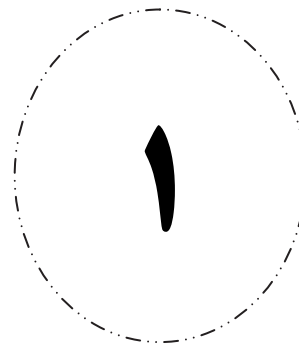


آزمون ۳ آذرماه دوازدهم تجربی



نام درس	تعداد سؤال	زمان پیشنهادی
زیست شناسی ۳	۲۰	۵۰ دقیقه
زیست شناسی پایه	۳۰	

طراحان سؤال (به ترتیب حروف الفبا)

زیست شناسی

مهدی آرنگ پور - محمدمهدی آقازاده - جواد ابادرلو - احمد بافنده - سیجان بهاری - محمدحسن بیگی - حامد حسین پور - محمدعلی حیدری - اشکان خرمی - شاهین راضیان پیمان رحیم نژاد - علیرضا رضایی - محمدمهدی روزبهانی - اشکان زرنندی - حسن علی ساقی - مریم سپهری - مهدی یار سعادت نیسا - مزدا شکوری - حمیدرضا فیض آبادی - وحید کریم زاده مهدی ماهری - محمدحسن مومن زاده - امیرحسین میرزایی - کاوه ندیمی - علی وصالی محمود - سید امیرحسین هاشمی - پژمان یعقوبی

گروه علمی تولید آزمون

نام درس	گزینشگر	مسئول درس	ویراستار استاد	گروه ویراستاری	بازبین نهایی	مؤلف پاسخنامه	مؤلف درسنامه
زیست شناسی	محمدمهدی روزبهانی	امیرحسین بهروزی فرد	علیرضا دیانی	محمدمهدی گل بخش - ملیکا باطنی - علی خدادادگان	کارن کنعانی	فراز حضرتی پور	امیرمحمد طباطبایی سیجان رحمانی

گروه اجرایی تولید آزمون

مدیر گروه آزمون	مسئول دفترچه آزمون	مسئول دفترچه درسنامه	حروف نگار
زهرا سادات غیائی	امیرحسین منفرد	علی رفیعیان	سیده صدیقه میرغیائی

گروه مستندسازی و اجرای مصوبات + نظارت چاپ

مدیر گروه مستندسازی	محمیا اصغری
مسئول دفترچه مستندسازی	مهساسادات هاشمی
گروه مستندسازی درس زیست شناسی	مهساسادات هاشمی (مسئول درس) - مهدی اسفندیاری - زینب پاور نگین

با کارنامه اشتباهات آشنا شوید

اولین و پرطرفدارترین کارنامه پس از کارنامه اصلی آزمون، کارنامه اشتباهات است. اشتباهات شما یک معلم و یک دوست برای شما هستند. شما می توانید کارنامه اشتباهات خود را بعد از هر آزمون از صفحه شخصی خود دریافت کنید.

@zistkanoon مراجعه کنید.

برای دریافت اخبار گروه تجربی و مطالب درسی به کانال 2

تنظیم‌های مثبت و منفی ۱- با توجه به عوامل مؤثر در تنظیم رونویسی باکتری اشرشیاکلای، کدام گزینه فقط در خصوص یکی از

رونویسی (مطرح شده در کتاب درسی) صادق است؟

می‌رود. (۱) با اتصال دو نوع مولکول حاوی پیوند هیدروژنی به هم، امکان اتصال رنابسپاراز به راه‌انداز از بین دی‌ساکارید به بخشی از دنا، مانع موجود در مسیر حرکت رنابسپاراز برداشته می‌شود. (۲) به دنبال اتصال نوعی (۳) پس از اتصال نوعی پروتئین تنظیمی به توالی دنا، آنزیم رونویسی کننده به بخشی از دنا متصل می‌شود. (۴) اتصال نوعی قند به جایگاه فعال نوعی پروتئین، سبب تغییر شکل آن پروتئین شده و به دنا نزدیک می‌شود.

۲- در غیاب گلوکز، هنگامی که در محیط کشت باکتری اشرشیاکلای مالتوز وجود دارد.....همواره.

(۱) دارد - با می‌شود. فعال کننده، رنابسپاراز متصل به راه‌انداز، فعال قرارگیری پروتئین بر روی جایگاه (۲) ندارد - پروتئین می‌شود. تجزیه کننده قند مالتوز مهار کننده با اتصال به اپراتور مانع تولید آنزیم‌های (۳) ندارد - دو نوع پروتئین مؤثر در بیان ژن‌های مربوط به تجزیه مالتوز، به توالی دنا متصل نمی‌شوند. (۴) دارد - اتصال مالتوز به جایگاه اتصال فعال کننده، موجب عبور آنزیم رنابسپاراز از روی اپراتور می‌شود. ۳-

کدام گزینه عبارت زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«اتصال در تنظیم مثبت رونویسی ژن‌های مربوط به تجزیه مالتوز در باکتری اشرشیاکلای، موجب می‌شود.»

(۱) مالتوز به هر مولکول مؤثر در بیان ژن‌ها - تسهیل اتصال رنابسپاراز به توالی تنظیمی پیش از ژن (۲) آنزیم پروتئینی رنابسپاراز به توالی راه‌انداز - عبور رنابسپاراز از روی جایگاه اتصال فعال کننده (۳) پروتئین فعال کننده به یک توالی تنظیمی - ساخته شدن آنزیم‌های دخیل در تجزیه مالتوز (۴) یک مولکول پروتئینی به توالی اپراتور - جلوگیری از تشکیل زنجیره پلی‌نوکلئوتیدی خطی

۴- در پی اتصال به به طور جتم.

(۱) رنابسپاراز - راه‌انداز - فرایند رونویسی آغاز شده است. (۲) هر نوع رنا - رنای پیک - فرایند ترجمه به انجام می‌رسد. می‌شود. (۳) افزایشده - راه‌انداز - رونویسی با سرعت بیش‌تری انجام (۴) لاکتوز - مهار کننده - میزان بیان ژن پروتئین مهار کننده افزایش می‌یابد. ۵-

چند مورد جهت تکمیل عبارت زیر مناسب نیست؟

«طبق اطلاعات کتاب درسی، در هر جاننداری که بیان ژن (ها) را می‌تواند با تغییر در عمر رنا تنظیم کند.»

الف) مقدار یون فسفات در پی فعالیت آنزیم رنابسپاراز درون هسته افزایش خواهد یافت.

راه‌انداز در یاخته کمک خواهد کرد. ب) بسیاری آمینواسیدی به آنزیم رونویسی کننده برای شناسایی هر

ج) در شرایطی امکان اتصال چندین ساختار زیستی بدون غشا به یک مولکول رنای پیک در یاخته وجود دارد.

د) در پی اتصال دو نوع رنا به یکدیگر بعد از رونویلیزها افزایش تولید متنوع‌ترین گروه مولکول‌های زیستی رخ خواهد داد.

۱ (۴) ۲ (۳) ۳ (۲) ۴ (۱)

۶- در رابطه با سلول‌هایی که راه‌انداز مرتبط با ژن‌های موجود در دنا(های) اصلی یاخته آن‌ها به تنهایی توانایی شناسایی

رنابسپاراز

را..... می‌توان گفت.همواره.

(۱) دارد - تنظیم بیان ژن آن‌ها از طریق تغییر در پایداری مولکول‌های رنا و پروتئین‌ها انجام خواهد شد.

(۲) ندارد - در هر بار رونویسی، گروهی از پروتئین‌ها برای افزایش سرعت رونویسی به بخشی از دنا متصل می‌شوند.

می‌کنند. (۳) دارد - جهت انجام رونویسی از رشته الگوی یک ژن، چندین خمیدگی در ساختار مولکول دنا ایجاد

(۴) ندارد - چندین عدد بسیار زیستی واجد پیوندهای پپتیدی در ساختار خود، در بیان ژن‌های مختلف یاخته نقش دارند. ۷-

کدام گزینه به منظور تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در نبود گلوکز، در صورت انتقال باکتری اشرشیاکلای از محیط کشت حاوی به ابتدا.»

(۱) لاکتوز - مالتوز - پروتئین می‌گردد. فعال کننده تغییر شکل یافته و به جایگاه ویژه خود در ژن متصل

می‌شود. (۲) مالتوز - لاکتوز - قند لاکتوز در مجاورت اولین ژن مربوط به تجزیه لاکتوز، به دنا (DNA) متصل

(۳) لاکتوز - مالتوز - قند در جایگاهی مجزا از محل اتصال نوعی پروتئین به پروتئین دیگر، به نوعی مولکول مؤثر در بیان ژن متصل می‌شود.

پلی‌مراز) به راه‌انداز را فراهم می‌کند. (۴) مالتوز - لاکتوز - پروتئین مهار کننده با جدا شدن از اپراتور، امکان اتصال رنابسپاراز (RNA

۸- با توجه به مطالب کتاب درسی، چند مورد از موارد زیر در رابطه با باکتری اشرشیاکلای نادرست است؟

الف) هر نوع مولکول زیستی واجد سطح ساختاری سوم و مؤثر در تنظیم بیان ژن منفی و مثبت، جایگاهی برای اتصال به قند دارد.

نوکلئوتیدی انجام شده است. ب) در تنظیم منفی برخلاف تنظیم مثبت، اتصال قند به پروتئین تنظیمی قبل از اتصال آن پروتئین به توالی

ج) توالی نوکلئوتیدی که محل اتصال آنزیم رونویسی کننده است، ممکن است الگویی برای نوعی آنزیم بسپاراز در این جاندار باشد.

۹- با توجه به فرایندهای تنظیم بیان پروکاریوتی در سطح رونویسی که در کتاب درسی آمده است، کدام گزینه برای ژن نوعی یاخته تکمیل عبارت زیر نامناسب است؟

«به طور معمول، مولکول های پروتئینی که جایگاهی برای اتصال به. دارند.»

- ۱) همه - در تنظیم بیان ژن مؤثرند - محرک اصلی تنظیم بیان ژن
 - ۲) فقط گروهی از - در پی اتصال به مولکول دیگری به دنا متصل می شوند - مونومرها
 - ۳) همه - می توانند به پروتئین دیگری متصل شوند - مولکولی دارند که در ساخت آن، کربوهیدرات ها نقش
 - ۴) فقط گروهی از - در پی اتصال مولکول (هایی)، برهم کنش های آبریز خود را تغییر می دهند - نوعی دی ساکارید
- ساده تر بوده و در مراحل کمتری صورت می پذیرد. کدام گزینه در ارتباط با این گروه از ۱۰ - تنظیم بیان ژن در گروهی از جانداران

جانداران صحیح است؟

- ۱) ممکن نیست تنظیم بیان ژن در آن ها، در طی مرحله رونویسی صورت بپذیرد.
- ۲) ممکن است برخی مواد با عبور از غشا، بر تنظیم بیان ژن ها در این جانداران مؤثر باشند.
- ۳) ممکن نیست تماس مستقیم میان توالی ژن و توالی راه انداز در دنا آن ها مشاهده شود.
- ۴) ممکن است در حالت طبیعی تنظیم بیان ژن را به هدف ایجاد یاخته های مختلفی از یک یاخته انجام دهند. ۱۱ -

کدام مورد در خصوص همه عوامل رونویسی درست است؟

- ۱) به دو نوع توالی تنظیمی درون ژن متصل می کنند. می شوند.
- ۲) رنا بسپاراز را به محل راه انداز هدایت
- ۳) می توانند پس از رونویسی بیان ژن را تنظیم کنند.
- ۴) ژن (های) مربوط به ساخت آن ها تحت تأثیر عوامل رونویسی، رونویسی می شود. ۱۲ -

در خصوص تنظیم بیان ژن در یوکاریوت ها کدام مورد فقط مربوط به یکی از مراحل تنظیم بیان ژن است؟

- ۱) قرارگیری پیش ماده در جایگاه فعال نوعی آنزیم با توانایی شکستن پیوند اشتراکی
- ۲) (DNA) اتصال تعدادی مولکول پروتئینی فاقد جایگاه فعال به مولکول دنا
- ۳) (DNA) خمیدگی یا عدم خمیدگی در بخشی از مولکول دنا
- ۴) اتصال دو نوکلئیک اسید واجد قند ریبوز به یکدیگر

۱۳ - چند مورد در رابطه با انتقال اطلاعات در نسل ها به مطلب درستی اشاره می کند؟

الف) به طور معمول در یک فرد، رونوشت میانه هر ژن روشن دریافت شده از مادر، توسط آنزیم هایی در رنای پیک نهایی حذف می شود.

گروه های خونی A و O، ژن نمود تنها یکی از والدین را ج) در نتیجه تولد دو فرزند با می توان با قاطعیت تعیین کرد.

گویچه های قرمز خون خود است. د) فردی با گروه خونی AB، دارای محصول بیان ژن مربوط به ال^I در غشای

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴

۱۴ - کدام گزینه، برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در ارتباط با گویچه های قرمز نابالغ هسته دار فرد واجد گروه خونی نسبت به فرد واجد گروه خونی. ، می توان گفت به میزان. قابل مشاهده است.»

- ۱) $A^{-} - O^{+}$ اتصال رنا بسپاراز ۲ به ژن های موجود در کروموزوم شماره ۹ - بیشتری
- ۲) $O^{-} - AB^{+}$ در پی وارد شدن به خون هر فرد دیگر، اتصال پادتن به آنتی ژن - کمتری
- ۳) $A^{+} - AB^{-}$ کربوهیدرات های A متصل به فسفولیپیدهای تشکیل دهنده غشا - بیشتری
- ۴) $B^{-} - B^{-}$ در بالای سانترومر کروموزوم شماره ۱، توالی های رمز کننده آمینواسید - کمتری

۱۵ - از ازدواج مرد و زنی، یک پسر با گروه خونی A⁻ به دنیا می آید. کدام گزینه درباره ژن نمود گروه های خونی این زن و مرد نادرست است؟

- ۱) ممکن است از نظر هر دو نوع گروه خونی با یکدیگر متفاوت باشند.
 - ۲) ممکن نیست یکی از آن ها دارای نوعی پروتئین مؤثر در گروه خونی در غشای گویچه های قرمز خود باشد.
 - ۳) نمودهای خالص باشند. ممکن است هر دو نفر از نظر نوعی گروه خونی، دارای ژن
 - ۴) ممکن نیست هر دوی آن ها فاقد کربوهیدرات مؤثر در گروه خونی در غشای گویچه های قرمز خود باشند.
- ۱۶ - با توجه به اطلاعات کتاب درسی، هر زمانی که تعداد انواع فنوتیپ ها. تعداد انواع ژنوتیپ ها باشد، قطعا.

- ۱) مساوی با - میان تمام ال ها رابطه هم توانی برقرار است.
- ۲) بیش از - این صفت تحت اثر محیط قرار گرفته است.
- ۳) کمتر از - میان تمام ال ها رابطه بارز و نهفتگی وجود دارد.
- ۴) مساوی با - رابطه بارزیت ناقص بین تمام ال ها وجود دارد.

- ۱۷- برای تکمیل عبارت مقابل کدام مورد یا موارد درست است؟ «در فرد سالم و بالغ که برای صفت است به طور حتم. «
 زن نمود (ژنوتیپ) خالص - در گویچه های قرمز خون خود یک نوع دگره برای این ویژگی دارد. الف) Rh، واجد
 ب) ABO، واجد کربوهیدرات های گروه خونی در غشای RBC - حداقل یکی از والدین باید یکی از کربوهیدرات A یا B را در غشای RBC خود داشته باشد.
 ج) Rh، واجد زن نمود ناخالص - ممکن نیست در بدن خود، یاخته ای با یک نوع دگره (الل) در ارتباط با این صفت داشته باشد. د)
 ABO، فاقد کربوهیدرات های گروه خونی در غشای گویچه های قرمز - هر دو والد واجد کربوهیدرات در غشا گویچه های قرمز خود خواهند بود.

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

- ۱۸- چند مورد در رابطه با هر خانواده ای صادق است که در آن در رابطه با صفت گروه خونی ABO تولد فرزندی با رخ نمود مشابه والدین غیرممکن است؟
 زن نمود خالص دارند. الف) هر دو والد، امکان پذیر است. ب) تولد فرزندی با گروه خونی AB
 زن نمود گروه خونی پدر و مادر قطعاً مشابه یکدیگر است. ج)

کربوهیدرات های گروه خونی است، ممکن نیست. د) تولد فرزندی که غشای گویچه های قرمز آن ها فاقد

(۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

- ۱۹- با توجه به ایران لک در باکتری E.coli، کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر، مناسب است؟
 «ترکیبی که به عنوان شناخته می شود.»

(۱) مهارکننده - به توالی خاصی از DNA بیش از نوعی قند تمایل دارد.
 (۲) آنزیم ویژه رونویسی - نیازمند پروتئین هایی برای شناسایی راه انداز است.
 فعال کننده - پس از اتصال به نوعی قند، به جایگاه ویژه خود اتصال می یابد. (۳)
 (۴) محرک فعالیت رنا بسپاراز (RNA پلیمراز) - نوعی دی ساکارید به حساب می آید. ۲۰-

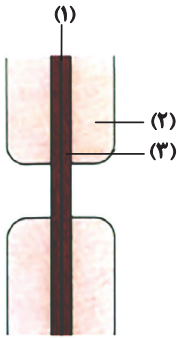
- کدام موارد عبارت زیر را به درستی تکمیل می کنند؟
 Dd، «گویچه های قرمز موجود در بدن فردی بالغ و سالم با ژنوتیپ».....
 الف) همه - فاقد می باشند. هرگونه الل جهت ساخت پروتئین D
 ب) فقط بعضی از - دارای پروتئین های D در تماس با خوناب هستند.
 ج) همه - به طور حتم داری کربوهیدرات هایی در غشای خود هستند.
 د) ساخته های بنیادی مغز استخوان منشأ گرفته اند. د) فقط بعضی از - از گروهی از

وقت پیشنهادی: ۳۰ دقیقه

تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد + از یاخته تا گیاه

زیست شناسی ۱: صفحه های ۶۹ تا ۸۹

- ۲۱- کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟
 «ترکیبی (ترکیباتی) که ممکن.»
 (۱) در واکوئول گیاهان وجود دارد - نیست، در بهبود عملکرد مغز و پیشگیری از سرطان نقش داشته باشد.
 (۲) به مقدار فراوانی در ریشه چغندر قرمز وجود دارد - است، رنگ آنها در pH های مختلف، متفاوت باشد.
 سیب زمینی وجود دارد - نیست، گوارش شیمیایی آن ها پیش از ورود به معده انسان، آغاز شود. (۳) در دیسه های بخش خوراکی
 (۴) به مقدار فراوانی در سبزیسه وجود دارد - است، در هنگام کاهش طول روز و کم شدن نور، تغییر کرده و به نوعی رنگیزه دیگر تبدیل شود.
 ۲۲- به طور معمول در خصوص نوعی اندامک سلولی که در بعضی یاخته های گیاهی وجود دارد و بیشتر حجم یاخته را اشغال می کند،
 کدام گزینه، همه موارد صحیح را نشان می دهد؟
 می رسند. الف) پلی ساکاریدهای ذخیره ای آن برای رشد و نمو رویان به مصرف
 ب) اندازه آن ممکن است در پی تغییر در فشار اسمزی دوسوی غشا تغییر کند.
 ج) رنگ قرمز میوه گوجه فرنگی مربوط به ترکیبات رنگی موجود در آن ها است.
 د) غشای آن همانند غشای پلاسمایی یاخته، دارای نفوذپذیری انتخابی است.
 (۱) الف - ب - د (۲) الف - ج - د (۳) ب - د (۴) ب - ج



۲۳- با توجه به شکل مقابل، کدام گزینه صحیح است؟

- (۱) در بخش (۲) همانند بخش (۳)، رشته‌های پلی ساکاریدی در پی ورود آب به درون حجیم‌ترین اندامک سیتوپلاسم، از پروتوپلاست فاصله می‌گیرند.
 (۲) بخش (۱) همانند بخش (۲)، مولکول زیستی چسب ماندی در ساختار خود داشته که با گذشت زمان و به منظور تشکیل لان، دچار کاهش ضخامت می‌شود.
 (۳) بخش (۲) برخلاف بخش (۱)، واجد رشته‌هایی از جنس پلی ساکارید مؤثر در تولید کاغذ بوده که می‌توانند در دو لایه متفاوت، به صورت موازی قرار داشته باشند.
 (۴) بخش (۱) برخلاف بخش (۳)، توانایی اتصال بیش از دو یاخته به یکدیگر را داشته و در محل‌هایی از یاخته که کانال‌های سیتوپلاسمی وجود دارد، مشاهده می‌شود.

۲۴- به‌طور معمول، کدام گزینه، تنها در مورد یکی از ساختارهای یاخته گیاهی زنده که در کنترل تبادل مواد بین یاخته‌ها نقش دارند، درست است؟

- (۱) می‌تواند در پی اضافه شدن ترکیبات سازنده آن گسترش یابد و می‌تواند در جلوگیری از ورود عوامل بیماری‌زا به یاخته مؤثر باشد.
 (۲) در خارجی‌ترین لایه خود حاوی مولکول‌های کربوهیدرات است و جزء تفامی‌شود. و ت‌های اساسی یاخته در گیاهان و جانوران محسوب
 (۳) در تقسیم یاخته گیاهی، بعد از تقسیم هسته، بخشی از آن تشکیل می‌شود و از ورود عوامل بیماری‌زا جلوگیری می‌کند.
 (۴) در پی ورود بیش از حد آب، یاخته را از خطر ترکیدن حفظ می‌کند و مانند قالبی یاخته گیاهی را دربر می‌گیرد.

۲۵- کدام گزینه عبارت زیر را به‌طور نادرستی می‌کند؟

تکمیل

«در دنیای زنده... می‌تواند معرف یاخته‌های نوعی بافت در گیاهی نهان‌دانه باشد که بیانگر مشخصه‌ای از آن‌ها است.»

- پروتوپلاست - داشتن ساختار چندوجهی (۱) داشتن نوعی دیسه با توانایی حضور در بخش‌های حاشیه‌ای
 (۲) مصرف اکسیژن موجود در حفره‌های هوادار مجاور - توانایی حضور در ساختار ساقه و برگ برخلاف ریشه
 (۳) حضور در ساختار پوسته بسیاری از دانه‌ها - داشتن توانایی ساخت رنابسپاراز ۲، حداقل در بخشی از عمر خود،
 (۴) دیواره نخستین فاقد لیگنین با ضخیم‌شدگی نابرابر - قرارگیری در حد فاصل یاخته‌های روپوستی و پارانشیمی گیاه
 ۲۶- نوعی سامانه بافتی در گیاهان، اندام‌ها را در برابر خطرهایی حفظ می‌کند که در محیط بیرون قرار دارند. چند مورد، درباره این سامانه بافتی صحیح بیان نشده است؟

- شده‌اند. الف) همه یاخته‌های سازنده پوستک در این سامانه، از تمایز هر یاخته سامانه بافت پوششی ایجاد
 ب) همه یاخته‌های تمایز یافته آن در اندام‌های هوایی، تمایز نیافته هستند. بزرگ‌تر از یاخته‌های
 حفظ‌کننده گیاه در برابر سرما، در سراسر سطح آن ضخامت یکنواختی دارند. ج) ترکیبات
 د) در همه اندام‌های جوان گیاه که وجود دارد، از یک لایه یاخته تشکیل شده است.

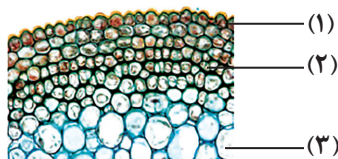
۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

۲۷- کدام مورد در خصوص یاخته‌های طویل و بالغی که جزئی از سامانه بافت آوندی گیاه گوجه‌فرنگی محسوب می‌شوند، درست است؟

- می‌شود. (۱) در بخش مرکزی بعضی از آنها، فضایی خالی یافت
 فعالیت‌های یاخته هستند. (۲) همه آنها دارای مرکز تنظیم و کنترل
 (۳) همه آنها در برافراشته مانند اندام دربرگیرنده خود نقش اصلی را دارند.
 (۴) در دیواره همه آنها لیگنین به اشکال و تزئینات خاصی قرار می‌گیرد.

۲۸- ذره‌های سختی که هنگام خوردن گلابی زیر دندان حس می‌کنیم، به دلیل وجود نوعی یاخته است، کدام عبارت درباره این یاخته درست است؟

- می‌شود. (۱) فرورفتگی‌های مجراماند منشعب و غیرمنشعب در دیواره آن، به فضایی پر از مایع در مرکز یاخته منتهی
 می‌کند. (۲) انشعابات موجود در دیواره پسین آنها، به‌طور حتم از ساختاری متشکل از پکتین و نوعی پلی ساکارید عبور
 (۳) در نوعی سامانه بافتی شرکت می‌کند که وظیفه اصلی بخش‌های مختلف گیاه است. یاخته‌های آن ترابری ترکیبات بین
 می‌افزاید. (۴) در بخشی از حیات خود، به مقدار فراوانی ترکیب غیرسلولزی را به حد فاصل دیواره نخه



۲۹- کدام گزینه، همه مواردی که عبارت زیر را به نادرستی کامل می‌کنند، نشان می‌دهد؟

«در شکل مقابل که مربوط به ساقه گیاهی جولین است... یاخته‌های نشان

الف) فقط گروهی از - «۲»، قابلیت رشد را در طول حیات خود، حفظ می‌کنند.

ب) همه - «۱» نسبت به سلول‌های زیرین خود حاوی ماده وراثتی متنوع‌تری هستند.

ج) همه - «۲»، دیواره ضخیم و انعطاف‌پذیر دارند که در رنگ‌آمیزی تیره دیده می‌شود.

د) فقط گروهی از - «۳»، واکنش‌های بزرگی دارند که با کمک آن مواد غذایی را ذخیره می‌کنند.

الف و ب (۲)، ج و د (۳) ج و د (۴) د

۳۰- کدام ویژگی، آوندهای چوبی را از یکدیگر متمایز می‌سازد؟ یاخته‌های تشکیل دهنده

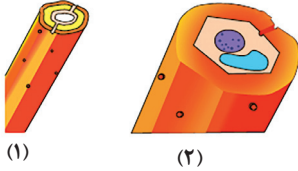
یاخته‌های مرده‌ای هستند که رسوب لیگنین تنها در دیوارهٔ پسین گروهی از آنها، شکل‌های متفاوتی را ایجاد می‌کند. (۱)

- (۲) برخی از قسمت‌های دیواره، نازک‌مانده و احتمال حضور کانال‌های می‌باشد. سیتوپلاسمی در آن منطقه بیشتر
(۳) در یک دستهٔ آوندی، در کنار آوندهای آبکش قرار گرفته و مجاورتی با یاخته‌های اسکله‌رانشیمی پیدا نمی‌کند.
(۴) با از بین رفتن دیوارهٔ عرضی در آن‌ها، لوله‌ای پیوسته برای جابه‌جایی مواد در گیاه از پایین به بالا، تشکیل می‌شود.

۳۱- با توجه به شکل که دو نوع یاختهٔ مختلف را در گیاهان می‌دهد کدام عبارت

نشان

درست است؟



(۱)

(۲)

(۱) یاختهٔ ۱ برخلاف یاختهٔ ۲ در مجاورت یاخته‌های زنده قرار نمی‌گیرد.

(۲) یاختهٔ ۱ همانند یاختهٔ ۲ به علت داشتن دیوارهٔ پسین ضخیم نقش استحکامی دارد.

(۳) یاختهٔ ۱ برخلاف یاختهٔ ۲ فاقد کانال‌های سیتوپلاسمی در مناطق نازک دیواره است. (۴)

یاختهٔ ۱ همانند یاختهٔ ۲ می‌تواند انرژی موجود در موادی مغذی مختلف را آزاد کند.

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

کند؟

« در ساقهٔ گیاه گوجه فرنگی، یاخته‌های سامانهٔ بافت به‌طور...جتم.»

زمینه‌ای - در محل لان‌های دیوارهٔ خود، کانال‌های سیتوپلاسمی دارند. (۱) مستحکم‌ترین -

زمینه‌ای - در سبزدیسه (کلروپلاست)های خود، ترکیبات رنگی مختلفی دارند. (۲) رایج‌ترین -

(۳) فراوان‌ترین - پوششی - در ایجاد جریان آوندهای قطورتر پیکر گیاه نقش دارند. توده‌ای مواد در

(۴) اصلی‌ترین - آوندی - یاخته‌هایی هستند که شیرهٔ درون آن‌ها فقط در یک جهت حرکت می‌کند.

۳۳- با در نظر گرفتن مسیر گردش خون در کلیه‌های یک انسان سالم و طبیعی، کدام گزینه نادرست است؟

(۱) میزان ورود اکسیژن از یاخته‌های شبکهٔ مویرگی دور لوله‌ای به درون یاخته‌های پیچ‌خورده نزدیک نسبتاً زیاد است.

(۲) انشعاباتی از سرخرگ وایران اطراف قسمت‌های قطور بخش نزولی و صعودی لولهٔ هنله را فرا گرفته است.

(۳) در هر بخشی از نفرون که نوعی شبکهٔ مویرگی مشاهده می‌شود، هر سه مرحله فرایند تشکیل ادرار انجام می‌شود.

(۴) در بخش قشری کلیه حضور دو نوع شبکهٔ مویرگی واجد خون غنی از اکسیژن دور از انتظار نیست. ۳۴-

در انسان با در نظر گرفتن برش طولی کلیه و واحدهای سازندهٔ آن کدام مورد صحیح است؟

(۱) در هر سه بخش مشخص کلیه، مراحل مختلف فرایند تشکیل ادرار به انجام می‌رسد.

می‌کند و فاقد کلافاک است. (۲) یک هرم از بخش مرکزی، به تنهایی یک لپ کلیه را ایجاد

یاخته‌هایی از نفرون که بازجذب (۳) می‌کنند، میتوکندری‌های فراوان دارند. گلوکز و آمینواسید را آغاز

(۴) ترکیب نهایی ادرار دفع شده از بدن انسان، در آخرین بخش نفرون (گردبزه) مشخص می‌شود.

۳۵- با توجه به مطالب کتاب درسی، کدام گزینه بیانگر مواردی است که تنها در خصوص بعضی از عوامل حفاظتی کلیه‌ها درست

است؟ (خون و یاخته‌های خونی مدنظر نمی‌باشند.)

(الف) در شرایطی، با تحلیل رفتن آن، خروج ادرار از لگنچه دچار مشکل می‌شود.

(ب) می‌توانند توسط یاخته‌های خود، انواعی از رشته‌های پروتئینی را بسازند.

(ج) در جلوگیری از وارد شدن ضربه در هر کلیه، سهم یکسانی برعهده دارند.

(د) علاوه بر نقش حفاظتی، در حفظ موقعیت کلیه نیز نقش دارند.

(۱) «الف»، «ب»، «ج» و «د» (۲) «الف»، «ب» و «ج»

لوله‌ها، (۲) فرایندهای تشکیل ادرار در اولین بخش از لوله‌ها برخلاف بخش‌های پیلینفا براساس اندازهٔ مواد عبوری صورت می‌گیرد.

می‌کند. (۳) شبکهٔ مویرگی قرار گرفته بین دو نوع رگ متفاوت، تنها قسمتی از مواد دفعی قابل مشاهده در ادرار را، به درون لوله‌ها ترشح

(۴) با حرکت از بخش قشری به بخش مرکزی کلیه، ضخامت گروهی از لوله‌ها برخلاف گروهی دیگر از می‌کند. لوله‌ای، کاهش پیدا بخش‌های

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

«در بررسی بدن هر انسان سالم، کلیه‌ای که نسبت به کلیهٔ سمت مقابل به ماهیچهٔ دیافراگم نزدیک‌تر است.»

هلللهله، آزه است. تقریباً با مشت بستهٔ فرد،

(ب) محتویات لنفی خود را به قطورترین مجرای لنفی می‌رساند.

(ج) کیسولی دارد که برخلاف بخش قشری کلیه، در تماس با بافت چربی است.

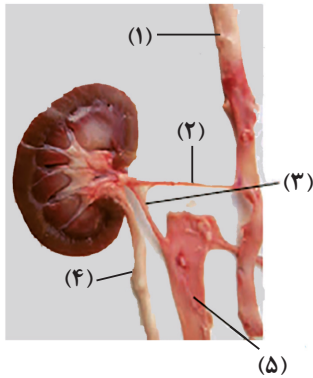
(د) سطح پایینی آن در مقایسه با کلیهٔ دیگر، با تعداد دندهٔ بیش‌تری مجاورت دارد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)



۳۸- با توجه به شکل مقابل، کدام عبارت به درستی بیان شده است؟

(۱) بخش «۱» و «۵» از نظر تنوع بافت‌های موجود در دیواره به یکدیگر شباهت و از نظر ضخامت داخلی‌ترین لایه دیواره، با یکدیگر تفاوت دارند.

(۲) بخش «۴» و «۲» از نظر وجود شبکه‌ای از رشته‌های گلیکوپروتئینی در دیواره خود به یکدیگر شباهت و از نظر وجود یاخته‌هایی با توانایی تغییر طول خود، تفاوت دارند.

(۳) بخش «۵» و «۴» از نظر جهت جریان مایع درون خود با یکدیگر تفاوت و از نظر فقدان وجود یاخته‌های چندهسته‌ای در ساختار خود، به یکدیگر شباهت دارند.

(۴) بخش «۳» و «۲» از نظر میزان مواد دفعی نیتروژن‌دار با یکدیگر تفاوت و از نظر نقش در ایجاد شبکه مویرگی گلومرولی، به یکدیگر شباهت دارند.

۳۹- قسمتی از کلیه که محل ارتباط کلیه با سه ساختار مجرمانند است، ناف کلیه نام دارد. کدام عبارت، درباره آخرین انشعاب

مجریایی که نسبت به دو مجرای دیگر، در ناف کلیه در سطح بالاتری با این اندام مرتبط می‌شود، صحیح است؟

(۱) با هر دو بخش پیچ‌خورده یک گردیزه، مجاورت دارد.

(۲) انتهای آن درون ساختاری قیف‌مانند قرار گرفته است.

(۳) مایع حاوی ترکیبات دفعی را از رأس هرم‌های کلیه دریافت می‌کند.

(۴) خوردگی کلیه قلبیتکی‌های مجرای شبیه به ادرار را به سمت خارج کلیه، هدایت پیچ می‌کند.

۴۰- کدام مورد برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«نوعی ماده زائد نیتروژن‌دار در بدن انسان که قطعاً.»

می‌کند. (۱) امکان دفع آن با فواصل زمانی امکان‌پذیر است - از طریق سرخرگی به کلیه وارد می‌شود که انشعابات آن از فواصل بین هرم‌های کلیه عبور

می‌گیرد - ماده دفعی اصلی در حشرات است و به سرعت با تجمع در بدن باعث مرگ می‌شود. (۲) از تجزیه موادی مانند آمینواسیدها منشأ

(۳) محصول ترکیب CO_2 و آمونیاک است - طی فرایند تراوش، نمی‌تواند از غشای پایه بافت پوششی عبور کند و وارد کپسول بومن شود.

می‌شود. (۴) تمایل به رسوب و تشکیل بلور دارد - فراوان‌ترین ماده دفعی آلی ادرار می‌باشد که توسط حشرات نیز تولید

سازوکارهای تنظیم آب توسط کلیه‌ها در یک فرد سالم و بالغ درست است؟ ۴۱- کدام عبارت در

(۱) با ترشح هورمون ضد ادراری توسط هیپوتالاموس به خون، مقدار آب بازجذب توسط کلیه‌ها افزایش می‌یابد.

هیپوتالاموس می‌شود. (۲) افزایش غلظت مواد حل‌شده در ادرار موجب تحریک مرکز تشنگی در

(۳) میزان دفع آب از کلیه‌ها به میزان زیادی به غلظت مواد حل‌شده در خون بستگی دارد.

(۴) فعال شدن مرکز تشنگی در بین مراحل تولید ادرار، بیشترین تأثیر را روی ترشح دارد. ۴۲-

کدام مورد عبارت زیر را به‌طور مناسب کامل می‌کند؟

«به‌طور معمول در کلیه انسان، هر مرحله‌ای از فرایند تشکیل ادرار که به‌طور حتم.»

(۱) می‌تواند ترکیب مایع درون مجرای جمع‌کننده ادرار را تغییر دهد - مواد مفید را دوباره به مایع می‌گرداند. میان‌بافتی باز

(۲) می‌تواند بر غلظت ترکیبات دفعی درون گردیزه تأثیر بگذارد - توسط یاخته‌هایی در بخش‌های پیچ‌خورده نفرون قابل انجام است. غیر

مستقیماً نیازی به مصرف انرژی زیستی مانند مولکول ATP ندارد. (۳) مرتبط با غلظت مواد درون شبکه مویرگی دورلوله‌ای است -

(۴) به مقدار بیشتری در لوله پیچ‌خورده نزدیک انجام می‌گیرد. جابه‌جایی مواد فقط طی انتقال فعال و با مصرف انرژی انجام می‌شود -

۴۳- کدام مورد در خصوص دستگاه دفع ادرار انسان، درست است؟

(۱) سرخرگ کلیه چپ در پایین محل اتصال میزنای به کلیه همان سمت، منشعب می‌گردد.

(۲) سیاهرگ کلیه راست با عبور از جلوی سرخرگ ائورت به بزرگ سیاهرگ زیرین می‌ریزد.

(۳) میزنای چپ و راست به منظور تخلیه ادرار به مثانه، به دیواره بالایی آن متصل می‌شوند.

(۴) طول سیاهرگ خروجی از کلیه چپ نسبت به طول سرخرگ ورودی به آن بیشتر است. ۴۴-

کدام مورد، برای کامل کردن عبارت زیر مناسب است؟

« هر دو مرحله‌ای از فرایند تشکیل ادرار در نفرون که یکدیگر انجام می‌شوند، از نظر.» دارند.

(۱) هم‌جهت - قابلیت انجام در نوعی ساختار لوله‌ای شکل و پیچ‌خورده در نفرون، با هم شباهت

راکیزه‌های عمود بر غشای پایه، با هم تفاوت (۲) در خلاف جهت - قابلیت به انجام رسیدن در یاخته‌هایی با

۴۵- چند مورد برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«هر دو مرحله از فرایند تشکیل ادراری که خوانند به صورت فعال انجام شوند، می توانند در دقیقاً در خلاف جهت یکدیگرند و

یاخته‌هایی از گردبوزه (نفرون) انسان به انجام برسند. که.» دارند.

(الف) بافت پیوندی چربی در زیر غشای پایه

(ب) در بخش‌های لوله‌ای و غیرپیچیده قرار

(ج) آخرین فرایندهای تشکیل ادرار را برعهده

(د) شبکه‌ای از کیسه‌ها و لوله‌ها را در مجاورت هسته

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۴۶- با توجه به انواع جانوران مطرح شده در کتاب درسی دهم، کدام مورد عبارت زیر را به‌طور مناسب تکمیل می‌کند؟

«نوعی جانور... که... ضمن... تنظیم اسمزی، دفع مواد زائد نیتروژن دار یا دفع برخی مواد معدنی موجود در محیط داخلی

پیکر خود... به... کمک... انجام دهد.»

(۱) داشتن سامانه گردش باز، جذب آب را به کمک یاخته‌های استوانه‌ای شکل در لوله گوارش انجام لوله‌ای می‌تواند - ساختارهای می‌دهد،

متصل به راست‌روده

(۲) تولید ادرار به مقدار کم و رقیق، میزان نوشیدن آب با فشار اسمزی مایعات بدن جانور نسبت به محیط، رابطه عکس دارد، می‌تواند - سطوح

تنفسی قرار گرفته در دو طرف بدن

(۳) عدم رسوب کلسیم در اسکلت درونی آن، مولکول اکسیژن را از آبی با فشار اسمزی بیشتر نسبت به بدن خود می‌گیرد، نمی‌تواند - غدد

برون‌ریز در دیواره اندامی گوارشی

(۴) تغییر تعداد حفرات قلب خود حین بلوغ، فشار اسمزی خون خود را هنگام خشکی به‌واسطه مثانه کاهش می‌دهد، نمی‌تواند - ساختارهای

مستقر در نزدیک اندام بینایی

۴۷- کدام گزینه در ارتباط با ماهیان آب شیرین برخلاف ماهیان آب شور به‌طور حتم صادق است؟

(۱) برخی یون‌های موجود در فضای بین‌یاخته‌ای توسط اندام تنفسی آن‌ها به خارج بدن دفع می‌شوند.

(۲) به منظور جلوگیری از تجمع آب و مایعات در بدن خود، آب زیادی در ادرار دفع می‌کنند.

(۳) به کمک برخی غدد برون‌ریز، مایع نمکی غلیظ را به درون روده انتقال می‌دهند.

(۴) در شرایطی مقدار بازجذب آب از مثانه به مویرگ‌ها را افزایش می‌دهند. ۴۸-

کدام گزینه عبارت زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«در همه مهره‌دارانی... که... به حفظ فشار اسمزی خون کمک می‌کند.»

(۱) ساکن آب شوراند و تنفس آبششی دارند، دفع یون‌ها از اندام تنفسی

(۲) کلیه آنها توانمندی زیادی در بازجذب آب دارد، غدد نمکی

(۳) تنفس پوستی دارند، بازجذب آب به‌صورت فعال از مثانه

(۴) ساکن آب شوراند، غدد راست‌روده‌ای

۴۹- کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«طبق اطلاعات کتاب درسی، به‌طور معمول جانورانی که سامانه دفعی مرتبط با روده دارند...»

(۱) بعضی از - خون پراکسیژن را توسط سیاهرگ از ساختار تنفسی دور می‌کنند.

(۲) همه - مایعی را بلافاصله پیش از ورود به قلب خود، از نوعی دریچه عبور

(۳) بعضی از - واجد کلیه بوده و حجم زیادی از آب را به شکل ادرار رقیق از بدن خود دفع می‌کنند.

(۴) همه - هر یک از این ساختارهای دفعی از طریق یک مجرای مخصوص به لوله گوارش تخلیه می‌شوند.

۵۰- مطابق اطلاعات کتاب درسی، ساختارهایی در جانوران مهره‌دار وجود دارند که تنظیم اسمزی بدن را بدون دفع مواد زائد نیتروژن دار

صورت می‌دهند. کدام گزینه، مواردی را نشان می‌دهد که می‌توان به گروهی از جانداران واجد این ساختارها نسبت داد؟

(الف) ساختار کلیه در بدن آن‌ها توانمندی زیادی در بازجذب مولکول‌های آب دارد.

(ب) خون خروجی از اندام‌های حرکتی فرستاده می‌شود. بطن‌ها جهت تبادل گاز تنفسی به

(ج) تولید می‌دهند. یاخته‌های بنیادی مغز استخوان صورت یاخته‌های خونی خود را بدون دخالت

(د) نسبت فشار اسمزی مایعات درون بدن به فشار اسمزی آب محل زندگی آن‌ها، کم‌تر از یک است.

(۱) فقط «ب» و «ج»

(۲) «الف»، «ج» و «د»

(۳) فقط «الف» و «د»

(۴) «الف»، «ب»، «ج» و «د»

آزمون ۳ آذرماه دوازدهم تجربی

۲

نام درس	تعداد سؤال	زمان پیشنهادی
فیزیک ۳	۱۰	۴۵ دقیقه
زوج کتاب فیزیک ۱	۲۰	
زوج کتاب فیزیک ۲		
شیمی ۳	۱۰	۳۰ دقیقه
زوج کتاب شیمی ۱	۲۰	
زوج کتاب شیمی ۲		

طراحان سؤال (به ترتیب حروف الفبا)

فیزیک

علیرضا آذری - علی اکبریان کیاسری - حسن الهی - عبدالرضا امینی نسب - احسان ایرانی - کاظم بانان - امیرحسین برادران - حامد جمشیدیان - آزاد حسینی نژاد - سیدعلی حیدری - ویدا حیدری جماران - فرزاد رحیمی - محمدامین سلمانی - سعید شرق - مهدی شریفی - مریم شیخ‌مومو - میلاد طاهر عزیزی - حسین عبدوی نژاد - صالح فومن بهجت - پدram قلعه شاخانی - مصطفی کیانی - غلامرضا محبی - امیرمحمد محسن‌زاده - احمد مرادی پور - احسان مطلبی - محمود منصور - مجید میرزایی - امیراحمد میرسعید - مجتبی نکوئیان

شیمی

صلاح الدین ابراهیمی - عین الله ابوالفتحی - سیدعلی اشرفی - آرمان اکبری - حامد الهوپردیان - علی امینی - محسن بابامیری - عامر برزیگر - حامد پویان نظر - مسعود جعفری - محمدرضا جمشیدی - امیر حاتمیان - میرحسن حسینی - ارژنگ خانلری - عبدالرضا دادخواه - امین دارابی - حسن رحمتی کوننده - علی رحیمی - رسول رزمجویی - سیدرضا رضوی - رضا سلیمانی - مهدی سهامی - مسعود طبرسا - امیرحسین طیبی - رسول عابدینی زواره - عرفان علیزاده - احمد عیسوند - سیدمهدی غفوری - فرزاد فتحی پور - میثم کیانی - پوریا محمدی - کیارش معدنی - هادی مهری‌زاده - حسین ناصر ثانی - امین نوروزی - سید رحیم هاشمی دهکردی - مزگان یاری

گروه علمی تولید آزمون

نام درس	گزینشگر	مسئول درس	ویراستار استاد	گروه ویراستاری	بازبین نهایی	مؤلف پاسخنامه	مؤلف درسنامه
فیزیک	امیرحسین برادران	امیرحسین برادران	نیلگون سپاس	سعید ناصری - امیرحسین منفرد مهدی خوش‌نویس - سید امیر پرینچی مهدی ونکی - امیر پایمزد	دیاکو فاروقی	مصطفی کیانی	مبین مغاللو
شیمی	مسعود جعفری	رامین آزادی	محمد حسن زاده مقدم	حسین ربانی‌نیا - مهدی سهامی سلطانی سامان عزیزی - مبین مغاللو - محمدجواد نصر	دیاکو فاروقی	فرزاد نجفی کرمی	کوثر گلیج

گروه اجرایی تولید آزمون

مدیر گروه آزمون	مسئول دفترچه آزمون	مسئول دفترچه درسنامه	حروف نگار
زهرا سادات غیائی	امیرحسین منفرد	علی رفیعیان	سیده صدیقه میرغیائی

گروه مستندسازی و اجرای مصوبات + نظارت چاپ

مدیر گروه مستندسازی	مدیر گروه مستندسازی	مدیر گروه مستندسازی
مسئول دفترچه مستندسازی	مسئول دفترچه مستندسازی	مسئول دفترچه مستندسازی
گروه مستندسازی درس فیزیک	گروه مستندسازی درس فیزیک	گروه مستندسازی درس فیزیک
گروه مستندسازی درس شیمی	گروه مستندسازی درس شیمی	گروه مستندسازی درس شیمی
ناظر چاپ	ناظر چاپ	ناظر چاپ

با کارنامه پروژه ای آشنا شوید

آزمون ۱۷ آذر (آزمون بعد) یک ایستگاه جبرانی برای درس‌های دوازدهم است. پروژه دوم برنامه راهبردی هم در این آزمون به پایان می‌رسد.

پایان هر پروژه کارنامه پروژه ای دریافت می‌کنید.

این کارنامه با مقایسه میانگین ترازتان در آزمون‌های ابتدایی با آزمون‌های پایانی همراه با داشتن محاسبه‌ی میزان تغییرات تراز، درواقع فیلم رفتار شما از آزمون‌های ابتدایی تا پایان پروژه‌ی برنامه‌ی راهبردی است.

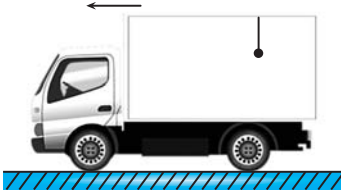
برای دریافت اخبار گروه تجربی و مطالب درسی به کانال @zistkanoon2 مراجعه کنید.

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

دینامیک

فیزیک ۳: صفحه‌های: ۲۷ تا ۳۷

۵۱- کامیونی که ساکن است ناگهان بر روی خط راست شروع به حرکت آسان می‌کند. در این حالت آونگی که به سقف کامیون بسته شده است، به طرف منحرف می‌شود، این پدیده با قانون نیوتون قابل توجیه است.



- (۱) عقب - سوم
- (۲) جلو - اول
- (۳) جلو - سوم
- (۴) عقب - اول

۵۲- مطابق شکل، دو شخص به جرم‌های m_1 و m_2 که $m_1 = 2m_2$ می‌باشد، با کفش‌های چرخ‌دار

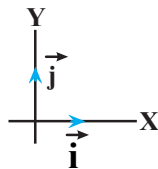
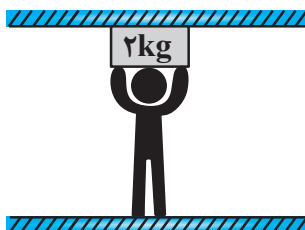


در یک سالن مسطح و بدون اصطکاک روبه‌روی هم ایستاده‌اند و به مدت ۴s به یکدیگر نیروی ثابت وارد می‌کنند و پس از آن تماس کف دست آن‌ها با یکدیگر قطع می‌شود و از هم جدا می‌شوند. چه تعداد از عبارتهای زیر در مورد این اشخاص درست است؟
الف) چون بزرگی نیرویی که دو شخص به یکدیگر وارد می‌کنند با هم برابر است، شتاب حرکت آن‌ها یکسان می‌باشد.

ب) ۲ ثانیه قبل از جدا شدن، اندازه نیرویی که شخص سنگین‌تر به شخص سبک‌تر وارد می‌کند، بزرگتر است.
ج) پس از جدا شدن، شخص (۲) زودتر از شخص (۱) متوقف می‌شود.

- (۱) صفر
- (۲) ۱
- (۳) ۲
- (۴) ۳

۵۳- مطابق شکل زیر، شخصی به جرم 80kg روی یک سطح افقی ایستاده و مجموعه در حال تعادل است. اگر بزرگی نیرویی که شخص به جسم وارد می‌کند، 120N باشد، نیرویی که شخص به سطح افقی زیرین وارد می‌کند و نیروی عمودی سطح وارد بر



جسم به ترتیب از راست به چپ در SI کدام است؟ ($g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$)

- (۱) $-92\vec{j}$ ، $-100\vec{j}$
- (۲) $-92\vec{j}$ ، $100\vec{j}$
- (۳) $68\vec{j}$ ، $-140\vec{j}$
- (۴) $-68\vec{j}$ ، $-140\vec{j}$

محل انجام محاسبات

دو سؤال ساده‌تر هر درس:

از پارسال دو سؤال ساده‌تر هر درس را پس از هر آزمون مشخص می‌کنیم تا شما متوجه شوید آیا به دو سؤال ساده‌ی هر درس پاسخ صحیح داده اید یا آن‌ها را بدون پاسخ گذاشته اید یا اشتباه حل کرده اید؟ بررسی دو سؤال ساده‌ی هر درس به شما کمک می‌کند، پیشرفت سریع‌تری داشته باشید.

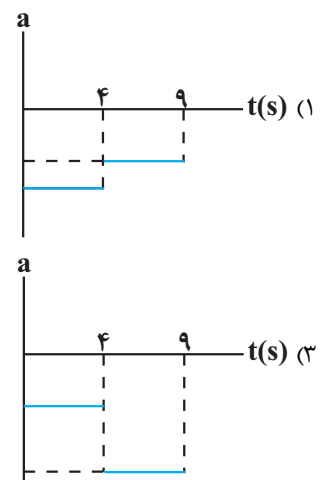
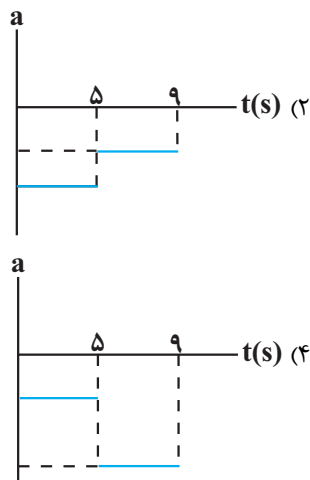
۵۴- متحرکی با شتاب ثابت روی خط راست در حال حرکت است چند مورد از گزاره‌های زیر در مورد این متحرک الزاماً صحیح است؟

- (آ) اگر بزرگی نیروی خالص وارد بر متحرک افزایش یابد بزرگی شتاب آن افزایش می‌یابد.
 (ب) در هر بازه زمانی دلخواه بردار تغییرات سرعت با بردار نیروی خالص وارد بر آن هم جهت است.
 (پ) اگر نیروهای وارد بر متحرک متوازن شوند، متحرک با تندی ثابت به حرکت خود ادامه می‌دهد.
 (ت) اگر بزرگی نیروی خالص وارد بر متحرک کاهش یابد تندی متحرک نیز کاهش می‌یابد.
 (ث) اگر جهت نیروی خالص وارد بر جسم عکس شود، در ابتدا تندی متحرک کاهش می‌یابد.

(۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۵

۵۵- گلوله‌ای را از سطح زمین به سمت بالا پرتاب می‌کنیم و گلوله بعد از ۹s به محل پرتاب باز می‌گردد. اگر اندازه نیروی مقاومت

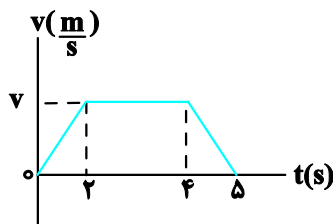
هوا از لحظه پرتاب گلوله تا لحظه رسیدن مجدد آن به محل پرتاب ثابت و یکسان باشد، کدام گزینه می‌تواند نمودار شتاب بر حسب زمان این گلوله باشد؟ (جهت بالا، مثبت فرض شود).



۵۶- نمودار سرعت - زمان آسانسوری که از طبقه همکف تا طبقه چهارم می‌رود، به صورت زیر است. شخصی به جرم 60 kg روی

ترازویی در این آسانسور ایستاده است. اگر نسبت بیشترین عددی که ترازو نشان می‌دهد به کمترین عددی که ترازو نشان

می‌دهد $\frac{13}{4}$ باشد، v چند متر بر ثانیه است؟ ($g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}$)



(۱) ۳

(۲) ۶

(۳) ۸

(۴) ۴

۵۷- چتربازی به جرم 50kg در مبدأ زمان از هواپیمای ساکن به بیرون می‌پرد و پس از 20m سقوط چتر خود را باز می‌کند. اگر نیروی مقاومت هوا به شخص چتر باز تقریباً ناچیز و در برابر چتر ثابت و برابر 1000N باشد، چند ثانیه پس از پریدن از هواپیما،

تندی چتر باز برای دومین بار به $5\frac{\text{m}}{\text{s}}$ می‌رسد؟ $(g = 10\frac{\text{m}}{\text{s}^2})$

(۱) ۱/۵

(۲) ۲/۵

(۳) ۱

(۴) ۳/۵

۵۸- یک بالون هوای داغ به جرم کل 50kg با شتاب ثابت $4\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ در راستای قائم به‌طور تندشونده در حال پایین آمدن است. با

فرض آن‌که نیروی مقاومت هوای وارد بر بالون در طول مسیر حرکت آن ثابت باشد، چه جرمی را برحسب کیلوگرم از بالون بیرون

ببندازیم تا با شتابی به بزرگی $5\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ به‌طور کندشونده به طرف پایین حرکت کند؟ $(g = 10\frac{\text{m}}{\text{s}^2})$

(۴) ۴۰۰

(۳) ۳۰۰

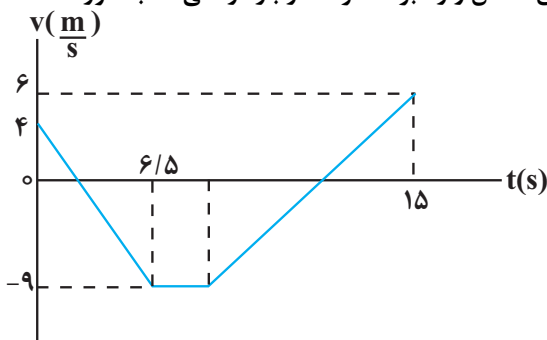
(۲) ۲۰۰

(۱) ۱۰۰

۵۹- نمودار سرعت-زمان متحرکی به جرم 3kg مطابق شکل زیر است. اگر مسافت طی شده توسط متحرک در مدت زمانی که

خلاف جهت محور x حرکت می‌کند، برابر با $49/5\text{m}$ باشد، بردار نیروی خالص وارد بر متحرک در بازه زمانی که به‌صورت

تندشونده در جهت محور x حرکت می‌کند، در SI کدام است؟



(۱) $2\vec{i}$

(۲) $6\vec{i}$

(۳) $2/4\vec{i}$

(۴) $12\vec{i}$

۶۰- نمودار مکان-زمان جسمی به جرم 3kg که در ابتدای حرکت، دو نیروی هم‌راستای افقی \vec{F}_1 و \vec{F}_2 به آن وارد می‌شود،

مطابق شکل زیر است. متحرک در مبدأ زمان با تندی $6\frac{\text{m}}{\text{s}}$ از مبدأ مکان عبور می‌کند و در لحظه‌ای که برای اولین بار تندی آن

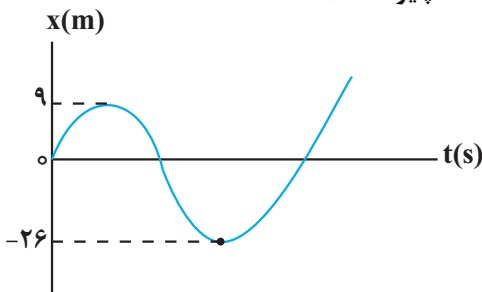
به $10\frac{\text{m}}{\text{s}}$ می‌رسد، نیروی \vec{F}_1 حذف می‌شود. $|\vec{F}_1 - \vec{F}_2|$ چند نیوتون است؟ (اصطکاک ناچیز است.)

(۱) ۱۲

(۲) ۲۷

(۳) ۳۶

(۴) ۲۴



وقت پیشنهادی: ۳۰ دقیقه

دما و گرما

فیزیک ۱: صفحه‌های: ۸۳ تا ۱۰۲

۶۱- دمای جسمی 323K است. دمای این جسم برحسب درجه سلسیوس و درجه فارنهایت به ترتیب مطابق کدام گزینه است؟

(۱) $132, 50$

(۲) $122, 50$

(۳) $132, 59$

(۴) $122, 59$

۶۲- یک دماسنج با درجه بندی نامشخص، دمای ذوب یخ را در فشار 1atm ، 40 درجه و دمای جوش آب را در فشار 1atm ، 90

درجه نشان می‌دهد. این دماسنج، دمای آب 30°C را چند درجه نشان خواهد داد؟

(۱) 50

(۲) 55

(۳) 70

(۴) 75

۶۳- درون ظرفی به حجم 500cm^3 ، مقدار 490cm^3 مایع در دمای 20°C وجود دارد. دمای ظرف و مایع را به چند درجه

سلسیوس برسانیم تا $13/75\text{cm}^3$ از مایع، درون ظرف سرریز شود؟ ($\beta = 1 \times 10^{-3}\text{K}^{-1}$ ، $\alpha = 1 \times 10^{-5}\text{K}^{-1}$)

(۱) 50

(۲) 70

(۳) 60

(۴) 80

۶۴- سه جسم A، B و C که دمای اولیه آن‌ها به ترتیب 5°C ، 10°C و 30°C است را در تماس با یکدیگر قرار می‌دهیم. اگر پس از

تعادل گرمایی دمای هر یک برابر 10°C شود، ظرفیت گرمایی جسم C چند برابر ظرفیت گرمایی جسم A است؟

(۱) $\frac{1}{8}$

(۲) 8

(۳) 4

(۴) $\frac{1}{4}$

محل انجام محاسبات

۶۵- اگر دمای جسمی برحسب درجه فارنهایت، ۲۵ درصد کاهش یابد، دمای آن برحسب درجه سلسیوس، $\frac{7}{9}$ برابر می شود. دمای

اولیه جسم چند کلوین است؟

(۱) ۱۶۰-

(۲) ۲۰۰-

(۳) ۷۳

(۴) ۱۱۳

۶۶- چه تعداد از عبارتهای زیر درست است؟

(آ) دما کمیتی است که میزان سردی و گرمی جسم را مشخص می کند.

(ب) در ساده ترین و رایج ترین نوع دماسنجها، کمیت دماسنجی، ارتفاع مایع درون لوله دماسنج است.

(پ) کمترین دمای ممکن، برابر با $273/15-$ کلوین است.

(ت) دماسنج بیشینه - کمینه معمولاً در مراکز پرورش گل و گیاه، باغداری، هواشناسی و ... به کار می رود که جزو دماسنجهای معیار است.

(ث) دماسنج ترموکوپل، به دلیل هزینه بر بودن تجهیزات آن، از مجموعه دماسنجهای معیار کنار گذاشته شد.

(۴) ۴

(۳) ۲

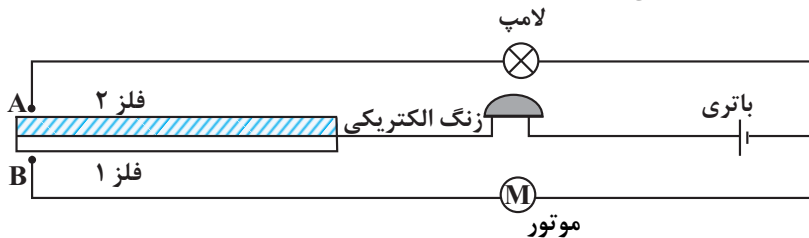
(۲) ۳

(۱) صفر

۶۷- شکل زیر یک دماسنج نواری دوفلزه را نشان می دهد که به عنوان ترموستات در مدار استفاده می شود و با خم شدن به سمت

بالا یا پایین و ایجاد اتصال می تواند لامپ یا موتور را روشن کند. اگر با افزایش دمای یکسان، فلز (۱) بیشتر از فلز (۲) منبسط

شود، با گرم کردن نوار دوفلزه، کدامیک از اجزای مدار روشن می شود؟



(۱) فقط زنگ الکتریکی

(۲) لامپ و زنگ الکتریکی

(۳) موتور و زنگ الکتریکی

(۴) موتور، لامپ و زنگ الکتریکی

۶۸- طول دو میله A و B در دمای صفر درجه سلسیوس به ترتیب برابر ۵cm و ۲۰cm است. اگر دمای میله A را $100^{\circ}C$

افزایش دهیم، دمای میله B را چند درجه سلسیوس افزایش دهیم تا تغییر طول میله A دو برابر تغییر طول میله B شود؟

$$\left(\alpha_A = 1/2 \times 10^{-5} \frac{1}{^{\circ}C}, \alpha_B = 1/5 \times 10^{-5} \frac{1}{^{\circ}C} \right)$$

(۲) ۱۰۰

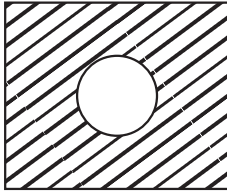
(۱) ۴۰

(۴) ۲۵۰

(۳) ۱۲۵

۶۹- شکل زیر یک ورقه فلزی را نشان می‌دهد که یک حفره دایره‌ای به قطر 10 cm بر روی آن وجود دارد. اگر دمای این ورقه را 20° C

افزایش دهیم، مساحت حفره دایره‌ای چند درصد افزایش خواهد یافت؟ (ضریب انبساط سطحی فلز $\frac{1}{5} \times 10^{-5}$ است.)



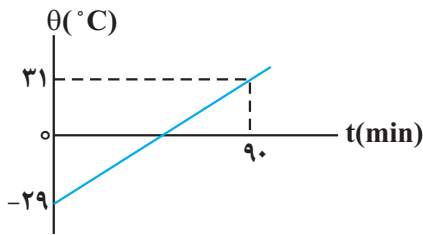
(۱) $0/03$

(۲) $0/015$

(۳) $0/5$

(۴) ۱

۷۰- جرم جسمی 2 kg است و نمودار تغییر دمای آن بر حسب زمان مطابق شکل زیر می‌باشد. اگر در هر ساعت با آهنگ یکنواخت



60 kJ به این جسم گرما بدهیم، گرمای ویژه آن در SI چقدر است؟

(۱) 500

(۲) 750

(۳) 600

(۴) 900

۷۱- یک گلوله آلومینیومی به جرم 1 kg و دمای 75° C را داخل 400 g آب 5° C قرار می‌دهیم. اگر دمای تعادل 35° C شود، در این فرایند مجموعه آب و گلوله آلومینیومی ژول گرما. است.

$$(c_{\text{آب}} = 4200 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{C}}, c_{\text{آلومینیوم}} = 900 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{C}})$$

(۱) 14400 ، گرفته

(۲) 14400 ، از دست داده

(۳) 86400 ، گرفته

(۴) 86400 ، از دست داده

۷۲- برای اندازه‌گیری گرمای ویژه فلزی با جنس نامعلوم، قطعه‌ای 250 گرمی از آن را تا 100° C گرم می‌کنیم و سپس آن را در

گرماسنجی با ظرفیت گرمایی $1800 \frac{\text{J}}{\text{K}}$ که حاوی 500 g آب با دمای اولیه 18° C است، می‌اندازیم. اگر دمای نهایی مجموعه

20° C شود، ظرفیت گرمایی ویژه فلز با جنس نامعلوم، چند واحد SI است؟ $(c_{\text{آب}} = 4/2 \frac{\text{kJ}}{\text{kg} \cdot \text{K}})$

(۱) 390

(۲) 490

(۳) 600

(۴) 425

۷۳- اگر به فلزی به جرم 5 kg و ظرفیت گرمایی $250 \frac{\text{J}}{\text{F}}$ به اندازه 9450 J گرما بدهیم، دمای آن از 15° C به θ می‌رسد. θ

چند کلوین است؟ (از اتلاف گرما صرف نظر نمایید.)

(۱) 330

(۲) 309

(۳) 315

(۴) 294

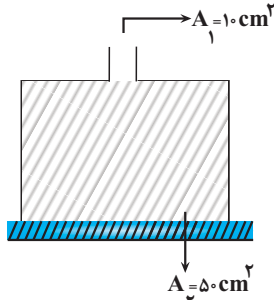
۷۴- درون گرماسنجی به ظرفیت گرمایی $\frac{J}{C}$ که حاوی $300g$ آب $17^{\circ}C$ است فلزی به جرم $400g$ و ظرفیت گرمایی ویژه $\frac{J}{kg \cdot F}$ و دمای $50^{\circ}C$ می‌اندازیم، وقتی دمای فلز به $13^{\circ}C$ می‌رسد آن را از گرماسنج خارج کرده و مقداری مایع به جرم $2kg$ با دمای $14^{\circ}C$ و ظرفیت گرمایی $\frac{J}{C}$ داخل گرماسنج می‌ریزیم. پس از تعادل گرمایی، دمای تعادل مجموعه چند درجهٔ سلسیوس است؟ $(c_{\text{آب}} = 4200 \frac{J}{kg \cdot C})$ (از تبادل گرما با محیط صرف نظر نمایید).

- ۲۳ (۱) ۲۷ (۲) ۳۰ (۳) ۲۸ (۴)

۷۵- اگر دمای یک قطعه آلیاژ را $1000^{\circ}C$ افزایش دهیم، چگالی آن ۱۰ درصد کاهش می‌یابد. ضریب انبساط طولی آلیاژ چند K^{-1} است؟

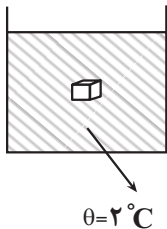
- 1×10^{-4} (۱) 3×10^{-4} (۲) $\frac{1}{3} \times 10^{-4}$ (۳) $\frac{1}{9} \times 10^{-4}$ (۴)

۷۶- مطابق شکل زیر درون یک ظرف که ابتدا و انتهای آن باز است. مایعی با دمای $20^{\circ}C$ می‌ریزیم، به طوری که قسمت پایین ظرف از این مایع به‌طور کامل پر شود. در این حالت نیرویی که از طرف مایع به سطح افق وارد می‌شود ۱۲ نیوتون است. اگر دمای مایع را به $70^{\circ}C$ برسانیم ظرف در آستانهٔ جدا شدن از سطح افق قرار می‌گیرد. با چشم‌پوشی از انبساط ظرف، جرم ظرف چند گرم است؟ $(g = 10 \frac{N}{kg}, \beta_{\text{مایع}} = 4 \times 10^{-3} \frac{1}{C}, \text{ و مایع سرریز نمی‌شود})$.

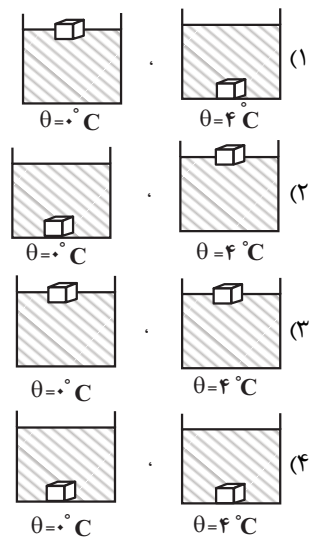


- ۸۰۰ (۱)
۶۰۰ (۲)
۲۵۸ (۳)
۱۰۰۰ (۴)

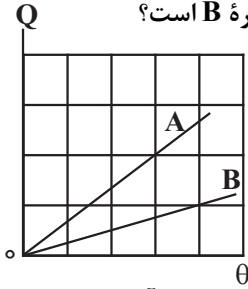
۷۷- شکل زیر، وضعیت قرارگیری جسمی را درون یک ظرف آب با دمای $2^{\circ}C$ نشان می‌دهد، وضعیت قرارگیری این جسم در آب



$4^{\circ}C$ و آب $0^{\circ}C$ مطابق کدام گزینه است؟ (از تغییرات حجم جسم صرف نظر کنید).



۷۸- نمودار گرمای داده شده برحسب دما به دو کره توپر A و B مطابق شکل زیر است. چگالی کره A $\frac{8}{10}$ برابر چگالی کره B و گرمای ویژه کره A دو برابر گرمای ویژه کره B است. اگر ضریب انبساط طولی کره A $\frac{1}{2}$ برابر ضریب انبساط طولی کره B باشد، در صورتی که دمای دو کره را یک اندازه افزایش دهیم، افزایش حجم کره A چند برابر افزایش حجم کره B است؟



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

۷۹- یک گلوله سربی به شعاع ۱cm و جرم ۴۴g در دمای 0°C قرار دارد. اگر دمای گلوله به 100°C برسد، چگالی آن چند کیلوگرم

بر متر مکعب و چگونه تغییر می کند؟ ($\pi=3$ و $\frac{1}{K} = 3 \times 10^{-5}$ سرب α)

- (۱) ۳۳، کاهش می یابد
(۲) ۳۳، افزایش می یابد
(۳) ۹۹، کاهش می یابد
(۴) ۹۹، افزایش می یابد

۸۰- به دو کره فلزی توپر A و B که جرم مساوی دارند و حجم کره B، ۴ برابر حجم کره A است، گرمای مساوی می دهیم. اگر گرمای ویژه A نصف گرمای ویژه B و ضریب انبساط خطی A نصف ضریب انبساط خطی B باشد، تغییر حجم کره A چند برابر تغییر حجم کره B است؟

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

وقت پیشنهادی: ۳۰ دقیقه

مغناطیس و القای الکترومغناطیسی

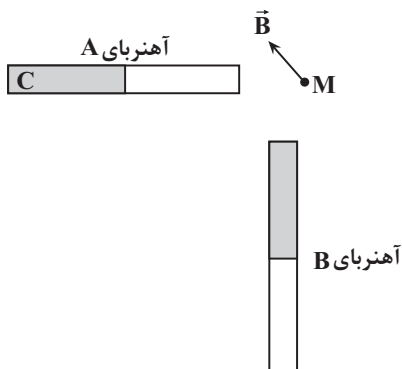
فیزیک ۲: صفحه های: ۶۵ تا ۸۵

۸۱- مطابق شکل زیر یک آهنربای بزرگ را شکسته و آن را به ۳ تیکه تبدیل می کنیم. جهت عقربه های مغناطیسی A و C به ترتیب از راست به چپ کدامند؟



- (۱) ← ، ←
(۲) → ، ←
(۳) ← ، →
(۴) → ، →

۸۲- میدان مغناطیسی خالص ناشی از دو آهنربای میله ای مشابه در نقطه M، مطابق شکل مقابل است در این حالت...C. قطب. آهنربای A است و اگر جای قطب های آهنربای B را عوض کنیم، میدان مغناطیسی خالص در نقطه M در جهت.



می گیرد. قرار

- (۱) N ، ↗
(۲) N ، ↘
(۳) S ، ↗
(۴) S ، ↘

محل انجام محاسبات

۸۳- با سیم روکش دار به قطر ۴mm و طول ۶۰m سیملوله ای به شعاع ۱۰cm ساخته ایم و جریان الکتریکی ۵A / از آن

می گذرانیم. بیشینه میدان مغناطیسی درون این سیملوله چند گاوس است؟ $(\mu_0 = 4\pi \times 10^{-7} \frac{T.m}{A}$ و $\pi = 3$)

۳ (۱)

۳۰ (۲)

۱/۵ (۳)

۱۵ (۴)

۸۴- میدان مغناطیسی یکنواختی به صورت $\vec{B} = (0/2T)\vec{i} + (0/3T)\vec{j}$ است. در این میدان مغناطیسی یکنواخت، از سیم راست و

بلندی که منطبق بر محور x است، جریان الکتریکی ثابت ۲۰A می گذرد. اندازه نیرویی که از طرف میدان مغناطیسی بر هر متر

از این سیم وارد می شود، چند نیوتون است؟

$3\sqrt{5}$ (۱)

$2\sqrt{13}$ (۲)

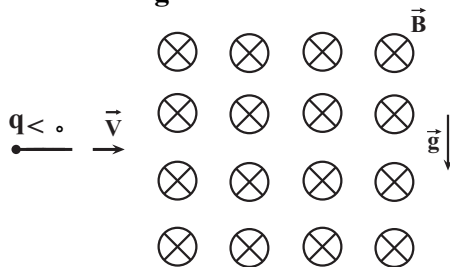
۴ (۳)

۶ (۴)

۸۵- مطابق شکل زیر، ذره ای به جرم ۳g و بار الکتریکی $-5\mu C$ با تندی $10^4 \frac{m}{s}$ در امتداد محور x وارد فضای می شود که

میدان های یکنواخت مغناطیسی و الکتریکی وجود دارد. اگر اندازه میدان مغناطیسی $0/2T$ باشد، اندازه میدان الکتریکی چند

نیوتون بر کولن و جهت آن به کدام سمت باشد، تا ذره در همان امتداد محور x به حرکت خود ادامه دهد؟ $(g = 10 \frac{N}{kg})$



۸۰۰۰ ، بالا (۱)

۴۰۰۰ ، پایین (۲)

۸۰۰۰ ، پایین (۳)

۴۰۰۰ ، بالا (۴)

۸۶- سیمی به طول ۳۱۴cm را به شکل سیملوله حول لوله پلاستیکی به شعاع ۵cm می پیچانیم و از آن جریان ۴۰A عبور

می دهیم. اگر اندازه میدان مغناطیسی حاصل از سیملوله در روی محور آن و به دور از لبه ها برابر $0/05T$ باشد، طول سیملوله

چند سانتی متر است؟ $(\mu_0 = 12 \times 10^{-7} \frac{T.m}{A}, \pi = 3/14)$

۰/۹۶ (۱)

۹/۶ (۲)

۴/۸ (۳)

۰/۴۸ (۴)

۸۷- ذره‌ای با بار الکتریکی $-4\mu\text{C}$ با سرعت $\vec{v} = (3 \times 10^5 \frac{\text{m}}{\text{s}})\vec{i} + (-4 \times 10^5 \frac{\text{m}}{\text{s}})\vec{j}$ وارد میدان مغناطیسی $\vec{B} = (3T)\vec{i} + (3T)\vec{j}$ می‌شود.

اندازه نیروی مغناطیسی وارد بر این ذره چند نیوتون است و جهت آن به کدام سمت می‌باشد؟

- (۱) $0/4$ ، درون سو
 (۲) $6/8$ ، درون سو
 (۳) $6/8$ ، برون سو
 (۴) $0/4$ ، برون سو

۸۸- خاصیت مغناطیسی مواد دیامغناطیسی، کدام است؟

- (۱) به‌طور طبیعی حوزه‌های مغناطیسی دارند و اگر تحت تأثیر میدان مغناطیسی خارجی قرار گیرند، تبدیل به آهنربای دائمی می‌شوند.
 (۲) اتم‌های این مواد خاصیت مغناطیسی دارند ولی حوزه‌های مغناطیسی قابل ملاحظه‌ای ندارند و به این دلیل میدان قابل ملاحظه‌ای ایجاد نمی‌کنند.
 (۳) اتم‌های این مواد به‌طور ذاتی فاقد خاصیت مغناطیسی‌اند و در حضور میدان مغناطیسی خارجی قوی، دو قطبی‌هایی در خلاف جهت میدان خارجی ایجاد می‌شود.
 (۴) به‌طور طبیعی فاقد حوزه‌های مغناطیسی می‌باشند ولی اگر تحت تأثیر میدان خارجی قرار گیرند، حوزه‌های مغناطیسی دائمی در جهت میدان خارجی ایجاد می‌شود.

۸۹- ذره‌ای با بار الکتریکی $q = -1.0\mu\text{C}$ با تندی $V = 150 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ عمود بر صفحه کاغذ و به سمت درون صفحه، وارد فضای می‌شود

که شامل میدان الکتریکی و مغناطیسی است. اگر میدان الکتریکی در SI به صورت $\vec{E} = 100\sqrt{3}\vec{i} - 100\vec{j}$ و میدان مغناطیسی در SI به صورت $\vec{B} = \vec{i} + \sqrt{3}\vec{j}$ باشد، اندازه برآیند نیروهای وارد بر ذره از طرف میدان‌های الکتریکی و مغناطیسی در لحظه ورود ذره به این فضا چند میلی نیوتون می‌باشد؟

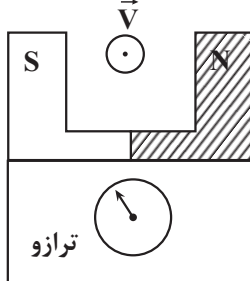
- (۱) ۱
 (۲) ۲
 (۳) ۳
 (۴) ۵

۹۰- مطابق شکل زیر، آهنربایی که بزرگی میدان مغناطیسی یکنواخت بین قطب‌هایش برابر $0/2$ گوس می‌باشد، روی یک ترازو

قرار دارد و در این حالت، ترازو عدد $1/8\text{N}$ را نشان می‌دهد. ذره‌ای با بار الکتریکی $q = -20\mu\text{C}$ با تندی $5 \times 10^7 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ بین دو

قطب آهنربا و عمود بر صفحه کاغذ و به طرف بیرون صفحه پرتاب می‌شود. عددی که ترازو در مدت زمان عبور ذره از فضای بین

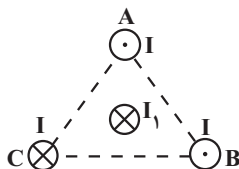
دو قطب آهنربا نشان می‌دهد، چند نیوتون است؟



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

۹۱- مطابق شکل زیر، سه سیم راست و موازی حامل جریان‌های هم‌اندازه I در سه رأس مثلث متساوی‌الاضلاع به‌صورت عمود بر

صفحه، ثابت شده‌اند و سیم با جریان I_1 ، عمود بر صفحه، از مرکز این مثلث می‌گذرد. جهت برآیند نیروهای وارد بر سیم I_1 به

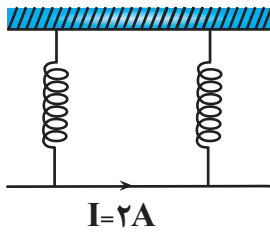


کدام سمت است؟

- (۱) ↙
 (۲) ↗
 (۳) ↘
 (۴) ↖

۹۲- مطابق شکل زیر، سیمی به طول 70cm و جرم 16g در یک میدان مغناطیسی یکنواخت به حال تعادل است. اگر هریک از

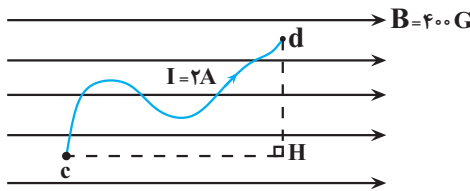
نیروسنج‌ها 10mN را نشان دهند، اندازه میدان مغناطیسی چند تسلا و جهت آن به کدام سمت است؟ ($g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}$)



- (۱) درون سو ، ۰/۱
- (۲) برون سو ، ۰/۱
- (۳) برون سو ، ۰/۲
- (۴) درون سو ، ۰/۲

۹۳- در شکل زیر، نیروی خالص وارد بر سیم خمیده cd در میدان مغناطیسی یکنواخت، چند نیوتون و در چه جهتی است؟

($cH = 30\text{cm}, dH = 25\text{cm}$)

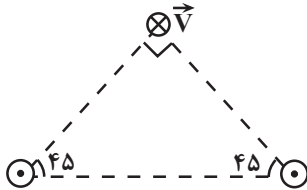


- (۱) برون سو ، ۰/۰۲
- (۲) درون سو ، ۰/۰۲
- (۳) درون سو ، ۰/۰۲۴
- (۴) برون سو ، ۰/۰۲۴

۹۴- مطابق شکل زیر، دو سیم راست و موازی با جریان‌های مشابه 2A در دو رأس مثلث قائم‌الزاویه‌ای قرار گرفته‌اند و ذره بارداری

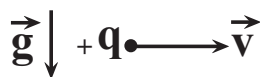
با بار $q = -2\mu\text{C}$ ، با تندی $10^4 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ ، به صورت درون سو از رأس قائمه مثلث عبور می‌کند. اگر اندازه میدان مغناطیسی هریک از

سیم‌ها در رأس قائمه مثلث 4G باشد، اندازه نیروی وارد بر ذره باردار چند میکرونیوتون و جهت آن به کدام سمت است؟



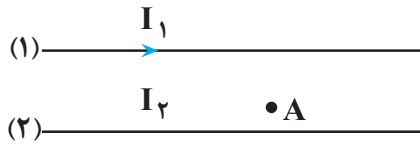
- (۱) بالا ، $4\sqrt{2}$
- (۲) پایین ، $8\sqrt{2}$
- (۳) بالا ، $8\sqrt{2}$
- (۴) پایین ، $4\sqrt{2}$

۹۵- مطابق شکل زیر، ذره بارداری به جرم m و بار $+q$ با سرعت افقی \vec{v} وارد میدان مغناطیسی که عمود بر راستای حرکت بار است، می‌شود. بزرگی و جهت میدان مغناطیسی چگونه باشد تا شتاب ذره در لحظه ورود به میدان برابر $2g$ و به سمت پایین



- باشد؟
- (۱) درون سو ، $\frac{mg}{qv}$
 - (۲) برون سو ، $\frac{2mg}{qv}$
 - (۳) برون سو ، $\frac{mg}{qv}$
 - (۴) درون سو ، $\frac{2mg}{qv}$

۹۶- در شکل زیر، از دو سیم موازی و بلند، جریان‌های الکتریکی عبور می‌کند. اگر میدان مغناطیسی برآیند در نقطه A برابر صفر باشد، کدام مورد درست است؟



- (۱) I_2 در خلاف جهت I_1 و کوچکتر از آن است.
 (۲) I_2 در خلاف جهت I_1 و بزرگتر از آن است.
 (۳) I_2 هم جهت با I_1 و بزرگتر از آن است.
 (۴) I_2 هم جهت با I_1 و کوچکتر از آن است.

۹۷- سیم راستی به طول 8cm و جرم 2g حامل جریان I درون میدان مغناطیسی زمین (به طرف شمال)، در راستای غرب - شرق از یک نیروسنج آویزان و به حال تعادل است. اگر اندازه میدان مغناطیسی زمین در محل سیم $5/0$ گاوس و نیروسنج عدد

16N را نشان دهد، اندازه جریان عبوری از سیم چند آمپر و جهت آن به کدام سمت است؟ ($g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}$)

- (۱) $2/0$ ، غرب
 (۲) 1000 ، غرب
 (۳) $2/0$ ، شرق
 (۴) 1000 ، شرق

۹۸- کدام یک از گزاره‌های زیر درست بیان شده است؟

الف) دوقطبی‌های مغناطیسی در مواد پارامغناطیسی، همگی در یک سو قرار دارند.

ب) اتم‌های مواد فرومغناطیسی به‌طور ذاتی دارای دوقطبی مغناطیسی هستند.

پ) در میدان‌های مغناطیسی قوی، مواد پارامغناطیسی خاصیت مغناطیسی ضعیف و موقت پیدا می‌کنند.

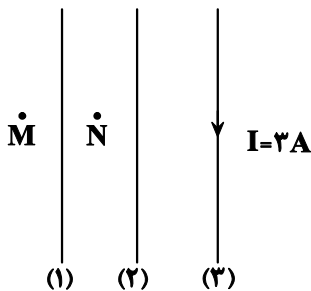
- (۱) الف و پ (۲) ب و پ (۳) الف، ب و پ (۴) الف و ب

۹۹- در کدام دسته از مواد مغناطیسی، اتم‌ها به‌طور ذاتی فاقد خاصیت مغناطیسی‌اند و در حضور میدان مغناطیسی خاصیت

مغناطیسی به اتم‌های آن‌ها القا می‌شود؟

(۱) مواد پارامغناطیسی (۲) مواد دیامغناطیسی

(۳) مواد فرومغناطیسی نرم (۴) مواد فرومغناطیسی سخت



۱۰۰- در شکل مقابل از دو سیم راست، بلند و موازی (۱) و (۲) جریان‌های ثابتی عبور می‌کند

و میدان برآیند حاصل از این دو سیم در نقطه M برابر صفر و در نقطه N برونسو است.

اگر بزرگی میدان مغناطیسی هریک از این دو سیم در محل سیم (۳) برابر 400 گاوس

و 600 گاوس باشد، برآیند نیروی مغناطیسی وارد بر 50 سانتی‌متر از سیم (۳) از طرف

دو سیم دیگر چند نیوتون و در چه جهت است؟

- (۱) $15/0$ ، چپ
 (۲) $3/0$ ، چپ
 (۳) $15/0$ ، راست
 (۴) $3/0$ ، راست

وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

آسایش و رفاه در سایه شیمی
شیمی ۳: صفحه‌های: ۳۷ تا ۴۴

کدام یک از گزینه‌ها متفاوت است؟ گزینه‌های زیر از نظر درستی یا نادرستی با سایر

۱۰۱-

- (۱) اگرچه انرژی الکتریکی تولید شده به کمک علم الکتروشیمی، پاک است ولی هزینه اقتصادی زیادی تحمیل می‌کند.
 - (۲) سمک نمونه‌ای از فناوری‌های نشان دهنده نقش الکتروشیمی در آسایش و رفاه در زندگی است.
 - (۳) دو رکن اساسی تحقق فناوری‌های توسعه یافته به کمک علم الکتروشیمی، دستیابی به مواد مناسب و شرایط صحیح برای انجام واکنش‌های مورد نظر است.
 - (۴) سینتیک شیمیایی و گرمایشی برخلاف الکتروشیمی، شاخه‌هایی از علم شیمی هستند که به تولید مواد کمک می‌کنند. ۱۰۲-
- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

آن‌ها در شرایط مناسب به یکدیگر است. الف) تنها راه بهره‌گیری از انرژی ذخیره شده در فلزها، اتصال

ب) در فناوری‌های مختلف پرکاربردترین شکل انرژی، انرژی الکتریکی است.

پ) چراغ خورشیدی یک ابزار روشنائی است که از لامپ LED، سلول خورشیدی و باتری قابل شارژ تشکیل شده است.

ت) باتری مولدی است که در آن با انجام واکنش‌های شیمیایی، انرژی الکتریکی تولید می‌شود.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۰۳- با توجه به جدول مقابل توضیحات شماره و مربوط به یک اکسنده و توضیحات مربوط به مربوط

توضیح	شماره
الکترون گیرنده است.	I
مواد دیگر را کاهش می‌دهد	II
خودش کاهش می‌یابد.	III
عدد اکسایش آن افزایش می‌یابد.	IV
همیشه یک فلز است.	V

(۱) I - II - III - IV

(۲) II - IV - V - III

(۳) I - IV - II - III

(۴) I - II - III - V

۱۰۴- کدام مطلب درباره واکنش موازنه نشده $\text{Al(s)} + \text{CuSO}_4(\text{aq}) \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3(\text{aq}) + \text{Cu(s)}$ به نادرستی بیان شده است؟

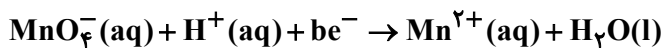
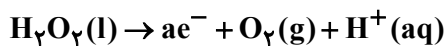
(۱) بر اثر واکنش اکسایش - کاهش دمای محلول پس از مدتی افزایش می‌یابد.

(۲) در این واکنش، هر اتم مس ۲ الکترون می‌گیرد و کاهش می‌یابد.

(۳) در این واکنش هر اتم آلومینیوم ۳ الکترون از دست می‌دهد و اکسایش می‌یابد.

(۴) مجموع ضرایب فراورده‌ها دو برابر ضریب گونه کاهنده می‌باشد.

۱۰۵- پس از موازنه معادله نیم‌واکنش‌ها مقدار $\frac{a}{b}$ کدام است؟



(۱) $\frac{1}{5}$ (۲) ۱

(۳) ۵ (۴) $\frac{2}{5}$

محل انجام محاسبات

بهترین درس شما در هر آزمون :

امسال کار جدیدی را از تابستان شروع کرده ایم : پس از هر آزمون بهترین درس شما را در آزمون روز جمعه برایتان پیامک می‌زنیم تا شما مهارت فراشناختی خودتان را تقویت کنید و روش‌هایی که اجرا کرده اید و سبب شده در آن درس، بهترین نمره و درصد و تراز را کسب کنید، برای خودتان، پشتیبان و اولیا توضیح دهید.

- ۱۰۶- با توجه به واکنشی که در گذشته در عکاسی به عنوان منبع نور استفاده می‌شد، چند مورد از مطالب زیر درست است؟
- در این فرایند الکترون‌ها از زیرلایه‌ای با $I = 0$ در یک اتم به زیرلایه‌ای با $I = 1$ در اتم دیگر انتقال می‌یابند.
 - در این واکنش $Mg(s)$ با نور خیره‌کننده‌ای در $O_2(g)$ می‌سوزد و $MgO(aq)$ تولید می‌شود.
 - عنصر اکسنده استفاده شده در این واکنش می‌تواند از تمامی فلزهای جدول تناوبی به جز طلا و پلاتین الکترون بگیرد.
 - اگر تیغه‌ای از جنس فلز استفاده شده در واکنش را در محلول‌هایی از کلسیم کلرید و روی سولفات قرار دهیم، دمای نهایی یکی از این محلول‌ها افزایش می‌یابد.

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

۱۰۷- کدام گزینه درست است؟

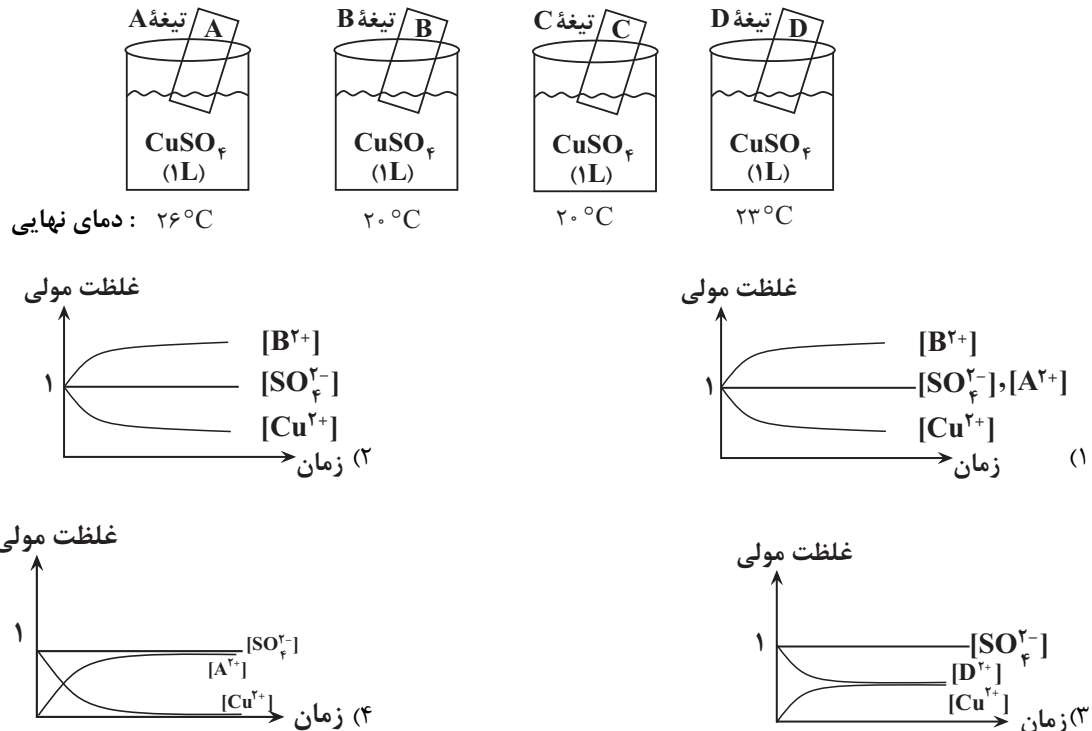
- هرگاه تیغه‌ای از جنس آهن را در محلول روی سولفات قرار دهیم، یون روی گونه اکسنده و فلز آهن گونه کاهنده خواهد بود.
- اگر در ظرف شماره ۱، تیغه آهنی و در ظرف شماره ۲، تیغه‌ای از جنس روی را در محلول مس (II) سولفات قرار دهیم، فرآورده‌های ظرف شماره ۱ پایدارتر خواهند بود.
- با قرار دادن تیغه‌هایی از جنس مس و روی در دو محلول آهن (II) سولفات و انجام واکنش‌های مربوطه، افزایش دما در ظرف حاوی فلز روی نسبت به ظرف حاوی فلز مس، کمتر خواهد بود.
- بین سه فلز آهن، روی و آلومینیوم، تنها فلز آلومینیوم قادر است که با محلول حاوی یون‌های دو فلز دیگر واکنش دهد.

۱۰۸- اگر مقایسه اکسندگی چهار کاتیون فلزی به صورت $A^{2+} > B^{2+} > C^{2+} > D^{2+}$ باشد، چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

- اگر B^{2+} یون روی باشد، آن‌گاه فلزهای A و D به ترتیب می‌توانند آهن و مس باشند.
- در واکنش‌های اکسایش - کاهش، اغلب فلزها کاهنده و همه نافلزها اکسنده هستند.
- با قرار دادن فلز B در محلولی از یون‌های $A^{2+}(aq)$ با دمای $26^\circ C$ ، دمای محلول دچار تغییر نمی‌شود.
- اگر واکنش $M + B^{2+} \rightarrow \dots$ در جهت رفت خودبه‌خودی و واکنش $M + A^{2+} \rightarrow \dots$ در جهت برگشت خودبه‌خودی باشد آن‌گاه قدرت اکسندگی این کاتیون‌ها به صورت $B^{2+} > A^{2+} > M^{n+}$ خواهد بود.

۱ (۴) ۲ (۳) ۳ (۲) ۴ (۱)

۱۰۹- در هر یک از شکل‌های زیر که شامل ۴ تیغه Cu ، Au ، Zn و Fe است، تغییر دمای مخلوط واکنش را نشان می‌دهد (دقت کنید دمای محلول در ابتدای شروع آزمایش 20°C فرض شده است و همچنین غلظت اولیه محلول CuSO_4 ، یک مولار فرض شود و یک مول از هر یک از فلزات وارد محلول شده است.)
با توجه به مطالب بالا، کدام نمودار تغییر غلظت یون‌های محلول را به درستی نشان می‌دهد؟



۱۱۰- نمونه‌ای ۴۰ گرمی از فلز منیزیم خالص را وارد محلولی حاوی کاتیون‌های Al^{3+} می‌کنیم. اگر پس از مدتی ۴۵ درصد از جرم تیغه کاسته شود، چند الکترون بین گونه‌های اکسند و کاهنده در این فرایند مبادله شده است؟ (فرض کنید ۵۰ درصد اتم‌های

فلزی تولید شده بر روی تیغه می‌نشینند.) ($\text{Mg} = 24, \text{Al} = 27: \text{g.mol}^{-1}$)

(۲) $7 / 224 \times 10^{23}$

(۱) $9 / 03 \times 10^{23}$

(۴) $14 / 448 \times 10^{23}$

(۳) $18 / 06 \times 10^{23}$

وقت پیشنهادی: ۲۰ دقیقه

رد پای گازها در زندگی + آب، آهنگ زندگی

شیمی ۱: صفحه‌های: ۷۰ تا ۹۸

۱۱۱- کدام عبارت درست است؟

- (۱) شیمی سبز، برپایه تولید و در نتیجه حذف مواد شیمیایی مضر استوار است.
- (۲) نشاسته به دلیل تولید شدن سوخت سبز از آن، از دیدگاه شیمی سبز اهمیت دارد.
- (۳) پلاستیک‌ها با پایه نفتی، با قیمت تمام شده کمتر، برخلاف پلاستیک‌های زیست تخریب‌پذیر، در مسیر توسعه پایدار هستند.
- (۴) گاز طبیعی برای تامین انرژی، از بنزین از هر نظر به صرفه‌تر است.

محل انجام محاسبات

۱۱۲- کدام یک از گزینه‌های زیر دربارهٔ اوزون و اکسیدهای نیتروژن، درست است؟

- می‌دهند. (۱) در استراتوسفر، مولکول‌های خطی سه‌اتمی، در محدودهٔ مشخصی تجمع‌یافته و لایهٔ اوزون را تشکیل
 (۲) در استراتوسفر، لایهٔ اوزون بخش عمدهٔ تابش فرابنفش را جذب کرده و تابش‌های پرانرژی‌تر می‌دارد. فروسرخ را به زمین گسیل
 (۳) در تروپوسفر، تنها هنگام رعدوبرق، گازهای نیتروژن و اکسیژن با هم ترکیب شده و منجر به تولید اکسیدهای قهوه‌ای‌رنگ نیتروژن می‌گردد.
 (۴) در تروپوسفر، بخش قابل توجهی از گاز اوزون، طی روز و در حضور نور خورشید از واکنش بین نیتروژن دی‌اکسید و اکسیژن حاصل می‌شود.

۱۱۳- همهٔ گزینه‌های زیر نادرست هستند، به‌جز؟

- (۱) فراوان‌ترین عنصر در جهان به شکل ترکیب‌های گوناگون یافت می‌شود.
 (۲) کارخانه قیمت تمام‌شدهٔ یک کالا را با حساب کردن کل هزینه‌هایی که به اقتصاد کشور تحمیل می‌کند و با در نظر گرفتن سود آن شرکت می‌کند. مشخص
 (۳) گاز هیدروژن به دلیل فراوان بودن و قیمت مناسب و تولید نکردن آلاینده در اثر سوختن، سوخت مناسبی می‌باشد.
 CO طراحی و متخصصان در شرکت‌های بزرگ خودرو و هواپیماهایی تولید می‌کنند که موتورهایی با انتشار کمترین مقدار (۴)
 و با هزینهٔ اقتصادی کم

داشته باشند.

۱۱۴- کدام مورد صحیح

است؟

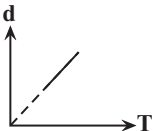
- (۱) ساختار هر ماده، تعیین‌کننده خواص و رفتار آن است.
 (۲) نسبت جفت الکترون پیوندی به ناپیوندی در اوزون بیشتر از اکسیژن است.
 (۳) تعداد جفت الکترون‌های پیوندی و ناپیوندی در اوزون برخلاف جرم مولی آن، $\frac{1}{5}$ برابر اکسیژن است.
 $\frac{1}{5} = \frac{1}{12} = \frac{1}{16}$



(الف) در شکل روبه‌رو، با افزودن یک وزنه به وزنه‌های روی پیستون در دمای ثابت، میزان برخورد مولکول‌های گازی به یکدیگر و دیوارهٔ محفظه، افزایش می‌یابد.

(ب) اگر تعداد اتم‌ها در دو محفظه با حجم‌ها و فشارهای برابر از گازهای CO_2 و Ar با یکدیگر برابر باشد، جنب‌وجوش ذرات در محفظهٔ حاوی Ar کمتر است.

(پ) نمودار «چگالی - دما» برای یک سیلندر حاوی گاز با پیستون روان، به صورت مقابل است.

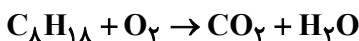


(ت) اگر شمار پیوندهای اشتراکی در دو نمونه از گازهای N_2 و CO در شرایط STP با یکدیگر برابر نباشد، به‌طور حتم چگالی این دو نمونه با یکدیگر نابرابر خواهد بود.

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

۱۱۶- متوسط مصرف سوخت نوعی اتومبیل در ازای پیمایش هر ۱۰۰ کیلومتر برابر $5/2$ لیتر C_8H_{18} است و اگر جرم CO_2 حاصل از آن در مسافت ۱۲۰۰ کیلومتر برابر ۱۳۵ کیلوگرم باشد، چگالی این سوخت بر حسب کیلوگرم بر لیتر چقدر است؟ (سوخت را

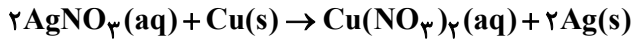
خالص با فرمول مولکولی C_8H_{18} در نظر بگیرید.) ($C = 12, O = 16, H = 1: g.mol^{-1}$)



- (۱) $0/7$ (۲) $0/97$ (۳) $0/83$ (۴) $0/9$

۱۱۷- به محلول $AgNO_3$ ، $1/2$ گرم پودر فلز مس اضافه می‌کنیم. مطابق واکنش زیر، $216/0$ گرم نقره تولید می‌شود. در این

شرایط جرم جامدی که در ته ظرف جمع می‌شود، چند گرم است؟ ($Cu = 64, Ag = 108 : g.mol^{-1}$)



(۱) $1/415$ (۲) $0/645$

(۳) $1/352$ (۴) $1/1$

۱۱۸- جرم گاز اکسیژن مصرفی در واکنش‌های تبدیل گوگرد دی‌اکسید به گوگرد تری‌اکسید و اکسایش کامل m گرم گلوکز با

یکدیگر برابر است. اگر $1/806 \times 10^{24}$ مولکول گوگرد تری‌اکسید در این فرایند تولید شود، m کدام است و در اثر مصرف این

مقدار گلوکز، چند لیتر بخار آب در شرایطی که حجم مولی گازها برابر با 24 لیتر بر مول است، به دست می‌آید؟ (گزینه‌ها را از

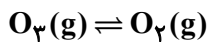
راست به چپ بخوانید.) ($S = 32, O = 16, C = 12, H = 1 : g.mol^{-1}$)

(۱) $48, 45$ (۲) $48, 60$ (۳) $36, 60$ (۴) $36, 45$

۱۱۹- نمونه‌ای از گاز اوزون به جرم $14/4$ گرم مطابق واکنش موازنه‌نشده زیر، در دما و فشار معین به میزانی تجزیه می‌شود تا درصد

حجمی اجزای مخلوط واکنش با هم برابر شود. شمار اتم‌های اکسیژن موجود در ظرف کدام است؟

($N_A = 6/02 \times 10^{23}, O = 16 : g.mol^{-1}$)

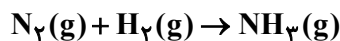


(۱) $5/418 \times 10^{22}$ (۲) $5/418 \times 10^{23}$ (۳) $10/836 \times 10^{22}$ (۴) $10/836 \times 10^{23}$

۱۲۰- فرایند هابر را در نظر بگیرید. چنانچه بخواهیم $20/4$ گرم گاز آمونیاک به دست آوریم به چند لیتر هوای پاک و خشک در

شرایط STP نیازمندیم؟ (واکنش را کامل در نظر بگیرید. درصد مولی فراوان‌ترین گاز موجود در هوای پاک و خشک 78% در

نظر گرفته شود.) ($N = 14, H = 1 : g.mol^{-1}$) (واکنش موازنه شود.)



(۱) $84/35$ (۲) $23/17$ (۳) $44/13$ (۴) $8/10$

کدام یک از موارد زیر توسط هابر برای تولید آمونیاک صورت گرفت؟

(۱) $254^\circ C$ - سرد کردن مخلوط واکنش تا دمای

(۲) هیدروژن و نیتروژن از روی ورقه آهن (ب) عبور گازهای

(۳) جدا کردن آمونیاک گازی

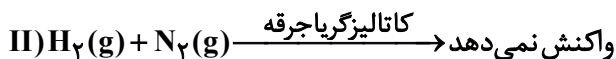
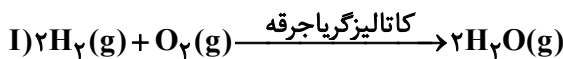
(۴) جمع‌آوری هیدروژن و نیتروژن و خارج کردن آنها از ظرف

(۱) ب و پ (۲) آ و ب (۳) پ و ت

(۴) فقط ب

۱۲۲- همه مطالب زیر نادرست بیان شده‌اند؛ به‌جز.

فراوان‌ترین جزء سازنده هوا، H_2 و O_2 هستند. N_2 و CO_2 نیز در هوا یافت می‌شوند. گاز نیتروژن



(۱) نسبت درصد حجمی گاز نیتروژن در هوا به گاز نیتروژن در تایر خودرو برابر $9/0$ است.

(۲) در مخلوطی گازی از مواد موجود در فرایند هابر، با کاهش دما به $5^\circ C$ ، دو ماده به صورت گاز می‌باشند.

۱۲۳- کدام یک از گزینه‌های زیر درست است؟

- (۱) زمین در فضا به رنگ آبی دیده می‌شود، زیرا بیش‌تر حجم آن از آب تشکیل شده است.
- (۲) برآوردها نشان می‌دهند که 5×10^{18} کیلوگرم نمک در آب اقیانوس‌ها و دریاها وجود دارد.
- (۳) فعالیت‌های آتشفشانی باعث می‌شود گازهای گوناگون و مواد شیمیایی جامد به‌صورت گردوغبار وارد هواکره شود.
- (۴) آب دریاها و اقیانوس‌ها به دلیل وجود انواع یون‌ها و مولکول‌ها مخلوطی ناهمگن به حساب می‌آید.

۱۲۴- چند مورد از مطالب زیر نادرست است؟

- ضد یخ که همان اتیلن‌گلیکول است به رنگ سبز دیده می‌شود.
- گاز اوزون در تروپوسفر، در تمام طول روز از واکنش گاز NO_x با اکسیژن تولید می‌شود.
- گاز شهری به‌طور عمده از متان تشکیل شده که در محیط‌های بدون اکسیژن، به‌صورت ناقص می‌سوزد.
- محلول حاصل از انحلال ۵ / ۰ گرم مس (II) سولفات در ۹۹/۵ گرم آب ظاهر بی‌رنگ دارد زیرا مقدار حل‌شونده در آن بسیار کم است.

(۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

۱۲۵- کدام موارد از عبارتهای بیان شده به درستی بیان شده‌اند؟

(آ) جرم کل مواد حل‌شده در آب‌های کره زمین تقریباً ثابت است.

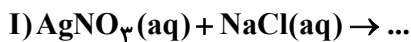
(ب) مقایسه مقدار فراوانی کاتیون‌های موجود در آب دریا به‌صورت $\text{K}^+ > \text{Mg}^{2+} > \text{Ca}^{2+} > \text{Na}^+$ می‌باشد.

(پ) فراوانی ترین آنیون چنداتیمی موجود در آب دریا در مجاورت یون Al^{3+} ، ترکیب یونی $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ را تشکیل می‌دهند.

(ت) اگر زمین ۲۵٪ جرم زمین را تشکیل دهد، جمعیت جهان از کم‌آبی رنج می‌برند. می‌دهد اما ۵۰٪

(۱) آب و (۲) ب و پ

۱۲۶- همه عبارتهای داده شده در مورد واکنش‌های زیر درست‌اند؛ به‌عبارت دیگر؟



- (۱) مجموع ضرایب استوکیومتری رسوب‌ها در هر سه واکنش، با ضریب کلسیم کلرید در واکنش (III) برابر است.
- (۲) تشکیل رسوب سفیدرنگ در هریک از این سه واکنش دلیلی بر انجام‌پذیر بودن این واکنش‌ها می‌باشد.
- (۳) در واکنش‌های (II) و (III) یون‌های Na^+ و Cl^- با هم واکنش داده و سدیم کلرید تشکیل می‌شود.
- (۴) تعداد پیوند کوالانسی در هر واحد رسوب تشکیل شده در واکنش (III)، ۲ برابر تعداد پیوند کوالانسی در رسوب واکنش (II) می‌باشد.

۱۲۷- در مورد فلز منیزیم و فرایند استخراج آن چند مورد صحیح است؟

- در فرایند استخراج و جداسازی آن از انرژی الکتریکی استفاده می‌شود.
- در آب دریا به‌صورت نمک محلول $\text{Mg}(\text{OH})_2$ وجود دارد.
- از تجزیه منیزیم هیدروکسید مذاب عنصر منیزیم ایجاد می‌شود.
- گاز کلر آزاد شده در فرایند جداسازی منیزیم، مربوط به یون‌های کلرید موجود در آب دریا است.
- هر سه حالت فیزیکی جامد، مایع و گاز در مرحله پایانی فرایند جداسازی منیزیم وجود دارند.

(۱) صفر (۲) ۱ (۳) ۲ (۴) ۴

محل انجام محاسبات

۱۲۸- با توجه به ترکیبات شیمیایی زیر کدام مطلب درست است؟

«لیتیم کربنات، آلومینیوم نیترات، آمونیوم سولفات، آهن (III) هیدروکسید»

- (۱) بیشترین تعداد اتم‌های سازنده در فرمول شیمیایی آنها مربوط به آلومینیوم نیترات است.
- (۲) نسبت شمار آنیون به کاتیون در دو ترکیب لیتیم کربنات و آمونیوم سولفات غیریکسان است.
- (۳) نسبت مجموع شمار کاتیون‌های ۴ ترکیب به مجموع آنیون‌های آنها برابر ۰/۷۵ است.
- (۴) در ساختار لوویس آنیون هر ۴ ترکیب تعداد پیوندهای کووالانسی برابری وجود دارد.

۱۲۹- در چند گرم محلول منیزیم کلرید با غلظت $\frac{W}{W} = ۵\% / ۹$ ، ۰/۶ مول یون کلرید وجود دارد؟ ($Mg = ۲۴, Cl = ۳۵/۵: g.mol^{-1}$)

- ۱۸۵ (۱) ۲۶۰ (۲) ۳۰۰ (۳) ۳۱۵ (۴)

۱۳۰- ۵۰ گرم محلول ۲۸ درصد جرمی پتاسیم هیدروکسید و ۲۰۰ گرم محلول ۸۰/۸ درصد جرمی پتاسیم نیترات را مخلوط می‌کنیم. اگر ۱۰ گرم از محلول حاصل را تا ۱۵۰ لیتر با اضافه کردن آب رقیق کنیم، غلظت یون پتاسیم در محلول حاصل چند

ppm است؟ (چگالی محلول حاصل را یک گرم بر میلی‌لیتر در نظر بگیرید.) ($K = ۳۹, O = ۱۶, H = ۱, N = ۱۴: g.mol^{-1}$)

- ۱۹/۲۴ (۱) ۱۹۲/۴ (۲) ۴۸/۱ (۳) ۴۸۱ (۴)

وقت پیشنهادی: ۲۰ دقیقه

در پی غذای سالم

شیمی ۲: صفحه‌های: ۷۵ تا ۹۶

۱۳۱- کدام یک از فرایندهای توصیف شده در راستای افزایش زمان ماندگاری مواد غذایی و بهبود کیفیت آن نیست؟

- (۱) نگهداری روغن‌های مایع در ظروف مات و کدر برای به حداقل رساندن تأثیر نور و دما
- (۲) نمک سود کردن ماهی با حذف شرایط مطلوب رشد میکروب‌ها
- (۳) تهیه قاووت از مغز آفتابگردان و پسته با هدف کاهش تأثیر گاز اکسیژن
- (۴) خشک کردن میوه‌ها با هدف حذف رطوبت و افزایش مدت زمان نگهداری



(الف) (ب)



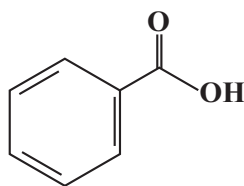
(پ) (ت)

۱۳۲- با توجه به شکل‌های داده شده، کدام گزینه نادرست است؟

- (۱) واکنش نشان داده شده در تصویر سمت راست شکل‌های (الف) و (ب)، واکنش سریع آهن با گاز اکسیژن است.
- (۲) در شکل (ت) پتاسیم یدید در واکنش با محلول هیدروژن پراکسید مصرف شده و سرعت تولید گاز اکسیژن را به شدت افزایش می‌دهد.
- (۳) واکنش قرص جوشان با آب و استفاده از قرص به صورت پودر، همانند تأثیر شکل ب در سرعت واکنش است.
- (۴) واکنش‌های نشان داده شده در شکل (پ)، گرماده و فرآورده آن‌ها ترکیب‌هایی با خاصیت بازی است.

۱۳۳- چه تعداد از گزاره‌های زیر درباره ترکیب مقابل نادرست است؟ ($C = ۱۲, O = ۱۶: g.mol^{-1}$)

(آ) نام آن بنزوئیک اسید است و یک ترکیب آروماتیک می‌باشد که در تمشک و توت‌فرنگی یافت می‌شود.



(ب) یک بازدارنده است و سرعت واکنش‌های شیمیایی که منجر به فساد مواد غذایی می‌شود را کاهش می‌دهد.

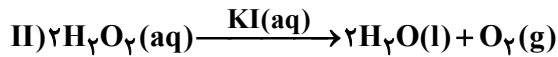
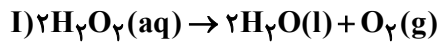
(پ) جزء خانواده‌ای از مواد آلی است که در آشناترین عضو این خانواده، نسبت شمار جفت‌الکترون‌های پیوندی به شمار جفت‌الکترون‌های ناپیوندی برابر ۱/۵ است.

(ت) نسبت درصد جرمی کربن به اکسیژن در آن، ۷ برابر همین نسبت در فورمیک اسید است.

(ث) اگر در ساختار آن به جای گروه OH، اتم هیدروژن قرار دهیم، تبدیل به مولکولی می‌شود که در ساختار بادام وجود دارد.

- ۴ (۱) ۳ (۲) ۲ (۳) ۱ (۴)

۱۳۴- واکنش‌های I و II تجزیه کامل محلول با غلظت برابر هیدروژن پراکسید را در دمای معین نشان می‌دهند. کدام گزینه درباره



آن‌ها نادرست است؟ ($\text{O} = 16 : \text{g.mol}^{-1}$)

- (۱) پتاسیم یدید در واکنش II بیانگر استفاده از کاتالیزگر است.
 (۲) اگر به جای محلول پتاسیم یدید از بلورهای آن استفاده کنیم، تغییری در نتیجه حاصل نخواهد شد.
 (۳) به سبب سریع‌تر بودن واکنش II، حجم بیشتری از اکسیژن آزاد می‌شود.
 (۴) در هر دو واکنش به ازای تجزیه هر مول هیدروژن پراکسید مقدار ۱۶ گرم از جرم محلول کاسته می‌شود.
- ۱۳۵- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- (الف) گرد مواد نسبت به مغز آنها، سطح تماس بیشتری با هوا دارند، به همین دلیل قاووت (سوغات کرمان) که مخلوط پودر مغزهای خوراکی است، زودتر از خود مغز خوراکی‌ها فاسد می‌شود.
 (ب) سینتیک شیمیایی به عنوان شاخه‌ای از علم شیمی، افزون به بررسی آهنگ تغییر شیمیایی در واکنش‌ها، عوامل مؤثر بر این آهنگ را نیز بررسی می‌کند.
 (پ) زنگ زدن آهن در هوای مرطوب، سریع‌تر از تجزیه سلولز کاغذ صورت می‌گیرد.
 (ت) محلول بنفش رنگ پتاسیم منگنات با یک اسید آلی در دمای اتاق به کندی واکنش می‌دهد، اما با گرم شدن، محلول به سرعت بی‌رنگ می‌شود که بیانگر اثر دما است.
 (ث) برخی افراد به دلیل فقدان آنزیمی خاص، با مصرف کلم و حبوبات دچار نفخ می‌شوند که این موضوع بیانگر اثر کاتالیزگر است.

۲ (۱) ۳ (۲) ۴ (۳) ۵ (۴)

۱۳۶- چند مورد از عبارتهای زیر درست است؟

- (الف) واکنش تشکیل رسوب سفیدرنگ نقره کلرید سریع رخ می‌دهد.
 (ب) اشیای آهنی در هوای مرطوب به سرعت زنگ می‌زنند و فرو می‌ریزند.
 (پ) آهنگ واکنش، معیاری برای زمان ماندگاری مواد است که نشان می‌دهد هر تغییر شیمیایی در چه گستره‌ای از زمان رخ می‌دهد.
 (ت) انفجار، یک واکنش شیمیایی بسیار سریع است که در آن، مقدار کمی از یک ماده منفجره جامد یا مایع، حجم زیادی از گازهای داغ تولید می‌کند.

۲ (۱) ۳ (۲) ۴ (۳) ۵ (۴)

۱۳۷- درون یک محلول یک لیتری از نقره نیترات با غلظت ۰/۱ مول بر لیتر، تیغه‌ای از جنس روی قرار داده‌ایم، کدام یک از

عبارتهای زیر درست است؟ ($\text{Ag} = 108, \text{Zn} = 65 : \text{g.mol}^{-1}$)

- (۱) در این واکنش فراورده‌ها از واکنش‌دهنده‌ها سطح انرژی بالاتری دارند.
 (۲) در پایان واکنش جرم مواد جامد همانند مقدار کاتیون Ag^+ افزایش می‌یابد.
 (۳) اگر غلظت کاتیون نقره به ۰/۰۸ مول بر لیتر کاهش یابد، بر مقدار کاتیون روی ۰/۶۵ گرم اضافه می‌شود.
 (۴) آهنگ مصرف محلول واکنش‌دهنده مشابه با آهنگ تولید محلول فراورده است.

۱۳۸- با توجه به جدول مقابل که مربوط به واکنش $2\text{NO}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$ می‌باشد، مقدار X کدام است؟ (سرعت

متوسط واکنش در مدت زمان داده شده را برابر ۰/۲ مول بر لیتر بر ثانیه در نظر بگیرید.)

زمان (s)	$[\text{NO}_2]$
۵	X
۱۰	۳/۱

۱/۱ (۱)

۴ (۲)

۵/۱ (۳)

۲/۶ (۴)

۱۳۹- پاسخ صحیح هر سه پرسش زیر دربارهٔ قرار دادن تیغه‌ای از جنس روی درون یک محلول مس (II) سولفات در کدام گزینه آمده است؟

(آ) با گذشت زمان مقدار $\text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ چه تغییری می‌کند؟

(ب) واکنش‌پذیری فلز روی بیشتر است یا مس؟

(پ) با گذشت زمان سرعت واکنش چه تغییری می‌کند؟

(۱) کاهش می‌یابد - روی - افزایش می‌یابد.

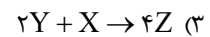
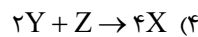
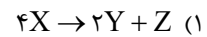
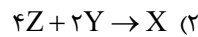
(۲) کاهش می‌یابد - روی - کاهش می‌یابد.

(۳) افزایش می‌یابد - مس - افزایش می‌یابد.

(۴) افزایش می‌یابد - مس - کاهش می‌یابد.

۱۴۰- رابطهٔ زیر در یک واکنش فرضی بین ۳ ماده X ، Y و Z برقرار است. کدام یک از معادله‌های زیر می‌تواند نشان‌دهندهٔ معادله این واکنش باشد؟

$$\frac{-4\Delta n_X}{\Delta t} = \frac{2\Delta n_Y}{\Delta t} = \frac{\Delta n_Z}{\Delta t}$$



۱۴۱- کدام گزینه به نادرستی بیان شده است؟

(۱) شیب نمودار مول - زمان برای هریک از شرکت‌کننده‌ها در واکنش، متناسب با ضریب استوکیومتری آن است.

(۲) سرعت متوسط فراورده‌ای با ضریب یک، برابر سرعت متوسط واکنش است.

(۳) در واکنش‌دهنده‌ها برخلاف فراورده‌ها هرچه به پایان واکنش نزدیک می‌شویم، قدر مطلق شیب نمودار کوچکتر می‌شود.

(۴) برای شرکت‌کننده‌ها در فاز گاز و محلول می‌توان سرعت مصرف یا تولید را با یکای مول بر لیتر بر زمان گزارش کرد.

۱۴۲- چنانچه در معادلهٔ واکنش $aA + bB \rightarrow cC + dD + eE$ سرعت متوسط مصرف مادهٔ A دو برابر سرعت متوسط واکنش و

سرعت تولید یا مصرف سایر مواد برابر با سرعت واکنش باشد، چند مورد از مطالب زیر درست‌اند؟ (ابتدای واکنش فقط واکنش

دهنده وجود دارد.)

(آ) مجموع ضرایب مواد واکنش‌دهنده با مجموع ضرایب فراورده‌ها برابر است.

(ب) نمودار مول - زمان هر سه فراورده برهم منطبق است.

(پ) در صورتی که در مدت زمان ۲۰ ثانیه شمار مول‌های مصرف شده A برابر ۰/۲ باشد، سرعت تولید E در این بازه زمانی

$6 \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$ است.

(ت) اگر واکنش با مقدار مول برابر از مواد واکنش‌دهنده شروع شود، هر دو ماده در یک زمان برابر به‌طور کامل مصرف می‌شوند.

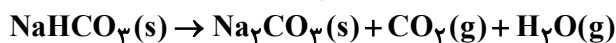
(۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

۱۴۳- معادلهٔ واکنش $2\text{N}_2\text{O}_5(\text{g}) \rightarrow 4\text{NO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$ را در نظر بگیرید. در صورتی که $3 \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$ \bar{R}_{NO_2} باشد، با در نظر گرفتن حجم ۴ لیتری ظرف واکنش، سرعت واکنش چند مول بر لیتر بر دقیقه است؟

(۱) ۰/۰۵ (۲) ۰/۲۵ (۳) ۰/۱۲۵ (۴) ۰/۰۶۲۵

۱۴۴- با توجه به جدول زیر، نسبت سرعت مصرف NaHCO_3 در بازهٔ ۵-۰ ثانیه به سرعت تولید Na_2CO_3 در بازهٔ زمانی پنج

ثانیهٔ پایانی واکنش کدام است؟ (واکنش موازنه شود). ($\text{Na} = 23, \text{O} = 16, \text{C} = 12, \text{H} = 1: \text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$)



زمان	۰	۵	۱۰	۱۵	۲۰
مجموع جرم مخلوط (g)	۲۲۰	۱۵۸	۱۱۰	۹۱/۴	۹۱/۴

(۱) $\frac{10}{3}$

(۲) $\frac{20}{3}$

(۳) $\frac{6}{10}$

(۴) $\frac{10}{6}$

۱۴۵- اگر واکنش: $2Al(s) + 6HCl(aq) \rightarrow 2AlCl_3(aq) + 3H_2(g)$ پس از گذشت ۱۰ دقیقه پایان یابد اما ۶ گرم فلز آلومینیوم باقی بماند و در همان مدت زمان ۶۷/۲ لیتر گاز هیدروژن در شرایط STP تشکیل شده باشد، چند درصد جرمی آلومینیوم در

واکنش شرکت کرده و سرعت متوسط واکنش برابر چند مول بر دقیقه بوده است؟ ($Al = 27: g.mol^{-1}$)

- (۱) ۰/۱، ۹۰ (۲) ۰/۳، ۹۰ (۳) ۰/۳، ۷۰ (۴) ۰/۱، ۷۰

۱۴۶- در واکنش موازنه‌نشده زیر که در ظرفی به حجم ۵ لیتر انجام می‌شود، اگر تعداد مولکول‌های N_2O_5 در آغاز واکنش برابر

$9/03 \times 10^{22}$ و پس از گذشت ۴۵ ثانیه برابر $3/01 \times 10^{22}$ باشد، سرعت متوسط تولید O_2 چند $mol.L^{-1}.min^{-1}$ است؟



- (۱) $\frac{2}{50}$ (۲) $\frac{3}{80}$ (۳) $\frac{1}{75}$ (۴) $\frac{7}{50}$

۱۴۷- $37/8g$ از آمونیوم‌دی‌کرومات با فرمول $(NH_4)_2Cr_2O_7$ در یک ظرف به حجم ۱۰L و در حضور گرما به کروم (III)

اکسید، گاز نیتروژن و بخار آب تجزیه می‌شود. اگر سرعت متوسط تولید بخار آب در این فرایند برابر با

$0.2 mol.L^{-1}.min^{-1}$ باشد، پس از گذشت چند ثانیه از آغاز واکنش، کل آمونیوم‌دی‌کرومات تجزیه شده و در طول این بازه

زمانی، سرعت متوسط تولید گاز نیتروژن برابر چند مول بر ساعت است؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ

بخوانید.) ($Cr = 52, O = 16, N = 14, H = 1: g.mol^{-1}$)

- (۱) ۳ - ۱۶۰ (۲) ۴ - ۱۸۰ (۳) ۴ - ۱۶۰ (۴) ۳ - ۱۸۰

۱۴۸- چند مورد دربارهٔ چهرهٔ پنهان ردپای غذا درست است؟

- شامل همهٔ منابعی است که در تهیه غذا از آغاز تا سر سفره سهم داشته‌اند.
- سهم تولید گاز کربن دی‌اکسید آن به مراتب بیشتر از سوختن سوخت در خودروها و کارخانه‌ها است.
- نشان می‌دهد که سالانه حدود ۳۰ درصد غذایی که در جهان فراهم می‌شود مصرف نمی‌شود.
- فراوری، بسته‌بندی، حمل و نقل و زمین‌های بایر از جمله منابع چهره پنهان هستند.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۴۹- گاز AB_n در نتیجهٔ حرارت دادن به صورت: $AB_n(g) \rightarrow A(g) + nB(g)$ تجزیه می‌شود. اگر $5/8$ مول از این گاز در

مدت زمان ۳۰ ثانیه به اندازهٔ ۳۵ درصد تجزیه شود و سرعت متوسط تولید $B(g)$ در این بازهٔ زمانی، برابر با $0.203 mol.s^{-1}$

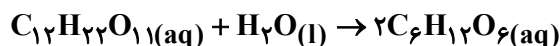
باشد، n کدام است؟

- (۱) ۵ (۲) ۴ (۳) ۳ (۴) ۲

۱۵۰- در ظرف واکنش دارای ۵ لیتر آب، واکنش زیر در حال انجام است و ۶ مول قند مالتوز با سرعت ۰/۵ مول بر دقیقه در حال

مصرف است. چند دقیقه طول می‌کشد تا غلظت گلوکز تولیدی با غلظت مالتوز $6 mol.L^{-1}$ (اختلاف داشته باشد؟) از تغییرات

حجم محلول صرف نظر شود.) ($O = 16, C = 12, H = 1: g.mol^{-1}$)



- (۱) ۴ دقیقه یا ۵ دقیقه (۲) ۲ دقیقه یا ۶ دقیقه
(۳) ۴ دقیقه یا ۶ دقیقه (۴) ۲ دقیقه یا ۵ دقیقه

آزمون ۳ آذرماه دوازدهم تجربی

۳

نام درس	تعداد سؤال	زمان پیشنهادی
ریاضی ۳ + پایه مرتب	۲۰	۵۰ دقیقه
ریاضی پایه مستقل	۱۰	
زمین شناسی	۱۰	۱۰ دقیقه

طراحان سؤال (به ترتیب حروف الفبا)

ریاضی

دانیال ابراهیمی - مهرداد استقلالیان - توحید اسدی - محسن اسماعیل پور - عباس اشرفی - شیوا امینی - امیر هوشنگ انصاری - سهیل حسن خان پور - بهرام حلاج - سجاد داوطلب - فرهاد رهبران رنجبر - بابک سادات یاسین سپهر - سهیل سراج - محمد حسن سلامی حسینی - علی اصغر شریفی - رضا علی نواز - علی غریبی - علیرضا فیضیان - نیما کدیوریان - مصطفی کرمی - سروش موئینی - امیر حسین نیکان - سهند ولی زاده

زمین شناسی

روزبه اسحاقیان - سید مصطفی دهنوی - محمد صادق زرین - بهزاد سلطانی - گلنوش شمس - فرشید مشعروپور - سمیرا نجف پور - علی وصالی محمود - عرفان هاشمی

گروه علمی تولید آزمون

نام درس	گزینشگر	مسئول درس	ویراستار استاد	گروه ویراستاری	بازبین نهایی	مؤلف پاسخنامه	مؤلف درسنامه
ریاضی	علی اصغر شریفی	علی اصغر شریفی	مهرداد ملوندی	محمد رضا ایزدی - مهدی خوشنویس مهدی بحر کاظمی - نیکا کاویانی	دیاکو فاروقی	علی مرشد	نریمان فتح الهی
زمین شناسی	علیرضا خورشیدی	علیرضا خورشیدی	بهزاد سلطانی	سعید زارع	سعیده روشنایی	آرین فلاح اسدی	--

گروه اجرایی تولید آزمون

مدیر گروه آزمون	مسئول دفترچه آزمون	مسئول دفترچه درسنامه	حروف نگار
زهرا سادات غیاثی	امیر حسین منفرد	علی رفیعیان	سیده صدیقه میرغیاثی

گروه مستندسازی و اجرای مصوبات + نظارت چاپ

مدیر گروه مستندسازی	محیا اصغری
مسئول دفترچه مستندسازی	مهسا سادات هاشمی
گروه مستندسازی درس ریاضی	سرژ یقیا زاریان تبریزی (مسئول درس) - امیر قلی پور - آریا کهبانی - امیر محمد موحدی
گروه مستندسازی درس زمین شناسی	محیا عباسی (مسئول درس) - ماهان بابایی - روزین دروگر - زینب باور نگین
ناظر چاپ	حمید محمدی

کارنامه های کانون

به جز کارنامه اصلی، چند کارنامه دیگر را شما می توانید دریافت کنید:

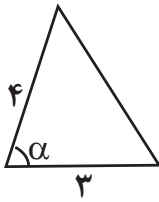
کارنامه اشتباهات، کارنامه هدف گذاری، کارنامه پروژه های، کارنامه سؤال به سؤال، کارنامه مبحثی، کارنامه بازیابی، کارنامه ۵ نوع درس، کارنامه نردبانی.

شما می توانید از این کارنامه ها در صفحه شخصی خود استفاده کنید.

وقت پیشنهادی: ۳۵ دقیقه

مثنیات

ریاضی ۳: صفحه‌های: ۳۱ تا ۴۱ / ریاضی ۱: ۲۸ تا ۴۶ / ریاضی ۲: ۷۱ تا ۹۴



۱۵۱- اگر مساحت مثلث مقابل برابر ۵ واحد باشد، \cos زاویه α کدام است؟

- (۱) $\frac{3}{7}$
- (۲) $\frac{5}{6}$
- (۳) $\frac{2}{3}$
- (۴) $\frac{\sqrt{11}}{6}$

۱۵۲- حاصل عبارت $\tan\left(\frac{7\pi}{6}\right)\sin\left(\frac{17\pi}{3}\right) - \tan\left(\frac{17\pi}{4}\right)\cos\left(\frac{22\pi}{3}\right)$ کدام است؟

- (۱) ۱
- (۲) -۱
- (۳) ۱/۵
- (۴) صفر

۱۵۳- اگر $\frac{1}{\cos x} - \tan x = 5 \cos x$ ، $\tan x < 0$ باشد، حاصل $\cos x$ کدام است؟

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

۱۵۴- طول برف پاکن عقب خودرویی ۴۰ و طول تیغه آن ۳۰ است. اگر هر بار به اندازه 120° جابه‌جا شود، مساحت ناحیه پاک شده کدام است؟



- (۱) 50π
- (۲) 100π
- (۳) 20π
- (۴) $20\pi + 60$

۱۵۵- تابع با ضابطه $f(x) = |1 + \tan 2x|$ در بازه (α, β) صعودی است. بیشترین مقدار $\beta - \alpha$ کدام است؟

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

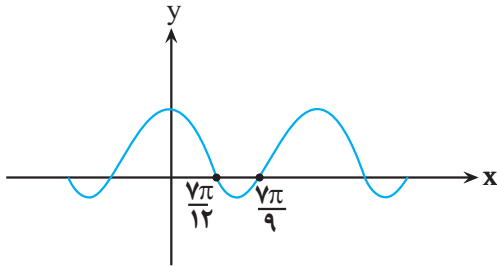
آزمون‌های تک درس ویژه ی دانش آموزان سخت کوش:

این آزمون‌ها برای آن دسته از دانش آموزانی که می‌خواهند با سوال‌های تا حدودی دشوارتر، خود را بهتر برای آزمون‌های اصلی کانون و نیز کنکور سراسری آماده کنند طراحی شده است و سطحی بالاتر از سوال‌های آزمون اصلی دارند. برای ثبت نام به صفحه شخصی خود مراجعه کنید.

۱۵۶- اگر $\tan \frac{\pi}{8} = \sqrt{2} - 1$ باشد، حاصل عبارت $\frac{\cos(562/5^\circ) - \sin(112/5^\circ)}{\cos(67/5^\circ) + \cos(337/5^\circ)}$ کدام است؟

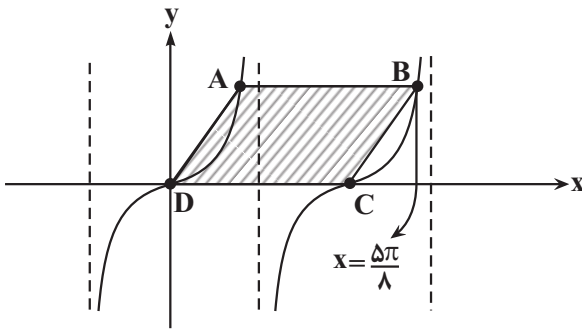
- (۱) -۱
(۲) $-\sqrt{2}$
(۳) $\sqrt{2}$
(۴) ۱

۱۵۷- در شکل مقابل، قسمتی از نمودار $y = a \cos bx + c$ رسم شده است. دوره تناوب این تابع کدام است؟



- (۱) $\frac{7\pi}{36}$
(۲) $\frac{49\pi}{36}$
(۳) $\frac{7\pi}{18}$
(۴) $\frac{49\pi}{18}$

۱۵۸- شکل زیر قسمتی از نمودار تابع $y = 2 \tan 2x$ است. مساحت متوازی الاضلاع ABCD کدام است؟



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

۱۵۹- کدام یک از انتقال‌های زیر نمودار $f(x) = \sin(x - \frac{\pi}{4})$ را به نمودار $g(x) = -\cos x$ تبدیل نمی‌کند؟

- (۱) انتقال به سمت چپ، سپس قرینه نسبت به محور Xها $\frac{3\pi}{4}$
(۲) قرینه نسبت به محور Yها، سپس $\frac{\pi}{4}$ انتقال به سمت چپ
(۳) انتقال به سمت راست $\frac{\pi}{4}$
(۴) انتقال به سمت راست، سپس قرینه نسبت به محور Xها $\frac{3\pi}{4}$

۱۶۰- اندازه کدام یک از گزینه‌های زیر بزرگتر است؟

- (۱) $|\cos 2 \text{rad}|$
(۲) $|\cos 15^\circ|$
(۳) $|\cos 4 \text{rad}|$
(۴) $|\cos \frac{7\pi}{9} \text{rad}|$

۱۶۱- کمترین مقدار عبارت $P = \frac{3 \cos x - 1}{\cos x + 2}$ کدام است؟

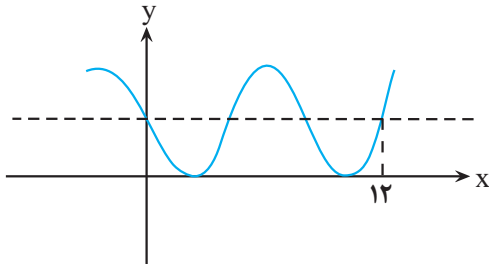
صفر

(۲) $-\frac{1}{2}$

(۳) $\frac{2}{3}$

(۴) -4

۱۶۲- نمودار زیر مربوط به تابع $y = a - \cos\left(\frac{1}{4} + bx\right)\pi$ است. حاصل $f(15)$ کدام است؟



(۱) $\frac{1 + \sqrt{2}}{2}$

(۲) $1 + \frac{\sqrt{2}}{2}$

(۳) $1 - \frac{\sqrt{2}}{2}$

(۴) $\frac{1 - \sqrt{2}}{2}$

۱۶۳- تانژانت زاویه حاده بین دو خط $d_1: 3x + 4y = 3$ و $d_2: x + 3y = 6$ ، چند برابر نسبت شیب خط d_1 به شیب خط d_2 است؟

است؟

(۱) $\frac{4}{27}$

(۲) $\frac{3}{25}$

(۳) $\frac{5}{29}$

(۴) $\frac{7}{23}$

۱۶۴- تابع متناوب f با دوره تناوب $T = 3$ را در نظر بگیرید به طوری که ضابطه آن در بازه $x \in [-4, -3]$ به صورت

$y = x + 4$ ، در بازه $x \in [0, 1]$ به صورت $y = 1$ و در بازه $x \in [4, 5]$ به صورت $y = -x + 5$ است. مساحت ناحیه محصور به

منحنی f و محور x ها در $(8, 14)$ چقدر است؟

(۱) ۴

(۲) ۳

(۳) ۲

(۴) ۱

۱۶۵- اگر $\frac{\sin^2 x - 2 \cos^2 x + 1}{\sin^2 x + 2 \cos^2 x - 1} = 3$ ، مقدار $\frac{1 + \sin^2 x}{\cos^2 x}$ کدام است؟

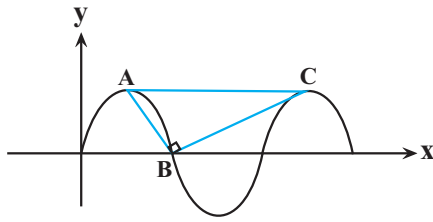
(۱) $\frac{1}{5}$

(۲) ۲

(۳) ۳

(۴) ۵

۱۶۶- در شکل مقابل قسمتی از نمودار تابع $y = a \sin\left(\frac{\pi}{4}x\right)$ رسم شده است. به ازای کدام مقدار a مثلث ABC قائم الزاویه است؟



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

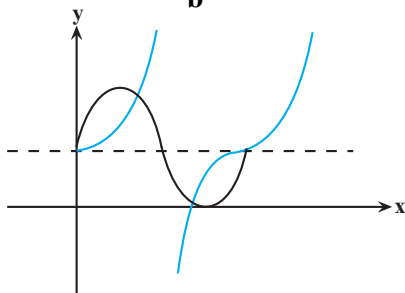
۱۶۷- در مثلث ABC ، $BC = 2$ و $\hat{B} = 15^\circ$ است. پاره خط AC روی خط $y = K$ و پاره خط AB روی خط $y = x + \sqrt{4}$ واقع است. طول پاره خط AC کدام است؟

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

۱۶۸- اگر $\sin x - \cos x = \frac{1}{3}$ باشد، حاصل $\frac{\sin^6 x + \cos^6 x}{\sin^4 x + \cos^4 x}$ کدام است؟

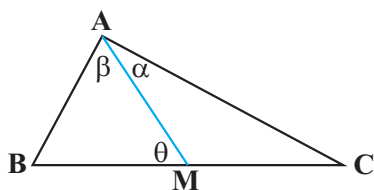
- (۱) $\frac{33}{49}$
(۲) $\frac{24}{49}$
(۳) $\frac{25}{49}$
(۴) $\frac{26}{49}$

۱۶۹- نمودار توابع $f(x) = 2\sin(ax) + m$ و $g(x) = \tan(bx) + n$ به شکل های زیر می باشند. مقدار $\frac{(2m-n)a}{b}$ کدام است؟



- (۱) ۲
(۲) ۱
(۳) ۴
(۴) $\frac{1}{2}$

۱۷۰- در شکل زیر M وسط ضلع BC است. اگر $\tan \alpha = \frac{2}{3}$ و $\tan \beta = \frac{5}{4}$ ، مقدار $\tan \theta$ به کدام عدد صحیح نزدیک تر است؟



- صفر
(۱) ۱
(۲) ۲
(۳) ۳

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

توابع نمایی و لگاریتمی
ریاضی ۲: صفحه‌های: ۹۵ تا ۱۱۸

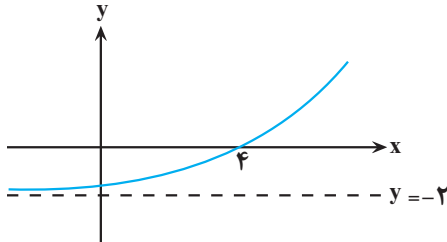
۱۷۱- اگر $a = \log_3^{28}$ باشد، حاصل 4^{a-2} کدام است؟

- (۱) ۳۲
(۲) ۴۹
(۳) ۶۴
(۴) ۱۲۸

۱۷۲- چند عدد صحیح در نامساوی $3 < \log_3^{(2x+1)} \leq 2$ صدق می‌کند؟

- صفر
(۲) ۵
(۳) ۱۲
(۴) ۹

۱۷۳- اگر نمودار تابع $f(x) = b + \left(\frac{1}{p}\right)^{-(x+a)}$ به صورت مقابل باشد، حاصل $f(a-b)$ کدام است؟



- (۱) $-\frac{7}{4}$
(۲) $-\frac{31}{16}$
(۳) $-\frac{15}{8}$
(۴) $-\frac{13}{8}$

۱۷۴- اگر جمعیت شهر A دو برابر شهر B باشد و نرخ رشد جمعیت شهر A، ۱۰ درصد در سال و نرخ زوال جمعیت شهر B، ۲۰ درصد در سال باشد، پس از چند روز جمعیت شهر A سه برابر جمعیت شهر B می‌شود؟ (هر سال = ۳۶۵ روز)

$$(\log 11 = 1/0.5, \log 3 = 0/48, \log 2 = 0/3)$$

- (۱) ۶۷۶
(۲) ۴۳۸
(۳) ۳۷۳
(۴) ۵۳۸

۱۷۵- اگر $\log_4(1 - \log_2^x) = 2 - \frac{\log 9}{\log 4}$ ، آنگاه حاصل $\log_4^{(2x)}$ کدام است؟

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

۱۷۶- عدد 3^{100} چند رقمی است؟ ($\log 3 \approx 0/477$)

- (۱) ۴۷
(۲) ۴۸
(۳) ۹۵
(۴) ۹۶

۱۷۷- اگر $\log_4^{24} = m$ باشد، آنگاه حاصل \log_{18}^8 کدام است؟

(۱) $\frac{5}{3m+4}$

(۲) $\frac{5}{3m-4}$

(۳) $\frac{3}{4m+5}$

(۴) $\frac{3}{4m-5}$

۱۷۸- اگر $\frac{2}{\log_3^{12}+1} + \frac{1}{\log_4^a+1} = 1$ باشد، آنگاه مقدار a کدام است؟

(۱) ۴

(۲) ۹

(۳) ۱۲

(۴) ۱۶

۱۷۹- مجموع ریشه‌های معادله $9 \times 27^x - 15 \times 9^x - 8 \times 3^x + 4 = 0$ کدام است؟

(۱) $\frac{5}{3}$

(۲) $\log_3^{\frac{5}{3}}$

(۳) صفر

(۴) $\log_3^{\frac{2}{3}}$

۱۸۰- مقدار عددی کدام گزینه بیشتر است؟

(۱) $\log_3 5$

(۲) $\log_3 3$

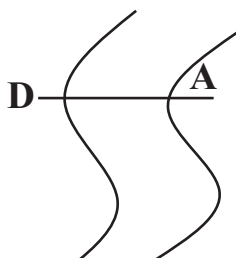
(۳) $1/4^{1/5}$

(۴) $\frac{1+\sqrt{5}}{2}$

وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

منابع آب و خاک

زمین شناسی: صفحه‌های ۴۱ تا ۵۸



۱۸۱- در رودخانه فرضی زیر دبی آب در مقطع AD، ۱۸ متر مکعب بر ثانیه است. اگر عمق آب به طور

میانگین ۲ متر و عرض رودخانه ۴ متر باشد. سرعت آب بر حسب متر بر ثانیه در نقطه D کدام گزینه

می‌تواند باشد؟

(۱) ۲/۳

(۲) ۲/۲۵

(۳) ۱/۸

(۴) ۱/۴

۱۸۲- در یک آبخوان، سطح پیزومتریک پایین‌تر از سطح زمین قرار دارد، در این صورت.

می‌شود. آب خودبه‌خود از دهانه چاه خارج

آبخوان از نوع آزاد است و فشار آب بیشتر از فشار اتمسفر است.

برای دسترسی به آب، نیاز به پمپاژ است.

لایه‌هایی که آبخوان بین آنها قرار دارد، همگی نفوذپذیر هستند.

۱۸۳- کدام گزینه در ارتباط با مخروط افت نادرست است؟

- هرچه میزان بهره‌برداری از یک چاه بیشتر باشد، گسترش مخروط افت بیشتر است.
- مخروط افت در ابتدا متقارن است و در اثر برخورد با یک رود تقارن خود را از دست می‌دهد.
- قاعده مخروط افت در سطح ایستابی و راس آن در سطح آب داخل چاه است.
- در اثر برخورد یک لایه رس با مخروط افت، افت سطح ایستابی در سمت برخورد کمتر می‌شود.

۱۸۴- در کدام گزینه به ترتیب پاسخ صحیح تری برای پرسش‌های زیر بیان شده است؟

در علم رسوب‌شناسی، کدام‌یک از فرایندهای زیر به‌طور دقیق تری مورد بررسی قرار می‌گیرد؟

در مناطق گرم و مرطوب به منظور تشکیل خاک حاصلخیز، نوع هوازدگی کدام‌یک از فرایندهای اشاره شده در شکل‌ها اهمیت بیشتری دارد؟



الف ب

هوازدگی سنگ‌ها - فرآیند الف

فرسایش کوه‌ها - فرآیند الف

هوازدگی سنگ‌ها - فرآیند ب

فرسایش کوه‌ها - فرآیند ب

۱۸۵- در شکل مقابل، مقدار دبی دو رود فرضی «الف» و «ب» (برحسب متر مکعب بر ثانیه) در ماه‌های مختلف سال نشان داده شده است. کدام

گزینه با توجه به شکل درست است؟

- رود «الف» از نوع دائمی بوده و آبدهی پایه آن ۵۰ متر مکعب بر ثانیه است.
- رود «الف» از نوع فصلی بوده و آبدهی پایه آن ۷۵ متر مکعب بر ثانیه است.
- رود «ب» از نوع فصلی بوده و آبدهی پایه آن ۵۰ متر مکعب بر ثانیه است.
- رود «ب» از نوع دائمی بوده و آبدهی پایه آن ۲۵ متر مکعب بر ثانیه است.

۱۸۶- اگر سرعت آب رودخانه‌ای در مسیر در نقطه «الف» ۲ برابر سرعت آب همان رودخانه در نقطه «ب» باشد، با در نظر گرفتن

یکسان بودن سایر مؤلفه‌ها، قدرت فرسایندهای آب در نقطه «ب» چند برابر نقطه «الف» است؟

$\frac{1}{4}$ (۴)

$\frac{1}{2}$ (۳)

۴ (۲)

۲ (۱)

۱۸۷- با توجه به پدیده شکل مقابل، کدام مورد صحیح است؟

(۱) فرورنشست تدریجی زمین ($O > I$).

با افزایش تغذیه مصنوعی آبخوان، میزان این پدیده کاهش می‌یابد.

(۳) فرورنشست ناگهانی زمین ($I > O$).

به‌صورت آرام و نامحسوس در یک منطقه رخ می‌دهد.



۱۸۸- ذرات تشکیل‌دهنده خاک، برحسب اندازه، به سه دسته اصلی ریزدانه تقسیم می‌شوند. لای و ماسه درشت‌دانه، متوسط دانه و

به ترتیب جزو کدام دسته هستند؟

ریزدانه - ریزدانه

ریزدانه

متوسط دانه -

متوسط دانه - متوسط دانه

رشت‌دانه ریزدانه -

۱۸۹- بین ویژگی‌های زیر در یک آبخوان، رابطه مستقیم وجود دارد؟ (از راست به چپ) کدام‌یک از

میزان بارندگی، ضخامت منطقه تهویه

عمق سطح ایستابی، میزان تغذیه آبخوان

اندازه ذرات خاک، عمق سطح ایستابی

میزان بهره‌برداری، عمق سطح ایستابی

۱۹۰- گزاره مناسب برای کامل نمودن عبارت زیر را انتخاب کنید.

«مطابق با مطالب مطرح شده در کتاب درسی، سبب می‌گردد. تا.»

سفر پایان‌پذیر ماده معروف به «نماد زندگی» بین سنگ‌کره و هواکره - پوسته زمین، تغییر کند.

افزایش میزان حاصلخیزی خاک یک منطقه - همواره، آب مناطق پست‌تر حوضه آبریز، دچار افزایش شود.

رسیدن فصل تابستان - معمولاً حجم آب عبور کرده از مقطع عرضی یک رودخانه در واحد زمان، کمتر شود.

زیست‌شناسی ۳

۱- گزینه «۳»

(مهری آرنگ‌پور)

در تنظیم مثبت، در حضور مالتوز در محیط، پروتئین فعال‌کننده به جایگاه خود متصل می‌شود و پس از اتصال به رنابسپاراز کمک می‌کند تا به راه‌انداز متصل شود و رونویسی را شروع کند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: این گزینه برای هیچکدام از تنظیم‌های مثبت و منفی صادق نیست.

در تنظیم منفی، با اتصال مهارکننده به اپراتور، رنابسپاراز هم‌چنان به راه‌انداز متصل است.

در تنظیم مثبت نیز با اتصال فعال‌کننده به جایگاه خود، امکان اتصال رنابسپاراز به راه‌انداز فراهم می‌شود.

گزینه «۲»: دقت کنید که مولکول مالتوز یا لاکتوز به پروتئین‌های تنظیمی (نه بخشی از دنا) متصل می‌شوند.

گزینه «۴»: در هر دو نوع تنظیم رونویسی، مولکول قند به جایگاه فعال‌کننده متصل نمی‌شود.

(مهریان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲۳۳ تا ۳۳۵)

۲- گزینه «۳»

(پوار ابازلو)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در تنظیم مثبت رونویسی، پروتئین‌های خاصی به رنابسپاراز کمک می‌کنند تا بتواند به راه‌انداز متصل شود و رونویسی را شروع کند. در حضور مالتوز در محیط، پروتئین فعال‌کننده به جایگاه خود متصل می‌شود و پس از اتصال به رنابسپاراز کمک می‌کند تا به راه‌انداز متصل شود و رونویسی را شروع کند و رنابسپاراز از ابتدا متصل نیست.

گزینه «۲»: در بین توالی‌های تنظیمی ژن‌های آنزیم‌های تجزیه‌کننده مالتوز برخلاف لاکتوز، توالی اپراتور وجود ندارد.

گزینه «۳»: در تنظیم مثبت رونویسی، در صورت عدم وجود قند مالتوز، اتصال فعال‌کننده به جایگاه خود و هم چنین اتصال رنابسپاراز به راه‌انداز صورت نمی‌گیرد. هردو پروتئین، در تنظیم بیان ژن‌ها مؤثرند. (نکته کنکور تیر ۱۴۰۲)

گزینه «۴»: توجه داشته باشید که مالتوز به عامل فعال‌کننده متصل می‌شود نه جایگاه اتصال فعال‌کننده! جایگاه اتصال فعال‌کننده یک توالی تنظیمی بر روی دناست. علاوه بر این در بین توالی‌های تنظیمی مربوط به ژن‌های آنزیم‌های تجزیه‌کننده مالتوز، اپراتور وجود ندارد.

(مهریان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳۳۳ تا ۳۳۵)

۳- گزینه «۳»

(پوار ابازلو)

در این نوع تنظیم، پروتئین‌های خاصی به رنابسپاراز کمک می‌کنند تا بتواند به راه‌انداز متصل شود و رونویسی را شروع کند. بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: جایگاه اتصال فعال‌کننده بخشی از مولکول دناست که پروتئین فعال‌کننده به آن متصل می‌شود. مولکول مالتوز به پروتئین فعال‌کننده متصل می‌شود ولی به آنزیم رنابسپاراز که از دیگر مولکول‌های مؤثر در بیان ژن می‌باشد، متصل نمی‌شود.

گزینه «۲»: طبق شکل کتاب درسی، توالی جایگاه اتصال فعال‌کننده پیش از راه‌انداز قرار گرفته است. به عبارتی دیگر توالی راه‌انداز جسییده به اولین نوکلئوتید قابل رونویسی قرار گرفته است و بعد از آغاز رونویسی، رنابسپاراز از روی توالی‌های مربوط به جایگاه اتصال فعال‌کننده عبور نمی‌کند.

گزینه «۳»: در حضور مالتوز در محیط، پروتئین فعال‌کننده به جایگاه خود متصل می‌شود و پس از اتصال به رنابسپاراز کمک می‌کند تا به راه‌انداز متصل شود و رونویسی را شروع کند. این ژن‌ها موجب تولید آنزیم‌های دخیل در تجزیه مالتوز می‌شوند.

گزینه «۴»: توالی اپراتور مربوط به تنظیم منفی رونویسی ژن‌های پروکاریوتی است. مانند تنظیم بیان ژن‌های مربوط به تجزیه لاکتوز.

(مهریان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲۳۳ تا ۳۳۵)

۴- گزینه «۱»

(مهم‌ترین مؤلف‌زاده)

دقت کنید که آغاز فرایند رونویسی همواره همزمان با اتصال رنابسپاراز به راه‌انداز انجام می‌شود. رونویسی تحت شرایطی مانند مانع بودن مهارکننده، ممکن است ادامه نیافته و در همان مرحله آغاز متوقف شود. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: اتصال رنای پیک به زناهای کوچک مکمل مانع ترجمه رنای پیک می‌گردد.

گزینه «۳»: افزایشده هج‌گاه به توالی راه‌انداز متصل نمی‌شود.

گزینه «۴»: دقت کنید که میزان بیان ژن سازنده پروتئین مهارکننده در حضور یا عدم حضور لاکتوز تغییر نمی‌کند. بلکه بیان ژن‌های مربوط به تجزیه لاکتوز وابسته به حضور یا عدم حضور لاکتوز است.

(مهریان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲۳۳ تا ۲۳۵، ۳۳۳ و ۳۳۵)

۵- گزینه «۲»

(مژدا شگوری)

دقت کنید منظور صورت سوال، جانداران پروکاریوت و یوکاریوت است که طبق کتاب توانایی ایجاد تغییر در عمر زنا را دارند.

(الف) نادرست - چون پروکاریوت‌ها هسته ندارند.

(ب) نادرست - چون در تنظیم منفی باکتری اشرشیاکلا، آنزیم رنابسپاراز نیاز به کمک پروتئین دیگر جهت شناسایی راه‌انداز ندارد.

(ج) درست - در پروکاریوت‌ها و یوکاریوت‌ها اگر نیاز به تولید زیاد از یک پروتئین باشد، چندین رناتن همزمان به یک رنای پیک وصل می‌شوند و ترجمه را انجام می‌دهند. رناتن‌ها ساختارهای زیستی بدون غشا هستند که متشکل از رنا و پروتئین می‌باشند.

(د) نادرست - ممکن است اتصال گروهی از زناهای کوچک به رنای پیک در یوکاریوت‌ها رخ دهد که در این حالت مانع اتصال رناتن به رنای پیک و توقف ترجمه خواهد شد؛ پس مانع تولید پروتئین می‌شود که متنوع‌ترین گروه مولکول‌های زیستی است.

(مهریان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۲، ۱۳، ۱۵، ۱۸، ۲۳، ۲۵، ۲۹، ۳۲ و ۳۶)

۶- گزینه «۴»

(مهری یار سعادت‌نیا)

در سلول‌های یوکاریوتی رنابسپاراز نمی‌تواند به تنهایی راه‌انداز مرتبط با ژن‌های موجود بر روی کروموزوم‌های هسته‌ای را شناسایی کند و برای متصل شدن به آن به عوامل رونویسی نیاز دارد. در رونویسی از ژن‌های سلول‌های یوکاریوتی چندین پروتئین در بیان ژن نقش دارد مانند عوامل رونویسی و رنابسپاراز. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در جانداران پروکاریوت رنابسپاراز می‌تواند به تنهایی راه‌انداز را شناسایی کند که در این جانداران ممکن است از طریق تغییر در پایداری رنا یا پروتئین فعالیت بیان ژن را تنظیم کنند (نه قطعاً) زیرا به طور معمول، تنظیم بیان ژن در یوکاریوت‌ها در مرحله رونویسی اتفاق می‌افتد.

گزینه «۲»: در یوکاریوت‌ها امکان دارد گروهی از عوامل رونویسی جهت افزایش سرعت رونویسی به بخش‌های خاصی از دنا متصل شوند.

گزینه «۳»: ایجاد خمیدگی در دنا تنها در یوکاریوت‌ها آن هم زمانی که گروهی از عوامل رونویسی به توالی افزایشده متصل می‌شوند، دیده می‌شود.

(مهریان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۵، ۱۶، ۲۳، ۲۴ و ۳۳)

۷- گزینه «۳»

(مهری آرنگ‌پور)

در تنظیم مثبت، در حضور مالتوز در محیط، پروتئین فعال‌کننده به جایگاه خود متصل می‌شود و پس از اتصال، به رنابسپاراز کمک می‌کند تا به راه‌انداز متصل شود و رونویسی را شروع کند (مطابق شکل کتاب، محل اتصال مالتوز و رنابسپاراز به فعال‌کننده متفاوت است). بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: جایگاه اتصال فعال‌کننده جزء توالی بین ژنی می‌باشد.

گزینه «۲»: قند لاکتوز به پروتئین مهارکننده متصل می‌شوند. (نه مولکول دنا)

گزینه «۴»: اتصال رنابسپاراز به راه‌انداز در تنظیم منفی رونویسی مستقل از حضور یا عدم حضور لاکتوز است.

(مهریان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲۳۳ تا ۳۳۵)

۸- گزینه «۳»

(مژدا شگوری)

(الف) نادرست - پروتئین مهارکننده در تنظیم منفی و پروتئین فعال‌کننده در تنظیم مثبت جایگاه اتصال به قند دارند. اما دقت کنید آنزیم رنابسپاراز هم در بیان ژن مؤثر است اما جایگاهی برای اتصال به قند ندارد.

(ب) نادرست - در تنظیم منفی، اتصال قند لاکتوز به پروتئین مهارکننده بعد از اتصال مهارکننده به اپراتور رخ می‌دهد.

(ج) درست - راه‌انداز محل اتصال رنابسپاراز است ولی توسط رنابسپاراز رونویسی نمی‌شود اما دقت کنید که هنگام همانندسازی هر دو رشته دنا به طور کامل الگو قرار می‌گیرند، پس همه راه‌اندازهای موجود در دنا هنگام همانندسازی به عنوان الگو توسط دنا رنابسپاراز مورد استفاده قرار می‌گیرند.

(د) نادرست - در تنظیم منفی قبل از اتصال مهارکننده به دی‌ساکارید لاکتوز، آنزیم رنابسپاراز به راه‌انداز متصل می‌شود.

(مهریان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۹، ۱۱، ۱۵، ۱۷، ۲۳، ۲۵ و ۳۳)

۹- گزینه «۱»

(معمیر رضا فیض‌آبادی)

مولکول‌های پروتئینی که در تنظیم بیان ژن مؤثرند: رنابسپاراز - فعال‌کننده - مهارکننده، محرک اصلی تنظیم بیان ژن: مالتوز یا لاکتوز (نوعی دی‌ساکارید)

رنابسپاراز جایگاهی برای اتصال به محرک اصلی تنظیم بیان ژن ندارد. (این مورد در کنکور ۱۴۰۲ تیرماه مورد پرسش قرار گرفته بود).

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: مولکول‌های پروتئینی که در پی اتصال به مولکول دیگری به دنا متصل می‌شوند: رنابسپاراز و فعال‌کننده.

فقط رنابسپاراز جایگاهی برای اتصال به مونومرها (نوکلئوتیدهای واجد قند ریبوز) دارد.

گزینه «۳»: مولکول‌های پروتئینی که می‌توانند به پروتئین دیگری متصل شوند: رنابسپاراز و فعال‌کننده (به همدیگر متصل می‌شوند). هر دو این مولکول‌ها جایگاهی برای اتصال به مولکولی دارند که در ساخت آن کربوهیدرات‌ها نقش دارند. رنابسپاراز به دنا (حاوی دی‌ساکارید ریبوز) و فعال‌کننده به مالتوز (حاوی گلوکز)

گزینه «۴»: پروتئین‌هایی که در پی اتصال مولکول‌های (های)، برهم‌کنش‌های آنگریز خود را تغییر می‌دهند: مهارکننده در پی اتصال به لاکتوز، فعال‌کننده در پی اتصال به مالتوز و رنابسپاراز که نوعی آنزیم است در پی اتصال به پیش‌ماده‌های خود (نوکلئوتید)، فقط مهارکننده و فعال‌کننده جایگاهی برای اتصال به نوعی دی‌ساکارید دارد.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۹) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۴، ۱۷، ۱۹، ۲۰، ۲۳، ۳۴ و ۳۵)



۱۰- گزینه ۲

(مهم‌ترین مؤلف‌زاده)

منظور صورت سوال پروکاریوت‌ها است.

به عنوان مثال مالتوز و لاکتوز با عبور از غشای باکتری *E. coli* تنظیم بیان ژن‌های مربوط به تجزیه این دو قند را تحت تأثیر قرار می‌دهند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: تنظیم مثبت رونویسی در ارتباط با مالتوز، در طی رونویسی صورت می‌پذیرد. گزینه «۲»: با توجه به شکل ۱۷ صفحه ۲۵ کتاب زیست‌شناسی دوازدهم، رمانداز مربوط به ژن‌های مؤثر در تجزیه مالتوز، با ژن تماس مستقیم دارد.

گزینه «۳»: ایجاد یاخته‌های متفاوتی از یک یاخته مربوط به یوکاریوت‌هاست مانند چیزی که در مغز استخوان می‌بینیم ولی در پروکاریوت‌ها چون تقسیم یاخته‌ای به منظور تولیدمثل رخ می‌دهد و در تولیدمثل زاده‌ها شبیه به والد هستند؛ نمی‌توانیم ایجاد یاخته‌های متفاوت از یک یاخته را در پروکاریوت‌ها ببینیم.

(برایان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳۳ تا ۳۵)

۱۱- گزینه ۴

(اگر بافنده)

عوامل رونویسی از جنس پروتئین هستند. برای رونویسی از ژن آن‌ها در هسته یوکاریوتی عوامل رونویسی به رونویسی کمک می‌کنند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: رمانداز و توالی افزاینده جزء توالی‌های تنظیمی درون ژن نیستند. علاوه بر این، هر یک از عوامل رونویسی تنها به یک توالی تنظیمی (رمانداز یا افزاینده) متصل می‌شود.

گزینه «۲»: گروهی از عوامل رونویسی به توالی افزاینده متصل می‌شوند و باعث افزایش سرعت رونویسی می‌شوند و نقشی در هدایت رانسپاراز به سوی رمانداز ندارند.

گزینه «۳»: عوامل رونویسی در مرحله رونویسی باعث تنظیم بیان ژن می‌شوند. (نه پس از رونویسی)

(برایان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه ۳۵)

۱۲- گزینه ۴

(میرزا فیض‌آبادی)

اتصال رنا به رنا (یعنی رنا کوچک به رنا بزرگ) فقط در مرحله پس از رونویسی صورت می‌گیرد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: قرارگیری پیش‌ماده در جایگاه فعال آنزیم با توانایی شکستن پیوند اشتراکی هم می‌تواند در مرحله رونویسی و هم پس از رونویسی مشاهده شود.

در مرحله رونویسی: قرارگیری نوکلئوتیدها در جایگاه فعال رانسپاراز و جدا شدن دو فسفات از هر نوکلئوتید و قرارگیری آن‌ها به صورت تک‌فسفات در رشته نوساخت.

پس از رونویسی: تبدیل پیوسته‌نژاد به پیوسته‌نژاد توسط خود پیوسته‌نژاد.

گزینه «۲»: این مورد هم در حین رونویسی و هم پیش از آن مشاهده می‌شود. در حین رونویسی: اتصال گروهی از عوامل رونویسی برای افزایش سرعت رونویسی به توالی خاصی از دنا.

پیش از رونویسی: اتصال هیستون‌ها به دنا برای افزایش فشردگی و کاهش رونویسی.

گزینه «۳»: این مورد در کنتور ۱۴۰۰ مطرح شده بود. توجه کنید علاوه بر خمیدگی در حین رونویسی، فشردگی دنا نیز به ایجاد خمیدگی در مولکول‌های دنا منجر می‌شود. (فصل ۶ زیست ۲ صفحه ۸۰ شکل ۱) که این مربوط به مرحله پیش از رونویسی می‌باشد.

(تکرینی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۴، ۱۵، ۱۹، ۳۵ و ۳۶)

۱۳- گزینه ۱

(اشکان فرمی)

به جز مورد (ج) سایر عبارات نادرست می‌باشند. بررسی همه موارد:

(الف) ژن‌های روشن دریافت‌شده از مادر عبارتند از ژن‌هایی که از کروموزوم‌های هسته تخمک و ژن‌هایی که از دنا حلقوی میتوکندری به ارث برده شده‌اند. الزاماً هر ژنی بیانه و میانه ندارد. رنا پیک نهایی فاقد رونوشت میانه است.

(ب) لزوماً هر فرد دو والد ندارد زیرا ممکن است جاندار، حاصل بکرزایی یا زاده جانوری هم‌افرویدیت باشد. علاوه بر این، برای مثال در صفتی مانند رنگ گل میمونی که رابطه باززیت ناقص بین والدین خود دارد، می‌توان شکل صفتی مانند رنگ گل صورتی را در فرد دید که مشابه هیچ‌یک از والدین خویش نیست. (با فرض اینکه یک والد *RR* و یک والد *WW* باشد.)(ج) ژن نمود فرزندی که گروه خونی *O* دارد *OO* است. پس می‌توان نتیجه گرفت که هر دو والد یک *O* دارند ژن نمود فرزندی دیگر می‌تواند *AO* یا *AA* باشد. اگر فرزند دوم *AO* باشدژن نمود والدین می‌تواند *AO * AO* یا *AO * OO* یا *AO * BO* باشد و اگر فرزند دوم ژن نمود *AA* داشته باشد ژن نمود والدین *AO * AO* می‌شود، پس فقط ژن نمود *AO* قابل تعیین به صورت قطعی است.(د) محصول بیان آلل *A* آنزیمی پروتئینی است که باعث اضافه شدن کربوهیدرات *A* به غشای گلیکول قرمز می‌شود. توجه کنید که آنزیم *A* در غشای گلیکول قرمز مشاهده نمی‌شود.

(تکرینی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۵ و ۱۱۶) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲۵، ۲۶، ۳۳ و ۳۷ تا ۳۱)

۱۴- گزینه ۴

(علیرضا رضایی)

با توجه به شکل ۳ فصل ۳ کتاب زیست‌شناسی ۳، جایگاه ژن‌های *Rh* در بالای سانتومروم کروموزوم شماره ۱ قرار دارد و در فردی که گروه خونی منفی دارد، توالی‌های رمزکننده پروتئین *D* در کروموزوم شماره ۱ وجود ندارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: ژن مربوط به گروه خونی *ABO* در کروموزوم شماره ۹ قرار دارد. در فرد با گروه خونی *O* رونویسی از هیچ کدام از جفت کروموزوم شماره ۹ در ارتباط با صفت گروه خونی قابل مشاهده نیست ولی در فرد با گروه خونی *A* رونویسی از حداقل یکی از کروموزوم‌های جفت شماره ۹ انجام می‌شود؛ پس میزان اتصال رانسپاراز ۲ به ژن‌های موجود در کروموزوم شماره ۹ در فرد با گروه خونی *A* بیشتر است.گزینه «۲»: در سطح گویچه‌های قرمز فرد با گروه خونی *AB* مثبت نسبت به *O* منفی، کربوهیدرات و پروتئین‌های مربوط به گروه خونی بیشتری واقع است (این مولکول‌ها نیز نوعی آنتی‌ژن در سطح گویچه‌های قرمز به‌شمار می‌روند)؛ در نتیجه اتصال پادتن به آنتی‌ژن در این گویچه‌ها مساوی یا بیشتر از گویچه‌های بدون پروتئین و کربوهیدرات‌های گروه خونی است.گزینه «۳»: طبق شکل ۶ صفحه ۴۰ کتاب درسی فرد با گروه خونی *A* نسبت به فرد با گروه خونی *AB* کربوهیدرات‌های *A* بیشتری در سطح گویچه‌های قرمز خود دارند. دقت کنید که این کربوهیدرات در سطح خارجی غشاء و به‌صورت متصل به فسفولیپید یا پروتئین قرار دارند.

(تکرینی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۱۲) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۲۲، ۲۳ و ۲۴) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲۳ و ۳۱ تا ۳۱)

۱۵- گزینه ۲

(مهم‌ترین آقا زاده)

ژنوتیپ‌هایی که می‌توان برای این پسر متصور بود، موارد زیر است:

1) *AO dd* 2) *AAdd*

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: برای مثال پدر دارای ژنوتیپ *AO Dd* و مادر دارای ژنوتیپ *AAdd* باشد.گزینه «۲»: منظور پروتئین *D* است که در گروه خونی *Rh* نقش دارد. یکی از والدین یا هر دو این آن‌ها می‌توانند دارای ژنوتیپ *Dd* باشند.گزینه «۳»: برای مثال هر دو دارای ژنوتیپ *AA dd* باشند.گزینه «۴»: کربوهیدرات‌های *A* و *B* مؤثر در گروه خونی *ABO* هستند و از آنجایی که پسر این خانواده، حداقل یک دگره *A* دارد؛ در نتیجه حداقل یکی از والدین دگره *A* را در ژنوتیپ خود دارد.

(انتقال اطلاعات در نسل‌ها) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳۸ تا ۳۱)

۱۶- گزینه ۲

(موری‌یار سغارتی‌نیا)

در برخی صفات که تحت تأثیر محیط هستند، مثل صفت رنگ در برخی گیاهان مثل گل ادریسی، تعداد فنوتیپ‌ها بیشتر است. تنها در صورتی که صفتی تحت تأثیر محیط باشد امکان این وجود دارد که تعداد فنوتیپ‌ها از ژنوتیپ‌ها بیشتر باشد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱ و ۴»: در حالت‌های زیر، تعداد فنوتیپ‌ها با تعداد ژنوتیپ‌ها برابر می‌باشد.

۱) بین تمام آلل‌ها، رابطه باززیت ناقص باشد.

۲) بین تمام آلل‌ها، رابطه هم‌توانی باشد.

گزینه «۳»: در صفات تک‌جایگاهی چند اللی مثل گروه خونی *ABO*، اگر حداقل یک رابطه باززیت و نهم‌توانی بین آلل‌ها باشد، تعداد ژنوتیپ‌ها بیشتر است.

(تکرینی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳۸ تا ۳۱)

۱۷- گزینه ۲

(مژدا شکوری)

بررسی موارد:

(الف) نادرست، فردی که در *Rh* خالص است ژن نمود *DD* یا *dd* دارد یعنی یک نوع دگره برای این صفت دارد اما دقت کنید گلیکول قرمز خون فاقد هسته و فاقد آلل است.(ب) درست، فردی که در صفت *ABO* واجد کربوهیدرات باشد، می‌تواند گروه خونی *A* یا *B* یا *AB* داشته باشد و لزوماً یکی از والدین او باید حداقل یکی از این کربوهیدرات‌ها را در غشای گلیکول قرمز خود داشته باشد.(ج) نادرست، فردی که در *Rh* ناخالص است ژن نمود *Dd* دارد اما برای مثال در سلول‌های جنسی یک مرد بالغ یک نوع دگره برای این صفت وجود دارد.(د) درست، در فردی که فاقد کربوهیدرات‌های گروه خونی است، ژن نمود *OO* وجود دارد. البته دقت کنید در بخش دوم این گزینه هر فردی که در حال در غشای گلیکول قرمز خود مانند هر غشا سلول‌های جانوری دارای پروتئین، کربوهیدرات، فسفولیپید و کلسترول خواهد بود.

(تکرینی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۶۲ و ۶۳) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۶۲ و ۶۳) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳۸ تا ۳۱)

۱۸- گزینه ۴

(شاهین رضاییان)

تنها مورد «د» در ارتباط با این خانواده‌ها صادق است.

اگر والدین به‌صورت *AA* و *BB* یا به‌صورت *AB* و *OO* باشند، امکان تولد فرزندی با رخ نمود مشابه والدین غیرممکن است. بررسی موارد:(الف) در صورتی که والدین *AB* و *OO* باشند، والد دارای گروه خونی *AB* خالص نیست.(ب) در صورتی که والدین *AB* و *OO* باشند، امکان تولد فرزندی با گروه خونی *AB* امکان‌پذیر نیست.

(ج) در هیچ‌یک از دو حالت ژن نمود والدین مشابه یکدیگر نیست.

(د) در هر دو حالت امکان تولد فرزند با گروه خونی *O* (فاقد کربوهیدرات مربوط به گروه خونی بر روی غشای گویچه قرمز) ممکن نیست.

(انتقال اطلاعات در نسل‌ها) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳۸ تا ۳۱)



۱۹- گزینه ۴

(سراسری - ۹۹)

ایران لک مربوط به تنظیم منفی رونویسی است. ایران مجموعه ژن‌هایی هستند که در کنار هم قرار دارند و توسط یک بخش تنظیمی اداره می‌شوند و چون ژن‌ها در تجزیه لاکتوز نقش دارند ایران لک گفته می‌شود. بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱: پروتئین مهارکننده در نبود لاکتوز به اپراتور متصل است و مانع رونویسی می‌شود ولی میل اتصال مهارکننده به لاکتوز بیش از اتصال به اپراتور است، به‌طوری که با بودن لاکتوز در محیط، لاکتوز وارد باکتری می‌شود و مهارکننده از اپراتور جدا شده و به لاکتوز متصل می‌شود.

گزینه ۲: در یوکاریوت‌ها رنابسپاراز برای شناسایی راه‌انداز نیازمند پروتئین‌هایی هستند. گزینه ۳: پروتئین فعال کننده مربوط به تنظیم مثبت رونویسی است. در حضور مالتوز این پروتئین به جایگاه اتصال فعال کننده متصل می‌شود و پس از اتصال، رنابسپاراز می‌تواند به راه‌انداز متصل می‌شود.

گزینه ۴: لاکتوز قند دی‌ساکارید و محرک فعالیت رنابسپاراز است.

(بهریان اطلاعات در یافته) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳۴ و ۳۵)

۲۰- گزینه ۳

(معمدهسن مؤمن زاره)

موارد (ب) و «ج» صحیح هستند. بررسی موارد:

(الف) دقت کنید که گویچه‌های قرمز نابالغ موجود در مغز استخوان، دارای هسته و الل D می‌باشند. (ب) گویچه‌های بالغ موجود در خون، پروتئین‌های D را در سطح خارجی غشای خود دارند؛ پس این پروتئین‌ها در تماس با خوناب هستند. اما گویچه‌های قرمز نابالغ اساساً در خون نبوده و با پلاسمای خون تماس ندارند.

(ج) همه یاخته‌های زنده بدن دارای کربوهیدرات در غشای خارجی خود هستند.

(د) همه گویچه‌های قرمز (چه بالغ و چه نابالغ) در یک فرد سالم و بالغ، از یاخته‌های بنیادی میلوئیدی موجود در مغز استخوان، منشأ گرفته‌اند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۶۱ تا ۶۳) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳۸ تا ۴۱)

زیست‌شناسی پایه

۲۱- گزینه ۲

(سید امیر حسین هاشمی)

آنتوسیانین یکی از ترکیبات رنگی است که در واکوئول ذخیره می‌شود، این ترکیب در ریشه چغندر قرمز، به مقدار فراوانی مشاهده می‌شود. رنگ آنتوسیانین در pH‌های متفاوت تغییر می‌کند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: ترکیبات رنگی در واکوئول و رنگ دیسه، پاداکسند (آنتی‌اکسیدان) اند. ترکیبات پاداکسند در پیشگیری از سرطان و نیز بهبود کارکرد مغز و اندام‌های دیگر نقش مثبتی دارند.

گزینه ۳: در دیسه‌های یاخته‌های بخش خوراکی سیب‌زمینی، به مقدار فراوانی نشاسته ذخیره شده است که به همین علت به آن نشادیسه (آمیلوپلاست) می‌گویند. گوارش شیمیایی نشاسته در پیکر انسان، به‌وسیله آمیلاز موجود در بزاق در دهان آغاز می‌شود.

گزینه ۴: در سبزیسه (کلروپلاست) به مقدار فراوانی سبزینه وجود دارد. در پاییز با کاهش طول روز و کم شدن نور، ساختار سبزیسه‌ها در بعضی گیاهان تغییر می‌کند و به رنگ‌دیسه تبدیل می‌شوند. در این هنگام سبزینه در برگ تجزیه می‌شود و مقدار کاروتنوئیدها افزایش می‌یابد.

دقت داشته باشید که سبزینه‌ها تجزیه شده و مقدار کاروتنوئیدها افزایش می‌یابد و نه اینکه سبزینه‌ها تغییر کرده و به کاروتنوئیدها تبدیل شوند.

(از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۲۰ و ۲۱ تا ۲۵)

۲۲- گزینه ۳

(مریم سپهری)

بعضی یاخته‌های گیاهی واکوئول درشتی دارند که بیشتر حجم یاخته را اشغال می‌کند.

موارد ب و د صحیح می‌باشد. بررسی موارد:

(الف) پروتئین (نه پلی‌ساکارید) یکی از ترکیباتی است که در واکوئول ذخیره می‌شود و گلوئن یکی از این پروتئین‌هاست که در گندم و جو ذخیره می‌شود و برای رشد و نمو رویان به مصرف می‌رسد (نادرست)

(ب) وقتی تعداد مولکول‌های آب در واحد حجم در محیط بیشتر از یاخته باشد، آب وارد یاخته می‌شود، در این حالت واکوئول‌ها پر از آب و حجیم و بزرگ می‌شوند. اگر به هر دلیلی تراکم آب کم شود، پروتوپلاست جمع می‌شود و از دیواره فاصله می‌گیرد و واکوئول کوچک می‌شود. (درست)

(ج) رنگ قرمز میوه گوجه‌فرنگی مربوط به ترکیبات رنگی درون رنگ‌دیسه (کروموپلاست) است. (نادرست)

(د) غشای واکوئول مانند غشای یاخته، ورود مواد به واکوئول و خروج از آن را کنترل می‌کند. (درست)

(از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۳، ۱۴، ۱۵ و ۱۶)

۲۳- گزینه ۳

(معمدهسن میری)

بخش‌های مشخص شده در شکل به ترتیب از (۱) تا (۳): تیغه میانی، دیواره پسین و دیواره نخستین می‌باشد.

دیواره پسین برخلاف تیغه میانی در ساختار خود واجد رشته‌های سلولز بوده که مطابق شکل ۴ فصل ۶ زیست‌شناسی دهم، امکان دارد که رشته‌های سلولزی در برخی لایه‌های دیواره پسین با یکدیگر به‌صورت موازی قرار داشته باشند. سلولز در تولید کاغذ نقش دارد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: در دیواره پسین همانند دیواره نخستین، در پی تورژسانس یاخته و ورود آب به درون واکوئول، پروتوپلاست بر رشته‌های سلولزی که در هر ۲ دیواره وجود دارد نزدیک‌تر می‌شود و پروتوپلاست به دیواره فشار وارد می‌کند.

گزینه ۲: پلاسمودسم‌ها در مناطقی از یاخته به نام لان به فراوانی وجود دارند. لان‌ها مناطقی بوده که در آن دیواره نازک مانده است. دقت داشته باشید که در محل لان، دیواره نازک مانده است و این‌گونه نیست که در محل لان، دیواره یاخته با گذشت زمان دچار کاهش ضخامت شده باشد. علاوه بر این در تیغه میانی برخلاف دیواره پسین پکتین مشاهده می‌شود که حالتی چسب مانند داشته و در اتصال دو یاخته نقش دارد.

گزینه ۳: مطابق شکل ۴ فصل ۶ زیست‌شناسی دهم، تیغه میانی برخلاف دیواره نخستین در شرایطی می‌تواند بیش از دو یاخته را به یکدیگر متصل کند. مطابق نکته مطرح شده در کنکور تیر ۱۴۰۲، در محلی از یاخته که پلاسمودسم وجود دارد، هیچ بخشی از دیواره یاخته‌ای مشاهده نمی‌شود. (از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۰ تا ۸۲)

۲۴- گزینه ۲

(معمدهسن فیض‌آبادی)

ساختارهای یاخته گیاهی زنده که در کنترل تبادل مواد بین یاخته‌ها نقش دارند: غشای یاخته‌ای و دیواره یاخته‌ای. هر دو ساختار در خارجی‌ترین لایه خود، حاوی مولکول‌های کربوهیدرات‌اند ولی فقط دیواره یاخته‌ای جزء تفاوت‌های اساسی یاخته در گیاهان و جانوران محسوب می‌شود. پس این دو ویژگی در کنار هم فقط مربوط به دیواره یاخته‌ای است. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: هر دو ساختار می‌توانند در پی اضافه شدن ترکیبات سازنده، گسترش یابند و هر دو می‌توانند از ورود عوامل بیماری‌زا به گیاه مانع کنند، پس این گزینه درباره هر دو درست می‌باشد و درباره یکی از آن‌ها بیان نشده است.

گزینه ۳: بخشی از هر دو ساختار، در تقسیم یاخته گیاهی بعد از تقسیم هسته تشکیل می‌شود. غشای یاخته که بخشی از آن مربوط به غشای مادر است و بخشی از آن مربوط به غشای ریزکیسه‌ها؛ دیواره که بخشی از آن هنگام تقسیم یاخته و بعد از تقسیم هسته ساخته می‌شود (تیغه میانی) و بخشی از آن بعد از جدا شدن دو سلول.

گزینه ۴: دیواره یاخته‌ای در پی ورود بیش از حد آب، یاخته را از خطر ترکیدن حفظ می‌کند ولی این دیواره مانند قالبی پروتوپلاست را در برمی‌گیرد و نه یاخته گیاهی را. (خودش جزئی از یاخته است.)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه ۸۶) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۰ تا ۸۱)

۲۵- گزینه ۲

(علی وهابی‌معمور)

حفره‌های هوادار، در بافت پارانشیم هوادار در گیاهان آبی وجود دارد. طبق متن کتاب درسی، این بافت در ریشه، ساقه و برگ گیاهان می‌تواند یافت شود. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: مطابق شکل ۸- الف صفحه ۸۴ کتاب زیست‌شناسی ۱، سبزیسه نوعی دیسه است که در بخش‌های حاشیه‌ای پروتوپلاست یافت می‌شود. این اندامک ممکن است در یاخته‌های پارانشیمی مشاهده شود که ساختار چندوجهی دارند.

گزینه ۳: پوسته دانه‌ها معمولاً سخت است پس بافت اسکلرانسیم در ساختار پوسته بسیاری از دانه‌ها حضور دارد. یاخته‌های اسکلرانسیم تا قبل مرگ، همانند سایر سلول‌های یوکاریوت برای رونویسی گروهی از ژن‌های موجود در هسته و تولید mRNA، به ساختار پلیمرز RNA نیاز دارند.

گزینه ۴: دیواره نخستین فاقد لیگنین با ضخیم‌شدگی نابرابر، در یاخته‌های کلانشیمی وجود دارد. این یاخته‌ها مطابق شکل می‌توانند بین روپوست و پارانشیم مشاهده شوند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۱، ۸۲ و ۸۸) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۳۰ تا ۱۳۲) (زیست‌شناسی ۳، صفحه ۲۳)

۲۶- گزینه ۴

(پیمان رحیم‌نژاد)

نوعی سامانه بافتی در گیاهان که اندام‌ها را در برابر خطرهایی که در محیط بیرون قرار دارند حفظ می‌کند: سامانه بافت پوششی.

یاخته‌های تمایز یافته سامانه بافت پوششی در اندام‌های هوایی = ۱- یاخته‌های نگهبان روزنه - ۲ کرک - ۳- یاخته‌های ترشچی.

ترکیبات حفظ‌کننده گیاه در برابر سرما در سامانه بافت پوششی = پوستک که از ترکیبات لیپیدی ساخته شده است. هر چهار مورد این سؤال، نادرست است.

بررسی همه موارد:

(الف) لایه‌های روی سطح بیرونی یاخته‌های روپوست قرار دارد که پوستک نامیده می‌شود. پوستک از ترکیبات لیپیدی ساخته شده است. یاخته‌های روپوستی در اندام‌های هوایی (یعنی ساقه و برگ) این ترکیبات را می‌سازند. همانطور که در شکل کتاب درسی مشخص است، پوستک در سطح همه یاخته‌های روپوستی (به‌جز در محل روزنه‌ها) قرار دارد. هر یاخته روپوستی توانایی تولید یاخته پوستک‌ساز را ندارد.

(ب) بعضی (نه همه) یاخته‌های روپوستی در اندام‌های هوایی گیاه، به یاخته‌های نگهبان روزنه، کرک و یاخته‌های ترشچی، تمایز می‌یابند. همانطور که در شکل کتاب درسی مشخص است، یاخته‌های نگهبان روزنه نسبت به یاخته‌های روپوستی مجاور خود، کوچک‌تر هستند.

(ج) پوستک از ورود نیش حشرات و عوامل بیماری‌زا به گیاه جلوگیری می‌کند و در حفظ گیاه در برابر سرما نیز نقش دارد.

همانطور که در شکل کتاب درسی مشخص شده است، ضخامت پوستک در نواحی مختلف روپوست یکسان نیست و در محل روزنه‌ها نیز اصلاً پوستک وجود ندارد.

(د) سامانه بافت پوششی در برگ‌ها، ساقه‌ها و ریشه‌های جوان روپوست نامیده می‌شود و معمولاً (نه همیشه) از یک لایه یاخته تشکیل شده است.



نکته: خرزهره گیاهی است که به‌طور خودرو در مناطق خشک و کم‌آب زندگی می‌کند. در این گیاه، روپوست دارای چندلایه یاخته است و پوستک ضخیم نیز وجود دارد.

(از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۶، ۸۷ و ۹۳)

۲۷- گزینه ۱

(مؤید کریم زاره)

منظور سوال یاخته‌های تراکتید، آوند آبکشی، همراه و فیبر است. مطابق کنکور سراسری ۱۴۰۲ نوبت دوم، در بخش مرکزی فیبرها، فضای توخالی یافت می‌شود (صحت گزینه ۱) این یاخته‌ها همگی فاقد هسته‌اند (رد گزینه ۲) و آوند آبکش برخلاف تراکتیدها و فیبر در برافراشته ماندن اندام در برگریخته خود نقش اصلی ندارد. (رد گزینه ۳). در دیواره آوندهای چوبی (نه یاخته‌های آبکشی بیان شده) لیگنین به اشکال و تزیینات خاصی قرار می‌گیرد.

(از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۲، ۸۸ و ۸۹)

۲۸- گزینه ۴

(مؤید کریم زاره)

منظور سؤال، یاخته‌های اسکلرئید است. این یاخته‌ها، دیواره پسین ضخیم و چوبی شده دارند. افزوده شدن لیگنین (چوب) سبب چوبی شدن دیواره پسین در این یاخته‌ها می‌شود. دیواره پسین در حد فاصل دیواره نخستین و غشای یاخته قرار دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: فضای مرکزی اسکلرئید خالی است.

گزینه ۲: با توجه به شکل ۱۶ صفحه ۸۸ کتاب درسی دهم، بعضی از انشعابات موجود در دیواره پسین، به دیواره نخستین ختم نمی‌شوند. دیواره نخستین از پکتین و سلولز تشکیل شده است. گزینه ۳: بافتی که وظیفه ترابری ترکیبات مختلف را برعهده دارد، بافت آوندی است. این بافت متشکل از یاخته‌های آوندی، یاخته‌های پارانشیمی و فیبر است.

(از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۰، ۸۱، ۸۶ تا ۸۹)

۲۹- گزینه ۱

(مفهم‌مفسر بیک)

قسمت‌های نامگذاری شده به ترتیب مربوط به روپوست، بافت کلانشیم و بافت پارانشیم می‌باشند. بررسی موارد:

(الف) همه سلول‌های کلانشیمی قابلیت رشد خود را در طول عمر حفظ می‌کنند.

(ب) گروهی از سلول‌های روپوستی کلروپلاست دارند و از نظر داشتن ماده وراثتی موجود در سیتوپلاسم، تنوع بیشتری نسبت به سایر سلول‌های زیرین خود دارند.

(ج) داشتن دیواره نخستین ضخیم و انعطاف‌پذیر از ویژگی همه سلول‌های کلانشیمی است و به‌همین دلیل است که در رنگ‌آمیزی نیز تیره دیده می‌شوند.

(د) سلول‌های پارانشیمی انواع مختلفی دارند گروهی سبزینه دارند و فتوسنتز می‌کنند و گروهی واکوئول‌هایی دارند که می‌توانند در آنها مواد را ذخیره کنند.

(تربیتی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۳، ۸۶ تا ۸۹) (زیست‌شناسی ۳، صفحه ۱۳)

۳۰- گزینه ۴

(مهوری ماهری)

تراکتید و عنصر آوندی، دو نوع یاخته تشکیل‌دهنده آوندهای چوبی می‌باشند. دیواره عرضی در عنصرهای آوندی برخلاف تراکتیدها از بین رفته و با قرارگیری این یاخته‌ها پشت سرهم، لوله‌ای پیوسته برای جابه‌جایی مواد تشکیل می‌شود. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: هر دو نوع یاخته آوندی چوبی، یاخته‌هایی مرده هستند. لیگنین در دیواره یاخته‌های آوند چوبی به شکل‌های متفاوتی قرار می‌گیرد.

گزینه ۲: قسمت‌های نازک دیواره یاخته‌های گیاهی، لان نام دارد. لان در تمامی یاخته‌های گیاهی وجود دارد. علاوه بر آن، یاخته‌های آوند چوبی، مرده بوده و پلاسمودسم (کانال‌های سیتوپلاسمی) ندارند.

گزینه ۳: با توجه به شکل ۱۸ فصل ۶ کتاب درسی، تراکتیدها در مجاورت آوندهای آبکشی قرار می‌گیرند. اما طبق همین شکل، تراکتیدها با یاخته‌های فیبر نیز در تماس هستند. فیبرها جزو اسکلرانشیم‌ها طبقه‌بندی می‌شوند.

(از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۱، ۸۸ و ۸۹)

۳۱- گزینه ۳

(مهرج سپهری)

یاخته ۱، فیبر و یاخته ۲، کلانشیم است.

یاخته ۱، چوبی شده است که چوبی شدن دیواره سبب مرگ پروتوپلاست می‌شود. فیبرها دارای لان هستند ولی چون مرده هستند، برخلاف سلول‌های کلانشیمی که زنده هستند، فاقد پلاسمودسم (کانال‌های سیتوپلاسمی) در لان می‌باشند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: هم فیبر و هم کلانشیم می‌توانند در مجاورت یاخته‌های زنده قرار بگیرند. کلانشیم که معمولاً در زیر روپوست قرار می‌گیرد که بافتی زنده است و فیبر هم در ساختار دسته‌های آوندی وجود دارد و می‌تواند در مجاورت یاخته‌هایی نظیر آوندهای آبکشی که زنده هستند قرار بگیرد.

گزینه ۲: سلول کلانشیم دیواره پسین ندارند اما دیواره نخستین آنها ضخیم است. گزینه ۳: سلول‌های کلانشیم زنده هستند و چون زنده هستند می‌توانند انرژی موجود در ماده مغذی را آزاد کنند ولی سلول‌های فیبر مرده هستند و از انرژی مواد مغذی استفاده نمی‌کنند.

(از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۳، ۸۸، ۸۹)

۳۲- گزینه ۳

(مفهم‌مهوری روزبختی)

این گزینه مربوط به سؤال کنکور ۱۴۰۰ است. فراوان‌ترین یاخته‌های پوششی، یاخته‌های روپوستی عادی (غیرتمایز یافته) هستند که از سطح آنها عرق صورت می‌گیرد. تعرق در حرکت شیره خام به صورت مکش از بالا عمل می‌کند و در نتیجه در ایجاد جریان توده‌ای در آوندهای چوبی (فتووتر) نقش دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: مستحکم‌ترین یاخته‌های سامانه بافت زمینه‌ای، یاخته‌های اسکلرانشیم، هستند که چون مرده‌اند فاقد پلاسمودسم در ساختار لان‌های خود هستند.

گزینه ۲: یاخته‌های فتوسنتزکننده در سبزی‌های خود دارای سبزینه و کاروتنوئید می‌باشند ولی دقت کنید که پارانشیم که رایج‌ترین بافت سامانه بافتی زمینه‌ای است دارای انواع مختلفی یاخته است که تنها گروهی از آنها فتوسنتز می‌کنند.

گزینه ۳: اصلی‌ترین یاخته‌های بافت آوندی، یاخته‌های آوند چوبی و آبکشی هستند. مواد در آوندهای چوبی تنها در یک جهت ولی در آوندهای آبکشی می‌توانند در همه جهات جابه‌جا شوند پس این گزینه تنها در مورد آوندهای چوبی صحیح است.

(از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۱، ۸۳، ۸۶ تا ۸۹)

۳۳- گزینه ۳

(اشکان زرنی)

می‌توان گفت در مجاورت همه بخش‌های نفرون شبکه موریگی مشاهده می‌شود. اما در یک بخش واحد از نفرون همه مراحل تراوش، بازجذب و ترشح باهم دیده نمی‌شود. در کیسول بومن فقط مرحله تراوش و در قسمت‌های پیچ‌خورده نفرون تنها مراحل بازجذب و ترشح مشاهده می‌شود. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: به دلیل اینکه در لوله پیچ‌خورده نزدیک بیشترین میزان فرایند بازجذب مشاهده می‌شود. بنابراین می‌توان گفت که میزان سوخت‌وساز در این بخش نسبتاً بالاست. همانطور که می‌دانید اکسیژن پیش‌ماده فرایند تنفس یاخته‌های هواری است.

گزینه ۲: هم در بخش صعودی و هم در بخش نزولی لوله هنله تغییر قطر مشاهده می‌شود. بافت شود که در اطراف بخش‌های لوله هنله شبکه موریگی دوم مشاهده می‌شود.

گزینه ۳: هم شبکه موریگی اول و هم شبکه موریگی دوم در بخش قشری کلیه قابل مشاهده است. هر دو شبکه موریگی دارای خون روشن که غنی از اکسیژن است، می‌باشند

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۴ و ۷۲ تا ۷۵)

۳۴- گزینه ۳

(مهرج سپهری)

به محض ورود مواد تراوش شده به لوله پیچ‌خورده نزدیک بازجذب آغاز می‌شود پس بازجذب گلوکز و آمینواسید هم از لوله پیچ‌خورده نزدیک شروع می‌شود. دیواره لوله پیچ‌خورده نزدیک از یک لایه بافت پوششی مکعبی تشکیل شده است که ریزپرز دارند. ریزپرزها سطح بازجذب را افزایش می‌دهند. به علت وجود ریزپرزهای فراوان در لوله پیچ‌خورده نزدیک، مقدار مواد بازجذب شده در این قسمت از گردیزه، بیش از سایر قسمت‌هاست. در بیشتر موارد، بازجذب فعال است و با صرف انرژی انجام می‌گیرد؛ به همین علت این یاخته‌ها میتوکندری‌های فراوان دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: در برش طولی کلیه سه بخش مشخص دیده می‌شود. ۱- بخش قشری ۲- بخش مرکزی ۳- لگنچه

فرایند تشکیل ادرار شامل سه مرحله تراوش، بازجذب و ترشح است و لگنچه در این مراحل نقشی ندارند زیرا آنچه که به لگنچه می‌ریزد ادرار است.

گزینه ۲: هر هوم و ناحیه قشری مربوط به آن را یک لپ کلیه می‌نامند.

گزینه ۳: ترکیب نهایی ادرار در مجاری جمع‌کننده مشخص می‌شود (که جزء نفرون نیستند) زیرا در این مجاری فرایندهای ترشح و بازجذب انجام می‌شود.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۷۱ تا ۷۵)

۳۵- گزینه ۳

(مهوری ماهری)

عبارت «الف»، «ج» و «د» صحیح هستند. عوامل حفاظتی از کلیه‌ها شامل چربی اطراف کلیه، دنده‌ها و کیسول کلیه می‌باشند. عبارتی صحیح است که برای بعضی از این موارد درست باشد. بررسی همه عبارتهای:

(الف) با تحلیل چربی اطراف کلیه، احتمال تاخوردگی میزان افزایش پیدا می‌کند. با تاخوردگی میزان، خروج ادرار از لگنچه دچار مشکل خواهد شد.

(ب) همه عوامل حفاظتی از کلیه، از جنس بافت پیوندی هستند. بافت پیوندی از انواع یاخته‌هایی تشکیل می‌شود که این یاخته‌ها انواعی از رشته‌های پروتئینی مثل کلاژن و کسشن را ساخته و به بیرون از یاخته منتقل می‌کنند.

(ج) دنده‌ها از بخشی از کلیه محافظت می‌کنند و نقش ضربه‌گیری دارند. حفاظت‌دهنده‌ها از کلیه چپ نسبت به کلیه راست، بیشتر می‌باشد پس سهم یکسانی ندارند. اما علاوه بر دنده‌ها، چربی اطراف کلیه نیز در جلوگیری از وارد شدن ضربه به کلیه نقش دارد. چربی، کل اطراف هر دو کلیه را بر می‌گیرد، پس سهم یکسانی در حفاظت از هر دو کلیه دارد.

(د) چربی اطراف کلیه، علاوه بر نقش حفاظتی، در حفظ موقعیت کلیه نیز نقش دارد.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۵ و ۷۰)

۳۶- گزینه ۲

(مهوری ماهری)

بخش‌های لوله‌ای شکل درون کلیه که در ساخت ادرار نقش دارند شامل موارد زیر می‌باشند: لوله پیچ‌خورده نزدیک، قوس هنله، لوله پیچ‌خورده دور، مجاری جمع‌کننده باید توجه کرد که کیسول بومن، جزء بخش‌های لوله‌ای شکل نمی‌باشد.

اولین بخش از لوله‌ها، لوله پیچ‌خورده نزدیک می‌باشد. در این قسمت، فرایند جذب و ترشح صورت می‌گیرد. فرایندی که صرفاً براساس اندازه مواد انجام می‌شود، تراوش است که در کیسول بومن رخ می‌دهد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: بیش‌ترین مقدار بازجذب در لوله‌های پیچ‌خورده نزدیک رخ می‌دهد. دلیل این اتفاق، ریزپرزهای قرار گرفته در یاخته‌های دیواره این لوله‌ها می‌باشد. این ریزپرزها تنها در یک سطح از یاخته‌ها که به سمت درون لوله می‌باشد، قرار می‌گیرند.



گزینه «۳»: شبکه مویرگی دوم (دورلوله‌ای)، در بین سرخ‌رگ و سیاهرگ قرار می‌گیرد، این شبکه مویرگی، وظیفه ترشح برخی از مواد دفعی و زائد را به درون نفرون دارد. مواد دفعی قابل مشاهده در ادرار، قسمتی توسط تراوش و قسمتی توسط ترشح وارد نفرون می‌شوند.

گزینه «۴»: با حرکت از بخش قشری به بخش مرکزی، ضخامت مجاری جمع‌کننده افزایش پیدا می‌کند اما در طی این مسیر، لوله‌هنگ در قسمت‌هایی دچار کاهش ضخامت می‌شود.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۷۱ تا ۷۵)

۳۷- گزینه «۲»

(عالم حسین پور)

موارد «ب» و «ج» صحیح هستند. سوال در مورد کلیه چپ می‌باشد. کلیه راست به علت موقعیت کبد، اندکی پایین‌تر (دورتر از دیافراگم) قرار گرفته است.

بررسی همه موارد:

الف) در یک فرد بالغ، (نه هر فردی!) هر کلیه تقریباً به اندازه مشت بسته اوست.

ب) محتویات لنفی این اندام به مجرای لنفی چپ وارد می‌شود که قطورترین مجرای لنفی می‌باشد.

ج) کپسول کلیه روی بخش قشری کلیه را پوشانده است و بخش قشری کلیه از سطح رویی خود با بافت چربی حفاظت‌کننده از کلیه، در تماس نیست.

د) دنده‌ها با سطح بالایی کلیه‌ها مجاورت دارند، نه سطح پایینی آن‌ها!

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۵۹، ۶۰ و ۷۰)

۳۸- گزینه «۳»

(عالم حسین پور)

بخش‌های مشخص شده در شکل عبارت‌اند از:

۱- سرخ‌رگ آئورت ۲- سرخ‌رگ کلیه ۳- سیاهرگ کلیه ۴- میزنای ۵- بزرگ سیاهرگ زیرین جهت جریان خون در بزرگ‌سیاهرگ زیرین به سمت بالا و جهت جریان ادرار در میزنای به سمت پایین است (تفاوت). هر دو بخش در ساختار خود فقط یاخته‌های تک‌هسته‌ای دارند (شباهت).

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: هر دو رگ در دیواره خود بافت پوششی، بافت پیوندی و بافت ماهیچه‌ای دارند (شباهت). تفاوت ضخامت دیواره سرخ‌رگ و سیاهرگ، مربوط به بافت ماهیچه‌ای و بافت پیوندی است؛ نه پوششی. لایه داخلی دیواره رگ، متشکل از بافت پوششی است.

گزینه «۲»: هر دو بخش در دیواره خود در زیر بافت پوششی، دارای غشای پایه هستند که متشکل از رشته‌های پروتئینی و گلیکوپروتئینی است. همچنین هر دو بخش در دیواره خود بافت ماهیچه‌ای دارند که یاخته‌های آن در حین انقباض از طول خود می‌کاهند. (شباهت). میزنای برای حرکات کرمی خود نیاز به ماهیچه دارد و سرخ‌رگ هم در لایه میانی خود، ماهیچه صاف دارد.

گزینه «۴»: میزان مواد دفعی نیتروژن در سرخ‌رگ کلیه بیشتر از سیاهرگ کلیه است. زیرا سرخ‌رگ کلیه، خون حاوی این مواد را به کلیه می‌آورد تا دفع شوند و سیاهرگ کلیه، خونی که مواد دفعی آن وارد گردیده‌ها شده است را از کلیه دریافت می‌کند. سیاهرگ کلیه نقشه در ایجاد شبکه مویرگی گلوامولی ندارد!

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۶، ۴۸، ۵۶، ۵۸ و ۷۱ تا ۷۵)

۳۹- گزینه «۲»

(عالم حسین پور)

در ناف کلیه سه ساختار مجرمانند دیده می‌شود که عبارت‌اند از: سرخ‌رگ کلیه، سیاهرگ کلیه و میزنای. مدنظر سوال آخرین انشعاب سرخ‌رگ کلیه است که سرخ‌رگ آوران نام دارد. انتهای سرخ‌رگ آوران داخل کپسول بومن قرار دارد که ساختاری شبیه به قیف دارد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: سرخ‌رگ آوران فاقد مجاورت با لوله‌های پیچ‌خورده نزدیک و دور است.

گزینه «۳»: سرخ‌رگ آوران مایع حاوی ترکیبات دفعی را از انشعاب قبل از خود می‌گیرد که نزدیک قاعده هرم‌ها قرار دارد. این مجراهای مرتبط با لگنچه است که مایع حاوی مواد دفعی را از رأس هرم‌ها دریافت می‌کند.

گزینه «۴»: سرخ‌رگ آوران پیچ‌خوردگی ندارد.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۷۱ تا ۷۵)

۴۰- گزینه «۱»

(پژمان یعقوبی)

نوعی ماده زائد نیتروژن دار در بدن انسان اوره است که نسبت به آمونیاک سمیت بسیار کمتری دارد و امکان دفع آن با فواصل زمانی امکان‌پذیر است. اوریک‌اسید تمایل به رسوب زیادی دارد، بنابراین امکان دفع آن با فواصل زمانی امکان‌پذیر نیست. از این رو منظور گزینه ۱ اوره است. اوره در خون سرخ‌رگی وارد شده به کلیه نیز وجود دارد. سرخ‌رگ، از بخش لگنچه به کلیه راه دارد و انشعابات آن به سمت مرکزی و سپس به سمت بخش قشری می‌رود. انشعابات سرخ‌رگ‌ها از فواصل بین هرم‌های کلیه عبور می‌کنند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: آمونیاک، از تجزیه موادی هم‌چون آمینواسیدها منشأ می‌گیرد. این در حالی است که ماده دفعی اصلی در حشرات، اسیداوریک است.

گزینه «۳»: اوره، حاصل ترکیب CO_2 و آمونیاک است، طی فرآیند تراوش، هم اوره و هم گلوکز می‌توانند از غشای پایه یاخته‌ها عبور کرده و وارد کپسول بومن شوند.

گزینه «۴»: اوریک‌اسید انحلال‌پذیری زیادی در آب ندارد؛ بنابراین تمایل آن به رسوب کردن و تشکیل بلور زیاد است. همچنین این ماده توسط حشرات نیز تولید می‌شود و ماده دفعی اصلی آن‌ها محسوب می‌شود اما فراوان‌ترین ماده دفعی آلی در ادرار، اوره است که در کبد تولید می‌شود.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۷۲ تا ۷۴)

۴۱- گزینه «۳»

(پژمان یعقوبی)

تنظیم آب تحت تنظیم عوامل مختلفی قرار دارد. یکی از سازوکارها به غلظت مواد حل شده در خوناب ارتباط دارد. اگر غلظت مواد از حد مشخصی فراتر رود، ترشح هورمون ضدادراری تحریک می‌شود. این هورمون با اثر بر کلیه‌ها، بازجذب آب را افزایش می‌دهد و مقدار دفع آب از طریق ادرار کاهش می‌یابد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت داشته باشید که هورمون ضدادراری توسط بخش پسین غده هیپوفیز (نه هیپوتالاموس!) به خون ترشح می‌شود.

گزینه «۲»: افزایش غلظت مواد حل شده در خوناب (نه ادرار) موجب تحریک مرکز تشنگی در هیپوتالاموس می‌شود.

گزینه «۴»: اگر غلظت مواد حل شده در خوناب از حد مشخصی فراتر رود، مرکز تشنگی در هیپوتالاموس تحریک می‌شود که نتیجه آن فعال شدن مرکز تشنگی و تمایل به نوشیدن آب و از طرف دیگر ترشح هورمون ضدادراری است. این هورمون با اثر بر کلیه‌ها، بازجذب آب را افزایش می‌دهد و به این ترتیب دفع آب از راه ادرار کاهش پیدا می‌کند. بنابراین فعال شدن مرکز تشنگی بیشترین تأثیر را روی بازجذب دارد (نه ترشح).

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۷۵) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۵۷ و ۵۸)

۴۲- گزینه «۲»

(پژمان یعقوبی)

هر سه مرحله تشکیل ادرار می‌توانند غلظت مواد دفعی درون گردبزه را تحت تأثیر قرار دهند. تراوش، درون کپسول بومن و ترشح و بازجذب، درون قوس هنله قابل انجام هستند. پس همه این فرایندها می‌توانند توسط یاخته‌هایی در بخش‌های غیر پیچ‌خورده نفرون انجام شوند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دو فرآیند بازجذب و ترشح، ترکیب مایع تراوش شده را هنگام عبور از درون مجرای جمع‌کننده ادرار تغییر می‌دهند. در بازجذب مواد مفیدی که طی تراوش وارد نفرون شده‌اند، دوباره به مایع میان‌بافتی باز می‌گردند. بنابراین این مورد درباره ترشح صادق نیست.

گزینه «۳»: فرایندهای ترشح و بازجذب، مرتبط با غلظت مواد درون شبکه مویرگی دورلوله‌ای هستند. تراوش برخلاف دو مرحله دیگر، مستقیماً نیازی به مصرف انرژی زیستی مانند مولکول ATP ندارد. اما ترشح و بازجذب بیشتر به‌صورت فعال و با مصرف انرژی زیستی انجام می‌شود.

گزینه «۴»: بیشترین مقدار بازجذب درون لوله پیچ‌خورده نزدیک اتفاق می‌افتد. دقت کنید که در هیچ‌کدام از مراحل تشکیل ادرار، انتقال مواد فقط از طریق انتقال فعال و با مصرف انرژی انجام نمی‌گیرد. برای مثال آب به روش اسمز و بدون مصرف انرژی زیستی بازجذب می‌شود.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۷۲ تا ۷۵)

۴۳- گزینه «۴»

(سبهان بوری)

به شکل فعالیت صفحه (۷۱) کتاب زیست‌شناسی ۱ دقت کنید:

سرخ‌رگ آئورت نسبت به بزرگ‌سیاهرگ زیرین به کلیه چپ نزدیک‌تر بوده و بنابراین، انشعاب سرخ‌رگ آئورت که وارد کلیه چپ می‌شود (در واقع همان سرخ‌رگ کلیه چپ) نسبت به سیاهرگ کلیه چپ (که به بزرگ‌سیاهرگ زیرین می‌پیوندد) طول کمتری خواهد داشت. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: سرخ‌رگ کلیه در سطح بالاتری نسبت به میزنای به کلیه وارد می‌شود و بنابراین انشعابات آن نیز نسبت به میزنای در سطح بالاتری قرار دارند.

گزینه «۲»: سیاهرگ کلیه راست اصلاً از جلوی سرخ‌رگ آئورت رد نمی‌شود! این مورد درباره سیاهرگ کلیه چپ درست است.

گزینه «۳»: میزنای چپ و راست به سطح پشتی مثانه متصل می‌شوند و استفاده از الفاظ «دیواره بالایی مثانه» یا «بالایی‌ترین بخش مثانه» کاملاً غلط است. برای درک بهتر، شما را به شکل‌های گفتار اول فصل ۷ یازدهم ارجاع می‌دهم.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۷۱ و ۷۴)

۴۴- گزینه «۳»

(سبهان بوری)

تراوش و ترشح هم‌جهت با هم انجام می‌شوند. فرآیند ترشح و بازجذب و همین‌طور تراوش و بازجذب، خلاف جهت هم انجام می‌شود. تراوش همواره به‌صورت غیر فعال و بدون مصرف انرژی زیستی توسط یاخته‌های گردبزه صورت می‌گیرد. ترشح و بازجذب هم می‌توانند به‌صورت غیرفعال انجام شوند، پس در هر ۳ روش امکان عدم مصرف انرژی زیستی وجود دارد.



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: تراوش در کیسول بومن انجام می‌شود که ساختار لوله‌ای و پیچ‌خورده نیست در حالی که ترشح در همه بخش‌های لوله‌های شکل نفرون (لوله‌های پیچ‌خورده و لوله هنله) انجام می‌شود.
گزینه «۲»: یاخته‌های لوله پیچ‌خورده نزدیک راکیزه‌های عمود بر غشای پایه دارند. هم ترشح و هم بازجذب می‌تواند در لوله پیچ‌خورده نزدیک انجام شود.
گزینه «۴»: تراوش با عبور مواد از غشای یک لایه یاخته پوششی دیواره مویرگ انجام می‌شود. ترشح هم اگر از یاخته‌های دیواره گردیزه اتفاق بیفتد، این ویژگی را داراست؛ پس در این مورد با هم شباهت دارند. (نه تفاوت)

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی، ۱، صفحه‌های ۱۵، ۱۶ و ۷۲ تا ۷۴)

۴۵- گزینه «۲»

(موری ماهری)

عبارت «ب» و «د»، صورت سوال را به درستی تکمیل می‌کنند.
فرایند ترشح و بازجذب و همین‌طور تراوش و بازجذب، در خلاف جهت یکدیگر صورت می‌گیرند. اما دقت کنید که تراوش تنها به صورت غیرفعال رخ می‌دهد. ترشح و بازجذب می‌توانند به صورت فعال یا غیرفعال انجام شوند. بررسی همه عبارت‌ها:
الف) ترشح و بازجذب در بخش‌های لوله‌های شکل نفرون انجام می‌شود. یاخته‌های سازنده بخش‌های لوله‌های شکل نفرون، پوششی مکعبی هستند. طبق شکل ۱۶ فصل ۱ کتاب درسی دهم، در زیر بافت پوششی مکعبی یک‌لایه‌ای گردیزه، بافت پیوندی چربی قرار نمی‌گیرد.
ب) فرایند ترشح و بازجذب می‌توانند در قوس هنله صورت بگیرند. قوس هنله جزو بخش‌های لوله‌های شکل بوده اما پیچ‌خوردگی ندارد.
ج) آخرین فرایندهای تشکیل ادرار در مجاری جمع‌کننده اتفاق می‌افتد اما مجاری جمع‌کننده، جزء نفرون نمی‌باشند. (به‌صورت سوال دقت شود).
د) شبکه آندوپلاسمی، شبکه‌ای از لوله‌ها و کیسه‌ها می‌باشد که نوع زبر آن در مجاورت هسته قرار می‌گیرد. این عبارت برای تمامی سلول‌های دخیل در هر سه فرایند تشکیل ادرار، درست است.
(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی، ۱، صفحه‌های ۱۵، ۱۶ و ۷۲ تا ۷۵)

۴۶- گزینه «۴»

(معماری مبرری)

بررسی همه گزینه‌ها:
۱) ملخ جانوری بی‌مهره بوده که سامانه گردش باز داشته و آب را به کمک یاخته‌های راست‌رونده خود بازجذب می‌کند. مطابق شکل ۱۲ فصل ۵ زیست‌شناسی دهم یاخته‌های جذب‌کننده آب ظاهری استوانه‌ای شکل دارند. ملخ تنظیم اسمزی خود را به کمک لوله‌های مالپیگی انجام می‌دهد. دقت داشته باشید که لوله‌های مالپیگی به روده جانور متصل‌اند و به راست‌رونده ملخ اتصال ندارند.
۲) ماهیان ساکن آب شور، آب زیادی می‌نوشند و اداری به مقدار کم و غلیظ (نه رقیق!) ترشح می‌کنند. در ماهیان آب شور، با وجود نوشیدن آب به مقدار زیاد، فشار اسمزی بدن آنها از محیط کمتر می‌باشد. در این جانور، میزان نوشیدن آب توسط جانور با میزان فشار اسمزی بدن جانور نسبت به محیط رابطه عکس دارد. ماهی آب شور می‌تواند برخی یون‌ها را به کمک آبشش‌های قرار گرفته در دو طرف بدن خود دفع کند.
۳) ماهیان غضروفی ساکن آب‌شور مانند کوسه‌ماهی، در اسکلت درونی بدن خود فاقد رسوبات کلسیم می‌باشند. این ماهیان مولکول اکسیژن را از آب شور می‌گیرند که فشار اسمزی آب‌شور از بدن ماهیان بیشتر است. ماهیان غضروفی ساکن آب‌شور در دیواره راست‌رونده خود غدد راست‌رونده‌ای دارند که محلول غلیظ نمکی را ترشح می‌کنند.
۴) قورباغه نوعی جانور دوزیست بوده که طی بلوغ، تعداد حفرات قلب آن از یک بطن و یک دهلیز به یک بطن و دو دهلیز تغییر می‌کند. این جانور به هنگام خشکی آب را از مثانه به خون بازجذب کرده و فشار اسمزی خون خود را کاهش می‌دهد. این جانور نمی‌تواند تنظیم اسمزی پیکر خود را به کمک غدد موجود در نزدیکی چشم خود انجام دهد. در نزدیکی چشم برخی پرنده‌گان و خزندگان غددی وجود داشته که قطرات غلیظ نمکی ترشح می‌کنند.
(ترکیبی) (زیست‌شناسی، ۱، صفحه‌های ۶۷، ۶۸ و ۷۶، ۷۷) (زیست‌شناسی، ۲، صفحه ۵۲)

۴۷- گزینه «۲»

(حسن علی ساقی)

در ماهیان آب شیرین، فشار اسمزی مایعات بدن از محیط بیشتر است؛ بنابراین آب می‌تواند وارد بدن شود. برای مقابله با چنین مشکلی، ماهیان آب شیرین معمولاً آب زیادی نمی‌نوشند (باز و بسته شدن دهان در ماهی‌های آب شیرین، تنها به منظور عبور آب و تبادل گازها در آبشش‌هاست). این ماهی‌ها برخلاف ماهیان آب شور حجم زیادی از آب را به‌صورت ادرار رقیق دفع می‌کنند. بررسی سایر گزینه‌ها:
گزینه «۱»: این ماهیان آب شور هستند که می‌توانند بخشی از یون‌ها را از طریق آبشش خود به بیرون دفع کنند. آبشش اندام تنفسی ماهیان محسوب می‌شود.

گزینه «۳»: این مورد در ارتباط با ماهیان غضروفی ساکن آب شور درست است، نه آب شیرین.
گزینه «۴»: این مورد در ارتباط با دوزیستان درست است، نه ماهی‌ها.
(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی، ۱، صفحه‌های ۷۶ و ۷۷)

۴۸- گزینه «۱»

(کلوئه نریمی)

کلیه در همه مهره‌داران وجود دارد و یکی از مهم‌ترین وظایف آن حفظ فشار اسمزی خون در محدوده‌ای ثابت است و در مهره‌داران اندام‌های دیگری هم می‌توانند به حفظ فشار اسمزی خون کمک کنند مثلاً در ماهیان ساکن آب شور برخی یون‌های موجود در خون از کلیه‌ها به‌صورت ادرار غلیظ دفع می‌شود و برخی دیگر از طریق یاخته‌های آبششی دفع می‌شود. نکته: در ماهیان آب شور، آبی که از بین تیغه‌های آبششی عبور می‌کند موجب تغییر غلظت گازها و یون‌های درون خون می‌شود. بررسی سایر گزینه‌ها:
گزینه «۲»: کلیه در خزندگان و پرنده‌گان توانمندی زیادی در بازجذب آب دارد ولی غدد نمکی تنها در برخی از خزندگان و پرنده‌گان وجود دارد.
گزینه «۳»: بازجذب آب از مثانه به‌صورت غیرفعال است یعنی انرژی زیستی مصرف نمی‌شود.
گزینه «۴»: غدد راست‌رونده‌ای در ماهیان غضروفی ساکن آب شور وجود دارد. (نه همه ماهی‌های ساکن آب شور!)

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی، ۱، صفحه‌های ۴۵، ۴۶، ۷۴ و ۷۷)

۴۹- گزینه «۲»

(امیرحسین میرزایی)

سامانه دفعی مرتبط با روده، هم در حشرات و هم در ماهیان غضروفی (آب‌شور) مشاهده می‌شود. مطابق شکل ۲۴ در صفحه ۶۶ زیست‌شناسی ۱ دیده می‌شود که ورود خون به قلب ماهی‌ها (از طریق سینوس سیاهرگی)، با عبور از نوعی دریچه همراه است. همچنین می‌دانیم که ورود همولف به قلب حشرات نیز مستلزم عبور از منافذ دریچه‌دار می‌باشد.
بررسی سایر گزینه‌ها:
گزینه «۱»: تنفس در حشرات، مستقل از سامانه گردش مواد است. در خصوص ماهی‌ها نیز توجه داشته باشید که خون خروجی از آبشش‌ها، توسط سرخرگ پشتی از این ساختارها دور می‌شود و به اندام‌ها می‌رود.
گزینه «۳»: این مورد مربوط به ماهیان آب شیرین است! ماهیان آب شور برخی یون‌ها را به‌صورت ادرار غلیظ دفع می‌کنند.
گزینه «۴»: دقت کنید که مطابق شکل کتاب، چند لوله مالپیگی می‌توانند محتویات درون خود را از طریق یک مجرای مشترک به روده (بخشی از لوله گوارش جانور) تخلیه کنند. بنابراین نمی‌توان گفت هر لوله مالپیگی از طریق یک مجرای مخصوص به خود محتویات خود را به روده می‌ریزد.
(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی، ۱، صفحه‌های ۳۴، ۳۵، ۶۶، ۷۶ و ۷۷)

۵۰- گزینه «۲»

(امیرحسین میرزایی)

ابتدا توجه داشته باشید که برای پاسخ دادن به این دسته از سوالات که اخیراً در کنکورهای سراسری بسیار رایج شده و یک جمله بسیار کلی را در صورت سوال مطرح می‌کند، خیلی وقت‌ها بهتر است از گزینه‌ها استفاده کنیم تا به منظور صورت سوال برسیم! منظور از صورت سوال جانورانی مانند ماهیان آب شور (از طریق آبشش و غدد راست‌رونده‌ای) و برخی پرنده‌گان و خزندگان (از طریق غدد نمکی) است. بررسی همه موارد:
الف) درست - کلیه در خزندگان و پرنده‌گان توانمندی زیادی در بازجذب آب دارد.
ب) نادرست - این مورد در خصوص هیچ جانوری صادق نیست! به‌طور کلی اولاً دقت داشته باشید که لفظ «بطن‌ها» فقط برای برخی خزندگان، پرنده‌گان و پستانداران صادق است. دوماً، در هیچ‌یک از این جانداران نیز خون خروجی از هر دو بطن، به مقصد یکسانی فرستاده نمی‌شود. یکی جهت تبادل به شش می‌رود و دیگری خون روشن را به اندام‌ها می‌فرستد.
ج) درست - ماهیان غضروفی، واجد غدد راست‌رونده‌ای بوده و فاقد استخوان (و طبیعتاً مغز استخوان) هستند. پس تولید یاخته‌های خونی آن‌ها بدون دخالت مغز استخوان صورت می‌گیرد.
د) درست - این مورد در خصوص ماهی‌های آب شور صادق است. در این ماهی‌ها، فشار اسمزی مایعات بدن کمتر از آب دریاست؛ بنابراین نسبت فشار اسمزی مایعات بدن به آب، کمتر از یک می‌باشد.
(ترکیبی) (زیست‌شناسی، ۱، صفحه‌های ۶۲، ۶۳ و ۶۷ و ۷۷) (زیست‌شناسی، ۲، صفحه ۵۲)

نکات مربوط به نفرون

کپسول بومن	لوله پیچ خورده نزدیک	لوله هنله	لوله پیچ خورده دور	
غشری	غشری	بخش اعظم آن در بخشی مرکزی - بخش کوچکی در قسمت غشری	غشری	- محل در کلیه
محافظة از شبکه مویرگی گلو مریول	پیچ خورده ترین بخش نفرون	دارای ۲ قسمت قطور در دو سر قوس آن	تحویل محتوای نهایی نفرون به مجرای جمع کننده	- ویژگی
	اولین قسمت نفرون که در آن باز جذب و ترشح با مصرف انرژی و یا با کمک انتشار صورت می گیرد.	جهت حرکت مواد در آن مخالف جهت حرکت خون در رگ های مجاور آن است.	باز جذب و ترشح با مصرف انرژی و یا با کمک انتشار	
		باز جذب و ترشح با مصرف انرژی و یا با کمک انتشار		

یوط به تشکیل ادرار

تراوش	باز جذب	ترشح	
✓	✗	✗	نخستین مرحله ادرار
✓	✗	✗	در نتیجه فشار خون از کلافک خارج شده و به کپسول بومن وارد می شود.
✓	✓	✓	به کمک مویرگ های منفذدار امکان پذیر می باشد.
✓	✓	✓	طی آن مولکول های بزرگ نمی توانند عبور کنند.
✓	✗	✗	شکاف های متعدد در فواصل بین پاهای پودوسیت ها آن را تسهیل می کند.
✓	✗	✓	طی آن مواد فقط برحسب اندازه وارد گردیزه می شوند.
✓	✗	✓	هم مواد دفعی و عم غیر دفعی طی آن وارد گردیزه می شود.
✗	✓	✗	طی آن مواد مفید به شبکه مویرگی دور لوله ای باز می گردد.
✗	✓	✗	به محض ورود مواد تراوشی شده به لوله پیچ خورده نزدیک آغاز می شود.
✓	✓	✗	در بیشتر مواد فعال می باشد.
✓	✗	✗	در جهت مخالف باز جذب می باشد.
✓	✗	✓	مواد دفعی را وارد گردیزه می کند.

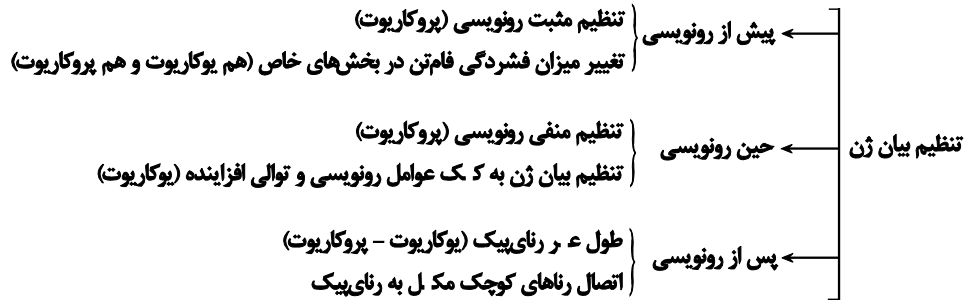
نکات مربوط به تنظیم اسمزی در ماهی ها

ماهی آب شور	ماهی آب شیرین
فشار اسمزی مایعات بدن از محیط کمتر است	فشار اسمزی مایعات بدن از محیط بیشتر است.
مقدار زیادی آب می نوشند	معمولاً آب زیادی نمی نوشند.
حجم ادرار این نوع ماهی ها کم و غلیظ می باشد.	حجم ادرار این نوع ماهی ها زیاد و رقیق می باشد.
آبشش در دفع مواد نقش مؤثری دارد.	آب شش در دفع مواد زائد نقش کمی دارد.

نکات مربوط به سامانه بافت زمینه ای**اسکرانشیم**

پارانشیم	کلاشیم	اسکرانید	فبیر	ویژگی
۱) رایج ترین بافت یاخته ۲) نفوذپذیر نسبت به آب ۳) دارای سبزینه (در بعضی موارد) بازسازی بخش های آسیب دیده گیاه به وسیله تقسیم یاخته ای ۴) مقطع شش ضلعی دارد. ۵) موجود در دسته های آوندی	۱) دیواره پسین ندارند و دیواره نخستین ضخیم دارند. ۲) سبب انعطاف پذیری اندام می شوند. ۳) معمولاً زیر روپوست قرار می گیرد.	۱) دیواره پسین ضخیم و چوبی شده ۲) نقش استحکامی دارند. ۳) یاخته هایی کوتاه هستند.	۱) دیواره پسین ضخیم و چوبی شده ۲) نقش استحکامی دارند. ۳) یاخته های دراز اسکرانشیم هستند. ۴) در دسته های آوندی نیز دیده می شود.	

نکات مربوط به تنظیم بیان ژن



نکات مربوط به گروه خونی

گروه خونی Rh	گروه خونی ABO
بودن یا نبودن پروتئین D در غشای گویچه‌های قرمز	بودن یا نبودن دو نوع کربوهیدرات به نام‌های A و B در غشای گویچه‌های قرمز
رابطه دگرهای بارز و نهفتگی	رابطه دگرهای هم‌توان و بارز نهفتگی
نوع ژنمود ۳	نوع ژنمود ۶
نوع رخ‌نمود ۲	نوع رخ‌نمود ۴

نکات مربوط به گل میمونی

یاخته	ژن‌نمودهای ممکن
ژن‌نمود اسپرم	W / R
ژن‌نمود تخم‌زا	W / R
ژن‌نمود یاخته دوهستهای	WW / RR
ژن‌نمود پوست‌دانه	RW / WW / RR
ژن‌نمود کلاله	RW / WW / RR
ژن‌نمود تخم‌ضمیمه	WWWW / RWRW / RRRR
ژن‌نمود تخم اصلی	WW / WR / RR

نکات مربوط به تنظیم رونویسی پروکاریوت‌ها

تنظیم مثبت رونویسی	تنظیم منفی رونویسی
پروتئین مهارکننده متصل به اپراتور	پروتئین فعال‌کننده متصل به جایگاه اتصال فعال‌کننده
قند لاکتوز	قند مالتوز
قند لاکتوز به مهارکننده متصل می‌شود و مهارکننده از جایگاه اپراتور که در جلوی توالی راه‌انداز قرار دارد جدا می‌شود و رونویسی از ۳ ژن که ژن اول جایگاه آغاز رونویسی ژن دوم فاقد جایگاه آغاز و پایان رونویسی و ژن سوم دارای جایگاه پایان رونویسی می‌باشد ادامه پیدا می‌کند.	قند مالتوز به فعال‌کننده متصل می‌شود و جایگاه اتصال فعال‌کننده متصل می‌شود و باعث می‌شود رنابسپاراز به سمت توالی راه‌انداز هدایت شود سپس فعال‌کننده به رنابسپاراز متصل می‌شود و رونویسی شروع می‌شود.



فیزیک ۳

۵۱- گزینه «۴»

(عبیرالرضا امینی نسب)

هنگامی که کامیون شروع به حرکت می‌کند، وزنه آونگ به سبب اینرسی‌اش، تمایل به حفظ حالت اولیه خود (سکون) دارد، بنابراین به سمت عقب منحرف می‌شود. این پدیده با قانون اول نیوتون قابل توجیه است.

(رئانامیک) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲۸ تا ۳۰)

۵۲- گزینه «۱»

(اسان ایرانی)

الف) نادرست است. تا هنگامی که کف دست دو شخص با هم در تماس است، به یکدیگر نیرو وارد می‌کنند و طبق قانون سوم نیوتون، این نیرو هم‌اندازه و در خلاف جهت یکدیگرند. بنابراین، طبق قانون دوم نیوتون داریم:

$$a = \frac{F_{net}}{m} \Rightarrow \frac{a_1}{a_2} = \frac{F_1}{F_2} \times \frac{m_2}{m_1} \quad F_1 = F_2 \Rightarrow \frac{a_1}{a_2} = 1 \times \frac{m_2}{2m_2} \Rightarrow a_2 = 2a_1$$

$$\frac{a_1}{a_2} = 1 \times \frac{m_2}{2m_2} \Rightarrow a_2 = 2a_1$$

بنابراین، شتاب حرکت دو شخص یکسان نخواهد بود.

ب) نادرست است، طبق قانون سوم نیوتون، اندازه نیرویی که دو شخص به هم وارد می‌کنند، یکسان است.

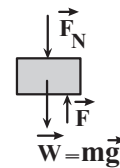
ج) نادرست است. چون پس از جدا شدن دو شخص از یکدیگر، نیرویی بر آن‌ها وارد نمی‌شود، طبق قانون اول نیوتون، به حرکت خود با سرعت ثابت ادامه می‌دهند، لذا متوقف نخواهند شد. دقت کنید، پس از جدا شدن، نیرویی که دو شخص به هم وارد می‌کردند، قطع می‌شود و نیروی اصطکاک هم وجود ندارد.

(رئانامیک) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲۸ تا ۳۳)

۵۳- گزینه «۱»

(امیرمسین برادران)

مطابق شکل، ابتدا نیروهای وارد بر جسم را رسم می‌کنیم. بر جسم نیروی عمودی سطح (\vec{F}_N) ، نیروی وزن (\vec{W}) و نیروی شخص (\vec{F}) وارد می‌شود. در این حالت می‌توان نوشت:



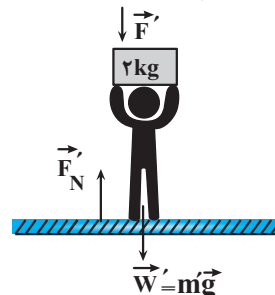
$$F_{net} = 0 \Rightarrow F - F_N - W = 0 \quad W = mg = 2 \times 10 = 20 \text{ N} \quad F = 120 \text{ N}$$

$$120 - F_N - 20 = 0 \Rightarrow F_N = 100 \text{ N}$$

چون \vec{F}_N در سوی مخالف محور y است، برابر است با:

$$\vec{F}_N = (-100 \text{ N}) \vec{j}$$

اکنون نیروهای وارد بر شخص را رسم و نیروی عمودی سطح را می‌یابیم. دقت کنید، چون شخص نیروی 120 N رو به بالا بر جسم وارد می‌کند. طبق قانون سوم نیوتون، جسم متقابلاً نیروی 120 N رو به پایین بر شخص وارد خواهد کرد.



$$F_{net} = 0 \Rightarrow F_N - F' - W' = 0 \quad W' = m'g = 80 \times 10 = 800 \text{ N} \quad F' = 120 \text{ N}$$

$$F_N - 120 - 800 = 0 \Rightarrow F_N = 920 \text{ N} \Rightarrow \vec{F}_N = (920 \text{ N}) \vec{j}$$

F_N نیرویی است که سطح افقی به شخص وارد می‌کند. بنابراین، نیرویی که شخص به سطح افقی زیرین وارد می‌کند برابر است با:

$$\vec{F}_N = -\vec{F}_N \Rightarrow \vec{F}_N = (-920 \text{ N}) \vec{j}$$

(رئانامیک) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۳۵ و ۳۶)

۵۴- گزینه «۲»

(امیرمسین برادران)

گزاره‌های الف، ب و پ درست و گزاره‌های ت و ث نادرست‌اند. بررسی گزاره‌ها:

الف) با توجه به قانون دوم نیوتون، بزرگی نیروی خالص وارد بر متحرک با بزرگی شتاب حرکت متناسب است. بنابراین با افزایش بزرگی نیروی خالص، بزرگی شتاب جسم افزایش می‌یابد و بالعکس. (درست)

ب) با توجه به رابطه تغییر سرعت در حرکت شتاب ثابت $(\vec{a} = \frac{\Delta \vec{v}}{\Delta t})$ ، بردار تغییرات سرعت با بردار شتاب هم‌جهت است. از طرفی طبق قانون دوم نیوتون، $\vec{F}_{net} = m\vec{a}$ بردار نیروی خالص با بردار شتاب و بنابراین با بردار تغییرات سرعت هم‌جهت است. (درست)

پ) اگر نیروهای وارد بر متحرک متوازن شوند برآیند نیروهای وارد بر آن برابر صفر می‌شود و مطابق قانون اول نیوتون حرکت جسم به‌صورت یکنواخت است. (درست)
ت) اگر بزرگی نیروی خالص وارد بر متحرک کاهش یابد بزرگی شتاب آن نیز کاهش می‌یابد. در صورتی که حرکت متحرک تندشونده باشد و با کاهش بزرگی نیروی خالص وارد بر متحرک جهت نیروی خالص تغییر نکند. در این صورت تندی متحرک افزایش می‌یابد. (نادرست)

ث) این گزاره زمانی صحیح است که بردار نیروی خالص و بردار سرعت هم‌جهت باشند، در این صورت حرکت تندشونده است و با عکس شدن جهت نیروی خالص نوع حرکت کندشونده می‌شود. اما اگر در ابتدا بردار نیروی خالص و بردار سرعت خلاف جهت باشند در این صورت با عکس شدن جهت نیروی خالص، نوع حرکت تندشونده شده و تندی متحرک افزایش می‌یابد. (نادرست)

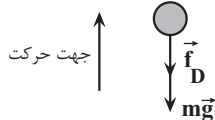
(رئانامیک) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲۸ تا ۳۲)

۵۵- گزینه «۱»

(امیرمسین برادران)

بر گلوله، نیروی وزن آن و نیروی مقاومت هوا وارد می‌شود. بنابراین، اگر جهت بالا را مثبت فرض کنیم، با استفاده از قانون دوم نیوتون برای مسیر رفت و برگشت به‌صورت زیر، شتاب حرکت گلوله را پیدا می‌کنیم:

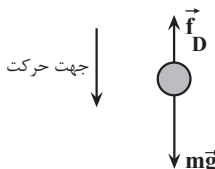
(۱) مسیر بالا رفتن گلوله: در این مسیر نیروی وزن و نیروی مقاومت هوا رو به پایین است. بنابراین داریم:



$$F_{net} = ma_{رفت} \Rightarrow -mg - f_D = ma_{رفت}$$

$$\Rightarrow a_{رفت} = -g - \frac{f_D}{m}$$

(۲) مسیر پایین آمدن گلوله: در این مسیر نیروی وزن رو به پایین و نیروی مقاومت هوا رو به بالا است. بنابراین داریم:





۵۷- گزینه «۴»

(موری شرفی)

چون از نیروی مقاومت هوا بر شخص چترباز صرف نظر می شود، حرکت ابتدایی چترباز با شتاب ثابت $a = g = 10 \frac{m}{s^2}$ انجام می شود، لذا تندی آن پس از $20m$ جابه جایی برابر است با:

$$v^2 - v_0^2 = 2a\Delta x \rightarrow \begin{matrix} a=10 \frac{m}{s^2} \\ \Delta x=20m, v_0=0 \frac{m}{s} \end{matrix}$$

$$v^2 - 0 = 2 \times 10 \times 20 \Rightarrow v = 20 \frac{m}{s}$$

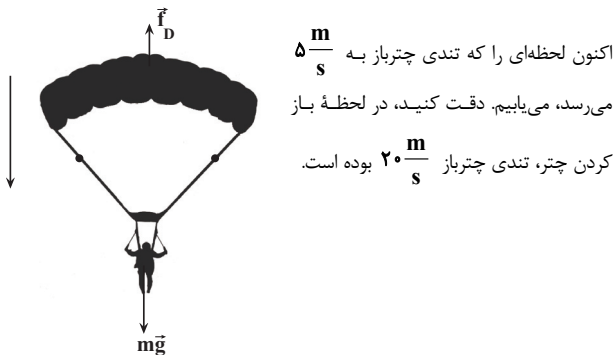
اکنون لحظه ای را که چتر شخص باز می شود، می یابیم:

$$v = at_1 + v_0 \rightarrow \begin{matrix} v=20 \frac{m}{s} \\ v_0=0 \frac{m}{s}, a=10 \frac{m}{s^2} \end{matrix} \rightarrow 20 = 10t_1 + 0 \Rightarrow t_1 = 2s$$

پس از باز شدن چتر، نیروی $f_D = 1000N$ به شخص وارد می شود. در این حالت، شتاب حرکت چتر و شخص را پیدا می کنیم:

$$F_{net} = ma \Rightarrow mg - f_D = ma \rightarrow \begin{matrix} m=50kg \\ f_D=1000N \end{matrix}$$

$$50 \times 10 - 1000 = 50a \Rightarrow a = -10 \frac{m}{s^2}$$



$$v = at_2 + v_0 \rightarrow \begin{matrix} a=-10 \frac{m}{s^2} \\ v=5 \frac{m}{s}, v_0=20 \frac{m}{s} \end{matrix}$$

$$5 = -10t_2 + 20 \Rightarrow -15 = -10t_2 \Rightarrow t_2 = 1.5s$$

در آخر، زمان کل حرکت از لحظه پریدن چترباز تا لحظه ای که تندی آن برای دومین بار به $5 \frac{m}{s}$ می رسد، برابر است با:

$$t_{کل} = t_1 + t_2 \rightarrow \begin{matrix} t_1=2s \\ t_2=1.5s \end{matrix} \rightarrow t_{کل} = 2 + 1.5 = 3.5s$$

(رینامیک) (فیزیک ۳، صفحه های ۳۳۴ و ۳۳۵)

۵۸- گزینه «۳»

(امسان مطلبی)

ابتدا در وضعیتی که بالون به صورت تندشونده به سمت پایین حرکت می کند، به کمک قانون دوم نیوتون، مقدار نیروی مقاومت هوا را به دست می آوریم، با فرض اینکه جهت حرکت مثبت به سمت پایین باشد، داریم:

$$F_{net} = ma \Rightarrow -mg + f_D = ma \text{ برگشت}$$

$$\Rightarrow a \text{ برگشت} = -g + \frac{f_D}{m}$$

می فهمیم در هر دو مسیر رفت و برگشت جهت شتاب به طرف پایین، یعنی منفی است و $|a \text{ برگشت}| > |a \text{ رفت}|$ می باشد. یعنی گزینه های (۳) و (۴) نمی توانند درست باشند.

اکنون زمان حرکت گلوله را در مسیر رفت و برگشت با هم مقایسه می کنیم:

$$\begin{cases} y = \frac{1}{2} a \text{ رفت} t_{\text{رفت}}^2 \\ y = \frac{1}{2} a \text{ برگشت} t_{\text{برگشت}}^2 \end{cases} \Rightarrow \frac{1}{2} a \text{ رفت} t_{\text{رفت}}^2 = \frac{1}{2} a \text{ برگشت} t_{\text{برگشت}}^2$$

$$\Rightarrow \frac{t_{\text{برگشت}}^2}{t_{\text{رفت}}^2} = \frac{a \text{ رفت}}{a \text{ برگشت}} \Rightarrow \frac{t_{\text{برگشت}}}{t_{\text{رفت}}} = \sqrt{\frac{a \text{ رفت}}{a \text{ برگشت}}}$$

$$\frac{t_{\text{برگشت}}}{t_{\text{رفت}}} > 1 \Rightarrow t_{\text{برگشت}} > t_{\text{رفت}}$$

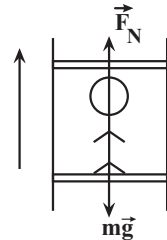
بنابراین، گزینه «۱» درست است.

(رینامیک) (فیزیک ۳، صفحه های ۳۰ تا ۳۵)

۵۶- گزینه «۲»

(میر میرزایی)

با توجه به این که ترازو، واکنش نیروی عمودی تکیه گاه را نشان می دهد، ابتدا نیروهای وارد بر شخص را رسم می کنیم و سپس با استفاده از قانون دوم نیوتون و جهت حرکت آسانسور که به طرف بالا است، می توان نوشت:



$$F_{net} = ma \Rightarrow F_N - mg = ma \Rightarrow F_N = m(g + a)$$

اکنون با توجه به رابطه بالا بیشترین عددی که ترازو نشان می دهد مربوط به شتاب رو به بالا و حرکت تندشونده و کمترین آن مربوط به شتاب رو به بالا و حرکت تندشونده است، شتاب حرکت آسانسور را در مرحله های تندشونده و کندشونده پیدا می کنیم. طبق نمودار سرعت - زمان داده شده، در بازه زمانی صفر تا $2s$ حرکت شتاب دار تندشونده و در بازه زمانی $4s$ تا $5s$ حرکت شتاب دار کندشونده است. بنابراین شتاب حرکت را در این بازه های زمانی که با شتاب متوسط آن بازه ها برابر است، به صورت زیر می یابیم:

$$a_{av} \text{ صفر تا } 2s = a_{av} = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{v - 0}{2 - 0} = \frac{v}{2}$$

$$a'_{av} \text{ } 4 \text{ تا } 5s = a_{av} = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{0 - v}{5 - 4} = -v$$

در آخر، با استفاده از رابطه $F = m(g + a)$ به صورت زیر، v را می یابیم:

$$\frac{F_{N,max}}{F_{N,min}} = \frac{m(g + a)_{max}}{m(g + a)_{min}} \rightarrow \frac{13}{4} = \frac{10 + \frac{v}{2}}{10 - v} \Rightarrow \frac{13}{4} = \frac{20 + v}{20 - 2v}$$

$$\Rightarrow 130 - 13v = 40 + 2v \Rightarrow 90 = 15v \Rightarrow v = 6 \frac{m}{s}$$

(رینامیک) (فیزیک ۳، صفحه های ۳۵ تا ۳۷)



در بازه زمانی ۱۲s تا ۱۵s که حرکت متحرک به صورت تندشونده در جهت محور x است، شتاب حرکت و نیروی خالص وارد بر متحرک برابر است با:

$$a = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{6 - 0}{15 - 12} = 2 \frac{m}{s^2}$$

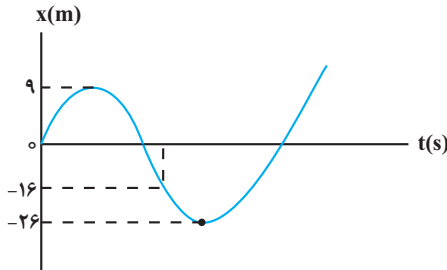
$$F_{net} = ma \rightarrow \frac{m}{s^2} \times \vec{F}_{net} \Rightarrow 2 \text{ N} = \vec{F}_{net} \quad (6N) \hat{i}$$

(دینامیک) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۰ و ۳۰ و ۳۱)

(امپرسیون برادران)

۶- گزینه «۳»

حرکت متحرکی دارای دو مرحله است. در ابتدا دو نیروی \vec{F}_1 و \vec{F}_2 به جسم وارد می‌شوند و در ادامه فقط نیروی \vec{F}_2 به جسم وارد می‌شوند. بنابراین دو شتاب داریم با توجه به نمودار مکان - زمان ابتدا شتاب را در مرحله اول حرکت به دست می‌آوریم: با استفاده از رابطه مستقل از زمان داریم:



$$v^2 - v_0^2 = 2a_1 \Delta x_1 \rightarrow \frac{\Delta x_1 = 9m}{v_0 = 0, v_1 = 6 \frac{m}{s}}$$

$$a_1 = -2 \frac{m}{s^2}$$

اکنون مکان متحرک را در لحظه‌ای که تندی آن به $10 \frac{m}{s}$ می‌رسد مشخص می‌کنیم. مجدداً با استفاده از رابطه مستقل از زمان داریم:

$$v'^2 - v^2 = 2a_1 \Delta x' \rightarrow (-10)^2 - 0 = -2 \times 2 \times \Delta x'$$

$$v' = -10 \frac{m}{s}, v = 0 \frac{m}{s}$$

$$\Rightarrow \Delta x' = -25m \quad \Delta x' = x - 9 \rightarrow x = -16m$$

اکنون شتاب را در مرحله دوم به دست می‌آوریم. با استفاده از رابطه مستقل از زمان داریم:

$$v''^2 - v'^2 = 2a_2 \Delta x_2 \rightarrow \frac{\Delta x_2 = -26 - (-16) = -10m}{v'' = 0, v' = -10 \frac{m}{s}}$$

$$10^2 = 2 \times 10 \times a_2 \Rightarrow a_2 = 5 \frac{m}{s^2}$$

با داشتن شتاب‌های مرحله اول و دوم با استفاده از قانون دوم نیوتون داریم:

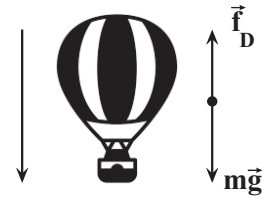
مرحله اول الف)

$$F_{net} = ma \Rightarrow F_1 - F_2 = ma_1$$

$$a_1 = 2 \frac{m}{s^2}$$

$$\rightarrow \frac{s}{m} = F_1 \quad F_2 \quad 6N \quad (I)$$

$$m = 3kg$$

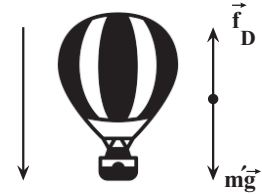


$$F_{net} = ma \Rightarrow mg - f_D = ma \rightarrow \frac{m}{s^2} = \frac{a}{m} = 4 \frac{m}{s^2}$$

$$m = 500kg$$

$$500 \times 10 - f_D = 500 \times 4 \Rightarrow f_D = 3000N$$

اکنون برای وضعیتی که بالون به صورت کندشونده به سمت پایین حرکت می‌کند، به کمک قانون دوم نیوتون، مقدار جرم جدید بالون را در این حالت، به دست می‌آوریم:



$$F_{net} = ma \Rightarrow m'g - f_D = m'a' \rightarrow \frac{m'}{s^2} = \frac{a'}{m'} = -5 \frac{m}{s^2}$$

$$f_D = 3000N$$

$$m' \times 10 - 3000 = m' \times (-5) \Rightarrow m' = 200kg$$

در آخر جرمی را که باید از بالون بیرون بیندازیم، محاسبه می‌کنیم این جرم برابر اختلاف جرم بالون در دو حالت است:

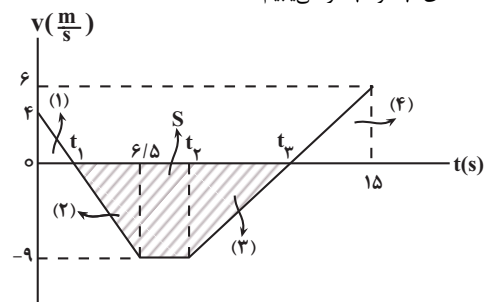
$$\Delta m = m - m' = \frac{m = 500kg}{m' = 200kg} \rightarrow m = 500 \quad 200 \quad 300kg$$

(دینامیک) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۳۰ تا ۳۴)

۵۹- گزینه «۲»

(مقیاس کونیان)

مطابق شکل زیر و با توجه به تشابه دو مثلث (۱) و (۲) با یکدیگر و (۳) و (۴) با یکدیگر، لحظه‌های t_1 و t_3 را می‌یابیم:



$$\frac{9}{4} = \frac{6/5 - t_1}{t_1} \Rightarrow t_1 = 2s \quad (1)$$

$$\frac{9}{6} = \frac{t_3 - t_2}{15 - t_3} \Rightarrow t_3 = 9 + \frac{2}{5} t_2 \quad (2)$$

با توجه به این که مساحت سطح بین نمودار سرعت - زمان و محور زمان، برابر با جابه‌جایی است برای بازه زمانی t_1 تا t_3 که متحرک در خلاف جهت محور x حرکت می‌کند، داریم:

$$\ell = |s| \rightarrow \frac{\ell = 49/5m}{49/5} = \frac{(t_3 - t_1) + (t_2 - 6/5)}{2} \times 9 \quad (3)$$

$$\rightarrow (1), (2), (3) \rightarrow 49/5 = \frac{1}{2} \left(\frac{2}{5} t_2 + \frac{1}{5} \right) \times 9$$

$$\Rightarrow t_2 = 7/5s, t_3 = 12s$$



مرحله دوم ب)

خالی ظرف V + مایع سرریز V + ظرف $\Delta V = \Delta V$ واقعی مایع

$$\frac{\Delta V = \beta V_1 \Delta T}{V_{\text{مایع سرریز}} = 13/75 \text{ cm}^3}$$

$$\beta \text{ ظرف } V(1) \Delta T = \beta \text{ ظرف } V(1) \Delta T + 10 \text{ cm}^3 + 13/75 \text{ cm}^3$$

$$\frac{\beta \text{ ظرف } V(1) \Delta T = 3\alpha = 3 \times 10^{-5} \text{ K}^{-1} \text{ یا } \frac{1}{C}, V(1) \text{ ظرف} = 500 \text{ cm}^3}{\beta \text{ مایع} = 10^{-3} \text{ K}^{-1} \text{ یا } \frac{1}{C}, V(1) \text{ مایع} = 490 \text{ cm}^3}$$

$$10^{-3} \times 490 \times \Delta T = 3 \times 10^{-5} \times 500 \times \Delta T + 23/75$$

$$\Rightarrow 490 \times 10^{-3} \Delta T - 15 \times 10^{-3} \Delta T = 23/75$$

$$\Rightarrow 475 \times 10^{-3} \Delta T = 23/75 \Rightarrow \Delta T = 50^\circ \text{C}$$

در آخر داریم:

$$\Delta T = T_2 - T_1 \xrightarrow{T_1 = 20^\circ \text{C}} 50 = T_2 - 20$$

$$\Rightarrow T_2 = 70^\circ \text{C}$$

(درما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۸۸ تا ۹۳)

(مصطفی کیانی)

۶۴- گزینه «۴»

چون دمای جسم B با دمای تعادل برابر است، $Q_B = 0$ می‌باشد. بنابراین، قانون پایستگی انرژی را برای اجسام A و C می‌نویسیم.

$$Q_A + Q_C = 0 \xrightarrow{Q = C\Delta\theta} C_A \Delta\theta_A + C_C \Delta\theta_C = 0$$

$$\frac{\Delta\theta_A = 10 - 5 = 5^\circ \text{C}}{\Delta\theta_C = 10 - 30 = -20^\circ \text{C}} \rightarrow C_A \times 5 + C_C \times (-20) = 0$$

$$\Rightarrow C_C = \frac{1}{4} C_A$$

(درما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۹۶ تا ۱۰۰)

(سعید عبودی نژاد)

۶۵- گزینه «۴»

ابتدا با استفاده از رابطه $F = \frac{9}{5}\theta + 32$ ، دمای جسم را برحسب درجه سلسیوس پیدا می‌کنیم. با توجه به این که دمای جسم برحسب درجه فارنهایت، ۲۵ درصد

(کاهش یافته است، می‌توان نوشت:

$$F_2 = F_1 - \frac{1}{4} F_1 \Rightarrow F_2 = \frac{3}{4} F_1 \xrightarrow{F = \frac{9}{5}\theta + 32}$$

$$\frac{9}{5}\theta_2 + 32 = \frac{3}{4} \times \left(\frac{9}{5}\theta_1 + 32\right) \Rightarrow \frac{36}{5}\theta_2 + 128 = \frac{27}{5}\theta_1 + 96$$

$$\theta_2 = \frac{7}{9}\theta_1 \xrightarrow{\frac{36}{5} \times \frac{7}{9} \theta_1 + 128 = \frac{27}{5}\theta_1 + 96}$$

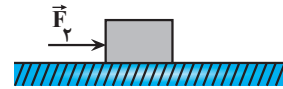
$$\Rightarrow \frac{28}{5}\theta_1 + 128 = \frac{27}{5}\theta_1 + 96 \Rightarrow \frac{1}{5}\theta_1 = -32$$

$$\Rightarrow \theta_1 = -160^\circ \text{C}$$

اکنون دمای جسم را برحسب کلون می‌یابیم:

$$T_1 = \theta_1 + 273 \xrightarrow{\theta_1 = -160^\circ \text{C}} T_1 = -160 + 273 = 113 \text{K}$$

(درما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۸۴ و ۸۵)



$$a_y = \frac{\Delta v}{\Delta t} \rightarrow F_y = m a_y = 3 \text{kg} \times 5 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} = 15 \text{N} \quad (\text{II})$$

$$\xrightarrow{(\text{I}), (\text{II})} \begin{array}{c} F_1 \quad 21 \text{N} \\ \leftarrow \vec{F}_1 \quad \vec{F}_y \rightarrow \end{array}$$

$$\Rightarrow |\vec{F}_1 - \vec{F}_y| = F_1 + F_y$$

$$\xrightarrow{F_1 = 21 \text{N}, F_y = 15 \text{N}} F_1 + F_y = 36 \text{N}$$

(دینامیک) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۰ و ۳۰ تا ۳۲)

فیزیک ۱

۶۱- گزینه «۲»

(فرزاد رحیمی)

ابتدا با استفاده از رابطه بین درجه‌بندی سلسیوس و درجه‌بندی کلون دما را برحسب درجه سلسیوس پیدا می‌کنیم:

$$T = \theta + 273 \xrightarrow{T = 323 \text{K}} 323 = \theta + 273 \Rightarrow \theta = 50^\circ \text{C}$$

اکنون با استفاده از رابطه بین درجه‌بندی سلسیوس و درجه‌بندی فارنهایت، دما را برحسب درجه فارنهایت می‌یابیم:

$$F = \frac{9}{5}\theta + 32 \xrightarrow{\theta = 50^\circ \text{C}} F = \frac{9}{5} \times 50 + 32$$

$$= 90 + 32 = 122^\circ \text{F}$$

(درما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۸۴ و ۸۵)

۶۲- گزینه «۲»

(فرزاد رحیمی)

با استفاده از رابطه بین دماسنجی که درجه‌بندی آن مشخص است و دماسنج با

درجه‌بندی نامشخص، به صورت زیر، دمای آب 30°C را برحسب درجه‌بندی دماسنج نامشخص می‌یابیم، اگر دمای دماسنج نامشخص را با x نشان دهیم، با توجه به این که

دمای ذوب یخ در فشار 1atm برابر $\theta_1 = 0^\circ \text{C}$ و دمای جوش آب در فشار 1atm

برابر $\theta_2 = 100^\circ \text{C}$ است، می‌توان نوشت:

$$\begin{array}{c} \theta (^\circ \text{C}) \\ \theta_2 = 100 \quad \dots \dots \quad 90 = x_2 \\ \theta = 30 \quad \dots \dots \quad 55 = x \\ \theta_1 = 0 \quad \dots \dots \quad 40 = x_1 \end{array}$$

$$\frac{x - x_1}{x_2 - x_1} = \frac{\theta - \theta_1}{\theta_2 - \theta_1} \xrightarrow{x_1 = 40, \theta_1 = 0^\circ \text{C}, \theta = 30^\circ, x_2 = 90, \theta_2 = 100^\circ \text{C}}$$

$$\frac{x - 40}{90 - 40} = \frac{30 - 0}{100 - 0} \Rightarrow \frac{x - 40}{50} = \frac{3}{10}$$

$$\Rightarrow x - 40 = 15 \Rightarrow x = 55$$

(درما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۸۴ تا ۸۷)

۶۳- گزینه «۲»

(مریم شیخ‌موم)

می‌دانیم افزایش حجم واقعی مایع برابر افزایش حجم ظرف به اضافه مجموع حجم مایع سرریز شده و حجم فضای خالی ظرف است که در این جا برابر

$$V_{\text{خالی ظرف}} = 500 - 490 = 10 \text{ cm}^3$$

می‌باشد. بنابراین، می‌توان نوشت:



۶۶- گزینه «۳»

(مسئله عبوری نژاد)

با توجه به متن کتاب درسی، موارد (الف) و (ب) درست هستند. دلیل نادرستی سایر موارد:

(پ) کمترین دمای ممکن $-273/15^{\circ}\text{C}$ است که همان صفر کلوین می باشد.

(ت) دماسنج بیشینه - کمینه جزو دماسنج های معیار نیست.

(ث) دماسنج ترموکوپل به علت دقت پایین آن، از مجموعه دماسنج های معیار کنار گذاشته شد.

(رما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه های ۸۴ تا ۸۷)

۶۷- گزینه «۲»

(مسئله الهی)

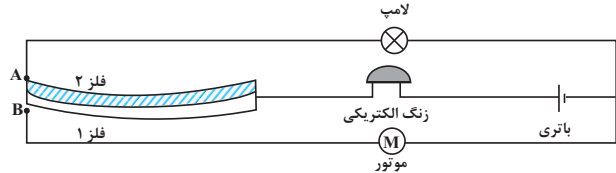
چون با افزایش دمای یکسان، فلز (۱) بیشتر منبسط می شود، لذا ضریب انبساط طولی

آن بیشتر می باشد $(\alpha_1 > \alpha_2)$ ؛ بنابراین، با گرم کردن نوار دوفلزه، فلز (۱) کمان

خارجی و فلز (۲) کمان داخلی را تشکیل می دهد، در نتیجه، نوار دوفلزه به طرف بالا

خم شده و به نقطه A متصل می گردد و جریان الکتریکی باتری علاوه بر زنگ

الکتریکی، از لامپ نیز عبور می کند و آن را روشن خواهد کرد.



(رما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه های ۹۰ و ۹۱)

۶۸- گزینه «۲»

(مادر همشیران)

با استفاده از رابطه تغییر طول و با توجه به این که تغییر طول میله A دو برابر تغییر

طول میله B است، ΔT_B را پیدا می کنیم:

$$\Delta L_A = 2\Delta L_B \rightarrow \alpha_A L_A \Delta T_A = 2\alpha_B L_B \Delta T_B$$

$$\Delta T_A = 10^{\circ}\text{C}, \alpha_A = 1/2 \times 10^{-5} \frac{1}{^{\circ}\text{C}}, L_A = 50\text{cm},$$

$$\alpha_B = 1/5 \times 10^{-5} \frac{1}{^{\circ}\text{C}}, L_B = 20\text{cm}$$

$$1/2 \times 10^{-5} \times 50 \times 100 = 2 \times 1/5 \times 10^{-5} \times 20 \times \Delta T_B$$

$$\Rightarrow \Delta T_B = 10^{\circ}\text{C}$$

(رما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه های ۸۸ تا ۹۲)

۶۹- گزینه «۳»

(مادر همشیران)

با استفاده از رابطه تغییر سطح داریم:

$$\text{درصد تغییر سطح} = \frac{\Delta A}{A_1} \times 100 = \frac{\Delta A = 2\alpha A_1 \Delta T}{A_1}$$

$$\text{درصد تغییر سطح} = \frac{2\alpha A_1 \Delta T}{A_1} \times 100 = 2\alpha \Delta T \times 100$$

$$2\alpha = 2/5 \times 10^{-5} \frac{1}{^{\circ}\text{C}}$$

$$\Delta T = 200^{\circ}\text{C}$$

$$\text{درصد تغییر سطح} = 2/5 \times 10^{-5} \times 200 \times 100 = 0.8\%$$

(رما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه ۹۲)

۷۰- گزینه «۲»

(صالح فومنی بیهت)

با توجه به داده های روی نمودار، در مدت ۹۰ دقیقه دمای جسم از $\theta_1 = -29^{\circ}\text{C}$ به $\theta_2 = 31^{\circ}\text{C}$ می رسد. بنابراین، با توجه به این که در هر ساعت با آهنگ یکنواخت،

۶۰kJ گرما به جسم داده می شود، ابتدا باید مشخص کنیم، در مدت ۹۰ دقیقه

چقدر گرما به جسم داده شده است:

$$P = \frac{Q_1}{\Delta t_1} = \frac{Q_2}{\Delta t_2} \quad Q_1 = 60\text{kJ}, \Delta t_1 = 90\text{min}$$

$$\frac{60}{90} = \frac{Q_2}{90} \Rightarrow Q_2 = 90\text{kJ} = 90 \times 1000\text{J} = 90000\text{J}$$

اکنون با استفاده از رابطه $Q = mc\Delta T$ ، گرمای ویژه جسم را می یابیم:

$$c = \frac{Q}{m\Delta T} \quad \Delta T = 31 - (-29) = 60^{\circ}\text{C}$$

$$c = \frac{90000}{2 \times 60} = 750 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot ^{\circ}\text{C}}$$

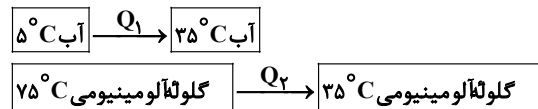
(رما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه ۹۸)

۷۱- گزینه «۱»

(کافم بانان)

ابتدا مقدار گرمایی را که گلوله آلومینیومی از دست می دهد و مقدار گرمایی را که آب

می گیرد، می یابیم. با توجه به طرحواره زیر داریم:



$$Q_1 = m_1 c_1 \Delta \theta_1 = \frac{m_1 = 40\text{g} = 0.04\text{kg}}{c_1 = 4200 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot ^{\circ}\text{C}}} \rightarrow Q_1 = 0.04 \times 4200 \times (35 - 5)$$

$$= 50400\text{J}$$

$$Q_2 = m_2 c_2 \Delta \theta_2 = \frac{m_2 = 1\text{kg}}{c_2 = 900 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot ^{\circ}\text{C}}}$$

$$Q_2 = 1 \times 900 \times (35 - 75) = -36000\text{J}$$

می بینیم، ۴۰g آب، مقدار ۵۰۴۰۰J گرما دریافت کرده است و ۱kg گلوله

آلومینیومی، مقدار ۳۶۰۰۰J گرما از دست داده است. بنابراین در کل، مجموعه آب و

گلوله آلومینیومی، $Q = 50400 - 36000 = 14400\text{J}$ گرما دریافت کرده است.

(رما و کرما) (فیزیک ۱، صفحه های ۹۸ و ۹۹)

۷۲- گزینه «۲»

(کافم بانان)

با توجه به طرحواره زیر و استفاده از شرط تعادل گرمایی، به صورت زیر، گرمای ویژه فلز

را می یابیم. دقت کنید، چون آب درون گرماسنج قرار دارد و با آن در حالت تعادل

گرمایی است، دمای اولیه آب و گرماسنج یکسان و برابر 18°C می باشد.

$$Q_1 = m_{\text{آب}} c_{\text{آب}} \Delta \theta_{\text{آب}} \quad \text{آب } 20^{\circ}\text{C}$$

$$\text{گرماسنج } 20^{\circ}\text{C} \rightarrow Q_2 = C_{\text{گرماسنج}} \Delta \theta_{\text{گرماسنج}}$$

$$\text{فلز } 20^{\circ}\text{C} \rightarrow Q_3 = m_{\text{فلز}} c_{\text{فلز}} \Delta \theta_{\text{فلز}}$$

$$Q_1 + Q_2 + Q_3 = 0 \Rightarrow m_{\text{آب}} c_{\text{آب}} \Delta \theta_{\text{آب}} + C_{\text{گرماسنج}} + m_{\text{فلز}} c_{\text{فلز}} \Delta \theta_{\text{فلز}} + m_{\text{گرماسنج}} \Delta \theta_{\text{گرماسنج}}$$

$$m_{\text{آب}} = 500\text{g} = 0.5\text{kg}, m_{\text{فلز}} = 250\text{g} = 0.25\text{kg}$$

$$c_{\text{آب}} = 4200 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}} = 4200 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot ^{\circ}\text{C}}, C_{\text{گرماسنج}} = 1800 \frac{\text{J}}{\text{K}} = 1800 \frac{\text{J}}{^{\circ}\text{C}}$$



$$۳۶۰۰۰ = ۰ / ۳ \times ۴۲۰۰ \times \Delta\theta + ۷۴۰ \times \Delta\theta$$

$$\Rightarrow ۳۶۰۰۰ = ۲۰۰۰ \Delta\theta \Rightarrow \Delta\theta = ۱۸^\circ\text{C}$$

$$\Delta\theta = \theta_2 - \theta_1 \xrightarrow{\theta_1 = 17^\circ\text{C}} 18 = \theta_2 - 17 \Rightarrow \theta_2 = 35^\circ\text{C}$$

در هنگام خروج فلز دمای مجموعه گرماسنج و آب برابر 35°C است. بنابراین با ریختن مایع و تعادل گرمایی دمای تعادل برابر است با:

$$Q_{\text{مایع}} + Q_{\text{آب}} + Q_{\text{گرماسنج}} = 0 \Rightarrow Q_{\text{مایع}}(\theta - 14) +$$

$$m_{\text{آب}}c_{\text{آب}}(\theta - 35) + C_{\text{گرماسنج}}(\theta - 35) = 0$$

$$\Rightarrow ۶۲۵ \times (\theta - 14) + ۰ / ۳ \times ۴۲۰۰ \times (\theta - 35)$$

$$+ ۷۴۰ \times (\theta - 35) = 0 \Rightarrow ۶۲۵ \times (\theta - 14) + ۲۰۰۰$$

$$\times (\theta - 35) = 0 \Rightarrow ۶۲۵\theta - ۶۲۵ \times 14 + ۲۰۰۰\theta - ۲۰۰۰ \times 35 = 0$$

$$\Rightarrow ۲۶۲۵\theta = ۶۲۵ \times 14 + ۲۰۰۰ \times 35 \xrightarrow{\div 25} 105\theta = 25 \times 14 + 80 \times 35$$

$$\xrightarrow{\div 5} 21\theta + 70 = 560 \Rightarrow \theta = 20^\circ\text{C}$$

(رما و کرما) (فیزیک، صفحه‌های ۹۶ تا ۱۰۲)

۷۵- گزینه «۳»

(مریم شیخ‌ممو)

با استفاده از رابطه چگالی جسم با دما به صورت زیر، ضریب انبساط طولی آلایز را پیدا می‌کنیم:

$$\rho_2 = \rho_1 - \frac{1}{100} \rho_1 = 0.99 \rho_1$$

$$\rho_2 = \rho_1(1 - \beta \Delta T) \xrightarrow{\beta = 3\alpha} \Delta T = 1000^\circ\text{C}$$

$$0.99 \rho_1 = \rho_1(1 - 3\alpha \times 1000) \Rightarrow 0.99 = 1 - 3 \times 10^3 \alpha$$

$$\Rightarrow 3 \times 10^3 \alpha = 0.01 \Rightarrow \alpha = \frac{10^{-1}}{3 \times 10^3} \Rightarrow \alpha = \frac{1}{3} \times 10^{-4} \frac{1}{\text{C}}$$

$$= \frac{1}{3} \times 10^{-4} \text{K}^{-1}$$

(رما و کرما) (فیزیک، صفحه ۹۳)

۷۶- گزینه «۱»

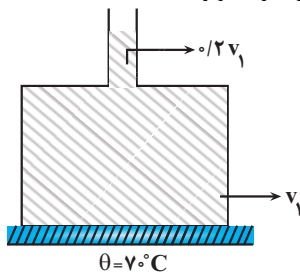
(امیرمسین برادران)

ابتدا افزایش حجم مایع را به دست می‌آوریم:

$$\Delta V = \beta V_1 \Delta\theta \xrightarrow{\Delta\theta = 70 - 20 = 50^\circ\text{C}} \Delta V = 0.2 V_1 \xrightarrow{\beta = 4 \times 10^{-3} \frac{1}{\text{C}}}$$

با افزایش دمای مایع، حجم مایع در لوله باریک 0.2 برابر حجم مایع در قسمت پهن طرف می‌شود. بنابراین وزن مایع در لوله باریک 0.2 برابر وزن مایع در قسمت پایین طرف است.

بنابراین وزن مایع در لوله باریک برابر است با:



$$W_{\text{مایع بالای طرف}} = \frac{0.2}{1.2} \times 12 = 2\text{N}$$

$$\Rightarrow W_{\text{مایع پایین طرف}} = 12 - 2 = 10\text{N}$$

$$0.5 \times 4200 \times (20 - 18) + 1800 \times (20 - 18)$$

$$+ 0.25 \times c_{\text{فلز}} \times (20 - 10) = 0$$

$$\Rightarrow 4200 + 3600 - 20c_{\text{فلز}} = 0 \Rightarrow 7800 = 20c_{\text{فلز}}$$

$$\Rightarrow c_{\text{فلز}} = \frac{390 \text{ J}}{\text{kg} \cdot \text{C}} = \frac{390 \text{ J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$$

(رما و کرما) (فیزیک، صفحه‌های ۹۸ تا ۱۰۲)

۷۳- گزینه «۱»

(پرام قلعه‌شافان)

چون ظرفیت گرمایی فلز معلوم است، با استفاده از رابطه $Q = C\Delta T$ ، تغییر دمای

جسم را می‌یابیم. دقت کنید، چون $C = 250 \frac{\text{J}}{\text{F}}$ است، تغییر دما را بر حسب درجه

فارنهایت می‌یابیم و سپس آن را به درجه سلسیوس تبدیل می‌کنیم:

$$\Delta F = \frac{Q}{C} \xrightarrow{C = 250 \frac{\text{J}}{\text{F}}} \Delta F = \frac{9450 \text{ J}}{250 \frac{\text{J}}{\text{F}}} = \frac{189^\circ\text{F}}{5}$$

اکنون θ را بر حسب درجه سلسیوس می‌یابیم:

$$F = \frac{9}{5}\theta + 32 \Rightarrow \Delta F = \frac{9}{5}\Delta\theta \xrightarrow{\Delta T = \frac{189^\circ\text{F}}{5} \Rightarrow \Delta F = \frac{189^\circ\text{F}}{5}}$$

$$\frac{189}{5} = \frac{9}{5}\Delta\theta \Rightarrow \Delta\theta = 21^\circ\text{C}$$

$$\Delta\theta = \theta_2 - \theta_1 \xrightarrow{\theta_1 = 15^\circ\text{C}} 21 = \theta - 15 \Rightarrow \theta = 36^\circ\text{C}$$

در آخر θ بر حسب کلون برابر است با:

$$T = \theta + 273 \xrightarrow{\theta = 36^\circ\text{C}} T = 36 + 273 = 309\text{K}$$

(رما و کرما) (فیزیک، صفحه‌های ۸۴، ۸۵ و ۹۷)

۷۴- گزینه «۳»

(پرام قلعه‌شافان)

مقدار گرمایی که فلز از دست می‌دهد، برابر مقدار گرمایی است که مجموعه گرماسنج و آب می‌گیرند. بنابراین، ابتدا دمای گرماسنج و آب را پس از خارج کردن فلز می‌یابیم.

دقت کنید، چون یکای ظرفیت گرمایی ویژه فلز بر حسب $\frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{F}}$ است، تغییر دمای

فلز را که از 23°C به 13°C θ_2 رسیده است، به درجه فارنهایت تبدیل می‌کنیم:

$$\Delta F = \frac{9}{5}\Delta\theta \xrightarrow{\Delta\theta = 13 - 23 = -10^\circ\text{C}} \Delta F = \frac{9}{5} \times (-10) = -18^\circ\text{F}$$

$$Q_{\text{فلز}} = mc\Delta\theta \xrightarrow{m = 0.4 \text{ kg}, \Delta F = -18^\circ\text{F}} Q_{\text{فلز}} = 0.4 \times 500 \times (-180) = -36000 \text{ J}$$

می‌بینیم، آب و گرماسنج که در ابتدا دمای آن‌ها 17°C بوده است، 36000 J گرما از فلز دریافت می‌کنند. بنابراین، در این قسمت دمای مجموعه آب و گرماسنج را پس از خارج کردن فلز می‌یابیم:

$$Q_{\text{گرماسنج}} + C_{\text{آب}}\Delta\theta + m_{\text{آب}}c_{\text{آب}}\Delta\theta$$

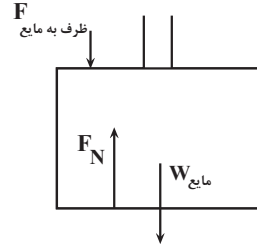
$$Q_{\text{گرماسنج}} + C_{\text{آب}}\Delta\theta + m_{\text{آب}}c_{\text{آب}}\Delta\theta = 36000 \text{ J} \Rightarrow \frac{36000 \text{ J}}{\text{kg} \cdot \text{C}} \Rightarrow \frac{36000 \text{ J}}{0.3 \text{ kg}, C = 740^\circ\text{C}}$$



اکنون نیرویی که مایع در این حالت به سطح افق وارد می کند را به دست می آوریم:

$$F_N = W_{\text{مایع بالای ظرف}} + F_{\text{مایع پایین ظرف}} = 10 + \frac{5}{10} \times 2 = 20 \text{ N}$$

نیرویی که به سطح وارد می کند مطابق شکل برابر است با:



$$F_N = F_{\text{ظرف به مایع}} + W_{\text{مایع}} \Rightarrow F_{\text{ظرف به مایع}} = 20 - 12 = 8 \text{ N}$$

چون در این حالت ظرف در آستانه جدا شدن از سطح افق قرار می گیرد بنابراین مطابق قانون سوم نیوتون نیرویی که مایع به سمت بالا به ظرف وارد می کند با نیرویی که ظرف به سمت پایین به مایع وارد می کند برابر است. بنابراین جرم ظرف برابر است با:

$$F_{\text{ظرف به مایع}} = W_{\text{ظرف}} = \frac{W_{\text{ظرف}} = m_{\text{ظرف}} g}{g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}} \rightarrow 8 \text{ m}$$

$$\Rightarrow m_{\text{ظرف}} = 0.8 \text{ kg} = 800 \text{ g}$$

(رما و کرما) (فیزیک، ص ۹۳)

گزینه ۲

(امیرمسین برادران)

در شکل چون جسم غوطه ور است بنابراین چگالی جسم با چگالی آب در دمای 2°C برابر است.

$$\rho_{\text{جسم}} = \rho_{2^\circ \text{C}} \text{ آب}$$

با افزایش دمای آب از 2°C تا 4°C چگالی آب افزایش می یابد. بنابراین با توجه به ثابت بودن چگالی جسم داریم:

$$\rho_{2^\circ \text{C}} \text{ آب} < \rho_{4^\circ \text{C}} \text{ آب} \xrightarrow{\rho_{\text{جسم}} = \rho_{2^\circ \text{C}} \text{ آب}} \rho_{\text{جسم}} < \rho_{4^\circ \text{C}} \text{ آب}$$

جسم در آب 4°C شناور می شود.

با کاهش دمای آب از 2°C تا 0°C چگالی آن کاهش می یابد.

$$\rho_{2^\circ \text{C}} \text{ آب} > \rho_{0^\circ \text{C}} \text{ آب} \xrightarrow{\rho_{\text{جسم}} = \rho_{2^\circ \text{C}} \text{ آب}} \rho_{\text{جسم}} > \rho_{0^\circ \text{C}} \text{ آب}$$

جسم در آب 0°C ته نشین می شود.

(رما و کرما) (فیزیک، ص ۹۵)

گزینه ۱

(امیرمسین برادران)

شیب نمودار گرما بر حسب دما برابر ظرفیت گرمایی است. با توجه به نمودار نسبت ظرفیت گرمایی دو کره را به دست می آوریم:

$$Q = C\Delta\theta \Rightarrow \frac{C_A}{C_B} = \frac{\frac{2}{3}}{\frac{1}{4}} = \frac{8}{3} \quad \frac{C = mc}{m = \rho V} \rightarrow$$

$$\frac{\rho_A V_A c_A}{\rho_V V_B c_B} = \frac{8}{3} \quad \frac{\rho_A = 8\rho_B}{c_A = 2c_B} \rightarrow 2 \times 0.8 \times \frac{V_A}{V_B} = \frac{8}{3}$$

$$\Rightarrow \frac{V_A}{V_B} = \frac{5}{3}$$

اکنون با استفاده از رابطه انبساط حجمی داریم:

$$\Delta V = V\beta\Delta\theta \quad \frac{\beta = 3\alpha}{\Delta\theta_A = \Delta\theta_B} \rightarrow \frac{\Delta V_A}{\Delta V_B} = \frac{\alpha_A}{\alpha_B} \times \frac{V_A}{V_B}$$

$$\frac{\alpha_A = 1/2\alpha_B}{\frac{V_A = 5}{V_B = 3}} \times \frac{\Delta V_A}{\Delta V_B} \quad 1/2 \times \frac{5}{3} \times 2$$

(رما و کرما) (فیزیک، ص ۹۳، ۹۴، ۹۷ و ۹۸)

گزینه ۳

(فلج از کشور ریاضی ۹۸)

با استفاده از رابطه تغییرات چگالی با دما، داریم:

$$\rho_2 = \rho_1(1 - \beta\Delta T) \Rightarrow \rho_2 - \rho_1 = -\rho_1\beta\Delta T$$

$$\Rightarrow \rho_2 - \rho_1 = -\frac{m}{V_1} \beta\Delta T \quad \frac{V_{\text{کره}} = \frac{4}{3}\pi r^3}{\beta = 3\alpha}$$

$$-\frac{44 \times 10^{-3}}{\frac{4}{3} \times 3 \times (10^{-2})^3} \times (3 \times 3 \times 10^{-5}) \times 100 \Rightarrow \rho_2 - \rho_1 = -99 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

(رما و کرما) (فیزیک، ص ۹۳)

گزینه ۴

(سراسری ریاضی ۹۹)

رابطه تغییرات دمای یک جسم، با مقدار گرمای داده شده به آن $Q = mc\Delta\theta$ می باشد. از این رابطه برای مقایسه دو جسم A و B داریم:

$$\frac{Q_A}{Q_B} = \frac{m_A c_A \Delta\theta_A}{m_B c_B \Delta\theta_B} \quad Q_A = Q_B, \quad m_A = m_B \rightarrow c_A = \frac{1}{2} c_B$$

$$1 = 1 \times \frac{1}{2} \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B} \Rightarrow \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B} = 2 \quad (*)$$

حال از رابطه انبساط حجمی بر حسب تغییرات دما می توان نوشت:

$$\Delta V = V(3\alpha)\Delta\theta$$

$$\frac{\Delta V_A}{\Delta V_B} = \frac{V_A(3\alpha_A)\Delta\theta_A}{V_B(3\alpha_B)\Delta\theta_B} \quad (*), V_A = \frac{1}{4} V_B \rightarrow \alpha_A = \frac{1}{2} \alpha_B$$

$$\frac{\Delta V_A}{\Delta V_B} = \frac{V_A(3\alpha_A)\Delta\theta_A}{(4V_A)(3 \times 2\alpha_A) \times (\frac{1}{2}\Delta\theta_A)} = \frac{1}{4}$$

(رما و کرما) (فیزیک، ص ۹۳ و ۹۴)

فیزیک ۲

گزینه ۴

(امیر مرادی پور)

وقتی یک آهنربا را به چند قطعه تبدیل می کنیم، هر قطعه تبدیل به آهنربا می شود. بنابراین با توجه به شکل های زیر جهت عقربه های A و C به طرف راست می باشد.



(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک، ص ۶۶ و ۶۷)

گزینه ۲

(میلاد طاهرعزیزی)

با توجه به خطوط میدان مغناطیسی اطراف آهنربای میله ای و همچنین با تجزیه بردار میدان مغناطیسی خالص، می توان گفت که، C قطب N آهنربای A است. زیرا با توجه



در آخر داریم:

$$\vec{F} = \vec{F}_x + \vec{F}_y \Rightarrow F = \sqrt{F_x^2 + F_y^2} = \sqrt{6^2 + 36} \Rightarrow F = 6\text{N}$$

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۳ تا ۷۶)

(ویرا عبیری بهاران)

۸۵- گزینه «۳»

طبق قاعده دست راست، در میدان مغناطیسی بر ذره باردار منفی نیروی مغناطیسی \vec{F}_B رو به پایین وارد می‌شود. با توجه به این که نیروی وزن و نیروی مغناطیسی رو به پایین بر ذره وارد می‌شود، برای آن که ذره از مسیر اولیه خود منحرف نشود و در همان امتداد محور x به حرکت خود ادامه دهد، باید نیروی الکتریکی رو به بالا و هم‌اندازه با مجموع نیروی وزن و نیروی مغناطیسی بر ذره اثر کند، بنابراین، با توجه به این که نیروی الکتریکی وارد بر بار منفی در خلاف جهت میدان الکتریکی است، لذا باید جهت میدان الکتریکی به طرف پایین باشد. برای محاسبه اندازه \vec{E} می‌توان نوشت:

$$F_E = mg + F_B \quad \begin{matrix} F_B = |q|vB \sin 90^\circ \\ F_E = |q|E \end{matrix}$$

$$|q|E = mg + |q|vB \sin 90^\circ$$

$$v = 1.0^4 \frac{\text{m}}{\text{s}}, B = 0.2\text{T}$$

$$|q| = 5 \times 10^{-6} \text{C}, m = 3 \times 10^{-3} \text{kg}$$

$$5 \times 10^{-6} \times E = 3 \times 10^{-3} \times 1.0^4 + 5 \times 10^{-6} \times 1.0^4 \times 0.2$$

$$\Rightarrow 5 \times 10^{-6} \times E = 0.03 + 0.01 \Rightarrow 5 \times 10^{-6} E = 0.04$$

$$\Rightarrow E = \frac{4 \times 10^{-2}}{5 \times 10^{-6}} = 8000 \frac{\text{N}}{\text{C}}$$

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۱ و ۷۲)

(علیرضا آزی)

۸۶- گزینه «۲»

ابتدا تعداد دورهای سیمولوله را می‌یابیم:

$$N = \frac{L}{2\pi r} = \frac{L = 314\text{cm}}{\pi = 3.14, r = 0.5\text{cm}} \Rightarrow N = \frac{314}{2 \times 3.14 \times 0.5} = 100$$

اکنون، طول سیمولوله را حساب می‌کنیم:

$$B = \frac{\mu_0 NI}{l} \quad \begin{matrix} B = 0.5\text{T}, N = 100 \\ I = 40\text{A}, \mu_0 = 12 \times 10^{-7} \frac{\text{T.m}}{\text{A}} \end{matrix}$$

$$0.5 = \frac{12 \times 10^{-7} \times 100 \times 40}{l} \Rightarrow l = 0.096\text{m} = 9.6\text{cm}$$

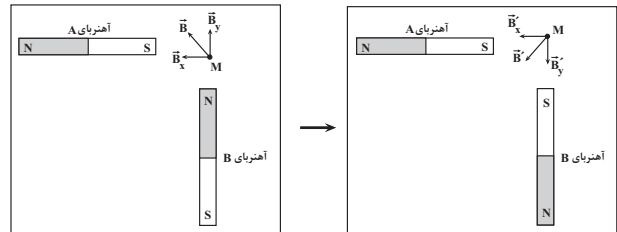
(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه ۸۳)

(امیرامهر میرسعید)

۸۷- گزینه «۲»

چون مولفه‌های افقی سرعت و میدان مغناطیسی، هم‌راستا و هم‌چنین مولفه‌های عمودی سرعت و میدان مغناطیسی نیز هم‌راستا می‌باشند، از طرف مولفه‌های افقی و عمودی میدان مغناطیسی به ترتیب بر مولفه‌های افقی و عمودی سرعت، نیرو وارد نمی‌شود. در این جا، \vec{B}_x بر \vec{v}_y و \vec{B}_y بر \vec{v}_x نیرو وارد می‌کند و نیروی مغناطیسی وارد بر ذره، برابند دو نیروی \vec{F}_y و \vec{F}_x خواهد بود.

به بردار میدان مغناطیسی \vec{B}_x در نقطه M خطوط میدان به آهنربای افقی وارد شده است، لذا سر نزدیکتر آهنربا قطب S و سر دیگر آن قطب N می‌باشد. با عوض کردن جای قطب‌های آهنربای B میدان مغناطیسی خالص مطابق شکل زیر است:



(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۶۷ تا ۷۰)

۸۳- گزینه «۳»

(معمور منصور)

ابتدا تعداد دورهای سیمولوله را محاسبه می‌کنیم:

$$N = \frac{\text{طول سیم}}{\text{محیط حلقه}} = \frac{L}{2\pi r} = \frac{L = 60\text{m}}{2\pi r = 1.0 \times 10^{-2} \text{m}}$$

$$N = \frac{60}{2 \times 3.14 \times 10^{-2}} = 100$$

بیشینه مقدار میدان مغناطیسی را در حالتی داریم که طول سیمولوله کمترین مقدار باشد. از طرف دیگر، کمترین طول سیمولوله در حالتی است که حلقه‌های سیمولوله به یکدیگر چسبیده باشند، بنابراین داریم:

$$\ell_{\min} = N \times D \Rightarrow \ell_{\min} = 100 \times 4 \times 10^{-3} = 0.4\text{m}$$

$$N = 100 \Rightarrow \ell_{\min} = 100 \times 4 \times 10^{-3} = 0.4\text{m}$$

$$D = 4\text{mm} = 4 \times 10^{-3}\text{m}$$

$$B_{\max} = \frac{\mu_0 NI}{\ell_{\min}} \quad \begin{matrix} \mu_0 = 12 \times 10^{-7} \frac{\text{T.m}}{\text{A}}, N = 100 \\ I = 50\text{A}, \ell_{\min} = 0.4\text{m} \end{matrix}$$

$$B_{\max} = \frac{12 \times 10^{-7} \times 100 \times 50}{0.4} = 15 \times 10^{-5} \text{T} = 15 \times 10^{-5} \text{G}$$

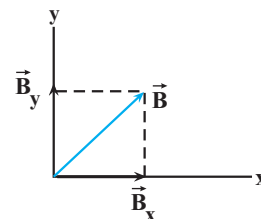
$$B_{\max} = 15 \times 10^{-5} \times 10^4 \text{G} = 15 \text{G}$$

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۸۱ تا ۸۳)

۸۴- گزینه «۴»

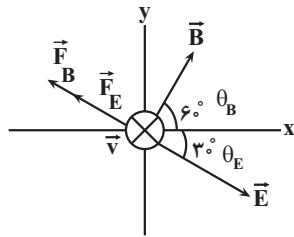
(آزار سینی‌نژاد)

با توجه به شکل زیر، چون سیم در راستای محور x قرار دارد، زاویه بین \vec{B}_x و راستای سیم برابر $\theta_x = 0^\circ$ می‌باشد، لذا طبق رابطه $F = I\ell B \sin \theta$ ، مؤلفه \vec{B}_x میدان مغناطیسی به سیم نیرو وارد نمی‌کند. از طرف دیگر، زاویه بین \vec{B}_y و راستای سیم برابر $\theta_y = 90^\circ$ است، بنابراین نیرویی که مؤلفه \vec{B}_y بر سیم وارد می‌کند، برابر است با:



$$F_y = I\ell B_y \sin \theta_y \quad \begin{matrix} \ell = 1\text{m}, I = 20\text{A} \\ B_y = 0.3\text{T}, \theta_y = 90^\circ \end{matrix}$$

$$F_y = 20 \times 1 \times 0.3 \times \sin 90^\circ = 6 \times 1 = 6\text{N}$$



از آن جایی که بار ذره منفی است، مطابق شکل، در لحظه ورود به میدان الکتریکی نیرویی در راستای میدان و خلاف جهت میدان به ذره وارد می‌گردد و اندازه نیروی الکتریکی برابر است با:

$$F_E = |q| E = \frac{E = 2.0 \cdot 10^{-6} \text{ N}}{|q| = 1.0 \times 10^{-6} \text{ C}} \rightarrow F_E = 2.0 \cdot 10^{-6} \text{ N}$$

$$= 2 \times 10^{-3} \text{ N} = 2 \text{ mN}$$

همچنین با توجه به این که جهت حرکت ذره درون سو است، طبق قاعده دست راست، مطابق شکل، نیروی مغناطیسی وارد بر ذره هم جهت با \vec{F}_E خواهد شد و اندازه نیروی مغناطیسی برابر است با:

$$F = |q| v B \sin \theta \quad |q| = 1.0 \times 10^{-6} \text{ C}, B = 2 \text{ T} \\ v = 15.0 \frac{\text{m}}{\text{s}}, \theta = 90^\circ$$

$$F = 1.0 \times 10^{-6} \times 15.0 \times 2 \times 1 = 3 \times 10^{-3} \text{ N} = 3 \text{ mN}$$

بنابراین اندازه برآیند نیروهای وارد بر ذره از طرف میدان‌های الکتریکی و مغناطیسی برابر است با:

$$F_{\text{net}} = F_B + F_E = 3 + 2 = 5 \text{ mN}$$

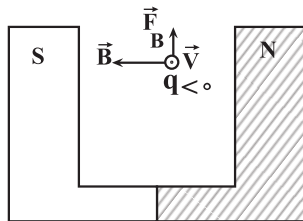
دقت کنید، چون \vec{E} و \vec{B} برهم عمودند و \vec{F}_B هم بر \vec{B} عمود است، لذا \vec{F}_B و \vec{F}_E هم راستا می‌شوند.

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۱ تا ۷۳)

(علی اکبریان کیاسری)

۹۰- گزینه «۱»

در ابتدا ترازو نیروی وزن آهنربا را نشان می‌دهد. با عبور ذره باردار از میان قطب‌های آهنربا، با توجه به قطب‌های آهنربا و جهت حرکت ذره و با استفاده از قاعده دست راست، جهت نیروی مغناطیسی وارد بر ذره از طرف آهنربا به سمت بالا می‌باشد و اندازه آن برابر است با:



$$F_B = |q| v B \sin \theta \quad |q| = 2.0 \times 10^{-6} \text{ C}, \theta = 90^\circ \\ v = 5 \times 10^7 \frac{\text{m}}{\text{s}}, B = 0.2 \text{ T} = 0.2 \times 10^{-4} \text{ T}$$

$$F_B = 2.0 \times 10^{-6} \times 5 \times 10^7 \times 0.2 \times 10^{-4} \times \sin 90^\circ$$

$$\sin 90^\circ = 1 \rightarrow F_B = 0.2 \text{ N}$$

چون از طرف آهنربا بر ذره باردار، نیروی \vec{F}_B رو به بالا وارد می‌شود، طبق قانون سوم نیوتون، ذره باردار نیرویی هم‌اندازه با اندازه \vec{F}_B رو به پایین و در جهت نیروی وزن آهنربا بر آن وارد می‌کند. بنابراین، ترازو، مجموع اندازه‌های \vec{F}_B و \vec{W} را نشان می‌دهد که برابر است با:

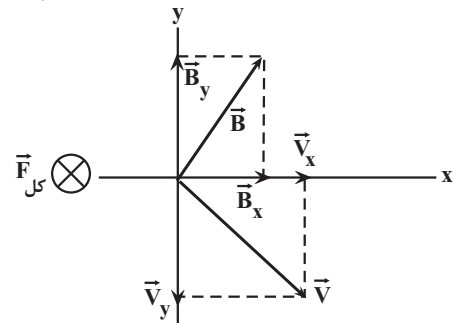
بنابراین، ابتدا \vec{F}_x و \vec{F}_y را می‌یابیم:

$$F_x = |q| v_y B_x \sin 90^\circ = \frac{|q| = 4 \times 10^{-6} \text{ C}}{v_y = 4 \times 10^5 \frac{\text{m}}{\text{s}}, B_x = 2 \text{ T}} \\ F_x = 4 \times 10^{-6} \times 4 \times 10^5 \times 2 \times 1 = 3.2 \text{ N} \text{ (درون سو)}$$

$$F_y = |q| v_x B_y \sin 90^\circ = \frac{v_x = 3 \times 10^5 \frac{\text{m}}{\text{s}}}{B_y = 2 \text{ T}}$$

$$F_y = 4 \times 10^{-6} \times 3 \times 10^5 \times 2 \times 1 = 2.4 \text{ N} \text{ (درون سو)}$$

با توجه به قاعده دست راست، چون جهت نیروهای \vec{F}_x و \vec{F}_y درون سو است، نیروی مغناطیسی کل وارد بر ذره، درون سو و اندازه آن برابر مجموع \vec{F}_x و \vec{F}_y خواهد بود.



$$F_{\text{کل}} = F_x + F_y = 3.2 + 2.4 = 5.6 \text{ N}$$

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه ۷۱)

(فاج از کشور، تهری ۹۹)

۸۸- گزینه «۳»

اتم‌های مواد دیامغناطیسی به طور ذاتی فاقد خاصیت مغناطیسی‌اند. به عبارت دیگر، هیچ یک از اتم‌های این مواد، دارای دو قطبی مغناطیسی خالصی نیستند. با وجود این، حضور میدان مغناطیسی خارجی، می‌تواند سبب القای دو قطبی‌های مغناطیسی در خلاف سوی میدان خارجی، در مواد دیامغناطیسی شود.

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه ۸۴)

(علی اکبریان کیاسری)

۸۹- گزینه «۴»

با رسم دستگاه مختصات و جهت حرکت ذره داریم:

$$\vec{E} = 100\sqrt{3} \vec{i} - 100 \vec{j} \Rightarrow E = \sqrt{(100\sqrt{3})^2 + (-100)^2} = 200 \frac{\text{N}}{\text{C}}$$

$$\vec{B} = \vec{i} + \sqrt{3} \vec{j}$$

$$B = \sqrt{(1)^2 + (\sqrt{3})^2} = 2 \text{ T}$$

$$\tan \theta_E = \frac{100}{100\sqrt{3}} = \frac{\sqrt{3}}{3}$$

$$\Rightarrow \theta_E = 30^\circ$$

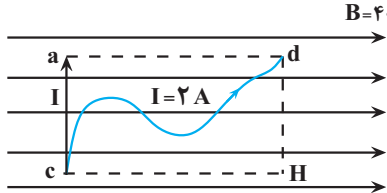
$$\tan \theta_B = \frac{\sqrt{3}}{1} = \sqrt{3} \Rightarrow \theta_B = 60^\circ$$



۹۳- گزینه «۲»

(مصطفی کیانی)

از ابتدای سیم (نقطه c)، محور عمود بر میدان مغناطیسی را رسم می‌کنیم و سپس از انتهای سیم (نقطه d)، بر این محور عمود می‌کنیم. نیرویی که بر طول ca وارد می‌شود، برابر نیرویی است که بر کل سیم وارد خواهد شد. زیرا، تنها بر طولی از سیم که عمود بر میدان مغناطیسی است، نیرو وارد می‌شود.



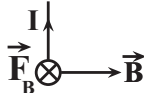
$$F = I l_{ca} B \sin \theta \quad l_{ca} = l_{dH} = 0.25 \text{ m}, \theta = 90^\circ$$

$$B = 400 \text{ G} = 400 \times 10^{-4} \text{ T}, I = 2 \text{ A}$$

$$F = 2 \times 0.25 \times 400 \times 10^{-4} \times \sin 90^\circ \quad \sin 90^\circ = 1$$

$$F = 0.2 \text{ N}$$

با استفاده از قاعده دست راست جهت نیروی وارد بر سیم را تعیین می‌کنیم:

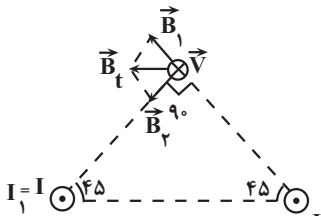


(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۳ تا ۷۵)

۹۴- گزینه «۲»

(سید علی شیری)

ابتدا جهت میدان مغناطیسی هریک از سیم‌ها را در رأس قائمه مثلث تعیین می‌کنیم و سپس برآیند آن‌ها را به دست می‌آوریم.



$$B_t = \sqrt{B_1^2 + B_2^2} \quad B_1 = B_2 = 4G \rightarrow B_t = \sqrt{4^2 + 4^2} = \sqrt{2 \times 4^2}$$

$$\Rightarrow B_t = 4\sqrt{2}G = 4\sqrt{2} \times 10^{-4} \text{ T}$$

اکنون اندازه نیروی وارد بر ذره باردار که از رأس قائمه مثلث عبور می‌کند، می‌یابیم:

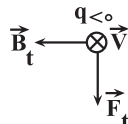
$$F = |q| v B \sin \theta \quad \theta = 90^\circ, v = 0.4 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

$$|q| = 2 \times 10^{-6} \text{ C}, B = 4\sqrt{2} \times 10^{-4} \text{ T}$$

$$F = 2 \times 10^{-6} \times 0.4 \times 4\sqrt{2} \times 10^{-4} \times \sin 90^\circ$$

$$\sin 90^\circ = 1 \rightarrow F = 8\sqrt{2} \times 10^{-6} \text{ N} = 8\sqrt{2} \mu\text{N}$$

با توجه به جهت \vec{B} و \vec{V} و استفاده از قاعده دست راست، جهت نیروی مغناطیسی به طرف پایین است.



(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۱ تا ۷۵)

$$F_N = F_B + W \quad \frac{W = 1 \text{ N}}{F_B = 0.2 \text{ N}}$$

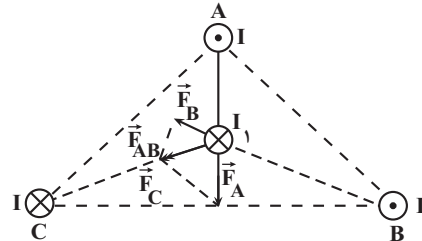
$$F_N = 0.2 + 1 = 1.2 \text{ N}$$

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه ۷۹)

۹۱- گزینه «۴»

(امیرمهر مفسر زاده)

می‌دانیم نیروی بین دو سیم راست و موازی با جریان‌های هم‌جهت، به‌صورت رپایشی (جاذبه) و نیروی بین دو سیم راست و موازی با جریان‌های خلاف جهت یکدیگر، رانشی (دافعه) است. از طرف دیگر، چون فاصله سیم‌ها از مرکز مثلث و جریان الکتریکی آن‌ها، هم‌اندازه است، لذا نیرویی که به سیم I_1 واقع در مرکز مثلث وارد می‌کنند، یکسان خواهد بود. با توجه به این‌که، جهت جریان سیم‌های A و B مخالف جهت جریان سیم I_1 است، این دو سیم، سیم I_1 را می‌رانند، اما چون جریان سیم C هم‌جهت با جریان سیم I_1 است، آن را می‌باید. بنابراین، چون نیروهای \vec{F}_B و \vec{F}_A هم‌اندازه‌اند، برآیند آن‌ها (\vec{F}_{AB}) هم‌راستا و هم‌جهت با \vec{F}_C است، لذا، برآیند نیروی \vec{F}_A ، \vec{F}_B و \vec{F}_C هم‌جهت با \vec{F}_C ، یعنی به‌صورت زیر است.



(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۶ تا ۸۱)

۹۲- گزینه «۱»

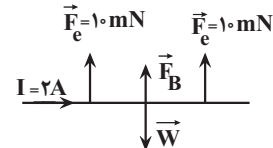
(سید علی شیری)

ابتدا نیروی وزن سیم را می‌یابیم:

$$W = mg \quad m = 16 \times 10^{-3} \text{ kg} \rightarrow W = 16 \times 10^{-3} \times 10$$

$$= 160 \times 10^{-3} \text{ N} = 160 \text{ mN}$$

چون نیروی وزن سیم از مجموع نیروهایی که نیروسنج‌ها نشان می‌دهند (20 mN) بیشتر است، لذا، باید برای تعادل سیم، نیروی مغناطیسی \vec{F}_B به طرف بالا باشد. بنابراین، با توجه به جهت جریان الکتریکی و جهت \vec{F}_B و استفاده از قاعده دست راست، جهت میدان مغناطیسی \vec{B} ، درون سو خواهد بود و اندازه آن برابر است با:



$$F_{\text{net}} = 0 \Rightarrow 2F_e + F_B = W \quad \frac{F_e = 10 \text{ mN} = 10 \times 10^{-3} \text{ N}}{W = 160 \times 10^{-3} \text{ N}}$$

$$2 \times 10 \times 10^{-3} + F_B = 160 \times 10^{-3} \Rightarrow F_B = 160 \times 10^{-3} - 20 \times 10^{-3}$$

$$= 140 \times 10^{-3} \text{ N} = 0.14 \text{ N}$$

در آخر داریم:

$$F_B = I l B \sin \theta \quad \theta = 90^\circ, l = 0.7 \text{ m}$$

$$I = 2 \text{ A}, F_B = 0.14 \text{ N}$$

$$0.14 = 2 \times 0.7 \times B \times \sin 90^\circ \quad \sin 90^\circ = 1$$

$$0.14 = 1.4 B \Rightarrow B = 0.1 \text{ T}$$

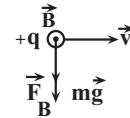
(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۳ تا ۷۵)



۹۵- گزینه «۳»

(سعی شرق)

در لحظه ورود بار الکتریکی به میدان مغناطیسی، دو نیروی وزن و نیروی مغناطیسی به ذره وارد شده و به آن شتاب می‌دهند. بنابراین، با توجه به این که $a = 2g$ و از شتاب گرانشی بزرگتر می‌باشد، لذا، باید نیروی \vec{F}_B در جهت نیروی وزن؛ یعنی روبه پایین بر ذره باردار وارد شود. بنابراین، با توجه به جهت \vec{V} و \vec{F}_B باید جهت \vec{B} برون‌سو باشد و اندازه آن، با استفاده از قانون دوم نیوتون برابر است با:



$$F_{net} = ma \Rightarrow F_B + mg = ma \quad \begin{matrix} a = 2g, \theta = 90^\circ \\ F_B = qvB \sin \theta \end{matrix}$$

$$|q| v B \sin 90^\circ + mg = m \times 2g \quad \begin{matrix} |q| = q \\ \sin 90^\circ = 1 \end{matrix}$$

$$qvB \times 1 = mg \Rightarrow B = \frac{mg}{qv}$$

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه ۷۱)

۹۶- گزینه «۴»

(ریاضی ۱۴۰۰)

طبق قاعده دست راست، چون میدان مغناطیسی برآیند در نقطه A برابر با صفر است و میدان مغناطیسی ناشی از سیم حامل جریان (۱) در نقطه A درون‌سو است، بنابراین میدان مغناطیسی ناشی از سیم حامل جریان (۲) در نقطه A باید برون‌سو باشد و در نتیجه طبق قاعده دست راست، جهت جریان در سیم حامل جریان (۲) به سمت راست و هم‌جهت با I_1 خواهد بود.

چون نقطه A به سیم حامل جریان (۲) نزدیک‌تر است، بنابراین جریان I_2 باید از جریان I_1 کوچک‌تر باشد.

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۶ تا ۷۹)

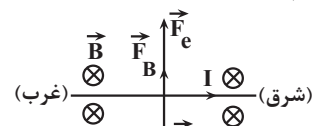
۹۷- گزینه «۴»

(معمرا مین سلمان)

ابتدا نیروی وزن سیم را می‌یابیم و سپس با عدد نیروسنج مقایسه می‌کنیم. اگر نیروی وزن بزرگتر از عدد نیروسنج باشد، برای تعادل سیم، \vec{F}_B رو به بالا و اگر کمتر باشد، \vec{F}_B رو به پایین خواهد بود.

$$W = mg = \frac{m = 2 \cdot 0 \cdot g = 2 \cdot 0 \cdot 10^{-2} \text{ kg}}{W = 2 \cdot 0 \cdot 10^{-2} \times 10 = 0 / 2 \text{ N}}$$

چون $W > F_e = 0 / 16 \text{ N}$ است، \vec{F}_B رو به بالا می‌باشد. بنابراین، با توجه به جهت میدان مغناطیسی زمین که رو به شمال (درون‌سو) است و با توجه به شکل زیر، باید جریان الکتریکی در سیم از غرب به شرق باشد و اندازه آن به صورت زیر بدست می‌آید.



$$F_{net} = 0 \Rightarrow F_e + F_B - W = 0 \quad \begin{matrix} F_B = I l B \sin 90^\circ \\ \sin 90^\circ = 1 \end{matrix}$$

$$F_e + I l B - W = 0$$

$$\begin{matrix} B = 0 / 5 \text{ G} = 0 / 5 \times 10^{-4} \text{ T}, W = 0 / 2 \text{ N} \\ l = 8 \cdot 0 \text{ cm} = 0 / 8 \text{ m}, F_e = 0 / 16 \text{ N} \end{matrix}$$

$$0 / 16 + I \times 0 / 8 \times 0 / 5 \times 10^{-4} - 0 / 2 = 0$$

$$\Rightarrow 4 \times 10^{-5} I = 0 / 04 \Rightarrow I = 1000 \text{ A}$$

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۱ تا ۷۵)

۹۸- گزینه «۲»

(غلامرضا موی)

الف) نادرست است. دو قطبی‌های مغناطیسی در مواد پارامغناطیسی به‌طور کاتوره‌ای سمت‌گیری کرده‌اند و میدان مغناطیسی خالصی ایجاد نمی‌کنند.

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۸۳ و ۸۴)

۹۹- گزینه «۲»

(حامد جمشیدیان)

با توجه به متن کتاب درسی، پاراگراف اول از صفحه ۸۴، گزینه ۲ درست است.

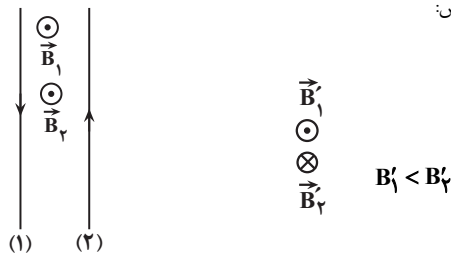
(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه ۸۴)

۱۰۰- گزینه «۴»

(امیرسین برادران)

چون میدان برآیند در نقطه M صفر است، پس میدان حاصل از سیم‌های (۱) و (۲) در این نقطه هم اندازه و خلاف جهت یکدیگرند. بنابراین جریان عبوری از سیم‌ها خلاف جهت یکدیگرند. در این حالت، میدان برآیند در خارج از فاصله دو سیم و نزدیک به سیم با جریان کوچکتر صفر می‌شود لذا $I_1 < I_2$. همچنین میدان هر یک از دو سیم در فاصله بین دو سیم با یکدیگر هم‌جهت است. بنابراین با استفاده از قاعده دست راست برای تعیین جهت میدان مغناطیسی سیم حامل، جریان سیم (۱) به سمت پایین و جریان سیم (۲) به سمت بالا است.

اکنون جهت میدان مغناطیسی هر یک از دو سیم را در محل سیم (۳) مشخص می‌کنیم: از طرفی چون $I_2 > I_1$ است و همچنین فاصله سیم (۳) تا سیم (۲) کمتر از فاصله آن تا سیم (۱) است پس:



بنابراین میدان برآیند در محل سیم (۳) درون‌سو است:

$$B_T = B_2 - B_1 \quad \begin{matrix} B_2 = 6 \cdot 0 \cdot G \\ B_1 = 4 \cdot 0 \cdot G \end{matrix}$$

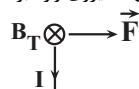
$$B_T = 6 \cdot 0 \cdot 0 - 4 \cdot 0 \cdot 0 = 2 \cdot 0 \cdot 0 \text{ G}$$

اکنون نیروی وارد بر 50 سانتی‌متر از سیم را به دست می‌آوریم:

$$F = B I L \sin \theta \quad \begin{matrix} \theta = 90^\circ, I = 2 \text{ A}, L = 5 \cdot 0 \text{ cm} = 0 / 5 \text{ m} \\ B = 2 \cdot 0 \cdot 0 \text{ G} = 2 \times 10^{-2} \text{ T} \end{matrix}$$

$$F = 2 \times 10^{-2} \times 2 \times 0 / 5 = 0 / 04 \text{ N}$$

با استفاده از قاعده دست راست، جهت نیروی وارد بر سیم (۳) را مشخص می‌کنیم:



(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۱ و ۷۵ تا ۷۹)



شیمی ۳

۱۰۱- گزینه ۲

(موردی سوامی)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱: نادرست - تولید انرژی الکتریکی پاک و ارزان دستاوردی از دانش الکتروشیمی است.
گزینه ۲: درست - طبق شکل ۱ صفحه ۳۸ کتاب شیمی ۳ صحیح است.
گزینه ۳: نادرست - دو رکن اساسی تحقق این فناوری‌ها، دستیابی به مواد مناسب و تأمین انرژی است.
گزینه ۴: نادرست - هر سه مورد این شاخه‌ها، به تولید مواد کمک می‌کند.
(آسایش و رفاه در سایه شیمی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۳۷ و ۳۸)

۱۰۲- گزینه ۲

(مکران یاری)

بررسی موارد نادرست:

مورد الف) نادرست - یکی از راه‌های بهره‌گیری از انرژی ذخیره شده در فلزها، اتصال آن‌ها در شرایط مناسب به یکدیگر است.
مورد ب) نادرست - در فناوری‌هایی که الکتروشیمی در آسایش و رفاه آن نقش دارد، پرکاربردترین شکل انرژی، انرژی الکتریکی است.
(آسایش و رفاه در سایه شیمی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۳۷ و ۳۹)

۱۰۳- گزینه ۱

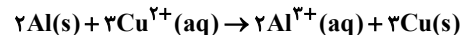
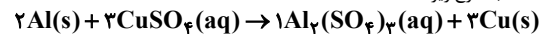
(عین‌الله ابوالفتی)

اکسند ماده‌ای است که با گرفتن الکترون (الکترون گیرنده است) از گونه‌های دیگر خودش کاهش می‌یابد. (خودش کاهش می‌شود) تأیید موارد I و III
کاهش ماده‌ای است که با دادن الکترون به گونه‌های دیگر خودش اکسایش می‌یابد (مواد دیگر را کاهش می‌دهد) تأیید مورد II
عدد اکسایش گونه کاهش یافته به دلیل اکسید شدن و از دست دادن الکترون افزایش می‌یابد. تأیید مورد IV. کاهش می‌تواند فلز یا نافلز باشد. رد مورد V
(آسایش و رفاه در سایه شیمی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۳۹ و ۴۲)

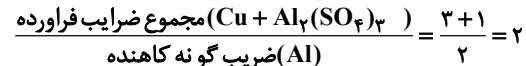
۱۰۴- گزینه ۲

(ارژنگ قانلری)

معادله موازنه شده به شرح زیر است:



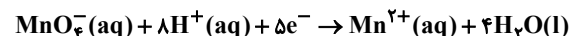
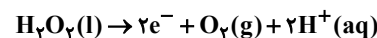
واکنش‌هایی نظیر واکنش بالا با آزاد شدن گرما همراه هستند و دمای محلول پس از مدتی افزایش می‌یابد. در این واکنش هر اتم آلومینیوم با از دست دادن ۳ الکترون اکسایش پیدا می‌کند و هر یون مس (نه اتم) با گرفتن ۲ الکترون کاهش می‌یابد. به این ترتیب اتم Al گونه کاهش یافته و یون مس اکسند محسوب می‌شود!



۱۰۵- گزینه ۴

(پوریامهمری)

موازنه‌ها را باید با توجه به پایستگی جرم و بار انجام دهید. واکنش اول را ابتدا با موازنه عناصر H و O آغاز می‌کنیم و در نهایت الکترون را با یون H^+ موازنه می‌کنیم.
واکنش دوم را با موازنه عناصر O, Mn, H آغاز می‌کنیم.



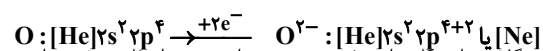
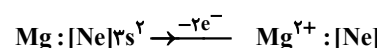
$$\begin{cases} a=2 & \frac{a}{b} = \frac{2}{5} \\ b=5 & \end{cases}$$

(آسایش و رفاه در سایه شیمی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۴۰ و ۴۲)

۱۰۶- گزینه ۱

(مسعود پفقری)

فقط عبارت اول درست است. بررسی عبارت‌ها:

عبارت اول: فرایند تبدیل اتم‌های Mg و O به یون‌های Mg^{2+} و O^{2-} به صورت زیر است:

عبارت دوم: در گذشته برای سوختن منیزیم به عنوان منبع نور استفاده می‌شد. در این واکنش Mg(s) با نور خیره‌کننده‌ای در $O_2(g)$ می‌سوزد و به $MgO(s)$ تبدیل می‌شود. (نادرستی عبارت دوم)

عبارت سوم: اکسیژن نافلزی فعال است که با اغلب فلزها واکنش می‌دهد و آنها را به اکسید فلز تبدیل می‌کند، در حالی که با برخی فلزها مانند طلا و پلاتین واکنش نمی‌دهد.

عبارت چهارم: جواسمان باشد که منیزیم با آب واکنش می‌دهد و در نتیجه دمای هر دو محلول افزایش می‌یابد.

(آسایش و رفاه در سایه شیمی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۴۱ و ۴۳)

۱۰۷- گزینه ۴

(اسعد عیسونر)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱: از آنجایی که فلز روی کاهش‌دهنده قوی‌تری نسبت به آهن می‌باشد، واکنش صورت نمی‌گیرد.
گزینه ۲: با توجه به اینکه روی کاهش‌دهنده قوی‌تری نسبت به آهن می‌باشد، در واکنش روی با محلول مس (II) سولفات، گرما بیشتر آزاد می‌شود و در نتیجه فرآورده‌ها پایدارتر هستند.
گزینه ۳: با توجه به کاهش‌دهنده بودن فلز آهن، بین فلز مس و محلول آهن (II) سولفات واکنش صورت نمی‌گیرد و در نتیجه افزایش دمایی وجود نخواهد داشت.
گزینه ۴: در واکنش فلز آلومینیوم با محلول مس (II) سولفات، تغییر دمای واکنش نسبت به عنصرهای آهن و روی بیشتر است و در نتیجه کاهش‌دهنده قوی‌تری نسبت به آهن و روی است. پس می‌تواند با محلول دارای یون‌های آهن و روی واکنش دهد.

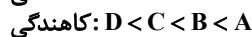
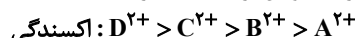
(آسایش و رفاه در سایه شیمی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۴۲ و ۴۴)

۱۰۸- گزینه ۴

(امیر هاتمیان)

فقط مورد ب درست است.

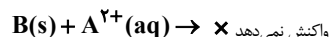
هرچقدر یون مثبت حاصل از فلزی اکسندتر باشد خود آن فلز کاهش‌دهنده ضعیف‌تری است.



بررسی عبارت‌ها:

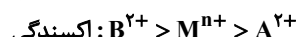
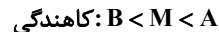
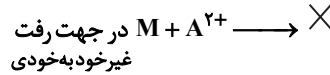
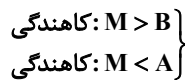
الف) نادرست - اگر B فلز روی باشد آنگاه قدرت کاهش‌دهنده بیشتری نسبت به آهن دارد و A نمی‌تواند فلز آهن باشد.

ب) نادرست - در واکنش‌های اکسایش - کاهش، فلزها اغلب کاهش‌دهنده و نافلزها اغلب اکسند هستند.

پ) درست - فلز A قدرت کاهش‌دهنده بیشتری نسبت به فلز B دارد بنابراین فلز B نمی‌تواند باعث کاهش یافتن یون‌های A^{2+} شود و هیچ واکنشی انجام نمی‌شود و دمای محلول تغییری نمی‌کند.

واکنش نمی‌دهد

(نادرست -)



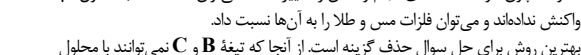
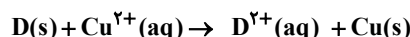
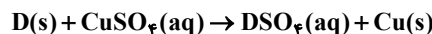
(آسایش و رفاه در سایه شیمی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۴۲ و ۴۴)

۱۰۹- گزینه ۴

(ارژنگ قانلری)

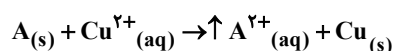
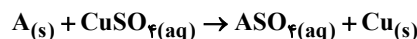
هرچه تیغه فلزی کاهش‌دهنده‌تر باشد، شدت واکنش بیشتر و تولید فرآورده آن گرمای بیشتری آزاد می‌کند و تغییرات دمایی واکنش بیشتر است. بنا به ترتیب افزایش واکنش‌پذیری چون تیغه A در واکنش با محلول $CuSO_4$ تغییر دمایی بیشتری داشته در نتیجه می‌توان گفت تیغه A از میان فلزات، فلز روی است و بعد از آن تیغه D در مرتبه دوم قرار دارد. پس می‌توان فلز آهن را به آن نسبت داد. همچنین تیغه‌های B و C چون نتوانستند دمای واکنش را تغییر دهند، می‌توان گفت اصلاً با محلول $CuSO_4$ واکنش ندادند و می‌توان فلزات مس و طلا را به آن‌ها نسبت داد.

بهترین روش برای حل سوال حذف گزینه است. از آنجا که تیغه B و C نمی‌توانند با محلول

همچنین در واکنش تیغه D با محلول $CuSO_4$:

غلظت آن روبه افزایش است

مشاهده می‌کنیم که غلظت کاتیون فلز D روبه افزایش است که در گزینه «۳» در نمودار روبه کاهش است. (رد گزینه ۳)

در گزینه ۴ نیز غلظت یون SO_4^{2-} که بین تماشاچی است ثابت است و غلظت A^{2+} رو به افزایش است و غلظت آن از صفر باید شروع به افزایش کند.

(آسایش و رفاه در سایه شیمی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۴۲ و ۴۴)



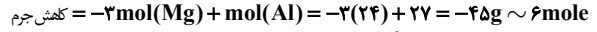
۱۱۰- گزینه «۴»

(مسعود یغفری)

معادله موازنه شده واکنش انجام شده به صورت زیر است:



در این واکنش به ازای اکسایش ۳ مول Mg ، ۲ مول Al تولید می شود که نصف (۵۰ درصد) آن به سطح تیغه می چسبند. بنابراین به ازای مبادله ۶ مول الکترون بین اکسند و کاهشنده، جرم ۳ مول Mg از تیغه کاسته شده و جرم یک مول Al به آن افزوده می شود.



اکنون با توجه به کاهش جرم تیغه ۴۰ گرمی داریم:

$$\text{جرم کاهش یافته} = \frac{\text{جرم اولیه}}{\text{جرم کاهش یافته}} \times 100 \Rightarrow 45 = \frac{m}{40} \times 100$$

$$\Rightarrow m = 18 \text{ g}$$

در نهایت می توان تعداد e^- های مبادله شده را محاسبه کرد:

$$? e^- = 18 \text{ g} \times \frac{6 \text{ mole}^-}{45 \text{ g}} \times \frac{6 \times 10^{23} e^-}{1 \text{ mole}^-}$$

$$= 14 / 448 \times 10^{23} e^-$$

(آسایش و رفاه در سایه شیمی) (شیمی ۳، صفحه های ۳۱ تا ۳۳)

شیمی ۱

۱۱۱- گزینه «۴»

(مسعود یابگیری)

بررسی گزینه ها:

گزینه «۱»: نادرست. در شیمی سبز تلاش برای مصرف یا تولید نکردن مواد شیمیایی مضر است.

گزینه «۲»: نادرست. نشاسته منبعی برای تولید پلاستیک سبز است نه سوخت سبز.

گزینه «۳»: نادرست. پلاستیک های دارای پایه نفتی دارای اثرات زیست محیطی بیشتری هستند و در راستای توسعه پایدار نیستند.

گزینه «۴»: درست. گاز طبیعی با وجود تولید انرژی بیشتری، قیمت کمتری دارد در نتیجه به صرفه تر است.

(از پای گازها در زندگی) (شیمی ۱، صفحه های ۷۰ تا ۷۳)

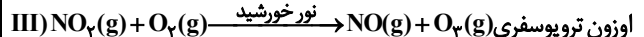
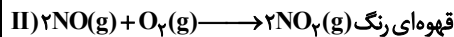
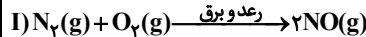
۱۱۲- گزینه «۴»

(علی امینی)

بررسی گزینه های نادرست:

گزینه «۱»: مولکول های اوزون خمیده اند. (نه خطی!)

گزینه «۲»: تابش فرسوخ نسبت به فرابنفش، انرژی کمتر و طول موج بیشتری دارند.

گزینه «۳»: لفظ اکسید(های) نادرست است؛ زیرا تنها NO_2 (نیتروژن دی اکسید) عامل رنگ قهوه ای روشن هوای آلوده کلان شهرها می باشد.

(از پای گازها در زندگی) (شیمی ۱، صفحه های ۷۴ تا ۷۶)

۱۱۳- گزینه «۱»

(حسن رحمتی لکنده)

فراوان ترین عنصر در جهان هیدروژن است که به شکل ترکیب های گوناگون مثل H_2O یافت می شود. بررسی گزینه های نادرست:

گزینه «۲»: کارخانه قیمت تمام شده یک کالا را با حساب کردن کل هزینه های تولید و با در نظر گرفتن سود آن شرکت مشخص می کند. در این حالت برای حساب کردن قیمت تمام شده فقط ملاحظات اقتصادی در نظر گرفته شده است، اما هر کالایی به اقتصاد کشور هزینه هایی را تحمیل می کند که به قیمت تمام شده، اضافه نشده است.

گزینه «۳»: تولید، حمل و نقل و نگهداری هیدروژن بسیار پرهزینه است و فقط از دیدگاه اقتصادی به صرفه نیست.

گزینه «۴»: طراحان و متخصصان در شرکت های بزرگ تولید خودرو و هواپیما، هزینه های هنگفتی (نه کم) صرف می کنند تا موتورهایی با انتشار کمترین مقدار CO_2 بسازند.

(از پای گازها در زندگی) (شیمی ۱، صفحه های ۷۲ و ۷۳)

۱۱۴- گزینه «۱»

(صلاح الدین ابراهیمی)

بررسی گزینه ها:

گزینه «۱»: نحوه اتصال اتم ها به هم ساختار ماده، خواص و رفتار آن را تعیین می کند.

ساختار اوزون به صورت $\text{O}=\text{O}-\text{O}$ و ساختار مولکول اکسیژن $\text{O}=\text{O}$ است.گزینه «۲»: این نسبت در هر دو برابر $\frac{1}{2}$ است.گزینه «۳»: نسبت جرم مولی اوزون به اکسیژن و نسبت تعداد جفت الکترون پیوندی و ناپیوندی اوزون به اکسیژن برابر $\frac{1}{5}$ است و در هر دو یکسان است.

گزینه «۴»: از گاز اوزون برای از بین بردن جانداران ذره بینی درون آب استفاده می شود.

(از پای گازها در زندگی) (شیمی ۱، صفحه ۷۴)

۱۱۵- گزینه «۲»

(امیرحسین طیبی)

بررسی همه موارد:

(الف) درست - با افزودن وزنه بر وزنه های پیستون فشار گاز افزایش یافته و در نتیجه برخوردهای مولکول ها با یکدیگر و دیواره ظرف افزایش می یابد.

(ب) درست - تعداد اتم های هر مولکول CO_2 از یک اتم Ar بیشتر است. در نتیجه اگر دو نمونه از این دو گاز دارای تعداد اتم های برابر باشند، باید مول های گاز CO_2 از Ar کمتر باشد. چون حجم و فشار دو نمونه یکسان است، در نتیجه باید دمای محفظه CO_2 از Ar بیشتر باشد تا این دو نمونه حجم برابر داشته باشند. در نتیجه جنب و جوش ذرات در محفظه Ar کمتر است. دما و مول گاز رابطه عکس دارند.

$$\frac{P_1 V_1}{n_1 T_1} = \frac{P_2 V_2}{n_2 T_2}$$

(پ) نادرست - چگالی یک گاز با حجم آن گاز رابطه عکس دارد و حجم یک گاز با دما رابطه مستقیم دارد. در نتیجه چگالی یک گاز با دمای آن رابطه معکوس دارد. بنابراین نمودار نادرست است، چون یک ارتباط مستقیم را نمایش می دهد.

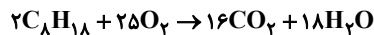
(ت) نادرست - چگالی یک گاز از رابطه $d = \frac{\text{جرم مولی}}{\text{حجم مولی}}$ به دست می آید.

از آنجایی که در شرایط یکسان حجم مولی گازها با یکدیگر برابر است، در نتیجه برای مقایسه چگالی دو گاز تنها به جرم مولی آنها دقت می کنیم. جرم مولی گازهای N_2 و CO با یکدیگر برابر است، در نتیجه چگالی این دو گاز با یکدیگر برابر خواهد بود و به مقادیر مول نمونه ها و یا تعداد پیوندهای اشتراکی این دو نمونه هیچ ارتباطی ندارد.

(از پای گازها در زندگی) (شیمی ۱، صفحه های ۷۷ تا ۸۰)

۱۱۶- گزینه «۱»

(حامد الوهیریان)

جرم CO_2 حاصل به ازای ۱۰۰ کیلوگرم C_8H_{18} به بدست می آید:

$$100 \text{ kg} \times \frac{135 \text{ kg } CO_2}{120 \text{ kg } C_8H_{18}} = 111 / 25 \text{ kg } CO_2$$

حالا C_8H_{18} مصرفی را در ۱۰۰ کیلوگرم، برحسب kg محاسبه می کنیم:

$$111 / 25 \text{ kg } CO_2 \times \frac{1 \text{ mol}}{44 \text{ g } CO_2} \times \frac{2 \text{ mol } C_8H_{18}}{16 \text{ mol } CO_2} \times \frac{114 \text{ g } C_8H_{18}}{1 \text{ mol } C_8H_{18}}$$

$$= 3 / 64 \text{ kg } C_8H_{18}$$

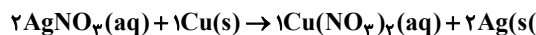
در مرحله آخر با تقسیم جرم C_8H_{18} به حجم آن چگالی به دست می آید:

$$d = \frac{m}{v} \rightarrow d = \frac{3 / 64 \text{ kg}}{5 / 2 \text{ L}} = 0 / 7$$

(از پای گازها در زندگی) (شیمی ۱، صفحه ۸۴)

۱۱۷- گزینه «۳»

(مهمرباشا پمشیری)



ابتدا مقدار مس مصرفی را حساب می کنیم و سپس از مقدار مس اولیه کم می کنیم تا مقدار مس باقی مانده در ظرف به دست آوریم:

$$0 / 216 \text{ g } Ag \times \frac{1 \text{ mol } Ag}{108 \text{ g } Ag} \times \frac{1 \text{ mol } Cu}{2 \text{ mol } Ag} \times \frac{64 \text{ g } Cu}{1 \text{ mol } Cu} = 0 / 064 \text{ g } Cu$$

$$\text{مقدار } Cu \text{ باقی مانده} = 1 / 2 \text{ g} - 0 / 064 \text{ g} = 1 / 136 \text{ g } Cu$$

حال مقدار مس باقی مانده را با $0 / 216 \text{ g}$ نقره تولید شده جمع می کنیم تا جرم جامدی که در ظرف جمع می شود به دست آید.

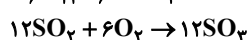
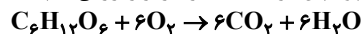
$$1 / 136 \text{ g} + 0 / 216 \text{ g} = 1 / 352 \text{ g}$$

(از پای گازها در زندگی) (شیمی ۱، صفحه های ۸۰ و ۸۱)

۱۱۸- گزینه «۴»

(امیرحسین طیبی)

ابتدا دو واکنش را نوشته و موازنه می کنیم و سپس ضرب ماده مشترک را برابر قرار می دهیم:



سپس مقادیر خواسته شده را محاسبه می کنیم:

$$? \text{ g } C_6H_{12}O_6 = 1 / 806 \times 10^{24} \text{ مولکول } SO_3$$

$$\times \frac{1 \text{ mol } SO_3}{6 / 02 \times 10^{23} \text{ مولکول } SO_3} \times \frac{1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6}{12 \text{ mol } SO_3}$$

$$\times \frac{180 \text{ g } C_6H_{12}O_6}{1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6} = 45 \text{ g } C_6H_{12}O_6$$



(مسعود یعقوبی)

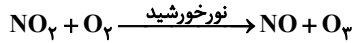
۱۲۴- گزینه ۱

همه عبارت‌ها نادرست هستند.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت اول: ضد یخ محلول اتیلن‌گلیکول در آب بوده و به رنگ سبز دیده می‌شود.

عبارت دوم: واکنش نهایی تولید اوزون تروپوسفری به صورت زیر است:

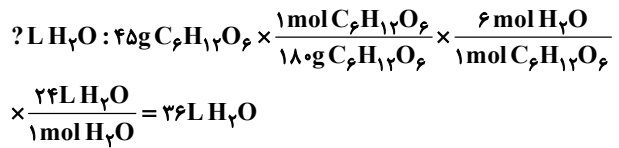


همانطور که ملاحظه می‌کنید این واکنش در حضور نور خورشید انجام می‌شود و هنگام شب متوقف می‌شود.

عبارت سوم: گاز شهری به‌طور عمده از متان تشکیل شده و در محیطی که اکسیژن کم است به‌صورت ناقص می‌سوزد.

عبارت چهارم: هرگاه $0/5$ گرم مس (II) سولفات را در $99/5$ گرم آب حل کنید، محلولی زینبا به رنگ آبی به‌دست می‌آید. حال اگر این محلول را با افزودن آب، چندین مرتبه رقیق‌تر کنیم، محلولی بسیار کم‌رنگ پدید می‌آید که گویی رنگ ندارد. ظاهر بی‌رنگ آن نشان می‌دهد که محلول بسیار رقیق بوده و مقدار حل‌شونده در آن بسیار کم است.

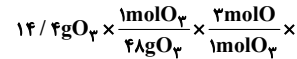
(ترکیبی) (شیمی، ص ۷۶، ۸۴ و ۹۳)



(از پای گازها در زنگی) (شیمی، ص ۸۰ و ۸۱)

۱۱۹- گزینه ۲

(علی امینی)

طبق قانون پایستگی جرم نه اتمی به وجود می‌آید و نه از بین می‌رود. بنابراین باید ببینیم در $14/4$ گرم اوزون چند اتم اکسیژن وجود دارد.

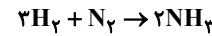
$$\frac{6}{0.2 \times 10^{23} \text{ atom O}} = 5 / 418 \times 10^{23}$$

(از پای گازها در زنگی) (شیمی، ص ۷۵ و ۸۰)

۱۲۰- گزینه ۳

(آرمان اکبری)

می‌دانیم که واکنش موازنه‌شده هابر به‌صورت زیر است:

از طرفی می‌دانیم که فراوان‌ترین گاز موجود در هوای پاک و خشک نیز N_2 است. پس کافی است در کسرهای خود مقدار N_2 را برحسب لیتر به‌دست آورده و سپس از طریق آن حجم هوا را محاسبه کنیم:

$$20 / 4 \text{ g NH}_3 \times \frac{1 \text{ mol NH}_3}{17 \text{ g NH}_3} \times \frac{1 \text{ mol N}_2}{2 \text{ mol NH}_3} \times \frac{22.4 \text{ L N}_2}{1 \text{ mol N}_2}$$

$$= 13 / 44 \text{ L N}_2$$

حالا کافی است حجم هوا را از طریق زیر حساب کنیم:

$$13 / 44 \text{ L N}_2 \times \frac{100 \text{ L هوا}}{78 \text{ L N}_2} \approx 17 / 23 \text{ L هوا}$$

روش دوم: کسر پیش‌ساخته:

$$\frac{78}{100} \times \frac{V_{\text{هوا}}}{1 \times 22.4 / 4} = \frac{20 / 4 \text{ g N}_2}{2 \times 17} \rightarrow V_{\text{هوا}} = 17 / 23 \text{ L}$$

(از پای گازها در زنگی) (شیمی، ص ۸۲)

۱۲۱- گزینه ۴

(امین دراپی)

بررسی عبارت‌های نادرست:

مورد (۱) سرد کردن مخلوط واکنش تا مایع شدن آمونیاک یعنی کمی کم‌تر از نقطه جوش آمونیاک (-34°C)

مورد (پ) آمونیاک جدا شده به حالت مایع است.

مورد (ت) جمع‌آوری هیدروژن و نیتروژن و بازگرداندن آنها به محفظه واکنش (شیمی، ص ۸۱ و ۸۲)

۱۲۲- گزینه ۴

(مادر پویان‌نظر)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱: گاز نیتروژن در مقایسه با گاز اکسیژن واکنش‌ناپذیر است در حالی که به‌طور کلی واکنش‌پذیری ناچیزی دارد.

گزینه ۲: حالت فیزیکی H_2O در واکنش (I) در دمای اتاق، مایع است.گزینه ۳: درصد حجمی N_2 در هوا 78% و در تایر خودرو 95% است که نسبت آنها برابر $82/0$ می‌باشد.گزینه ۴: با کاهش دما به -50°C ، به‌صورت مایع و H_2 و N_2 به‌صورت گاز است.

(از پای گازها در زنگی) (شیمی، ص ۸۰ و ۸۱)

۱۲۳- گزینه ۳

(رسول رزمجویی)

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه ۱: نزدیک به 75 درصد سطح زمین را آب تشکیل می‌دهد نه حجم آن.گزینه ۲: برآوردها نشان می‌دهند که 5×10^{16} تن نمک در آب اقیانوس‌ها و دریاها وجود دارد که به کیلوگرم می‌شود $5 \times 10^{19} \text{ kg}$.

گزینه ۴: آب اقیانوس‌ها و دریاها مخلوطی همگن است نه ناهمگن.

(آب، آهنک زنگی) (شیمی، ص ۸۵ تا ۸۸)

(هاری معری زاده)

۱۲۵- گزینه ۴

عبارت‌های الف) و ب) درست‌اند. بررسی عبارت‌های نادرست:

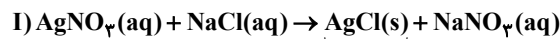
عبارت (ب): مقایسه مقدار فراوانی کاتیون‌های موجود در آب دریا به‌صورت

عبارت (ت): 75% سطح زمین را آب تشکیل می‌دهد نه جرم آن.

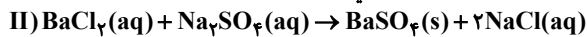
(آب، آهنک زنگی) (شیمی، ص ۸۶ و ۸۷)

(مهمربود صارقی)

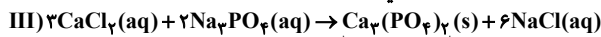
۱۲۶- گزینه ۳



سفید



سفید



سفید

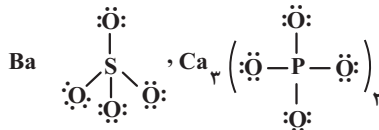
بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱: مجموع ضریب رسوب‌ها ۳ می‌باشد و ضریب CaCl_2 نیز ۳ می‌باشد.

گزینه ۲: رسوب تشکیل شده در هر ۳ واکنش سفیدرنگ می‌باشد.

گزینه ۳: یون‌های Na^+ و Cl^- در این واکنش نقش یون ناظر دارند و هیچ واکنشی بین آن‌ها رخ نمی‌دهد.

گزینه ۴:

در هر واحد $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ، ۸ پیوند کوالانسی و در هر واحد BaSO_4 ، ۴ پیوند کوالانسی وجود دارد.

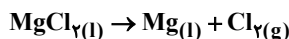
(آب، آهنک زنگی) (شیمی، ص ۸۹ و ۹۰)

(میرفارس حسینی)

۱۲۷- گزینه ۲

تنها مورد اول صحیح است.

درستی مورد اول: در مرحله پایانی با استفاده از جریان برق، منیزیم کلرید مذاب را به عنصرهای سازنده آن تجزیه می‌کنند.

نادرستی مورد دوم: نمک $\text{Mg}(\text{OH})_2$ یک رسوب و نامحلول در آب است.نادرستی مورد سوم: از تجزیه منیزیم کلرید مذاب (نه $\text{Mg}(\text{OH})_2$) با جریان برق عنصر منیزیم مذاب ایجاد می‌شود.نادرستی مورد چهارم: MgCl_2 از افزودن یک ماده شیمیایی (هیدروکلریک اسید HCl)، به $\text{Mg}(\text{OH})_2$ و تبخیر کامل آب موجود به‌دست می‌آید گاز کلر آزاد شده در این واکنش ربطی به یون‌های کلر دریا ندارد.نادرستی مورد پنجم: در مرحله پایانی در (واکنش تجزیه MgCl_2 به کمک جریان برق) حالت‌های فیزیکی مایع و گاز وجود دارند.

(آب، آهنک زنگی) (شیمی، ص ۹۸)



۱۲۸- گزینه ۳»

بررسی گزینه‌ها:

(کرمان پیغمبری)

گزینه ۱» نادرست - آلومینیوم نیترات $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ دارای ۱۳ اتم و آمونیوم سولفات $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ دارای ۱۵ اتم سازنده است.

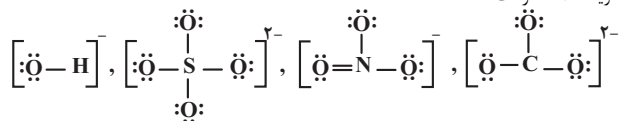
گزینه ۲» نادرست - نسبت شمار آنیون به کاتیون در لیتیم کربنات $\frac{1}{2}$ و در آمونیوم سولفات

نیز $\frac{1}{2}$ بوده و یکسان هستند.

گزینه ۳» درست - چهار ترکیب Li_2CO_3 و $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ و $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ و $\text{Fe}(\text{OH})_3$ در مجموع ۶ کاتیون و ۸ آنیون دارند که نسبت آنها برابر $\frac{6}{8} = 0.75$

می‌شود.

گزینه ۴» نادرست



(آب، آهنگ زنگی، شیمی ۱، صفحه‌های ۹۱ و ۹۲)

۱۲۹- گزینه ۳»

درصد جرمی، جرم ماده حل‌شونده در ۱۰۰ گرم از محلول است.

$$\frac{9}{5\%} \frac{w}{w} \Rightarrow \begin{cases} \text{جرم حل‌شونده} = (\text{MgCl}_2) = 9 / 5\text{g} \\ \text{جرم محلول} = 100\text{g} \end{cases}$$

$$? \text{ mol Cl}^{-} = 9 / 5\text{g MgCl}_2 \times \frac{1 \text{ mol MgCl}_2}{95\text{g MgCl}_2} \times \frac{2 \text{ mol Cl}^{-}}{1 \text{ mol MgCl}_2}$$

$$= 0.2 \text{ mol Cl}^{-}$$

پس در ۱۰۰ گرم محلول ۰/۲ مول Cl^{-} وجود دارد. حالا باید محاسبه کنیم ۰/۶ مول Cl^{-} در چند گرم محلول MgCl_2 وجود دارد.

$$? \text{ g MgCl}_2(\text{aq}) = 0.2 \text{ mol Cl}^{-} \times \frac{100\text{g محلول}}{0.2 \text{ mol Cl}^{-}} = 30\text{g محلول}$$

(آب، آهنگ زنگی، شیمی ۱، صفحه ۹۶)

۱۳۰- گزینه ۱»

ابتدا جرم K را در دو محلول را تعیین می‌کنیم:

$$\frac{28\text{g KOH}}{100\text{g محلول}} \times \frac{1 \text{ mol KOH}}{56\text{g KOH}} \times \frac{1 \text{ mol K}}{1 \text{ mol KOH}}$$

$$\times \frac{39\text{g K}}{1 \text{ mol K}} = 9.75\text{g K}$$

$$\frac{80\text{g KNO}_3}{100\text{g محلول}} \times \frac{1 \text{ mol KNO}_3}{101\text{g KNO}_3}$$

$$\times \frac{39\text{g K}}{1 \text{ mol K}} = 62.4\text{g K}$$

پس مجموعاً ۷۲/۱۵ گرم پتاسیم در ۲۵۰ گرم محلول وجود دارد پس در ۱۰۰ گرم محلول جرم پتاسیم برابر است با:

$$\frac{72.15}{250} = \frac{2}{88.6\text{g K}}$$

با توجه به حجم بسیار بالای آب در رابطه محاسبه ppm از افزایش جرم محلول بعد رقیق شدن صرف‌نظر می‌کنیم.

$$\text{ppm} = \frac{2}{88.6} \times 10^6 = 19.74$$

(آب، آهنگ زنگی، شیمی ۱، صفحه‌های ۹۵ و ۹۶)

شیمی ۲

۱۳۱- گزینه ۳»

گزینه ۳» نادرست است.

(علی رحیمی)

تهیه قاووت از مغز آفتابگردان و پسته باعث افزایش سطح تماس ماده غذایی با گاز اکسیژن شده و سبب افزایش سرعت واکنش و افزایش روند فساد ماده غذایی است.

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه ۷۶)

۱۳۲- گزینه ۲»

(رضا سلیمانی)

در شکل (ت)، محلول پتاسیم یدید که کاتالیزگر واکنش است به محلول هیدروژن پراکسید اضافه می‌شود و باعث افزایش سرعت تولید گاز اکسیژن می‌گردد. توجه داشته باشید که کاتالیزگر، سرعت واکنش را افزایش می‌دهد، اما در واکنش مصرف نمی‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱» در شکل‌های (الف) و (ب) به ترتیب ایف و گرد آهن در حال واکنش سریع با گاز O_2 هستند.

گزینه ۴» واکنش فلزات قلیایی و آب گرماده بوده و با ساطع شدن نور همراه است. در اثر انجام این واکنش، محلول‌هایی با خاصیت بازی تولید می‌شود که همان هیدروکسید فلزات قلیایی، مانند NaOH و KOH می‌باشد.

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۷۸ تا ۷۸)

۱۳۳- گزینه ۳»

(سید مهدی غفوری)

این ماده بنزوئیک‌اسید است. دارای گروه کربوکسیل بوده و یک حلقه آروماتیک دارد. عبارت (ب) و (پ) نادرست است.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت (آ) درست است.

عبارت (ب) بنزوئیک‌اسید یک نگهدارنده است نه بازدارنده.

عبارت (پ) این ترکیب را می‌توان جزء کربوکسیلیک‌اسیدها دانست که آشناترین عضو خانواده آن‌ها استیک‌اسید می‌باشد. CH_3COOH دارای ۸ جفت الکترون پیوندی و ۴ جفت الکترون ناپیوندی است و نسبت آن‌ها ۲ است.

به دلیل داشتن حلقه بنزی، این ترکیب جزء خانواده آروماتیک‌ها نیز می‌تواند باشد که آشناترین عضو آن بنزن می‌باشد. C_6H_6 الکترون ناپیوندی ندارد.

$$\text{عبارت (ت) در } (\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2) \text{ بنزوئیک‌اسید: } \frac{7 \times 12}{7 \times 12 + 6 \times 1 + 2 \times 16} = \frac{84}{122} = 0.688$$

$$(\text{HCOOH}) \text{ فورمیک‌اسید: } \frac{1 \times 12}{1 \times 12 + 2 \times 1 + 2 \times 16} = \frac{12}{42} = 0.286$$

عبارت (ث) با این تغییر به $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}$ یا همان بنز آلدهید تبدیل می‌شود که در ساختار بادام قرار دارد.

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه ۸۲)

۱۳۴- گزینه ۳»

(سید رحیم هاشمی‌دهکردی)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱» نماد شیمیایی شامل یون، ترکیب یونی یا مولکول روی پیکان، نشانه کاتالیزگر است.

گزینه ۲» بلور هم در آب حل می‌شود و به شکل محلول در می‌آید.

گزینه ۳» از تجزیه مول‌های برابری از هیدروژن پراکسید مول‌ها و در نتیجه حجم‌های برابری از اکسیژن تولید می‌شود با این تفاوت که در حضور کاتالیزگر این مقدار اکسیژن در زمان کوتاه‌تری آزاد می‌شود. (رد گزینه ۳»)

$$\text{گزینه ۴» } 1 \text{ mol H}_2\text{O}_2 \times \frac{1 \text{ mol O}_2}{2 \text{ mol H}_2\text{O}_2} \times \frac{32 \text{ g O}_2}{1 \text{ mol O}_2} = 16 \text{ g O}_2$$

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۷۷ تا ۷۷)

۱۳۵- گزینه ۳»

(عزیزان علیزاده)

(الف) درست - قاووت (سوغات کرمان) که گردی مغزی تهیه شده از مغز پسته و ... است؛ نسبت به مغز این خوراکی‌ها زودتر فاسد می‌شود چون سطح تماس آنها با اکسیژن هوا بیشتر است.

(ب) درست - با توجه به متن کتاب، موارد مطرح شده در سنتتیک شیمیایی بررسی می‌شوند.

(پ) درست - اشیای آهنی در هوای مرطوب به کندی زنگ می‌زنند در حالی که واکنش تجزیه‌شدن سلولز کاغذ بسیار کند رخ می‌دهد.

(ت) نادرست - محلول بنفش رنگ پتاسیم پرمنگنات (نه پتاسیم منگنات)

(ث) درست - برخی افراد با مصرف کلم و حبوبات دچار نفخ می‌شوند زیرا فاقد آنزیمی هستند که آنها را کامل و سریع هضم کند.

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۷۶ تا ۷۸)

۱۳۶- گزینه ۴»

(رضا سلیمانی)

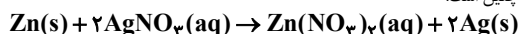
عبارت‌های (الف) و (پ) و (ت) درست هستند.

می‌ریزند. بررسی عبارت (ب): اشیاء آهنی در هوای مرطوب به کندی زنگ می‌زنند و فرو

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۷۷ و ۷۸)

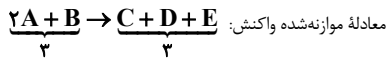
۱۳۷- گزینه ۳»

معادله واکنش چنین است:



برابر ۰/۰۲ مول می‌باشد.

$$\Delta n(\text{Ag}^+) = -(0.08 - 0.1) = 0.02 \text{ mol}$$



معادله موازنه شده واکنش:

بررسی عبارت‌ها:

(ا) مجموع ضرایب استوکیومتری واکنش دهنده‌ها و فراورده‌ها با هم برابر است (۳) (درستی عبارت آ)
 (ب) هر سه فراورده ضریب یکسانی دارند پس نمودار مول - زمان برای آنها یکسان است. (درستی عبارت ب)

$$\bar{R}_A = \frac{\Delta n_A}{\Delta t} = \frac{0 / 2 \text{ mol}}{2 \text{ s}} \times \frac{60 \text{ s}}{1 \text{ min}} = 0 / 6 \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1} \quad (\text{پ})$$

$$\bar{R}_E = \frac{\bar{R}_A}{2} = 0 / 3 \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1} \quad (\text{نادرستی عبارت پ})$$

(ت) زمان مصرف مواد واکنش دهنده با هم برابر نیست (به دلیل نابرابر بودن ضرایب استوکیومتری آنها) ماده A زودتر به اتمام می‌رسد. (نادرستی عبارت ت)

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۵ تا ۸۸)

(مسعود طبرسا)

۱۴۳- گزینه «۳»

$$\frac{\bar{R}_{\text{N}_2\text{O}_5}}{2} = \frac{\bar{R}_{\text{NO}_2}}{4} \Rightarrow \bar{R}_{\text{NO}_2} = 2\bar{R}_{\text{N}_2\text{O}_5}$$

$$\bar{R}_{\text{N}_2\text{O}_5} + \bar{R}_{\text{NO}_2} = 3 \Rightarrow \bar{R}_{\text{N}_2\text{O}_5} + 2\bar{R}_{\text{N}_2\text{O}_5} = 3 \frac{\text{mol}}{\text{min}}$$

$$\Rightarrow \bar{R}_{\text{N}_2\text{O}_5} = 1 \frac{\text{mol}}{\text{min}}$$

$$\bar{R}_{\text{واکنش}} = \frac{\bar{R}_{\text{N}_2\text{O}_5}}{2} = \frac{1 \text{ mol}}{2 \text{ min}}$$

$$\bar{R}_{\text{واکنش}} = \frac{1 \text{ mol}}{2 \text{ min}} \times \frac{1}{4 \text{ L}} = \frac{1}{8} \frac{\text{mol}}{\text{L} \cdot \text{min}} = 0 / 125 \frac{\text{mol}}{\text{L} \cdot \text{min}}$$

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۶ تا ۸۸)

(فرزاد فتمی‌پور)

۱۴۴- گزینه «۲»

ما می‌دانیم که کاهش جرم مخلوط به علت خروج گازهای CO_2 و H_2O می‌باشد پس در بازه (۰-۵) داریم:

$$(220 - 158) \text{ g} = a \text{ mol H}_2\text{O} \times \frac{18 \text{ g}}{1 \text{ mol H}_2\text{O}} +$$

$$a \text{ mol CO}_2 \times \frac{44 \text{ g}}{1 \text{ mol CO}_2}$$

$$62a = 62 \Rightarrow a = 1 \text{ mol H}_2\text{O}, 1 \text{ mol CO}_2$$

$$2 \text{ mol NaHCO}_3$$

منظور از پنج ثانیه آخر بازه زمانی (۱۵-۱۰) ← که در اینجا هم با کمک اختلاف جرم که

همان جرم مجموع گازهای CO_2 و H_2O می‌باشد می‌توان مقدار Na_2CO_3 را محاسبه کرد:

$$(110 - 91 / 4) \text{ g} = b \text{ mol H}_2\text{O} \times \frac{18 \text{ g}}{1 \text{ mol}} + b \text{ mol CO}_2 \times \frac{44 \text{ g}}{1 \text{ mol}}$$

$$\Rightarrow 18 / 6 = 62b \Rightarrow b = 0 / 3 \text{ mol H}_2\text{O} / 3 \text{ mol CO}_2$$

$$0 / 3 \text{ mol H}_2\text{O} / 0 / 3 \text{ mol Na}_2\text{CO}_3$$

$$\Rightarrow \frac{\bar{R}_{\text{NaHCO}_3}}{\bar{R}_{\text{Na}_2\text{CO}_3}} = \frac{2 \text{ mol NaHCO}_3}{0 / 3 \text{ mol Na}_2\text{CO}_3} = \frac{20}{3}$$

بعد از ثانیه ۱۵ به دلیل ثبت ملدن جرم مخلوط واکنش، متوجه می‌شویم واکنش تمام شده است.

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۹۱ تا ۹۳)

(مسین ناصرینی)

۱۴۵- گزینه «۱»

مقدار آلومینیوم شرکت کننده، همان مقدار مصرفی آن است:

$$? \text{ g Al} = 67 / 2 \text{ LH}_2 \times \frac{1 \text{ mol H}_2}{22 / 4 \text{ LH}_2} \times \frac{2 \text{ mol Al}}{3 \text{ mol H}_2} \times \frac{27 \text{ g Al}}{1 \text{ mol Al}} = 54 \text{ g Al}$$

از آن جایی که در ابتدا مقدار کاتیون روی برابر صفر است بنابراین مقدار Zn^{2+} در پایان بازه معین زمان چنین است:

$$? \text{ g Zn}^{2+} = 0 / 2 \text{ mol Ag}^+ \times \frac{1 \text{ mol Zn}^{2+}}{2 \text{ mol Ag}^+} \times \frac{65 \text{ g Zn}^{2+}}{1 \text{ mol Zn}^{2+}} = 0 / 65 \text{ g Zn}^{2+}$$

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: بالاتر بودن سطح انرژی فراورده‌ها نسبت به واکنش دهنده‌ها نشانگر گرماگیر بودن واکنش است. در حالی که می‌دانیم واکنش رخ داده خودبه‌خودی بوده و گرماده است.

گزینه «۲»: به ازای مصرف هر مول روی 65 g (دو مول نقره $2 \times 108 \text{ g}$) تولید می‌شود. بنابراین بر جرم مواد جامد افزوده می‌شود. اما در این فرایند یون نقره در حال مصرف شدن است.

گزینه «۴»: به ازای مصرف ۲ مول واکنش دهنده تنها یک مول محلول فراورده به دست می‌آید. پس آهنگ مصرف واکنش دهنده بیشتر از آهنگ مصرف فراورده است.

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه ۸۴)

(مسعود طبرسا)

۱۳۸- گزینه «۳»

$$\frac{\Delta[\text{NO}]}{2\Delta t} = \frac{\Delta[\text{NO}]}{2} = \frac{\bar{R}_{\text{NO}}}{2} = 0 / 2 \Rightarrow \bar{R}_{\text{NO}} = 0 / 4$$

چون ضریب NO و NO_2 برابر است می‌توان نتیجه گرفت $\bar{R}_{\text{NO}_2} = \bar{R}_{\text{NO}}$

$$\bar{R}_{\text{NO}_2} = -\frac{\Delta \bar{M}_{\text{NO}_2}}{\Delta t} \Rightarrow 0 / 4 = -\frac{(3/1 - X)}{5}$$

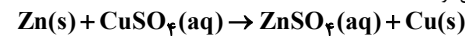
$$2 = -3/1 + X \Rightarrow X = 5/1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۶ تا ۸۸)

(میثم کیانی)

۱۳۹- گزینه «۲»

با قرار دادن تیغه روی درون محلول مس (II) سولفات به دلیل واکنش پذیری بیشتر روی نسبت به مس واکنش زیر انجام می‌شود:



با گذشت زمان غلظت Cu^{2+} کاهش می‌یابد. از طرفی هرچه زمان بگذرد، سرعت واکنش (واکنش دهنده‌ها و فراورده‌ها) کاهش می‌یابد.

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه ۸۴)

(مسعود طبرسا)

۱۴۰- گزینه «۲»

$$\frac{\Delta n}{\Delta t} = \bar{R}$$

$$4\bar{R}_X = 2\bar{R}_Y = \bar{R}_Z \xrightarrow{+4} \frac{\bar{R}_X}{1} = \frac{\bar{R}_Y}{2} = \frac{\bar{R}_Z}{4}$$

علامت منفی کنار عبارت X نشان می‌دهد که X با Y و Z در دو طرف متفاوت معادله واکنش قرار دارند. پس معادله به شکل زیر است:

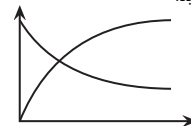


(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۶ تا ۸۸)

(کیارش معرینی)

۱۴۱- گزینه «۳»

با نزدیک شدن به پایان واکنش، قدر مطلق شیب برای هر دو گونه کاهش می‌یابد و به سمت صفر نزدیک می‌شود تا واکنش پایان یابد. زیرا با گذشت زمان هم سرعت مصرف واکنش دهنده‌ها و هم سرعت تولید فراورده‌ها کاهش می‌یابد.



بررسی سایر گزینه‌ها:
گزینه «۲»:

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{\Delta n(\text{ماده})}{\Delta t} \times 1$$

گزینه «۴»: فقط برای گازها و محلول‌ها می‌توان تغییرات را با غلظت بیان کرد. نکته مهم: غلظت جامدات و مایعات ثابت است.

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۹۰ و ۹۱)

(رسول عابدینی زواره)

۱۴۲- گزینه «۳»

با توجه به اینکه سرعت متوسط A دو برابر سرعت واکنش است استوکیومتری A برابر ۲ می‌باشد و سرعت متوسط واکنش با سرعت تولید یا مصرف موادی که ضریب استوکیومتری ۱ دارند برابر است.



در رابطه با قسمت دوم مسئله باید ابتدا مقدار گاز N_2 تولید شده را به دست آوریم سپس سرعتش را حساب کنیم.

$$n_{\text{mol } N_2} = \frac{37}{\text{Ag}(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \times \frac{1 \text{ mol } (\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7}{252 \text{g} (\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \times \frac{1 \text{ mol } N_2}{1 \text{ mol } (\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7} = 0.15 \text{ mol } N_2$$

$$R_{N_2} = \frac{\Delta n_{N_2}}{\Delta t} = \frac{0.15}{0.05} = 3 \text{ mol} \cdot \text{h}^{-1}$$

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۹۰ و ۹۱)

۱۴۸- گزینه «۳»

(پواد سوری‌نگی)

فقط مورد سوم نادرست است.

چهره آشکار غذا نشان می‌دهد که سالانه حدود ۳۰٪ غذایی که در جهان فراهم می‌شود به مصرف نمی‌رسد و به زباله تبدیل می‌شود و یا از بین می‌رود.

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه ۹۲)

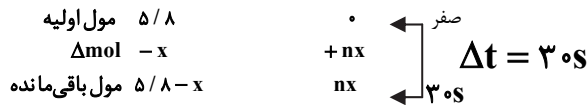
۱۴۹- گزینه «۳»

(عالم پرزیکر)

مواد موجود در واکنش به نسبت ضریب استوکیومتری مصرف یا تولید می‌شوند مثلاً از آنجا که

ضریب AB_n برابر ۱ و ضریب B برابر n است پس اگر x مول از AB_n مصرف شود nx مول از B تولید می‌شود.

با توجه به اطلاعات داده شده، جدول زیر را تشکیل می‌دهیم:



ابتدا با توجه به اینکه ۳۵ درصد از AB_n تجزیه شده، مقدار x را می‌یابیم:

$$x = \frac{5}{8} \times \frac{35}{100} \Rightarrow x = 2.03$$

حالا با داشتن x و نیز سرعت متوسط تولید B (g) می‌توان n را به دست آورد:

توجه داریم که مقدار تولید B برابر nx مول است که بیانگر تغییرات B بر حسب مول است:

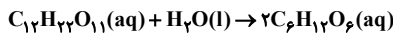
$$\bar{R}_B = \frac{\Delta \text{mol}}{\Delta t(s)} \Rightarrow \frac{n \times 2.03}{30} = 0.203 \Rightarrow n = 3$$

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۳ تا ۸۶)

۱۵۰- گزینه «۲»

(کیارش معربی)

با توجه به ضرایب استوکیومتری اگر x مول مالتوز مصرف شود $2x$ مول گلوکز تولید می‌شود و مقدار نهایی (باقی مانده) مالتوز برابر $6-x$ و مقدار موجود گلوکز برابر $2x$ مول است.



حواسمان هست که ممکن است غلظت مالتوز 0.6 بیشتر از گلوکز باشد یا برعکس: در نتیجه هر دو حالت را محاسبه می‌کنیم:

$$1) \frac{6-x}{5} - \frac{2x}{5} = \frac{6}{10} \Rightarrow 12 - 2x - 4x = 6 \Rightarrow x = 1 \text{ mol مصرفی مالتوز}$$

$$R = \frac{-\Delta n}{b} \Rightarrow 0.5 = \frac{1}{t} \Rightarrow t = 2 \text{ min}$$

$$2) \frac{2x}{5} - \frac{6-x}{5} = \frac{6}{10} \Rightarrow 4x - 12 + 2x = 6 \Rightarrow x = 3 \text{ mol مصرفی مالتوز}$$

$$R = \frac{-\Delta n}{b} \Rightarrow 0.5 = \frac{3}{t} \Rightarrow t = 6 \text{ min}$$

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۹۰ و ۹۱)

چون ۶ گرم آلومینیوم باقی مانده است، پس مقدار آلومینیوم اولیه برابر $(54+6)$ گرم بوده است.

درصد جرمی آلومینیوم شرکت کننده در واکنش:

$$Al \text{ درصد جرمی} = \frac{54g}{(54+6)g} \times 100 = 90$$

برای محاسبه سرعت متوسط واکنش می‌توانیم مول تولیدی H_2 را محاسبه کرده و سپس

سرعت تولید هیدروژن را بر ضریب H_2 تقسیم کنیم.

$$? \text{ mol } H_2 = 67 / 2LH_2 \times \frac{1 \text{ mol } H_2}{22 / 4LH_2} = 3 \text{ mol } H_2 \Rightarrow (\Delta n_{H_2} = 3 \text{ mol})$$

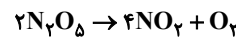
$$R(H_2) = \frac{\Delta n(H_2)}{\Delta t} = \frac{3 \text{ mol}}{10 \text{ min}} = 0.3 \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$$

$$\Rightarrow R_{\text{واکنش}} = \frac{R(H_2)}{3} = \frac{0.3}{3} = 0.1 \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$$

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۹۰ و ۹۱)

۱۴۶- گزینه «۳»

(سید علی اشرفی)



ابتدا مول‌های مصرفی N_2O_5 را به دست می‌آوریم:

مراحل به دست آوردن molهای مصرفی N_2O_5 :

$$\Rightarrow 9 / 0.3 \times 10^{22} - 3 / 0.1 \times 10^{22} = 6 / 0.2 \times 10^{22}$$

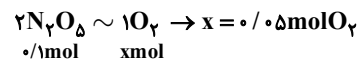
$$\Rightarrow \frac{6 / 0.2 \times 10^{22}}{6 / 0.2 \times 10^{22}} = 0.1 \text{ mol } N_2O_5$$

سپس molهای تولیدی O_2 را با توجه به مول مصرفی N_2O_5 را محاسبه می‌کنیم:

$$\frac{0.1 \text{ mol } N_2O_5}{2 \text{ mol } N_2O_5} \times \frac{1 \text{ mol } O_2}{1 \text{ mol } N_2O_5} = 0.05 \text{ mol } O_2$$

روش کتاب درسی:

روش تناسب:



۰/۱mol xmol

در نهایت سرعت متوسط تولید O_2 را به دست می‌آوریم.

$$\bar{R}_{O_2} = \frac{\Delta n[O_2]}{\Delta t} = \frac{0.05}{5 \times \frac{3}{4}} = \frac{1}{75} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$$

(در پی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه ۸۶)

۱۴۷- گزینه «۴»

(امین نوروزی)



چون حجم ظرف واکنش برابر $10L$ است پس سرعت متوسط تولید بخار آب برابر 0.2 مول

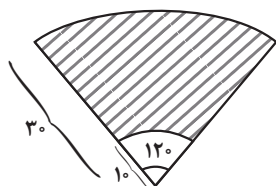
بر دقیقه است یعنی در هر دقیقه 0.2 مول H_2O تولید می‌شود.

$$\bar{R}_{H_2O} = 0.2 \times 10 = 0.2 \frac{\text{mol}}{\text{min}}$$

حالا با توجه به مقدار مصرف آمونیوم دی کرومات زمان مصرف را محاسبه می‌کنیم:

$$\frac{37}{\text{Ag}(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \times \frac{1 \text{ mol } (\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7}{252 \text{g} (\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7} = \text{زمان (ثانیه)}$$

$$\times \frac{4 \text{ mol } H_2O}{1 \text{ mol } (\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \times \frac{1 \text{ min}}{0.2 \text{ mol } H_2O} \times \frac{60s}{1 \text{ min}} = 18s$$



نکته: مساحت قطاع دایره به زاویه θ رادیان برابر است با:

$$S = \frac{1}{2} \theta r^2$$

$$120^\circ = \frac{2\pi}{3} \text{ rad}$$

$$S = \frac{1}{2} \times \frac{2\pi}{3} \times 1600 = \frac{1600\pi}{3}$$

$$S = \frac{1}{2} \times \frac{2\pi}{3} \times 100 = \frac{100\pi}{3}$$

$$\Rightarrow S = \frac{1600\pi}{3} - \frac{100\pi}{3} = 500\pi$$

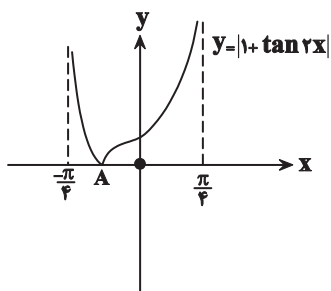
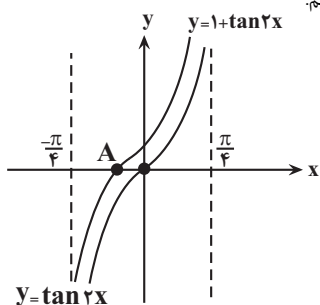
(مثلثات (ریاضی ۲، صفحه‌های ۷۲ تا ۷۶)

حال داریم:

(سروش موثینی)

۱۵۵- گزینه «۳»

نمودار را رسم می‌کنیم:



$$y_A = 0 \Rightarrow \tan 2x = -1$$

$$\Rightarrow 2x = \frac{-\pi}{4} \Rightarrow x = \frac{-\pi}{8}$$

$$\frac{\pi}{4} - \left(\frac{-\pi}{8}\right) = \frac{3\pi}{8}$$

پس طول بازه می‌شود:

(مثلثات (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۷ تا ۴۱)

(نیما کدیوریان)

۱۵۶- گزینه «۲»

در ابتدا زاویه‌ها را براساس زاویه مرجع $\frac{\pi}{8}$ می‌نویسیم:

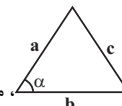
$$\frac{\cos(56^\circ/8) - \sin(112^\circ/8)}{\cos(67^\circ/8) + \cos(337^\circ/8)} = \frac{\cos(54^\circ) - \sin(90^\circ + 22^\circ)}{\cos(90^\circ - 22^\circ) + \cos(360^\circ - 22^\circ)}$$

$$= \frac{-\cos(22^\circ) - \cos(22^\circ)}{\sin(22^\circ) + \cos(22^\circ)}$$

ریاضی ۳ + پایه مرتبط

۱۵۱- گزینه «۴»

(امیرمسین نیلان)



حل: در مثلث $\frac{1}{2} a \cdot b \cdot \sin \alpha$ مساحت مثلث برابر خواهد بود.

$$S = \frac{1}{2} \times 4 \times 3 \times \sin \alpha \rightarrow 6 \sin \alpha = 5 \rightarrow \sin \alpha = \frac{5}{6}$$

$$\left(\frac{5}{6}\right)^2 + \cos^2 \alpha = 1 \quad \text{طبق رابطه } \sin^2 \alpha + \cos^2 \alpha = 1 \text{ داریم}$$

$$\frac{25}{36} + \cos^2 \alpha = 1 \Rightarrow \cos \alpha = \pm \frac{\sqrt{11}}{6}$$

که فقط $+\frac{\sqrt{11}}{6}$ در گزینه‌ها داده شده است.

(مثلثات (ریاضی ۱، صفحه‌های ۳۳ تا ۳۵، ۴۲ و ۴۳)

۱۵۲- گزینه «۴»

(فرهاد رهبران رهبر)

کافی است تمام کمان‌ها را به فرم $K\pi + \alpha$ (به صورتی که α کوچکترین اندازه را داشته باشد، بازنویسی کنیم. سپس با استفاده از روابط تبدیل کمان، مقدار عددی نسبت‌های مثلثاتی را محاسبه می‌کنیم:

$$\frac{7\pi}{6} = \frac{6\pi + \pi}{6} = \pi + \frac{\pi}{6} \rightarrow \tan\left(\pi + \frac{\pi}{6}\right) = \tan \frac{\pi}{6} = \frac{\sqrt{3}}{3}$$

$$\frac{17\pi}{3} = \frac{18\pi - \pi}{3} = 6\pi - \frac{\pi}{3} \rightarrow \sin\left(6\pi - \frac{\pi}{3}\right) = -\sin \frac{\pi}{3} = -\frac{\sqrt{3}}{2}$$

$$\frac{17\pi}{4} = \frac{16\pi + \pi}{4} = 4\pi + \frac{\pi}{4} \rightarrow \tan\left(4\pi + \frac{\pi}{4}\right) = \tan\left(\frac{\pi}{4}\right) = 1$$

$$\frac{22\pi}{3} = \frac{24\pi - 2\pi}{3} = 8\pi - \frac{2\pi}{3} \rightarrow \cos\left(8\pi - \frac{2\pi}{3}\right) = \cos\left(\frac{2\pi}{3}\right) = -\frac{1}{2}$$

$$= -\cos\left(\frac{\pi}{3}\right) = -\frac{1}{2}$$

پس در حاصل عبارت خواسته شده داریم:

$$\tan\left(\frac{7\pi}{6}\right) \sin\left(\frac{17\pi}{3}\right) - \tan\left(\frac{17\pi}{4}\right) \cos\left(\frac{22\pi}{3}\right)$$

$$= \left(\frac{\sqrt{3}}{3}\right) \times \left(-\frac{\sqrt{3}}{2}\right) - (1) \times \left(-\frac{1}{2}\right) = -\frac{1}{2} + \frac{1}{2} = 0$$

(مثلثات (ریاضی ۲، صفحه‌های ۷۸ تا ۸۷)

۱۵۳- گزینه «۳»

(سعد ولی زاده)

$$\frac{1}{\cos x} - \frac{\sin x}{\cos x} = \Delta \cos x \rightarrow \frac{1 - \sin x}{\cos x}$$

$$1 - \sin x = \Delta \cos^2 x \rightarrow 1 - \sin x = \Delta(1 - \sin^2 x)$$

$$1 - \sin x = \Delta(1 - \sin x)(1 + \sin x)$$

اگر $\sin x = 1$ باشد، آنگاه $\cos x = 0$ خواهد بود که ریشه مخرج است، بنابراین با توجه به اینکه $\sin x \neq 1$ داریم:

$$\Delta + \Delta \sin x = 1 \rightarrow \sin x = \frac{1 - \Delta}{\Delta} \rightarrow \cos x = \frac{3}{5}$$

توجه داشته باشید که $\tan x < 0$ و $\sin x < 0$ ، بنابراین x در ناحیه چهارم قرار داشته و $\cos x > 0$ است.

(مثلثات (ریاضی ۱، صفحه‌های ۳۶ تا ۴۶) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۷۷ و ۷۸)

۱۵۴- گزینه «۱»

(بهرام سلاج)

ناحیه پاک‌شده مورد نظر چنین شکلی خواهد داشت:



۱۶۰- گزینه ۲»

(سعیل مسن فان پور)

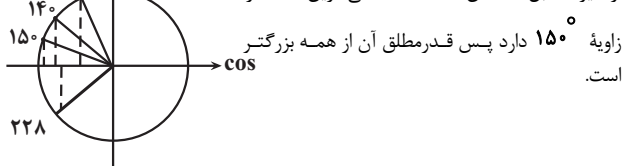
ابتدا تمام زوایا را به درجه تبدیل می‌کنیم. (هر ۱ رادیان، حدود ۵۷ درجه است.)

$$2 \text{ rad} \approx 2 \times 57^\circ = 114^\circ$$

$$4 \text{ rad} \approx 4 \times 57^\circ = 228^\circ$$

$$\frac{7\pi}{9} \text{ rad} = \frac{7\pi}{9} \times \frac{180^\circ}{\pi \text{ rad}} = 140^\circ$$

هر ۴ زاویه را در دایره مثلثاتی مشخص می‌کنیم.

از دایره مقابل مشخص است که منفی‌ترین \cos را

(مثلثات، (ریاضی ۱، صفحه‌های ۳۶ تا ۴۱) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۷۲ تا ۷۶)

۱۶۱- گزینه ۴»

(سعیل سراج)

عبارت P را به صورت زیر می‌نویسیم:

$$P = \frac{2(\cos x + 2) - 7}{\cos x + 2} = 2 - \frac{7}{\cos x + 2}$$

حال دقت کنید که:

$$-1 \leq \cos x \leq 1 \Rightarrow 1 \leq \cos x + 2 \leq 3 \Rightarrow \frac{1}{3} \geq \frac{1}{\cos x + 2} \geq \frac{1}{3}$$

$$\Rightarrow -7 \leq \frac{-7}{\cos x + 2} \leq \frac{-7}{3} \Rightarrow -4 \leq 2 - \frac{7}{\cos x + 2} \leq \frac{2}{3}$$

$$\Rightarrow P \in \left[-4, \frac{2}{3}\right]$$

پس: $P_{\min} = -4$

(مثلثات، (ریاضی ۲، صفحه‌های ۷۷ و ۷۸)

۱۶۲- گزینه ۲»

(مسن اسماعیل پور)

$$y = a - \cos\left(\frac{1}{4} + bx\right)\pi = a - \cos\left(\frac{\pi}{4} + b\pi x\right)$$

$$y = a + \sin b\pi x \quad (1)$$

طبق نمودار min تابع صفر است پس:

$$0 = -1 + a \rightarrow a = 1$$

از طرفی طبق نمودار دوره تناوب تابع داده شده ۸ است پس:

$$T = \frac{2\pi}{|b\pi|} = 8 \rightarrow \begin{cases} b = \frac{1}{4} \\ b = -\frac{1}{4} \end{cases}$$

در نقطه شروع تابع روی محور y ها تابع نزولی است پس یا باید ضریب \sin منفی باشدیا ضریب کمان. پس چون ضریب \sin در (۱) مثبت است پس $b = -\frac{1}{4}$ درست است.

$$y = 1 + \sin\left(-\frac{\pi}{4}x\right)$$

$$f(15) = 1 + \sin\left(-\frac{15\pi}{4}\right) = 1 + \sin\left(-4\pi + \frac{\pi}{4}\right) = 1 + \sin\left(\frac{\pi}{4}\right) = 1 + \frac{\sqrt{2}}{2}$$

(مثلثات، (ریاضی ۲، صفحه‌های ۸۸ تا ۹۳) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۶، ۳۰ و ۳۱)

۱۶۳- گزینه ۱»

(علیرضا خیفیان)

ابتدا دو خط را رسم می‌کنیم:

سپس صورت و مخرج را بر $\cos(22/5^\circ)$ تقسیم می‌کنیم که رابطه داده شده بر حسب $\tan(22/5^\circ)$ مرتب شود:

$$= \frac{-2}{\tan(22/5^\circ) + 1} = \frac{-2}{\sqrt{2-1} + 1} = \frac{-2}{\sqrt{2}} = -\sqrt{2}$$

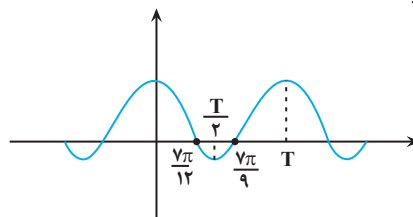
(مثلثات، (ریاضی ۲، صفحه‌های ۷۷ تا ۸۷)

۱۵۷- گزینه ۲»

(توفیر اسدی)

مطابق شکل تابع در فاصله $[0, T]$ تکرار می‌شود (دوره تناوب) همچنین درمقدار تابع از ماکزیمم به مینیمم خود می‌رسد، پس $\frac{T}{4}$ میانگین ریشه‌های

تابع است یعنی:



$$\frac{T}{2} = \frac{\frac{7\pi}{12} + \frac{7\pi}{9}}{2} \rightarrow T = \frac{49\pi}{36}$$

(مثلثات، (ریاضی ۲، صفحه‌های ۸۸ تا ۹۳) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۶، ۳۰ و ۳۱)

۱۵۸- گزینه ۴»

(علی غریبی)

$$x = \frac{5\pi}{8} \Rightarrow y = 2 \tan\left(2 \times \frac{5\pi}{8}\right) = 2 \tan\left(\frac{5\pi}{4}\right) = 2 \times 1 = 2$$

$$\Rightarrow \begin{cases} DC = T = \frac{\pi}{2} \Rightarrow S = 2 \times \frac{\pi}{2} = \pi \\ \text{ارتفاع} = 2 \end{cases}$$

(مثلثات، (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۷ تا ۴۱)

۱۵۹- گزینه ۴»

(پوراملاج)

با رسم موارد گفته شده خواهیم دید که در گزینه «۴» نمودار به دست آمده منطبق نیست اما بررسی جبری راهکار مناسب‌تری می‌باشد، به طوری که داریم:

$$1) \sin\left(x - \frac{\pi}{4}\right) \xrightarrow{\text{چپ } \frac{3\pi}{4}} \sin\left(x + \frac{3\pi}{4} - \frac{\pi}{4}\right)$$

$$= \sin\left(x + \frac{\pi}{2}\right) = \cos x \xrightarrow{\text{قرینه نسبت به X ها}} -\cos x \quad \checkmark$$

$$2) \sin\left(x - \frac{\pi}{4}\right) \xrightarrow{\text{قرینه نسبت به Y ها}} \sin\left(-x - \frac{\pi}{4}\right)$$

$$= -\sin\left(x + \frac{\pi}{4}\right) \xrightarrow{\text{چپ } \frac{\pi}{4}} -\sin\left(x + \frac{\pi}{4} + \frac{\pi}{4}\right)$$

$$= -\sin\left(x + \frac{\pi}{2}\right) = -\cos x \quad \checkmark$$

$$3) \sin\left(x - \frac{\pi}{4}\right) \xrightarrow{\text{راست } \frac{\pi}{4}} \sin\left(x - \frac{\pi}{4} - \frac{\pi}{4}\right)$$

$$= \sin\left(x - \frac{\pi}{2}\right) = -\cos x \quad \checkmark$$

$$4) \sin\left(x - \frac{\pi}{4}\right) \xrightarrow{\text{راست } \frac{3\pi}{4}} \sin\left(x - \frac{3\pi}{4} - \frac{\pi}{4}\right)$$

$$= \sin\left(x - \pi\right) \xrightarrow{\text{قرینه نسبت به X ها}} -\sin\left(x - \pi\right)$$

$$= \sin(\pi - x) = \sin x \quad \times$$

(مثلثات، (ریاضی ۲، صفحه‌های ۸۸ تا ۹۳) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۶، ۳۰ و ۳۱)



بنابراین کافی است حاصل $(1 + 2 \tan^2 x)$ را به دست آوریم. برای این کار، صورت و مخرج کسر داده شده را بر $\cos^2 x$ تقسیم می‌کنیم، داریم:

$$\frac{\sin^2 x}{\cos^2 x} - \frac{2 \cos^2 x}{\cos^2 x} + \frac{1}{\cos^2 x}$$

$$\frac{\sin^2 x}{\cos^2 x} + \frac{2 \cos^2 x}{\cos^2 x} - \frac{1}{\cos^2 x}$$

$$= \frac{\tan^2 x - 2 + (1 + \tan^2 x)}{\tan^2 x + 2 - (1 + \tan^2 x)} = 3$$

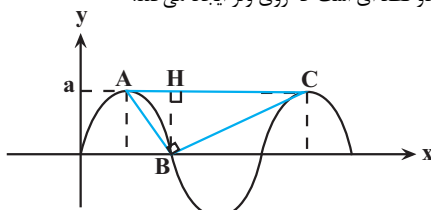
$$\Rightarrow \frac{2 \tan^2 x - 1}{1} = 3 \Rightarrow \tan^2 x = 2 \Rightarrow 1 + 2 \tan^2 x = 1 + 2(2) = 5$$

(مثلثات) (ریاضی ۱، صفحه‌های ۴۲ تا ۴۶) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۷۷ و ۷۸)

۱۶۶- گزینه «۳»

(سوار داوطلب)

دوره تناوب برابر $\frac{2\pi}{\frac{\pi}{2}} = 4$ است. در مثلث قائم‌الزاویه، ارتفاع وارد بر وتر، واسطه هندسی بین دو قطعه‌ای است که روی وتر ایجاد می‌کند.



$$BH^2 = AH \times CH, AH = \frac{T}{4} = 1, CH = \frac{3T}{4} = 3$$

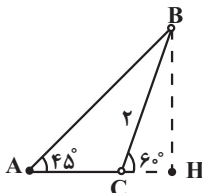
$$a^2 = 1 \times 3 \Rightarrow a = \sqrt{3}$$

(مثلثات) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۶، ۳۰ و ۳۱)

(بابک سادات)

۱۶۷- گزینه «۳»

ابتدا باید مثلث را با توجه به اطلاعات صورت سوال رسم کنیم. چون شیب خط AB برابر یک بوده و AC یک خط افقی است پس $\hat{A} = 45^\circ$ و $\hat{C} = 120^\circ$. حال از B به امتداد AC عمود کرده و پای عمود را H می‌نامیم. سپس براساس شکل در مثلث BCH داریم:



$$\sin 60^\circ = \frac{BH}{2} = \frac{\sqrt{3}}{2} \Rightarrow BH = \sqrt{3}$$

$$\cos 60^\circ = \frac{CH}{2} = \frac{1}{2} \Rightarrow CH = 1$$

حال با توجه به اینکه $\hat{A} = 45^\circ$ است:

$$\Rightarrow AC = AH - CH = \sqrt{3} - 1$$

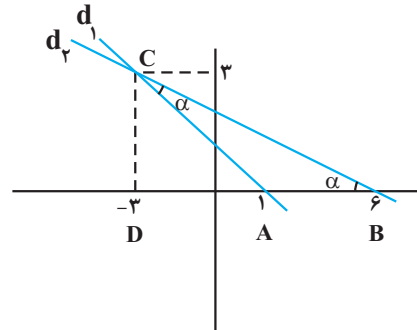
(مثلثات) (ریاضی ۱، صفحه‌های ۲۹ تا ۳۵)

۱۶۸- گزینه «۱»

(مصطفی کرمی)

در ابتدا دو طرف $\sin x - \cos x = \frac{1}{3}$ را به توان ۲ می‌رسانیم:

باید حاصل $\frac{\tan \alpha}{\frac{md_1}{md_2}}$ را به دست بیاوریم:



ΔACD در مثلث $AC^2 = DC^2 + AD^2 \Rightarrow AC^2 = 9 + 16 \Rightarrow AC = 5$

همچنین با توجه به شکل، $AB = 5$ می‌باشد. بنابراین مثلث ABC، متساوی‌الساقین است و $\hat{B} = \hat{C}$. لذا:

$$\tan \hat{C} = \tan \hat{B}, \tan \hat{B} = \frac{CD}{BD} = \frac{3}{9} = \frac{1}{3}$$

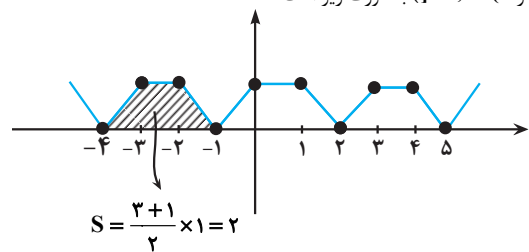
$$\text{از طرفی: } \frac{\text{شیب خط } d_1}{\text{شیب خط } d_2} = \frac{-3}{-1} = \frac{3}{1} \Rightarrow \frac{3}{9} = \frac{1}{3} = \frac{4}{27}$$

(مثلثات) (ریاضی ۱، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)

۱۶۴- گزینه «۱»

(معمربن سلامی سینی)

نمودار تابع را رسم می‌کنیم. (در بازه‌های داده شده) با توجه به اینکه تابع متناوب و با دوره تناوب برابر ۳ است و بازه $[8, 14]$ دو دوره تناوب تابع است و با توجه به اینکه مساحت در هر دوره تناوب مقدار ثابتی است لذا نمودار تابع را در یک دوره تناوب رسم و مساحت را محاسبه و مقدار را دو برابر می‌کنیم. با توجه به نمودار زیر و اینکه $T = 3$ است، شکل تابع در یک دوره تناوب (مثلاً بازه $[-4, -1]$) به صورت زیر است:



$$S_{\text{خواسته شده}} = 2 \times 2 = 4$$

(مثلثات) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۱)

۱۶۵- گزینه «۴»

(دانیال ابراهیمی)

ابتدا عبارت خواسته شده را ساده می‌کنیم: (دقت کنید که:

$$\left(\frac{1}{\cos^2 x}\right) = 1 + \tan^2 x$$

$$\frac{1 + \sin^2 x}{\cos^2 x} = \frac{1}{\cos^2 x} + \tan^2 x$$

$$= (1 + \tan^2 x) + \tan^2 x = 1 + 2 \tan^2 x$$



$$4a^{-2} = 4 \log_2^y$$

با توجه به صورت سؤال داریم:
طبق ویژگی‌های لگاریتم:

$$4 \log_2^y = y \log_2^4 = y \log_2^{2^2} = y \cdot 2 = 4y$$

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۱۳، ۱۱۴ و ۱۱۵)

۱۷۲- گزینه «۴»

(یاسین سپهر)

توجه داشته باشید که اگر $a > 1$ و $x, y > 0$ باشند داریم:

$$\log_a^x < \log_a^y \rightarrow x < y$$

$$2x + 1 > 0 \rightarrow x > \frac{-1}{2}$$

$$2 \leq \log_3^{(2x+1)} < 3 \rightarrow \log_3^{2^2} \leq \log_3^{(2x+1)} < \log_3^{3^3}$$

$$\rightarrow 2^2 \leq 2x + 1 < 3^3 \rightarrow 9 \leq 2x + 1 < 27 \rightarrow 8 \leq 2x < 26$$

$$\rightarrow 4 \leq x < 13$$

که در این بازه ۹ عدد صحیح وجود دارد.

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۴)

۱۷۳- گزینه «۲»

(رضا علی نواز)

از روی نمودار واضح است که نمودار تابع نمایی دو واحد پایین‌تر آمده است پس $b = -2$ می‌باشد از طرفی نقطه $(4, 0)$ روی نمودار قرار دارد با جایگذاری این نقطه روی تابع داریم:

$$f(x) = -2 + \left(\frac{1}{2}\right)^{-(x+a)} \rightarrow 0 = -2 + \left(\frac{1}{2}\right)^{-(4+a)}$$

$$\rightarrow 2 = \left(\frac{1}{2}\right)^{-(4+a)} = 2^{4+a}$$

$$1 = 4 + a \Rightarrow a = -3$$

$$f(x) = -2 + \left(\frac{1}{2}\right)^{-(x-3)}$$

$$\Rightarrow f(a-b) = f(-1) = -2 + \left(\frac{1}{2}\right)^4$$

$$= -2 + \frac{1}{16} = -\frac{31}{16}$$

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۱۵ تا ۱۱۸)

۱۷۴- گزینه «۲»

(سویل حسن قان‌پور)

با توجه به نرخ رشد و زوال و همچنین جمعیت اولیه شهرهای A و B، رابطه‌های جمعیت شهرها را در سال n به دست می‌آوریم:

$$A \text{ شهر} \rightarrow (1/1)^n \times 2x$$

$$B \text{ شهر} \rightarrow (0/8)^n \times x$$

حال نسبت جمعیت شهر A به B را برابر ۳ قرار می‌دهیم:

$$\frac{(1/1)^n \times 2x}{(0/8)^n \times x} = 3 \rightarrow \left(\frac{11}{8}\right)^n = \frac{3}{2} \rightarrow \log_{11}^{\frac{3}{2}} = n$$

$$= \frac{\log 3 - \log 2}{\log 11 - \log 8} = \frac{0.477 - 0.903}{1.041 - 0.903} = \frac{18}{15} = 1.2 \text{ سال}$$

$$1/2 \times 365 = 182.5 \text{ روز}$$

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۸)

۱۷۵- گزینه «۱»

(امیر هوشنگ انصاری)

اول باید سمت راست را ساده کنیم:

$$\rightarrow \frac{\sin^2 x + \cos^2 x - 2 \sin x \cos x}{1} = \frac{1}{9}$$

$$\rightarrow \sin x \cos x = \frac{4}{9}$$

حالا با توجه به اتحادها داریم:

$$\frac{\sin^6 x + \cos^6 x}{\sin^4 x + \cos^4 x} = \frac{1 - 2 \sin^2 x \cos^2 x}{1 - 2 \sin^2 x \cos^2 x} = \frac{1 - 2 \times \frac{16}{81}}{1 - 2 \times \frac{16}{81}}$$

$$= \frac{81 - 48}{81 - 32} = \frac{33}{49}$$

(مثلثات) (ریاضی ۱، صفحه‌های ۴۲ تا ۴۶) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۷۷ و ۷۸)

۱۶۹- گزینه «۳»

(عباس اشرفی)

دوره تناوب تانژانت و سینوس برابر هستند.

$$\frac{y\pi}{|a|} = \frac{\pi}{|b|} \rightarrow |a| = 2|b| \xrightarrow{a, b > 0} a = 2b$$

مقدار تابع‌ها در $x = 0$ برابرند پس:

$$f(0) = g(0) \rightarrow m = n$$

از طرفی در نمودار تابع سینوس مقدار مینیمم تابع صفر است پس:

$$y_{\min} = -|2| + m = 0 \rightarrow m = 2 \rightarrow n = 2$$

حاصل $\frac{(2m-n)a}{b}$ برابر است با:

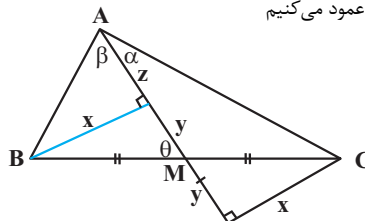
$$\frac{(2(2)-2)2b}{b} = 4$$

(مثلثات) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۸۸ تا ۹۳) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۴)

۱۷۰- گزینه «۴»

(علی اصغر شریفی)

از نقاط B و C بر AM (و امتداد آن) عمود می‌کشیم تا شکل زیر به دست آید:



در شکل بالا داریم:

$$\tan \alpha = \frac{x}{2y+z} \Rightarrow \frac{x}{2y+z} = \frac{2}{3} \Rightarrow 3x = 4y + 2z$$

$$\Rightarrow 15x = 20y + 10z \quad (1)$$

$$\tan \beta = \frac{x}{z} \Rightarrow \frac{x}{z} = \frac{5}{4} \Rightarrow 4x = 5z \Rightarrow 8x = 10z \quad (2)$$

اگر رابطه (۲) را از (۱) کم کنیم، به رابطه زیر می‌رسیم:

$$7x = 20y \Rightarrow \tan \theta = \frac{x}{y} = \frac{20}{7}$$

(مثلثات) (ریاضی ۱، صفحه‌های ۲۹ تا ۳۵)

ریاضی پایه

۱۷۱- گزینه «۲»

(شیوا امینی)

$$\log_2^4 = 2 \text{ پس } a - 2 = \log_2^{2^8} - 2 = \log_2^{2^8}$$

$$a - 2 = \log_2^{2^8} - \log_2^4$$

پس می‌شود:

$$a - 2 = \log_2^y \quad \log_b^a - \log_b^c = \log_b^{\frac{a}{c}} \text{ پس: } \log_b^a - \log_b^c = \log_b^{\frac{a}{c}}$$



بنابراین:

$$\rightarrow 4a = 36 \rightarrow a = 9$$

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۴)

(سؤالی مسکن‌نابور)

۱۷۹- گزینه «۴»

$$27^x = (3^3)^x = (3^x)^3$$

$$9^x = (3^2)^x = (3^x)^2$$

حال $3^x = t$ در نظر می‌گیریم:

$$9t^3 - 15t^2 - 8t + 4 = 0$$

اگر $t = 2$ را در معادله قرار دهیم، در آن صدق می‌کند:

$$9 \times 2^3 - 15 \times 2^2 - 8 \times 2 + 4 = 72 - 60 - 16 + 4 = 76 - 76 = 0$$

پس عامل $t - 2$ در عبارت داریم، عبارت را بر $t - 2$ تقسیم می‌کنیم:

$$9t^3 - 15t^2 - 8t + 4 = (t - 2)(9t^2 + 3t - 2) = 0$$

عبارت $9t^2 + 3t - 2 = 0$ به صورت $(3t - 1)(3t + 2)$ تجزیه می‌شود.

$$(t - 2)(3t - 1)(3t + 2) = 0 \rightarrow \begin{cases} t = 2 \rightarrow 3^x = 2 \rightarrow x = \log_3 2 \\ t = \frac{1}{3} \rightarrow 3^x = \frac{1}{3} = 3^{-1} \rightarrow x = -1 \\ t = \frac{-2}{3} \rightarrow 3^x = \frac{-2}{3} \rightarrow \text{غیق} \end{cases}$$

$$\rightarrow \text{مجموع ریشه‌ها} = \log_3 2 - 1 = \log_3 2 - \log_3 3 = \log_3 \frac{2}{3}$$

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۹۸ تا ۱۰۴)

علی‌اصغر شریفی

۱۸۰- گزینه «۳»

ابتدا گزینه «۱» و «۲» را با هم مقایسه می‌کنیم:

$$\left. \begin{aligned} \log_3 3 &= \frac{1}{3} \log_3 9 > \frac{1}{3} \log_3 8 = \frac{1}{3} \times 3 = 1 \\ \log_3 5 &= \frac{1}{3} \log_3 25 < \frac{1}{3} \log_3 27 = \frac{1}{3} \times 3 = 1 \end{aligned} \right\} \Rightarrow \log_3 3 > \log_3 5$$

حال گزینه «۲» و «۴» را با هم مقایسه می‌کنیم:

$$\left. \begin{aligned} \frac{1 + \sqrt{5}}{2} &= \frac{1 + \sqrt{\frac{125}{25}}}{2} > \frac{1 + \sqrt{\frac{121}{25}}}{2} = \frac{1 + 11}{2} = 6 \\ \log_3 3 &= \frac{\Delta \log 3}{\Delta \log 2} = \frac{\log 3}{\log 2} < \frac{\log 256}{\log 2} = \frac{8 \log 2}{\log 2} = 8 \end{aligned} \right\} \Rightarrow \frac{1 + \sqrt{5}}{2} > \log_3 3$$

در نهایت گزینه «۳» و «۴» را مقایسه می‌کنیم:

$$1 / 4^{1/5} = \left(\frac{1}{4}\right)^{1/5} = \frac{1}{5} \times \sqrt[5]{1} = \frac{1}{5} \times \sqrt[5]{49} > \frac{1}{5} \times \sqrt[5]{36}$$

$$= \frac{1}{5} \times \frac{1}{6} = \frac{1}{30}$$

$$\left. \begin{aligned} \frac{1 + \sqrt{5}}{2} < \frac{49}{30} &\Leftrightarrow 15(1 + \sqrt{5}) < 49 \Leftrightarrow 15\sqrt{5} < 34 \\ \Leftrightarrow 225 \times 5 < 1156 &\Leftrightarrow 1125 < 1156 \end{aligned} \right\} \Rightarrow 1 / 4^{1/5} > \frac{1 + \sqrt{5}}{2}$$

به‌طور خلاصه خواهیم داشت:

$$\log_3 5 < \frac{3}{2} < \log_3 3 < \frac{1}{5} < \frac{1 + \sqrt{5}}{2} < \frac{49}{30} < 1 / 4^{1/5}$$

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۵ تا ۱۱۴)

$$2 - \frac{\log 9}{\log 4} = 2 - \frac{2 \log 3}{2 \log 2} = 2 - \frac{\log 3}{\log 2} = \log_2 4 - \log_2 3 = \log_2 \frac{4}{3}$$

حالا معادله اصلی را می‌نویسیم:

$$\log_2(1 - \log_2^x) = \log_2 \frac{4}{3} \Rightarrow 1 - \log_2^x = \frac{4}{3}$$

$$\log_2^x = \frac{-1}{3} \rightarrow x = 2 \frac{-1}{3} \rightarrow 2x = 2 \frac{2}{3}$$

$$\log_4^{(2x)} = \log_4 \frac{2}{3} = \frac{1}{3}$$

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۴)

۱۷۶- گزینه «۲»

(موردار استقلالیان)

برای هر عدد طبیعی $x \in \mathbb{N}$ ، نامساوی $10^n \leq x < 10^{n+1}$ برقرار است $n \in \mathbb{W}$ (و آنگاه عدد $x, n+1$ رقمی است، پس می‌توان نوشت:

$$\Rightarrow 10^n \leq 3^{100} < 10^{n+1}$$

حال از طرفین نامعادله فوق، لگاریتم در مبنای ۱۰ می‌گیریم و چون مبنای لگاریتم بزرگتر از یک است، جهت‌های نامعادله عوض نمی‌شود.

$$\Rightarrow n \leq \log_{10} 3^{100} < n+1 \Rightarrow n \leq 100 \log_{10} 3 < n+1$$

$$\Rightarrow n \leq 47.7 < n+1 \Rightarrow n = 47, n+1 = 48$$

پس عدد 3^{100} ، عددی ۴۸ رقمی است.

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۴)

۱۷۷- گزینه «۴»

(دانیال ابراهیمی)

دقت کنید که: $\log_c^{ab} = \log_c^a + \log_c^b$ و $\log_b^a = \frac{\log_c^a}{\log_c^b}$

با توجه به اتحادهای لگاریتمی بالا، داریم:

$$\log_4^{2^m} = \log_4^2 + \log_4^m = \frac{2}{2} + \log_4^m = m$$

$$\Rightarrow \log_4^m = m - \frac{2}{2}$$

حالا به سراغ عبارت خواسته شده می‌رویم:

$$\log_{18}^{\frac{1}{4}} = \frac{\log_4^{\frac{1}{4}}}{\log_4^{18}} = \frac{\frac{3}{2}}{\log_4^2 + 2 \log_4^3} = \frac{\frac{3}{2}}{\frac{1}{2} + 2m - 3} = \frac{\frac{3}{2}}{2m - \frac{5}{2}} = \frac{3}{4m - 5}$$

(توابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۴)

۱۷۸- گزینه «۲»

(مصطفی کریمی)

در ابتدا با توجه به خاصیت $\log_a^x + \log_a^y = \log_a^{xy}$ و $\log_b^a = \frac{1}{\log_a^b}$ عبارت‌ها را ساده می‌کنیم:

$$\left\{ \begin{aligned} \frac{2}{\log_3^2 + 1} &= \frac{2}{\log_3^2 + \log_3^3} = \frac{2}{\log_3^6} = 2 \log_3^6 = \log_3^{12} \\ \frac{1}{\log_4^2 + 1} &= \frac{1}{\log_4^2 + \log_4^4} = \frac{1}{\log_4^6} = \log_4^6 \end{aligned} \right.$$

حالا داریم:

$$\log_3^{12} + \log_4^6 = 1 = \log_3^6 \rightarrow \log_4^6 = \log_3^6 - \log_3^{12} = \log_3^6 = \log_3^6$$



زمین‌شناسی

۱۸۱- گزینه «۱»

(سبیرا نیف‌پور)

$$Q = A \cdot V \Rightarrow 18 = 8 \times V \Rightarrow V = 2 / 25$$

$$(A = \text{عمق} \times \text{عرض} \Rightarrow 2 \times 4 = 8m^2)$$

دیواره A محذب است و سرعت آب نسبت به دیواره D که مقعر است، کمتر می‌باشد بنابراین سرعت آب در D باید بیشتر از A باشد.

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۴۳ و ۴۴)

۱۸۲- گزینه «۳»

(روزبه اسحاقیان)

تراز آب در یک آبخوان تحت فشار با سطح پیزومتریک مشخص می‌شود. اگر سطح پیزومتریک بالاتر از سطح زمین باشد، آب خودبه‌خود از دهانه‌ی چاه خارج می‌شود (چاه ارتزین) و اگر سطح پیزومتریک پایین‌تر از سطح زمین باشد، آب می‌بایست از طریق پمپاژ خارج گردد.

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه ۴۷)

۱۸۳- گزینه «۴»

(عرفان هاشمی)

با حفر چاه و استخراج بی‌رویه آب از آن، سطح ایستابی یا سطح پیزومتریک در اطراف چاه کم می‌شود و فرورفتگی مخروطی شکل به نام مخروط افت ایجاد می‌شود. قاعده مخروط افت در سطح ایستابی یا پیزومتریک و رأس آن در سطح آب داخل چاه است. بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»، «۲» و «۳» صحیح

گزینه «۴»: مخروط افت در ابتدا متقارن است ولی در اثر برخورد با یک رود یا یک لایه نفوذناپذیر (ریزدانه مثل رس) نامتقارن شده و در سمتی که با لایه رس برخورد کرده، افت سطح ایستابی بیشتر شده است.

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه ۵۰)

۱۸۴- گزینه «۴»

(سیر مصطفی هنجوی)

در علم رسوب‌شناسی مواد حاصل از فرسایش کوه‌ها که توسط عوامل فرسایشی مانند آب و باد و یخ به مناطق پست یا حوضه‌های رسوبی منتقل می‌شوند و به سنگ‌های رسوبی تبدیل می‌شوند در رسوب‌شناسی و سنگ‌شناسی رسوبی، فرایندهای انتقال ته‌نشینی و تبدیل رسوبات به سنگ‌های رسوبی مطالعه می‌شود.

در کشاورزی خاکی را حاصلخیز می‌نامند که موجب رشد بیشتر گیاه شود، مانند مناطق گرم و مرطوب که هوازگی شیمیایی اهمیت بیشتری دارد. شکل الف هوازگی فیزیکی و شکل ب هوازگی شیمیایی را نشان می‌دهد.

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۵۲، ۵۴ و ۵۷)

۱۸۵- گزینه «۴»

(فرشیر مشعری‌پور)

در مناطق مرطوب که مقدار بارندگی زیاد و تبخیر کم است، رودها از نوع دائمی هستند. در این رودها، بخشی از آب که همیشه جریان دارد، آبدهی پایه را تشکیل می‌دهد.

نکته: رودهایی که در تمام طول سال، آب در آن‌ها جریان دارد از نوع دائمی هستند. کمترین مقدار آبی که در طول یک سال، در رودهای دائمی جریان دارد، بیانگر آبدهی پایه رود است.

با توجه به شکل داده شده در سوال، رود «الف» فصلی و رود «ب» دائمی است. کمترین آبدهی رود «ب» در طول سال، یعنی مقدار ۲۵ متر مکعب بر ثانیه، نشانگر آبدهی پایه این رود است.

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه ۳۴)

۱۸۶- گزینه «۴»

(کلنوش شمس)

هرچه سرعت رواناب، جرم و میزان مواد معلق بیشتر باشد، انرژی جنبشی آب، و در نتیجه، قدرت فرساینده‌ی آن بیشتر می‌شود.

فرمول انرژی جنبشی:

$$\frac{1}{2} \times m \times v^2$$

$$\frac{\text{قدرت فرساینده‌ی نقطه‌ب}}{\text{قدرت فرساینده‌ی نقطه‌الف}} = \frac{v^2}{v^2} = \frac{1}{4} = \frac{1}{4}$$

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه ۵۶)

۱۸۷- گزینه «۲»

(بوزار سلطانی)

شکل صورت سؤال، پدیده فرورفتست ناگهانی زمین را نشان می‌دهد. اگر مقدار آب ورودی به آبخوان (I) کمتر از مقدار آب خروجی (O) باشد، بیلان منفی است. $O > I$. فرورفتست زمین در مناطقی که با بیلان منفی آب زیرزمینی روبه‌رو هستند، بیشتر است. برای کاهش میزان فرورفتست زمین، باید بهره‌برداری از منابع آب زیرزمینی کاهش یابد و با تغذیه مصنوعی آبخوان‌ها تقویت شوند.

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۴۹ و ۵۱)

۱۸۸- گزینه «۳»

(مهدی‌صالح زبیر)

ذرات تشکیل‌دهنده خاک، برحسب اندازه، به سه دسته اصلی درشت‌دانه مثل خاک‌های شنی، متوسط دانه مثل ماسه و لای، ریزدانه مثل خاک‌های رسی تقسیم می‌شوند. معمولاً خاک‌های طبیعی، ترکیبی از آنها است.

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه ۵۳)

۱۸۹- گزینه «۳»

(بوزار سلطانی)

هرچه میزان بهره‌برداری از آبخوان بیشتر باشد، عمق سطح ایستابی آب بیشتر خواهد شد. (رابطه مستقیم)

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: میزان تغذیه آبخوان (آب نفوذی) بیشتر = عمق سطح ایستابی کمتر (رابطه معکوس)

گزینه «۲»: میزان بارندگی بیشتر = ضخامت منطقه تهویه کمتر (رابطه معکوس)

گزینه «۴»: اندازه ذرات خاک بیشتر درشت‌تر عمق سطح ایستابی کمتر (رابطه معکوس)

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۴۵ و ۴۶)

۱۹۰- گزینه «۳»

(علی وهالی‌محمود)

با رسیدن فصل تابستان به علت افزایش تبخیر، معمولاً میزان حجم آب عبور کرده از مقطع عرضی یک رودخانه در واحد زمان کمتر می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: ماده معروف به «نماد زندگی»، آب است. سفر پایان‌ناپذیر (نه پایان‌پذیر!!) آب بین سنگ‌کره و هواکره سبب می‌شود تا پوسته زمین، تغییر کند.

گزینه «۲»: افزایش حاصلخیزی یک منطقه، را نمی‌توان با افزایش آب مناطق پست‌تر حوضه آبریز مقایسه کرد و ذکر واژه همواره اشتباه است.

گزینه «۴»: بخش عمده‌ای از روانایی که به داخل زمین نفوذ می‌کند و منابع آب زیرزمینی را تغذیه می‌کند سرانجام از طریق چشمه، چاه یا قنات مجدد به سطح زمین راه می‌یابد.

(منابع آب و خاک) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۴۱ تا ۴۴)