

آزمون غیرحضوری ۷ فروردین

دوازدهم تجربی

(متناسب با مباحث ۱۶ فروردین)

پدیدآورندگان:

نام درس	گزینشگران
ریاضی	حسین حاجیلو
زیست	سید محمد سجادی
فیزیک	امیرحسین برادران
شیمی	سهند راحمی‌پور – متین هوشیار

سایت کنکور

زهرا السادات غیاثی	مسئول تولید آزمون
هادی دامن‌گیر	مسئول دفترچه و حروف نگار
مریم صالحی	مسئول مستندسازی
سوران نعیمی	ناظر چاپ



وقت پیشنهادی: ۲۰ دقیقه

ریاضی ۳: صفحه‌های ۱ تا ۱۰۰

۱- اگر $f(x) = f^{-1}(x) + x - 3$ کدام است؟

۷ (۴)

۶ (۳)

۵ (۲)

۴ (۱)

۲- جواب کلی معادله مثلثاتی $x = k\pi + \frac{i\pi}{4}$ است. مجموعه مقادیر i کدام است؟ ($k \in \mathbb{Z}$)

{1, 2, 3} (۴)

{0, 1} (۳)

{1, 3} (۲)

{0, 1, 3} (۱)

۳- انتهای کمان‌های متناظر جواب‌های معادله مثلثاتی $8\cos^4 x - 14\cos^2 x + 3 = 0$ بر روی دایره مثلثاتی، رأس‌های یک چندضلعی را تشکیل می‌دهند، مساحت این چندضلعی کدام است؟

\sqrt{3} (۴)

\sqrt{6} (۳)

۴ (۲)

۲\sqrt{2} (۱)

۴- اگر $g(x) = \sqrt{25 - x^2}$ و $\{g(x)\}_{x=1,0,4,4,3,6} = \{1,0,0,3,4,4,3,6\}$ باشد، تابع gof شامل چند زوج مرتب است؟

۸ (۴)

۶ (۳)

۴ (۲)

۲ (۱)

۵- حاصل $\lim_{x \rightarrow 0^+} \frac{x - \sqrt{x}}{x - \sqrt[3]{x}}$ کدام است؟

۴ صفر

\frac{3}{5} (۳)

-1 (۲)

1 (۱)

۶- حاصل $\lim_{x \rightarrow 1^+} \frac{\sqrt{x} - 1}{(1-x)^2(x^2 - 5x + 2)}$ کدام است؟

-\infty (۴)

-\frac{1}{3} (۳)

\frac{1}{3} (۲)

+\infty (۱)

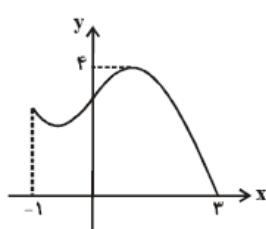
-0.75 (۴)

\frac{2x - \sqrt{x^2 + 6x - 3}}{(x-1)^2} (۳)

2 (۲)

0.5 (۱)

۷- اگر تمام نمودار تابع $y = f(2x) + 3$ به صورت زیر باشد، دامنه تابع $y = f(\frac{x}{2}) + 3$ کدام است؟



سایت کنکور

Konkur.in

[-2, 4] (۱)

[-4, 12] (۲)

[-\frac{1}{4}, \frac{3}{4}] (۳)

[-1, 3] (۴)

۸- مشتق چپ تابع f با ضابطه $[x^3 - x - 2]f(x)$ در $x = 2$ کدام است؟ ([علامت جزء صحیح است.)

۴ صفر

۶ (۳)

۳ (۲)

1 (۱)

(وجود ندارد.

۹- آهنگ متوسط تغییر مساحت یک مثلث متساوی‌الاضلاع نسبت به طول ضلع آن، وقتی طول ضلع از ۲ واحد به $\frac{1}{2}$ واحد تغییر می‌کند، چند برابر $\sqrt{3}$ است؟

۲/۲۵ (۴)

۲/۰۲۵ (۳)

۱/۲۵ (۲)

۱/۰۲۵ (۱)

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

زیست‌شناسی ۳: صفحه‌های ۱ تا ۶۲

۱۱- کدام گزینه درباره همه نوکلئیک‌اسیدها صدق می‌کند؟

(۱) پلیمرهایی از واحدهای تکرارشونده هستند.

(۲) دارای تعداد یکسانی از دو باز آلی سیتوزین و گوانین هستند.

(۳) هر دو نوع پیوند فسفودی استر و هیدروژنی در ساختارشان دیده می‌شود.

(۴) در یک انتهای گروه فسفات و در انتهای دیگر گروه هیدروکسیل آزاد دارد.



۱۲- در آزمایش ... می‌توان به این نتیجه رسید که

۱) ویلکینز و فرانکلین - پایداری مولکول دنا به دلیل داشتن تعداد زیادی پیوند هیدروژنی است.

۲) ابوری و همکارانش - آن‌ها ابتدا از عصاره استخراج شده از باکتری‌های کشته شده فاقد پوشینه استفاده کردند.

۳) گریفیت - کپسول باکتری به همراه باکتری بدون کپسول موش‌های فاقد سیستم ایمنی کارآمد را نیز نمی‌تواند بیمار کند.

۴) واتسون و کریک - آن‌ها با استفاده از نتایج آزمایشات چارگف و دانستن تکرشته‌ای نبودن دنا، مدل خود را ارائه دادند.

۱۳- در آزمایش مزلسون و استال،

۱) میزان حرکت مواد در محلول براساس چگالی است و مواد سنگین‌تر تندتر حرکت می‌کنند.

۲) بعد از ۴۰ دقیقه، نیمی از دنها چگالی متوسط و نیمی از آن‌ها چگالی سنگین داشتند.

۳) برای اطمینان از تولید باکتری‌هایی با ژنوم یکسان، در محیط کشت N^{15} و N^{14} ، باکتری‌ها چندین مرحله رشد داده می‌شوند.

۴) در سانتریفیوژ نمونه‌ها، براساس چگالی مختلف مولکول‌های دنا، نوارها در سه جایگاه مختلف وجود داشتند.

۱۴- کدام گزینه در رابطه با سطوح ساختاری مولکول هموگلوبین درست نیست؟

۱) تمام سطوح ساختاری آن وابسته به توالي‌های آمینواسیدی در این مولکول است.

۲) وجود نیروها و پیوندهای آبرگزیز بین بخش‌های R آمینواسیدها، سبب تا خوردن هر یک از چهار زیر واحد می‌شود.

۳) مانند میوگلوبین، ساختار نهایی در آن، ساختار چهارم است.

۴) در ساختار دوم هموگلوبین، زنجیره‌های پیتیدی آرایش مارپیچی دارند.

۱۵- هر آمینو اسیدی که در ساختار پروتئین‌ها شرکت می‌کند،

۱) تعداد هیدروژن با تعداد کربن آن با هم برابر است.

۲) توسط رنای ناقل ویژه به رناتن آورده می‌شود.

۳) ممکن نیست در ساختار رناهای پیک، بیش از یک نوع رمزه (کدون) مربوط به آن‌ها وجود داشته باشد.

۴) جزو آمینواسیدهای اساسی برای بدن انسان به حساب می‌آید.

۱۶- کدام مطلب زیر در مورد آنزیم‌ها صحیح نیست؟

۱) آنزیم‌های بدن انسان تنها در دمای ۳۷ درجه فعالیت می‌کنند.

۲) شکل آنزیم در جایگاه فعال می‌تواند تنها با پیش‌بینی از پیش ماده مطابقت داشته باشد.

۳) آنزیم‌هایی که از لوزالمعده به روده کوچک وارد می‌شوند برخلاف پیسین دارای pH بهینه قلیایی‌اند.

۴) افزایش دما می‌تواند سبب فعال شدن آنزیم‌ها شود.

۱۷- کدام عبارت زیر درباره فرایند رونویسی نادرست است؟

۱) ترتیب شکسته شدن پیوندهای هیدروژنی تشکیل شده میان رنای در حال ساخت و رشته‌الگو، هم‌جهت با حرکت رنابسپاراز است.

۲) همواره برای یک ژن خاص، فقط از یکی از دو رشته ژن رونویسی انجام می‌شود.

۳) تنها تفاوت رشته رمزگذار ژن با رنای ساخته شده از روی رشته‌الگو، در بازه‌های آلی موجود در نوکلئوتیدها است.

۴) برای ژن‌هایی که بر روی یک فامنت قرار دارند، جهت انجام رونویسی می‌تواند یکسان نباشد.

۱۸- در یک یاخته جانوری،

۱) آمینواسید، به tRNA ویژه خود متصل می‌گردد.

۲) هر mRNA قبل از خروج از هسته، در فرایند پیرایش شرکت می‌کند.

۳) rRNA، تنها درون زیر واحد کوچک ریبوزوم وجود دارد.

۴) ساخت mRNA، تنها حاصل فعالیت یک نوع آنزیم رنابسپاراز می‌باشد.



۱۹- کدام گزینه در مورد میانه‌ها و بیانه‌ها در یک یاخته سالم به درستی بیان شده است؟

(۱) پس از حذف میانه‌ها، طول رنای پیک کوتاه می‌شود.

(۲) میانه‌ها و بیانه‌ها هر دو در ساختار رنای پیک اولیه وجود دارند.

(۳) بیانه‌ها برخلاف میانه‌ها تعیین کننده ساختار اول پروتئین‌ها هستند.

(۴) حذف میانه‌ها در داخل هسته یاخته صورت می‌گیرد.

۲۰- چند مورد درباره فرآیندهای ترجمه در جانداران صحیح است؟

(الف) هر مولکول mRNA یوکاربیوتی، حاوی یک رمزه پایان ترجمه است.

(ب) هر tRNA وارد شده به جایگاه A، حامل یک آمینواسید است.

(پ) هر پیوند پپتیدی، در جایگاه A رناتن تشکیل می‌شود.

(ت) رمزه آغاز، درون جایگاه P رناتن قرار می‌گیرد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۲۱- کدام موارد از میان عبارات زیر صحیح نیست؟

(الف) در فرآیند ترجمه، آمینواسید متیونین ابتدای رشته پلی‌پپتیدی از سمت گروه کربوکسیل خود با آمینواسید بعدی پیوند پپتیدی تشکیل می‌دهد.

(ب) توالی محل اتصال آمینواسید در همه رناهای ناقل یکسان است.

(پ) آنزیم سازنده رنای ناقل با تشخیص توالی محل اتصال آمینواسید رنای ناقل را به آمینواسید مناسب متصل می‌کند.

(ت) در تاخوردهای اولیه رنای ناقل، تنها ناحیه‌ای که قادر پیوند هیدروژنی است جایگاه اتصال به آمینواسید می‌باشد.

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

۲۲- کدام گزینه زیر در ارتباط با باکتری اشرشیاکلای طی شرایطی که گلوکز در محیط موجود نباشد، نادرست است؟

(۱) در حضور لاكتوز، قبل از افزایش غلظت آنزیم‌های تجزیه کننده لاكتوز، شکل فضایی پروتئین مهارکننده تغییر می‌کند.

(۲) پس از اتصال مالتوز به پروتئین فعل کننده، آنزیم رنا بسپاراز شروع به حرکت در طول زن‌ها می‌کند.

(۳) اگر مالتوز در محیط اطراف زیاد باشد، طی رونویسی آنزیم‌های تجزیه کننده مالتوز تولید می‌شوند.

(۴) با اتصال مهارکننده به توالی اپرатор، فعلیت رنا بسپاراز بر روی ژن پروتئین مهارکننده متوقف می‌شود.

۲۳- در هوهسته‌ای‌ها ... پیش هسته‌ای‌ها

(۱) برخلاف - هر ژن قطعاً دارای یک راهانداز مختص به خود می‌باشد.

(۲) همانند - هر توالی تنظیم‌کننده در مجاورت ژن مربوط به خود قرار گرفته است.

(۳) همانند - پروتئین‌هایی می‌توانند به اتصال رنا بسپاراز به راهانداز کمک نمایند.

(۴) برخلاف - افزایش میزان پروتئین‌سازی می‌تواند بر اثر افزایش طول عمر رنای پیک صورت گیرد.

۲۴- کدام عبارت بیان شده، صحیح است؟

(۱) صفات فرزندان آمیخته‌ای از صفات والدین و حد وسط آن هاست.

(۲) تمام ویژگی‌های یک جاندار، تحت تاثیر ژن‌های به ارث رسیده از والدین آن هستند.

(۳) در حالت طبیعی، تمام صفات انسان از طریق ژن‌های کامه‌های والدین او تعیین می‌شود.

(۴) ویژگی‌ای که بعد از بلوغ، در انسان آشکار شود، نمی‌تواند یک صفت باشد.

۲۵- پدر و مادری دارای دختری سالم از لحاظ هموفیلی و پسری هموفیل با گروه خونی AB⁺ می‌باشند. کدام نتیجه‌گیری درباره پدر و مادر درست نمی‌باشد؟

(۱) پدر و مادر می‌توانند از نظر هموفیلی سالم باشند و گروه خونی به ترتیب A⁺ و B⁺ داشته باشند.

(۲) رخ نمود گروه خونی پدر و مادر می‌تواند با هم مشابه باشد.

(۳) یکی از والدین، حداقل باید یک دگره عامل هموفیلی را داشته باشد.

(۴) این خانواده نمی‌تواند صاحب دختری بیمار با گروه خونی AB⁺ شوند.



۲۶- کدام گزینه درست بیان شده است؟

- (۱) همواره یک ژنتیپ، رخ نمود ثابتی را ایجاد می‌نماید.
- (۲) برای آزمایش‌های بدو تولد، خون‌گیری تنها از بازوی نوزاد انجام می‌گیرد.
- (۳) می‌توان تنها از روی زن‌ها، علت اندازه قد یک نفر را توضیح داد.
- (۴) در نوعی ذرت که صفت رنگ در آن با سه جایگاه ژنی است، تعداد انواع ژن‌نمودهای با چهار دگره برابر ژن‌نمودهایی با یک دگره سفید می‌باشد.

۲۷- چند مورد از موارد زیر در هر دو نوع گونه‌زایی هم می‌بینی و دگر می‌بینی مشاهده می‌شود؟

(الف) توقف وقوع آمیزش بین دو گروه جمعیتی

(ب) جدا شدن خزانه ژنی بین افراد یک جمعیت

(پ) ایجاد سدهای متوقف‌کننده تولید مثل میان افراد یک جمعیت

(ت) تاثیر تغییر دائمی ماده ژنتیک بر رخداد جدایی تولید مثلی

۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

۲۸- چند مورد از عبارات داده شده جمله زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«... نوعی ناهنجاری فامتنی می‌باشد که در آن ...»

(الف) جهش واژگونی - جهت قرارگیری قسمتی از یک فامتن در جای خود معکوس می‌شود.

(ب) جهش حذف - قسمتی از یک فامتن از دست می‌رود.

(پ) جهش جابجایی - قسمتی از یک فامتن به فامتن همتا جابجا می‌شود.

(ت) جهش مضاعف‌شدگی - قسمتی از یک فامتن به فامتن غیرهمتا جابجا می‌شود.

۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

۲۹- کدام گزینه عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«جدایی تولیدمثلی همانند شارش ژن ...»

(۱) تفاوت میان جمعیت‌ها را افزایش می‌دهد.

(۲) می‌تواند در تغییر گونه‌ها در طی زمان، نقش داشته باشد.

(۳) می‌تواند گونه‌های جدیدی را به وجود بیاورد.

(۴) همواره توان بقای جمعیت‌ها را افزایش می‌دهد.

۳۰- کدام گزینه در ارتباط با تشریح مقایسه‌ای جانداران صادق است؟

(۱) علت وجود ساختارهای آنالوگ در جانداران به خاطر نیاز مشترک است که در گذشته از آن مشتق شده‌اند.

(۲) زیستشناسان از ساختارهای آنالوگ برای ردیبدی جانداران استفاده می‌کنند.

(۳) دست انسان و باله دلفین با اینکه کار متفاوتی دارند، به دلیل یکسان بودن طرح ساختاری آن‌ها، جزو ساختارهای همتا محسوب می‌شوند.

(۴) اندام‌های وستیجیال به ساختارهایی اطلاق می‌شود که همواره فاقد عملکرد خاصی می‌باشند.

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

فیزیک ۳: صفحه‌های ۱ تا ۵۲

۳۱- بردارهای مکان متحرکی در لحظه‌های $t_1 = 2s$, $t_2 = 4s$ و $t_3 = 10s$ به ترتیب به صورت \vec{r}_1 , \vec{r}_2 و \vec{r}_3 می‌باشد. اگر بردار جابه‌جایی

این متوجه در بازه زمانی t_1 تا t_2 به صورت $\vec{A} = -8\hat{i}$ و در بازه زمانی t_2 تا t_3 به صورت $\vec{B} = -16\hat{i}$ باشد، اندازه سرعت متوسط متوجه در بازه زمانی t_1 تا t_3 برابر با چند متر بر ثانیه است؟ (تمامی واحدها در SI هستند).

۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)



۳۲- در یک مسیر مستقیم، متحرکی مسافت 40 متر را با تندی متوسط $\frac{m}{s} \frac{3}{4}$ و سپس مسافت 30 متر را با تندی متوسط $\frac{m}{s} \frac{3}{3}$ بدون تغییر

جهت طی نموده و در نهایت مسافت 5 متر را با تندی متوسط $\frac{m}{s} \frac{1}{1}$ باز می‌گردد. تندی متوسط آن در طول مسیر چند متر بر ثانیه است؟

(۱) ۱/۸

(۲) ۲/۶

(۳) ۳

(۴) ۳/۶

۳۳- در لحظه $t=0$ ، متحرک A که با سرعت ثابت $\frac{m}{s} \frac{3}{2}$ و متحرک B که با سرعت ثابت $\frac{m}{s} \frac{3}{3}$ در مسیری مستقیم به طرف یکدیگر در حال

حرکتند، 100m از هم فاصله دارند. در لحظه‌ای که دو متحرک هنوز به یکدیگر نرسیده‌اند و فاصله آن‌ها از هم برابر با 20m است، متحرک B چند متر طی کرده است؟

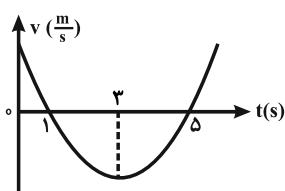
(۱) ۵۲

(۲) ۴۸

(۳) ۳۲

(۴) ۷۲

۳۴- سهمی شکل زیر، نمودار سرعت - زمان متحرکی است که بر روی محور X حرکت می‌کند. کدام گزینه در مورد حرکت این متحرک نادرست



است؟

(۱) شتاب حرکت متغیر است.

(۲) در لحظه $t=3\text{s}$ جهت حرکت تغییر کرده است.(۳) در بازه زمانی 3s تا 5s ، حرکت گندشونده است.(۴) در 3 ثانیه اول حرکت، متحرک ابتدا در جهت محور X و سپس در خلاف جهت آن حرکت کرده است.

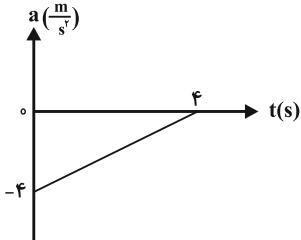
۳۵- دو متحرک با شتاب‌های ثابت و به طور همزمان از حال سکون از نقطه A به سمت نقطه B در مسیری مستقیم شروع به حرکت می‌کنند. در

یک لحظه سرعت متحرک اول، 3 برابر سرعت متحرک دوم است. اگر سرعت متحرک اول در انتهای مسیر $\frac{m}{s} \frac{3}{0}$ باشد، سرعت متحرک

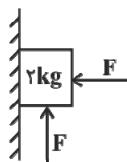
دوم در انتهای مسیر چند متر بر ثانیه است؟

(۱) $10\sqrt{2}$ (۲) 15 (۳) $10\sqrt{3}$ (۴) 10

۳۶- نمودار شتاب - زمان متحرکی که در مسیری مستقیم حرکت می‌کند مطابق شکل مقابل است. اگر سرعت متحرک در لحظه $t=0$ برابر با

(۱) $\frac{m}{s^2} -2$ - باشد، در مدت 4 ثانیه اول حرکت، چند ثانیه حرکت متحرک گندشونده است؟(۲) 1 (۳) 2 (۴) 3

۳۷- در شکل مقابل، ضریب اصطکاک ایستایی بین سطح قائم و جسم برابر با $5/5$ است. کمینه اندازه نیروی F چند نیوتن باشد تا جسم در



(۱) ۳۰

(۲) ۳۲

(۳) $\frac{40}{3}$ (۴) 40

$$\left(g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}} \right)$$

آستانه حرکت رو به پایین قرار گیرد؟

۳۸- دو جسم کروی با جرم‌های $m_1 = 2\text{kg}$ و $m_2 = 8\text{kg}$ طوری کنار یکدیگر قرار گرفته‌اند که فاصله مراکز آن‌ها از هم برابر با

است. در چند سانتی‌متری از مرکز جسم m_2 ، برایند نیروهای گرانشی وارد بر جسمی به جرم M از طرف دو جسم m_1 و m_2 برابر با

صفراست؟

(۱) ۵۰

(۲) ۴۰

(۳) ۳۰

(۴) ۲۰



۳۹- گلوله‌ای فلزی توسط یک نخ با جرم ناچیز به سقف یک آسانسور بسته شده است. آسانسور با شتاب ثابت و از حال سکون به طرف بالا شروع به حرکت می‌کند و بعد از ۴ ثانیه و ۱۶ متر جابه‌جایی، بلافاصله حرکت خود را کنده و پس از ۸ متر جابه‌جایی دیگر متوقف می‌شود. اگر

$$\left(g = 10 \frac{N}{kg} \right) \text{ ۳۰} N \text{ باشد، جرم گلوله چند کیلوگرم است؟}$$

۱۵ (۴)

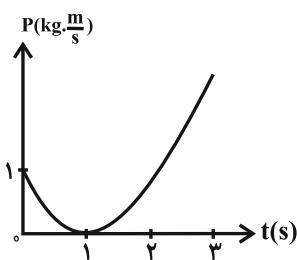
۱۰ (۳)

۵ (۲)

۲/۵ (۱)

۴۰- نمودار تکانه - زمان متحرکی به جرم $5 kg$ / به صورت سهمی شکل زیر است. تغییرات سرعت متحرک در ثانیه سوم حرکت چند متر بر

ثانیه است؟



۲ (۱)

۳ (۲)

۶ (۳)

۸ (۴)

وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه**شیمی ۳: صفحه‌های ۱ تا ۶۴**

۴۱- کدام گزینه درست است؟

(۱) در هر مولکول اسید چرب، حداقل ۶ اتم از گروه ۱۶ جدول تناوبی وجود دارد.

(۲) مخلوط آب و صابون یک مخلوط ناهمگن است که در اثر زمان تنهشین می‌شود.

(۳) مقایسه ارتفاع کف صابون در محلول‌های حاوی Ca^{2+} و K^+ به صورت: محلول $Ca^{2+} > K^+$ است.

(۴) لکه روغن زیتون همانند واژلین در آب حل نمی‌شود ولی می‌تواند توسط صابون تمیز شود.

۴۲- چه تعداد از موارد زیر در مورد اسیدها و بازها نادرست است؟

- ماده ترشح شده از یاخته‌های دیواره معده، در سطح پوست احساس لیزی ایجاد می‌کنند.

- برای کاهش pH خاک به آن اکسیدی از فلز گروه دو جدول دوره‌ای می‌افزایند.

- در محلول HCl یک مولار برخلاف محلول HF یک مولار، یون هیدروکسید وجود ندارد.

- رفتار اسید و باز آرنیوس براساس غلظت یون‌های H^+ و OH^- قابل توجه است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۴۳- درصد بیونش محلول $1 / ۰$ مولار HF برابر $1 / ۰$ است. غلظت یون هیدرونیوم این محلول چند برابر غلظت یون کلرید در محلول HCl با

$pH = ۴$ است؟

۰/۰ ۱ (۴)

۰/۱ (۳)

۱ (۲)

۱۰ (۱)

۴۴- در واکنش تعادلی $H_2(g) + I_2(g) \rightleftharpoons 2HI(g)$, $k = ۴۹$ اگر یک مول از هر یک از گازهای H_2 و I_2 را وارد ظرفی با حجم V بکنیم،

در پایان چند مول گاز H_2 در ظرف موجود است؟

(۴) اطلاعات کافی نیست.

۰/۲۲ (۳)

۰/۷۸ (۲)

۱ (۱)



۴۵- چه تعداد از موارد زیر درست است؟

(آ) رسانایی محلول سدیم هیدروکسید همیشه از محلول شیشه‌شور بیشتر است.

(ب) واکنش خنثی شدن $(H^+ + OH^- \rightarrow H_2O)$ از نظر بار الکتریکی موازن است.

(پ) آسپیرین ($C_9H_8O_2$) یک داروی اسیدی است که می‌تواند باعث تشدید رخم معده شود.

(ت) رایج‌ترین ضد اسید منیزیم هیدروکسید $Mg(OH)_2$ است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۴۶- کدام گزینه نادرست است؟

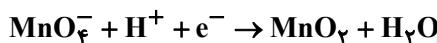
(۱) اغلب فلزها در واکنش اکسایش می‌یابند و الکترون از دست می‌دهند.

(۲) گونه کاهش یافته در یک واکنش دچار افزایش شاع می‌شود.

(۳) واکنش‌های اکسایش - کاهش را با قرار دادن الکترون در طرفین موادن می‌کنند.

(۴) با قرار دادن تیغه روی در محلول Cu^{2+} , با گذشت زمان جرم محلول افزایش می‌یابد.

۴۷- در واکنش زیر پس از موادن ضریب e^- چند است و به ازای تولید یک مول آب چند الکترون مبادله می‌شود؟



۱/۵ - ۴ (۴)

۳ - ۴ (۳)

۳ - ۳ (۲)

۱/۵ - ۳ (۱)

۴۸- چه تعداد از موارد زیر نادرست است؟

(آ) در فناوری ساخت باتری‌های جدید، کم‌چگال‌ترین فلز نقش مهمی دارد؛ زیرا کمترین E° را در میان فلزات دارد.

(ب) سلول سوختی بدون تولید بخار آب، انرژی سوخت را آزاد می‌کند.

(پ) در نیم سلول SHE، محلول شامل اسید قوی HCl با غلظت یک مولار از آن است.

(ت) در سلول سوختی کاتد همانند آند کاتالیزگرهایی دارد که به واکنش سرعت می‌بخشد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۴۹- کدام گزینه نادرست است؟

Konkur

(۱) خوردگی فرآیند ترد شدن و فرو ریختن فلزها بر اثر واکنش شیمیایی است.

(۲) برای محافظت از آهن در برابر خوردگی می‌توان از فلزی پایین آهن در سری الکتروشیمیایی استفاده کنیم.

(۳) در فرآیند آبکاری غلظت محلول الکتروولیت در پایان واکنش هیچ تغییری نمی‌کند.

(۴) فلز آلومینیم در مقابل اکسید شدن مقاوم است و برای مدت طولانی دست نخوردده باقی می‌ماند.

۵۰- در جریان انجام فرآیند هال اگر ۱۷۰ گرم از اکسید فلز مصرف شود، چند گرم از جرم آند کاسته می‌شود و چند لیتر گاز در شرایط STP

$$(Al = 27, O = 16, C = 12: g/mol^{-1})$$

۱۱۲L - ۶۰g (۴)

۵۶L - ۶۰g (۳)

۱۱۲L - ۳۰g (۲)

۵۶L - ۳۰g (۱)



$$\begin{cases} D_{gof} = \{x \mid x \in D_f, f(x) \in D_g\} \\ D_f = [-5, 5] \\ D_g = \{1, 0, -1, -3\} \end{cases}$$

$$\Rightarrow D_{gof} = \{x \mid -5 \leq x \leq 5, \sqrt{25-x^2} \in \{1, 0, -1, -3\}\}$$

$$\sqrt{25-x^2} = 0 \Rightarrow x = \pm 5$$

$$\sqrt{25-x^2} = 1 \Rightarrow x = \pm \sqrt{24}$$

$$\sqrt{25-x^2} = -1 \Rightarrow x = \pm \sqrt{24}$$

$$\sqrt{25-x^2} = -3 \Rightarrow x = \pm 4$$

بنابراین تابع gof شامل ۸ زوج مرتب است.

«۴» گزینه -۵

در نظر می‌گیریم $\sqrt[3]{x} = t$. در این صورت داریم:

$$\lim_{x \rightarrow 0^+} \frac{x - \sqrt[3]{x}}{x - \sqrt[3]{x}} = \lim_{t \rightarrow 0^+} \frac{t^3 - t}{t^3 - t} = 1$$

$$= \lim_{t \rightarrow 0^+} \frac{t^2(t^3 - 1)}{t^2(t^3 - 1)} = \lim_{t \rightarrow 0^+} \frac{t(t^3 - 1)}{t^3 - 1} = 0$$

«۴» گزینه -۶

$$\begin{aligned} & \lim_{x \rightarrow 1^+} \frac{\sqrt{x} - 1}{(x-1)^2(x^2 - 5x + 2)} \\ &= \lim_{x \rightarrow 1^+} \frac{\sqrt{x} - 1}{(x-1)(x-1)(x^2 - 5x + 2)} \\ &= \lim_{x \rightarrow 1^+} \frac{\sqrt{x} - 1}{(x-1)(\sqrt{x}-1)(\sqrt{x}+1)(x-1)(x^2 - 5x + 2)} \\ &= \lim_{x \rightarrow 1^+} \frac{1}{(\sqrt{x}+1)(x-1)(x^2 - 5x + 2)} \\ &= \lim_{x \rightarrow 1^+} \frac{1}{(2)(0^+)(-2)} = \frac{1}{0^-} = -\infty \end{aligned}$$

«۴» گزینه -۷

$$\begin{aligned} & \lim_{x \rightarrow 1} \frac{\sqrt[3]{x} - \sqrt[3]{x^2 + 6x - 3}}{(x-1)^2} \\ &= \lim_{x \rightarrow 1} \left(\frac{\sqrt[3]{x} - \sqrt[3]{x^2 + 6x - 3}}{(x-1)^2} \times \frac{\sqrt[3]{x^2 + 6x - 3} + \sqrt[3]{x^2 + 6x - 3}}{\sqrt[3]{x^2 + 6x - 3} + \sqrt[3]{x^2 + 6x - 3}} \right) \end{aligned}$$

ریاضی ۳

۱ - گزینه «۳»

واضح است که $f^{-1}(f^{-1}(\delta), \delta) \in f^{-1}(\delta)$ خواهد بود.

یعنی نقطه $(f^{-1}(\delta), \delta)$ در ضابطه f صدق می‌کند. به جای $f(x)$ عدد δ و به

جای x مقدار $f^{-1}(\delta)$ قرار می‌دهیم:

$$f(x) = f^{-1}(\delta) + x - 3 \Rightarrow \delta = f^{-1}(\delta) + f^{-1}(\delta) - 3$$

$$\Rightarrow f^{-1}(\delta) = 4$$

حال ضابطه تابع f را دوباره می‌نویسیم و $f(\delta)$ را محاسبه می‌کنیم:

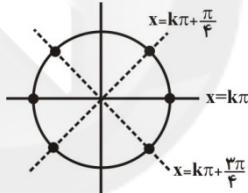
$$f(x) = 4 + x - 3 \Rightarrow f(x) = x + 1 \Rightarrow f(\delta) = 5 + 1 = 6$$

۲ - گزینه «۱»

$$\tan x = \sin 2x \Rightarrow \frac{\sin x}{\cos x} = 2 \sin x \cos x$$

$$\Rightarrow \frac{\sin x}{\cos x} - 2 \sin x \cos x = 0 \Rightarrow \sin x \left(\frac{1}{\cos x} - 2 \cos x \right) = 0$$

$$\Rightarrow \sin x \left(\frac{1 - 2 \cos^2 x}{\cos x} \right) = 0 \Rightarrow \begin{cases} \sin x = 0 \\ \cos x = \pm \frac{\sqrt{2}}{2} \end{cases}$$



موقعیت کمان‌های x را به طوری که

$\sin x = 0$ در دایرة مثلثاتی رسم

می‌کنیم. همان‌طور که در شکل ملاحظه می‌شود،

جواب‌های این معادله به صورت

$$x = k\pi + \frac{3\pi}{4}, x = k\pi + \frac{\pi}{4}, x = k\pi$$

هستند، پس با توجه به صورت سؤال و گزینه‌ها مجموعه مقادیر

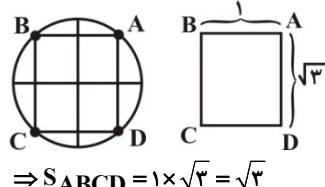
به صورت $\{0, 1, 3\}$ است.

۳ - گزینه «۴»

$$(4 \cos^2 x - 1)(2 \cos^2 x - 3) = 0$$

$$\Rightarrow \begin{cases} \cos^2 x = \frac{1}{4} \Rightarrow \cos x = \pm \frac{1}{2} \\ \cos^2 x = \frac{3}{2} \xrightarrow{>1} \text{غ.ق.ق.} \end{cases}$$

مطابق شکل زیر، چند ضلعی مورد نظر یک مستطیل به طول $\sqrt{3}$ و عرض ۱ است.



$$\Rightarrow S_{ABCD} = 1 \times \sqrt{3} = \sqrt{3}$$



(شایان سپاهانی نژاد)

گزینه «۱»: نادرست - پیوندهای هیدروژنی در دنا در زمان ویلکینز و فرانکلین شناخته نشده بودند.

گزینه «۲»: نادرست - پوشینه‌دار نه قادر پوشینه‌ها

گزینه «۳»: نادرست - موش‌های دارای نقص اینمنی توسط حتی باکتری‌های بدون کپسول نیز بیمار می‌شوند.

گزینه «۴»: درست - متن کتاب

(شایان سپاهانی نژاد)

گزینه «۲»: نادرست - زیرا بعد از ۴۰ دقیقه، نیمی از دنها، چگالی متوسط و نیمی دیگر چگالی سبک داشتند.

گزینه «۳»: نادرست - تنها در محیط کشت N_{15} ، باکتری‌ها چندین مرحله رشد داده می‌شوند.

گزینه «۴»: نادرست - نوارها در دو جایگاه بالای لوله و میانه لوله قرار می‌گیرند.

(محمد رضانیان)

میوگلوبین برخلاف هموگلوبین از یک زنجیره پیتیدی تشکیل شده است و ساختار نهایی آن، ساختار سوم است.

(سید پوریا طاهریان)

آمینواسیدها برای قرارگیری در ساختار پروتئین، باید توسط یک رانی ناقل به رناتن آورده شوند. هر آمینواسید اعم از ضروری و غیرضروری، رنای ناقل ویژه دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: تعداد هیدروژن و کربن در آمینواسیدها الزاماً برابر نیست و با توجه به گروه R متفاوت‌اند.

گزینه «۲»: توالی‌های ۳ نوکلوتیدی رنای پیک تعیین می‌کند که کدام آمینواسیدها باید در ساختار پلی‌پیتید قرار بگیرد. به این توالی رمزه (کُدون) گفته می‌شود. در یاخته نوع رمزه وجود دارد. با توجه به وجود ۲۰ نوع آمینواسید در پروتئین‌ها، بدیهی است که آمینواسیدهایی وجود دارند که بیش از یک کodon داشته باشند.

گزینه «۴»: اگرچه آمینواسیدها در طبیعت انواع گوناگونی دارند اما فقط ۲۰ نوع از آن‌ها در ساختار پروتئین‌ها به کار می‌روند که از این تعداد ۸ عدد جزو آمینواسیدهای ضروری (اساسی) محسوب می‌شوند.

(سید محمد سپاهی)

آنژیمهایی که در بدن انسان وجود دارند در دمای ۳۷ درجه، بهترین فعالیت را دارند نه این که تنها در این دما قادر به فعالیت باشند.

بررسی گزینه «۴»: اگر دمای محیط واکنش از دمای بهینه برای آنژیم پایین‌تر باشد، با افزایش دما و رساندن دما به نزدیکی دمای بهینه می‌توان آنژیم را دوباره فعال نمود.

(سید محمد سپاهی)

علاوه بر بازه‌ای آلی (بوراسیل در رنا به جای تیمین در دنا)، در نوع قند هم (ریبوز در رنا به جای دئوکسی‌ریبوز در دنا) میان رشته رمزگذار و رنای ساخته شده تفاوت وجود دارد.

بنابراین گزینه «۳» پاسخ سوال است.

$$\begin{aligned} &= \lim_{x \rightarrow 1} \frac{(2x)^2 - (\sqrt{x^2 + 6x - 3})^2}{(x-1)^2 (2x + \sqrt{x^2 + 6x - 3})} \\ &= \lim_{x \rightarrow 1} \frac{4(x-1)^2}{(x-1)^2 (2x + \sqrt{x^2 + 6x - 3})} \\ &= \frac{4}{2 + \sqrt{4}} = \frac{4}{4} = 1 / 2 \end{aligned}$$

۱۰- گزینه «۲»

$$-1 \leq x \leq 3 \Rightarrow -2 \leq 2x \leq 6$$

$$\Rightarrow D_f(x) = [-2, 6]$$

$$-2 \leq \frac{x}{2} \leq 6 \Rightarrow -4 \leq x \leq 12 \Rightarrow D_f\left(\frac{x}{2}\right) = [-4, 12]$$

$$D_f\left(\frac{x}{2} + 3\right) = [-4, 12]$$

۹- گزینه «۲»

ابتدا توجه کنید که تابع f در $x = 2$ از چپ پیوسته است، زیرا:

$$f(x) = (x^2 - x - 2)[x]$$

$$\Rightarrow \begin{cases} f(2) = 0 \\ \lim_{x \rightarrow 2^-} f(x) = \lim_{x \rightarrow 2^-} ((x^2 - x - 2)[x]) = 0 \times [2^-] = 0 \end{cases}$$

برای محاسبه مشتق چپ در $x = 2$ ، داریم:

$$f'_-(2) = \lim_{x \rightarrow 2^-} \frac{f(x) - f(2)}{x - 2} = \lim_{x \rightarrow 2^-} \frac{(x^2 - x - 2)[x] - 0}{x - 2}$$

$$= \lim_{x \rightarrow 2^-} \frac{(x+1)(x-2)[x]}{x-2} = \lim_{x \rightarrow 2^-} ((x+1)[x]) = (2+1)[2^-] = 3$$

۱۰- گزینه «۱»

مساحت هر مثلث متساوی‌الاضلاع به طول ضلع a برابر است با $S = \frac{\sqrt{3}}{4} a^2$

$$\Delta S = \frac{S_2 - S_1}{\Delta a} = \frac{\frac{\sqrt{3}}{4} (2/1)^2 - \frac{\sqrt{3}}{4} (2/1-2)^2}{2/1-2} = \frac{\frac{\sqrt{3}}{4} ((2/1)^2 - 2^2)}{0/1}$$

$$= \frac{\sqrt{3}}{4} \times \frac{(2/1-2)(2/1+2)}{0/1} = \frac{\sqrt{3}}{4} \times 4/1 = 1/025\sqrt{3}$$

۱۱- گزینه «۱»

(محمد رضانیان)

در رنا الزامی وجود ندارد که نسبت معناداری میان بازه‌ای آلی برقرار باشد.

رنا قادر، پیوند هیدروژنی در ساختار خود است (به جز tRNA).

گزینه چهار فقط مختص هر رشته دنا و رنای خطی است.

زیست‌شناسی ۳



(محمد شاکری)

در تنظیم منفی رونویسی، پروتئین مهار کننده به توالی اپراتور متصل گردد و مانع از رونویسی ژن‌های آنزیم‌های تجزیه کننده لاکتوز می‌شود و تاثیری بر روی رونویسی از ژن رمز کننده خودش ندارد.

۲۲- گزینه «۴»

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱» پس از ورود لاکتوز به درون باکتری با اتصال به مهار کننده سبب تغییر شکل آن شده و این پروتئین از توالی اپراتور جدا می‌شود و ژن‌ها به اصطلاح روشن می‌شود و با انجام رونویسی و ترجمه، غلظت آنزیم‌های تجزیه کننده لاکتوز افزایش می‌یابند.
 گزینه «۲»: در تنظیم مثبت رونویسی، در حضور مالتوز اتصال آن به پروتئین فعال کننده سبب پیوستن این پروتئین به جایگاه اتصالش شده و رونویسی شروع می‌شود و آنزیم رنا بسپاراز شروع به حرکت در طول ژن‌ها می‌کند.

گزینه «۳»: در عدم حضور گلکز و وجود مالتوز زیاد در محیط، باکتری از این قند برای تولید انرژی استفاده می‌کند، با مکانیسمی که در گزینه «۲» قبل توضیح دادیم در نهایت ژن‌های آنزیم‌های دخیل در تجزیه مالتوز رونویسی و این آنزیم‌ها تولید می‌شوند.

(فرهاد تندرو)

در تنظیم مثبت بیان ژن در پیش‌هسته‌ای‌ها نیز پروتئین‌هایی می‌توانند به اتصال رنا‌سپاراز به رامنداز کمک نمایند.

۲۳- گزینه «۳»

(مهدی برフォری معنی)

گزینه «۱»: مشاهدات متعدد نشان داده‌اند که این گزینه نادرست است.
 گزینه «۲»: ویژگی‌های یک جاندار می‌توانند تحت تأثیر عوامل محیطی هم باشند. مثل تیره شدن ریگ پوست در آفتا.

گزینه «۳»: ویژگی‌های ارشی جانداران را صفت می‌نامند یعنی ژن‌های مسئول تعیین صفات، از طریق کامه‌های والدین به ارث می‌رسند.
 گزینه «۴»: یک صفت می‌تواند بعد از بلوغ برای اولین بار آشکار شود مثل توانایی تولید یاخته جنسی در هر فرد.

(توهید بایانی)

با توجه به صورت سوال پدر می‌تواند سالم یا بیمار باشد (پسر الی بیماری را از مادر خود دریافت می‌کند).

۲۵- گزینه «۴»

ولی هر دو والد با هم نمی‌توانند بیمار باشند.

پدر می‌تواند سالم و مادر نیز سالم ناقل باشد (درستی ۱)

گزینه «۴»: وقتی پدر بیمار و مادر سالم ناقل است، می‌تواند اتفاق بیافتد.

درستی:

۲- پدر و مادر می‌توانند هر دو AB^+ باشند.

۳- اگر هر دو والد سالم باشند مادر باید حدّمًا ناقل باشد تا پسر هموفیل حاصل شود.

(فرهاد تندرو)

با توجه به نمودار صفحه ۴۵ کتاب درسی تعداد ژن‌نمودهای با ۴ دگره قرمز مشش و تعداد ژن‌نمودهای با یک دگره سفید (۵ دگره قرمز) سه می‌باشد.

۲۶- گزینه «۴»

در مورد گزینه «۱»: طبق شکل ۱ فصل ۲، کاملاً صحیح است.

در مورد گزینه «۴»: طبق شکل ۳ صفحه ۲۵ کتاب درسی حتی برای دو ژن مجاور هم، جهت انجام رونویسی می‌تواند متفاوت باشد.

۱۸- گزینه «۱»

(مهدی داد معنی) هر آمینواسید به tRNA ویژه خود متصل می‌گردد، اما چند نوع tRNA می‌توانند مربوط به یک آمینواسید باشند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

۲ یکی از تغییراتی که در یوکاریوت‌ها و پس از رونویسی متداول است، حذف بخش‌هایی از مولکول رنای پیک است. در بعضی ژن‌های توالی‌های معینی از رنای ساخته شده و حذف می‌شوند و سایر بخش‌ها به هم متصل می‌شوند و یک رنای پیک یکپارچه می‌سازند به این فرآیند پیرایش گفته می‌شود.

۳ tRNA ها در هر دو زیر واحد بزرگ و کوچک ریبوزوم قرار می‌گیرند.
 گزینه «۴»: در یاخته‌های جانوری (یوکاریوتی)، mRNA می‌تواند حاصل فعالیت آنزیم رنا بسپاراز ۲ یوکاریوتی یا رنا‌سپاراز‌های موجود در راکیزه باشد.

۱۹- گزینه «۳»

(مهدی برフォری معنی) توضیح گزینه‌های «۱» و «۴»: میانه‌ها حذف نمی‌شوند بلکه رونوشت آن‌ها حذف می‌شود.

گزینه «۲»: در رنای پیک اولیه میانه و بیانه‌ای وجود ندارد بلکه رونوشت آن‌ها وجود دارد.

گزینه «۳»: ساختار اول پروتئین‌ها همان توالی آمینواسیدهای است که توسط بیانه‌ها تعیین می‌شود. همین گزینه صحیح است.

۲۰- گزینه «۴»

همه موارد صحیح‌اند.

بررسی موارد:

(الف) مولکول‌های mRNA در یوکاریوت‌ها حاوی یک کدون آغاز و یک کدون پایان ترجمه می‌باشد.

(ب) tRNA وارد شده به رنانت، حامل یک آمینو اسید است.
 (پ) همه پیوندهای پیتیدی ضمن فرآیند ترجمه، در جایگاه A رنانت تشکیل می‌شوند.

(ت) همه کدون‌های آغاز، درون جایگاه P رنانت قرار می‌گیرند.

۲۱- گزینه «۳»

بررسی عبارات:

(الف) طبق شکل ۷ کتاب درسی، در فرآیند ترجمه آمینواسید آغازین و یا به طور کلی آمینو اسید موجود در انتهای رشته پلی‌پیتیدی در حال ساخت، از طریق گروه کربوکسیل خود با آمینو اسید بعدی پیوند پیتیدی برقرار می‌کند.

(ب) رناهای ناقل به جز در ناحیه پادرمزه‌ای، در همه انواع توالی‌های مشابهی دارند. (از جمله توالی محل اتصال آمینواسید)

(پ) این آنزیم با تشخیص توالی پادرمزه (نه توالی محل اتصال آمینواسید)، آمینواسید مناسب را به رنای ناقل متصل می‌کند.

(ت) با توجه به شکل ۸ کتاب درسی، در تاخورده‌گی اولیه رنای ناقل علاوه بر جایگاه اتصال به آمینواسید، نواحی دیگری نیز وجود دارند که قادر پیوند هیدروژنی هستند.



$$\begin{aligned} t_1 &= \frac{L_1}{S_1} = \frac{40}{4} = 10\text{s} \\ t_2 &= \frac{L_2}{S_2} = \frac{30}{3} = 10\text{s} \\ t_3 &= \frac{L_3}{S_3} = \frac{5}{1} = 5\text{s} \end{aligned} \quad \left. \begin{aligned} S_{av} &= \frac{L_1 + L_2 + L_3}{t_1 + t_2 + t_3} \\ S_{av} &= \frac{40 + 30 + 5}{10 + 10 + 5} = 3 \frac{\text{m}}{\text{s}} \end{aligned} \right\}$$

«۳۲- گزینه» ۲

(پوریا آبیتی)

فقط مورد «الف» نادرست است که توقف وقوع آمیزش بین دو گروه جمعیتی تنها در گونه‌ای دگرگاهی دیده می‌شود.

«۲۷- گزینه» ۲

فقط مورد «الف» نادرست است که توقف وقوع آمیزش بین دو گروه جمعیتی تنها در گونه‌ای دگرگاهی دیده می‌شود.

«۲۸- گزینه» ۳

(پیمان رسولی)

الف) در جهش واژگونی، جهت قرارگیری قسمتی از یک فام تن در جای خود معکوس می‌شود.

ب) در جهش حذف قسمتی از یک فام تن از بین می‌رود.

پ) در جهش جایگاهی قسمتی از یک فام تن به فام تن غیرهمتا جایجا می‌شود (نادرست).

ث) در جهش مضافع شدگی قسمتی از یک فام تن به فام تن همتا جایجا می‌شود (نادرست).

«۲۹- گزینه» ۴

(بررسی گزینه‌ها:

۱- جدایی تولیدمثیل باعث افزایش تفاوت جمعیت‌ها می‌شود ولی شارش ژن باعث کاهش این تفاوت خواهد شد.

۲) هر دو عامل جدایی تولیدمثیل و شارش ژن از عوامل تغییر دهنده گونه‌ها هستند.

۳) جدایی تولیدمثیل با افزایش تفاوت‌های میان جمعیت‌ها باعث تشکیل گونه‌های جدید می‌شود در حالی که شارش ژن توانایی تشکیل گونه‌های جدید را ندارد.

۴) شارش ژن اگر یک طرفه باشد، می‌تواند سبب کاهش تنوع در جمعیت مبدأ شود و در نتیجه توان بقای این جمعیت را کاهش دهد.

«۳۰- گزینه» ۴

(فرهاد تندرو)

اندام‌هایی را که طرح ساختاری آن‌ها یکسان است، با اینکه کار متفاوتی دارند،

اندام‌ها یا ساختارهای همتا می‌نامند، مانند دست انسان و باله دلفین.

فیزیک ۳**«۳۱- گزینه» ۳**

با استفاده از تعریف بردار جایه‌جایی داریم:

$$\Delta \vec{r}_1 = \vec{r}_2 - \vec{r}_1 \Rightarrow -\vec{\Delta r} = \vec{r}_1 - \vec{r}_2 \quad (1)$$

$$\Delta \vec{r}_2 = \vec{r}_3 - \vec{r}_2 \Rightarrow -\vec{\Delta r} = \vec{r}_2 - \vec{r}_3 \quad (2)$$

با جمع طرفین رابطه‌های (۱) و (۲)، داریم:

$$\vec{r}_3 - \vec{r}_1 = -2\vec{\Delta r}$$

 سرعت متوسط متحرک در بازه زمانی $t_3 = 10\text{s}$ $t_1 = 2\text{s}$ برابر است با:

$$\bar{v} = \frac{\vec{r}_3 - \vec{r}_1}{t_3 - t_1} = \frac{-2\vec{\Delta r}}{10 - 2} \Rightarrow \bar{v} = -\vec{\Delta r} \frac{m}{s} \Rightarrow |\bar{v}| = 3 \frac{m}{s}$$

«۳۴- گزینه» ۲

گزینه «۱» درست است، چون شبی خط مماس بر نمودار سرعت - زمان که بیان گر شتاب است، متغیر است.

گزینه «۲» نادرست است، چون در بازه زمانی 1s تا 5s سرعت منفی است و بنابراین در این بازه زمانی متحرک در خلاف جهت محور x بدون تغییر جهت حرکت کرده است.

دقت کنید متحرک در لحظه‌های 1s و 5s تغییر جهت داده است.

گزینه «۳» درست است، چون در بازه زمانی 3s تا 5s بزرگی سرعت در حال کاهش است یا توان گفت $\dot{v} < 0$ و $a > 0$ است، حرکت گندشونده می‌باشد.

گزینه «۴» درست است، چون از شروع حرکت تا لحظه 1s ، $v > 0$ و از لحظه 1s تا 3s ، $v < 0$ است. بنابراین متحرک ابتدا در جهت محور و سپس در خلاف جهت آن حرکت نموده است.

«۳۵- گزینه» ۲

چون هر دو از حال سکون و همزمان شروع به حرکت نموده‌اند، می‌توان نوشت:

$$v = at + v_0 \xrightarrow{v_0 = 0} \frac{v_1}{v_2} = \frac{a_1}{a_2} \Rightarrow 3 = \frac{a_1}{a_2} \Rightarrow a_1 = 3a_2$$

چون جایه‌جایی‌های هر دو یکسان است می‌توان از رابطه مستقل از زمان، یک رابطه مقایسه‌ای بین سرعت‌های دو متحرک در پایان مسیر نوشت:

$$\begin{aligned} v^2 - v_0^2 &= 2a\Delta x \xrightarrow{v_0 = 0, v_1 = 30\text{s}} \frac{v_2}{v_1} = \frac{a_2}{a_1} \\ \Rightarrow (\frac{v_2}{30})^2 &= \frac{1}{3} \Rightarrow v_2 = 10\sqrt{3} \frac{\text{m}}{\text{s}} \end{aligned}$$



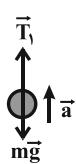
«۳۹- گزینه»

در حالت اول که آسانسور از حال سکون و به طرف بالا شروع به حرکت می‌کند، داریم:

$$\Delta x_1 = \frac{1}{2} a_1 t^2 + v_{01} t \Rightarrow ۱۶ = \frac{1}{2} a_1 \times ۴^2 + ۰ \Rightarrow a_1 = ۲ \frac{m}{s^2}$$

$$(F_{net})_1 = ma_1 \Rightarrow T_1 - mg = ma_1$$

$$\Rightarrow T_1 = m(10 + 2) \Rightarrow T_1 = ۱۲m \quad (N) \quad (۱)$$



در حالت دوم که آسانسور به سمت بالا می‌رود و حرکت کندشونده دارد، شتاب به طرف پایین است و داریم:

$$v_{02} = a_1 t + v_{01} = ۲ \times ۴ + ۰ \Rightarrow v_{02} = ۸ \frac{m}{s}$$

$$v_2^2 - v_{02}^2 = ۲a_2 \Delta x_2 \Rightarrow ۰ - ۸^2 = ۲a_2 \times ۸ \Rightarrow a_2 = -۴ \frac{m}{s^2}$$

$$(F_{net})_2 = ma_2 \Rightarrow T_2 - mg = ma_2$$

$$\Rightarrow T_2 = m(10 - 4) \Rightarrow T_2 = ۶m \quad (N) \quad (۲)$$



$$T_1 - T_2 = ۳۰ \Rightarrow ۱۲m - ۶m = ۳۰ \Rightarrow m = ۵kg$$

«۴۰- گزینه»

نومدار $P - t$ یک سهمی است و با توجه به تقارن سهمی، در $t = ۲s$ اندازه تکانه

$$P = \frac{1}{2} \frac{kg \cdot m}{s}$$

$$P = at^2 + bt + P_0 = at^2 + bt + ۱$$

$$\begin{cases} t_1 = ۱s \\ t_2 = ۲s \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} P_1 = ۰ \\ P_2 = ۱ \frac{kg \cdot m}{s} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} a + b + ۱ = ۰ \\ ۴a + ۲b + ۱ = ۱ \end{cases} \Rightarrow P = t^2 - ۲t + ۱$$

ثانیه سوم حرکت، بازه زمانی بین لحظه‌های $t = ۲s$ تا $t = ۳s$ است. بنابراین داریم:

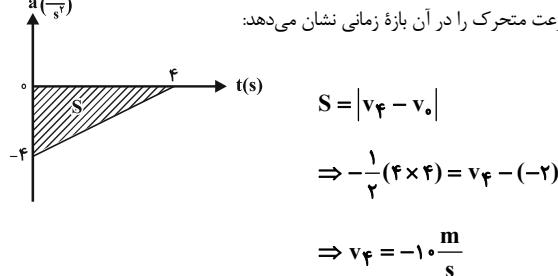
$$P = mv \Rightarrow \Delta P = m\Delta v \Rightarrow \Delta v = \frac{1}{m} \Delta P = ۲\Delta P$$

$$P = t^2 - ۲t + ۱ \Rightarrow \begin{cases} t = ۲s \\ t = ۳s \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} P = ۱ \frac{kg \cdot m}{s} \\ P = ۹ \frac{kg \cdot m}{s} \end{cases}$$

$$\Rightarrow \Delta v = ۲\Delta P = ۲(۹ - ۱) \Rightarrow \Delta v = ۱۶ \frac{m}{s}$$

«۴۱- گزینه»

اندازه مساحت محصور بین نومدار شتاب - زمان و محور زمان در هر بازه زمانی، اندازه تغییر سرعت متحرک را در آن بازه زمانی نشان می‌دهد:



مالحظه می‌شود که در مدت $۴s$ سرعت از $-۲ \frac{m}{s}$ رسیده است. بنابراین حرکت متحرک در این بازه زمانی همواره تندشونده است.

«۴۲- گزینه»

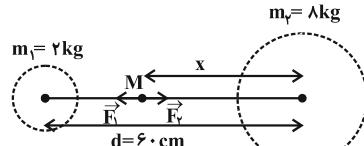
وقتی جسم در آستانه حرکت رو به پایین قرار دارد، نیروی اصطکاک ایستایی بیشینه به طرف بالا بر جسم وارد می‌شود و داریم:

$$\begin{aligned} f_{s,max} & \leftarrow F_N \quad (F_{net})_x = ۰ \Rightarrow F_N = F \quad (*) \\ F & \leftarrow F + f_{s,max} = W \\ & \Rightarrow F + \mu_s F_N = mg \\ & \Rightarrow F + \mu_s F = mg \Rightarrow F = \frac{mg}{1 + \mu_s} \\ & \Rightarrow F = \frac{۲ \times ۱۰}{۱ + ۰ / ۵} \Rightarrow F = \frac{۴۰}{۳} N \end{aligned}$$

«۴۳- گزینه»

با استفاده از قانون جهانی گرانش نیوتن، در نقطه‌ای در فاصله بین دو کره و روی خط مراکز آنها، نزدیک به کره با جرم کمتر، برایند نیروهای گرانشی وارد بر هر جسم دیگری از جمله جسمی با جرم M برابر با صفر است. بنابراین داریم:

$$\begin{aligned} F_1 = F_2 & \Rightarrow G \frac{m_1 M}{(r_0 - x)^2} = G \frac{m_2 M}{x^2} \Rightarrow \frac{۲}{(r_0 - x)^2} = \frac{۱}{x^2} \\ \Rightarrow \frac{x}{r_0 - x} & = ۲ \Rightarrow x = ۴0 cm \end{aligned}$$





$$\Rightarrow ۷ - ۷x = ۲x \Rightarrow x \approx ۰ / ۷۸$$

$$\Rightarrow \text{mol H}_2 = ۱ - x = ۰ / ۲۲ \text{ mol H}_2$$

«۴۵- گزینه ۲»

وارد «ب» و «ت» درست هستند.

بررسی موارد نادرست:

(آ) در شرایط یکسان این وضعیت برقرار است نه همیشه!

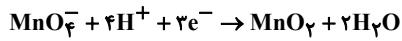
(پ) فرمول آسپیرین ($C_9H_8O_4$) است.

«۴۶- گزینه ۳»

نیم واکنش‌ها را با قرار دادن الکترون می‌توان موازن کرد نه واکنش‌ها را.

«۴۷- گزینه ۱»

واکنش موازن شده به صورت زیر است:



در این واکنش به ازای تولید هر ۲ مول آب ۳ مول الکترون مبادله می‌شود.

«۴۸- گزینه ۱»

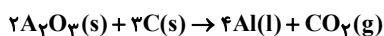
تنها مورد «ب» نادرست است. در سلول سوختی نیز بخار آب ایجاد می‌شود. مثلاً در سلول سوختی هیدروژن اکسیژن.

«۴۹- گزینه ۴»

فلز آلومینیوم در برابر خوردگی مقاوم است ولی اکسید می‌شود و با اکسیژن (لایه‌های سطحیش) واکنش می‌دهند.

«۵۰- گزینه ۱»

فرآیند هال به شکل زیر است:



$$?g C = ۱۷۰g Al_۲O_۳ \times \frac{۱\text{mol Al}_۲O_۳}{۱۰۲g Al_۲O_۳} \times \frac{۳\text{mol C}}{۱\text{mol Al}_۲O_۳} \times \frac{۱۷g C}{۱\text{mol C}}$$

$$= ۷g C$$

$$?LCO_۲ = ۷g C \times \frac{۱\text{mol C}}{۱۷g C} \times \frac{۱\text{mol CO}_۲}{۱\text{mol C}} \times \frac{۲۲ / ۴L}{۱\text{mol CO}_۲} = ۵۶L$$

شیمی ۳

«۴۱- گزینه ۴»

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در مولکول اسید چرب حداقل ۲ اتم اکسیژن (گروه ۱۶) حضور دارد.

(۲) مخلوط آب و صابون یک کلوبید است که تهذیش نمی‌شود.

(۳) مقایسه صحیح به صورت: محلول $K^{۲+} > Ca^{۲+}$ است.

«۴۲- گزینه ۳»

تنها مورد آخر درست است.

بررسی موارد نادرست:

- ماده ترشح شده خصلت اسیدی دارد و پوست را لیز نمی‌کند.

- برای کاهش میزان اسیدی (افزایش pH) خاک، به آن آهک (اکسید فلز گروه ۲) می‌افزایند.

- در هر دو محلول یون OH^- یافت می‌شود.

«۴۳- گزینه ۴»

ابتدا غلظت یون H^+ را در محلول HF محاسبه می‌کنیم:

$$[H^+] = \alpha \cdot M = \frac{۰/۱}{۱۰۰} \times ۰/۱ = ۱0^{-۴} \text{ mol.L}^{-۱}$$

در محلول HCl نیز غلظت H^+ با Cl^- برابر است. پس غلظت H^+ را در آن محلول نیز به دست می‌آوریم.

$$[H^+] = ۱0^{-pH} = ۱0^{-۴} \text{ mol.L}^{-۱}$$

«۴۴- گزینه ۳»

$$H_۲ + I_۲ \rightleftharpoons ۲HI \quad K = \frac{[HI]^۲}{[H_۲][I_۲]}$$

$$K = \frac{\left(\frac{۲x}{V}\right)^۲}{\left(\frac{۱-x}{V}\right)\left(\frac{۱-x}{V}\right)} = ۴۹ \Rightarrow \frac{۲x}{۱-x} = ۷$$