

دفترچه شماره ۱

آزمون شماره ۱۱

جمعه ۱۴۰۱/۰۹/۰۴



آزمون‌های سراسری کاج

گزینه درست را انتخاب کنید.

سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۲

سؤالات آزمون

پایه دوازدهم تجربی

دوره دوم متوسطه

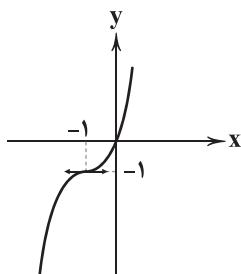
شماره داوطلبی:	نام و نام خانوادگی:
مدت پاسخگویی: ۸۰ دقیقه	تعداد سوال: ۷۵

عنوانیں مواد امتحانی آزمون گروہ آزمایشی علوم تجربی، تعداد سوالات و مدت پاسخگویی

ردیف	رتبه بندی:	مواد امتحانی	تعداد سوال	وضعیت پاسخگویی	شماره سوال		ردیف
					تا	از	
۱	رجایی:	ریاضی ۳	۱۵	اجاری	۱۵	۱	۵۰ دقیقه
		ریاضی ۱	۱۰		۱۰	۱۶	
		ریاضی ۲	۱۰		۲۶	۳۵	
۲	زنیت شناسی:	زنیت شناسی ۳	۲۰	اجاری	۳۶	۵۵	۳۰ دقیقه
		زنیت شناسی ۱	۲۰		۵۶	۷۵	



-۹- نمودار $b = a(x+c)^3 - b$ به صورت شکل زیر است. طول نقطه برخورد تابع $g(x) = c(x+b+1)^3 - 27a$ با محور x ها کدام است؟



(۱)

-۱(۲)

(۳) صفر

۲(۴)

-۱۰- اگر دوره تناوب تابع $f(x) = \frac{1}{|k|}(\cos kx + k^2)$ برابر $\frac{\pi}{6}$ باشد، بیشترین مقدار تابع از کمترین مقدار آن چقدر بیشتر است؟

۱(۴)

۱(۳)

۱(۲)

۱(۱)

-۱۱- اگر تابع نمایی $f(x) = \frac{1+k}{4+k}(3 + \sin kx)$ اکیداً نزولی باشد، حدود k کدام است؟

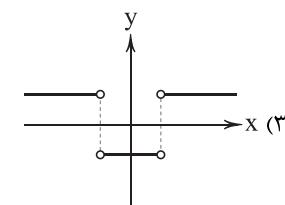
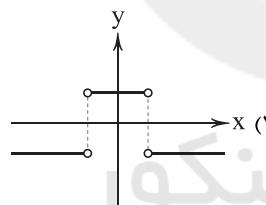
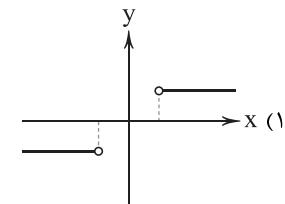
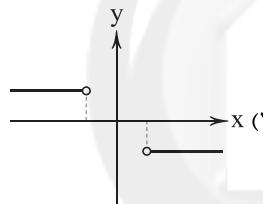
(-۴, ۱)(۴)

(-۴, -۱)(۳)

(-∞, -۴)(۲)

(-۱, +∞)(۱)

-۱۲- در صورتی که $g(x) = 5 - x^2$ و $f(x) = \begin{cases} 1 & x > 1 \\ -1 & x < 1 \end{cases}$ نمودار تابع $(fog)(x)$ کدام است؟



-۱۳- اگر $(8, 6) \in fogog$ و $(4, 5) \in (fogog)$ باشد و $g = \{(4, 1), (8, 3), (3, 2)\}$ و $f = \{(1, 5), (3, a), (b, 5), (1, -1)\}$ باشد،

حاصل $\sqrt{5ab}$ کدام است؟

۱۰(۴)

۱۵(۳)

۸(۲)

۱۴(۱)

-۱۴- اگر نقطه $(1, 1)$ روی وارون تابع $f(x) = ax^3 + x + a^3$ قرار گیرد، مقدار $a^3 + 1$ کدام است؟

۵(۴)

۴(۳)

۳(۲)

۲(۱)

-۱۵- کدام رابطه زیر صحیح است؟ (اعداد بر حسب رادیان است).

 $\sin \sqrt{2} > \tan \sqrt{2}$ (۴) $\tan \theta < \sin \theta$ (۳) $\tan \theta < \sin \theta$ (۲) $\sin \theta < \tan \theta$ (۱)



ریاضی (۱)

- ۱۶- جملات اول، دوم و چهارم یک دنباله درجه دوم به ترتیب -3 ، 1 و 27 است. مجموع جملات سوم و پنجم چقدر است؟

۷۰ (۴)

۴۰ (۳)

۵۰ (۲)

۶۰ (۱)

- ۱۷- اگر A و B دو مجموعه جدا از هم و $n(B) = 8 - 3n(A)$ باشد، حداقل مقدار $n(A \cup B)$ چقدر است؟

۲ (۴)

۸ (۳)

۴ (۲)

۶ (۱)

- ۱۸- اگر قدرنسبت دنباله‌های حسابی $\dots, 2y, x$ و \dots, y با هم برابر باشند، مقدار $\frac{3}{x} - xy$ چقدر است؟ ($x \neq 0$)

-۴ (۴)

-۳ (۳)

۳ (۲)

۱ (۱)

- ۱۹- جملات دوم و چهارم الگوی مربعی به ترتیب برابر جملات سوم و هفتم یک دنباله حسابی است. قدرنسبت دنباله حسابی چقدر است؟

۳ (۴)

۲ (۳)

۱ (۲)

۴ (۱)

- ۲۰- دنباله $a_n = 3n^2 - 5n - 50$ چند جمله منفی دارد؟

۳ (۴)

۴ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۲۱- در صورتی که همه عبارت‌ها تعریف شوند، در رابطه $\frac{a + \sin^2 x}{\sin x \cos x} = 3 \tan x + b \cot x$ حاصل ab کدام است؟

۴ (۴)

۳ (۳)

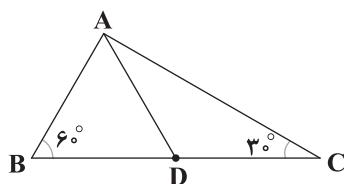
۲ (۲)

۱ (۱)

- ۲۲- اگر خط گذرا از دو نقطه $(4a, a^2 \sqrt{3})$ و $(0, 0)$ با جهت مثبت محور x ‌ها زاویه 60° بسازد، بیشترین مقدار a کدام است؟

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

- ۲۳- در مثلث شکل زیر $AB = BD = DC$ است. اگر مساحت مثلث ABC برابر $\frac{9\sqrt{3}}{3}$ باشد، محیط مثلث ABC چقدر است؟

 $2(3 + \sqrt{3})$ (۱) $2(3 + \sqrt{3})$ (۲) $9 + 2\sqrt{3}$ (۳) $6 + 3\sqrt{3}$ (۴)

سایت کنکور

- ۲۴- اگر $\tan \alpha + \cot \alpha = 3$ باشد، مقدار $(\sin \alpha - \cos \alpha)^2$ چقدر است؟

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

- ۲۵- در صورتی که به ازای هر P ، $\sin \alpha = \frac{1}{\sqrt{1 + \cos P}}$ و $\tan \alpha = P - P^2 - 1$ باشد، α در کدام نواحی می‌تواند باشد؟

(۴) دوم یا سوم

(۳) اول یا دوم

(۲) فقط دوم

(۱) فقط اول



ریاضی (۲)

-۲۶ - در تابع $f(x) = a \cos(x - \frac{\pi}{4}) + b \sin(2x)$ کدام است؟

۱ (۴)

۳ صفر

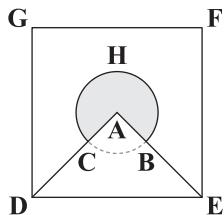
۲ (۲)

-۲ (۱)

-۲۷ - اگر $\alpha = 8^\text{rad}$ باشد، کدام عبارت زیر منفی است؟

۳ - $\tan \alpha$ (۴)- $\cot \alpha \tan \gamma$ (۳)- $\sin \alpha \cos \alpha \tan \frac{\alpha}{2}$ (۲) $\sin \alpha \tan \alpha$ (۱)

-۲۸ - در شکل زیر مربع DEFG و دایره‌ای به مرکز A مفروض است. اگر نقطه H محل برخورد اقطار مربع باشد، به شرطی که شعاع دایره ۲ باشد،



محیط قسمت هاشورخورده چقدر است؟

 $\pi + 6$ (۱) $4\pi + 3$ (۲) $2\pi + 4$ (۳) $3\pi + 4$ (۴)

-۲۹ - اگر $5 \tan^2 x - 7 \tan x + 12 = 0$ و x در ناحیه چهارم قرار داشته باشد، مقدار $\sin x$ چقدر است؟

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

-۳۰ - کمترین مقدار تابع $y = \frac{-1}{3 - \cos(x + \frac{\pi}{4})}$ کدام است؟

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

-۳۱ - اگر $\frac{\sin 46^\circ + 2 \cos 37^\circ}{\sin 46^\circ - 3 \sin 19^\circ} = 2$ و $\tan 1^\circ = 2x$ باشد، مقدار x کدام است؟

- $\frac{1}{12}$ (۴) $\frac{1}{12}$ (۳)- $\frac{1}{3}$ (۲) $\frac{1}{3}$ (۱)

-۳۲ - در صورتی که $\cot(\frac{11\pi}{2} + \alpha)$ کدام است؟

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

-۳۳ - اگر $f(x) = \frac{\sin 3x}{\sin 2x} + \frac{3 \cos(\frac{x}{2})}{\sin 2x}$ ، مقدار $f(\frac{\pi}{5})$ کدام است؟

۲ (۴)

-۴ (۳)

-۲ (۲)

۴ (۱)

محل انجام محاسبات



۳۴ - مکمل زاویه α پنج برابر متمم آن است. نصف زاویه α چند رادیان است؟

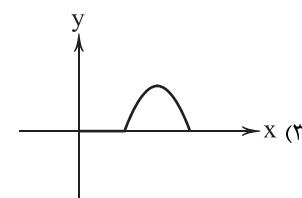
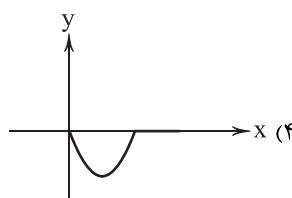
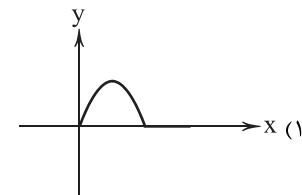
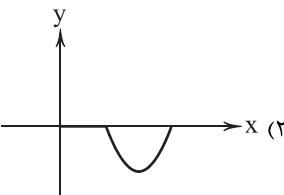
$$\frac{3\pi}{8} \text{ (۴)}$$

$$\frac{3\pi}{4} \text{ (۳)}$$

$$\frac{3\pi}{16} \text{ (۲)}$$

$$\frac{\pi}{16} \text{ (۱)}$$

۳۵ - نمودار تابع $|f(x) = \sin x - |\sin x|$ در بازه $[0^\circ, 2\pi]$ کدام است؟



سایت کنکور



زیست‌شناسی



زیست‌شناسی (۳)

- ۳۶- کدام گزینه در ارتباط با فرایندی در باکتری اشرشیاکلای که در آن، رنا از روی بخشی از یک رشته دنا ساخته می‌شود، به درستی بیان شده است؟

۱) پس از سنتر رشته تازه‌ساخت، بخش‌هایی از این مولکول حذف شده و سایر قسمت‌ها به یکدیگر می‌پیوندد.

۲) در هر مرحله که شکستن نوعی پیوند سنت غیراشتراکی دیده می‌شود، می‌توان رونویسی از توالی جایگاه پایان رونویسی را مشاهده کرد.

۳) در هر مرحله که حرکت رنابسپاراز بر روی رشته الگو دیده می‌شود، افزایش نوکلئوتیدهای آزاد و گروه فسفات آزاد در یاخته دیده می‌شود.

۴) برای ساخت رشته رنا از نوکلئوتیدهایی استفاده می‌شود که همگی با نوکلئوتیدهایی به کار رفته در ساختار رشته الگو تفاوت دارند.

- ۳۷- چند مورد در ارتباط با هر یک از محصولات مستقیم آنزیم‌های بسپاراز موجود در هسته، صحیح است؟

الف) متتشکل از واحدهای سازنده‌ای است که با نوعی پیوند اشتراکی به یکدیگر متصل شده‌اند و تعداد این پیوندها از تعداد واحدهای سازنده این مولکول بیشتر است.

ب) واحدهای سازنده موجود در آن، به طور حتم می‌توانند با نوعی پیوند که منشأ ساختار دوم پروتئین‌ها هستند، به یکدیگر متصل شوند.

ج) آنزیم‌های سازنده آن‌ها حاوی پیش‌ماده‌هایی هستند که دارای ماهیت و جنس یکسانی می‌باشند.

د) پس از تغییراتی، محصولی را ایجاد می‌کند که بخش‌هایی از آن مورد ترجمه قرار می‌گیرد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۳۸- کدام گزینه در ارتباط با فرایندی که باعث تولید پیسینوژن از روی نوعی نوکلئیک اسید تکرشته‌ای در یاخته‌های اصلی معده می‌شود، عبارت زیر را به طور مناسب کامل می‌کند؟

«در هر زمان از این فرایند که دیده می‌شود، می‌توان بلافصله از آن، را مشاهده کرد.»

۱) جایه‌جایی رناتن بر روی رنای پیک - پس - ورود رنای ناقل دارای پادرمزه مکمل رمزه به جایگاه A رناتن

۲) ورود نوعی رنای ناقل به جایگاه A رناتن - پس - تولید آب در جایگاه A به دنبال نوعی واکنش آنزیمی

۳) شکستن پیوند هیدروژنی در جایگاه E رناتن - پیش - حرکت رناتن به اندازه سه نوکلئوتید بر روی رنای پیک

۴) برقراری پیوندی اشتراکی بین دو آمینواسید - پیش - شکستن پیوند پیتیدی میان رنای ناقل و آمینواسید

- ۳۹- با توجه به آزمایش مزلسون و استال، با فرض انجام همانندسازی طبق مدل و استفاده از باکتری جهش‌یافته‌ای با سرعت تقسیم دو برابر حالت عادی، می‌توان گفت پس از ۲۰ دقیقه، لوله آزمایش قابل مشاهده است.

۱) نیمه‌حافظتی - برای اولین بار دو نوار در

۲) حفاظتی - دو نوار با ضخامت یکسان در

۳) نیمه‌حافظتی - نوار قطورتر، در بالای

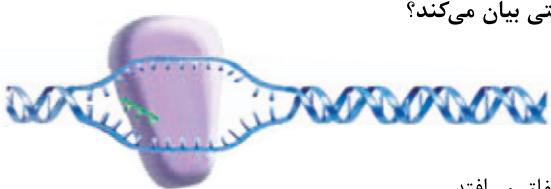
- ۴۰- کدام گزینه، وجه اشتراک مرحله نشان داده شده و مرحله بعد از آن را به درستی بیان می‌کند؟

۱) در هر دو مرحله، کل رنای ساخته شده در مجاورت رشته الگو قرار دارد.

۲) در هر دو مرحله، پیوند فسفو دی‌استر بین ریبونوکلئوتیدها شکسته می‌شود.

۳) در هر دو مرحله، اتصال دو رشته دنا به یکدیگر، دیرتر از جدا شدن رنا از دنا اتفاق می‌افتد.

۴) در هر دو مرحله، شکسته شدن پیوندهای اشتراکی توسط آنزیم رنابسپاراز قابل مشاهده است.





- ۴۱ - کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در هر مرحله‌ای از فرایند تولید پروتئین **هیستون** که»

(۱) با تشکیل پیوند پپتیدی، رناتن به اندازه سه رمزه در طول رنای پیک جابه‌جا می‌شود، پیوندهایی کم انرژی میان نوکلئوتیدهایی با یک نوع قند تشکیل می‌شود.

(۲) پیوندهای اشتراکی میان گروههای COOH و NH_2 دو آمینواسید تشکیل می‌شود، امکان عبور رنای واجد ساختار L مانند از هر سه جایگاه رناتن وجود دارد.

(۳) منجر به ترجمۀ آمینواسید انتهای آمینی پلی‌پپتید می‌شود، تمایل دو زیروحد رناتن به یکدیگر به دنبال برقراری نوعی پیوند به صورت خودبه‌خودی افزایش می‌یابد.

(۴) رنای ناقل فاقد آمینواسید از جایگاه محل شکستن پیوند میان رنا و آمینواسید از رناتن خارج می‌شود، به دنبال شکستن پیوند میان دو نوع رنا، رشته‌پلی‌پپتیدی به فضای سیتوپلاسم آزاد می‌شود.

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

«دانشمندی که با کمک همکاران خود توانست عامل اصلی انتقال صفات و راثتی را شناسایی کند، در آزمایش‌های خود برخلاف دانشمندی (دانشمندانی) که»

(الف) از نتایج آزمایش‌های چارگاف، ویلکینز و فرانکلین استفاده کردند، از تشکیل پیوندهای هیدروژنی بین دو رشته DNA اطلاعی نداشت.

(ب) اطلاعات اولیه در ارتباط با ماده و راثتی را به دست آورد، تنها مشخص کرد که ماده و راثتی می‌تواند به یاخته‌ای دیگر منتقل شود.

(ج) مدل انجام همانندسازی دنا را تشخیص دادند، شرایط تکثیر بیش از یک نوع توالی نوکلئوتیدی دنا را فراهم کرد.

(د) آزمایش‌هایی از امکان انتقال ماده و راثتی به یاخته‌ای دیگر را ثابت کرد، ساختارهای لیپیدی غشا را تخریب نمود.

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۲) ۴ (۴)

- ۴۳ - کدام گزینه درباره فرآوان ترین پروتئین موجود در گویچه قرمز انسان، صحیح است؟

(۱) هر ترکیب کرین داری که به این پروتئین متصل می‌شود با کاهش ظرفیت حمل اکسیژن باعث گازگرفتگی می‌شود.

(۲) ساختار دوم پروتئینی آن، از نظر ظاهری شباهت زیادی به مولکول مورد مطالعه چارگاف دارد.

(۳) ساختار نهایی این پروتئین در گویچه‌های قرمز به عنوان حداقل ساختار نهایی یک پروتئین است.

(۴) نوعی گروه غیرپروتئینی که یک یون آهن دارد به ابتدای زنجیره پلی‌پپتیدی متصل شده است.

- ۴۴ - به طور معمول در طی همانندسازی دنا اصلی یاخته‌های مریستمی لوبيا، جانداران تک یاخته‌ای فاقد هسته،

(۱) همانند - همزمان با ایجاد پیوندهای پرانرژی و تشکیل بخشی از دنای جدید، مارپیچ دنا بین رشته‌های قدیمی و جدید دنا تشکیل می‌شود.

(۲) برخلاف - در هر جایگاه آغاز همانندسازی دنا، فقط یک آنزیم هلیکاز قادر به شکستن پیوندهای هیدروژنی آن است.

(۳) برخلاف - در محل دوراهی همانندسازی، دو آنزیم با قابلیت بسپارازی شرکت می‌کنند.

(۴) همانند - پروتئین‌های فشرده‌کننده DNA توسط آنزیمهای جدا می‌شود.

- ۴۵ - در فرایند رونویسی از مولکول‌های دنا در هر مرحله‌ای که، قطعاً

(۱) اولین نوکلئوتید از رشته‌الگوی دنا رونویسی می‌شود - دو رشته دنا در محل راهانداز به طور کامل از همدیگر باز می‌شوند.

(۲) بیشترین تعداد پیوندهای فسفو دی‌استر ایجاد می‌شود - تشکیل مجدد پیوند هیدروژنی بین دو رشته دنا آغاز می‌گردد.

(۳) شکسته شدن پیوند هیدروژنی مابین نوکلئوتیدها با قندهای متفاوت دیده می‌شود - جدا شدن رتابسپاراز از دنا رخ می‌دهد.

(۴) زنجیره کوتاه رنا ساخته می‌شود - تشکیل پیوند هیدروژنی بین دو رشته دنا دیده می‌شود.



- ۴۶ - در مراحل همانندسازی، بالا فاصله پس از

- ۱) شروع فعالیت آنزیم هلیکاز، پیچ و تاب دنا توسط این آنزیم باز شده و پروتئین‌های همراه از دنا جدا می‌شوند.
- ۲) باز شدن مارپیچ دنا و دو رشته آن از یکدیگر، تنها آنزیم دنابسپاراز وارد عمل شده و نوکلئوتیدها را با هم جفت می‌کند.
- ۳) شروع فعالیت آنزیم دنابسپاراز، قند نوکلئوتید جدید به فسفات نوکلئوتید قبلی متصل می‌شود.
- ۴) ایجاد پیوند اشتراکی بین دو نوکلئوتید توسط آنزیم دنابسپاراز، آنزیم ابتدا یک نوکلئوتید در خلاف جهت حرکت هلیکاز موجود در دوراهی همانندسازی حرکت می‌کند.

- ۴۷ - در ارتباط با مراحل مختلف ترجمه، می‌توان گفت در مرحله‌ای که

- ۱) رنای ناقل متصل به آمینواسید مستقیماً وارد جایگاه P می‌شود، اتصال رنای پیک به رنای ناقل بر اتصال دو زیر واحد رناتن مقدم است.
- ۲) اولین پیوند پیتیدی برقرار می‌شود، ورود رنای ناقل به جایگاه E به اولین حرکت رناتن مقدم است.
- ۳) برای اولین بار شکست پیوند بین آمینواسید و رنای ناقل رخ می‌دهد، ممکن است هر سه جایگاه رناتن به صورت همزمان حاوی رنای ناقل باشد.
- ۴) عامل آزادکننده در جایگاه A قرار می‌گیرد، آخرین رنای ناقل از جایگاه E خارج می‌شود.

- ۴۸ - با توجه به پروتئین‌سازی در یاخته، پروتئین‌هایی که در ریبوزوم‌های ساخته می‌شوند،

- ۱) میتوکندری یا کلروپلاست - قطعاً نمی‌توانند در خارج از این دو اندامک فعالیتی داشته باشند.
- ۲) مستقر بر سطح شبکه آندوپلاسمی - قطعاً به خارج یاخته اگزوسیتوز می‌شوند.
- ۳) آزاد سیتوپلاسم - با قرارگیری درون واکوئول یا لیزوژوم به مقصد نهایی می‌رسند.
- ۴) مستقر بر سطح شبکه آندوپلاسمی - می‌توانند تأمین‌کننده پروتئین‌های عملکردی میتوکندری باشند.

- ۴۹ - با انجام پژوهش‌های خود دریافت (دریافتند) که

- ۱) وبلکینز و فرانکلین - مولکول دنا، ساختاری دورشته‌ای و مارپیچ دارد.
- ۲) چارگاف - تعداد بازهای آلی مکمل در مولکول دنا با یکدیگر برابر است.
- ۳) گریفیت - مولکول دنا می‌تواند از یاخته‌ای مرده به یاخته‌ای دارای فعالیت زیستی منتقل شود.
- ۴) واتسون و کریک - نوعی پیوند غیراشتراکی بین حلقه‌های شش‌ضلعی نوکلئوتیدها تشکیل می‌شود.

- ۵۰ - در مولکول دنایی که به تعداد نوکلئوتیدها، پیوندهای فسفو دی‌استر وجود ، قطعاً

- ۱) ندارد - اندازه دو شیار متوالی در مولکول مارپیچی آن، نسبت به یکدیگر متفاوت است.
- ۲) دارد - جایگاه پایان همانندسازی در مقابل جایگاه آغاز آن قرار می‌گیرد.
- ۳) ندارد - دو برابر تعداد حلقه‌های آلی شش‌ضلعی، حلقه‌های پنج‌ضلعی وجود دارد.
- ۴) دارد - بیشتر نوکلئوتیدهای تشکیل‌دهنده آن دارای یک گروه فسفات هستند.

- ۵۱ - چند مورد، عبارت زیر را به درستی کامل نمی‌کند؟

«هر مولکول که می‌تواند در ، قطعاً

- الف) رنایی - سراسر طول خود قطر یکسانی داشته باشد - واجد نقشی مؤثر در فرایند ترجمه است.
- ب) دنایی - شرایطی در سیتوپلاسم یاخته یافت شود - دارای پروتئین‌هایی در اطراف خود است.
- ج) دنایی - نوعی جاندار تک یاخته‌ای مشاهده شود - دارای ابتدا و انتهای متفاوت در رشته‌های خود نمی‌باشد.
- د) رنایی - سیتوپلاسم یاخته جانداران یافت شود - تعداد پیوندهای فسفو دی‌استر موجود در آن از تعداد بازهای آلی کمتر است.



۵۲- به طور معمول در هر مرحله‌ای از فرایند ترجمه که یک رنای ناقل (RNA) مکمل کدون در رناتن قابل رؤیت است،

(۱) فقط - رنای ناقل بدون آمینواسید از جایگاه P، از رناتن خارج می‌شود.

(۲) بیش از - همزمان با آزاد شدن مولکول آب، نوعی پیوند اشتراکی تشکیل می‌شود.

(۳) بیش از - بلافضله به دنبال حرکت رناتن بر روی رنای پیک، آمینواسیدها با نوعی پیوند به هم متصل می‌شوند.

(۴) فقط - در پی وارد شدن پادرمزة (آنتیکدون) AUU به جایگاه A، زیرا واحدهای رناتن از هم جدا می‌شوند.

۵۳- کدام گزینه در ارتباط با ساختار پروتئینی که نقش حمل گازهای تنفسی در خون را دارد، درست است؟

(۱) در ساختار سوم امکان تشکیل پیوند اشتراکی بین گروه کربوکسیل و آمین وجود دارد.

(۲) هر یک از زنجیره‌ها در ساختار چهارم، نقش کلیدی در شکل‌گیری و نوع عمل پروتئین دارد.

(۳) هر یک از زنجیره‌ها در ساختار اول، ترتیبی خاص و متفاوت از آمینواسیدها است.

(۴) در ساختار دوم هر یک از زنجیره‌ها به دنبال تغییر جهت، شکل صفحه‌ای و مارپیچی پیدا می‌کند.

۵۴- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور صحیح کامل می‌کند؟

»در نوعی فعالیت آنزیمی که پیوند فسفو دی‌استر در دنا شکسته می‌شود..... نوعی فعالیت آنزیمی که پیوند فسفو دی‌استر در رنای

پیک شکسته می‌شود، «

(۱) همانند - نوعی پیوند پرانژی تشکیل می‌شود.

(۲) برخلاف - نوعی پیوند کم‌انژی شکسته می‌شود.

(۳) همانند - توسط نوعی آنزیم بسپارازی صورت می‌گیرد.

(۴) برخلاف - تعداد گروه‌های فسفات رشتۀ پلی‌نوکلئوتیدی محصول نسبت به پیش‌ماده تغییر نمی‌کند.

۵۵- کدام گزینه در ارتباط با یک یاخته یوکاریوت، سالم و فعال صحیح است؟

(۱) هر پروتئین ساخته شده توسط رناتن‌های آزاد، وارد انداmek دوغشایی می‌شود.

(۲) هر پروتئین ساخته شده در سیتوپلاسم، توسط توالی‌های آمینواسیدی، مقصد آن مشخص می‌شود.

(۳) هر پروتئین ساخته شده توسط رناتن‌های درون شبکه آندوپلاسمی زبر، وارد دستگاه گلزی می‌شود.

(۴) هر پروتئین ساخته شده در سیتوپلاسم که به سمت غشای یاخته حرکت می‌کند، نوعی پروتئین ترشحی است.

زیست‌شناسی (۱)

۵۶- به دنبال افزایش مصرف اکسیژن در یاخته‌های بدن انسان و به منظور هم‌ایستایی محیط داخلی، کدام‌یک از اعمال زیر را کلیه انجام می‌دهد؟

(۱) افزایش خروج نوعی یون حاصل از تجزیه کربنیک اسید از مویرگ‌های دورلوله‌ای

(۲) استفاده از نوعی ماده دفعی برای تولید و دفع فراوان ترین ماده آلی ادار

(۳) تولید بیکربنات با استفاده از نوعی گاز تنفسی و تراوش آن به کپسول بومن

(۴) افزایش دفع نوعی یون منفی از طریق تراوش و ترشح به درون گردیزه‌ها

۵۷- کدام گزینه درباره بخشی از ساختار نفرون که بین دو نوع لوله پیچ خورده قرار گرفته است، درست می‌باشد؟

(۱) نسبت به بخش دیگر گردیزه که قطر ثابتی ندارد و ادرار را منتقل می‌کند، به تعداد بیشتری یافت می‌شود.

(۲) بخشی که ضخامت کم‌تری دارد به قسمتی متصل است که یاخته‌های آن دارای ریزپرز است.

(۳) در همه قسمت‌های این بخش جهت حرکت مواد برخلاف جهت جریان خون می‌باشد.

(۴) بخش‌هایی از این ساختار که با گلومرول ارتباط دارد، قطر کم‌تری دارد.



۵۸- در گروهی از مهره‌داران به هنگام خشکی محیط، مثانه برای ذخیره بیشتر آب بزرگ‌تر می‌شود، کدام گزینه درباره این جانوران به درستی بیان شده است؟

- (۱) قلب آن‌ها خون را به دو مسیر تنفسی و گردش عمومی وارد می‌کند.
- (۲) گازهای تنفسی خود را فقط از طریق ساز و کار پمپ فشار مثبت با محیط مبادله می‌کنند.
- (۳) به دلیل ناقص بودن دیواره بین بطن‌ها، خون روشن و تیره ورودی به قلب آن‌ها مخلوط می‌شوند.
- (۴) در بخشی از لوله‌گوارشی خود، غدد برون‌ریزی دارند که محلول نمک بسیار غلیظ ترشح می‌کنند.

۵۹- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب تکمیل می‌کند؟

«نوعی ماده دفعی تولیدشده در بدن انسان که»

- (۱) از تجزیه پیوندهای میان واحد سازنده مولکول دارای جایگاه فعال ایجاد می‌شود، می‌تواند در یاخته‌های کبدی با کربن دی‌اکسید ترکیب شود.
- (۲) بیشترین تمایل به تشکیل بلور را داشته و انحلال‌پذیری کمی دارد، فقط در اندامی که محل ساخت صفراء می‌باشد، تولید می‌شود.
- (۳) در پی ترکیب نوعی فرآورده تنفس یاخته‌ای با ماده‌ای معدنی در اندام عامل پایین راندن کلیه چپ تولید می‌شود، فراوان‌ترین ماده دارای نیتروزن و کربن ادرار است.
- (۴) امکان انباسته شدن آن در خون و دفع با فاصله زمانی وجود دارد، با افزایش فشار خون موجود در سرخرگ آوران نسبت به واپران، به میزان بیشتری به بخش قیفی‌شکل نفرون وارد می‌شود.

۶۰- طبق مطالعه کتاب زیست‌شناسی (۱) در گروهی از جانوران واجد گردش باز، تنظیم اسمزی به کمک ساختاری لوله‌مانند انجام می‌گیرد. با توجه به موارد مطرح شده، کدام گزینه در ارتباط با ساختار لوله‌مانند مربوط به تنظیم اسمزی در این جانوران، نادرست است؟

(الف) در این جانوران، موادی که به درون بخش ابتدایی روده وارد می‌شوند از فضای درون ساختار لوله‌مانند در نزدیکی طناب عصبی جانور عبور کرده‌اند.

(ب) در این ساختار، منافذ خارج‌کننده مواد دفعی موجود از لوله، همگی در یک سمت از روده مشاهده شده که در نزدیکی طناب عصبی جانور قرار گرفته‌اند.

(ج) در این سامانه مواد زائد از طریق منافذی متصل به بیش از یک لوله به باریک‌ترین بخش لوله‌گوارش وارد شده و از طریق بخش انتهایی بدن دفع می‌شوند.

(د) ساختار لوله‌مانند در این جانوران از لوله‌هایی با یک انتهای بسته و واجد یک لایه یاخته‌ای تشکیل شده که در مجاورت کوتاه‌ترین پاهای جانور قرار دارند.

- (۱) مورد «الف» برخلاف مورد «ج» نادرست است.
- (۲) مورد «ب» همانند مورد «د» درست است.
- (۳) مورد «ج» همانند مورد «د» نادرست است.

۶۱- با توجه به تنوع تنظیم اسمزی در جانداران مطرح شده در فصل ۵ کتاب زیست‌شناسی (۱)، کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟
«به طور معمول در جاندارانی که»

- (۱) همه - قادرند تا ترکیبی نمکی را در ساختاری غدهای تولید کنند، فقط مواد دفعی نیتروزن‌دار را از طریق آخرین بخش لوله‌گوارش خود دفع می‌کنند.
- (۲) همه - انواعی از واکوئول‌ها به دفع مواد زائد از یک جانور می‌بردازند، آن‌بیمهای مؤثر در ایجاد واکوئول گوارشی به وسیله همولنف در بدن جاندار حمل می‌شوند.
- (۳) بعضی از - یون‌های موجود در فضای بین یاخته‌ای را توسط اندام تنفسی به خارج از بدن دفع می‌کنند، تنظیم اسمزی در بدن جانور به کمک لوله‌گوارش نیز انجام می‌شود.

(۴) بعضی از - مواد دفعی را در ساختارهایی لوله‌مانند حمل می‌کنند، با عبور مواد از روده بر میزان ترکیبات نیتروزن‌دار افزوده شده و مواد از طریق منافذ ساختار لوله‌مانند، مستقیماً به خارج از بدن دفع می‌شوند.



۶۲- کدام موارد، عبارت زیر را به طور مناسب تکمیل می‌کنند؟

«به طور معمول در یاخته‌های گیاهی، اندامک‌هایی وجود دارند که قادر به ایجاد رنگ‌های مختلف در ریشه گیاهان می‌شوند. در بین آن‌ها اندامکی که»

(الف) در هنگام رشد یاخته‌های تمایز نیافرته غلات، قادر به تأمین مواد غذایی مورد نیاز آن است، قادر به پیشگیری از تقسیمات کنترل نشده یاخته‌های بدن می‌باشد.

(ب) قادر به شکستن پیوندهای بین فسفاتی ریبونوکلئوتیدها به کمک آنزیمی بسپارازی است، در بهبود عملکرد بخشی از دستگاه عصبی مركزی در بدن انسان مؤثر نیست.

(ج) در پی افزایش مولکول‌های آب در محیط نسبت به سیتوپلاسم به استوار ماندن اندام غیرچوبی گیاه کمک می‌کند، می‌تواند منجر به تنوع رنگ اندام گیاه در pH‌های مختلف شود.

(د) توسط چهار لایه فسفولیپیدی احاطه شده است، در هنگام فصل پاییز با تجزیه رنگیزه‌های موجود در آن به نوعی اندامک واجد نقش در تبدیل مواد معدنی به مواد آلی تبدیل می‌شود.

۴)

۳)

۲)

۱)

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

«بخشی که در حد فاصل میان دو یاخته گیاهی مجاور قرار داشته و»

(الف) در تماس با غشای یاخته‌ای، واجد رشتہ‌های سلولزی موازی در جهات مختلف است، در هر یاخته دارای پروتوبلاست دیده می‌شود.

(ب) از غشای یاخته بیشترین فاصله را داشته و دارای قدمت بیشتری است، همواره به صورت مشترک میان دو یاخته حاصل از تقسیم یک یاخته دیده شده و قبل از تقسیم هسته ساختارش تکمیل می‌شود.

(ج) دارای قابلیت گسترش و کشش بوده و از رشد یاخته جلوگیری نمی‌کند، در ساختار خود واجد نوعی مولکول زیستی بوده که انرژی حاصل از یک گرم آن در حدود نصف انرژی حاصل از یک گرم تری‌گلیسرید است.

(د) واجد ماده‌ای چسبناک بوده و در محل‌های نازک شده دیواره یاخته گیاهی یافت می‌شود، مواد سازنده آن توسط پروتوبلاست ساخته شده و حاصل فعالیت ریزکیسه‌ها است.

۴)

۳)

۲)

۱)

۶۴- کدام گزینه در یک انسان سالمند برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در هر یک از فرایندهای تشکیل ادرار که دیده می‌شود، می‌توان را مشاهده کرد.»

(۱) ورود مواد از نوعی بافت پیوندی به فضای درونی گردبیزه - به طور حتم عدم مصرف انرژی زیستی

(۲) خروج پروتئین‌های خوناب از گردبیزه - ورود مواد به محل آغاز دومین مرحله تشکیل ادرار

(۳) در ساختار قیفی شکل نفرون - عدم انجام هیچ‌گونه انتخابی برای ورود مواد به درون گردبیزه

(۴) دومین بخش نفرون - اغلب شکسته شدن پیوند میان دو گروه فسفات در نوعی نوکلئوتید آدنین دارد

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

«حين مشاهده بافت گیاهی مرده در زیر میکروسکوپ، تنها یک ساختار از یاخته‌ها باقی مانده و مشاهده می‌شود. در ارتباط با هر بخش از این ساختار که»

(۱) حاوی پکتین بوده و بلافاصله پس از تقسیم هسته تشکیل می‌شود، جدیدترین بخش این ساختار محسوب می‌گردد.

(۲) ایجاد آن محدودیت رشد را برای یاخته به دنبال دارد، حاوی آرایش رشتہ‌های سلولزی کاملاً مشابه در لایه‌های مختلف خود است.

(۳) در ساختار لان قابل مشاهده نیست، مشترکاً توسط پروتوبلاست هر دو یاخته مجاور ساخته شده است.

(۴) مانع رشد یاخته نشده و قابلیت گسترش و کشش دارد، دارای نوعی ماده با عملکرد مشابه چسب است.



۶۶- کدام گزینه برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«.....»

- (۱) ذخیره‌کننده نوعی پلی‌ساقارید در سیب‌زمینی است، با کاهش طول روز مقدار رنگیزه‌هایش دچار تغییر می‌شود.
- (۲) درون آن مشاهده رنگیزه‌های کاروتونئید ممکن می‌باشد، عامل دیده شدن گیاه به رنگ سبز به حساب می‌آید.
- (۳) دارای سبزیزنه (کلروفیل) است، در همه گیاهان با کاهش طول روز و کاهش دما به نوعی دیسٹه (پلاست) دیگر تبدیل می‌شود.
- (۴) مقدار فراوانی سبزیزنه دارد، برخلاف دیسٹه عامل رنگ نارنجی ریشه‌گیاه هویج، معمولاً در حاشیه یاخته واقع شده است.

۶۷- چند مورد برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«اولین شبکه مویرگی دومین شبکه مویرگی مرتبط با گردیزه انسان»

الف) همانند - بین دو نوع رگ یکسان قرار گرفته است.

ب) برخلاف - فاقد خون کم اکسیژن درون خود است.

ج) همانند - دارای غشای ضخیمی در زیر یاخته‌های پوششی سازنده خود است.

د) برخلاف - مواد را فقط در یک جهت از غشای پایه خود عبور می‌دهد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۶۸- فراوان ترین ماده ادرار انسان، می‌شود.

(۱) آلی - با رسوب در مفاصل انسان، باعث بروز التهاب و درد در افراد

(۲) معدنی - در انسان مبتلا به دیابت بی‌مزه، به مقدار زیادی در کلیه بازجذب

(۳) آلی - در ملخ توسط لوله‌هایی با مجرای مشترک، وارد بخش ابتدایی روده

(۴) معدنی - در کلیه خزندگان و پرندگان، به مقدار بیشتری از بقیه مهره‌داران بازجذب

۶۹- در ارتباط با ساختار کلیه‌ها و موقعیت قرارگیری آن‌ها در بدن انسان، کدام مورد صحیح نیست؟

(۱) سرخرگ ورودی به کلیه در موقعیت بالاتری نسبت به سیاه‌رگ و میزانی قرار می‌گیرد.

(۲) قسمتی از ساختار درونی کلیه که شکل شبیه قیف دارد همانند اطراف کلیه حاوی چربی است.

(۳) کلیه چپ نسبت به کلیه راست تحت محافظت بیشتری از استخوان قرار می‌گیرد.

(۴) سرخرگ ورودی به کلیه چپ از سیاه‌رگ خروجی از آن کوتاه‌تر بوده و از جلوی سیاه‌رگ رد می‌شود.

۷۰- در ارتباط با مراحل تشکیل ادرار در یک انسان سالم، می‌توان گفت وجه با در این است که

(۱) تمایز - ترشح - بازجذب - غالباً بدون مصرف انرژی زیستی صورت می‌گیرند.

(۲) تشابه - تراوش - بازجذب - عبور مواد درشت مانند پروتئین‌ها محدود می‌شود.

(۳) تمایز - ترشح - بازجذب - در قسمت‌های مختلف لوله‌های پیچ خورده در جهات متفاوتی انجام می‌شوند.

(۴) تشابه - تراوش - ترشح - برای خروج مواد از خون، ممکن است نیاز به صرف انرژی زیستی توسط یاخته‌های نفرون داشته باشند.

۷۱- در ارتباط با دفع و تنظیم اسمزی در ماهی‌ها، می‌توان گفت

(۱) ماهیانی که در طول زندگی خود آب زیادی می‌نوشند، خروج یون‌ها از بدن تنها توسط کلیه و به صورت ادرار غلیظ انجام می‌شود.

(۲) ماهیانی که در دستگاه اسکلتی آن‌ها صرفاً غضروف به کار رفته است، به وسیله غدد راست‌روده‌ای محلول نمک بسیار غلیظی را به کلیه‌ها ترشح می‌کنند.

(۳) در ماهیانی که فشار اسمزی بدن از محیط بیشتر است، باز و بسته شدن دهان به منظور نوشیدن آب صورت نمی‌گیرد.

(۴) همه ماهیانی که ساکن آب شور هستند، تنها از طریق آب‌شش خود، می‌توانند یون‌های اضافی را از بدن خارج کنند.



۷۲- با توجه به پلاستها در گیاهان و عملکرد آن‌ها، می‌توان گفت.....

- ۱) رنگ ریشه چغnder قرمز و پرقال توسرخ، به دلیل وجود ترکیبات رنگی کاروتینوئیدی در کرومپلاست‌هاست.
- ۲) همه پلاستها رنگیزه‌هایی دارند که در پهلوی عملکرد مغز و جلوگیری از ابتلا به سلطان مؤثرند.
- ۳) در صورتی که فشار اسمزی بیرون یاخته از درون یاخته کمتر باشد، ممکن است در ادامه، فاصله بین غشا و دیواره یاخته‌ای در نقاطی کاهش یابد.
- ۴) پلاستی که باعث سبز دیده شدن گیاهان می‌شود، در فصول گرم سال تنها رنگیزه سبزینه را دارد.

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

«عوامل حفاظت‌کننده از کلیه‌ها،»

- (الف) همه – در حفاظت از سطح تحتانی کلیه‌ها نقش دارند.
- (ب) بعضی از – در حفاظت از نوعی غدد درون ریز نقش دارند.
- (ج) همه – نوعی بافت پیوندی با ماده زمینه‌ای نیمه‌جامد هستند.
- (د) بعضی از – باعث حفظ موقعیت کلیه‌ها در بخش پشتی محوطه شکمی می‌شوند.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۷۴- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور صحیح کامل می‌کند؟

«ساختاری قیف‌مانند در کلیه که بخشی از لپ کلیه محسوب»

- ۱) می‌شود، برای نخستین مرحله تشکیل ادرار مناسب شده است.
- ۲) نمی‌شود، در تماس با بخش قطورتر مجرای جمع‌کننده گردیزه است.
- ۳) می‌شود، دارای دیواره‌ای دو لایه از بافت پوششی سنگفرشی ساده است.
- ۴) نمی‌شود، ترکیب مایع تراویش شده را هنگام عبور از گردیزه تغییر می‌دهد.

۷۵- کدام گزینه در ارتباط با همه جانوران مهره‌داری صادق است که دستگاه تنفس نیز در تنظیم اسمزی بدن نقش دارد؟

- ۱) در محیطی با فشار اسمزی بالا زندگی می‌کنند.
- ۲) در اطراف دستگاه تنفس دارای ساختارهایی برای کمک به تبادلات گازی هستند.
- ۳) اندام‌های لوپیایی شکل در آن‌ها، توسط نوعی بافت پیوندی محافظت می‌شوند.
- ۴) نمک اضافه را از طریق نوعی غدد نمکی به صورت مایعی غلیظ دفع می‌کنند.

دفترچه شماره ۲

آزمون شماره ۱۱

جمعه ۱۴۰۱/۰۹/۰۴



آزمون‌های سراسری کاج

گزینه درست را انتخاب کنید.

سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۲

سوالات آزمون

پایه دوازدهم تجربی

دوره دوم متوسطه

شماره داوطلبی:	نام و نام خانوادگی:
مدت پاسخگویی: ۶۵ دقیقه	تعداد سوال: ۶۰
مدت پاسخگویی ویژه دیماه: ۸۵ دقیقه	تعداد سوال ویژه دیماه: ۸۰

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

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال	وضعیت پاسخگویی	شماره سوال		مدت پاسخگویی	مدت پاسخگویی ویژه دیماه
				تا	از		
۱	فیزیک ۳	۱۵	اجباری	۹۰	۷۶	۳۰ دقیقه	۴۰ دقیقه
	فیزیک ۱	۱۰	زوج کتاب	۱۰۰	۹۱		
	فیزیک ۲	۱۰	زوج کتاب	۱۱۰	۱۰۱		
۲	شیمی ۳	۱۵	اجباری	۱۲۵	۱۱۱	۲۵ دقیقه	۳۵ دقیقه
	شیمی ۱	۱۰	زوج کتاب	۱۳۵	۱۲۶		
	شیمی ۲	۱۰	زوج کتاب	۱۴۵	۱۳۶		
۳	زمین‌شناسی	۱۰	اجباری	۱۵۵	۱۴۶	۱۰ دقیقه	۱۰ دقیقه

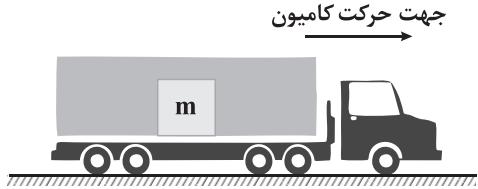
** داوطلبانی که قصد شرکت در کنکور سراسری ویژه دیماه را دارند، به تمامی سوالات زوج درس پاسخ دهند.



فیزیک

-۷۶- در شکل زیر، کامیونی با سرعت ثابت در حال حرکت است. اگر با تغییر در سرعت کامیون، بسته به سمت چپ پرتاب شود، سرعت کامیون

چگونه تغییر کرده است و این مشاهده کدام یک از قوانین نیوتون را نشان می‌دهد؟



جهت حرکت کامیون →

۱) افزایش یافته است - قانون اول

۲) کاهش یافته است - قانون اول

۳) افزایش یافته است - قانون سوم

۴) کاهش یافته است - قانون سوم

-۷۷- نیروهای F و $2F$ همزمان به یک جسم وارد می‌شوند. اگر این دو نیرو در یک جهت به جسم وارد شوند، اندازه شتاب حرکت جسم،

خواهد شد و اگر نیروها عمود برهم به جسم وارد شوند، اندازه شتاب حرکت جسم، $\frac{a_1}{a_2}$ برابر کدام گزینه است؟

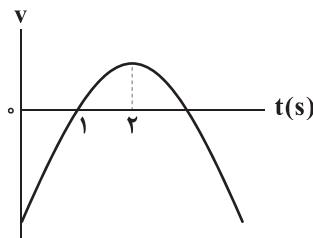
$$\frac{\sqrt{5}}{3} \quad (4)$$

$$\frac{3\sqrt{5}}{5} \quad (3)$$

$$\frac{1}{3} \quad (2)$$

$$3 \quad (1)$$

-۷۸- نمودار سرعت - زمان متحركی که روی محور x حرکت می‌کند، به صورت سه‌می زیر است. چه تعداد از عبارت‌های زیر در ارتباط با این



متحرك درست است؟

الف) در بازه زمانی $t = 0$ تا $t = 2s$ ، حرکت کندشونده است.

ب) در لحظه $t = 2s$ ، جهت حرکت عوض شده است.

ج) در ثانیه اول حرکت، متحرك در خلاف جهت محور x حرکت می‌کند.

د) بزرگی نیروی خالص وارد بر متحرك، ثابت است.

ه) نیروی خالص وارد بر متحرك در پایان ثانیه دوم حرکت صفر است.

$$1 \quad (4)$$

$$2 \quad (3)$$

$$3 \quad (2)$$

$$4 \quad (1)$$

-۷۹- گلوله‌ای با جرم m را از سطح زمین با تنیدی θ در راستای قائم به سمت بالا پرتاب می‌کنیم. اگر مقاومت هوا ثابت و برابر f_0 باشد، گوی پس

از طی چه مسافتی به بالاترین نقطه از مسیر می‌رسد؟

$$\frac{mv_0^2}{mg + f_0} \quad (4)$$

$$\frac{mv_0^2}{2(mg + f_0)} \quad (3)$$

$$\frac{mv_0^2}{mg - f_0} \quad (2)$$

$$\frac{mv_0^2}{2(mg - f_0)} \quad (1)$$

-۸۰- یک کشتی در سطح اقیانوس به سمت جنوب شرقی در حال حرکت است، نیروی مقاومت شاره در کدام جهت به کشتی وارد می‌شود؟

۴) شمال غربی

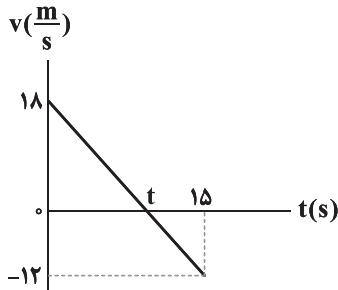
۳) شمال شرقی

۲) جنوب غربی

۱) جنوب شرقی



-۸۱- نمودار سرعت - زمان متحركی که بر روی محور x حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. در کدامیک از بازه‌های زمانی زیر، بردار جابه‌جایی متحرك در خلاف جهت محور x است؟



- (۱) ۲ ثانیه سوم حرکت
- (۲) ۲ ثانیه پنجم حرکت
- (۳) ۴ ثانیه سوم حرکت
- (۴) ۴ ثانیه دوم حرکت

-۸۲- چهار نیروی $8, 6, 12$ و 10 نیوتون به صورت هم‌زمان به جسمی به جرم 4 kg وارد می‌شوند و جسم هم‌چنان ساکن می‌ماند. اگر اندازه نیروی 6 نیوتونی به اندازه 2 نیوتون افزایش یابد، جسم با شتاب چند متر بر می‌ذور ثانیه حرکت می‌کند؟

- (۱) ۱
- (۲) $0/5(2)$
- (۳) $2(3)$
- (۴) $4(4)$

-۸۳- جسمی با جرم 500 گرم، روی محور x با شتاب ثابت در حال حرکت است. اگر این جسم در لحظات $t_1 = 18$ و $t_2 = 28$ به ترتیب در مکان‌های $x_1 = 2\text{ m}$ و $x_2 = 6\text{ m}$ باشد و در لحظه $t = 0/58$ تغییر جهت بدهد، نیروی خالص وارد بر این جسم چند نیوتون است؟

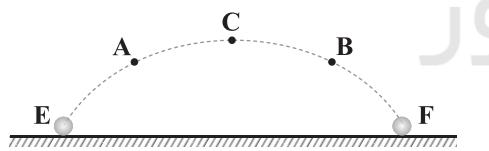
- (۱) $1/5(1)$
- (۲) $2(2)$
- (۳) $2/5(3)$
- (۴) $4(4)$

-۸۴- مطابق شکل زیر، چتربازی با تندي ثابت در راستای قائم در حال حرکت می‌باشد. اگر در ارتفاع نسبتاً زیادی از سطح زمین، ناگهان طنابها پاره شوند و چتر از چترباز جدا شود، حرکت چترباز پس از پاره شدن طناب چگونه خواهد بود؟



- (۱) با تندي ثابت به حرکت خود ادامه می‌دهد.
- (۲) با شتاب ثابت سقوط می‌کند.
- (۳) به صورت کندشونده حرکت می‌کند تا به تندي حد برسد.
- (۴) به صورت تنديشونده حرکت می‌کند تا به تندي حد برسد.

-۸۵- مطابق شکل زیر، گلوله‌ای را در هوا از نقطه E پرتاب کرده و گلوله تا نقطه F جابه‌جا می‌شود. در کدامیک از نقاط مسیر، برايند نیروهای وارد



بر گلوله صفر می‌شود؟

- (۱) A
- (۲) B
- (۳) C

(۴) در هیچ نقطه‌ای از مسیر

-۸۶- معادله مکان - زمان دو متحرك A و B که به صورت هم‌زمان بر روی محور x شروع به حرکت کرده‌اند، در SI به صورت $x_A = -t + 20$ و $x_B = 3t - 4$ است. به مدت چند ثانیه، فاصله دو متحرك از یکدیگر کمتر از 2 متر است؟

- (۱) ۱
- (۲) $1/5(2)$
- (۳) $2(3)$
- (۴) $0/5(4)$



-۸۷- دو جسم به جرم‌های $m_A = m$ و $m_B = 2m$ را از ارتفاع یکسانی از سطح زمین رها می‌کنیم. اگر از نیروی مقاومت هوا صرف‌نظر شود،

کدام مقایسه در رابطه با شتاب حرکت آن‌ها صحیح است؟

(۱) چون لختی یکسانی دارند، شتاب حرکت آن‌ها یکسان است.

(۲) چون جسم B سنگین‌تر است، شتاب حرکتش بیشتر است.

(۳) چون نیروی وارد بر جسم B بیشتر است، شتاب حرکتش کم‌تر است.

(۴) با توجه به یکسان بودن نسبت وزن به جرم، شتاب آن‌ها با هم برابر است.

-۸۸- یک بالون از سطح زمین 30 m به سمت بالا، 50 m به سمت شمال حرکت می‌کند. در این حرکت، تندی متوسط بالون

چند برابر اندازه سرعت متوسط آن است؟

$$\frac{3\sqrt{2}}{5} \quad (4)$$

$$3\sqrt{2} \quad (3)$$

$$\frac{6\sqrt{2}}{5} \quad (2)$$

$$3 \quad (1)$$

-۸۹- مطابق شکل زیر، ورزشکاری یک دیسک را از سطح زمین برداشته و پرتاب می‌کند. کدام‌یک از عبارت‌های زیر در مورد این شکل نادرست هستند؟

(الف) هنگام بلند کردن دیسک، واکنش نیروی وزن دیسک به ورزشکار وارد می‌شود.

(ب) بعد از پرتاب شدن دیسک، واکنش نیروی مقاومت هوا به دیسک وارد می‌شود.

(ج) هنگام بلند کردن دیسک از زمین، اندازه نیرویی که شخص به دیسک وارد می‌کند، برابر اندازه نیرویی است که دیسک به شخص وارد می‌کند.

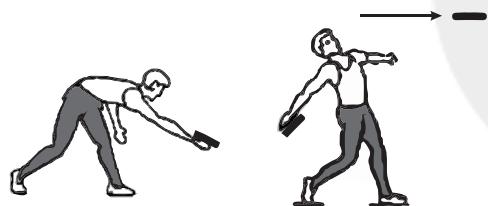
(د) هنگام پرتاب کردن دیسک، اندازه نیرویی که شخص به دیسک وارد می‌کند، بیشتر از اندازه نیرویی است که دیسک به شخص وارد می‌کند.

(۱) «الف»، «ب» و «ج»

(۲) «ب» و «ج»

(۳) «الف»، «ب» و «د»

(۴) فقط «الف»



-۹۰- شخصی به جرم m درون یک آسانسور قوار دارد. این آسانسور در لحظه $t=0$ از حال سکون از طبقه اول به سمت طبقه پنجم شروع به

حرکت می‌کند. اگر نمودار سرعت - زمان حرکت این آسانسور مطابق شکل زیر باشد، اندازه نیروی وارد بر شخص از کف آسانسور، در پایان

ثانیه اول حرکت، چند برابر اندازه نیروی وارد بر شخص از کف آسانسور پایان ثانیه سوم حرکت است؟ ($g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}$ و فاصله طبقات اول تا

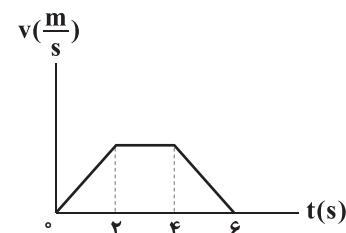
پنجم 24 m است).

۱/۳ (۱)

$\frac{13}{7} \quad (2)$

۰/۷ (۳)

۱ (۴)





توجه: داوطلبانی، لطفاً از بین سوالات زوج درس ۱ (فیزیک ۱)، شماره ۹۱ تا ۱۰۰ و زوج درس ۲ (فیزیک ۲)، شماره ۱۰۱ تا ۱۱۰) توجه: داوطلبانی که قصد شرکت در کنکور سراسری ویژه دی‌ماه را دارند به تمامی سوالات زوج درس ۱ (فیزیک ۱)، شماره ۹۱ تا ۱۰۰ و زوج درس ۲ (فیزیک ۲)، شماره ۱۰۱ تا ۱۱۰، پاسخ دهند.

توجه: داوطلبانی که قصد شرکت در کنکور سراسری ویژه دی‌ماه را دارند به تمامی سوالات زوج درس ۱ (فیزیک ۱)، شماره ۹۱ تا ۱۰۰ و زوج درس ۲ (فیزیک ۲)، شماره ۱۰۱ تا ۱۱۰، پاسخ دهند.

زوج درس ۱

فیزیک ۱ (سوالات ۹۱ تا ۱۰۰)

۹۱- یکای فرعی کمیت توان در سیستم SI برابر کدام گزینه است؟

$$\frac{\text{kg} \cdot \text{m}^3}{\text{s}^2} \quad (4) \quad \frac{\text{kg} \cdot \text{m}^3}{\text{s}^3} \quad (3) \quad \frac{\text{kg} \cdot \text{m}}{\text{s}^3} \quad (2) \quad W \quad (1)$$

۹۲- جسمی به جرم ۱۵۰۰ گرم روی سطح شیبداری که با سطح افق زاویه 30° می‌سازد، با سرعت ثابت لغزیده و به اندازه ۴ متر جابه‌جا می‌شود.

$$\text{کار نیروی اصطکاک در این جابه‌جایی بر روی جسم در SI} = g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}$$

$$-30\sqrt{3} \quad (4) \quad -30 \quad (3) \quad -60 \quad (2) \quad -60\sqrt{3} \quad (1)$$

۹۳- مطابق شکل زیر، موتورسواری با موتورش پرشی را از نقطه A تا نقطه B انجام می‌دهد. اگر تغییر انرژی پتانسیل گرانشی موتورسوار در این

$$\text{پرش، } -4/5 \times 10^4 - \text{ ژول باشد، تغییر انرژی مکانیکی موتورسوار در طی این حرکت چند ژول است؟} \quad (g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}})$$



۱۲۵۰۰ (۱)

-۱۲۵۰۰ (۲)

۲۲۵۰۰ (۳)

-۲۲۵۰۰ (۴)

۹۴- بسته‌ای با انرژی جنبشی اولیه K، روی یک سطح افقی دارای اصطکاک پرتاب می‌شود. اگر بلافصله پس از پرتاب، نیروی افقی \bar{F} در جهت حرکت بسته بر آن وارد شود، بسته پس از طی مسافت d، در اثر نیروی اصطکاک می‌ایستد. اگر بسته با همان انرژی جنبشی پرتاب شود و این بار نیروی افقی \bar{F} ، بلافصله پس از پرتاب در خلاف جهت حرکت بر آن وارد شود، مسافت توقف، ۷۵ درصد کاهش می‌یابد. اندازه نیروی \bar{F} چند برابر اندازه نیروی اصطکاک واردشده بر جسم است؟

$$\frac{3}{5} \quad (4) \quad \frac{4}{5} \quad (3) \quad 1/2 \quad (2) \quad \frac{3}{4} \quad (1)$$

۹۵- بازده تلمبه A، ۶۰ درصد است و می‌تواند به ازای توان ورودی P در مدت ۲۰ s، ۴۰ kg آب را از عمق ۲۰ متری چاهی به سطح زمین بیاورد، اما تلمبه B به ازای توان ورودی ۲P در مدت یک دقیقه فقط می‌تواند ۳۰ kg آب را از عمق همان چاه به سطح زمین بیاورد. بازده تلمبه B چند درصد است؟

$$40 \quad (4) \quad 25 \quad (3) \quad 15 \quad (2) \quad 7/5 \quad (1)$$



۱۰۲- با عبور جریان ۵ آمپری از یک سیم‌لوله آرمانی بدون هسته، بزرگی میدان مغناطیسی درون سیم‌لوله برابر $1/2$ میلی‌تسلا می‌شود. در هر متر

$$\text{از این سیم‌لوله، چند دور سیم وجود دارد؟} \quad (\pi \approx 3, \mu_0 = 4\pi \times 10^{-7} \frac{\text{T.m}}{\text{A}})$$

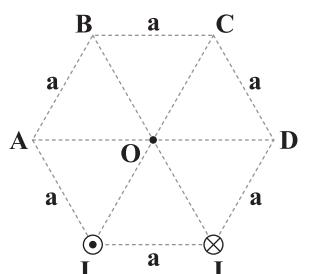
(۴) ۵۰۰

(۳) ۴۰۰

(۲) ۲۰۰

(۱) ۱۰۰

۱۰۳- شکل زیر، مقطع دو سیم موازی و بلند حامل جریان الکتریکی را نشان می‌دهد که عمود بر صفحه‌اند. یک سیم با جریان درون سو و با جریان مناسب را در کدام یک از رؤوس شش‌ضلعی منتظم نشان داده قرار دهیم برایند میدان‌های مغناطیسی حاصل از جریان سه سیم در نقطه O برابر صفر شود؟



A (۱)

B (۲)

C (۳)

D (۴)

۱۰۴- سیمی حامل جریان الکتریکی A به گونه‌ای در میدان مغناطیسی یکنواخت $\bar{B} = 5\bar{J} + 12\bar{K}$ در دستگاه SI قرار گرفته است، که بیشترین نیروی ممکن به آن وارد شود. اگر این سیم در راستای محور X قرار گیرد، نیروی وارد بر هر سانتی‌متر از آن از طرف میدان \bar{B} چند برابر می‌شود؟

 $\frac{5}{12}$ $\frac{6}{13}$ $\frac{5}{13}$ $\frac{12}{13}$

۱۰۵- در شکل زیر، جهت نیروی وارد بر ذره آلفا در لحظه نشان داده شده کدام است؟ (ذره α از جنس هسته هلیم است).

N

(۱) به سمت چپ و عمود بر بردار سرعت

 $\odot \vec{v}$

(۲) به سمت راست و عمود بر بردار سرعت

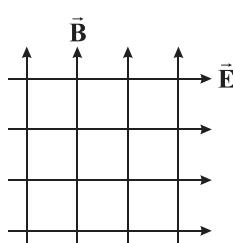
S

(۳) به طرف بالا و عمود بر بردار سرعت

(۴) به طرف پایین و عمود بر بردار سرعت

۱۰۶- در شکل زیر، میدان الکتریکی \bar{E} به بزرگی $\frac{V}{m} 20000$ و میدان مغناطیسی \bar{B} به بزرگی $G 500$ نشان داده شده‌اند. اگر یک ذره آلفا با تندی $\frac{m}{s} 3 \times 10^5$ در خلاف جهت میدان الکتریکی پرتاب شود، اندازه شتاب آن چند برابر حالتی است که این ذره با همان تندی در خلاف جهت میدان مغناطیسی پرتاب شود؟

(C) $e = 1/6 \times 10^{-19} C$ از جنس هسته اتم هلیم است، یعنی از دو پروتون و دو نوترون تشکیل شده است، جرم ذره آلفا برابر $-27 \times 10^{-4} C$ فرض شود و از وزن آن صرف نظر کنید.



۱/۲۵

۰/۸

۱/۲

۱/۴



۱۰۷- چه تعداد از عبارت‌های زیر در مورد خاصیت مغناطیسی مواد نادرست است؟

(الف) با قرار دادن مواد فرومغناطیسی نرم درون میدان مغناطیسی خارجی قوی، حجم حوزه‌های مغناطیسی آن‌ها به مقدار مختصراً در راستای خط‌های میدان مغناطیسی تغییر می‌کند.

(ب) حضور میدان مغناطیسی خارجی قوی، می‌تواند سبب القای دوقطبی‌های مغناطیسی در سوی میدان خارجی، در سرب شود.

(ج) اتم‌های مس، نقره و بیسموت دارای دوقطبی مغناطیسی خالصی نیستند.

۴) صفر

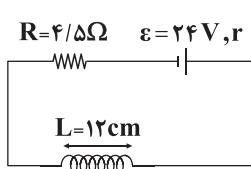
۳) ۳

۲) ۲

۱) ۱

۱۰۸- در شکل زیر، اگر بزرگی میدان مغناطیسی روی محور سیم‌وله برابر با 80 Gاووس و سیم‌وله دارای 200 حلقه باشد، با صرف نظر کردن از

مقاومت سیم‌وله، افت پتانسیل درون باتری چند ولت است؟ $\frac{\text{T} \cdot \text{m}}{\text{A}} = 12 \times 10^{-7}\text{ جول} = 12\text{ جول}$ و افت پتانسیل در باتری برابر با مقدار Ir است.)



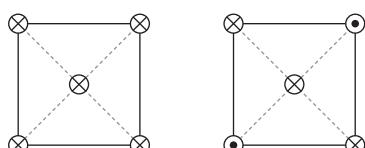
۶) ۱

۴) ۲

۲) ۳

۱/۵) ۴

۱۰۹- شکل‌های زیر، چهار آرایش را نشان می‌دهند که در آن سیم‌های بلند و موازی حامل جریان I، در جهت عمود بر صفحه در رأس‌های مربع‌های مشابه قرار گرفته‌اند. در چه تعداد از این شکل‌ها، سیم قرار گرفته در مرکز مربع در حالت تعادل قرار ندارد؟

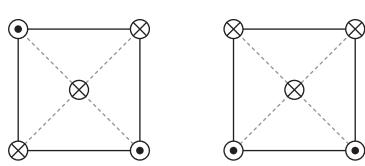


۱) صفر

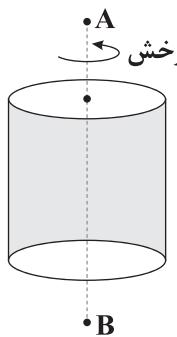
۱) ۲

۲) ۳

۳) ۴



۱۱۰- مطابق شکل زیر، یک استوانه فلزی که دارای بار الکتریکی مثبت است، با تندي ثابت حول محور خود می‌چرخد. کدام گزینه در این باره صحیح است؟



۱) جهت میدان مغناطیسی در نقطه A به سمت پایین است.

۲) در نقطه B میدان مغناطیسی ایجاد نمی‌شود.

۳) هر چه تندي چرخش استوانه بیشتر باشد، شدت میدان مغناطیسی در نقطه A بیشتر می‌شود.

۴) جهت میدان مغناطیسی در A به سمت چپ است.



۱۱۱- تفاوت جرم مولی یک صابون جامد با زنجیر هیدروکربنی سیرشده ۱۷ کربنی و یک پاک‌کننده غیرصابونی با زنجیر هیدروکربنی سیرشده ۱۴ کربنی چند گرم بر مول است؟ (کاتیون پاک‌کننده‌ها یکسان است). ($C=12, H=1, S=32, O=16: g/mol^{-1}$)

۸۶ (۴)

۸۲ (۳)

۷۴ (۲)

۷۰ (۱)

۱۱۲- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟ ($C=12, H=1, O=16, N=14: g/mol^{-1}$)

- ژله، شیر و مخلوط آب و روغن نمونه‌هایی از کلورئید هستند.

- شمار اتم‌های موجود در $1/2$ گرم اوره برابر با 1.2×10^{22} است.

- از واکنش سه مول اسید چرب تک‌عاملی با یک مول الکل سه‌عاملی می‌توان یک مول استر سنگین تولید کرد.

- پاک‌کننده‌های غیرصابونی از مواد پتروشیمیایی طی واکنش‌های پیچیده در صنعت تولید می‌شوند.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۱۳- کمترین مقدار باریم هیدروکسید بر حسب گرم که باید به 4 لیتر محلول فورمیک اسید اضافه کرد تا pH آن از 3 به 4 افزایش یابد کدام است؟ ($Ba=137, O=16, H=1: g/mol^{-1}$)

۰/۲۷۷۲ (۴)

۰/۶۱۵۶ (۳)

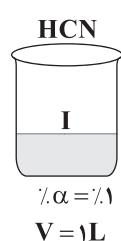
۰/۳۰۷۸ (۲)

۰/۵۵۴۴ (۱)

۱۱۴- به 20 میلی‌لیتر محلول 30 درصد جرمی اتانوئیک اسید با چگالی $1/25 g.mL^{-1}$ ، 280 میلی‌لیتر آب اضافه می‌کنیم. اگر درصد یونش اسید در محلول جدید برابر 4% باشد، ثابت یونش آن کدام است؟ ($C=12, H=1, O=16: g/mol^{-1}$)

 $6/66 \times 10^{-3}$ (۴) $6/66 \times 10^{-4}$ (۳) $1/66 \times 10^{-3}$ (۲) $1/66 \times 10^{-4}$ (۱)

۱۱۵- اگر محلول‌های (I) و (II) را با هم مخلوط کنیم، درصد یونش در مخلوط نهایی کدام است؟ ($\sqrt{2/6} = 1/61$)



۱/۸۶ (۱)

۱/۴۸ (۲)

۲/۱۲ (۳)

۱/۳۲ (۴)

۱۱۶- pH حلال خالص HX برابر 5 است. محلول $۰/۰۲$ مولار KX در این حلال کدام است؟

۷/۷ (۴)

۱۰/۳ (۳)

۸/۳ (۲)

۹/۷ (۱)



۱۱۷- مجموع غلظت مولی یون‌ها در محلول $۰/۱۹۶$ مولار اسید HA چند مول بر لیتر است؟ ($K_a = ۴ \times ۱۰^{-۹}$)

۵/۶ $\times ۱۰^{-۶}$ (۴)۵/۶ $\times ۱۰^{-۵}$ (۳)۸/۴ $\times ۱۰^{-۶}$ (۲)۸/۴ $\times ۱۰^{-۵}$ (۱)

۱۱۸- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

- در سامانه تعادلی شامل محلول فورمیک اسید، سرعت مصرف هر ماده با سرعت تولید آن ماده برابر است.
- اگر در دمای ثابت، غلظت یک محلول اسیدی را نصف و یا درجه یونش آن را به طریقی دو برابر کنیم، ثابت یونش آن تغییری نمی‌کند.
- محلول آبی آمونیاک همانند محلول آبی شامل آهک، کاغذ pH را به رنگ آبی در می‌آورد.
- در دمای یکسان رسانایی الکتریکی 1 L محلول یک مولار فورمیک اسید بیشتر از 1 L محلول یک مولار استیک اسید است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

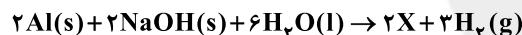
۱ (۱)

۱۱۹- قدرت اسیدی محلول نیم مولار هیدروکلریک اسید در آب به قدرت اسیدی کدامیک از محلول‌های زیر نزدیک‌تر است؟ (در گزینه‌های (۲) و (۴)، غلظت هر کدام از محلول‌ها مربوط به قبل از مخلوط کردن است).

(۱) محلول نیم مولار نیترواسید

(۲) محلول $۰/۲۵$ مولار هیدروبرمیک اسید + محلول $۰/۲۵$ مولار نیتریک اسید(۳) محلول $۰/۲۵$ مولار سولفوریک اسید(۴) محلول $۰/۲۵$ مولار سولفوریک اسید + محلول $۰/۲۵$ مولار نیتریک اسید

۱۲۰- چه تعداد از عبارت‌های زیر در ارتباط با واکنش زیر درست است؟



• هر واحد فرمولی از ترکیب X شامل ۱۰ اتم است.

• در این واکنش، سطح انرژی فراورده‌ها پایین‌تر از سطح انرژی واکنش‌دهنده‌ها است.

• ترکیب X محلول در آب است.

• از این واکنش برای بازکردن لوله‌های مسدودشده در برخی دستگاه‌های صنعتی استفاده شده و گاز تولید شده با چربی‌ها واکنش می‌دهد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۲۱- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

• تأمین انرژی، تولید مواد و اندازه‌گیری و کنترل کیفی جزو قلمروهای الکتروشیمی است.

• باتری مولدی است که در آن بدون انجام واکنش شیمیایی، بخشی از انرژی شیمیایی مواد به انرژی الکتریکی تبدیل می‌شود.

• با یک تیغه مسی و تیغه‌ای دیگر مانند روی و یا محلولی مانند اتانول می‌توان نوعی باتری ساخت و با آن یک لامپ LED را روشن کرد.

• در یک واکنش اکسایش-کاهش، پدیده‌های اکسایش و کاهش به طور هم‌زمان رخ می‌دهند.

۱ (۴)

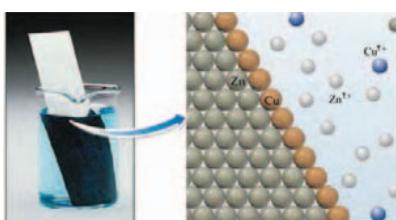
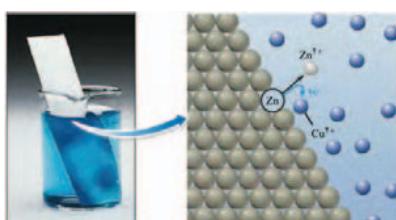
۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)



- شکل زیر واکنش میان تیغه‌ای از جنس روی با محلول مس (II) سولفات را نشان می‌دهد. چه تعداد از عبارت‌های زیر در ارتباط با آن درست است؟



- فرآورده‌ها پایدارتر از واکنش‌دهنده‌های این واکنش هستند.

- اتم‌های روی با از دست دادن الکترون اکسایش یافته و موجب کاهش اتم‌های مس می‌شوند.

- سرعت مصرف فلز روی برابر با سرعت تولید فلز مس است.

- اگر به جای تیغه روی از تیغه منیزیم استفاده کنیم، واکنش انجام نمی‌شود.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- چه تعداد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

- در شماری از واکنش‌های اکسایش - کاهش با این‌که الکترون داد و ستد می‌شود، اما انرژی آزاد نمی‌شود.

- در هر واکنش شیمیایی هنگامی که بار الکتریکی یک گونه مثبت‌تر می‌شود، آن‌گونه اکسایش یافته است.

- هر کدام از نافلزهای جدول تناوبی، هنگامی که واکنش‌دهنده یک واکنش اکسایش - کاهش هستند، در نقش اکسیدنده ظاهر می‌شوند.

- اکسیژن نافلزی فعال است که با اغلب فلزها (به جز طلا) واکنش می‌دهد و آن‌ها را به اکسید فلز تبدیل می‌کند.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- جدول زیر مربوط به قرار دادن تیغه‌های چهار فلز درون محلول مس (II) سولفات در دمای 20°C است. تفاوت کدام دمایا بیشتر از بقیه است؟

نام فلز	نشانه شیمیایی فلز	دماهی مخلوط واکنش پس از مدتی ($^{\circ}\text{C}$)
آهن	Fe	θ_1
طلا	Au	θ_2
مس	Cu	θ_3
روی	Zn	θ_4

 θ_4, θ_1 (۴) θ_3, θ_4 (۳) θ_3, θ_2 (۲) θ_2, θ_1 (۱)

- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

- تمایل فلزها برای از دست دادن الکترون در محلول آبی یکسان نیست و قدرت اکسیدنگی متفاوتی دارند.

- در واکنش آلومینیم با محلول مس (II) سولفات، مخلوط واکنش گرم‌تر می‌شود.

- در گذشته برای عکاسی از سوختن منگنز به عنوان منبع نور استفاده می‌شد.

- اغلب فلزها در واکنش با محلول اسیدها، گاز هیدروژن و نمک تولید می‌کنند.

۱ (۱)

۳ (۳)

۲ (۲)

۴ (۴)



توجه: داوطلبانی، لطفاً از بین سوالات زوج درس ۱ (شیمی ۱)، شماره ۱۲۶ تا ۱۳۵ و زوج درس ۲ (شیمی ۲)، شماره ۱۳۶ تا ۱۴۵، فقط یک سری را به انتخاب خود پاسخ دهید.

توجه: داوطلبانی که قصد شرکت در کنکور سراسری ویژه دی‌ماه را دارند به تمامی سوالات زوج درس ۱ (شیمی ۱)، شماره ۱۲۶ تا ۱۳۵ و زوج درس ۲ (شیمی ۲)، شماره ۱۳۶ تا ۱۴۵، پاسخ دهند.

زوج درس ۱

شیمی (۱) (سوالات ۱۲۶ تا ۱۳۵)

۱۲۶- تمام آلومینیم موجود در نمونه‌ای از آلومینیم سولفات به جرم $10/26$ گرم به وسیله فرایندهایی به Na_3AlF_6 تبدیل شده است. جرم

$$(\text{Al} = ۲۷, \text{S} = ۳۲, \text{O} = ۱۶, \text{Na} = ۲۳, \text{F} = ۱۹: \text{g.mol}^{-۱})$$

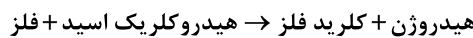
۸/۴(۴)

۱۲/۶(۳)

۱۰/۵(۲)

۱۶/۸(۱)

۱۲۷- اغلب فلزها در حضور محلول هیدروکلریک اسید واکنش زیر را انجام می‌دهند:



در شرایط معین از واکنش $۸/۴$ گرم منیزیم با هیدروکلریک اسید، $۱/۰/۵$ لیتر گاز هیدروژن تولید شده است. تحت همان شرایط $۱/۶/۸$ گرم از یک فلز دیگر که کاتیون مشابه منیزیم تشکیل می‌دهد، $۴/۵/۰$ میلی لیتر گاز هیدروژن تولید کرده است. جرم مولی فلز مورد نظر چند گرم بر

$$(\text{Mg} = ۲۴ \text{ g.mol}^{-۱})$$

۱۱۲(۴)

۸۸(۳)

۶۵(۲)

۵۶(۱)

۱۲۸- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

- اگر در دما و فشار ثابت، شمار مول‌های یک گاز دو برابر شود، حجم آن نیز دو برابر می‌شود.

- واکنش میان گازهای نیتروژن و هیدروژن در دما و فشار اتفاق، تمها در حضور کاتالیزگر یا جرقه انجام می‌شود.

- ارزش اقتصادی هر لیتر گاز نیتروژن بیشتر از هر لیتر گاز آرگون است.

- فرایند تهییه سولفوریک اسید شامل چندین واکنش گازی متوالی است که یکی از آن‌ها تبدیل گاز گوگرد تری اکسید به گوگرد دی‌اکسید است.

۴(۴)

۳(۳)

۲(۲)

۱(۱)

۱۲۹- اگر نسبت شمار اتم‌های اکسیژن در سولفاتی از فلز آهن (ترکیب X) به شمار اتم‌های اکسیژن در نیتراتی از فلز مس (ترکیب Y) برابر با ۲ باشد، نسبت شمار کاتیون‌های X به شمار آنیون‌های Y کدام است؟

 $\frac{1}{2}(۴)$

۱(۳)

۲(۲)

 $\frac{2}{3}(۱)$

۱۳۰- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

- برای شناسایی یون Ag^{+} می‌توان از مقداری نمک خوراکی استفاده کرد.

- فراوان ترین یون چنداتمی در آب دریا از ۵ اتم تشکیل شده است.

- یون‌های حل شده در آب آشامیدنی بدون مزه هستند و با افزایش مقدار آن‌ها، مزه آب تغییر نمی‌کند.

- گلاب مخلوطی همگن از چند ماده در یک حلal آلی است.

۴(۴)

۳(۳)

۲(۲)

۱(۱)



۱۳۱- به ۶ دسی لیتر محلول ۲٪ مولار نیتریک اسید مقدار ۲۱/۶ میلیگرم دی‌نیتروژن پنتوکسید اضافه کرده و تمام آن حل می‌شود. غلظت

$$(N=14, O=16: g/mol^{-1}, d=1g/mL^{-1}) \text{ محلول}$$

۱۸۵ (۴)

۱۲۵ (۳)

۱۶۵ (۲)

۱۴۵ (۱)

۱۳۲- اگر چگالی محلول ۲ مولار اتانول در آب، $3 \times 92 g/cm^3$ باشد، درصد جرمی اتانول در این کدام است؟ (جرم مولی اتانول $46 g/mol^{-1}$)

۲۰ (۴)

۱۰ (۳)

۱۲ (۲)

۵ (۱)

۱۳۳- کدام یک از مطالب زیر نادرست است؟

- (۱) خواص محلول‌ها به خواص حلال، حل‌شونده و مقدار هر یک از آن‌ها بستگی دارد.
- (۲) در استخراج فلز منیزیم از آب دریا، علاوه بر این فلز به حالت مذاب، گاز کلر نیز به نسبت مولی برابر به دست می‌آید.
- (۳) بیش از ۵٪ از سدیم کلریدی که در جهان مصرف می‌شود، صرف تولید ۵ ماده می‌شود.
- (۴) محلول ۵ درصد جرمی سیتریک اسید در آب، همان سرکه خوراکی است که خاصیت اسیدی ملایم داشته و به عنوان چاشنی در غذاها مصرف می‌شود.

۱۳۴- در یک آزمایشگاه شیمی دو محلول با مشخصات زیر موجود است:

A: محلول کلسیم برمید با درصد جرمی ۲۰٪ و چگالی $1/25$ گرم بر میلی‌لیتر

B: محلول کلسیم برمید با درصد جرمی ۴۰٪ و چگالی $1/5$ گرم بر میلی‌لیتر

اگر جرم‌های مساوی از این دو محلول را با هم مخلوط کنیم، مولاریته محلول نهایی کدام است؟ (از تغییر حجم در اثر مخلوط کردن

$$(Ca=40, Br=80: g/mol^{-1}) \text{ چشم‌پوشی کنید.}$$

۲/۶۱ (۴)

۲/۳۰ (۳)

۲/۰۴ (۲)

۱/۸۲ (۱)

۱۳۵- اگر دو لیتر محلول ۱/۴۲٪ جرمی سدیم سولفات را با سه لیتر محلول $2/34$ ٪ جرمی نمک خوراکی را با هم مخلوط کنیم، غلظت یون سدیم

در مخلوط نهایی چند ppm است؟ (چگالی هر کدام از محلول‌ها $1g/mL$ در نظر گرفته شود.)

$$(Na=23, O=16, S=32, Cl=35/5: g/mol^{-1})$$

۷۹۰۰ (۴)

۷۷۶۰ (۳)

۶۹۰۰ (۲)

۷۳۶۰ (۱)

زوج درس ۲

شیمی (۲) (سوالات ۱۳۶ تا ۱۴۵)

۱۳۶- اگر در واکنش موازن‌نشده زیر، سرعت متوسط مصرف واکنش‌دهنده $4/04 g.s^{-1}$ باشد و پس از یک ساعت حجم گازهای تولیدشده

$$(K=39, N=14, O=16: g/mol^{-1} L/mol^{-1}) \text{ است?}$$



۷۲/۵ (۴)

۹۲/۵ (۳)

۶۲/۵ (۲)

۴۲/۵ (۱)

محل انجام محاسبات



۱۳۷- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

• کلسترونول یک الکل سیرنشده و فاقد حلقة بنزنی است.

• میزان کلسترونول موجود در ۱۰۰ گرم بادام بیشتر از ۱۰۰ گرم برگه زردآلو است.

• اگر بدن فردی نیاز فوری و ضروری به تأمین انرژی داشته باشد، مصرف برگه زردآلو مناسب‌تر از سیب است.

• برای فعالیت‌های فیزیکی که در مدت طولانی انجام می‌شوند، مصرف بادام مناسب‌تر از سیب است.

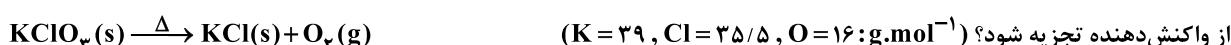
۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۳۸- اگر در واکنش موازن‌نشده زیر، سرعت متوسط تولید گاز در شرایط STP برابر با 56 mL.s^{-1} باشد، چند دقیقه زمان لازم است تا ۴۹۰ گرم



۸ (۴)

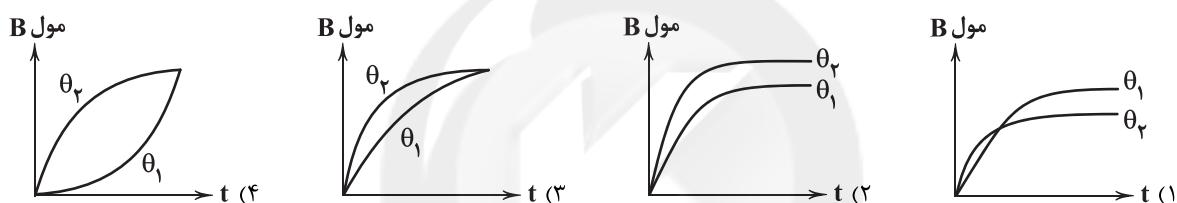
۴ (۳)

۲ (۲)

۶ (۱)

۱۳۹- واکنش فرضی $\text{A}(g) \rightarrow \text{B}(g) + \text{C}(g)$ یک واکنش کامل و برگشت‌ناپذیر است. کدام نمودار تأثیر دما بر انجام این واکنش را به درستی

نشان می‌دهد؟ (در هر دو حالت یک مول A در ظرف واکنش وجود داشته و $\theta_2 > \theta_1$ است).



۱۴۰- اگر در واکنش فرضی $\text{A}(g) \rightarrow \text{B}(g) + \text{C}(g)$ ، غلظت واکنش‌دهنده در هر ساعت، نصف غلظت آن در ساعت قبل شود و در صورت

استفاده از کاتالیزگر در هر ۸ دقیقه با همین روند پیشرفت کند، در لحظه‌ای که $۹۳/۷۵\%$ واکنش‌دهنده مصرف شده باشد، تفاوت زمان در

حالت بدون کاتالیزگر و با استفاده از کاتالیزگر، برابر چند دقیقه بوده و استفاده از کاتالیزگر، سرعت انجام واکنش را چند برابر می‌کند؟

۶/۲۵، ۱۵۶ (۴)

۷/۵، ۱۵۶ (۳)

۶/۲۵، ۲۰۸ (۲)

۷/۵، ۲۰۸ (۱)

۱۴۱- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

• سرعت سوختن متان در دقیقه اول بیشتر از سرعت سوختن آن در دو دقیقه اول واکنش است.

• در واکنش کلسیم کربنات با محلول هیدروکلریک اسید، سرعت تولید فراورده‌ها با هم برابر است.

• اگر محلول‌های بی‌رنگ سدیم کلرید و نقره نیترات را به یکدیگر اضافه کنیم، طی واکنشی سریع، یک رسوب سفیدرنگ تشکیل می‌شود.

• افزودن دو قطره محلول KI به محلول هیدروزن پراکسید، سرعت تجزیه آن و تولید گاز اکسیژن را به طور چشمگیری افزایش می‌دهد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۴۲- اگر بنزوئیک اسید طی فرایندی به یک کربوکسیلیک اسید سیرشده تبدیل شود، تفاوت شمار اتم‌های هیدروژن و کربن مولکول آن چقدر

خواهد شد؟

۶ (۴)

۵ (۳)

۴ (۲)

۷ (۱)



۱۴۳ - چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

- برای سرد کردن محل آسیب‌دیدگی ورزشکاران می‌توان از بسته حاوی آمونیوم نیترات استفاده کرد.
- سالانه حدود ۳۰٪ غذایی که در جهان فراهم می‌شود به مصرف نمی‌رسد و به زباله تبدیل می‌شود و یا از بین می‌رود.
- آمارها نشان می‌دهد که بهازی هر هفت نفر در جهان، یک نفر گرسنه است.
- سپهه تولید گاز CO_2 در ردپای غذا به تقریب برابر با سوختن سوخت‌ها در خودروها، کارخانه‌ها و ... است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۴۴ - اگر در واکنش سوختن کامل لیکوپن، سرعت متوسط مصرف اکسیژن، $1/35$ برابر سرعت متوسط تولید کربن دی‌اکسید باشد، فرمول مولکولی لیکوپن کدام است؟



۱۴۵ - نمودار زیر مربوط به واکنش گازی $2\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + 3\text{H}_2$ است که در یک ظرف درسته انجام می‌شود. در شرایطی که حجم مخلوط واکنش در شرایط STP برابر $40/2\text{L}$ است، سرعت متوسط واکنش چند لیتر بر دقیقه است؟



۱۱/۲ (۱)

۲۲/۴ (۲)

۴۴/۸ (۳)

۳۳/۶ (۴)

سایت کنکور



۱۴۶- با توجه به جدول زیر، نام هر یک از گوهرهای A و B به ترتیب کدام است؟

نام گوهر	شرح
A	درخشش رنگین کمانی دارد.
B	در مقیاس موهس سختی ۹ دارد.

(۱) تورکواز - یاقوت

(۲) اپال - یاقوت

(۳) زمرد - اپال

(۴) کریزوبریل - زمرد

۱۴۷- در کدام گروه گوهرهای زیر، عنصر سیلیسیم یک عنصر اصلی محسوب می‌شود؟

- (۱) عقیق، گارنت، اپال (۲) زمرد، عقیق، یاقوت، زبرجد
- (۳) فیروزه، یاقوت، زبرجد (۴) زبرجد، فیروزه، عقیق

۱۴۸- چشمهدای نفتی در طی مهاجرت نفت در صورتی که لایه‌های فوقانی نفوذ باشند، پدید می‌آید.

- (۱) اولیه - ناپذیر (۲) ثانویه - ناپذیر
- (۳) اولیه - پذیر (۴) ثانویه - پذیر

۱۴۹- در طی مهاجرت ثانویه نفت صورت می‌گیرد.

- (۱) حرکت نفت، گاز و آب به سمت سنگ مخزن
- (۲) جدا شدن نفت، گاز و آب درون سنگ مخزن

۱۵۰- میزان کربن دی‌اکسید و متان به ترتیب در لیگنیت نسبت به بیتومینه چگونه است؟

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

۱۵۱- در کشور ایرلند از به عنوان یک ماده سوختی، بهره‌برداری می‌شود.

- (۱) تورب (۲) لیگنیت
- (۳) بیتومینه (۴) آنتراسیت

۱۵۲- با افزایش و کاهش، میزان رواناب کاهش می‌یابد.

- (۱) شب زمین - گیاخاک
- (۲) شب زمین - میزان بارش
- (۳) گیاخاک - پوشش گیاهی
- (۴) پوشش گیاهی - سختی زمین

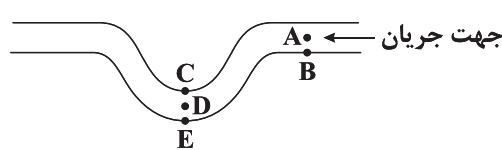
۱۵۳- دبی عبارت است از حجم آبی که در از مقطع رودخانه عبور می‌کند.

- (۱) ثانیه - عرضی (۲) ثانیه - طولی
- (۳) دقیقه - عرضی (۴) دقیقه - طولی

۱۵۴- سرعت آب یک رودخانه ۹۰ متر در دقیقه است. اگر عمق رود ۵ متر و عرض آن ۲ متر باشد، دبی رود کدام است؟

- (۱) ۱۲ (۲) ۱۵ (۳) ۲۰ (۴) ۲۲

۱۵۵- شکل زیر، بخشی از مسیر یک رودخانه را نشان می‌دهد، بیشترین عمق آب در کدام نقاط می‌باشد؟



D و E (۱)

E و D, A (۲)

A و C (۳)

E و A (۴)



آزمون‌های سراسری کاج

گوینده درس در این خاک کنید.

سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۱

دفترچه شماره ۳

آزمون شماره ۱۱

جمعه ۱۴۰۱/۰۹/۰۴

پاسخ‌های تشریحی

پایه دوازدهم تجربی

دوره دوم متوسطه

شماره داوطلبی:	نام و نام خانوادگی:
مدت پاسخگویی: ۱۴۵ دقیقه	تعداد سوال: ۱۳۵
مدت پاسخگویی ویژه دیماه: ۱۶۵ دقیقه	تعداد سوال ویژه دیماه: ۱۵۵

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

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال	شماره سوال		مدت پاسخگویی ویژه دیماه	مدت پاسخگویی
			تا	از		
۱	ریاضی ۳	۱۵	۱	۱۵	۵۰ دقیقه	۵۰ دقیقه
	ریاضی ۱	۲۵	۱۶	۱۰		
	ریاضی ۲	۳۵	۲۶	۱۰		
۲	زیست‌شناسی ۳	۵۵	۳۶	۲۰	۳۰ دقیقه	۳۰ دقیقه
	زیست‌شناسی ۱	۷۵	۵۶	۲۰		
۳	فیزیک ۳	۹۰	۷۶	۱۵	۴۰ دقیقه	۳۰ دقیقه
	فیزیک ۱	۱۰۰	۹۱	۱۰		
	فیزیک ۲	۱۱۰	۱۰۱	۱۰		
۴	شیمی ۳	۱۲۵	۱۱۱	۱۵	۳۵ دقیقه	۲۵ دقیقه
	شیمی ۱	۱۳۵	۱۲۶	۱۰		
	شیمی ۲	۱۴۵	۱۳۶	۱۰		
۵	زمین‌شناسی	۱۵۵	۱۴۶	۱۰	۱۰ دقیقه	۱۰ دقیقه



$$\frac{\pi}{|k|} = \frac{\pi}{6} \Rightarrow |k| = 12 \Rightarrow f(x) = \frac{1}{12}(\cos 12x + 144) \quad ۱۰$$

$$\Rightarrow f(x) = \frac{1}{12} \cos 12x + 12 \Rightarrow \begin{cases} \max f(x) = 12 + \frac{1}{12} \\ \min f(x) = 12 - \frac{1}{12} \end{cases}$$

$$\max f(x) - \min f(x) = (12 + \frac{1}{12}) - (12 - \frac{1}{12}) = \frac{1}{6}$$

ابتدا محدوده $3 + \sin k$ را به دست می‌آوریم:
 $-1 \leq \sin k \leq 1 \rightarrow 2 \leq 3 + \sin k \leq 4$

بنابراین تابع نمایی $(3 + \sin k)^x$ اکیداً صعودی است. حال اگر $f(x)$ نزولی باشد، باید $\frac{1+k}{4+k}$ منفی باشد.

$$\frac{1+k}{4+k} < 0 \Rightarrow -4 < k < -1$$

$g(x)$ را در دو حالت بررسی می‌کنیم:

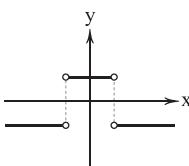
$$1) g(x) > 1 \Rightarrow 5 - x^2 > 1 \Rightarrow x^2 < 4 \Rightarrow -2 < x < 2$$

$f(g(x)) = f(5 - x^2) = 1$ در این صورت:

$$2) g(x) < 1 \Rightarrow 5 - x^2 < 1 \Rightarrow x^2 > 4 \Rightarrow x > 2 \text{ یا } x < -2$$

$f(g(x)) = f(5 - x^2) = -1$ در این صورت:

پس نمودار $(f \circ g)(x)$ به صورت زیر خواهد بود.



$$(4 \xrightarrow{g} 1 \xrightarrow{f} 5 \xrightarrow{f} 5) \Rightarrow b = 5 \quad ۱۳$$

$$(8 \xrightarrow{g} 3 \xrightarrow{g} 3 \xrightarrow{f} 9) \Rightarrow a = 9$$

$$\sqrt{ab} = \sqrt{5 \times 9 \times 5} = 15$$

(۱۱) نقطه (۱۱, ۱۱) روی تابع f^{-1} قرار دارد. پس نقطه (۱, ۱) روی تابع f قرار دارد.

$$f(1) = 11 \Rightarrow a + 1 + a^3 = 11 \Rightarrow a^3 + a - 10 = 0$$

$$\Rightarrow (a^3 - 1) + (a - 1) = 0 \Rightarrow (a - 1)(a^2 + 2a + 1) + (a - 1) = 0$$

$$\Rightarrow (a - 1)(a^2 + 2a + 1 + 1) = 0 \Rightarrow a = 1 \Rightarrow a^3 + 1 = 5$$

بررسی کمینه‌ها:

(۱) ۲ رادیان در ناحیه دوم قرار دارد و $\sin 2 > \tan 2$ است.

(۲) ۴ رادیان در ناحیه سوم قرار دارد و $\tan 4 > \sin 4$ است.

(۳) ۶ رادیان در ناحیه چهارم قرار دارد و $\tan 6 < \sin 6$ است.

(۴) $\sqrt{2}$ رادیان در ناحیه اول است، بنابراین $\tan \sqrt{2} > \sin \sqrt{2}$ است.

۱) دنباله را به صورت ... , y , 27 , 1 , x , 27 , 1 , $... -3$ در نظر می‌گیریم. دنباله تفاضلات باید دنباله حسابی باشد.

$$x - 1, 27 - x, y - 27, \dots$$

$$2(x - 1) = 4 + 27 - x \Rightarrow x = 11$$

$$2) 4, 10, 16, y - 27, \dots$$

$$y - 27 = 16 + 6 = 22 \Rightarrow y = 49$$

مجموع جملات سوم و پنجم $x + y$ یعنی برابر 60 است.

۲) چون A و B دو مجموعه جدا از هم هستند، پس

$n(A \cap B) = 0$ و در نتیجه $n(A \cup B) = n(A) + n(B)$ است. از طرفی $n(B) = 8 - 3n(A)$

$$n(B) = 8 - 3n(A)$$

$$1) n(A) = 0 \Rightarrow n(B) = 8 \Rightarrow n(A \cup B) = 8$$

$$2) n(A) = 1 \Rightarrow n(B) = 5 \Rightarrow n(A \cup B) = 6$$

$$3) n(A) = 2 \Rightarrow n(B) = 2 \Rightarrow n(A \cup B) = 4$$

ریاضیات | ۳

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

پاسخ دوازدهم تجربی



۱ ۲۷ ۷ رادیان در ناحیه اول و ۸ رادیان در ناحیه دوم قرار دارد.

$\frac{\alpha}{2}$ بنابراین $\cos \alpha < 0$, $\tan \alpha < 0$, $\sin \alpha > 0$ است. ضمناً برابر ۴ رادیان و در ناحیه سوم قرار دارد.

$$\begin{aligned} & -\underbrace{\sin \alpha}_{+} \underbrace{\cos \alpha}_{-} \underbrace{\tan \frac{\alpha}{2}}_{+} > 0 \\ & -\underbrace{\cot \alpha}_{-} \underbrace{\tan \gamma}_{+} > 0 \\ & ۳ - \underbrace{\tan \alpha}_{-} > 0 \end{aligned}$$

۴ ۲۸ قطرهای مربع بر هم عمودند بنابراین $D\hat{A}E = 90^\circ$ است.

$$\text{پس: } |\widehat{BC}| = 2 \times \frac{\pi}{2} = \pi \quad \text{بنابراین:}$$

$$|\widehat{BHC}| = 2\pi \times 2 - \pi = 3\pi$$

$$AC = AB = r = 2$$

$$\text{محیط شکل} = |\widehat{BHC}| + 2r = 3\pi + 4$$

۲ ۲۹

$$\Delta \tan^2 x - \sqrt{\tan x - 1} = 0 \Rightarrow \begin{cases} \tan x = -1 \\ \tan x = \frac{12}{5} \end{cases}$$

چون x در ناحیه چهارم است $\tan x < 0$ است، بنابراین $\tan x = -1$

قابل قبول خواهد بود پس $x = 2\pi - \frac{\pi}{4}$ است.

$$\sin x = \sin(2\pi - \frac{\pi}{4}) = \sin(-\frac{\pi}{4}) = -\frac{\sqrt{2}}{2}$$

۲ ۳۰

$$-1 \leq \cos(x + \frac{\pi}{4}) \leq 1 \Rightarrow -1 \leq -\cos(x + \frac{\pi}{4}) \leq 1$$

$$\xrightarrow{+3} 2 \leq 3 - \cos(x + \frac{\pi}{4}) \leq 4$$

$$\xrightarrow{\text{عكس}} \frac{1}{4} \leq \frac{1}{3 - \cos(x + \frac{\pi}{4})} \leq \frac{1}{2}$$

$$\Rightarrow -\frac{1}{2} \leq \frac{-1}{3 - \cos(x + \frac{\pi}{4})} \leq -\frac{1}{4} \Rightarrow \min(y) = -\frac{1}{2}$$

۳ ۳۱

$$\sin 46^\circ = \sin(36^\circ + 9^\circ + 1^\circ) = \sin(90^\circ + 1^\circ) = \cos 1^\circ$$

$$\cos 37^\circ = \cos(36^\circ + 1^\circ) = \cos 1^\circ$$

$$\sin 19^\circ = \sin(18^\circ + 1^\circ) = -\sin 1^\circ$$

معادله را به صورت زیر بازنویسی می‌کنیم:

$$\frac{\cos 1^\circ + 2\cos 1^\circ}{\cos 1^\circ + 3\sin 1^\circ} = 2 \Rightarrow \frac{\cos 1^\circ + 3\sin 1^\circ}{3\cos 1^\circ} = \frac{1}{2}$$

$$\Rightarrow \frac{1}{3} + \tan 1^\circ = \frac{1}{2} \Rightarrow \tan 1^\circ = \frac{1}{2} - \frac{1}{3} = \frac{1}{6}$$

$$\Rightarrow 2x = \frac{1}{6} \Rightarrow x = \frac{1}{12}$$

۳ ۳۲

$$\frac{\sin \alpha + \cos \alpha}{-\sin \alpha + \cos \alpha} = 2 \Rightarrow \sin \alpha + \cos \alpha = -2\sin \alpha + 2\cos \alpha$$

$$\Rightarrow 3\sin \alpha = -2\cos \alpha \Rightarrow \tan \alpha = -\frac{2}{3}$$

$$\cot(\frac{11\pi}{12} + \alpha) = \cot(\delta\pi + \frac{\pi}{12} + \alpha) = \cot(\frac{\pi}{12} + \alpha) = -\tan \alpha = \frac{2}{3}$$

$$2y - x = y - \frac{3}{x} \xrightarrow{x \neq 0} 2xy - x^2 = xy - 3 \Rightarrow xy - x^2 = -3$$

۴ ۱۹ دنباله مربعی $t_n = n^2$ است.

$$t_n = n^2 \Rightarrow t_4 = 4, t_4 = 16$$

اگر دنباله حسابی را a_n در نظر بگیریم.

$$\begin{cases} a_3 = t_2 = 4 \\ a_4 = t_4 = 16 \end{cases} \Rightarrow d = \frac{16 - 4}{4 - 3} = \frac{12}{1} = 12$$

۳ ۲۰

$$a_n < 0 \Rightarrow 3n^2 - 5n - 50 < 0 \Rightarrow (n-5)(3n+10) < 0$$

$$\Rightarrow \frac{-10}{3} < n < 5 \xrightarrow{n \in \mathbb{N}} n \in \{1, 2, 3, 4\}$$

$$a + \sin^2 x = \sin x \cos x (\frac{\sin x}{\cos x} + \frac{b \cos x}{\sin x})$$

$$\Rightarrow a + \sin^2 x = 3 \sin^2 x + b \cos^2 x$$

$$\Rightarrow a + \sin^2 x = 3 \sin^2 x + b(1 - \sin^2 x)$$

$$\Rightarrow a + \sin^2 x = b + (3-b)\sin^2 x$$

$$\Rightarrow \begin{cases} 3-b=1 \\ a=b \end{cases} \Rightarrow a=b=2 \Rightarrow ab=4$$

$$\tan(60^\circ) = \frac{a^2 \sqrt{3} - 0}{4a - 1} \Rightarrow \sqrt{3} = \frac{a^2 \sqrt{3}}{4a - 1} \Rightarrow \frac{a^2}{4a - 1} = 1$$

$$\Rightarrow a^2 = 4a - 1 \Rightarrow a^2 - 4a + 1 = 0 \Rightarrow a = 2 \pm \sqrt{3}$$

$$\Rightarrow \max(a) = 2 + \sqrt{3}$$

۲ ۲۳ فرض می‌کنیم $AB = BD = DC = x$ باشد.

$$S_{ABC} = \frac{1}{2} x \times 2x \times \frac{\sqrt{3}}{2} = \frac{9\sqrt{3}}{2} \Rightarrow x = 3$$

مثلث ABC در راس A قائم است. پس:

$$AC^2 = BC^2 - AB^2 = (2x)^2 - x^2 = 3x^2 \Rightarrow AC = 3\sqrt{3}$$

$$ABC \text{ محیط} = x + 2x + 3\sqrt{3} = 9 + 3\sqrt{3} = 3(3 + \sqrt{3})$$

۱ ۲۴

$$\tan \alpha + \cot \alpha = 3 \Rightarrow \frac{1}{\sin \alpha \cos \alpha} = 3 \Rightarrow \sin \alpha \cos \alpha = \frac{1}{3}$$

$$(\sin \alpha - \cos \alpha)^2 = \sin^2 \alpha + \cos^2 \alpha - 2\sin \alpha \cos \alpha = 1 - 2 \times \frac{1}{3} = \frac{1}{3}$$

۲ ۲۵ عبارت $P - P + P - 1$ همواره منفی است، زیرا $\Delta < 0$ و

ضریب P نیز منفی است. پس $\tan \alpha < 0$ است. از طرفی $\tan \alpha < 0$ و

در نتیجه $1 \leq \frac{1}{2 + \cos P} \leq \frac{1}{3}$ است بنابراین $\sin \alpha > 0$ است، α در ناحیه دوم قرار دارد زیرا در آن ناحیه تانژانت منفی و سینوس مثبت است.

$$f(\frac{\gamma\pi}{2}) = a \cos(\frac{\gamma\pi}{2} - \frac{\pi}{4}) + b \sin \gamma\pi = a \cos \frac{13\pi}{4}$$

$$= a \cos(\frac{3\pi}{4}) = -a \cos \frac{\pi}{4} = -a \frac{\sqrt{2}}{2}$$

$$f(\frac{\gamma\pi}{2}) = \frac{\sqrt{2}}{2} \Rightarrow -\frac{a\sqrt{2}}{2} = \frac{\sqrt{2}}{2} \Rightarrow a = -1$$

$$f(\frac{3\pi}{4}) = a \cos \frac{\pi}{4} + b \sin \frac{3\pi}{4} = -b$$

$$f(\frac{3\pi}{4}) = -1 \Rightarrow -b = -1 \Rightarrow b = 1$$

$$f(\frac{9\pi}{4}) = a \cos 2\pi + b \sin \frac{9\pi}{4} = a + b = -1 + 1 = 0$$



بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) به دنبال آخرین جایه‌جایی رناتن بر روی رنای پیک، عوامل آزادکننده به جایگاه A وارد می‌شوند، نه رنای ناقل، زیرا برای کدون‌های پایان، رنای ناقل دارای آنتی‌کدون مکمل وجود ندارد.

(۲) در مرحله طویل شدن ترجمه، رناهای ناقل مختلفی وارد جایگاه A رناتن می‌شوند، ولی تنها رنای ناقلی که مناسب باشد مستقر خواهد شد و در نهایت بیوند پیتیدی در جایگاه A تشکیل خواهد شد (واکنش تشکیل بیوند پیتیدی، از نوع سنتز آبدی بوده و به تولید آب منجر می‌شود).

(۳) دقت کنید که بیوند اشتراکی میان دو آمینواسید را بیوند پیتیدی می‌گویند، نه بیوند اشتراکی بین رنای ناقل و آمینواسید.

(۴) با توجه به این که باکتری جهش‌یافته می‌باشد، به جای ۲۰ دقیقه، هر ۱۰ دقیقه یک بار تکثیر می‌شود؛ پس در این حالت طی همانندسازی نیمه‌حافظتی، در دقیقه ۱۰، یک نوار متوسط و در دقیقه ۲۰، یک نوار متوسط و یک نوار سبک (برای اولین بار دو نوار) خواهیم داشت (درستی گزینه (۱) و نادرستی گزینه (۴)).

بررسی سایر گزینه‌ها:

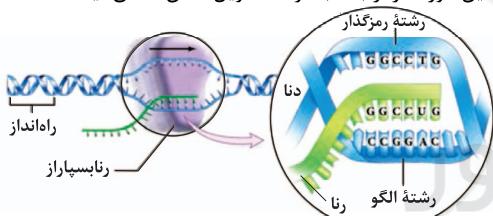
(۵) در همانندسازی حفاظتی بعد از اولین دور، یک نوار سنگین و یک نوار سبک در لوله قابل مشاهده می‌باشد. پس از دور اول و در تمام دورهای بعدی، نوار سنگین به همان شکل باقی می‌ماند و نوار سبک ضخیم‌تر می‌شود. دقیقه ۲۰ پس از دور دوم همانندسازی می‌باشد؛ پس ضخامت نوار سبک بیشتر می‌باشد.

(۶) در همانندسازی غیرحافظتی تنها یک نوار متوسط در تمامی مراحل بعد دور اول وجود خواهد داشت.

(۷) شکل صورت سؤال، مرحله آغاز رونویسی را نشان می‌دهد؛ پس سؤال از ما وجه اشتراک مرحله آغاز و طویل شدن را می‌خواهد. در هر دو مرحله، رنابسیاراز برای قرار دادن نوکلئوتید در رشته، بیوند بین فسفات‌های نوکلئوتیدهای آزاد را می‌شکند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۸) طبق شکل، این مورد در ارتباط با مرحله طویل شدن صادق نیست.



(۹) در مراحل رونویسی، هیچ‌گاه بیوند بین ریبونوکلئوتیدها شکسته نمی‌شود (در رونویسی، ویرایش نداریم).

(۱۰) در مرحله آغاز اصلًا دو رشته دنا دوباره به هم متصل نمی‌شوند.

(۱۱) در مرحله آغاز، آمینواسید متیونین یا همان آمینواسید انتهایی آمینی پایی بیتید ترجمه می‌شود. در مرحله آغاز ترجمه، ابتدا بیوند هیدروژنی میان رنای ناقل و رنای پیک به صورت خودبه‌خود بدون نیاز به آنزیم تشکیل شده و سپس تمایل دو زیروحد رناتن به یکدیگر بیشتر شده و به یکدیگر متصل می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱۲) در مرحله طویل شدن، رناتن به دنبال تشکیل بیوند پیتیدی به اندازه یک رمزه (نه سه رمزه) به سمت رمزه پایان حرکت می‌کند. در مرحله طویل شدن، بیوندهای هیدروژنی میان رنای ناقل و رنای پیک تشکیل می‌شود.

(۱۳) دقت داشته باشید در مرحله طویل شدن میان دو آمینواسید تنها یک بیوند اشتراکی تشکیل می‌شود. در این مرحله امکان عبور رنای ناقل (رنای واجد ساختار L مانند) در هر سه جایگاه رناتن وجود دارد. در این گزینه گفته شده میان دو آمینواسید، بیوندهای اشتراکی تشکیل می‌شود و نادرست می‌باشد.

(۱۴) در مرحله پایان، رنای ناقل فاقد آمینواسید از جایگاه شکستن بیوند میان رنای ناقل و آمینواسید یعنی جایگاه P خارج می‌شود. در این مرحله ابتدا رشته پلی‌پیتیدی آزاد شده و سپس بیوند میان دو نوع رنا شکسته می‌شود.

$$3x + 2x = 5x = 5 \times \frac{\pi}{5} = \pi \Rightarrow \sin 3x = \sin 2x$$

۱ ۳۳

$$\frac{x}{2} + 2x = \frac{5}{2}x = \frac{5}{2} \times \frac{\pi}{5} = \frac{\pi}{2} \Rightarrow \cos \frac{x}{2} = \sin 2x$$

$$f\left(\frac{\pi}{5}\right) = 1 + 3 = 4$$

۲ ۳۴
مکمل α برابر $\pi - \alpha$ و متمم α برابر $\frac{\pi}{2} - \alpha$ است.

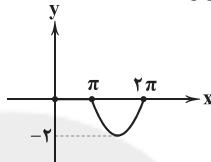
$$\pi - \alpha = 5\left(\frac{\pi}{2} - \alpha\right) \Rightarrow \pi - \alpha = \frac{5\pi}{2} - 5\alpha$$

$$\Rightarrow 4\alpha = \frac{3\pi}{2} \Rightarrow \alpha = \frac{3\pi}{8} \Rightarrow \frac{\alpha}{2} = \frac{3\pi}{16}$$

$$0 \leq x \leq \pi \Rightarrow |\sin x| = \sin x \Rightarrow f(x) = 0$$

۲ ۳۵

$$\pi < x \leq 2\pi \Rightarrow |\sin x| = -\sin x \Rightarrow f(x) = 2\sin x$$

بنابراین نمودار تابع $y = \sin x - |\sin x|$ به صورت زیر است.

زیست‌شناسی

(۱۴) در فرایند رونویسی از روی بخشی از یک رشته دنا، رنا ساخته می‌شود. دقت کنید که تمامی نوکلئوتیدهای به کار رفته در ساختار رنا از نظر نوع قند با نوکلئوتیدهای به کار رفته در دنا متفاوت هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱۵) دقت کنید که پیرایش و تغییرات رنا پس از ساخته شدن در یوکاریوت‌ها قابل مشاهده می‌باشد، نه در باکتری. از طرفی دقت کنید که لزوماً در فرایند رونویسی، رنای پیک ساخته نمی‌شود (پیرایش فقط مخصوص رنای پیک می‌باشد).

(۱۶) در تمام مراحل رونویسی، شکستن بیوند هیدروژنی قابل مشاهده می‌باشد، اما فقط در مرحله پایان از توالی جایگاه رشته الگو، رونوشت ساخته می‌شود (بیوند هیدروژنی نوعی بیوند سیست غیراشتراکی می‌باشد).

(۱۷) به دنبال حرکت رنابسیاراز بر روی رشته الگو، رشته رنا طویل تر می‌شود، بنابراین از تعداد نوکلئوتیدهای آزاد یاخته کاسته شده و به نوکلئوتیدهای مولکول رنا افزوده می‌شود.

(۱۸) فقط مورد «ج» صحیح می‌باشد. آنزیم‌های بسپاراز موجود در هسته، شامل دنابسیاراز و رنابسیاراز هستند که در فرایندهای همانندسازی و رونویسی، به ترتیب به تولید دنا و رنا می‌پردازن.

بررسی موارد:

(الف) دقت کنید که در نوکلئیک اسیدهای خطی، تعداد بیوندهای فسفو دی استر کمتر از تعداد نوکلئوتیدها (واحد سازنده نوکلئیک اسیدها) می‌باشد و در نوکلئیک اسیدهای حلقوی، تعداد آن‌ها با یکدیگر برابر می‌کند.

(ب) برای دنا و رنای ناقل صادق می‌باشد، ولی برای انواع دیگر رنا که فاقد بیوند هیدروژنی هستند، صدق نمی‌کند. بیوند هیدروژنی، منشأ ساختار دوم پروتئین‌ها می‌باشد.

(ج) رشته الگو در هر دو فرایند همانندسازی و رونویسی از جنس دنا می‌باشد. (د) منظور مولکول mRNA است. این مورد در ارتباط با RNAهای دیگر صادق نیست.

(۱۹) به منظور تولید هر پروتئین در یاخته‌ها از روی رنای پیک (نوکلئیک اسید تک‌رشته‌ای)، فرایند ترجمه صورت می‌گیرد. به دنبال هر جایه‌جایی رناتن در مرحله طویل شدن ترجمه، می‌توان خروج رنای ناقل فاقد آمینواسید از جایگاه E رناتن را مشاهده کرد (در این رخداد، بیوند هیدروژنی میان رمزه و پادرمزه شکسته می‌شود).



۴۵ نسبت به مرحله آغاز و پایان، در مرحله طویل شدن، بیشترین تعداد پیوندهای فسفو دی استر ایجاد می‌شود. تشکیل مجدد پیوند هیدروژنی بین دو رشته دنا در مرحله طویل شدن آغاز می‌شود و تا انتهای مرحله پایان هم که دو رشته دنا کامل به هم متصل می‌شوند، ادامه دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در مرحله آغاز رونویسی از اولین نوکلئوتید از رشته الگوی دنا رونویسی می‌شود، ولی در رونویسی در هیچ مرحله‌ای هیچ‌گاه دو رشته دنا در جایگاه راه انداز از هم جدا نمی‌شوند.

(۳) شکسته شدن پیوند هیدروژنی بین رنا (نوکلئوتیدهای با قند ریبوز) و دنا (نوکلئوتیدهای با قند دئوکسی ریبوز) در مرحله طویل شدن و پایان رونویسی دیده می‌شود، در حالی که جدا شدن رنابسپاراز از دنا فقط در مرحله پایانی دیده می‌شود.

(۴) در مرحله آغاز رونویسی است که زنجیره کوتاه رنا ساخته می‌شود، ولی در مرحله طویل شدن و پایان رونویسی، تشکیل پیوند هیدروژنی بین دو رشته دنا دیده می‌شود.

۴۶ آنزیم دنابسپاراز با هر انصالی که بین دو نوکلئوتید رشته جدید انجام می‌دهد، ابتدا یک نوکلئوتید به عقب برمی‌گردد تا اگر اشتباہی رخ داده باشد آن را اصلاح کند. این برگشتی برخلاف جهت حرکت آنزیم هلیکاز صورت می‌گیرد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) پیچ و تاب دنا پیش از شروع فعالیت آنزیم هلیکاز و توسط آنزیم‌های دیگر باز می‌شود.

(۲) پس از باز شدن ماربیچ دنا انواعی از آنزیم‌ها وارد عمل می‌شوند، نه فقط دنابسپاراز.

(۳) طی فعالیت دنابسپاراز، فسفات نوکلئوتید جدید به قند نوکلئوتید قبلی متصل می‌شود، نه بالعکس.

۴۷ قسمت اول این گزینه معرف مرحله آغاز می‌باشد. در این مرحله، ابتدا رنای پیک به رنای ناقل متصل می‌شود و سپس دو زیروحد رناتن به هم وصل می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) اولین پیوند پیتیدی در مرحله طویل شدن برقرار می‌شود. ابتدا باید در این مرحله حرکت رناتن صورت بگیرد تا رنای ناقل وارد جایگاه E بشود.

(۳) اولین شکست پیوند بین آمینواسید و رنای ناقل در مرحله طویل شدن رخ می‌دهد. هیچ‌گاه هر سه جایگاه رناتن به صورت همزمان حاوی رنای ناقل نیستند.

(۴) عامل افزادگذار در مرحله پایان، در جایگاه A فرار می‌گیرد. در مرحله پایان، آخرين رنای ناقل از جایگاه P خارج می‌شود.

۴۸ پروتئین‌های ساخته شده در میتوکنیدی و کلروپلاست فقط داخل همین دو اندامک به فعالیت می‌پردازند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) پروتئین‌های ساخته شده بر ریبوزوم‌های شبکه آندوبلاسمی می‌توانند اگروسیتوز شوند، اما اگر پروتئین غشایی باشد یا در واکوئول و لیزوژوم قرار بگیرد لزوماً اگروسیتوز نمی‌شود. این پروتئین‌ها داخل میتوکنیدی یا کلروپلاست فعالیت نمی‌کنند.

(۳) پروتئین‌های ساخته شده توسط ریبوزوم‌های آزاد سیتوپلاسم در واکوئول یا لیزوژوم قرار نمی‌گیرند و این موضوع برای پروتئین‌های ساخته شده توسط ریبوزوم‌های سطح شبکه آندوبلاسمی صادق است.

۴۹ واتسون و کریک با استفاده از نتایج آزمایش‌های چارگاف و داده‌های حاصل از تصاویر تهیه شده با پرتو ایکس و با استفاده از یافته‌های خود، مدل مولکولی نرdban ماربیچ را ساختند. در این مدل ارائه شده، چفت بازهای آلی مکمل پله‌ها را تشکیل داده‌اند و بین حلقه‌شش ضلعی بازهای آلی مکمل مقابل هم، پیوند هیدروژنی (نوعی پیوند غیراشتراکی) تشکیل می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) این داشمندان با استفاده از تصاویر تهیه شده از مولکول‌های دنا دریافتند که دنا حالت ماربیچ 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 برابر می‌کند، اما چارگاف از مکمل بودن این بازهای اطلاعی نداشت و تحقیقات بعدی داشمندان این موضوع را بیان کرد.

(۳) در پژوهش‌های گرفیت، ماهیت و چگونگی انتقال ماده و راثتی (مولکول دنا) مشخص نشد.

۴۲ موارد «الف» و «ج» عبارت سؤال را به درستی تکمیل می‌کنند. داشمندی که توانست عامل اصلی انتقال صفات و راثتی را شناسایی کند: ایوری و همکارانش.

داشمندی که آزمایش‌هایش امکان انتقال ماده و راثتی به یاخته‌ای دیگر را ثابت کرد: گرفیت.

داشمندی که مدل انجام همانندسازی دنا را تشخیص دادند: مزلسون و استال کردن: واتسون و کریک.

بررسی موارد:

(الف) تشکیل پیوندهای هیدروژنی بین دو رشته DNA از پژوهش‌های واتسون و کریک به دست آمد و ایوری از این موضوع اطلاعی نداشت.

(ب) در زمان گرفیت مشخص شده بود که ماده و راثتی می‌تواند به یاخته دیگر منتقل شود. ایوری ماهیت عامل اصلی انتقال صفات و راثتی را مشخص کرد.

(ج) در آزمایش ایوری دو مولکول دنا در محیط‌های کشت همانندسازی شد، یک مولکول دنا دارای ژن تولید کپسول و دیگری مولکول دنای فاقد ژن تولید کپسول بود. در آزمایش مزلسون و استال یک مولکول دنا به طور مکرر همانندسازی شد و

توالی انواع مولکول‌های موجود در محیط کشت یکسان بود. (د) در آزمایش ایوری، مولکول‌های لبیدی توسط آنزیم لیپاز تخریب می‌شوند. در آزمایش گرفیت نیز به دلیل تأثیر گرمای ساختار غشای باکتری‌های پوششیدار تخریب می‌شود. غشا دارای مولکول‌های فسفولیپید، کربوهیدرات و پروتئین می‌باشد.

۴۳ منظور صورت سؤال، پروتئین هموگلوبین می‌باشد. ساختار دوم

پروتئینی که در هموگلوبین به میزان زیادی دیده می‌شود، ساختار مارپیچی می‌باشد. ساختار مارپیچی پروتئین‌ها که در ساختار دوم به وجود می‌آید، شbahت زیادی به ماربیچ دو رشته دنا دارد. چارگاف در پژوهش‌هایش بر روی دنا آزمایش می‌کرد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) CO₂ (کربن دی اکسید) و CO (کربن مونوکسید) می‌توانند به هموگلوبین متصل شوند، عبارت گفته شده در این گزینه مربوط به گاز CO (کربن مونوکسید) است و در رابطه با (کربن دی اکسید) صدق نمی‌کند.

(۳) ساختار نهایی پروتئین هموگلوبین، ساختار چهارم می‌باشد، مانند میوگلوبین که دارای ساختار نهایی سوم می‌باشد.

(۴) هموگلوبین از یک بخش پروتئینی و یک بخش غیرپروتئینی به نام ھم تشکیل شده است. در گروه ھم، یون آهن (Fe²⁺) وجود دارد. همان‌طور که در شکل ۱۸ قسمت (ب) صفحه ۱۷ کتاب زیست‌شناسی (۳) مشخص می‌باشد، گروه ھم به ابتدای زنجیره پلی‌پیتیدی یا انتهای آن متصل نشده است و محل اتصال آن، قسمت‌های میانی زنجیره پلی‌پیتیدی است.

۴۴ یاخته‌های مربیستمی لوپیکا به یوکاریوت هستند دارای دنای اصلی خطی در هسته می‌باشند. جانداران تک‌یاخته‌ای فاقد هسته، پروکاریوت‌ها (باکتری‌ها) هستند که دارای دنای حلقوی می‌باشند. با توجه به شکل ۱۲ صفحه ۱۲ کتاب زیست‌شناسی (۳)، هم‌زمان با فعالیت آنزیم دنابسپاراز، ماربیچ دنا در عقب این آنزیم دوباره تشکیل می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲) در دنای خطی یوکاریوت‌ها، همانندسازی به صورت دوجهه انجام می‌شود که در هر حالت، دو آنزیم هلیکاز در این جایگاه وجود دارند که قادر به شکستن پیوندهای هیدروژنی هستند. در یاخته‌های پروکاریوتی نیز امکان انجام همانندسازی دوجهه وجود دارد.

(۳) حضور دو عدد دنابسپاراز (دارای خاصیت سپارازی) در دوراهی همانندسازی ویژگی مشترک پروکاریوت‌ها و یوکاریوت‌ها است.

(۴) جدا شدن پروتئین‌های فشرده‌کننده DNA، قبل از همانندسازی رخ می‌دهد، نه در طی آن.



۴ فعالیت آنزیمی که پیوند فسفو دی‌استر در دنا شکسته

۵۴

می‌شود: ویرایش
فعالیت آنزیمی که پیوند فسفو دی‌استر در رنای پیک شکسته می‌شود: پیرایش در ویرایش، نوکلئوتید درست جایگزین نوکلئوتید اشتباه می‌شود، پس تعداد گروه‌های فسفات ثابت است، در حالی که در پیرایش قسمتی از رونوشت ژن (میانه) حذف می‌شود، پس تعداد گروه‌های فسفات کاهش می‌یابد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در ویرایش برای حذف نوکلئوتید نادرست باید آنزیم دنابسپاراز بتواند پیوند فسفو دی‌استر را بشکند و نوکلئوتید نادرست را از دنا جدا کند، پس تشکیل پیوند پرانرژی فسفو دی‌استر جزو فعالیت نوکلئازی دنابسپاراز نیست.

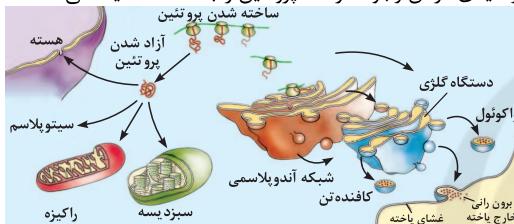
(۲) منظور از پیوندهای کمانرژی، پیوندهای هیدروژنی هستند. در ویرایش، این پیوندها مستقیماً توسط دنابسپاراز شکسته نمی‌شوند، بلکه به دنبال شکسته شدن پیوندهای فسفو دی‌استر شکسته می‌شوند.

(۳) فقط ویرایش توسط آنزیم دنابسپاراز (نوعی آنزیم بسپارازی) صورت می‌گیرد.

۵۵ پروتئین‌های ساخته شده در سیتوپلاسم سرونوشت‌های مختلفی

۵۵

پیدا می‌کنند. در هر یک از این موارد براساس مقصدی که پروتئین باید برود، توالی‌های آمینواسیدی در آن وجود دارد که پروتئین را به مقصد هدایت می‌کند.



بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) بعضی پروتئین‌ها در سیتوپلاسم می‌مانند و یا این‌که به راکیزه‌ها، هسته و یا دیسه‌ها می‌روند.

(۲) هر پروتئین ساخته شده توسط رناتن‌های موجود بر شبکه آندوبلاسمی زبر، وارد دستگاه گلزاری می‌شود.

نکته: رناتن‌ها روی شبکه هستن نه (رون) آن.

(۳) پروتئین‌ها به شبکه آندوبلاسمی و دستگاه گلزاری می‌روند و ممکن است برای ترشح به خارج رفته یا در عرض غشا قرار بگیرند (پروتئین‌ها غشایی).

(۴) افزایش مصرف اکسیژن به معنی افزایش شدت تنفس یاخته‌ای هوایی است و سبب افزایش تولید کربن دی‌اکسید می‌شود و افزایش کربن دی‌اکسید سبب کاهش pH خون می‌گردد. برای جلوگیری از کاهش pH خون، ترشح یون هیدروژن و بازجذب بیکربنات در کلیه افزایش پیدا می‌کند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۵) فراوان ترین ماده آلی موجود در ادرار، اوره است که توسط کبد تولید می‌شود، نه کلیه.

(۶) بیکربنات در خون تولید می‌شود، نه در کلیه‌ها. بخشی از کربن دی‌اکسید واردشده به خون توسط آنزیم کربنیک انیدراز گوچه‌های قرمز با آب ترکیب و به کربنیک اسید تبدیل می‌شود. از تجزیه این اسید، بیکربنات و یون هیدروژن تولید می‌شود.

(۷) در پی کاهش pH خون، دفع یون بیکربنات (یون منفی) از طریق کلیه‌ها کاهش می‌یابد، نه افزایش، علاوه‌بر آن یون بیکربنات هیچ‌گاه به درون نفرن ترشح نمی‌شود.

۵۷ با توجه به شکل ۵ صفحه ۷۲ کتاب زیست‌شناسی (۱)، جهت

حرکت مواد درون هر دو شاخه پایین رو و بالاروی لوله هنله برخلاف جهت جریان خون مویرگ‌های دور لوله‌ای اطراف آن‌ها می‌باشد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۸) لوله جمع‌کننده، ادرار را به لگنچه منتقل می‌کند و قطر ثابتی ندارد و هر چه به لگنچه نزدیک می‌شود قطر آن افزایش پیدا می‌کند، اما باید بدانیم که مجرای جمع‌کننده ادرار جزئی از گردیزه نیست.

(۹) بخشی از هنله که ضخامت کمتری دارد، با هیچ‌کدام از لوله‌های پیچ خورده در تماس نیست، بلکه ابتدای ضخیم بخش پایین روی هنله با لوله پیچ خورده نزدیک (دارای یاخته‌های ریزپریزدار) اتصال دارد.

(۱۰) لوله هنله هیچ ارتباطی با گلومرول ندارد.

(۱۱) در دناهای خطی، تعداد پیوندهای فسفو دی‌استر، دوتا کمتر از تعداد کل نوکلئوتیدها می‌باشد، اما در دناهای حلقوی، تعداد این پیوندها با تعداد نوکلئوتیدها برابر می‌باشد. مطابق شکل ۴ و ۸ صفحه ۵ و ۷ کتاب زیست‌شناسی (۳)، اندازه دو شیار متواლی در مارپیچ مولکول دنا با یکدیگر متفاوت است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱۲) در صورتی که در دناهای حلقوی یک جایگاه آغاز همانندسازی وجود داشته باشد، جایگاه پایان همانندسازی در مقابل جایگاه آغاز آن قرار می‌گیرد. این عبارات در ارتباط با دناهای سیتوپلاسمی یوکاریوت‌ها و دناهای حلقوی برعی از پروکاریوت‌ها صادق نیست. علاوه‌بر آن، اگر همانندسازی یک‌جهتی باشد،

جایگاه پایان همانندسازی در مجاور جایگاه آغاز قرار دارد، نه در مقابل آن!

(۱۳) در هر مولکول دنا، تعداد حلقه‌های آلی پنج‌ضلعی ۱/۵ برابر تعداد حلقه‌های شش‌ضلعی می‌باشد.

(۱۴) همه نوکلئوتیدهای تشکیل‌دهنده مولکول‌های دناهای حلقوی و خطی دارای یک گروه فسفات هستند.

۵۱ موارد «الف» و «ج» عبارت سؤال را به درستی تکمیل نمی‌کنند.

بررسی موارد:

(الف) هیچ رنای وجود ندارد که در تمام طول خود دارای قطر یکسان باشد؛ این تفاوت به دلیل حلقه‌های بازهای آلی است، در صورتی که مولکول رنا تنها از بازهای پورینی و یا تنها از بازهای پیریمیدینی تشکیل شده باشد دارای قطر یکسانی است که در این صورت این رنا طبیعی نبوده و دارای عملکرد خاصی نیست.

(ب) دناهای پروکاریوتی و دناهای اندامک‌هایی مانند میتوکندری هموار در سیتوپلاسم یافت می‌شوند، اما دناهای موجود در هسته یوکاریوت‌ها تنها در هنگام تقسیم (در شرایطی) می‌توانند در سیتوپلاسم باخته یافت شوند. مجموعه‌ای از پروتئین‌ها که مهم‌ترین آن‌ها هیستون‌ها هستند همراه این دناهای خطی قرار دارند.

(ج) پارامسی نوعی تکیاخته‌ای یوکاریوتی می‌باشد که دناهای آن انتهای آزاد و متفاوت دارد.

(د) هر رنای می‌تواند در سیتوپلاسم دیده شود. در رنا، تعداد پیوندهای فسفو دی‌استر یکی کمتر از تعداد کل نوکلئوتیدها است و تعداد بازهای آلی برابر با تعداد کل نوکلئوتیدها می‌باشد، بنابراین تعداد پیوندهای فسفو دی‌استر در رنا از تعداد بازهای آلی موجود در رنا کمتر است.

(۱۵) در مرحله آغاز و پایان ترجمه تنها یک رنای ناقل، اما در مرحله طویل شدن دو رنای ناقل مکمل کدون در رناتن قابل رویت می‌باشند. در مرحله طویل شدن در جایگاه A رناتن همزمان با آزاد شدن مولکول‌های آب، بین آمینواسیدها، پیوند پیتیدی (نوعی پیوند اشتراکی) تشکیل می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱۶) در مرحله آغاز، رنای ناقل از جایگاه P خارج نمی‌شود.

(۱۷) مطابق شکل ۱۲ صفحه ۳۰ کتاب زیست‌شناسی (۳)، تشکیل پیوند پیتیدی بین آمینواسیدها پیش از حرکت رناتن بر روی رنای پیک صورت می‌گیرد.

(۱۸) رمزهای UGA، UAA، UGА همچو ۱۷۰۰ آمینواسیدی را رمز نمی‌کنند که به آن‌ها رمزهای پایان می‌گویند. برای این رمزهای پایانی، پادرمزه‌های مکمل یعنی (ACU و AUC، AUU) وجود ندارند.

(۱۹) پروتئینی که نقش حمل گازهای تنفسی در خون دارد: پروتئین هموگلوبین است که در ساختار چهارم آن، هر یک از زنجیره‌ها نقشی کلیدی در شکل‌گیری پروتئین دارد. شکل فضایی پروتئین، نوع عمل آن را مشخص می‌کند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۲۰) پیوند اشتراکی بین کربوکسیل و آمین، پیوند پیتیدی است که فقط در ساختار اول تشکیل می‌شود.

(۲۱) هموگلوبین از چهار زنجیره پلی‌پیتیدی تشکیل شده است. دو زنجیره از نوع آلفا و دو زنجیره از نوع بتا می‌باشد. هر نوع زنجیره (نه هر زنجیره)، ترتیبی خاص و متفاوت از آمینواسیدها را در ساختار اول دارد.

(۲۲) در سطح ساختاری دوم هموگلوبین، شکل صفحه‌ای تشکیل نمی‌شود.



۱) دوزیستان بالغ به هنگام خشک شدن محیط، آب را در مثانه خود ذخیره می‌کند و سبب بزرگ شدن مثانه می‌شوند. باید بدانیم که دوزیستان بالغ گرددش خون مضاعف دارند، اما قلب آن‌ها دارای یک بطن بوده که خون را در هر دو مسیر تنفسی و عمومی به جریان می‌اندازد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۲) دوزیستان بالغ علاوه بر تنفس ششی با ساز و کار پمپ فشار مثبت، تنفس پوستی هم دارند.

۳) دیواره ناقص بین بطن‌ها در بیشتر خزندگان مشاهده می‌شود.

۴) ماهیان غضروفی ساکن آب شور در لوله گوارش، غدد راست‌رودهای دارند که محلول نمک بسیار غلیظ را ترشح می‌کند.

۴) اوره، ماده زائد نیتروژن داری است که قابلیت انباشته شدن در خون را داشته و می‌تواند با فاصله زمانی دفع شود. با افزایش میزان فشار خون در سرخرگ آروان نسبت به واپر، میزان تراوش بیشتر شده و در نتیجه میزان ورود ماده زائد نیتروژن دار مانند اوره به کپسول بومن نیز بیشتر می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) آمونیاک از تجزیه آمینواسیدها ایجاد می‌شود. منظور از مولکول دارای جایگاه فعال، آنزیم‌ها هستند. وقت داشته باشد که قابلیت انباشته شدن در پیوند پیتیدی بوده که تجزیه این پیوند سبب تولید آمونیاک نمی‌شود و تجزیه ساختار آمینواسید باعث تولید آمونیاک می‌گردد. آمونیاک در کبد با کربن دی‌اکسید ترکیب می‌شود و اوره را تولید می‌کند.

۲) منظور اوریک اسید می‌باشد که تمایل زیادی به تشکیل بلور دارد. وقت کنید اوریک اسید فقط در کبد تولید نمی‌شود و اندام‌های مختلفی می‌توانند محل ساخت اوریک اسید باشند.

۳) در پی ترکیب کربن دی‌اکسید (فرآورده تنفس یاخته‌ای) و آمونیاک در کبد، اوره تولید شده که فراوان ترین ماده نیتروژن دار (ماده دارای کربن و نیتروژن) در ادرار می‌باشد. توجه کنید که کبد اندامی بوده که باعث پایین راندن کلیه راست می‌شود، نه کلیه چپ.

۳) همه موارد ذکر شده نادرست هستند. منظور از صورت سؤال، جانوران دارای لوله‌های مالپیگی، یعنی حشرات می‌باشد.

بررسی موارد:

الف) در حشرات، مواد وارد شده به بخش ابتدایی روده جانور ممکن است از طریق لوله گوارش وارد شده باشد یا این‌که از طریق لوله‌های مالپیگی به این بخش وارد شده باشند. لوله‌های مالپیگی می‌توانند در بالای لوله گوارش و دور از طناب عصبی باشند.

ب) در جانوران دارای لوله مالپیگی، منافذ واردکننده مواد دفعی در دور تا دور روده قرار دارند، نه فقط در بخش پایینی روده که در مجاورت طناب عصبی قرار دارد.

ج) در این جانوران، مواد زائد از طریق بیش از یک لوله متصل به یک منفذ به روده وارد شده و سپس از طریق بخش انتهایی بدن دفع می‌شوند. مطابق شکل ۲۰ صفحه ۳۱ کتاب زیست‌شناسی (۱)، این بخش از روده باریک‌ترین بخش لوله گوارش جانور نیست.

د) در ساختار لوله‌های مالپیگی، یک انتهای بسته مشاهده شده و این لوله‌ها از یک لایه یاخته‌ای تشکیل شده‌اند که در مجاورت پاهای عقبی جانور یعنی بلندترین پاهای جانور مشاهده می‌شوند.

۳) در ماهیان آب شور، بون‌های موجود در فضای بین یاخته‌ای به کمک آبشش‌ها دفع می‌شود. در بعضی از ماهیان آب شور یعنی ماهیان غضروفی، غدد راست‌رودهای محلول نمکی را به راست‌روده جانور در دستگاه گوارش دفع می‌کنند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) در تراوش همانند ترشح، ورود مواد از خون (نوعی بافت پیوندی) به فضای درونی گردبیزه صورت می‌گیرد. وقت کنید که ترشح اغلب به صورت فعال (با صرف انرژی پیستی) و گاهی غیرفعال می‌باشد.

۲) در یک فرد سالم، نمی‌توان خروج پروتئین‌های خوناب از کلافک و ورود آن‌ها به گردبیزه را مشاهده نمود، بنابراین در هیچ‌یک از فرایندهای تشکیل ادار، خروج پروتئین‌های خوناب از گردبیزه دیده نمی‌شود.

۳) ساختار قیفی شکل نفرون، کپسول بومن نام دارد. در کپسول بومن، فرایند تراوش صورت می‌گیرد که در آن، انتخاب تنها براساس اندازه صورت می‌گیرد، بنابراین نمی‌توان گفت در این فرایند انتخابی صورت نمی‌گیرد.



(۲) برعکس! در فرد مبتلا به دیابت بی‌مزه، هورمون ضدادراری ترشح نمی‌شود و مقدار زیادی ادرار رقیق از بدن دفع می‌شود، یعنی بازجذب آب از کلیه‌ها به شدت کاهش می‌یابد.

(۳) این عبارت نیز درباره اوریک اسید است، نه اوره.

۶۹ طبق شکل ۱۰ صفحه ۷۴ کتاب زیست‌شناسی (۱)، سرخرگ هر کلیه در پشت سیاهرگ آن قرار می‌گیرد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در محل اتصال رگ‌های خونی و میزانی به کلیه به ترتیب از بالا به پایین، سرخرگ، سیاهرگ و میزانی را داریم.

(۲) لگنچه ساختاری شبیه به قیف دارد و طبق شکل فعالیت صفحه ۷۱ کتاب زیست‌شناسی (۱)، تشریح کلیه گوسفند می‌تواند چربی داشته باشد. دور کلیه هم چربی‌هایی برای حفظ موقعیت کلیه وجود دارد.

(۳) کلیه چپ بالاتر از کلیه راست قرار گرفته است و به همین دلیل بیشتر از کلیه راست توسط دنده‌ها محافظت می‌شود.

۷۰ ۳ جهت بازجذب مواد از درون نفرون به خون شبکه مویرگی دور لوله‌ای است، اما جهت ترشح، از خون شبکه مویرگی دور لوله‌ای به سمت داخل نفرون می‌یابد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) هم ترشح و هم بازجذب غالباً صرف انرژی زیستی صورت می‌گیرند و این وجه تشابه این دو مرحله است.

(۲) صرفاً در مرحله تراوش عبور موادی مثل پروتئین‌ها محدود می‌شود. این مولکول‌های درشت اصلًا در لوله‌های پیچ خورده یک انسان سالم قرار نمی‌گیرند که بخواهند بازجذب شوند.

(۴) یاخته‌های گردیزه در عمل تراوش انرژی مصرف نمی‌کنند، چرا که نیروی لازم برای تراوش از فشار خون تأمین می‌شود و فشار تراوشی ایجاد شده در کلافک باعث تراوش مواد می‌شود.

۷۱ ۳ این گزینه معرف ماهیان آب شیرین است که در این ماهیان، باز و بسته شدن دهان و وارد کردن آب به داخل دهان فقط برای تبادل گازها در آبیش صورت می‌گیرد، نه به منظور نوشیدن آب.

۷۲ ۳ در صورتی که فشار اسمزی بیرون یاخته کمتر از درون یاخته باشد، آب وارد یاخته شده (پدیده تورژسانس) و در نتیجه دیواره یاخته‌ای و غشا در نقاطی به هم نزدیک می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

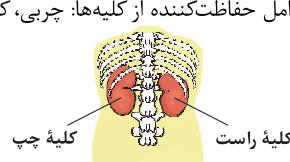
(۱) رنگ‌های گفتگو شده مربوط به آنتوسیانین موجود در واکوئول می‌باشد، نه رنگیزه پلاستها.

(۲) نشادیسه، رنگیزه ندارد.

(۴) در فصول گرم سال نیز سبزدیسه رنگیزه‌های کاروتونوئیدی دارد که مقدارشان کم می‌باشد و با رنگ سبز سبزدیسه پوشیده می‌شوند.

۷۳ ۲ موارد «ب» و «د» عبارت سؤال را به درستی تکمیل می‌کنند.

عوامل حفاظت‌کننده از کلیه‌ها: چربی، کپسول کلیه و دنده‌ها.



۶۵ در یک بافت گیاهی مرده، دیواره یاخته‌ای تنها بخش باقی مانده از یاخته‌ها می‌باشد، بنابراین منظور صورت سؤال، دیواره یاخته‌ای است. دیواره نخستین قابلیت گسترش و کشش داشته و مانع رشد یاخته نمی‌شود و حاوی ماده پکتین می‌باشد که مانند چسب عمل می‌کند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) دیواره نخستین و تیغه میانی، هر دو حاوی پکتین هستند و در این بین، تیغه میانی، قدیمی‌ترین بخش دیواره یاخته‌ای به حساب می‌آید.

(۲) تشکیل دیواره پسین، موجب توقف رشد یاخته می‌گردد. دیواره پسین دارای آرایش متفاوت رشته‌های سلولی در لایه‌های مختلف می‌باشد.

(۳) دیواره پسین در ساختار لان مشاهده نمی‌شود. توجه کنید که تیغه میانی مشترک‌آن توسط پروتوبلاست هر دو یاخته مجاور ساخته می‌شود، نه دیواره پسین.

۶۶ ۴ در سبزدیسه و رنگدیسه، می‌توان وجود رنگیزه‌ها را مشاهده کرد. رنگیزه‌های موجود در سبزدیسه شامل کاروتونوئید و سبزینه می‌باشد. حالی که در رنگدیسه تنها حاوی کاروتونوئید بوده و فاقد سبزینه می‌باشد. نشادیسه نیز نوع دیگری از دیسه‌ها می‌باشد که فاقد رنگیزه بوده و ذخیره‌کننده نشاسته است. سبزدیسه مقدار فراوانی سبزینه دارد و مطابق شکل ۸ قسمت (الف) صفحه ۸۴ کتاب زیست‌شناسی (۱)، معمولاً در حاشیه یاخته‌ای گیاهی قرار می‌گیرد. در حالی که رنگدیسه طبق شکل ۸ قسمت (ب) صفحه ۸۴ کتاب زیست‌شناسی (۱)، معمولاً در بخش مرکزی یاخته گیاهی واقع شده است.

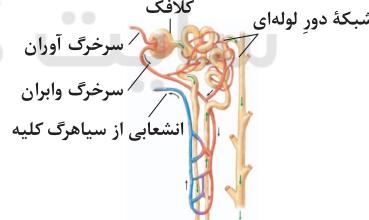
بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) نشادیسه، به عنوان ذخیره‌کننده نشاسته در سبز زمینی به کار می‌رود. با کاهش طول روز، مقدار سبزدیسه‌ها در بعضی گیاهان کاهش می‌یابد و مقدار رنگدیسه افزایش می‌یابد.

(۲) کاروتونوئیدها در سبزدیسه همانند رنگدیسه قابل مشاهده هستند. سبزدیسه با داشتن سبزینه عامل سبز دیده شدن گیاهان می‌باشد.

(۳) سبزینه در کلروپلاست وجود دارد. در بعضی از گیاهان با کاهش دما و کاهش طول روز، ساختار کلروپلاست تغییر می‌کند و به رنگدیسه (کرومومپلاست) تبدیل می‌شود.

۶۷ ۳ موارد «ب»، «ج» و «د» عبارت سؤال را به درستی تکمیل می‌کنند. شبکه مویرگی اول (کلافک) و شبکه مویرگی دوم (شبکه دور لوله‌ای) را در شکل مشاهده می‌کنید.



بررسی موارد:

(الف) کلافک بین دو سرخرگ و شبکه دور لوله‌ای بین سرخرگ و سیاهرگ قرار گرفته است.

(ب) شبکه دور لوله‌ای در اطراف بخش پایین‌روی هنله، دارای خون تیره است؛ اما کلافک فاقد خون تیره می‌باشد.

(ج) این عبارت ویژگی کلی مویرگ‌های منفذدار را بیان می‌کند و همان‌طور که می‌دانید، مویرگ‌های کلیه از نوع منفذدار هستند.

(د) در کلافک فقط تراوش انجام می‌شود (مواد فقط از شبکه خارج می‌شوند)، اما در شبکه دور لوله‌ای هم ترشح و هم بازجذب مشاهده می‌شود.

۶۸ ۴ فراوان‌ترین ماده آلی و معدنی ادرار انسان به ترتیب اوره و آب هستند. کلیه خزندگان و پرندگان توانایی بیشتری در بازجذب آب نسبت به بقیه مهره‌داران دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در انسان، اوریک اسید (نه اوره) با رسوب در مفاصل باعث دردناک شدن و التهاب مفاصل (نقرس) می‌شود.

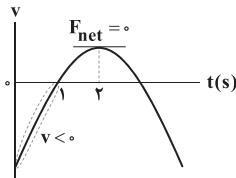


$$\begin{cases} F_{\text{net}} = \sqrt{F^2 + (2F)^2} = F\sqrt{5} \\ F_{\text{net}} = ma_1 \end{cases} \Rightarrow F\sqrt{5} = ma_1 \Rightarrow a_1 = \frac{F\sqrt{5}}{m}$$

$$a_1 = \frac{\frac{3F}{m}}{F\sqrt{5}} = \frac{3}{\sqrt{5}} = \frac{3\sqrt{5}}{5}$$

بنابراین نسبت خواسته شده برابر است با:

۷۸ **عبارت های «ج» و «ه» درست هستند. در ثانیه اول حرکت، سرعت منفی بوده، یعنی متوجه در این بازه در خلاف جهت محور X حرکت می کند. از سوی دیگر در لحظه $t=2s$ ، شب خط مماس، بر نمودار، صفر است و در نتیجه شتاب و نیروی خالص وارد بر جسم، در این لحظه صفر است.**



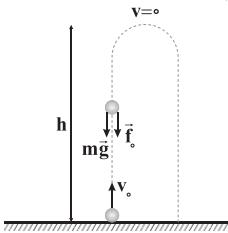
بررسی عبارت های نادرست:

(الف) در بازه زمانی $1s < t < 2s$ ، نمودار سرعت - زمان به محور افقی نزدیک می شود و تندي حرکت کاهش می یابد، در حالی که در بازه زمانی $2s < t < 3s$ ، تندي حرکت افزایش می یابد، بنابراین در بازه زمانی $t=2s$ ، $a_1 = 2s$ ، حرکت ابتدائی ندانده و سپس تندشونده است.

(ب) در لحظه $t=2s$ ، سرعت مثبت است و متوجه در حال حرکت در جهت محور X است و تغییر جهت نمی دهد. دقت کنید که متوجه در لحظه $t=1s$ ، تغییر جهت داده است، زیرا علامت سرعت در این لحظه تغییر کرده است.

(د) شب نمودار سرعت - زمان به تدریج تغییر می کند، پس شتاب حرکت متغیر است و در نتیجه طبق قانون دوم نیوتون، نیروی خالص وارد بر جسم هم متغیر است.

۷۹ **در حرکت به سمت بالا نیروی مقاومت هوا به سمت پایین است، بنابراین با استفاده از قانون دوم نیوتون داریم:**



$$\begin{aligned} F_{\text{net}} &= ma \Rightarrow -mg - f = ma \\ \Rightarrow |a| &= \frac{mg + f}{m} \quad (1) \end{aligned}$$

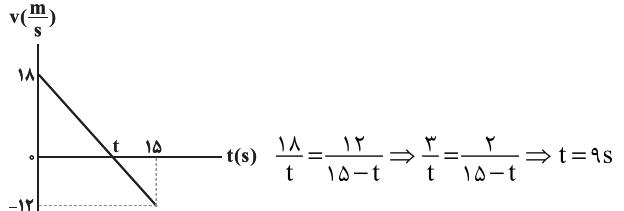
با استفاده از معادله سرعت - جایه جایی در حرکت با شتاب ثابت می توان نوشت:

$$v^2 - v_0^2 = 2ah \Rightarrow h = \left| \frac{v^2 - v_0^2}{2a} \right| \quad (2)$$

$$h = \frac{mv^2}{2(mg + f)} \quad \text{در نتیجه با استفاده از روابط (1) و (2) داریم:}$$

۸۰ **نیروی مقاومت شاره در خلاف جهت حرکت جسم به آن وارد می شود، بنابراین نیروی مقاومت شاره که به این کشته وارد می شود، به سمت شمال غربی می باشد.**

۸۱ **ابتدا با استفاده از تشابه بین دو مثلث، لحظه t را به دست می آوریم:**



مساحت زیر نمودار سرعت - زمان برابر جایه جایی است، پس کافی است در هر یک از بازه ها، مساحت زیر نمودار را محاسبه کنیم.

بررسی موارد:
(الف) همان طور که در شکل می بینیم، دندنه ها تنها در حفاظت بخشی از کلیه ها (بخش فوقانی) نقش دارند.

(ب) مطابق شکل، دندنه ها در حفاظت از عدد فوک کلیه نقش دارند.
(ج) چربی، کپسول کلیه و دندنه ها همگی بافت پیوندی هستند، ولی باید توجه کنید که ماده زمینه ای استخوان از نوع جامد است.

(د) چربی اطراف کلیه، علاوه بر این که کلیه را از ضربه محافظت می کند در حفظ موقعیت کلیه در محوطه پشتی شکم، نقش مهمی دارد.

۷۴ **ساختر ای فیفمنند در کلیه که بخشی از لپ کلیه محسوب می شود: کپسول بومن**
ساختر ای فیفمنند در کلیه که بخشی از لپ کلیه محسوب نمی شود: لگنچه هر هرم و ناحیه قشری مربوط به آن را، یک لپ کلیه می نامند.
ترواش، نخستین مرحله تشکیل ادرار است. در این مرحله بخشی از خوناب در نتیجه فشار خون از کلافک خارج شده و به کپسول بومن وارد می شوند. این فرایند را تراوش می نامند. هم ساختار کلافک و هم ساختار کپسول بومن برای تراوش متناسب شده است.

بررسی سایر گزینه ها:
(۲) لگنچه در تماس با بخش قطورتر مجرای جمع کننده است، ولی باید توجه کنید که مجرای جمع کننده جزئی از گردیزه محسوب نمی شود.

نکته: از بالا به پایین قطر مجرای جمع کننده بیشتر می شود.
(۳) اطراف کلافک را کپسول بومن احاطه کرده است. کپسول بومن شامل دو دیواره (نه دیواره ای دولایه) است؛ یکی بیرونی و دیگری درونی. دیواره بیرونی از پاخته های پوششی سنتگرفشی ساده و دیواره درونی که با کلافک در تماس است، از پاخته هایی به نام پودوسیت تشکیل شده است.

(۴) دو فرایند باز جذب و ترشح، ترکیب مایع تراوش شده را هنگام عبور از گردیزه و مجرای جمع کننده، تعییر می دهند و آن چه به لگنچه می ریزد، ادرار است، بنابراین لگنچه ترکیب ادرار را تعییر نمی دهد.

۷۵ **در همه مهره داران دستگاه تنفس در تنظیم اسمزی شرکت می کند. می دانیم که کلیه در همه مهره داران وجود دارد و توسط نوعی بافت پیوندی (استخوان یا غضروف) محافظت می شود.**

بررسی سایر گزینه ها:
(۱) محیط هایی مانند آب شور، فشار اسمزی بالا دارند. گروهی از مهره داران مانند ماهیان آب شیرین در محیط هایی با فشار اسمزی پایین زندگی می کنند.
(۲) این خصوصیت مربوط به پرندگان است که دارای کیسه های هوادر در اطراف شش ها هستند.

(۴) برخی خزندگان و پرندگان دریابی و بیابانی و ماهیان غضروفی دارای غدد نمکی برای دفع نمک به صورت مایعی غلیظ هستند. این غدد در ارتباط با دستگاه تنفس نیستند.

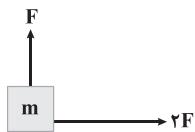
فیزیک

۷۶ **جمعه در خلاف جهت حرکت کامیون حرکت می کند و با توجه به قانون اول نیوتون، این موضوع یعنی کامیون سرعت خود را افزایش داده است و جمعه برای حفظ حالت قبلی خود، به سمت چپ پرتاب شده است.**

۷۷ **هنگامی که دو نیرو در یک جهت به جسم وارد می شوند، مطابق قانون دوم نیوتون، می توان نوشت:**

$$\begin{cases} F_{\text{net}} = F + 2F = 3F \\ F_{\text{net}} = ma_1 \end{cases} \Rightarrow 3F = ma_1 \Rightarrow a_1 = \frac{3F}{m}$$

همچنان هنگامی که دو نیرو عمود برهم به جسم وارد می شوند، داریم:





از طرف دیگر، متحرک در لحظه $t = 0/5s$ تغییر جهت می‌دهد، یعنی در این لحظه سرعت متحرک صفر است ($v = 0$)، بنابراین:

$$v = at + v_0 \xrightarrow{t=0/5s} = 0/5a + v_0 \quad (4)$$

با استفاده از روابط (۳) و (۴) داریم:

$$\begin{cases} \frac{2}{5}a + v_0 = 4 \\ 0/5a + v_0 = 0 \end{cases} \xrightarrow{\text{حل دستگاه دو معادله دو مجهول}} a = 4 \frac{m}{s^2}$$

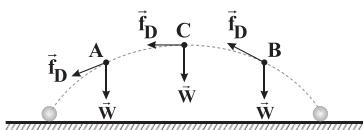
بنابراین اندازه نیروی خالص وارد بر جسم طبق قانون دوم نیوتون برابر است با:
 $F_{net} = ma = 50.0 \times 10^{-3} \times 4 = 2N$

۸۴ همان‌طور که در شکل زیر می‌بینید، در حالت اول که چتر باز به همراه چتر با تندي ثابت حرکت می‌کند، اندازه برايند نیروی مقاومت هوای واردشده به چتر و چتر باز برابر با اندازه نیروی وزن چتر باز است و چتر باز با تندي ثابت سقوط می‌کند.



اما با جدا شدن چتر، سطح جلوی جسم کاهش یافته و در نتیجه نیروی مقاومت هوا کاهش می‌یابد و جهت برايند نیروهای واردشده به چتر باز به سمت پایین می‌شود و در نتیجه شتابی در جهت حرکت به شخص وارد می‌شود و شخص به صورت تنفسونده به سمت پایین حرکت می‌کند و با ادامه حرکت به تدریج تندي حرکت فرد و اندازه نیروی مقاومت هوا واردشده به آن افزایش می‌یابد تا جایی که فرد به تندي حد برسد.

۸۵ در طی حرکت گلوله، دو نیروی وزن و مقاومت هوا به آن وارد می‌شوند و چون این دو نیرو هیچ‌گاه در جهت مخالف هم نیستند، نمی‌توانند یکدیگر را خنثی کنند تا برايند نیروهای وارد بر گلوله صفر شود، بنابراین در هیچ نقطه‌ای از مسیر برايند نیروهای وارد بر گلوله صفر نمی‌شود.



۸۶ فاصله دو متحرک برابر با $|x_B - x_A|$ است. در این صورت می‌توان نوشت:

$$|x_B - x_A| < 2 \Rightarrow |3t - 4 - (-t + 2)| < 2 \Rightarrow |4t - 24| < 2 \Rightarrow -2 < 4t - 24 < 2 \Rightarrow 22 < 4t < 26 \Rightarrow 5/5s < t < 6/5s$$

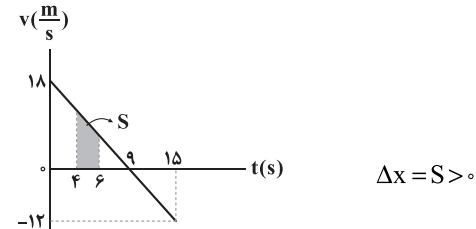
بنابراین در بازه زمانی $5/5s < t < 6/5s$ ، به مدت ۱ ثانية فاصله دو متحرک از یکدیگر کمتر از ۲ متر خواهد بود.

۸۷ تنها نیروی وارد بر جسم‌ها همان نیروی وزن آن‌هاست و طبق قانون دوم نیوتون، شتاب جسم‌ها برابر است با:

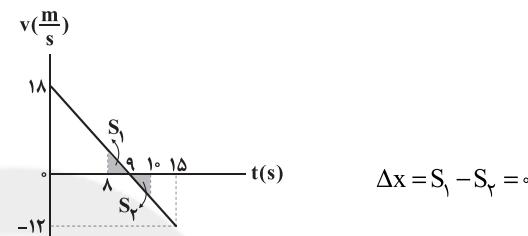
$$\begin{aligned} F_A &= m_A g & \left\{ \begin{array}{l} F_A = m_A g \\ F_A = m_A a_A \end{array} \right. & \Rightarrow a_A = g \\ F_B &= m_B g & \left\{ \begin{array}{l} F_B = m_B g \\ F_B = m_B a \end{array} \right. & \Rightarrow a_B = g \end{aligned}$$

بنابراین چون نسبت نیروی وزن به جرم جسم‌ها یکسان است، شتاب سقوط آن‌ها یکسان خواهد بود.

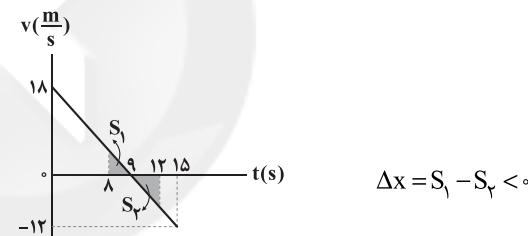
بررسی گزینه‌ها:
 ۱) در ۲ ثانیه سوم حرکت، یعنی بازه زمانی $4s < t < 6s$ ، سرعت همواره مثبت است، بنابراین جایه‌جایی در جهت محور X خواهد بود.



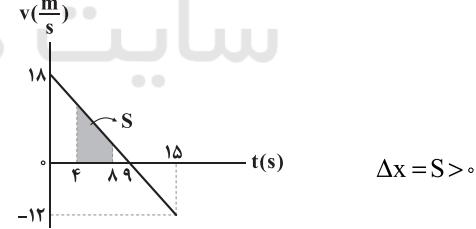
۲) مساحت S_1 و S_2 برابرند، بنابراین جایه‌جایی در بازه زمانی $8s < t < 10s$ ، یعنی ۲ ثانیه پنجم برابر صفر است.



۳) ثانیه سوم حرکت، یعنی بازه زمانی $12s < t < 14s$. در این حالت مساحت S_2 بزرگ‌تر از S_1 است و در نتیجه جایه‌جایی جسم منفی است، یعنی در خلاف جهت محور X است.



۴) در ۴ ثانیه دوم حرکت، یعنی بازه زمانی $4s < t < 8s$ ، سرعت همواره مثبت است و مانند گزینه (۱)، جایه‌جایی حتماً مثبت و در جهت محور X خواهد بود.

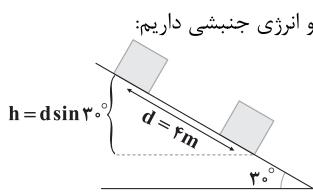


۲) با توجه به این‌که برايند نیروها در ابتدا صفر است (جسم ساکن است)، با اضافه شدن ۲ نیوتون به نیروی ۶ نیوتونی، نیروی خالص وارد بر جسم هم برابر با ۲ نیوتون خواهد شد، پس می‌توان نوشت:

$$F_{net} = ma \Rightarrow 2 = 4a \Rightarrow a = 0.5 \frac{m}{s^2}$$

۲) جسم با شتاب ثابت در حال حرکت است، بنابراین با استفاده از معادله مکان-زمان در حرکت با شتاب ثابت و مکان متحرک در لحظات $t_1 = 1s$ و $t_2 = 2s$ داریم:

$$\begin{aligned} x &= \frac{1}{2}at^2 + v_0 t + x_0 \Rightarrow \begin{cases} 2 = \frac{1}{2}a \times 1^2 + v_0 \times 1 + x_0 & (1) \\ 6 = \frac{1}{2}a \times 2^2 + v_0 \times 2 + x_0 & (2) \end{cases} \\ &\xrightarrow{\text{رابطه (۲) منها (۱)}} \frac{3}{2}a + v_0 = 4 \quad (3) \end{aligned}$$



۹۲ با استفاده از قضیه کار و انرژی جنبشی داریم:

$$W_t = \Delta K \xrightarrow{\text{سرعت ثابت}} W_t = 0 \Rightarrow W_f + W_{mg} + W_N = 0$$

$$\Rightarrow W_f = -W_{mg} = -mgh \xrightarrow{h = d \sin 30^\circ} W_f = -mgd \sin 30^\circ$$

$$\Rightarrow W_f = -15.0 \times 1.0 \times 4 \times \frac{1}{2} = -30 \text{ J}$$

۹۳ با استفاده از رابطه تغییر انرژی پتانسیل گرانشی داریم:

$$\Delta U = U_f - U_i = mg(h_f - h_i)$$

$$\Rightarrow -\frac{4}{5} \times 1.0^4 = m \times 1.0 \times (7.0 - 1.0) \Rightarrow m = 15.0 \text{ kg}$$

تغییرات انرژی جنبشی موتورسوار در این پرش برابر است با:

$$\Delta K = K_f - K_i = \frac{1}{2} m(v_f^2 - v_i^2) = \frac{1}{2} \times 15.0 \times (20^2 - 10^2) = 225.0 \text{ J}$$

بنابراین تغییرات انرژی مکانیکی موتورسوار در این پرش برابر است با:
 $\Delta E = \Delta U + \Delta K = -\frac{4}{5} \times 1.0^4 + 225.0 = -225.0 \text{ J}$

۹۴ در هر دو حالت کار کل انجام شده روی بسته برابر مجموع کار نیروهای \bar{F} و \bar{f}_k است.

حالات اول:

جایه جایی \vec{d}

$$\left\{ \begin{array}{l} W_t = W_F + W_{f_k} = Fd - f_k d \\ : \text{قضیه کار و انرژی جنبشی} \\ \Rightarrow Fd - f_k d = -K \quad (1) \end{array} \right.$$

حالات دوم:

جایه جایی $\frac{\vec{d}}{4}$

$$\left\{ \begin{array}{l} W'_t = W'_F + W'_{f_k} = -F \frac{d}{4} - f_k \frac{d}{4} \\ : \text{قضیه کار و انرژی جنبشی} \\ \Rightarrow -F \frac{d}{4} - f_k \frac{d}{4} = -K \quad (2) \end{array} \right.$$

$$\xrightarrow{\text{تقسیم رابطه (۱) بر (۲)}} \frac{-F \frac{d}{4} - f_k \frac{d}{4}}{Fd - f_k d} = \frac{-K}{-K} = 1$$

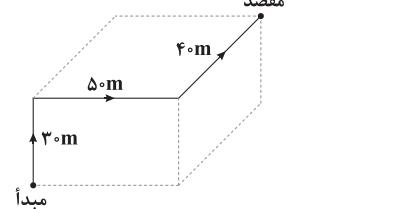
$$\Rightarrow Fd - f_k d = -F \frac{d}{4} - f_k \frac{d}{4} \Rightarrow \frac{\Delta F}{4} = \frac{2f_k}{4} \Rightarrow \frac{F}{f_k} = \frac{2}{5}$$

۹۵ برای مقایسه بازده دو تلمبه به صورت زیر عمل می‌کنیم:

$$Ra = \frac{P_{\text{مفتی}}}{P_{\text{کل}}} \times 100 \quad (\text{بازده بر حسب درصد})$$

$$\xrightarrow{P_{\text{مفتی}} = \frac{mgh}{\Delta t}} Ra = \frac{mgh}{\Delta t \times P_{\text{کل}}} \times 100$$

۸۸ در شکل زیر، مسیر حرکت بالون در یک فضای سه بعدی ساده نشان داده شده است. بردار جایه جایی، برداری است که مبدأ و مقصد را به هم وصل می‌کند، بنابراین برای به دست آوردن اندازه جایه جایی بالون کافی است اندازه قطر مکعب مستطیل رسم شده را به دست آوریم و داریم:



$$d = \sqrt{3.0^2 + 4.0^2 + 5.0^2} = 5.0\sqrt{2} \text{ m}$$

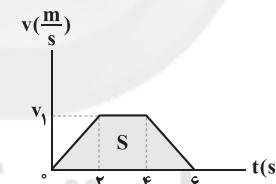
$$l = 3.0 + 4.0 + 5.0 = 12.0 \text{ m}$$

$$\left\{ \begin{array}{l} s_{av} = \frac{1}{\Delta t} \\ v_{av} = \frac{d}{\Delta t} \end{array} \right. \Rightarrow \frac{s_{av}}{v_{av}} = \frac{1}{\frac{d}{\Delta t}} = \frac{12.0}{5.0\sqrt{2}} = \frac{6\sqrt{2}}{5}$$

۸۹ بررسی عبارت‌ها:

- (الف) واکنش وزن دیسک، از طرف دیسک به مرکز کره زمین وارد می‌شود. (✗)
 (ب) در هنگام حرکت دیسک در هوا، نیروی مقاومت هوا از طرف هوا به دیسک وارد می‌شود، بنابراین واکنش آن از طرف دیسک به هوا وارد می‌شود. (✗)
 (ج) مطابق قانون سوم نیوتون، نیروی که شخص به دیسک وارد می‌کند، هماندازه با نیروی است که دیسک به شخص وارد می‌کند. (✓)
 (د) قانون سوم نیوتون همواره برقرار است، بنابراین در همه لحظات، اندازه نیروی شخص به دیسک با اندازه نیروی دیسک به شخص، برابر است. (✗)

۹۰ ۱ گام اول: مساحت زیر نمودار سرعت - زمان برای با جایه جایی جسم است. با توجه به این‌که فاصله طبقه اول تا پنجم برابر ۲۴ متر است، می‌توان نوشت:



$$\Delta x = S = \frac{6+2}{2} \times v_1 \xrightarrow{\Delta x = 24 \text{ m}} 24 = 4v_1 \Rightarrow v_1 = 6 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

۲ گام دوم: (محاسبه شتاب در لحظات $t_1 = 1s$ و $t_2 = 3s$) شیب نمودار سرعت - زمان برابر شتاب حرکت است، پس داریم:

$$\left\{ \begin{array}{l} a_1 = \frac{6}{2} = 3 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \\ a_3 = 0 \end{array} \right.$$

۳ گام سوم: برای مقایسه نیروها با توجه به قانون دوم نیوتون داریم:

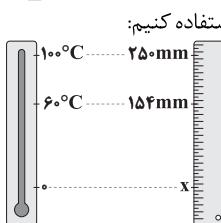
$$\left\{ \begin{array}{l} t = 1s \Rightarrow F_1 = m(g + a_1) = m(10 + 3) = 13 \text{ N} \\ t = 3s \Rightarrow F_3 = m(g + a_3) = m \times 10 = 10 \text{ N} \end{array} \right.$$

$$\Rightarrow \frac{F_1}{F_3} = \frac{13}{10} = 1.3$$

۹۱ ۳ می‌خواهیم یکای کمیت فرعی توان را بر حسب یکاهای اصلی بیابیم، بنابراین:

$$K = \frac{1}{2} mv^2 \equiv \text{یکای فرعی انرژی} \Rightarrow kg \times \frac{\text{m}^2}{\text{s}^2} \equiv \frac{\text{kg} \cdot \text{m}^2}{\text{s}^2}$$

$$P = \frac{\frac{\text{kg} \cdot \text{m}^2}{\text{s}^2}}{\text{یکای انرژی}} \equiv \frac{\text{kg} \cdot \text{m}^2}{\text{s}^3} = \frac{\text{kg} \cdot \text{m}^2}{\text{s}^3}$$



$$\frac{60 - 0}{100 - 0} = \frac{15.4 - x}{25.0 - x} \Rightarrow 60 \times (25.0 - x) = 100 \times (15.4 - x)$$

$$\Rightarrow 750 - 60x = 770 - 5x \Rightarrow 2x = 20 \Rightarrow x = 10 \text{ mm}$$

روش دوم: می‌توانیم معادله خط رسم شده را به دست آوریم، بنابراین می‌توان نوشت:

$$\left[\begin{array}{l} \theta \\ y \end{array} \right] = m \left[\begin{array}{l} x \\ y \end{array} \right] + b \Rightarrow \left\{ \begin{array}{l} x = 15.4, y = 60 : 60 = m \times 15.4 + b \quad (1) \\ x = 25.0, y = 100 : 100 = m \times 25.0 + b \quad (2) \end{array} \right.$$

$$\text{کم کردن (1) از (2)} \rightarrow 40 = 96m \Rightarrow m = \frac{40}{96} = \frac{5}{12}$$

$$60 = \frac{5}{12} \times 15.4 + b \Rightarrow b = -\frac{25}{6}$$

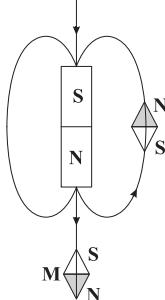
در نتیجه معادله خط رسم شده برابر است با:

$$\left[\begin{array}{l} \theta \\ y \end{array} \right] = \frac{5}{12} \left[\begin{array}{l} x \\ y \end{array} \right] - \frac{25}{6} \Rightarrow \theta = \frac{5}{12} h - \frac{25}{6}$$

حال کافی است بینیم در مخلوط آب و یخ ($\theta = 0^\circ$), ارتفاع ستون مایع چند میلی‌متر است.

$$\theta = 0^\circ \Rightarrow 0 = \frac{5}{12} h - \frac{25}{6} \Rightarrow h = 10 \text{ mm}$$

۱۰۱ با توجه به این که قطب‌های همنام یکدیگر را جذب می‌کنند و قطب‌های ناهمنام یکدیگر را جذب می‌کنند، قطب A از آهنربا، قطب S مغناطیسی بوده و وضعیت غربه مغناطیسی در نقطه M به صورت زیر است.

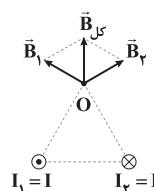


۱۰۲ برای محاسبه بزرگی میدان مغناطیسی درون سیم‌لوله به صورت زیر عمل می‌کنیم:

$$B = \mu_0 \frac{NI}{\ell} \Rightarrow 1/2 \times 10^{-3} = 4\pi \times 10^{-7} \times \frac{N}{\ell} \times 5 \xrightarrow{\pi=3} \frac{N}{\ell} = 200$$

بنابراین تعداد دور در واحد طول سیم‌لوله برابر 200° است.

۱۰۳ ابتدا میدان مغناطیسی برایند حاصل از دو سیم را در نقطه O به دست می‌آوریم:



برای آن که برایند میدان‌ها در نقطه O صفر شود، باید سیم سوم با جریان درون سو به گونه‌ای قرار بگیرد که میدان حاصل از آن در نقطه O به سمت پایین باشد تا بتواند برایند میدان‌های دو سیم اول را خنثی کند. طبق قاعده دست راست، اگر سیم سوم را در نقطه A قرار دهیم، میدان مغناطیسی آن در نقطه O به سمت پایین خواهد بود و می‌تواند برایند میدان‌های دو سیم اول را خنثی کند تا میدان مغناطیسی خالص در نقطه O صفر شود.

۱ ۱۰۰

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

$$\frac{Ra_B}{Ra_A} = \frac{m_B}{m_A} \times \frac{h_B}{h_A} \times \frac{\Delta t_A}{\Delta t_B} \times \frac{P_A}{P_B}$$

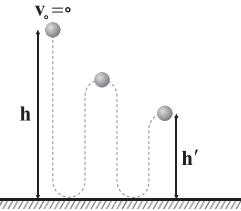
$$h_A = h_B \rightarrow \frac{Ra_B}{Ra_A} = \frac{3^\circ}{4^\circ} \times \frac{2^\circ}{6^\circ} \times \frac{P}{2P}$$

$$\frac{Ra_A}{6^\circ} \rightarrow \frac{Ra_B}{6^\circ} = \frac{1}{8} \Rightarrow Ra_B = 1.7/8$$

بنابراین:

۱ ۹۶ گلوله در ابتدای رها شدن فقط انرژی پتانسیل گرانشی دارد. در

هر بار برخورد با سطح زمین، $\frac{1}{4}$ انرژی گلوله تلف می‌شود و $\frac{3}{4}$ آن باقی ماند، بنابراین می‌توان نوشت:



دومین برخورد اولین برخورد

$$E = mgh = 2 \times 10 \times 8 = 160 \text{ J}$$

$$E_1 = \frac{3}{4} E = \frac{3}{4} \times 160 = 120 \text{ J}$$

$$E_2 = \frac{3}{4} E_1 = \frac{3}{4} \times 120 = 90 \text{ J}$$

بس از برخورد دوم، برای آن که گلوله به حداکثر ارتفاع ممکن برسد، تمام انرژی آن به انرژی پتانسیل گرانشی تبدیل می‌شود، بنابراین داریم:

$$U = mgh' \xrightarrow{U=E_2=90 \text{ J}} 90 = 2 \times 10 \times h' \Rightarrow h' = 4.5 \text{ m}$$

بنابراین کار نیروی وزن در این جایه‌جا به برابر است با:

$$W_{mg} = +mg\Delta h = 2 \times 10 \times (8 - 4.5) = 70 \text{ J}$$

۲ ۹۷ از بین موارد اشاره شده، دماسنچهای گازی، مقاومت پلاتینی و تفسنچ از دماسنچهای معیار محسوب می‌شوند و سایر موارد جزو دماسنچهای معیار محسوب نمی‌شوند.

۳ ۹۸ ابتدا دمای ثانویه را برحسب درجه سلسیوس به دست می‌آوریم:

$$\theta_F = \frac{9}{5} \theta_C + 32 \Rightarrow 122 = \frac{9}{5} \theta_C + 32 \Rightarrow \theta = 50^\circ \text{ C}$$

درصد تغییر طول a برابر است با:

$$\frac{\Delta L}{L_1} \times 100 = \alpha \Delta \theta \times 100 = 0/5$$

$$\Rightarrow \alpha \times 50 \times 100 = 0/5 \Rightarrow \alpha = 1^\circ \text{ K}^{-1}$$

به ازای افزایش دمای صفحه به اندازه 100° C ، درصد افزایش مساحت حفره برابر است با:

$$\frac{\Delta A}{A_1} \times 100 = 2\alpha \Delta \theta \times 100$$

$$\Rightarrow 2 \times 10^{-4} \times 100 \times 100 = 1/2$$

۱ ۹۹ با توجه به رابطه دما در مقیاس سلسیوس و کلوین داریم:

$$\frac{T_2}{T_1} = 2 \xrightarrow{T=\theta+273} \frac{273+\theta_2}{273+\theta_1} = 2 \xrightarrow{\theta_2=5\theta_1} \frac{273+5\theta_1}{273+\theta_1} = 2$$

$$\Rightarrow 273 + 5\theta_1 = 546 + 2\theta_1 \Rightarrow 3\theta_1 = 273 \Rightarrow \theta_1 = 91^\circ \text{ C}$$

با توجه به رابطه دما در مقیاس فارنهایت و سلسیوس داریم:

$$\theta_F = \frac{9}{5} \theta_1 + 32 \Rightarrow \theta_F = \frac{9}{5} \times 91 + 32 \Rightarrow \theta_F = 195/8^\circ \text{ F}$$



۱ ۱۰۸ جریان در مدار برابر است با:

$$B = \mu_0 \frac{NI}{\ell} \Rightarrow I = \frac{12 \times 10^{-7} \times 200 \times I}{0.12} \Rightarrow I = 4A$$

مقاومت درونی باتری برابر است با:

$$I = \frac{\epsilon}{R+r} \Rightarrow R+r = \frac{24}{4} = 6V$$

افت پتانسیل باتری برابر است با:

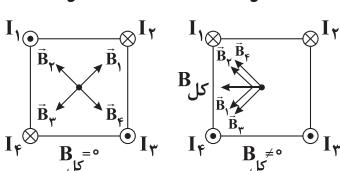
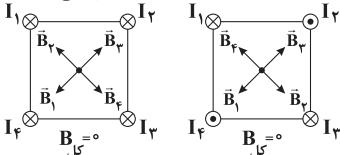
$$2V = 4/5 + r \Rightarrow r = 1/5 \Omega$$

۱۰۹ سیم قرارگرفته در مرکز مربع، زمانی در حالت تعادل قرار دارد که

برایند میدان‌های مغناطیسی حاصل از سیم‌های دیگر در مرکز مربع، صفر باشد.

شکل‌های زیر جهت میدان مغناطیسی حاصل از سیم‌ها و جهت میدان

مغناطیسی برایند در مرکز مربع را مطابق با قاعدة دست راست نشان می‌دهند.

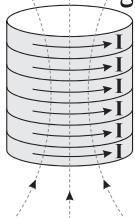


همان‌طور که می‌بینید، فقط در یکی از شکل‌ها، برایند میدان‌های مغناطیسی در مرکز مربع، صفر نیست.

۱۱۰ ۳ با چرخش استوانه، بارهای مثبت روی آن به حرکت درمی‌آیند

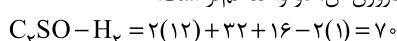
و به عبارتی جریان الکتریکی ایجاد می‌شود. می‌توانیم مانند شکل زیر، استوانه را به عنوان تعدادی حلقة حامل جریان در نظر بگیریم، در این صورت با افزایش تندی چرخش، بارها سریع‌تر حرکت می‌کنند، جریان بیشتر می‌شود و در نتیجه شدت میدان مغناطیسی در نقاط A و B بیشتر می‌شود. دقت کنید که جهت میدان در نقاط A و B طبق قاعدة دست راست به سمت بالاست.

خطوط میدان



شیمی

۱ ۱۱۱ مطابق داده‌های سؤال می‌توان نوشت:

 فرمول صابون $C_{14}H_{29}C_6H_4SO_4X$ یا $C_7H_{33}SO_4X$ فرمول پاک‌کننده غیرصابونی دو اتم کربن، یک اتم گوگرد و یک اتم اکسیژن بیشتر پاک‌کننده غیرصابونی دو اتم کربن، یک اتم گوگرد و یک اتم اکسیژن بیشتر داشته و از طرفی اتم‌های هیدروژن آن، دو واحد کمتر است:

عبارت‌های سوم و چهارم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

• مخلوط آب و روغن، نایابیدار بوده و نمی‌تواند کلوئید باشد.

$$\text{?atom} = \frac{1/2g \text{CO(NH}_2)_2}{6.0 \cdot 10^{23} \text{atom}} \times \frac{1 \text{mol CO(NH}_2)_2}{1 \text{mol CO(NH}_2)_2}$$

$$\times \frac{8 \times 6.02 \times 10^{23} \text{atom}}{1 \text{mol CO(NH}_2)_2} = 9.632 \times 10^{22} \text{atom}$$

۱ ۱۰۴ ابتدا اندازه میدان مغناطیسی موردنظر را به دست می‌آوریم:

$$B = \sqrt{B_x^2 + B_y^2} = \sqrt{5^2 + 12^2} = 13T$$

با توجه به این‌که در حالت اول نیروی واردشده به سیم، بیشینه است، سیم موردنظر باید عمود بر خطوط میدان مغناطیسی قرار گرفته باشد و داریم:

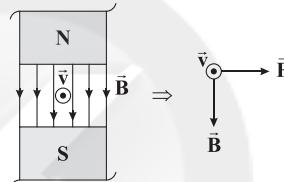
$$F_1 = BI\ell \sin \alpha \xrightarrow{\sin \alpha = 1} F_1 = 13 \times 6 \times 10^{-2} \times \sin 90^\circ$$

 در حالت دوم سیم در راستای محور X قرار گرفته و تنها مؤلفه‌ای از میدان مغناطیسی که بر آن عمود است (B_y)، بر سیم، نیروی وارد می‌کند و اندازه نیروی واردشده برابر است با:

$$F_2 = B_y I\ell \sin \alpha = 12 \times 6 \times 10^{-2} \times \sin 90^\circ$$

بنابراین نسبت خواسته‌شده برابر است با:

$$2 ۱۰۵ \text{ این ذره آلفا در میدان مغناطیسی بین دو قطب N و S آهنربا قرار گرفته و این میدان مغناطیسی از قطب N خارج و به قطب S وارد می‌شود. در ادامه با توجه به قاعدة دست راست، نیروی وارد بر ذره آلفا، با توجه به بار مثبت آن، به سمت راست است.}$$

 ۱ ۱۰۶ **حالت اول:** با توجه به این‌که بار ذره α ، مثبت است، بنابراین نیروی الکتریکی وارد بر ذره آلفا در جهت میدان الکتریکی و به سمت راست است. اندازه این نیرو برابر است با:

$$F_E = |q|E = 6/4 \times 10^{-19} \times 2000000 = 6 \times 10^{-19} N$$

نیروی مغناطیسی وارد بر ذره آلفا مطابق قاعدة دست راست، عمود بر صفحه به سمت داخل آن است. اندازه این نیرو برابر است با:

$$F_B = |q|vB = 2 \times 1/6 \times 10^{-19} \times 500 \times 10^{-4}$$

$$\Rightarrow F_B = 4/8 \times 10^{-15} N$$

اندازه نیروی کل وارد بر ذره، مطابق قاعدة فیثاغورس محاسبه می‌شود:

$$F_{\text{کل}} = \sqrt{F_E^2 + F_B^2} = 10^{-15} \sqrt{6/4^2 + 4/8^2} = 8 \times 10^{-15} N$$

حالت دوم: اگر ذره در خلاف جهت میدان مغناطیسی شلیک شود، نیروی F_B برابر صفر بوده ($\sin \alpha = 0$) و تنها نیروی F_E بر ذره وارد می‌شود.

$$F_{\text{کل}} = F_E = |q|E = 6/4 \times 10^{-15} N$$

بنابراین با توجه به قانون دوم نیوتون، نسبت خواسته‌شده برابر است با:

$$F = ma \Rightarrow \frac{a_1}{a_2} = \frac{F_{\text{کل}}}{F_{\text{کل}}} = \frac{8 \times 10^{-15}}{6/4 \times 10^{-15}} = 1/25$$

۲ ۱۰۷ بررسی عبارت‌ها:

(الف) در مواد فرومغناطیسی نرم، حجم حوزه‌های مغناطیسی در میدان‌های مغناطیسی قوی به راحتی تغییر می‌کند. (✗)

(ب) حضور میدان مغناطیسی خارجی قوی می‌تواند سبب القای دوقطبی‌های مغناطیسی در خلاف سوی میدان خارجی، در مواد دیامغناطیسی مانند سرب شود. (✗)

(ج) مس، نقره و بیسموت دیامغناطیسی هستند و هیچ یک از اتم‌های آن‌ها دارای دوقطبی مغناطیسی خالصی نیستند. (✓)



۱۱۹ HCl یک اسید قوی تک پروتون دار است و غلظت مولی یون هیدروژنیوم در محلول نیم مولار آن برابر 5% است.

بررسی گزینه‌ها:

(۱) نیترو اسید یک اسید ضعیف تکپروتون دار بوده و غلظت مولی یون هیدروژنیوم در محلول نیم مولار آن بسیار کمتر از 5% است.

(۲) HNO_۳ همانند HBr محلول های 25% مولار این دو اسید هم‌چنان یک محلول 25% مولار داریم که غلظت مولی یون هیدروژنیوم در آن برابر 25% است.

(۳) H_۲SO_۴ یک اسید قوی دو پروتون دار است که فقط مرحله اول یونش آن کامل بوده و مرحله دوم آن با یک اسید ضعیف سروکار داریم بنابراین غلظت مولی یون هیدروژنیوم در محلول 25% مولار آن کمی بیشتر از 25% است.

(۴) با توجه بند ۳، اگر محلول 25% مولار H_۲SO_۴ را با محلول 25% مولار HNO_۳ مخلوط کنیم، غلظت مولی یون هیدروژنیوم کمی بیشتر از گزینه (۳) خواهد بود.

۱۲۰

$2\text{Al(s)} + 2\text{NaOH(s)} + 6\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow 2\text{NaAl(OH)}_4\text{(aq)} + 2\text{H}_2\text{(g)}$
این واکنش گرماده ($\Delta H < 0$) بوده و در آن، سطح انرژی فراورده‌ها، پایین‌تر از سطح انرژی واکنش‌دهنده‌ها است.

فشار گاز هیدروژن باعث بازکردن لوله‌های مسدود شده در دستگاه‌ها شده و هیچ‌گونه واکنش شیمیایی بین گاز H₂ و چربی‌ها یا سایر آلیدهای انجام نمی‌شود.

۱۲۱ عبارت‌های اول و چهارم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

• بازی مولدی است که در آن واکنش‌های شیمیایی رخ می‌دهد تا بخشی از انرژی شیمیایی مواد به انرژی الکتریکی تبدیل شود.

• محلول اتانول الکترولیت نبوده و نمی‌توان در ساخت بازی از آن استفاده کرد.

۱۲۲ عبارت‌های اول و سوم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

• اتم‌های روی موجب کاهش یون‌های مس می‌شوند، نه اتم‌های مس!!
• اگر به جای تیغه روی از تیغه منیزیم استفاده کنیم، واکنش با سرعت و شدت بیشتری انجام می‌شود.

۱۲۳ عبارت‌های سوم و چهارم نادرست هستند.

• نافرخها اغلب اکسنده هستند. برخی از نافرخها در نقش کاهنده ظاهر می‌شوند.

• اکسیژن با فلزی مانند پلاتین نیز واکنش نمی‌دهد.

۱۲۴ مقایسه میان دمای محلوت واکنش پس از مدتی، به صورت زیر است:

$$\theta_4 > \theta_1 > \theta_2 = \theta_3$$

بنابراین بیشترین اختلاف مربوط به θ_4 و θ_2 یا θ_1 و θ_3 است که در گزینه‌ها، تنها یک مورد آن آمده است.

• دقت کنید که میان طلا با محلول مس (II) سولفات و تیغه فلزی مس با محلول (II) سولفات، واکنشی رخ نمی‌دهد و در نتیجه $\theta_3 = 2^\circ\text{C}$ است.

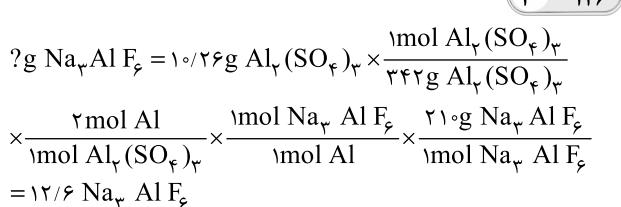
• فلز روی کاهنده‌تر از آهن بوده و در نتیجه $\theta_1 > \theta_4$ است.

۱۲۵ عبارت‌های دوم و چهارم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

• فلزها قدرت کاهنگی متفاوتی دارند.

• در گذشته برای عکاسی از سوختن منیزیم به عنوان منبع نور استفاده می‌شد.

۱۲۶



۲ ۱۳۴ فرض کنیم 100 g از هر کدام از محلول‌های CaBr_2 انتخاب کنیم:

$$\begin{aligned} \frac{\text{مجموع شمار مول ها}}{\text{مجموع حجم محلول ها}} &= \frac{\text{محلول نهایی}}{\text{محلول نهایی}} \\ &= \frac{\frac{2\text{ g}}{20\text{ g.mol}^{-1}} + \frac{4\text{ g}}{20\text{ g.mol}^{-1}}}{(\frac{10\text{ g}}{1/25\text{ g.mL}^{-1}} + \frac{10\text{ g}}{1/5\text{ g.mL}^{-1}}) \times 10^{-3}} \\ &= \frac{\frac{6}{80+66/7}}{1000} \approx 2.04\text{ mol.L}^{-1} \end{aligned}$$

۱ ۱۳۵

$\text{ppm} = 10^4 \times \text{درصد جرمی}$

$$\text{Na}_2\text{SO}_4 : \text{ppm} = 1/42 \times 10^4 = 14200 \quad \begin{bmatrix} \text{Na}_2\text{SO}_4 & \text{Na}^+ \\ 142\text{g} & 2 \times 23\text{g} \\ 14200 & x \end{bmatrix}$$

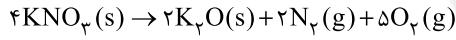
$$x = 4600$$

$$\text{NaCl} : \text{ppm} = 2/34 \times 10^4 = 23400 \quad \begin{bmatrix} \text{NaCl} & \text{Na}^+ \\ 58/5\text{g} & 23\text{g} \\ 23400 & y \end{bmatrix}$$

$$y = 9200$$

$$\text{ppm}_{\text{Na}^+} = \frac{2(4600) + 3(9200)}{2+3} = 7360$$

۴ ۱۳۶



$$\bar{R}_{\text{KNO}_3} = 4/0.4 \frac{\text{g}}{\text{s}} \times \frac{1\text{mol}}{10\text{g}} \times \frac{3600\text{s}}{1\text{h}} = 144 \text{ mol.h}^{-1}$$

$$\bar{R}_{\text{gas}} = \frac{2+5}{4} \bar{R}_{\text{KNO}_3} = \frac{7}{4} \times 144 = 252 \text{ mol.h}^{-1}$$

$$\bar{R}_{\text{gas}} = \frac{\Delta n(\text{N}_2, \text{O}_2)}{\Delta t} \Rightarrow 252 = \frac{\Delta n}{1} \Rightarrow \Delta n = 252 \text{ mol}$$

$$\frac{18270\text{L}}{252\text{mol}} = 72/5 \text{ L.mol}^{-1}$$

۳ ۱۳۷ به جز عبارت دوم سایر عبارت‌ها درست هستند.

کلسترونول یکی از مواد آلی موجود در غذاهای جانوری است.

۳ ۱۳۸



$$\bar{R}_{\text{O}_2} = 56.0 \frac{\text{mL}}{\text{s}} \times \frac{1\text{mol}}{22400\text{mL}} \times \frac{6\text{s}}{1\text{min}} = 1/5 \text{ mol.min}^{-1}$$

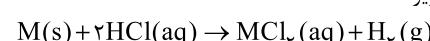
$$\bar{R}_{\text{KClO}_3} = \frac{2}{3} \bar{R}_{\text{O}_2} = \frac{2}{3} \times 1/5 \text{ mol.min}^{-1} = 1 \text{ mol.min}^{-1}$$

$$\bar{R}_{\text{KClO}_3} = \frac{|\Delta n(\text{KClO}_3)|}{\Delta t} \Rightarrow 1 \text{ mol.min}^{-1} = \frac{49\text{g} \times \frac{1\text{mol}}{122/5\text{g}}}{\Delta t} \Rightarrow \Delta t = 4 \text{ min}$$

۳ ۱۳۹ • افزایش دما تغییری در مقدار نهایی فراورده‌ها ایجاد نمی‌کند.
حذف گزینه‌های ۱ و ۲).

• افزایش دما موجب افزایش سرعت واکنش شده و در نتیجه شبیه تغییرات مول فراورده نسبت به زمان، در دمای بالاتر، بیشتر بوده و در هر حالت تقریباً به سمت پایین است (حذف گزینه ۴) و تأیید گزینه (۳)).

۴ ۱۳۷ معادله موازنۀ شدۀ واکنش مورد نظر با فرض تشکیل کاتیون M^{2+} به صورت زیر است:



$$\frac{0.84\text{ g Mg}}{1 \times 24} = \frac{1/0.5\text{ L H}_2}{1 \times V} \Rightarrow V = 3.0\text{ L.mol}^{-1}$$

$$\frac{1.68\text{ g M}}{1 \times X} = \frac{0.45\text{ L H}_2}{1 \times 3.0} \Rightarrow X = 112\text{ g.mol}^{-1}$$

۱ ۱۲۸ فقط عبارت اول درست است.

بررسی عبارت‌های نادرست:
• واکنش میان گازهای N_2 و H_2 در دما و فشار اتفاق، حتی در حضور کاتالیزگر یا جرقه نیز انجام نمی‌شود.

• ارزش اقتصادی هر لیتر گاز N_2 ، کمتر از هر لیتر گاز Ar است.

• یکی از واکنش‌های گازی در فرایند تهییه H_2SO_4 ، تبدیل گاز گوگرد دی‌اکسید به گاز گوگرد تری‌اکسید است.

۳ ۱۳۹ با توجه به فرمول آنیون‌های سولفات (SO_4^{2-}) و نیترات (NO_3^-) و فرمول کاتیون‌های تک‌اتمی آهن و مس (Cu^{2+} , Fe^{3+} , Fe^{2+}) امکان تشکیل چهار ترکیب زیر وجود دارد:



با توجه به داده‌های سؤال ترکیب‌های X و Y به ترتیب همان $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ هستند.

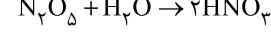
$$\frac{\text{شمار کاتیون‌های X}}{\text{شمار آنیون‌های Y}} = \frac{2\text{Fe}^{3+}}{2\text{NO}_3^-} = 1$$

۲ ۱۳۰ عبارت‌های اول و دوم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:
• در برخی از آب‌های آشامیدنی مقدار یون‌های حل شده به قدری زیاد است که مزء آب را تغییر می‌دهد.
• گلاب مخلوطی همگن از چند ماده آلی در آب است.

۲ ۱۳۱

$$[\text{NO}_3^-]_{\text{محلول اولیه}} = \frac{0.06\text{ L} \times 2 \times 10^{-3} \text{ mol}}{\text{L}} = 1/2 \times 10^{-3} \text{ mol}$$



$$\frac{21.6 \times 10^{-3}\text{ g}}{1 \times 108} = \frac{x \text{ mol}}{2} \Rightarrow x = 0.4 \times 10^{-3} \text{ mol } \text{NO}_3^-$$

$$[\text{NO}_3^-]_{\text{کل}} = (1/2 \times 10^{-3}) + (0.4 \times 10^{-3}) = 1/6 \times 10^{-3} \text{ mol } \text{NO}_3^-$$

$$\text{ppm} = \frac{\text{میلی‌گرم حل شونده}}{\text{لیتر محلول}} = \frac{(1/6 \times 62)\text{ mg}}{0.6\text{ L}} \approx 165 \text{ ppm}$$

۳ ۱۳۲ از رابطه زیر استفاده می‌کنیم:

$$2 = \frac{10 \times 0.92 \times a}{46} \Rightarrow a = \frac{46}{10 \times 0.92}$$

$$\Rightarrow \% a = 1.10$$

۴ ۱۳۳ محلول ۵ درصد جرمی استیک اسید در آب، همان سرکه خوراکی است.



مطابق محاسبات بالا و معادله موازنۀ شده واکنش می‌توان نوشت:
 $(12 - 2x) + x + 3x = 18 \Rightarrow x = 3$

$12 - 2x = 12 - 2(3)$: مقدار آمونیاک در لحظه مورد نظر
 $= 6\text{ mol}$ $\rightarrow t = 2\text{ min}$

$$\bar{R}_{\text{NH}_3} = \frac{6\text{ mol} \times 22/4}{2\text{ min}} \frac{\text{L}}{\text{mol}} = 67/2 \frac{\text{L}}{\text{min}}$$

$$\bar{R}_{\text{NH}_3} = \frac{67/2 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}}{2} = 33/2 \text{ L} \cdot \text{min}^{-1}$$

زمین‌شناسی

۱۴۶ بازی رنگ سبب درخشش رنگین کمانی آپال شده است و یاقوت بعد از الماس که سختی ۱۰ دارد، سخت‌ترین گوهر است، یعنی سختی آن ۹ در مقیاس سختی موہس است.

۱۴۷ گوهرهای سیلیکاتی که سیلیسیم و اکسیژن عناصر اصلی آن‌ها است، عبارت‌اند از آپال، آمتیست (کوارتز بنفش)، زمرد، گارنت، زبرجد و عقیق. یاقوت، اکسید آلومینیم است و فیروزه نوعی کانی فسفاتی است.

۱۴۸ در طی مهاجرت اولیۀ نفت، اگر مانعی در مسیر حرکت آب و نفت و گاز نباشد (لایه‌ها نفوذ‌پذیر باشند)، به سطح زمین راه یافته و چشممه‌های نفتی را به وجود می‌آورد.

۱۴۹ در داخل سنگ مخزن، به دلیل اختلاف چگالی، آب شور، نفت و گاز از هم جدا می‌شوند که به این جدایش مهاجرت ثانویه نفت می‌گویند.

۱۵۰ مراحل تشکیل زغال سنگ به صورت زیر است:
 تورب ← لیگنیت ← بیتومینه ← آنтраزیت

بیشتر → کمتر
 میزان آب و مواد فزار مانند کربن دی‌اکسید و متان در نتیجه کربن دی‌اکسید و متان در لیگنیت بیشتر از بیتومینه است.

۱۵۱ در برخی کشورها مانند ایرلند، تورب به عنوان یک ماده سوختی بهره‌برداری می‌شود.

۱۵۲ با افزایش پوشش گیاهی و گیاخاک و کاهش میزان بارش، شبکه زمین و سختی زمین میزان رواناب کاهش می‌یابد.

۱۵۳ آبده‌ی (دبی) عبارت است از حجم آبی که در واحد زمان (ثانیه) از مقطع عرضی رودخانه عبور کند.

۱۵۴ برای محاسبه دبی رود داریم:

$$\frac{m^3}{s} \leftarrow Q = A \cdot v \rightarrow \frac{m}{s}$$

↓
سطح مقطع

در ابتدا سرعت رود را در ثانیه به دست می‌آوریم:

$$\frac{90}{60} = 1/5 \frac{m}{s} = \text{سرعت رود در ثانیه}$$

سپس سطح مقطع رود را محاسبه می‌کنیم:

$$2 \times 5 = 10 \text{ m}^2$$

در نتیجه دبی رود را محاسبه می‌کنیم:

$$Q = 10 \times 1/5 = 15 \frac{m^3}{s}$$

در رود مستقیم حداقل سرعت و عمق آب در وسط رود است (نقطه A) و در رود دارای احنا حداقل سرعت و عمق آب در سمت دیواره مقعر (نقطه E) رود می‌باشد.

۱۴۰ غلظت اولیۀ A را 100M در نظر می‌گیریم

غلظت باقی‌مانده A	۱۰۰	۵۰	۲۵	۱۲/۵	۶/۲۵
درصد مصرف شده	۰	۵۰	۷۵	۸۷/۵	۹۳/۷۵
t(h)	۰	۱	۲	۳	۴
t(min)	۰	۸	۱۶	۲۴	۳۲

$(4 \times 60) - 32 = 208\text{ min}$: تفاوت زمان

از آن‌جا که کاتالیزگر همین روند را به جای یک ساعت (60 min) در 8 min دقيقه پیش می‌برد می‌توان نتیجه گرفت که سرعت واکنش $\frac{60}{8} = 7.5$ برابر شده است.

۱۴۱ هر چهار عبارت پیشنهادشده درست هستند.

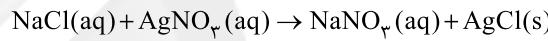
بررسی عبارت‌ها:

از آن‌جا که سرعت تمامی اجزای واکنش با گذشت زمان، کاهش می‌یابد، درستی این عبارت بدیهی است.

در این واکنش، ضرایب مولی فراورده‌ها یکسان بوده و در نتیجه سرعت تولید فراورده‌ها با هم برابر است:



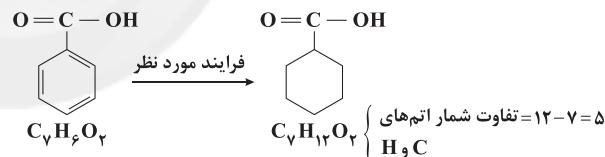
واکنش میان محلول‌های سدیم کلرید و نقره نیترات که بی‌رنگ هستند، یک واکنش سریع است:



[سفید]

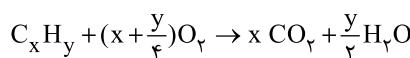
برای واکنش تجزیه محلول هیدروژن پراکسید می‌توان از محلول KI به عنوان کاتالیزگر استفاده کرد.

۱۴۲ مطابق داده‌های سؤال می‌توان نوشت:



به جز عبارت آخر، سایر عبارت‌ها درست هستند. سهم تولید گاز CO_2 در ردپای غذا به مراتب بیشتر از سوختن سوخت‌ها در خودروها، کارخانه‌ها و ... است.

۱۴۴ لیکوین یک هیدروکربن با فرمول کلی C_xH_y است.



مطابق داده‌های سؤال می‌توان نوشت:

$$\frac{x + \frac{y}{4}}{x} = 1/35 \Rightarrow 1 + \frac{y}{4x} = 1/35 \Rightarrow \frac{y}{4x} = 0/35$$

$$\Rightarrow \frac{y}{x} = 1/4 \Rightarrow \text{ فقط گزینه (۴) }$$

۱۴۵ نمودار نزولی نشان می‌دهد که با یک واکنش دهنده (NH_3) سروکار داریم. از طرفی $403/2\text{ L}$ گاز در شرایط STP معادل 18 mol گاز است.

$$\frac{403/2\text{ L}}{22/4\text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}} = 18\text{ mol}$$



۱۴۶ آغاز واکنش $\text{12} \quad 0 \quad 0$

۱۴۷ لحظه مورد نظر $\text{12}-2x \quad x \quad 3x$