



آزمون ۱۵ از ۱۵



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

شرکت تعاونی خدمات آموزشی کارکنان
سازمان سنجش آموزش کشور

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی سنجدش دوازدهم - جامع نوبت چهارم (۱۴۰۴/۰۳/۳۰)

علوم تجربی (دوازدهم)

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

www.sanjeshserv.ir

مدیران، مشاوران و دبیران محترم دبیرستان‌ها و مراکز آموزشی

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



@sanjesheducationgroup



@sanjeshserv

کانال‌های ارتباطی:

زیست‌شناسی

۱. گزینه ۴ درست است.

شبکه آندوپلاسمی زبر از طریق رناتن‌های خود به ساخت پروتئین‌ها می‌پردازد. پروتئین‌های ساخته شده توسط این اندامک به سطح داخلی تر دستگاه گلزی (سطح دورتر از غشای یاخته) وارد می‌شود.
بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) شبکه آندوپلاسمی صاف نسبت به شبکه آندوپلاسمی زبر، دورتر از غشای هسته است.

(۲) دستگاه گلزی از کیسه‌هایی تشکیل شده است که روی هم قرار گرفته‌اند اما به هم متصل نیستند.

(۳) اندامکی که وظیفه تأمین انرژی برای یاخته را بر عهده دارد همان میتوکندری است که دارای دو غشا است که غشای داخلی چین‌خورده است نه غشای خارجی!

(زیست‌شناسی - ص ۱۱)

۲. گزینه ۲ درست است.

در بخشی از نمودار که پتانسیل غشا از 30^+ میلیولت به -70 میلیولت می‌رسد، اندازه پتانسیل غشا (نه اختلاف پتانسیل!) از بیشترین مقدار به کمترین مقدار می‌رسد. در این مرحله، کانال‌های دریچه‌دار پتانسیمی باز بوده و ورود یون سدیم از طریق کانال دریچه‌دار دیده نمی‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در پتانسیل صفر تا 30^+ میلیولت و پتانسیل صفر تا -70 میلیولت ، اندازه اختلاف پتانسیل غشای یاخته در حال افزایش است. در پتانسیل صفر تا 30^+ میلیولت ، تنها کانال دریچه‌دار سدیمی باز است و خروج یون سدیم از طریق کانال دریچه‌دار دیده نمی‌شود.

(۳) یون سدیم همواره با مصرف انرژی جنبشی از طریق کانال‌های نشتی می‌تواند وارد یاخته شود.

(۴) هم کانال‌های نشتی و هم کانال‌های دریچه‌دار، یون‌ها را به روش انتشار تسهیل شده جابه‌جا می‌کنند. کانال‌های نشتی سدیمی همواره در حال فعالیت هستند؛ باید همچنین توجه داشت که غلظت یون‌های سدیم در داخل سیتوپلاسم، به کمتر از غلظت‌شان در پتانسیل آرامش نمی‌رسد.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۵)

۳. گزینه ۴ درست است.

مطابق شکل مقابل، یاخته‌های پوشاننده حفره گوارشی اندازه‌های متفاوتی دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) همه یاخته‌های فعال حفره گوارشی برای فعالیت خود به آنزیم نیاز دارند. بنابراین همه این یاخته‌ها آنزیم می‌سازند. دقت کنید که مطابق متن کتاب درسی، تنها گروهی آنزیم گوارشی ترشح می‌کنند اما در این سؤال منظور آنزیم گوارشی نیست!

(۲) مطابق شکل کتاب درسی، قبل از تشکیل واکوئل گوارشی ذرات درون واکوئل غذایی طی گوارش مکانیکی، ریزتر می‌شوند.

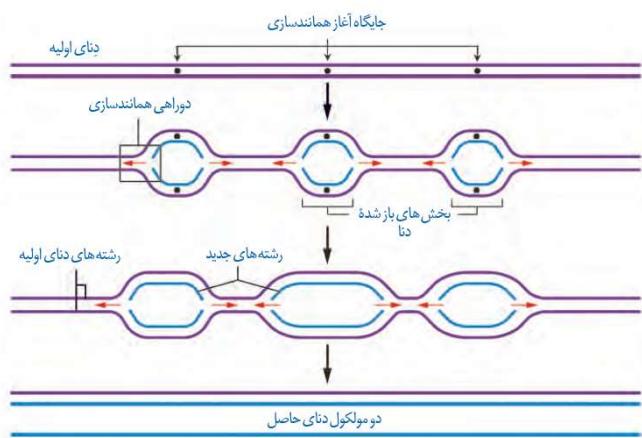
(۳) در پارامسی در اطراف حفره دهانی همانند اطراف منفذ دفعی، مژک‌ها دیده می‌شوند.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۳۰)

۴. گزینه ۴ درست است.

مطابق اطلاعات کتاب درسی، در طی همانندسازی، هنگام اضافه شدن هر نوکلئوتید سه‌فسفاته به انتهای رشته پلی‌نوکلئوتید دوفسفات این مولکول جدا شده و نوکلئوتید به صورت تک‌فسفاته به رشته متصل می‌شود. بنابراین قبل از تشکیل پیوند اشترانکی (فسفوکوئید)، پیوند اشترانکی بین گروه‌های فسفات نوکلئوتید باید شکسته شود.

بهتر است بدانید از نظر علمی، تشکیل پیوند فسفوکوئید استر و شکستن پیوندهای بین گروه‌های فسفات همزمان رخ می‌دهند و هیچ اولویتی بین آن‌ها وجود ندارد. این مکانیسم یک واکنش جفت شده است که در آن انرژی آزاد شده از یک فرایند (شکستن پیوندهای فسفات) بالاصله در فرایند دیگر (تشکیل پیوند فسفوکوئید) استفاده می‌شود. اما به دلیل متن کتاب درسی، بهتر است شکستن را مقدم بر تشکیل در نظر بگیریم.



بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) مطابق شکل رو به رو، دنابسپارازهای دو بخش باز شده مجاور هم (دو حباب همانندسازی) ممکن است با اینکه در خلاف جهت هم حرکت می‌کنند اما به هم‌دیگر نزدیک شوند.

(۲) مطابق شکل رو به رو، اندازه حباب‌های همانندسازی با گذشت زمان با هم‌دیگر متفاوت است. بنابراین می‌توان گفت سرعت فعالیت دنابسپارازها در حباب‌های مختلف لزوماً برابر نیست.

(۳) دنابسپارازهایی که مربوط به دو رشته متفاوت در یک بخش بازشده دنا هستند، ممکن است در جهت یکسان یا متفاوت حرکت کنند.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۱۴)

۵. گزینه ۳ درست است.

منظور صورت سؤال، آزمایشات گریفیت است. شکل مربوط به مرحله سوم آزمایشات گریفیت است. در این مرحله، باکتری پوشینه‌دار توسط گرمایش کشته شد. اما دقت کنید که با گرمایش، پوشینه و دنا باکتری سالم می‌ماند و از بین نمی‌روند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در این مرحله موش زنده ماند.

(۲) در مرحله چهارم آزمایشات گریفیت، انتقال ماده وراثتی صورت گرفت نه انتقال مستقیم پوشینه!

(۴) در مرحله دوم گریفیت نتیجه گرفته شد که پوشینه می‌تواند عامل مرگ موش باشد. در مرحله سوم آزمایشات بود که نتیجه گرفته شد پوشینه به تنها یک عامل مرگ موش‌ها نیست.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۲)

۶. گزینه ۴ درست است.

معده به عنوان حجیم‌ترین اندام لوله گوارش محسوب می‌شود. یاخته‌های کناری که اسید ترشح می‌کنند، هسته کروی آن‌ها در مجاورت غشای پایه واقع شده است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در معده پس از ورود غذا چین‌خوردگی‌ها از بین می‌رود (غیر دائم هستند). در این اندام تعداد زیادی از یاخته‌های ترشح‌کننده ماده مخاطی به یاخته‌های همنوع متصل هستند و برخی از آن‌ها از یک طرف به یاخته‌های کناری و از طرف دیگر به یاخته‌های همنوع متصل هستند.

(۲) حرکات کرمی برای اولین بار در حلق دیده می‌شود. غدد بزاقی ترشحات خود را به دهان وارد می‌کنند نه حلق!

(۳) روده باریک محل اصلی جذب مواد غذایی است. این اندام طویل‌ترین بخش لوله گوارش است و در مرکز هر پر ز آن تنها یک مویرگ لنفی مشاهده می‌شود.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۱۹، ۲۰ و ۲۱)

۷. گزینه ۱ درست است.

تنها مورد «ت» درست است.

مواد اعتیادآور با اثر بر قشر مخ، توانایی قضاوت، تصمیم‌گیری و خودکنترلی فرد را کاهش می‌دهند.

بررسی همه موارد:

(الف) اغلب اطلاعات حسی (نه همه!) در تalamوس پردازش اولیه می‌شوند.

(ب) مایع مغزی - نخاعی نقش ضربه‌گیر داشته و فضای بین پرده‌های منژر را پر می‌کند؛ در فاصله بین قشر مخ و درونی ترین پرده منژر (نازک‌ترین پرده) مایع مغزی - نخاعی وجود ندارد.

پ) قشر مخ از ماده خاکستری است. ماده خاکستری از جسم یاخته‌های عصبی و رشته‌های عصبی بدون میلین تشکیل شده است. همچنین قشر مخ از بخش‌های حسی، حرکتی و رابط تشکیل شده است.

ت) قشر مخ، جایگاه پردازش نهایی اطلاعات ورودی به مغز است. اغلب اطلاعات حسی، پس از تقویت در تالاموس به قشر مخ فرستاده می‌شوند.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۹، ۱۰ و ۱۱)

.۸. گزینه ۱ درست است.

در مرحله «جداسازی یاخته‌های ترازنی» به منظور بیان ژن مقاومت به پادزیست نوعی رنای تکثری تولید می‌شود تا موجب ساخت نوعی پروتئین شود و پادزیست به مولکولی غیرکشنده تبدیل شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۲ و ۳ و ۴) این گزینه‌ها در ارتباط با سایر مراحل هستند.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۹۳، ۹۴، ۹۵ و ۹۶)

.۹. گزینه ۴ درست است.

همه موارد به نادرستی بیان شده است.

منظور صورت سؤال، پرندگان، خزندگان، دوزیستان و ماهی‌ها هستند. این جانوران برخلاف پستانداران، فاقد دیافراگم‌اند.

بررسی همه موارد:

الف) این عبارت فقط در رابطه با پرندگان درست است. پستانداران فاقد کیسه‌های هوادار هستند.

ب) این عبارت در رابطه با برخی خزندگان و پرندگان دریایی و بیابانی درست است. این جانوران، نمک اضافی را از طریق غدد نمکی نزدیک چشم یا زبان دفع می‌کنند.

پ) طناب (نه طناب‌ها!) عصبی در مهره‌داران، پشتی است.

ت) این مورد در ارتباط با ماهی‌ها و دوزیستان نادرست است.

(زیست‌شناسی ۱ و ۲ - ترکیبی)

.۱۰. گزینه ۲ درست است.

اساس رفتار غریزی در همه افراد یک‌گونه یکسان است، زیرا ژنی و ارثی است. رفتار جوجه کاکایی برای به دست آوردن غذا از رفتارهای غریزی است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) موش‌های ماده‌ای که ژن‌های جهش‌یافته داشتند، ابتدا بچه موش‌های تازه متولدشده را وارسی کردند، ولی بعد آن‌ها را نادیده گرفتند و رفتار مراقبت نشان ندادند.

۳) همه رفتارهای غریزی از همان ابتدای تولد به طور کامل شکل نگرفته‌اند.

۴) رفتار جوجه کاکایی برای به دست آوردن غذا، لانه‌سازی پرندگان و رفتار مکیدن در شیرخواران نمونه‌هایی از رفتارهای غریزی‌اند. اما دقت کنید که ماهی‌ها غدد شیری ندارند.

(زیست‌شناسی ۳ - فصل ۸ - ص ۱۰۸ و ۱۰۹)

.۱۱. گزینه ۳ درست است.

هزارلا محل آبگیری از مواد غذایی و فشرده‌سازی آن است و مواد غذایی از یک طرف وارد و از طرف دیگر خارج می‌شود پس حرکت مواد غذایی به صورت یک‌طرفه می‌باشد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) در هزارلا و شیردان غذای نیمه جویده شده مشاهده نمی‌شود، اما فقط شیردان معده واقعی جانور بوده و دارای توانایی ترشح آنزیم می‌باشد.

۲) سیرابی غذای نیمه جویده شده را از مری دریافت می‌کند که بزرگ‌ترین بخش معده بوده و چین‌های عمقی دارد.

۴) هزارلا محل آبگیری است و فشار اسمزی را افزایش می‌دهد اما آخرین بخش دریافت‌کننده غذا در معده شیردان است.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۳۲)

۱۲. گزینه ۳ درست است.

سیاهرگ باب کبدی در سطح پایین‌ترین از طحال (اندام لفی بزرگ‌تر از آپاندیس) قرار دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در خارج کبد دو انشعاب سیاهرگی به هم پیوسته و سیاهرگ فوق کبدی را تشکیل می‌دهند.

(۲) خون روده باریک ابتدا با کوتاه‌ترین (نه طویل‌ترین!) کولون روده بزرگ یکی شده و سپس به سیاهرگ باب می‌رسد.

(۴) سیاهرگ باب در بدو ورود به کبد به دو انشعاب اصلی تقسیم می‌شود نه سه انشعاب.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۲۷)

۱۳. گزینه ۳ درست است.

هر دو نوع کامبیوم آوندساز و چوب‌پنبه‌ساز، در تشكیل پوست درخت نقش دارند. کامبیوم آوندساز به سمت بیرون

یاخته‌های آوند آبکش را می‌سازند که زنده هستند و ترشح مواد انجام می‌دهند و کامبیوم چوب‌پنبه‌ساز نیز به سمت بیرون

یاخته‌های زنده‌ای می‌سازند که توانایی ترشح دارند و با گذشت زمان دیواره‌اشان چوب‌پنبه‌ای شده و می‌میرند (رد گزینه ۴)

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) منظور قسمت اول، کامبیوم چوب‌پنبه‌ساز است. این کامبیوم به سمت داخل، یاخته‌های پارانشیم را می‌سازد که دیواره نخستین نازک دارند.

(۲) هر دو کامبیوم در ساختار پوست درخت نقش دارند. (پوست درخت = آبکش + پارانشیم + کامبیوم چوب‌پنبه‌ساز + یاخته‌های چوب‌پنبه‌ای شده)

(۴) هیچ‌کدام از کامبیوم‌ها به سمت بیرون یاخته‌های مرده نمی‌سازند.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۹۳ و ۹۴)

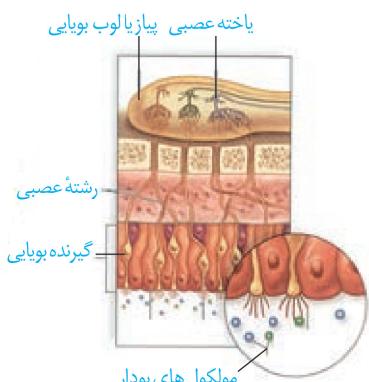
۱۴. گزینه ۲ درست است.

یاخته‌های پوششی مجاور گیرنده‌های بویایی از نوع استوانه‌ای هستند. یاخته‌های پوششی مخاط روده باریک نیز از نوع استوانه‌ای است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) گیرنده‌های بویایی، نورون‌های مژک‌دار هستند. گیرنده‌های بینایی فاقد مژک هستند. گیرنده‌های مخروطی در لکه زرد فراوانی بیشتری دارند.

(۳) رشته عصبی هر گیرنده بویایی، از منفذی در جمجمه عبور کرده و در لوب بویایی، با یک نورون حسی، سیناپس برقرار می‌کند.



(۴) مانند که بافت پیوندی سست از بافت پوششی پشتیبانی می‌کند. بنابراین بافت پیوندی زیرین مخاط بویایی از نوع بافت پیوندی سست است؛ نه رشته‌ای.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۳۱)

۱۵. گزینه ۴ درست است.

یاخته‌های نوع دوم ظاهری کاملاً متفاوت با یاخته‌های نوع اول که دارای ظاهری سنگفرشی هستند، دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) یاخته‌های نوع اول، دور تا دور منافذ بین حبابک‌ها دیده می‌شوند.

(۲) یاخته‌های نوع اول، از بقیه یاخته‌ها ابعاد بزرگ‌تری دارند.

(۳) هیچ‌کدام از یاخته‌های دیواره حبابک‌ها توانایی بیگانه‌خواری و حرکت ندارند.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۳۸)

۱۶. گزینه ۴ درست است.

مطابق شکل روبرو، رگ‌های خونی موجود در بافت استخوانی فشرده، هم به صورت عمودی و افقی قابل مشاهده است.

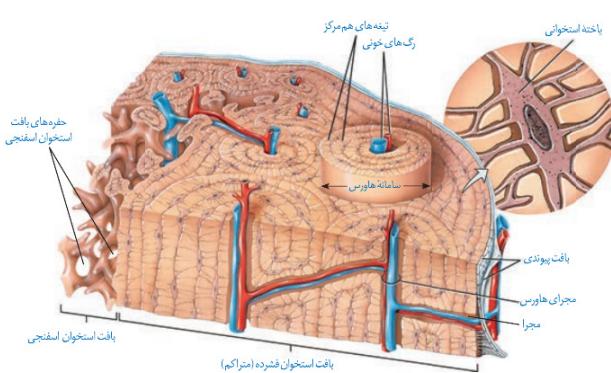
بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) سیستم هاورس دارای چند تیغه استخوانی هم مرکز است.

(۲) هر سامانه هاورس تنها یک مجرای مرکزی دارد نه مجراهای!

(۳) مطابق شکل، هسته یاخته‌های استخوانی بیضی شکل (غیرکروی) است.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۴۰)



۱۷. گزینه ۴ درست است.

لنف اندام‌های پایینی بدن و تیموس همگی به مجرای لنفي سمت چپ می‌ریزند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) مجرای لنفي سمت چپ قطعه‌ترین مجرای لنفي بدن است که در نهایت به سیاهرگ زیرترقوه‌ای چپ تخلیه می‌شود.

(۲) لنف هر سه قسمت طحال و کولون‌های روده بزرگ به مجرای لنفي چپ تخلیه می‌شوند.

(۳) تعداد رگ‌های واردکننده چهار عدد و خارج‌کننده دو عدد است.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۶۰)

۱۸. گزینه ۴ درست است.

کم قطعه‌ترین دریچه قلب دریچه میترال است که زمانی که بالاترین دریچه یعنی دریچه سینی ششی باز است، به دلیل انقباض بطون‌ها بسته است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) منظور همه دریچه‌های قلب است که همگی از جنس بافت پوششی سنجفرشی می‌باشند، اما فقط دریچه میترال و سینی آئورتی خون روش را از خود عبور می‌دهند.

(۲) دریچه سینی ششی نسبت به سایر دریچه‌های قلبی در سطح جلوتری قرار دارد و در ابتدای سرخرگ ششی قرار دارد و از بازگشت خون به بطون راست ممانعت می‌کند.

(۳) عقبی‌ترین دریچه قلب دریچه سله‌ختی می‌باشد که جهت باز شدن آن به درون بطون راست است و خون موجود در بطون راست تیره می‌باشد.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۴۹)

۱۹. گزینه ۴ درست است.

دقت کنید که در صورت سؤال در ارتباط با وقایع حین تنفس نوری و پس از آن صحبت شده است، اما توجه کنید که بسته شدن روزنه‌ها قبل از تنفس نوری است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در تنفس نوری، مولکول دوکربنی از سبزدیسه خارج شده و در واکنش‌هایی که بخشی از آن در راکیزه انجام می‌شود، مولکول کربن‌دی‌اکسید آزاد می‌شود.

(۲) در صورت بسته شدن روزنه در روز در پی افزایش شدت نور و دما، فرآیند تنفس نوری افزایش و کالوین کاهش می‌یابد، اما هیچگاه به صفر نمی‌رسد.

(۳) در گیاهان C_3 ، با بسته شدن روزنه‌ها تنفس نوری رخ می‌دهد. در تنفس نوری، فعالیت اکسیژن‌ازی آنزیم روبیسکو و تولید مولکول پنج کربنی ناپایدار رخ می‌دهد.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۸۶)

۲۰. گزینه ۲ درست است.

پس از پایان انقباض، یون‌های کلسیم با مصرف ATP و به روش انتقال فعال به شبکه آندوپلاسمی بازگردانده می‌شوند. در پایان انقباض، دورشدن خطوط Z از یکدیگر را شاهد هستیم.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) آزادشدن یون‌های کلسیم از شبکه آندوپلاسمی موجب آغاز انقباض می‌شود. در طی انقباض، مساحت ناحیه روشن در سارکومر کاهش پیدا می‌کند.

(۳) با ایجاد موج تحریکی در غشای تار ماهیچه‌ای، انقباض آغاز شده و همپوشانی مولکول‌های اکتین و میوزین افزایش پیدا می‌کند. باید توجه داشت که تارچه، غشای فسفولیپیدی ندارد.

(۴) در طی انقباض، پل‌های اتصال اکتین و میوزین دائمًا تشکیل شده و با حرکتی مانند پاروزدن، خطوط Z به سمت یکدیگر کشیده می‌شوند. مساحت ناحیه تیره هماندازه طول مولکول‌های میوزین است؛ طول مولکول‌های میوزین و اکتین در انقباض تغییر نمی‌کند.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۳۹، ۳۸ و ۴۰)

۲۱. گزینه ۱ درست است.

مطابق شکل رویه‌رو، میانبرگ‌های اسفنجی در اطراف رگبرگ، قادر فضای خالی هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) طول میانبرگ‌های نرده‌ای بیشتر از طول میانبرگ‌های اسفنجی است.

(۳) یاخته‌های غلاف آوندی در گیاهان تک‌لپه‌ای (نه دولپه‌ای!) دارای کلروپلاست است.

(۴) تعداد روزنه‌ها در روپوست زیرین گیاه بیشتر از روپوست رویی است.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۷۸)

۲۲. گزینه ۲ درست است.

پیک‌های شیمیایی کوتاهبرد و دوربرد می‌توانند از نورون‌ها ترشح شوند. همه این پیک‌ها می‌توانند با مصرف انرژی زیستی (از طریق انتقال فعال و یا برون‌رانی) از یاخته خارج شوند و به فضای بین یاخته‌ای وارد می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) گیرنده ناقل‌های عصبی (پیک‌های شیمیایی کوتاهبرد) در سطح یاخته هدف قرار دارد؛ در حالی که پیک‌های شیمیایی دوربرد ممکن است گیرنده‌ای در سطح یا درون یاخته هدف داشته باشند.

(۳) ناقل‌های عصبی آزادشده از یاخته‌های عصبی پیام‌رسان به ماهیچه‌های اسکلتی، به گیرنده‌ای در سطح تار ماهیچه‌ای متصل شده و یک موج تحریکی در طول غشای آن ایجاد می‌کند.

(۴) باید توجه داشت که قشر مخ دارای ماده خاکستری بوده و بنابراین از جسم یاخته‌های عصبی و رشته‌های عصبی بدون میلین تشکیل شده است؛ بنابراین هدایت جهشی پیام در این بخش از مغز دور از انتظار است.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۵۳ و ۵۴)

۲۳. گزینه ۴ درست است.

یاخته‌های دارینه‌ای (دندریتی) و ماستوپیت‌ها، بیگانه‌خوارهایی هستند که در بخش‌هایی مانند پوست و لوله گوارش به فراوانی یافت می‌شوند. هیستامین، ماده گشادکننده رگ‌های خونی و هپارین، ماده ضد انعقاد خون (جلوگیری‌کننده از تشکیل فیبرین) است. هیستامین و هپارین از بازوپلیل ترشح می‌شوند.

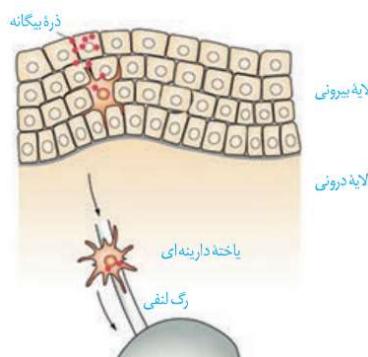
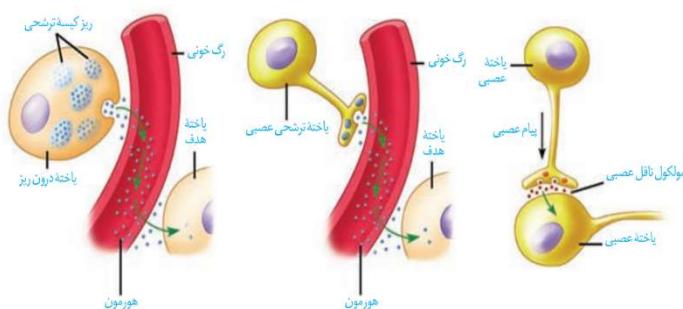
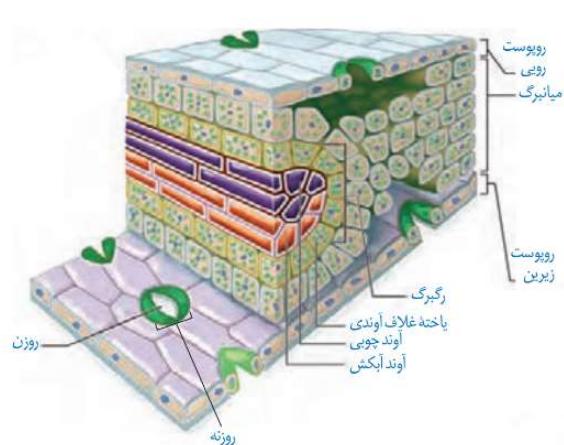
بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) انشعابات سیتوپلاسمی یاخته‌های دارینه‌ای در فواصل بین یاخته‌های پوششی اپیدرم قابل مشاهده است.

(۲) همه یاخته‌های بیگانه‌خوار، عوامل بیگانه را براساس ویژگی‌های عمومی شناسایی کرده و با درون‌بری به سیتوپلاسم خود منتقل می‌کنند؛ سپس این عوامل را از بین می‌برند.

(۳) یاخته‌های دارینه‌ای، پس از نابودی عوامل بیگانه، قطعاتی از آن‌ها را در سطح خود قرار داده و پس از ورود به رگ لنفي، به گره لنفي رسیده و این قطعات را به لنفوسيت‌های مستقر در گره لنفي ارائه می‌کنند.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۶۶ و ۶۷)



۲۴. گزینه ۱ درست است.

مطابق با شکل روبرو، جزء دوم زنجیره با بخش آبدوست

فسفولیپیدها تماس ندارد.

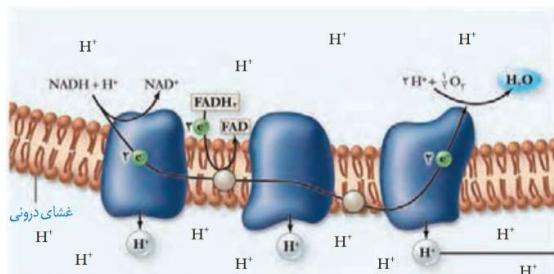
بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) پمپ دوم، سومین جزء زنجیره انتقال الکترون است.

(۳) جزء چهارم این زنجیره با لایه داخلی فسفولیپید در تماس نیست.

(۴) آنزیم ATP ساز جزء زنجیره انتقال الکترون نیست.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۷۰)



۲۵. گزینه ۳ درست است.

در کرم خاکی این امکان وجود ندارد، اما در حشرات به علت وجود منفذ این امکان وجود دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) جریان خون در بخش حجمی شده قلب به صورت یک طرفه است.

(۲) در حشرات جهت باز شدن دریچه‌های مرتبط با قلب، در جهات مخالف یکدیگر است، اما در کرم خاکی همسو است.

(۴) رگ پشتی که در سطح پشتی بدن قرار دارد قلب را در هر دو جانور تشکیل می‌دهد، اما در کرم خاکی برخلاف حشرات منفذ دریچه‌دار در قلب دیده نمی‌شود.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۶۵ و ۶۶)

۲۶. گزینه ۳ درست است.

هر لنفوцит حاصل از تقسیم اولین لنفوцит B شناسایی‌کننده عامل

بیگانه، به دو یاخته پادتن‌ساز (پلاسموسیت) تمایز پیدا می‌کند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) لنفوцит‌های T به یاخته‌های بخش پیوندی حمله می‌کنند. هم لنفوцит‌های B و هم لنفوцит‌های T بالغ، در سطح خود دارای گیرنده پادگنی هستند.

(۲) دفاع اختصاصی به وسیله لنفوцит‌های B و T انجام می‌شود. هر دو نوع لنفوцит در مغز استخوان تولید می‌شوند و در ابتدا نابالغ‌اند؛ یعنی توانایی شناسایی عامل بیگانه را ندارند.

(۴) یاخته‌های پادتن‌ساز، از تقسیم لنفوцит‌های B که در مغز استخوان به بلوغ می‌رسند، تولید می‌شوند. پادتن همراه مایعات بین‌یاخته‌ای، خون و لف به گردش در می‌آید و هرجا با میکروب یا پادگن‌های محلول برخورد کرد آن را تابود، یا بی‌اثر می‌سازد.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۷۲، ۷۳ و ۷۴)

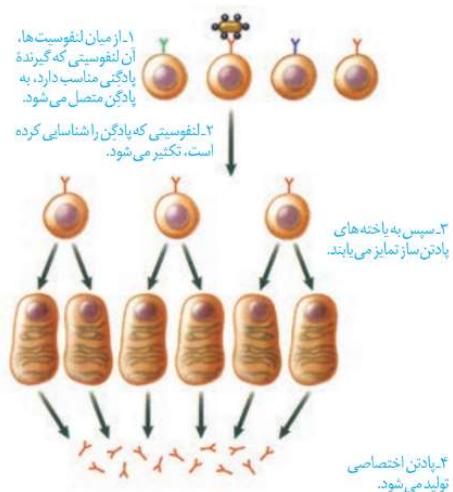
۲۷. گزینه ۳ درست است.

یاخته‌های پوششی پوست تقسیم رشمنان (میتوز) انجام می‌دهند. فامتن‌ها در آنافاز و تلوفاز، تک‌فامینکی و در پروفاز، پرومتفاز و متافاز، دوفامینکی هستند. در همه این مراحل، دو چفت سانتریول (چهار سانتریول) در سیتوپلاسم دیده می‌شود. هر سانتریول از نه دسته سه‌تایی لوله‌های پروتئینی تشکیل شده است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) غشای فسفولیپیدی هسته، دولایه‌ای بوده و فامتن‌ها را احاطه می‌کند. در پروفاز، پوشش هسته هنوز از بین نرفته است. همچنین در تلوفاز، پوشش هسته در حال تشکیل است.

(۲) در آنافاز گروهی از (نه همه!) رشته‌ها تخریب می‌شوند.



۴) در آنافاز، یاخته در بزرگترین حالت ممکن می‌باشد. تقسیم سیتوپلاسم در یاخته‌های جانوری با تشکیل حلقة انقباضی از جنس اکتین و میوزین صورت می‌گیرد. تقسیم سیتوپلاسم می‌تواند در طی تلوفار آغاز شود.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۸۳ و ۸۴)

۲۸. گزینه ۳ درست است.

دسته تار سمت راست، طویل‌ترین دسته تار بین گرهی است و از دهلیز چپ دورتر است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) ما یک گره سینوسی دهلیزی داریم نباید بگوید گره‌های سینوسی دهلیزی.

۲) سه دسته تار از چهار دسته تار مربوط به دهلیز راست است که حاوی خون تیره است.

۴) دسته تار خارج شده از گره دهلیزی بطئی، قبل از (پس از!) رسیدن به نوک قلب منشعب شده و دو انشعاب ایجاد می‌کند.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۵۲)

۲۹. گزینه ۱ درست است.

مطابق شکل کتاب درسی، در فرایند قندکافت در گام چهارم تبدیل اسید دوفسفاته به پیرووات در دو مرحله صورت می‌گیرد؛ به طوری که ابتدا از هر اسید دو فسفاته یک فسفات جدا شده و ATP ساخته می‌شود، سپس فسفات دیگر جدا شده و ATP دیگری ساخته می‌شود. بنابراین در گام چهارم مولکول سه‌کربنی تکفسفاته، فسفات خود را از دست می‌دهد و مولکول ATP ساخته می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۲) مطابق شکل کتاب درسی، در گام سوم پیوستن فسفات مقدم بر ایجاد NADH است.

۳) دقت کنید که در گام اول، مولکول ATP مصرف می‌شود نه سنترا!

۴) در گام‌های دوم و چهارم مولکول دوفسفاته مصرف می‌شود. در گام چهارم مولکول پیرووات که قادر فسفات است حاصل می‌شود اما در گام دوم مولکول‌های سه‌کربنی تکفسفاته ایجاد می‌شوند.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۶۶)

۳۰. گزینه ۱ درست است.

در صورتی که جهش در توالی‌های تنظیمی مانند راهانداز، افزاینده، اپراتور، جایگاه اتصال فعال‌کننده رخ دهد می‌توان شاهد افزایش، کاهش و یا قطع تولید محصول شد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۲) در صورتی که جهش موجب تغییر در محصول حاصل شود، می‌توان گفت علاوه بر کیفیت بر روی نوع فعالیت آن نیز می‌تواند تأثیر بگذارد.

۳) ممکن است جهش از نوع جهش خاموش باشد.

۴) تولید رنای متفاوت با رنای طبیعی، نتیجه جهش‌هایی است که در توالی‌های ژنی رخ می‌دهند.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۴۹، ۵۰ و ۵۱)

۳۱. گزینه ۲ درست است.

هر دو شبکه میزان اکسیژن نسبت به میزان کربن دی‌اکسید در سطح بالایی قرار دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) شبکه اول در هر دو سمت سرخرگ قرار دارد اما در شبکه دوم در یک سمت سرخرگ و در سمت دیگر سیاهرگ قرار دارد.

۳) فشار خون و مقدار آب و مواد در شبکه اول بیشتر از شبکه دوم است.

۴) در داخل کپسول باز جذب نداریم!

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۷۲)

۳۲. گزینه ۳ درست است.

در آنافاز ۱، فامتن‌های دوفامینکی از یکدیگر جدا می‌شوند. در متافاز ۱، چهارتایه‌ها بر روی رشته‌های دوک در استوای یاخته قرار گرفته و در پروفاز ۱، پوشش فسفولیپیدی هسته و شبکه آندوپلاسمی تخریب می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در تلوفاز ۱، پوشش هسته در اطراف یک مجموعه فامتنی تشکیل می‌شود. پروتئین‌های اتصالی ناحیه سانترومر در آنافاز ۲ تجزیه می‌شوند.

(۲) در متافاز ۲، فامتن‌های مضاعف شده در یک خط در استوای یاخته قرار می‌گیرند. حلقه انقباضی میوزین و اکتین برای تقسیم سیتوپلاسم در تلوفاز ۱ و ۲ تشکیل می‌شود.

(۴) در پروفاز ۱، فامتن‌ها همتا از طول در کنار یکدیگر قرار گرفته و فشرده می‌شوند. باید توجه داشت که بلندترین رشته‌های دوک، به سانترومر فامتن‌ها متصل نمی‌شوند.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۹۳ و ۹۹)

۳۳. گزینه ۴ درست است.

در صورت ازدواج پدر بیمار ($X^A Y$) و مادر سالم ($X^a X^a$), فرزندان پسر سالم ($X^a Y$) و فرزندان دختر بیمار ($X^A X^a$) خواهند بود.

سایر موارد با در نظر گرفتن تمامی حالات برای مادر (بیمار = AA یا Aa - سالم = aa) رد می‌شوند.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۴۲ و ۴۳)

۳۴. گزینه ۴ درست است.

همه موارد به نادرستی بیان شده‌اند.

بررسی همه موارد:

(الف) دیواره پسین همواره چند لایه است. رشته‌های سلولزی لایه‌های دیواره پسین می‌توانند (نه همواره!) نسبت به هم موازی یا غیرموازی باشند.

(ب) منظور قسمت اول، لایه درونی دیواره پسین است. تیغه میانی بین دو یاخته مشترک است.

(پ) ضخامت تیغه میانی می‌تواند از ضخامت دیواره نخستین بیشتر باشد.

(ت) ممکن است ضخامت لایه‌های دیواره پسین با هم برابر نباشند. (زیست‌شناسی ۱ - ص ۸۰ و ۸۱)

۳۵. گزینه ۱ درست است.

مارهای حاصل از بکرزاپی، توانایی تقسیم میوز را دارند. مار از جانوران مهره‌دار می‌باشد. ساختار استخوان در سایر مهره‌داران، بسیار شبیه ساختار استخوان در انسان می‌باشد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) مارهای حاصل از بکرزاپی همانند مار ماده انجام‌دهنده بکرزاپی، ۲n هستند. در مهره‌داران، طناب عصبی پشتی است و بخش جلویی آن، برجسته شده و مغز جانور را تشکیل می‌دهد.

(۳) هم زنبورهای نر و هم مارهای حاصل از بکرزاپی، قابلیت تولیدمثل دارند. فقط در بکرزاپی مار، پیش از آغاز تقسیمات تخمک، یک نسخه از روی فامتن (کروموزوم)‌های آن ساخته می‌شود.

(۴) زنبورهای نر حاصل از بکرزاپی، n و زنبور ملکه ایجاد‌کننده آن‌ها ۲n می‌باشد. تخمک n که از تقسیمات آن زنبور نر ایجاد می‌شود، توانایی شرکت در فرایند لقاح را دارد.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۱۱۶)

۳۶. گزینه ۲ درست است.

یاخته‌های مریستمی، گیاه جدید را پایه‌گذاری می‌کنند. یاخته‌های مریستمی به‌طور معمول دارای سرعت تقسیم بالایی هستند ولی در شرایط نامساعد محیطی سرعت تقسیم خود را کاهش می‌دهند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) این عبارت درباره روش پیوندزدن درست است. گیاه پایه، ویژگی‌هایی مانند مقاومت به بیماری‌ها، سازگاری با خشکی یا شوری خاک را دارد و گیاهی که پیوندک از آن گرفته می‌شود، میوه مطلوب دارد.

(۳) مطابق با کتاب درسی، تنها ساقه‌ای که به صورت افقی در زیر خاک رشد می‌کند، مربوط به گیاه زنبق است. ساقه رونده در توت‌فرنگی به صورت افقی بر روی زمین رشد می‌کند. از طرفی خوابانیدن یک نوع تکثیر با بخش رویشی غیرتخصص یافته است!

(۴) یاخته‌های مریستمی گیاه جدید را ایجاد می‌کنند. بیشتر حجم سیتوپلاسم یاخته‌های مریستمی توسط هسته اشغال شده است. آنتوسيانین در واکوئول گیاهان ذخیره می‌شود.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۱۲۰ و ۱۲۱)

۳۷. گزینه ۲ درست است.

شكل نشان‌دهنده دانه ذرت است. بخش (۱) درون‌دانه، بخش (۲) لپه، بخش (۳) ساقه رویانی و بخش (۴) ریشه رویانی را نشان می‌دهد. درون‌دانه، ذخیره دانه در ذرت است. نقش دانه، انتقال مواد غذایی از درون‌دانه به رویان در حال رشد است. بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) درون‌دانه از یاخته‌های پارانشیمی ساخته شده است. یاخته‌های پارانشیمی، دیواره نخستین نازک و نفوذپذیر به آب دارند؛ دیواره این یاخته‌ها لیگنینی (چوبی) نمی‌شود.

(۳) لپه، ساقه و ریشه رویانی از تقسیم یاخته کوچک حاصل از تخم اصلی ایجاد می‌شوند. یاخته بزرگ حاصل از تقسیم تخم اصلی، نقشی در ایجاد لپه و ... ندارد.

(۴) پوسته دانه، از تغییرات پوسته تخمک ایجاد می‌شود. تخم اصلی در تشکیل لپه، ساقه و ریشه رویانی نقش داشته و تخم ضمیمه، درون‌دانه را ایجاد می‌کند.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۱۳۱)

۳۸. گزینه ۲ درست است.

موارد «الف» و «پ» محتمل هستند.

بررسی همه موارد:

با توجه به اینکه یاخته تخمرا و دوهسته‌ای حامل ژن B می‌باشند، در ژن نمود تخم اصلی و تخم ضمیمه حتماً باید ژن B دیده شود. در صورتی که یاخته جنسی نر شرکت‌کننده در لقاح حامل ژن B باشد، ژن نمودهای BB (برای تخم اصلی و رویان) و BBB (برای تخم ضمیمه و آندوسپرم) محتمل بوده و اگر یاخته جنسی نر حامل ژن A باشد، ژن نمودهای AB (برای تخم اصلی و رویان) و ABB (برای تخم ضمیمه و آندوسپرم) محتمل هستند.

(زیست‌شناسی ۲ و ۳ - ترکیبی ژنتیک گیاهی)

۳۹. گزینه ۳ درست است.

موارد «الف» و «پ» درست هستند.

بررسی همه موارد:

(الف) باکتری آمونیاک‌ساز، از مواد آلی برای ساخت نیتروژن مورد استفاده گیاه بهره می‌برد.

(ب) باکتری‌های آمونیاک‌ساز و نیترات‌ساز، از نیتروژن جو استفاده نمی‌کنند. باکتری نیترات‌ساز، آمونیوم نمی‌سازد.

(پ) منظور باکتری نیترات‌ساز است. باکتری‌ها فاقد دنای خطی و میتوکندری هستند.

(ت) باکتری نیترات‌ساز می‌تواند نیترات تولید کند که مستقیماً به ریشه گیاه وارد می‌شود.

(زیست‌شناسی ۱ - ص ۹۹)

۴۰. گزینه ۴ درست است.

اکسین، موجب رشد جهت‌دار اندام‌های گیاهی در پاسخ به نور یک‌جانبه می‌شود. اتیلن، گازی است که از سوخت‌های فسیلی نیز رها می‌شود.

مشخص شده است که برگ در پاسخ به افزایش نسبت اتیلن به اکسین، آنزیم‌های تجزیه‌کننده دیواره را تولید می‌کند. بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) آبسیزبک‌اسید در شرایط نامساعد محیطی با اثر بر یاخته‌های نگهبان روزنہ موجب بسته شدن روزنہ‌های هوایی می‌شود. اکسین و اتیلن نقشی در بسته شدن روزنہ‌های هوایی ندارند.

(۲) اکسین، عامل چیرگی رأسی است و مانع رشد جوانه‌های جانبی در حضور جوانه رأسی یا انتهایی می‌شود. اکسین جوانه رأسی، تولید اتیلن در جوانه‌های جانبی را تحریک می‌کند و در نتیجه با افزایش اتیلن در جوانه‌های جانبی، رشد آن‌ها متوقف می‌شود.

(۳) اتیلن موجب رسیدن میوه‌های نارس می‌شود. مثلاً در میوه گوجه‌فرنگی، رسیدن میوه همراه با افزایش رنگدانه قرمز موجود در رنگدانه‌های گیاه می‌باشد.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۱۴۰، ۱۴۴ و ۱۴۵)

۴۱. گزینه ۳ درست است.

در مرحله طویل شدن برای اولین بار ورود رنای ناقل به جایگاه P ریبوزوم مشاهده می‌شود. (دقیق کنید که در مرحله آغاز چون ریبوزوم هنوز به طور کامل شکل نگرفته است؛ نمی‌توان گفت اولین رنای ناقل وارد جایگاه P شده است. در واقع در انتهای مرحله آغاز، تنها رنای ناقل در جایگاه P دیده می‌شود نه اینکه به آن وارد شود!) در مرحله طویل شدن تشکیل پیوند پپتیدی بین دو آمینواسید در جایگاه A ریبوزوم مشاهده می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در مرحله طویل شدن آخرین پیوند پپتیدی تشکیل می‌شود. اشغال شدن جایگاه A توسط پروتئین عامل آزادکننده و به اتمام رسیدن فرآیند ترجمه مربوط به مرحله پایان است.

(۲) جایگاه A در مرحله طویل شدن توسط رنای ناقل و در مرحله پایان توسط عامل آزادکننده اشغال می‌گردد. هر دوی این مولکول‌ها دارای پیوند اشتراکی هستند. تنها در مرحله طویل شدن رنای ناقل از جایگاه E ریبوزوم خارج می‌شود.

(۴) آخرین حرکت ریبوزوم بر روی رنای پیک در مرحله طویل شدن است. قسمت دوم عبارت در ارتباط با مرحله پایان ترجمه است.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۳۰ و ۳۱)

۴۲. گزینه ۱ درست است.

تنها مورد «پ» درست است.

منتظر از ذرت‌هایی که رنگ تیره‌تری از رخنمود میانه دارند، یعنی ذرت‌هایی‌اند که بیشتر از ۳ دگره بارز دارند. ذرتی که نزدیک‌ترین رخنمود را به ذرت‌های کاملاً روشن دارد، باید ۱ دگره بارز داشته باشد و مثلاً ژنتوتیپی به شکل Aabbcc داشته باشد. با توجه به اینکه این ذرت همه ال‌های خود را از والدین خود به ارث می‌برد، پس باید در ژنتوتیپ والدین نیز مجموعاً حداقل ۵ ال نهفته وجود داشته باشد. اما این حالت با فرض سوال ممکن نیست؛ زیرا والدین همگی بیشتر از ۳ ال بارز دارند و در بهترین حالت هر دو با هم می‌توانند ۴ ال نهفته داشته باشند.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۴۴ و ۴۵)

۴۳. گزینه ۴ درست است.

مشیمیه، لایه میانی رنگدانه‌دار و پر از مویرگ‌های خونی است. عنبیه از دو گروه ماهیچه صاف تشکیل شده است و بخش رنگین چشم در پشت قرنیه است. بنابراین مشیمیه و عنبیه دارای رنگدانه هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) مایع زلایه که فضای جلوی عدسی را پر کرده است، شفاف می‌باشد؛ بنابراین فاقد رنگدانه است. جسم مژگانی، حلقه‌ای بین مشیمیه و عنبیه بوده و حاوی ماهیچه‌های صاف است.

(۲) عدسی چشم، همگرا و انعطاف‌پذیر بوده و با رشته‌هایی به نام تارهای آویزی به جسم مژگانی متصل است. زجاجیه، فضای پشت عدسی را پر کرده و حالت کروی چشم را حفظ می‌کند. عدسی و زجاجیه، شفاف بوده و فاقد رنگدانه هستند.

(۳) قسمت اول در ارتباط با زجاجیه است. قرنیه جلویی‌ترین ساختار چشم است. هر دو شفاف می‌باشند؛ بنابراین فاقد رنگدانه هستند.

(زیست‌شناسی ۲ - ص ۲۳ و ۲۴)

۴۴. گزینه ۱ درست است.

تنها مورد «ت» درست است.

بررسی همه موارد:

(الف) باکتری گوگردی با کمک ترکیبی غیر از آب، مواد آلی می‌سازند. لفظ رنای نابالغ برای باکتری‌ها درست نیست.

(ب) قسمت اول می‌تواند در ارتباط با سیانوباکتری‌ها درست باشد. داشتن چندین دوراهی همانندسازی در موضع متعدد ویژگی یاخته‌های یوکاریوتی است.

پ) باکتری‌ها و آغازیان می‌توانند با کمک دی‌اکسیدکربن، اکسیژن تولید کنند. ایجاد صفحهٔ یاخته‌ای در محل تشکیل دیوارهٔ جدید مختص گیاهان است.

ت) منظور قسمت، شیمیوستنتزکننده‌ها هستند. این جانداران از نوع پروکاریوت هستند و می‌توانند عمل ترجمه را همزمان با رونویسی انجام دهند.

بهتر است بدانید جانداران یوکاریوتی نیز می‌توانند در مکان‌های تاریک و بدون حضور نور شیمیوستنتز کنند. اما چون در فصل ششم زیست‌شناسی (۳) مطرح نشده‌اند، در نظر نمی‌گیریم.

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۸۹ و ۹۰)

۴۵. گزینهٔ ۴ درست است.

مطابق شکل کتاب درسی، رنابسیپاراز به بخشی از پروتئین فعال کننده متصل می‌شود که رو به روی محل اتصال مالتوز به فعال کننده است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) فرایند رونویسی در زمان اتصال رنابسیپاراز به راه انداز آغاز شده بود. با اتصال لاكتوز به راه انداز، رونویسی ادامه (نه آغاز!) می‌یابد.

۲) دقت کنید که ابتدا فعال کننده به جایگاه خود متصل شده سپس رنابسیپاراز به آن اتصال می‌یابد.

(۳) اپراتور جزئی از ژن نیست!

(زیست‌شناسی ۳ - ص ۳۴ و ۳۵)

فیزیک

۴۶. گزینهٔ ۲ درست است.

بررسی عبارت‌ها:

الف) با زیاد کردن صدای تلویزیون، بلندی صوتی که می‌شنویم افزایش می‌یابد. (نادرست)

ب) بلندی صوت، شدت صوتی است که درک می‌کنیم. (درست)

پ) ارتفاع بسامدی است که گوش انسان درک می‌کند. بسامد صوت زنان معمولاً بیشتر از صوت مردان است. (نادرست)

ت) بیشترین حساسیت گوش انسان به بسامدهایی در گسترۀ ۲۰۰۰ Hz تا ۵۰۰۰ Hz است. (درست)

(فیزیک (۳) - ص ۷۴؛ سطح دشواری: آسان)

۴۷. گزینهٔ ۲ درست است.

بررسی عبارت‌ها:

الف) بیسموت دیامغناطیسی است و اتم‌های آن به طور ذاتی فاقد خاصیت مغناطیسی هستند. (نادرست)

ب) سدیم، پارامغناطیسی است و اتم‌های آن خاصیت مغناطیسی دارند. (نادرست)

پ) فولاد فرومغناطیسی سخت است و از آن می‌توانیم برای ساختن آهنربای دائمی استفاده کنیم. (درست)

ت) میدان مغناطیسی خارجی می‌تواند سبب القای خاصیت مغناطیسی در مواد دیامغناطیسی شود. (درست)

(فیزیک (۲) - ص ۸۳ و ۸۴؛ سطح دشواری: آسان)

۴۸. گزینهٔ ۳ درست است.

از دمایا یا ترمومترات به دلیل اختلاف ضریب انبساط فلزهای به کار رفته، به عنوان کلید قطع و وصل استفاده می‌شود.

(فیزیک (۱) - ص ۸۷؛ سطح دشواری: آسان)

۴۹. گزینهٔ ۱ درست است.

پایان مرحله اول:

$$d_1 = \frac{1}{2} a_1 t_1^2, \quad v_1 = a_1 t_1$$

پایان مرحله دوم:

$$v = at + v_0 \Rightarrow o = a_2 t_2 + a_1 t_1 \Rightarrow t_2 = \frac{a_1 t_1}{-a_2}$$

$$d_2 = \frac{1}{2} a_2 t_2^2 + v_0 t_2 \Rightarrow d_2 = -\frac{1}{2} a_2 \times \frac{a_1^2 t_1^2}{a_2^2} + a_1 t_1 \times \frac{a_1 t_1}{a_2}$$

$$\Rightarrow d_2 = -\frac{a_1^2 t_1^2}{2a_2} + \frac{a_1^2 t_1^2}{a_2} = \frac{a_1^2 t_1^2}{2a_2}$$

$$\frac{d_1}{d_2} = \frac{\frac{a_1 t_1}{2}}{\frac{a_1^2 t_1^2}{2a_2}} = \frac{2a_1 a_2 t_1}{2a_1^2 t_1^2} = \frac{|a_2|}{a_1}$$

(فیزیک (۳) - ص ۱۷؛ سطح دشواری: دشوار)

۵. گزینه ۴ درست است.

معادله مکان - زمان: اتوبوس:

$$x = \frac{1}{2} a t^2 + v_0 t + x_0 \Rightarrow x = t^2 + 12$$

$$x = vt$$

معادله مکان - زمان شخص:

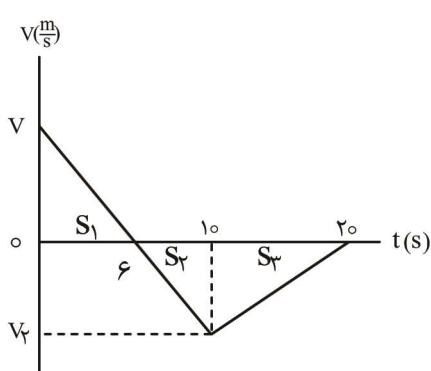
$$x_1 = x_2 \Rightarrow t^2 + 12 = vt \Rightarrow t^2 - vt + 12 = 0$$

$$\Delta = b^2 - 4ac = v^2 - 48 \geq 0 \Rightarrow v^2 \geq 48 \Rightarrow v \geq 4\sqrt{3} \frac{m}{s}$$

(فیزیک (۳) - ص ۲۵؛ سطح دشواری: متوسط)

۵. گزینه ۳ درست است.

$$a_1 = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{-v}{6}$$



$$v_2 = -\frac{v}{6} \times 4 = -\frac{2v}{3}$$

$$S_1 = \frac{6v}{2} = 3v$$

$$S_2 + S_3 = \frac{2v}{3} \times 14 = \frac{14v}{3}$$

$$L = S_1 + S_2 + S_3 = 3v + \frac{14v}{3} = \frac{23v}{3}$$

$$s_{av} = \frac{L}{\Delta t} \Rightarrow 4/6 = \frac{23v}{60} \Rightarrow v = 12 \frac{m}{s}$$

(فیزیک (۳) - ص ۱۷؛ سطح دشواری: متوسط)

. ۵۲. گزینه ۳ درست است.

$$\Delta x_1 = \Delta x_2 \Rightarrow \frac{1}{2} a_1 t_1^2 = \frac{1}{2} a_2 t_2^2 \Rightarrow a_1 t_1^2 = a_2 t_2^2 \quad (1)$$

$$v_2 = v_1 + v \Rightarrow a_2 t_2 = a_1 t_1 + v \quad (2)$$

$$t_2 = t_1 - t \quad (3)$$

$$(1), (3) \Rightarrow \frac{a_1}{a_2} = \left(\frac{t_2}{t_1}\right)^2 \Rightarrow \frac{a_1}{a_2} = \left(\frac{t_1 - t}{t_1}\right)^2 \Rightarrow \frac{a_1}{a_2} = \left(1 - \frac{t}{t_1}\right)^2 \Rightarrow 1 - \frac{t}{t_1} = \sqrt{\frac{a_1}{a_2}} \Rightarrow \frac{t}{t_1} = 1 - \sqrt{\frac{a_1}{a_2}}$$

$$\Rightarrow \frac{t}{t_1} = \frac{\sqrt{a_2} - \sqrt{a_1}}{\sqrt{a_2}} \Rightarrow t_1 = \frac{t \sqrt{a_2}}{\sqrt{a_2} - \sqrt{a_1}}$$

$$(2) \Rightarrow a_2(t_1 - t) = a_1 t_1 + v \Rightarrow a_2 t_1 - a_2 t = a_1 t_1 + v \Rightarrow (a_2 - a_1)t_1 = a_2 t + v$$

$$\Rightarrow (a_2 - a_1) \times \frac{t \sqrt{a_2}}{\sqrt{a_2} - \sqrt{a_1}} = a_2 t + v$$

$$\Rightarrow (\sqrt{a_2} - \sqrt{a_1})(\sqrt{a_2} + \sqrt{a_1}) \times \frac{t \sqrt{a_2}}{\sqrt{a_2} - \sqrt{a_1}} = a_2 t + v$$

$$\Rightarrow t(a_2 + \sqrt{a_1} \sqrt{a_2}) = a_2 t + v$$

$$\Rightarrow v = \sqrt{a_1 a_2} t$$

(فیزیک (۳) - ص ۱۷؛ سطح دشواری: دشوار)

. ۵۳. گزینه ۲ درست است.

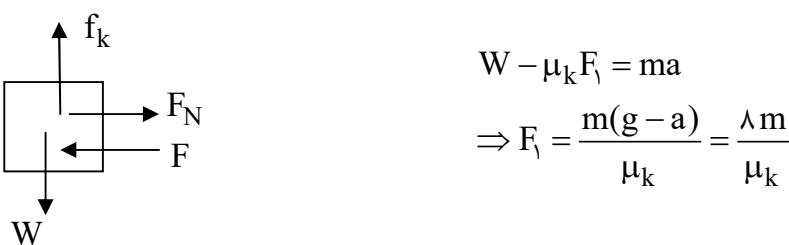
$$\frac{g_2}{g_1} = \frac{M_2}{M_1} \times \left(\frac{r_1}{r_2}\right)^2, \frac{V_2}{V_1} = \left(\frac{r_2}{r_1}\right)^3 \Rightarrow \lambda = \left(\frac{r_2}{r_1}\right)^3 \Rightarrow \frac{r_2}{r_1} = \sqrt[3]{\lambda} \Rightarrow \frac{r_1}{r_2} = \frac{1}{\sqrt[3]{\lambda}}$$

$$\frac{g_2}{g_1} = \frac{\gamma M_1}{M_2} \times \frac{1}{\gamma^2} \Rightarrow \frac{g_2}{g_1} = 1 \Rightarrow g_2 = 1 \times \frac{N}{kg}$$

$$\begin{array}{c} \uparrow F \\ \bullet \\ \downarrow W \end{array} \quad F_{net} = ma \Rightarrow F - W = ma \Rightarrow F - 10^5 = 2 \times 10^4 \Rightarrow F = 1/2 \times 10^5 N$$

(فیزیک (۳) - ص ۴۹؛ سطح دشواری: متوسط)

. ۵۴. گزینه ۲ درست است.



$$W - \mu_k F_1 = ma$$

$$\Rightarrow F_1 = \frac{m(g - a)}{\mu_k} = \frac{\lambda m}{\mu_k}$$

$$W - \mu_k F_1 = 0 \Rightarrow F_1 = \frac{10 m}{\mu_k}$$

$$\frac{\Delta F}{F_1} \times 100 = \frac{\frac{\gamma m}{\mu_k}}{\frac{\lambda m}{\mu_k}} \times 100 = \% 25$$

(فیزیک (۳) - ص ۴۰؛ سطح دشواری: متوسط)

۵۵. گزینه ۴ درست است.

$$\vec{F}_1 + \vec{F}_2 + \vec{F}_3 = 0$$

$$\vec{F}_{\text{net}} = \vec{F}_1 + \vec{F}_2 = -\vec{F}_3$$

پس از حذف \vec{F}_3 :

$$F_2 = \sqrt{64 + 36} = 10 \text{ N} \Rightarrow 10 = \Delta a \Rightarrow a = 2 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

$$v = at + v_0 \Rightarrow v = 2 \times 4 + 2 = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

(فیزیک (۳) - ص ۳۱؛ سطح دشورای: متوسط)

۵۶. گزینه ۱ درست است.

$$\frac{x}{A} = \cos \frac{2\pi}{T} t \Rightarrow -\frac{1}{2} = \cos \frac{2\pi}{T} \times \frac{1}{10}$$

$$\Rightarrow \frac{2\pi}{10T} = \pi + \frac{\pi}{3} \Rightarrow \frac{2\pi}{10T} = \frac{4\pi}{3} \Rightarrow T = \frac{1}{50} \text{ s}$$

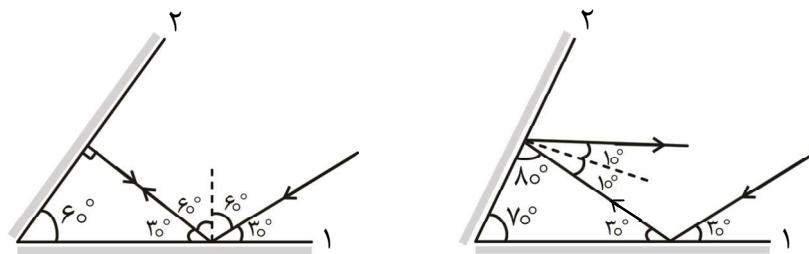
$$\frac{x}{A} = -\frac{1}{2} \Rightarrow \theta_2 = 2\pi - \frac{\pi}{3} \Rightarrow \theta_2 = \frac{5\pi}{3} \text{ rad}$$

$$\Delta\theta = \frac{5\pi}{3} - \frac{4\pi}{3} = \frac{\pi}{3} \text{ rad}$$

$2\pi \text{ rad}$ $\frac{\pi}{3} \text{ rad}$	$\frac{1}{50} \text{ s}$ $\frac{1}{10} \text{ s}$	$\frac{\pi}{3} \times \frac{1}{10}$ $\frac{\pi}{300} \text{ rad}$	$\frac{\pi}{300\pi} = \frac{1}{300}$ $\frac{1}{300} \text{ s}$
---	--	--	---

(فیزیک (۳) - ص ۵۵؛ سطح دشورای: دشوار)

۵۷. گزینه ۱ درست است.



(فیزیک (۳) - ص ۷۷؛ سطح دشورای: آسان)

۵۸. گزینه ۲ درست است.

$$\Delta\beta = 10 \log \frac{I_2}{I_1} \Rightarrow \Delta\beta = 20 \log \frac{d_1}{d_2} \Rightarrow -12 = 20 \log \frac{d_1}{d_2} \Rightarrow \log \frac{d_1}{d_2} = -0.6$$

$$\Rightarrow \log \frac{d_1}{d_2} = -2 \log 2 \Rightarrow \log \frac{d_1}{d_2} = \log 2^{-2}$$

$$\Rightarrow \frac{d_2}{d_1} = 4 \Rightarrow \frac{d_1 + 60}{d_1} = 4 \Rightarrow d_1 + 60 = 4d_1 \Rightarrow d_1 = 20 \text{ m}$$

(فیزیک (۳) - ص ۷۳؛ سطح دشورای: متوسط)

۵۹. گزینه ۳ درست است.

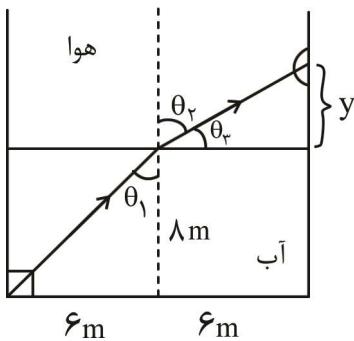
$$v = \sqrt{\frac{F}{\rho A}} \Rightarrow v = \sqrt{\frac{F}{\rho \times \pi r^2}} \Rightarrow v = \frac{1}{r} \sqrt{\frac{F}{\pi \rho}}$$

$$\Rightarrow \frac{v_r}{v_i} = \frac{r_i}{r_f} \sqrt{\frac{F_f}{F_i} \times \frac{\rho_i}{\rho_f}} \Rightarrow i = \frac{r_i}{r_f} \sqrt{\frac{F_f}{F_i}}$$

$$\Rightarrow \sqrt{\frac{F_f}{F_i}} = 0.6 \Rightarrow \frac{F_f}{F_i} = 0.36 \Rightarrow \frac{\Delta F}{F_i} \times 100 = -36\%$$

(فیزیک (۳) - ص ۶۵؛ سطح دشواری: متوسط)

۶۰. گزینه ۳ درست است.



$$\sin \theta_i = 0.6$$

$$\frac{\sin \theta_i}{\sin \theta_r} = \frac{n_r}{n_i}$$

$$\Rightarrow \frac{0.6}{\sin \theta_r} = \frac{1}{\frac{4}{3}} \Rightarrow \sin \theta_r = 0.8$$

$$\Rightarrow \cos \theta_r = 0.6$$

$$\theta_r + \theta_i = 90^\circ \Rightarrow \sin \theta_r = 0.8, \cos \theta_r = 0.6$$

$$\Rightarrow \tan \theta_r = \frac{y}{x} = \frac{3}{4} \Rightarrow y = \frac{18}{4} = \frac{9}{2} = 4.5 \text{ m}$$

(فیزیک (۳) - ص ۸۵؛ سطح دشواری: دشوار)

۶۱. گزینه ۴ درست است.

$$E_n = -\frac{E_R}{n^2} \Rightarrow -0.544 = -\frac{13/6}{n^2} \Rightarrow n^2 = \frac{13/6}{0.544} = 25$$

$$\Rightarrow n = 5$$

$$\frac{1}{\lambda} = R \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{1} - \frac{1}{25} \right)$$

$$\Rightarrow \lambda = \frac{100 \times 25}{24} = \frac{625}{6} \approx 104 \text{ nm}$$

(فیزیک (۳) - ص ۱۰۵؛ سطح دشواری: متوسط)

۶۲. گزینه ۳ درست است.

$$\boxed{32g} \xrightarrow{T} \boxed{16g} \xrightarrow{T} \boxed{8g} \xrightarrow{T} \boxed{4g}$$

$$3T = 6 \Rightarrow T = 2 \text{ min}$$

$$T = \frac{t}{n} \Rightarrow 2 = \frac{4}{n} \Rightarrow n = 2$$

$$m = \frac{m_0}{2^n} \Rightarrow 32 = \frac{m_0}{4} \Rightarrow m_0 = 128g$$

(فیزیک (۳) - ص ۱۲۰؛ سطح دشواری: متوسط)

۶۳. گزینه ۲ درست است.

$$F_{\text{r}} = \frac{k |q_1| |q_r|}{r^2} = \frac{4k |q_1| |q_r|}{r^2}$$

r فاصله q_1 و q_r است.

$$F_{rr} = \frac{4k |q_r| |q_r|}{r^3} = \frac{4k |q_1| |q_r|}{r^3}$$

$$F_t = \frac{4\sqrt{r} k |q_1| |q_r|}{r^2}$$

پس از اتصال و جداسازی:

$$q'_1 = q'_r = -q_1$$

$$F'_{\text{r}} = \frac{4k |q_1| |q_r|}{r^2}, F'_{rr} = \frac{4k |q_1| |q_r|}{r^3}$$

$$F'_t = \frac{4k |q_1| |q_r|}{r^2} \sqrt{1 + \frac{1}{9}} = \frac{4\sqrt{10} k |q_1| |q_r|}{9r^2}$$

$$\frac{F'_t}{F_t} = \frac{\sqrt{10}}{\sqrt{2}} = \frac{\sqrt{5}}{2}$$

(فیزیک (۲) - ص ۷؛ سطح دشواری: دشوار)

۶۴. گزینه ۴ درست است.

$$|\Delta V| = Ed \Rightarrow Ed = 45 \text{ V}$$

$$|\Delta V_{AB}| = \frac{2Ed}{3} = 30 \text{ V}$$

$$\Delta K = \frac{1}{2} m(v_B^2 - v_A^2) = \frac{1}{2} \times 4 \times 10^{-6} (25 - 100)$$

$$\Rightarrow \Delta K = -150 \times 10^{-6} \text{ J} \Rightarrow \Delta U = 150 \times 10^{-6} \text{ J}$$

$$\Delta V = \frac{\Delta U}{q} \Rightarrow q = \frac{\Delta U}{\Delta V} = \frac{150 \times 10^{-6}}{-300} = -0.5 \mu C$$

(فیزیک (۲) - ص ۲۲؛ سطح دشواری: دشوار)

۶۵. گزینه ۲ درست است.

$$C = \frac{Q}{V} \Rightarrow \frac{C_r}{C_1} = \frac{V_1}{V_r} \Rightarrow 4 = \frac{V_1}{V_r} \Rightarrow V_r = \frac{V_1}{4}$$

$$U = \frac{1}{2} CV^2 \Rightarrow \Delta U = \frac{1}{2} (C_r V_r^2 - C_1 V_1^2)$$

$$\Rightarrow -8 \times 10^{-9} = \frac{1}{2} (4 \times 32 \times 10^{-9} \times \frac{V_1^2}{16} - 32 \times 10^{-9} V_1^2)$$

$$\Rightarrow -8 \times 10^{-9} = 16 \times 10^{-9} \left(\frac{V_1^2}{4} - V_1^2 \right) \Rightarrow \frac{1}{2} = \frac{3V_1^2}{4}$$

$$V_1^2 = \frac{2}{3} \Rightarrow V_1 = \sqrt{\frac{2}{3}} V$$

(فیزیک (۲) - ص ۳۳؛ سطح دشواری: دشوار)

۶۶. گزینه ۱ درست است.

اگر قطر سیم را با D' نشان دهیم:

$$L = nD' \Rightarrow D' = \frac{L}{n} \Rightarrow r' = \frac{L}{\pi n}$$

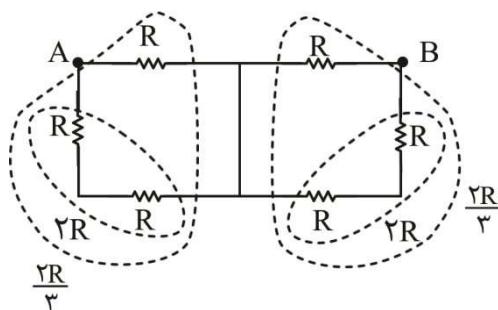
اگر طول سیم را با L' نشان دهیم:

$$L' = n \times \pi \frac{D}{\pi} = n\pi D$$

$$R = \frac{\rho L'}{A'} = \frac{\rho n\pi D}{\pi(\frac{L}{\pi n})^2} = \frac{\rho n D}{\frac{L^2}{\pi n}} = \frac{\rho n \pi D}{L^2}$$

(فیزیک ۲) - ص ۴۵؛ سطح دشواری: متوسط

۶۷. گزینه ۳ درست است.



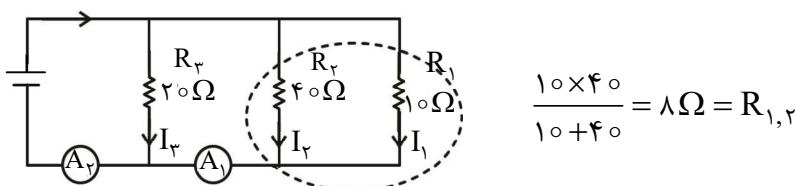
$$R_{eq} = \frac{4R}{3} = \frac{4 \times 9}{3} = 12\Omega$$

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{28}{12+2} = 2A$$

$$P = \varepsilon I - rI^2 = 28 \times 2 - 2 \times 4 = 56 - 8 = 48W$$

(فیزیک ۲) - ص ۵۵؛ سطح دشواری: متوسط

۶۸. گزینه ۴ درست است.



$$\frac{10 \times 4}{10 + 4} = 8\Omega = R_{1,2}$$

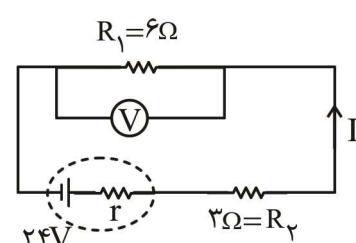
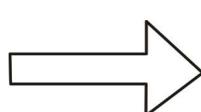
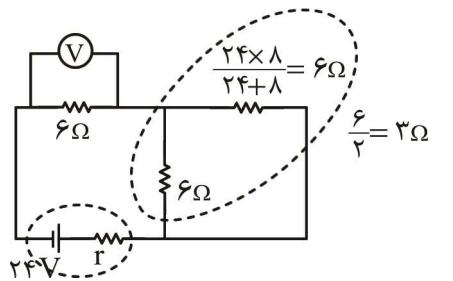
$$V_{1,2} = IR_{1,2} = 2 \times 8 = 16V = V_r$$

$$\Rightarrow I_r = \frac{V_r}{R_r} = \frac{16}{2} = 8/A$$

$$I = 2 + 8/A = 2/A A$$

(فیزیک ۲) - ص ۵۷؛ سطح دشواری: متوسط

۶۹. گزینه ۲ درست است.



$$V_1 = IR_1 \Rightarrow ۱۴/۴ = ۶I \Rightarrow I = \frac{۱۴/۴}{۶} = ۲/۴ A$$

$$V_r = IR_r \Rightarrow V_r = ۲/۴ \times ۳ = ۷/۲ V$$

$$V_1 + V_r = ۱۴/۴ + ۷/۲ = ۲۱/۶ V$$

$$V = \varepsilon - Ir \Rightarrow ۲۱/۶ = ۲۴ - ۲/۴ \times r \Rightarrow ۲/۴ r = ۲/۴ \\ \Rightarrow r = ۱\Omega$$

(فیزیک (۲) - ص ۵۵؛ سطح دشواری: متوسط)
۷۰. گزینه ۴ درست است.

$$W_b = V.s = \frac{J.s}{C} = \frac{s^2}{A.s} \times s = \frac{kg.m^2}{A.s^2}$$

(فیزیک (۲) - ص ۸۸؛ سطح دشواری: متوسط)
۷۱. گزینه ۲ درست است.

$$P_o = ۷۶۰ - ۵۰ = ۷۱۰ mm Hg$$

$$P_o = \rho gh = ۱۳۶۰۰ \times ۱۰ \times ۱ = ۹۶۵۶ \times ۱0^3 Pa$$

$$P = P_o + P_g = ۹۶۵۶ \times ۱0^3 + ۱۰۰ \times ۱0 \times ۱0^3 = ۱۰۶۵۶ \times ۱0^3 Pa$$

(فیزیک (۱) - ص ۳۷؛ سطح دشواری: متوسط)
۷۲. گزینه ۳ درست است.

$$\Delta p = S = ۲۰ \times ۲۰ + \frac{۲۰ \times ۲۰}{۲} = ۴۰۰ + ۲۰۰ = ۶۰۰ \frac{kg.m}{s}$$

$$\Delta p = m \Delta v \Rightarrow ۰/۴ \times \Delta v = ۶۰۰ = \Delta v = \frac{۶۰۰}{۰/۴} = ۱۵۰ \frac{m}{s}$$

$$\Delta v = v_r - v_1 \Rightarrow ۱۵۰ = v_r - (-۱۰۰) \Rightarrow v_r = ۵۰ \frac{m}{s}$$

$$W_t = \Delta K = \frac{1}{2} m(v_r^2 - v_1^2) = ۰/۲(۲۵۰۰۰ - ۱۰۰۰۰) = -۱۵۰۰۰ J = -۱۵۰ kJ$$

(فیزیک (۱) - ص ۶۱؛ سطح دشواری: دشوار)
۷۲. گزینه ۱ درست است.

$$W_f = E_r - E_1 = (K_r + U_r) - (K_1 + U_1)$$

$$\Rightarrow f \cos \theta d = K_r - U_1$$

$$\Rightarrow ۰/۵ \times (-۱) \times ۶ = \frac{۱}{۲} \times \frac{۱}{۲} \times v_r^2 - ۰/۵ \times ۱۰ \times ۳$$

$$\Rightarrow -۳ = \frac{۱}{۴} v_r^2 - ۱۵ \Rightarrow v_r^2 = ۴۸ \Rightarrow v = \sqrt{۴۸} \frac{m}{s}$$

(فیزیک (۱) - ص ۷۱؛ سطح دشواری: متوسط)
۷۲. گزینه ۴ درست است.

$$P = \frac{Q}{t} \Rightarrow -۱۰۰/۸ = \frac{(mc + C)\Delta T}{t}$$

$$\Rightarrow -۱۰۰/۸ = \frac{(۰/۲ \times ۴۲۰۰ + ۴۲۰) \times (\Delta T)}{۱۰۰} \Rightarrow \Delta T = -۸ ^\circ C$$

$$F = ۱/۸ \theta_1 + ۳۲ \Rightarrow ۵۰ = ۱/۸ \theta_1 + ۳۲ \Rightarrow \theta_1 = ۱۰ ^\circ C$$

$$\theta_r = ۱۰ - ۸ = ۲ ^\circ C$$

حجم آب ابتدا کاهش و سپس افزایش می‌یابد.

(فیزیک (۱) - ص ۹۵؛ سطح دشواری: دشوار)

۷۵. گزینه ۴ درست است.

افزایش فشار و رطوبت سبب کاهش آهنگ تبخیر سطحی می‌شود. (فیزیک ۱) - ص ۱۰۶، ۱۰۷؛ سطح دشواری: متوسط)

شیمی

۷۶. گزینه ۱ درست است.

بررسی گزینه‌ها:

(۱) نادرست است، زیرا در جدول دوره‌ای ۱۹ عنصر دارای دو لایه اصلی پر هستند. اعداد اتمی ۱۰ تا ۲۸. در این عناصر لایه اصلی اول و دوم از الکترون پر شده‌اند.

(۲) درست است. عناصر ۲۰، ۲۱، ۲۲، ۲۳، ۲۴، ۲۵، ۲۶، ۲۷، ۲۸، ۲۹ در لایه چهارم خود تنها ۲ الکترون دارند.

(۳) درست است. زیرلایه شش الکترونی مانند، d^6, f^6, p^6 . در اعداد اتمی ۱۸ تا ۲۵ و ۲۷ تا ۳۵ دو زیرلایه شش الکترونی در آرایش الکترونی آن‌ها وجود دارد.

(۴) درست است.

d^1	d^2	d^3	d^4	d^5	d^6	d^7	d^8	d^{10}
۲۱	۲۲	۲۳	۲۴ و ۲۵	۲۶	۲۷	۲۸	۲۹ و ۳۰	

(شیمی ۱ - فصل ۱، ص ۲۲ تا ۳۲ - شیمی ۲ - فصل ۱، ص ۱۶ تا ۲۴؛ سطح دشواری: دشوار)

۷۷. گزینه ۳ درست است.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت اول درست است. طیف نشری خطی به تعداد نوترون‌های درون هسته بستگی ندارد.

عبارت دوم درست است. 410 nm در هر دو مشترک است.

عبارت سوم درست است. در «ب» ۳۵۵ قابل روئیت نیست که یک طیف از پنج طیف است ($\frac{1}{5} \times 100 = 20\%$) و در «پ»

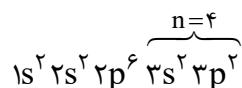
فقط ۴۵۶ قابل روئیت است که در نتیجه سه عدد از آن‌ها قابل روئیت نیست یعنی ($\frac{3}{4} \times 100 = 75\%$)

عبارت چهارم نادرست است؛ زیرا مخلوطی از «ب» و «پ» است.

(شیمی ۱ - فصل ۱، ص ۱۹ تا ۲۳؛ سطح دشواری: متوسط)

۷۸. گزینه ۴ درست است.

عنصر $Z=1$ دارد، یعنی در زیرلایه $2p^6$ ، شش الکترون و در $3p^3$ ، دو الکترون دارد. بنابراین آرایش الکترونی آن به صورت زیر است و در لایه آخر آن ۴ الکترون وجود دارد:



فرض مسئله برابر بودن تعداد اتم‌های اکسیژن با تعداد الکترون‌های لایه آخر عنصر Z است.

$$\left. \begin{array}{l} O_3 \rightarrow 2O \\ Z \rightarrow 4e \end{array} \right\} \Rightarrow \left\{ \begin{array}{l} 4O_3 \rightarrow 12O \\ 3Z \rightarrow 12e \end{array} \right. \Rightarrow 4O_3 \sim 3Z$$

$$0/12\text{ g } O_3 \times \frac{1\text{ mol } O_3}{48\text{ g } O_3} \times \frac{3\text{ mol } Z}{4\text{ mol } O_3} \times \frac{56\text{ g } Z}{1\text{ mol } Z} = 0/105\text{ g } Z$$

(شیمی ۱ - فصل ۱، ص ۱۶ تا ۳۲؛ سطح دشواری: متوسط)

۷۹. گزینه ۳ درست است.

بررسی عبارت‌ها:

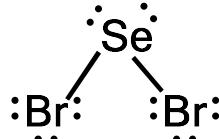
عبارت اول درست است. (۱) اولین عنصر واسطه، یعنی اسکاندیم است که فلزی ۳ ظرفیتی است و (۵) قطعاً برم از گروه ۱۷ و نافلزی یک ظرفیتی است. از واکنش این دو ترکیب یونی با فرمول شیمیایی $ScBr_3$ تشکیل می‌شود.

عبارت دوم نادرست است؛ زیرا (۳) مربوط به گالیم از گروه ۱۳ است که کاتیون Ga^{3+} را تشکیل می‌دهد. (۴) مربوط به همه عناصری از دوره چهارم است که ۲ الکترون در لایه آخر خود دارند. از میان آن‌ها روی با از دست دادن دو

الکترون Zn^{2+} (۵) از لحاظ تعداد الکترون با Ga^{3+} برابر می‌باشد.

عبارت سوم درست است. شرایط فرض شده برای (۶) فقط در مورد Zn^{2+} درست است که تنها کاتیون دو ظرفیتی تشکیل می‌دهد و شرایط گفته شده در مورد (۶) هم فقط برای پتاسیم K^{19} صدق می‌کند. اختلاف عدد اتمی این دو ۱۱ است.

عبارت چهارم درست است. (۷) عنصری از گروه شانزدهم و (۸) عنصری از گروه هفدهم است.



(شیمی ۱ - فصل ۱، ص ۴۳؛ سطح دشواری: دشوار)

.۸۰. گزینه ۲ درست است.

	CO_2	N_2	O_2
تعداد	۷	۶	۷
مول هر ذره	$۰/۲$	$۰/۲$	$۰/۲$
مول	$۷ \times ۰/۲ = ۱/۴$	$۶ \times ۰/۲ = ۱/۲$	$۷ \times ۰/۲ = ۱/۴$
جرم مولی	۴۴	۲۸	۳۲
جرم	$۱/۴ \text{ mol} \times \frac{۴۴ \text{ g}}{1 \text{ mol}} = ۶۱/۶ \text{ g}$	$۱/۲ \times ۲۸ = ۳۳/۶ \text{ g}$	$۱/۴ \times ۳۲ = ۴۴/۸ \text{ g}$
حجم	۲۰۰	۲۰۰	۲۰۰
چگالی	$\frac{(۶۱/۶ + ۳۳/۶ + ۴۴/۸) \text{ g}}{200 \text{ L}} = ۰/۷ \frac{\text{g}}{\text{L}}$		
درصد جرمی	$\frac{۶۱/۶}{۶۱/۶ + ۳۳/۶ + ۴۴/۸} \times 100 = \% ۴۴$	$\frac{۳۳/۶}{۱۴۰} \times 100 = \% ۲۴$	$\frac{۴۴/۸}{۱۴۰} \times 100 = \% ۳۲$

(شیمی ۱ - فصل ۲، ص ۷۹؛ سطح دشواری: دشوار)

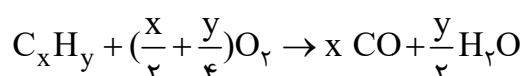
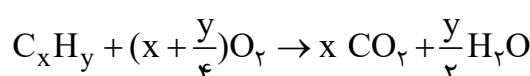
.۸۱. گزینه ۴ درست است.

گازهای گلخانه‌ای مانع از خروج کامل گرمای آزادشده به صورت پرتوهای فروسرخ می‌شود.

(شیمی ۱ - فصل ۲، ص ۶۹؛ سطح دشواری: آسان)

.۸۲. گزینه ۱ درست است.

هیچ نمیدانیم که چه هیدروکربنی است، بنابراین آن را CxHy در نظر می‌گیریم:



$$\left. \begin{array}{l} \text{x} + \frac{\text{y}}{4} = \frac{۳۲/۴\text{L}}{۲۲/۴ \frac{\text{L}}{\text{mol}}} = ۱/۴\text{L} \\ \frac{\text{x}}{2} + \frac{\text{y}}{4} = \frac{۲۱/۲\text{L}}{۲۲/۴ \frac{\text{L}}{\text{mol}}} = ۰/۹\text{L} \end{array} \right\} \Rightarrow \left\{ \begin{array}{l} ۴\text{x} + \text{y} = ۵/۸ \Rightarrow \text{x} = ۱, \text{y} = ۱/۸ \\ ۲\text{x} + \text{y} = ۳/۸ \end{array} \right.$$

(شیمی ۱ - فصل ۲، ص ۷۲؛ سطح دشواری: متوسط)

۸۲. گزینه ۳ درست است.

ابتدا براساس انحلالپذیری و مولاریته یا همان غلظت مولی داده شده باید جرم مولی آن را محاسبه کنیم. دو راه پیش رو دارید؛ یا از غلظت مولی داده شده انحلالپذیری را محاسبه کنید و یا برعکس. در این مسیر جرم مولی به دست خواهد آمد. از مسیر اول پیش می‌رویم:

حجم محلول را ۱ لیتر فرض می‌کنیم و می‌دانیم که انحلالپذیری حداقل بزرگتر مقدار گرم ماده حل شده در ۱۰۰ گرم حل است و مولاریته مقدار مول ماده حل شده در یک لیتر محلول. پس می‌توانیم مقدار گرم ماده حل شده در جرم یک لیتر محلول را محاسبه کنیم: (S) انحلالپذیری است.

$$S = ۳۰ = \frac{\frac{۳/۷۵\text{ mol}}{۱\text{ mol}} \times \frac{M\text{ g}}{۱\text{ mol}}}{(1\text{ L} \times \frac{۱۰۰\text{ mL}}{۱\text{ L}} \times \frac{۱/۳\text{ g}}{۱\text{ mL}}) - \frac{۳/۷۵M}{۱\text{ mL}}} \times ۱۰۰ \Rightarrow M = ۸۰ \frac{\text{g}}{\text{mol}}$$

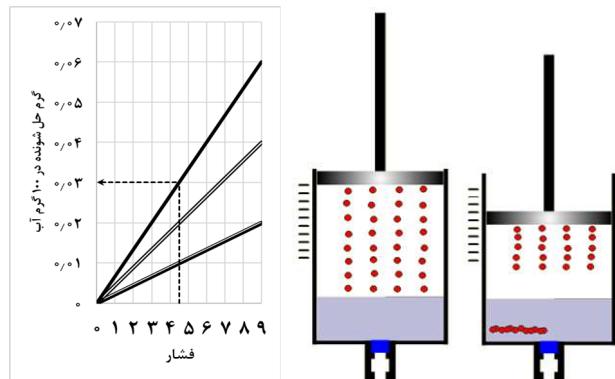
اکنون جرم مولی را در دست داریم.

$$۲۰\text{ g A} \times \frac{۱\text{ mol}}{۸۰\text{ g A}} \times \frac{۱\text{ L}}{۲\text{ mol}} \times \frac{۱۰۰\text{ mL}}{۱\text{ L}} \times \frac{۱/۲\text{ g}}{۱\text{ mL}} = ۱۵۰\text{ g}$$

(شیمی ۱ - فصل ۳، ص ۹۳ تا ۱۰۴؛ سطح دشواری: دشوار)

۸۳. گزینه ۲ درست است.

در ۴/۵ اتمسفر ۴۰/۰٪ گرم NO در آب حل می‌شود.



$$۰/۰۳\text{ g NO} \times \frac{۱\text{ mol NO}}{۳۰\text{ g NO}} \times \frac{۱\text{ particle}}{۸/۷ \times 10^{-۵}\text{ mol}} \approx ۱۱/۵\text{ particle}$$

تقریباً ۱۲ ذره از ۳۲ ذره وارد آب شده و ۲۰ ذره بیرون از آب باقی می‌مانند.

(شیمی ۱ - فصل ۳، ص ۱۱۵؛ سطح دشواری: متوسط)

۸۴. گزینه ۳ درست است.

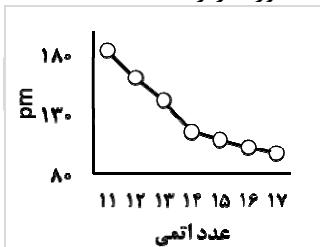
الف	ب	پ	ت	ث
خط چینی قرار می‌دهیم تا سطح آب را بتوانیم مقایسه کنیم در بازوی راست باید افزایش حجم مشاهده شود و در بازوی چپ کاهش حجم آب دیده شود.	نادرست است. تغییرات حجم دقیقاً باید برعکس نمایش داده شود. بازوی حاوی محلول غلیظ باید با افزایش ارتفاع یا حجم مایع همراه باشد.	درست است	نادرست است. تغییرات حجم دقیقاً باید برعکس نمایش داده شود. بازوی حاوی محلول غلیظ باید با افزایش ارتفاع یا حجم مایع همراه باشد.	نادرست است. چون غلظت طرفین یکسان است، ارتفاع محلول‌ها هم باید یکسان باشد.

(شیمی ۱ - فصل ۳، ص ۱۱۸؛ سطح دشواری: متوسط)

۸۶. گزینه ۳ درست است.

بررسی عبارت‌ها:

عبارة اول نادرست است؛ زیرا نمودار تغییرات شعاع برای هفت عنصر نخست دوره سوم به صورت زیر است:



عبارة دوم نادرست است؛ زیرا فسفر به دو صورت فسفر سفید که در زیر آب نگهداری می‌شود و فسفر قرمز وجود دارد.



(کتاب شیمی ۲ چاپ ۱۴۰۲ صفحه ۸ را ببینید:)

عبارة سوم نادرست است؛ زیرا شعاع یون منیزیم از یون لیتیم کوچکتر است. (شیمی ۳ چاپ ۱۴۰۳ جدول صفحه ۸۰)



عبارة چهارم؛ نادرست است.
هم با سرعت با هم واکنش می‌دهند.

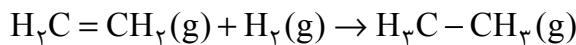
عبارة پنجم درست است. گوگرد دی‌اکسید مولکولی قطبی است و در میدان الکتریکی جهت‌گیری می‌کند، اما کربن دی‌اکسید ناقطبی است و در میدان الکتریکی جهت‌گیری نمی‌کند.

(شیمی ۲ - فصل ۱، ص ۱۳ تا ۱۴، سطح دشواری: دشوار)

۸۷. گزینه ۱ درست است.

بررسی عبارت‌ها:

عبارة اول درست است. فشار مستقیماً با مول مواد گازی در ارتباط است. براساس واکنش موازن شده زیر به‌ازای هر ۱ مول از واکنش‌دهنده‌ها، یک مول فراورده تولید می‌شود. به‌ازای هر $\frac{1}{2}$ مول از واکنش‌دهنده‌ها هم در واکنش کامل، $\frac{1}{2}$ مول فراورده به‌دست می‌آید.



از طرف دیگر در واکنش کامل، فشار مخلوط واکنش نصف می‌شود. پس در مورد این مسئله، به‌ازای تولید $\frac{1}{2}$ مول فراورده، فشار نصف مقدار اولیه خواهد شد. از اینجا می‌توانیم برای شرایطی که گفته شده، یعنی یک چهارم کاهش فشار، مقدار مول تولید شده فراورده را به دست آوریم:

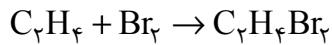
$$\frac{1}{4} \downarrow P \times \frac{\frac{1}{2} \text{ mol C}_\gamma\text{H}_\epsilon}{\frac{1}{2} \downarrow P} = \frac{1}{4} \text{ mol C}_\gamma\text{H}_\epsilon$$

بنابراین از هر یک از مواد واکنش‌دهنده $\frac{1}{2}$ مول مصرف شده است که در این صورت بازده واکنش 50% خواهد بود.

عبارة دوم درست است.

$$\bar{R} = \frac{\Delta n \text{C}_\gamma\text{H}_\epsilon}{\Delta t} = \frac{\frac{1}{2} \text{ mol}}{0.5 \text{ h}} = 0.2 \text{ mol} \cdot \text{h}^{-1}$$

عبارة سوم نادرست است.



$$(0.2 - 0.1) \text{ mol C}_\gamma\text{H}_\epsilon \times \frac{1 \text{ mol Br}_\gamma}{1 \text{ mol C}_\gamma\text{H}_\epsilon} \times \frac{160 \text{ g Br}_\gamma}{1 \text{ mol Br}_\gamma} = 16 \text{ g Br}_\gamma$$

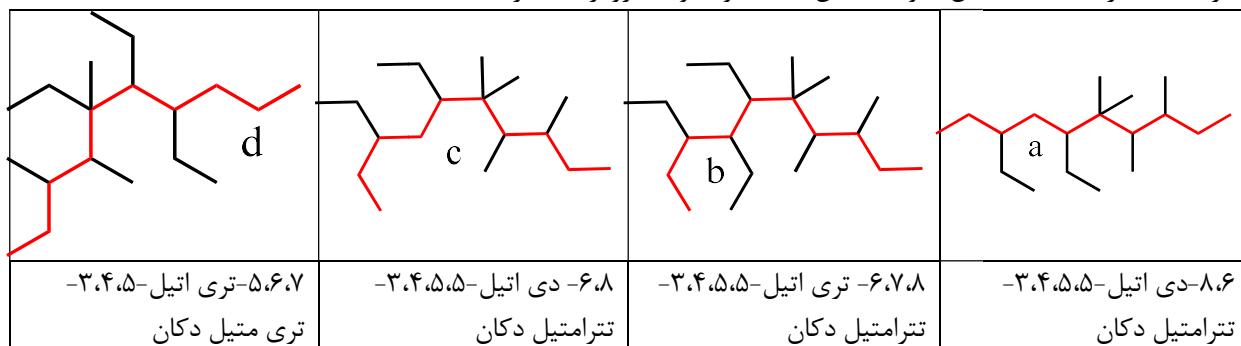
عبارت چهارم درست است.

$$\%C_7H_6 = \frac{0.1 \times 30g C_7H_6}{0.1 \times 28g C_7H_6 + 0.1 \times 2g H_2 + 0.1 \times 30g C_7H_6} \times 100 = \%50$$

(شیمی ۲ - فصل ۱ ، ص ۲۲ تا ۴۱ ؛ سطح دشواری: دشوار)

۸۸. گزینه ۲ درست است.

گزینه ۱) نادرست است. آلکان **a** و **c** یکسان هستند و **b** و **d** ایزومر یکدیگر نیستند.



گزینه دوم درست است. آلکان **b** دارای ۲۰ کربن و دو آلکان دیگر هر یک دارای ۱۸ کربن هستند. ایزومر بدون شاخه فرعی هر کدام تعداد کربن بیشتری داشته باشد، نقطه جوش و گرانزوی بیشتری هم دارد. در ضمن اختلاف نقطه جوش **b** و **d** کمتر از اختلاف نقطه جوش **d** و **a** است.



گزینه سوم نادرست است.

گزینه چهارم نادرست است.

(شیمی ۲ - فصل ۱ ، ص ۳۷ تا ۴۰ ؛ سطح دشواری: متوسط)

۸۹. گزینه ۲ درست است.

بررسی گزینه‌ها:

۱) نادرست است. سرعت واکنش برابر با سرعت ماده‌ای است که ضریب آن برابر با یک باشد و یا با تقسیم سرعت هر ماده بر ضریب استوکیومتری اش به سرعت واکنش دست پیدا می‌کیم.

$$\frac{\bar{R}H_2(0-2\text{ min})}{\bar{R}H_2(0-1\text{ min})} = \frac{\frac{(10-3)\times 0.1\text{ mol}}{2\text{ min}}}{\frac{(10-5)\times 0.1\text{ mol}}{1\text{ min}}} = 0.7$$

گزینه ۲) درست است.

$$\bar{R}HBr(2\text{ min}-5\text{ min}) = \frac{\frac{(18-14)\times 0.1\text{ mol}}{1\text{ h}}}{(5\text{ min}-2\text{ min}) \times \frac{1\text{ h}}{60\text{ min}}} = 0.08\text{ mol} \cdot \text{h}^{-1}$$

گزینه ۳) نادرست است. چون تعداد مول گاز طرفین در معادله موازن‌شده برابر است، بنابراین تغییری در فشار درون سیستم رخ نمی‌دهد، البته به شرط ثابت ماندن دما.

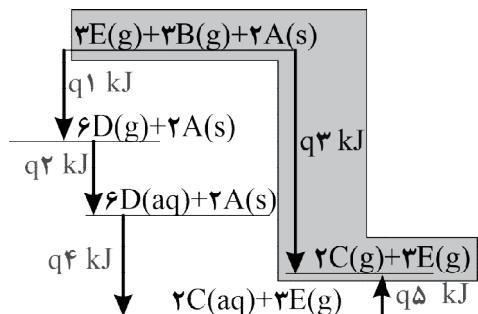
گزینه ۴) نادرست است. در گزینه ۲ به سرعت $\frac{0.1\text{ mol}}{1\text{ h}}$ برای **HBr** رسیدیم که برای هیدروژن نصف این مقدار است.

$$0.1\text{ mol H}_2 \times \frac{1\text{ h}}{0.08 \times 0.5\text{ mol}} \times \frac{60\text{ min}}{1\text{ h}} = 15\text{ min}$$

(شیمی ۲ - فصل ۲ ، ص ۹۷ ؛ سطح دشواری: متوسط)

۹۰. گزینه ۳ درست است.

واکنش اصلی در شکل زیر مشخص شده است:



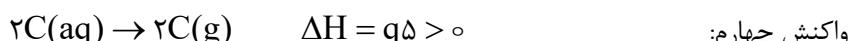
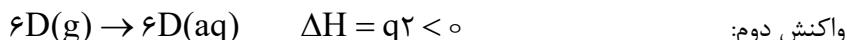
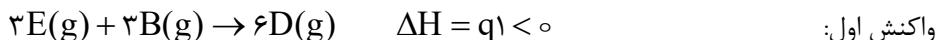
۳E(g) در واکنش اصلی بدون تغییر باقی مانده به همین دلیل در این واکنش شرکت ندارد و معادله شیمیایی واکنش اصلی به صورت زیر است:



بررسی گزینه‌ها:

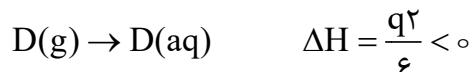
گزینه ۱) نادرست است زیرا فراورده در واکنش اصلی حالت گازی دارد نه حالت محلول.

گزینه ۲) نادرست است. آنتالپی واکنش اصلی حاصل جمع جبری $q_1 + q_2 + q_4 + q_5$ است.



گزینه ۳) درست است. واکنش اول با تغییر حجم گازی همراه نیست.

گزینه ۴) نادرست است. اگر واکنش چهارم را وارونه کنیم به معادله ترموشیمیایی انحلال گاز C می‌رسیم که گرماده خواهد بود:



(شیمی ۲ - فصل ۲، ص ۷۶ تا ۷۷؛ سطح دشواری: دشوار)

۹۱. گزینه ۴ درست است.

$$\Delta H_{B-B} = y \Rightarrow \Delta H_{A-A} = 2y, \Delta H_{A-B} = \frac{1}{6} \times 2y = \frac{y}{3}$$

$$2y + y - \frac{2y}{3} = x \Rightarrow y = \frac{3x}{7}$$

(شیمی ۲ - فصل ۲، ص ۶۸ تا ۷۰؛ سطح دشواری: آسان)

۹۲. گزینه ۴ درست است.

عبارت اول نادرست است؛ زیرا آب در سطح بیرونی تبخیر می‌شود و گرمای مورد نیازش را از درون محیط یخچال صحرایی تأمین می‌کند. رنگ زدن سطح بیرونی سبب جلوگیری از تبخیر آب شده و یخچال صحرایی از کار می‌افتد.

عبارت دوم نادرست است. به مثال‌های زیر دقت کنید:

سامانه (۱) می‌تواند آب صفر درجه باشد و سامانه (۲) یخ صفر درجه.

سامانه (۱) بخار ۱۰۰ درجه باشد و سامانه (۲) آب ۱۰۰ درجه.

در تمام این حالت‌ها، جنبش مولکول‌های آب سامانه (۱) بیشتر است در حالی که دمای هر دو با هم برابر است و در مثال اول

سامانه (۱) مایع است نه گاز.

عبارت سوم نادرست است؛ زیرا یخ زدن آب نیاز به دمای صفر درجه و کمتر از آن دارد، بنابراین اگر اتاق دمای صفر (و کمتر از صفر) داشته باشد آب حتماً بخ می‌زند. دمای اتاق مهم است نه خود اتاق.

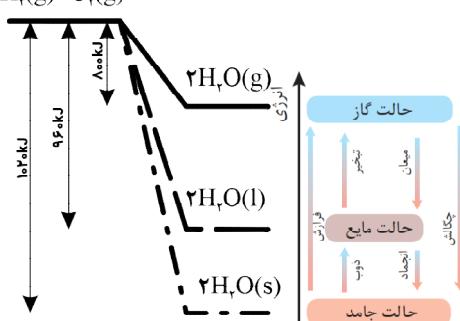
عبارت چهارم درست است. فرایند $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) + \text{q} \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$ گرمایی دارد و با افزایش دما در جهت رفت پیشرفت داشته و به دلیل رنگ خرمایی نیتروژن دی اکسید و افزایش مولکول‌های آن، پرنگ‌تر می‌شود. مولکول‌های N_2O_4 بی‌رنگ هستند. (شیمی ۲ - فصل ۲، ص ۶۶ تا ۶۲؛ سطح دشواری: متوسط)

۹۲. گزینه ۳ درست است.

انتالپی‌های داده شده در واکنش‌ها برای تهییه دو مول آب است که برای یک مول به ترتیب 480°C و 510°C کیلوژول گرما آزاد شده است. کمترین گرمای آزاد شده مربوط به حالت گازی آب است (400°C)، بعدی برای حالت مایع (480°C) و آخری مربوط به حالت جامد (510°C) می‌باشد. دلیل؟ همانطور که در شکل زیر می‌بینید، انجماد گرمای بیشتری نسبت به میان آزاد می‌کند.

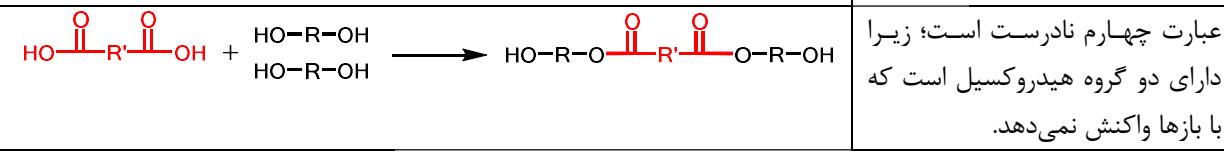
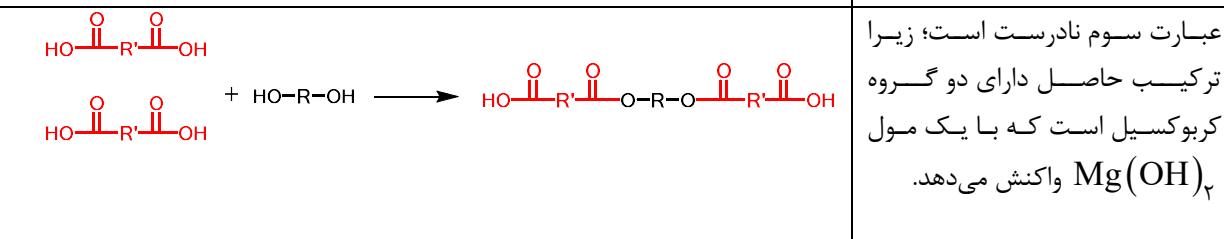
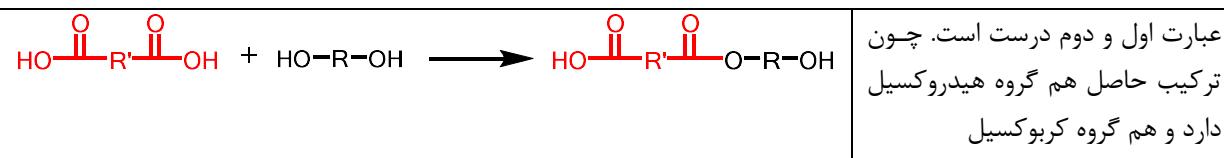
فرازش یعنی تبدیل جامد به گاز که برای دو مول آب طبق واکنش‌های داده شده، $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ است که برای یک مول آن 110°C کیلوژول خواهد شد.

انتالپی تبخیر برای دو مول آب $160^\circ\text{C} = 800^\circ\text{C} - 960^\circ\text{C}$ است که برای سه مول آن 240°C کیلوژول نیاز است.



(شیمی ۲ - فصل ۲، ص ۶۴؛ سطح دشواری: متوسط)

۹۳. گزینه ۴ درست است



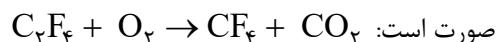
(شیمی ۲ - فصل ۳، ص ۱۱۶ تا ۱۱۴؛ سطح دشواری: متوسط)

۹۴. گزینه ۱ درست است.

بررسی گزینه‌ها:

گزینه اول درست است چون هر دو آروماتیک هستند.

گزینه دوم نادرست است. چون تفلون، هیدروژن ندارد و در اثر سوختن آب تولید نمی‌شود. واکنش تفلون با اکسیژن به این



صورت است: چون پروپن دومین عضو آلکن‌هاست.

گزینه چهارم نادرست است. چون در کیسه خون اتم‌های کلر (دومین عضو گروه هفدهم) وجود دارد.

(شیمی ۲ - فصل ۳، ص ۱۰۶؛ سطح دشواری: متوسط)

۹۶. گزینه ۳ درست است.

ابتدا با استفاده از ثابت یونش و درجه تفکیک غلظت یون هیدرونیوم و غلظت اسید را محاسبه می‌کنیم و سپس با استفاده از غلظت یون هیدرونیوم، pH اسید را هم بدست می‌آوریم.



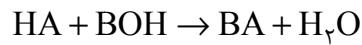
$$a - x \quad x \quad x$$

$$\left. \begin{array}{l} \alpha = \frac{x}{a} \\ K_a = \frac{x \cdot x}{a} \end{array} \right\} K_a = \alpha x \Rightarrow 5 \times 10^{-5} = 2/5 \times 10^{-3} x \Rightarrow [\text{H}^+] = x = 2 \times 10^{-2}$$

$$\text{pH} = -\log(2 \times 10^{-2}) = 1.7$$

$$\alpha = \frac{x}{a} \Rightarrow 2/5 \times 10^{-3} = \frac{2 \times 10^{-2}}{a} \Rightarrow [\text{HA}] = a = 1 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

اکنون که غلظت مولی اسید را داریم می‌توانیم به غلظت مولی باز بررسیم و چون باز قوی است، درجه تفکیک آن را یک در نظر گرفته و چون یک ظرفیتی است، غلظت مولی یون هیدروکسید آن برابر با غلظت مولی باز می‌باشد.



$$\frac{\frac{1 \text{ mol HA}}{1 \text{ L HA}} \times \frac{1 \text{ mol BOH}}{1 \text{ mol HA}}}{10 \text{ L BOH}} = \frac{1/4 \text{ mol BOH}}{1 \text{ L}}$$

$$[\text{H}^+][\text{OH}^-] = 10^{-14} \Rightarrow [\text{H}^+]_{1/4} = 10^{-14} \Rightarrow [\text{H}^+] = 2/5 \times 10^{-14}$$

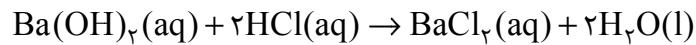
$$\text{pH} = -\log(2/5 \times 10^{-14}) = 13.6 (\log 2/5 = \log \frac{1}{4} = \log 10 - \log 4 = \log 10 - 2 \log 2)$$

$$13.6 - 1.7 = 11.9$$

(شیمی ۳ - فصل ۱، ص ۱۸ تا ۳۰، سطح دشواری: دشوار)

۹۷. گزینه ۱ درست است.

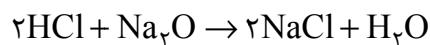
از توضیحات متن مسئله متوجه می‌شویم که همه اسید توسط باریم هیدروکسید خنثی نمی‌شود. پس باید محاسبه کنیم چند مول اسید باقی می‌ماند.



$$\left. \begin{array}{l} \frac{1}{1} \text{ mol HCl} \\ 0.9 \text{ L HCl} \times \frac{3}{1} \text{ mol HCl} \\ 0.1 \text{ L Ba(OH)}_2 \times \frac{1}{1} \text{ mol Ba(OH)}_2 \times \frac{2 \text{ mol HCl}}{1 \text{ mol Ba(OH)}_2} \end{array} \right\} 0.03 - 0.02 = 0.01 \text{ mol HCl}$$

$$\text{pH} = -\log\left(\frac{0.01 \text{ mol}}{(0.9 + 0.1) \text{ L}}\right) = 2$$

اکنون که می‌دانیم ۰.۰۱ مول اسید باقی‌مانده، می‌توانیم محاسبه کنیم که با چند گرم سدیم اکسید خنثی می‌شود.



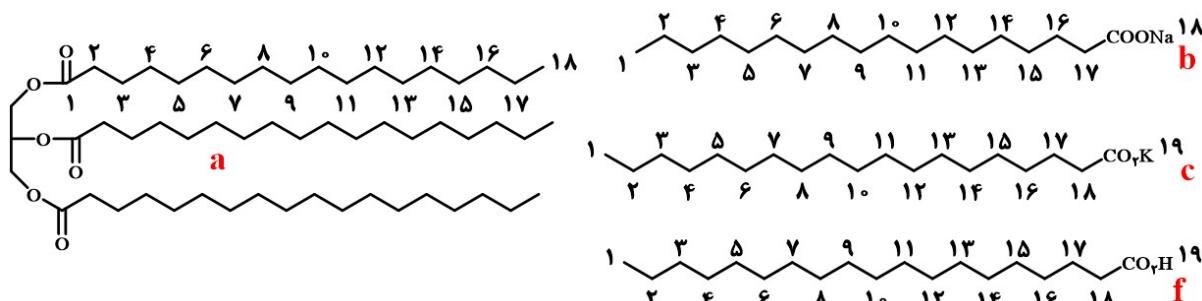
$$0.01 \text{ mol HCl} \times \frac{1 \text{ mol Na}_2\text{O}}{2 \text{ mol HCl}} \times \frac{62 \text{ g Na}_2\text{O}}{1 \text{ mol Na}_2\text{O}} = 0.31 \text{ g Na}_2\text{O}$$

(شیمی ۳ - فصل ۱، ص ۳۶؛ سطح دشواری: دشوار)

۹۸. گزینه ۳ درست است.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت اول نادرست است. تعداد کربن‌های **b** و **c** برابر نیستند و قسمت اسیدی در **a** مشابه با **b** است و هر دو ۱۸ کربن دارند.



عبارت دوم نادرست است؛ زیرا **d** برخلاف **e**، در آب سخت رسوب می‌کند و ارتفاع کف آن کمتر است.

عبارت سوم درست است. **c** و **d** مایع هستند.

عبارت چهارم درست است. چون تعداد کربن‌های اسید تشکیل‌دهنده **a** با **b** برابر است، بنابراین به ۱ مول **b** سه مول هم با بت واکنش **a** با سود اضافه می‌شود. (سود و پتاس به ترتیب **KOH** و **NaOH** هستند).

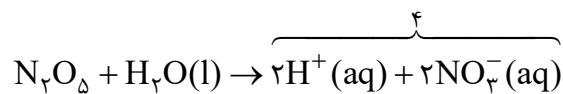
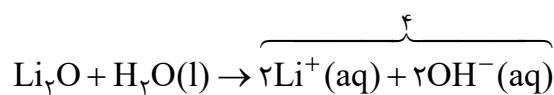
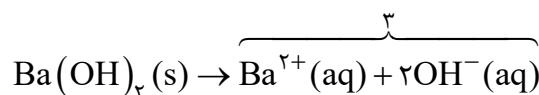
(شیمی ۳ - فصل ۱، ص ۵ تا ۱۱؛ سطح دشواری: دشوار)

۹۹. گزینه ۴ درست است.

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱) درست است.

گزینه ۲) درست است



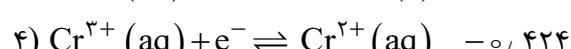
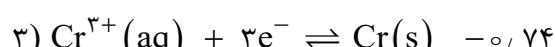
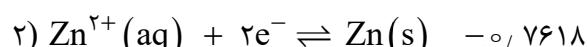
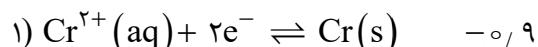
گزینه ۳) درست است.

گزینه ۴) نادرست است. اولاً گرافیت هم رسانای الکترونی است. دوماً در شرایطی رسانایی **HF** بیشتر از **HCl** هم می‌شود و به غلظت آن‌ها وابسته است.

(شیمی ۳ - فصل ۱، ص ۱۳ تا ۱۸؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۰۰. گزینه ۳ درست است.

در نیم سلول کروم، بین فلز کروم و کاتیون‌های کروم (III) واکنشی با **emf** معادل با -0.476 ولت انجام می‌شود (نیم واکنش‌های ۱ و ۴) که در رقابت با واکنش فلزهای روی و کاتیون‌های کروم (III) با -0.424 و -0.3378 ولت انجام می‌شود (نیم واکنش‌های ۲ و ۴) برندۀ است؛ زیرا **emf** بزرگ‌تری دارد.



این ساختار به این صورت پیش خواهد رفت: اتم‌های کروم به یون‌های کروم (III) در نیم سلول خود، الکترون می‌دهد و تبدیل به کاتیون کروم (II) می‌شوند (نیم‌واکنش‌های ۱ و ۴) و سپس فلز کروم در صورت باقی ماندن از واکنش قبلی، به کاتیون روی الکترون می‌دهد، در واقع کروم آند (نیم‌واکنش ۱) و روی کاتند (نیم‌واکنش ۲) خواهد شد. در این مسیر غلظت کروم (II) روند افزایشی خواهد داشت.

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱) نادرست است. نقش کاتند را خواهد داشت.

گزینه ۲) نادرست است. بین نیم‌واکنش‌های ۱ و ۲، دو الکترون مبادله می‌شود که ۲ مول الکترون مبادله می‌گردد. گزینه ۳) درست است.

گزینه ۴) نادرست است. $\text{emf} = -\nu_1 / 1382 - \nu_2 / 7618$

(شیمی ۳ - فصل ۲، ص ۴۴ تا ۴۹؛ سطح دشواری: دشوار)

۱۰۱. گزینه ۴ درست است.

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱) درست است. گاز هیدروژن در SHE به کاتیون‌های طلا الکترون می‌دهند و یون هیدرونیوم تولید می‌کنند و سبب کاهش pH می‌شوند.

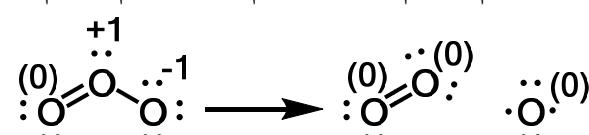
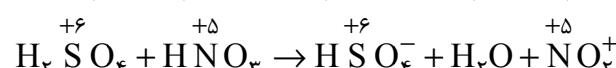
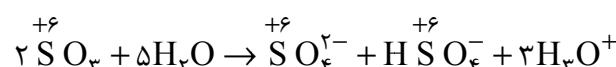
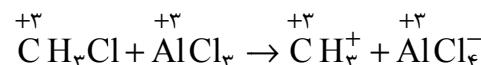
گزینه ۲) درست است.

گزینه ۳) درست است. یون‌های هیدرونیوم از طریق غشای مبادله‌کننده یون هیدرونیوم و الکترون‌ها از طریق مدار بیرونی، از آند به کاتند می‌روند.

گزینه ۴) نادرست است. اختلاف عدد اکسایش اکسیژن در $\frac{1}{2} \text{O}_2$ و H_2O واحد است و اختلاف عدد اکسایش اکسیژن در H_2O و F_2 واحد است. بنابراین $\frac{1}{2} = 1$ برابر است.

(شیمی ۳ - فصل ۲، ص ۴۷ تا ۵۳؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۰۲. گزینه ۴ درست است.



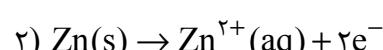
(شیمی ۳ - فصل ۲، ص ۵۲ تا ۵۳؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۰۳. گزینه ۲ درست است

بررسی عبارت‌ها:

الف) درست است. در هر چهار شکل نیم‌واکنش کاهش

ب) نادرست است.



پ) درست است.

ت) نادرست است. «الف» آهن سفید است و روی آند است و نقش محافظت‌کننده آهن را دارد بنابراین کاتند توسط آند پوشانده شده است. در «ب» آهن اکسید می‌شود و آند است.

(شیمی ۳ - فصل ۲، ص ۵۶ تا ۵۹؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۰۴. گزینه ۴ درست است.

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱) به یقین نادرست است.

گزینه ۲) نادرست است. جامدات کووالانسی در طبیعت از کربن و سیلیسیم (نه سیلیس) تشکیل شده‌اند.

گزینه ۳) نادرست است.

گزینه ۴) درست است مانند SnSiO_4

(شیمی ۳ - فصل ۳، ص ۷۱؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۰۵. گزینه ۴ درست است.

بررسی گزینه‌ها:

الف) نادرست است. اختلاف دمای «ب» و «ت» کمتر از اختلاف دمای نقطه ذوب و جوش سدیم کلرید است.

ب) نادرست است. در قسمت «پ» آبینه‌هایی قرار گرفته‌اند تا نور خورشید را بر روی نوک برج متمرکز کنند.

پ) نادرست است. در قسمت «ح» سدیم کلرید به حالت مذاب در می‌آید.

ت) نادرست است. در قسمت «ج» بخار آب با دمای بیش از 100°C توربین‌ها را به چرخش در می‌آورد.

(شیمی ۳ - فصل ۳، ص ۷۸؛ سطح دشواری: متوسط)

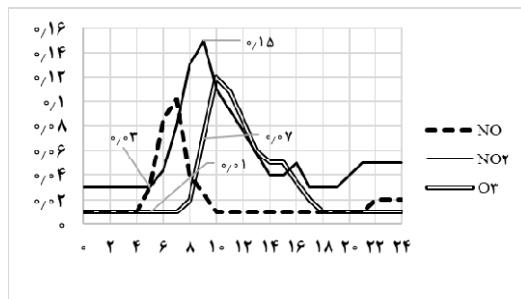
۱۰۶. گزینه ۱ درست است.

گزینه ۱ نادرست است؛ زیرا شعاع اتمی سیلیسیم بیشتر از کربن است و در نتیجه طول پیوند بیشتر Si-Si را سبب می‌شود

که به همین دلیل راحت‌تر شکسته شده و نقطه ذوب کمتری خواهد داشت.

(شیمی ۳ - فصل ۳، صفحه ۷۲؛ سطح دشواری: آسان)

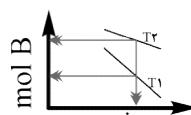
۱۰۷. گزینه ۲ درست است.



$$\frac{\bar{R} \text{NO}_2}{\bar{R} \text{O}_3} = \frac{0/15 - 0/03}{0/02 - 0/01} = 2$$

(شیمی ۳ - فصل ۴، ص ۹۴؛ سطح دشواری: آسان)

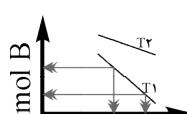
۱۰۸. گزینه ۱ درست است.



در فشار ثابت با افزایش دما مول B زیاد شده است،

بنابراین در واکنش تعادلی $\text{q} \rightleftharpoons \text{B}$ در مقابل آن قرار دارد، به عبارتی یا فراورده است و واکنش گرمایشی است (گزینه ۱ و ۲) و یا واکنش دهنده است و واکنش گرمایشی

(هیچکدام از گزینه‌ها این شرایط را ندارند).



در دمای ثابت با کاهش فشار (افزایش حجم) مول آن افزایش یافته است، یعنی با کاهش فشار تعادل به سمت مول بیشتر یعنی B پیش رفته است تا فضای بیشتر ایجاد شده را اشغال نماید. بنابراین ضریب B باید بزرگ‌تر باشد.

(گزینه ۱)

(شیمی ۳ - فصل ۴، ص ۱۱۰؛ سطح دشواری: متوسط)

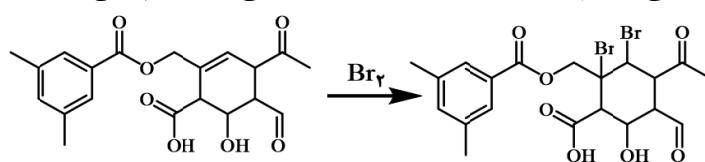
۱۰۹. گزینه ۲ درست است.

O_2	\rightleftharpoons	O_2	
$\circ/\Delta - 3X$		$2X$	
$\circ/\Delta - 3X = 2X$			
$X = \circ/1$			
$\circ/\Delta - \circ/3 = \circ/2$		$2X \circ/1 = \circ/2$	$\frac{V_1}{n_1} = \frac{V_2}{n_2} \Rightarrow \frac{1}{\circ/\Delta} = \frac{V_2}{\circ/4} \Rightarrow V_2 = \circ/8$
$K = \frac{[\text{O}_2]}{[\text{O}_2]^3} = \frac{\left(\frac{\circ/2}{\circ/8}\right)^2}{\left(\frac{\circ/2}{\circ/8}\right)^3} = 4$			

(شیمی ۳ - فصل ۴، ص ۱۰۸؛ سطح دشواری: دشوار)

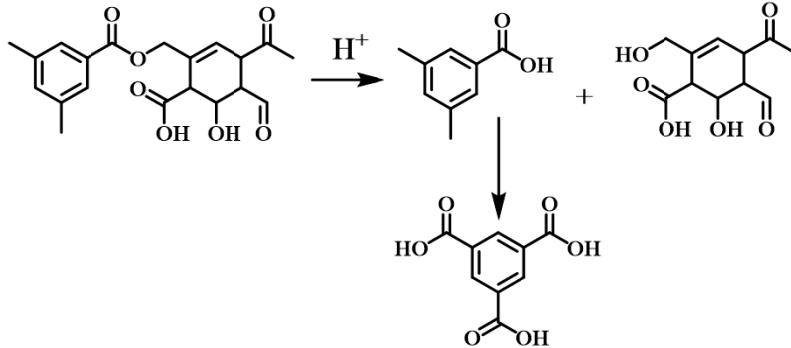
۱۱۰. گزینه ۲ درست است

فرمول مولکولی این ترکیب $C_{20}H_{22}O_7$ است. بنابراین نسبت تعداد $\frac{H}{C} = \frac{22}{20} = \frac{11}{10}$ نادرست است. اگر با برم مایع واکنش داده شود، همانطور که در زیر می‌بینید، پیوند دوگانه در این واکنش شرکت می‌کند و جرم مولی از ۳۷۴ به ۵۳۴ افزایش می‌یابد.



این افزایش جرم معادل با $\frac{534 - 374}{374} \times 100 \approx 42\%$ است. در اثر آبکافت به اسید و الكل سازنده‌اش تبدیل می‌شود. اسید

حاصل در واکنش با اکسیدهای قوی تبدیل به اسیدی سه عاملی می‌شود که با سه مول سود می‌تواند خنثی شود.



در انتها، در ساختار آن گروه عاملی اتری وجود ندارد. بنابراین دو مورد نادرست در توصیف آن وجود دارد.

(شیمی ۳ - فصل ۴، ص ۱۱۷؛ سطح دشواری: دشوار)

ریاضی

۱۱۱. گزینه ۱ درست است.

باید نقطه برخوردي نداشته باشد و همچنین دهانه سهمي رویه بالا باشد:

$$mx^2 - 3x + m + 1 = mx - 2 \Rightarrow mx^2 - (m + 3)x + m + 3 = 0$$

$$\Delta = (m + 3)^2 - 4m(m + 3) < 0 \Rightarrow (m + 3)(m + 3 - 4m) < 0$$

$$\Rightarrow (m + 3)(3 - 3m) < 0 \Rightarrow m \in (-\infty, -3) \cup (1, +\infty)$$

از طرفی $m > 0$ است، بنابراین جواب قابل قبول $m > 1$ است و حداقل m صحیح ۲ می‌باشد.

(ریاضی ۱ - سهمی)

۱۱۲. گزینه ۲ درست است.

از شرط $f^{-1}(b) = b$ داریم:

$$f(b) = 3b - 5 = b \Rightarrow 2b = 5 \Rightarrow b = \frac{5}{2}$$

$$f(f(\frac{1}{b})) = f(f(\frac{5}{2})) = f(\frac{6}{5} - 5) = f(\frac{-19}{5}) = 3(\frac{-19}{5}) - 5 = \frac{-57}{5} - 5 = -\frac{67}{5}$$

پس داریم:

(ریاضی ۳ - تابع وارون)

۱۱۳. گزینه ۲ درست است.

$$x^2 - kx - 2 = 0 \quad \text{از تلاقی } y = x^2 - 2 \text{ با } y = kx \text{ داریم:}$$

$$P = mn = -2 \Rightarrow m^2 n = -2m^2 \Rightarrow -m^2 n = 2m^2$$

$$\Rightarrow 2n^2 + 2m^2 = 16 \Rightarrow m^2 + n^2 = s^2 - 2P = k^2 + 4 = 8 \Rightarrow k = \pm 2$$

پس مقدار بزرگتر k برابر ۲ است.

(ریاضی ۲ - روابط بین ریشه‌ها)

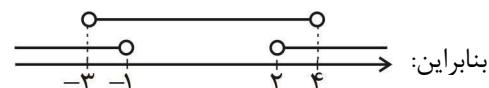
۱۱۴. گزینه ۲ درست است.

باید داشته باشیم:

$$x^2 - x - 12 < 0 \quad , \quad 0 < x^2 - x - 2$$

پس:

$$(x - 4)(x + 3) < 0 \quad , \quad 0 < (x + 1)(x - 2)$$

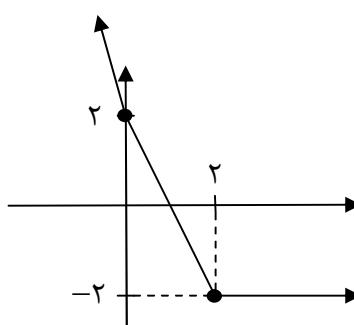


پس تنها مقادیر صحیح x اعداد -2 و $+3$ هستند و ضربشان می‌شود -6

(ریاضی ۱ - نامعادله)

۱۱۵. گزینه ۱ درست است.

x	-1	0	2	3
y	6	2	-2	-2



تابع در بازه $[-\infty, 2)$ اکیداً نزولی است. (ریاضی ۳ - تابع یکنوا)

۱۱۶. گزینه ۳ درست است.

با فرض $3^x = t$ داریم:

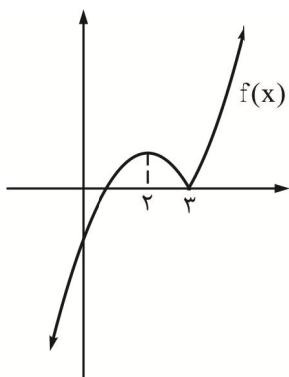
$$t^2 + 1 = 6t \Rightarrow t^2 - 6t + 1 = 0 \Rightarrow \begin{cases} t = 2 \\ t = 4 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} 3^x = 2 \Rightarrow x_1 = \log_3 2 \\ 3^x = 4 \Rightarrow x_2 = \log_3 4 \end{cases}$$

$$x_1 + x_2 = \log_3 2 + \log_3 4 = \log_3 8 \Rightarrow A = 8$$

(ریاضی ۲ - لگاریتم)

۱۱۷. گزینه ۲ درست است.

نمودار تابع رارسم می کنیم.



تابع f در بازه $[2, 3]$ که برد آن $[1, 0]$ است اکیداً نزولی می باشد. وارون آن را حساب می کنیم.

$$f(x) = |x - 3| (x - 1) \xrightarrow{2 \leq x \leq 3} f(x) = (3 - x)(x - 1)$$

$$\Rightarrow f(x) = -(x^2 - 4x + 3) = -((x - 2)^2 - 1) = 1 - (x - 2)^2 = y$$

$$\Rightarrow (x - 2)^2 = 1 - y \Rightarrow |x - 2| = \sqrt{1 - y} \xrightarrow{2 \leq x \leq 3} x - 2 = \sqrt{1 - y}$$

$$\Rightarrow f^{-1}(x) = 2 + \sqrt{1 - x}, 0 \leq x \leq 1$$

(ریاضی ۳ - وارون تابع)

۱۱۸. گزینه ۲ درست است.

$$\frac{1 + \tan^n \alpha}{1 + \cot^n \alpha} = \tan^n \alpha \Rightarrow n = 4$$

$$1 + \cos \frac{\pi}{4} + \cos \frac{6\pi}{4} = 1 + 0 = 1$$

(ریاضی ۲ - تغییر زاویه در مثلثات)

۱۱۹. گزینه ۳ درست است.

$$A = \tan \frac{1000\pi}{3} = \tan \left(\frac{999\pi}{3} + \frac{\pi}{3} \right) = \tan(333\pi + \frac{\pi}{3}) = \tan \frac{\pi}{3} = \sqrt{3}$$

$$B = \cos \frac{433\pi}{4} = \cos \left(\frac{432\pi}{4} + \frac{\pi}{4} \right) = \cos(108\pi + \frac{\pi}{4}) = \cos \frac{\pi}{4} = \frac{\sqrt{2}}{2}$$

$$C = A\sqrt{3} + B\sqrt{2} = 3 + 1 = 4$$

(ریاضی ۲ - مثلثات تغییر زاویه)

۱۲۰. گزینه ۴ درست است.

$$\sin \omega x = \sin \left(\frac{\pi}{2} - \frac{x}{2} \right) \Rightarrow \begin{cases} \omega x = 2k\pi + \frac{\pi}{2} - \frac{x}{2} \\ \omega x = 2k\pi + \pi - \frac{\pi}{2} + \frac{x}{2} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = \frac{4}{11}k\pi + \frac{\pi}{11} = \frac{\pi}{11}(4k+1) \\ x = \frac{4}{9}k\pi + \frac{\pi}{9} = \frac{\pi}{9}(4k+1) \end{cases}$$

به ازای $k = 100$ جوابها $\frac{401\pi}{9}$ و $\frac{401\pi}{11}$ خواهد بود. (ریاضی ۳ - معادله مثلثاتی)

۱۲۱. گزینه ۱ درست است.

$$f(x) = 6 - \sin x - (\cos x - 2) + \cos x + m$$

$$f(x) = -\sin x + \lambda + m$$

$$\max(f(x)) = \lambda + m + |-1| = 4 \Rightarrow m = -5$$

$$\min(f(x)) = \lambda + m - |-1| = \lambda - 5 - 1 = 2$$

(ریاضی ۳ - مثلثات)

۱۲۲. گزینه ۴ درست است.

حد چپ و راست $(f+g)(x)$ در $x=2$ را برابر هم قرار می‌دهیم.

$$12+m+0 = 4-n-3 \Rightarrow 12+m = 1-n \Rightarrow m+n = -11$$

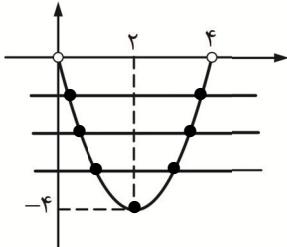
(ریاضی ۲ - حد مجموع)

۱۲۳. گزینه ۲ درست است.

$$\begin{aligned} \lim_{x \rightarrow 1^+} \frac{a^x + 3[-4x]}{\sqrt[3]{x} - \sqrt{x}} &= \frac{a^x + 3[-(4^+)]}{\sqrt[3]{1^+} - \sqrt{1^+}} = \frac{a^x - 15}{0^-} = +\infty \\ \Rightarrow a^x - 15 < 0 &\Rightarrow a^x < 15 \Rightarrow -\sqrt{15} < a < \sqrt{15} \\ \xrightarrow{a \in \mathbb{Z}} a \in \{-3, -2, -1, 0, 1, 2, 3\} \end{aligned}$$

بنابراین هفت مقدار صحیح برای a وجود دارد. (ریاضی ۳ - حد بینهایت)

۱۲۴. گزینه ۲ درست است.



$$g(x) = x^2 - 4x$$

تابع (x) به ازای هفت نقطه صحیح می‌شود که یکی از آنها $(x=2)$ مینیمم نسبی g است، بنابراین $[x^2 - 4x]$ در ۶ نقطه ناپیوسته است. (ریاضی ۲ - پیوستگی)

۱۲۵. گزینه ۱ درست است.

$$\begin{aligned} f(x) = ax^{-1} \Rightarrow f'(x) = -ax^{-2} \Rightarrow f''(x) = 2ax^{-3} \\ \frac{\lambda}{x^3} = \frac{f(x)}{x^2} + \frac{f'(x)}{x} + f''(x) \Rightarrow \frac{a}{x^3} + \frac{-a}{x^2} + \frac{2a}{x^3} = \frac{\lambda}{x^3} \\ \Rightarrow 2a = \lambda \Rightarrow a = \frac{\lambda}{2} \end{aligned}$$

(ریاضی ۳ - مشتق دوم)

۱۲۶. گزینه ۲ درست است.

دامنه تابع $[-2, 2]$ است:

$$\begin{aligned} y' = 2x + \frac{-x}{\sqrt{4-x^2}} = 0 \Rightarrow 2x = \frac{x}{\sqrt{4-x^2}} \Rightarrow x = 0 \quad \text{یا} \quad 4-x^2 = \frac{1}{4} \Rightarrow x^2 = \frac{15}{4} \Rightarrow x = \pm \frac{\sqrt{15}}{2} \\ \begin{array}{c|ccc} x & \pm 2 & \pm \frac{\sqrt{15}}{2} & 0 \\ \hline y & 4 & \frac{17}{4} & 2 \end{array} \end{aligned}$$

پس می‌بینیم مقدار $|y|$ می‌شود ۲

(ریاضی ۳ - بهینه‌سازی)

۱۲۷. گزینه ۳ درست است.

$$\bar{x} = \frac{\text{جمع}}{\text{تعداد}} = \frac{3a-3}{3} = a-1 \quad \text{میانگین}$$

$$\text{واریانس} = \sum \frac{(x_i - \bar{x})^2}{n} = \frac{1^2 + 2^2 + 3^2}{3} = \frac{14}{3}$$

پس $a=15$ و بنابراین $\bar{x}=a-1=14$ (ریاضی ۲ - واریانس)

۱۲۸. گزینه ۳ درست است.

$$\text{باید } 5 \text{ تا از } 6 \text{ عضو مجموعه دوم برداریم } \binom{6}{5} = 6$$

$$\text{و صعودی اکید یا نزولی اکید بنویسیم: } 6 \times 2 = 12$$

(ریاضی ۱ - شمارش)

۱۲۹. گزینه ۳ درست است.

در حالت‌های $\{1, 1, 4\}$ و $\{1, 2, 2\}$ جمع ارقام ۶ است که به ترتیب ۱ و ۳ و ۶ حالت دارند. در ۷ تا از این

$$\cdot \frac{7}{10} \text{ حالت‌ها ۲ داریم؛ پس احتمال می‌شود}$$

(ریاضی ۱ - احتمال)

۱۳۰. گزینه ۲ درست است.

$$P(A - B) = P(A - B) + P(B - A) = P(A)P(B') + P(B)P(A')$$

$$= \underbrace{0.65}_{0/7} \underbrace{(1 - 0/3)}_{0/25} + \underbrace{0/3}_{0/25} \underbrace{(1 - 0/65)}_{0/455} = 0.455 + 0.105 = 0.56 \quad (\text{ریاضی ۲ - احتمال مستقل})$$

۱۳۱. گزینه ۳ درست است.

از روش بند کش داریم:

$$S = \frac{1}{2} \left| \begin{array}{ccccc} 2 & -1 & C & 2 \\ 1 & 0 & C & 1 \\ -1 & 0 & 2C & 0 & -C \\ C & C & C & C \end{array} \right| = \frac{|2C - 1|}{2} = |C - \frac{1}{2}| = 6.5$$

پس:

$$C = 7 \text{ یا } C = -6$$

(ریاضی ۲ - هندسه تحلیلی)

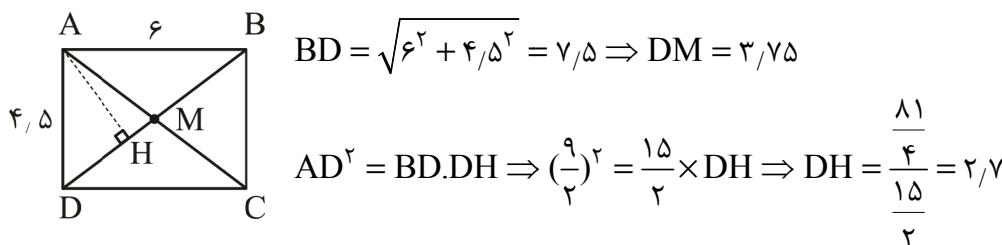
۱۳۲. گزینه ۱ درست است.

فرض کنیم $AM = x$ و $MB = 1$ ، پس داریم:

$$\frac{S_{AMN}}{S_{ABC}} = \frac{\frac{1}{2}(1)(x)\sin\hat{A}}{\frac{1}{2}(4)(x+1)\sin\hat{A}} = \frac{x}{4(x+1)} = \frac{1}{6} \Rightarrow \frac{x}{x+1} = \frac{2}{3} \Rightarrow x = 2$$

پس M ضلع AB را به نسبت $\frac{1}{2}$ تفکیک می‌کند. (ریاضی ۱ - مساحت در مثلثات)

۱۳۳. گزینه ۲ درست است.

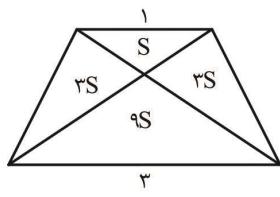


پس:

$$HM = 1/\sqrt{13}$$

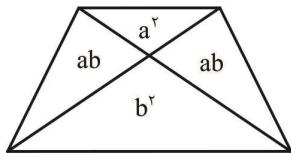
(ریاضی ۲ - مثلث قائم‌الزاویه)

۱۳۴. گزینه ۲ درست است.



$$\text{نسبت} = \frac{3S}{16S} = \frac{3}{16}$$

می‌دانیم اگر طول قاعده‌ها a, b باشند نسبت مساحت‌ها به شکل روبرو است:



(ریاضی ۲ - تشابه)

۱۳۵. گزینه ۱ درست است.

باید داشته باشیم:

$$(2c)^2 = 2b(2a) \Rightarrow c^2 = ab = a^2 - b^2$$

$$\xrightarrow{\div a^2} \frac{b}{a} = 1 - \frac{b^2}{a^2} \Rightarrow \left(\frac{b}{a}\right)^2 + \frac{b}{a} - 1 = 0 \Rightarrow \frac{b}{a} = \frac{\sqrt{5}-1}{2}$$

۱۳۶. گزینه ۴ درست است.

شیب در حالت‌های مثبت و منفی برای علامت داخل قدرمطلق به ترتیب $1 + m < 3$ و $1 - m > 3$ است و اگر شیب‌ها هم علامت نباشند f یک به یک نیست:

$$(4+m)(2-m) \leq 0 \Rightarrow m \in \mathbb{R} - (-4, 2)$$

(ریاضی ۳ - تابع وارون)

۱۳۷. گزینه ۳ درست است.

شرط دامنه این است که $x^2 - 2^x \geq 0$ باشد پس $x^2 \geq 2^x$ که برای $x \in [2, \infty)$ برقرار است و عدد طبیعی را دارد.

(ریاضی ۳ - تابع وارون)

۱۳۸. گزینه ۴ درست است.

$$\frac{x+a}{x-2} = -x \Rightarrow -x^2 + 2x = x + a \Rightarrow x^2 - x + a = 0$$

$$\xrightarrow{\Delta=0} a = \frac{1}{4}, x_1 = x_2 = \frac{1}{2} = b \Rightarrow ab = \frac{1}{8}$$

(ریاضی ۱ - سهمی)

۱۳۹. گزینه ۳ درست است.

$$kx - 2x^2 = x(k - 2x) \geq 0 \Rightarrow 0 \leq x \leq \frac{k}{2} \xrightarrow{\text{پنج عدد طبیعی}} 5 \leq \frac{k}{2} < 6$$

پس $k_{\max} = 11$ و داریم:

$$x^2 - 2x - 14 = 0$$

$$\frac{1}{\alpha} + \frac{1}{\beta} = \frac{s}{P} = \frac{2}{-14} = \frac{-1}{7}$$

(ریاضی ۳ - تبدیل توابع)

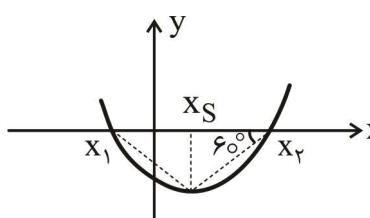
۱۴۰. گزینه ۴ درست است.

$$\cot 60^\circ = \frac{x_2 - x_s}{|y_s|} = \frac{\frac{1}{2} |x_2 - x_1|}{|y_s|}$$

$$\frac{\sqrt{3}}{3} = \frac{\frac{1}{2} \sqrt{\Delta}}{|\frac{-\Delta}{f(1)}|} \Rightarrow \frac{1}{\sqrt{3}} = \frac{1}{\sqrt{\Delta}} \Rightarrow \Delta = 12$$

$$\Rightarrow 1 + 4b = 12 \Rightarrow b = \frac{11}{4} = 2.75$$

(ریاضی ۲ - سهمی)



زمین‌شناسی

۱۴۱. گزینه ۱ درست است.

طبق شکل امواج لرزه در کتاب درسی، موج ثانویه (S) در راستای محور y حرکت دارد و همچنین موج R (ریلی).

سایر گزینه‌ها حداقل یک مورد موج (p و la) را اشاره می‌کنند که حرکت قائم ندارند.

(زمین‌شناسی ۲ - فصل ۶، ص ۹۴؛ سطح دشواری: دشوار)

۱۴۲. گزینه ۳ درست است.

سنگ‌های آهکی و کربناتی (کلسیت و دولومیت) اغلب درزه‌دار هستند.

بخش‌هایی از این سنگ‌ها در آب حل و حفره تشکیل می‌شود.

پیشرفت عمل انحلال منجر به حفره‌های انحلالی بزرگ، غار و یا کارست می‌شود. در سنگ نمک و گچ هم حفره ایجاد می‌شود و حتی سریع‌تر هم حل می‌شوند. پس فقط گزینه «a» درست است.

(زمین‌شناسی ۲ - فصل ۴، ص ۶۲ - ۶۳؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۴۳. گزینه ۴ درست است.

کاربرد بعضی کانی‌ها مانند انیدریت و زیپس، علاوه بر تهیه گچ بنایی در تشخیص آب‌وهوای گذشته است. ژیپس یک کانی رسوبی تبخیری است و درنتیجه در آب‌وهوای گرم‌وخشک با تبخیر شدید در حوضه‌های رسوبی دریاچه‌ای بسته تشکیل می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

- (۱) اکسیژن اندک نقشی در ایجاد ژیپس ندارد.
- (۲) بارش بیش از تبخیر باعث انحلال ژیپس می‌شود.
- (۳) ژیپس در محیط بیابانی تشکیل می‌شود و رطوبت برای آن مناسب نیست.

(زمین‌شناسی ۲ - فصل ۲، ص ۲۵؛ سطح دشواری: آسان)

۱۴۴. گزینه ۱ درست است.

در حدود ۱۰۰ میلیون سال پیش، (کمی قبل از دوران سنوزوییک) با باز شدن اقیانوس هند، آفریقا و شبهقاره هند از گندوانا جدا شدند و به سمت شمال حرکت کردند. با این حرکت، اقیانوس تیتانیس نوین شروع به فروزانش به سمت شمال و به زیر قاره بزرگ شمالی (اوراسیا) کرد.

(زمین‌شناسی ۲ - فصل ۷، ص ۱۰۵؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۴۵. گزینه ۲ درست است.

طبق جدول ۱-۵ کتاب درسی، عناصر اصلی عناصری هستند که درصد بیشتری از یک را در پوسته دارند، اما Al با آنکه اصلی است ولی در بدن اهمیت اساسی ندارد

اهمیت در بدن	عناصر	غلظت در پوسته	طبقه‌بندی عناصر
اساسی	اکسیژن، آهن، کلسیم، سدیم، پتاسیم و منیزیم	بیشتر از ۱ درصد	اصلی
اساسی	تیتانیم، منگنز و فسفر	بین ۱ تا ۰.۰ درصد	فرعی
اساسی - سمی	مس، طلا، روی، سرب، کادمیم و ...	کمتر از ۰.۰ درصد	جزئی

(زمین‌شناسی ۲ - فصل ۵، ص ۷۶؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۴۶. گزینه ۱ درست است.

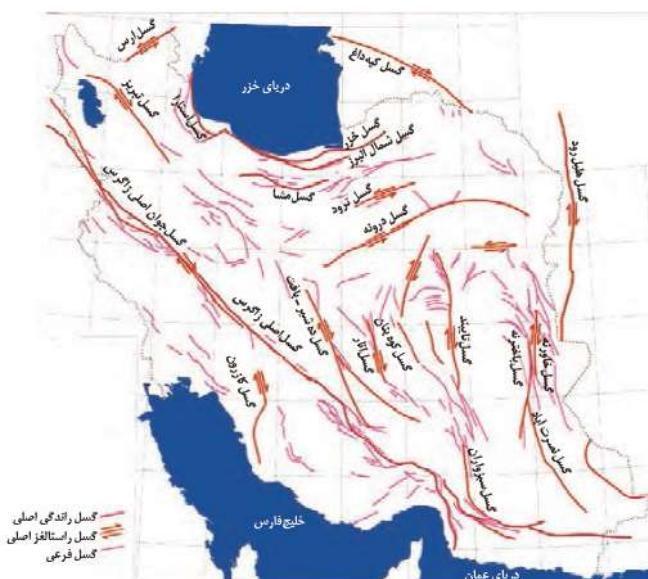
$$\begin{aligned}
 A_{پل} & \left\{ \begin{array}{l} \text{طول پل} = 10 \text{ m} \\ \text{سرعت} = 20 \frac{\text{m}}{\text{s}} \\ \text{دبي} = 120 \frac{\text{m}^3}{\text{s}} \end{array} \right. \Rightarrow Q = A \times V \Rightarrow 120 = (10 \times A_A) \times 20 \Rightarrow A_A = 6 \text{ متر} \\
 A_{آب} & = ? \quad \text{عمق آب} = ?
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 B_{پل} & \left\{ \begin{array}{l} \text{طول پل} = 5 \text{ m} \\ \text{سرعت} = ? \quad \Rightarrow Q = A \times V \Rightarrow 120 = (5 \times 1) \times V \Rightarrow V = 24 \frac{\text{m}}{\text{s}} \\ \text{دبي} = 120 \frac{\text{m}^3}{\text{s}} \end{array} \right. \\
 B_{آب} & = 0.6 + 0.4 = 1 \text{ m}
 \end{aligned}$$

(زمین‌شناسی ۲ - فصل ۳، ص ۴۳؛ سطح دشواری: بسیار دشوار)

۱۴۷. گزینه ۳ درست است.

روندهای خزر، شمال البرز و مشا شرقی - غربی است، اما گسل نصرت آباد شرقی - غربی نیست.



(زمین‌شناسی ۳ - فصل ۷، ص ۱۱۴؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۴۸. گزینه ۱ درست است.

در استوا مدار صفر درجه، طول مدت شب و روز در تمام مدت سال با هم برابر و ۱۲ ساعت است، در سایر نقاط با افزایش عرض جغرافیایی این اختلاف ساعت بیشتر می‌شود.
بررسی سایر گزینه‌ها:

۲) با افزایش عرض جغرافیایی به طرف مناطق سردتر، طول سایه‌ها افزایش دارد.

۳) کاهش دما ایجاد می‌شود.

۴) انحراف محور $\frac{23}{5}$ درجه و تقریباً ثابت است.

(زمین‌شناسی ۲ - فصل ۱، ص ۱۲؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۴۹. گزینه ۳ درست است.

موقعیت هر یک از لایه های چین خورده به وسیله امتداد و شیب مشخص می شود. امتداد لایه یعنی، فصل مشترک یک صفحه افقی با سطح هر لایه را گویند و آن را با زاویه ای که نسبت به شمال یا جنوب می سازد مشخص می کنند.
بررسی سایر گزینه ها:

(۱) امتداد مشترک را نباید در کنار زاویه شیب در یک مفهوم قرار دهید. هر کدام یک تعریف دارند.

(۲) امتداد لایه ها نسبت به سطح افق است و نه سنگ ها.

(۳) امتداد لایه ها را نباید نسبت به جهت لایه بندی بیان کرد. (نسبت به جهات جغرافیایی است.)

(زمین شناسی ۲ - فصل ۴، ص ۶۴؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۵۰. گزینه ۴ درست است.

سنگ ها و کانی های دارای آرسنیک (مانند پیریت) در معرض هوادگی، اکسیده یا حل می شوند و عناصر موجود در آن ها وارد منابع آب می شود. وقتی مقادیر بالای این عنصر وارد بدن انسان شود، باعث ایجاد عوارض و بیماری های متعددی مانند لکه پوستی و دیابت می گردد.

بررسی سایر گزینه ها:

(۱) پوکی استخوان از کمبود فلور است.

(۲) گواتر از کمبود ید است.

(۳) کم خونی از زیادی مصرف روی است.

(زمین شناسی ۲ - فصل ۵، ص ۷۹؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۵۱. گزینه ۲ درست است.

ترانشه (ژرفناوه) به فروافتگی های مصنوعی طبیعی در سطح زمین گفته می شود که ژرفای آن از پهنایش بیشتر (طول و عمق) است و برای اهدافی مانند انتقال آب، جاده سازی، قرار دادن لوله های نفت و ... احداث می شوند.

بررسی سایر گزینه ها:

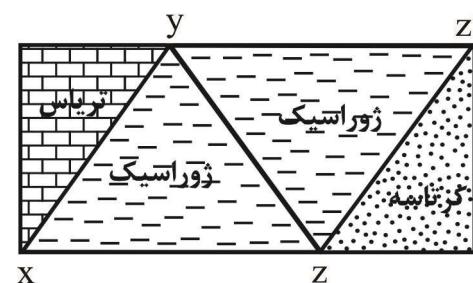
(۱) گمانه ها برای نمونه گیری قبل از احداث سازه عمرانی انجام می شوند.

(۲) گاپیون یا تور سنگی برای پایداری دامنه ها است.

(۳) پایانه نفتی یک سازه دریایی است.

(زمین شناسی ۲ - فصل ۴، ص ۶۶؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۵۲. گزینه ۳ درست است.



چون لایه های تریاس را بالای ژوراسیک می بینید، پس گسل معکوس است. (x) در گسل معکوس فرادیواره ها نسبت به فرودیواره بالا رفته و درنتیجه فرادیواره قدیمی تر است. از طرفی در لایه ژوراسیک یک گسل از نوع عادی انجام شده که سمت چپ آن گسل فرودیواره نسبت به سمت راست آن فرادیواره به سمت پایین حرکت کرده پس یک گسل عادی هم در شکل وجود دارد.

(زمین شناسی ۲ - فصل ۶، ص ۹۱؛ سطح دشواری: دشوار)

۱۵۳. گزینه ۳ درست است.

بریل و آماتیست هر دو سیلیکات هستند.

بررسی سایر گزینه ها:

(۱) عقیق سیلیکات و یاقوت غیرسیلیکات است.

(۲) یاقوت غیرسیلیکات و زمرد سیلیکات است.

(۳) زبرجد سیلیکات و کرندوم غیرسیلیکات است.

(زمین شناسی ۲ - فصل ۲، ص ۳۳ و ۳۴؛ سطح دشواری: متوسط)

۱۵۴. گزینه ۳ درست است.

هرگاه قطعه‌ای از یک سنگ (H) در داخل یک لایه وجود داشته باشد، از آن لایه قدیمی‌تر است. سایر گزینه‌ها پدیده‌های جدیدتر هستند؛ زیرا اثر آن‌ها را بر پدیده‌ها و لایه‌های دیگر می‌توان دید. (زمین‌شناسی ۲ - فصل ۱، ص ۱۶؛ سطح دشواری: دشوار)

۱۵۵. گزینه ۱ درست است.

گزینه (۱) نادرست است؛ زیرا افق A با آنکه بیشترین میزان مواد آلی و هوموس را دارد ولی به علت شسته شدن املاح آن به افق B، املاح نداشته و یا به مقدار کم دارد. (زمین‌شناسی ۳ - فصل ۳، ص ۵۴؛ سطح دشواری: متوسط)