

تاریخ آزمون

جمعه ۱۴۰۳/۰۶/۳۰

# سوالات آزمون

## دفترچه شماره (۱)

### دوره دوم متوسطه

### پایه دوازدهم تجربی

شماره داوطلبی:	نام و نام خانوادگی:
مدت پاسخگویی: ۵۰ دقیقه	تعداد سؤال: ۵۰

عنوانین مراحل امتحانی آزمون گروه آزمایشی علوم تجربی، تعداد سوالات و مدت پاسخگیری

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	وضعیت پاسخگویی	شماره سؤال از تا	مدت پاسخگویی
۱	زیست‌شناسی (۲)	۲۰	اجباری	۱	۲۰
	زیست‌شناسی (۱)	۲۰		۲۱	۴۰
	زیست‌شناسی (۳)	۱۰		۴۱	۵۰

## زیست‌شناسی



## زیست‌شناسی (۲)

- ۱ کدام گزینه، عبارت زیر را به نادرستی تکمیل می‌کند؟  
 «آن دسته از تارهای ماهیچه اسکلتی که ..... در آن ها کمتر از سایر تارهای است، .....»
- ۱) مقدار رنگدانه قرمز - مقدار زیادی لاکتات تولید می‌کنند.
  - ۲) فعالیت آنزیم تجزیه‌کننده ATP - سرعت انقباض کمی دارند.
  - ۳) سرعت آزاد شدن بون‌های کلسیم از شبکه آندوپلاسمی - با ورزش کردن افزایش می‌یابند.
  - ۴) تعداد میتوکندری - بیشتر ارزی خود را در حضور اکسیژن به دست می‌آورند.

- ۲ کدام گزینه در ارتباط با هر جاندار پریاخته‌ای که از طریق تقسیم میتوуз باخته جنسی تولید می‌کند، به درستی بیان شده است؟

- ۱) اثر محرک را به پیام عصبی تبدیل می‌کند.
- ۲) مولکول‌های شیمیایی دارد که به مولکول‌های اختصاصی خود متصل می‌شوند.
- ۳) در همه یاخته‌های پیکری خود، اطلاعات وراثتی را ذخیره دارد.
- ۴) گلوكز را به صورت نشاسته در برخی بافت‌های خود ذخیره می‌کند.

- ۳ کدام گزینه در ارتباط با گیاهان گل دار درست است؟

- ۱) ساقه و ریشه جوان، در سطح خود ترکیبات لیپیدی ترشح شده از سامانه بافتی مشابه با عملکرد پوست جانوران دارند.
- ۲) در هر یاخته‌ای از این گیاهان، دیواره نخسین به عنوان عضو ثابت دیواره، پروتوبلاست را مانند قالبی دربر می‌گیرد.
- ۳) کوچک‌ترین یاخته موجود در ساختار دانه گزده، یاخته‌هایی را درون بساک ایجاد می‌کند که فقط یک مجموعه کروموزومی دارند.
- ۴) برای انجام لقاد مضافع (دوتایی)، یاخته‌هایی را به وجود می‌آورند که بعد از لقاد با تقسیم‌های متواالی، آندوسپرم (درون‌دانه) را ایجاد می‌کند.

- ۴ چند مورد فقط در ارتباط با بعضی از یاخته‌های تک‌لاد موجود در ساختار گل تولیدشده در گیاه آبلالو، به درستی بیان شده است؟

- الف) می‌تواند در اتصال با یاخته مشابه خود نباشد.
- ب) توانایی لقاد دارد.

ج) حاصل تقسیمی است که در آن ساختارهای چهارکروماتیدی تشکیل می‌شود.

د) ممکن است دارای کروموزوم‌های دوکروماتیدی باشد.

۱) ۴ ۲) ۳ ۳) ۲ ۴) ۱

- ۵ به طور معمول در فرایند خروج جنین از درون رحم به دنبال پاره شدن نوعی کیسه که در حفاظت و تغذیه جنین نقش دارد، ابتدا کدام اتفاق رخ می‌دهد؟

- ۱) اندامی که باعث پاره شدن کیسه آمنیون می‌شود، ابتدا از اندام گلابی شکل خارج می‌شود.
- ۲) به دنبال بازخورد مثبت، ترشح نوعی هورمون از بخش پسین غده هیپوفیز افزایش می‌یابد.
- ۳) اندامی که تمایز آن ۹ هفته طول می‌کشد با انقباض ماهیچه‌های رحم از آن خارج می‌شود.
- ۴) به دنبال افزایش سوخت‌وساز در ماهیچه‌های رحم، گیرنده‌های سازش‌ناپذیر آن تحریک می‌شود.

- ۶ کدام گزینه، عبارت زیر را به نادرستی کامل می‌کند؟

«گیاهانی که .....، قطعاً .....»

- ۱) شهد آن‌ها دارای قند فراوانی است - علائمی دارند که گیرنده‌های نوری گروهی از حشرات به آن‌ها حساس‌اند.
- ۲) شبانه توسط جانوران گرده‌افشانی می‌شوند - دارای بوهای قوی و فاقد رنگ‌های درخشان هستند.
- ۳) تعداد فراوانی گل تولید می‌کنند - ویژگی‌هایی برای جلب جانوران گرده‌افشان ندارند.
- ۴) فاقد رنگ‌های درخشان هستند - توسط خفاش‌ها گرده‌افشانی می‌شوند.

- ۷- چند مورد، عبارت زیر را به طور مناسب تکمیل می‌کنند؟  
 «در هر جانور .....، به طور حتم .....»

(الف) دارای دفاع اختصاصی - حفظ فشار در سامانه گردشی بسته، وابسته به انقباض حفرات قلب است.

(ب) دارای ساده‌ترین آبشش - یاخته‌های آمیبی وجود داشته که تنها میکروب‌ها و ذرات خارجی را می‌خورند.

(ج) دارای اندام تخصص یافته در دستگاه تولیدمثلی - زاده جدید تنها در بی آمیزش با جانداران هم‌گونه ایجاد می‌شود.

(د) قادر اسکلت استخوانی - اساس حرکت مشابه با سایر جانوران بوده و برای انجام حرکت نیاز به ساختارهای اسکلتی و ماهیچه‌ای است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۸- کدام گزینه در ارتباط با نوعی گیرنده حسی که در لایه اپیدرم پوست انسان یافت می‌شود، به درستی بیان نشده است؟

(۱) فقط در پاسخ به تخریب یاخته‌ها می‌تواند پتانسیل عمل تولید کنند (۲) قادر بوشی از جنس بافت پیوندی است.

(۳) در بروز سازوکارهای حفاظتی نقش دارد (۴) توانایی سازش ندارد

- ۹- کدام موارد در رابطه با دستگاه تولیدمثلی زنی سالم و بالغ به درستی بیان شده‌اند؟

(الف) بخشی که محل لقاح یاخته‌های جنسی نر و ماده است، همان محل خروج خون قاعده‌گی از رحم محسوب می‌شود.

(ب) بخشی که محل ورود یاخته‌های جنسی نر به درون رحم است، در سطح درونی خود همانند دیواره روده باریک دارای چین خورددگی می‌باشد.

(ج) بخشی که محل ورود یاخته‌های جنسی نر به درون رحم است، در حین بارداری دچار ریزش دیواره می‌شود.

(د) بخشی که از طریق طناب‌های پیوندی و عضلاتی به رحم متصل است، با تولید پیکهای شیمیایی، توانایی تنظیم و قایع متفاوت در دستگاه تولیدمثلی زن را دارد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۱۰- چند مورد، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«در دستگاه اینمنی یک مرد سالم و بالغ، هر ..... برخلاف .....»

(الف) اینترفرونی که می‌تواند از یاخته‌های کشنده طبیعی ترشح شود - هیستانمین، باعث فعل کردن درشت‌خوارها می‌شود.

(ب) بیگانه‌خواری که در خون یافت نمی‌شود - نوتروفیل‌ها، توانایی عبور از نقطه وارسی متافازی را ندارد.

(ج) گویچه سفید با سیتوپلاسم دارای دانه‌های روشن - مونوسیت‌ها، توانایی عبور از دیواره موبرگ‌های خونی را دارد.

(د) یاخته‌ای با توانایی ترشح هیستانمین - انوزنوفیل‌ها، دارای سیتوپلاسم با دانه‌های تیره است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۱۱- چند مورد، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«در انسان، پیکهای شیمیایی که توسط یاخته‌های ..... تولید می‌شوند، ممکن است ..... ترشح شوند.»

(الف) غیرعصبی - به منظور برقراری ارتباط بین یاخته‌هایی با فاصله کم

(ب) غیرعصبی - در طی فرایند اگزوسیتوز به فضای همایه‌ای

(ج) عصبی - از غده‌ای قرارگرفته در فضای بین عضله میان‌بند و لگن

(د) عصبی - در محلی به صورت تجمع یاخته‌های درون ریز

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۱۲- در یک زن بالغ در صورت لقاح، توده یاخته‌ای که باقی‌مانده یاخته‌های فولیکولی و چدار لقاحی در نهایت از آن جدا می‌شود، چه مشخصه‌ای دارد؟

(۱) ۳۶ ساعت بعد از لقاح تشکیل می‌شود

(۲) توده بربایختی توبیر است

(۳) دارای یاخته‌هایی است که همگی تخصص یافته هستند

(۴) لایه بروزی آن، می‌تواند آنزیمه‌هایی ترشح کند که در هضم دیواره داخلی رحم نقش دارند

- ۱۳- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور نامناسب تکمیل می‌کند؟

«در سیناپس‌های ایجاد شده در بیازهای بوبایسی سفر انسان، یاخته‌های .....»

(۱) پیش‌سیناپسی، دارای ساختارهای مزکمانندی هستند که در ناسی مستقیم با مونکول‌های پودار می‌باشند

(۲) پس‌سیناپسی، بیام عصبی را به قشر خاکستری می‌برند

(۳) پیش‌سیناپسی، جزو حواس ویژه هستند

(۴) پس‌سیناپسی، جزو بخش خودمختار دستگاه عصبی هستند

۱۴- کدام گزینه براي تكميل عبارت زير مناسب است؟

«هر ساقه تخصص يافته برای تولیدمثل غیرجنسی که .....، به طور حتم .....»

۱) به طور افقی رشد می‌کند - به موازات رشد خود در زیر خاک، پایه‌های جدیدی در محل گره‌ها ایجاد می‌کند.

۲) در ساختار خود دارای مواد غذایی ذخیره شده می‌باشد - در سطح خود دارای چوانه‌های متعدد است.

۳) در محل گره‌های آن، گیاه جدید ایجاد می‌شود - دارای توانایی فتوسنتز می‌باشد.

۴) به منظور تکثیر شدن به قطعات چوانه‌دار تقسیم می‌شود - ساختاری کوتاه و تکمه‌مانند دارد.

در رابطه با نوعی حشره که غذا را در بخش انتهایی مری ذخیره و نرم می‌کند، کدام گزینه به درستی بیان شده است؟

۱) فعالیت بخشی از دستگاه گردش مواد که همولنف را از طریق منافذی دریافت می‌کند، توسط بیش از یک گره عصبی تنظیم می‌شود

۲) همانند مگس میوه، اطلاعات دریافت شده در هر واحد بینایی را از طریق یک رشته عصبی به مغز خود می‌فرستد.

۳) همانند برخی ماهیان آب شور، مواد دفعی نیتروژن دار را به همراه ترکیبات نمکی به لوله گوارش وارد می‌کند.

۴) همانند نوزاد دوزستان، همولنف باید برای ورود به قلب از ساختاری دریچه‌دار عبور کند.

در ساختار کره چشم انسان، هنگامی که کشیدگی تارهای آویزی در حال ..... است، .....

۱) کاهش - همگرایی عدسی به تدریج کم می‌شود.

۲) افزایش - فرد در حال مشاهده جسم نزدیک است.

۳) کاهش - در ادامه عدسی قطورتر می‌شود.

۴) افزایش - پهناهی نوارهای روشن موجود در سارکومرهای ماهیچه مژگانی در حال افزایش هستند.

۱۷- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور نامناسب کامل نمی‌کند؟

«در تومور ..... تومور .....، به طور حتم .....»

۱) خوش‌خیم، برخلاف - بدخیم - آسیب به بافت‌های مجاور دیده نمی‌شود.

۲) خوش‌خیم، همانند - بدخیم - یاخته‌هایی با هسته رانده شده به گوش، به صورت کنترل نشده تقسیم می‌شوند.

۳) بدخیم، برخلاف - خوش‌خیم - یاخته‌ها همراه با جریان لنف، به نواحی دیگر بدن می‌روند.

۴) بدخیم، همانند - خوش‌خیم - می‌توان اختلال در عملکرد یا ساختار نوعی نوکلئیک اسید هسته‌ای را انتظار داشت.

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

«در یک انسان سالم، بیشتر انرژی لازم برای انتقال ماهیچه‌ها از سوختن مولکولی به دست می‌آید که .....»

۱) کاهش غلظت آن در خون به دنبال افزایش ترشح انسولین رخ می‌دهد.

۲) ورودش به هر یاخته بدن منجر به مصرف آن در تنفس یاخته‌ای خواهد شد.

۳) غلظت آن در خون می‌تواند همزمان با باز شدن نایزک‌ها در شش افزایش یابد.

۴) مصرف بیش از حد آن می‌تواند منجر به افزایش فعالیت آنزیم کربنیک ایندراز شود.

۱۹- در انسان، پیام‌های تولیدشده توسط یاخته‌های مخروطی و استوانه‌ای چشم، توسط گروهی از رشته‌های عصبی به بخشی از ساقه مغز ارسال

می‌شود. کدام گزینه در رابطه با این مرکز مغزی به درستی بیان شده است؟

۱) در سطحی پایین‌تر از مرکز اشک و بزاق قرار دارد.

۲) بالا از مرکز اصلی تنظیم تنفس قرار گرفته است.

۳) محل تقویت و پردازش اولیه اغلب پیام‌های حسی ورودی به مغز می‌باشد.

۴) پیام‌های مربوط به بخش حلقه‌نی گوش را نیز دریافت می‌کند.

هر جانوری که .....، قطعاً .....

۱) جنین آن در رحم رشد می‌کند - کامل ترین تولیدمثل جنسی را دارد.

۲) مهره و نوان بکرزاپی دارد - گیرنده فروسرخ در زیر چشم‌های خود دارد.

۳) گامت‌های خود را به آب می‌ریزد - توسط غذای اولیه خود محافظت می‌شود.

۴) تخمک آن اندوخته غذایی فراوانی دارد - ارتباط غذایی اندکی بین جنین و مادر آن برقرار است.

## زیست‌شناسی (۱)

-۲۱ در لوله گوارش انسان، وجه شاهت محل شروع گوارش چربی‌ها و محل پایان گوارش بروتین‌ها، ..... و وجه ثقاوت آن‌ها ..... است.

(۱) ترشح آنزیم‌های گوارش‌دهنده کربوهیدرات‌ها - داشتن بوز و دیربروز

(۲) توانایی ساخت نوعی گلیکوپروتین - قرار گرفتن در سطحی پایین تو از بوده میان بند

(۳) داشتن سه لایه ماهیچه در دیواره - داشتن شباهتی معنوی بکربنات

(۴) جمع‌آوری خون خروجی از آن‌ها توسط سیاهرگ باب - توانایی جذب وینامین B<sub>12</sub>

-۲۲ در ارتباط با ..... گاو، هر بخشی که .....

(۱) لوله گوارش - به عنوان معده واقعی شناخته می‌شود برخلاف حجم ترین بخش معده، توانایی ساخت و ترشح سلولاز را ندارد.

(۲) معدة - گوارش غذا توسط آنزیم در آن دیده می‌شود، غذای آبگیری شده را دریافت می‌کند.

(۳) معدة - به هضم باکتری‌ها می‌پردازد، غذا را برای آخرین آبگیری وارد روده باریک جانور می‌کند.

(۴) لوله گوارش - غذای کامل هضم شده را آبگیری می‌کند، غذا را در خلاف جهت جاذبه دریافت می‌کند.

-۲۳ کدام گزینه در ارتباط با هر یک از مریستم‌های پسین موجود در تنہ یک گیاه دولپه صحیح می‌باشد؟

(۱) در ساختار پوست درخت قابل مشاهده است و قابلیت تولید نوعی ساختار جایه‌جاکننده شیره خام را دارد.

(۲) به تولید بخشی می‌پردازد که وسیع ترین قسمت ساقه این گیاه محسوب می‌شود.

(۳) مشابه نوعی یاخته در انسان سالم و بالغ می‌باشد که در نوعی اندام لنفی به تقسیم می‌پردازد.

(۴) در میان دو بخشی تشکیل می‌شود که به عنوان یاخته‌های اصلی تراپریکننده مواد در گیاه محسوب می‌شوند.

-۲۴ کدام گزینه در ارتباط با همه یاخته‌های موجود در حبابک‌ها به درستی بیان شده است؟

(۱) دارای توانایی تنفس یاخته‌ای در میان یاخته خود هستند.

(۲) ظاهری سنگفرشی دارند که با تولید ماده مخاطی، ناخالصی‌های موجود در هوا را به دام می‌اندازند.

(۳) با تولید نوعی ماده و با کاهش نیروی کشش سطحی آب، باز شدن کیسه‌های حبابکی را تسهیل می‌کنند.

(۴) جزئی از دیواره حبابک‌ها بوده که می‌توانند گازهای تفسی را با مویرگ‌های خونی اطراف حبابک‌ها مبادله کنند.

-۲۵ کدام گزینه در ارتباط با رگ‌های موجود در ساختار دستگاه گردش خون انسان به درستی بیان شده است؟

(۱) در سرخرگ‌های کوچک‌تر، میزان رشته‌های کشسان، بیشتر و میزان ماهیچه‌های صاف، کمتر است.

(۲) در ساختار همه مویرگ‌ها، حلقه‌ای ماهیچه‌ای به نام بنداره مویرگی وجود دارد.

(۳) وقتی ماهیچه موجود در دیواره سرخرگ‌ها در حال استراحت هستند، مقاومت سرخرگ‌ها در برابر جریان خون افزایش می‌یابد.

(۴) رگ‌هایی که بیشتر در نواحی سطحی بدن قرار گرفته‌اند، در بازگرداندن خون به قلب نقش دارند.

-۲۶ چند مورد عبارت زیر را به نادرستی تکمیل می‌کند؟

«مطابق با شکل که بخش‌های خون پس از گریزانه را نشان می‌دهد، می‌توان گفت .....»

(الف) هر ترکیب کردن دار در بخش (الف) نوعی مولکول زیستی است.

(ب) هر یاخته موجود در بخش (ب) دارای اطلاعات وراثتی است.

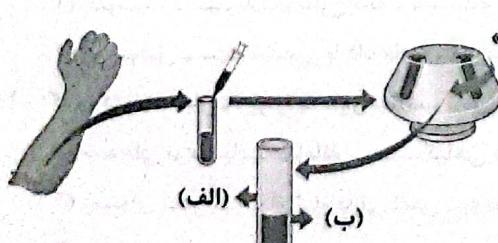
(ج) هر ترکیب نیتروژن دار تنها در بخش (الف) یافت می‌شود.

(د) هر عاملی که با میکروب‌های بیماری‌زا مبارزه می‌کند، متعلق به بخش (ب) است.

۱) ۲

۲) ۴

۳)



-۲۷ در ارتباط با ..... جانوری که ..... نمی‌توان گفت ..... است.

(۱) سامانه گردش مواد - اوریک اسید را به لوله‌های مالپیگی دفع می‌کند - فاقد مویرگ

(۲) ساختار قلب - دارای غدد نمکی نزدیک چشم یا زبان می‌باشد - قطعاً دارای دو عدد دهلیز

(۳) مثانه - قلبی با یک بطن و گردش خون مضاعف دارد - محل ذخیره آب و یون‌ها

(۴) سامانه دفعی - قلب دوحفره‌ای دارد - فاقد کلیه

- ۲۸ - کدام گزینه در ارتباط با نوعی کود که مواد معدنی را به آهستگی آزاد می‌کند، به درستی بیان شده است؟

- ۱) همانند بخش آلی خاک، برای تشکیل وابسته به اجزای جانداران است.
- ۲) احتمال آسودگی به عوامل بیماری‌زا را ندارد.
- ۳) باعث تخریب بافت خاک و مرگ و میر جانوران آبری می‌شود.
- ۴) معمولاً همراه کودهای شیمیایی به خاک افزوده می‌شود.

- ۲۹ - شبکه‌های یاخته‌های عصبی دیواره لوله گوارش انسان، فقط .....

- ۱) باعث تنظیم مقدار ترشحات لوله گوارش می‌شوند.
- ۲) در انقباض یاخته‌های ماهیچه‌ای دوکی شکل نقش دارند.
- ۳) مستقل از دستگاه عصبی خودمختار فعالیت می‌کنند.
- ۴) در شروع گروهی از حرکات منظم لوله گوارش قادر نقش می‌باشند.

- ۳۰ - کدام گزینه در ارتباط با اجزای گردیزه (نفرون)، به درستی بیان شده است؟

- ۱) هر بخشی که در دیواره خود قادر یاخته پوششی مکعبی می‌باشد برای شکل‌گیری فرایندی فعال در تشکیل ادرار، ویژه شده است.
- ۲) هر چین خورده‌گی غشایی موجود بر روی یاخته‌های مکعبی لوله پیچ خورده نزدیک، موجب افزایش سطح بازجذب می‌شود.
- ۳) تراویش در محلی صورت می‌گیرد که در دیواره درونی خود حاوی یاخته‌هایی با رشته‌هایی بلند و پامانند می‌باشد.
- ۴) بخش واقع بین لوله‌های پیچ خورده گردیزه، در ابتدای خود همانند انتهای خود دارای قطر زیادی می‌باشد.

- ۳۱ - چند مورد، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«در انسان .....، نمی‌تواند حاصل فعالیت اندامی باشد که مویرگ‌هایی با ..... دارد.»

(الف) تشکیل پیوند میان مولکول‌های گلوکز - غشای پایه ناقص

(ب) ترشح هورمون ضدادراری - منافذ زیاد

(ج) ساخت اوره - فاصله زیاد در میان یاخته‌های بافت پوششی خود

(د) حفظ تعادل آب - توانایی محدود کردن عبور پروتئین‌های درشت

۴۴

۲۳

۲۲

۱)

- ۳۲ - در ساختار تنفسی در ماهی ..... ساختار تنفسی در نوعی دوزیست که تعداد حفرات قلبی دهیز و بطن آن با یکدیگر برابر .....

(۱) برخلاف - نیست، کمان آبشی متصل به یک ردیف رشته آبشی است.

(۲) برخلاف - است، نوع رگ ورودی و خروجی به رشته‌های آبشی متفاوت است.

(۳) همانند - نیست، جریان پیوسته‌ای از هوای تازه در مجاورت ساختار تنفسی قرار می‌گیرد.

(۴) همانند - است، جهت جریان آب از سمت رگ حاوی خون غنی از اکسیژن به سمت رگ حاوی خون تیره می‌باشد.

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

«..... نوعی گویچه سفید است که ..... دارد و از یاخته‌های بنیادی ..... ایجاد می‌شود.»

(۱) لنفوسيت - سیتوپلاسم بدون دانه - میلوبیدی

(۲) نوتروفیل - هسته چندقسمتی - لنفوئیدی

(۳) ائوزینوفیل - سیتوپلاسمی با دانه‌های روشن درشت - میلوبیدی

(۴) مونوسیت - هسته تکی خمیده با لوپیایی - لنفوئیدی

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

«یاخته‌های نوعی بافت سامانه ..... گیاهی دولهای که ..... هستند، می‌توانند ..... »

(۱) زمینه‌ای - در استحکام گیاه دارای نقش - به طور حتم با رسوب لیتکین (چوب)، دیواره خود را ضخیم کند.

(۲) زمینه‌ای - رایج ترین یاخته‌های این بافت - در گیاهان آبری به طرزی قرار گیرند که درون آن‌ها با هوا بر می‌شود.

(۳) آوندی - در تراپری مواد مؤثر - در میانه برگ، درون دستجات آوندی بزرگ‌تری نسبت به حاشیه برگ قرار گیرند.

(۴) پوششی - دارای رشد پسین - یاخته‌هایی را در سطح خود تولید کنند که بلافاصله پس از تشکیل چوب پنهانی می‌شوند.

- ۳۵ - کدام گزینه در ارتباط با همه انواع کرم‌ها به درستی بیان شده است؟

(۱) می‌توانند تنفس پوستی داشته باشند.

(۲) ساده‌ترین سامانه گردش بسته را دارند.

(۳) توانایی گوارش مواد غذایی را دارند.

(۴) به کمک ساختاری در پیکر خود به محرك‌های محیطی پاسخ می‌دهند.

- هر یاخته در بافت زمینه‌ای که ..... ، قطعاً ..... ۳۶
- (۱) تقسیم می‌شود - انرژی مورد نیاز خود را از نور خورشید به دست می‌آورد.
  - (۲) دیواره یاخته‌ای نخستین دارد - سبب انعطاف‌پذیری ساقه‌های جوان می‌شود.
  - (۳) بیشترین تنوع اندامک سیتوپلاسمی را داراست - نسبت به آب نفوذپذیر است.
  - (۴) در دیواره پسین خود چوب دارد - هسته و اندامک‌های خود را از دست داده است.
- کدام گزینه درباره همه عروقی که تغییر حجم آن‌ها به صورت نبض احساس می‌شود، به درستی بیان شده است؟ ۳۷
- (۱) همواره محتویات درون خود را از قلب خارج می‌کنند.
  - (۲) نسبت به هر سیاهرگی مقادیر کمتری ماده دفعی نیتروژن دار را حمل می‌کنند.
  - (۳) ضخامت همه لایه‌های آن بیشتر از سیاهرگ هم قطر آن است.
  - (۴) فشار گاز تنفسی که هموگلوبین ارتباط کمتری در حمل آن دارد، همواره در آن کم می‌باشد.
- در ارتباط با هر جانور بالغی که ..... ، می‌توان گفت ..... ۳۸
- (۱) فقط یک بطون در ساختار قلب خود دارد - از طریق آبشش‌ها به تبادل گازها می‌پردازد.
  - (۲) دارای غدد راست‌روده‌ای برای دفع محلول بسیار غلیظ نمک می‌باشند - در قلب آن‌ها فقط خون تیره جریان دارد.
  - (۳) در نزدیکی چشم خود دارای غدد نمکی می‌باشند - علاوه بر شش‌ها دارای کیسه‌های هوادر برای ذخیره هوا هستند.
  - (۴) لوله‌های مالپیگی دارد - دارای صفحات آرواره‌مانند برای خرد کردن مواد گیاهی می‌باشد.
- هر یاخته گیاهی که ..... ۳۹
- (۱) دارای دیواره پسین است، در انتقال شیره خام نقش دارد.
  - (۲) در استحکام ساقه نقش دارد، فاقد هسته و غشای پلاسمایی است.
  - (۳) در تشکیل لوله‌ای پیوسته نقش دارد، حاوی سیتوپلاسم بدون هسته است.
  - (۴) نور خورشید را توسط سبزیته جذب می‌کند، در تولید کربن دی‌اکسید نقش دارد.

در بدن انسان، بخشی از کولون افقی در مجاورت با اندام‌هایی است که در دوران جنینی مسئول ساخت یاخته‌های خونی هستند. کدام مورد درباره بعضی از این اندام‌ها درست است؟ ۴۰

- (۱) وظیفه تخریب یاخته‌های خونی قرمزی را دارد که آسیب‌دیده هستند و عمرشان از ۱۲۱ روز گذشته است.
- (۲) مایع متشکل از مواد متفاوت و گلbulهای سفید را بدون عبور از گره‌های لنفی به مجرای لنفی عبوری از پشت قلب می‌ریند.
- (۳) در تشکیل سیاهرگ باب به واسطه ارسال رگی نسبتاً طویل از پشت اندام کیسه‌ای شکل لوله گوارش، نقش دارد.
- (۴) با ساخت و ارسال ترکیبی آنزیم‌دار متشکل از فسفولیپید و کلستروول به ابتدای روده باریک، در تجزیه لیپیدها نقش دارد.

توجه: داولطلب گرامی، می‌توانید به سوالات ۴۱ تا ۵۰ درس زیست‌شناسی (۳) به صورت اختیاری پاسخ دهید.

### زیست‌شناسی (۲)

- ۴۱ - چند مورد، عبارت زیر را به نادرستی تکمیل می‌کند؟
- «اتصال ..... باعث ..... آنزیم می‌شود.»
- (الف) ویتامین به جایگاه فعال آنزیم همانند یون آهن - فعال شدن
  - (ب) سیانید به آنزیم همانند کاهش دمای طبیعی بدن - تغییر شکل
  - (ج) مولکول مس به آنزیم همانند افزایش شدید pH - قرار گرفتن پیش‌ماده در جایگاه فعال
  - (د) آرسنیک به پیش‌ماده همانند تب بالا - کاهش فعالیت

۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

- ۴۲ - کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب تکمیل می‌کند؟
- «در انسان، ..... مولکول‌هایی که براساس اطلاعات زن‌ها ساخته می‌شوند، ..... هستند.»
- (۱) فقط بعضی از - دارای پیوندهای اشتراکی بین مونومرها
  - (۲) همه - دارای پیوندهای هیدروژن
  - (۳) فقط بعضی از - دارای اتم نیتروژن
  - (۴) همه - برای ساخته شدن تیازمند کاتالیزورهای زیستی

- ۴۳ - ساختاری از پروتئین‌ها که ..... ساختاری که در آن بخش‌های آب‌گریز آمینواسیدها به یکدیگر نزدیک می‌شوند، .....

۱) پیوند بین گروه‌های کربوکسیل و آمن آمینواسیدهای غیرمحاور می‌شکل ان استه همانند - ثبات نسبی دارد.

۲) ساختار نهایی اولین پروتئی است که ساختار متعادل از شناسایی شد، برخلاف - از جند زنجیره پلی‌پیشیدی ساخته شده است.

۳) از اینحاد پیوند بین رنجیرهای پلی‌پیشیدی تشکیل می‌شود، همانند - در ساختار متعادل همه آمینوها وجود دارد.

۴) تعداد پیوند بین گروه‌های کربوکسیل و آمن آن، قطعاً از تعداد آمینواسیدها کمتر است، برخلاف - قطعاً در تشکیل همه پروتئین‌ها نقش دارد.

- ۴۴ - در ارتباط با فرایند همانندسازی در باخته‌های پوششی مری پسری هشت‌ساله، گدام گزینه درست است؟

۱) در حین همانندسازی، آنژیمی که باعث جدا شدن پروتئین‌های همراه از مولکول دنا می‌شود، دو رشته دنا از هم، بار می‌گذند.

۲) آنژیمی که پیوندهای هیدروژنی بین دو رشته مکمل را برقرار می‌گذند، تنها آنژیم دوراهی همانندسازی محسوب می‌شود.

۳) آنژیمی که نوکلئوتیدهای A و C را به ترتیب در مقابل T و G قرار می‌دهد، توانایی شکستن و تشکیل نوعی پیوند اشتراکی را دارد.

۴) همزمان با فعالیت نوعی آنژیم موجود در دوراهی همانندسازی، به هنگام معانعت از وقوع جهش در ماده زنگیکی، مولکول آب تولید می‌شود.

- ۴۵ - چند مورد در رابطه با همانندسازی دنا در بیکاریوتها به نادرستی بیان شده است؟

الف) فعالیت نوکلئازی دنایسپاراز در دوراهی همانندسازی، ابتدا با شکستن پیوند هیدروژنی میان جفت‌باز اشتباہ همراه است.

ب) در ابتدای همانندسازی، گروهی از آنژیمهای پیچ و تاب فامینه (کروماتین) را باز و هیستون‌ها را از آن جدا می‌گذند.

ج) هر آنژیمی که توانایی شکستن پیوند بین قندهای دو نوکلئوتید را دارد، توانایی شکستن پیوند فسفو دی‌استر را نیز دارا است.

د) آنژیم هلیکاز با شکستن پیوندهای هیدروژنی بین بازهای مکمل سبب تشکیل دوراهی همانندسازی می‌شود.

۱) ۱

۲) ۳

۳) ۲

۴) ۴

- ۴۶ - ..... با انجام پژوهش‌های خود دریافت (دریافتند) که .....

۱) ویلکیتز و فرانکلین - مولکول دنا، ساختاری دورشتهای و مارپیچ دارد.

۲) چارگاف - تعداد بازهای آلی مکمل در مولکول دنا با یکدیگر برابر است.

۳) گرفیت - مولکول دنا می‌تواند از باخته‌ای مرده به باخته‌ای دارای فعالیت زیستی منتقل شود.

۴) واتسون و کریک - نوعی پیوند غیراشتراکی بین حلقه‌های شش‌ضلعی نوکلئوتیدها تشکیل می‌شود.

- ۴۷ - در آزمایشات (پژوهش‌های) ..... مشخص .....

۱) ابوری و همکارانش، ساختار و ماهیت ماده وراثتی - شد.

۲) چارگاف، دلیل برابری مقدار آدنین و تیمین در دنا - نشد.

۳) ویلکیتز و فرانکلین، با استفاده از اشعه فرابینش، حالت مارپیچی دنا - شد.

۴) واتسون و کریک، ساختار دورشتهای مولکول دنا - نشد.

- ۴۸ - هنگام تولید هر مولکول ..... ، این رشته از بخش ..... خود طی واکنش ..... بلند می‌شود.

۱) میوگلوبین - دارای آمین آزاد - سنتز آبدھی

۲) رنای رناتنی - فاقد گروه هیدروکسیل آزاد - سنتز آبدھی

۳) پلی‌پیتیداز هموگلوبین - دارای کربوکسیل آزاد - متفاوت از سنتز آبدھی

۴) رنای ناقل - فاقد گروه فسفات آزاد - متفاوت از سنتز آبدھی

- ۴۹ - چند مورد از عبارت‌های زیر به درستی بیان شده است؟

الف) در مرحله مورولا برخلاف مرحله بلاستوسیست، تعداد جایگاه آغاز همانندسازی در دنای خطی هسته، زیاد است.

ب) در یک باخته پروکاریوت فاقد دیسک، ممکن نیست به طور طبیعی بیش از یک جایگاه آغاز همانندسازی یافته شود.

ج) اگر آنژیمی بخواهد دو بیش‌ماده متفاوت را به هم متصل کند، لازم نیست در ساختار خود دارای دو جایگاه فعل باشد.

د) هر دو نوع استرپتوكوکوس مورد مطالعه گرفیت، بیماری‌زا هستند، ولی فقط یک نوع می‌تواند آن را بروز دهد.

۱) ۱

۲) ۳

۳) ۲

۴) ۴

- ۵۰ - گدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«مطابق با مطالب کتاب زیست‌شناسی (۳)، در یک مولکول دنای .....»

۱) خطی، هر نوکلئوتید، از دو سمت در تشکیل پیوند فسفو دی‌استر شرکت می‌گذند.

۲) هسته‌ای، هر رشته دنا، در یکی از دو انتهای خود دارای گروه‌های فسفات آزاد است.

۳) حلقوی، به طور حتم، اتصال به غشای باخته مشاهده می‌شود.

۴) سیتوپلاسمی، هر بار آلى نیتروژن دار با کربن مجاور اکسیژن رأسی قند پنج‌کربنی پیوند اشتراکی دارد.

تاریخ آزمون

جمعه ۱۴۰۳/۰۶/۱۵

# سوالات آزمون

## دفترچه شماره (۲)

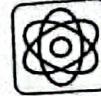
### دوره دوم متوسطه

### پایه دوازدهم تجربی

شماره داوطلب:	نام و نام خانوادگی:
مدت پاسخگویی: ۹۰ دقیقه	تعداد سوال: ۸۰

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

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال	وضعیت پاسخگویی	شماره سوال از تا	مدت پاسخگویی
۱	فیزیک (۲)	۱۵	اجباری	۵۱ از ۶۵	۵۰ دقیقه
	فیزیک (۱)	۱۵	اجباری	۶۶ از ۸۰	
	فیزیک (۳)	۱۰	اختیاری	۸۱ از ۹۰	
۲	شیمی (۲)	۱۵	اجباری	۹۱ از ۱۰۵	۴۰ دقیقه
	شیمی (۱)	۱۵	اجباری	۱۰۶ از ۱۲۰	
	شیمی (۳)	۱۰	اختیاری	۱۲۱ از ۱۳۰	



## فیزیک (۲)

- ۵۱- میدان الکتریکی، کمیتی ..... است و یکای آن در سیستم SI ..... می‌باشد. (به ترتیب از راست به چپ)  
 ۱) برداری - نیوتون بر کولن ۲) نرده‌ای - کولن بر نیوتون ۳) برداری - کولن بر کولن ۴) نرده‌ای - کولن بر نیوتون

- ۵۲- اندازه بار الکتریکی جسمی برابر با  $2\pi C$  است. چه تعداد الکترون به این جسم بدھیم تا نوع بار الکتریکی آن تغییر کرده و اندازه بار جسم  $6\pi C$  شود؟ ( $e = 1.6 \times 10^{-19} C$ )

$$2/\pi \times 10^{19}$$

$$5 \times 10^{19}$$

$$2/\pi \times 10^{10}$$

$$5 \times 10^1$$

- ۵۳- در هسته اتم هلیم، دو پروتون و دو نوترون قرار دارد و فاصله تقریبی پروتون‌ها از یکدیگر برابر با  $m \times 10^{-15} m$  است. نیروی الکتریکی بین پروتون‌ها چند نیوتون و از چه نوعی است؟ ( $k = 9 \times 10^9 N \cdot m^2 / C^2$ ,  $e = 1.6 \times 10^{-19} C$ )

$$57/6$$

$$56/7$$

$$56/7$$

$$57/6$$

- ۵۴- دو بار الکتریکی نقطه‌ای  $Q$  با بار مثبت که در یک فاصله معین از یکدیگر قرار دارند، نیرویی به بزرگی  $F$  به هم وارد می‌کنند. چه کسری از بار  $Q$  را از یکی برداشته و روی دیگری قرار دهیم تا در همان فاصله قبلی نیرویی به بزرگی  $\frac{4}{9} F$  به یکدیگر وارد کنند؟

$$\frac{1}{5}$$

$$\frac{1}{2}$$

$$\frac{1}{4}$$

$$\frac{1}{3}$$

- ۵۵- نسبت ..... به ..... را ظرفیت خازن می‌نامند و ظرفیت خازن همواره ..... تغییرات دو کمیت اول است.

۱) اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر خازن - بار الکتریکی ذخیره شده روی خازن - مستقل از

۲) بار الکتریکی ذخیره شده روی خازن - اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر خازن - وابسته به

۳) بار الکتریکی ذخیره شده روی خازن - اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر خازن - مستقل از

۴) اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر خازن - بار الکتریکی ذخیره شده روی خازن - وابسته به

- ۵۶- آذربخش، تخلیه بارهای الکتریکی بین ابرهای باردار و زمین است. در یک آذربخش در مدت زمان  $1 \times 10^{-18} s$ ، جریان متوسطی که بین ابر و زمین برقرار می‌شود، برابر با  $1 kA$  است. اگر اختلاف پتانسیل الکتریکی میان ابرهای باردار و زمین برابر با  $7 \times 10^7 V$  باشد، در این مدت چند مگاژول انرژی به زمین منتقل می‌شود؟

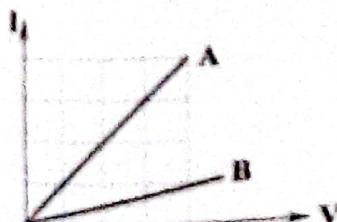
$$2000$$

$$2 \times 10^{14}$$

$$200$$

$$2 \times 10^8$$

- ۵۷- شکل زیر، رابطه بین جریان عبوری از مقاومت‌های  $A$  و  $B$  و اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر آن مقاومت‌ها را نشان می‌دهد. مقاومت الکتریکی  $A$  چند برابر مقاومت الکتریکی  $B$  است؟



$$\frac{1}{4}$$

$$4/2$$

$$\frac{3}{4}$$

$$\frac{4}{3}$$

۵۸- طول یک سیم فلزی،  $45\text{m}$ ، قطر سطح مقطع آن  $25\text{mm}^2$  و مقاومت الکتریکی آن  $100\Omega$  است. سیم را با عبور از غلتک هایی، نازک تر می کنیم به طوری که مقاومت الکتریکی آن به  $400\Omega$  می رسد. طول جدید سیم چند متر است؟ (دمای سیم را ثابت در نظر بگیرید).

(۱) ۱۳۵

(۲) ۹۰

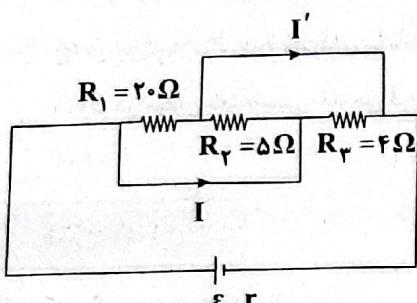
(۳) ۹۰

(۴) ۱۸۰

۵۹- یک باتری را در نظر بگیرید که وقتی به مدار بسته نیست، اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر آن  $16\text{V}$  و وقتی با یک مقاومت  $2\Omega$  اهمی در یک مدار تک حلقه‌ای بسته می شود، اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر آن به  $12\text{V}$  کاهش می یابد. مقاومت داخلی این باتری چند اهم است؟

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

۶۰- با توجه به مدار زیر، نسبت  $\frac{I'}{I}$  برابر کدام گزینه است؟

(۱)  $\frac{5}{9}$ (۲)  $\frac{9}{5}$ (۳)  $\frac{1}{9}$ (۴)  $\frac{2}{9}$ 

۶۱- دو میله A و B را به یکدیگر نزدیک کرده‌ایم و شکل زیر یکی از خطوط میدان مغناطیسی میان آن‌ها را نشان می‌دهد. کدام گزینه در ارتباط با این دو میله صحیح است؟



(۱) حتماً میله A آهنربا و میله B یک میله آهنی است.

(۲) حتماً هر دو میله آهنی هستند.

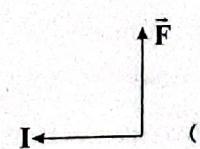
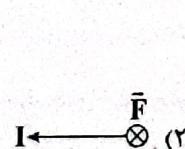
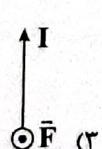
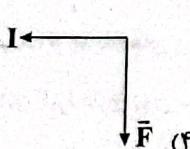
(۳) حتماً یکی از میله‌ها آهنربا است.

(۴) حتماً هر دو میله آهنربا هستند.

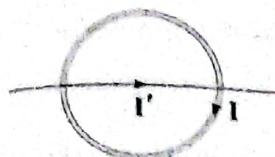
۶۲- ذرهای به جرم  $2\text{g}$  با بار الکتریکی C-۲۱۰ به سمت غرب و افقی حرکت می‌کند. جهت و اندازه میدان مغناطیسی یکنواختی (برحسب تسلا) که قادر است مسیر این ذره را در همان جهت و افقی نگه دارد، در کدام گزینه به درستی آمده است؟ ( $\text{g} = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ )

- (۱) شمال -  $25^\circ$       (۲) شمال -  $1^\circ$       (۳) جنوب -  $25^\circ$       (۴) جنوب -  $1^\circ$

۶۳- در کدام گزینه با توجه به جهت نیروی مغناطیسی وارد بر سیم حامل جریان، جهت میدان مغناطیسی، درون سو است؟



- ۶۴- مطابق شکل زیر، حلقه‌ای که از آن جریان ۱ می‌گذرد به موازات صفحه دید، ما قرار دارد. سیم روکش‌دار سبکی را که از آن جریان ۱ می‌گذرد.



روی حلقه قرار می‌دهیم. کدام گزینه در ارتباط با این سیم درست است؟

۱) سیم روی حلقه ساکن می‌ماند.

۲) سیم روی حلقه می‌چرخد.

۳) سیم روی حلقه به سمت پایین حرکت می‌کند.

۴) سیم روی حلقه به سمت بالا حرکت می‌کند.

- ۶۵- چه تعداد از عبارت‌های زیر در مورد مواد فرومغناطیسی نرم نادرست است؟

الف) حجم حوزه‌های مغناطیسی در آن‌ها در حضور میدان مغناطیسی به سختی تغییر می‌کند.

ب) اگر در یک میدان مغناطیسی خارجی قرار بگیرند، به سختی آهنربا می‌شوند.

ج) در این‌گونه مواد، دوقطبی‌های مغناطیسی به صورت مجزا سمت‌گیری می‌کنند.

د) اگر در میدان مغناطیسی خارجی قرار بگیرند به راحتی آهنربا می‌شوند.

۱)

۲)

۴)

۳)

### فیزیک (۱)

- ۶۶- کدام گزینه صحیح نمی‌باشد؟

۱) بررسی و تحلیل پدیده‌های به ظاهر ساده، در فیزیک معمولاً با پیچیدگی‌های زیادی همراه است.

۲) هدف از مدل‌سازی این است که مسئله به قدر کافی ساده شود تا تجزیه و تحلیل آن به سادگی امکان‌پذیر باشد.

۳) در مدل‌سازی پرتاب یک توپ بستگال در هوا، از نیروی گرانش وارد بر توپ صرف‌نظر می‌شود.

۴) در مدل‌سازی باریکه نور لیزر، با وجود واگرایی کم پرتوها، آن‌ها را موازن در نظر می‌گیرند.

- ۶۷- جرم یک قطعه سنگ، ۵۰۰ قیراط معادل ۲۰۰ میلی‌گرم است. جرم این سنگ چند کیلوگرم است؟

۱۰۰)

۲۰)

۱۰

۰/۱۱

- ۶۸- مایعی به چگالی  $\frac{g}{cm^3}$  را با آب مخلوط می‌کنیم. اگر چگالی مخلوط حاصل برابر  $\frac{g}{cm^3}$  باشد، نسبت حجم مایع به حجم آب در کدام

$$\text{گزینه به درستی آمده است؟ } \left( \frac{kg}{m^3} = 1000 \text{ آب} \right)$$

۲)

۳)

$\frac{1}{2}$

$\frac{1}{3}$

- ۶۹- فلزها و نمک‌ها جزء دسته جامد‌های ..... هستند. این نوع از جامد‌ها زمانی به وجود می‌آیند که ..... (به ترتیب از راست به چپ)

۱) بلورین - مایعی را به آهستگی سرد کنیم.

۲) آمورف - مایعی را به آهستگی سرد کنیم.

۳) بلورین - مایعی را به سرعت سرد کنیم.

۴) آمورف - مایعی را به سرعت سرد کنیم.

- ۷۰- علت کدام یک از پدیده‌های زیر، کشش سطحی لیست؟

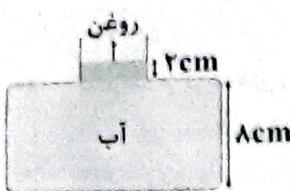
۱) قرار گرفتن گیره فلزی روی سطح آب

۲) کروی بودن قطره‌های آب در حال سقوط

۳) تشکیل حباب‌های آب و صابون

۴) نفوذ آب در دیوارهای بتونی

۷۱- مطابق شکل زیر، ظرفی که از دو قسمت استوانه‌ای شکل با سطح مقطع های  $5\text{cm}^2$  و  $10\text{cm}^2$  تشکیل شده است، در اختیار دارد، اندازه نیرویی که از طرف مایع‌ها به کف ظرف وارد می‌شود، چند نیوتون است؟ ( $\rho_{\text{آب}} = 1000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ ,  $\rho_{\text{روغن}} = 900 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ )



(۱) ۹۶

(۲) ۹۶۰۰

(۳) ۹۶۸

(۴) ۹۸۰۰

۷۲- آهسگ جریان آب در یک لوله به سطح مقطع  $20\text{cm}^2$  برابر  $\frac{L}{\text{min}} = 12$  است. تندی عبور آب از این سطح مقطع چند متر بر ثانیه است؟

(۱) ۲

(۲) ۱

(۳) ۰/۲

(۴) ۰/۱۱

۷۳- گلوله‌ای به جرم  $40\text{g}$  با تندی  $\frac{m}{s} = 90$  به طور افقی به تنہ درخت برخورد کرده و با تندی افقی  $\frac{m}{s} = 30$  از طرف دیگر آن خارج می‌شود. اگر قطر تنہ درخت  $30\text{cm}$  باشد، بزرگی متوسط نیرویی که درخت بر گلوله وارد می‌کند، چند نیوتون است؟

(۱) ۴۸۰

(۲) ۴۶۶

(۳) ۲۶۰

(۴) ۲۴۰

۷۴- جسمی از ارتفاع  $h$  از سطح زمین رها می‌شود. اگر بعد از  $6\text{m}$  سقوط،  $40$  درصد از انرژی پتانسیل گرانشی آن کاهش باید، ارتفاع  $h$  چند متر بوده است؟ ( $g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$  و مقاومت هوا ناچیز است).

(۱) ۳۷/۵

(۲) ۲۵

(۳) ۱۵

(۴) ۱۰

۷۵- گلوله‌ای از ارتفاع  $15\text{m}$  از سطح زمین با تندی اولیه  $\frac{m}{s} = 2$  در راستای قائم رو به پایین پرتاب می‌شود. انرژی جنبشی این گلوله بعد از  $2\text{m}$  پایین آمدن، چند برابر حالت اولیه می‌شود؟ ( $g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$  و از مقاومت هوا صرف نظر کنید).

(۱) ۱۱

(۲) ۱۷

(۳) ۲۴

(۴) ۴۴

۷۶- از بالگردی که در ارتفاع  $50\text{m}$  از سطح زمین با تندی  $\frac{m}{s} = 20$  در حال پرواز است، بسته‌ای به جرم  $6\text{kg}$  رها می‌شود. اگر بزرگی کار نیروی مقاومت هوا در طول مسیر بر روی بسته برابر با  $J = 1/5 \times 10^3$  باشد، تندی این بسته در لحظه برخورد با سطح زمین چند متر بر ثانیه است؟

$$(g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2})$$

(۱) ۲۵

(۲) ۳۰

(۳) ۳۴

(۴) ۳۴

۷۷- اتومبیلی به جرم  $900\text{kg}$  از حال سکون به حرکت در می‌آید و پس از یک دقیقه تندی آن به  $\frac{m}{s} = 20$  می‌رسد. توان متوسط برایند نیروهای وارد بر این اتومبیل در این مدت چند کیلووات است؟

(۱) ۱/۵

(۲) ۲

(۳) ۴

(۴) ۴

۷۸- مکعبی فلزی به ضلع  $30\text{cm}$  دارای حفره‌ای کروی شکل به شعاع  $6\text{cm}$  است. در اثر افزایش دمای مکعب، ضلع آن به اندازه  $0/003\text{mm}$  افزایش می‌یابد. کدام گزینه درباره شعاع این کره در این شرایط درست است؟

(۱)  $0/003\text{mm}$  افزایش می‌یابد.(۲)  $0/0006\text{mm}$  افزایش می‌یابد.(۳)  $0/0006\text{mm}$  کاهش می‌یابد.

-۷۹- یک گرماسنجه با ظرفیت گرمایی  $\frac{J}{^{\circ}C}$  ۱۲۰ محتوی ۴۰۰ g آب با دمای  $88^{\circ}C$  را در آن وارد می‌کنیم، دمای تعادل مجموعه  $8^{\circ}C$  می‌شود. ظرفیت گرمایی قطعه فلز چند زول بر درجه سلسیوس است؟  $(\frac{J}{kg \cdot K}) = 4200$  آب و از اتلاف انرژی صرف نظر کنید.

۷۴ (۴)

۶۷/۵ (۳)

۶۴ (۲)

۵۸/۴ (۱)

-۸۰- کدام یک از گزینه‌های زیر نادرست است؟

(۱) در روز، پدیده همرفت موجب نسیمی از سوی دریا به سمت ساحل می‌شود.

(۲) گرم شدن هوای آتاق به وسیله رادیاتور شوفاز بر اثر همرفت واداشته است.

(۳) در شب، پدیده همرفت موجب نسیمی از سوی ساحل به سمت دریا می‌شود.

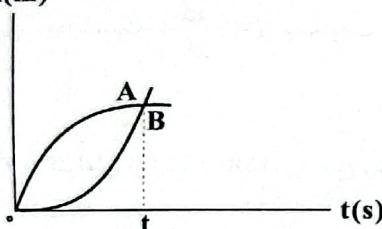
(۴) انتقال گرما از مرکز خورشید به سطح آن بر اثر همرفت طبیعی است.

توجه: داوطلب گرامی، می‌توانید به سوالات ۸۱ تا ۹۰ درس فیزیک (۳) به صورت اختیاری پاسخ دهید.

### فیزیک (۳)

-۸۱- نمودار مکان - زمان دو متحرک A و B که روی محور x ها حرکت می‌کنند، مطابق شکل زیر است. کدام گزینه در ارتباط با مقایسه بین اندازه

x(m)



سرعت متحرک A و B در لحظه t و سرعت متوسط این دو متحرک در t ثانیه اول حرکت درست است؟

$v_{av_A} = v_{av_B} \text{ و } v_B > v_A \quad (۱)$

$v_{av_A} < v_{av_B} \text{ و } v_B < v_A \quad (۲)$

$v_{av_A} > v_{av_B} \text{ و } v_B > v_A \quad (۳)$

$v_{av_A} = v_{av_B} \text{ و } v_B < v_A \quad (۴)$

-۸۲- متحرکی با شتاب ثابت، در مسیری در حال حرکت است. اگر در یک بازه زمانی خاص مانند  $\Delta t$ ، تندی متوسط این متحرک از قدر مطلق

سرعت متوسط آن در این بازه زمانی بیشتر باشد، چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

الف) نوع حرکت متحرک الزاماً تندشونده است.

ب) این متحرک ابتدا حرکت کندشونده داشته و سپس حرکت آن تندشونده بوده است.

ج) الزاماً بردار شتاب این متحرک، در جهت مثبت محور است.

د) مسافت طی شده توسط این متحرک بیشتر از اندازه جابه جایی آن است.

۳ (۴)

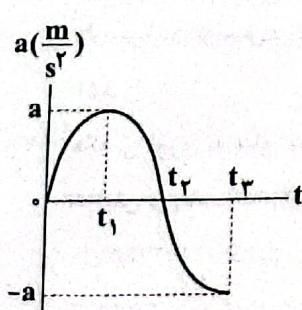
۴ (۳)

۱ (۲)

۲ (۱)

-۸۳- نمودار شتاب - زمان متحرکی که از مبدأ مکان و در جهت محور x از حال سکون شروع به حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. به ترتیب

(از راست به چپ) در کدام لحظه بزرگی سرعت متحرک، بیشینه است و در چه لحظه‌ای متحرک بیشترین فاصله را از مبدأ مکان دارد؟



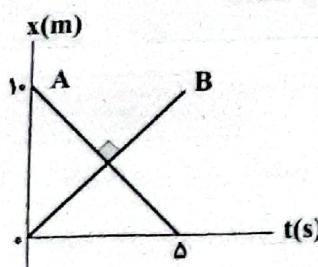
t3 و t1 (۱)

t1 و t2 (۲)

t2 و t1 (۳)

t3 و t2 (۴)

- ۸۴- نمودار مکان - زمان دو متوجه A و B که بر روی محور  $x$  حرکت می‌کنند، مطابق شکل زیر است. در چه لحظه‌ای برحسب ثانیه این دو متوجه به هم می‌رسند؟



(۱) ۴

(۲) ۳

(۳) ۲

(۴) ۱

- ۸۵- مدت ۳۵ طول می‌کشد تا قطاری با سرعت ثابت از کنار ناظر ساکنی بگذرد و مدت ۱۵۵ طول می‌کشد تا همین قطار از روی پلی به طول ۶۰۰m به طور کامل با همان سرعت بگذرد. به ترتیب (از راست به چپ) سرعت قطار چند متر بر ثانیه و طول آن چند متر است؟

(۱) ۱۵ و ۵

(۲) ۷۵ و ۵

(۳) ۱۵ و ۵

(۴) ۲۵

- ۸۶- در یک جاده مستقیم و افقی، اتومبیل A با سرعت ثابت  $\frac{m}{s} ۲۰$  در حرکت است، از اتومبیل B که با سرعت ثابت  $\frac{m}{s} ۱۰$  در حرکت است، سبقت می‌گیرد. در همان لحظه اتومبیل کندتر شروع به افزایش سرعت خود با آهنگ ثابت می‌کند تا به اتومبیل دیگر برسد. در لحظه‌ای که این دو اتومبیل به هم می‌رسند، سرعت اتومبیل B چند متر بر ثانیه است؟

(۱) ۴۰

(۲) ۳۰

(۳) ۱۰

(۴) ۲۰

- ۸۷- چه تعداد از عبارت‌های زیر، در مورد نمودار شکل مقابل صحیح است؟

الف) در بازه زمانی  $t_۱$  تا  $t_۲$  اندازه شتاب متوجه در حال افزایش است.

ب) در بازه زمانی  $t_۲$  تا  $t_۳$  متوجه در خلاف جهت محور  $x$  حرکت کرده است.

ج) در بازه زمانی  $t_۳$  تا  $t_۴$  متوجه ابتدا کندشونده و سپس تندشونده حرکت کرده است.

د) شتاب متوسط متوجه در بازه زمانی  $t_۴$  تا  $t_۵$  منفی است.

ه) متوجه در سه لحظه تغییر جهت داده است.

(۱) ۲۰

(۲) ۱۵

(۳) ۱۰

(۴) صفر

- ۸۸- متوجهی با شتاب ثابت روی محور  $x$  در حال حرکت است. این متوجه در ۲ ثانية اول حرکتش، ۲۰ متر و در ۳ ثانية سوم حرکتش، ۸۰ متر را طی می‌کند. متوجه در ۹ ثانية اول حرکتش چند متر طی کرده است؟

(۱) ۱۰۰

(۲) ۱۵۰

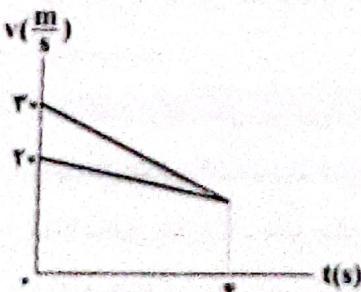
(۳) ۱۴۰

(۴) ۱۳۰

- ۸۹- متوجهی با سرعت ثابت ۷ در حال حرکت است، ناگهان این متوجه با شتاب ثابت شروع به ترمز گرفتن می‌کند و پس از ۴ ثانیه می‌ابند. نسبت مسافت طی شده توسط این متوجه در مدت زمان  $\frac{۱}{۴}$  پس از لحظه ترمز گرفتن به مسافت طی شده توسط این متوجه در مدت زمان  $\frac{۳}{۴}$  باقی‌مانده تا لحظه توقف برابر کدام گزینه است؟

(۱)  $\frac{۴}{۳}$ (۲)  $\frac{۴}{۳}$ (۳)  $\frac{۷}{۹}$ (۴)  $\frac{۹}{۷}$ 

- ۹۰- نمودار سرعت - زمان دو متوجه A و B که در مبدأ زمان از کنار هم عبور کردند، مطابق شکل زیر می‌باشد. هنگامی که اندازه سرعت دو متوجه برابر می‌شود، فاصله دو متوجه از هم چند متر است؟



(۱) ۲۰

(۲) ۲۰

(۳) ۴۰

(۴) ۵۰

## شیمی



## شیمی (۲)

- ۹۱ - آلکن A در واکنش با مقدار کافی آب به ترکیب آلی X تبدیل می‌شود که جرم آن تقریباً ۳۲٪ بیشتر از جرم آلکن A است. اگر به آلکن A مقدار کافی برم اضافه شود، جرم ترکیب آلی تولید شده، چند برابر جرم آلکن A خواهد بود؟ ( $C=12, H=1, O=16, Br=80: g/mol^{-1}$ )

۲/۶۵ (۴)

۲/۹۰ (۳)

۳/۲۸ (۲)

۳/۸۵ (۱)

- ۹۲ - براساس قواعد آبیوپاک در نام‌گذاری آلکانی با فرمول  $(CH_2)_2CHC(CH_3)_2CH_2CH_2CH_2C(CH_3)_3$ ، مجموع شماره‌های ساخه‌های فرعی کدام است؟

۱۷ (۴)

۱۶ (۳)

۲۲ (۲)

۲۳ (۱)

- ۹۳ - برای افزایش دمای نمونه‌ای از بنزن که شامل  $3/01 \times 10^{25} \text{ اتم هیدروژن}$  است، از  $25^\circ\text{C}$  به  $45^\circ\text{C}$  گرما نیاز است. ظرفیت گرمایی یک مول بنزن، چند ژول بر کلوین است؟ ( $C=12, H=1: g/mol^{-1}$ )

۹۷/۵ (۴)

۱۱۷ (۳)

۱۷۵/۵ (۲)

۱۴۰/۴ (۱)

- ۹۴ - با توجه به داده‌های جدول زیر، آنتالپی واکنش گازی تجزیه یک مول متانول به گازهای هیدروژن و کربن مونوکسید، چند کیلوژول است؟

پیوند	$C \equiv O$	H-H	C-H	O-H	C-O
آنتالپی پیوند ( $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ )	۱۰۷۷	۴۲۶	۴۱۵	۴۶۳	۳۸۰

-۱۳۹ (۱)

-۱۹۳ (۲)

+۱۳۹ (۳)

+۱۹۳ (۴)

- ۹۵ - یون سولفات موجود در  $2/45\text{g}$  از نمولهای کود شیمیایی را با استفاده از یون باریم، جداسازی کرده و  $1/864$  گرم باریم سولفات به دست آمده است. درصد خلوص کود شیمیایی برحسب یون سولفات کدام است؟ ( $Ba=137, S=32, O=16: g/mol^{-1}$ )

۳۹/۴ (۴)

۳۱/۳ (۳)

۲۳/۹ (۲)

۴۶/۲ (۱)

- ۹۶ - کدام عبارت‌های زیر درست‌اند؟

آ) تفاوت شمار عنصرهای گازی شکل دوره‌های دوم و سوم جدول برابر با یک عنصر است.

ب) اگر میزان بخارهای بنزینی که وارد شش‌های انسان می‌شود، زیاد باشد، ممکن است سبب مرگ فرد شود.

پ) سیلیسیم عنصر اصلی سازنده سلول‌های خورشیدی است که از واکنش میان  $SiO_2$  و کربن با نسبت‌های مولی برابر به دست می‌آید.

ت) از آن جا که طول عمر ذخایر زغال‌سنگ بسیار بیشتر از نفت است، زغال‌سنگ می‌تواند به عنوان سوخت، جایگزین نفت شود.

(۴) «پ»، «ت»

(۳) «ب»، «ت»

(۲) «آ»، «پ»

(۱) «آ»، «ب»

- ۹۷ - کدام جفت ترکیب‌های زیر، ایزومرهای ساختاری یکدیگر محسوب می‌شوند؟

آ) سیکلوهگزان، ۴ - متیل - ۲ - پنتن

ب) اتانول، دی‌اتیل‌اتر

پ) ۳ - اتیل پنتان، ۲ - متیل هگزان

ت) ۲ - هپتانون، بنزاکلهید

(۴) «پ»، «ت»

(۳) «ب»، «ت»

(۲) «آ»، «پ»

(۱) «آ»، «ب»

۹۸- مول از هر کدام از گازهای آمونیاک و اکسیژن را وارد یک خلوف سربسته چهارلیتری می‌کنیم تا مطابق معادله  $\text{NH}_3(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{NO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$  با یکدیگر واکنش دهند. اگر پس از گذشت ۴۰ ثانیه از آغاز واکنش، شمار مول‌های  $\text{NH}_3$  و  $\text{H}_2\text{O}$  با یکدیگر برابر شود و پس از گذشت ۱۹۰ ثانیه از آغاز واکنش، شمار مول‌های  $\text{NO}$ ،  $1/2$  برابر شمار مول‌های  $\text{O}_2$  شود، سرعت متوسط واکنش از ثانیه  $4 \text{ آم تا ۱۹۰ آم چند } \text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$  است؟

۰/۰۰۵ (۴)

۰/۰۱ (۳)

۰/۰۱۵ (۲)

۰/۰۲ (۱)

۹۹- یک تیغه آهنی وارد محلولی از مس (II) سولفات می‌شود که شامل  $1/06$  مول حل‌شونده است. اگر با انجام واکنش میان تیغه و محلول، تمام مس (II) سولفات، مصرف و  $۳/۲$  گرم بر جرم تیغه آهنی افزوده شود، بازده درصدی واکنش کدام است؟ (تمام مس تولید شده بر روی تیغه آهنی می‌نشیند). ( $\text{Fe} = ۵۶$ ,  $\text{Cu} = ۶۴ : \text{g.mol}^{-1}$ )

۶۶/۷ (۴)

۸۰ (۳)

۷۵ (۲)

۵۰ (۱)

۱۰۰- چه تعداد از ویژگی‌های زیر در اتانول بیشتر از اتان است؟

• دمای جوش

(kJ.mol<sup>-1</sup>)

• مقدار اکسیژن لازم برای سوختن کامل یک مول

(kJ.g<sup>-1</sup>)

۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

۱۰۱- اگر به مقداری آب  $C^{\circ}$ ، همان مقدار اتانول  $5^{\circ}$  اضافه کنیم، چه تعداد از موارد زیر در محلول حاصل، نسبت به نمونه آب اولیه افزایش می‌یابد؟

• دمای جوش / • ظرفیت گرمایی / • گرمای ویژه / • میانگین تندي مولکول‌ها / • انرژی گرمایی

۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

۱۰۲- ۳۰ گرم از یک ماده غذایی شامل ۴ گرم چربی، ۳ گرم کربوهیدرات،  $1/5$  گرم پروتئین و بقیه آن، شامل آب، ویتامین‌ها و مواد معدنی است.

ارزش سوختی این ماده غذایی  $\text{kJ.g}^{-1}$  است؟ (ارزش سوختی چربی و پروتئین به ترتیب ۲۸ و ۱۷ کیلوژول بر گرم است).

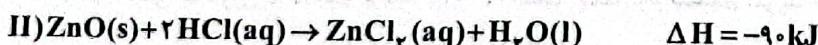
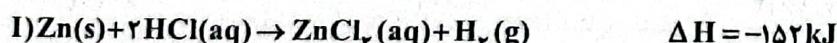
۷/۶۱ (۴)

۸/۶۶ (۳)

۶/۷۶ (۲)

۶/۰۶ (۱)

۱۰۳- با توجه به واکنش‌های زیر، از اکسایش  $2/6$  گرم روی، چند کیلوژول گرما آزاد می‌شود؟ ( $\text{Zn} = ۶۵ \text{ g.mol}^{-1}$ )



۱۷/۹۲ (۴)

۸/۹۶ (۳)

۲۷/۸۴ (۲)

۱۳/۹۲ (۱)

۱۰۴- در واکنش مقابل  $n_A$ ،  $n_B$  و  $n_C$  ضرایب استوکیومتری واکنش‌دهنده‌ها و فراورده‌ها هستند:

$n_A \text{A(g)} \rightarrow n_B \text{B(g)} + n_C \text{C(g)}$  اگر سرعت مصرف A برابر  $۰/۰۴ \text{ mol.L}^{-1}.\text{s}^{-1}$  و سرعت تولید B و C به ترتیب  $۰/۰۸$  و  $۰/۰۲$  مول بر لیتر بر ثانیه باشد، ضرایب  $n_A$  و  $n_B$  و  $n_C$  کوچک‌ترین اعداد صحیح ممکن هستند.

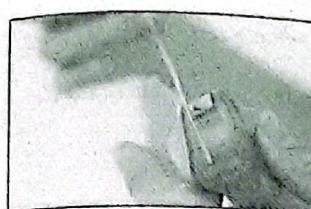
۲،۴ (۴)

۲،۱ (۳)

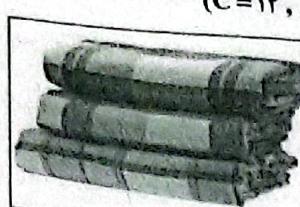
۴،۲ (۲)

۱،۲ (۱)

۱۰۵- هر یک از شکل‌های زیر، کاربرد یک نوع پلیمر را نشان می‌دهد. مقایسه میان جرم مولی مونومر سازنده پلیمرهای موردنظر در کدام گزینه، درست آمده است؟ ( $C=12, H=1, N=14, F=19, Cl=35/5: g/mol^{-1}$ )



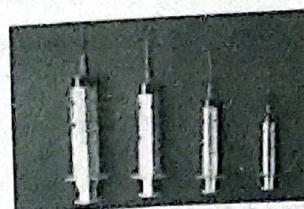
(d)  
 $a < b < c < d$  (۴)



(c)  
 $a < c < b < d$  (۳)



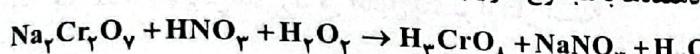
(b)  
 $a < b < d < c$  (۲)



(a)  
 $b < a < d < c$  (۱)

### شیمی (۱)

۱۰۶- در معادله واکنش زیر، پس از موازنه، تفاوت مجموع ضرایب واکنش‌دهنده‌ها با مجموع ضرایب فراورده‌ها کدام است؟



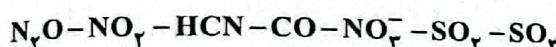
۳ (۴)

۲ (۳)

۱ (۲)

(۱) صفر

۱۰۷- در چه تعداد از گونه‌های زیر، نسبت شمار الکترون‌های ناپیوندی به شمار الکترون‌های پیوندی، حداقل برابر ۲ است؟



۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

۱۰۸- برای کاهش pH آب از کدام ترکیب‌های زیر می‌توان استفاده کرد؟

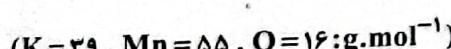
(۱) آهک، کربن دی‌اکسید

(۲) گوگرد دی‌اکسید، کربن دی‌اکسید

(۳) گوگرد دی‌اکسید، کربن دی‌اکسید

(۴) سدیم اکسید، گوگرد دی‌اکسید

۱۰۹- از تجزیه پتانسیم پرمنگنات ( $KMnO_4$ ) در انگرما، می‌توان منگنز (IV) اکسید، پتانسیم منگنات ( $K_2MnO_4$ ) و گاز اکسیژن به دست آورد. اگر این واکنش در یک ظرف سرباز انجام شود، درصد کاهش جرم مواد در پایان واکنش کدام است؟



۱۷/۳۲ (۴)

۱۴/۲۶ (۳)

۱۰/۱۲ (۲)

۸/۹۲ (۱)

۱۱۰- درصد جرمی محلولی از کلسیم برمید برابر ۸۰ است. چند گرم کلسیم کلرید جامد را به ۸۰ گرم از این محلول اضافه کنیم تا درصد جرمی کلسیم در محلول نهایی برابر ۲۵ شود؟



۹۶/۵ (۴)

۸۲/۵ (۳)

۶۵/۵ (۲)

۴۲/۵ (۱)

۱۱۱- کدام یک از مطالب زیر درست است؟

(۱) در مدل کوانتمویی برخلاف مدل اتمی بور، انرژی الکترون به صورت کوانتموی در نظر گرفته می‌شود.

(۲) عدد اتمی یک عنصر، تأثیری بر روی نیم عمر ایزوتوپ‌های آن ندارد.

(۳) مطابق نظریه مهبانگ، قدمت فلز لیتیم بیشتر از فلز آهن است.

(۴) در جدول دوره‌ای امروزی تفاوت شمار عناصرهای دسته P و دسته S برابر با ۲۴ عنصر است.

۱۱۲- با توجه به اعداد اتمی عنصرهای  $J_8$ ,  $G_{13}$ ,  $E_7$ ,  $D_{19}$  و  $A_{12}$  فرمول چه تعداد از ترکیب‌های یونی زیر درست است؟



۱) ۴

۲) ۳

۳) ۲

۴) ۱

۱۱۳- اگر در اتم هیدروژن، الکترون از لایه الکترونی پنجم به لایه الکترونی اول منتقل شود، چند پرتو می‌تواند منتشر شود که طول موج آن‌ها بیشتر از ۷۰۰ نانومتر باشد؟

۲) ۴

۳) ۳

۴) ۲

۵) ۱

۱۱۴- عنصر X دارای دو ایزوتوپ  $X^{Z+5}$  و  $X^{Z+7}$  است. اگر فراوانی ایزوتوپ سبک‌تر به فراوانی ایزوتوپ سنگین‌تر برابر با  $2/125$  و جرم اتمی میانگین برابر با  $62/64 amu$  باشد، عنصر X در چندمین خانه جدول قرار دارد؟ (جرم هر پروتون و هر نوترون را برابر با  $1 amu$  در نظر بگیرید).

۲۷) ۴

۳۰) ۳

۲۸) ۲

۲۹) ۱

۱۱۵- یک کره توپر مسی که قطر آن  $4 cm$  است، شامل چه تعداد اتم Cu است؟ ( $\pi = 3$ )

۵)  $3.14 \times 10^{24}$ ۲)  $2.69 \times 10^{24}$ ۳)  $7.152 \times 10^{24}$ ۴)  $3.776 \times 10^{24}$ 

۱۱۶- مخلوطی از کربن و گوگرد به جرم  $3/0$  گرم به طور کامل می‌سوزد و مخلوطی از  $SO_2$  و  $CO_2$  با جرم  $9/2$  گرم به دست می‌آید. درصد جرمی گوگرد در مخلوط اولیه چقدر بوده است؟ ( $C=12, S=32: g/mol^{-1}$ )

۸۳) ۴

۱۷) ۳

۶۴) ۲

۳۶) ۱

۱۱۷- یک سنگ معدن مس که شامل  $38\%$  جرمی مس (I) سولفید است با هوایی که درصد حجمی اکسیژن در آن  $22\%$  است، حرارت داده می‌شود و طی آن فلز مس و گاز گوگرد دی‌اکسید به دست می‌آید. برای تبدیل یک تن از این سنگ معدن به مس، به تقریب چند متر مکعب هوا در شرایط STP لازم است؟ ( $Cu=64, S=32: g/mol^{-1}$ )

۳۰) ۴

۳۳۰) ۳

۲۴۲) ۲

۳۰۰) ۱

۱۱۸- در محلولی از نمک سدیم سولفات، درصد جرمی یون سدیم برابر با  $1/15$  است. غلظت نمک سدیم سولفات در این محلول برحسب ppm کدام است؟ ( $O=16, Na=23, S=32: g/mol^{-1}$ )

۳۵۵۰۰) ۴

۳۵۵۰) ۳

۷۱۰۰۰) ۲

۷۱۰۰) ۱

۱۱۹- اتم عنصر X دارای ۱۵ الکترون با  $=2$  است. در آرایش الکترونی آن چند زیرلایه اشغال شده از الکترون وجود دارد؟

۱۰) ۴

۱۱) ۳

۸) ۲

۹) ۱

۱۲۰- اتم چه تعداد از عنصرهای زیر دارای دو الکترون ظرفیتی است؟

- فراوان‌ترین عنصر سازنده زمین

- نخستین عنصر ساخت بشر

- عنصری که در خانه ۳۸ ام جدول دوره‌ای جای دارد.

- عنصر X  $^{200}$  که تفاوت شمار الکترون‌ها و نوترون‌های آن برابر با  $40$  است.

۴) ۴

۳) ۳

۲) ۲

۱) ۱

توجه: داوطلب گرامی، می توانید به سوالات ۱۲۱ تا ۱۳۰ درس شیمی (۳) به صورت اختصاری پاسخ دهید.

## شیمی (۳)

۱۲۱- نوعی خد اسید که درصد جرمی جوش شیرین و آلومنیوم هیدروکسید در آن به ترتیب برابر  $37/8$  و  $19/5$  است، مصرف می شود تا pH اسید معده را از  $۲/۴$  به  $۳/۷$  برساند. اگر حجم اسید معده ۳ لیتر فرض شود، چند میلی گرم از این خد اسید لازم است؟

$$(Na=23, H=1, Al=27, O=16, C=12; g/mol^{-1})$$

۶۳۰ (۴)

۷۴۰ (۳)

۸۲۰ (۲)

۹۵۰ (۱)

۱۲۲- غلظت تعادلی در محلولی از فورمیک اسید، ۵ برابر غلظت تعادلی در محلولی از هیدروسیانیک اسید است. تفاوت pH این دو محلول کدام است؟

$$(K_a(HCOOH)=1/8 \times 10^{-4}, K_a(HCN)=4/9 \times 10^{-10}), (\log 3 \approx 0.5, \log 7 \approx 0.85)$$

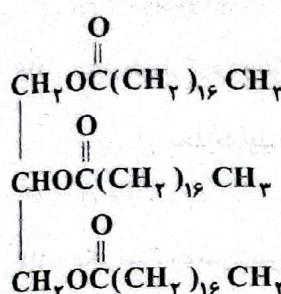
۳/۱۵ (۴)

۲/۱۵ (۳)

۴/۸۵ (۲)

۳/۸۵ (۱)

۱۲۳- ساختار زیر یکی از اجزای سازنده ..... را نشان می دهد که تفاوت شمار اتم های هیدروژن دو مولکول آن برابر با ..... است.



(۱) اسیدهای چرب - ۲۸

(۲) اسیدهای چرب - ۲۷

(۳) چربی ها - ۲۸

(۴) چربی ها - ۲۷

۱۲۴- ۳۰ میلی لیتر محلول هیدروکلریک اسید با  $pH=2/7$  را با  $۲۰$  میلی لیتر محلول هیدروکلریک اسید با  $pH=2/3$  مخلوط کرده و سپس به  $۵$  میلی لیتر از آن، مقدار کافی نقره نیترات اضافه می کنیم. جرم رسوب تولید شده چند میلی گرم است؟

$$(N=14, O=16, Ag=108, Cl=35/5:g/mol^{-1})$$

۲/۸۷۰ (۴)

۳/۴۴۴ (۳)

۵/۷۴۰ (۲)

۲/۲۹۶ (۱)

۱۲۵- غلظت محلولی از استیک اسید برابر  $۲$  مولار است. چند میلی لیتر از این محلول شامل  $1/8 \times 10^{-5}$  یون است؟ ( $K_a = 1/8 \times 10^{-5}$ )

۵۰ (۴)

۲۵ (۳)

۱۰۰ (۲)

۲۰۰ (۱)

۱۲۶- چه تعداد از عبارت های زیر درست است؟

(آ) انحلال پذیری اتیلن گلیکول در آب، بیشتر از انحلال پذیری اتانول در آب است.

(ب) بخش کاتیونی صابون مانند پلی بین چربی و آب قرار می گیرد و موجب پاک کردن چربی می شود.

(پ) میزان چسبندگی لکه های چربی روی پارچه های پلی استری، بیشتر از پارچه های نخی است.

(ت) در صابون جامد همانند صابون های مایع و پاک کننده های غیرصابونی، بار کاتیون برابر با بار آنیون است.

۱ (۳)

۲ (۲)

۲ (۱)

۴ (۴)

۱۲۷- می خواهیم pH دو دسی لیتر محلول پتاس از  $۱۳/۳$  به  $۱۱/۶$  برسد. برای این کار به چند دسی لیتر محلول هیدروبرمیک اسید با  $pH=1/4$  نیاز است؟

۱/۲۲ (۴)

۱/۱۲ (۳)

۹/۸ (۲)

۸/۹ (۱)

شیمی ۱۳

۱۲۸- چهار دسی لیتر محلول  $۰\cdot۰۴$  مولار کلسیم کلرید با مقدار کافی از یک صابون جامد واکنش داده و در نتیجه  $۶\cdot۲۶۴$  گرم رسوب تشکیل شده است. اگر بازده واکنش  $۷۵\%$  باشد، هر واحد فرمولی از صابون شامل چند اتم است؟ (زنگیر هیدروکربنی در صابون، سیرشده است).

$$(H=1, C=12, O=16, Ca=40:g/mol^{-1})$$

۴۷ (۲)

۵۳ (۴)

۴۴ (۱)

۵۰ (۳)

۱۲۹- به  $۲۰۰$  میلی لیتر محلول هیدروبیدیک اسید با  $pH = ۱$ ، چند میلی لیتر محلول استرانسیم هیدروکسید با  $pH = ۱۳$  اضافه کنیم تا محلول حاصل، خشی باشد؟

۱۰ (۴)

۲۰ (۳)

۱۰۰ (۲)

۲۰۰ (۱)

۱۳۰- باران اسیدی حاوی دو نوع اسید است که در باران معمولی وجود ندارد. این اسیدها در چه تعداد از موارد زیر یکسانند؟

• شمار اتم‌های هیدروژن در فرمول شیمیایی

• شمار اتم‌های اکسیژن در فرمول شیمیایی

• شمار پیوندهای دوگانه در ساختار لوویس

۲ (۴)

۲ (۳)

۱ (۲)

۱) صفر

تاریخ آزمون

جمعه ۱۴۰۳/۰۶/۳۰

# سوالات آزمون

## دفترچه شماره (۳)

### دوره دوم متوسطه

### پایه دوازدهم تجربی

شماره داوطلبی:	نام و نام خانوادگی:
مدت پاسخگویی: ۶۰ دقیقه	تعداد سوال: ۵۵

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

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال				وضعیت پاسخگویی	شماره سوال از	مدت پاسخگویی
		نا	از	نا	از			
۱	ریاضی (۲)	۱۵				اجباری	۱۴۵	۱۳۱
	ریاضی (۱)	۱۵				اجباری	۱۶۰	۱۴۶
	ریاضی (۳)	۱۰				اختیاری	۱۷۰	۱۶۱
۲	زمین‌شناسی	۱۵				اجباری	۱۸۵	۱۷۱

## ریاضیات



## ریاضی (۲)

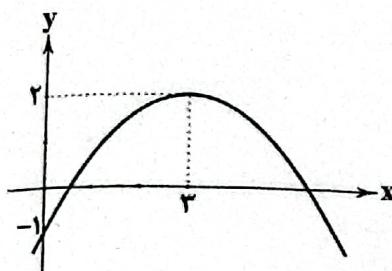
۱۳۱ - معادله خطی که بر خط  $2y + x = 2$  عمود بوده و خط  $y - 3x = 6$  را روی محور طولها قطع کند، کدام است؟

$$y = 2x + 4 \quad (4)$$

$$y = 2x - 4 \quad (3)$$

$$y = -2x + 4 \quad (2)$$

$$y = -2x - 4 \quad (1)$$



۱۳۲ - معادله مربوط به تابع زیر، کدام است؟

$$3y = -x^2 - 6x - 3 \quad (1)$$

$$3y = -x^2 + 6x - 3 \quad (2)$$

$$y = -x^2 - 6x - 1 \quad (3)$$

$$y = -x^2 + 6x - 1 \quad (4)$$

۱۳۳ - نقطه P روی ضلع AC از مثلث ABC، از اضلاع AB و BC به یک فاصله است. کدام گزینه همواره صحیح است؟

(۱) نیمساز زاویه B است.

(۲) ارتفاع وارد بر AC است.

(۳) میانه وارد بر AC است.

(۴) عمودمنصف BP است.

۱۳۴ - محیط مثلثی به طول اضلاع a، b و c برابر ۹۰ واحد است. در مورد اضلاع این مثلث داریم:  $\frac{3a+c}{3a-c} = 5$  و  $\frac{3a+b}{b} = \frac{a}{2}$  و اندازه بزرگ‌ترین ضلع این مثلث کدام است؟

$$48 \quad (4)$$

$$36 \quad (3)$$

$$24 \quad (2)$$

$$18 \quad (1)$$

۱۳۵ - تعداد جواب معادله  $\sqrt{x+2} - \sqrt{2x-3} = 1$  کدام است؟

(۱) صفر

(۴) بی‌شمار

۲۳

۱۲

۱۱

۱۳۶ - اگر تابع  $f(x) = \begin{cases} (a-1)x+3 & x > 0 \\ a+1 & x \leq 0 \end{cases}$  کدام است؟

$$\frac{1}{2} \quad (4)$$

$$-2 \quad (3)$$

$$-1 \quad (2)$$

$$1 \quad (1)$$

۱۳۷ - اگر  $[x] = f(x) = g(x) = \sqrt{x+1}$  باشد، دامنه تابع  $f$  شامل چند عدد طبیعی نیست؟ ([ ] نماد جزو، صحیح است.)

(۴) شامل همه اعداد طبیعی است.

(۳) بی‌شمار

۲۲

۱۱

۱۳۸ - دامنه تعریف تابع  $f(x) = \sqrt[3]{x^3 - 5x^2}$  کدام است؟

(۱)  $[0, +\infty)$

(۴)  $[0, 5]$

$[5, +\infty) \cup \{0\}$

$[0, +\infty)$

۱۱

۱۳۹ - نمودار تابع  $y = -\cos\left(\frac{3x}{2}\right)$  در کدام نقاط از بازه  $[-\pi, 2\pi]$  حداقل مقدار خود را اختیار می‌کند؟

$$\frac{5\pi}{3} \text{ و } \frac{\pi}{3} \quad (4)$$

$$\frac{5\pi}{2} \text{ و } \frac{\pi}{2} \quad (3)$$

$$2\pi \text{ و } 0 \quad (2)$$

$$0 \text{ صفر و } \frac{4\pi}{3} \quad (1)$$

۱۴۰ - حاصل  $\frac{\sin 2\pi + \cos \frac{3\pi}{2} - \cos \frac{5\pi}{2}}{\tan \frac{\pi}{4} - \sin \frac{\pi}{3}}$  برابر با کدام گزینه است؟

(۴) صفر

۴۳

۲۲

$\frac{1}{1-\sqrt{3}} \quad (1)$

-۱۴۱ - اگر  $f(x) = ax^3$  و  $f(-3) = \frac{1}{3}$  باشد، مقدار  $(-3)^3$  کدام است؟

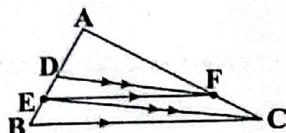
۱ (۴)

۹ (۳)

۳ (۲)

۱ (۱)

-۱۴۲ - در مثلث  $ABC$ ،  $AB = 3BE = 6$  می‌باشد. از نقطه  $E$  روی ضلع  $AB$  پاره خط  $EF$  را موازی  $BC$  و سپس پاره خط  $FD$  را موازی  $EC$  رسم می‌کنیم. طول  $BD$  چقدر است؟



۱ (۱)

۱۰ (۲)

۴ (۳)

۱۴ (۴)

-۱۴۳ - حاصل  $\lim_{x \rightarrow \frac{\pi}{4}} \frac{\sin 2x + \tan x}{2 \cos^2 x + 1}$  کدام است؟

۱ (۴)

۱ (۳)

۴ (۲)

۲ (۱)

-۱۴۴ - اگر تابع  $f(x) = \begin{cases} -2x+a & x \geq 1 \\ x^2+3x & x < 1 \end{cases}$  پیوسته نباشد، حدود  $a$  کدام است؟

a ≠ 6 (۴)

a = 4 (۳) فقط

a ≠ 4 (۲)

a = 6 (۱) فقط

-۱۴۵ - اگر  $\lim_{x \rightarrow a^+} [ -x ]$  باشد، حاصل  $[ -x ]$  کدام است؟ ([ نماد جزء صحیح است).)

-1 (۴)

-3 (۳)

-2 (۲)

۱ (۱) صفر

### ریاضی (۱)

-۱۴۶ - اگر  $A_n = [(-1)^n, n]$  باشد، حاصل چند عدد صحیح است؟

۵ (۴)

۴ (۳)

۳ (۲)

۲ (۱)

-۱۴۷ - کدام گزینه در مورد مجموعه  $\{1, \{1, 2\}, \{1\}, \{3, 1\}, \{1, 1\}\}$  درست است؟

{1, {1}} \in A (۴)

\{1, 1, 3\} \in A (۳)

3 \in A (۲)

۱ (۱) عضو دارد.

-۱۴۸ - کدام یک از مجموعه‌های زیر متناهی است؟

۴) اعداد اعشاری بین ۰/۰ و ۰/۵ (۴)

\{2x | x \in \mathbb{Z}, x &lt; 2\} (۳)

\{n \in \mathbb{Z} | \frac{1}{n} \in \mathbb{N}\} (۲)

۱) اعداد صحیح محدود کامل

-۱۴۹ - در یک دنباله هندسی مثبت با قدر نسبت  $\frac{1}{3}$ ، اختلاف جمله دوم و پنجم برابر ۲ است. جمله اول دنباله کدام است؟

\frac{22}{7} (۴)

۴ (۳)

\frac{22}{9} (۲)

۱۶ (۱)

-۱۵۰ - خطی که بر خط  $y + \sqrt{3}x + 4 = 0$  عمود است، با جهت مثبت محور  $X$  ها چه زاویه‌ای می‌سازد؟

۹۰° (۴)

60° (۳)

45° (۲)

30° (۱)

-۱۵۱ - مقدار کدام گزینه از بقیه بزرگ‌تر است؟

\cos 20° (۴)

\sin^2 25° + \sin^2 65° (۳)

\sin 45° + \cos 30° (۲)

\tan 80° (۱)

- ۱۵۲ - اگر  $\frac{1+\tan\theta}{1+\cot\theta} = \frac{2\sin\theta+4\cos\theta}{2\cos\theta-4\sin\theta}$  باشد، حاصل کدام است؟
- ۶/۴ (۴)      -۴/۸ (۳)      ۶/۴ (۲)      ۴/۸ (۱)
- ۱۵۳ - حاصل  $\frac{5\sqrt{x}-\sqrt{-125}}{\sqrt{10}}$  کدام است؟ ( $x > 0$ )
- $5\sqrt{2}$  (۲)       $\sqrt{2}/5$  (۳)       $\sqrt{2}$  (۲)       $\sqrt{5}$  (۱)
- ۱۵۴ - اگر معادله  $2mx^2 - 2x = mx - 1$  دارای دو ریشه برابر باشد، ریشه معادله کدام است؟
- ۲ (۴)      ۲ (۳)       $\frac{1}{2}$  (۲)       $-\frac{1}{2}$  (۱)
- ۱۵۵ - اگر یکی از ریشه‌های معادله درجه دوم  $-ax^2 + 8 = 0$ ، دو برابر ریشه دیگر و مجموع ریشه‌ها منفی باشد، ریشه کوچک‌تر معادله کدام است؟
- ۶ (۱)      -۴ (۲)      -۳ (۳)      -۱ (۴)
- ۱۵۶ - دامنه عبارت گویای  $f(x) = \frac{-2x+1}{x^2+mx+m}$  برابر  $\mathbb{R}$  است. حدود  $m$  کدام است؟
- ۴ <  $m$  < -۲ (۴)      ۲ <  $m$  < ۸ (۳)      -۱ <  $m$  < ۲ (۲)       $0 < m < 4$  (۱)
- ۱۵۷ - جواب دستگاه نامعادلات  $\begin{cases} -2x+1 > -5 \\ 3x+4 \leq 2 \end{cases}$  کدام است؟
- $x < -3$  (۴)       $\emptyset$  (۳)       $x \leq -\frac{2}{3}$  (۲)       $-\frac{2}{3} \leq x < 3$  (۱)
- ۱۵۸ - کدام تابع زیر وجود ندارد؟
- (۱) تابعی با دامنه  $\{1, 0\}$  و برد  $\{0\}$   
 (۲) تابعی با برد  $\{0\}$  و دامنه نامتناهی  
 (۳) تابعی با برد  $\{0\}$  و دامنه  $\{1, 2\}$
- ۱۵۹ - برد تابع  $y = -x^3 - 4x + 2$  کدام است؟
- [۲,  $+\infty$ ] (۴)      [۶,  $+\infty$ ] (۳)      (- $\infty$ , ۶] (۲)      (- $\infty$ , -۲] (۱)
- ۱۶۰ - اگر  $f$  یک تابع ثابت و  $g$  یک تابع همانی با دامنه‌های  $\mathbb{R}$  و  $g(-1) + g(2) = 3$  باشد، حاصل  $(f \circ g)(4) + g(f(4))$  کدام است؟
- ۵ (۴)      ۸ (۳)      ۱۷ (۲)      ۳۲ (۱)

توجه: داولطلب گرامی، می‌توانید به سؤالات ۱۶۱ تا ۱۷۰ درس ریاضی (۳) به صورت اختیاری پاسخ دهید.

### ریاضی (۳)

- ۱۶۱ - تابع  $g(x) = \begin{cases} 2x+5 & x \leq -2 \\ 3x-2 & x \geq 1 \end{cases}$  روی دامنه خود چگونه تابعی است؟
- ۴) نزولی اکید      ۳) نزولی      ۲) صعودی اکید      ۱) صعودی
- ۱۶۲ - اگر عرض نقاط تابع  $f(x) = g(x) = \frac{m^2+1}{5}$  دو برابر عرض نقاط تابع  $f(x)$  باشد، در این صورت طول نقاط  $f(x)$  چند برابر طول نقاط  $(f \circ g)(x)$  است؟
- ۵ (۴)      ۳ (۳)      ۲ (۲)      ۴ (۱)
- ۱۶۳ - حدود  $k$  کدام باشد تا تابع  $g(x) = |x^2 - k + 2|$  محور  $x$  را در چهار نقطه قطع کند؟
- (۱, ۳) (۴)      (۲, ۳) (۳)      (۰, ۳) (۲)      (۲, ۴) (۱)

$$f(x) = \log_{\varphi} \left( \frac{\varphi^x + 1}{\varphi^x - 1} \right)$$

کدام است؟

$-f(-x)$  (۱)

$-f(x)$  (۲)

$f(-x)$  (۳)

$f(x)$  (۴)

اگر تابع  $y = |x-1| + 3x+1$  باشد، حدود کدام است؟

$|a| > \frac{1}{\varphi}$

$|a| > 1$  (۱)

$|a| > \frac{1}{\varphi}$  (۲)

$|a| < 1$  (۳)

$$g(x) = \begin{cases} 1 & x \geq 0 \\ x & x < 0 \end{cases}, f(x) = x^r + 1$$

باشد، برد  $(fog)(x)$  کدام است؟

$\{x, 1\}$  (۱)

$\{1, x\}$  (۲)

$\{x, 1\}$  (۳)

$\{x, 1\}$  (۴)

اگر  $\{y\}$  حاصل‌ضرب اعضای سره تابع  $g(x)$  برای  $x \in \mathbb{N}, x \leq 4$  باشد،

نمودار  $g(x)$  چقدر است؟

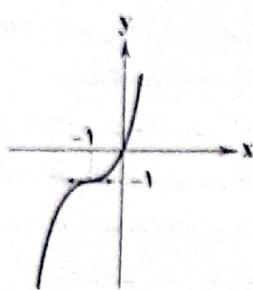
-۲ (۱)

-۴ (۲)

۲ (۳)

۴ (۴)

نمودار  $f(x) = a(x+b+1)^r - 27a$  صورت شکل زیر است. طول نقطه برخورد تابع  $g(x) = c(x+\epsilon)^r$  با محور  $x$  کدام است؟



۱ (۱)

-۱ (۲)

۰ (۳) صفر

۲ (۴)

اگر تابع  $f(x) = ax^r - \frac{a+r}{r} (x^r - 1)$  اکیداً نزولی باشد، حدود  $a$  کدام است؟

$(1, +\infty)$  (۱)

$(-\frac{r}{r+1}, +\infty)$  (۲)

$(-\infty, 1)$  (۳)

$(-\infty, -\frac{r}{r+1}) \cup (1, +\infty)$  (۴)

نمودار تابع  $y = (x-1)^r + 6x^r$  از کدام ناحیه نمی‌گذرد؟

۴) چهارم

۳) سوم

۲) دوم

۱) اول



## زمین‌شناسی

- ۱۷۱- در صورتی که ..... ، انرژی زمین‌لرزه به صورت امواج لرزه‌ای، آزاد می‌شود.
- (۱) تنش از مقاومت سنگ بیشتر باشد
  - (۲) تنش ناگهانی باشد
  - (۳) میزان تنش زیاد باشد
  - (۴) میزان تنش متغیر باشد

- ۱۷۲- از کانی رس در ساخت کدام مورد استفاده نمی‌شود؟
- (۱) پودر بچه
  - (۲) قرص مسکن
  - (۳) گرم ضد آفتاب
  - (۴) آنتی‌بیوتیک

- ۱۷۳- اهمیت آتش‌نشان‌ها در کشور ایسلند از چه نظر است؟
- (۱) تشکیل خاک حاصلخیز
  - (۲) انرژی زمین‌گرمایی
  - (۳) تشکیل رگه‌های معدنی

- ۱۷۴- کدام عامل در سده نوزدهم در بخش شمالی آمریکا موجب کاهش شدید عنصر ید در خاک آن نواحی شد؟
- (۱) ذوب پنجال‌ها
  - (۲) وراث شدید باد و فرسایش خاک
  - (۳) فوران آتش‌نشان و تشکیل ابرهای غلیظ و کاهش دما
  - (۴) آنتی‌بیوتیک

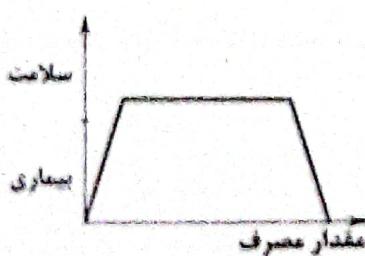
- ۱۷۵- لاپیلی به ..... می‌گویند.

- (۱) سنگ‌های جامد حاصل از گذارهای برتاب شده از آتش‌نشان
- (۲) تفرهای بین ۲ تا ۳۲ میلی‌متر
- (۳) ذرات جامد بین ۲ تا ۳۲ میلی‌متر حاصل از انجام گذارهای
- (۴) ذرات دوکی‌شکل برتاب شده از دهانه آتش‌نشان

- ۱۷۶- هر یک از موارد زیر نشانه مقدار زیاد کدام عنصر در بدن است؟ (به ترتیب)
- (الف) ایجاد لکه‌های تیره در دندان
  - (ب) سخت شدن گف دسته‌ها
  - (ج) خشکی استخوان‌ها

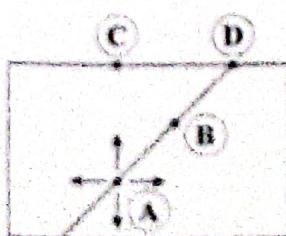
- (۱) فلور - سرب - جیوه
- (۲) جیوه - روی - فلور

- ۱۷۷- نمودار زیر، تأثیر کدام عنصر را در بدن انسان نشان می‌دهد؟



- (۱) روی و سلیم
- (۲) فلور و روی
- (۳) جیوه و فلور
- (۴) کادمیم و آرسنیک

- ۱۷۸- در شکل زیر بیشترین خسارت و تشکیل امواج لاو زمین‌لرزه در کدام نقاط است؟



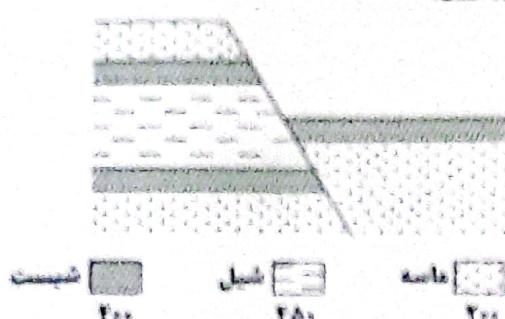
- (۱) B, C
- (۲) C, A
- (۳) B, D
- (۴) C, C

- ۱۷۹- شخصی برای درمان بیماری خود، مقدار زیادتر از حد مجاز دارو مصرف کرده و دچار کم خونی شده است، بیماری وی کدام است؟

- (۱) سبلیکوپسیس
- (۲) پلوسیسم
- (۳) صعف دستگاه ایمنی

- ۱۸۰- وجود مقدار زیادی کانی اوریسان در سنگ‌های یک منطقه می‌تواند در برخی کدام بیماری مؤثر باشد؟

- (۱) شاخی شدن گف دست و پا
- (۲) اسید به دستگاه حسی
- (۳) کوتاهی قد
- (۴) خشکی غضروفها



۱۴۲- مدلول زیر مذکور را با چیز مخصوصه خواسته (آنکه این مقوله را در چیزی بخواهد) شنیده است

- (۱) نایونیس - خالقی  
 (۲) نایونیس - خالقی  
 (۳) نایونیس - مخلکوس  
 (۴) نایونیس - مخلکوس

(معلمون حمال احمد) ٤٦

1

5A

三

۱۸۲- در زمین لرستان مخصوصی گه ...، فرات را در بک، مدبار دایره‌ای شکل به ازتعاشی در می‌آورد.

- ۱) پس از امواج دروغی رعنای لوزه نکت می شود  
 ۲) تأثیر آن از محفل به سطح رعنای گاسته می شود  
 ۳) در گلخانه زخم لوزه نولید می شود

۱۸۴- یکین مناطقی که خطر بیماری های ناشی از مخضو ارستیک وجود دارد، در کدام شاخه صورت میگیرد؟

- ۱) پترولولای  
۲) زمین‌سازی پژوهشگی

<sup>۱۸۴</sup>- مصرف گیاهانی که در خاک‌های حاوی رزی زیاد رشد کردند معکن است گدام سعاء‌ها با عصاره‌شدن آورده‌اند.

- ۱) آسیب به دستگاه ایمنی - اینایی اینایی  
 ۲) دیابت - حشکی استخوان ها

۱) آسیب به دستگاه ایمنی - اینایی اینایی  
 ۲) کم خونی - آسیب به دستگاه ایمنی  
 ۳) کم خونی - اینایی اینایی

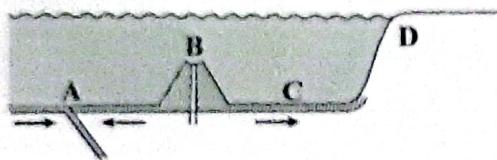
<sup>۱۸۵</sup>- در شکل زیر که بخشی از بستر اقیانوسی را نشان می دهد در گدام یک از نقاط، پوسته اقیانوسی تشکیل می گردد؟

A (1)

B (x)

C (T)

D (F)



دانلود رایگان تمام آزمون های آزمایشی

در کانال تلگرام ما :



# آزمایش آزمون

[t.me/Azmoonha\\_Azmayeshi](https://t.me/Azmoonha_Azmayeshi)



فرهنگ  
محله آموزش فرهنگی

حاج  
سنت

سازمان آموزش شور



آزمون



زبان‌آموز

تولید

خدمات زبان

کاح آزمودهای سوابق



join us ...

تاریخ آزمون

۱۴۰۳/۰۶/۳۰

# پاسخنامه آزمون

## دفترچه شماره (۴)

### دوره دوم متوسطه

### پایه دوازدهم تجربی

شماره داوطلبی:	نام و نام خانوادگی:
مدت پاسخگویی: ۲۰۰ دقیقه	تعداد سوال: ۱۸۵

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

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال	وضعیت پاسخگویی	شماره سوال از تا	مدت پاسخگویی
۱	زیست‌شناسی (۲)	۲۰	اجباری	۱	۵۰ دقیقه
	زیست‌شناسی (۱)	۲۰	اجباری	۲۱	
	زیست‌شناسی (۳)	۱۰	اختیاری	۴۱	
۲	فیزیک (۲)	۱۵	اجباری	۵۱	۵۰ دقیقه
	فیزیک (۱)	۱۵	اجباری	۶۶	
	فیزیک (۳)	۱۰	اختیاری	۸۱	
۳	شیمی (۲)	۱۵	اجباری	۹۱	۴۰ دقیقه
	شیمی (۱)	۱۵	اجباری	۱۰۶	
	شیمی (۳)	۱۰	اختیاری	۱۲۱	
۴	ریاضی (۲)	۱۵	اجباری	۱۳۱	۴۵ دقیقه
	ریاضی (۱)	۱۵	اجباری	۱۴۶	
	ریاضی (۳)	۱۰	اختیاری	۱۶۱	
۵	زمین‌شناسی	۱۵	اجباری	۱۷۱	۱۵ دقیقه

## بررسی موارد

- الف) فقط در ارتباط با زامه‌ها و دانه‌های گرده نارس به درستی بیان شده است.
- ب) فقط در ارتباط با زامه‌ها، یاخته تخمزاً و یاخته دوهسته‌ای به درستی بیان شده است.
- ج) ساختارهای چهارکروماتیدی در میوز ۱ تشكیل می‌شوند. فقط یاخته‌های ۲۱ راینده در گیاه آبالو توانایی میوز دارند، بنابراین دانه‌های گرده نارس و یاخته‌های حاصل از میوز یاخته بزرگ خورش، محصول میوز می‌باشد.
- د) فقط یاخته‌های حاصل از میوز ۱ در کیسه گرده و در بافت خورش تمحک که هنوز میوز ۲ را انجام نداده‌اند، تکlad (هابلوید) بوده و کروموزوم‌های دوکروماتیدی دارند.

۴ مراحل زایمان طبق متن کتاب زیست‌شناسی<sup>(۲)</sup> به ترتیب شمل:

- ۱- پاره شدن کیسه آمنیون
  - ۲- انقباض ماهیچه‌های دیواره رحم
  - ۳- افزایش انقباض‌های رحم به دنبال بازخورد مثبت اکسی‌توسین
  - ۴- خروج جنین (به طور طبیعی، ابتدا سر و سپس بقیه بدن)
  - ۵- خروج سایر اجزای جنین (جفت و اجزای مرتبط با آن)
- دقت کنید که کیسه آمنیون در تغذیه و حفاظت جنین نقش دارد. طبق متن صورت سؤال، ما باید به دنبال مرحله (۲) در گزینه‌ها باشیم. هر عنصر زایمان نقش اساسی دارند. از جمله اکسی‌توسین که ماهیچه‌های دیواره رحم را تحریک می‌کند، تا انقباض آغاز شود. شروع انقباض ماهیچه‌های رحم (مرحله (۲)) با دردهای زایمان (تحریک گیرنده‌های سازش‌ناپذیر) همراه است.

## بررسی سایر گزینه‌ها:

- ۱) سر جنین باعث پاره شدن کیسه آمنیون می‌شود. در مرحله (۴)، این اندام از رحم (نوعی اندام گلایی شکل) خارج می‌شود.
- ۲) با افزایش انقباضات، ترشح اکسی‌توسین (هormone که از بخش بین هیپوفیز پسین ترشح می‌شود) بازخورد مثبت افزایش یافته و این اتفاقها مربوط به مرحله (۳) است.
- ۳) تمایز جفت، ۹ هفته طول می‌کشد (تمایز جفت از هفته دوم شروع می‌شود ولی تا هفته دهم ادامه دارد؛ بشماری میشه ۹ تا). در مرحله آخر زایمان، جفت و سایر اجزای مرتبط با آن از رحم خارج می‌شوند.

## ۶ ۴ گیاهانی که دارای گلی فاقد رنگ‌های درخشان و بوهای قوی و شیرهاند، توسط باد گردنه‌افشانی می‌شوند.

## بررسی سایر گزینه‌ها:

- ۱) مطابق با متن صفحه ۱۲۹ کتاب زیست‌شناسی<sup>(۲)</sup> صحیح است.
- ۲) گیاهانی که شبانه گرده‌افشانی می‌شوند، به دلیل مشخص نبودن رنگ آن‌ها باید بوهای قوی داشته باشند تا بتوانند جانورانی مانند خفاش را در شب جذب خود کنند.
- ۳) گیاهانی که گل‌های فراوان با اندازه‌های کوچک تولید می‌کنند، فاقد رنگ‌های درخشان، بوهای قوی و شیرهاند و توسط باد گردنه‌افشانی می‌شوند.

## بررسی شناسی

## ۱

- ۴ در تارهای ماهیچه‌ای نوع تند، تعداد میتوکندری‌ها کمتر است. این تارها بیشتر ابرزی خود را از راه تنفس بی‌هوایی (در عدم حضور اکسیژن) به دست می‌آورند.
- بررسی سایر گزینه‌ها:**
- (۱) تارهای نوع تند مقدار ریگ‌دانه قرمز (میوگلوبین) کمتری دارند و چون بیشتر ابرزی خود را از راه تنفس بی‌هوایی به دست می‌آورند، مقدار زیادی لاکاتات تولید می‌کنند.
- (۲) در تارهای نوع کند، فعالیت آنزیم تجزیه‌کننده ATP کمتر است. این تارها سرعت انقباض پایینی دارند.

- (۳) در تارهای نوع کند، سرعت آزاد شدن یون‌های کلسیم از شبکه آندوبلاسمی کمتر است. تعداد این تارها با ورزش کردن افزایش می‌یابد.
- ۲** بسیاری از آغازیان پریاخته‌ای، قارچ‌های پریاخته‌ای، گیاهان و زیبور نر از طریق تقسیم می‌توزند، یاخته جنسی تولید می‌کنند. در همه جانداران مولکول‌های شیمیایی مانند آنزیم‌ها و وجود دارند که به مولکول‌های اختصاصی خود یعنی مولکول‌های پیش‌ماهه متصل می‌شوند.
- بررسی سایر گزینه‌ها:**
- (۱) فقط در ارتباط با زیبور نر به درستی بیان شده است.
- (۲) گروهی از یاخته‌های گیاهان فاقد هسته هستند، مانند یاخته آبکشی بالغ.
- (۴) در ارتباط با زیبور نر به درستی بیان نشده است، زیرا جانوران نشاسته ذخیره نمی‌کنند، گلیکوژن ذخیره می‌کنند.

- ۳** صورت سؤال اشاره به گیاهان نهان‌دانه دارد. از آمیزش یکی از زامه‌ها با یاخته تخمزاً، تخم اصلی تشكیل می‌شود. این تخم به رویان نمو می‌یابد. زمامه دیگر با یاخته دوهسته‌ای آمیزش می‌یابد که نتیجه آن تشكیل تخم ضمیمه است. تخم ضمیمه با تقسیم‌های متوالی بافتی به نام درون دانه (آندوسپرم) را ایجاد می‌کند. این بافت از یاخته‌های پاراشیمی ساخته شده و ذخیره غذایی برای رشد رویان است. همین طور که دیدید، دو لفاح رخ می‌دهد، به همین علت گفته می‌شود که نهان‌دانگان لفاح مضاعف یا دوتایی دارند.
- بررسی سایر گزینه‌ها:**
- (۱) یاخته‌های روپوست در ریشه پوستک ندارند. پوستک از ترکیبات لیپیدی ساخته شده است.

- (۲) در یاخته‌های گیاهی مرده، دیواره تنها بخش باقی مانده از یاخته گیاهی است. یاخته‌های مرده، پروتوبلاست ندارند.
- (۳) یاخته کوچک‌تر دانه گرده رسیده، یاخته رایشی می‌باشد و درون لوله گرده (نه پساک) با تقسیم می‌توزند، اسپرم‌هایی را تولید می‌کند که هر کدام، یک مجموعه کروموزومی دارند.

- ۴** همه موارد به درستی بیان شده‌اند. گل آبالو نوعی گل دوجنسی است. یاخته‌های تکلادی که در یک گل دوجنسی یافت می‌شوند، شامل یاخته‌های حاصل از میوز ۱ در کیسه گرده و بافت خورش، گرده‌های نارس، یاخته رایشی، یاخته رویشی، زامه‌ها، یاخته باقی مانده از میوز یاخته زاینده بافت خورش و یاخته‌های کیسه رویانی هستند.

**۱۰** هیچ کدام از موارد، عبارت سؤال را به درستی تکمیل نمی‌کند.

#### بررسی موارد:

(الف) یاخته‌های کشیده طبیعی توانایی ترشح هر دو نوع اینترفرون را دارند، اما فقط اینترفرون نوع دو باعث فعال کردن درشت‌خوارها می‌شود.

(ب) تروفیل‌ها نیز همانند سایر بیگانه‌خوارها قادر توانایی تقسیم شدن و عبور از نقاط وارسی چرخه یاخته‌ای هستند.

(ج) همه گویچه‌های سفید توانایی تراگذری و عبور از دیواره مویرگ‌ها را دارند.

(د) ماستوپسیت‌ها توانایی ترشح هیستامین دارند، اما جزو گویچه‌های سفید با سیتوپلاسم دانه‌دار طبقه‌بندی نمی‌شوند.

**۱۱** موارد «الف»، «ج» و «د» عبارت سؤال را به درستی کامل می‌کنند.

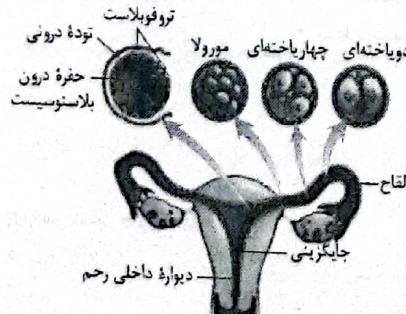
#### بررسی موارد:

(الف) پیک شیمیابی کوتاه‌برد می‌تواند از یاخته‌های غیرعصبي آزاد شوند. مانند اینترفرون نوع یک و هیستامین. این پیک‌های شیمیابی کوتاه‌برد از یاخته‌های غیرعصبي ترشح شده و بر تعدادی از یاخته‌های اطراف خود اثر می‌کنند و اغلب وارد جریان خون نمی‌شوند.

(ب) در فضای سیناپسی باید ناقل عصبی از یاخته پیش‌سیناپسی ترشح شود و ناقل عصبی نیز فقط در یاخته‌های عصبی (نه غیرعصبي) ساخته می‌شود. (ج) فضای بین عضله میان‌بند و لگن، حفره شکمی را تشکیل می‌دهد. عدد فوق‌کلیوی در این فضا قرار دارند. با توجه به این‌که بخش مرکزی فوق‌کلیه دارای ساختار عصبی است، پس در حفره شکمی، پیک شیمیابی دوربرد (هورمون) از یاخته‌های عصبی ترشح می‌شود.

(د) تجمع یاخته‌های درون‌ریز، غده درون‌ریز را تشکیل می‌دهد. یاخته‌های عصبی که هورمون ترشح می‌کنند می‌توانند کنار یکدیگر تجمع یابند و غده درون‌ریز تشکیل دهند، مانند بخش مرکزی فوق‌کلیه، هیپوتالاموس.

**۱۲** مطابق با شکل، باقی‌مانده یاخته‌های فولیکولی و جدار لقاحی در نهایت از بلاستوسیست جدا می‌شود که لایه بیرونی آن (تروفوبلاست) می‌تواند در هضم دیواره داخلی رحم نقش داشته باشدند.



#### بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) تقسیم یاخته تخم ۳۶ ساعت بعد از لقاح آغاز می‌شود.

(۲) بلاستوسیست به شکل کره توخالی است که درون آن با مایعات پر می‌شود.

(۳) بلاستوسیست دارای یاخته‌های بنیادی (تخصص‌نیافته) است.

**۷** موارد «الف» و «د» عبارت سؤال را به درستی تکمیل می‌کنند.

#### بررسی موارد:

(الف) مهره‌داران دارای دفاع اختصاصی هستند. در این جانوران، سامانه گردش خون بسته وجود داشته که برای حفظ فشار خون در سامانه گردش بسته به انقباض حفرات قلب نیازمند هستند.

(ب) در ستاره دریابی که جانور مورد مطالعه ایلیا مچنیکوف است، ساده‌ترین آبشش‌ها وجود دارد. در این جانور، یاخته‌های آمیبی مواد اطراف خود را نیز می‌خوردند و سپس این دانشمند متوجه شد که این یاخته‌ها ذرات و میکروب‌ها را نیز می‌خورند.

(ج) دقت داشته باشید که در برخی جانوران دارای اندام تخصص یافته در دستگاه تولیدمثلی، بکرزاپی وجود دارد. در بکرزاپی نیازی به جانوران هم‌گونه نبوده و خود جانور به تنها به ایجاد زاده جدید می‌پردازد.

(د) در همه جانوران (دارای اسکلت استخوانی و بدون اسکلت استخوانی) اساس حرکت مشابه بوده و برای حرکت به ساختارهای اسکلتی و ماهیچه‌ای نیاز است.

**۸** منظور گیرنده‌های درد است. برای تحریک گیرنده‌های درد احتمال بروز تخریب بافت و یا قرار گرفتن در معرض تخریب نیز کافی است.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) گیرنده‌های درد، انتهای آزاد دندرتیت می‌باشند، پس قادر پوششی از جنس بافت پیوندی هستند.

(۳) گیرنده‌های درد توانایی سازش‌پذیری ندارند.

(۴) گیرنده‌های درد در بروز سازوکارهای حفاظتی نقش دارند.

**۹** موارد «ب» و «د» درست هستند.

#### بررسی موارد:

(الف) لوله‌های رحمی محل لقاح یاخته‌های جنسی نر و ماده با یکدیگر است. واژن محل ورود یاخته‌های جنسی نر، خروج خون قاعده‌گی و هنگام زایمان طبیعی، محل خروج جنین است.

(ب) واژن محل ورود یاخته‌های جنسی نر، خروج خون قاعده‌گی و هنگام زایمان طبیعی، محل خروج جنین است. با توجه به شکل ۶ صفحه ۱۰۲ زیست‌شناسی (۲)، واژن همانند دیواره روده باریک در سطح درونی خود دارای یک سری چین خودگی است.

(ج) واژن محل ورود یاخته‌های جنسی نر، خروج خون قاعده‌گی و هنگام زایمان طبیعی، محل خروج جنین است. اگر بارداری رخ دهد، جسم زرد به فعالیت خود تا مدتی ادامه می‌دهد و با این هورمون‌ها جدار رحم و در نتیجه جنین جایگزین شده در آن حفظ می‌شود. اگر بارداری رخ ندهد، جسم زرد در اوآخر دوره جنسی تحلیل می‌رود و به جسمی غیرفعال به نام جسم سفید تبدیل می‌شود. غیرفعال شدن جسم زرد باعث کاهش استروژن و پروژسترون در خون می‌شود. کاهش این هورمون‌ها موجب ناپایداری جدار رحم و تخریب و ریزش آن می‌شود که علامت شروع دوره جنسی بعدی است، هم‌چنین توجه کنید که دیواره واژن دچار ریزش نمی‌شود.

(د) تخدمان‌ها غدد جنسی ماده‌اند که درون محوطه شکم قرار دارند و با کمک طنای پیوندی و ماهیچه‌ای به دیواره خارجی رحم متصل‌اند. هورمون‌های هیپوتالاموس، هیپوفیز پیشین و تخدمان‌ها زمان وقایع متفاوت در دستگاه تولیدمثلی زن را تنظیم می‌کنند.

## پاسخ دو زدهم تمرین

- ۳) حشرات در لوله‌های مالبیگی، مواد دفعی نیتروژن دار (اویک اسید) را در لوله گوارش می‌کنند در ماهیان غضروفی که ماهیان آب شور هستند مفتر از غدد راسترودهای، محلول نمک (سدیم کلرید) بسیار غلظت‌بیهوده (روید بعده) می‌شود، اما این ماهی‌ها از این طریق، مواد دفعی نیتروژن دار دفع نمی‌کنند.  
 ۴) نوزاد دوزیستان گردش خون بسته دارند و فاقد همولفت هستند

## ۱۶ بروزرسانی گزینه‌ها:

- ۱) و ۲) در زمان مشاهده جسم تزدیک با انقباض ماهیچه‌های جسم می‌گذرد کشیدگی تارهای اویزی کاهش یافته و عدسی قطوفتر می‌شود و همکاری افزایش می‌یابد (نادرستی گزینه (۱) و درستی گزینه (۲))  
 ۳) در زمان مشاهده جسم دور پا استراحت ماهیچه‌های جسم می‌گذرد کشیدگی تارهای اویزی افزایش می‌یابد و عدسی باریکتر می‌شود  
 ۴) ماهیچه‌های صاف فاقد خطوط نیره و روشن هستند

- ۴) در هر دو تومور خوش خیم و بد خیم، اختلال در عملکرد پا ساختار مولکول‌های دنای درون هسته اتفاق می‌افتد

## بررسی سایر گزینه‌ها:

- ۱) دقت کنید که تومور خوش خیم معمولاً آن قدر بزرگ نیست شود که به بافت‌های مجاور خود اسبی بزند، بنابراین به کار بودن واژه «ده طور حنمه» برای آن صحیح نیست و ممکن است اسبی برساند.

- ۲) تومورهای خوش خیم و بد خیم اثواب مختلفی دارند که یکی از این خوش خیم آن (یعنی نتوان گفت به طور حتم) لیبوسما نام دارد که در آن باختنه‌های چربی به صورت کنترل نشده تقسیم می‌شوند (باختنه‌های باطن چربی دارای هسته رانده شده به حاشیه می‌باشد).

- ۳) تومور بد خیم توئنایی بخش شدن در بدین را دارد که به وسیله جریان خون، یا به ویژه لند (نه حنمه با جریان لند) به بافت‌ها و نواحی دورتر حمله می‌کند

- ۲) بیشتر اثری لازم برای انقباض ماهیچه‌ها از سوختن گلوبن دست می‌آید. ورود گلوبن به هر باختنه‌ای لردها منجر به مصرف آن در تنفس باختنه‌ای نصی شود، مثلاً ورود گلوبن به باختنه‌های روده باریک به هنگام حذب آن یا مثلاً ورود گلوبن اضافی به باختنه‌های کبدی که منجر به ذخیره‌آلی به صورت گلیکوزن می‌شود.

## بررسی سایر گزینه‌ها:

- ۱) افزایش ترشح هورمون اسولین، منجر به کاهش غلطگرایی گلوبن در خون می‌شود  
 ۲) هورمون‌های ابی خیز و نورایی‌خیزین می‌توانند در افزایش گلوبن جنبه باز شدن نایزک‌ها در شش‌ها نقش داشته باشند.

- ۴) مصرف بیش از حد گلوبن، معادل با افزایش تولید  $\text{CO}_2$  و افزایش تولید آنزیم کربنیک اسیدراز خواهد بود

- ۱۹) منظور صورت سوال، مفتر میانی می‌باشد مفتر میانی، یعنی اساقه مغز است که در شوایی، بیانی و حرکت دارای نظر می‌باشد این همکن توانایی در بافت پیام‌های تولیدشده در گیرنده‌های حسی چشم و بخش خود را دارد

## بررسی سایر گزینه‌ها:

- ۱) مرکز ترشح اشک و بزان، بل مفتر است مفتر میانی در سطح بالاتر از مرکز قرار دارد

- ۲) بل افاسله بالاتر از مرکز اصلی تنظیم نفس (صلصاله)، بل مفتر نهاده گرفته است به مفتر میانی

- ۳) تقویت و پردازش اولیه اغلب پیام‌های حسی قدری به مفتر نهاده توجه می‌شود. تلاموس جزوی از ساقه مغز نیست

- ۱۲) در سیناپس‌های ایجادشده در پیازهای بوبایی مفتر انسان، باختنه‌های پیش‌سیناپسی، گیرنده‌های بوبایی و باختنه‌های پس‌سیناپسی، نورون‌های حسی هستند. نورون‌های حسی جزو بخش حسی دستگاه عصبی می‌باشند. بخش خودمختار جزو بخش حرکتی دستگاه عصبی است

## بررسی سایر گزینه‌ها:

- ۱) گیرنده‌های حس بوبایی با توجه به شکل ۱۲ صفحه ۲۱ کتاب ریست‌شناسی (۲)، دلای ساختارهای مزک‌مانند هستند که در تعامل مستقیم با مولکول‌های بودار قرار دارند

- ۲) نورون‌های حسی، بیام عصبی را به قشر خاکستری مخ می‌برند

- ۳) گیرنده‌های بوبایی جزو حواس ویژه هستند

- ۱۴) غده ساقه‌ای زیزمنی است که به علت ذخیره ماده غذایی در آن متورم شده است. سیبزمنی چنین ساقه‌ای است هر یک از جوانه‌های تشکیل شده در سطح غده سیبزمنی به یک گیاه تبدیل می‌شود

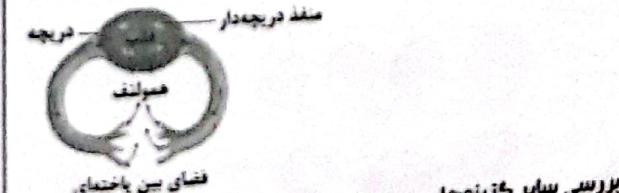
## بررسی سایر گزینه‌ها:

- ۱) ساقه‌های زمین‌ساقه و رونده به صورت افقی رشد می‌کنند. تنها زمین‌ساقه، به صورت افقی در زیر خاک رشد می‌کند ساقه رونده به طور افقی روی خاک رشد می‌کند گیاه توت‌فرنگی ساقه رونده دارد. گیاهان نوت‌فرنگی جدید در محل گره‌ها ایجاد می‌شوند.

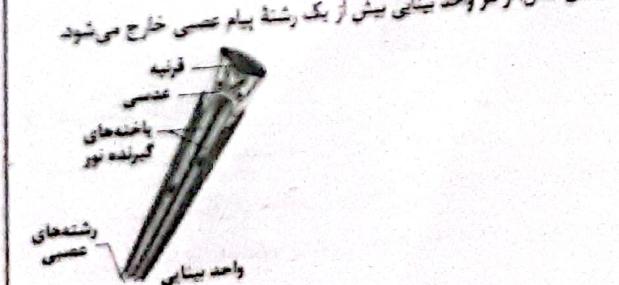
- ۲) انواع ساقه‌های تخصصی بافت مانند زمین‌ساقه، غده، بیاز و ساقه رونده دارای باختنه‌های مرسیتمی در محل‌های به نام گره، هستند که در این سین فقط ساقه رونده روی خاک رشد می‌کند و می‌تواند فتوستر کند (سین باشد)

- ۴) غده ساقه‌ای زیزمنی است که به علت ذخیره ماده غذایی در آن متورم شده است. سیبزمنی چنین ساقه‌ای است هر یک از جوانه‌های تشکیل شده در سطح غده سیبزمنی، به یک گیاه تبدیل می‌شود برای تکثیر سیبزمنی، آن را به قطعه‌های جواندار تقسیم می‌کند و در خاک می‌کارند. اما ساقه کوئاه تکمه‌مانند در پیاز وجود دارد

- ۱۵) در ملح، غذا در بخش انتهای مري یعنی چینه‌دان ذخیره و نرم می‌شود. بخشی از دستگاه گردش مواد ملح که هموسی را از طریق منفذ دریچه‌دار دریافت می‌کند قلب است همان طور که در شکل مشاهده می‌کنید. قلب ملح به صورت لولای در سطح بسته و در چندین بند بدین قرار دارد. طلب عصبی شکمی نیز در ملح در طول خود گره‌هایی دارد که هر گره فعالیت ماهیچه‌های هر بند را کنترل می‌کند، بنابراین در کنترل ماهیچه قلب بیش از یک گره عصبی نقش دارد



## بررسی سایر گزینه‌ها:



**۱** ۲۴ یاخته‌های نوع اول، نوع دوم و یاخته‌های ماکروفاژ، یاخته‌های موجود در حبابک‌ها هستند. همه این یاخته‌ها، دارای توانایی گلیکولیز و تنفس یاخته‌ای در میان یاخته خود هستند.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۲) تنها یاخته‌های نوع اول، ظاهر سنگفرشی دارند؛ دقت کنید که یاخته‌های پوششی دیواره حبابک‌ها، توانایی تولید ماده مخاطی ندارند.

۳) فقط یاخته‌های نوع دوم، با تولید سورفاکتانت، موجب کاهش نیروی کشش سطحی آب و در نتیجه، تسهیل باز شدن کیسه‌های حبابکی می‌شوند.

۴) دقت کنید که یاخته‌های ماکروفاژ از یاخته‌های دیواره حبابک‌ها نیستند و تنها درون آن‌ها یافت می‌شوند.

**۴** ۲۵ سیاهرگ‌ها بیشتر در نواحی سطحی بدن قرار گرفته‌اند و در بازگرداندن خون به قلب نقش دارند.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) در سرخرگ‌های کوچک‌تر، میزان رشته‌های کشان، کمتر و میزان ماهیچه‌های صاف، بیشتر است.

۲) بعضی از مویرگ‌ها دارای بندراء مویرگی هستند.

۳) در زمان استراحت ماهیچه موجود در دیواره سرخرگ‌ها، مقاومت آن‌ها در برابر جریان خون کاهش می‌یابد.

**۴** ۲۶ همه موارد عبارت سؤال را به نادرستی تکمیل می‌کنند.

#### بررسی موارد:

الف) برخی از ترکیبات کربن‌دار خونتاب مانند  $\text{HCO}_3^-$  (بی‌کربنات) جزو مولکول‌های زیستی محسوب نمی‌شوند.

یادآوری: مولکول‌های زیستی شامل کربوهیدرات‌ها، لپیدها، پروتئین‌ها و نوکلئیک‌اسیدها هستند.

ب) گویچه‌های قرمز بالغ بیشتر اندامک‌های خود را از دست داده‌اند بدلاین نمی‌توانند دارای مولکول‌های دنا که ذخیره‌کننده اطلاعات و راثتی هستند، باشند.

ج) در بخش یاخته‌ای درون یاخته‌ها، پروتئین یافت می‌شود، مثلاً در هموگلوبین درون گویچه‌های قرمز، پروتئین‌ها نیتروژن‌دار هستند.

د) گروهی از پروتئین‌های خونتاب و گویچه‌های سفید در مبارزه با میکروب‌ها نقش دارند.

**۴** ۲۷ ماهی قلب دوحفره‌ای دارد. همه مهره‌داران دارای کلیه هستند.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) لوله‌های مالپیگی در حشرات دیده می‌شوند. در سامانه گردش مواد حشرات (گردش باز)، مویرگ وجود ندارد.

۲) برخی خزندگان و پرندگان دریابی و بیلابی که آب دریا یا غذای نمکدار مصرف می‌کنند، می‌توانند نمک اضافه را از طریق غدد نمکی نزدیک جشم با زبان، به صورت قطره‌های غلیظ دفع کنند، پرندگان و خزندگان قطعاً دارای دهیز در ساختار قلب خود هستند.

۳) دوزستان دارای قلبی با دو دهیز و یک بطن و گردش خون مضاعف هستند. نکته، مثانه دوزستان محل ذخیره آب و یون‌ها است.

**۳** ۲۰ جانوران دارای لفاح خارجی، گامت‌های خود را به آب می‌ریزند. در این جانوران، تخمک دیواره‌ای زله‌ای و چسبنای دارد که اول نقش محافظتی و سپس به عنوان غذای اولیه مصرف می‌شود.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) کانگورو پستاندار گیسه‌داری است که جینین آن در رحم رشد و نموی ابتدایی دارد، ولی کامل ترین نوع تولید مثل جنسی را دارا نیست، چون جفت‌دار نیست.

۲) منظور بعضی مارهاست. الزامی نیست که این مارها قطعاً مار زنگی باشند.

۴) منظور جانوران تخم‌گذار است. در این جانوران هیچ ارتباط خونی بین جنین و مادر برقرار نیست.

**۴** ۲۱ محل شروع گوارش چربی‌ها، معده و محل پایان گوارش پروتئین‌ها، روده باریک است. خون خروجی از هر دو اندام، توسط سیاهرگ باب به کبد برده می‌شود. ویتامین  $B_{12}$  فقط در روده باریک جذب خون می‌شود.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) معده برخلاف روده نمی‌تواند آنزیم‌های گوارش‌دهنده کربوهیدرات‌ها را ترشح کند. روده باریک برخلاف معده دارای پرز و ریزپرز است.

۲) هر دو اندام می‌توانند موسین (نوعی گلیکوپروتئین)، تولید کنند و در سطحی پایین‌تر از پرده میان‌بند قرار گرفته‌اند.

۳) معده برخلاف روده دارای سه لایه ماهیچه در دیواره خود است. هر دو اندام دارای شیرهای محتوی بیکربنات هستند.

**۴** ۲۲ غذای کامل جویده شده ولی کامل هضم‌نشده توسط هزارلا آبگیری می‌شود. طبق شکل کتاب زیست‌شناسی (۱)، هزارلا غذا را در خلاف جهت جاذبه دریافت می‌کند.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) معده واقعی و حجیم‌ترین بخش معده در لوله گوارش گاو به ترتیب شیردان و سیرابی هستند که هیچ کدام توانایی ساخت و ترشح سلولاز را ندارند.

۲) گوارش غذا توسط آنزیم، در سیرابی، نگاری و شیردان دیده می‌شود. فقط شیردان غذای آبگیری شده را دریافت می‌کند. دقت کنید میکروب‌های داخل سیرابی و نگاری برای عمل گوارش سلولاز، آنزیم ترشح می‌کنند.

۳) منظور شیردان است که به عنوان معده اصلی، اسید و آنزیم ترشح می‌کند. مواد غذایی کامل جویده شده به همراه باکتری‌ها، تحت تأثیر اسید و آنزیم در شیردان گوارش می‌شوند، سپس شیردان غذا را به روده باریک می‌ریزد. دقت کنید آبگیری غذا بعد از روده باریک در روده بزرگ نیز ادامه دارد.

**۳** ۲۳ مریستم پسین در درختان دولپه‌ای شامل کامبیوم آوندی و کامبیوم چوب پنهان‌ساز می‌باشد. یاخته‌های مریستمی مدام تقسیم می‌شوند و

انواع یاخته‌های سامانه‌های بافتی گیاه را ایجاد می‌کنند و در این موضوع، می‌توانند مشابه یاخته‌های بنیادی موجود در مغز استخوان انسان باشند که

نوعی اندام لنفی نیز محسوب می‌شود.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) کامبیوم آوندساز (چوب آبکش) در ساختار پوست درخت دیده نمی‌شود.

۲) این مورد ویزگی کامبیوم آوندساز می‌باشد که به تولید بافت آوند چوب پسین می‌بردازد.

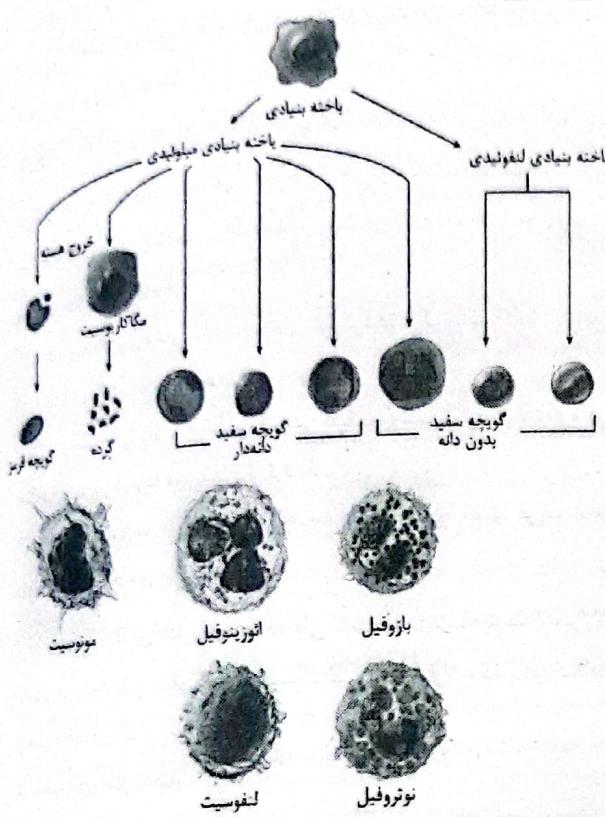
۳) این مورد نیز ویزگی کامبیوم آوندساز می‌باشد که تشکیل آن بین بافت آوند

چوب و آبکش نخستین اتفاق می‌افتد.

## بررسی سایر گلیله‌ها

- ۱) مطابق شکل ۲۱ صفحه ۴۶ کتاب زیست‌شناسی (۱)، در آبشش ماهی کمان آبیشهی به دو ردیف رشته آبیشهی اتصال دارد.
- ۲) در آبیشه ماهی، رگ ورودی و خروجی در آبیشه هر دو سرخرگ هستند.
- ۳) همان طور که می‌دانید در ساختار تنفسی ماهی‌ها، اکسیژن مخلوط در آب وجود دارد و لفظ جریان هوای تازه برای جانوران خشکی‌زی صادق است.

۳۳



## بررسی گزینه‌ها

- ۱) لنفوцит‌ها از یاخته‌های بینایی لنفوئیدی ایجاد می‌شوند.
- ۲) نوتروفیل‌ها از یاخته‌های بینایی میلوئیدی ایجاد می‌شوند.
- ۳) طبق شکل اوزریوفیل‌ها، هسته دوقسمتی دمبلی دارند و سیتوپلاسم آن‌ها دارای دانه‌های روشن درشت است. همه گویچه‌های سفید دانه‌دار از یاخته‌های بینایی میلوئیدی ایجاد می‌شوند.
- ۴) مونوسیت‌ها هسته تکی خمیده یا لوپیایی‌شکل دارند و از یاخته‌های بینایی میلوئیدی ایجاد می‌شوند.

۲۴

- ۱) با توجه به شکل ۱۱ صفحه ۸۶ کتاب زیست‌شناسی (۱)، در میانه برگ، سامانه آوندی قطورتر و بزرگ‌تری نسبت به حاشیه برگ گیاهان دولپه‌ای دیده می‌شود.

## بررسی سایر گزینه‌ها

- ۱) در سامانه بافت زمینه‌ای، یاخته‌های کلاتشیم و اسکلرانشیم در استحکام نقش دارند که چوبی شدن دیواره تنها در بافت اسکلرانشیم دیده می‌شود.
- ۲) بافت پارانشیم، رایج‌ترین بافت زمینه‌ای می‌باشد. در گیاهان آبزی پارانشیم هواپر وجود دارد که فضای بین یاخته‌های آن‌ها با هوا پر شده است (نه درون یاخته‌ها).
- ۳) در گیاهان دارای رشد پسین، سامانه بافت پوششی پیراپوست نام دارد (دقت کنید که کامبیوم چوب پنبه‌ساز در سطح خود یاخته‌های را تولید می‌کند که به تدریج چوب پنبه‌ای می‌شوند، نه بلافتاله پس از تشکیل).

- ۲۸ ۱) کودهای آلی، مواد معدنی را به اهستگی آزاد می‌کنند و به پارهای جانداران شاهت پیشتری داشته و همانند بخش آنی خاک از بقایای جانداران ایجاد می‌گردند.

## بررسی سایر گلیله‌ها

- ۲) کودهای آلی اختلال آبودگی به عوامل بیماری‌زا را دارند.
- ۳) این گزینه، مربوط به ویژگی کودهای شومیابی است.
- ۴) این گزینه، مربوط به ویژگی کودهای زیستی است.

- ۲۹ ۴) حرکات کرمی از خلق آغاز می‌شوند. در دیواره حلق، شبکه‌های یاخته‌های عصبی وجود ندارند؛ پس می‌توان نتیجه گرفت شبکه‌های عصبی روده‌ای در آغاز حرکات کرمی برخلاف حرکات قطعه‌قطعه کننده قادر نتش هستند.

## بررسی سایر گلیله‌ها

- ۱) شبکه‌های عصبی روده‌ای در تنظیم ترشح و تحرک لوله گوارش نقش دارد.
- ۲) شبکه‌های عصبی روده‌ای در دیواره لوله گوارش از مری تا مخرج ادامه دارد. می‌دانیم که عضلات دیواره ابتدای مری از نوع اسکلتی بوده و شبکه‌های عصبی روده‌ای می‌تواند در انتخاب عضلات اسکلتی همانند عضلات صاف نقش داشته باشد.
- ۳) شبکه‌های عصبی روده‌ای می‌توانند مستقل از دستگاه عصبی خود مختار فعالیت کنند، اما دستگاه عصبی خود مختار با آن‌ها ارتباط دارد و بر عملکرده آن‌ها تأثیر می‌گذارد.

- ۳۰ ۴) لوله هنله، در میان لوله‌های پیچ خورده نزدیک و دور واقع شده است. دقت کنید که هم ابتدای لوله هنله و هم انتهای آن قطعه‌تر از بخش میانی هنله می‌باشد (شکل ۴ صفحه ۷۲ کتاب زیست‌شناسی (۱)).

## بررسی سایر گزینه‌ها

- ۱) کپسول یومن، قادر یاخته‌های مکعبی می‌باشد، ساختار آن برای فرایند تراوش و پیوژ شده است که همواره غیرفعال است.

- ۲) مطابق شکل ۹ صفحه ۷۴ کتاب زیست‌شناسی (۱)، هم در سمت درونی یاخته‌های مکعبی لوله پیچ خورده نزدیک، چین خوردگی دیده می‌شود و هم در سمت خارجی این یاخته‌ها، چین خوردگی وجود دارد، تهی چین خوردگی‌های سمت درونی آن که ریزیز نامیده می‌شود، باعث افزایش سطح بازجذب می‌گردد.
- ۳) یاخته‌های پودوسیتی، حاوی رشته‌های کوتاه (نه بلند) و پامانند می‌باشند.

- ۳۱ ۱) فقط مورد «ب»، عبارت سوال را به درستی تکمیل می‌کند. کلیه دارای مویرگ‌های منفذدار است. هورمون ضداداری روی کلیه اثر می‌گذارد، اما از کلیه ترشح نمی‌شود. هورمون ضداداری در هیپوتالاموس که بخشی از دستگاه عصبی است، ساخته می‌شود. مویرگ‌های دستگاه عصبی منفذ ندارند.

## بررسی سایر موارد

- الف) جگر (کبد) دارای مویرگ‌های ناپیوسته (با غشای پایه ناقص) است. در کبد بین مولکول‌های گلوكز پیوند ایجاد می‌شود و گلیکوزن ساخته می‌شود. (ج) مویرگ‌های ناپیوسته کبد فاصله زیادی میان یاخته‌های بافت پوششی خود دارند. در کبد آمونیاک با  $\text{CO}_2$  ترکب و اوره تولید می‌شود.
- د) مویرگ‌های کلیه دارای غشای پایه ضخیم هستند که عبور پروتئین‌های درشت را محدود می‌کند. کلیه‌ها در حفظ تعادل آب در بدن نقش دارند.

- ۳۲ ۴) ساختار تنفسی در ماهی، آبیشه است. ساختار تنفسی در دهیز و بطون آن با یکدیگر برا بر نیست، شش و پوست است. ساختار تنفسی در نوزاد دوزیست نیز آبیشه است. مطابق شکل ۲۱ صفحه ۴۶ کتاب زیست‌شناسی (۱)، در آبیشه، جهت جریان آب از سمت رگ دارای خون کم‌اکسیژن است.

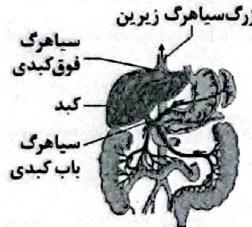
۴) یاخته‌های پاراپلیم سبزینه‌دار و یاخته‌های نگاهان روزنه، سبزینه‌دارند و می‌توانند نور خورشید را جذب کنند. این یاخته‌ها، می‌توانند در طی تنفس یاخته‌ای، اکسیژن را مصرف کنند و کربن دی‌اکسید تولید کنند.

#### از روش سایر گزینه‌ها:

۱) هدایت شیره خام در گیاهان، با گمک یاخته‌های بافت آوند چوبی انجام می‌شود. آوندهای چوبی، یاخته‌های مرده‌ای هستند که دیواره پسین چوبی شده‌اند، به جا مانده است. البته، به جز آوندهای چوبی، یاخته‌های دیگری هم در گیاهان وجود دارند که دیواره پسین دارند، ولی شیره خام را منتقل نمی‌کنند. مثل یاخته‌های اسکلرانشیمی.

۲) یاخته‌های مرده گیاهی، مثل یاخته‌های اسکلرانشیمی و یاخته‌های آوند چوبی، در استحکام مقاوم نقش دارند. یاخته‌های مرده، بروتوبلاست خود را از دست داده‌اند و در نتیجه، فاقد هسته و غشای پلاسمایی می‌باشند. البته، به جز یاخته‌های مرده، یاخته‌های بافت کلانشیمی هم در استحکام گیاه نقش دارند. یاخته‌های کلانشیمی، زنده هستند و دارای هسته و غشای پلاسمایی می‌باشند. ۳) در عناصر آوندی، دیواره عرضی از بین رفته و لوله پیوسته‌ای تشکیل شده است. این یاخته‌ها مرده هستند و در نتیجه، سیتوپلاسم و هسته ندارند. آوندهای آبکشی، یاخته‌های گیاهی هستند که سیتوپلاسم بدون هسته دارند ولی در آوندهای آبکشی، دیواره عرضی وجود دارد و لوله پیوسته تشکیل نمی‌شود.

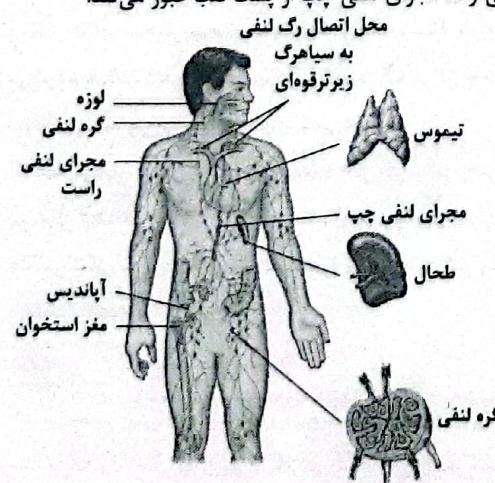
۳) کبد و طحال در دوران جنینی، یاخته‌های خونی می‌سازند. هر دوی این ساختارها در مجاورت کولون افقی دیده می‌شوند. رگ خروجی از طحال از پشت معده عبور می‌کند و در تشکیل سیاهرگ باب نقش دارد.



#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) وظیفه تخریب یاخته‌های خونی قرمز آسیب‌دیده و مرده برعهده هر دو اندام است. صورت سؤال گفته، بعضی از اندام‌ها

۲) منظور از مایع مشکل از مواد متفاوت و گلbulهای سفید، لطف است. لطف خروجی از طحال ابتدا وارد گره‌های لنفاوی اطرافش می‌شود، سپس به مجرای لنفي چپ وارد می‌گردد. مجرای لنفي چپ از پشت قلب عبور می‌کند.



۴) صفراء (مشکل از نمکهای صفرایی، بی‌کربنات، کلسیترول و فسفولیپید) را کبد می‌سازد و در کیسه صفراء ذخیره می‌شود. صفراء آنزیم ندارد. این ترکیب در نهایت برای تجزیه لیپیدها به ابتدای روده باریک ترشح می‌شود.

۴) پاسخ به محركهای محیطی از ویژگی عمومی همه جانداران است. بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) فقط در ارتباط با گرم خاکی به درستی بیان شده است.

۲) در ارتباط با گرم کدو به درستی بیان شده است.

۳) بافت‌های زمینه‌ای عبارت‌اند از: بافت پاراپلیمی، بافت کلانشیمی و بافت اسکلرانشیمی. بیشترین تنوع اندامک در یاخته‌های بافت پاراپلیمی وجود دارد، زیرا این یاخته‌ها علاوه‌بر داشتن اندامک‌های یاخته‌ای، پلاست‌های متنوعی هم دارند، مانند پلاست‌های ذخیره‌ای یا رنگ‌دیسی‌ای و یا سرده‌ای. این یاخته‌ها به دلیل این‌که دیواره نخستین نازکی دارند و چوبی نشده‌اند نسبت به آب نفوذ پذیر هستند.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) یاخته‌های بافت پاراپلیمی توانایی تقسیم را برخلاف یاخته‌های سایر بافت‌های زمینه‌ای در گیاهان دارند، در حالی‌که فقط یاخته‌هایی از بافت پاراپلیمی که سبزینه دارند توانایی انجام فتوسنتر را دارند، نه همه آن‌ها.

۲) همه یاخته‌های گیاهی، دیواره نخستین دارند. بخش دوم عبارت داده شده در ارتباط با یاخته‌های مرده بافت زمینه‌ای (فیرهای و اسکلرئیدهای) که دارای دیواره پسین چوبی شده هستند، صادق نیست.

۴) چوبی شدن دیواره پسین یاخته‌های اسکلرانشیمی پس از کامل شدن سبب مرگ یاخته و از دست دادن بروتوبلاست می‌شود، بنابراین هسته و اندامک‌هایش را نیز از دست می‌دهد. پس مادامی که یاخته زنده بوده و در حال ساختن و کامل کردن چوب دیواره پسین است، هسته و سایر اندامک‌های خود را دارد.

۱) منظور صورت سؤال، سرخرگ‌ها هستند. سرخرگ‌ها همواره خون را از قلب خارج می‌کنند.

#### بررسی سایر گزینه‌ها:

۲) این گزینه درباره سیاهرگ‌های کلیه صادق نیست، زیرا سیاهرگ‌های کلیه حاوی ماده‌های دفعی نیتروژن دار بسیار کمی نسبت به همه سرخرگ‌ها و سیاهرگ‌های دیگر است.

۳) ضخامت لایه بیرونی و میانی سرخرگ‌ها از سیاهرگ‌ها بیشتر است، ولی ضخامت لایه درونی سیاهرگ‌ها بیشتر از سرخرگ‌ها می‌باشد.

۴) سرخرگ ششی حاوی خون تیره است. در نتیجه فشار گاز کربن دی‌اکسید در آن زیاد است. گاز تنفسی که هموگلوبین ارتباط کمتری در حمل آن دارد، همان کربن دی‌اکسید است.

#### ۲) بررسی گزینه‌ها:

۱) ماهی و دوزیستان نابالغ و بالغ، فقط دارای یک بطن در ساختار قلب خود هستند. دوزیستان بالغ آبشش ندارند.

۲) ماهیان غضروفی علاوه‌بر کلیه دارای غدد راست‌روده‌ای برای دفع محلول بسیار غلیظ نمک هستند. در قلب ماهی‌ها فقط خون تیره جریان دارد.

۳) برخی خزندگان و پرندگان دریابی و بیانی که آب دریا یا غذاهای نمکدار مصرف می‌کنند دارای غدد نمکی در نزدیک چشم یا زبان خود هستند. کیسه‌های هوادار فقط مربوط به پرندگان است.

۴) حشرات دارای لوله‌های مالپیگی می‌باشند. همه حشرات لزوماً گیاه‌خوار نیستند.

## پاسخ دوازدهم تجربه

۳) منظور، آنزیم دنابسپاراز است که می‌تواند پیوند فسفو دی‌استر (لیومی) بهند اشتراکی را تشکیل بدهد و بشکند.

۴) دنابسپاراز با فعالیت نوکلئازی خود از وقوع جهش میانعت می‌کند. این اثریم برای انجام فعالیت نوکلئازی از مولکول‌های آب برای شکستن پیوند فسفو دی‌استر استفاده می‌کند.

**۲۵** **۲۵** موارد «الف» و «ب» به نادرستی بیان شده‌اند

بررسی موارد:

الف) فعالیت نوکلئازی دنابسپاراز، پیوند فسفو دی‌استر را می‌شکند و در نهی از (به طور غیرمستقیم)، پیوند هیدروژنی میان جفت‌بار اشتباه شکسته می‌شود.

ب) بازگردان پیچ و تاب فامینه و جدا شدن پروتئین‌های همراه آن، قابل از همانندسازی توسعه آنزیم‌هایی انجام می‌شود.

ج) طبق تعریف کتاب زیست‌شناسی (۳)، پیوند بین فضهای دو نوکلئوتید را

پیوند فسفو دی‌استر می‌گویند. دنابسپاراز توانایی شکستن و همچنین تشکیل را

د) در هر نقطه آغاز، دو آنزیم هلیکاز با شکستن پیوندهای هیدروژنی صعب

تشکیل دو دوراهی همانندسازی می‌شوند.

**۴۶** **۴۶** واتسون و کریک با استفاده از نتایج آزمایش‌های چارگاف و داده‌های حاصل از تصاویر تهیه شده با پرتو ایکس و با استفاده از ایونهای خود، مدل مولکولی نرdban مارپیچ را ساختند. در این مدل ارائه شده، جفت بازهای آنی مکمل پلهای را تشکیل داده‌اند و بین حلقه شش ضلعی بازهای آنی مکمل مقابل هم، پیوند هیدروژنی (نوعی پیوند غیراشتراکی) تشکیل می‌شود.

۱) این دانشمندان با استفاده از تصاویر تهیه شده از مولکول‌های دنا دریافتند که دنا

حالات مارپیچی و بیش از یک رشته دارد، ولی تعداد دقیق رشته‌ها مشخص نشد.

۲) چارگاف دریافت که مقدار آدنین در دنا با مقدار تیمین برابر است و مقدار گوانین در آن با مقدار سیتوزین برابری می‌کند، اما چارگاف از مکمل بودن این

بازه اطلاعی نداشت و تحقیقات بعدی دانشمندان این موضوع را بیان کرد.

۳) در پژوهش‌های گرفتیت، ماهیت و چگونگی انتقال ماده و راتی (مولکول

دنا) مشخص نشد.

**۴۷** **۴۷** در آزمایشات چارگاف، فقط برابری آدنین با تیمین و سیتوزین با گوانین در دنا مشخص شد. تحقیقات بعدی دانشمندان دلیل این برابری نوکلئوتیدها را مشخص کرد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) در آزمایشات ایوری و همکارانش، ماهیت ماده و راتی شناخته شد، اما ساختار دنا توسط این دانشمندان کشف نشد.

۲) در آزمایشات ویلکینز و فرانکلین از پرتو ایکس استفاده شد، نه اشعه فرابنفش.

۳) واتسون و کریک طی پژوهش‌های خود به ساختار مارپیچ دوره‌تنهای مولکول دنا پی بردن.

**۴۸** **۴۸** بررسی گزینه‌ها:

۱ و ۳) هر رشته پلی‌پپتیدی از بخش کربوکسیل آزاد خود با واکنش مترا ابدی طویل می‌شود.

۲ و ۴) برای تولید هر رشته از اسید نوکلیک، نوکلئوتیدهای جدید به بخش

دارای OH آزاد متصل به قند پنچ‌کربنی انتهای رشته جدید متصل می‌شوند و طی این واکنش، آب تولید نمی‌شود بلکه دو گروه فسفات آزاد می‌گردند و

نمی‌توان آن را سنتز آبدی نامید.

**۴۱** ۱) همه مواد، عبارت می‌توال را به نادرستی تکمیل می‌کند.

بررسی موارد:

الف) یون‌های قلری مانند اهن، مس و یا مواد آلی مثل وینامین‌ها به آنزیم

کمک می‌کنند و باعث فعال شدن آن می‌شوند، اما باید ذکر کنید که این مواد به حارگاه فعال متصل نمی‌شوند، چون در این صورت جایگاه فعال اشغال شده و پیش‌ماده نمی‌تواند در آن فرار بگیرد.

ب) سپاهاند باعث تغییر شکل ازیم نمی‌شود، بلکه با اشغال جایگاه فعال از عملکرد آنزیم جلوگیری می‌کند.

ج) دقت کنید که یون مس باعث فعالیت آنزیم می‌شود، نه مولکول آن

د) آرسنیک همانند سیاپید جایگاه فعال آنزیم را اشغال می‌کند و اتصالی به پیش‌ماده ندارد.

**۴۲** **۴۲** مولکول‌های رنا و پلی‌پپتید براساس اطلاعات زن‌ها ساخته می‌شوند که همگی به واسطه آنزیم (کاتالیزورهای زیستی) ساخته می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) رنا و پلی‌پپتید هر دو دارای پیوندهای اشتراکی بین مونومرهای خود هستند.

۲) پیوندهای هیدروژن فقط در tRNA و پروتئین دیده می‌شود.

۳) پلی‌پپتید و رنا هر دو دارای اتم نیتروژن هستند.

**۴۳** **۴۳** در ساختار اول پروتئین‌ها، تعداد پیوندهای پپتیدی (پیوند بین گروه کربوکسیل و آمین آمینواسیدهای مجاور) یک عدد کمتر از تعداد آمینواسیدها است. در ساختار سوم پروتئین‌ها نیز، گروه‌های R که آبگریزند به یکدیگر نزدیک می‌شوند تا در معرض آب نباشند. همه سطوح ساختاری در

پروتئین‌ها به ساختار اول بستگی دارد، بنابراین این ساختار قطعاً در تشکیل همه پروتئین‌ها نقش دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) پیوندهای هیدروژن بین گروه‌های کربوکسیل و آمین آمینواسیدهای غیرمجاور، منشأ تشکیل ساختار دوم پروتئین‌ها است. ساختار سوم پروتئین‌ها به علت داشتن نیروهایی مثل پیوندهای اشتراکی، هیدروژنی و یونی ثبات نسبی دارد.

۲) میوگلوبین اولین پروتئینی است که ساختار سه‌بعدی آن شناسایی شد. این پروتئین دارای ساختار سوم است و فقط از یک رشته پلی‌پپتیدی تشکیل می‌شود و همانند (نه برخلاف) ساختاری است که در آن بخش‌های آبگریز

آمینواسید یک پلی‌پپتید به هم نزدیک می‌شوند.

۳) همه آنزیم‌ها ساختار سه‌بعدی و جایگاه فعال دارند، اما برخی از آنزیم‌ها که پروتئینی نیستند، ساختارهایی به نام ساختار سوم و چهارم ندارند. ساختار چهارم

هنگامی شکل می‌گیرد که دو یا چند زنجیره پلی‌پپتید در کنار یکدیگر پروتئین را تشکیل دهد.

**۴۴** **۴۴** بررسی گزینه‌ها:

۱) آنزیم‌هایی پیش از همانندسازی، پروتئین‌های همراه دنا را از مولکول دنا جدا می‌کنند، در حالی که آنزیم هلبکار دو رشته دنا را باز می‌کند.

۲) در دوراهی همانندسازی دو نوع آنزیم، یعنی هم دنابسپاراز و هم آنزیم هلبکار وجود دارند؛ علاوه بر آن در تشکیل پیوندهای هیدروژنی هیچ آنزیم دخالت ندارد و این پیوندها خود به خود تشکیل می‌شوند.



۵۱ میدان الکتریکی، کمیتی بوداری است و یکای آن در SI نیوتون بر کولن است.

۵۲ می‌دانیم الکترون، بار منفی دارد از طرف دیگر چون با دادن الکترون به جسم، نوع بار الکتریکی آن تغییر کرده است، بنابراین در ابتدا بار الکتریکی جسم مثبت بوده است که با دادن الکترون به جسم، بار جسم، منفی شده و نوع بار آن تغییر کرده است.

$$\begin{aligned} q_r &= q_1 + \Delta q \quad \frac{q_r = -6nC = -6 \times 10^{-19} C}{\Delta q = -ne, q_1 = 2 \times 10^{-19} C} \\ -6 \times 10^{-19} &= 2 \times 10^{-19} - n \times 1 / 6 \times 10^{-19} \\ \Rightarrow -8 \times 10^{-19} &= -n \times 1 / 6 \times 10^{-19} \\ \Rightarrow n &= \frac{8 \times 10^{-19}}{1 / 6 \times 10^{-19}} \Rightarrow n = 5 \times 10^{10} \end{aligned}$$

طبق قانون کولن داریم:

$$F = k \frac{|q_1||q_r|}{r^2}$$

و از آنجایی که بار الکترون و بروتون هماندازه است، پس:

$$q_p = +1 / 6 \times 10^{-19} C$$

$$\begin{aligned} F &= k \frac{|q_1||q_r|}{r^2} = \frac{9 \times 10^9 \times 1 / 6 \times 10^{-19} \times 1 / 6 \times 10^{-19}}{(2 \times 10^{-15})^2} \\ \Rightarrow F &= \frac{9 \times 1 / 6 \times 1 / 6 \times 10^{-39}}{4 \times 10^{-30}} = 57 / 6 N \end{aligned}$$

واضح است که نیروی بین بروتون‌ها (دو بار همان مثبت) از نوع دافعه است.

۵۴ فرض کنیم مقدار  $x$  از یکی از بارها را برداریم و به دیگری اضافه کنیم، آن وقت بارهای ثانویه برابر می‌شوند با:  $(Q-x)$  و  $(Q+x)$

بنابراین با استفاده از قانون کولن داریم:

$$\begin{cases} F = k \frac{Qr}{r^2} \\ \frac{\Delta F}{F} = k \frac{(Q-x)(Q+x)}{r^2} \end{cases} \Rightarrow \frac{\frac{\Delta F}{F}}{\frac{Qr}{r^2}} = \frac{(Q-x)(Q+x)}{Qr} \Rightarrow \frac{Qr - x^2}{Qr} = \frac{1}{9} \Rightarrow x = \frac{1}{3} Q$$

۵۵ نسبت بار الکتریکی ذخیره شده روی خازن به اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر خازن، ظرفیت خازن نامیده می‌شود و همواره مستقل از تغییرات بار و اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر خازن است به طوری که با تغییرات بار و اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر خازن، بار الکتریکی ذخیره شده روی صفحات خازن به گونه‌ای تغییر می‌کند که ظرفیت خازن، ثابت می‌ماند.

۴۹ فقط مورد «ج» به درستی بیان شده است.

بررسی موارد:

(الف) در دوران جینی در مراحل سورولا و بلاستولا (مرحله تشکیل بلاستوسیست)، سرعت تقسیم زیاد و تعداد جایگاه‌های آغاز همانندسازی هم زیاد است.

(ب) ممکن است در دنای یک باکتری بیش از یک جایگاه آغاز همانندسازی دیده شود، هر چند نادر است.

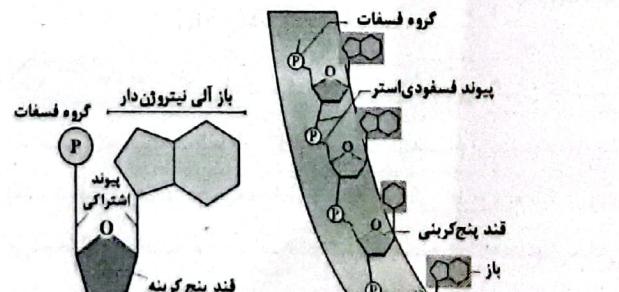
(ج) برای اتصال به آنزیم، دو پیش‌ماده می‌توانند به دو بخش مختلف از یک جایگاه فعال متصل شوند و نیازی نیست به تعداد پیش‌ماده، تعداد جایگاه فعال وجود داشته باشد.

(د) طبق متن صریح کتاب زیست‌شناسی (۳)، فقط نوع پوشینه‌دار استریوتوكوس نومونیا می‌تواند در موش، بیماری ایجاد کند.

۵۰ دو انتهای رشته‌های پلی‌نولکلوتید می‌توانند با پیوند فسفو دی‌استر به هم متصل شوند و نوکلئیک اسید حلقی را ایجاد کنند، برای مثال دنا در باکتری‌ها به صورت حلقی است.

نکته: دناهای هسته‌ای، خطی و دناهای سیتوپلاسمی، حلقی است. مطابق شکل، هر باز آلی نیتروژن دار از طریق بیوند استراتکی (کوالاسی) با قند دنوكسی ریبوز متصل می‌شود. کرین قند مشارکت‌کننده در این بیوند در مجاورت آکسیزن حلقه قرار دارد.

نکته: بازهای آلی نیتروژن دار پورینی از طریق حلقه پنج‌ضلعی و بازهای آلی نیتروژن دار پیرimidینی، از طریق حلقه شش‌ضلعی خود به قند دنوكسی ریبوز متصل می‌شوند.



بررسی سایر گزینه‌ها:

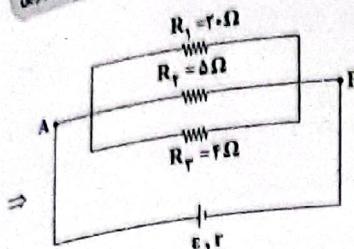
(۱) باید توجه کنید که در نوکلئیک اسیدهای خطی، گروه فسفات اولین نوکلوتید و گروه هیدروکسیل آخرین نوکلوتید، در تشکیل پیوند فسفو دی‌استر شرکت نمی‌کنند.

نکته: در نوکلئیک اسید خطی، تعداد پیوندهای فسفو دی‌استر از تعداد نوکلوتیدهای آن کمتر (یک عدد در هر رشته) است. در نوکلئیک اسید حلقی، تعداد پیوندهای فسفو دی‌استر با تعداد نوکلوتیدهای آن برابر است.

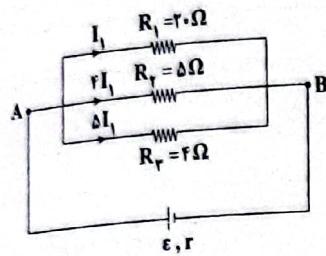
(۲) همان‌طور که در پاسخ تست ذکر شد، نوکلوتیدهای قرارگرفته در رشته پلی‌نولکلوتیدی، تک‌سفاته هستند.

(۳) اتصال به غشای یاخته فقط برای غشای باکتری صدق می‌کند.

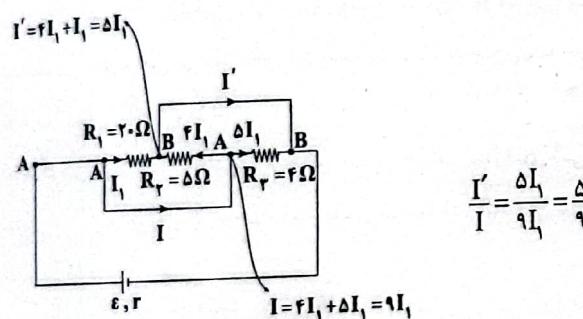
پاسخ دوازدهم تجربه



با توجه به این نکته که اندازه جریان در مقاومت‌های موادی با اندازه مقاومت‌ها رابطه عکس دارد، به بزرگ‌ترین مقاومت مجموعه، یعنی مقاومت  $R_1$ ، جریان  $I_1$  اختصاص می‌دهیم، سپس به سایر مقاومت‌های مجموعه به نسبت عکس اندازمانش، جریانی بر حسب  $I_1$  را اختصاص می‌دهیم، به طوری که جریان گذرنده از مقاومت  $R_2$  را برابر  $4I_1$  و جریان گذرنده از مقاومت  $R_3$  را برابر  $5I_1$  قرار می‌دهیم.



بنابراین با توجه به شکل زیر، جریان‌های  $I'$  و  $I$  برابرند با:



**۳** اگر یکی از دو میله آهنربا باشد، در دیگری خاصیت مغناطیسی القا می‌کند، به طوری که قطب‌های ناهمنام آنها در مجاورت یکدیگر قرار می‌گیرند. در نتیجه خطوط میدان از یکی خارج و به دیگری وارد می‌شوند. اگر دو میله هر دو آهنربا باشند و قطب‌های ناهمنام آنها در مجاورت یکدیگر قرار گیرند، باز هم خطوط میدان از یکی خارج و به دیگری وارد می‌شوند، ولی وجود خطوط میدان نشان می‌دهد که یکی از دو میله حتماً باید آهنربا باشد.

**۴** اندازه نیروی مغناطیسی باید با نیروی وزن برابر و جهت آن مخالف نیروی وزن باشد تا یکدیگر را خنثی کنند تا ذره از سر خود خارج نشود، پس جهت آن باید رو به بالا باشد.

$$\begin{aligned} F_B &= mg \Rightarrow |q|vB = mg \\ &\Rightarrow 2 \times 10^{-6} \times 10^2 \times B = 0.02 \times 10^{-7} \times 10 \\ &\Rightarrow 2 \times 10^{-4} B = 2 \times 10^{-8} \Rightarrow B = 1T \end{aligned}$$

بنابراین با استفاده از قاعده دست راست، جهت میدان مغناطیسی به سمت شمال (⊗) است.

**۵۶** ابتدا بار الکتریکی تخلیه شده بین اسرا و زمین در مدت زمان  $10\text{ ms}$  را به دست می‌آوریم:

$$I = \frac{q}{\Delta t} \Rightarrow q = I\Delta t = 100 \times 10 \times 10^{-3} = 10\text{ C}$$

به کمک رابطه  $\Delta V = \frac{\Delta U_E}{q}$ ، تغییرات انرژی بناسیل الکتریکی (البرازی) منتقل شده به زمین را محاسبه می‌کنیم:

$$\Delta V = \frac{\Delta U_E}{q} \Rightarrow \Delta U_E = \Delta V \times q = 2 \times 10^7 \times 10 = 2 \times 10^8 \text{ J}$$

$$\Rightarrow \Delta U_E = 2 \times 10^8 = 200\text{ MJ}$$

**۵۷** طبق رابطه  $R = \frac{V}{I}$  برای مقایسه مقاومت‌های الکتریکی A و B می‌توانم بنویسم:

$$\frac{R_A}{R_B} = \frac{\frac{V_A}{I_A}}{\frac{V_B}{I_B}} \Rightarrow \frac{R_A}{R_B} = \frac{\frac{V}{I_A}}{\frac{V}{I_B}} = \frac{\frac{V}{I_A}}{\frac{V}{I_B}} = \frac{\frac{V}{I_A}}{\frac{V}{I_B}} = \frac{\frac{V}{I_A}}{\frac{V}{I_B}} = \frac{\frac{V}{I_A}}{\frac{V}{I_B}} = \frac{\frac{V}{I_A}}{\frac{V}{I_B}} = \frac{\frac{V}{I_A}}{\frac{V}{I_B}}$$

**۵۸** حجم سیم، ثابت است، بنابراین:

$$V_2 = V_1 \Rightarrow A_2 L_2 = A_1 L_1 \Rightarrow \frac{L_2}{L_1} = \frac{A_1}{A_2} \quad (*)$$

با استفاده از رابطه  $R = \rho \frac{L}{A}$  برای مقایسه مقاومت الکتریکی در دو حالت داریم:

$$\begin{aligned} \frac{R_2}{R_1} &= \frac{\rho_2}{\rho_1} \times \frac{L_2}{L_1} \times \frac{A_1}{A_2} \xrightarrow{\text{ثابت } \rho} \frac{R_2}{R_1} = \left(\frac{L_2}{L_1}\right)^2 \\ &\Rightarrow \frac{400}{100} = \left(\frac{L_2}{L_1}\right)^2 \Rightarrow \frac{L_2}{L_1} = 2 \Rightarrow L_2 = 2L_1 \\ &\Rightarrow L_2 = 2 \times 45 = 90\text{ m} \end{aligned}$$

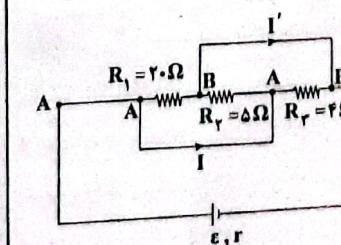
**۵۹** اختلاف پتانسیل دو سر باتری در خارج از مدار برابر با نیروی محرکه باتری است، بنابراین:

$$E = 16\text{ V}$$

وقتی که باتری در یک مدار قرار می‌گیرد، اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر آن از رابطه  $V = E - Ir$  به دست می‌آید، بنابراین برای محاسبه مقاومت داخلی باتری به صورت زیر عمل می‌کنیم:

$$\begin{cases} I = \frac{E}{R+r} = \frac{16}{2+r} \\ V = E - Ir \Rightarrow 12 = 16 - I \times r \\ 12 = 16 - \frac{16}{2+r} \times r \Rightarrow \frac{16r}{2+r} = 4 \Rightarrow 16r = 8 + 4r \Rightarrow 12r = 8 \\ \Rightarrow r = \frac{8}{12} = \frac{2}{3}\Omega \end{cases}$$

**۶۰** ابتدا (با نام‌گذاری گره‌ها) مدار را ساده‌تر می‌کنیم. همان‌طور که مشاهده می‌کنید مقاومت‌ها  $R_1$ ،  $R_2$  و  $R_3$  موازی هستند.



## قبلیک ۱۱

۷۱) فشار مایع‌ها در گفت طرفت برای را مخصوص فشار آب و دوچن  
لسته، بنابراین  $P = P_{آب} + P_{روغن} = \rho_{آب}gh_1 + \rho_{روغن}gh_2$

$$\Rightarrow P = 1000 \times 10 \times \frac{1}{100} + 1000 \times 10 \times \frac{1}{100} \Rightarrow P = 100 + 100 = 200 \text{ Pa}$$

در نتیجه اندازه نیروی وارد بر گفت طرفت از طرف مایع‌ها برای است بدست:

$$P = \frac{F}{A} \Rightarrow F = PA = 200 \times 10 \times 10^{-4} = 2 \text{ N}$$

۷۲) ایندیک جریان آب را بحسب شکل مکعب بر لایه به دست می‌آوریم:

$$\begin{aligned} 12 \frac{L}{\text{min}} &= 12 \frac{\text{L}}{\text{min}} \times 10^{-3} \frac{\text{m}^3}{\text{L}} \times \frac{1}{60} \frac{\text{min}}{\text{s}} \\ &= 2 \times 10^{-4} \frac{\text{m}^3}{\text{s}} \end{aligned}$$

از طرفی:

$$\text{آهنگ شارش حجمی شاره} = Av \Rightarrow 2 \times 10^{-4} = Av$$

$$\Rightarrow 2 \times 10^{-4} = 2 \times 10^{-4} \times v$$

$$\Rightarrow v = \frac{1}{2} = 0.1 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

۷۳) با استفاده از قضیه کار - انرژی جنبشی داریم:

$$W_t = \Delta K = K_2 - K_1 = \frac{1}{2} m(v_2^2 - v_1^2)$$

$$\Rightarrow W_t = \frac{1}{2} \times 0.04 \times (30^2 - 90^2) = -144 \text{ J}$$

نیروی متوسط وارد از طرف درخت بر گلوله در خلاف جهت جابه‌جایی گلوله است، بنابراین:

$$W_t = Fd \cos 180^\circ = -Fd \Rightarrow W_t = -F \times (0/3) = -144 \Rightarrow F = 48 \text{ N}$$

۷۴) انرژی پتانسیل گرانشی جسم ۴۰ درصد کاهش یافته است، بنابراین:

$$U_2 = U_1 - \frac{40}{100} U_1 = \frac{60}{100} U_1 \Rightarrow U_2 = \frac{3}{5} U_1 \Rightarrow mgh_2 = \frac{3}{5} mgh_1$$

$$\Rightarrow h_2 = \frac{3}{5} h_1 \xrightarrow{h_2 = h_1 - 6} h_1 - 6 = \frac{3}{5} h_1 \Rightarrow h_1 - \frac{3}{5} h_1 = 6$$

$$\Rightarrow \frac{2}{5} h_1 = 6 \Rightarrow h_1 = 15 \text{ m}$$

۷۵) با توجه به پایستگی انرژی مکانیکی برای گلوله داریم:

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

$$\Rightarrow \frac{1}{2} mv_1^2 + mgh_1 = \frac{1}{2} mv_2^2 + mgh_2$$

$$\Rightarrow \frac{1}{2} \times (2)^2 + 10 \times 15 = \frac{1}{2} v_2^2 + 10 \times 13$$

$$\Rightarrow 2 + 150 = \frac{1}{2} v_2^2 + 120 \Rightarrow \frac{1}{2} v_2^2 = 22 \Rightarrow v_2^2 = 44$$

$$\Rightarrow v_2 = \sqrt{11} \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

$$\frac{K_2}{K_1} = \frac{\frac{1}{2} mv_2^2}{\frac{1}{2} mv_1^2} = \left(\frac{v_2}{v_1}\right)^2 = \left(\frac{\sqrt{11}}{2}\right)^2 = 11$$

بنابراین:

۶۳) با استفاده از قاعده دست راست، جهت میدان مغناطیسی را در

هر گره به دست می‌آوریم

بررسی مکرر است،

۶۴) جهت میدان مغناطیسی حاصل از حلقه درون سو است.

بنابراین سیم راست حامل جریان در یک میدان درون سو قرار دارد و طبق

قاعده دست راست، نیرویی به سمت بالا به سیم راست وارد می‌شود، بنابراین

سیم روی حلقه به سمت بالا حرکت می‌کند.

۶۵) عبارت‌های «الف»، «ب» و «ج» نادرست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست،

الف و ب) با قرار گرفتن مواد فرومغناطیسی نرم در میدان مغناطیسی خارجی،

حجم حوزه‌های مغناطیسی به سادگی تغییر می‌کند؛ به طوری که اگر در میدان

مغناطیسی خارجی قرار بگیرند، به سادگی آهربا شده و پس از خروج از

میدان، خاصیت آهربایی خود را از دست می‌دهند.

ج) در مواد پارامغناطیسی، دوقطبی‌های مغناطیسی به صورت مجرزا

مستگیری می‌کنند.

۶۶) در مدل سازی پرتاپ یک توب بسکتال در هوا، از تغییر نیروی

گرش وارد بر توب با تغییر ارتفاع صرفنظر می‌شود.

۶۷) با استفاده از روش تبدیل زنجیره‌ای داریم:

$$500 \text{ mg} \times \frac{10^{-3} \text{ g}}{1 \text{ mg}} \times \frac{10^{-3} \text{ kg}}{1 \text{ g}} = 0.1 \text{ kg}$$

۶۸) با استفاده از رابطه چگالی مخلوط داریم:

$$\rho_{\text{مخلوط}} = \frac{m_1 + m_2}{V_1 + V_2} \xrightarrow{m = \rho V} \rho_{\text{مخلوط}} = \frac{\rho_1 V_1 + \rho_2 V_2}{V_1 + V_2}$$

$$\Rightarrow \frac{V_1 + 2V_2}{V_1 + V_2} \Rightarrow \frac{1}{5} V_1 + \frac{1}{5} V_2 = V_1 + 2V_2$$

$$\Rightarrow \frac{1}{5} V_1 = \frac{1}{5} V_2 \Rightarrow \frac{V_1}{V_2} = \frac{1/5}{1/5} = \frac{1}{1}$$

۶۹) فلزها و نمکها جزو دسته جامدات بلوئین هستند. این نوع

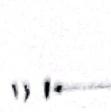
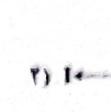
از جامدات زمانی به وجود می‌آیند که مایعی را به آهستگی سرد کنیم.

۷۰) نفوذ آب در دیوارهای بتونی به دلیل اثر مویینگی است و

ربطی به کشن سطحی ندارد.

۶۳) هر گره به دست می‌آوریم

بررسی مکرر است،

۶۴) ۱)  ۲)  ۳) 

پاسخ دوازدهم تجربه

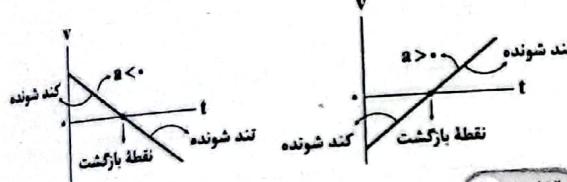
و همچنین شبی خط مسas بر نمودار در یک لحظه برابر با سرعت لحظه‌ای متوجه در آن لحظه است. در لحظه  $t$  شبی خط مسas بر نمودار  $B$  بیشتر از شبی خط مسas بر نمودار  $A$  است، بنابراین در لحظه  $t$  سرعت متوجه  $B$  بیشتر از سرعت متوجه  $A$  است ( $v_B > v_A$ ).

۱۸۲ وقتی در یک حرکت، تندی متوسط متوجه از قدر مطلق

سرعت متوسط آن بیشتر است، به این معناست که مسافت طی شده این متوجه از اندازه جایه‌جایی آن بیشتر است. سرعت متوسط از رابطه  $v_{av} = \frac{\Delta x}{\Delta t}$  و تندی متوسط از رابطه  $s_{av} = \frac{1}{\Delta t}$  به دست می‌آید بنابراین:

$$s_{av} > v_{av} \Rightarrow \frac{1}{\Delta t} > \frac{\Delta x}{\Delta t} \Rightarrow 1 > \Delta x$$

وقتی یک متوجه با شتاب ثابت، مسافت طی شده بیشتری نسبت به جسمی که ناشی از تغییر جهت داده است و وقتی تغییر جهت بحد باید حداً حرکتش تند شونده شود تا سرعت آن به صفر برسد و سپس حرکتش تند شونده باشد با توجه به دو نمودار سرعت - زمان زیر، می‌توان نتیجه گرفت که الزاماً شتاب مثبت نیست و شتاب منفی نیز شرایط بالا احراز می‌کند:



۱۸۳ متوجه از حال سکون، شروع به حرکت می‌کند و تا لحظه  $t_1$

تندی اش رو به افزایش است چراکه از لحظه شروع تا لحظه  $t_1$ ، مساحت زیر نمودار  $a-t$  که همان  $\Delta v$  است، مثبت است اما از لحظه  $t_1$  تا  $t_2$  جون مساحت زیر نمودار  $a-t$  منفی است، تندی متوجه کم می‌شود در نتیجه بیشترین تندی متوجه در لحظه  $t_1$  است.

متوجه از حال سکون، در جهت مثبت محور  $x$ ها شروع به حرکت می‌کند چراکه علامت  $\Delta v$  مثبت است (سطح زیر نمودار  $t-a$ ، بنابراین تا لحظه  $t_1$  سرعت متوجه رو به افزایش و در حال دور شدن از مبدأ است.

از لحظه  $t_1$  به بعد، تندی متوجه کم می‌شود، اما به صفر نمی‌رسد (چون مساحت زیر نمودار  $t-a$  در بازه زمانی  $t_1 \leq t \leq t_2$  کمتر از مساحت زیر نمودار در بازه زمانی  $t_1 \leq t \leq t_2$  است) در نتیجه هم‌چنان تا لحظه  $t_2$  در جهت مثبت محور  $x$ ها در حال حرکت است، یعنی هم‌چنان در حال دور شدن از مبدأ است در نتیجه بیشترین فاصله متوجه از مبدأ مکان در لحظه  $t_2$  است.

۱۸۴ ۱) لبنا باید معادله حرکت دو متوجه  $A$  و  $B$  را به دست باریم هر دو متوجه با سرعت ثابت حرکت می‌کنند، بنابراین از معادله مکان - زمان در حرکت با سرعت ثابت استفاده می‌کنیم و می‌دانیم شبی نمودار  $M$  - زمان برابر سرعت حرکت متوجه است، پس لبنا سرعت جسم  $A$  را حساب می‌کنیم:

$$v_A = \frac{-1}{5-0} = -\frac{1}{5} \text{ m/s} = \text{شبی نمودار}$$

با توجه به این‌که دو نمودار برهمنمودند، شبی و سرعت نمودار  $B$  از رابطه زیر محاسبه می‌شود:

$$v_A \times v_B = -1 \Rightarrow -2 \times v_B = -1 \Rightarrow v_B = \frac{1}{2} \text{ m/s}$$

لکنه، اگر جسمی از نقطه‌ای پرتاب یا رها شود، سه حالت بروای تندی آن در طول مسیر پیش می‌آید:

(۱) اگر جسم از نقطه‌ای رها شود ( $v=0$ ) تندی آن در نقطه‌ای به اندازه  $H$ :

$$v = \sqrt{2gH}$$

بنابراین تراز نقطه رها شدن:

(۲) اگر جسم از نقطه‌ای با تندی اولیه  $v$  پرتاب شود، تندی آن در نقطه‌ای به اندازه  $H$  پایین‌تر از نقطه پرتاب شدن:

$$v = \sqrt{v^2 + 2gH}$$

(۳) اگر جسم از نقطه‌ای با تندی اولیه  $v$  رو به بالا پرتاب شود، تندی آن در نقطه‌ای به اندازه  $H$  بالاتر از نقطه پرتاب:

$$v = \sqrt{v^2 - 2gH}$$

۷۶ در لحظه رها شدن، تندی بسته و بالگرد ( $v_1$ ) یکسان است.

از قانون پایستگی انرژی مکانیکی داریم:

$$E_2 - E_1 = W_f \Rightarrow \frac{1}{2}mv_2^2 - (\frac{1}{2}mv_1^2 + mgh) = W_f$$

$$\Rightarrow \frac{1}{2} \times 6 \times v_2^2 - (\frac{1}{2} \times 6 \times 20^2 + 6 \times 10 \times 50) = -1/5 \times 10^7$$

$$\Rightarrow 3v_2^2 - (1200 + 3000) = -1500 \Rightarrow 3v_2^2 - 4200 = -1500$$

$$\Rightarrow 3v_2^2 = 2700 \Rightarrow v_2^2 = 900 \Rightarrow v_2 = 30 \text{ m/s}$$

۷۷ از رابطه توان متوسط داریم:

$$P_{av} = \frac{W_t}{\Delta t} = \frac{K_2 - K_1}{\Delta t} = \frac{\frac{1}{2}m(v_2^2 - v_1^2)}{\Delta t}$$

$$\Rightarrow P_{av} = \frac{\frac{1}{2} \times 900 \times (400 - 0)}{60} = 3000 \text{ W} = 3 \text{ kW}$$

۷۸ وقی دمای جسمی افزایش می‌باید، همه طول‌ها دچار افزایش می‌شوند. حال برای مقایسه مقدار این افزایش می‌نویسیم:

$$\left\{ \begin{array}{l} \Delta L = \alpha L_1 \Delta T \Rightarrow \frac{\Delta L}{\Delta R} = \frac{L_1}{R_1} = \frac{0/003}{4} \\ \Delta R = \alpha R_1 \Delta T \quad \text{تفیرات طول ضلع} \\ \text{تفیرات شاع} \end{array} \right.$$

$$\Rightarrow \Delta R = 6 \times 10^{-4} \text{ mm} = 0/0006 \text{ mm}$$

۷۹ دمای اولیه گرماسنج با دمای اولیه آب، برابر است، بنابراین:

$$\left\{ \begin{array}{l} Q_1 : 5^\circ \text{C} \rightarrow 1^\circ \text{C} \quad \text{گرماسنج} \\ Q_1 : 5^\circ \text{C} \rightarrow \text{آب} \quad \Rightarrow Q_1 + Q_2 + Q_3 = 0 \\ Q_2 : 18^\circ \text{C} \rightarrow 1^\circ \text{C} \quad \text{فلز} \end{array} \right.$$

$$C_1 \Delta \theta_1 + m_1 C_1 \Delta \theta_2 + C_2 \Delta \theta_2$$

$$\Rightarrow (120 \times 2) + (0/4 \times 4200 \times 2) + (C_2 \times (-80)) = 0$$

$$\Rightarrow 240 + 8400 - 80C_2 \Rightarrow 10C_2 = 5400 \Rightarrow C_2 = 5400 \times \frac{1}{10} = 540 \text{ J/C}$$

۸۰ ۲) گرم شدن هوای داخل اتاق به وسیله بخاری و رادیاتور شوفاز در اثر هم‌رفت طبیعی است.

۸۱ ۱) در نمودار مکان - زمان به دو نکته زیر توجه کنید:

شبی خط واصل بین دو نقطه برابر با سرعت متوسط متوجه در آن بازه زمانی

است، بنابراین سرعت متوسط دو متوجه  $A$  و  $B$  با یکدیگر برابر

$$(v_{avA}) = (v_{avB})$$

## فیزیک | ۱۲

**۲** میزان جایه‌جایی در  $t$  ثانیه‌های متولی تشکیل تصاعد حسابی می‌دهند، بنابراین جایه‌جایی‌ها به صورت زیر می‌شوند:

$$\begin{cases} ۳ \text{ ثانیه اول حرکت} \\ ۳ \text{ ثانیه دوم حرکت} \\ ۳ \text{ ثانیه سوم حرکت} \end{cases} \Rightarrow \Delta x = 20\text{m}$$

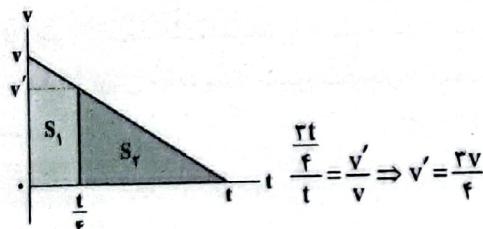
همان‌طور که می‌دانیم، جمله دوم از میانگین جملات اول و سوم به دست می‌آید، بنابراین:

$$\Delta x = \frac{20+80}{2} = 50\text{m}$$

بنابراین جایه‌جایی در ۹ ثانیه اول حرکت برابر با مجموع جایه‌جایی‌ها (جایه‌جایی‌های به دست آمده در بالا) است، پس:

$$\Delta x_{\text{کل}} = 20 + 50 + 80 = 150\text{m}$$

**۲** ابتدا نمودار سرعت - زمان این متحرک را رسم می‌کنیم. نمودار به صورت خطی با شیب منفی می‌باشد که پس از ۳ ثانیه مقدار سرعت صفر شده است. در لحظه  $\frac{1}{4}$ ، اندازه سرعت را برحسب ۷ محاسبه می‌کنیم. برای این کار از تشابه مثلث‌ها استفاده می‌کنیم:

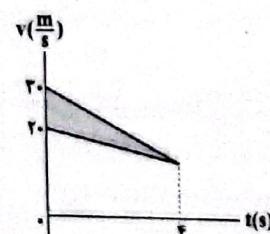


مساحت زیر نمودار سرعت - زمان برابر با جایه‌جایی متحرک است. با توجه به عدم تغییر جهت حرکت، اندازه جایه‌جایی و مسافت طی شده با هم برابر هستند، بنابراین:

$$\frac{\frac{(v+v')}{2} \times \frac{1}{4}}{\frac{v}{2} \times \frac{1}{4}} = \frac{\frac{7v}{4}}{\frac{v}{4}} = \frac{7}{1}$$

**۱** مساحت زیر نمودار سرعت - زمان، برابر با جایه‌جایی متحرک است.

فاصله دو متحرک از هم در لحظه هم سرعت شدن، برابر با اختلاف مساحت‌های زیر نمودارهای سرعت - زمان آن‌ها است به عبارتی با محاسبه مساحت مثلث هاشورخورده در شکل زیر، فاصله دو متحرک از هم به دست می‌آید



$$\text{فاصله دو متحرک از یکدیگر در لحظه } t=4\text{s} = \frac{10 \times 4}{2} = 20\text{m}$$

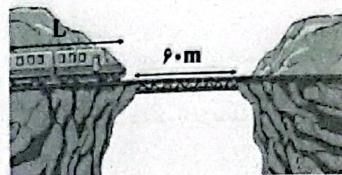
بنابراین معادله مکان - زمان برای دو متحرک برابر است با:

$$x_A = v_A t + x_{A_0} = -2t + 10$$

$$x_B = v_B t + x_{B_0} = \frac{1}{2}t + 0$$

با مساوی قرار دادن معادلات مکان - زمان دو متحرک، لحظه رسیدن دو متحرک به هم به دست می‌آید:  $t = 4s \Rightarrow \frac{1}{2}t + 10 = -2t + 10 \Rightarrow t = 4s$

**۲** برای عبور قطار به طور کامل از روی پل باید انتهای قطار از انتهای پل عبور کند، پس جایه‌جایی کل برابر می‌شود با  $L + 60\text{m}$  که طبق رابطه سرعت ثابت می‌توان نوشت:



$$\Delta x = v \Delta t_1 \Rightarrow 60 + L = 157 \quad (1)$$

توجه داشته باشید همچنین برای عبور از گذار شخص ساکن (ناظر ساکن) باید انتهای قطار به شخص برسد برای این مرحله نیز از رابطه سرعت ثابت کمک می‌گیریم:

$$\Delta x = v \Delta t_2 \Rightarrow L = 37 \quad (2)$$

با توجه به روابط (۱) و (۲) خواهیم داشت:

$$60 + 37 = 157 \Rightarrow 127 = 60 \Rightarrow v = 5 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

با استفاده از رابطه (۲) می‌توان طول قطار را به دست آورد:

$$L = 37 = 3 \times 5 = 15\text{m}$$

**۲** شروع حرکت با شتاب ثابت اتومبیل B از لحظه سبقت گرفتن اتومبیل A می‌باشد، بنابراین در دو میان سبقت، جایه‌جایی دو اتومبیل با هم برابر است. در این مدت، اتومبیل A با سرعت ثابت و اتومبیل B با شتاب ثابت حرکت می‌کند، بنابراین:

$$\Delta x_A = \Delta x_B \Rightarrow v_1 \times t = \frac{v'_1 + v'_2}{2} \times t$$

مدت زمان حرکت برای هر دو اتومبیل، یکسان است، پس از هر دو طرف معادله ساده می‌شود، بنابراین:

$$v_1 = \frac{v'_1 + v'_2}{2} \Rightarrow 20 = \frac{10 + v'_2}{2} \Rightarrow v'_2 = 30 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

## ۴ بررسی عبارت‌ها

(الف) در بازه زمانی  $t_1$  تا  $t_2$  اندازه شتاب متحرک در حال کاهش است. (\*)  
(ب) جهت سرعت (علامت سرعت) معرف جهت حرکت متحرک است. بنابراین در بازه زمانی  $t_1$  تا  $t_2$  سرعت متحرک، مثبت است. پس متحرک در جهت محور آها حرکت کرده است. (\*\*)

(ج) در بازه زمانی  $t_3$  تا  $t_4$ ، حرکت متحرک تندشونده و در بازه زمانی  $t_4$  تا  $t_5$  حرکت متحرک کندشونده بوده است. (\*\*)

(د) شتاب متوسط متحرک، شیب خط واصل بین دو لحظه  $t_1$  تا  $t_2$  است که شیب این خط مثبت است، بنابراین شتاب متوسط متحرک در این بازه زمانی، مثبت است. (\*\*)

(ه) متحرک در لحظات  $t_1$  و  $t_2$  تغییر جهت داده است، چون در این لحظات علاوه بر صفر شدن سرعت، جهت حرکت (علامت سرعت) نیز تغییر کرده است. (\*\*)

پاسخ داده های سؤال

۳ اینجا مقدار یون سولفات موجود در ۱/۸۶۴ g باریم سولفات باشد  
به دست می آوریم:

$$\text{mg SO}_4^{2-} = 1/864 \text{ g BaSO}_4 \times \frac{1 \text{ mol BaSO}_4}{122 \text{ g BaSO}_4} \times \frac{1 \text{ mol SO}_4^{2-}}{1 \text{ mol BaSO}_4}$$

$$\frac{16 \text{ g SO}_4^{2-}}{16 \text{ g SO}_4^{2-}} = 0.768 \text{ g SO}_4^{2-}$$

اکنون درصد خلوص یون سولفات در کود شیمیایی به صورت زیر محاسبه می شود:

$$P = \frac{\text{گرم سولفات}}{\text{گرم کود}} \times 100 = \frac{0.768 \text{ g}}{2.45 \text{ g}} \times 100 = 31.3\%$$

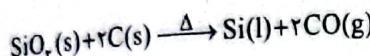
عبارت های «ب» و «ت» درست هستند.

بررسی عبارت های نادرست:

آ) دوره دوم جدول شامل ۴ عنصر گازی شکل ( $\text{N}_2, \text{O}_2, \text{F}_2, \text{Ne}$ ) ولی

دوره سوم جدول شامل ۲ عنصر گازی شکل ( $\text{Cl}_2, \text{Ar}$ ) است.

پ) مطابق معادله زیر، هر مول  $\text{SiO}_2$  با ۲ مول کربن واکنش می دهد تا سیلیسیم تولید شود:



۲ بررسی ترکیبها:

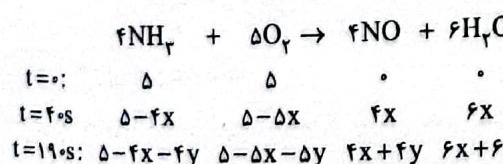
آ) هر دو ترکیب سیکلوهگزان و ۴ - متیل - ۲ - پنتن دارای فرمول مولکولی  $\text{C}_6\text{H}_{12}$  هستند.

ب) فرمول مولکولی آتانول به صورت  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$  و فرمول مولکولی دی اتیل اتر به صورت  $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$  است.

پ) هر دو ترکیب ۳ - اتیل پتان و ۲ - متیل هگزان دارای فرمول مولکولی  $\text{C}_7\text{H}_{16}$  هستند.

ت) فرمول مولکولی ۲ - هپتانول به صورت  $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}$  و فرمول مولکولی بنزالدهید به صورت  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}$  است.

۳ معادله موازن شده واکنش مورد نظر به صورت زیر است:



مطابق داده های سؤال می توان نوشت:

$$5-4x=4x \Rightarrow x=0.8$$

$$1/2(5-4x-4y)=4x+4y \xrightarrow{x=0.8} y=0.1$$

$$\bar{R}_{\text{NO}} = \frac{\Delta n}{V \cdot \Delta t} = \frac{4y \text{ mol}}{4L \cdot \left(\frac{190-40}{40}\right) \text{ min}} = \frac{0.4}{4 \times 2.5}$$

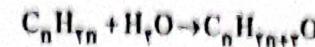
$$= 0.4 \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$$

$$\bar{R}_{\text{رایش}} = \frac{\bar{R}_{\text{NO}}}{4} = 0.1 \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$$

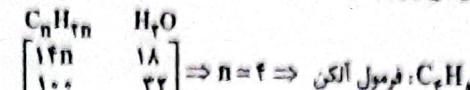
شیمی



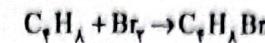
۱ فرمول عمومی آنکه به صورت  $\text{C}_n\text{H}_{2n}$  و جرم مولی  $14n$  گرم بر مول است.



مطابق داده های سؤال می توان نوشت:



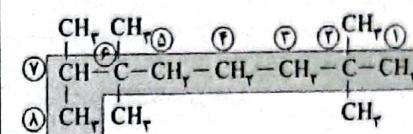
بنابراین خواهیم داشت:



نیست مورد نظر برابر است با:

$$\frac{\text{C}_4\text{H}_8\text{Br}_2}{\text{C}_4\text{H}_8} = \frac{\text{جرم مولی C}_4\text{H}_8\text{Br}_2}{\text{جرم مولی C}_4\text{H}_8} = \frac{216}{56} = 3.85$$

۱ ساختار زیر را می توان برای آلان داده شده در نظر گرفت:



اگر زنجیر را از سمت راست شماره گذاری کنیم، نام آلان به صورت ۲، ۲، ۲، ۲، ۲، ۲، ۲ است.

۷ پنتامتیل اوکتان خواهد بود که مجموع شماره های شاخه های فرعی آن برابر  $2+2+6+6+2=22$  است.

۳ فرمول مولکولی بنزن به صورت  $\text{C}_6\text{H}_6$  است. ایندا حساب می کنیم، نمونه مورد نظر شامل چند مول بنزن است.

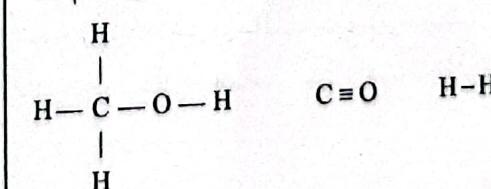
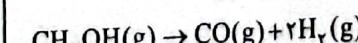
$$? \text{ mol C}_6\text{H}_6 = 2/0.1 \times 10^{18} \text{ atom H} \times \frac{1 \text{ mol atom H}}{6/0.2 \times 10^{18} \text{ atom H}}$$

$$\times \frac{1 \text{ mol C}_6\text{H}_6}{6 \text{ mol atom H}} = \frac{25}{3} \text{ mol C}_6\text{H}_6$$

$$= \frac{Q}{n \times \Delta \theta}$$

$$= \frac{19500 \text{ J}}{25 \times (45-25)^\circ \text{ C}} = 117 \text{ J} \cdot \text{C}^{-1} = 117 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1}$$

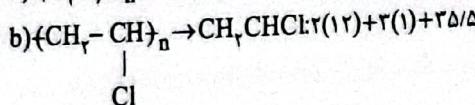
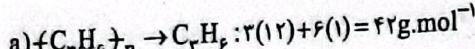
۳ معادله واکنش مورد نظر به صورت زیر است:



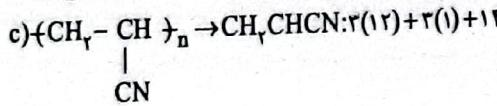
مجموع آنتالپی پیوند ها  $= \Delta H_{\text{فراءورده}} - \Delta H_{\text{در مواد واکنش دهنده}} = [\Delta H_{\text{در مواد واکنش}}]$   
 $\Delta H_{\text{فراءورده}} = [\Delta H(\text{C}-\text{H}) + \Delta H(\text{C}-\text{O}) + \Delta H(\text{O}-\text{H})] - [\Delta H(\text{C} \equiv \text{O}) + 2\Delta H(\text{H}-\text{H})] = [2(415) + (280) + (463)] - [(1077) + 2(426)] = +139 \text{ kJ}$

شیمی ۱۵

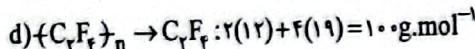
**۱۰۵** فرمول پلیمر و مونومر سازنده و جرم مولی مونومر هر چهار شکل در زیر آمده است:



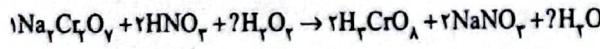
$$= 57/5 \text{ g.mol}^{-1}$$



$$= 52 \text{ g.mol}^{-1}$$



**۱۰۶** موازنۀ را به ترتیب با  $\text{Na}$  و  $\text{Cr}$  انجام می‌دهیم. در این صورت خواهیم داشت:



ضرایب  $\text{H}_2\text{O}$  و  $\text{H}_2\text{O}_2$  را به ترتیب  $a$  و  $b$  در نظر می‌گیریم و برای موازنۀ اتم‌های اکسیژن و هیدروژن، معادله‌های زیر را تشکیل می‌دهیم:

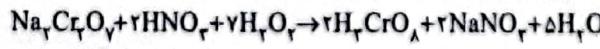
$$\begin{aligned} & (2 \times 8) + (2 \times 3) + 2a = (2 \times 8) + (2 \times 2) + b \\ & \Rightarrow 13 + 2a = 22 + b \Rightarrow 2a - b = 9 \quad (1) \end{aligned}$$

$$(2 \times 1) + 2a = (2 \times 2) + 2b$$

$$\Rightarrow 2 + 2a = 6 + 2b \Rightarrow a - b = 2 \quad (2)$$

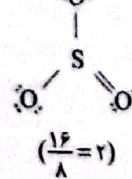
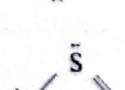
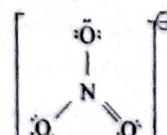
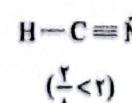
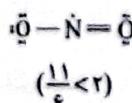
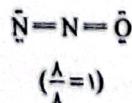
از حل معادله‌های (1) و (2) مقادیر  $a$  و  $b$  به ترتیب برابر ۷ و ۵ به دست می‌آید.

بنابراین شکل موازنۀ شده معادله مورد نظر به صورت زیر خواهد بود:



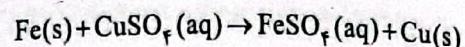
به این ترتیب مجموع ضرایب واکنش‌دهنده‌ها برابر با ۱۰ و مجموع ضرایب فراورده‌ها برابر با ۹ و تفاوت آن‌ها برابر با ۱ است.

**۱۰۷** ساختار لوویس تمام گونه‌ها به همراه نسبت مورد نظر در زیر آورده شده است:



در سه گونه  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$  و  $\text{SO}_3^{2-}$ ، نسبت شمار الکترون‌های ناپیوندی به شمار الکترون‌های پیوندی حداقل برابر با ۲ است.

**۱۰۸** معادله موازنۀ شده واکنش مورد نظر به صورت زیر است:



در این واکنش مقداری از تیغه آهنی مصرف شده و مقداری مس تولید می‌شود افزایش جرم تیغه آهنی برابر با تفاوت جرم آهن مصرف شده و مس تولید شده است. با فرض این‌که ۱ مول مس (II) سولفات مصرف شود، یک مول آهن ( $56 \text{ g Fe}$ ) مصرف شده و یک مول مس ( $64 \text{ g Cu}$ ) تولید می‌شود.

در نتیجه  $8 \text{ g} = 56 - 64$  بر جرم تیغه آهنی افزوده می‌شود

$$\frac{\text{افزایش جرم}}{\text{افزایش جرم}} \times \frac{\text{ag}}{\text{1mol CuSO}_4} = \frac{\text{afzairesh jerm}}{\text{1mol CuSO}_4}$$

$$\text{افزایش جرم (مقدار نظری)} = 0.48 \text{ g}$$

$$\frac{\text{مقدار عملی}}{\text{مقدار نظری}} = \frac{0.32 \text{ g}}{0.48 \text{ g}} \times 100 = 66.7\%$$

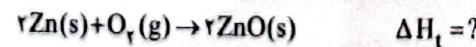
**۱۰۹** در بین ویژگی‌های اشاره شده، فقط دمای جوش اتانول بیشتر از دمای جوش اتان است.

**۱۱۰** از آن جا که دمای محلول حاصل و مقدار آن در مقایسه با نمونه آب اولیه افزایش یافته است، ظرفیت گرمایی، میانگین تنیدی مولکول‌ها و انرژی گرمایی محلول بیشتر از نمونه آب خواهد بود. با توجه به این‌که دمای جوش و گرمایی ویژه آب از اتانول بیشتر است، این دو مورد کاهش می‌یابند.

**۱۱۱** می‌دانیم ارزش سوختی پروتئین و کربوهیدرات با هم برابر است  
بنابراین ارزش سوختی  $30 \text{ g}$  از ماده غذایی مورد نظر به صورت زیر محاسبه می‌شود  
 $(2 \times 28) + (2 \times 17) + (1/5 \times 17) = 228/5 \text{ kJ}$

به این ترتیب ارزش سوختی این ماده برحسب  $\text{kJ.g}^{-1}$  برابر خواهد بود:  
 $\frac{228/5 \text{ kJ}}{2 \times 8 \text{ g}} = 7.61 \text{ kJ.g}^{-1}$

**۱۱۲** معادله واکنش هدف به صورت زیر است:



برای رسیدن به این واکنش، باید تغییرات زیر را بر روی واکنش‌های کمکی اعمال کنیم:

\* ضرب واکنش (I) را در عدد ۲ ضرب کنیم

\* واکنش (III) را وارونه کنیم

\* واکنش (II) را وارونه و ضرایب آن را در عدد ۲ ضرب کنیم

سپس این واکنش‌ها را با هم جمع کنیم:

$$\Delta H_f = 2\Delta H_I - \Delta H_{III} - 2\Delta H_{II} = 2(-152) - (-572) - 2(-90) = -696 \text{ kJ}$$

$$? \text{kJ} = 2/6 \text{ g Zn} \times \frac{1 \text{ mol Zn}}{65 \text{ g Zn}} \times \frac{696 \text{ kJ}}{1 \text{ mol Zn}} = 13/92 \text{ kJ}$$

**۱۱۳** مطلب داده‌های سوال، سرعت مصرف  $A$  نصف سرعت تولید  $B$  است  
بنابراین  $n_A$  باید نصف  $n_B$  باشد (حذف گزینه‌های ۱ و ۴)

از طرفی چون سرعت تولید  $C$  کمتر از سرعت مصرف  $A$  است، ضریب  $n_A$  نسبت تواند برابر با یک باشد. به این ترتیب گزینه (۳) نیز حذف می‌شود

پاسخ دوازدهم تجربه

**۱۱۳** ساتوجه به این که در اسم هیدروژن انتقال الکترونی در ناحیه موئی قرار می‌گیرد، می‌توان نتیجه گرفت که هر انتقال الکترونی که کم انرژی تر از انتقال‌های فوق باشد، انرژی کمتر از نور موئی منتشر می‌کند و طول موج آن بیشتر از ۷۰۰ نانومتر خواهد بود. به این ترتیب انتقال‌های زیر را می‌توان در نظر گرفت:

$$n=5 \rightarrow n=4$$

$$n=4 \rightarrow n=3$$

$$n=3 \rightarrow n=2$$

**۱۱۴** ایزوتوب‌های  $Z^2X$  و  $Z^{2+}X$  به ترتیب ایزوتوب سبکتر و سنگین‌تر عنصر X هستند.

از آن جا که  $\frac{1}{2}/125$  معادل  $\frac{1}{8}$  است، می‌توان نوشت:

$$\text{فراآنی آن} \times \text{جرم اتمی ایزوتوب سبکتر} = \text{جرم اتمی میانگین} \\ \text{مجموع فرااآنی ها}$$

$$\text{فراآنی آن} \times \text{جرم اتمی ایزوتوب سنگین‌تر} + \text{مجموع فرااآنی ها}$$

$$\Rightarrow \frac{[(2Z+5) \times 17] + [(2Z+7) \times 8]}{25} \Rightarrow Z = 29$$

$$V = \frac{4}{3}\pi r^3 = \frac{4}{3}(2)^3 = 32\text{cm}^3$$

$$\text{atom Cu} = 32\text{cm}^3 \times \frac{8/96\text{g Cu}}{1\text{cm}^3} \times \frac{1\text{mol Cu}}{64\text{g Cu}}$$

$$\times \frac{6/2 \times 10^{22} \text{atom Cu}}{1\text{mol Cu}} = 2/69 \times 10^{24} \text{atom Cu}$$

**۱۱۵** مول‌های کربن و گوگرد را به ترتیب با a و b نمایش می‌دهیم

طبق داده‌های سؤال می‌توان نوشت:

$$12a + 22b = 3 \quad ff_a + \downarrow \quad 64b = 9/2 \\ \downarrow \quad \downarrow \quad \downarrow \\ \text{جرم مولی S} \quad \text{CO}_2 \quad \text{جرم مولی SO}_2$$

$$22b = 2 - 12a \Rightarrow ff_a + 7(2 - 12a) = 9/2 \\ \Rightarrow 20a = 2/2 \Rightarrow a = 0/16 \Rightarrow 22b = 3 - (12 \times 0/16) = 1/08$$

$$ff_a = \frac{22b}{3} \times 100 = \frac{1/08}{3} \times 100 = 1/36 \quad \text{درصد جرمی گوگرد}$$

**۱۱۶** مطابق داده‌های سؤال، معادله واکنش مورد نظر به صورت  $Cu_2S + O_2 \rightarrow 2Cu + SO_2$  زیر است:

$$\text{atom Cu}_2S = \frac{28\text{g Cu}_2S}{160\text{g Cu}_2S} \times \frac{1\text{mol Cu}_2S}{\text{سنگ معدن g}}$$

$$\times \frac{1\text{mol O}_2}{1\text{mol Cu}_2S} \times \frac{22/4\text{L O}_2}{1\text{mol O}_2} \times \frac{100\text{L Air}}{22\text{L O}_2} \times \frac{1\text{m}^3 \text{Air}}{10^3 \text{L Air}} = 242\text{m}^3 \text{Air}$$

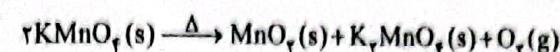
**۱۱۷** فرض می‌کنیم  $g = 10^6$  از محلول مورد نظر در دسترس است

$$\text{atom Na}_2SO_4 = \frac{1/15\text{g Na}^+}{100\text{g محلول g}} \times \frac{1\text{mol Na}^+}{22\text{g Na}^+}$$

$$\times \frac{1\text{mol Na}_2SO_4}{1\text{mol Na}^+} \times \frac{142\text{g Na}_2SO_4}{1\text{mol Na}_2SO_4} = 25500\text{g Na}_2SO_4$$

**۱۱۸** برای کاهش pH آب از اکسیدهای اسیدی (ناظلی) مانند  $CO_2$  و  $SO_2$  می‌توان استفاده کرد.

**۱۱۹** مطابق داده‌های سؤال، معادله موازنشده واکنش مورد نظر به صورت زیر است:



فرض کنیم ۲ مول  $KMnO_4$  که معادل  $2 \times 158 = 316\text{g}$  است، تجزیه شود. در این صورت یک مول گاز اکسیژن که معادل  $32\text{g}$  است از طرف واکنش خارج شده و در نتیجه درصد کاهش جرم به صورت زیر محاسبه می‌شود:

$$\frac{32\text{g}}{316\text{g}} \times 100 = 10/12$$

**۱۲۰** ابتدا جرم کلسیم موجود در  $80\text{g}$  محلول کلسیم برمید را تعیین می‌کنیم:

$$\text{atom Ca}^{2+} = 80\text{g} \times \frac{1\text{mol CaBr}_2}{100\text{g}} \times \frac{1\text{mol Ca}^{2+}}{200\text{g CaBr}_2}$$

$$\times \frac{1\text{mol Ca}^{2+}}{1\text{mol CaBr}_2} \times \frac{40\text{g Ca}^{2+}}{1\text{mol Ca}^{2+}} = 12/8\text{g Ca}^{2+}$$

از طرفی مقدار اضافه شده کلسیم کلرید جامد را برابر با m در نظر می‌گیریم و از روی آن، جرم کلسیم را حساب می‌کنیم:

$$\text{atom Ca}^{2+} = m \text{g} \times \frac{1\text{mol CaCl}_2}{111\text{g CaCl}_2} \times \frac{1\text{mol Ca}^{2+}}{1\text{mol CaCl}_2}$$

$$\times \frac{40\text{g Ca}^{2+}}{1\text{mol Ca}^{2+}} = \frac{40m}{111}\text{g Ca}^{2+}$$

اکنون می‌توان نوشت:

$$\frac{\text{مجموع جرم یون‌های کلسیم}}{\text{جرم نهایی محلول}} = \frac{100}{\text{درصد جرمی کلسیم در محلول نهایی}}$$

$$\Rightarrow 25 = \frac{12/8 + (\frac{40m}{111})}{100} \times 100 \Rightarrow 2000 + 25m = 1280 + 25m$$

$$\Rightarrow m = 65/5\text{g}$$

**۱۱۱** بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در هر دو مدل آنمی بور و کوانتمومی، انرژی الکترون به صورت کوانتمومی در نظر گرفته می‌شود.

(۲) نیم عمر هر ایزوتوب نشان می‌دهد که آن ایزوتوب تا چه اندازه پایدار است. از طرفی اغلب هسته‌هایی که نسبت شمار نوترон به بروتون‌های آن‌ها (عدد آنمی) برابر یا بیش از ۱/۵ باشد، ناپایدارند و باگذشت زمان متلاشی می‌شوند.

(۳) در جدول دوره‌ای امروزی شمار عنصرهای دسته S و دسته p به ترتیب برابر با ۱۴ و ۳۶ عنصر بوده که تفاوت آن‌ها برابر با ۲۲ عنصر است.

**۱۱۲** عناصرهای A<sub>12</sub>, E<sub>7</sub>, D<sub>13</sub>, C<sub>19</sub>, O<sub>8</sub>, N<sub>7</sub>, K<sub>10</sub>, Mg<sub>12</sub>, Al<sub>13</sub>, F<sub>11</sub>, H<sub>1</sub>, Cl<sub>17</sub>, Br<sub>18</sub>, I<sub>19</sub>, S<sub>16</sub>, P<sub>15</sub>, As<sub>17</sub>, Se<sub>16</sub>, Te<sub>18</sub>, Po<sub>19</sub>, At<sub>18</sub>, Rn<sub>18</sub>, Kr<sub>18</sub>, Ar<sub>18</sub>, Ne<sub>10</sub>, He<sub>2</sub>, He<sub>3</sub>, He<sub>4</sub>, He<sub>5</sub>, He<sub>6</sub>, He<sub>7</sub>, He<sub>8</sub>, He<sub>9</sub>, He<sub>10</sub>, He<sub>11</sub>, He<sub>12</sub>, He<sub>13</sub>, He<sub>14</sub>, He<sub>15</sub>, He<sub>16</sub>, He<sub>17</sub>, He<sub>18</sub>, He<sub>19</sub>, He<sub>20</sub>, He<sub>21</sub>, He<sub>22</sub>, He<sub>23</sub>, He<sub>24</sub>, He<sub>25</sub>, He<sub>26</sub>, He<sub>27</sub>, He<sub>28</sub>, He<sub>29</sub>, He<sub>30</sub>, He<sub>31</sub>, He<sub>32</sub>, He<sub>33</sub>, He<sub>34</sub>, He<sub>35</sub>, He<sub>36</sub>, He<sub>37</sub>, He<sub>38</sub>, He<sub>39</sub>, He<sub>40</sub>, He<sub>41</sub>, He<sub>42</sub>, He<sub>43</sub>, He<sub>44</sub>, He<sub>45</sub>, He<sub>46</sub>, He<sub>47</sub>, He<sub>48</sub>, He<sub>49</sub>, He<sub>50</sub>, He<sub>51</sub>, He<sub>52</sub>, He<sub>53</sub>, He<sub>54</sub>, He<sub>55</sub>, He<sub>56</sub>, He<sub>57</sub>, He<sub>58</sub>, He<sub>59</sub>, He<sub>60</sub>, He<sub>61</sub>, He<sub>62</sub>, He<sub>63</sub>, He<sub>64</sub>, He<sub>65</sub>, He<sub>66</sub>, He<sub>67</sub>, He<sub>68</sub>, He<sub>69</sub>, He<sub>70</sub>, He<sub>71</sub>, He<sub>72</sub>, He<sub>73</sub>, He<sub>74</sub>, He<sub>75</sub>, He<sub>76</sub>, He<sub>77</sub>, He<sub>78</sub>, He<sub>79</sub>, He<sub>80</sub>, He<sub>81</sub>, He<sub>82</sub>, He<sub>83</sub>, He<sub>84</sub>, He<sub>85</sub>, He<sub>86</sub>, He<sub>87</sub>, He<sub>88</sub>, He<sub>89</sub>, He<sub>90</sub>, He<sub>91</sub>, He<sub>92</sub>, He<sub>93</sub>, He<sub>94</sub>, He<sub>95</sub>, He<sub>96</sub>, He<sub>97</sub>, He<sub>98</sub>, He<sub>99</sub>, He<sub>100</sub>, He<sub>101</sub>, He<sub>102</sub>, He<sub>103</sub>, He<sub>104</sub>, He<sub>105</sub>, He<sub>106</sub>, He<sub>107</sub>, He<sub>108</sub>, He<sub>109</sub>, He<sub>110</sub>, He<sub>111</sub>, He<sub>112</sub>, He<sub>113</sub>, He<sub>114</sub>, He<sub>115</sub>, He<sub>116</sub>, He<sub>117</sub>, He<sub>118</sub>, He<sub>119</sub>, He<sub>120</sub>, He<sub>121</sub>, He<sub>122</sub>, He<sub>123</sub>, He<sub>124</sub>, He<sub>125</sub>, He<sub>126</sub>, He<sub>127</sub>, He<sub>128</sub>, He<sub>129</sub>, He<sub>130</sub>, He<sub>131</sub>, He<sub>132</sub>, He<sub>133</sub>, He<sub>134</sub>, He<sub>135</sub>, He<sub>136</sub>, He<sub>137</sub>, He<sub>138</sub>, He<sub>139</sub>, He<sub>140</sub>, He<sub>141</sub>, He<sub>142</sub>, He<sub>143</sub>, He<sub>144</sub>, He<sub>145</sub>, He<sub>146</sub>, He<sub>147</sub>, He<sub>148</sub>, He<sub>149</sub>, He<sub>150</sub>, He<sub>151</sub>, He<sub>152</sub>, He<sub>153</sub>, He<sub>154</sub>, He<sub>155</sub>, He<sub>156</sub>, He<sub>157</sub>, He<sub>158</sub>, He<sub>159</sub>, He<sub>160</sub>, He<sub>161</sub>, He<sub>162</sub>, He<sub>163</sub>, He<sub>164</sub>, He<sub>165</sub>, He<sub>166</sub>, He<sub>167</sub>, He<sub>168</sub>, He<sub>169</sub>, He<sub>170</sub>, He<sub>171</sub>, He<sub>172</sub>, He<sub>173</sub>, He<sub>174</sub>, He<sub>175</sub>, He<sub>176</sub>, He<sub>177</sub>, He<sub>178</sub>, He<sub>179</sub>, He<sub>180</sub>, He<sub>181</sub>, He<sub>182</sub>, He<sub>183</sub>, He<sub>184</sub>, He<sub>185</sub>, He<sub>186</sub>, He<sub>187</sub>, He<sub>188</sub>, He<sub>189</sub>, He<sub>190</sub>, He<sub>191</sub>, He<sub>192</sub>, He<sub>193</sub>, He<sub>194</sub>, He<sub>195</sub>, He<sub>196</sub>, He<sub>197</sub>, He<sub>198</sub>, He<sub>199</sub>, He<sub>200</sub>, He<sub>201</sub>, He<sub>202</sub>, He<sub>203</sub>, He<sub>204</sub>, He<sub>205</sub>, He<sub>206</sub>, He<sub>207</sub>, He<sub>208</sub>, He<sub>209</sub>, He<sub>210</sub>, He<sub>211</sub>, He<sub>212</sub>, He<sub>213</sub>, He<sub>214</sub>, He<sub>215</sub>, He<sub>216</sub>, He<sub>217</sub>, He<sub>218</sub>, He<sub>219</sub>, He<sub>220</sub>, He<sub>221</sub>, He<sub>222</sub>, He<sub>223</sub>, He<sub>224</sub>, He<sub>225</sub>, He<sub>226</sub>, He<sub>227</sub>, He<sub>228</sub>, He<sub>229</sub>, He<sub>230</sub>, He<sub>231</sub>, He<sub>232</sub>, He<sub>233</sub>, He<sub>234</sub>, He<sub>235</sub>, He<sub>236</sub>, He<sub>237</sub>, He<sub>238</sub>, He<sub>239</sub>, He<sub>240</sub>, He<sub>241</sub>, He<sub>242</sub>, He<sub>243</sub>, He<sub>244</sub>, He<sub>245</sub>, He<sub>246</sub>, He<sub>247</sub>, He<sub>248</sub>, He<sub>249</sub>, He<sub>250</sub>, He<sub>251</sub>, He<sub>252</sub>, He<sub>253</sub>, He<sub>254</sub>, He<sub>255</sub>, He<sub>256</sub>, He<sub>257</sub>, He<sub>258</sub>, He<sub>259</sub>, He<sub>260</sub>, He<sub>261</sub>, He<sub>262</sub>, He<sub>263</sub>, He<sub>264</sub>, He<sub>265</sub>, He<sub>266</sub>, He<sub>267</sub>, He<sub>268</sub>, He<sub>269</sub>, He<sub>270</sub>, He<sub>271</sub>, He<sub>272</sub>, He<sub>273</sub>, He<sub>274</sub>, He<sub>275</sub>, He<sub>276</sub>, He<sub>277</sub>, He<sub>278</sub>, He<sub>279</sub>, He<sub>280</sub>, He<sub>281</sub>, He<sub>282</sub>, He<sub>283</sub>, He<sub>284</sub>, He<sub>285</sub>, He<sub>286</sub>, He<sub>287</sub>, He<sub>288</sub>, He<sub>289</sub>, He<sub>290</sub>, He<sub>291</sub>, He<sub>292</sub>, He<sub>293</sub>, He<sub>294</sub>, He<sub>295</sub>, He<sub>296</sub>, He<sub>297</sub>, He<sub>298</sub>, He<sub>299</sub>, He<sub>300</sub>, He<sub>301</sub>, He<sub>302</sub>, He<sub>303</sub>, He<sub>304</sub>, He<sub>305</sub>, He<sub>306</sub>, He<sub>307</sub>, He<sub>308</sub>, He<sub>309</sub>, He<sub>310</sub>, He<sub>311</sub>, He<sub>312</sub>, He<sub>313</sub>, He<sub>314</sub>, He<sub>315</sub>, He<sub>316</sub>, He<sub>317</sub>, He<sub>318</sub>, He<sub>319</sub>, He<sub>320</sub>, He<sub>321</sub>, He<sub>322</sub>, He<sub>323</sub>, He<sub>324</sub>, He<sub>325</sub>, He<sub>326</sub>, He<sub>327</sub>, He<sub>328</sub>, He<sub>329</sub>, He<sub>330</sub>, He<sub>331</sub>, He<sub>332</sub>, He<sub>333</sub>, He<sub>334</sub>, He<sub>335</sub>, He<sub>336</sub>, He<sub>337</sub>, He<sub>338</sub>, He<sub>339</sub>, He<sub>340</sub>, He<sub>341</sub>, He<sub>342</sub>, He<sub>343</sub>, He<sub>344</sub>, He<sub>345</sub>, He<sub>346</sub>, He<sub>347</sub>, He<sub>348</sub>, He<sub>349</sub>, He<sub>350</sub>, He<sub>351</sub>, He<sub>352</sub>, He<sub>353</sub>, He<sub>354</sub>, He<sub>355</sub>, He<sub>356</sub>, He<sub>357</sub>, He<sub>358</sub>, He<sub>359</sub>, He<sub>360</sub>, He<sub>361</sub>, He<sub>362</sub>, He<sub>363</sub>, He<sub>364</sub>, He<sub>365</sub>, He<sub>366</sub>, He<sub>367</sub>, He<sub>368</sub>, He<sub>369</sub>, He<sub>370</sub>, He<sub>371</sub>, He<sub>372</sub>, He<sub>373</sub>, He<sub>374</sub>, He<sub>375</sub>, He<sub>376</sub>, He<sub>377</sub>, He<sub>378</sub>, He<sub>379</sub>, He<sub>380</sub>, He<sub>381</sub>, He<sub>382</sub>, He<sub>383</sub>, He<sub>384</sub>, He<sub>385</sub>, He<sub>386</sub>, He<sub>387</sub>, He<sub>388</sub>, He<sub>389</sub>, He<sub>390</sub>, He<sub>391</sub>, He<sub>392</sub>, He<sub>393</sub>, He<sub>394</sub>, He<sub>395</sub>, He<sub>396</sub>, He<sub>397</sub>, He<sub>398</sub>, He<sub>399</sub>, He<sub>400</sub>, He<sub>401</sub>, He<sub>402</sub>, He<sub>403</sub>, He<sub>404</sub>, He<sub>405</sub>, He<sub>406</sub>, He<sub>407</sub>, He<sub>408</sub>, He<sub>409</sub>, He<sub>410</sub>, He<sub>411</sub>, He<sub>412</sub>, He<sub>413</sub>, He<sub>414</sub>, He<sub>415</sub>, He<sub>416</sub>, He<sub>417</sub>, He<sub>418</sub>, He<sub>419</sub>, He<sub>420</sub>, He<sub>421</sub>, He<sub>422</sub>, He<sub>423</sub>, He<sub>424</sub>, He<sub>425</sub>, He<sub>426</sub>, He<sub>427</sub>, He<sub>428</sub>, He<sub>429</sub>, He<sub>430</sub>, He<sub>431</sub>, He<sub>432</sub>, He<sub>433</sub>, He<sub>434</sub>, He<sub>435</sub>, He<sub>436</sub>, He<sub>437</sub>, He<sub>438</sub>, He<sub>439</sub>, He<sub>440</sub>, He<sub>441</sub>, He<sub>442</sub>, He<sub>443</sub>, He<sub>444</sub>, He<sub>445</sub>, He<sub>446</sub>, He<sub>447</sub>, He<sub>448</sub>, He<sub>449</sub>, He<sub>450</sub>, He<sub>451</sub>, He<sub>452</sub>, He<sub>453</sub>, He<sub>454</sub>, He<sub>455</sub>, He<sub>456</sub>, He<sub>457</sub>, He<sub>458</sub>, He<sub>459</sub>, He<sub>460</sub>, He<sub>461</sub>, He<sub>462</sub>, He<sub>463</sub>, He<sub>464</sub>, He<sub>465</sub>, He<sub>466</sub>, He<sub>467</sub>, He<sub>468</sub>, He<sub>469</sub>, He<sub>470</sub>, He<sub>471</sub>, He<sub>472</sub>, He<sub>473</sub>, He<sub>474</sub>, He<sub>475</sub>, He<sub>476</sub>, He<sub>477</sub>, He<sub>478</sub>, He<sub>479</sub>, He<sub>480</sub>, He<sub>481</sub>, He<sub>482</sub>, He<sub>483</sub>, He<sub>484</sub>, He<sub>485</sub>, He<sub>486</sub>, He<sub>487</sub>, He<sub>488</sub>, He<sub>489</sub>, He<sub>490</sub>, He<sub>491</sub>, He<sub>492</sub>, He<sub>493</sub>, He<sub>494</sub>, He<sub>495</sub>, He<sub>496</sub>, He<sub>497</sub>, He<sub>498</sub>, He<sub>499</sub>, He<sub>500</sub>, He<sub>501</sub>, He<sub>502</sub>, He<sub>503</sub>, He<sub>504</sub>, He<sub>505</sub>, He<sub>506</sub>, He<sub>507</sub>, He<sub>508</sub>, He<sub>509</sub>, He<sub>510</sub>, He<sub>511</sub>, He<sub>512</sub>, He<sub>513</sub>, He<sub>514</sub>, He<sub>515</sub>, He<sub>516</sub>, He<sub>517</sub>, He<sub>518</sub>, He<sub>519</sub>, He<sub>520</sub>, He<sub>521</sub>, He<sub>522</sub>, He<sub>523</sub>, He<sub>524</sub>, He<sub>525</sub>, He<sub>526</sub>, He<sub>527</sub>, He<sub>528</sub>, He<sub>529</sub>, He<sub>530</sub>, He<sub>531</sub>, He<sub>532</sub>, He<sub>533</sub>, He<sub>534</sub>, He<sub>535</sub>, He<sub>536</sub>, He<sub>537</sub>, He<sub>538</sub>, He<sub>539</sub>, He<sub>540</sub>, He<sub>541</sub>, He<sub>542</sub>, He<sub>543</sub>, He<sub>544</sub>, He<sub>545</sub>, He<sub>546</sub>, He<sub>547</sub>, He<sub>548</sub>, He<sub>549</sub>, He<sub>550</sub>, He<sub>551</sub>, He<sub>552</sub>, He<sub>553</sub>, He<sub>554</sub>, He<sub>555</sub>, He<sub>556</sub>, He<sub>557</sub>, He<sub>558</sub>, He<sub>559</sub>, He<sub>560</sub>, He<sub>561</sub>, He<sub>562</sub>, He<sub>563</sub>, He<sub>564</sub>, He<sub>565</sub>, He<sub>566</sub>, He<sub>567</sub>, He<sub>568</sub>, He<sub>569</sub>, He<sub>570</sub>, He<sub>571</sub>, He<sub>572</sub>, He<sub>573</sub>, He<sub>574</sub>, He<sub>575</sub>, He<sub>576</sub>, He<sub>577</sub>, He<sub>578</sub>, He<sub>579</sub>, He<sub>580</sub>, He<sub>581</sub>, He<sub>582</sub>, He<sub>583</sub>, He<sub>584</sub>, He<sub>585</sub>, He<sub>586</sub>, He<sub>587</sub>, He<sub>588</sub>, He<sub>589</sub>, He<sub>590</sub>, He<sub>591</sub>, He<sub>592</sub>, He<sub>593</sub>, He<sub>594</sub>, He<sub>595</sub>, He<sub>596</sub>, He<sub>597</sub>, He<sub>598</sub>, He<sub>599</sub>, He<sub>600</sub>, He<sub>601</sub>, He<sub>602</sub>, He<sub>603</sub>, He<sub>604</sub>, He<sub>605</sub>, He<sub>606</sub>, He<sub>607</sub>, He<sub>608</sub>, He<sub>609</sub>, He<sub>610</sub>, He<sub>611</sub>, He<sub>612</sub>, He<sub>613</sub>, He<sub>614</sub>, He<sub>615</sub>, He<sub>616</sub>, He<sub>617</sub>, He<sub>618</sub>, He<sub>619</sub>, He<sub>620</sub>, He<sub>621</sub>, He<sub>622</sub>, He<sub>623</sub>, He<sub>624</sub>, He<sub>625</sub>, He<sub>626</sub>, He<sub>627</sub>, He<sub>628</sub>, He<sub>629</sub>, He<sub>630</sub>, He<sub>631</sub>, He<sub>632</sub>, He<sub>633</sub>, He<sub>634</sub>, He<sub>635</sub>, He<sub>636</sub>, He<sub>637</sub>, He<sub>638</sub>, He<sub>639</sub>, He<sub>640</sub>, He<sub>641</sub>, He<sub>642</sub>, He<sub>643</sub>, He<sub>644</sub>, He<sub>645</sub>, He<sub>646</sub>, He<sub>647</sub>, He<sub>648</sub>, He<sub>649</sub>, He<sub>650</sub>, He<sub>651</sub>, He<sub>652</sub>, He<sub>653</sub>, He<sub>654</sub>, He<sub>655</sub>, He<sub>656</sub>, He<sub>657</sub>, He<sub>658</sub>, He<sub>659</sub>, He<sub>660</sub>, He<sub>661</sub>, He<sub>662</sub>, He<sub>663</sub>, He<sub>664</sub>, He<sub>665</sub>, He<sub>666</sub>, He<sub>667</sub>, He<sub>668</sub>, He<sub>669</sub>, He<sub>670</sub>, He<sub>671</sub>, He<sub>672</sub>, He<sub>673</sub>, He<sub>674</sub>, He<sub>675</sub>, He<sub>676</sub>, He<sub>677</sub>, He<sub>678</sub>, He<sub>679</sub>, He<sub>680</sub>, He<sub>681</sub>, He<sub>682</sub>, He<sub>683</sub>, He<sub>684</sub>, He<sub>685</sub>, He<sub>686</sub>, He<sub>687</sub>, He<sub>688</sub>, He<sub>689</sub>, He<sub>690</sub>, He<sub>691</sub>, He<sub>692</sub>, He<sub>693</sub>

شنبه ۱۷

$$\frac{x}{y} = \frac{K_a(\text{HCOOH})}{K_a(\text{HCN})} = \frac{5 \times 10^{-5}}{10^{-10}} = \frac{10^{-5}}{10^{-10}} = 10^5$$

$$\Rightarrow \log \frac{x}{y} = \log 10^5 \Rightarrow \log \frac{x}{y} = \log 10 - \log 10 + \log 10^5$$

$$\Rightarrow \log \frac{x}{y} = 5 - 1 + 5 = 9$$

$$\Rightarrow \log \frac{x}{y} = \frac{(10/5) - (10/10) + 5}{2} = 5$$

$$\Rightarrow \log x - \log y = 5 \Rightarrow -\text{pH}(\text{HCOOH}) + \text{pH}(\text{HCN}) = 5$$

۳ ۱۲۳ ساختار داده شده یک استر سه عاملی است و یکی از اجزای سازنده چربی‌ها را نشان می‌دهد که فرمول مولکولی الکل سازنده و اسید آبی سازنده آن به ترتیب به صورت  $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_2$ ،  $\text{COOH}$  و  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2$  بوده و تفاوت شمار اتم‌های هیدروژن آن‌ها برابر است با:

$$(2+16(2)+1)-(5+3)=28$$

$$\text{pH}=2/7 \Rightarrow [\text{HCl}] = [\text{H}^+]$$

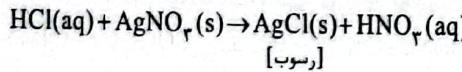
$$= 10^{-2/7} = 10^{-2/2-2} = 2 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\text{pH}=2/3 \Rightarrow [\text{HCl}] = [\text{H}^+]$$

$$= 10^{-2/3} = 10^{-2/2-2} = \frac{1}{10^{1/2}} \times 10^{-2} = 5 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$[\text{H}^+]_{\text{نهایی}} = \frac{[20(0/002)] + [20(0/005)]}{30+20} = 3/2 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

معادله موازن شده واکنش موردنظر به صورت زیر است:

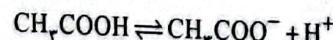


$$?g \text{ AgCl} = 5 \text{ mL HCl(aq)} \times \frac{2/2 \times 10^{-3} \text{ mol HCl}}{1 \text{ L HCl(aq)}}$$

$$\times \frac{1 \text{ mol AgCl}}{1 \text{ mol HCl}} \times \frac{143/5 \text{ g AgCl}}{1 \text{ mol AgCl}} = 2/246 \text{ mg AgCl}$$

۳ ۱۲۵ هر مول استیک اسید ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) بر اثر یونش،

دو مول یون تولید می‌کند:



بنابراین می‌توان نتیجه گرفت که در محلولی شامل  $10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  یون، شمار

یون‌های  $\text{H}^+$  برابر با نصف این مقدار یعنی  $10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  است.

$$\text{HCOOH:K}_a = \frac{[\text{H}^+][\text{HCOO}^-]}{[\text{HCOOH}]} = \frac{10^{-2} \times 10^{-2}}{6/02 \times 10^{-2}} = 1/5 \times 10^{-4} \text{ mol.H}^+$$

$$\text{K}_a = \alpha \cdot M \Rightarrow 1/8 \times 10^{-5} = \alpha \cdot 2 \Rightarrow \alpha = 2 \times 10^{-5}$$

$$[\text{H}^+] = \alpha \cdot M = 2 \times 10^{-5} \times 2 = 4 \times 10^{-5} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$[\text{H}^+] = \frac{\text{مول}}{(\text{L})} = \frac{\text{مول}}{\text{حجم محلول}} \Rightarrow \frac{4 \times 10^{-5}}{V} = \frac{1/5 \times 10^{-4}}{V}$$

$$\Rightarrow V = 0/025 \text{ L} \equiv 25 \text{ mL}$$

۴ ۱۱۹ منظور از  $\Delta$  زیر لایه d است.

$X: 1s^2 / 2s^2 2p^6 / 3s^2 3p^6 3d^5 / 4s^2 4p^6 4d^5 / 5s^2$   
الیه از این الکترونی اتم  $X$  می‌تواند به  $\Delta s^1$  نیز ختم شده باشد که در هر دو

مورت شمار زیر لایه‌های اضافه شده از الکترون آن برابر  $10$  زیر لایه است.

۱ ۱۲۰ فراوان ترین عنصر سازنده زمین همان  $\text{Fe}$  و نخستین عنصر ساخت پسر،  $\text{Fe}$  و  $\text{Tc}$  است.  $\text{Fe}$  و  $\text{Tc}$  عناصر دسته d هستند و اتم آن‌ها

حائل داری ۳ الکترون ظرفیتی است.

۶ عنصر  $\Delta A$  متعلق به گروه دوم جدول تناوبی است و اتم آن دارای ۲ الکترون

ظرفیتی است.

۶ عنصر  $X: 20$  نیز جزو عناصر دسته d است.

۱ ۱۱۱ جرم مولی جوش‌شیرین ( $\text{NaHCO}_3$ ) و آلومینیم هیدروکسید ( $\text{Al(OH)}_3$ ) به ترتیب برابر با  $84$  و  $78$  گرم بر مول است. فرض می‌کنیم  $100 \text{ g}$  از این خرد اسید موجود باشد:

$$? \text{mol NaHCO}_3 = 78/84 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol}}{84 \text{ g}} = 0.45 \text{ mol}$$

$$? \text{mol Al(OH)}_3 = 78/78 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol}}{78 \text{ g}} = 0.25 \text{ mol}$$

۴ ۱۲۴ مول جوش‌شیرین، می‌تواند  $0.45$  مول اسید معده را خنثی کند. بنابراین  $0.45$  مول جوش‌شیرین معادل  $0.45$  مول یون هیدروکسید است. از طرفی  $0.25$  مول آلومینیم هیدروکسید، مغایل  $0.25$  مول یون هیدروکسید است.

بنابراین در مجموع  $0.75 + 0.45 = 1.2$  مول یون هیدروکسید داریم.

$$[\text{H}^+]_1 = 10^{-\text{pH}_1} = 10^{-2/4} = 10^{-0.5} = 4 \times 10^{-4} \text{ M}$$

$$[\text{H}^+]_2 = 10^{-\text{pH}_2} = 10^{-2/7} = 10^{-0.3} = 2 \times 10^{-4} \text{ M}$$

تفاوت غلظت یون هیدرونیوم در دو حالت برابر است با:

$$0.004 - 0.0002 = 0.0038 \text{ mol.L}^{-1}$$

$$? \text{mol H}^+ = 3 \text{ L} \times 0.0038 \text{ mol.L}^{-1} = 0.0114 \text{ mol H}^+$$

بنابراین به همین مقدار مول هیدروکسید نیاز است.

$$? \text{mg OH}^- = \frac{100 \text{ g}}{1/2 \text{ mol OH}^-} \times 0.0114 \text{ mol OH}^- = 950 \text{ mg}$$

$$\times \frac{950 \text{ mg}}{1 \text{ g}} = 950 \text{ mg}$$

۴ ۱۲۲

$$\text{HCOOH:K}_a = \frac{[\text{H}^+][\text{HCOO}^-]}{[\text{HCOOH}]} \quad \text{HCN:K}_a = \frac{[\text{H}^+][\text{CN}^-]}{[\text{HCN}]}$$

مطلوب داده‌های سوال داریم:

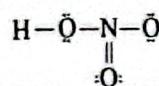
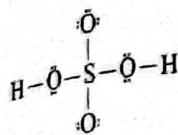
$$[\text{HCOOH}] = 5[\text{HCN}]$$

$$\left( \frac{x}{K_a(\text{HCOOH})} \right) = 5 \left( \frac{y}{K_a(\text{HCN})} \right)$$

$$\Rightarrow \frac{x}{K_a(\text{HCOOH})} = \frac{\Delta y}{K_a(\text{HCN})} \Rightarrow$$

۱۳۰

باران اسیدی حاوی نیتریک اسید ( $\text{HNO}_3$ ) و سولفوریک اسید ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) است. همان‌طور که از فرمول شیمیایی این اسیدها مشخص است، در شمار اتم‌های H و O با هم تفاوت دارند. هم‌چنین با توجه به ساختار لوویس آن‌ها، شمار جفت‌الکترون‌های ناپیوندی و پیوندهای دوگانه آن‌ها نیز تفاوت است.



### ریاضیات



۱۳۱

۱ ابتدا شیب خط مطلوب را با استفاده از شیب خط چون  $y - 2x = 6$  پیدا می‌کنیم:

$$y - 2x = 6 \Rightarrow y = -\frac{1}{2}x + 1 \Rightarrow m = -\frac{1}{2} \Rightarrow m' = 2$$

از طرفی چون خط  $y - 2x = 6$  را روی محور طول‌ها قطع می‌کند، پس نقطه تقاطع این خط را با محور طول‌ها پیدا می‌کنیم:

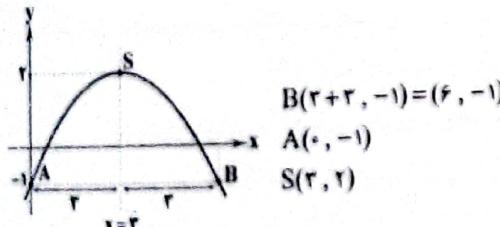
$$y = 0 \Rightarrow 0 - 2x = 6 \Rightarrow x = -3$$

حال باید معادله خطی را بنویسیم که دارای شیب ۲ است و از نقطه  $(-3, 0)$  می‌گذرد:

$$y = m'x + b \Rightarrow 0 = 2(-3) + b \Rightarrow b = 6 \Rightarrow y = 2x + 6$$

۱۳۲

با توجه به تقارن نمودار تابع درجه دوم می‌توان نقاط زیر را روی نمودار در نظر گرفت:



حال اگر معادله تابع درجه دوم را به صورت  $y = ax^2 + bx + c$  در نظر بگیریم داریم:

$$y = ax^2 + bx + c$$

$$\left\{ \begin{array}{l} A(0, -1) \rightarrow 0 = a + 0 + c \\ \Rightarrow c = -1 \\ B(2, -1) \rightarrow 4a + 2b + c = -1 \\ \Rightarrow 4a + 2b = 0 \Rightarrow b = -2a \quad (1) \\ S(2, 1) \rightarrow 4a + 4b + c = 1 \\ \Rightarrow 4a + 4b = 1 \Rightarrow 4a + b = \frac{1}{4} \quad (2) \end{array} \right.$$

$$(1), (2) \rightarrow 4a - 2a = 1 \Rightarrow 2a = 1 \Rightarrow a = \frac{1}{2} \Rightarrow b = -1$$

$$y = \frac{1}{2}x^2 - x - 1$$

در می‌آید

۱۲۶ عبارت‌های (ب) و (ت) درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست،  
آ) از آن جا که اتانول به هر نسبتی در آب حل می‌شود و انحلال‌بذیری آن در آب، نامحدود است، بیشتر بودن انحلال‌بذیری اتیلن گلیکول در آب، در مقایسه با اتانول بی معنی است.

ب) بخش آبیونی صابون مانند پلی بین چربی و آب قرار می‌گیرد و موجب پاک کردن چربی می‌شود.

۱۲۷ ۱ هنگامی که pH محلول پنس از  $12/3$  به  $11/6$  می‌رسد

هم‌چنان یک محلول بازی داریم که غلظت یون  $\text{OH}^-$  در آن برابر است با:

$$\begin{aligned} \text{pH} = 11/6 &\Rightarrow \text{pOH} = 14 - 11/6 = 2/4 \Rightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-2/4} \\ &= 10^{-0.5} = 10^{0.5} \times 10^{-2} = 2 \times 10^{-2} = 4 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1} \end{aligned}$$

از طرفی غلظت  $\text{OH}^-$  در محلول اولیه برابر است با:

$$\begin{aligned} \text{pH} = 12/3 &\Rightarrow \text{pOH} = 14 - 12/3 = 0/7 \Rightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-0/7} \\ &= 10^{0.7} = 2 \times 10^{-1} = 0.2 \text{ mol.L}^{-1} \end{aligned}$$

به همین ترتیب غلظت  $\text{H}^+$  در محلول اسید اضافه شده برابر است با:

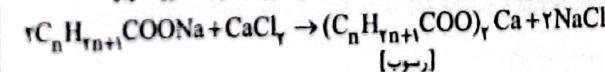
$$\begin{aligned} \text{pH} = 1/4 &\Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-1/4} = 10^{-0.25} = 2 \times 2 \times 10^{-2} \\ &= 4 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1} \end{aligned}$$

غلظت  $\text{OH}^-$  در محلول نهایی

$$\frac{\text{شمارمول‌های } (-)\text{ اسید اضافه شده}}{\text{شمارمول‌های } (-)\text{ محلول اولیه}} \times \frac{\text{حجم کل محلول}}{\text{حجم کل محلول}} =$$

$$10^{-0.2} = \frac{(0.2 \times 10^{-1}) - (0.1 \times 10^{-2})}{0.2 + 10^{-2}} \Rightarrow V = 0.189 \text{ L} \equiv 189 \text{ mL}$$

۱۲۸ ۲ معادله موازن شده واکنش مورد نظر به صورت زیر است:



$$280 + 120 + 2(16) + 40 = 280 + 120 + 40 = 440 \text{ g/mol رسمی رسوب}$$

$$\frac{\text{گرم رسوب}}{\text{ضریب}} = \frac{\frac{\text{R}}{100} \times \text{حجم(L)} \times \text{غلظت مولی کلیم کلرید}}{\text{گرم مولی} \times \text{ضریب}}$$

$$\Rightarrow \frac{0.04 \times 0.4 \times \frac{75}{100}}{1} = \frac{6/264}{1 \times (280 + 120)} \Rightarrow n = 14$$

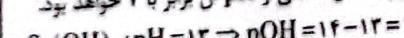


$$14 + 21 + 1 + 1 + 1 + 1 + 1 = 47 \text{ شمار اتم‌ها}$$

۱۲۹ ۱ این سؤال به راحتی از روی مفهوم واکنش خشی شدن و بدnon

نوشتن معادله واکنش حل می‌شود واکنش خشی شدن اسید - باز، چیزی جز واکنش میان یون‌های  $\text{H}^+$  اسید و یون‌های  $\text{OH}^-$  باز نیست اگر شمار این

یون‌ها با هم برابر باشد، محلول حاصل، خشی و pH آن برابر با ۷ خواهد بود.



$$\Rightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-2} = 0.1 \text{ mol.L}^{-1}$$



$$\text{HCl} : \text{pH} = 1 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-1} = 0.1 \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\text{HCl} : \text{pH} = 1 \Rightarrow [\text{H}^+] = \frac{\text{حجم باز} \times [\text{H}^+]}{\text{مول OH}^-}$$

$$\text{HCl} : \text{pH} = 1 \Rightarrow \frac{\text{حجم باز} \times [\text{H}^+]}{\text{مول OH}^-} = 20 \text{ mL} \times \frac{0.1}{1} = V \times 0.1$$

$$\Rightarrow V = 20 \text{ mL}$$

ریاضیات | ۱۹

$$\Rightarrow D_f = (\mathbb{R} \cap \{x \geq -1\}) - \{x < 1\}$$

$$= \{x \geq -1\} - \{x < 1\} = \{-1 \leq x < 1\} \cup \{x \geq 1\}$$



بنابراین شامل همه اعداد طبیعی است.

$$D: x^r - \delta x^r \geq 0 \Rightarrow x^r(x - \delta) \geq 0$$

۱۲۸

$$\text{تعیین علامت: } x \geq \delta, x = 0 \Rightarrow D_f = [\delta, +\infty) \cup \{0\}$$

۱۲۹ این تابع زمانی حداقل مقدار خود را اختیار می‌کند که

 $\cos(\frac{rx}{2})$  حداقل مقدار خود را اختیار کند، یعنی برابر ۱ باشد.

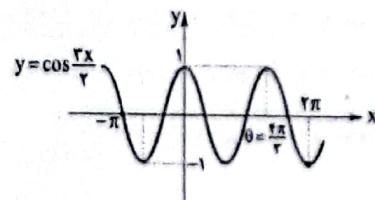
$$\cos\left[\frac{\pi x}{2}\right] = 1 \Rightarrow \cos\theta = 1$$

$$-\pi \leq x \leq 2\pi \Rightarrow -\frac{\pi}{2} \leq \theta = \frac{\pi x}{2} \leq \pi$$

از طرفی داریم:

روش اول: بس باید به دنبال  $\theta$  هایی در بازه  $[-\frac{\pi}{2}, \pi]$  بگردیم که  $\cos\theta = 1$  باشد.

$$\sin \theta \quad \cos \theta \Rightarrow \theta = 0, \pi \Rightarrow \begin{cases} \frac{\pi x}{2} = 0 \Rightarrow x = 0 \\ \frac{\pi x}{2} = \pi \Rightarrow x = \frac{\pi}{2} \end{cases}$$

روش دوم: نمودار  $y = \cos\frac{\pi x}{2}$  را در بازه  $[-\pi, \pi]$  رسم می‌کنیم:۱۴۰ می‌توان مضارب زوچ  $\pi$  را از کمان  $\sin$  و  $\cos$  حذف کرد.

بس داریم:

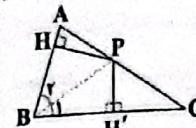
$$\frac{\sin \pi + \cos \frac{\pi}{2} - \cos \frac{5\pi}{2}}{\tan \frac{\pi}{4} - \sin \frac{\pi}{2}}$$

$$= \frac{\sin \pi + \cos \frac{\pi}{2} - \cos(\pi + \frac{\pi}{2})}{\tan \frac{\pi}{4} - \sin \frac{\pi}{2}} = \frac{0 + 0 - \cos \frac{\pi}{2}}{1 - \frac{\sqrt{2}}{2}} = \frac{0 + 0 - 0}{1 - \frac{\sqrt{2}}{2}} = 0$$

۱۴۱

$$f(x) = ax^r \Rightarrow f(-r) = ax^{-r} = ax \cdot \frac{1}{r^r} \Rightarrow \frac{a}{r^r} = \frac{1}{r}$$

$$\Rightarrow a = r \Rightarrow f(x) = r \times r^x \Rightarrow f(-1) = r \times r^{-1} = \frac{1}{r} = r$$



$$PH = PH' \Rightarrow \hat{B}P \text{ نیمسار} \Rightarrow P \text{ روی نیمسار} \hat{B}P$$

اما  $\hat{B}P$  لزوماً میانه، عمودمنصف یا ارتفاع وارد بر  $AC$  نیست. (کافی است  $AB \neq AC$  باشد.)

۱۴۲

$$\frac{ra+b}{b} = \frac{\delta}{2} \xrightarrow{\text{طرفین وسطین}} ra + 2b = \delta b \Rightarrow ra = \delta b$$

$$\Rightarrow b = ra \quad (*)$$

$$\frac{ra+c}{ra-c} = \frac{\delta}{\delta} \xrightarrow{\text{طرفین وسطین}} ra + c = \delta a - \delta c \Rightarrow ra = \delta a$$

$$\Rightarrow c = ra \quad (**)$$

$$\xrightarrow{(**), (*)} b = c = ra$$

محیط مثلث  $= a + b + c = 90 \Rightarrow a + 2a + 2a = 90 \Rightarrow 5a = 90$ 

$$\Rightarrow a = 18 \Rightarrow \begin{cases} b = c = ra = 36 \\ a = 18 \end{cases}$$

بس بزرگترین ضلع این مثلث ۳۶ واحد است.

$$\sqrt{x+2} - \sqrt{2x-2} = 1$$

۱۴۳

بکی از رادیکال‌ها را تنها می‌کنیم:

$$\Rightarrow \sqrt{x+2} = 1 + \sqrt{2x-2}$$

$$\xrightarrow{\text{برابری}} x+2 = 1 + (2x-2) + 2\sqrt{2x-2}$$

$$\Rightarrow 2\sqrt{2x-2} = x+2+2-2x \Rightarrow 2\sqrt{2x-2} = x - x$$

$$\xrightarrow{\text{برابری}} 4(2x-2) = 16 + x^2 - 4x$$

$$\Rightarrow x^2 - 4x + 16 - 4x + 16 = 0 \Rightarrow x^2 - 8x + 32 = 0$$

$$\Rightarrow (x-16)(x-4) = 0 \Rightarrow \begin{cases} x = 16 \\ x = 4 \end{cases}$$

جواب‌ها را در معادله امتحان می‌کنیم:

$$x = 4: \sqrt{4+2} - \sqrt{4-2} = 1 \Rightarrow \sqrt{6} - \sqrt{2} = 1 \Rightarrow 2 - 1 = 1 \quad \checkmark$$

$$x = 16: \sqrt{16+2} - \sqrt{16-2} = 1 \Rightarrow \sqrt{18} - \sqrt{14} = 1 \Rightarrow 4 - 5 = 1$$

$$\Rightarrow -1 = 1 \quad \times$$

بس معادله تنها یک جواب دارد.

۱۴۶ چون  $f$  تابعی پلایی است تک‌تک ضبطه‌ها باید عددی ثابتباشد پس ضرب  $x$  در ضبطه اول صفر است:

$$a - 1 = 0 \Rightarrow a = 1$$

$$\Rightarrow f(x) = \begin{cases} r & x > 0 \\ r & x \leq 0 \end{cases} \Rightarrow \frac{f(r)}{1-f(1)} = \frac{r}{1-r} = \frac{r}{-r} = -1$$

$$D_f = D_f \cap D_g - \{x | f(x) = 0\}$$

۱۴۷

$$\begin{cases} D_f : \mathbb{R} \\ D_g : x + 1 \geq 0 \Rightarrow x \geq -1 \end{cases}$$

$$\begin{cases} f(x) = 0 \Rightarrow [x] = 0 \Rightarrow 0 \leq x < 1 \end{cases}$$

پاسخ دوازدهم دوره امتحان

## بررسی گزینه‌ها ۱۴۷

۱) مسی دایم که عضوهای تکراری در یک مجموعه نقش ندارند، پس مجموعه  $A$  به صورت زیر می‌باشد:

$$A = \{1, \{1, 2\}, \{\}\} \Rightarrow 2 \notin A$$

۲) مجموعه  $\{1, 2\} \in A$  است ولی  $\{1, 2\} \in A$

۳) مجموعه  $\{1, 2\}$  در واقع همان  $\{1, 2\}$  است و  $\{1, 2\} \in A$  ولی  $\{1, 2\} \in A$  و  $1 \in A$

## بررسی گزینه‌ها ۱۴۸

$$(1) \text{ گزینه: } \{0, 1, 4, 9, 16, \dots\}$$

$$(2) \text{ گزینه: } \{\}$$

$$(3) \text{ گزینه: } \{\dots, -4, -2, 0, 2\}$$

گزینه (۴): بی‌شمار عدد اعشاری بین این دو عدد وجود دارد.

چون  $1 < q < 2$  لذا دنباله کاهشی است و داریم:

$$a_5 < a_2 \Rightarrow a_2 - a_5 = 2 - \frac{a_n = a_1 q^{n-1}}{a_1 q - a_1 q^4} = 2$$

$$\frac{q = \frac{1}{2}}{a_1 \times (\frac{1}{2}) - a_1 (\frac{1}{2})^4} = 2$$

$$\Rightarrow \frac{a_1 - a_1}{2 - 16} = 2 \Rightarrow \frac{\lambda a_1 - a_1}{16} = 2 \Rightarrow 7a_1 = 32 \Rightarrow a_1 = \frac{32}{7}$$

۱) تائزانت زاویه این خط با جهت مثبت محور  $x$  ها برابر شب آن است که آن هم برای قرینه معکوس شب خط داده شده می‌باشد پس داریم:

$$y + \sqrt{2}x + 4 = 0 \Rightarrow y = -\sqrt{2}x - 4$$

$$\Rightarrow m = -\sqrt{2} \Rightarrow m' = -\frac{1}{-\sqrt{2}} = \frac{1}{\sqrt{2}} = \frac{\sqrt{2}}{2}$$

$$\Rightarrow \tan \theta = \frac{\sqrt{2}}{2} = \tan 45^\circ \Rightarrow \theta = 45^\circ$$

## بررسی گزینه‌ها ۱۵۰

۱)  $\theta_1 > \theta_2 \Rightarrow \tan \theta_1 > \tan \theta_2$  حاده

$$\frac{\theta_1 = 10^\circ}{\theta_2 = 5^\circ} \Rightarrow \tan 10^\circ > \tan 5^\circ$$

$$\frac{\tan 5^\circ = \sqrt{2}}{\sqrt{2} = 1/\sqrt{2}} \Rightarrow \tan 10^\circ > 1/\sqrt{2}$$

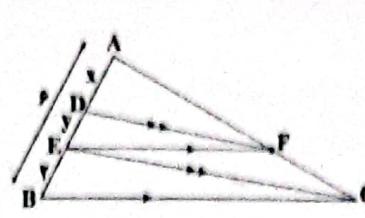
$$2) \sin 45^\circ + \cos 30^\circ = \frac{\sqrt{2}}{2} + \frac{\sqrt{3}}{2} = \frac{\sqrt{2} + \sqrt{3}}{2} = \frac{1/\sqrt{2} + 1/\sqrt{3}}{2}$$

$$= \frac{\sqrt{2}/2}{2} = 1/\Delta\Delta$$

$$3) \sin 75^\circ = \cos(90^\circ - 25^\circ) = \cos 25^\circ$$

$$\frac{\sin^2 \theta + \cos^2 \theta = 1}{\theta \text{ حاده}} \Rightarrow \cos^2 25^\circ + \sin^2 25^\circ = 1$$

$$4) \cos \theta < 1 \Rightarrow \cos 25^\circ < 1$$



$$AB = 2BE = 2 \Rightarrow \begin{cases} AB = 2 \\ BE = 1 \end{cases} \Rightarrow AE = 1$$

$$\begin{aligned} DF \parallel EC &\Rightarrow \frac{AD}{DE} = \frac{AF}{FC} \\ EF \parallel BC &\Rightarrow \frac{AE}{BE} = \frac{AF}{FC} \end{aligned} \Rightarrow \frac{AD}{DE} = \frac{AE}{BE} \Rightarrow \frac{x}{y} = \frac{1}{1} = 1$$

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

$$\Rightarrow BD = BE + ED = 2 + y = 2 + \frac{2}{3} = \frac{8}{3}$$

## ۱۴۳

$$\lim_{x \rightarrow \frac{\pi}{4}} \frac{\sin 2x + \tan x}{2 \cos^2 x + 1} = \frac{\sin \frac{\pi}{4} + \tan \frac{\pi}{4}}{2 \cos^2 \frac{\pi}{4} + 1} = \frac{1+1}{2 \times \frac{1}{2} + 1} = \frac{2}{2} = 1$$

۴) اگر تابع  $f$  در  $x = 1$  حد نداشته باشد یا  $\lim_{x \rightarrow 1} f(x) \neq f(1)$  آن گاه تابع  $f$  در  $x = 1$  پیوسته نیست. پس:

$$\begin{cases} f(1) = \lim_{x \rightarrow 1^+} f(x) = \lim_{x \rightarrow 1^+} (-2x + a) = a - 2 \\ \lim_{x \rightarrow 1^-} f(x) = \lim_{x \rightarrow 1^-} (x^2 + 2x) = 4 \end{cases}$$

شرط آن که تابع  $f$  در  $x = 1$  پیوسته نباشد، آن است که:  $a - 2 \neq 4 \Rightarrow a \neq 6$

۳) حاصل مخرج کسر در  $x = 2$  صفر است، پس احتمالاً حاصل

صورت هم صفر بوده و پس از رفع ابهام حاصل جزوی شده است:

$$\lim_{x \rightarrow 2} \frac{ax - a^2}{x^2 - x - 2} = \frac{2a - a^2}{2^2 - 2 - 2} = \frac{2a - a^2}{2} = 0 \Rightarrow a(2-a) = 0 \Rightarrow \begin{cases} a = 0 \\ a = 2 \end{cases}$$

$$a = 0 \Rightarrow \lim_{x \rightarrow 2} \frac{0}{x^2 - x - 2} = 0 \quad (\text{غیرقیمتی})$$

$$a = 2 \Rightarrow \lim_{x \rightarrow 2} \frac{2x - 4}{x^2 - x - 2} = \lim_{x \rightarrow 2} \frac{2(x-2)}{(x-2)(x+1)} = \frac{2}{2} \quad \checkmark$$

پنلبراین:

$$\lim_{x \rightarrow 1^+} [-x] = [-1^+] = [(-1)^-] = -1$$

## ۱۴۶

$$A_1 = [(-1)^1, 1) = [-1, 1)$$

$$A_2 = [(-1)^2, 2) = [1, 2)$$

$$A_3 = [(-1)^3, 3) = [-1, 3)$$

$$\Rightarrow A_1 \cup A_2 \cup A_3 = [-1, 3)$$

شامل اعداد صحیح  $-1, 0, 1, 2, 3$  می‌باشد.

## ریاضیات / ۲۱

۱۵۸ تعداد اعضاً دامنه تابع نهی نواند کمتر از تعداد اعضاً بود  
باشد، لذا گزینه (۴) صحیح است.  
اما در مورد سایر گزینه‌ها تابع وجود دارد.  
برای گزینه (۱)  $f = \{(1, 0), (0, 0)\}$   
برای گزینه (۲)  $f = \{(0, 2)\}$   
برای گزینه (۳)  $f = \{(1, 1), (2, 0), (3, 0), \dots\}$   
برای گزینه (۴)  $f = \{(1, 0), (2, 0), (3, 0), \dots\}$  را می‌توان در نظر گرفت.

۲ ۱۵۹

$$y = -(x^2 + 4x - 2) = -(x^2 + 4x + 4 - 4 - 2)$$

$$\Rightarrow y = -(x^2 + 4x + 4) + 6 \Rightarrow y = -(x+2)^2 + 6$$

کافی است نمودار  $y = -x^2$  را دو واحد به چپ و ۶ واحد به بالا انتقال دهیم.

$\Rightarrow$  برد تابع  $= (-\infty, 6]$

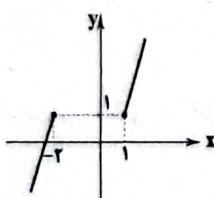
۱ ۱۶۰

$$\left. \begin{array}{l} f(x) = c \Rightarrow f(2) = c \\ g(x) = x \Rightarrow g(-1) = -1 \end{array} \right\}$$

$$\Rightarrow f(2) + g(-1) = 3 \Rightarrow c - 1 = 3 \Rightarrow c = 4$$

$$f'(f) + g'(f) = f' + f' = 22$$

۱ ۱۶۱ نمودار تابع را رسم می‌کنیم.



دقیق کنید که تابع صعودی است (در دو نقطه عرض یکسان داریم).

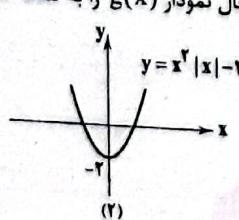
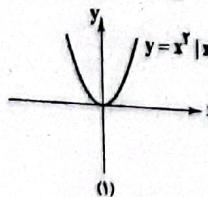
$$\frac{m^2 + 1}{5} = 2 \Rightarrow m^2 = 9 \Rightarrow |m| = 3$$

۳ ۱۶۲

طول نقاط  $(\frac{x}{|m|}, f(\frac{x}{|m|}))$  برابر یعنی ۳ برابر طول نقاط  $f(x)$  است.

۱ ۱۶۳

$$x^2 |x| = \begin{cases} x^3 & x \geq 0 \\ -x^3 & x < 0 \end{cases}$$

حال نمودار  $g(x)$  را به کمک انتقال و قوانین قدرمطلق رسم می‌کنیم:

$$\frac{1 + \tan \theta}{1 + \cot \theta} = \frac{1 + \frac{\sin \theta}{\cos \theta}}{1 + \frac{\cos \theta}{\sin \theta}} = \frac{1 + \frac{\sin \theta + \cos \theta}{\cos \theta}}{1 + \frac{\sin \theta + \cos \theta}{\sin \theta}} = \frac{\sin \theta + \cos \theta}{\cos \theta + \sin \theta} = \frac{\sin \theta + \cos \theta}{\sin \theta + \cos \theta} = 1$$

$$\Rightarrow \frac{\sin \theta}{\cos \theta} = 1 \Rightarrow \tan \theta = 1 \quad (*)$$

$$\text{حاصل} = \frac{2 \sin \theta + 4 \cos \theta}{2 \cos \theta - \Delta \sin \theta} = \frac{2 \cos \theta + 4}{2 \cos \theta - \Delta \cos \theta} = \frac{2 \tan \theta + 4}{2 - \Delta \tan \theta}$$

$$\frac{(*) \quad 2(1/4) + 4}{2 - \Delta(1/4)} = \frac{1/4 + 4}{2 - 2} = \frac{4/4}{1} = 1$$

۳ ۱۶۳

$$\frac{5\sqrt{x} - \sqrt{-125} - 2\sqrt{x} - \sqrt{4x}}{\sqrt{10}} = \frac{5\sqrt{x} - \sqrt{(-5)^2} - 2\sqrt{x} - \sqrt{4x}}{\sqrt{2} \times \sqrt{5}}$$

$$= \frac{(5\sqrt{x} - 2\sqrt{x} - 2\sqrt{x}) - (-5)}{\sqrt{2} \times \sqrt{5}} = \frac{5}{\sqrt{2} \times \sqrt{5}} \times \frac{\sqrt{5}}{\sqrt{5}}$$

$$\text{گویا} \quad \frac{5 \times \sqrt{5}}{\sqrt{2} \times 5} = \frac{\sqrt{5}}{\sqrt{2}} = \sqrt{\frac{5}{2}} = \sqrt{2.5}$$

ننگر، می‌توانیم مخرج را همان  $\sqrt{10}$  بنویسیم و در آخر به صورت زیر گویای کنیم:

$$\frac{5}{\sqrt{10}} \text{ گویا} \quad \frac{5\sqrt{10}}{10} = \frac{\sqrt{10}}{2} = \sqrt{\frac{10}{4}} = \sqrt{2.5}$$

$$2mx^2 - 2x = mx - 1 \Rightarrow 2mx^2 + (-2-m)x + 1 = 0 \quad ۲ ۱۶۴$$

شرط داشتن دو ریشه برابر آن است که  $\Delta = 0$  باشد.

$$(-2-m)^2 - 4(2m)(1) = 0 \Rightarrow m^2 + 4m + 4 - 8m = 0$$

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

$$\Rightarrow 4x^2 - 4x + 1 = 0 \Rightarrow (2x-1)^2 = 0 \Rightarrow 2x-1 = 0 \Rightarrow x = \frac{1}{2}$$

۲ ۱۶۵ اگر ریشه‌های این معادله درجه دوم را  $m$  و  $2m$  فرض کنیم،

آنگاه هر دو ریشه منفی هستند، چون مجموع آن‌ها منفی است، پس داریم:

$$(x-m)(x-2m) = 0 \Rightarrow x^2 - 3mx + 2m^2 = 0, x^2 - ax + b = 0$$

$$\Rightarrow \begin{cases} -3m = -a \Rightarrow a = 3m \\ 2m^2 = b \Rightarrow m^2 = \frac{b}{2} \Rightarrow m = \pm \sqrt{\frac{b}{2}} \end{cases} \Rightarrow m = -2$$

⇒ ریشه کوچک‌تر  $= 2m = -4$ ۱ ۱۶۶ برای آن که دامنه عبارت گویا برابر  $\mathbb{R}$  شود، باید مخرج کسرریشه حقیقی داشته باشد. پس نباید معادله درجه دوم  $x^2 + mx + m = 0$  را حل کرد.۱۶۷ ابتدا جواب هر کدام از نامعادلات را پیدا کرده و سپس بین آن‌ها تعیین علامت  $<$  و  $>$  داشته باشند، در نتیجه:

$$\Delta = b^2 - 4ac < 0 \Rightarrow \Delta = m^2 - 4m < 0 \Rightarrow m < 0$$

۲ ۱۶۷ ابتدا جواب هر کدام از نامعادلات را پیدا کرده و سپس بین آن‌ها تعیین علامت  $<$  و  $>$  داشته باشند، در نتیجه:

$$\begin{cases} -2x + 1 > -5 \Rightarrow -2x > -5 - 1 \Rightarrow -2x > -6 \Rightarrow x < 3 \\ 3x + 4 \leq 2 \Rightarrow 3x \leq 2 - 4 \Rightarrow 3x \leq -2 \Rightarrow x \leq -\frac{2}{3} \end{cases}$$

۱۶۸ اشتراک جوابها  $x \leq -\frac{2}{3}$

$$\begin{array}{c|ccccc} a & -\infty & -\frac{3}{4} & 0 & 1 & +\infty \\ \hline p & - & + & - & + & + \end{array}$$

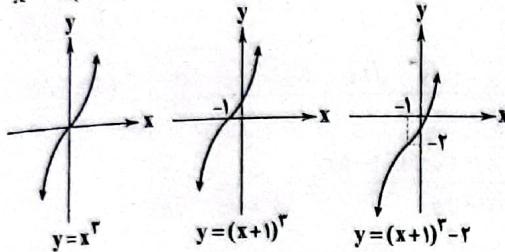
$p < 0 \Rightarrow a \in (-\infty, -\frac{3}{4}) \cup (0, 1)$

۱۷۰ ابتدا عبارت داده شده را ساده می‌کنیم.

$$y = (x-1)^3 + 6x^3 = x^3 - 3x^2 + 3x - 1 + 6x^3 = (x^3 + 3x^2 + 3x + 1) - 2 \\ \Rightarrow y = (x+1)^3 - 2$$

فرایند تولید این تابع به صورت زیر است.

$$x^3 \rightarrow (x+1)^3 \rightarrow (x+1)^3 - 2$$



این تابع از ناحیه دوم عبور نمی‌کند.

## زمین‌شناسی

۱ ۱۷۱ چنان‌چه تنش از مقاومت سنگ فراتر رود، سنگ‌ها دچار

شکستگی شده و انرژی زمین‌لرزه از محل شکستگی به صورت امواج لرزه‌ای، آزاد می‌شود.

۱ ۱۷۲ پودر بچه را از کانی تالک تهیه می‌کنند

۱ ۱۷۳ کشور ایسلند، بخش عمده انرژی مورد نیاز خود را از انرژی زمین‌گرمایی تأمین می‌کند.

۱ ۱۷۴ در بخش شمالی ایالات متحده آمریکا، پس از عصر یخ‌بندان، با آب شدن بخ‌ها، حجم زیادی آب در خاک نفوذ کرده و نمک‌های بسیار اتحلال‌پذیر یَد را با خود شست و خاک‌های فقری از یَد را به جای گذاشت.

۱ ۱۷۵ طبق جدول ۲ - ۶ صفحه ۹۹ کتاب درسی، به ذرات تفرا (جامد) آتش‌فشان با اندازه بین ۲ تا ۳۲ میلی‌متر لایلی می‌گویند.

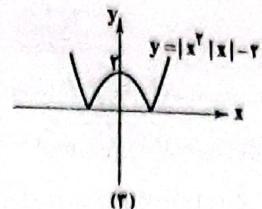
۱ ۱۷۶ بررسی موارد:

الف) ورود ۲ تا ۸ برابر معمول فلوئور در بدن، لکه‌های تیره در دندان ایجاد می‌کند (فلورسیس دندانی).

ب) سخت شدن و شاخی شدن کف دست و پا نشانه زیادی عنصر آرسنیک در بدن است.

ج) ۲۰ تا ۴۰ برابر حد مجاز فلوئور موجب خشکی استخوان و غضروفها می‌شود نکته، یکی از نشانه‌های مسمومیت سرب ایجاد خطوط آبی در محل اتصال دندان به لثه است. مسمومیت جیوه موجب بیماری میناماتا و روی موجب کم خونی و حتی مرگ می‌شود.

۱ ۱۷۷ مقدار کم و یا زیاد عناصر فلوئور و روی در بدن می‌تواند سبب اختلال و یا ایجاد بیماری شود.



تابع  $g$  را به صورت  $(k-2)$  تبدیل می‌کنیم. اگر نمودار شماره ۳ را به اندازه  $-2$  واحد به پایین منتقل دهیم باید محور  $x$  را در چهار نقطه قطع کنند، پس باید:

$$0 < k-2 < 2 \Rightarrow 2 < k < 4$$

۱ ۱۶۴

$$y = \log_2(\frac{2^x + 1}{2^x - 1}) \Rightarrow \frac{2^x + 1}{2^x - 1} = 2^y \Rightarrow 2^x + 1 = 2^x \times 2^y - 2^y$$

$$\Rightarrow 2^x(2^y - 1) = 2^y + 1 \Rightarrow x = \log_2(\frac{2^y + 1}{2^y - 1}) \Rightarrow f^{-1}(x) = f(x)$$

۱ ۱۶۵  $|a| > |c|, c \neq 0, y = ax + b + |cx + d|$  با شرط

یکجایی و در نتیجه وارون پذیر است پس این تابع با شرط  $|a| > |c|$  وارون پذیر است.

$$x > 0 \Rightarrow (fog)(x) = f(g(x)) = f(1) = 2$$

$$x < 0 \Rightarrow (fog)(x) = f(g(x)) = f(0) = 1$$

بس بر د تابع  $(fog)(x)$  مجموعه  $\{1, 2\}$  خواهد بود.

۱ ۱۶۶ ابتدا  $f$  را تشکیل می‌دهیم:

$$f = \{(1, 1), (2, 3), (3, 5), (4, 7)\}$$

حال  $f^3$  را تنظیم می‌کنیم:

$$f^3 = \{(1, 1), (2, 9), (3, 25), (4, 49)\}$$

مجموعه  $gof^3$  را تنظیم می‌کنیم:

$$gof^3 = \{(1, -1), (3, \frac{a}{3}), (4, 2)\}$$

حاصل ضرب اعضای بر د  $gof^3$  را برابر  $4$  - قرار می‌دهیم.

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

$$g(25) = \frac{a}{2} = 2$$

۱ ۱۶۸ با توجه به نمودار، مرکز تقارن  $(-1, -1)$  است. پس:

$$\begin{cases} -1 + c = 0 \Rightarrow c = 1 \\ -b = -1 \Rightarrow b = 1 \end{cases} \Rightarrow f(x) = a(x+1)^3 - 1$$

تابع  $f$  از مبدأ می‌گذرد پس:

تابع  $g$  به صورت  $-27 \leq x+2 \leq 27$   $g(x) = (x+2)^3$  تبدیل می‌شود.

$$g(x) = 0 \Rightarrow (x+2)^3 = 27 \Rightarrow x = 1$$

۱ ۱۶۹

$$f(x) = (a - \frac{a+3}{4a})x^3 + \frac{a+3}{4a} = (\frac{4a^2 - a - 3}{4a})x^3 + \frac{a+3}{4a}$$

برای آنکه  $f(x)$  اکیداً نزولی باشد، باید ضریب  $x^3$  منفی باشد.

$$P = \frac{4a^2 - a - 3}{4a} = \frac{(a-1)(4a+3)}{4a} < 0.$$

**۱۷۸** ۴ بیشترین خسارت زمین‌لرزه در مرکز سطحی آن صورت می‌گیرد که روی کانون فرار دارد (نقطه C) و امواج لاو که یکی از متداول‌ترین امواج سطحی زمین‌لرزه است در سطح زمین تشکیل می‌شود یعنی نقاط D و C.

**۱۷۹** ۳ عارضی مانند کوتاهی قد و اختلال در سیستم ایمنی بدن به علت سطحی زمین‌لرزه این عنصر می‌تواند باعث کم خونی و حتی مرگ شود.

**۱۸۰** ۱ کانی اورپیمان به فرمول  $(As_2S_3)$  دارای عنصر آرسنیک کمبود روی است و مصرف زیاد این عنصر می‌تواند باعث کم خونی و دیابت ایجاد می‌کند. است و مقدار زیاد این عنصر در بدن بیماری‌های مانند لکه‌های پوستی سخت شدن و شاخی شدن گف دست و پا، سرطان پوست و دیابت ایجاد می‌کند.

**۱۸۱** ۴ با توجه به آن‌که لایه مرکزی چین (شیل) سن بیشتری دارد و قبیعی تراست. چین از نوع تاقدیس است و فرادیواره (قسمت سمت راست) نسبت به فرو Dionar به سمت بالا حرکت کرده است (لایه‌های شپست و ماسه مورد توجه قرار گیرد) و نوع گسل نیز معکوس می‌شود.

**۱۸۲** ۴ خصوصیات ذکر شده در صورت سؤال مربوط به موج ریلی است که پس از امواج لاو دریافت می‌گردد و یکی از متداول‌ترین امواج سطحی است و از سطح به عمق تأثیر آن کاسته می‌شود.

**۱۸۳** ۲ زمین‌شناسان با تهیه نقشه پراکندگی ژئوشیمیابی عناصر، مناطقی راکه احتمال خطر بیماری‌های خاصی در آن‌ها وجود دارد، معرفی می‌کنند.

**۱۸۴** ۴ می‌دانیم عنصر کادمیم همیشه با عنصر روی همراه است و هر دو می‌تواند از طریق گیاهان وارد بدن شوند، مقدار زیاد کادمیم باعث بیماری ایتای ایتای می‌شود و مقدار زیاد روی ایجاد کم خونی می‌کند و حتی موجب مرگ می‌شود.

**۱۸۵** ۲ خروج مواد مذاب گوشه از محور میانی رشته‌کوه‌های میان اقیانوسی (نقطه B)، سبب تشکیل پوسته جدید اقیانوسی می‌شود.

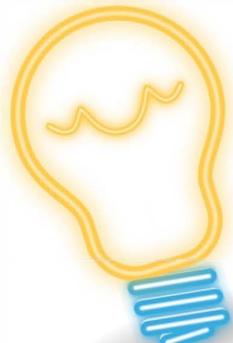
دانلود رایگان تمام آزمون های آزمایشی

در کانال تلگرام ما :



# آزمایشی آزمون

[t.me/Azmoonha\\_Azmayeshi](https://t.me/Azmoonha_Azmayeshi)



فرهنگ  
محله آموزشی فرهنگی

حاج  
سنت

سازمان آموزشی شهر



شریعت تاریخ خدمات آموزشی اداره کل  
سازمان سنجش آموزش کسر



زبان‌آموز

خدمات زبانی!  
تبلیغات



کانون  
فرهنگی  
آموزش  
علم چا



آزمودهای سوابق  
کاح

join us ...

