---------------------|
| شماره داوطلبی: | نام و نام خانوادگی: |
| مدت پاسخگویی: ۶۰ دقیقه | تعداد سوال: ۴۵ |

عنوانین مواد امتحانی آزمون گروه آزمایشی علوم تجربی، تعداد سوالات و مدت پاسخگویی

| ردیف | مواد امتحانی | تعداد سوال | وضعیت پاسخگویی | شماره سوال | | مدت پاسخگویی |
|------|--------------|------------|----------------|------------|-----|--------------|
| | | | | از | تا | |
| ۱ | ریاضی ۳ | ۱۵ | اجباری | ۱۱۱ | ۱۲۵ | ۵۰ دقیقه |
| | ریاضی ۱ | ۱۰ | | ۱۲۶ | ۱۳۵ | |
| | ریاضی ۲ | ۱۰ | | ۱۳۶ | ۱۴۵ | |
| ۲ | زمین‌شناسی | ۱۰ | اجباری | ۱۴۶ | ۱۵۵ | ۱۰ دقیقه |



ریاضیات



ریاضی (۳)

۱۱۱- اگر دامنه تابع $f(x) = -3 + \sqrt{x-2a}$ باشد، مقدار $(a-3)^{-1}$ کدام است؟

۸ (۴)

۹ (۳)

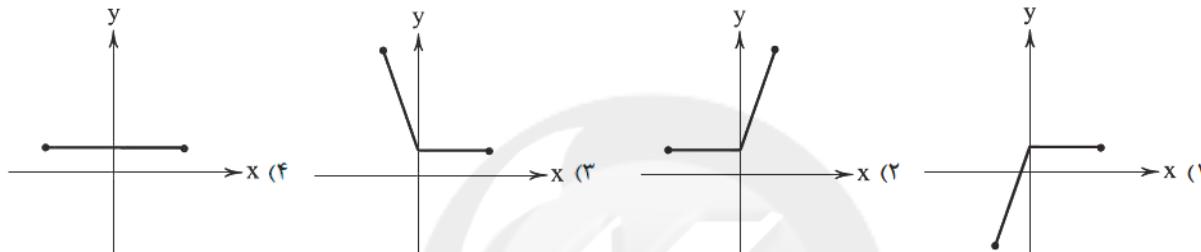
۱۵ (۲)

۱۴ (۱)

۱۱۲- در صورتی که $f\left(\frac{x}{2x-1}\right) = x^3$ باشد، $(8)^{-1}f$ کدام است؟

 $-\frac{2}{3}$ (۴) $\frac{2}{3}$ (۳) $-\frac{3}{2}$ (۲) $\frac{3}{2}$ (۱)

۱۱۳- در صورتی که $f(x) = 1 - 2x$ و $g(x) = x - |x|$ باشد، نمودار تابع $(fog)(x)$ در بازه $[-1, 2]$ کدام است؟



۱۱۴- اگر $f(x) = \frac{1}{x+1} - 2x$ باشد، تابع $f^{-1}(x) = x - y = 5$ را در نقطه A قطع می‌کند. مجموع طول و عرض نقطه A کدام است؟

۱ (۴)

-۲ (۳)

۲ (۲)

۳ (۱)

۱۱۵- اگر $g(x) = 2x - x^3$ و $f(x) = \log x$ باشد، برد تابع $(fog)(x)$ کدام است؟

[۱, +\infty) (۴)

[۰, +\infty) (۳)

(-\infty, ۱] (۲)

(-\infty, ۰] (۱)

۱۱۶- اگر $f(x) = [x] + [-x]$ و $g(x) = \frac{x^3 + (fog)(x)}{3x - (gog)(x)} = \frac{1}{2}$ باشد، معادله $g(x) = \frac{1}{2}$ چند ریشه حقیقی دارد؟ () نماد جزء صحیح است.)

۳ (۴)

۲ (۳)

۱ (۲)

۱ (۰) صفر

۱۱۷- در صورتی که $f(2-x) + xf(2+x) = x^3 - x$ باشد، تابع $f(x)$ کدام است؟

X - ۲ (۴)

X + ۲ (۳)

X (۲)

-X (۱)

۱۱۸- اگر $f(x) = 1 + \sqrt{x-1}$ باشد، ریشه معادله $\frac{(fog^{-1})(x)}{1 + (f^{-1}og)(x)} = \frac{1}{x}$ کدام است؟

(۲) قرینه عدد طلایی

(۱) عدد طلایی

(۴) عکس عدد طلایی

(۳) مزدوج عدد طلایی

۱۱۹- تابع $f(x) = \frac{1}{6}|x+1| + 7x$ وارون خود را در دو نقطه قطع می‌کند، فاصله این دو نقطه از یکدیگر کدام است؟

4\sqrt{2} (۴)

5\sqrt{2} (۳)

6\sqrt{2} (۲)

7\sqrt{2} (۱)

۱۲۰- اگر $[x] = f([x+f(x)])$ و $f(x) = ۳[x] - ۲[-x]$ باشد، حاصل $(gof)(-\frac{1}{3})$ کدام است؟ () نماد جزء صحیح است.)

-85 (۴)

85 (۳)

-90 (۲)

90 (۱)

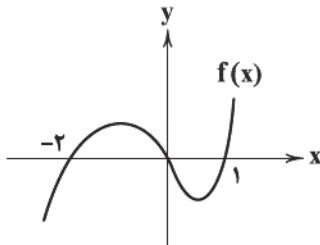
۱۲۱ - اگر $f(x) = |2x-3| + (a^2-a)x$ کدام است؟

(۱) (-1, 2)

(۲) (-∞, -1) ∪ (2, +∞)

(۳) (-1, +∞)

(۴) (-∞, 2)

۱۲۲ - نمودار تابع $f(x)$ به صورت زیر است. دامنه تابع $g(x) = \frac{\sqrt{f(x)f(x+1)}}{\sqrt{-x-1}}$ کدام است؟

(۱) [-4, -1]

(۲) (-∞, -1)

(۳) [-3, -1]

(۴) (-∞, -3] ∪ [-2, -1)

۱۲۳ - تابع $f(x) = |x| \frac{1}{4}x^2 + x + 1$ در بازه $a, -\infty$ (-) اکیداً نزولی است. حداقل مقدار a کدام است؟

(۱) ۴

(۲) صفر

(۳) -۲

(۴) -۱

۱۲۴ - قرینه نمودار تابع $f(x) = \frac{4x-1}{x+1}$ نسبت به خط $y=x$ را دو واحد به سمت y های مثبت انتقال می‌دهیم و آن را $g(x)$ می‌نامیم. $g(x+4)$ کدام است؟

کدام است؟

(۱) $1 - \frac{4}{x}$ (۲) $1 - \frac{5}{x}$ (۳) $1 + \frac{4}{x}$ (۴) $1 + \frac{5}{x}$ ۱۲۵ - اگر $f(x) = \sqrt[3]{x}$ و $g(x) = \sqrt[3]{x-1}$ ، جواب نامعادله $(fog)(x) < 0$ کدام است؟(۱) $(-\frac{1}{\lambda}, +\infty)$ (۲) $(-\frac{1}{\lambda}, \frac{1}{27})$ (۳) $(-\frac{1}{27}, \frac{1}{\lambda})$ (۴) $(\frac{1}{27}, \frac{1}{\lambda})$ **ریاضی (۱)**

۱۲۶ - در یک کارخانه اتومبیل‌سازی ۱۵۰۰۰ اتومبیل تولید شده است. برای بررسی وضعیت موتور آن‌ها ۵۰۰ اتومبیل انتخاب و مورد آزمایش قرار گرفته است. در این صورت به ترتیب کدام گزینه بیانگر «نمونه - جامعه - اندازه جامعه - اندازه نمونه» است؟

(۱) اتومبیل‌های انتخابی - اتومبیل‌های تولیدی - ۱۵۰۰۰ - ۵۰۰

(۲) اتومبیل‌های تولیدی - اتومبیل‌های انتخابی - ۱۵۰۰۰ - ۵۰۰

(۳) اتومبیل‌های انتخابی - اتومبیل‌های تولیدی - ۵۰۰ - ۱۵۰۰۰

۱۲۷ - مرحله دوم و سوم علم آمار کدام است؟

(۱) جمع‌آوری اعداد و ارقام - سازمان‌دهی و نمایش داده‌ها

(۲) سازمان‌دهی و نمایش داده‌ها - تحلیل و تفسیر داده‌ها

(۳) جمع‌آوری اعداد و ارقام - نتیجه‌گیری، قضاؤت و پیش‌بینی

(۱) جمع‌آوری اعداد و ارقام - تحلیل و تفسیر داده‌ها

(۲) جمع‌آوری اعداد و ارقام - تحلیل و تفسیر داده‌ها

(۳) جمع‌آوری اعداد و ارقام - نتیجه‌گیری، قضاؤت و پیش‌بینی

۱۲۸ - چه تعداد از جملات زیر صحیح است؟

(الف) هر عضو نمونه، عضوی از جامعه است.

(ب) «تحلیل و تفسیر داده‌ها» مرحله بعد از «سازماندهی و نمایش داده‌ها» است.

(پ) متغیر، ویژگی از اعضای یک جامعه است.

(۱) ۴

(۲) ۳

(۳) ۲

(۴) صفر



۱۲۹- کدام جمله صحیح است؟

- (۲) اولین مرحله علم آمار سازماندهی و نمایش داده‌ها است.
 (۴) به تعداد اعضای انتخابی از یک جامعه، اندازه جامعه می‌نامیم.

- (۱) اندازه نمونه همواره کوچک‌تر از اندازه جامعه است.
 (۳) همه جامعه‌های آماری متمایز هستند.

۱۳۰- چه تعداد از متغیرهای زیر کیفی اسمی هستند؟
 «گروه خونی - سطح تحصیلات - رنگ درب حیاط»

- (۱) صفر (۲) ۱ (۳) ۲ (۴) ۳

۱۳۱- در کدام گزینه متغیرها «کیفی اسمی - کمی پیوسته - کمی گسسته» به ترتیب از راست به چپ درست نوشته شده است؟

- (۱) تعداد اعضای یک کلاس - رنگ اتومبیل - گروه خونی
 (۲) رنگ اتومبیل - شاخص توده بدن - تعداد فرزندان
 (۳) مزه غذا - تعداد داوطلبان کنکور - تعداد غایبین یک کلاس
 (۴) شاخص توده بدن - تعداد فرزندان - رنگ اتومبیل

۱۳۲- مراحل تحصیل چگونه متغیری است؟

- (۱) کمی گسسته (۲) کمی ترتیبی (۳) کمی پیوسته (۴) کمی اسمی

۱۳۳- چه تعداد از متغیرها کمی پیوسته است؟

«سن افراد - تعداد پسته‌های درون یک پاکت - نوع آلودگی هوا»

- (۱) صفر (۲) ۱ (۳) ۲ (۴) ۳

۱۳۴- کدام یک از متغیرها کیفی اسمی هستند؟

- (۱) تعداد اتومبیل‌های یک شهر
 (۲) میزان بارندگی
 (۳) سطح تحصیلات
 (۴) نوع بارندگی (برف - باران - تگرگ)

۱۳۵- سرعت اتومبیل‌های رالی چه نوع متغیری هستند؟

- (۱) کمی پیوسته (۲) کمی گسسته

ریاضی (۲)

۱۳۶- میانگین سن دانشآموزان یک کلاس ۳۰ نفری برابر ۱۸ سال است. اگر یک نفر به این کلاس اضافه شود، میانگین سنی کلاس ۱۸/۰۱ خواهد شد.

- سن فرد اضافه شده به کلاس چقدر است؟
- (۱) ۱۸/۳۴ (۲) ۱۸/۳۵ (۳) ۱۸/۳۱ (۴) ۱۸/۳۲

۱۳۷- داده‌های جمع‌آوری شده در یک مطالعه آماری، اعداد زوج متوالی طبیعی‌اند. اگر به همه داده‌ها ۴/۱ واحد اضافه گنیم، اختلاف میانه و میانگین برابر $6 - 2x$ خواهد بود، در این صورت واریانس داده‌های $x+2$ و x کدام است؟

- (۱) $\frac{8}{3}$ (۲) $\frac{7}{3}$ (۳) $\frac{4}{3}$ (۴) $\frac{2}{3}$

۱۳۸- اگر اعداد $1, 1, 0, 0, x+1$ به ترتیب مربعات انحراف از میانگین داده‌های $4, 3, 3, 4, 2 - x$ باشد، ضریب تغییرات این داده‌ها کدام است؟

- (۱) $\frac{\sqrt{31}}{14}$ (۲) $\frac{\sqrt{30}}{15}$ (۳) $\frac{\sqrt{31}}{15}$ (۴) $\frac{\sqrt{31}}{14}$

۱۳۹- شش داده آماری با میانگین ۸ و واریانس ۴ را با چهار داده آماری با واریانس ۳ و میانگین ۹ با هم ترکیب می‌کنیم. واریانس این ۱۰ داده کدام است؟

- (۱) ۳/۴ (۲) ۳/۸ (۳) ۳/۴۸ (۴) ۳/۸۴



-۱۴۰- در داده‌های آماری مرتب شده $2, 3, 4, x, 5, 5, 6, 2x, 8, 9, 12$ داریم $Q_3 - Q_1 = \frac{1}{4} \cdot Q_3 + Q_1$ حاصل چقدر است؟

۱۹ (۴)

۱۸ (۳)

۱۷ (۲)

۱۶ (۱)

-۱۴۱- تابع $f(x) = \frac{x^2}{3} - \frac{x}{a} + 1$ در بازه $(1, 2)$ وارون پذیر نیست، حدود کدام است؟

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

-۱۴۲- اگر $f(x) = |x - 2| - 2x$ باشد، ضابطه $f^{-1}(x)$ است؟

 $\frac{1}{4}(|x + 4| - 2x - 2)$ (۲) $\frac{1}{3}(|x + 4| - 2x - 2)$ (۱) $-\frac{1}{4}(|x + 4| + 2x)$ (۴) $\frac{1}{3}(|x + 3| + 1)$ (۳)

-۱۴۳- اگر $f(x) = x+1$ و $g(x) = [x] + [-x] + 1$ باشد، برد تابع $\frac{g}{f}$ کدام است؟ [] نماد جزء صحیح است.

 $\mathbb{Z} - \mathbb{N}$ (۴) $\mathbb{R} - \mathbb{Z}$ (۳) \mathbb{R} (۲) \mathbb{Z} (۱)

-۱۴۴- اگر f یک تابع ثابت که با محور x ها برخوردی ندارد و g تابع همانی باشد به شرطی که برای هر f

$f(m) + f(n) = 2f(m)f(n)$ کدام است؟ $(f + fg)(-1)$ رابطه

۴) صفر

-۱ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

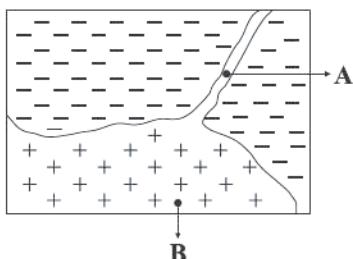
-۱۴۵- کدام تابع زیر یک به یک است؟

 $g(x) = |x - 2|$ (۲) $f(x) = x^2 - 2x + 1$ (۱) $m(x) = x^2 + x$ (۴) $h(x) = |x| - 2x$ (۳)

سایت کنکور



۱۴۶ - شکل زیر یک ماقمای سرد شده در درون زمین را نشان می‌دهد، در نقاط A و B به ترتیب احتمال یافتن کانسنگ کدام عناصر زیاد است؟



(۱) پلاتین - مس

(۲) مس - پلاتین

(۳) مولیبدن - مس

(۴) مس - مولیبدن

۱۴۷ - منظور از کنسانتره کدام است؟

(۱) جداسازی کانه از باطله

(۲) باطله‌های موجود در کانسنگ

(۱) کانه جداسده از کانسنگ

(۲) فلز با ارزش جداسده از کانه

۱۴۸ - غلظت کلارک کدام عناصر زیر بیش از ۵ درصد می‌باشد؟

(۱) آهن - سدیم

(۲) آهن - کلسیم

(۱) آهن - سدیم

(۲) پلازیوکلаз میکاها، بنیان SiO_4^{4-} است.

(۳) همانند - دارای

(۴) برخلاف - دارای

(۱) همانند - فاقد

(۲) برخلاف - فاقد

(۱) در مورد کالکوپیریت کدام گزینه صحیح نیست؟

(۱) ترکیب شیمیایی آن CuFeS_2 است.

(۲) یکی از کانه‌های مهم اقتصادی است.

(۳) می‌تواند همراه کانی‌های باطله مانند کوارتز و پیریت یافت شود.

(۴) دارای فلزات با ارزش اقتصادی مس و آهن است.

۱۵۱ - بلورهای درشت زمرد در سنگی یافت می‌شود که

(۱) حاصل رسوب‌گذاری در مناطق گرم و خشک است.

(۲) طی مدت زمان طولانی در محیط پر از آب و مواد فزار از ماقما تشکیل می‌شود.

(۳) در شکاف سنگ‌ها به وجود می‌آید.

(۴) در اثر چگالی زیاد از ماقما جدا می‌شود.

۱۵۲ - کانسنگ‌های ماقمایی و رسوبی در کدام مورد مشترک‌اند؟

(۱) عامل تشکیل

(۲) نوع عناصر

(۳) محیط تشکیل

(۱) میزان حجم کانه‌ها

۱۵۳ - در مراحل اکتشاف معدن، شناسایی ذخایر پنهان چگونه صورت می‌گیرد؟

(۱) حفاری با دستگاه‌های پیشرفته

(۲) بررسی نقشه‌های زمین‌شناسی

(۳) استفاده از روش‌های ژئوفیزیکی

۱۵۴ - در مورد کانی‌های صنعتی، کدام جمله صحیح نیست؟

(۱) کانی‌هایی که حداقل یک عنصر فلزی با ارزش اقتصادی دارند.

(۲) می‌توان از آن‌ها در ساخت سرامیک استفاده کرد.

(۳) کانی‌های غیرفلزی که کاربرد روزمره دارند.

(۴) مسکوویت و رس را می‌توان کانی صنعتی محسوب کرد.

۱۵۵ - سرب و روی موجود در و مس و اورانیم موجود در نمونه‌هایی از کانسنگ‌های رسوبی مهم هستند.

(۱) سنگ گچ - ماسه‌سنگ

(۲) سنگ آهک - سنگ آهک

(۳) سنگ آهک - سنگ گچ



آزمون شماره ۱۰

جمعه ۱۹/۰۸/۱۴۰۲

آزمون‌های سراسری کاج

گزینه درست را انتخاب کنید.

سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

پاسخنامه تشریحی دفترچه شماره (۴)

پایه دوازدهم تجربی

دوره دوم متوسطه

| | |
|-------------------------|---------------------|
| شماره داوطلبی: | نام و نام خانوادگی: |
| مدت پاسخگویی: ۱۵۵ دقیقه | تعداد سؤال: ۱۳۵ |

عنوانی موارد امتحانی آزمون گروه آزمایشی علوم تجربی، تعداد سؤالات و مدت پاسخگویی

| ردیف | مواد امتحانی | تعداد سؤال | | تعداد سؤال | شماره سؤال | مدت پاسخگویی |
|------|--------------|------------|-----|------------|------------|--------------|
| | | از | تا | | | |
| ۱ | زیست‌شناسی ۳ | ۲۰ | ۱ | ۲۰ | ۲۰ | ۴۰ دقیقه |
| | زیست‌شناسی ۱ | ۲۰ | ۲۱ | ۲۰ | ۲۱ | |
| ۲ | فیزیک ۳ | ۱۵ | ۴۱ | ۱۵ | ۵۵ | ۳۰ دقیقه |
| | فیزیک ۱ | ۱۰ | ۵۶ | ۱۰ | ۶۵ | |
| | فیزیک ۲ | ۱۰ | ۶۶ | ۱۰ | ۷۵ | |
| ۳ | شیمی ۳ | ۱۵ | ۷۶ | ۱۵ | ۹۰ | ۲۵ دقیقه |
| | شیمی ۱ | ۱۰ | ۹۱ | ۱۰ | ۱۰۰ | |
| | شیمی ۲ | ۱۰ | ۱۰۱ | ۱۰ | ۱۱۰ | |
| ۴ | ریاضی ۳ | ۱۵ | ۱۱۱ | ۱۵ | ۱۲۵ | ۵۰ دقیقه |
| | ریاضی ۱ | ۱۰ | ۱۲۶ | ۱۰ | ۱۳۵ | |
| | ریاضی ۲ | ۱۰ | ۱۳۶ | ۱۰ | ۱۴۵ | |
| ۵ | زمین‌شناسی | ۱۰ | ۱۴۶ | ۱۰ | ۱۵۵ | ۱۰ دقیقه |

دوازدهم تجربی

آزمون‌های سراسری گاج

| ویراستاران علمی | طراحان | دروس |
|--|---|------------|
| مهدی وارسته - مجید فرهمندپور محدثه کارگر فرد ندا فرهنختی - مینا نظری | سیروس نصیری | ریاضیات |
| ابراهیم زرهبوش - سامان محمدنیا ساناز فلاحتی | رضا نظری - علی زراعت‌پیشه سحر زرافشان - پوریا خاندار سبحان بهاری - آزاد فلاحت جواد اباذرلو | زیست‌شناسی |
| سجاد صادقی‌زاده مروارید شاهحسینی سارا دانایی کجانی | محمد آهنگر - سجاد صادقی‌زاده سید رضا اعلائی - سعید احمدی علیرضا ایدلخانی - حسین عبدوی‌نژاد | فیزیک |
| ایمان زارعی - میلاد عزیزی رضیه قربانی | پوریا الفتی | شیمی |
| علیه خادمی | حسین زارع‌زاده | ژئوشناسی |



فروشگاه مرکزی گاج: تهران - خیابان انقلاب
نبش بازارچه کتاب

اطلاع رسانی: ۰۲۱-۴۲۰۰۰۰۰۰

نشانی اینترنتی: www.gaj.ir



آماده‌سازی آزمون

مدیریت آزمون: لوالفضل مزرعی

بازبینی و نظارت نهایی: سارا نظری

برنامه‌ریزی و هماهنگی: سارا نظری - مینا نظری

بازبینی دفترچه: بهاره سلیمی - عطیه خادمی

ویراستاران فنی: ساناز فلاحتی - مروارید شاهحسینی - مریم پارساییان - سیده‌سادات شریفی - مریم علیبور

سرپرست واحد فنی: سعیده قاسمی

صفحه‌آرایی: فرهاد عبدالی

طرح شکل: ازو گلف

حروفنگاران: مینا عباسی - حدیث فیض‌الهی - فرزانه رجبی - ربانه الطافی - فاطمه میرزای - سحر فاضلی



۴ هموگلوبین و میوگلوبین دارای بخش پروتئینی گلوبین و بخش

غیرپروتئینی هم در بدن انسان هستند.

بررسی گزینه‌ها:

(۱) در وسط بخش غیرپروتئینی هم یون آهن قرار گرفته است که توانایی اتصال به گاز را برای مولکول ایجاد می‌کند. دقت داشته باشید که میوگلوبین صرفاً به اکسیژن متصل می‌شود و توانایی اتصال به کربن دی‌اکسید را ندارد.

(۲) بعضی پروتئین‌ها ساختار چهارم دارند، این ساختار هنگامی شکل می‌گیرد که دو یا چند زنجیره پلی‌پپتید در کنار یکدیگر پروتئین را تشکیل دهد. دقت داشته باشید که ساختار نهایی میوگلوبین، ساختار سوم است. در نتیجه استفاده از کلمه «آرایش زیرواحدها» یا (زنجره‌ها) برای آن نادرست می‌باشد.

(۳) بین بخش‌هایی از زنجیره پلی‌پپتیدی می‌تواند پیوندهای هیدروژنی برقرار شود. این پیوندها بین گروه‌های عاملی آمینی و کربوکسیل موجود در ساختار آمینواسیدهای مختلف ایجاد می‌شود.

(۴) ایجاد تعییر در ساختار نهایی هر پروتئین، حتی با تعییر یک آمینواسید هم می‌تواند رخ دهد و ساختار و عملکرد پروتئین را به شدت تعییر می‌دهد. ایجاد جهش کوچک در ساختار دنا می‌تواند منجر به تعییر یک آمینواسید در ساختار پروتئین شود، مثل جهشی که تنها با تعییر یک جفت نوکلئوتید در یکی از ژن‌های سازنده هموگلوبین که منجر به بیماری کم‌خونی داسی‌شکل می‌شود، در این بیماری به علت تعییر شکل نهایی هموگلوبین، شکل طبیعی گلوبول قرمز تعییر می‌کند.

۴ موارد «ب» و «د» به نادرستی بیان شده‌اند.

بررسی موارد:

الف) با توجه به شکل ۱۷ قسمت (ب) صفحه ۱۶ کتاب زیست‌شناسی (۳)، مشخص است که گروه‌های R (گروه‌های تعیین‌کننده ویژگی‌های منحصر به فرد هر آمینواسید) آمینواسیدها در ساختار اول، تنها در دو جهت مخالف هم قرار دارند، ولی در ساختار دوم مارپیچی پروتئین، جهت‌گیری متنوع‌تری دارند و در جهات مختلف فضایی قرار می‌گیرند.

ب) ساختار دوم پروتئین‌ها به چند صورت دیده می‌شوند. ساختار مارپیچی و صفحه‌ای، دو نمونه معروف آن‌ها هستند.

ج) مطابق شکل ۱۷ قسمت (ب) صفحه ۱۶ کتاب زیست‌شناسی (۳)، این مورد در ساختار دوم صفحه‌ای صحیح می‌باشد.

د) دقت کنید که پروتئین هموگلوبین ساختار چهارم دارد، ولی هر زنجیره آن دارای ساختار سوم می‌باشد.

۵ در فرایند رونویسی، از روی بخشی از یک رشتة دنا، مولکول رنا تولید می‌شود. اساس رونویسی، مشابه فرایند همانندسازی می‌باشد. دقت کنید که در همانندسازی، یکی از مهم‌ترین آنزیم‌های دخیل، دنابسپاراز می‌باشد که هم فعالیت بسپارازی و هم فعالیت نوکلئازی دارد، بنابراین می‌تواند بیش از یک نوع واکنش را سرعت ببخشد.

زیست‌شناسی

۱ در فرایند رونویسی تنها بخشی از طول مولکول دنا به وسیله

آنژیم‌های رنابسپاراز الگو قرار می‌گیرد تا مولکول رنا ساخته شود. دقت کنید طبق متن کتاب زیست‌شناسی (۳)، مولکول‌های رنا، اجراکننده دستورات دنا در یاخته هستند. در یاخته‌های یوکاریوتی انواعی از مولکول‌های رنابسپاراز می‌تواند در فرایند رونویسی مؤثر باشد.

بررسی گزینه‌ها:

(۱) تنها در مرحله آغاز رونویسی، تمام طول رشتة رنای ساخته شده در تماس با مولکول دنا در رشتة الگو است. در همه مراحل رونویسی، نوکلئوتیدهایی به رشتة در حال ساخت اضافه می‌شود. این نوکلئوتیدها حین اضافه شدن، تعدادی از گروه‌های فسفات خود را از دست می‌دهند، بنابراین پیوندهای کوالانسی بین گروه‌های فسفات شکسته می‌شود. به عبارتی در همه مراحل رونویسی، پیوند کووالانسی می‌شکند (دقت کنید نه پیوند فسفو دی‌است).

(۲) در مرحله آغاز و انتهای مرحله طویل شدن، آنزیم رونویسی کشنده به ترتیب در نزدیکی رامانداز و توالی پایان رونویسی قرار می‌گیرد. دقت کنید در رونویسی تنها یک رشتة ساخته می‌شود، نه رشتة‌ها. البته دقت کنید افزودن به طول رشتة پلی‌نوکلئوتیدی حاصل، در همه مراحل رونویسی رخ می‌دهد.

(۳) منظور از بخش بازشده دنا، حباب رونویسی است. در مراحل آغاز و پایان، اندازه حباب رونویسی به ترتیب دستخوش افزایش و کاهش می‌شود. در مرحله آغاز برخلاف پایان، رشتة رنای حاصل، از دنا جدا نمی‌شود، پس شکسته شدن پیوند هیدروژنی (پیوندهایی با انرژی کم) بین دو نوع رشتة پلی‌نوکلئوتیدی دنا و رنا را نداریم. در مرحله طویل شدن، طول حباب رونویسی ثابت می‌ماند.

(۴) تنها در مرحله طویل و پایان بخشی از طول رنای ساخته شده در تماس با دنا قرار می‌گیرد. دقت کنید صورت سؤال در مورد یاخته‌های یوکاریوتی مطرح شده است که رونویسی آن‌ها در هسته یا داخل اندامک‌ها رخ می‌دهد، بنابراین تعییری در مقدار فسفات ماده زمینه‌ای سیتوپلاسم (سیتوسول) ایجاد نمی‌شود.

۶ آنزیم‌ها یا پروتئینی هستند یا RNA که هر دوی آن‌ها در ساختار خود اتم نیتروژن دارند، ولی فقط گروهی از آن‌ها (مانند پیپسینوژن) در خارج از یاخته فعال می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) همه آنزیم‌ها باعث کاهش انرژی فعال‌سازی و افزایش سرعت واکنش‌های شیمیایی می‌شوند.

(۲) بیشتر آنزیم‌ها از جنس پروتئین می‌باشند، نه همه آن‌ها.

(۳) کوآنژیم به مواد آلی کمک‌کننده به آنزیم می‌گویند. آهن و مس یون‌های معدنی هستند و کوآنژیم محسوب نمی‌شوند.



۸ ۳ در متن مورد نظر دو غلط علمی وجود دارد. اول این‌که در این ساختار چند رنالسپاراز از یک نوع (نه انواعی) به رونویسی از ژن می‌پردازند و مورد دوم این‌که در این ساختار، جهت رونویسی از سمت رناهای کوتاه به بلند است.

۹ همه آنزیم‌ها نوعی مولکول آلی هستند (پروتئین با رنا)، اما بیش‌ماده آن‌ها می‌تواند آلی باشد یا نباشد. به عنوان مثال بروتشار، یک آنزیم آلی است و پیش‌ماده آن نیز آلی است (پروتئین)، اما اندیراز کربنیک یک آنزیم آلی است و پیش‌ماده‌های معدنی دارد (آب و کربن دی‌اکسید).

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) وجود بعضی از مواد سمی در محیط مثل سیانید و آرسنیک می‌تواند با قرار گرفتن در جایگاه فعال آنزیم، مانع فعالیت آن شود. گروهی از آنزیم‌ها در تجزیه سم‌ها در بدن ما نقش دارند. برای این نوع آنزیم‌ها، سم نقش پیش‌ماده را دارد و هنگامی که جایگاه فعال را اشغال می‌کند، مانع فعالیت آن نمی‌شود.

(۲) به عنوان مثال پیوند فسفو دی‌استری که توسط دنالسپاراز تولید می‌شود، می‌تواند توسط همین آنزیم شکسته شود.

(۴) افزایش پیش‌ماده از یک حد خاص به بعد موجب افزایش سرعت واکنش نمی‌شود، زیرا از حدی به بعد جایگاه‌های فعال آنزیم‌ها اشباع شده و دیگر پیش‌ماده جدیدی نمی‌پذیرد.

۱۰ **۲** موارد «ب»، «ج» و «د» درست هستند. در بدن انسان، CO_2 می‌تواند پیش‌ماده آنزیم کربنیک اندیراز و آنزیم اوره‌ساز کبد باشد.

بررسی موارد:

(الف) آنزیم کربنیک اندیراز با ترکیب کردن CO_2 و H_2O ، باعث تولید H_2CO_3 می‌شود که نوعی مولکول معدنی است.

(ب) آنزیم کربنیک اندیراز همانند آنزیم اوره‌ساز، نوعی آنزیم درون‌یاخته‌ای است و در خارج از محیط داخلی (خون، لغ و مایع بین یاخته‌ای) بدن فعالیت می‌کند.

(ج) آنزیم کربنیک اندیراز همانند آنزیم اوره‌ساز کبد، نوعی آنزیم پروتئینی است. پروتئین‌ها نقش بسیار مهمی در فرایندهای یاخته‌ای دارند.

(د) آنزیم اوره‌ساز با تولید اوره و آنزیم کربنیک اندیراز با تولید H_2CO_3 که در نهایت به H^+ و HCO_3^- تبدیل می‌شود، در تولید گروهی از مواد دفعی ادرار (اوره و بیکربنات) نقش دارند.

۱۱ **۱** آنزیم هلیکاز می‌تواند حین همانندسازی دنا، دو رشته را اندیزدیگر جدا کند. هلیکاز توانایی جدا کردن هیستون‌ها را ندارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) جدا شدن دو رشته دنا با شکسته شدن پیوند هیدروژنی، تغییری در پایداری دنا ایجاد نمی‌کند.

(۳) آنزیم‌هایی که حین پیرایش، قطعات رونوشت اگزون را به یکدیگر متصل می‌کنند، آنزیم بسپاراز محسوب نمی‌شوند.

(۴) آنزیم‌هایی که حین پیرایش باعث شکسته شدن پیوند فسفو دی‌استر در رنای پیک نبالغ می‌شوند، در همانندسازی فعالیت ندارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) دقت کنید که آنزیم رنالسپاراز، با وجود احاطه کردن و تماس داشتن با هر دو رشته‌الگو و رمزگذار دنا، تنها از روی رشته‌الگو رونویسی می‌کند.

(۲) مطابق با شکل ۱ صفحه ۲۲ کتاب زیست‌شناسی (۳)، آنزیم رنالسپاراز در طول خود، ضخامت یکنواختی ندارد.

(۳) محصول حاصل از رونویسی، رنا است. چند نوع رنا وجود دارد، دقت کنید که تنها رنای پیک دارای توالی‌های سه‌نوكلئوتیدی تحت عنوان رمزه (کدون) می‌باشد، نه هر نوع رنای.

۶ **۳** با توجه به شکل سؤال و این‌که بخش (۱) نیتروژن یک آمینواسید را

نشان می‌دهد، باید بخش (۲) $\text{R} \leftarrow \text{گروه}$ بخش (۳) $\leftarrow \text{پیوند کربن} - \text{کربن درون آمینواسید}$ ، بخش (۴) $\leftarrow \text{هیدروژن}$ ، بخش (۵) $\leftarrow \text{پیوند پیتیدی}$ و بخش (۶) $\leftarrow \text{اکسیژن را نشان دهد. توضیحات گفته شده مربوط به گروه R است، در حالی که همان طور که گفته شد بخش (۶) همان اکسیژن است.}$

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) حین تشکیل ساختار اول پروتئینی، آمینواسیدها با واکنش سنتز آبدهی به هم متصل شده و پیوند پیتیدی تشکیل می‌دهند. همان‌طور که می‌دانید پیوند پیتیدی پس از به هم پیوستن هیدروژن از آمین یک آمینواسید و گروه OH از کربوکسیل آمینواسید دیگر ایجاد می‌شود.

(۲) هیدروژن موجود در ساختار آمین هم در ساختار دوم و هم در ساختار سوم می‌تواند به تشکیل پیوند هیدروژنی بپردازد.

(۳) گروه R در ساختار دوم مارپیچ در بخش بیرونی مارپیچ رشته پلی‌پیتیدی قرار می‌گیرد.

۷ **۴** موارد «الف» و «د» به درستی بیان شده‌اند و صورت سؤال

شامل همه جانداران است، زیرا اطلاعات و راثتی یاخته‌های یوکاریوتی می‌تواند در دنای‌های هسته، راکیزه و سبزدیسه ذخیره شود. در پروکاریوت‌ها هم ممکن است علاوه‌بر دنای اصلی، پلازمید وجود داشته باشد.

بررسی موارد:

(الف) در همه مولکول‌های دنا، هر رشته پلی‌نوكلئوتیدی بخش‌هایی دارد که از آن‌ها رونویسی انجام می‌گیرد و رنا تولید می‌کند.

(ب) مولکول‌های رنای ناقل، آمینواسیدها را به سمت رناتن می‌برند. در یاخته‌های پروکاریوتی، همه رنایها به کمک یک نوع رنالسپاراز ساخته شده‌اند، اما در یوکاریوت‌ها، رنای ناقل تولیدشده در هسته توسط رنالسپاراز ۳ تولید شده‌اند و رنای ناقل تولیدشده در میتوکندری و بلاست به کمک رنالسپاراز دیگری ایجاد شده‌اند.

(ج) اگر دو ژن مجاور جهت رونویسی متفاوتی داشته باشند، دو حالت برایشان محتمل است. ممکن است این دو ژن کاملاً به هم چسبیده باشند (جهت رونویسی آن‌ها به سمت نزدیک شدن به یکدیگر است) و راهاندازهای آن‌ها دور از هم باشند و حالت دیگر این است که دو راهانداز به هم چسبیده باشند و جهت رونویسی دو ژن به سمت دور شدن از یکدیگر باشد.

(د) حباب رونویسی در مرحله آغاز تولید شده و ابعاد آن در طول مرحله طویل شدن رونویسی ثابت است، در حالی که ابعاد حباب همانندسازی در طول زمان افزایش می‌یابد.



۳) خونی که از قلب به شش‌ها می‌رود می‌تواند خون روشن جهت تغذیه ریه‌ها باشد؛ در این صورت دارای اکسیژن بیشتری نسبت به خون تیره است.

۴) برعکس بیان شده است. در کم‌خونی داسی، گویچه‌های قرمز از حالت طبیعی (گرد) به شکل داسی درمی‌آیند.

۲) پیوندهای هیدروژنی، اشتراکی و یونی در ثابت ساختار سوم پروتئین نقش دارند، نه تشکیل آن.
بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) هرمون اکسی‌توسین نوعی پروتئین است. یکی از روش‌های پی بردن به ساختار پروتئین‌ها، استفاده از پرتو ایکس (روش ویلکینز و فرانکلین) که به چندرشته‌ای بودن دنا پی برند است؛ پس الزاماً نمی‌توان گفت ساختار پروتئین با پرتو ایکس مشخص می‌شود.

۳) بیشتر (نه همه) آنزیم‌ها پروتئینی هستند.

۴) کلازن نوعی پروتئین است که به مقدار فراوانی در زردپی و رباط وجود داشته و سبب استحکام آن‌ها می‌گردد. دقت داشته باشید که هر آمینواسید می‌تواند به جز کربن، هیدروژن، اکسیژن و نیتروژنی که عناصر اصلی سازنده آن هستند، شامل عناصر دیگری در گروه R خود باشد.

۳) با توجه به شکل و این‌که در ساختار سوم، مولکول تاخوردگی بیشتری پیدا می‌کند، امکان مجاورت دو سمت یک ساختار مارپیچی با برهم‌کنش‌های آبگریز، پیوند یونی و یا اشتراکی و بدون تشکیل پیوند هیدروژنی وجود دارد.

ساختر صفحه‌ای
پیوند هیدروژنی
ساختار مارپیچ

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) با توجه به شکل، امکان قرارگیری دو ساختار صفحه‌ای در بین دو ساختار مارپیچی وجود دارد.

۲) در ساختار سوم یک پروتئین، آخرین پیوندهای یونی و اشتراکی جهت ثابت ساختار سوم تشکیل می‌شوند.

۴) ساختارهای صفحه‌ای و مارپیچی هر دو متعلق به ساختار دوم و بر مبنای ساختار اول پروتئین بوده و یکی از آن‌ها نمی‌تواند مبنای تشکیل دیگری باشد.

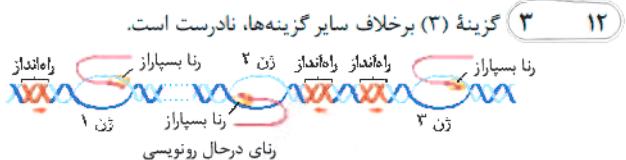
۳) موارد «ب»، «ج» و «د» عبارت سؤال را به نادرستی تکمیل می‌کنند. آنزیم دنباسپاراز، فقط نوکلئوتید یوراسیل‌دار و آنزیم رنابسپاراز، فقط نوکلئوتید تیمین‌دار را در جایگاه فعل خود قرار نمی‌دهد.

بررسی موارد:

الف) دنباسپاراز دو زنجیره و رنابسپاراز سه زنجیره را در انتهای فعالیت خود در جایگاه فعل خود قرار داده است.

ب) دقت داشته باشید که قند موجود در نوکلئوتید، دارای پنج کربن می‌باشد.

ج و د) این موارد فقط در رابطه با دنباسپاراز صحیح است؛ زیرا رنابسپاراز قادر به شکستن پیوند فسفو دی‌استر (انجام ویرایش) و کم کردن تعداد نوکلئوتیدهای RNA نمی‌باشد.



بررسی گزینه‌ها:

۱ و ۴) هرگاه بین دو زن مجاور فقط یک راهنمای داشته باشد، قطعاً آن دو زن، رشته‌ای که یکسانی دارند و جهت رونویسی از روی آن‌ها مشابه است.

۲) هرگاه بین دو زن مجاور، صفر یا ۲ راهنمای داشته باشد، قطعاً رشته‌ای که جهت رونویسی آن‌ها متفاوت است.

۳) هرگاه دو زن مجاور، رشته‌ای که یکسانی متفاوت باشد (یعنی جهات رونویسی مختلف هستند)، بین آن‌ها می‌تواند دو راهنمای داشته باشد، یا راهنمایی وجود نداشته باشد.

۳) موارد «الف» و «ج» به درستی بیان شده‌اند.

بررسی موارد:

الف) در باخته‌های یوکاریوتی، همانندسازی دنای حلقوی میتوکندری همانند رونویسی از آن، می‌تواند در مرحله G₁ (کوتاه‌ترین مرحله) اینترفاز رخ دهد.

ب) در رونویسی، آنزیم رنابسپاراز و در همانندسازی، آنزیم هلیکاز دو رشته دنا را از یکدیگر باز می‌کنند. هیچ‌یک از این آنزیم‌ها فعالیت نوکلئازی ندارند.

ج) در رونویسی برخلاف همانندسازی، در هر بخش از دنا، فقط یکی از رشته‌های دنا، به عنوان الگو قرار می‌گیرد.

د) در همانندسازی برخلاف رونویسی، دو رشته دنای الگو، پس از همانندسازی مجدداً به هم متصل نمی‌شوند.

۳) موارد «الف» و «د» عبارت سؤال را به درستی تکمیل می‌کنند.

بررسی موارد:

الف) سلولاز، در کاغذسازی و تولید سوخت زیستی نقش دارد. در سیرابی گاو، سلولاز توسط میکروب‌های مستقر در سیرابی (نه باخته‌های دیواره سیرابی) ترشح می‌شود.

ب) مایه‌پنیر در واقع نامی عمومی برای آنزیم‌هایی است که با دلمه کردن پروتئین شیر آن را به پنیر تبدیل می‌کنند. امروزه انواعی از مایه‌پنیرها وجود دارد که از گیاهان و ریزجانداران (میکروگانیسم‌ها) به دست می‌آیند. بیشتر گیاهان و گروهی از ریزجانداران، جزء جانداران تولیدکننده می‌باشند که باعث افزایش خدمات بوم‌سارگان می‌شوند.

ج و د) در صنایع شوینده، با استفاده از لیپازها، پروتئازها و آمیلازها، انواعی از شوینده‌ها با قدرت تمیزکنندگی بالا تولید می‌شوند. در انسان، آمیلاز بزاق می‌تواند باعث آغاز گوارش نشاسته (پلی‌سکاربید ذخیره‌ای گیاهان) در دهان شود، اما تحت تأثیر سکرتین، ترشح هیچ آنزیمی به دوازده، افزایش نمی‌یابد.

۲) شکل سؤال مربوط به مولکول هموگلوبین است. در ساختار سوم پروتئین‌ها (تاخوردگی‌های بیشتر زنجیره‌ها)، فقط گروههای R آمینواسیدهایی که آبگریزند به هم نزدیک می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) هموگلوبین دارای چهار گروه Hm یکسان است و هر گروه Hm، یک Fe²⁺ در مرکز خود دارد.

۲۱ ۳ در زمان جنینی، یاخته‌های خونی و گرده‌ها، در اندام‌های دیگری مانند کبد و طحال نیز ساخته می‌شوند. خون خارج شده از طحال همانند کید، از سیاه‌گر فوق‌کبدی عبور می‌کند. از طرفی کید با تولید صفراء، در گوارش و جذب چربی‌ها در لوله‌گوارش نقش دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) هر دو در زیر دیافراگم و در محوطه شکم قرار دارند، اما طحال نیز همانند کبد می‌تواند محل تخریب گویچه‌های قرمز آسیب‌دیده و مرده باشد و در آزادسازی آهن آن‌ها نقش داشته باشد.

۲) طحال برخلاف کبد توانایی ترشح هورمون اریتروپویتین و ساختن HDL و LDL را ندارد.

۴) نقش اصلی در تصفیه و بازگرداندن لطف به دستگاه گردش خون، به عهده دستگاه لطفی است. دقت کنید که کبد برخلاف طحال، جزء دستگاه لطفی نیست.

۲۲ موارد «ب»، «ج» و «د» عبارت سؤال را به درستی تکمیل می‌کنند.

بررسی موارد:

الف) هیچ یک از گویچه‌های سفید، بیش از یک هسته (هسته‌های چندقسمتی) ندارند.

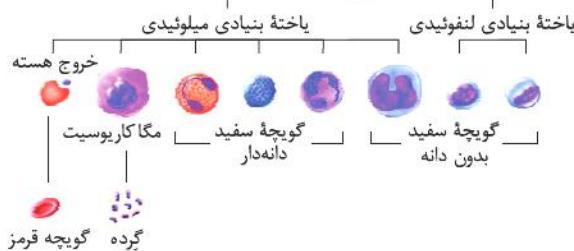
ب) در میان گویچه‌های سفید حاوی دانه‌های روشن، اثوزینوفیل‌ها برخلاف نوتروفیل‌ها، هسته دو قسمتی دارند.

ج) بازویل‌ها برخلاف اثوزینوفیل‌ها، در سیتوپلاسم خود، دارای دانه‌های تیره می‌باشند و همانند آن‌ها هسته دو قسمتی دارند.

د) مونوسیت‌ها و لنفوسیت‌ها، هسته تکی دارند. مونوسیت‌ها برخلاف لنفوسیت‌ها دارای منشأ میلوبیدی می‌باشند.

۲۳ موارد «الف»، «ج» و «د» عبارت سؤال را به درستی تکمیل می‌کنند.

یاخته بنیادی



کوچک‌ترین یاخته‌های خونی ← گویچه‌های قرمز

کوچک‌ترین گویچه‌های سفید ← لنفوسیت‌ها

برزگ‌ترین گویچه‌های سفید ← مونوسیت‌ها

کوچک‌ترین گویچه‌های سفید دانه‌دار ← بازویل‌ها

گویچه‌های قرمز، مونوسیت‌ها و همه گویچه‌های سفید با میان یاخته دانه‌دار، منشأ میلوبیدی و لنفوسیت‌ها منشأ لنفوئیدی دارند.

۲۴ فرایند پیرایش پس از اتمام رونویسی صورت می‌گیرد؛ اما

ویرایش در طی همانندسازی انجام می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) پیرایش قطعاً در هسته (ساختار دارای غشای منفذدار)، انجام می‌شود، اما ویرایش می‌تواند در هسته، میتوکندری و کلروپلاست انجام گیرد. غشای کلروپلاست و میتوکندری منفذ ندارد.

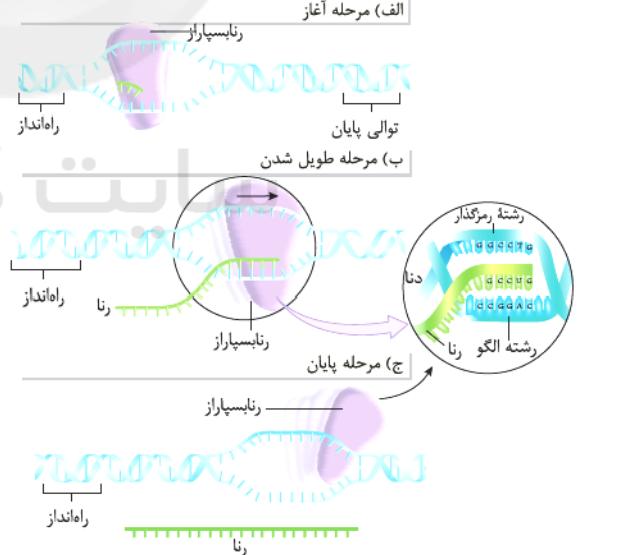
۲) فرایند پیرایش بر روی رشتۀ رنا نمی‌شود و ویرایش بر روی رشتۀ دنای در حال تشکیل انجام می‌شود. دقت داشته باشید که در ویرایش، تشکیل پیوند فسفو دی‌استر نداریم.

۴) در مرحلۀ G_1 ، تولید پروتئین‌ها افزایش می‌یابد و مرحلۀ قبل از آن، مرحلۀ S می‌باشد که کل ماده وراثتی هسته در حال همانندسازی بوده و رونویسی در هسته انجام نمی‌شود، بنابراین پیرایش نیز رخ نمی‌دهد. علاوه‌بر آن، در یوکاریوت‌ها فرایند ویرایش در تمام مراحل اینترفاز و به هنگام همانندسازی دناهای حلقوی میتوکندری و کلروپلاست انجام می‌گیرد.

۲۵ با توجه به شکل، در مرحلۀ پایان (آخرین مرحله) برخلاف آغاز که توالی راهانداز رونویسی نمی‌شود، توالی ویژه موجود در دنا (توالی پایان) رونویسی می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) با توجه به شکل، در مرحلۀ آغاز همانند طویل شدن، رنابسپاراز سه رشتۀ پلی‌نوکلئوتیدی را دربر گرفته است.



۳) در مرحلۀ طویل شدن، رنابسپاراز ساخت رنا را ادامه می‌دهد که در نتیجه آن، رنا طویل می‌شود. همچنان که مولکول رنابسپاراز به پیش می‌رود، دو رشتۀ دنا در جلوی آن باز و در چندین نوکلئوتید عقب‌تر، رنا از دنا جدا می‌شود و دو رشتۀ دنا مجدداً به هم می‌پیوندند. در مرحلۀ پایان نیز، پس از جدا شدن کامل رنا از دنا، آخرین پیوندهای هیدروژنی بین دو رشتۀ دنا تشکیل می‌شود.

۴) در مرحلۀ آغاز فقط تشکیل پیوند هیدروژنی بین ریبونوکلئوتیدها و دئوكسی‌ریبونوکلئوتیدها را داریم؛ اما در مرحلۀ پایان، شکسته شدن این پیوندها را نیز داریم.

۲۴

۳ از آنجایی که لیپوپروتئین‌ها در کبد تولید می‌شوند و هورمون سکرتین ترشح شده از یاخته‌های دیواره روده باریک از طریق سیاهرگ باب به کبد می‌رود. مقدار این مواد در بزرگ‌سیاهرگ زیرین از بزرگ‌سیاهرگ زبرین بیشتر است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) چربی‌ها و اسیدهای چرب پس از جذب در روده باریک از طریق لنف و بزرگ‌سیاهرگ زبرین و سایر مواد جذب شده در روده باریک، پس از ورود به سیاهرگ باب و عبور از کبد، از طریق بزرگ‌سیاهرگ زبرین به قلب وارد می‌شوند.

(۲) کبد تنظیم‌کننده مقدار گلوكز خون است و اگر مقدار گلوكز در خون کم باشد از ذخیره گلیکوژن خود بر آن می‌افزاید و اریتروپویتین در کبد تولید می‌شود، پس مقدار هر دوی آن‌ها در بزرگ‌سیاهرگ زبرین از بزرگ‌سیاهرگ زبرین بیشتر است.

(۴) لیپیدها از طریق بزرگ‌سیاهرگ زبرین به قلب وارد می‌شوند و مقدار آن‌ها در بزرگ‌سیاهرگ زبرین از بزرگ‌سیاهرگ زبرین بیشتر است.

۲۵

۳ در دیواره قلب، همه پافت‌های پوششی در تماس با نوعی بافت پیوندی رشتۀ‌ای می‌باشند. بافت پیوندی رشتۀ‌ای دارای رشتۀ‌های کلاژن و کشسان است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) ماهیچه‌های صاف دیواره رگ‌های قلب، فاقد نمای تیره و روشن می‌باشند.

(۲) لایه خارجی قلب (برون‌شامه) در تشکیل دریچه‌های قلبی نقش ندارد.

(۴) در برون‌شامه قلب، بافت پوششی برخلاف بافت پیوندی، در تماس با مایع آشامه‌ای قلب می‌باشد.

۲۶

۳ مصرف بیش از حد غذاهای چرب و افزایش تولید لخته، می‌تواند باعث افزایش احتمال گرفتگی عروق کرونری و بروز سکته قلبی شود. با روز سکته قلبی بخشی از ماهیچه قلب می‌میرد و قدرت انقباضی کاهش می‌باید.

بررسی سایر گزینه‌ها:

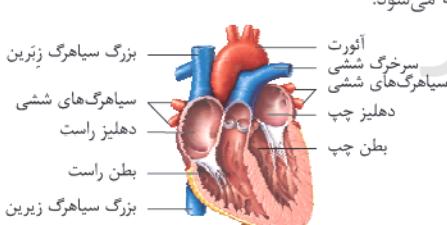
(۱) افزایش مقدار آلبومین (پروتئین حمل‌کننده پنی‌سیلین در خون)، باعث افزایش فشار اسمزی خوناب می‌شود. افزایش فشار اسمزی خوناب، باعث کاهش احتمال بروز خیز یا ادم می‌شود.

(۲) قرارگیری در ارتفاعات همانند ابیلا به بیماری‌های تنفسی، باعث افزایش ترشح اریتروپویتین از کلیه‌ها و کبد می‌شود.

(۴) گیرنده‌های حساس به فشار، گیرنده‌های حساس به کمبود اکسیژن و گیرنده‌های حساس به افزایش کربن دی‌اکسید و یون‌هیدروژن، باعث حفظ فشار سرخرگی در حد طبیعی و تأمین نیازهای بدن در شرایط خاص می‌شوند.

۲۷

۳ موارد «ب» و «ج» صحیح هستند. سیاهرگ باب مجموع خون تیره طحال، معده، لوزالمعده و روده‌ها را به کبد وارد می‌کند. در بین اندام‌هایی که به سیاهرگ باب، خون را وارد می‌کنند؛ طحال یک اندام لنفی است که جزء دستگاه گوارش نمی‌باشد و بقیه موارد ذکر شده، اندام غیرلنفی می‌باشند.



بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) تنگی دریچه دولختی، باعث تجمع خون و افزایش فشار در سیاهرگ‌های ششی می‌شود. افزایش فشار سیاهرگ‌های ششی می‌تواند از برگشت مواد خارج شده از می‌ورگ‌ها (بر اثر فشار تراوoshi) بگاهد و در نتیجه در بخش‌هایی از ریه ادم ایجاد شود.

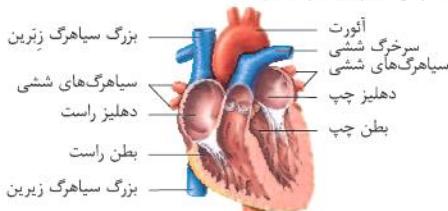
(۲) تنگی دریچه آورت می‌تواند منجر به اختلال در خونرسانی قلب بشود و در نتیجه مدت‌زمان استراحت عمومی افزایش یافته و مدت‌زمان چرخه ضربان قلب نیز افزایش یابد.

(۳) تنگی دریچه سه‌لختی می‌تواند سبب کاهش حجم ضربه‌ای بطن راست شود. با توجه به این‌که برون‌ده قلب در افراد بالغ در حال استراحت به طور میانگین حدود ۵ لیتر در دقیقه بوده و تعداد ضربان ۷۵ عدد در دقیقه است، حجم ضربه‌ای حدود ۶۶ میلی‌لیتر می‌باشد.

۲۱ ۳ موارد «ب»، «ج» و «د» صحیح می‌باشد.

بررسی موارد:

(الف) با توجه به شکل از قوس آنورت، سه شاخه خارج می‌شود که از بین آن‌ها، شاخه راست از سایرین قطر بیشتری دارد.



(ب) با توجه به شکل (که مآسفانه فیلم هم مبنای علمی نداره) تعداد طناب‌های ارجاعی و برآمدگی‌های ماهیچه‌ای موجود در بطن راست از بطن چپ بیشتر است.
 (ج) طول سیاهگ‌های ششی راست از سیاهگ‌های ششی چپ بلندتر است.
 توجه داشته باشید که سیاهگ‌های ششی باید به دهلیز چپ وارد شوند و در نتیجه سیاهگ‌های ششی راست باید مسافت بیشتری را برای رسیدن به دهلیز طی نمایند. همان‌طور که می‌دانید شش چپ دارای دو لوب و شش راست دارای سه لوب است.
 (د) با توجه به شکل، ضخامت ماهیچه قلب در بخش‌های مختلف دهلیز راست با هم برابر نیست و در قسمت‌های پایینی بیشتر است.

۲۲ ساده‌ترین سامانه گردش بسته در کرم‌های حلقوی مانند کرم‌های خاکی دیده می‌شود. با توجه به شکل، خون موجود در سیاهگ با عبور از دریچه‌ای وارد قلب کرم خاکی می‌شود، در حالی‌که در بدن انسان در بین سیاهگ‌های ورودی به قلب و دهلیزها، دریچه‌ای وجود ندارد.



سبت کنکور

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) اسفنج‌ها آب محیط را از طریق منافذی وارد بدن خود می‌نمایند. با توجه به شکل ۲۱ صفحه ۶۵ کتاب زیست‌شناسی (۱)، منفذی که در دیواره بدن اسفنج وجود دارد به کمک یاخته‌هایی ایجاد شده است. در بدن این جانور، یاخته‌های یقه‌داری تازک هستند و می‌توانند آب را حرکت بدeneند. اگر از فصل دوم کتاب زیست‌شناسی (۱) به خاطر داشته باشید، در حفره گوارشی هیدر نیز زانده‌های حرکتی (تازک) وجود دارد که می‌توانند آب را درون این حفره حرکت دهد و هم‌چنین موجب مخلوط شدن آنزیم‌های گوارشی جانور با غذا شود.

(۲) ماهی‌ها و دوزیستان از قلب خود تهیه یک سرخرگ خارج می‌کنند. این جانداران دلای گردش بسته هستند و در مابین یاخته‌ای (مایعی که در مجاورت یاخته‌ها جریان دارد) اکسیژن و دی‌اکسید کربن دارند. توجه داشته باشید که در حشرات، همولنف در مجاورت یاخته‌ها جریان دارد و این مابین نیز دلای گازهای تنفسی است. اما مسئول جابه‌جایی و انتقال این گازها بین یاخته‌ها نیست.

(۴) جانورانی که دلای گردش ساده هستند (مانند ماهی‌ها و نوزاد دوزیستان) می‌توانند خون اکسیژن‌دار را از آبیش‌ها به صورت یکباره به اندام‌های بدن منتقل نمایند. در تمام مهره‌داران از جمله ماهی‌ها، دوزیستان و خزندگان (مار) حداقل در قسمت‌هایی از قلب آن‌ها، خون تیره و کم اکسیژن جریان دارد.

۲۹ ۳ رگ‌های واجد سه لایه اصلی در دیواره خود، سرخرگ‌ها و سیاهگ‌ها هستند. سرخرگ‌ها نسبت به سیاهگ‌ها، لایه ماهیچه‌ای ضخیم‌تری دارند. با توجه به شکل، ضخامت لایه میانی (واجب ماهیچه و رشته‌های کشسان فراوان)، از دو لایه دیگر بیشتر است.



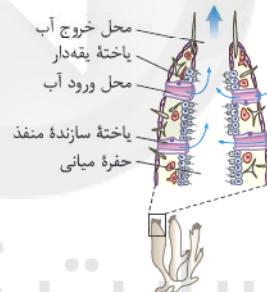
بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در سمت خارج لایه میانی، لایه پیوندی واقع است که واجد رشته‌های کشسان (الاستیک) می‌باشد.

(۲) به عنوان مثال، نوعی شبکه مویرگی داریم که ابتدای آن سیاهگ باب کبدی و انتهای آن، سیاهگ فوق‌کبدی است.

(۴) دقت داشته باشید که بیشتر (نه همه) سرخرگ‌ها در قسمت‌های عمیقی اندام‌ها قرار دارند.

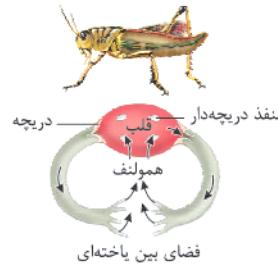
۴۰ ۴ در اسفنج، سامانه گردش آب وجود دارد که یاخته‌های سازنده منفذ، منافذی را جهت عبور آب به حفره میانی تشکیل می‌دهند. با توجه به شکل، بیشتر یاخته‌های سطح درونی بدن، یاخته‌های یقه‌دار بوده که تازک دارند و قادر تماس با مجرای ورود آب به حفره میانی هستند.



بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) تبادل مواد غذایی به واسطه مویرگ‌ها، مشخصه سامانه گردش بسته است. در کرم‌های حلقوی، نظیر کرم خاکی سامانه گردش بسته وجود دارد. اما در این جانوران قلب فاقد حفراتی نظیر دهلیز و بطن است.

(۲) وجود همولنف در مجاورت یاخته‌ها، بیانگر سامانه گردش باز است. با توجه به شکل، بیشتر دریچه‌های قلب این جانور، مربوط به منافذ دریچه‌دار است که در ایجاد جریان یک طرفه ورود همولنف به قلب نقش دارند.



(۳) حلزون از بی‌مهرگان خشکی‌زی است که برای تنفس، از شش استفاده می‌کند، اما دقت داشته باشید که ساز و کار تهیه‌ای که سبب برقراری جریان پیوسته‌ای از هوای تازه در مجاورت بخش مبادله‌ای می‌شود، در مهره‌داران شش‌دار وجود دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۲) مراکز تنظیم تنفس، شامل بصل النخاع و پل مغزی می‌باشد که در دستگاه عصبی مرکزی بوده و دارای مویرگ‌های پیوسته می‌باشد (مویرگ‌های پیوسته و منفذدار، دارای غشای پایه پیوسته هستند).

۳) تمامی انواع مویرگ‌ها، مطابق با شکل ۱۲ صفحه ۵۷ کتاب زیست‌شناسی (۱)، دارای یاخته‌های سنتگفرشی هستند که در محل هسته برآمده می‌باشند. (۴) اندامی نظیر کبد، دارای مویرگ ناپیوسته (دارای حفرات بین یاخته‌ای) و اندامی نظیر کلیه، دارای مویرگ منفذدار می‌باشد که هر دوی این اندام‌ها در حفره شکمی فرد قرار دارند.

۱ ۲۶ فقط مورد «ج» به درستی بیان شده است.

بررسی موارد:

(الف) به جز دست راست و نیمة راست گردن، سایر قسمت‌های بدن، لنف خود را به مجرای لنفی چپ تخلیه می‌کنند، بنابراین حتی کولون بالارو که در سمت راست بدن قرار گرفته است، لنف خود را به مجرای لنفی چپ می‌ریزد.

(ب) تیموس، اندامی لنفی واقع در قفسه سینه می‌باشد. دقت کنید که تیموس در جلوی دهلیز راست قرار می‌گیرد، نه در پشت آن (در دیواره پشتی دهلیز راست، گره‌های شبکه هادی واقع شده است).

(ج) در ارتباط با رگ‌های مرتبط با طحال، می‌توان گفت سرخرگ آن بالاتر از سیاهرگ واقع شده است، بنابراین سیاهرگ خروجی از طحال، به علت پایین‌تر بودن، از لوزه‌ها نیز دورتر می‌باشد. این سیاهرگ دارای خون تیره می‌باشد که مشابه خون سرخرگ ششی می‌باشد.

(د) مجرای لنفی، به سیاهرگ‌های زیرترقوه‌ای تخلیه می‌شوند. دقت کنید که سیاهرگ زیرترقوه‌ای راست، قطورتر از سیاهرگ زیرترقوه‌ای چپ می‌باشد. در حالی که مجرای لنفی چپ نسبت به مجرای لنفی راست، قطورتر می‌باشد.

۳ ۲۷ در صورت سؤال به الیاف ورودی به دهلیز چپ و بلندترین الیاف بین گرهی اشاره شده است. همه دسته تارهای موجود در شبکه هادی، از یاخته‌هایی با توانایی هدایت سریع پیام الکتریکی تشکیل شده‌اند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) دقت کنید الیاف بین گرهی و الیاف دهلیز چپ در زمان صادر شدن دستور انقباض دهلیزها تحریک می‌شوند، اما موج T کمی قبل از استراحت بطنها ثبت می‌شود.

۲) الیاف دهلیز چپ، پیام تحریک را فقط به یاخته‌های ماهیچه‌ای میوکارد معمولی قلب منتقل می‌کنند، ولی الیاف بین گرهی علاوه بر انتقال موج تحریک به ماهیچه میوکارد دهلیز راست، گره دهلیزی - بطنی را نیز تحریک می‌کنند.

۴) طبق شکل ۷ صفحه ۵۲ کتاب زیست‌شناسی (۱)، رشته ورودی به دهلیز چپ از دهلیز راست عبور می‌کند و وارد این حفره می‌شوند، در دو حفره قلبی (دهلیز چپ و دهلیز راست) قرار دارد.

۲ ۳۳ نقطه (D) در استراحت عمومی و نقطه (B) در انقباض بطن‌ها

ثبت می‌شود. در نقطه (D)، فشار خون سرخرگ ششی از بطن راست بیشتر است و موجب بسته ماندن دریچه سینی می‌شود، در حالی که در نقطه (B)، فشار خون بطن راست از سرخرگ ششی بیشتر است و در نتیجه دریچه سینی باز است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) نقطه (D) در مرحله استراحت عمومی قلب و نقطه (A) در مرحله انقباض دهلیزها است. همان‌طور که می‌دانید در مرحله استراحت عمومی، همه سلول‌های ماهیچه قلبی در حال استراحت هستند.

۳) در نقطه (A)، پیام تحریک در حال هدایت به گره دهلیزی - بطنی می‌باشد، نه در حال خارج شدن از آن.

۴) در نقطه (B) انقباض بطن در حال وقوع است و وضعیت دریچه‌های قلبی نسبت به مرحله قبلی چرخه (انقباض دهلیز) تغییر کرده است، در حالی که در نقطه (A) که انقباض دهلیزها در حال وقوع است، وضعیت دریچه‌های قلب نسبت به مرحله قبلی (استراحت عمومی) تغییر نکرده است.

۱ ۳۴ با توجه به این که مقدار طبیعی LDL در خون فرد باید زیر

۱۳۰ و مقدار HDL باید بالای ۶۰ باشد، این فرد دارای مقادیر طبیعی از این دو لیپوپروتئین است و احتمال تصلب شرایین و رسوب کلسترول از LDL بر روی دیواره سرخرگ‌های کرونر فرد دور از انتظار است. دقت کنید که براساس فعالیت‌های فصل ۲ و ۴ کتاب زیست‌شناسی (۱)، شما باید مقدار طبیعی این موارد را در آزمایش خون افراد بدانید.

بررسی سایر گزینه‌ها:

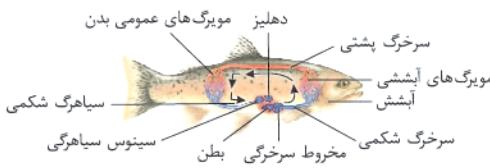
۲) با توجه به این که تعداد گوییچه‌های قرمز فرد کمتر از حالت طبیعی است، میزان اکسیژن در خون این فرد کم بوده و در نتیجه ترشح هورمون اریتروپویتین از یاخته‌های ویژه در کلیه و کبد فرد افزایش می‌باید. همان‌طور که می‌دانید این هورمون موجب افزایش فعالیت یاخته‌های میلوئیدی در معز قرمز استخوان فرد می‌شود.

۳) با توجه به این که تعداد گوییچه‌های سفید فرد از حالت طبیعی بیشتر است، بنابراین احتمالاً در بدن او عفونت وجود داشته و پادتن‌ها (مولکول‌های ۷‌شکل) در حال مبارزه با آنتی‌ژن‌های بیگانه هستند.

۴) با توجه به این که مقدار تری‌گلیسرید و LDL و HDL در این فرد، در حد طبیعی است، احتمال تشکیل سنگ صفراء در وی کم است و در نتیجه صفراء به راحتی می‌تواند در مجرای جریان پیدا کرده و وارد دوازدهه شود. همان‌طور که می‌دانید صفراء (دارای ترشحات لیپیدی - نمکی) در کبد تولید می‌شود.

۱ ۳۵ مویرگ‌های موجود در کبد (اندام سازنده صفراء)، مویرگ ناپیوسته بوده که دارای غشای پایه‌ای ناقص می‌باشد، ولی توجه کنید که صفراء فاقد آنزیم بوده و «آنزیم‌های صفراء» عبارت اشتباهی است.

۴۰ در ارتباط با قلب همه ماهی‌ها و دوزیستان بالغ سه دریچه مشاهده می‌شود.



دوزیست
قلب سه‌حفره‌ای،
گردش خون مضاف

۴۱

بررسی گزینه‌ها:

(۱) تنها در مورد گردش مضاعف صادق است (ماهی‌ها گردش بسته ساده دارند).

(۲) تنها در ماهی، سرخرگ خروجی از سطوح تنفسی مستقیماً به اندامها می‌رود (در دوزیستان ابتدا به قلب بازمی‌گردد).

(۳) تنها در مورد قلب دوزیستان بالغ صادق است (در ماهی‌ها، دریچه انتهای سینوس سیاهگی تحت تأثیر انقباض بطئی نیست).

(۴) در هر دو جانور ورود خون غیرروشن به سطوح تنفسی به دنبال پمپاژ بطن صورت می‌گیرد.

ساخت کنکور

۲۸ موارد «الف» و «ب» صادق است. آسیب در دیواره مویگ به دو شکل محدود و شدید صورت می‌گیرد که تشکیل لخته تنها در خونریزی‌های شدید رخ می‌دهد.

بررسی موارد:

(الف) پلاکت‌ها کوچکترین اجزای بخش یاخته‌ای هستند (کوچکترین یاخته‌های بخش یاخته‌ای = گلوبول قرمز) در هر دو نوع مقابله با خونریزی، پلاکت‌ها (گرده‌ها) نقش اصلی را در مقابله با خونریزی دارند.

(ب) در هر حالت انواعی از پروتئین‌های مورد استفاده در فرایند انعقاد در جریان خون مشاهده می‌شود (مثل پروترومین و فیبرینوژن) (کافته استفاده می‌شود، کافته (زیره میشے!))

(ج) در خونریزی‌های شدید، لخته به دنبال تبدیل فیبرینوژن به فیبرین تشکیل می‌شود. فیبرین برخلاف فیبرینوژن نامحلول است (در خونریزی‌های محدود صادق نیست).

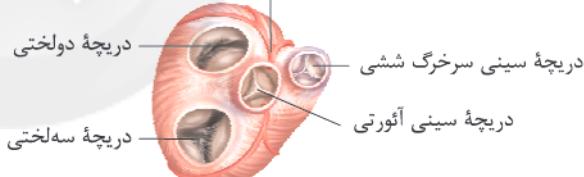
(د) بخش اعظم لخته از گلوبول‌های قرمز تشکیل شده است. در خونریزی‌های محدود در پوش ایجاد می‌شود که بخش اعظم آن از پلاکت (فراوان‌ترین اجزای بخش یاخته‌ای) تشکیل شده است.

۲۹ بزرگ‌ترین دریچه مرتبط با قلب ← دریچه سه‌لختی

عقبی‌ترین دریچه مرتبط با قلب ← دریچه سه‌لختی

جلویی‌ترین دریچه مرتبط با قلب ← دریچه سینی ششی

بالاترین دریچه مرتبط با قلب ← سینی سرخرگ ششی
سرخرگ اکلیلی



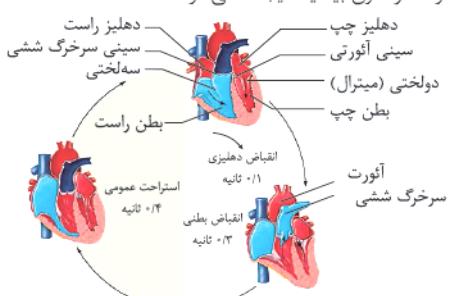
بررسی گزینه‌ها:

(۱) باز بودن دریچه سه‌لختی در بازه استراحت عمومی و انقباض دهلیزها صورت می‌گیرد. در استراحت عمومی هیچ‌یک از عضلات قلبی منقبض نیست.

(۲) دریچه سه‌لختی در بازه انقباض بطئی بسته است، حین انقباض بطن به دلیل ورود خون به سرخرگ‌ها، کشیدگی دیواره آن‌ها در حال افزایش است.

(۳) دریچه سینی ششی در بازه انقباض بطئی باز است. در این بازه، موج T ثبت می‌شود، اما دقت کنیم این موج حاصل فعالیت هیچ‌گرهی نیست.

(۴) بسته بودن دریچه سینی ششی همزمان با باز بودن دریچه‌های دهلیزی - بطئی است. در همه لحظاتی که دریچه‌های سینی بسته باشند، خون از بطن‌ها به سرخرگ‌ها وارد نمی‌شود و فشار خون بیشینه ایجاد نمی‌شود.



حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

پاسخ دوازدهم تجربی

$$\left\{ \begin{array}{l} t_1: v_{av_1} = \frac{s_1}{t_1} = \frac{12 \times t_1}{2} = 6 \frac{m}{s} \\ t_2: v_{av_2} = \frac{-s_2}{t_2 - t_1} = \frac{-6 \times (t_2 - t_1)}{2} = -3 \frac{m}{s} \end{array} \right.$$

$$\Rightarrow \frac{v_{av_1}}{v_{av_2}} = \frac{6}{-3} = -2$$

۳ از لحظه‌ای که ابتدایی دو قطار در کنار هم قرار می‌گیرد تا لحظه‌ای که انتهای قطار B به ابتدای قطار A می‌رسد، لوكوموتیوران قطار A قطار B را در کنار خود می‌بیند، بنابراین مجموع اندازه جابه‌جایی‌های قطارها باید برابر با طول قطار B شود، بنابراین داریم:

$$|\Delta x_A| + |\Delta x_B| = 24 \Rightarrow 14t + 16t = 24 \Rightarrow 30t = 24 \Rightarrow t = 0.8s$$

۴ حرکت متحرک با شتاب ثابت انجام می‌شود و در نتیجه نمودار مکان-زمان آن به صورت یک سهمی است. با توجه به این‌که در نزدیکی رأس سهمی، تندی حرکت کم است، می‌توان نتیجه گرفت که چون در ثانیه سوم ($2s < t < 3s$) تندی متوسط کمینه شده است رأس سهمی در لحظه $t = 2/5s$ قرار دارد.

$$x = 4t^2 - bt + c \Rightarrow t_{\text{رأس}} = \frac{b}{2 \times 4} = 2/5 \Rightarrow b = 20.$$

بنابراین سرعت متوسط در ۲ ثانیه سوم حرکت برابر است با:

$$x = 4t^2 - 20t + c \Rightarrow \begin{cases} t_1 = 4s: x_1 = 4 \times 4^2 - 20 \times 4 + c = -16 + c \\ t_2 = 6s: x_2 = 4 \times 6^2 - 20 \times 6 + c = 24 + c \end{cases}$$

$$\Rightarrow v_{av} = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{24 + c - (-16 + c)}{2} = 20 \frac{m}{s}$$

۱ با توجه به نمودار سرعت - زمان، متحرک A ابتدا در خلاف جهت محور X شروع به حرکت کرده و سپس در جهت محور X به حرکت خود ادامه داده است. متحرک B هم با ۴ ثانیه تأخیر از حال سکون در جهت محور X شروع به حرکت کرده است. از طرفی، چون پس از شروع حرکت متحرک B حداقل فاصله آن‌ها از هم ۷ متر شده است، پس متحرک A پس از لحظه صفر، نتوانسته به متحرک B برسد، بنابراین داریم:

$$x_A = \frac{1}{2}a_A t^2 + v_{A_0} t + x_{A_0}$$

$$\frac{a_A = a, v_{A_0} = -6 \frac{m}{s}, x_{A_0} = 0}{x_A = \frac{1}{2}at^2 - 6t}$$

$$x_B = \frac{1}{2}a_B(t-f)^2 + v_{B_0}(t-f) + x_{B_0}$$

$$\frac{a_B = a+2, v_{B_0} = 0, x_{B_0} = 0}{x_B = (\frac{a+2}{2})(t-f)^2}$$

$$\Rightarrow x_B = (\frac{a+2}{2})t^2 - 4(a+2)t + 8(a+2)$$

فیزیک

۴۱

با توجه به این‌که شیب اولیه نمودار $x-t$ صفر است، پس سرعت اولیه متحرک صفر می‌باشد و چون تغیر نمودار $x-t$ رو به پایین است، پس شتاب متحرک که همان شیب $v-t$ می‌باشد، باید منفی باشد.

$$\Delta x = \frac{1}{2}at^2 + v_0 t \Rightarrow -2 = \frac{1}{2}a \times 1^2 \Rightarrow a = -4 \frac{m}{s^2}$$

بنابراین سرعت متحرک هنگام عبور از مبدأ مکان برابر است با:

$$v^2 - v_0^2 = 2a\Delta x \Rightarrow v^2 - 0 = 2 \times (-4) \times (-6) \Rightarrow v = -4\sqrt{3} \frac{m}{s}$$

دقت کنید: هنگام عبور از مبدأ مکان، سرعت منفی است.

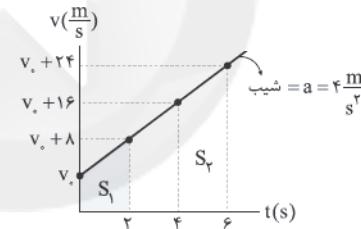
از طرفی طبق مفهوم شتاب، سرعت متحرک در لحظه $t=1s$

$$v' = a = -4 \frac{m}{s}$$

$$\frac{|v|}{|v'|} = \frac{4\sqrt{3}}{\frac{4}{4}} = \sqrt{3}$$

۴۲

۱ با توجه به این‌که حرکت، تندشونده است، سرعت اولیه متحرک هم مثبت است و نمودار سرعت - زمان را به صورت زیر رسم می‌کنیم:



$$\Delta x_1 = S_1 = \frac{v_0 + v_0 + 8}{2} \times 2 = 2v_0 + 8$$

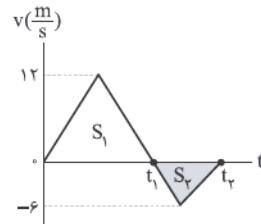
$$\Delta x_2 = S_2 = \frac{v_0 + 16 + v_0 + 24}{2} \times 2 = 2v_0 + 40$$

طبق فرض سؤال، جابه‌جایی در ۲ ثانیه سوم، ۵۰ درصد بیشتر از جابه‌جایی در ۲ ثانیه اول حرکتش است، بنابراین می‌توان نوشت:

$$\frac{\Delta x_2}{\Delta x_1} = \frac{150}{100} = \frac{3}{2} \Rightarrow \frac{2v_0 + 40}{2v_0 + 8} = \frac{3}{2} \Rightarrow v_0 = 28 \frac{m}{s}$$

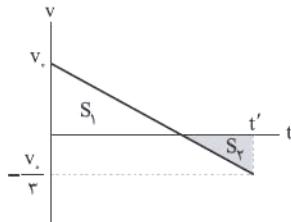
۴۳

۲ در بازه زمانی صفر تا t_1 ، سرعت مثبت است و متحرک در جهت محور X حرکت می‌کند. همچنین در بازه زمانی t_1 تا t_2 ، سرعت منفی است و متحرک در خلاف جهت محور X حرکت می‌کند.



۱۵۰ چون در ابتدا متحرک در حال دور شدن از مبدأ مکان و در لحظه t' در حال نزدیک شدن به مبدأ مکان است، لذا جهت حرکت در لحظه t' مخالف جهت حرکت در لحظه $t=0$ است. حال نمودار سرعت - زمان

را رسم کرده و با محاسبه مساحت محصور نسبت $\frac{1}{\Delta x}$ را به دست می آوریم.



می دانیم نسبت مساحت ها برابر است با مجدور نسبت ارتفاع ها:

$$\left| \frac{S_1}{S_2} \right| = \left(\frac{v_0}{v_0/2} \right)^2 = 9 \Rightarrow |S_1| = 9|S_2|$$

$$\frac{1}{\Delta x} = \frac{|S_1| + |S_2|}{S_1 + S_2} \xrightarrow[S_2 < 0]{S_1 > 0} \frac{1}{\Delta x} = \frac{9S + S}{9S - S} = \frac{10S}{8S} = \frac{5}{4}$$

۱۵۱ با توجه به این که شیب نمودار سرعت - زمان برابر شتاب است، با

رسم نمودار سرعت - زمان، به راحتی مدت زمان حرکت تندشونده را می توان به

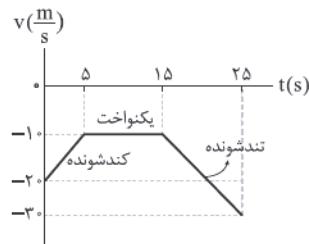
دست آورد. از طرفی سرعت اولیه متحرک برابر با $\frac{m}{s} = 2$ است و می دانیم

مساحت زیر نمودار $a-t$ برابر با تغییرات سرعت است، بنابراین:

$$t = 5s \text{ تا } t = 0 \Rightarrow \Delta v_1 = 10 \frac{m}{s}$$

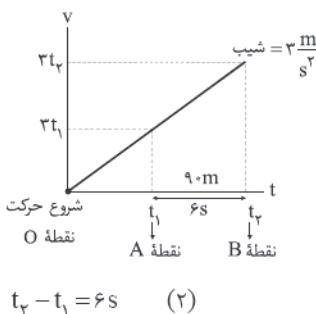
$t = 15s$ تا $t = 5s \Rightarrow \Delta v_2 = 0$

$$t = 25s \text{ تا } t = 15s \Rightarrow \Delta v_3 = -20 \frac{m}{s}$$



بنابراین حرکت متحرک فقط در بازه زمانی $t = 15s$ تا $t = 25s$ تندشونده بوده است.

۱۵۲ نمودار $v-t$ متحرک را رسم می کنیم:



$$t_2 - t_1 = 6s \quad (2)$$

$$\begin{aligned} S_{v-t} &= \Delta x \\ \Rightarrow \frac{2t_2 + 2t_1}{2} \times 6 &= 40 \text{ m} \\ \Rightarrow 2(t_2 + t_1) \times 3 &= 40 \\ \Rightarrow t_2 + t_1 &= 10s \end{aligned} \quad (1)$$

از طرفی:

حالا باید معادله $x_B - x_A = t^2 + (-4a - 2)t + a(a+2)$ را تشکیل داده و کمترین مقدار آن را به دست آوریم:

یک سهی رو به بالا است. \rightarrow

$$(x_B - x_A)_{\min} = \frac{-\Delta}{4(1)} = -\frac{(-4a - 2)^2 - 4(a+2)}{4}$$

$$\Rightarrow (x_B - x_A)_{\min} = -\frac{16a^2 - 16a - 40}{4} \Rightarrow -4a^2 + 4a + 10 = 7$$

$$\Rightarrow 4a^2 - 4a - 3 = 0 \Rightarrow a^2 - a - \frac{3}{4} = 0 \xrightarrow{a > 0} a = 2 \frac{m}{s^2}$$

بنابراین فاصله دو متحرک از یکدیگر در لحظه $t = 10s$ برابر است با:

$$x_B - x_A = t^2 - 10t + 32$$

$$\xrightarrow{t=10s} x_B - x_A = 100 - 100 + 32 = 32m$$

۴۷ تا رسیدن به نقطه C، زمان سپری شده برای دو متحرک

یکسان است.

$$\left| \frac{\Delta x_{AC}}{\Delta x_{BC}} \right| = \frac{|v_1|t}{|v_2|t} \xrightarrow[0/6AB]{0/4AB} \frac{|v_1|}{|v_2|} = \frac{2}{3} \quad (*)$$

در ادامه، پس از عبور دو متحرک از کنار هم می توان نوشت:

$$\left| \frac{\Delta x_{CA}}{\Delta x_{CB}} \right| = \frac{|v_2|t_2}{|v_1|t_1} \xrightarrow[0/6AB]{0/4AB} \frac{|v_2|}{|v_1|} = \frac{3}{2} \times \frac{2}{t_1} \Rightarrow \frac{3}{2} = \frac{3}{2} \times \frac{2}{t_1}$$

$$\Rightarrow \frac{4}{9} = \frac{2}{t_1} \Rightarrow t_1 = 45s$$

بردار شتاب متوسط در بازه زمانی خواسته شده برابر است با:

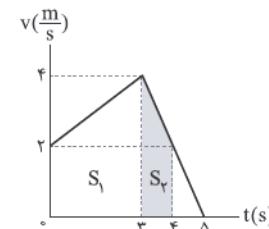
$$\bar{a}_{av} = \frac{\Delta \vec{v}}{\Delta t} = \frac{\vec{v}_2 - \vec{v}_1}{\Delta t} = \frac{\lambda \vec{i} - (-\lambda \vec{i})}{14 - 4} = \frac{16 \vec{i}}{10} = 1.6 \vec{i} \left(\frac{m}{s^2} \right)$$

۴۹ با توجه به این که در ۵s اول، سرعت نهایی از سرعت اولیه

متحرک کمتر است، پس شتاب متوسط منفی است، بنابراین:

$$a_{av} = \frac{v_2 - v_1}{\Delta t} \Rightarrow -\frac{4}{10} = \frac{0 - v_1}{5} \Rightarrow v_1 = 2 \frac{m}{s}$$

با توجه به نمودار سرعت - زمان، سرعت متوسط متحرک در ۴s اول برابر است با:



$$\begin{cases} S_1 = \frac{4+2}{2} \times 2 = 6m \\ S_2 = \frac{4+2}{2} \times 1 = 3m \end{cases}$$

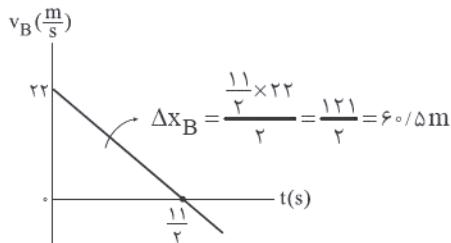
$$\Rightarrow v_{av} = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{S_1 + S_2}{\Delta t} = \frac{9+3}{4} = 3 \frac{m}{s}$$

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

پاسخ دوازدهم تجربی

$$\begin{aligned} v_B &= a_B t + v_{B_0} \Rightarrow v = \Delta a_B + v_{B_0} \Rightarrow v_B = v - \Delta a_B \\ x_B &= \frac{1}{2} a_B t^2 + v_{B_0} t + x_{B_0} = \frac{1}{2} a_B t^2 + (v - \Delta a_B) t - 20 \\ t = 6s, x_B = 16m &\rightarrow 16 = \frac{1}{2} a_B t^2 + 18 - 4\Delta a_B t - 20 \Rightarrow 16 = -\frac{9}{2} a_B t \\ \Rightarrow a_B &= -4 \frac{m}{s^2}, v_{B_0} = 2 - \Delta(-4) = 22 \frac{m}{s} \\ \Rightarrow v_B &= -4t + 22 \end{aligned}$$

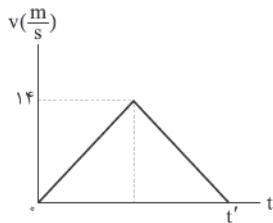
متوجه B تا لحظه توقف، در جهت محور X جابه‌جا شده است.



ابتدا سرعت متوجه را در لحظه عبور از مکان $x = 14m$ به $v = 14 \frac{m}{s}$ داشت. ۴ ۵۵
دست می‌آوریم.

$$v - v_0 = a \Delta x \Rightarrow v - 0 = 2 \times 7 \times 14 \Rightarrow v = 14 \frac{m}{s}$$

حال نمودار $v-t$ را رسم می‌کنیم.



$$v_{av} = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{s}{t} = \frac{\frac{1}{2} \times 14 \times t'}{t'} = 7 \frac{m}{s}$$

دقت کنید: نیازی به داشتن شتاب حرکت در مرحله دوم نداریم.

چون اندازه نیروها و جابه‌جایی‌ها یکسان هستند، پس داریم: ۱ ۵۶

$$\left\{ \begin{array}{l} W_A = Fd \\ W_B = Fd \cos 30^\circ = \frac{\sqrt{3}}{2} Fd \Rightarrow W_A > W_B > W_C \\ W_C = Fd \cos 60^\circ = \frac{1}{2} Fd \end{array} \right.$$

در مقایسه حالت اول و دوم می‌توان نوشت: ۱ ۵۷

$$\left\{ \begin{array}{l} v_\gamma = v_1 - \frac{30}{100} v_1 = \frac{7}{10} v_1 \\ K_\gamma = K_1 - 20 \cdot 4J \\ K = \frac{1}{2} mv^2 \\ \Rightarrow \frac{K_\gamma}{K_1} = \left(\frac{v_\gamma}{v_1}\right)^2 \Rightarrow \frac{K_1 - 20 \cdot 4}{K_1} = \left(\frac{7}{10}\right)^2 \Rightarrow \frac{K_1 - 20 \cdot 4}{K_1} = \frac{49}{100} \\ \Rightarrow K_1 = 400J \end{array} \right.$$

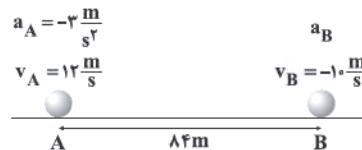
بنابراین:

$$\begin{cases} t_2 - t_1 = 6 \\ t_2 + t_1 = 10 \end{cases} \Rightarrow 2t_2 = 16 \Rightarrow t_2 = 8s, t_1 = 2s$$

حال مساحت نمودار بین دو لحظه صفر تا t_1 که همان فاصله OA است را به دست می‌آوریم.

$$d_{OA} = S_{v=0 \text{ to } t_1} = \frac{t_1 \times 3t_1}{2} = \frac{2 \times 6}{2} = 6m$$

شکل زیر وضعیت دو متوجه را نشان می‌دهد. ۱ ۵۳



ابتدا مسافتی که متوجه A طی می‌کند تا متوقف شود را به دست می‌آوریم:

$$v^2 - v_0^2 = 2a\Delta x \Rightarrow 0 - (14)^2 = 2 \times (-4) \times \Delta x \Rightarrow \Delta x_A = 24m$$

پس متوجه B مسافتی کمتر از $84 - 24 = 60m$ را می‌تواند طی کند.

$$B: v^2 - v_0^2 = 2a\Delta x \Rightarrow 0 - 10^2 = 2 \times 4 \times (-6) \Rightarrow a_B = \frac{5}{6} \frac{m}{s^2}$$

بنابراین اندازه شتاب متوجه B باید بزرگ‌تر از $\frac{5}{6} \frac{m}{s^2}$ باشد تا دو متوجه به هم برخورد نکنند.

نکته: اگر دو متوجه، هم‌زمان با شتاب ثابت شروع به حرکت

کنند و در لحظه‌های t_1 و t_2 هم‌مکان شوند، آنگاه در لحظه $\frac{t_1 + t_2}{2}$ دارای سرعت یکسان می‌شوند.

با توجه به نمودار، متوجه A در لحظه‌های $t = 1s$ و $t = 7s$ از مبدأ مکان عبور کرده است، پس معادله مکان - زمان آن به صورت زیر می‌شود:

$$x_A = \frac{1}{2} a_A (t-1)(t-7) \quad (I)$$

از طرفی هم در لحظه‌های $t_1 = 1s$ و $t_2 = 7s$ دو متوجه هم‌مکان شده‌اند. پس

لحظه‌ای که سرعت دو متوجه یکسان می‌شود، از رابطه $\frac{t_1 + t_2}{2}$ به دست می‌آید:

$$\frac{1+t_2}{2} \Rightarrow 1+t_2 = 10 \Rightarrow t_2 = 9s$$

در این لحظه، متوجه A و متوجه B هر دو در مکان $x = 16m$ هستند.

پس در معادله (I) داریم:

$$16 = \frac{1}{2} a_A (9-1)(9-7) \Rightarrow a_A = 2 \frac{m}{s^2} \Rightarrow x_A = t^2 - 8t + 7$$

با توجه به معادله سرعت - زمان در حرکت با شتاب ثابت داریم:

$$\begin{aligned} v_A &= a_A t + v_{A_0} \xrightarrow{a_A = 2 \frac{m}{s^2}, v_{A_0} = -8 \frac{m}{s}} v_A = 2t - 8 \\ \xrightarrow{t=5s} v_A &= 2(5) - 8 = 2 \frac{m}{s} \xrightarrow{t=5s} v_B = 2 \frac{m}{s} \end{aligned}$$

فیزیک | ۱۵

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

پاسخ دوازدهم تجربی

$$\frac{v_A = 0, v_C = 2^\circ \frac{m}{s}}{h_A = 25m} \Rightarrow 0 + 1 \times 25 = \frac{1}{2} \times (2^\circ)^2 + 1 \cdot h_C$$

$$\Rightarrow 25 = 2 + h_C \Rightarrow h_C = 23m$$

حال بین دو نقطه B و C داریم:

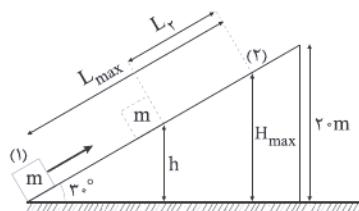
$$\Delta U_{BC} = U_C - U_B = mg(h_C - h_B) = 2 \times 1 \times (23 - 25) = -4J$$

ابتدا با استفاده از پایستگی انرژی مکانیکی، حداکثر ارتفاع

جسم از سطح زمین را به دست می‌آوریم:

$$K_1 = U_1 \Rightarrow \frac{1}{2}mv_1^2 = mgH_{max} \Rightarrow H_{max} = \frac{v_1^2}{2g}$$

$$\frac{v_1 = 18 \frac{m}{s}}{g = 10 \frac{m}{s^2}} \Rightarrow H_{max} = \frac{(18)^2}{2 \times 10} = 16.2m$$



اکنون حداکثر مسافت طی شده حین بالا رفتن جسم از سطح شیبدار را به دست می‌آوریم:

$$\sin 30^\circ = \frac{H_{max}}{L_{max}} \Rightarrow \frac{1}{2} = \frac{16.2}{L_{max}} \Rightarrow L_{max} = 32.4m$$

بنابراین مسافتی که جسم حین پایین آمدن طی می‌کند، برابر است با:

$$L_2 = 48 - 32.4 = 15.6m$$

اکنون ارتفاع جسم از سطح زمین را در نقطه موردنظر به دست می‌آوریم:

$$h_{نهایی} = 16.2 - (15.6 \times \sin 30^\circ) = 8.4m$$

در این نقطه نسبت انرژی جنبشی به انرژی پتانسیل گرانشی برابر است با:

$$\frac{K}{U} = \frac{U_{max} - U}{U} = \frac{H_{max} - h}{h} = \frac{16.2 - 8.4}{8.4} = \frac{7.8}{8.4} = \frac{78}{84} = \frac{13}{14}$$

مطابق قضیه کار و انرژی جنبشی، کار برایند نیروهای وارد بر یک جسم برابر با تغییرات انرژی جنبشی جسم است.

$$\begin{cases} W_t = \Delta K \\ v = at \end{cases}$$

$$\frac{W'_t}{W_t} = \frac{\Delta K'}{\Delta K} = \frac{\frac{1}{2}m(v_f^2 - v_i^2)}{\frac{1}{2}m(v_f^2 - v_i^2)} = \frac{16a^2 - 4a^2}{4a^2 - 0} = \frac{12a^2}{4a^2} = \frac{3}{1}$$

$$\Rightarrow \frac{W_t}{W'_t} = \frac{1}{3}$$

در مقایسه حالت اول و سوم داریم:

$$v_3 = v_1 + \frac{3^\circ}{100} v_1 = \frac{13}{10} v_1$$

$$\frac{K_3}{K_1} = \left(\frac{v_3}{v_1}\right)^2 \Rightarrow \frac{K_3}{400} = \left(\frac{13}{10}\right)^2 \Rightarrow K_3 = 676J$$

۱ ۵۸ جابه‌جایی آنسوسر در مدت زمان ۲۰ ثانیه برابر است با:

$$d = vt = 0.8 \times 20 = 16m$$

با توجه به حرکت با سرعت ثابت، نیرویی که دست شخص بر جعبه وارد می‌کند،

هم اندازه وزن جعبه است و نیرویی که سطح آنسوسر بر شخص وارد می‌کند،

هم اندازه مجموع وزن شخص و جعبه است، بنابراین کار انجام‌شده توسط این

نیروها برابر است با:

$$W_1 = F_1 d = 2 \times 10 \times 16 = 320J$$

$$W_2 = F_2 d = (80 + 2) \times 10 \times 16 = 13120J$$

۴ ۵۹ با توجه به این‌که تمام انرژی حاصل از سوت خالص افزایش

انرژی جنبشی خودرو می‌شود، با استفاده از قضیه کار و انرژی جنبشی داریم:

$$W_t = \Delta K = \frac{1}{2}m(v_2^2 - v_1^2)$$

$$\frac{W'_t}{W_t} = \frac{v_2' - v_1'}{v_2 - v_1} = \frac{4v^2 - v^2}{v^2 - 0} = 3$$

چون در حالت اول ۱L سوت خالص مصرف می‌شود، در حالت دوم سه برابر

یعنی ۳L سوت خالص مصرف خواهد شد.

۳ ۶۰ مطابق قضیه کار و انرژی جنبشی، می‌دانیم طی یک جابه‌جایی

معین، کار کل نیروهای وارد بر جسم، با تغییرات انرژی جنبشی جسم برابر است، بنابراین:

$$W_t = \Delta K = \frac{1}{2}m(v_2^2 - v_1^2) \quad (1)$$

با استفاده از معادله سرعت - جابه‌جایی در حرکت با شتاب ثابت داریم:

$$v_2^2 - v_1^2 = 2a\Delta x \quad (2)$$

با توجه به روابط (1) و (2) داریم:

$$W_t = \Delta K = \frac{1}{2}m(2a\Delta x) \Rightarrow W_t = \Delta K = ma\Delta x$$

$$\Rightarrow W_t = 2 \times 3 \times (11 - 7) = 24J$$

۲ ۶۱ اگر زمین را مبدأ انرژی پتانسیل گرانشی در نظر بگیریم، طبق

قانون پایستگی انرژی مکانیکی بین دو نقطه A و C، ارتفاع C را نسبت به زمین می‌یابیم.

$$E_A = E_C \Rightarrow K_A + U_A = K_B + U_B$$

$$\Rightarrow \frac{1}{2}mv_A^2 + mgh_A = \frac{1}{2}mv_C^2 + mgh_C$$

حال که مقاومت معادل را می‌دانیم، جریان خروجی را به ازای باتری‌های مختلف محاسبه می‌کنیم:

$$I = \frac{\varepsilon}{r + R_{eq}} \Rightarrow \begin{cases} I_1 = \frac{12}{1+4} = 2/4A \\ I_2 = \frac{16}{2+4} = \frac{1}{3}A \approx 2/67A \\ I_3 = \frac{20}{4+4} = 2/5A \end{cases}$$

بنابراین جریان خروجی از باتری (۲) بیشتر است.

توان خروجی باتری همان توانی است که در مقاومت $R_{eq} = 4\Omega$ مصرف می‌شود و از رابطه $P = R_{eq}I^2$ به دست می‌آید، بنابراین با توجه به این که

جریان خروجی از باتری (۱) کمتر است، توان خروجی آن نیز کمتر خواهد بود.
۱ ۶۸ با توجه به نمودار، نیروی محرکه باتری و مقاومت درونی باتری را محاسبه می‌کنیم.

$$V = \varepsilon - Ir \Rightarrow \begin{cases} I = 0, V = 24V \Rightarrow \varepsilon = 24V \\ V = 0, I = 6A \Rightarrow 0 = \varepsilon - Ir \Rightarrow 24 = 6r \Rightarrow r = 4\Omega \end{cases}$$

بنابراین جریان خروجی از باتری برابر است با:
 $I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{24}{4+4} = 3A$

توان تلفشده در باتری برابر است با:
 $P = rI^2 = 4 \times 3^2 = 36W$

۲ ۶۹ ولتسنج اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت R و همچنین باتری را نشان می‌دهد. طبق قانون اهم داریم:

$$\begin{cases} V = RI \\ I = \frac{\varepsilon}{R+r} \end{cases} \Rightarrow V = R \frac{\varepsilon}{R+r} \Rightarrow V = R \times \frac{3}{R+r}$$

عددی که ولتسنج در دو حالت نشان می‌دهد، برابر است با:

$$R_1 = 10\Omega \Rightarrow V_1 = \frac{10 \times 3}{10+1} = \frac{30}{11} \Omega$$

$$R_2 = 13\Omega \Rightarrow V_2 = \frac{13 \times 3}{13+1} = \frac{39}{14} \Omega$$

اختلاف پتانسیل الکتریکی در حالت دوم، یک ولتسنج بیشتر از حالت اول است، بنابراین می‌توان نوشت:

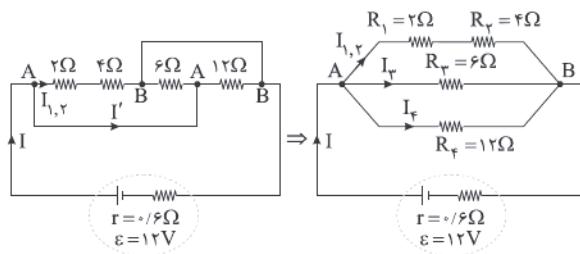
$$V_2 - V_1 = 1 \Rightarrow \frac{39}{14} - \frac{30}{11} = 1 \Rightarrow \frac{9}{14} = 1$$

$$\Rightarrow 9 \cdot 14 = 14 + 22 \cdot 11 + 13 = 14 - 67 \cdot 1 + 13 = 0$$

$$\Rightarrow (r - 65)(r - 2) = 0 \Rightarrow r = 2\Omega \text{ یا } r = 65\Omega$$

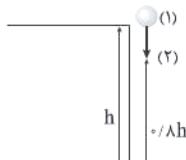
دقت کنید: به جای حل معادله، از همان ابتدا با جایگذاری گزینه‌ها نیز می‌توانستیم به جواب برسیم.

۳ ۷۰ با کمک نامگذاری نقاط، مدار را به شکل ساده‌تری رسم می‌کنیم:



۲ ۶۴ با توجه به اصل پایستگی انرژی مکانیکی داریم:

$$E_1 = E_2 \Rightarrow K_1 + U_1 = K_2 + U_2$$



$$U = 0$$

انرژی جنبشی اولیه جسم برابر $K_1 = 0$ است و چون اتفاف انرژی نداریم، پس از طی 20 درصد مسیر، $K_2 > U_2 = 0$ است و در نتیجه داریم:

$$K_2 = (U_2 - 6)V \rightarrow U_1 = U_2 + (U_2 - 6)$$

$$h_2 = 0.8h \rightarrow mgh = mg \times (0.8h) - 6$$

$$\Rightarrow 0.6mgh = 6 \Rightarrow 0.6 \times 2/5 \times 10 \times h = 6 \Rightarrow h = 4m$$

۳ ۶۵ با توجه به این که نیروی وارد بر قایقه‌ها و جابه‌جایی آن‌ها تا

خط پایان یکسان است، کار کل انجام‌شده روی آن‌ها نیز برابر است و در نتیجه طبق قسمیه کار و انرژی جنبشی، انرژی جنبشی نهایی آن‌ها نیز برابر خواهد بود. برای مقایسه تندی قایق‌ها هنگام عبور از خط پایان به صورت زیر عمل می‌کنیم:

$$K_1 = K_2 \Rightarrow \frac{1}{2}m_1 v_1^2 = \frac{1}{2}m_2 v_2^2 \Rightarrow mv_1^2 = mv_2^2$$

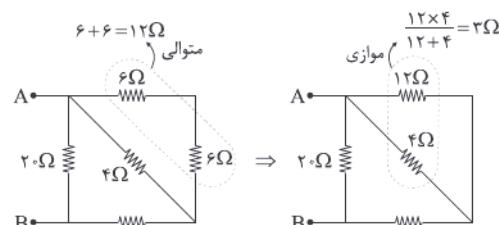
$$\Rightarrow \frac{v_2}{v_1} = 2 \Rightarrow \frac{v_2}{v_1} = \sqrt{2}$$

مطلوب توضیحات فوق، عبارت‌های «ب» و «ج» صحیح هستند.

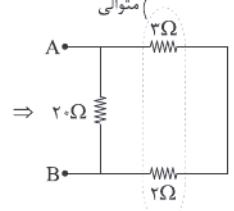
۱ ۶۶ جریان عبوری به هر حالت را به صورت زیر محاسبه می‌کنیم:

$$\left\{ \begin{array}{l} (1): I_1 = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{2R}{r=0} \rightarrow I_1 = \frac{\varepsilon}{2R} \\ (2): I_2 = \frac{1}{2} I_1 = \frac{1}{2} \left(\frac{\varepsilon}{R_{eq}} \right) = \frac{1}{2} \frac{\varepsilon}{R} = \frac{\varepsilon}{2R} \\ (3): I_3 = I_1 = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{R}{r=0} \rightarrow I_3 = \frac{2\varepsilon}{R} \\ \Rightarrow 2I_1 = I_2 = 0.5I_3 \end{array} \right.$$

۳ ۶۷ ابتدا مقاومت معادل بین نقاط A و B را محاسبه می‌کنیم:



$$3+2=5\Omega \text{ متوازي}$$



$$R_{eq} = \frac{5 \times 2}{5+2} = 4\Omega$$

فیزیک | ۱۷

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

پاسخ دوازدهم تجربی

۲۷۲ می‌دانیم که اگر به‌ازای دو مقاومت R_1 و R_2 توان خروجی

باتری، یکسان باشد، داریم:
 $r = \sqrt{R_1 R_2}$

در ابتدا که کلید باز است، $R_1 = 9\Omega$ است و بعد از بستن کلید، مقاومت

معادل مدار برابر می‌شود با:

$$R_{eq} = R_{eq} = \frac{9 \times 3}{9 + 3} = \frac{9}{4}\Omega$$

$$r = \sqrt{R_1 R_2} \Rightarrow r = \sqrt{9 \times \frac{9}{4}} = 4.5\Omega$$

بنابراین:

۳۷۲ با کاهش مقاومت متغیر R_1 ، مقاومت معادل مدار کاهش

می‌یابد، بنابراین طبق رابطه $I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r}$ ، جریان خروجی از باتری افزایش

خواهد یافت، با افزایش جریان، اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر باتری

$(V = \varepsilon - Ir)$ که براسر با مجموع اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر

مقادیر R_2 و R_3 است، کاهش می‌یابد. ولی چون اختلاف پتانسیل

الکتریکی دو سر مقاومت R_2 که برابر با $V_2 = IR_2$ می‌باشد، افزایش یافته

است، بنابراین اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت R_3 قطعاً کاهش

یافته است و در نتیجه طبق رابطه $V_3 = I_3 R_3$ ، جریان عبوری از آن کم

می‌شود و در نتیجه جریان عبوری از مقاومت متغیر R_1 ($I_1 = I - I_3$) افزایش

خواهد یافت، به دلیل افزایش جریان عبوری از مقاومت R_1 و ثابت بودن

مقادیر R_4 و R_5 ، با افزایش اختلاف پتانسیل دو سر مقادیر R_4 و R_5

چون مجموع اختلاف پتانسیل دو سر مقادیر R_4 و R_5 افزایش می‌یابد، جریان عبوری از مقاومت R_5 نیز افزایش می‌یابد و با توجه به

این که اختلاف پتانسیل دو سر مقاومت معادل $R_{1,4,5}$ کاهش یافته، بنابراین

اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت R_1 نیز کاهش می‌یابد، بنابراین

عدد ولتسنج کاهش و عدد آمپرسنج افزایش می‌یابد.

۱۷۴ آمپرسنج به صورت یک مقاومت 3Ω با مقاومت R به صورت

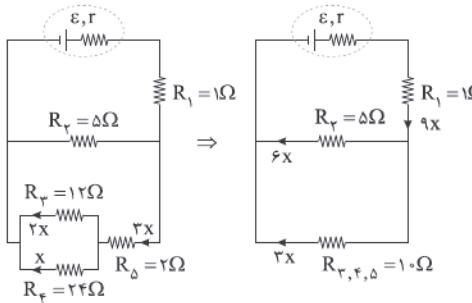
متواالی در مدار قرار گرفته است. می‌دانیم جریان عبوری از مقادیر متوالی

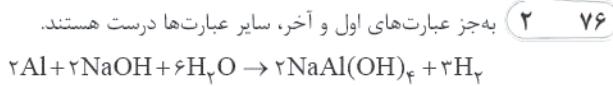
یکسان است، بنابراین داریم:

$$V = IR + IR_A \Rightarrow 10 = 2R + 2 \times 3 \Rightarrow 2R = 4 \Rightarrow R = 2\Omega$$

۱۷۵ اگر فرض کنیم جریان عبوری از مقاومت 24Ω برابر X باشد،

جریان مقاومت 12Ω که با آن موازی است، برابر $2X$ می‌شود.





بررسی عبارت‌های نادرست:

- پاک‌کننده‌های غیرصایبوئی جزو پاک‌کننده‌های خورنده به شمار نمی‌آیند.
- گاز H_2 تولیدشده با تولید فشار، قدرت پاک‌کنندگی را افزایش می‌دهد.

۲۷ عبارت‌های دوم و سوم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

- اسیدها با اغلب فلزها واکنش می‌دهند.

۲۸ آرنسیوس نخستین کسی بود که اسیدها و بازها را بر یک مبنای علمی توصیف کرد.

عبارت‌های اول و دوم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

- در شرایط یکسان، استیک اسید در مقایسه با فورمیک اسید، اسید ضعیفتری بوده، کمتر یوننده می‌شود و در نتیجه غلظت یون هیدرونیوم آن، کمتر است، به همین علت pH محلول مولار استیک اسید، بیشتر از pH محلول مولار فورمیک اسید است.

- مطابق معادله‌های زیر، رسانایی الکتریکی محلول حاصل از باریم اکسید و آب، کمتر است.



۲۹

$$\text{pH} = 7 - 1/1 = 5/9 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-5/9} = 10^{-5} \times 10^{-0/9}$$

$$= 10^{-5} \times \frac{1}{(10^{0/9})^2} = 10^{-5} \times \left(\frac{1}{10}\right)^3 = \frac{1}{10} \times 10^{-5}$$

$$[\text{HX}] = \frac{\frac{2\text{g}}{50\text{g.mol}^{-1}}}{\frac{0.1\text{L}}{0.1\text{L}}} = 0.1\text{mol.L}^{-1}$$

$$K_a = \frac{[\text{H}^+][\text{X}^-]}{[\text{HX}]} = \frac{\left(\frac{1}{10} \times 10^{-5}\right)^2}{0.1} = 1/5625 \times 10^{-11}$$

۴۰

$$\text{pH} = 4/6 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-4/6} = 10^{-4} \times 10^{-0/6} = 10^{-4} \times \frac{1}{(10^{0/6})^2}$$

$$= 10^{-4} \times \left(\frac{1}{10}\right)^2 = \frac{1}{10} \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\% \alpha = \frac{[\text{H}^+]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} \times 100 \Rightarrow \% \alpha = \frac{\frac{1}{10} \times 10^{-4}}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} \times 100$$

$$\Rightarrow [\text{CH}_3\text{COOH}] = \frac{1}{10} \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$? \text{g CH}_3\text{COOH} = \frac{\frac{1}{10} \times 10^{-2} \text{ mol}}{0.05 \text{ L}} \times \frac{60 \text{ g}}{1 \text{ mol}}$$

$$= 0.0375 \text{ g CH}_3\text{COOH}$$

بنابراین بیشترین جریان از مقاومت R_1 می‌گذرد. برای مقایسه توان مصرفی مقاومت‌ها می‌توان نوشت:

$$P = RI \Rightarrow \begin{cases} P_1 = 1 \times (9X)^2 = 81X^2 \\ P_2 = 5 \times (6X)^2 = 180X^2 \\ P_3 = 12 \times (2X)^2 = 48X^2 \\ P_4 = 24 \times (X)^2 = 24X^2 \\ P_5 = 2 \times (3X)^2 = 18X^2 \end{cases}$$

بنابراین بیشترین توان الکتریکی در مقاومت R_2 مصرف می‌شود. برای مقایسه اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت‌ها هم از قانون اهم کمک می‌گیریم.

$$V = RI \Rightarrow \begin{cases} V_1 = 1 \times 9X = 9X \\ V_2 = 5 \times 6X = 30X \\ V_3 = 12 \times 2X = 24X \\ V_4 = 24 \times X = 24X \\ V_5 = 2 \times 3X = 6X \end{cases}$$

بنابراین اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت R_5 کمتر از سایر مقاومت‌ها است.

سایت کنکور

شیمی | ۱۹

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

پاسخ دوازدهم تجربی

$$\text{pH} = 1/15 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-1/15} = 10^{-0.065} \times 10^{-2}$$

$$= 7 \times 10^{-2} = 0.07$$

$$K_a = \frac{[\text{H}^+]^2}{[\text{HNO}_2]} \Rightarrow 5 \times 10^{-4} = \frac{(0.07)^2}{[\text{HNO}_2]} \Rightarrow [\text{HNO}_2] = 9.8 \text{ M}$$

$$? \text{g HNO}_2 = 0.1 \text{ L} \times 9.8 \text{ mol/L} \times \frac{47 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 46.06 \text{ g HNO}_2$$

$$46.06 - 5.875 = 40.185 \text{ g HNO}_2$$

۱ ۸۴ مطابق شکل یونش $\text{HA} \rightarrow \text{H}^+ + \text{A}^-$ به طور جزئی و یونش $\text{HX} \rightarrow \text{H}^+ + \text{X}^-$ به طور کامل انجام شده است. بنابراین HA یک اسید ضعیف و HX یک اسید قوی است.

بررسی عبارت‌ها:

- ثابت یونش اسیدهای قوی مانند HX بسیار بزرگ‌تر از یک است.
 - در بین هیدروهالیک اسیدهای، فقط HF یک اسید ضعیف بوده و واکنش پذیری F^- از سایر هالوژن‌ها بیشتر است.
 - درجة یونش محلول HA برابر $2/10$ و درجه یونش محلول HX برابر یک است.
 - برای خشی کردن یک مول سدیم هیدروکسید، به مقدار برابری از دو اسید نیاز است.
- به این ترتیب فقط عبارت دوم درست است.

۲ ۸۵

$$\text{pH}_{\text{HX}} = 4/3 \Rightarrow [\text{H}^+]_{\text{HX}} = 10^{-4/3} = 10^{-1.33} \times 10^{-0.33}$$

$$= \frac{1}{10^{0.33}} \times 10^{-4} = \frac{1}{2} \times 10^{-4} = 5 \times 10^{-5}$$

$$\alpha_{\text{HX}} = \frac{[\text{H}^+]}{[\text{HX}]} = \frac{5 \times 10^{-5}}{2 \times 10^{-4}} = 0.25$$

$$\alpha_{\text{HA}} = \frac{1}{2} \alpha_{\text{HX}} = 0.125$$

$$K_{\text{HA}} = \frac{\alpha M}{1-\alpha} \Rightarrow 4 \times 10^{-5} = \frac{(0.125)^2 M}{1-0.125} \Rightarrow M = 2/24 \times 10^{-3}$$

۴ ۸۶ برای موارد بازی رابطه $[\text{H}_3\text{O}^+] < [\text{OH}^-]$ برقرار است.

تمام موارد اشاره شده، خاصیت بازی دارند.

۳ ۸۷ به جز عبارت آخر، سایر عبارت‌ها درست هستند.

اگر موادی که سبب گرفتنی لوله‌ها و مجاری شده باشند، خاصیت بازی داشته باشند، برای بازکردن چنین لوله‌ها و مجاری باید از محلول غلیظ هیدروکلریک اسید استفاده کرد.

۴ ۸۱ هر چهار مورد پیشنهاد شده برای کامل کردن عبارت مورد نظر مناسب هستند.

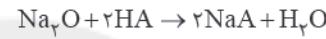
بررسی موارد:

- اگر حجم یک مول باز قوی تا ۲ برابر افزایش یابد، pH به اندازه $\log 2$ یعنی معادل 0.3 کاهش می‌یابد.

- درجه یونش اسیدهای قوی برابر با ۱ است.
- اگر حجم یک محلول باز ضعیف تا ۲ برابر افزایش یابد، pH به اندازه $\frac{1}{2} \log 2$ یعنی معادل 0.15 کاهش می‌یابد.

- ثابت یونش اسیدها فقط تابع دما است.

۳ ۸۲ جرم Na_2O و BaO در مخلوط $3/37$ گرمی را به ترتیب $3/37-a$ و $3/37-a$ گرم در نظر می‌گیریم.



$$\text{pH} = 0.6 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-0.6} = 10^{-0.3} \times 10^{-0.3} = \frac{1}{2} \times \frac{1}{2} = 0.25 \text{ M}$$

$$\Rightarrow [\text{HA}] = 0.25 \text{ M}$$

$$? \text{mol HA} = 0.25 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \times 0.2 \text{ L} = 0.05 \text{ mol HA}$$

$$a \text{ g Na}_2\text{O} \times \frac{1 \text{ mol Na}_2\text{O}}{62 \text{ g Na}_2\text{O}} \times \frac{2 \text{ mol HA}}{1 \text{ mol Na}_2\text{O}} = x \text{ mol HA}$$

$$\Rightarrow a = 3x \quad (\text{I})$$

$$(3/37-a) \text{ g BaO} \times \frac{1 \text{ mol BaO}}{152 \text{ g BaO}} \times \frac{2 \text{ mol HA}}{1 \text{ mol BaO}} = 0.05 - x \text{ mol HA}$$

$$\Rightarrow 6/74 - 2a = 7/65 - 15x \Rightarrow 0.091 + 2a = 0.153x$$

$$\Rightarrow 0.091 + 2(3x) = 0.153x \Rightarrow 0.091 = 0.153x$$

$$\Rightarrow x = 0.01 \Rightarrow \text{درصد HA در واکنش اول} = \frac{0.01}{0.05} \times 100 = 20\%$$

۴ ۸۳

$$5.875 \text{ g HNO}_2 \times \frac{1 \text{ mol HNO}_2}{47 \text{ g HNO}_2} = 0.125 \text{ mol HNO}_2$$

$$\text{pH} = 1/6 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-1/6} = 10^{-1} \times 10^{-0.3} \times 10^{-0.3}$$

$$= 10^{-1} \times \frac{1}{2} \times \frac{1}{2} = 0.025$$

$$K_a = \frac{[\text{H}^+]^2}{[\text{HNO}_2]} \Rightarrow 5 \times 10^{-4} = \frac{(0.025)^2}{[\text{HNO}_2]}$$

$$\Rightarrow [\text{HNO}_2] = 1/25 \text{ mol L}^{-1}$$

$$[\text{HNO}_2] = \frac{\text{مول}}{(\text{L})} \Rightarrow 1/25 = \frac{0.125}{V(L)} \Rightarrow V(L) = 0.1 \text{ L}$$

با اضافه کردن اسید، pH می‌یابد و مطابق داده‌های سوال به ۱/۱۵ می‌رسد.

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

پاسخ دوازدهم تجربی



- گاز SO_2 که یکی از فلوردهای سوختن زغال‌ستگ است، از دهانه آتششان‌های فعال نیز قابل جمع‌آوری است.
- فلزهای Fe و Al به همراه شبه‌فلز Si به صورت ترکیب در طبیعت یافت می‌شوند که اغلب آن‌ها اکسید هستند.

۱ ۹۲ عبارت‌های سوم و چهارم درست هستند.

بررسی عبارت‌ها:

- یکی از آلاینده‌های حاصل از سوختن سوخت‌های فسیلی که از اگزوز خودروها خارج می‌شود، هیدروکربن‌های نسوخته (C_xH_y) است.
- هر چند به طور کلی میانگین جهانی دمای سطح زمین روند افزایشی داشته است، اما در برخی سال‌ها، این روند نزولی بوده است.
- رنگ شعله حاصل از سوختن سدیم و گوگرد به ترتیب زرد و آبی است.

- معادله واکنش مورد نظر به صورت $\text{NO}_2(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{NO}(g) + \text{O}_3(g)$
- است. با انجام این واکنش و مصرف گاز قوه‌های رنگ NO_2 ، از شدت رنگ قوه‌های کلانشهرها کاسته می‌شود.

۳ ۹۳ بررسی عبارت‌های نادرست:

- آ) هر تغییر شیمیابی می‌تواند شامل یک یا چند واکنش شیمیابی باشد که هر یک از آن‌ها را با یک معادله نشان می‌دهند.
- ب) سوختن (کامل) گوگرد تبدیل این نافلز به گاز گوگرد دی‌اکسید است.

- ۴ ۹۴ هر چهار عبارت بیشنهاد شده درست هستند.

بررسی عبارت‌ها:



- ۳ ۹۵ معادله موازنه شده واکنش مورد نظر به صورت زیر است:



$$2 + 79 + 48 + 6 + 4 + 24 + 17 + 24 = 204$$

$$\frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{OH}^-]} = 4 \times 10^{-6}, [\text{H}_3\text{O}^+] [\text{OH}^-] = 1 \times 10^{-14}$$

$$\Rightarrow 4 \times 10^{-6} [\text{OH}^-] \times [\text{OH}^-] = 1 \times 10^{-14}$$

$$\Rightarrow [\text{OH}^-]^2 = \frac{1}{4} \times 10^{-20} \Rightarrow [\text{OH}^-] = \frac{1}{2} \times 10^{-10}$$

$$\Rightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 4 \times 10^{-6} \times \frac{1}{2} \times 10^{-10} = 2 \times 10^{-14}$$

$$\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+] = -\log(2 \times 10^{-14}) = -(\log 2 + \log 10^{-14})$$

$$= -(0.3 - 4) = 3.7$$

$$\text{pH} = 5/1 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-5/1} = 10^{0.9-6} = (10^{0.9})^3 \times 10^{-6}$$

$$= 2^3 \times 10^{-6} = 8 \times 10^{-6}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] \times [\text{OH}^-] = 10^{-14} \Rightarrow 8 \times 10^{-6} [\text{OH}^-] = 10^{-14}$$

$$\Rightarrow [\text{OH}^-] = \frac{1}{8} \times 10^{-8} \Rightarrow \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{OH}^-]} = \frac{8 \times 10^{-6}}{\frac{1}{8} \times 10^{-8}} = 64 \times 10^2$$

- ۲ ۸۹ عبارت‌های دوم و سوم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

- با خوردن غذاء خدّهای موجود در دیواره معده، هیدروکلریک اسید برشح می‌کنند.
- در زمان استراحت، pH معده برابر $7/3$ است.

۳ ۹۰

$$\text{pH} = 3/4 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-3/4} = 10^{-4+0/6} = 10^{-4} \times 10^{0/3} \times 10^{0/3}$$

$$= 4 \times 10^{-4} \text{ M}$$

$$[\text{H}^+] = \alpha[\text{HX}] \Rightarrow 4 \times 10^{-4} = 8 \times 10^{-2} \times [\text{HX}]$$

$$\Rightarrow [\text{HX}] = 5 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$? \text{mol HX} = 6 \text{L} \times 5 \times 10^{-3} \frac{\text{mol}}{\text{L}} = 0.03 \text{ mol HX}$$

$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی}} = \frac{0.03}{M_W} \Rightarrow M_W = \frac{0.03}{0.03} = 27 \text{ g.mol}^{-1}$$

جرم مولی H_2CO_3 ، HCN ، HNO_2 و SiBr_4 به ترتیب ۴۷، ۲۷، ۲۷ و ۶۴ گرم بر مول است. نیتریک اسید نیز یک اسید قوی است.

- ۳ ۹۱ به جز عبارت دوم، سایر عبارت‌ها درست هستند.

بررسی عبارت‌ها:

- هر واحد فرمولی از مس (II) سولفید (CuS) و هر مولکول از فسفر تری‌کلرید (PCl_3) به ترتیب شامل ۲ و ۴ اتم است.

- ترکیب‌های مورد نظر SiO_4 و SiBr_4 هستند که به ترتیب شامل ۳ و ۵ اتم هستند.

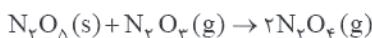
۱۰۲ عبارت‌های اول و دوم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

- سطح انرژی و پایداری دو ترکیبی که با هم ایزومند، متفاوت است.

- واکنش تبدیل گرافیت به الماس، بخلاف واکنش تبدیل اوزون به اکسیژن، یک واکنش گرم‌گیر است.

۱۰۳ معادله واکنش هدف:



معادله واکنش‌های کمکی:

- a) $\text{N}_2\text{O}_5(g) \rightarrow \text{NO}(g) + \text{NO}_2(g) + \text{O}_2(g)$, $\Delta H = +112\text{kJ}$
- b) $\text{NO}(g) + \text{NO}_2(g) \rightarrow \text{N}_2\text{O}_3(g)$, $\Delta H = -40\text{kJ}$
- c) $\text{N}_2\text{O}_4(g) \rightarrow 2\text{NO}_2(g)$, $\Delta H = +57\text{kJ}$
- d) $2\text{NO}(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{NO}_2(g)$, $\Delta H = -114\text{kJ}$
- e) $\text{N}_2\text{O}_5(g) \rightarrow \text{N}_2\text{O}_4(s)$, $\Delta H = -54\text{kJ}$

برای رسیدن به واکنش هدف، باید تغییرات زیر را بر روی واکنش‌های کمکی

اعمال کنیم:

- واکنش e را وارونه کنیم.

- واکنش b را وارونه کنیم.

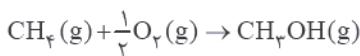
- واکنش c را وارونه و ضرایب آن را در عدد ۲ ضرب کنیم.

- واکنش‌های a و d نیز بدون تغییر باقی می‌مانند.

$$\Delta H = -\Delta H_e - \Delta H_b - 2\Delta H_c + \Delta H_a + \Delta H_d$$

$$= +54 + 40 - 2(+57) + 112 + (-114) = -22\text{kJ}$$

۱۰۴



$$\Delta H = \left[\begin{array}{c} \text{مجموع آنتالپی پیوندهای} \\ \text{انتالپی} \end{array} \right] - \left[\begin{array}{c} \text{مجموع آنتالپی پیوندهای} \\ \text{واکنش دهنده‌ها} \\ \text{فراروده} \end{array} \right]$$

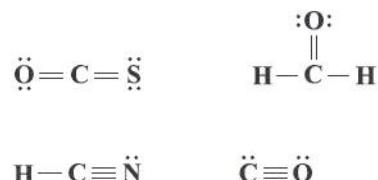
$$\Rightarrow -162/5 = \left[\frac{4\Delta H(\text{C}-\text{H}) + \frac{1}{2}\Delta H(\text{O}=\text{O})}{\Delta H(\text{C}-\text{H})} \right]$$

$$\Rightarrow -162/5 = [\cancel{4\Delta H(\text{C}-\text{H})} + \Delta H(\text{O}-\text{H}) + \Delta H(\text{C}-\text{O})]$$

$$\Rightarrow -162/5 = \Delta H(\text{C}-\text{H}) - \Delta H(\text{C}-\text{O}) + \frac{1}{2}(495) - 465$$

$$\Rightarrow \Delta H(\text{C}-\text{H}) - \Delta H(\text{C}-\text{O}) = -247/5 + 465 - 162/5 = 55\text{kJ}$$

۹۶ ۱ مطابق متن سوال باید در ساختار مورد نظر شمار جفت الکترون‌های پیوندی برابر با شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی باشد.
مولکول SCO این‌گونه است.



۹۷ ۲ به جز عبارت سوم، سایر عبارت‌ها درست هستند.

نوع فراورده‌ها در واکنش سوختن سوخت‌های فسیلی، به مقدار اکسیژن در دسترس بستگی دارد. به طوری‌که اگر مقدار اکسیژن کم باشد، گاز CO به همراه دیگر فراورده‌های سوختن کامل، تولید خواهد شد.

۹۸ ۱ هر چهار عبارت پیشنهادشده نادرست هستند.

بررسی عبارت‌ها:

- بر اثر سوختن گاز هیدروژن، گرما و نور تولید می‌شود.
- مقدار اوزون در تمامی لایه‌های هواکره ناچیز است.
- در ساختار پلاستیک‌های سبز، هر دو عنصر کربن و اکسیژن وجود دارند.
- اگر لایه هواکره وجود نداشت، میانگین دمای کره زمین به 18°C کاهش می‌یافتد.

۹۹ ۲ عبارت‌های دوم و سوم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

- مدل فضا پرکن اوزون و کربن دی‌اکسید در زیر آمده است:



۱۰۰ ۳ هنگامی که تابش فرابنفش به مولکول O_3 می‌رسد به یک اتم O و یک مولکول O_2 تبدیل می‌شود.

۱۰۰ ۴ بر اثر سوختن هیدروژن، بخار آب تولید می‌شود که یک گاز گلخانه‌ای است.

۱۰۱ ۴ فرمول مولکولی ۲-هیتانون به صورت $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}$ است. $\Delta H_f^\circ(\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}) = 4428\text{kJ.mol}^{-1}$
 $\Delta H_f^\circ(\text{C}_7\text{H}_{14}) = 4114\text{kJ.mol}^{-1}$
 $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}) = 289\text{kJ.mol}^{-1}$
 $\Delta H_f^\circ(\text{H}_2) = 0\text{kJ.mol}^{-1}$

بر اثر سوختن کامل هر مول ۲-هیتانون، ۷ مول H_2O تولید می‌شود.

تفاوت آنتالپی سوختن ۲-هیتانون در دماهای 25°C و 100°C مربوط به آنتالپی تبخیر ۷ مول آب است:

$$(-4130) - (-4438) = 308\text{kJ}$$

$$\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}) = 1\text{g H}_2\text{O} \times \frac{1\text{mol H}_2\text{O}}{18\text{g H}_2\text{O}} \times \frac{308\text{kJ}}{1\text{mol H}_2\text{O}} = 244\text{kJ}$$

- سطح انرژی هیدروژن پراکسید بالاتر از آب و سطح انرژی هیدرازین نیز بالاتر از آمونیاک است.
- ΔH واکنش‌های تولید H_2O_2 و N_2H_4 از عنصرهای سازنده آن‌ها، در دسترس نیست و باید از روش‌های غیرمستقیم استفاده کرد.
- هر دو واکنش مورد نظر، جزو واکنش‌های گرماده ($\Delta H < 0$) هستند و سطح انرژی مواد در آن‌ها کاهش می‌یابد.

۱۱۰

بررسی عبارت‌ها:

- گرمای حاصل از سوختن یک مول اتن (نخستین عضو خانواده آلن‌ها) بیشتر از گرمای حاصل از سوختن یک مول اتانول است.
- ارزش سوختی اتن (C_2H_6) برابر است با:

$$\frac{141 \text{ kJ.mol}^{-1}}{28 \text{ g.mol}^{-1}} = 50 / 35 \text{ kJ.g}^{-1}$$

ارزش سوختی اتن بیشتر از ارزش سوختی اتین است.

- بر اثر سوختن ۶ گرم اتن، $302/1.1 \times 35 = 305 \text{ kJ}$ کیلوژول گرما آزاد می‌شود. با توجه به این‌که ارزش سوختی اتان بیشتر از اتن است، درستی این عبارت تأیید می‌شود.
- آنتالپی سوختن پروپن از پروپن، بیشتر (منفی‌تر) و آنتالپی سوختن هر دوی آن‌ها از اتن، بیشتر (منفی‌تر) است. به این ترتیب درستی این عبارت بدینهی است.

۱۰۵ ۴ معادله موافقه شده واکنش مورد نظر به صورت زیر است:



برای رسیدن به واکنش هدف، باید تغییرات زیر را بر روی واکنش‌های کمکی اعمال کنیم:

✓ واکنش a را وارونه کنیم.

✓ ضرایب واکنش f را در عدد ۱۲ ضرب کنیم.

✓ واکنش c را وارونه و ضرایب آن را در عدد ۶ ضرب کنیم.

✓ ضرایب واکنش d را در عدد ۳ ضرب کنیم.

✓ ضرایب واکنش e را در عدد ۳ ضرب کنیم.

✓ واکنش b را وارونه و ضرایب آن را در عدد ۲ ضرب کنیم.

$$\Delta H = (+46^\circ) + (-174^\circ) + (+5^\circ) + (-214^\circ) = -2275 \text{ kJ}$$

$$+ 3(-155^\circ) + 2(92^\circ) = -2275 \text{ kJ}$$

۱۰۶ ۴ واکنش $\text{Y} + \frac{1}{3}\text{D} \rightarrow \text{X}$ یک واکنش گرماده بوده و ΔH

کوچک‌تر از صفر است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) واکنش فتوسنتز یک واکنش گرمائی ($\Delta H > 0$) است.

۲) از روی نمودار آنتالپی نمی‌توان در ارتباط با شرایط انجام واکنش، اظهار نظر کرد.

۳) ما اتحام واکنش: $\text{X} + 2\text{M} \rightarrow \text{A} + \frac{3}{2}\text{D}$ که یک واکنش گرمائی است.

دماهی سامانه کاهش می‌یابد.

۱۰۷ ۱ بررسی عبارت‌های نادرست:

پ) هر مولکول بنزاژلهید (C_6H_5O) شامل ۷ اتم کربن و ۶ اتم هیدروژن است.

ت) طعم و بوی گشنیز به طور عمده وایسه به یک ترکیب آلی دارای گروه هیدروکسیل است.

۱۰۸ ۲ عبارت‌های اول و دوم درست هستند.

در عبارت دوم منظور از گاز مرداب، متان (CH_4) و منظور از عمل آورنده، گاز اتن (C_2H_2) است.

بررسی عبارت‌های نادرست:

• تبدیل مایع به گاز، یک فرایند گرمائی بوده و در نتیجه مقداری از گرمای آزادشده صرف تبخیر می‌شود. به این ترتیب گرمای کمتری آزاد خواهد شد.

• شواهد نشان می‌دهد که ΔH واکنش تولید CO(g) را نمی‌توان به روش تجربی تعیین کرد.

۱۰۹ ۴ هر چهار عبارت پیشنهاد شده درست هستند.

• ساختارهای هیدروژن پراکسید (H_2O_2) و هیدرازین (N_2H_4) در زیر آمده است:

$$\frac{x^3 + (f \circ f)(x)}{3x - (g \circ g)(x)} = \frac{1}{2} \Rightarrow \frac{x^3 + 0}{3x - 1} = \frac{1}{2} \Rightarrow 2x^3 = 3x - 1$$

$$\Rightarrow 2x^3 - 3x + 1 = 0 \Rightarrow \begin{cases} x = 1 \\ x = \frac{1}{2} \end{cases}$$

بنابراین معادله دو ریشه حقیقی دارد.

۱۱۷ را به x تبدیل و یک دستگاه دو معادله و دو مجهول حل

می‌کنیم:

$$\begin{cases} f(2-x) + xf(2+x) = x^3 - x \\ f(2+x) - xf(2-x) = x^3 + x \end{cases}$$

$$\begin{cases} xf(2-x) + x^2 f(2+x) = x^3 - x^3 \\ f(2+x) - xf(2-x) = x^3 + x \end{cases}$$

$$\xrightarrow{+} (1+x^2)f(2+x) = x^3 + x = x(1+x^2)$$

$$\Rightarrow f(2+x) = x$$

حال x را به $2-x$ تبدیل می‌کنیم:

$$f(x) = x - 2$$

۱۱۸

$(f^{-1} \circ f)(x) = (f \circ f^{-1})(x) = x$ و همچنین $D_f = R_f = [1, +\infty)$ می‌باشد. بنابراین ساده شده معادله به صورت زیر خواهد بود:

$$\frac{x}{1+x} = \frac{1}{x} \Rightarrow x^2 = x + 1 \Rightarrow x^2 - x - 1 = 0 \xrightarrow{x \geq 1} x = \frac{1 + \sqrt{5}}{2}$$

توجه: $I = \frac{1 + \sqrt{5}}{2}$ عدد طلایی است.

۱۱۹ f^{-1} تابع f اکیداً صعودی است، بنابراین نقطه برخورد f^{-1} و $y = x$ روی خط قرار دارد.

$$f(x) = x \Rightarrow \frac{1}{x}(5|x+1| + 7x - 11) = x$$

$$\Rightarrow 5|x+1| + 7x - 11 = 6x \Rightarrow 5|x+1| = 11 - x$$

$$\Rightarrow \begin{cases} 5x + 5 = 11 - x \Rightarrow x = 1 \\ 5x + 5 = x - 11 \Rightarrow x = -4 \end{cases}$$

بنابراین نقاط برخورد $A(1, 1)$ و $B(-4, -4)$ خواهند بود.

$$AB = \sqrt{(1+4)^2 + (1+4)^2} = 5\sqrt{2}$$

۱۲۰

$$f(-\frac{1}{2}) = 3[-\frac{1}{2}] - 2[\frac{1}{2}] = -3$$

$$(g \circ f)(-\frac{1}{2}) = g(f(-\frac{1}{2})) = g(-3) = f([-3 + f(-3)])$$

$$= f([-3 + 3(-3) - 2(3)]) = f([-3 - 9 - 6])$$

$$= f(-18) = 3(-18) - 2(18) = 18 \times (-5) = -90.$$

ریاضیات

۲ ۱۱۱

$$x - 2a \geq 0 \Rightarrow x \geq 2a \Rightarrow 2a = 6 \Rightarrow a = 3$$

$$f^{-1}(a - 3) = f^{-1}(0) = k \Rightarrow f(k) = 0$$

$$\Rightarrow -3 + \sqrt{k - 6} = 0 \Rightarrow k = 15 \Rightarrow f^{-1}(0) = 15$$

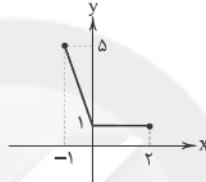
۳ ۱۱۲

$$x = 2 \Rightarrow f(\frac{2}{3}) = 1 \Rightarrow f^{-1}(1) = \frac{2}{3}$$

۳ ۱۱۳

$$0 \leq x \leq 2 \Rightarrow g(x) = x - x = 0 \Rightarrow f(g(x)) = f(0) = 1$$

$-1 \leq x < 0 \Rightarrow g(x) = x + x = 2x \Rightarrow f(g(x)) = f(2x) = 1 - 4x$ اکنون $(f \circ g)(x)$ را رسم می‌کنیم:



۴ ۱۱۴

نقطه A را به صورت $A(a, a - 5)$ در نظر می‌گیریم. در نتیجه نقطه A' روی f قرار دارد:

$$a = \frac{1}{a - 5 + 1} - 2(a - 5) \Rightarrow a = \frac{1}{a - 4} - 2a + 10$$

$$\Rightarrow 3a - 10 = \frac{1}{a - 4} \Rightarrow 3a^2 - 12a - 10a + 40 = 1$$

$$\Rightarrow 3a^2 - 22a + 39 = 0 \Rightarrow a = 3$$

$$A(3, -2) \Rightarrow x_A + y_A = 1$$

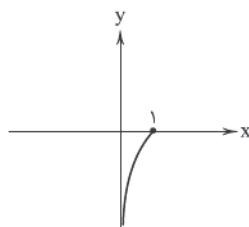
۱ ۱۱۵

برد $(f \circ g)(x)$ را حساب می‌کنیم:

$$g(x) = 1 - (x - 1)^2 \Rightarrow R_g = (-\infty, 1]$$

اما تمام خروجی‌های g نمی‌توانند وارد f شوند و فقط اعداد بازه $[1, +\infty)$

می‌توانند دامنه f باشند. اکنون تابع f را در بازه $[1, +\infty)$ رسم می‌کنیم:



ملاحظه می‌کنید که برد $f \circ g$ برابر $(-\infty, 1]$ خواهد بود.

۳ ۱۱۶

$$\begin{cases} x \in \mathbb{Z} \Rightarrow f(f(x)) = f(0) = 0 \\ x \notin \mathbb{Z} \Rightarrow f(f(x)) = f(-1) = 0 \end{cases} \Rightarrow (f \circ f)(x) = 0$$

$$\begin{cases} x > 0 \Rightarrow g(g(x)) = g(1) = 1 \\ x < 0 \Rightarrow g(g(x)) = g(2) = 1 \end{cases} \Rightarrow (g \circ g)(x) = 1$$

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

پاسخ دوازدهم تجربی

وارون f را حساب می‌کنیم. ۱۲۴

$$y = \frac{4x-1}{x+1} \Rightarrow yx + y = 4x - 1 \Rightarrow x(4-y) = y+1$$

$$\Rightarrow x = \frac{y+1}{4-y} \Rightarrow f^{-1}(x) = \frac{x+1}{4-x}$$

$$g(x) = f^{-1}(x) + 2 = \frac{x+1}{4-x} + 2 = \frac{9-x}{4-x}$$

$$g(x+4) = \frac{9-(x+4)}{4-(x+4)} = \frac{5-x}{-x} = 1 - \frac{5}{x}$$

۳ ۱۲۴

۲ ۱۲۵

$$f(g(x)) < 0 \Rightarrow \frac{2g(x)-1}{rg(x)+1} < 0 \Rightarrow -\frac{1}{r} < g(x) < \frac{1}{r}$$

$$\Rightarrow -\frac{1}{r} < \sqrt[3]{x} < \frac{1}{r} \Rightarrow -\frac{1}{27} < x < \frac{1}{8}$$

۱ ۱۲۶ عضوهای جامعه ۱۵۰۰۰ اتومبیل تولیدی و اندازه جامعه برابر

۱۵۰۰۰ و عضوهای نمونه ۵۰۰ اتومبیل انتخابی و اندازه نمونه ۵۰۰ است.

۲ ۱۲۷ مراحل علم آمار به صورت زیر است:

جمع‌آوری اعداد و ارقام - سازمان‌دهی و نمایش داده‌ها - تحلیل و تفسیر
داده‌ها - نتیجه‌گیری، قضاوت و پیش‌بینی

۴ ۱۲۸ هر سه جمله صحیح است.

۱ ۱۲۹ اندازه نمونه همواره کوچک‌تر از اندازه جامعه است.

۳ ۱۲۰ گروه خونی: کیفی اسمی

سطح تحصیلات: کیفی ترتیبی

رنگ درب حیاط: کیفی اسمی

۲ ۱۲۱ رنگ اتومبیل: کیفی اسمی

شاخص توده بدن: کمی پیوسته

تعداد فرزندان: کمی گستته

۲ ۱۲۲ مراحل تحصیل کیفی ترتیبی است.

۲ ۱۲۳ سن افراد: کمی پیوسته

تعداد پسته‌ها: کمی گستته

نوع آلدگی هو: کیفی اسمی

۴ ۱۲۴ نوع بارندگی کیفی اسمی است.

۱ ۱۲۵ سرعت اتومبیل قابل اندازه‌گیری است.

۳ ۱۲۶ مجموع سن افراد برابر $18 \times 30^\circ$ است. اگر یک نفر با سن x به

کلاس اضافه شود داریم:

$$\frac{18 \times 30^\circ + x}{31} = 18 / 01 \Rightarrow x = 18 / 31$$

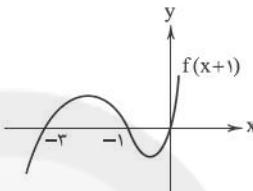
$$f(x) = \begin{cases} 2x - 3 + (a^2 - a)x & x \geq \frac{3}{2} \\ 3 - 2x + (a^2 - a)x & x < \frac{3}{2} \end{cases}$$

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

به ازای هر a ، عبارت $a^2 - a + 2 > 0$ همواره مثبت است، بنابراین ضابطه اول اکیداً صعودی است، بنابراین ضابطه دوم نیز باید اکیداً صعودی باشد.

$$a^2 - a - 2 > 0 \Rightarrow (a+1)(a-2) > 0 \Rightarrow a \in (-\infty, -1) \cup (2, +\infty)$$

۴ ۱۲۲ نمودار تابع $f(x+1)$ را رسم می‌کنیم.



اکنون دامنه‌ها را حساب می‌کنیم.

$$f(x)f(x+1) \geq 0$$

| | | | | | | | |
|--------------|-----------|----|----|----|---|---|-----------|
| x | $-\infty$ | -3 | -2 | -1 | 0 | 1 | $+\infty$ |
| $f(x)f(x+1)$ | + | 0 | - | 0 | + | 0 | - |

دامنه تابع $\sqrt{f(x)f(x+1)}$ برابر است با:

$$(-\infty, -3] \cup [-2, -1] \cup [1, +\infty) \cup \{0\}$$

حال دامنه $\sqrt{-x-1}$ را حساب می‌کنیم:

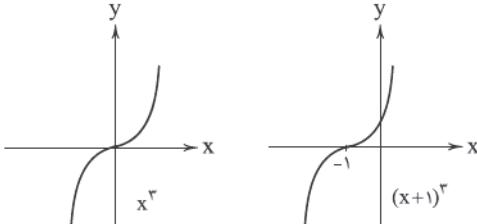
$$-x-1 > 0 \Rightarrow x < -1$$

اشتراک جواب‌های به دست آمده $(-\infty, -3] \cup [-2, -1]$ است.

۳ ۱۲۳

$$g(x) = x(\frac{1}{3}x^3 + x + 1) = \frac{1}{3}x^3 + x^2 + x = \frac{1}{3}(x^3 + 3x^2 + 3x)$$

$$g(x) = \frac{1}{3}((x+1)^3 - 1)$$



نمودار $f(x) = |g(x)|$ در بازه $(-\infty, 0]$ اکیداً نزولی است، پس حداقل مقدار a برابر صفر است.

۱۴۱) باید رأس سهمی در بازه (۱، ۲) قرار گیرد.

$$1 < \frac{1}{\frac{a}{2}} < 2 \Rightarrow 1 < \frac{2}{2a} < 2 \xrightarrow{\times 2} \frac{2}{3} < \frac{1}{a} < \frac{4}{3} \Rightarrow \frac{3}{4} < a < \frac{3}{2}$$

۱ ۱۴۲

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

وارون هر ضابطه را حساب می‌کنیم:

$$f^{-1}(x) = \begin{cases} -x - 2 & x \leq -4 \\ \frac{2-x}{3} & x > -4 \end{cases}$$

با توجه به گزینه‌ها:

$$f^{-1}(x) = \frac{1}{3}(|x+4| - 2x - 2)$$

۱ ۱۴۳

$$\left(\frac{g}{f}\right)(x) = \frac{x+1}{[x]+[-x]+1} = \begin{cases} x+1 & x \in \mathbb{Z} \\ n & x \notin \mathbb{Z} \end{cases}$$

بنابراین دامنه تابع $D = \mathbb{Z}$ است و در نتیجه برد تابع نیز $R_f = \mathbb{Z}$ خواهد بود.

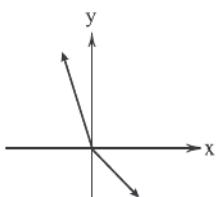
فرض می‌کنیم $f(x) = c$ باشد. ۴ ۱۴۴

$$f(m) + f(n) = 2f(m)f(n) \Rightarrow c+c=3c\times c$$

$$\Rightarrow 2c - 2c = 0 \xrightarrow{c \neq 0} c = \frac{2}{3} \Rightarrow f(x) = \frac{2}{3}$$

$$(f+fg)(-1) = f(-1) + f(-1)g(-1) = \frac{2}{3} + \frac{2}{3} \times (-1) = 0$$

تابع $h(x)$ یک به یک است. نمودار آن را ببینید: ۳ ۱۴۵



۱۴۷) چون داده‌ها دنباله حسابی اند بنابراین اگر به هر داده

واحد اضافه شود باز هم جملات متولی دنباله حسابی خواهند بود بنابراین میانه و میانگین با هم برابر و اختلاف آن‌ها برابر صفر خواهد بود.

$$2x - 6 = 0 \Rightarrow x = 3$$

اکنون واریانس داده‌های ۱، ۵ و ۳ را حساب می‌کنیم.

$$\bar{x} = \frac{3+5+1}{3} = 3$$

$$\sigma^2 = \frac{3+9+9}{3} = \frac{18}{3}$$

۳ ۱۴۸

$$\bar{x} = \frac{X-2+3\times 2+4\times 2}{5} = \frac{X+12}{5}$$

$$(3 - \frac{X+12}{5}) = 0 \Rightarrow \frac{X+12}{5} = 3 \Rightarrow X = 3$$

بنابراین مربعات انحراف از میانگین داده‌ها ۱، ۱، ۱، ۰، ۰ و ۴ خواهند بود و

البته میانگین هم برابر ۳ است.

$$\sigma^2 = \frac{1+1+0+0+4}{5} = \frac{6}{5} \Rightarrow \sigma = \sqrt{\frac{6}{5}}$$

$$CV = \frac{\sigma}{\bar{x}} = \frac{\sqrt{\frac{6}{5}}}{3} = \frac{\sqrt{30}}{15}$$

۴ ۱۴۹

مجموع مربعات داده‌های دو گروه را حساب می‌کنیم.

$$\sigma_1^2 = \frac{1}{n} \sum x_i^2 - (\bar{x})^2 \Rightarrow 4 = \frac{1}{4} \sum x_i^2 - (8)^2$$

$$\Rightarrow \sum x_i^2 = 64 \times 4 = 408$$

$$\sigma_2^2 = \frac{1}{m} \sum y_i^2 - (\bar{y})^2 \Rightarrow 3 = \frac{1}{4} \sum y_i^2 - (9)^2$$

$$\Rightarrow \sum y_i^2 = 84 \times 4 = 336$$

اکنون واریانس ۱۰ داده را حساب می‌کنیم.

$$\sigma^2 = \frac{408+336}{10} - \frac{(64 \times 8 + 4 \times 9)^2}{10} = \frac{744}{10} - \frac{7056}{100} = 3.84$$

تعداد داده‌ها ۱۲ تاست بنابراین میانه برابر میانگین داده ششم

و هفتم است. $Q_2 = 5$

میانه ۶ داده اول Q_1 و میانه ۶ داده دوم Q_3 است.

$$Q_1 = \frac{4+x}{2}, Q_3 = 4+x$$

$$\frac{Q_3 - Q_1}{Q_3 Q_1} = \frac{1}{8} \Rightarrow \frac{1}{Q_1} - \frac{1}{Q_3} = \frac{1}{8}$$

$$\Rightarrow \frac{2}{4+x} - \frac{1}{4+x} = \frac{1}{8} \Rightarrow \frac{1}{4+x} = \frac{1}{8} \Rightarrow x = 4$$

$$\Rightarrow Q_1 = 4, Q_3 = 8$$

$$Q_1 + Q_3 + Q_2 = 4 + 8 + 4 = 16$$

حل ویدئویی سوالات این دفترچه را در
ویسایت DriQ.com مشاهده کنید.

زمین‌شناسی

۱۴۶

کانسنگ‌های ماقمایی به علت چگالی زیاد عناصر تهنشین می‌شوند مانند کروم، پلاتین، نیکل و آهن (قسمت B) و در شکاف سنگ‌ها آب‌های گرم عناصری مانند مس، سرب، روی، مولیبден، قلع و برخی فلزات دیگر را به صورت رگه‌های معدنی تشکیل می‌دهند که به آن‌ها کانسنگ‌های گرمایی گفته می‌شود. (قسمت A)

۱۴۷

به کانه جدادشده از کانسنسنگ طی عمل کانه‌آرایی، کسانتره گفته می‌شود.

۱۴۸

طبق جدول ۲ - ۲ صفحه ۲۶ کتاب درسی غلظت عناصر در پوسته جامد زمین (غلظت کلارک) به شرح زیر است. آلومنیم٪/۸، آهن٪/۵، کلسیم٪/۵٪/۰۶، سدیم٪/۷۷ و پتاسیم٪/۲٪/۸ است.

۱۴۹

طبق شکل ۲ - ۲ صفحه ۲۸ کتاب درسی، پلاژیوکلاز همانند میکاها جزء سیلیکات‌ها می‌باشند و دارای بنیان SiO_4^{4-} می‌باشند.

۱۵۰

کالکوپیریت، مهم‌ترین کانه کانسنسنگ مس است و آهن آن ارزش اقتصادی ندارد.

۱۵۱

سنگ پگماتیت می‌تواند حاوی کانی‌های گوهه‌ی مانند زمرد باشد و این سنگ با بلورهای بسیار درشت در شرایط فراوان بودن آب و مواد فرار مانند کربن دی‌اکسید و ... طی مدت زمان تبلور طولانی از ماقما تشکیل می‌گردد.

۱۵۲

در کانسنسنگ‌های ماقمایی و رسوبی هر دو به علت چگالی زیاد عناصر تهنشین می‌شوند و این کانسنسنگ‌ها را تشکیل می‌دهند.

۱۵۳

سابقه کنکور

در دومین مرحله از اکتشاف معدن با کمک روش‌های ژئوفیزیکی، ذخایر زیر سطحی و پنهان را شناسایی می‌کنند.

۱۵۴

این کانی‌ها فلزی نیستند و برای کاربردهای صنعتی یا روزمره استخراج می‌شوند.

نکته: به کانی‌هایی که در آن‌ها یک فلز بالارزش اقتصادی وجود دارد، کانه اطلاق می‌شود.

۱۵۵

ذخایر سرب و روی موجود در سنگ‌های آهکی و مس و اورانیم موجود در ماسه‌سنگ‌ها، نمونه‌هایی از کانسنسنگ‌های رسوبی مهم هستند.