



آزمون ۱۱ شهریور ۱۴۰۱ اختصاصی دوازدهم

ریاضی

کاظم اجلالی - وحید انصاری - شاهین بروازی - محمدسجاد پیشوایی - مهدی حاجی نژادیان - سهیل حسن خان بور - عادل حسینی - سجاد داولطب - یاسین سپهر - پویان طهرانیان
سعید علم پور - مرتضی فهیمعلوی - محمد جواد محسنی - میلاد منصوری - سروش موئینی - امیر نژهت - جهانبخش نیکنام

زیست‌شناسی

عباس آرایش - پوربا برزن - محمدحسن بیگی - محمدسجاد ترکمان - علی جوهري - علی رفیعی - محمدمبین رمضانی - امیرمحمد رمضانی علوی
علیرضا رهبر - حمیدرضا زارعی - سحر زرافشان - کیارش ساداترفیعی - علیرضا سنگین آبادی - سعید شرفی - شهریار صالحی - امیرضا صدریکتا - امیر علی صمدی بور - محمدحسن مؤمنزاده

فیزیک

زهره آقامحمدی - سعید اردم - عبدالرضا امینی نسب - امیرحسین برادران - محمدعلی راست پیمان - مرتضی رحمانزاده - علیرضا سلیمانی - سعید شرق - عبدالله فقهزاده - مسعود قره خانی
بهادر کامران - مصطفی کیانی - علیرضا گونه - غلامرضا محبی - سیدعلی میرنوری - شادمان ویسی

شیمی

جعفر پازوکی - محمدرضا پورجاوید - علی جدی - مرتضی حسن زاده - حمید ذبحی - یاسر راش - حسن رحمتی کوکنده - مهدی رحیمی - مرتضی رضایی زاده - روزبه رضوانی - سیدرضا رضوی
محمدرضا زهره‌وند - رضا سلیمانی - جهان شاهی بیگنگانی - علیرضا شیخ‌الاسلامی پول - مسعود طبرسا - امیرحسین طبی - محمد عظیمیان زواره

زمین‌شناسی

تبديل به تست سؤال‌های امتحانی: مهدی جباری

مسئولان درس، گزینش‌گران و ویراستاران

نام درس	گزینشگر	مسئول درس	ویراستار	مسئندسازی
ریاضی	علی مرشد	علی مرشد	ایمان چینی فروشنان	سرژ یقیازاریان تبریزی
زیست‌شناسی	محمد‌مهدی روزبه‌نی	امیرحسین بهروزی فرد	کیارش سادات‌رفیعی	مهرسادات هاشمی
فیزیک	امیرحسین برادران	امیرحسین برادران	محمد‌جواد سورچی	محمد‌رضا اصفهانی
شیمی	ساجد شیری طرزم	ساجد شیری طرزم	حسن رحمتی کوکنده	سمیه اسکندری
زمین‌شناسی	مهدی جباری	مهدی جباری	علیرضا خورشیدی	محیا عباسی

گروه فنی و تولید

مدیر گروه	اختصاصی: زهراء‌السادات غیاثی
مسئول دفترچه آزمون	اختصاصی: آرین فلاحت‌اسدی
حروف‌نگاری و صفحه‌آرایی	سیده صدیقه میرغیاثی
مستندسازی و مطابقت مصوبات	مسئول دفترچه اختصاصی: مهنس‌سادات هاشمی
ناظر چاپ	حمدی محمدی

گروه آزمون

بنیاد علمی آموزشی قلم‌چی (وقف عام)

آدرس دفتر مرکزی: خیابان انقلاب- بین صبا و فلسطین- پلاک ۹۲۳- تلفن چهار رقمی: ۰۶۴۶۳-۲۱

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

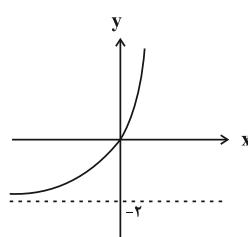


دفترچه اول- (پایه یازدهم)

نوع پاسخ‌گویی	جمع کل	تعداد سؤال	شماره سؤال‌ها	زمان پاسخ‌گویی (دقیقه)
اجباری	۶۰	۱۰	۱-۱۰	۱۵
	۶۰	۲۰	۱۱-۳۰	۱۵
	۶۰	۱۰	۳۱-۴۰	۱۵
	۶۰	۱۰	۴۱-۵۰	۱۰
	۶۰	۱۰	۵۱-۶۰	۱۰
	۶۵	—		۶۵ دقیقه

نحوه پاسخ‌گویی: اجباری

ریاضی ۲- توابع نمایی و لگاریتمی + حد و پیوستگی: صفحه‌های ۱۰۵ تا ۱۴۲



۹۱ (۴)

۱- مجموع جواب‌های معادله $\log_3^{(x-1)} - 2\log_3^{(x^3-x^2)} + 8 = 0$ کدام است؟

۸۵ (۳) ۱۲ (۲) ۶ (۱)

۲- نمودار تابع $f(x) = a^{x+a} + b$ در شکل مقابل رسم شده است.۲ (۲) $\frac{1}{2}$ (۱) $2\sqrt{2}$ (۳)

۴ (۴)

۳- اگر $\log_{12}^{3x} = k$ ، مقدار k بر حسب a کدام است؟ $\frac{\Delta(k+4)}{2k}$ (۳) $\frac{\Delta(k-4)}{k+4}$ (۲) $\frac{\Delta(k+4)}{k-4}$ (۱)۴- دامنه تابع $y = \frac{\sqrt{\log_3^x - \log_2^x}}{2^x - 2}$ شامل چند عدد صحیح است؟

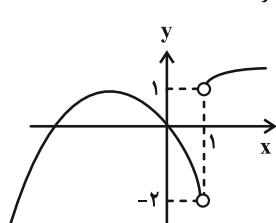
۳ (۴) ۱ (۲) صفر (۱)

۵- کدام تساوی درست نیست؟

$$\log_{(1+6\sqrt{2})^2}^{(3+\sqrt{2})^4} = 1 \quad (۴) \quad \log_3^3 \sqrt[3]{3^2} = \frac{1}{3} \quad (۳) \quad \log_5^{(\sqrt{125})^3} = 4/5 \quad (۲) \quad \log_7^{(\sqrt[3]{7})^2} = \frac{2}{3} \quad (۱)$$

۶- اگر $x = a$ ریشه معادله $\log_4 x^2 + \log_2(-x-2) = 2$ باشد، حاصل $\log_{125}(-1-a)$ کدام است؟ $\frac{3}{2}$ (۴) $\frac{1}{3}$ (۳) $\frac{1}{6}$ (۲) $\frac{1}{2}$ (۱)۷- حاصل $\lim_{x \rightarrow 0} \frac{|1-\cos x|}{x^2}$ کدام است؟ (۱)، نماد جزء صحیح است.۲ (۳) $\frac{1}{2}$ (۲) صفر (۱)

۸- وجود ندارد. (۴)

۸- نمودار تابع $f(x) = \begin{cases} ax - x^2 & ; \quad x < 1 \\ \sqrt{x+b} - 1 & ; \quad x > 1 \end{cases}$ در شکل زیر رسم شده است. مقدار $f(-2)$ کدام است؟ $2\sqrt{2}$ (۲) 2 (۴) -2 (۱) 4 (۳)۹- مقدار a کدام باشد تا تابع $f(x) = \begin{cases} a & ; \quad x=1 \\ \frac{2-|3-x|}{1-x^2} & ; \quad x \neq 1 \end{cases}$ در $x=1$ پیوسته باشد؟ $\frac{1}{2}$ (۳) 1 (۲) $-\frac{1}{2}$ (۱)۱۰- اگر تابع $f(x) = ([x]-a)[2x]$ در $x=2$ پیوسته باشد، حاصل $\lim_{x \rightarrow a^-} f(x)$ کدام است؟ (۱)، نماد جزء صحیح است. -9 (۴) -5 (۳) 5 (۲) -36 (۱)



نحوه پاسخ‌گویی: اجمالی

زیست‌شناسی ۲- تولید مثل: صفحه‌های ۹۷ تا ۱۱۸

۱۱- به طور طبیعی در یک لوله اسپرم‌ساز، یاخته‌هایی که همگی

- (۱) به طور کامل اطراف همه یاخته‌های زاینده را احاطه کردند - وظیفه‌ای مشابه با درشت خوارها دارند.
- (۲) توانایی تولید زامباخته اولیه را دارند - همواره دارای دو جفت سانتیول در درون خود می‌باشند.
- (۳) دارای دو مجموعه کروموزومی می‌باشند - توانایی انجام تقسیم میوز را دارند.
- (۴) دارای یک مجموعه کروموزومی هستند - واحد ژن سازنده پرورین هستند.

۱۲- کدام یک از گزینه‌های زیر، در ارتباط با بیضه و اندام‌های ضمیمه دستگاه تولید مثل یک مرد بالغ و سالم صحیح است؟

- (۱) همه اسپرم‌های تولید شده در بیضه توسط لوله‌ای به اپیدیدیم وارد می‌شوند تا در آنجا توانایی حرکت را کسب کنند.
- (۲) نوعی از ترشحات سازنده مایع منی که حاوی قندی شش کربنه است، توسط دو غده وزیکول سینیال مستقیماً به میزراه وارد می‌شود.
- (۳) لوله‌های اسپرم‌ساز بیضه توسط تیغه‌های متصل به جدار خارجی بیضه، به صورت بخش‌های هرمی شکلی از هم جدا شده‌اند.
- (۴) مایع مترشحه از غدد پروستات می‌تواند pH مسیر عبور اسپرم‌ها و امکان رسیدن این یاخته‌ها به اووسیت ثانویه را افزایش دهد.

۱۳- درباره هر در بدن زنی بالغ و سالم، می‌توان بیان داشت که قطعاً

- (۱) اووسیت اولیه - در یکی از دوره‌های جنسی ادامه دادن مراحل تقسیم میوز ۱ را از سر می‌گیرد.
- (۲) اووسیت ثانویه - با تکمیل تقسیم میوز، در مرحله‌ای از آن، می‌توان دو مجموعه کروموزومی تک‌کروماتیدی را در یاخته مشاهده کرد.
- (۳) جسم قطبی اول - توانایی انجام لاقح با اسپرم و تولید یک توده یاخته‌ای را در درون لوله رحمی ندارد.
- (۴) تخمک - پس از آزاد شدن محنتیات ریزکیسه‌های حاوی مواد سازنده جدار لاقحی به لایه ژله‌ای، به وجود می‌آید.

۱۴- چند مرد درباره هر توده پریاخته‌ای حاصل از لاقح که در لوله رحمی قابل مشاهده است، صحیح نمی‌باشد؟

- الف) به طور قطعی، اندازه‌ای برابر با تخمک سازنده خود دارد.
- ب) حاصل همانندسازی‌های متعدد ماده و راثتی موجود در هسته یاخته تخم می‌باشد.
- ج) یاخته اسپرم برای ایجاد این توده، به طور حتم لاقح را خارج از غدد مؤنث آغاز می‌کند.
- د) پس از رسیدن به رحم توالی شده و حاوی یاخته‌هایی می‌شود که در هنگام جایگزینی آنژیم ترشح می‌کنند.

۱) ۴ ۲) ۳ ۳) ۴ ۴)

۱۵- کدام گزینه، در ارتباط با خانمی که دارای قدرت باروری است، به درستی بیان شده است؟

- (۱) در انتهای چرخه جنسی، به علت بازخورد منفی هورمون‌های جنسی، ترشح مجدد FSH و LH از تخدمان آغاز می‌شود.
- (۲) هر افزایشی در مقدار ترشح هورمون استروژن، باعث تغییر در میزان بروان رانی برخی از یاخته‌های واقع در مرکز تنظیم دمای بدن می‌شود.
- (۳) بعد از پایان ریزش دیواره رحم، مقادیر کم هورمون‌های جنسی به طور غیر مستقیم سبب آغاز رشد و بالغ شدن انبانکی جدید می‌شود.
- (۴) در نیمه اول چرخه تخدمانی برخلاف نیمه دوم، ترشح استروژن تحت تأثیر هورمون‌های مترشحه از هیبوفیز پیشین قرار دارد.

۱۶- کدام یک از گزینه‌های زیر در ارتباط با هورمون ایجادکننده در زایمان طبیعی، صحیح می‌باشد؟

- (۱) می‌تواند تحت تأثیر هورمون‌های آزادکننده و مهارکننده قرار گیرد.
- (۲) نوعی از یاخته‌های ماهیچه‌ای دارای واحدهای سارکومر در سیتوپلاسم را منقبض می‌کند.
- (۳) می‌تواند در خروج مواد تولید شده توسط یاخته هدف هورمون پرولاکتین نقش داشته باشد.
- (۴) افزایش اثرات آن در بدن، قطعاً ترشح این هورمون توسط یاخته‌های عصبی را کاهش می‌دهد.

۱۷- به ترتیب از راست به چپ، چه تعداد از موارد زیر پیش از شروع ضربان قلب جنین و چه تعداد، پس از آن رخ می‌دهند؟

- الف) شکل‌گیری لایه‌های زاینده جنین
- ب) شروع ترشح هورمون HCG از جسم زرد
- ج) شکل مشخص گرفتن اندامها

۱) ۳ ۲) ۱-۱ ۳) ۱-۲ ۴) ۲-۱

۱۸- کدام گزینه درباره بخش‌های مشخص شده در شکل مقابل، صحیح نمی‌ست؟

- (۱) بخش «۱» معادل قسمتی از بدن انسان است که توانایی ساخت اسپرم‌هایی بدون توانایی حرکت را دارد.

- (۲) اندامی از بدن انسان که به طور معمول در یک لحظه، توانایی بیرون راندن یاخته‌های جنسی از خود را دارد، معادل بخش «۲» است.

- (۳) بخش «۳» معادل اندامی در انسان است که در بازه‌هایی زمانی مختلف، ضخامت یکسانی در دیواره خود ندارد.

- (۴) یاخته‌های جنسی ساخته شده در بخش «۱» می‌تواند با یاخته‌های آزاد شده از بخش «۲» لاقح یابد.

۱۹- کدام یک از گزینه‌های زیر در ارتباط با هریک از جانوارانی که میزان اندوخته غذایی تخمک آن‌ها اندک می‌باشد، صحیح است؟

- (۱) برای افزایش احتمال لاقح، والدین تعداد زیادی گامت را همزمان وارد آب می‌کنند.

- (۲) جانور تازه متولد شده می‌تواند از ماده ژله‌ای که اطراف تخمک قرار دارد تنفسی کند.

- (۳) سازوکارهایی برای محافظت جنین از عوامل تهدید کننده زندگی وجود دارد.

- (۴) ذخیره غذایی تخمک آنقدر نیست که جنین بتواند برای رشد از آن استفاده کند.





۲۰- هر یک از جانورانی که در دستگاه تولید مثل خود، اندام‌های تخصصی بافتی داشته و لقاح را در بدن یکی از دو جنس انجام می‌دهند، چه مشخصه‌ای دارند؟

(۱) اسپرم‌ها را برای لقاح، به درون بخشی از بدن فرد سازنده تخمک منتقل می‌کنند.

(۲) به کمک دستگاه گردش مواد، به تبادل و جابه‌جایی گازهای تنفسی می‌پردازند.

(۳) دارای گیرندهایی هستند که اثر محرك را دریافت و آن را به پیام عصبی تبدیل می‌کنند.

(۴) دارای گوبچه‌های قرمزی هستند که هسته و بیشتر اندام‌های خود را از دست داده‌اند.

۲۱- با توجه به مراحل تخمک‌زایی در یک فرد بالغ، کدام عبارت درباره هر یاخته‌ای که در مرحله پروفاز میوز ۱ قرار دارد، درست است؟

(۱) توسط تعدادی یاخته پیکری احاطه شده است. (۲) در ابتدای یک چرخه جنسی به وجود آمده است.

(۳) مرحله دوم تقسیم میوز خود را خارج از تخمدان انجام می‌دهد. (۴) تحت تأثیر هورمون‌های جنسی، به مرحله بلوغ نزدیک می‌شود.

۲۲- در رابطه با وقایع پس از لقاح در بدن انسان قبل از رخ می‌دهد.

(۱) ترشح هورمون HCG - شروع تشکیل پرده‌های محافظت‌کننده از جنین

(۲) پاره شدن جدار لقاحی - تخریب جدار رحم بر اثر آنزیم‌ها

(۳) جایگزینی مورو لا - تشکیل لایه‌های زاینده جنینی

(۴) شروع تقسیمات یاخته تخم - تشکیل جدار لقاحی

۲۳- با توجه به مراحل تولید زامه (اسپرم) در یک فرد بالغ، کدام عبارت صحیح است؟

(۱) همه یاخته‌هایی که دولاد (دیپلوفیت) هستند، از هم جدا شوند و تقسیم کاستمان (میوز) انجام می‌دهند.

(۲) همه یاخته‌هایی که فامتن (کروموزوم) غیرمضاعف دارند، توسط تقسیم کاستمان (میوز) به وجود آمده‌اند.

(۳) همه یاخته‌هایی که تکلا (هاپلوفیت) هستند، همواره هسته فشرده‌ای دارند و توسط یاخته‌های ویژه‌ای تغذیه می‌شوند.

(۴) همه یاخته‌هایی که فامتن (کروموزوم) مضاعف دارند، محتوی هسته‌ای غیرفرشده‌اند و به یاخته‌های دیگر متصل هستند.

۲۴- چند مورد، در ارتباط با یک خانم باردار صحیح است؟

(الف) در طی تمایز یاخته‌های توده درونی، جفت به وجود می‌آید.

(ب) با شروع تمایز جفت، اندام‌های اصلی جنین شروع به تشکیل شدن می‌کنند.

(ج) با شروع ترشح آنزیم‌های لایه تروفوبلاست، زوائد انگشتی شکل تشکیل می‌شود.

(د) با اتصال بلاستوسیست به یاخته‌های جدار رحم، نتیجه تست سنجش HCG مثبت می‌گردد.

۲۵- کدام گزینه، برای تکمیل عبارت زیر نامناسب است؟

«به طور معمول از پنجمین روز شروع دوره جنسی در یک فرد تا زمانی که یاخته‌های انبانک (فولیکول) در حال رشد، نوعی هورمون ترشح می‌کنند»

(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

۲۶- در مسیر اسپرم زایی یک مرد بالغ به دتابل تقسیم اسپرماتوسیت اولیه، در مرحله‌ای گروهی از یاخته‌ها به طور کامل از هم جدا می‌شوند. چند مورد درباره این یاخته‌ها قطعاً صحیح است؟

- تمایز این یاخته‌ها تحت کنترل نوعی هورمون هیبووفیزی می‌باشد.

- دارای کروموزوم‌هایی با دو نیمه مشابه هم در هسته‌اند.

- در بی‌فرشده شدن هسته، مقدار زیادی از سیتوپلاسم خود را از دست می‌دهند.

- در صورت لقاح، نیمی از همه ژن‌های این فرد به نسل بعد منتقل می‌شود.

۲۷- در فرآیند تولید مثل جانوران تک جنسی، زمانی که تولید زاده جدید صورت بگیرد، قطعاً

(۱) بدون لقاح یاخته جنسی نر و ماده - زاده ایجاد شده، کاملاً شبیه والد ماده می‌باشد.

(۲) در پی ورود گامت نر به دستگاه تولید مثل ماده - جنین تا زمان تولد در بدن والد ماده حضور دارد.

(۳) به دنبال تولید تخمک واجد مواد مغذی - تأمین مواد غذایی لازم برای رشد جنین، تا مدت زمانی بر عهده جنس ماده است.

(۴) در پی آزاد شدن تعداد زیادی گامت به درون آب - دیواره‌های ژله‌ای جنین را از عوامل نامساعد محیطی حفظ می‌کنند.

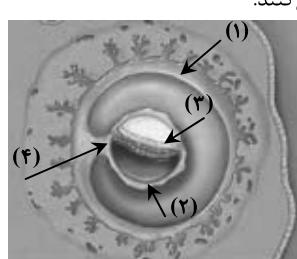
۲۸- با توجه به شکل مقابل، کدام عبارت صحیح است؟

(۱) بخش ۲ برخلاف بخش ۳، در آینده در تشکیل جفت و بند ناف نقش دارد.

(۲) بخش ۳ برخلاف بخش ۴، در آینده همه بافت‌های مختلف جنین را می‌سازد.

(۳) بخش ۱ همانند بخش ۲، در آینده همواره باعث تداوم فعالیت جسم زرد می‌شود.

(۴) بخش ۴ همانند بخش ۱، در آینده بر قطر هر دو نوع رگ خونی آن افزوده می‌شود.



دانش آموزان گرامی آزمون‌های تابستان در قالب سه دفترچه جداگانه پایانه نهم و دوازدهم ارائه می‌گردد. در کارنامه هم سه تراز مجازی پایانه نهم و دوازدهم به شما داده می‌شود. به این طریق مطالعه و عملکرد خود در سه پایه را، به طور دقیق و مجزا در تابستان بررسی می‌کنید و اگر از مطالعه و نتیجه یک پایه راضی نبودید، نتایج آن، کارنامه و عملکرد پایه دیگر را تحت شعاع قرار نماید.



- کدام مورد، درباره همه جانورانی صادق است که زاده‌هایشان را به کمک خود شیری خود تعذیه می‌کنند؟

(۱) گوارش میکروبی در آن‌ها پس از گوارش آنزیمی صورت می‌گیرد.

(۲) در شرایطی، بازجذب آب از مثانه آن‌ها به خون افزایش پیدا می‌کند.

(۳) فشار خون ریوی در آن‌ها، کمتر از فشار خون گردش عمومی بدن است.

(۴) در شرایط بارداری، سرخرگ‌های بند ناف، خون جنبی آن‌ها را به حفت منتقل می‌کند.

- در انسان، هر غده برون‌ریز موثر در ساخت مایع منی که قطعاً.....

(۱) در تعذیه اسپرم‌ها موثر است- در اطراف میزراه قرار گرفته است.

(۲) مواد قلیایی ترشح می‌کند- ترشحات خود را به ابتدای میزراه وارد می‌نمایند.

(۳) ترشحات خود را به مجرای لوله‌مانند وارد می‌کند- مواد قلیایی ترشح می‌کند.

(۴) قبل از پروستات ترشحات خود را به اسپرم‌ها می‌افزاید- در فعالیت اسپرم‌ها موثر است.

نحوه پاسخ‌گویی: اجرایی

فیزیک ۲- مغناطیس و الایکترومغناطیسی: صفحه‌های ۶۵ تا ۸۵

-۳۱ در شکل زیر و در یک میدان مغناطیسی خارجی قوی یکنواخت، نحوه قرار گرفتن دو قطبی‌های مغناطیسی دو ماده A و C نشان داده شده است. با توجه به نحوه قرارگیری دو قطبی‌ها، ماده A، و ماده C است.

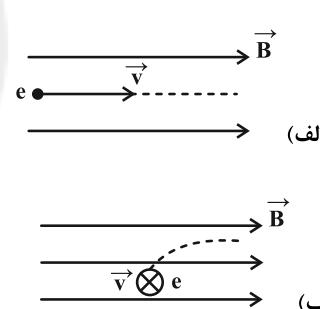
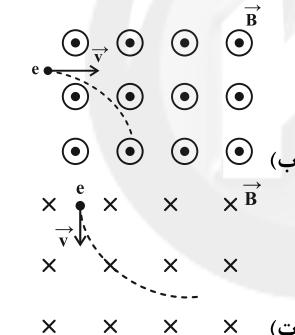
(۱) فرومغناطیسی - فرومغناطیسی یا پارامغناطیسی

(۲) دیامغناطیسی - فرومغناطیسی یا پارامغناطیسی

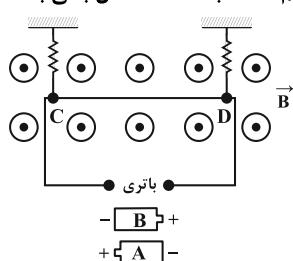
(۳) دیامغناطیسی - پارامغناطیسی یا فرومغناطیسی

(۴) پارامغناطیسی - دیامغناطیسی

-۳۲ در چه تعداد از شکل‌های زیر، مسیر حرکت الکترونی که با سرعت اولیه \vec{v} وارد یک میدان مغناطیسی یکنواخت شده است، درست رسم گردیده است؟ (فرض کنید هیچ نیروی دیگری بر الکترون وارد نمی‌شود).



-۳۳ در شکل زیر، سیم CD به طول 20cm ، مقاومت 1Ω و جرم 4g عمود بر خط‌های میدان مغناطیسی یکنواخت و برون‌سویی با اندازه $B = 0.5\text{T}$ قرار گرفته است. کدام باتری و با چه اختلاف پتانسیلی بر حسب وُلت در مدار قرار گیرد تا سیم CD به حالت تعادل باقی بماند



$$\text{و بر نیروستنجها نیرویی وارد نشود? } (g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}})$$

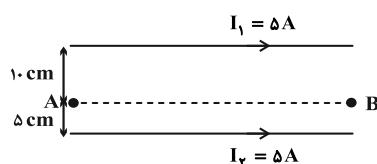
(۱) باتری B، $0/0.4$

(۲) باتری A، $0/0.4$

(۳) باتری A، $4/0.4$

(۴) باتری B، $4/0.4$

-۳۴ مطابق شکل زیر، اگر در فضای بین دو سیم بلند، راست و حامل جریان الکتریکی، الکترونی با تندي مشخص و به طور افقی از نقطه A به سمت نقطه B پرتاب شود، به کدام سمت منحرف خواهد شد؟ (از اثر نیروهای دیگر صرف نظر شود).



(۱) به سمت بالا

(۲) به سمت پایین

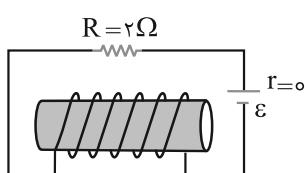
(۳) ابتدا به سمت بالا، سپس به سمت پایین

(۴) ابتدا به سمت پایین، سپس به سمت بالا

دانش آموزان گرامی آزمون‌های تابستان در قالب سه دفترچه جداگانه نیازدهم، دهم و دوازدهم می‌شود. به این طریق مطالعه و عملکرد خود در سه پایه را، به طور دقیق و مجزا در تابستان بررسی می‌کنید و اگر از مطالعه و نتیجه یک پایه



-۳۵- در شکل زیر توان مصرفی مقاومت R برابر ۸ وات است. اگر سیم‌لوله در هر متر 30 دور حلقه داشته باشد، میدان مغناطیسی



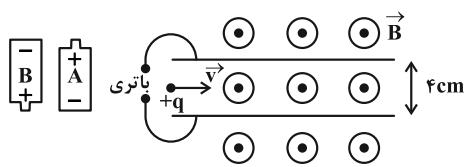
$$\text{داخل سیم‌لوله و روی محور آن چند تسل است? } (\mu_0 = 4\pi \times 10^{-7} \frac{\text{T.m}}{\text{A}})$$

$$2 / 4\pi \times 10^{-5} \quad (2)$$

$$2 / 4\pi \times 10^{+5} \quad (1)$$

$$9 / 6\pi \times 10^{+5} \quad (3)$$

-۳۶- در شکل زیر، کدام باتری و با چه ولتاژی بر حسب ولت را در مدار قرار دهیم، تا وقتی ذرهای با بار مثبت، جرم ناچیز و تندا $10^3 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ عمود بر خطوط میدان مغناطیسی یکنواخت و برونو سویی به بزرگی 4000 G وارد می‌شود، بدون انحراف از مسیر به حرکت خود ادامه دهد؟ (از انر نیروی گرانش صرف نظر کنید).



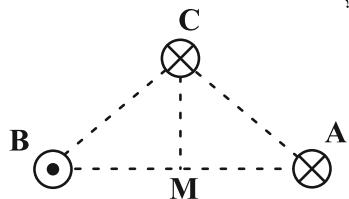
$$1/6, \text{A} \quad (1)$$

$$16, \text{B} \quad (2)$$

$$1/6, \text{B} \quad (3)$$

$$16, \text{A} \quad (4)$$

-۳۷- مطابق شکل زیر، سه سیم بلند حامل جریان‌های مساوی در سه رأس مثلثی متساوی‌الساقین قرار دارند. جهت تقریبی بردار برایند میدان مغناطیسی ناشی از این سه سیم در نقطه M واقع در وسط خط واصل دو سیم A و B کدام است؟



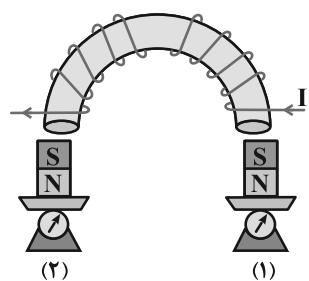
$$\swarrow \quad (1)$$

$$\uparrow \quad (2)$$

$$\nwarrow \quad (3)$$

$$\nearrow \quad (4)$$

-۳۸- با توجه به شکل زیر دو آهنربای میله‌ای روی دو ترازو قرار گرفته و به دور یک میله آهنی نعلی شکل سیم روکش داری پیچیده شده است. اگر جریانی مطابق شکل در سیم برقرار شود، عددی که ترازوهای (۱) و (۲) نشان می‌دهند به ترتیب از راست به چپ چگونه تغییر می‌کند؟



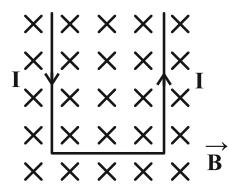
(۱) کاهش می‌یابد.- کاهش می‌یابد.

(۲) کاهش می‌یابد.- افزایش می‌یابد.

(۳) افزایش می‌یابد.- افزایش می‌یابد.

(۴) افزایش می‌یابد.- کاهش می‌یابد.

-۳۹- مطابق شکل زیر، یک میله رسانای U شکل سیم و صلب (غیرقابل انعطاف) که جریان ثابت I از آن می‌گذرد، در میدان مغناطیسی یکنواخت درون سویی قرار دارد. در این صورت میله U شکل:



(۱) بر روی صفحه کاغذ به سمت پایین حرکت می‌کند.

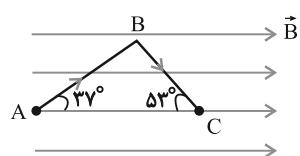
(۲) بر روی صفحه کاغذ به سمت بالا حرکت می‌کند.

(۳) عمود بر صفحه کاغذ و به سمت بیرون پرتاب می‌شود.

(۴) عمود بر صفحه کاغذ و به سمت داخل پرتاب می‌شود.

-۴۰- مطابق شکل زیر، قطعه سیم ABC حامل جریان $I = 2A$ در جهت نشان داده شده است و درون میدان مغناطیسی یکنواخت قرار دارد. اگر $AB = 4\text{cm}$ و $BC = 3\text{cm}$ باشد، بزرگی و جهت نیروی مغناطیسی وارد بر قطعه سیم مطابق با کدام گزینه است؟

$$(\sin 37^\circ = 0.6)$$



$$(1) 8.4 \times 10^{-2} \text{ N} / 3 \text{ و عمود بر صفحه کاغذ و به طرف داخل صفحه}$$

$$(2) 8.4 \times 10^{-2} \text{ N} / 3 \text{ و عمود بر صفحه کاغذ و به طرف بیرون صفحه}$$

$$(3) 8.4 \times 10^{-2} \text{ N} / 3 \text{ و به طرف راست}$$

$$(4) صفر$$



نحوه پاسخ‌گویی: اجرایی

شیوه ۲- دربی غذای سالم: صفحه‌های ۷۵ تا ۹۶

۴۱- کدام گزینه نادرست است؟

(۱) آهنگ واکنش، معیاری برای زمان ماندگاری مواد است و نشان می‌دهد هر تغییر شیمیایی در چه گستره‌ای از زمان رخ می‌دهد.

(۲) انفجار، یک واکنش شیمیایی بسیار سریع است که در آن مقدار کمی ماده منفجرشونده به حالت جامد، مایع یا گاز، حجم زیادی از گازهای داغ تولید می‌کند.

(۳) اشیای آهنی در هوای مطروب به کندي زنگ زده و زنگار تولید شده در این واکنش، ترد و شکننده است و فرو می‌ريزد.

(۴) برای تغییر سرعت انجام واکنش‌ها، می‌توان عواملی مانند دما و غلظت را تغییر داد.

۴۲- چند مورد از تغییرهای زیر باعث افزایش سرعت واکنش فلو منیزیم با محلول نیتریک اسید خواهند شد؟

* استفاده از نوار منیزیم به جای یک قطعه منیزیم

* ریختن مقداری آب به داخل ظرف واکنش

* افزودن مقداری نیتریک اسید به محلول واکنش

(۱) ۳۲ (۲) ۲۴ (۳) ۴ (۴) ۱

۴۳- گازهای نیتروژن و اکسیژن در دمای بالای 1000°C درون موتور خودرو با هم واکنش می‌دهند و گاز نیتروژن مونوکسید تولید می‌کنند. اگر

۲ مول از هریک از واکنش‌دهنده‌ها در شرایط بیان شده قرار داده شود و پس از گذشت 20 s ثانیه از شروع واکنش،

مجموع غلظت واکنش‌دهنده‌ها و فراورده برابر شود، غلظت NO چند مول بر لیتر خواهد شد و سرعت واکنش چند مول بر دقیقه می‌باشد؟

(گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید.)

(۱) ۳۰-۰/۱ (۲) ۱۵-۰/۱ (۳) ۳-۰/۲ (۴) ۱/۵-۰/۲

۴۴- اگر در تجزیه گرمایی یک نمونه پتاسیم کلرات خالص مطابق معادله موازن نشده زیر، پس از گذشت 5 s ثانیه، $4/9$ گرم از آن باقی مانده و

مول پتاسیم کلرید تشکیل شده باشد، سرعت متوسط تجزیه پتاسیم کلرات چند مول بر دقیقه بوده است و اگر واکنش با همین سرعت متوسط

ادامه پیدا کند، به تقریب چند ثانیه دیگر واکنش تمام می‌شود؟ ($\text{KClO}_3 = 122/5 \text{ g/mol}$) (گزینه‌ها از راست به چپ خوانده شود.)



(۱) ۱/۳۳ و ۲/۶۶ (۲) ۱/۴۴ و ۱/۶۶ (۳) ۱/۴۴ و ۱/۲۳ (۴) ۱/۶۶

۴۵- مول گاز آمونیاک به همراه مقدار کافی گاز کلر در ظرفی با حجم معین وارد می‌شود تا واکنش موازن نشده:

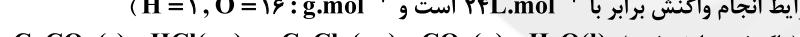


سرعت متوسط مصرف NH_3 برابر با $15\text{ mol.L}^{-1}.s^{-1}$ باشد، حجم ظرف واکنش چند لیتر است؟

(۱) ۰/۵ (۲) ۱ (۳) ۲ (۴) ۴

۴۶- کدام موارد از عبارت‌های زیر، درباره واکنش کلسیم کربنات با محلول هیدروکلریک اسید در دما و فشار اتفاق نادرست است؟ (کامل ترین

گزینه را انتخاب کنید). (حجم مولی گازها در شرایط انجام واکنش برابر با 24 L/mol است و $\text{H} = 1, \text{O} = 16, \text{g/mol} = 1$)



(آ) سرعت متوسط واکنش را می‌توان هم از با سرعت متوسط مصرف CaCO_3 بر حسب $\text{mol.L}^{-1}.s^{-1}$ در نظر گرفت.

(ب) سرعت خروج گاز در این واکنش، با گرم کردن مخلوط واکنش و افزودن آب به اسید، افزایش می‌یابد.

(پ) اگر این واکنش به مدت 3 دقیقه طول بکشد، مقدار تغییر حجم ظرف واکنش در دقیقه اول بیشتر از دقیقه دوم خواهد بود.

(ت) اگر در مدت زمان $1/5$ دقیقه، 10 g آب تولید شود، سرعت متوسط تولید گاز برابر با $4/8 \text{ L.min}^{-1}$ می‌باشد.

(۱) (آ)، (ب) و (ت) (۲) (ب)، (پ) و (ت) (۳) (آ) و (ب) (۴) (پ) و (ت)

۴۷- با توجه به جدول زیر که مربوط به واکنش: $\text{CaCO}_3(s) + 2\text{HCl(aq)} \rightarrow \text{CaCl}_2(aq) + \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O(l)}$ است، چند مورد از

مطلوب زیر درست است؟ ($\text{Ca} = 40, \text{C} = 12, \text{O} = 16, \text{H} = 1: \text{g/mol}^{-1}$)

								زمان (ثانیه)
								جرم مخلوط واکنش (گرم)
								جرم کربن دی‌اکسید (گرم)
۶۰	۵۰	۴۰	۳۰	۲۰	۱۰	۰		
$64/50$	$64/50$	b	$64/66$	$64/88$	$65/32$	$65/98$		
-	-	$1/43$	-	$1/1$	a	-		

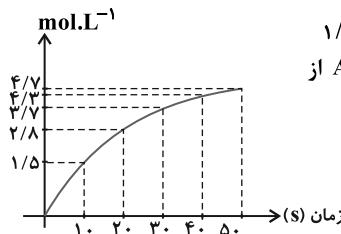
• سرعت متوسط مصرف HCl در 10 s ثانیه اول برابر $2 \times 10^{-3} \text{ mol.min}^{-1}$ است.

• مقدار عددی a و b به ترتیب $66/0$ و $64/65$ گرم است.

• در این واکنش، نمودار مول-زمان برای هر سه فراورده، یکسان است.

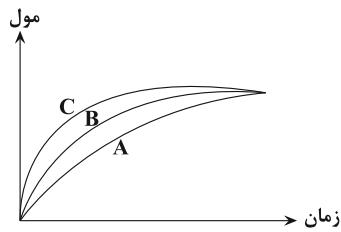
• سرعت متوسط مصرف CaCO_3 در 10 s ثانیه چهارم، $25/2$ برابر سرعت متوسط تولید H_2O در 10 s ثانیه دوم است.

(۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱



- اگر سرعت متوسط واکنش $C + 2B \rightarrow 2A$ در بازه زمانی ۲۰ تا ۳۰ ثانیه برابر $1/8 \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ باشد و نمودار زیر مربوط به تغییرات غلظت یکی از گونه‌های واکنش باشد، اندازه تغییرات غلظت A از ابتدا تا ثانیه ۴۰ به تقریب برابر چند مولار خواهد بود؟

- (۱) ۵/۲۲
(۲) ۴/۳۶
(۳) ۵/۷۳
(۴) ۴/۶۷



- اگر سرعت متوسط واکنش $A + B \rightarrow C$ با مولار یک مول پتانسیم و یک مول سدیم با آب سرد باشند. (فراورده واکنش، هیدروکسید فلز قلایی و گاز هیدروژن است).

(۲) در دمای ثابت، نمودارهای A و C، به ترتیب می‌توانند مربوط به واکنش مقدار معینی

CaCO_3 و محلول هیدروکلریک اسید با غلظت‌های $1/2$ مولار و $1/2$ مولار باشند.

(۳) نمودارهای C و A، به ترتیب می‌توانند مربوط به واکنش تجزیه هیدروژن پراکسید بدون حضور KI و در حضور KI باشند.

(۴) نمودارهای A و B، به ترتیب می‌توانند مربوط به واکنش مقدار معینی CaCO_3 با محلول یک مولار هیدروکلریک اسید در دمای 30°C و 10°C باشند.

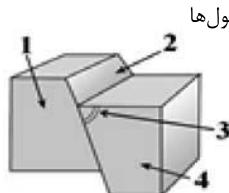
- اگر در دمای معین، در واکنش فرضی: $\text{AB}_2(g) \rightarrow \text{A}(g) + \text{B}_2(g)$ ، غلظت AB_2 در هر ساعت ۱۰ درصد غلظت آن در ساعت قبل شود، و همین واکنش در حضور کاتالیزگر هر $7/5$ دقیقه با همین روند پیشرفت کند؛ در لحظه‌ای که $99/9\%$ ماده اولیه مصرف شده باشد، تفاوت زمان این دو روند چند دقیقه است و با به کاربردن کاتالیزگر، سرعت متوسط واکنش چند برابر می‌شود؟ (غلظت اولیه AB_2 برابر

1 mol.L^{-1} است و گزینه‌ها از راست به چپ خوانده شود).

- (۱) ۶-۱۵۷/۵
(۲) ۶-۱۰۵
(۳) ۸-۱۵۷/۵
(۴) ۸-۱۰۵

نحوه پاسخ‌گویی: اجرایی

زمین‌شناسی - زمین‌شناسی و سلامت + پویایی زمین: صفحه‌های ۷۳ تا ۹۴



(۴) اختلال کلیوی

R (۴)

(۴) فلوبور

(۳) روی

(۴) آمفیبولها

(۳) کالکوپیریت

- کدام عنصر در ساخت داروهای ضدسرطان استفاده می‌شود؟

- (۱) سلینیم
(۲) کادمیم

- فلوبور در ترکیب کدام کانی‌ها به مقدار زیاد وجود دارد؟

- (۱) کانی‌های رسی
(۲) هماتیت

- کدام یک از قسمت‌های مشخص شده در شکل زیر فرویدواره است؟

- (۱) ۲
(۲) ۳
(۳) ۴

- کدام مورد از اثرات توفان‌های گرد و غبار و ریزگردها نیست؟

- (۱) افت کیفیت هوای فراهم کردن مواد مغذی برای جنگل‌های بارانی مناطق گرم‌سیری

- (۲) انتقال باکتری‌های بیماری‌زا
(۳) بالا رفتن دما و بازتاب انرژی خورشیدی

- (۴) کدام مورد از عوارض کمبود روی در بدن است؟

- (۱) کم خونی
(۲) کوتاهی قد

- کدام یک از امواج زیر زودتر به دستگاه لرزه‌نگار می‌رسند و سرعت بیشتری دارند؟

- (۱) L (۳)
(۲) S (۲)
(۳) R (۴)

- کدام عنصر با بیماری مربوط به آن مطابقت ندارد؟

- (۱) دیابت ← افزایش آرسنیک

- (۳) میناماتا ← کمبود سلنیم

- مهم‌ترین منشأ کادمیم کدام است؟

- (۱) معادن جیوه
(۲) معادن سلنیم

- محالی درون زمین است که انرژی ذخیره شده از آن جا آزاد می‌شود.

- (۱) بزرگی زمین لرزه
(۲) مرک سطحی زمین لرزه
(۳) کالون زمین لرزه

- کدام امواج زمین‌لرزه می‌تواند سبب ارتعاش ذرات به موازات سطح زمین شوند؟

- (۱) طولی و سطحی لا
(۲) R و L
(۳) Rیلی و عرضی

دانش آموزان گرامی آزمون‌های تابستان در قالب سه دفترچه جداگانه یازدهم، دهم و دوازدهم می‌شود. به این طریق مطالعه و عملکرد خود در سه پایه را، به طور دقیق و مجزا در تابستان بررسی می‌کنید و اگر از مطالعه و نتیجه یک پایه

را پیشنهاد نماید، نتایج آن، کارنامه و عملکرد پایه دیگر را تحت شعاع قرار نماید.



دفترچه دوم- (پایه دهم)

نوع پاسخ‌گویی	جمع کل	تعداد سؤال	شماره سؤال‌ها	زمان پاسخ‌گویی (دقیقه)	
اجباری	ریاضی ۱	۱۰	۶۱-۷۰	۱۵	
	زیست‌شناسی ۱	۲۰	۷۱-۹۰	۱۵	
	فیزیک ۱	۱۰	۹۱-۱۰۰	۱۵	
	شیمی ۱	۱۰	۱۰۱-۱۱۰	۱۰	
۵۵ دقیقه		—	۵۰		

نحوه پاسخ‌گویی: اجباری

ریاضی ۱- تابع+شمارش، بدون شمردن: ۱۰۱ تا ۱۴۰

۶۱- اگر $g = \begin{cases} (3, k^3 + 6), (-1, \frac{b}{k}), (0, 7k) \end{cases}$ تابعی ثابت باشد، بیشترین مقدار $k - b$ کدام می‌تواند باشد؟

۲۷ (۴) ۱۵ (۳) ۷۸ (۳) ۸۴ (۱)

۶۲- برای تابع خطی f ، اگر $f(x-3) + f(x+2) = 6x + 7$ باشد، مقدار $(-1)f$ کدام است؟

۴ (۴) ۳ (۳) ۲ (۲) ۱ (۱)

۶۳- اگر $x = \frac{1}{3}x^3 - x^2 + x$ باشد، با کدام مراحل انتقال، از نمودار f به نمودار تابع $g(x) = \frac{1}{3}x^3 - x^2 + x$ خواهیم رسید؟

۱) یک واحد به چپ- ۳ واحد به پایین

۲) یک واحد به راست- ۳ واحد به پایین

۶۴- مساحت سطح محدود بین نمودارهای $y = k$ و $f(x) = \sqrt{x^2 - 2x + 1} + 2$ برابر ۹ واحد مربع است. مقدار k کدام است؟

۳ (۴) ۶ (۳) ۵ (۲) ۴ (۱)

۶۵- تابع همانی و تابع $f(x) = \begin{cases} 1-2k; -1 \leq x < 1 \\ \frac{1}{2} + 3k; 1 \leq x \leq 5 \end{cases}$ هیچ نقطه مشترکی ندارند. چند مقدار صحیح را نمی‌توان به جای k قرار داد؟

۵ (۴) ۳ (۳) ۱ (۲) ۰ (۱) صفر

۶۶- با حروف کلمه «جهانگردی» و بدون تکرار حروف چند کلمه ۸ حرفی می‌توان نوشت که حروف کلمه «گرد» کنار هم باشند و حروف «ج» و «ی» به صورت «جی» کنار هم نباشند؟

۴۲۰۰ (۴) ۳۷۰۰ (۳) ۳۶۰۰ (۲) ۳۵۰۰ (۱)

۶۷- چند عدد چهار رقمی می‌توان با ارقام $\{0, 1, 2, 3, 4, 5, 6\}$ ساخت که از 3500 بزرگ‌تر باشد؟ (تکرار ارقام مجاز نیست).

۳۲۰ (۴) ۶۹۰ (۳) ۴۶۰ (۲) ۴۰۰ (۱)

۶۸- یک جعبه شامل ۷ لنگه جوراب آبی و ۵ لنگه جوراب قرمز است. به چند طریق می‌توان دو لنگه جوراب با رنگ یکسان از این جعبه انتخاب کرد؟

۴۱ (۴) ۳۱ (۳) ۲۱ (۲) ۱۱ (۱)

۶۹- از هریک از قاره‌های آسیا، اروپا، آفریقا، اقیانوسیه و آمریکا ۱۰ ورزشکار به المپیک دعوت شده‌اند. به چند طریق می‌توانیم ۴ ورزشکار از میان آن‌ها انتخاب کنیم به‌طوری که هم قاره‌ای نباشند؟

۴۵۰۰۰ (۴) ۲۱۰۰۰ (۳) ۴۰۰۰۰ (۲) ۵۰۰۰۰ (۱)

۷۰- با ارقام ۱ تا ۹، چند عدد چهار رقمی بدون تکرار ارقام می‌توان ساخت که در آن از ارقام زوج، بیشتر از ارقام فرد استفاده شده باشد؟

۷۴۴ (۴) ۵۰۴ (۳) ۱۵۱۲ (۲) ۲۴۰ (۱)



نحوه پاسخ‌گویی: اجباری

زیست‌شناسی ۱- تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد + از یاخته‌ها گیاه: صفحه‌های ۶۹ تا ۸۹

۷۱- هر مرحله‌ای از فرایند تشکیل ادرار که قطعاً

(۱) در بیشتر موارد با صرف انرژی می‌باشد – در همه بخش‌ها، توسط مویرگ‌های دورولله‌ای یا خود یاخته‌های گردیزه انجام می‌شود.

(۲) در تنظیم میزان pH خون نقش مهمی دارد – در مادری باردار، همه داروهای مصرفی را قبل از رسیدن به جفت دفع می‌کند.

(۳) در جهت مخالف بازجذب رخ می‌دهد – در آن تبادل مواد دفعی موجود در خون، همواره به صورت یک طرفه انجام می‌شود.

(۴) به کمک بخش دارای رشته‌های پامانند انجام می‌شود – فقط پروتئین‌ها به علت اندازه بزرگ نمی‌توانند از منافذ مویرگ‌ها عبور کنند.

۷۲- فراوان ترین ترکیب آبی موجود در ادرار

(۱) آب و اکتش با کربن‌دی‌اکسید در کبد، نوعی ماده نیتروژن دارا می‌سازد.

(۲) همانند اوریک اسید، در نتیجه سوخت و ساز مستقیماً در یاخته‌های مختلف بدن تولید می‌شود.

(۳) همانند فراوان ترین ماده موجود در ادرار، آب اولین مرحله تشکیل ادرار وارد گردیزه می‌شود.

(۴) بسیار سمی است و در صورت تجمع در خون به سرعت به مرگ فرد می‌انجامد.

۷۳- کدام گزینه، جمله زیر را به نادرستی تکمیل می‌کند؟

«در اندام‌های لوبیا بی‌شکل انسان، هر شبکه مویرگی که برخلاف شبکه مویرگی دیگر،»

(۱) در یک طرف خود با رگ تشکیل‌دهنده سیاهرگ کلیه مرتبط است – هر گویچه قرمز آن در پلاسمایی با میزان مواد دفعی کمتر شناور است.

(۲) در دو طرف خود با دو سرخرگ متفاوت اتصال دارد – یاخته‌های پودوستی ضمن احاطه آن، امکان نفوذ مواد را به گردیزه فراهم می‌کند.

(۳) به دور ساختار تشکیل‌دهنده ادرار نبیچیده است – کپسول بومن را احاطه کرده و دارای مویرگ‌هایی با منافذ متعدد در دیواره می‌باشد.

(۴) نزدیک لوله جمع کننده‌ای است که از بالا به پایین قطورتر می‌شود – به رگی ختم می‌شود که واجد خون کم‌اکسیژن است.

۷۴- کدام گزینه، در مورد سامانه دفعی مهره‌داران، از نظر درستی یا نادرستی با سایر گزینه‌ها متفاوت است؟

(۱) در ماهیان آب شیرین برخلاف ماهیان آب شور، ادرار زیاد و رقیق در بی نوشیدن آب فراوان ایجاد می‌شود.

(۲) در ماهیان آب شور همانند ماهیان آب شیرین، همه یون‌های زائد توسط سامانه تنفسی از پیکر جانور دفع می‌شوند.

(۳) در ماهیان غضروفی برخلاف سایر ماهیان آب شور، محلول نمکی توسط برشی خود، با صرف انرژی به درون روده تخلیه می‌شود.

(۴) در ماهیان غضروفی همانند ماهیان آب شیرین، باز و بسته شدن دهان، تنها به منظور عبور آب و تبادل گاز در سامانه تنفسی است.

۷۵- چند مورد از موارد زیر، درباره فرایند تشکیل ادرار در یک انسان سالم، جمله نادرستی را بیان می‌کند؟

(الف) هر شکاف تراویشی، غشای پایه ضخیمی دارد که از دو طرف با دو نوع یاخته پوششی مختلف در تماس فیزیکی می‌باشد.

(ب) هر عاملی که در جلوگیری از ورود پروتئین‌های خوناب به گردیزه نقش دارد، قطعاً در حین عبور این پروتئین‌ها از شکاف‌های تراویشی، سد راهشان می‌شود.

(ج) یاخته‌های بیرونی کپسول بومن را از یاخته‌های سازنده دیواره گلومرول، از نوع یاخته‌های بوشی سنجفرشی تک‌لایه می‌باشند.

(د) در مرحله‌ای که مواد زائد به درون نفرون‌ها بدون صرف انرژی زیستی وارد می‌شوند، ورود همزمان یون‌های هیدروژن و بیکربنات به نفرون محتمل نیست.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۷۶- کدام گزینه، در ارتباط با بخش‌هایی از دستگاه‌های بدن ملخ نادرست است؟

(۱) بخشی که محل بازجذب آب و یون‌ها می‌باشد، یاخته‌ایی هم‌شکل با یاخته‌های بافت پوششی روده انسان دارد.

(۲) آب و اوریک اسید وارد شده به چهار عدد از لوله‌های مالپیگی، فقط از دو محل به روده جانور تخلیه می‌شوند.

(۳) گروهی از یاخته‌های سازنده دیواره بخش ابتدایی روده، در امتداد دیواره گلومرول که فضای درونی آن‌ها به هم مرتبط است.

(۴) بازجذب آب و یون‌ها، اوریک اسید و مواد دفعی در بخشی صورت می‌گیرد که یاخته‌های بزرگ‌تری نسبت به یاخته‌های معده ندارد.

۷۷- چند مورد از موارد زیر، عبارت مقابل را به درستی کامل می‌کند؟ «در گیاهان نهان‌دانه، یاخته‌های دوکی‌شکل دراز»

(الف) برخلاف هر یاخته فاقد ژن موجود در یک دسته آوندی، سازنده آن‌زیم‌های هسته‌ای می‌باشد.

(ب) همانند یاخته‌هایی با دیواره نخستین ضخیم، ممکن است در اندام‌هایی با توانایی فتوستنتز مشاهده شوند.

(ج) برخلاف یاخته‌های دارای صفحه‌آبکشی، فاقد دنای موجود در مرکز تعیین‌کننده شکل یاخته هستند.

(د) همانند یاخته‌های همرا، در ریشه همه گیاهان دارای بخش‌های علفی، مشاهده می‌شوند.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

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

«به طور معمول در گیاه خرزه، در یاخته‌های متعلق به گروهی از یاخته‌ها است که»

(۱) کمترین قطر – آوندی – برای انتقال شیره گیاهی، به طور مستقل عمل می‌کند.

(۲) بیشترین استحکام – سامانه بافت زمینه‌ای – معمولاً زیر روپوست قرار می‌گیرند.

(۳) کمترین ضخامت دیواره – بافت آوندی – می‌توانند از مرحله S چرخه یاخته‌ای عبور کنند.

(۴) بیشترین فراوانی – روپوست – مواد معدنی را در حضور نور به مواد آلی تبدیل می‌کنند.



- در گیاه گوجه فرنگی، هر یاخته‌ای از سامانه بافت زمینه‌ای که در دیواره نخستین بر روی غشا است، توانایی تولید مولکول‌های کربوهیدرات‌ها در واکنش‌های فتوسنتزی را دارد.

- (۱) اجاد دیواره استحکام اندام‌های گیاه نقش دارد، از طریق پلاسمودسماها موادی را با سایر یاخته‌ها مبادله می‌کند.
- (۲) در سایر سامانه‌های بافتی گیاه نیز قابل رویت است، به منظور تولید طناب و پارچه در صنایع مختلف به کار می‌رود.
- (۳) در زمان شکل‌گیری دیواره کامل خود، قادر تماس میان دیواره نخستین و غشای یاخته‌ای است، اجد ترکیبات لیکنینی در جدیدترین بخش دیواره یاخته‌ای است.



- ۸۰- کدام گزینه در مورد ترکیب نشان داده شده در شکل و اندامک ذخیره‌کننده آن، به درستی بیان شده است؟

- (۱) در لایه خارجی بخش ذخیره‌ای دانه بالغ گیاهان اجد رشد پسین قرار دارد که این بخش از لفاح گامت نر و یاخته دوهسته‌ای تشکیل شده است.
- (۲) در گروهی از افراد، با مصرف این ترکیب، انعقاد خون مختل شده و میزان هورمون مترشحه از چهار غده موجود در ناحیه گردان افزایش می‌یابد.
- (۳) یاخته‌های دارای این ترکیب تحت تأثیر هورمون مؤثر در تولید ساقه از یاخته‌های تمایزیافته، نوعی آنزیم تجزیه‌کننده ترشح می‌کنند.
- (۴) اندامک ذخیره‌کننده این ترکیب در برخی گیاهان، با ذخیره کردن ترکیبات صرفاً گلیکوپروتئینی در خود و جذب مقدار فراوانی آب، نیاز گیاه به آب را در دوره‌های کم‌آبی بطرف می‌کند.

- ۸۱- کدام عبارت، در ارتباط با گیاهان صحیح است؟

- (۱) ضخامت دیواره در یاخته‌های آوند چوبی، صفحه‌آبکشی وجود دارد.
- (۲) در دیواره عرضی یاخته‌های آوند چوبی، سیتوپلاسم یاخته‌های آوند چوبی از بین رفته است.

- ۸۲- چند مورد، در ارتباط با کلیه‌های یک فرد سالم صحیح است؟

- الف) در پی حضور نوعی پیک شیمیابی مترشحه از هیبوفیز پسین در خون، از حجم ادرار وارد شده به مثانه کاسته می‌شود.
- ب) سرخرگ آوران در اطراف هریک از بخش‌های گردیزه (نفرون) منشعب می‌شود.
- ج) نوعی ترشح درون‌ریز به طور حتم بر دومین مرحله ساخت ادرار تأثیرگذار است.
- د) به محض ورود مواد به اولین بخش گردیزه (نفرون) فرایند بازجذب آغاز می‌شود.

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

- ۸۳- کدام گزینه عبارت مقابله از نادرستی تکمیل می‌کند؟ «ورود به سامانه دفعی»

(۱) مایعات بدن- ماهی آب شیرین، منجر به دفع ادرار رقق می‌شود.

(۲) یون‌ها- پرندگان، فقط با مصرف انرژی زیستی انجام می‌شود.

(۳) محلول نمک- سفرمه‌های، فقط با کمک دستگاه ادراری انجام نمی‌شود.

(۴) یون‌ها - ملخ، در بی‌صرف انرژی زیستی یاخته‌های روده انجام نمی‌شود.

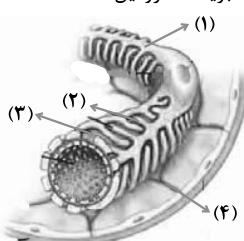
- ۸۴- در ارتباط با گیاهان، کدام گزینه، عبارت مقابله از طور مناسب کامل می‌کند؟ «فقط بعضی دارند.»

(۱) واکنول‌ها، کاروتون

(۲) سیزدیسه (کلروپلاست)‌ها، کاروتونوئید

(۳) رنگ دیسنه (کروموفلاست)‌ها، ترکیبات آکالاوئید

- ۸۵- در شکل رو به رو، بخش شماره در شکل رو به رو، بخش شماره



(۱) دیواره‌ای نفوذناپذیر در برابر عبور مواد ایجاد می‌کند.

(۲) با طول زیاد و به تعداد فراوان در هر یاخته احاطه کننده کلافک وجود دارد.

(۳) محل عبور پروتئین‌های خوناب می‌باشد.

(۴) از نوعی بافت با فضای بین یاخته‌ای اندک تشکیل شده است.

- ۸۶- کدام موارد زیر، از نظر درستی، مشابه جمله زیر هستند؟

«دیواره یاخته‌ای یاخته‌ها در هر بافت موجود در سامانه بافت زمینه‌ای، بخشی به نام پروتوبلاست را در برابر می‌گیرد.»

الف) در تقسیم یاخته گیاهی، بعد از تقسیم هسته، لایه‌هایی به نام تیغه میانی تشکیل می‌شود.

ب) در دیواره یاخته‌ای یاخته‌های زندۀ گیاهان، نزدیک ترین لایه به غشای یاخته، جوان ترین لایه است.

ج) پلاسمودسماها تنها در مناطقی دیده می‌شوند که دیواره یاخته در آن جا نازک مانده است.

د) در آوند‌های چوبی لاندار، لان‌ها برخلاف دیواره پسین حاوی لیگنین نمی‌باشند.

۱) ب و د ۲) الف و ۳) ب و ج ۴) الف و ج

- ۸۷- کدام عبارت در ارتباط با بدن انسان، نادرست است؟

(۱) فاصله کلیه راست تا مثانه بیش از فاصله کلیه چپ تا مثانه است.

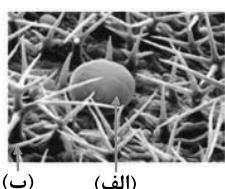
(۲) تعداد لوبهای شش راست بیش از تعداد لوبهای شش چپ است.

(۳) به هنگام دم، دیافراگم پایین‌تر از محل اتصال دنده‌ها به جناغ قرار دارد.

(۴) قطر رگ لنفی نیمه راست که به سیاهرگ زیر ترقوهای می‌پیوندد، کمتر از قطر رگ مشابه در نیمه چپ است.

دانش آموزان گرامی آزمون‌های تابستان در قالب سه دفترچه جداگانه یازدهم، دهم و دوازدهم ارائه می‌گردد. در کارنامه هم سه تراز مجازی یازدهم، دهم و دوازدهم به شما داده می‌شود. به این طریق مطالعه و عملکرد خود در سه پایه را، به طور دقیق و مجزا در تابستان بررسی می‌کنید و اگر از مطالعه و نتیجه یک پایه

راضی نبودید، نتایج آن، کارنامه و عملکرد پایه دیگر را تحت شعاع قرار نماید.



(الف) (ب)

۸۸- کدام گزینه درباره موارد مشخص شده در شکل مقابل نادرست است؟

- ۱) بخش «ب» می‌تواند با به دام انداختن رطوبت هوا، اتمسفر مرطوبی در اطراف روزنه‌ها ایجاد کند.
- ۲) بخش «ب» متعلق به سامانه بافتی است که سراسر اندام گیاه را می‌پوشاند و عملکردی شبیه پوست در جانوران دارد.
- ۳) بخش «الف» با ترشح ترکیباتی مشابه جنس چوب پنبه می‌تواند از ورود عوامل بیماری‌زا به گیاه، جلوگیری کند.
- ۴) بخش «الف» لایه‌ای روی سطح بیرونی یاخته‌های روپوست ریشه ایجاد می‌کند که به کاهش تبخیر آب از سطح آن کمک می‌کند.

۸۹- یاخته‌های قسمتی از یک گیاه جوان نهان دانه با ترشح ترکیبات لیپیدی در سطح خود، باعث محافظت در برابر ورود نیش حشرات می‌شوند، این یاخته‌ها پیش از ترشح ترکیبات لیپیدی می‌توانند به یاخته‌هایی تمایز یابند که

- ۱) در تمام طول ریشه وظیفه جذب آب را بر عهده دارند.

- ۲) در افزایش دمای برگ و کاهش تبخیر آب نقش دارند.

- ۳) با استفاده از دیسه‌های (پلاسته‌های) سبز رنگ به تولید مواد غذایی پردازند.

- ۴) پس از چوب پنبه‌ای شدن دیواره، پروتوبلاست خود را از دست می‌دهند.

۹۰- کدام گزینه عبارت مقابله را به نادرستی تکمیل می‌کند؟ «در برخی گیاهان»

- ۱) جذب و ذخیره نمک‌ها، موجب کاهش شوری خاک می‌شود.

- ۲) ترکیبات آلکالوئیدی موجود در شیرابه بهندرت نقش دفاعی در برابر گیاه‌خواران دارند.

- ۳) شبکه گسترده‌ای از ریشه‌ها یا تارهای کشنده فراوان، جذب فسفات را افزایش می‌دهند.

- ۴) برگ آن‌ها بخش‌های غیر سبز دارد، کاهش نور، سبب افزایش مساحت بخش‌های سبز می‌شود.

نحوه پاسخ‌گویی: اجرایی

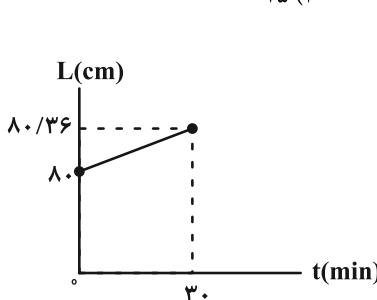
فیزیک ۱- دما و گرما: صفحه‌های ۸۳ تا ۸۲

۹۱- یک تیرآهن در اثر افزایش دمای 5°C درجه سلسیوس، $0/0$ درصد به طولش اضافه می‌شود. ضریب انبساط طولی این تیرآهن در SI کدام است؟

- (۱) $1/2 \times 10^{-5}$
- (۲) $1/6 \times 10^{-5}$
- (۳) 6×10^{-5}
- (۴) 8×10^{-5}

۹۲- درون ظرفی با دمای 20°C درجه سلسیوس، $0/0$ کیلوگرم آب با دمای 30°C و یک قطعه آلومینیم به جرم یک کیلوگرم و دمای 80°C می‌اندازیم. اگر دمای تعادل مجموعه 40°C باشد، ظرفیت گرمایی ظرف چند K/J است؟ ($\text{J} / \text{kg} \cdot \text{K} = 900 \text{ J} / \text{kg} \cdot \text{K}$)

$$\text{آب} = 4200 \text{ J} / \text{kg} \cdot \text{K}$$

۹۳- اگر نمودار تغییرات طول میله‌ای به جرم 2 kg و گرمای ویژه $6000 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{C}}$ بر حسب زمان گرمای دادن به آن توسط یک گرمکن برقی با توان خروجی $P = 1 \text{ kW}$ مطابق شکل مقابله باشد، ضریب انبساط طولی این میله در SI کدام است؟ (فرض کنید تمام گرمای خروجی از گرمکن به میله داده می‌شود).

$$\text{آب} = 5 \times 10^{-4}$$

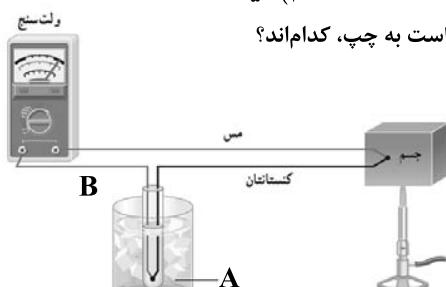
$$\text{آب} = 3 \times 10^{-4}$$

$$\text{آب} = 3 \times 10^{-5}$$

۹۴- دمای 323°C کلوین معادل با چند درجه فارنهایت است؟

- (۱) 112°C
- (۲) 122°C
- (۳) 115°C
- (۴) 50°C

۹۵- شکل زیر، طرحی از یک دماسنجد ترموموکوپیل را نشان می‌دهد. A و B به ترتیب از راست به چپ، کدام‌اند؟

۹۶- اگر دمای یک کره توپر فلزی به شعاع R را 60°C افزایش دهیم، حجم آن $25/0$ درصد افزایش می‌یابد. نسبت به حالت قبل، دمای آن را چند درجه سلسیوس دیگر افزایش دهیم تا شعاع آن $1/002R$ شود؟

- (۱) 100°C , مس
- (۲) آب و یخ 0°C , کستانتنان
- (۳) آب 100°C , کستانتنان
- (۴) آب و یخ 0°C , مس



۹۷- دمای یک قطعه فلز توپر از جنس برنج را تقریباً چند درجه سلسیوس افزایش دهیم تا چگالی آن 57% درصد کاهش یابد؟

$$\alpha_{\text{برنج}} = 19 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$$

۱۰۰ (۴)

۲۰۰ (۳)

۱۱۴ (۲)

۵۷ (۱)

۹۸- به دو کره توپر فلزی هم حجم A و B گرمای یکسان می‌دهیم. جرم کره A $\frac{3}{2}$ برابر جرم کره B و گرمای ویژه آن $\frac{5}{6}$ گرمای ویژه کره B است.

اگر تغییر حجم دو کره با هم برابر باشد، نسبت ضرب انبساط خطی کره B به ضرب انبساط خطی کره A کدام است؟

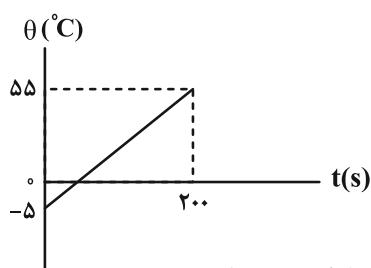
$$\frac{4}{15}$$

$$\frac{15}{4}$$

$$\frac{4}{5}$$

$$\frac{5}{4}$$

۹۹- نمودار تغییرات دمای جسمی با گرمای ویژه $50 \text{ J/kg} \cdot \text{K}$ بر حسب زمان مطابق شکل زیر است. اگر توان گرمایی دستگاهی که به این جسم گرمای دهد ثابت و برابر با 240 W باشد، جرم جسم چند کیلوگرم است؟



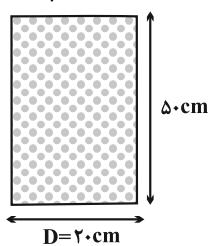
۱۹/۲ (۱)

۲۴ (۲)

۱۲/۵ (۳)

۱۶ (۴)

۱۰۰- در شکل مقابل، طرف استوانه‌ای شکل را با مایعی کاملاً پر کرده‌ایم. با حرارت دادن مجموعه، حجم ظرف و حجم مایع به ترتیب ۵ درصد و 20°C درصد افزایش می‌یابد. چند لیتر از مایع پس از انبساط از طرف سریز می‌شود؟ ($\pi = 3$)



۲/۲۵ (۱)

۲/۵ (۲)

۱/۲۵ (۳)

۲/۷۵ (۴)

نحوه پاسخ‌گویی: اجرایی

شیمی ۱- ردپای گازها در زندگی + آب، آهنگ زندگی: صفحه‌های ۷۰ تا ۹۸

۱- چند مورد از عبارت‌های زیر، درست است؟

* در مقایسه دو آلوتروب عنصر اکسیژن، آلوتروبی که جرم مولی کمتری دارد، واکنش‌بذیری بیشتری دارد.

* توسعه پایدار یعنی در تولید هر فراورده، همه هزینه‌های اقتصادی، اجتماعی و زیستمحیطی آن در نظر گرفته شود.

* گازی که عامل رنگ قهقهه‌ای هوای آبوده کلان‌شهرها می‌باشد، در حضور نور خورشید، اوزون تروپوسفری ایجاد می‌کند.

* طبق قانون آووگادرو، در دما و فشار یکسان، اگر دو نمونه گاز دارای تعداد اتم‌های تعدادی برابر باشند، حجم برابری دارند.

* در فرایند هابر، اولین گازی که از هوای مایع جدا می‌شود با گاز هیدروژن در دمای اتاق و در حضور کاتالیزگر واکنش می‌دهد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۲- چند مورد از مطالب زیر درباره مقایسه «بنزین، زغال‌سنگ، گاز طبیعی و هیدروژن» درست است؟

(آ) فراورده سوختن گاز هیدروژن، از سوختن سوخت‌های دیگر نیز آزاد می‌شود.

(ب) برخی از فراورده‌های سوختن زغال‌سنگ، می‌تواند باعث ایجاد باران اسیدی شود.

(پ) استفاده از گاز هیدروژن به دلیل قیمت بسیار بالایی که دارد، منطبق بر توسعه پایدار نیست.

(ت) ارزان‌ترین سوخت، کمترین میزان گرمای آزاد شده را به ازای سوختن یک گرم دارد.

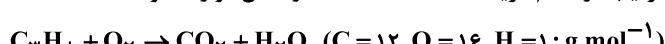
۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۳- طبق معادله سوختن پروپان، پاسخ درست سوالات (آ) و (ب) به ترتیب در کدام گزینه آمده است؟ (معادله واکنش موازن شود).



(آ) چند گرم پروپان باید بسوزد، تا تفاوت جرم فراورده‌های حاصل از آن برابر 90 g شود؟

(ب) اگر دمای مخزن انجام واکنش را کاهش دهیم تا همه آب تولید شده در سؤال (آ) مایع شود، چند سرنگ به حجم 4 mL برای جمع آوری

این مقدار آب لازم است؟ (چگالی آب 1 g.mL^{-1} می‌باشد).

۲۷ - ۷۲ (۴)

۲۱ - ۶۶ (۳)

۲۱ - ۷۲ (۲)

۲۷ - ۶۶ (۱)

دانش آموزان گرامی آزمون‌های تابستان در قالب سه دفترچه جداگانه یازدهم، دهم و دوازدهم ارائه می‌گردند. در کارنامه هم سه تراز مجازی یازدهم، دهم و دوازدهم به شما داده می‌شود. به این طریق مطالعه و عملکرد خود در سه پایه را، به طور دقیق و مجزا در تابستان بررسی می‌کنید و اگر از مطالعه و نتیجه یک پایه



۱۰۴- n گرم گاز نئون در دمای 182°C و فشار 1 atm و m گرم گاز آرگون در دمای 91°C و فشار 2 atm را در دو محفظه جداگانه در اختیار داریم. اگر دمای محفظه گاز نئون (برحسب درجه سلسیوس) و فشار محفظه گاز آرگون را $1/5$ برابر کنیم، حجم این دو گاز با یکدیگر برابر می‌شود. نسبت جرم گاز آرگون به جرم گاز نئون $\left(\frac{m}{n}\right)$ کدام است؟ ($\text{Ar} = 40, \text{Ne} = 20 : \text{g.mol}^{-1}$)

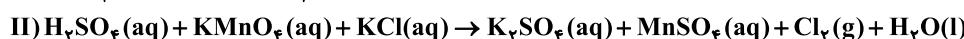
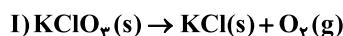
$$\begin{array}{lll} 9 & 6 & 4 \\ (4) & (3) & (2) \\ 1) & 2) & 3) \end{array}$$

۱۰۵- مقدار m گرم پتاسیم نیترات را حرارت داده‌ایم. اگر کاهش جرم مخلوط واکنش برابر $43/2$ گرم باشد، حجم گاز نیتروژن تولید شده در شرایط STP چند لیتر است و از واکنش اکسیژن تولید شده با مقدار کافی هیدروژن در شرایط مناسب، چند گرم آب تولید می‌شود؟ ($\text{H} = 1, \text{N} = 14, \text{O} = 16, \text{K} = 39 : \text{g.mol}^{-1}$)



$$18, 8/96 (4) \quad 36, 4/48 (3) \quad 36, 8/96 (2) \quad 18, 4/48 (1)$$

۱۰۶- اگر پتاسیم کلرید حاصل از تجزیه 490°C گرم KClO_3 در واکنش (I) را وارد واکنش (II) کنیم، چند لیتر گاز کلر در فشار 2 atm و دمای 0°C به دست می‌آید؟ (واکنش‌ها موازن شوند): ($\text{K} = 39, \text{Cl} = 35/5, \text{O} = 16 : \text{g.mol}^{-1}$)



$$8/9/6 (4) \quad 44/8 (3) \quad 22/4 (2) \quad 11/2 (1)$$

۱۰۷- با توجه به شکل، چه تعداد از مواد زیر درست است؟

(آ) قسمت D از مواد جامد مانند ماسه، نمک‌ها و ... تشکیل شده است.

(ب) قسمت B فقط شامل همه جانداران آب کره است.

(پ) قسمت C از مولکول‌های کوچک آب، یون‌ها و ... تشکیل شده است.

(ت) در واکنش‌های انجام شده در قسمت B، مولکول‌های ریز نقش اساسی ایفا می‌کنند.

(ث) قسمت A تنها از مولکول‌های کوچک دو اتمی نیتروژن و اکسیژن تشکیل شده است.

۴ (1)

۳ (2)

۲ (۳)

۱ (۴)

۱۰۸- یک دستگاه تصفیه آب آشامیدنی با بازدهی $50\%/\text{litter}$ آب شهری که غلظت یون نیترات در آن 100 ppm است را چندبار تصفیه کند تا

غلظت یون نیترات به $1/125\text{ ppm}$ برسد؟ ($\text{O} = 16, \text{N} = 14 : \text{g.mL}^{-1} = \text{چکالی آب}, \text{N} = 14 : \text{g.mL}^{-1}$)

$$7 (4) \quad 6 (3) \quad 5 (2) \quad 4 (1)$$

۱۰۹- مقدار کربن دی‌اکسید حاصل از واکنش $12/6$ گرم سدیم هیدروژن کربنات خالص با هیدروکلریک اسید کافی، از سوختن کامل چند مول

۱- هگزانول ($\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}$) به دست می‌آید؟ ($\text{H} = 1, \text{C} = 12, \text{O} = 16, \text{Na} = 23 : \text{g.mol}^{-1}$)



(معادله‌ها موازن شوند.)



$$0/0/4 (4) \quad 0/0/25 (3) \quad 0/0/15 (2) \quad 0/0/1 (1)$$

۱۱۰- با توجه به عنصرهای a, b, c, کدام گزینه درست است؟

a: گازی دو اتمی که دگر شکل سه اتمی عنصر آن با جانداران ذره‌بینی واکنش داده و محیط را گندزداشتی می‌کند.

b: گاز نجیبی که از تقطیر جزء‌به‌جزء هوای مایع در پتروشیمی شیراز تهیه می‌شود.

c: سنگین‌ترین مولکول واکنش‌دهنده در واکنش تهیه آمونیاک است.

(۱) هیچ‌کدام از مولکول‌های بالا در میدان الکتریکی جهت‌گیری نمی‌کنند و همه ناقطبی‌اند.

(۲) از گاز c برای انجام مواد غذایی و خنک‌سازی قطعات الکترونیکی در دستگاه‌های تصویربرداری استفاده می‌شود.

(۳) گاز a برخلاف b و c در حضور یک کاتالیزگر در دمای اتاق با گاز هیدروژن واکنش می‌دهد و آب تولید می‌کند.

(۴) ترتیب خروج گازها از مخلوط هوای مایع با دمای 20°C به صورت c, a و b است.

دانش آموزان گرامی آزمون‌های تابستان در قالب سه دفترچه جداگانه یازدهم، دهم و دوازدهم ارائه می‌گردند. در کارنامه هم سه تراز مجازی یازدهم، دهم و دوازدهم به شما داده می‌شود. به این طریق مطالعه و عملکرد خود در سه پایه را، به طور دقیق و مجزا در تابستان بررسی می‌کنید و اگر از مطالعه و نتیجه یک پایه راضی نبودید، نتایج آن، کارنامه و عملکرد پایه دیگر را تحت شعاع قرار نماید.

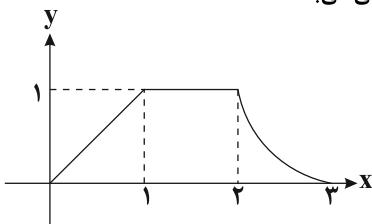


دفترچه سوم - پایه دوازدهم

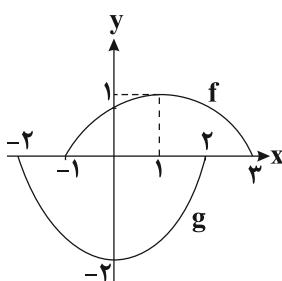
نوع پاسخگویی	نام درس	تعداد سؤال	شماره سؤالها	زمان پاسخگویی (دقیقه)
اختیاری	ریاضی ۳	۱۰	۱۱۱-۱۲۰	۱۵
	زیست‌شناسی ۳	۱۰	۱۲۱-۱۳۰	۱۰
	فیزیک ۳	۱۰	۱۳۱-۱۴۰	۱۵
	شیمی ۳	۱۰	۱۴۱-۱۵۰	۱۰
	شیمی ۳ - گواه	۱۰	۱۵۱-۱۶۰	۱۰
جمع کل				۶۰ دقیقه

نحوه پاسخگویی: اختیاری

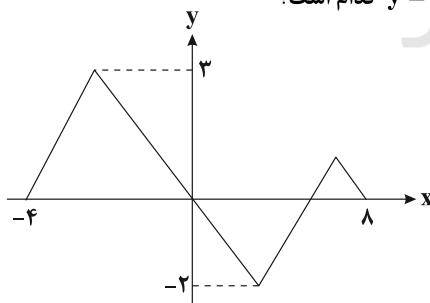
ریاضی ۳ - توابع چندجمله‌ای + توابع صعودی و نزولی + ترکیب توابع: صفحه‌های ۲ تا ۲۲

۱۱۱ - اگر نمودار تابع (x) به صورت روبرو باشد، آن‌گاه تابع $(-x - 3f(-x) - 3f)$ در کدام بازه اکیداً نزولی می‌باشد؟

- [۲, ۳] (۱)
[-۳, -۲] (۲)
[-۴, -۳] (۳)
[۱, ۲] (۴)

۱۱۲ - در شکل زیر نمودار تابع g از روی نمودار f ساخته شده است. ضابطه تابع g کدام است؟

- $2f(x)$ (۱)
 $-2f(x)$ (۲)
 $-2f(x-1)$ (۳)
 $-2f(x+1)$ (۴)

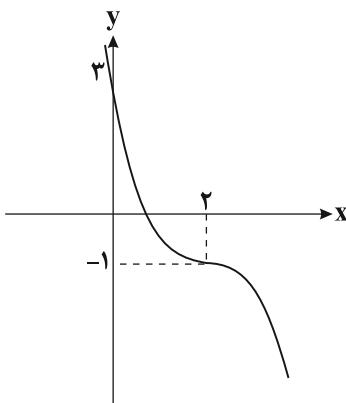
۱۱۳ - اگر نمودار تابع $y = f\left(\frac{2-x}{3}\right)$ به شکل زیر باشد، احتماع دامنه و برد تابع $y = 2 - f\left(-\frac{x}{2}\right)$ کدام است؟

- [-۲۲, ۱۴] (۱)
[-۷, ۱۱] (۲)
[-۱۱, ۴] (۳)
[-۴, ۴] (۴)

۱۱۴ - اگر نقطه $(-4, 1)$ مرکز تقارن تابع $y = \frac{-1}{2}f(x-2) - 1$ باشد، مرکز تقارن تابع $y = 2f\left(\frac{x}{2} - 3\right) + 1$ کدام نقطه زیر است؟

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

دانش آموزان گرامی آزمون‌های تابستان در قالب سه دفترچه جداگانه یازدهم، دهم و دوازدهم ارائه می‌گردد. در کارنامه هم سه تراز مجازی یازدهم، دهم و دوازدهم به شما داده می‌شود. به این طریق مطالعه و عملکرد خود در سه پایه را، به طور دقیق و مجزا در تابستان بررسی می‌کنید و اگر از مطالعه و نتیجه یک پایه راضی نبودید، نتایج آن، کارنامه و عملکرد پایه دیگر را تحت شعاع قرار نماید.



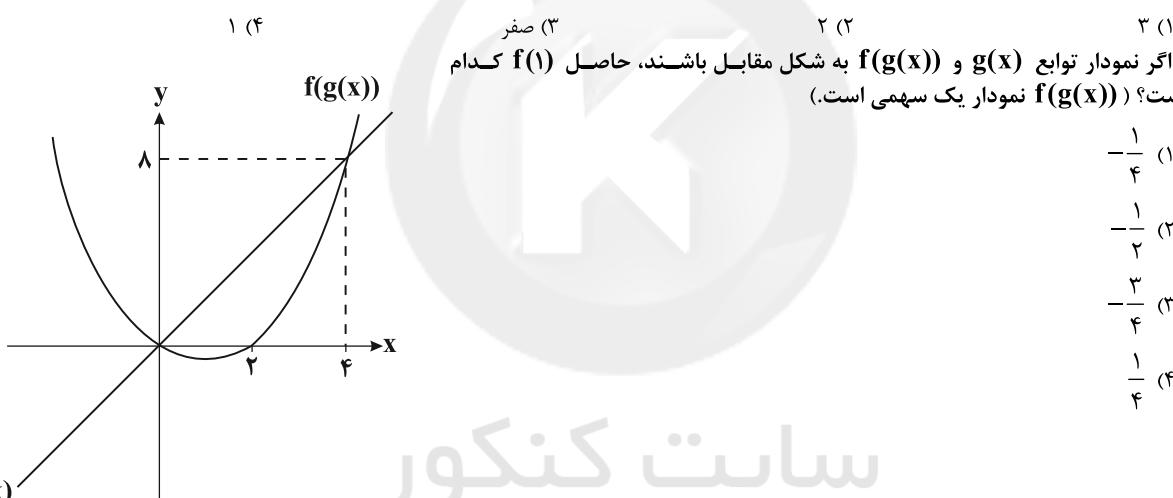
۱۱۵- نمودار تابع $g(x) = a(x-b)^3 + c$ به صورت مقابل است. اگر $(f+2g)(-m) = \frac{m}{2}$ باشد، در این صورت $f = \{(1,5), (-1,-2), (-3,1)\}$ کدام است؟

- ۱ (۱)
- ۳ (۲)
- ۴ (۳)
- ۷ (۴)

۱۱۶- اگر $(gof)(x) = 3x^3 + 6x - 2$ باشد، حاصل $3c + 2b + a$ کدام است؟

- ۲ (۱)
- ۲ (۲)
- ۴ (۳)
- ۶ (۴)

۱۱۷- تابع $g(x) = x^3 - 5x + 6$ مفروض آنداز. اگر تابع fog در بازه $(-\infty, a)$ ، نزولی باشد، بیشترین مقدار a کدام است؟



۱۱۸- اگر نمودار توابع $g(x)$ و $f(g(x))$ به شکل مقابل باشند، حاصل (۱) کدام است؟ $f(g(x))$ نمودار یک سهمی است.

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

۱۱۹- اگر $f(x) = \frac{x}{x-3}$ و $(gof)(x) = 2x-1$ باشد، حاصل (۱) $g(2x+1)$ کدام است؟

- $\frac{2x}{x-1}$ (۱)
- $\frac{10x+3}{2x+2}$ (۲)
- $\frac{5x+2}{x+1}$ (۳)
- $\frac{5x-1}{x+1}$ (۴)

۱۲۰- اگر $f(x) = x^3 - 6x^2 + 12x$ و $g(x)$ با کدام انتقال از تابع $y = \sqrt[3]{x^2 - 9}$ ساخته می‌شود؟

- ۱) واحد به راست و ۲) واحد به سمت بالا
- ۳) واحد به پایین و ۴) واحد به سمت پایین

۱) واحد به چپ و ۲) واحد به سمت پایین

۳) واحد به راست و ۴) واحد به سمت بالا

دانش آموزان گرامی آزمون های تابستان در قالب سه دفترچه جداگانه یازدهم، دهم و دوازدهم ارائه می گردد. در کارنامه هم سه تراز مجازی یازدهم، دهم و دوازدهم به شما داده می شود. به این طریق مطالعه و عملکرد خود در سه پایه را، به طور دقیق و مجزا در تابستان بررسی می کنید و اگر از مطالعه و نتیجه یک پایه راضی نبودید، نتایج آن، کارنامه و عملکرد پایه دیگر را تحت شعاع قرار ننموده.



نحوه پاسخ‌گویی: اختیاری

ریستشناسی ۳- نوکلئیک اسیدها + همانندسازی DNA+ پروتئین‌ها + رونویسی: صفحه‌های ۱ تا ۲۶

۱۲۱- کدام یک از عبارات زیر و بیزگی مشترک همه مولکول‌های نوکلئیک اسید موجود در یک یاخته پوششی معدّه انسان را به درستی، بیان می‌کند؟

(۱) توسط آنزیمی ساخته شده‌اند که دارای توانایی شکستن پیوندهای هیدروژنی است.

(۲) در ساختار این مولکول‌ها تعداد بازهای آلو پورینی و پیریمیدینی برابر است.

(۳) در واحدهای سازنده خود دارای یک حلقهٔ شش‌ضلعی آلو نیتروژن دار هستند.

(۴) تنها به دنبال تشکیل پیوند بین قند و فسفات هر واحد سازنده خود ایجاد شده‌اند.

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

«هر مولکول نوکلئیک اسید در که، به طور قطع»

(۱) باکتری‌ها - فاقد باز آلو یوراسیل است - به غشاء یاخته متصل است.

(۲) باکتری E.coli - قند دئوكسی ریبوز دارد - در مرحله S چرخهٔ یاخته‌ای همانندسازی می‌کند.

(۳) نورون حرکتی - دو انتهای متفاوت دارد - می‌تواند دستور العمل ژنی را که از روی آن ساخته شده است، اجرا کند.

(۴) یاختهٔ پوششی - از یک رشتهٔ پلی‌نوکلئوتیدی تشکیل شده است - مقدار باز آلو گوانین و سیتوزین در ساختار آن برابر است.

۱۲۳- با توجه به سه بخش اصلی سازندهٔ هر نوکلئوتید، چند مورد عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«بخشی از یک نوکلئوتید دنا که بیش از یک پیوند برقرار می‌نماید»

(الف) اشتراکی با سایر بخش‌های همان نوکلئوتید - می‌تواند، تا حدود زیادی به انجام شدن دقیق همانندسازی کمک کند.

(ب) غیر اشتراکی - می‌تواند، از سمت حلقهٔ کوچک خود، به حلقهٔ پنج‌کربنی دیگری متصل شود.

(ج) اشتراکی با سایر بخش‌های همان نوکلئوتید - هیچ‌گاه نمی‌تواند، بدون کمک آتزیم دنابسپاراز، در پیوند قند - فسفات شرکت کند.

(د) غیر اشتراکی - نمی‌تواند، با باز آلو نیتروژن دار دارای تعداد اتم برابر با خودش پیوند هیدروژنی برقرار کند.

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴

۱۲۴- با فرض پذیرش انواع مدل‌های همانندسازی مولکول DNA، پس از گذشت دو دور از همانندسازی مولکول‌هایی که در یک رشتهٔ خود فقط

N^{14} و در رشتهٔ دیگر فقط N^{15} دارند و در محیط کشت واحد نیتروژن N^{14} قرار دارند، در صورتی که، به‌طور حتم مدل

همانندسازی به گونه‌ای است که

(۱) فقط گروهی از مولکول‌های DNA، در وسط لولهٔ قرار گیرند - با هر بار انجام همانندسازی، نوعی مولکول DNA فقط با رشته‌های قدیم ساخته می‌شود.

(۲) در بیشتر مولکول‌های DNA، فقط ایزوتوپ سبک نیتروژن دیده شود - مولکول DNA اولیه به صورت دست‌نخورده باقی می‌ماند.

(۳) در نیمی از مولکول‌های DNA، هر دو نوع ایزوتوپ مشاهده شود - پیوندهای فسفودی استر در DNA اولیه دستخوش تغییر می‌شود.

(۴) ایزوتوپ‌های N^{14} و N^{15} در نیمی از مولکول‌ها دیده شود - یکی از رشته‌های DNA اولیه به هر یاخته منتقل می‌شود.

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

«در جانداری که عامل اصلی انتقال صفات و راثتی به غشاء یاخته متصل می‌توان را مشاهده کرد.»

(۱) است - ثابت نگه داشتن وضع درونی پیکر خود در شرایط محیطی مختلف

(۲) نیست - برابر نبودن سرعت همانندسازی دنا در دوراهی‌های مختلف همانندسازی

(۳) نیست - قبل از عمل هلیکاز، جدا شدن هیستون‌ها از مولکولی دارای رشته‌های با دو انتهای متفاوت

(۴) است - همواره روبروی محل آغاز همانندسازی، به هم رسیدن دو دوراهی همانندسازی

۱۲۶- در رابطه با هر جانداری که ماده اصلی انتقال دهنده صفات آن به غشاء یاخته متصل شده است، کدام گزاره کاملاً صحیح است؟

(۱) در مولکول اصلی انتقال دهنده صفات، فقط یک جایگاه برای آنزیمی با خاصیت نوکلئازی جهت شروع فعالیت خود دارد.

(۲) هر رشتهٔ پلی‌نوکلئوتیدی با دو انتهای متفاوت همانند دنای حامل اطلاعات مقاومت در برابر پادزیست هیچ‌گاه نمی‌تواند به غشا متصل شود.

(۳) آتزیم شکننده پیوند میان دو باز آلو نیتروژن دار، قطعاً به مولکول وراثتی که با غشای یاخته ارتباط فیزیکی ندارد، متصل می‌شود.

(۴) تشکیل ساختار ماریپیج دو رشته‌ای در مولکول دنا می‌تواند قبل از اتمام فعالیت آتزیمی با فعالیت بسیار از قابل مشاهده باشد.

۱۲۷- کدام گزینه در مورد ساختار پروتئین‌ها عبارت زیر را به درستی، تکمیل می‌کند؟

«هر پیوند بین دو آمینو اسید یک پروتئین در ساختار»

(۱) اشتراکی - اول و طی فرایند سنتز آبدھی بوده است.

(۲) هیدروژنی - دوم، بین گروههای R تشکیل شده است.

(۳) غیراشتراکی - سوم، در پیچیده نگه داشتن پروتئین مؤثر است.

(۴) هیدروژنی - چهارم، سبب تشکیل ساختار خاص فضایی جایگاه فعل می‌شود.



۱۲۸- در انواعی از یاخته‌ها، رشته‌های دئوکسی ریبونوکلئیک اسیدی کامل که دارای دو سر متفاوت است، وجود ندارد. درباره همه این یاخته‌ها، کدام گزینه صحیح است؟

(الف) تعداد دنابسپارازهای شرکت‌کننده در همانندسازی همواره دو برابر تعداد جایگاه شروع همانندسازی است.

(ب) در این یاخته‌ها هر نوکلئیک اسید خطی، دارای چندین جایگاه آغاز همانندسازی می‌باشد.

(ج) هر نوکلئیک اسید دارای قند دئوکسی ریبوز، قبل از تقسیم یاخته‌ای همانندسازی می‌کند.

(د) هر دنای موجود در این یاخته‌ها، از یاخته مادر یا والدین به ارت رسیده است.

(۱) تعداد موارد صحیح با تعداد حلقه‌های باز آلی گوانین برابر است.

(۲) تعداد موارد غلط با تعداد رگهای متصل به حفره دهیز راست برابر است.

(۳) تعداد موارد صحیح با تعداد لپهای موجود در شش بزرگتر برابر است.

(۴) تعداد موارد غلط با تعداد زنجیرهای یک مولکول هموگلوبین برابر است.

۱۲۹- برطبق اطلاعات کتاب درسی دهم و دوازدهم، بهطور معمول در بدن انسان، متنوع‌ترین گروه مولکول‌های زیستی از نظر قطعاً

(۱) ساختار شیمیایی و عملکردی - از چند زنجیره بلند و بدون شاخه از پلی‌پیتیدها ساخته شده است.

(۲) تنوع عناصر سازنده در هر زیروحد آن - در ساختار غشای پایه و غشای فسفولپیدی یاخته‌های نوع اول دیواره حبابک حضور ندارد.

(۳) ساختار شیمیایی و عملکردی - با از بین رفتن عملکرد آن‌ها، تمامی فرایندهای یاخته‌ای بلافاصله مختل می‌شود.

(۴) تنوع عناصر سازنده در هر زیروحد آن - شامل دو رشته پلی‌نوکلوتیدی می‌باشد که رشته‌ها حول یک محور فرضی پیچیده شده‌اند.

۱۳۰- کدام مورد برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در مرحله‌ای از فرایند رونویسی که بهطور قطع»

(۱) جدا شدن رشته‌های دنا و رنا از یکدیگر اتفاق می‌افتد - آنزیم رنابسپاراز در طول رشته الگو جایه‌جاوی دارد.

(۲) طول رنای در حال ساخت افزایش می‌یابد - نوعی پیوند بین دو رشته دنا بدون دخالت آنزیم تشکیل می‌شود.

(۳) توالی ویژه‌ای از مولکول دنا بر عملکرد رنابسپاراز اثر می‌گذارد - تمام بخش‌های مولکول رنا با رشته الگو در تماس هستند.

(۴) در تمام طول آن، رنابسپاراز به مولکول دنا متصل است - بخشی از مولکول رنای در حال ساخت، خارج از رنابسپاراز قرار دارد.

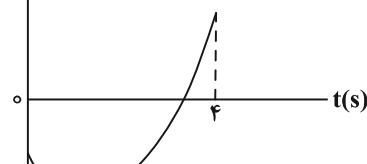
نحوه پاسخ‌گویی: اختیاری

فیزیک ۳- شناخت حرکت+حرکت با سرعت ثابت+حرکت با شتاب ثابت: صفحه‌های ۲ تا ۲۰

۱۳۱- نمودار مکان - زمان متحرکی که با شتاب ثابت بر خط راست حرکت می‌کند، مطابق

شكل مقابله است. اگر تندی متحرک در لحظه $t = 48$ دو برابر تندی در لحظه شروع

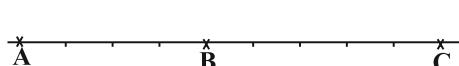
حرکتش باشد، حرکت این متحرک چند ثانیه بهصورت کندشونده بوده است؟



- | | |
|---------------|---------------|
| $\frac{3}{2}$ | $\frac{2}{3}$ |
| $\frac{3}{4}$ | $\frac{4}{3}$ |

۱۳۲- متحرکی با شتاب ثابت در امتداد محور X حرکت می‌کند، در لحظه $t = 0$ از نقطه A با سرعت 7 m/s

نقطه B می‌گذرد و در نقطه C متوقف می‌شود. اگر $\overline{BC} = \frac{5}{4} \overline{AB}$ باشد، v چند $\frac{\text{m}}{\text{s}}$ است؟



- | | |
|-------------|-------------|
| $2\sqrt{5}$ | $2\sqrt{5}$ |
| ۲ | ۱ |
| ۴ | ۳ |

۱۳۳- متحرکی از حال سکون و با شتاب ثابت شروع به حرکت می‌کند. اگر جایه‌جاوی متحرک در ۵ ثانیه سوم 75 m باشد، سرعت

متوسط متحرک در ۶ ثانیه چهارم چند $\frac{\text{m}}{\text{s}}$ است؟

- | | | | |
|--------|--------|---------------|--------|
| $25/2$ | $44/3$ | $\frac{7}{3}$ | $70/1$ |
| ۴ | ۳ | ۲ | ۱ |

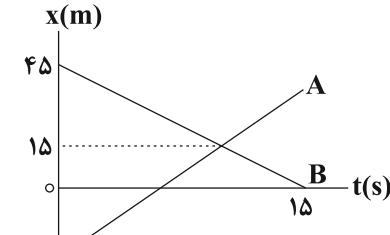
۱۳۴- متحرکی با تندی $\frac{1}{s}$ در مبدأ زمان در خلاف جهت محور X از مکان -8 m عبور می‌کند. اگر بردار سرعت متوسط متحرک

در بازه زمانی صفر تا ۸ ثانیه برابر $\frac{m}{s}$ باشد، تندی متحرک در لحظه‌ای که از مکان $x = 2 \text{ m}$ عبور می‌کند، چند $\frac{\text{m}}{\text{s}}$ است؟ (متوجه با شتاب ثابت حرکت می‌کند).

- | | | | |
|-------|-------|-------|-------|
| $3/4$ | $4/3$ | $9/2$ | $8/1$ |
| ۴ | ۳ | ۲ | ۱ |

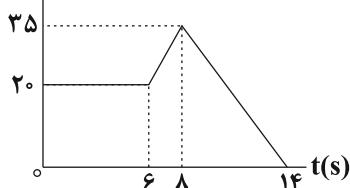


۱۳۵- نمودار مکان- زمان دو متوجه A و B مطابق شکل زیر است. این دو متوجه چند ثانیه در فاصله کمتر از ۲۰ متری نسبت بهم قرار می‌گیرند؟



- (۱) $\frac{۵}{۷}$
 (۲) $\frac{۹}{۷}$
 (۳) $\frac{۴}{۷}$
 (۴) $\frac{۶}{۷}$

۱۳۶- نمودار سرعت- زمان خودرویی که در راستای محور X حرکت می‌کند، مطابق شکل مقابل است. بزرگی شتاب خودرو در لحظه $t_1 = ۷s$ چند برابر بزرگی شتاب آن در لحظه $t_2 = ۱۳s$ است؟



- (۱) $\frac{۹}{۱۴}$
 (۲) $\frac{۱۸}{۷}$
 (۳) $\frac{۹}{۷}$
 (۴) $\frac{۴}{۳}$

۱۳۷- توبی از یک بلندی به ارتفاع ۱۸۰cm از سطح زمین، رها شده است و بعد از برخورد با سطح زمین، تا ارتفاع ۸۰cm بالا می‌رود. اگر مدت زمان تماس توپ با زمین ۲۰ میلی ثانیه باشد، اندازه شتاب متوسط توپ در بازه زمانی برخورد با زمین چند متر بر محدود ثانیه است؟

$$\text{مقاومت} \text{ هوا ناچیز است و اتلاف انرژی توپ صرفاً به خاطر برخورد آن با زمین است. } (g = ۱۰ \frac{m}{s^2})$$

- (۱) ۴۰۰
 (۲) ۵۰۰
 (۳) ۸۰۰
 (۴) ۹۰۰

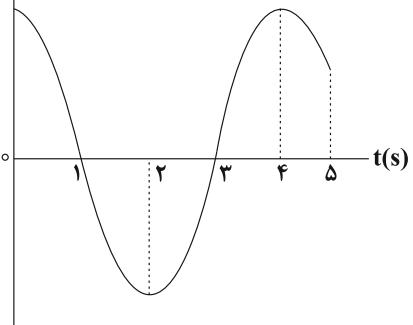
۱۳۸- دو متوجه A و B با تندی‌های ثابت، در مبدأ زمان به ترتیب از مکان‌های $x_B = -10\text{m}$ و $x_A = 5\text{m}$ در سوی مثبت محور X عبور می‌کنند. اگر فاصله این دو متوجه از یک دیگر در لحظه $t = 10s$ برای دومین بار برابر 5m گردد، در چه لحظه‌ای بر حسب ثانیه، فاصله دو متوجه 20m می‌شود؟

- (۱) ۷/۵
 (۲) ۱۵
 (۳) ۲۰
 (۴) ۱۷/۵

۱۳۹- نمودار سرعت- زمان متوجه کی که بر روی محور X حرکت می‌کند، مطابق شکل مقابل است. کدام مورد برای این متوجه درست است؟

- (۱) تندی متوجه در بازه زمانی صفر تا t_2 در حال افزایش است.
 (۲) متوجه در لحظه t_1 تغییر جهت می‌دهد.
 (۳) نوع حرکت متوجه در بازه زمانی صفر تا t_2 ، ابتدا کندشونده و سپس تندشونده است.
 (۴) در بازه زمانی صفر تا t_1 بردار شتاب متوسط متوجه و بردار سرعت متوسط آن با یکدیگر هم‌جهت‌اند.

۱۴۰- نمودار مکان- زمان متوجه کی که روی محور X حرکت می‌کند، مطابق شکل مقابل است. در ۵ ثانیه اول، مدت زمانی که متوجه در خلاف جهت محور X ها در حال حرکت است و به مبدأ مکان نزدیک می‌شود چند برابر مدت زمانی است که متوجه درجهت مثبت محور X ها در حال حرکت است و از مبدأ مکان دور می‌شود؟



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

دانش آموزان گرامی آزمون‌های تابستان در قالب سه دفترچه جداگانه یازدهم، دهم و دوازدهم ارائه می‌گردند. در کارنامه هم سه تراز مجازی یازدهم، دهم و دوازدهم به شما داده می‌شود. به این طریق مطالعه و عملکرد خود در سه پایه را، به طور دقیق و مجزا در تابستان بررسی می‌کنید و اگر از مطالعه و نتیجه یک پایه راضی نبودید، نتایج آن، کارنامه و عملکرد پایه دیگر را تحت شفاع قرار ننماید.



**شیمی ۳ - قاریخچه صابون + پاکیزگی محیط + اسیدها و بازها + رسانایی الکتریکی + ثابت تعادل + ثابت یونش + pH: صفحه‌های ۱ تا ۲۵
نحوه پاسخ‌گویی: اختیاری**

- ۱۴۱ محلول یک مولار HNO_2 در دو ظرف جداگانه، در دمای یکسان موجود هستند، کدام گزینه درست است؟

(۱) غلظت یون سیانید در محلول هیدروسیانیک اسید بیشتر از غلظت یون NO_2^- در محلول نیترو اسید است.

(۲) فلز منیزیم با محلول هیدروسیانیک اسید نسبت به محلول نیترو اسید، کندتر واکنش می‌دهد ولی در شرایط یکسان، حجم گاز اکسیژن تولید شده برابر است.

(۳) محلول هیدروسیانیک اسید از pH محلول نیترو اسید بیشتر است و سرعت واکنش فلز منیزیم با pH محلول اسیدی رابطه عکس دارد.

(۴) غلظت مولکول HCN در محلول هیدروسیانیک اسید کمتر از غلظت مولکول HNO_2 در محلول نیترو اسید است.

- ۱۴۲ مقدار ۲۸۰ لیتر گاز HA را در شرایط استاندارد در مقداری آب حل کرده و با افزودن آب خالص به آن، حجم محلول را به ۱۰۰ لیتر می‌رسانیم.

چنانچه غلظت A^- از غلظت مولکول‌های یونیده نشده HA $0.075 / 0.025$ مول بر لیتر کمتر باشد، ثابت یونش اسیدی و pH تقریبی محلول به ترتیب کدام‌اند؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید). $(\log 5 \approx 0.7)$

$$(1) 1/6, 5 \times 10^{-3}, 5 \times 10^{-3}, 2/6, 6/25 \times 10^{-3}, 2/6, 6/25 \times 10^{-3}, 1/6$$

- ۱۴۳ از حل کردن ۴۰ گرم اسید HA در آب و رساندن حجم محلول به ۵۰۰ میلی‌لیتر، 0.02×10^{20} یون تولید می‌شود. درصد یونش و ثابت یونش اسیدی HA به تقریب کدام‌اند؟ ($\text{HA} = 20 \text{ g.mol}^{-1}$ و گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید).

$$(1) 2/5 \times 10^{-7}, 0/025, 1 \times 10^{-6}, 0/05, 1 \times 10^{-7}, 0/025, 1/6, 5 \times 10^{-3}$$

- ۱۴۴ کدام گزینه درست است؟

(۱) نیترو بین مولکولی غالب در چربی‌ها از نوع واندروالس بوده و ضعیفتر از نیروهای بین مولکولی در آب است.

(۲) اوره ترکیبی با گشتاور دوقطبی بزرگ‌تر از صفر بوده و بین مولکول‌های آن پیوند هیدروژنی تشکیل می‌شود.

(۳) چربی‌ها، مخلوطی از استرها و اسیدهای چرب سه عاملی هستند.

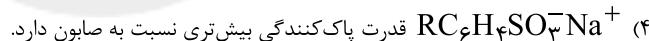
(۴) کلوزیدها برخلاف سوسپانسیون‌ها، مخلوطی همگن به شمار می‌روند.

- ۱۴۵ کدام‌یک از گزینه‌های زیر صحیح نیست؟

(۱) در سال‌های اخیر، میزان افزایش شاخص امید به زندگی در نواحی کم‌برخوردار بیشتر از مناطق برخوردار بوده است.

(۲) نمک آمونیوم اسید چرب نوعی صابون است که در دمای اتفاق به صورت مایع می‌باشد.

(۳) با افزودن مقداری صابون به محلول نایابی‌دار آب و روغن، مخلوطی پایدار ایجاد می‌شود که همگن بوده و ذره‌های سازنده آن درشت‌تر از ذره‌های سازنده محلول‌ها است.



- ۱۴۶ در یک لیتر از محلول کلسیم کلرید، غلظت یون‌های کلرید برابر با 14200 ppm می‌باشد، برای جلوگیری از تشکیل رسوب صابون در این

محلول، در ۲۰۰ گرم از صابون به کار رفته، به تقریب چند درصد جرمی آن باید شامل یون‌های فسفات باشد؟

(۱) تمام یون‌های فسفات موجود در صابون در واکنش شرکت می‌کنند. چگالی محلول را برابر

1 g.mL^{-1} در نظر بگیرید).

I) $\text{CaCl}_2(\text{aq}) \rightarrow \text{Ca}^{2+}(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$ (واکنش‌ها موازن‌ه شوند).

II) $\text{PO}_4^{3-}(\text{aq}) + \text{Ca}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2(\text{s})$

$$(1) 12/67, 6/133, 14/77, 7/36$$

۱۴۷ - چند مورد از مطالب زیر درست است؟

• HI یک اسید قوی بوده و ثابت یونش آن در مقایسه با HCN بسیار بزرگ‌تر است.

• به فرایندی که در آن یک ترکیب یونی در آب به یون‌های مثبت و منفی تبدیل می‌شود، یونش می‌گویند.

• کربوکسیلیک اسیدها از جمله اسیدهای ضعیف هستند که تنها هیدروژن گروه کربوکسیل آن‌ها می‌تواند به صورت یون هیدروبنیوم وارد محلول شود.

• اسیدهای قوی را می‌توان محلولی شامل یون‌های آب‌پوشیده دانست، به طوری که در آن‌ها هیچ مولکول یونیده نشده‌ای یافت نمی‌شود.

$$(1) 4, 2/3, 2, 14/77, 7/36$$



۱۴۸- کدامیک از مطالب زیر نادرست است؟

(۱) غلظت یون هیدرونیوم در روده انسان کمتر از غلظت آن در خون می‌باشد.

(۲) جوهernمک، سدیم هیدروکسید، صابون و سفیدکننده‌ها، پاک‌کننده‌های هستند که از نظر شیمیایی فعال‌اند و با آلاینده‌ها واکنش می‌دهند.

(۳) آرنسیوس نخستین کسی بود که اسیدها و بازها را بر یک مبنای علمی توصیف کرد.

(۴) ثابت یونش یک اسید، بیانی از میزان پیشرفت فرایند یونش آن اسید تا رسیدن به تعادل است.

۱۴۹- شکل زیر، نشان‌دهنده محلولی از هیدروفلوریک اسید در دمای اتاق است که الکترودهای یک مدار الکتریکی درون آن قرار دارند. اگر هر



ذره معادل 10^{-4} مول و حجم محلول برابر با 2 لیتر باشد، کدام گزینه درست است؟

(۱) اگر در شرایط یکسان، به جای این محلول، از محلول 2 مولار HF استفاده شود، شدت نور لامپ کمتر می‌شود.

(۲) درصد یونش HF در این محلول برابر 25% درصد است.

(۳) اگر در شرایط یکسان، به جای این محلول، از محلول 1 مولار HCl اسید استفاده شود، شدت نور لامپ بیشتر می‌شود.

(۴) برای خنثی شدن کل اسید موجود در محلول، باید $2\text{ مول سدیم هیدروکسید به این محلول اضافه شود و در این صورت شدت روشناهی لامپ بیشتر می‌شود. (از تغییر حجم چشمپوشی شود.)$

۱۵۰- در محلول X مولار اسید ضعیف HA ، غلظت یون هیدرونیوم برابر با $10^{-2/8}$ مولار و درجه یونش برابر $10^{-1/3}$ می‌باشد و در محلول Y

مولار اسید ضعیف HY غلظت یون هیدرونیوم برابر با $10^{-6/4}$ مولار و درجه یونش برابر $10^{-6/4}$ است. نسبت $\frac{X}{Y}$ کدام است؟

$$(\log 2 = 0.3)$$

$$10^{5/8} \quad (4)$$

$$2 \times 10^{-5} \quad (3)$$

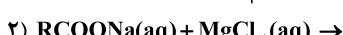
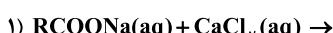
$$2 \times 10^4 \quad (2)$$

$$10^{-4/3} \quad (1)$$

نحوه پاسخ‌گویی: اختیاری

شیمی ۳- سوال‌های آشنا (گواه)

۱۵۱- با توجه به دو واکنش ناقص زیر، عبارت کدام گزینه درست است؟



(۱) این واکنش‌ها، نشان‌دهنده نحوه پاک‌کنندگی صابون‌ها در آب‌های آشامیدنی است.

(۲) طی این واکنش‌ها، رسوب سفید رنگ RCOOCa و RCOOMg ایجاد می‌شود.

(۳) برای بهمود کارایی صابون‌ها، علاوه بر افزایش دمای آب می‌توان از کلسیم کلرید و منیزیم کلرید استفاده کرد.

(۴) انجام این واکنش‌ها در هنگام شستشوی لباس‌ها با صابون، سبب ایجاد لکه‌های سفید بر روی آن‌ها می‌شود.

۱۵۲- چه تعداد از عبارت‌های زیر صحیح هستند؟

- ترکیب‌هایی که با حل شدن در یک حلال، غلظت یون‌های هیدرونیوم با هیدروکسید را افزایش می‌دهند، به ترتیب اسید و باز آرنسیوس هستند.

- رفتار اسید و باز آرنسیوس را می‌توان براساس مقدار مول یون‌های H^+ و OH^- در حجم معینی از محلول‌ها توصیف کرد.

- هر چه غلظت یون هیدرونیوم در محلولی بیشتر باشد، آن محلول اسیدی‌تر است.

- اگر در یک سامانه، غلظت کاتیون‌ها و آئیون‌ها با هم برابر باشد، آن سامانه حالت خنثی دارد.

$$4 \quad (4)$$

$$3 \quad (3)$$

$$2 \quad (2)$$

$$1 \quad (1)$$

۱۵۳- درباره محلول هیدروکلریک اسید (محلول I) و محلول هیدروفلوریک اسید (محلول II) با حجم، دما و pH یکسان، چند مورد از مطالب زیر، درست است؟

- شمار مول‌های آغازی دو اسید، برای تشکیل دو محلول، نابرابر است.

- شمار مولکول‌ها در محلول II، از شمار مولکول‌ها در محلول I بیشتر است.

- شمار آئیون‌های حاصل از یونش دو اسید و رسانایی الکتریکی دو محلول برابر است.

- مجموع شمار گونه‌های موجود در محلول I، از مجموع شمار گونه‌های موجود در محلول II، کمتر است.

$$4 \quad (4)$$

$$3 \quad (3)$$

$$2 \quad (2)$$

$$1 \quad (1)$$



۱۵۴- عبارت کدام گزینه درست است؟

- (۱) حالت فیزیکی همه آبودگی‌ها و کثیفی‌ها به صورت جامد یا مایع می‌باشد.
- (۲) میزان انحلال‌بزیری مواد قطبی در حللاهای قطبی کمتر از حللاهای ناقطبی است.
- (۳) برای تمیز کردن همه آبودگی‌ها و کثیفی‌ها می‌توان از حللاهای قطبی مانند آب استفاده نمود.
- (۴) با داشتن نوع، ساختار و رفتار ذره‌های سازنده آبودگی‌ها و شوینده‌ها می‌توانیم با آبودگی‌ها مقابله کنیم.

۱۵۵- عبارت کدام گزینه در مورد مولکول‌های زیر نادرست است؟



(II)

(I)

- (۱) بخش ناقطبی مولکول (II)، سیر شده است و بخش ناقطبی آن بر بخش قطبی اش غالب است.
- (۲) نیروی بین مولکولی غالب در مولکول‌های (I) و (II) از نوع واندروالسی است.
- (۳) مولکول (I) برخلاف مولکول (II) توانایی تشکیل پیوند هیدروژنی با مولکول‌های خود را ندارد.
- (۴) مولکول‌های (I) و (II) در دمای اتاق به صورت مایع هستند و در آب حل نمی‌شوند.

۱۵۶- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست هستند؟

- (آ) ایجاد گاز و تولید گرما هنگام افزودن مخلوط آلومینیم و سدیم هیدروکسید به لوله‌های آب باعث افزایش قدرت پاک‌کنندگی این پاک‌کننده می‌شود.
- (ب) گاز ایجاد شده هنگام افزودن مخلوط آلومینیم و سدیم هیدروکسید به آب، همان گاز حاصل از واکنش آهن با محلول هیدروکلریک اسید است.
- (پ) فرمول کلی پاک‌کنندگی خورنده که قدرت پاک‌کنندگی بالایی دارند را می‌توان به صورت $\text{RC}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{Na}$ نمایش داد.
- (ت) صابون‌های آنزیم‌دار نمونه‌ای از پاک‌کنندگی خورنده هستند که قدرت پاک‌کنندگی بالایی دارند.

۱) (۱) ۲) (۲) ۳) (۳) ۴) (۴)

۱۵۷- اگر در اثر حل شدن x گرم HF در یک لیتر آب، غلظت یون فلوئورید در آن برابر $19 \cdot 10^{-6} \text{ ppm}$ شود، x به تقریب کدام است؟ (درجه یونش برابر $0.24 \cdot 10^{-6}$ است و چگالی محلولی را برابر 1 g.mL^{-1} در نظر گرفته و جرم محلول را با جرم حلal یکسان در نظر بگیرید).

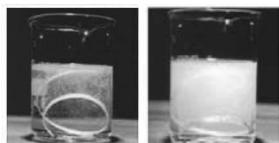
$$(\text{H} = 1, \text{F} = 19 : \text{g.mol}^{-1})$$

۱) (۱) ۲) (۲) ۳) (۳) ۴) (۴)

۱۵۸- در واکنش‌های برگشت‌بزیر، کدام عبارت‌ها در مورد لحظه برقراری تعادل همواره درست هستند؟

- (آ) سرعت واکنش در جهت رفت با سرعت واکنش در جهت برگشت برابر است.
- (ب) مجموع سرعت متواتر تولید فراورده‌ها با مجموع سرعت متواتر مصرف واکنش‌دهنده‌ها برابر است.
- (پ) جرمی از واکنش‌دهنده‌ها که به فراورده‌ها تبدیل می‌شوند برابر با جرمی از فراورده‌ها است که به واکنش‌دهنده‌ها تبدیل می‌شوند.
- (ت) مجموع شمار مول‌های واکنش‌دهنده‌ها با مجموع شمار مول‌های فراورده‌ها برابر است.

۱) فقط آ ۲) ب - ب ۳) آ - ب ۴) پ - ت



(A)

(B)

۱۵۹- عبارت کدام گزینه از نظر درستی یا نادرستی مانند عبارت زیر است؟

«از شدت واکنش اسیدهای با غلظت و دمای یکسان با یک فلز می‌توان به قدرت اسیدی آن‌ها پی برد.»

- (۱) خاصیت اسیدی محلول هیدروکلریک اسید همواره بیشتر از استیک اسید است.
- (۲) مقدار فراورده‌های گازی حاصل از واکنش کلسیم کربنات با هیدروکلریک اسید همواره بیشتر از استیک اسید است.
- (۳) قدرت اسیدی فورمیک اسید از استیک اسید بیشتر و از هیدروفلوئوریک اسید کمتر است.
- (۴) شکل‌های (A) و (B)، به ترتیب واکنش منیزیم با هیدروکلریک اسید و استیک اسید با هیدروفلوئوریک اسید نمایش می‌دهد.

۱۶۰-

کدام اکسیدها، اسید آرنسیوس به شمار می‌آیند و محلول کدامیک از آن‌ها در آب، اسید قوی‌تر است؟

- a) K_2O , b) CO_2 , c) SO_3 , d) BaO

c - c, b (۴)

b - c, b (۳)

a - d, a (۲)

d - d, a (۱)



پاسخ تشریحی درس‌های اختصاصی آزمون ۱۱ شهریور ۱۴۰۱ (دوازدهم تجربی)

ریاضی

کاظم اجلالی - وحید انصاری - شاهین پروازی - محمدسجاد پیشوایی - مهدی حاجی‌نژادیان - سهیل حسن‌خان‌بور - عادل حسینی - سجاد داودلی - یاسین سپهر - پویان طهرانیان
سعید علم‌بور - مرتضی فهیم‌علوی - محمدجواد محسنی - میلاد منصوری - سروش موئینی - امیر نزهت - جهانبخش نیکنام

زیست‌شناسی

عباس آرایش - پوریا برزین - محمدحسن بیگی - محمدسجاد ترکمان - علی جوهری - علی حسن‌بور - مبین حیدری - شاهین راضیان - حمید راهواره - علیرضا رضایی - علی رفیعی - محمدعبیان رمضانی
امیرمحمد رمضانی‌علوی - علیرضا رهبر - حمیدرضا زارعی - سحر زرافشان - کیارش سادات‌رفیعی - علیرضا سنگین‌آبادی - سعید شرفی - شهریار صالحی - امیررضا صدراکتا - امیرعلی صمدی‌بور - محمدحسن مؤمن‌زاده

فیزیک

زهره آقامحمدی - سعید اردم - عبدالرضا امینی‌نسب - امیرحسین برادران - محمدعلی راست‌پیمان - مرتضی رحمان‌زاده - علیرضا سلیمانی - سعید شرق - عبدالله فقهزاده - مسعود قره‌خانی
بهادر کامران - مصطفی کیانی - علیرضا گونه - غلامرضا محبی - سیدعلی میرنوری - شادمان ویسی

شیمی

جعفر پازوکی - محمدرضا پور‌جاوید - علی جدی - مرتضی حسن‌زاده - حمید ذیحی - یاسر راش - حسن رحمتی‌کوکنده - مهدی رحیمی - مرتضی رضایی‌زاده - روزبه رضوانی - سیدرضا رضوی
محمدرضا زهره‌وند - رضا سلیمانی - جهان شاهی‌بیگانی - علیرضا شیخ‌الاسلامی‌بول - مسعود طبرسا - امیرحسین طیبی - محمد عظیمیان‌زواره

زمین‌شناسی

تبديل به تست سوال‌های امتحانی: مهدی جباری

مسئولان درس، گزینش‌گران و ویراستاران

نام درس	گزینشگر	مسئول درس	ویراستار	مستندسازی
ریاضی	علی مرشد	علی مرشد	ایمان چینی‌فروشان	سرژ یقیازاریان تبریزی
زیست‌شناسی	محمد Mehdi روزبه‌انی	امیرحسین بروزی‌فرد	کیارش سادات‌رفیعی	مهساسادات هاشمی
فیزیک	امیرحسین برادران	امیرحسین برادران	محمدجواد سورچی	محمدرضا اصفهانی
شیمی	ساجد شیری‌طرزم	ساجد شیری‌طرزم	حسن رحمتی‌کوکنده	سمیه اسکندری
زمین‌شناسی	مهدی جباری	مهدی جباری	علیرضا خورشیدی	محیا عباسی

گروه فنی و تولید

مدیر گروه	مدىع گروه
مسئول دفترچه آزمون	اختصاصی: زهراءالسادات غیاثی
حروف‌نگاری و صفحه‌آرایی	اختصاصی: آرین فلاحتی
مسئول دفترچه اختصاصی: مهساسادات هاشمی	سیده صدیقه میر‌غیاثی
ناظر چاپ	مدیر گروه: مازیار شیروانی‌قدم

گروه آزمون

بنیاد علمی آموزشی قلم‌چی (وقف عام)

آدرس دفتر مرکزی: خیابان انقلاب - بین صبا و فلسطین - پلاک ۹۲۳ - تلفن چهار رقمی: ۰۶۴۶۳-۰۳۱

برای دریافت اخبار گروه تجربی و مطالب درسی به کanal ۲ @zistkanoon مراجعه کنید.



(یاسین سپهر)

«۵-گزینه»

هر چهار گزینه را بررسی می‌کنیم.

$$\log_{\sqrt[3]{y}}(\sqrt[3]{y})^2 = \log_{\sqrt[3]{y}}^2 = \frac{2}{3} \log_{\sqrt[3]{y}} = \frac{2}{3}$$

:: ۱ «گزینه»
:: ۲ «گزینه»

$$\log_{\sqrt[3]{y}}(\sqrt[3]{125})^2 = 2 \log_{\sqrt[3]{y}}\sqrt[3]{125} = 2 \log_{\sqrt[3]{y}}^2 = \frac{9}{2} \log_{\sqrt[3]{y}} = \frac{9}{2} = 4.5$$

$$\log_{\sqrt[3]{y}}\sqrt[3]{y^2} = \log_{\sqrt[3]{y}}^2 = \frac{2}{3} \log_{\sqrt[3]{y}} = \frac{2}{3}$$

:: ۳ «گزینه»
:: ۴ «گزینه»

$$\begin{aligned} \log_{(1+6\sqrt{2})^2}^{(3+\sqrt{2})^4} &= \log_{(1+6\sqrt{2})^2}^{((3+\sqrt{2})^2)^2} = \log_{(1+6\sqrt{2})^2}^{(1+6\sqrt{2}+2)^2} \\ &= \log_{(1+6\sqrt{2})^2}^{(1+6\sqrt{2})^2} = 1 \end{aligned}$$

(تابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۳)

(شاهین پروازی)

«۶-گزینه»

می‌دانیم $\log_{\sqrt[3]{x}}^2 = \log_{\sqrt[3]{x}}|x|$ است و با توجه به دامنه معادله $\log_{\sqrt[3]{x}}|x| = \log_{\sqrt[3]{x}}(-x)$ (تساوی $(-x-2) > 0 \Rightarrow x < -2$) است. پس داریم:

$$\log_{\sqrt[3]{x}}(-x) + \log_{\sqrt[3]{x}}(-x-2) = 2$$

$$\Rightarrow \log_{\sqrt[3]{x}}(-x)(-x-2) = 2 \Rightarrow (-x)(-x-2) = 4$$

$$\Rightarrow x^2 + 2x - 4 = 0 \Rightarrow \Delta = 4 - 4(1)(-4) = 20$$

$$x_1, x_2 = \frac{-2 \pm \sqrt{20}}{2}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} x_1 = \frac{-2 + \sqrt{20}}{2} = \sqrt{5} - 1 \\ x_2 = \frac{-2 - \sqrt{20}}{2} = -1 - \sqrt{5} = a \end{cases}$$

$$\Rightarrow -1 - a = \sqrt{5} \Rightarrow \log_{\sqrt[3]{25}}^{\sqrt{5}} = \frac{1}{2} \log_{\sqrt[3]{5}}^5 = \frac{1}{2}$$

(تابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۳)

(یاسین سپهر)

«۷-گزینه»

در یک همسایگی محدود $x = 0$ ، تابع $y = 1 - \cos x$ همواره کمتر از ۱ است.

بنابراین در این همسایگی تابع $|1 - \cos x| = 1 - \cos x$ با تابع $y = 1 - \cos x$ مساوی است و

$$y = \frac{|1 - \cos x|}{x^2} \quad \text{در نتیجه تابع نیز مساوی تابع ثابت صفر است. پس حد مورد نظر برابر صفر است.}$$

(هد و پوستکی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۲۸ تا ۱۳۶)

(سعید علیپور)

«۸-گزینه»

با توجه به نمودار داریم:

$$\lim_{x \rightarrow 1^-} f(x) = \lim_{x \rightarrow 1^-} (ax - x^2) = a - 1 = -2 \Rightarrow a = -1$$

$$\lim_{x \rightarrow 1^+} f(x) = \lim_{x \rightarrow 1^+} \sqrt{x+b} - 1 = \sqrt{1+b} - 1 = 1$$

$$\Rightarrow \sqrt{1+b} = 2 \Rightarrow 1+b = 4 \Rightarrow b = 3$$

$$\Rightarrow f(-\frac{b}{a}) = f(6) = \sqrt{6+3} - 1 = 2$$

(هد و پوستکی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۲۸ تا ۱۳۶)

«۱-گزینه»

ابتدا معادله را به صورت زیر می‌نویسیم:

$$\log_{\sqrt[3]{x}}^x \cdot \log_{\sqrt[3]{x}}^{(x-1)} - 2(\log_{\sqrt[3]{x}}^x + \log_{\sqrt[3]{x}}^{(x-1)}) + \lambda = 0$$

$$\log_{\sqrt[3]{x}}^x \cdot \log_{\sqrt[3]{x}}^{(x-1)} - 2(2\log_{\sqrt[3]{x}}^x + \log_{\sqrt[3]{x}}^{(x-1)}) + \lambda = 0$$

اگر فرض کنیم $b = \log_{\sqrt[3]{x}}^{(x-1)}$ و $a = \log_{\sqrt[3]{x}}^x$ معادله به صورت زیر در می‌آید:

$$ab - 2(2a + b) + \lambda = 0 \Rightarrow ab - 4a - 2b + \lambda = 0$$

$$a(b-4) - 2(b-4) = 0 \Rightarrow (a-2)(b-4) = 0$$

$$\left\{ \begin{array}{l} a = 2 = \log_{\sqrt[3]{x}}^x \Rightarrow x = 9 \\ b = 4 = \log_{\sqrt[3]{x}}^{(x-1)} \Rightarrow x-1 = 81 \Rightarrow x = 82 \end{array} \right.$$

بنابراین مجموع جواب‌های معادله برابر ۹۱ است.

(تابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۳)

«۲-گزینه»

نمودار تابع مربوط به نمودار $y = \lambda^{x+a}$ است که ۲ واحد به پائین منتقل شده

$$f(x) = \lambda^{x+a} - 2$$

است، پس $f(0) = 0$ است.

$$\Rightarrow \lambda^a - 2 = 0 \Rightarrow \lambda^a = 2^{\frac{1}{a}} = 2 \Rightarrow a = \frac{1}{2}$$

$$\Rightarrow f(x) = \lambda^{\frac{x+1}{2}} - 2 = 2^{\frac{3x+1}{2}} - 2$$

$$\Rightarrow f\left(\frac{1}{3}\right) = 2^{1+1} - 2 = 4 - 2 = 2$$

(تابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۳)

«۳-گزینه»

$$\log_{12}^4 = 4 \log_{12}^3 = k \Rightarrow \log_{12}^3 = \frac{k}{4}$$

$$\Rightarrow \log_{12}^3 = \frac{4}{k} \Rightarrow 1 + 2 \log_{\sqrt[3]{x}}^3 = \frac{4}{k}$$

$$\Rightarrow \log_{\sqrt[3]{x}}^3 = \frac{4-k}{2k}$$

با درنظر گرفتن قانون تغییر مبنا داریم:

$$\Rightarrow \log_{\sqrt[3]{x}}^3 = \delta \log_{\sqrt[3]{x}}^2 = -\frac{\delta(k-4)}{2k}$$

(تابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۳)

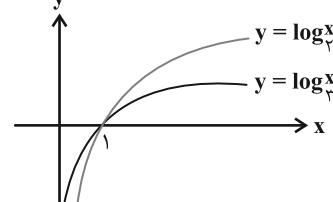
«۴-گزینه»

مخرج نباید صفر باشد: $2^x \neq 2 \Rightarrow x \neq 1$

و هم چنین عبارت زیر را دیگر نامنفی باید باشد:

$$\log_{\sqrt[3]{x}}^x \geq \log_{\sqrt[3]{x}}^x$$

با توجه به نمودارهای زیر جواب نامعادله بالا (۱) است:



در نتیجه دامنه تابع داده شده بازه (۱, ۲) است که شامل هیچ عدد صحیحی نیست.

(تابع نمایی و لگاریتمی) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۳)



گزینه «۲»: در مرحله آنفاز و تلوفار ۲ می‌توان دو مجموعه کروموزومی تک‌کروماتیدی را در اوسویت ثانویه مشاهده کرد. هر اوسویت ثانویه تووانایی تقسیم ندارد و تنها آن دسته از اوسویت‌های ثانویه که لفاح را آغاز کرداند، می‌توانند تقسیم شوند.

گزینه «۳»: اوین جسم قطبی به شدت با اسپرم لفاح می‌کند و توده یاخته‌ای بی‌شکل را درون لوله رحمی تشکیل می‌دهد که پس از مدتی از بین می‌رود.

گزینه «۴»: با آغاز لفاح، ریزکسیه‌های حاوی مواد سازنده جدار لفاحی محظیات خود را وارد لایه زلایه دور اوسویت ثانویه می‌کنند. پس از این مرحله اوسویت ثانویه تقسیم شده و تحملک را ایجاد می‌کند.

(تولید مثل) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۰۱ و ۱۰۲ تا ۱۰۴)

۱۴- گزینه «۳»

منظور صورت سؤال، مورولا و توده یاخته‌ای بی‌شکل حاصل از لفاح اسپرم با جسم قطبی می‌باشد. تمام موارد به جز مورد «ج»، در رابطه با توده یاخته‌ای بی‌شکل، نادرست هستند!

بررسی مورد «ج»: فرایند لفاح (چه با اوسویت ثانویه و چه با جسم قطبی) در خارج از تخدمان‌ها (غدد جنسی) رخ می‌دهد.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۸۲، ۸۳، ۱۰۲، ۱۰۳ و ۱۰۶)

۱۵- گزینه «۴»

افزایش اندک استروژن بازخورد منفی ایجاد می‌کند و ترشح هورمون آزاد کننده LH و FSH را کاهش می‌دهد در ضمن افزایش یکباره استروژن، با بازخورد مثبت محركی برای آزاد شدن مقدار زیادی از این هورمون می‌باشد. در هر دو صورت، میزان بروون رانی این هورمون آزاد کننده توسط یاخته‌های ترشح کننده هورمون در هیپووتالاموس (مرکز تنظیم دمای بدن) تعییر می‌کند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در انتهای دوره جنسی، کاهش استروژن و بروژسترون که هورمون‌های جنسی می‌باشد، با اثر بر هیپووتالاموس، باعث افزایش ترشح هورمون آزاد کننده می‌شود. در نتیجه ترشح مجدد FSH و LH از هیپووفیز پیشین (نه تخدمان) آغاز می‌شود.

گزینه «۳»: پایان ریزش دیواره رحم حود روز ۷ چرخه رخ می‌دهد و بعد از آن افزایش هورمون جنسی استروژن با تأثیر بر هیپووتالاموس به روش بازخورد منفی از ترشح هورمون آزاد کننده می‌کاهد. این بازخورد از رشد و بالغ شدن اینبانکه‌های جدید در طول دوره جنسی جلوگیری می‌کند. دقت کرید که مقادیر کم هورمون‌های جنسی در خون، همزمان با ریزش دیواره رحم قابل مشاهده است، نه از پایان آن.

گزینه «۴»: در نیمه اول دوره جنسی همانند نیمه دوم دوره جنسی، هورمون‌های جنسی (استروژن و بروژسترون) همواره تحت تأثیر هورمون‌های متربخه از بخش پیشین هیپووفیز تولید می‌شود.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۵۶، ۵۷ و ۱۰۷)

۱۶- گزینه «۳»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: هورمون اکسی‌توسین موجب درد زایمان می‌شود. این هورمون در هیپووتالاموس تولید و توسط هیپووفیز پسین ترشح می‌شود. هورمون‌های آزاد کننده و مهارکننده بر روی هورمون‌های متربخه از هیپووفیز پیشین نقش دارند.

گزینه «۲»: این هورمون موجب انقباض ماهیچه‌های صاف می‌شود. این یاخته‌های ماهیچه‌ای فاقد واده‌های انقباضی سارکومر می‌باشد.

گزینه «۳»: غدد شیری با اثر هورمون پرولاکتین شیر را تولید می‌کنند. شیر تولید شده توسط یاخته‌های ماهیچه‌ای که از اکسی‌توسین تأثیر می‌گیرند، از بدن خارج می‌شود.

گزینه «۴»: این هورمون با بازخورد مثبت تنظیم می‌شود. در نتیجه افزایش اثرات آن در بدن موجب ترشح بیشتر این هورمون از پایانه‌های آکسونی یاخته‌های عصبی هیپووتالاموسی واقع در هیپووفیز می‌شود.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۱۶) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۵۶، ۵۷ و ۱۰۳)

۱۷- گزینه «۴»

شروع ضربان قلب جنین در انتهای ماه اول رخ می‌دهد. بررسی موارد:

(الف) هم‌زمان با تشکیل جفت در هفتاد دوم رخ می‌دهد. (پیش از شروع ضربان قلب)

(ب) هورمون HCG از بروون شامه ترشح می‌شود، نه جسم زدایی

(ج) در طی ماه دوم انجام می‌شود. (پس از شروع ضربان قلب)

(د) در هنگام جایگزینی، جنین مواد غذایی مورد نیاز خود را از بافت‌های هضم شده دیواره رحم به دست می‌آورد، نه خون مادر.

(تولید مثل) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۰۱ تا ۱۰۳)

(عادل مسینی)

۹- گزینه «۱»

باید برابر حد تابع f در $x = 1$ باشد:

$$\lim_{x \rightarrow 1} f(x) = \lim_{x \rightarrow 1} \frac{2 - |3-x|}{1-x^2} = \lim_{x \rightarrow 1} \frac{2-(3-x)}{1-x^2}$$

$$= \lim_{x \rightarrow 1} \frac{x-1}{(x-1)(x+1)} = \lim_{x \rightarrow 1} \frac{1}{x+1} = -\frac{1}{2}$$

پس باید $\frac{1}{2}$ باشد.

(مر و پوستگی) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۳۷ تا ۱۴۲)

۱۰- گزینه «۴»

تابع در $x = 2$ پیوسته است. پس $\lim_{x \rightarrow 2} f(x) = f(2)$ است.

$$\lim_{x \rightarrow 2^-} f(x) = ([1^-] - a)[4^-] = 3(1-a) = 3 - 3a$$

$$f(2) = \lim_{x \rightarrow 2^+} f(x) = (2-a)(4) = 8 - 4a$$

برای پیوستگی باید داشته باشیم:

$$3 - 3a = 8 - 4a \Rightarrow a = 5 \Rightarrow f(x) = (|x| - 5)|2x|$$

$$\xrightarrow{a=5} \lim_{x \rightarrow 5^-} f(x) = (|5^-| - 5)|10^-| = (4 - 5)(9) = -9$$

(مر و پوستگی) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۳۷ تا ۱۴۲)

زیست‌شناسی ۲

۱۱- گزینه «۴»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: بر اساس شکل ۲ فصل ۷ کتاب زیست ۲، یاخته‌های سرتولی اطراف برخی از یاخته‌های زامهزا (زاینده) را به طور کامل احاطه نمی‌کنند.

گزینه «۲»: هر یاخته زامدزا حاصل از تقسیم میتووز تا بخشی از مراحل اینترفاراز چرخه یاخته‌ای، تنها دارای یک جفت سانتریول در درون خود است.

گزینه «۳»: یاخته زامهزا، یاخته سرتولی و زام یاخته اولیه در درون خود، دو مجموعه کروموزومی دارند. از بین این یاخته‌ها، فقط زام یاخته اولیه تووانایی انجام تقسیم می‌وز را دارد.

گزینه «۴»: زام یاخته ثانویه، زام یاختک و زامه دارای یک مجموعه کروموزومی هستند. همه این یاخته‌ها واحد ژن سازنده پروفورین می‌باشند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۷۹، ۹۰، ۹۲، ۹۳، ۹۴، ۹۵، ۹۶ و ۹۷)

۱۲- گزینه «۳»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: مطابق با شکل روبه‌رو، چندین لوله رحمه‌ساز با متصل شدن به اپیدیدیم اسپرم‌ها را به درون این بخش منتقل می‌کنند، نه یک لوله!

گزینه «۲»: غدد وزیکول سینیال مایعی غنی از فروکتوز را به اسپرم‌ها اضافه می‌کنند. این غدد ترشحات خود را به لوله اسپرم برادر می‌کنند، نه میزراهم.

گزینه «۳»: در شکل روبرو، این تیغه‌های جدا کننده قابل مشاهده هستند.

گزینه «۴»: پروسات ماده‌ای قلیایی به میزراهم وارد می‌کند، اما دقت کنید که در بدن هر مرد، تنها یک غده پروسات وجود دارد، نه غدد پروسات.

(تولید مثل) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۹۹ تا ۱۰۱)

۱۳- گزینه «۴»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در تخدمان‌های هر فرد مقدار بسیار زیادی اوسویت اولیه که در مرحله پروفاراز ۱ متوقف شده‌اند وجود دارد، ولی همه آن‌ها تقسیم خود را کامل نمی‌کنند و تعداد زیادی از آن‌ها از بین می‌روند.



گزینه «۳»: دقت کنید توده یاخته‌ای که جایگزین می‌شود، بلاستوسيست است؛ نه مورو!

گزینه «۴»: جدار لفاحی بلافصله بعد از شروع لفاح تشکیل می‌شود. شروع تقسیمات یاخته تخم، ۳۶ ساعت بعد از لفاح است.

(تولید مثل) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۰۷ تا ۱۱۰)

۲۲- گزینه «۴»

(شرح از کشور تبریز ۱۴۰۰)

اسپرماتوگونی، اسپرماتوسیت اولیه و اسپرماتوسیت ثانویه، کروموزوم مضاعف دارند. مطابق شکل، این یاخته‌ها هسته فشرده دارند و به یاخته‌های دیگر متصل هستند.



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: اسپرماتوگونی و اسپرماتوسیت اولیه یاخته‌های دیپلوبloid هستند و به هم متصل‌اند.

گزینه «۲»: برای اسperm صادق نیست. زیرا فلام تن غیرمضاعف دارند و از تمايز اسپرماتیدها ایجاد شده‌اند نه از تقسیم می‌یور.

گزینه «۳»: اسپرماتوسیت ثانویه، یاخته‌ای تک‌لاد (haplobloid) است اما هسته فشرده ندارد.

(تکلیف) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۸۰ تا ۸۲ و ۹۹)

۲۳- گزینه «۱»

(شرح از کشور تبریز ۱۴۰۰)

تنها مورد «الف» صحیح است.

همزمان با تشکیل جفت، یاخته‌های توده درونی بلاستوسيست تمایز می‌یابند.

بررسی سایر موارد:

(ب) شروع تمایز جفت در هفته دوم و شروع تشکیل شدن اندام‌های اصلی جنین در انتهای ماه اول است.

(ج) با شروع ترشح آنزیم، در دیواره رحم، خفره‌ای ایجاد می‌شود که بلاستوسيست درون آن جای می‌گیرد و سپس بعد از قرارگیری بلاستوسيست درون خفره، پرده کوریون شکل می‌گیرد و در پی آن زوائد انگشتی تشکیل می‌شود.

(د) با شروع جایگزینی، هنوز پرده کوریون شکل نگرفته و در نتیجه تست سنجش هورمون HCG مثبت نمی‌شود.

(تولید مثل) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۳)

۲۴- گزینه «۳»

(سراسری تبریز ۱۴۰۰)

از پنجمین روز شروع دوره جنسی تا انتهای دوره فولیکولی، ابنانک‌ها استروژن (نوعی هورمون) ترشح می‌کنند، در این بازه زمانی اندوخته خونی دیواره رحم هنوز به حد اکثر خود نرسیده است. دقت کنید در مرحله لوتنال دیگر فولیکول در حال رشد نداریم، هم چنین حد اکثر ذخیره خونی در دیواره رحم مربوط به هفته آخر دوره جنسی است. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در طی جرخه جنسی، در مرحله فولیکولی در نیمه دوم تنظیم بازخوردی مثبت ایجاد می‌شود و در نتیجه میزان هورمون آزاد کننده افزایش می‌یابد.

گزینه «۲»: طبق متن کتاب درسی، با افزایش استروژن، میزان هورمون‌های محرك عدد جنسی در ابتدا با بازخورد منفی کاهش می‌یابند.

گزینه «۴»: در این زمان هنوز رشد یک فولیکول تمام نشده است و در نتیجه از رشد و تمایز یاخته‌های اووسیت دیگر جلوگیری می‌شود.

(تولید مثل) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۰۷ تا ۱۱۳)

۲۵- گزینه «۴»

فقط مورد اول صحیح است.

به دنبال تقسیم اسپرماتوسیت اولیه جاذشن کامل یاخته‌ها، در یاخته‌های اسپرماتید رخ می‌دهد.

بررسی موارد:

مورد اول) تمایز اسپرماتیدها، تحت کنترل هورمون هیپوفیزی FSH است.

۱۸- گزینه «۲»

بخش (۱) بیضه‌ها، بخش (۲) تخمدان و بخش (۳) رحم می‌باشد. بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: اسپرم‌ها در بیضه ساخته شده و در ابتدا، قادر به حرکت نیستند.

گزینه «۲»: با رسیدن به سن بلوغ، هر ماه، از یکی از ابنانک‌ها اووسیت ثانویه آزاد می‌شود (تخمک‌گذاری)، پس دقت کنید که در هر بار تخمک‌گذاری نمی‌توان خروج یاخته‌های جنسی (چندین یاخته جنسی ماده) را از یک تخمدان دید.

گزینه «۳»: قاعده‌گی در روزهای اول هر دوره رخ می‌هد که به طور متوسط هفت روز طول می‌کشد. پس از آن، دیواره داخلی رحم مجدد شروع به رشد و نمو می‌کند، ضخامت آن زیاد می‌شود و در آن چین‌خوردگی‌ها، حفرات و اندوخته خونی زیادی به وجود می‌آید.

گزینه «۴»: شکلی که در صورت سوال می‌بینید، مربوط به کرم کبد است که نوعی جانور هرمافروزیت می‌باشد؛ در این جانوران، یک فرد هر دو نوع دستگاه تولیدمثلی نر و ماده را دارد. بنابراین در این کرم، هر فرد تخمک‌های خود را باور می‌کند. در نتیجه اسپرم‌های تولید شده در بیضه‌های جانور خود با تخمک‌های آزاد شده از تخدمان لفاح می‌کنند.

(تولید مثل) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۹۱ تا ۹۴ و ۱۰۵)

۱۹- گزینه «۳»

(ممدرسانی رهانی)

در پستانداران به دلیل ارتباط خونی بین مادر و فرزند و در ماهی‌ها و دوزیستان به دلیل کوتاه بودن دوره جنسی، مقدار اندوخته‌غذایی اندک می‌باشد. بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: این گزینه مربوط به لفاح خارجی در جانوران است که در ماهی‌ها و دوزیستان دیده می‌شود. پستانداران لفاح داخلی دارند.

گزینه «۲»: در ماهی‌ها و دوزیستان در اطراف تخمک ماده ژله‌ای قرار دارد که جنین را در برابر عوامل تهدیدکننده محافظت می‌کند و سپس برای تغذیه جنسی مصرف می‌شود.

گزینه «۳»: در همه جانوران برای بقا و حفاظت جنین سازوکارهایی وجود دارد، مانند: لایه ژله‌ای اطراف تخمک در ماهی‌ها و دوزیستان و حفاظت جنین توسط رحم پستانداران.

گزینه «۴»: همان‌طور که گفته شد ذخیره غذایی در این جانوران اندک است، ولی همین جانوران تا چند روز پس از لفاح و تشکیل تخم از اندوخته‌غذایی تخمک استفاده می‌کنند.

(تکلیف) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۷۷ و ۱۷۸)

۲۰- گزینه «۳»

منظر صورت سوال، جانوران دارای لفاح داخلی می‌باشد. تمام این جانوران دارای گیرنده‌های حسی هستند که اثر محرك را دریافت و آن را به پیام عصبی تبدیل می‌کنند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در رابطه با اسپکمه‌ی نادرست است.

گزینه «۲»: در رابطه با حشرات نادرست است.

گزینه «۴»: این مورد فقط در رابطه با بیشتر پستانداران صحیح است.

(تکلیف) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۴۵ و ۴۶) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۲۰ و ۲۱)

۲۱- گزینه «۱»

(سراسری فارج از کشور ۱۹۵)

دون تخمدان، هر اووسیت اولیه را یاخته‌های تغذیه کننده احاطه می‌کنند که به مجموعه آن‌ها ابنانک (فولیکول) گفته می‌شود. بررسی سایر موارد:

گزینه «۲»: فرآیند تخمک‌زایی از یاخته دیپلوبloid و زاینده‌ای به نام مامه‌زا (اوگونی)، قلی از تولد و از دوران جنسی شروع می‌شود و در دوران جنسی تمامی اوگونی‌ها به اووسیت اولیه تبدیل شده و تقسیم می‌یوز آن‌ها، در مرحله پروفاز می‌یوز ۱ متوقف می‌شود.

گزینه‌های «۳» و «۴»: توجه داشته باشید از میان یک میلیون ابنانک (فولیکول) موجود در هر تخمدان، تعداد بسیار زیادی از بین می‌روند.

(تکلیف) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۸۷ و ۸۸)

۲۲- گزینه «۲»

(کتاب زرد تبریز ۱۴۰۰)

پاره شدن جدار لفاحی هنگام رسیدن توده یاخته‌ای به رحم و تبدیل مربولا به بلاستوسيست دیده می‌شود. تخریب جدار رحم در حین جایگزینی بلاستوسيست مورد انتظار است. بررسی نادرستی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: ابتدا پرده‌های محافظت کننده از جنین تشکیل شده و بعداً از لایه خارجی آن (کوریون) هورمون HCG ترشح می‌شود.



(۳) همه غدد برونریز دارای مجاری لوله‌مانندی هستند که ترشحات خود را وارد آن می‌کنند. اما فقط غده پروستات و غدد پیازی-میزراهی مواد قلیاً ترشح می‌کنند. (ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۵۵ و ۵۶)

فیزیک ۲

۳۱- گزینه «۲»

(محيطی کیانی)

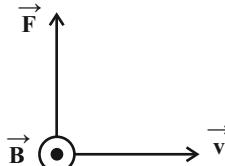
در اجرام فرومغناطیسی و پارامغناطیسی، میدان مغناطیسی خارجی باعث می‌شود دوقطبی‌های مغناطیسی هم‌سو با میدان قرار گیرند، اما مواد دیامغناطیسی که در حالت عادی فاقد خاصیت مغناطیسی‌اند، در حضور میدان مغناطیسی خارجی بسیار قوی، دوقطبی‌های مغناطیسی آن در خلاف سوی میدان مغناطیسی خارجی در آن جهت‌گیری می‌کنند. بنابراین، ماده A قطعاً دیامغناطیسی و ماده C که دارای ناحیه‌هایی (حوزه‌هایی) هم‌جهت با میدان مغناطیسی خارجی است، فرمغناطیسی می‌باشد.

(مغناطیس و الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۸۳ و ۸۴)

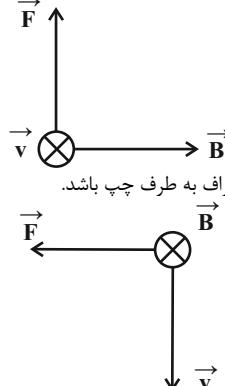
۳۲- گزینه «۱»

(محيطی کیانی)

چون بار الکترون منفی است، پس از تعیین جهت نیروی وارد بر آن با استفاده از قاعده دست راست، جهت نیرو را وارون می‌کنیم. یا می‌توان، از دست چپ با همان ویژگی‌ای که برای دست راست به کار می‌بریم، استفاده نمود.
 (الف) درست، چون الکترون در راستای خط‌های میدان مغناطیسی حرکت می‌کند، $F = qvB \sin \theta = 0$ است، در نتیجه بنا به رابطه $F = qvB \sin \theta$ ، نیرویی به آن وارد نمی‌شود، لذا به حرکت مستقیم خود ادامه می‌دهد.
 (ب) نادرست، با توجه به قاعده دست راست، باید جهت انحراف به طرف بالا باشد.



پ) نادرست، باید جهت انحراف به طرف بالا باشد.



ت) نادرست، باید جهت انحراف به طرف چپ باشد.

(مغناطیس و الکٹرومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۱ تا ۷۳)

۳۳- گزینه «۴»

(محيطی کیانی)

شماره‌های ۱ تا ۴ به ترتیب نشان دهنده پرده کوریون، آمنیون، لایه زاینده جنینی و بند ناف (در آینده) است. بررسی سایر گزینه‌ها:
 گزینه «۱»: پرده کوریون به همراه بخشی از دیواره‌هایی (نه دیواره‌هایی) چسبناک و ژله‌ای دارد که پس از لفاح تخمکها را به هم می‌چسباند. این لایه ژله‌ای ابتدا از چشم در جانوران مختلف بستگی به میزان اندوخته دارد. بنابراین، تأمین اندوخته غذایی تخمک، بر عهده جنس ماده است. در اسیکماهی نیز تخمک جنس ماده تأمین کننده نیازهای غذایی جنین‌های در حال رشد در بدن جنس نر است.

۳۴- گزینه «۲»

مواد سوم) دقیق کنید در تمایز اسپرماتید، ابتدا یاخته مقادیر زیادی از سیتوپلاسم خود را از دست می‌دهد و سپس هسته آن فشرده می‌شود.

موردنمایه) دقیق کنید، از آن جا که کروموزوم‌های X و Y، ژن‌های متفاوتی دارند و در هر زمامه طبیعی یکی از این دو کروموزوم جنسی قرار دارد، پس نیمی از همه ژن‌های این فرد در صورت لفاح به نسل بعد منتقل نمی‌شود.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۸۰ تا ۸۲، ۹۹ و ۱۰۰)

۳۵- گزینه «۲»

(کتاب زرد تهری ۱۰۱) مواد غذایی مورد نیاز جنین تا چند روز پس از لفاح و تشکیل تخم از اندوخته غذایی تخمک تأمین می‌شود. این اندوخته مخلوطی از مواد مغذی متفاوت است. اندوخته

تخمک در جانوران مختلف بستگی به میزان اندوخته دارد. بنابراین، تأمین اندوخته غذایی تخمک، بر عهده جنس ماده است. در اسیکماهی نیز تخمک جنس ماده تأمین کننده نیازهای غذایی جنین‌های در حال رشد در بدن جنس نر است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

(۱) در بکر زایی لفاح انجام نمی‌شود. زنبور ملکه، بدون انجام لفاح زنبورهای نر را تولید می‌کند.

(۲) پستاندار تخم‌گذاری مثل پلاتی پوس، تخم را در بدن خود نگه می‌دارد و چند روز مانده به تولد نوزاد، تخم‌گذاری می‌کند و روی آنها می‌خوابد تا مرحله نهایی رشد و نمو طی شود.

(۳) در جانورانی که لفاح خارجی دارند، تخمک دیواره‌ای (نه دیواره‌هایی) چسبناک و ژله‌ای دارد که پس از لفاح تخمکها را به هم می‌چسباند. این لایه ژله‌ای ابتدا از چشم در بر عوامل نامساعد محیطی محافظت می‌کند و سپس به عنوان غذای اولیه مورد استفاده جنین قرار می‌گیرد.

(تولید مثل) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۱۵ تا ۱۱۷)

۳۶- گزینه «۴»

(کارج از کشور تهری ۹۹) شماره‌های ۱ تا ۴ به ترتیب نشان دهنده پرده کوریون، آمنیون، لایه زاینده جنینی و بند ناف (در آینده) است. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: پرده کوریون به همراه بخشی از دیواره رحم جفت را تشکیل می‌دهد. گزینه «۲»: این شماره، فقط یکی از لایه‌های زاینده را نشان می‌دهد. سه لایه زاینده (نه یکی) همه بافت‌های جنین را می‌سازند.

گزینه «۳»: تنها پرده کوریون با ترشح هورمون HCG باعث تداوم فعالیت جسم زرد می‌شود.

(تولید مثل) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۳)

۳۷- گزینه «۳»

(کارج از کشور تهری ۹۹) صورت سوال در ارتباط با همه پستاندارانی است که دارای غدد شیری هستند. غدد شیری در کتاب درسی برای پستانداران کیسه‌دار و چفت‌دار بیان شده است و درباره وجود یا عدم وجود غدد شیری در پستانداران تخم‌گذار مانند پلاتی پوس در متن کتاب صحبتی نشده است. البته این موضوع در پاسخ‌گویی به تست اثر ندارد. در جانوران دارای گردش خون مضاعف، فشار خون در گردش ششی (گردش ریوی یا گردش کوچک) کمتر از فشار خون در گردش عمومی بدن است.

بررسی سایر گزینه‌ها: گزینه «۱» در پستانداران نشخوارکننده، گوارش میکروبی پیش از گوارش آزیمی انجام می‌شود.

گزینه «۲»: در دوزیستان در شرایط خشکی، باز جذب آب از مثانه به گردش خون افزایش پیدا می‌کند. این مورد در برآرای پستانداران صادق نیست.

گزینه «۴»: پستانداران کیسه‌دار و پلاتی پوس قادر جفت و پرده کوریون و بند ناف هستند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۶۶، ۶۷ و ۶۸) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۱۱، ۱۱۷ و ۱۱۸)

۳۸- گزینه «۴»

(کتاب زرد تهری ۱۰۱) بررسی گزینه‌ها:

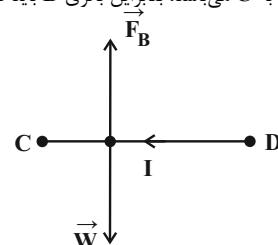
۱ و ۴) هر کدام از مجراهای اسپرم بر در حین عبور از کنار و پشت مثانه ترشحات غده وزیکول سمینال را دریافت می‌کند. غده وزیکول سمینال ترشحات خود را قبل از پروستات به اسپرم‌ها می‌افزاید. این غدد، مابعی غنی از فروکتونز را به اسپرم‌ها اضافه می‌کنند. فروکتونز انرژی لازم برای فعالیت اسپرم‌ها را فراهم می‌کند.

۲) غده‌های پروستات و پیازی-میزراهی، مواد قلیاً ترشح می‌کنند. غدد پیازی-میزراهی، ترشحات خود را به میانه میزراه وارد می‌نمایند.

۳۹- گزینه «۴»

(عبدالرضا امینی نسب)

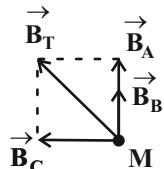
نیروی وزن سیم به سمت پایین به سیم وارد می‌شود، بنابراین نیروی مغناطیسی وارد بر سیم باید به سمت بالا باشد تا سیم در حالت تعادل بماند. طبق قاعده دست راست، جریان سیم از D به C می‌باشد، بنابراین باتری B باید در مدار قرار گیرد.





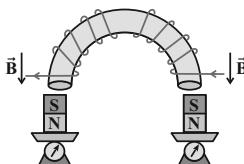
(مسعود قره‌فانی)

مطابق شکل زیر، به کمک قاعدة دست راست، جهت میدان‌های حاصل از جریان سیم‌های A، B و C را در نقطه M پیدا می‌کنیم:

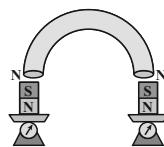


(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۶ و ۷۸)

(عبدالله فخرزاده)



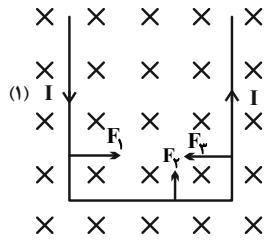
در هسته آهنی با توجه به قاعدة دست راست جهت \vec{B} را به دست می‌آوریم بنابراین مطابق شکل زیر، هسته آهنی، آهن راها را جذب می‌کند و هر دو ترازو عدد کمتری را نشان می‌دهند.



(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه ۸۱)

(غلامرضا ممین)

ابتدا جهت نیروی وارد بر هر سیم را به طور جداگانه به دست می‌آوریم. همان‌طور که در شکل دیده می‌شود، نیروهای \vec{F}_1 و \vec{F}_3 در خلاف جهت همدیگر می‌باشند و اثر یکدیگر را خنثی می‌کنند، بنابراین تنها نیروی وارد بر این میله رسانا \vec{F}_2 می‌باشد که باعث می‌شود میله رسانا بر روی صفحه کاغذ به سمت بالا حرکت کند.



(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۳ و ۷۵)

(کتاب آبری)

از رابطه $F = ILB \sin \theta$ ، نیروی وارد بر هر یک از قطعه سیم‌ها را محاسبه می‌کنیم و سپس با استفاده از قاعدة دست راست، جهت نیروها را تعیین نموده و برایند آن‌ها را به دست می‌آوریم:

$$(\otimes): F_{AB} = IL_{AB} B \sin 37^\circ$$

$$= 2 \times 0.04 \times 0 / 4 \times 0 / 6 = 1 / 92 \times 10^{-2} N$$

$$(\odot): F_{BC} = IL_{BC} B \sin 53^\circ$$

$$= 2 \times 0.03 \times 0 / 4 \times 0 / 8 = 1 / 92 \times 10^{-2} N$$

چون نیروی وارد بر قطعه سیم‌ها، هم‌راستا و در دو سوی مخالفاند. برایند آن‌ها برابر است با:

$$F_t = F_{AB} - F_{BC} = 1 / 92 \times 10^{-2} - 1 / 92 \times 10^{-2} = 0$$

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۳ و ۷۵)

اکنون می‌توانیم جریان مدار را بیابیم، داریم:

$$\begin{aligned} m &= 4g = 4 \times 10^{-3} kg \\ L &= 20 cm = 0.2 m \\ B &= 0 / 5 T \\ \theta &= 90^\circ \Rightarrow \sin \theta = 1 \end{aligned} \Rightarrow F_B = W \Rightarrow ILB = mg \\ \Rightarrow I \times 0 / 2 \times 0 / 5 = 4 \times 10^{-3} \times 10 \\ \Rightarrow I = \frac{4 \times 10^{-2}}{10^{-1}} = 0 / 4 A \end{aligned}$$

در نهایت با توجه به رابطه قانون اهم داریم:

$$V = RI = 10 \times 0 / 4 = 4 V$$

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۵ و ۷۶)

«۳۷- گزینه»

طبق قاعدة دست راست، میدان‌های مغناطیسی دو سیم I_1 و I_2 در مسیر حرکت الکترون به ترتیب درون سو و برون سو هستند. اما چون الکترون به سیم (۲) نزدیک‌تر است، میدان برون سو در آن نقطه قوی‌تر بوده و الکترون را به سمت بالا منحرف خواهد کرد. سپس با نزدیک شدن به سیم (۱) اثر میدان درون سو بیشتر شده و الکترون را به سمت پایین هل می‌دهد.

(مغناطیس و القای الکترومغناطیسی) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۷۲ و ۷۴)

«۳۸- گزینه»

ابتدا شدت جریان مدار که جریان عبوری از سیم‌لوله است را به دست می‌آوریم:

$$P = RI^2 \xrightarrow{R=2\Omega} I = 2 A$$

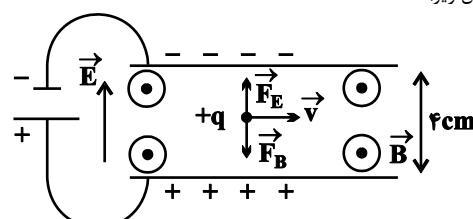
میدان مغناطیسی درون سیم‌لوله به صورت زیر به دست می‌آید:

$$\frac{NI}{L} \xrightarrow{N=30, I=2A} B = 4\pi \times 10^{-7} \times 30 \times 2 = 2 / 4\pi \times 10^{-5} T$$

(ترکیب) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۵۰ و ۵۱)

(عبدالرضا امین‌نسب)

طبق قاعدة دست راست برای بار الکتریکی مثبت، جهت نیروی مغناطیسی وارد بر بار به سمت پایین می‌باشد و بنابراین جهت نیروی الکتریکی باید به سمت بالا باشد، تا ذره منحرف نشود. از طرفی طبق رابطه $\vec{F}_E = q\vec{E}$ هم جهت‌اند؛ در نتیجه جهت میدان الکتریکی بالا سو خواهد شد و برای ایجاد این میدان باید باتری \mathbf{B} را در مدار قرار دهیم. (شکل زیر)



$$F_B = F_E$$

$$|q|vB = |q|E \Rightarrow E = vB = 10^3 \times 0 / 4 = 400 \frac{V}{m}$$

اکنون داریم:

بنابراین:

$$E = \frac{|ΔV|}{d} \Rightarrow |ΔV| = Ed = 400 \times 4 \times 10^{-2} \Rightarrow ΔV = 16 V$$

(ترکیب) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۲ و ۲۳)



برای به دست آوردن حجم طرف نیز خواهیم داشت:

$$\frac{\text{تعداد مول آغازی}}{\text{حجم ظرف}} = \frac{\text{غلظت آغازی}}{\text{NH}_3}$$

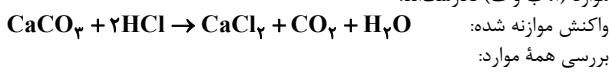
$$\Rightarrow ۰/۴ = \frac{۰/۸}{V} \Rightarrow V = ۲L$$

(دربی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۶ تا ۹۱)

(امیرحسین طیب)

۴۶- گزینه «۱»

موارد (آ، ب و ت) نادرست‌اند.



آ) نادرست، سرعت متوسط یک ماده جامد را نمی‌توان با واحد $\text{mol.L}^{-۱}.\text{s}^{-۱}$ بیان کرد.

ب) نادرست، گرم کردن مخلوط، سرعت انجام واکنش را زیاد می‌کند اما افزایش آب به اسید باعث کمتر شدن غلظت اسید شده و سرعت واکنش کاهش می‌یابد.

پ) درست، در واکنش‌های شیمیایی با گذر زمان از سرعت تولید فراورده‌ها و مصرف واکنش دهنده‌ها کاسته می‌شود.

ت) نادرست.

$$\text{? LCO}_2 = ۱۰/\lambda g \text{H}_2\text{O} \times \frac{۱\text{mol H}_2\text{O}}{۱\text{g H}_2\text{O}} \times \frac{۱\text{mol CO}_2}{۱\text{mol H}_2\text{O}}$$

$$\times \frac{۲۴\text{L CO}_2}{۱\text{mol CO}_2} = ۱۴/۴\text{LCO}_2$$

$$\bar{R}_{\text{CO}_2} = \frac{\Delta V}{\Delta t} = \frac{۱۴/۴\text{L}}{۱/۵\text{min}} = ۹/۶\text{L}\cdot\text{min}^{-۱}$$

(دربی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۰ تا ۸۱)

(مرتضی محسن‌زاده)

۴۷- گزینه «۳»

بررسی همه موارد:

مورد اول: نادرست:

$$a = ۶۵/۹۸ - ۶۵/۳۲ = ۰/۶۶\text{g}$$

$$\bar{R}_{\text{CO}_2} = \frac{(۰/۶۶ - ۰)\text{g CO}_2}{\frac{۱۰}{۶۰}\text{min}} \times \frac{۱\text{mol CO}_2}{۴\text{g CO}_2}$$

$$= ۹ \times ۱ \cdot ۰^{-۲} \text{mol}\cdot\text{min}^{-۱}$$

$$\frac{\bar{R}_{\text{HCl}}}{۲} = \frac{\bar{R}_{\text{CO}_2}}{۱} \Rightarrow \bar{R}_{\text{HCl}} = ۲\bar{R}_{\text{CO}_2} = ۰/۱۸\text{mol}\cdot\text{min}^{-۱}$$

مورد دوم: نادرست، مقدار عددی $b = ۶۴/۵۵$ گرم است.

مورد سوم: درست

مورد چهارم: درست

$$۱۰ \rightarrow ۲۰: \bar{R}_{\text{CO}_2} = \bar{R}_{\text{H}_2\text{O}} = ۶ \times ۱ \cdot ۰^{-۲} \text{mol}\cdot\text{min}^{-۱}$$

$$۳۰ \rightarrow ۴۰: \text{CO}_2 = \text{تفییرات جرم} = ۶۴/۶۶ - ۶۴/۵۵ = ۰/۱۱\text{g}$$

$$\bar{R}_{\text{CO}_2} = \frac{۰/۱\text{g CO}_2}{\frac{۱۰}{۶۰}\text{min}} \times \frac{۱\text{mol CO}_2}{۴\text{g CO}_2} = ۱/۵ \times ۱ \cdot ۰^{-۲} \text{mol}\cdot\text{min}^{-۱}$$

$$\bar{R}_{\text{CO}_2} = \bar{R}_{\text{CaCO}_3} = ۱/۵ \times ۱ \cdot ۰^{-۲} \text{mol}\cdot\text{min}^{-۱}$$

$$\frac{\bar{R}_{\text{CaCO}_3} (۳۰ \rightarrow ۴۰)\text{s}}{\bar{R}_{\text{H}_2\text{O}} (۱۰ \rightarrow ۲۰)\text{s}} = \frac{۱/۵ \times ۱ \cdot ۰^{-۲}}{۶ \times ۱ \cdot ۰^{-۲}} = \frac{۱}{۴} = ۰/۲۵$$

(دربی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۰ تا ۸۱)

(کتاب آین)

۴۸- گزینه «۳»

$$\bar{R} = \frac{۱/\lambda \text{ mol}}{\text{L}\cdot\text{min}} = \frac{۱/\lambda \text{ mol}}{۶ \cdot \text{L}\cdot\text{s}} = ۰/۰\text{۴} \frac{\text{mol}}{\text{L}\cdot\text{s}}$$

(محمد عظیمیان زواره)

شیمی ۲

۴۱- گزینه «۲»

در انفجار، مقادیر کمی از ماده منفجرشونده به حالت جامد یا مایع، حجم زیادی از گازهای داغ تولید می‌کند.

(دربی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۷۷ و ۷۸)

(محمد رضا پورپاور)

۴۲- گزینه «۳»

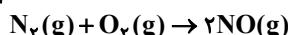
ریختن آب در داخل ظرف واکنش باعث رقیقت‌تر شدن محلول اسیدی شده و در نتیجه سرعت واکنش کاهش خواهد یافت. بقیه موارد ذکر شده باعث بیشتر شدن سرعت واکنش خواهند شد.

(دربی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۷۸ تا ۸۰)

(محمد ذین)

۴۳- گزینه «۳»

$$\text{N}_2 = \frac{n}{V} = \frac{۰/۲}{۱۰} = ۰/۲\text{mol.L}^{-۱}, \text{O}_2 = ۰/۲\text{mol.L}^{-۱}$$



: غلظت آغازی $۰/۲$:

: تغییرات غلظت $-x$:

: غلظت پس از ثانیه $۰/۲ - x$:

$$\Rightarrow (۰/۲ - x) + (۰/۲ - x) = ۲x \Rightarrow x = ۰/۱$$

$$\text{NO} = ۲x = ۲ \times ۰/۱ = ۰/۲\text{mol.L}^{-۱}$$

$$\bar{R}_{\text{NO}} = \frac{۰/۲}{۲۰} = \frac{۰/۰}{۰} \frac{\text{mol}}{\text{L}\cdot\text{s}}$$

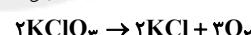
$$\frac{۰/۰}{۰} \frac{\text{mol}}{\text{L}\cdot\text{s}} \times ۱\text{L} \times \frac{۶\text{s}}{۱\text{min}} = ۶ \frac{\text{mol}}{\text{min}}$$

$$\Rightarrow \bar{R} = \frac{\bar{R}_{\text{NO}}}{۲} = \frac{۳}{۲} \frac{\text{mol}}{\text{min}}$$

(دربی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۰ تا ۸۲)

(روزبه رغوفی)

۴۴- گزینه «۳»



$$\text{? mol KClO}_3 = ۱/۲\text{mol KCl} \times \frac{۱\text{mol KClO}_3}{۱\text{mol KCl}} = ۱/۲\text{mol KClO}_3$$

$$\bar{R}_{\text{KClO}_3} = \frac{۱/۲\text{mol}}{۵\text{s}} \times \frac{۶\text{s}}{۱\text{min}} = ۱/۴\text{mol}\cdot\text{min}^{-۱}$$

محاسبه مدت زمان باقیمانده تا پایان واکنش برابر است با:

$$\text{? s} = ۴/۹\text{g KClO}_3 \times \frac{۱\text{mol KClO}_3}{۱۲۲/۵\text{g KClO}_3} \times \frac{۱\text{min}}{۱/۴\text{mol KClO}_3}$$

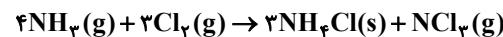
$$\times \frac{۶\text{s}}{۱\text{min}} \approx ۱/۶\text{۶s}$$

(دربی غذای سالم) (شیمی ۲، صفحه‌های ۸۰ تا ۸۲)

(محمد رضا پورپاور)

۴۵- گزینه «۳»

معادله موازن شده واکنش عبارت است از:



با توجه به اینکه آمونیاک واکنش دهنده است، غلظت اولیه آن از غلظت پایانی بیشتر است. بنابراین می‌توان گفت:

$$|\Delta[\text{NH}_3]| = |\text{[NH}_3]_f - \text{[NH}_3]_i| = \text{[NH}_3]_i - ۰/۱$$

$$\bar{R} = \frac{|\Delta[\text{NH}_3]|}{\Delta t} \Rightarrow ۰/۰\text{۱}\delta = \frac{|\text{[NH}_3]_i - ۰/۱|}{۲۰}$$

$$\Rightarrow |\text{[NH}_3]_i - ۰/۱| = ۰/۳$$

$$\Rightarrow \text{[NH}_3]_i = ۰/۴\text{mol.L}^{-۱}$$



زمین‌شناسی

«۵۱- گزینه»

(سؤال ۴- بخش «ی»- احمدی روشن کرمان- فرداد ۱۳۰۰) برخی عناصر مانند سلنیم از طریق آنزیم‌های حاوی این عنصر، با از بین بردن سوپراکسیدها از وقوع سرطان پیشگیری می‌کنند.
(زمین‌شناسی و سلامت) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۷۷ و ۸۲)

«۵۲- گزینه»

(سؤال ۳- بخش «ب»- رضوان اهواز- فرداد ۱۳۰۰) فلورهای در کانی‌های رسی و میکائی سیاه به مقدار زیادی یافت می‌شود.
(زمین‌شناسی و سلامت) (زمین‌شناسی، صفحه ۸۱)

«۵۳- گزینه»

(سؤال ۱۲- انویشهای شریف رشت- فرداد ۱۳۰۰) نام‌گذاری شکل عبارت است از: ۱- فردیواره ۲- سطح گسل ۳- شب سطح گسل ۴- فردیواره
(پویای زمین) (زمین‌شناسی، صفحه ۹۰)

«۵۴- گزینه»

(سؤال ۱۹- دارالفنون همدان- فرداد ۱۳۰۰) اثرات توفان‌های گرد و غبار و ریزگردها:
۱- کاهش میزان انرژی دریافتی از خورشید (سرد شدن زمین)
۲- انتقال باکتری‌های بیماری‌زا به مناطق پرجمعیت
۳- افت کیفیت هوای
۴- انتقال مواد سمی
۵- فراهم کردن مواد مغذی برای جنگل‌های بارانی مناطق گرم‌سیری
۶- هسته‌های رشد قدرات باران
(زمین‌شناسی و سلامت) (زمین‌شناسی، صفحه ۸۳)

«۵۵- گزینه»

(مدرسه رهبری شاندیز- فرداد ۱۳۰۰) عوارض کمبود روی شامل کوتاهی قد و اختلال در سیستم اینمی بدن است.
(زمین‌شناسی و سلامت) (زمین‌شناسی، صفحه ۸۳)

«۵۶- گزینه»

(مدرسه دارالفنون همدان- فرداد ۱۳۰۰) سرعت امواج زمین لرزه، به ترتیب عبارت است از:
 $P > S > L > R$

(پویای زمین) (زمین‌شناسی، صفحه ۹۵)

(سؤال ۹- مشکلات تبریز)

«۵۷- گزینه»

دیابت \leftarrow افزایش آرسنیک
ایتای ایتای \leftarrow افزایش کادمیم
میناماتا \leftarrow مسمومیت با جوجه
فلورسیس دندانی \leftarrow افزایش فلور
(زمین‌شناسی و سلامت) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۷۵ و ۷۹)

«۵۸- گزینه»

(فرانکان نوشهر) مهمترین منشأ کادمیم در معادن روی و سرب است.
(زمین‌شناسی و سلامت) (زمین‌شناسی، صفحه ۸۰)

«۵۹- گزینه»

(سؤال ۱۲- دارالفنون همدان) کانون زمین لرزه محلی درون زمین است که انرژی ذخیره شده از آنجا آزاد می‌شود.
(پویای زمین) (زمین‌شناسی، صفحه ۹۳)

«۶۰- گزینه»

(سؤال ۹- ب- شاهر رضوان اهواز) با توجه به اشکال صفحه ۹۴ کتاب درسی، امواج طولی و امواج سطحی لاو به موازات سطح زمین ذرات را به ارتعاش در می‌آورند.
(پویای زمین) (زمین‌شناسی، صفحه‌های ۹۳ و ۹۴)

ریاضی ۱

«۶۱- گزینه»

(سعید علم پور) در تابع ثابت، مؤلفه‌های دوم همه زوج‌های مرتب یکسانند:

$$\Rightarrow k^2 + 6 = 7k = \frac{b}{2}$$

نمودار داده شده مربوط به یکی از فراورده‌های است، چون با گذشت زمان غلظت آن افزایش یافته است.

سرعت متوسط تغییرات غلظت این فراورده در بازه زمانی ۲۰ تا ۳۰ ثانیه برابر است با:

$$\bar{R}_X = \frac{\Delta[X]}{\Delta t} = \frac{(2/7 - 2/8)}{10} = 0.09 \text{ mol/L.s}$$

$$\bar{R}_B = \frac{\Delta[B]}{\Delta t} = \frac{2/3 - 0/3}{3} = 0.09 \Rightarrow \bar{R}_C = \frac{\Delta[C]}{\Delta t} = \frac{2/0.3 - 0/0.3}{0.3} = 0.6 \Rightarrow \bar{R}_X = \bar{R}_C$$

پس نمودار مربوط به ماده C است.

حال تغییرات غلظت ماده A از ابتداء تا ثانية ۴۰ را پیدا می‌کنیم.

در مدت زمان ۴۰ ثانیه نخست واکنش، تغییرات غلظت C برابر است با:

$$\Delta[C] = 4/3 \text{ mol/L}$$

در زمان‌های برابر، تغییرات غلظت متناسب با ضرایب استوکیومتری است:

$$\bar{R}_C = \frac{\Delta[C]}{\Delta[A]} = \frac{4/3}{4} = \frac{1}{3} \text{ mol/L}$$

$$\Rightarrow 4|\Delta[C]| = 3|\Delta[A]|$$

$$\Rightarrow 4/4/3 - 0 = 3|\Delta[A]| \Rightarrow |\Delta[A]| = 5/73 \text{ mol/L}$$

(درین غذای سالم) (شمی، صفحه‌های ۸۸ و ۸۹)

«۴۹- گزینه»

مطلوب نمودار، مقایسه سرعت واکنش به صورت C > B > A است.

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه ۱ «۱»: واکنش بذری پتاسیم بیشتر از سدیم است. پس B می‌تواند مربوط به پتاسیم و A می‌تواند مربوط به سدیم باشد.

گزینه ۳ «۳»: در حضور کاتالیزگر KI، سرعت واکنش بیشتر می‌شود.

گزینه ۴ «۴»: هر چه دمای انجام واکنش بیشتر باشد، سرعت انجام واکنش بیشتر است.

(درین غذای سالم) (شمی، صفحه‌های ۸۹ و ۹۰)

(پاس راش)

«۵۰- گزینه»

در هر ساعت غلظت AB_2 ، $AB_2 = 1/10$. غلظت آن در ساعت قبلی می‌شود. پس:

$$\text{غلظت اولیه} \times \left(\frac{1}{10}\right)^n = \text{غلظت باقی مانده}$$

$$\times 100 \times \text{غلظت اولیه} = \text{درصد غلظت مصرفی}$$

$$\text{غلظت باقی مانده} = \frac{1}{100} \times 100 = 1$$

$$\frac{1}{1000} = \left(\frac{1}{10}\right)^n \times 1 \Rightarrow n = 3$$

پس سه مرتبه غلظت AB_2 برابر شده است. پس داریم:

$$AB_2 = 3 \times 60 \text{ min} = 180 \text{ min}$$

$$AB_2 = 3 \times 2 / 5 \text{ min} = 22 / 5 \text{ min}$$

تفاوت زمان این دو روند برابر است با:

$$\Delta t = 180 - 22 / 5 = 152 / 5 \text{ min}$$

برای تعیین نسبت سرعت واکنش‌ها نیز می‌توان نوشت:

$$\frac{\text{سرعت واکنش با کاتالیزگر}}{\text{سرعت واکنش بدون کاتالیزگر}} = \frac{\left(\frac{\Delta n}{2 / 5 \text{ min}}\right)}{\left(\frac{\Delta n}{1 \times 60 \text{ min}}\right)} = \frac{60}{2 / 5} = 8$$

پس سرعت واکنش در حضور کاتالیزگر، ۸ برابر سرعت واکنش در غیاب کاتالیزگر است.

(درین غذای سالم) (شمی، صفحه‌های ۷۷ و ۸۳)



(میلاد منصوری)

هر دو ضایعه تابع f در دامنه هایشان ثابت هستند، این یعنی اگر تابع همانی $x = y$ نمودار تابع f را قطع کند، تابع ثابت $y = 1 - 2k$ را در بازه $(-1, 1)$ و تابع ثابت $y = \frac{1}{2} + 3k$ را در بازه $[1, 5]$ قطع می کند:

$$\begin{cases} -1 \leq 1 - 2k < 1 \Rightarrow -1 < 2k - 1 \leq 1 \Rightarrow 0 < k \leq 1 \\ 1 \leq \frac{1}{2} + 3k \leq 5 \Rightarrow \frac{1}{6} \leq k \leq \frac{3}{2} \end{cases}$$

پس اگر k عضو بازه $\left[\frac{1}{6}, \frac{3}{2}\right]$ باشد، قطعاً تابع f یک نقطه مشترک با تابع $x = y$ دارد، در نتیجه به ازای $\frac{3}{2} > k > \frac{1}{6}$ ، این نمودارها تقاطعی ندارند. مجموعه مورد نظر شامل عدد صحیح $k = 1$ نیست.

(تابع (ریاضی ا، صفحه های ۱۰ تا ۱۷))

(پهلوانیش نیکنام)

تعداد کلماتی که حروف کلمه «گرد» کنار هم هستند.
تعداد کلماتی که حروف کلمه «گرد» کنار هم و حروف «ج» و «ی» به صورت «جی» هستند.

(تابع (ریاضی ا، صفحه های ۱۰ تا ۱۷))

(شمارش، بدون شمردن) (ریاضی ا، صفحه های ۱۰ تا ۱۷)

(سروش موئینی)

محدودیت برای رقم صدگان و هزارگان وجود دارد:
(الف) $\{4, 5, 6\}$

 $\{0, 1, 2, 3, 4, 5, 6\}$

عددی که در هزارگان قرار بگیرد، نمی تواند در صدگان باشد، بنابراین برای صدگان ۶

حال وجود دارد. حال داریم:

(ب) $\{3\}$

= صدگان

در این حالت داریم:

 $1 \times 2 \times 5 \times 4 = 40$

پس در مجموع ۴۰۰ حالت داریم.

(شمارش، بدون شمردن) (ریاضی ا، صفحه های ۱۰ تا ۱۷)

(مهدی های زادیان)

«۳» $\binom{7}{2} = \frac{7 \times 6}{2} = 21$ طریق می توان ۲ لنگه از ۷ لنگه جوراب آسی و

به $\binom{5}{2} = \frac{5 \times 4}{2} = 10$ طریق می توان ۲ لنگه از ۵ لنگه جوراب قرمز انتخاب کرد.

 $\binom{7}{2} + \binom{5}{2} = 21 + 10 = 31$

پس تعداد انتخابها برابر است با:

(شمارش، بدون شمردن) (ریاضی ا، صفحه های ۱۰ تا ۱۷)

(سعید محسن فان پور)

ابتدا ۴ قاره از بین قاره های موجود انتخاب می کنیم:

$\binom{10}{1} \binom{10}{1} \binom{10}{1} \binom{10}{1} = 10000$
 $5 \times 10000 = 50000$

پس در کل داریم:

(شمارش، بدون شمردن) (ریاضی ا، صفحه های ۱۰ تا ۱۷)

(امیر نژهت)

«۳» $\binom{5}{1} \binom{4}{3} \times 4! = 5 \times 4 \times 24 = 480$

اگر ۳ رقم زوج و یک رقم فرد باشد:
جایگشت ارقام سه رقم فرد زوج یک

$$\Rightarrow k^2 - 7k + 6 = (k - 6)(k - 1) = 0 \Rightarrow k = 1 \text{ یا } 6$$

$$\Rightarrow \begin{cases} k = 1 = \frac{b}{14} \Rightarrow b = 14 \Rightarrow b - k = 13 \\ \text{یا} \\ k = 6 = \frac{b}{14} \Rightarrow b = 84 \Rightarrow b - k = 78 \end{cases}$$

(تابع (ریاضی ا، صفحه های ۱۰ تا ۱۷))

(یاسین سپهر)

نمایش جبری تابع خطی f به صورت $f(x) = ax + b$ می باشد.

$$f(x) = ax + b \Rightarrow f(x - 3) = a(x - 3) + b$$

$$\text{و } f(x + 2) = a(x + 2) + b$$

$$\Rightarrow f(x - 3) + f(x + 2) = ax - 3a + b + ax + 2a + b$$

$$= 6x + 7 \Rightarrow 2ax + (-a + 2b) = 6x + 7$$

$$\Rightarrow \begin{cases} 2a = 6 \Rightarrow a = 3 \\ -a + 2b = 7 \Rightarrow -3 + 2b = 7 \Rightarrow b = 5 \end{cases}$$

$$\Rightarrow f(x) = 3x + 5 \Rightarrow f(-1) = 2$$

(تابع (ریاضی ا، صفحه ۱۰ تا ۱۷))

(شاھین پروازی)

$$f(x) = \frac{1}{3}(x^3 - 3x^2 + 3x - 1 + 1) = \frac{1}{3}(x^3 - 3x^2 + 3x - 1 + 1)$$

$$= \frac{1}{3}((x-1)^3 + 1) = \frac{1}{3}(x-1)^3 + \frac{1}{3}$$

حال برای اینکه به نمودار تابع $y = \frac{1}{3}x^3$ برسیم باید یک واحد به چپ و $\frac{1}{3}$ واحد به پایین منتقال دهیم:

$$y = f(x) \xrightarrow{x \rightarrow x+1} y = \frac{1}{3}(x^3 + 1) = \frac{1}{3}x^3 + \frac{1}{3}$$

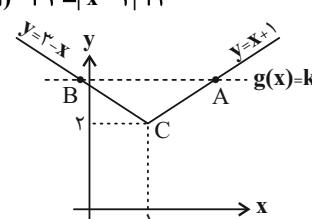
$$\xrightarrow{\frac{1}{3}\text{ واحد به پایین}} g(x) = \frac{1}{3}x^3$$

(تابع (ریاضی ا، صفحه های ۱۰ تا ۱۷))

(شاھین پروازی)

نمودارهای تابع f و g را در یک دستگاه رسم می کنیم:

$$f(x) = \sqrt{(x-1)^3 + 2} = |x-1| + 2$$



$$x_A : x + 1 = k \Rightarrow x = k - 1$$

$$x_B : 3 - x = k \Rightarrow x = 3 - k$$

مختصات نقاط A و B را می باییم:

پس در مثلث ABC داریم:

$$\begin{cases} \text{قاعده} = x_A - x_B = 2k - 4 \\ \text{ارتفاع} = k - 2 \end{cases}$$

$$S = \frac{(2k - 4)(k - 2)}{2} = (k - 2)^2 = 9$$

$$\Rightarrow (k - 2) = \pm 3 \xrightarrow{k > 2} k = 5$$

(تابع (ریاضی ا، صفحه های ۱۰ تا ۱۷))



را به درون روده ترشح (همراه با صرف انرژی) می‌کنند. توجه کنید در ماهیان آب شور غیرغصروفی، غدد راسترودهای مشاهده نمی‌شوند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در ماهیان آب شیرین، فشار اسمزی مایعات بدن از آب بیشتر است. بنابراین آب می‌تواند وارد بدن شود. برای مقابله با چنین مشکلی، ماهیان آب شیرین معمولاً آب زیادی نمی‌نوشند (باز و بسته شدن دهان در این ماهی‌ها تنها به منظور عبور آب و تبادل گازها در آبشش‌هاست) این ماهی‌ها حجم زیادی از آب را به صورت ادرار رقیق در این جاواران، در پی نوشیدن آب فراوان صورت نمی‌گیرد. در ماهیان آب شور، ادرار غلیظ دفع می‌شود.

گزینه «۲»: در ماهیان آب شور فشار اسمزی مایعات بدن کمتر از محیط اطراف است، بنابراین آب تمایل به خروج از بدن دارد. برای جبران، ماهیان آب شور مقدار زیادی آب می‌نوشند. در این ماهیان برخی از یون‌ها از طریق یاخته‌های آبشش و برخی، توسط کلیه به صورت ادرار غلیظ دفع می‌شوند.

گزینه «۴»: باز و بسته شدن دهان در ماهی‌ها آب شیرین تنها به منظور عبور آب و تبادل گازها در آبشش‌هاست. اما این جمله در ارتباط با ماهیان غضروفی که ساکن آب شور هستند، صادق نیست.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ا، صفحه ۷۷)

(امیر، رضا صدر، ربانی)

۷۵- گزینه «۳»

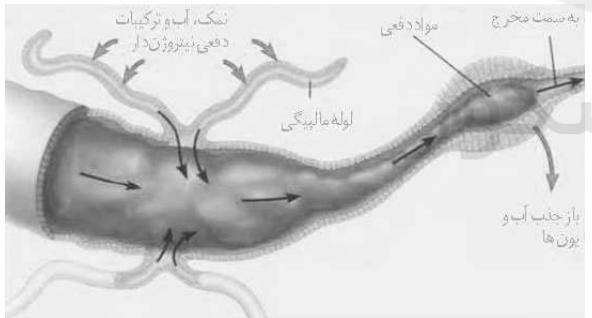
تنها مورد «ج» صحیح است. بررسی موارد:

- (الف) شکاف تراوashi غشای پایه ندارد؛ بلکه در زیر آن غشای پایه مشترکی در بین کلافک و پودوسيت وجود دارد. شکاف تراوashi صرفاً به فواصل میان زوائد پامانند پودوسيت‌ها گفته می‌شود.
- (ب) با توجه به شکل ۸ فصل ۵ کتاب زیست ۱ و متن کتاب در صفحه‌های ۵۷ و ۷۳، عبور مولکول‌های بزرگ مانند پروتئین‌ها توسط غشای پایه ضخیم مویرگ‌های منفذدار کلافک محدود می‌شود که این غشای پایه بیش از شکاف تراوashi قرار دارد.
- (ج) هردو از جنس یاخته‌های پوششی سنتگفرشی تکلایه می‌باشند.
- (د) در طی تراوash ممکن است هر دو یون هم‌زمان وارد گردیزه (نفرون) شوند.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۷۳ و ۷۴)

(علیرضا رضایی)

۷۶- گزینه «۴»



با توجه به شکل ۱۲ فصل ۵ کتاب زیست ۱ (شکل بالا)، گزینه‌های «۱»، «۲»، «۳» و «۴» صحیح می‌باشند؛ بر اساس این شکل، یاخته‌های دیواره بخشی که باز جذب آب و یون‌ها در آن صورت می‌گیرد. یعنی راست روده، ابعاد یاخته‌ای بزرگ‌تری نسبت به یاخته‌های معده دارد.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۲، ۳۱ و ۳۲)

(علی محسن پور)

۷۷- گزینه «۱»

تنها مورد «ب» عبارت را به درستی تکمیل می‌کند. بررسی موارد:

- (الف) تراکییدها همانند یاخته‌های آوند آبکشی، فاقد ژن سازنده آنزیم‌های هسته‌ای می‌باشند.
- (ب) تراکییدها همانند یاخته‌های کلانشیمی، در اندام‌هایی که توانایی فتوسنتز دارند، به عنوان مثال در برگ‌ها و ساقه‌های سبزرنگ گیاه مشاهده می‌شوند.
- (ج) تراکییدها همانند یاخته‌های آوند آبکشی، فاقد هسته و دنای خطی می‌باشند.
- (د) گیاه سسن یک گیاه علفی، دولپه‌ای و انگل است که فاقد ریشه می‌باشد.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۲، ۳۱، ۳۲، ۵۷ و ۸۷)

$$\begin{aligned} \left(\frac{4}{4} \right) \times 4! &= 1 \times 24 = 24 \\ \text{جاگشت} & \\ \text{ارقام} & \\ \text{رقم} & \\ \text{زوج} & \end{aligned}$$

در مجموع داریم:

$$480 + 24 = 504 = \text{کل حالات}$$

(شمارش، برآور شمردن) (ریاضی ا، صفحه‌های ۵۱۷)

زیست‌شناسی ۱

۷۱- گزینه «۳»

(شاهین، راضیان)

تراوash و ترشح در جهت مخالف باز جذب رخ می‌دهند. در تراوash و ترشح مواد دفعی درون خون به صورت یک طرفه از خون خارج می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: باز جذب و ترشح در بیشتر موارد با صرف انرژی انجام می‌شود. دقت کنید این دو فرایند در مجاری جمع‌کننده ادرار نیز انجام می‌شوند. یاخته‌های این مجرای جزو یاخته‌های گردیزه محسوب نمی‌شوند و فاقد شبکه مویرگی دور لوله‌ای در اطراف خود هستند.

گزینه «۲»: ترشح در تنظیم میزان pH خون نقش مهمی دارد. طبق مطلب این گفتار و فصل تولید مثل یازدهم، بعضی داروها ترشح می‌شوند و در مادران باردار نیز بعضی از داروها ممکن است به جفت رسیده و از آن عبور کنند.

گزینه «۴»: پودوسيت‌ها با رشته‌های کوتاه و پامانند خود، در فرایند تراوash نقش دارند. دقت کنید که بر اساس متن کتاب، مولکول‌های بزرگ (نه فقط پروتئین‌ها) نمی‌توانند وارد کپسول بومن شوند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۱۰ و ۱۱۱) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۷۵ و ۷۶)

۷۲- گزینه «۳»

(علی رفیعی)

آب و اوره به ترتیب فراوان ترین ماده و فراوان ترین ماده آلتی موجود در ادرار هستند که هردو طی تراوash وارد نفرون می‌شوند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید آمونیاک با کربن‌دی‌اکسید ترکیب می‌شود و اوره را می‌سازد، نه بر عکس.

گزینه «۲»: اوریک اسید و آمونیاک در اثر سوخت و ساز در یاخته‌های مختلف بدن ساخته می‌شوند، اما دقت کنید که اوره از ترکیب کربن‌دی‌اکسید و آمونیاک تنها در یاخته‌های کبد تولید می‌شود و مستقیماً حاصل سوخت و ساز یاخته‌های بدن نیست.

گزینه «۴»: این گزینه ویژگی آمونیاک را بیان می‌کند. به طور کلی دقت کنید که اوره و آمونیاک را با یکدیگر اشتباه نگیرید.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۷۵)

۷۳- گزینه «۳»

(سهراب رفاسان)

کلافک برخلاف شبکه دور لوله‌ای به دور نفرون (ساختار تشکیل دهنده ادرار) نهیچیده است. دقت کنید که کپسول بومن کلافک را احاطه کرده است، نه بر عکس. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: منظور شبکه دور لوله‌ای است. در کلافک بخشی از مواد دفعی به درون کپسول بومن ترشح می‌شوند، ولی در شبکه دور لوله‌ای مواد دفعی پیش‌تری از خون شارش دهد و به درون گردیزه ترشح می‌شوند. بنابراین میزان مواد دفعی در پلاسمای شبکه دور لوله‌ای کمتر از کلافک است.

گزینه «۲»: منظور شبکه مویرگی کلافک است. قسمت دوم این گزینه خط کتاب است.

گزینه «۴»: منظور شبکه دور لوله‌ای است. شبکه دور لوله‌ای در انتهای خود به سیاهرگی با خون تیره ختم می‌شود. دقت کنید خون تیره کم اکسیژن است.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۱، ۳۲، ۵۷ و ۷۲)

۷۴- گزینه «۳»

(شهاب‌صالحی)

تنها گزینه «۳» درست است.

ماهیان غضروفی (مثل کوسه‌ها و سفتره‌ماهی‌ها) که ساکن آب شور هستند، علاوه بر کلیه‌ها، دارای غدد راسترودهای هستند که محلول نمک (سدیم کلرید) بسیار غلیظ



(سراسری تبریز ۹۶)

آوندهای چوبی یاخته‌های مرده‌ای اند و بنابراین فاقد سیتوپلاسم‌اند. لیگنین در دیواره یاخته‌های آوند چوبی به شکل‌های متفاوتی قرار می‌گیرد. بررسی سایر گزینه‌ها:

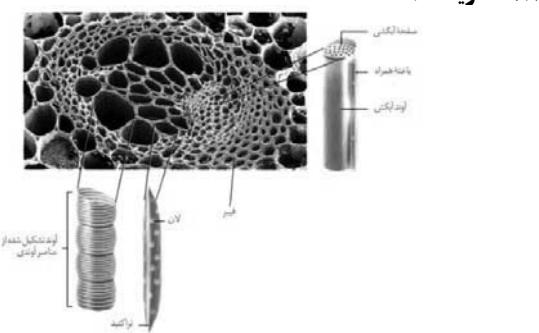
گزینه «۱»: لان به منطقه‌ای گفته می‌شود که دیواره یاخته‌ای در آنجا نازک مانده است. بنابراین، به دلیل وجود لان، ضخامت دیواره در یاخته‌های آوند چوبی یکسان نیستند.

گزینه «۲»: صفحه‌ای بکشی در آوندهای آبکشی وجود دارد.

گزینه «۴»: آوندهای آبکشی در جای‌جا نمودن شیره پرورده نقش اصلی دارند. (از یافته تاکیه) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۸۷ و ۸۹)

«۳- گزینه»

(سینی خدری)



(سراسری تبریز ۹۶)

«۲- گزینه»

مواد الاف و ج صحیح هستند.

(الف) هورمون ضدادراری با افزایش بازجذب آب، میزان ادرار در لوله‌های ادراری را کاهش می‌دهد و درنتیجه میزان ادرار ورودی به مثانه کاهش می‌یابد.

(ب) این مورد برای سخرگ و ابران صادق است؛ سخرگ و ابران در اطراف لوله‌های پیچ خودره نزدیک و دور و قوس هنله منشعب می‌شود.

(ج) هورمون‌هایی مانند ضدادراری و الدوسترون و پاراتیروئیدی بر روی بازجذب مواد در نفرون اثر دارند؛ بازجذب دومین مرحله است.

(د) به محض ورود مواد تراوشت شده به لوله پیچ خودره نزدیک، بازجذب آغاز می‌شود. دیواره لوله پیچ خودره نزدیک از یک لایه بافت پوششی مکعبی تشکیل شده است که ریزپر زاره ریزپر زها سطح بازجذب را افزایش می‌دهند.

(تکلیف) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۵۷ و ۵۹) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۷۷ تا ۷۵)

«۷- گزینه»

(کتاب زرد تبریز ۱۴۰۰)

ورود مواد به کلیه از طریق تراوشت است و در این فرایند انرژی زیستی مصرف نمی‌شود. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در ماهی آب شیرین، فشار اسمنزی مایعات بدن از محیط بیشتر است و این ماهی‌ها حجم زیادی از آب را به صورت ادرار رقيق دفع می‌کنند.

گزینه «۳»: ماهیان غضروفی (مثل کوسه‌ها و سفرمه‌های) که ساکن آب شور هستند، علاوه بر کلیه‌ها، دارای غدد راسترودهای هستند که محلول نمک (سدیم کلرید) بسیار غلظی را به روده ترشح می‌کنند. روده متعلق به دستگاه گوارش است.

گزینه «۴»: حشرات سامانه دفعی متصل به روده به نام لوله‌های مالپیگی دارند. توجه داشته باشید که محتوای لوله‌های مالپیگی به روده تخلیه می‌شود. درنتیجه برای این فعالیت، یاخته‌های روده انرژی زیستی مصرف نمی‌کنند.

(تقطیم اسمنزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۷۳ و ۷۴)

(سراسری تبریز ۹۶)

«۴- گزینه»

برخی دیسنهای مانند کلروپلاست مقدار فراوانی سبزینه (کلروفیل) دارند.

کاروتون در کلروپلاست و کرومپلاست وجود دارد. در واکوئول آتوسیانین وجود دارد. (از یافته تاکیه) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۸۳)

(کتاب زرد تبریز ۱۴۰۰)

بخش شماره «۴» دیواره خارجی کپسول بومن را نشان می‌دهد که از یاخته‌های سنگفرشی تشکیل شده است. بافت پوششی واحد فضای بین یاخته‌ای اندک است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: یاخته «۱» پودوسیت می‌باشد که دیواره داخلی کپسول بومن را ایجاد کرده و مویرگ‌های کلافک را احاطه می‌کند. این یاخته به کمک رشته‌های کوتاه و پامانند خود شکافهای تراوشت را ایجاد می‌کند که محل عبور مایع تراوشت شده از کلافک می‌باشد.

گزینه «۲»: بخش شماره «۲» نشان‌دهنده رشته‌های پامانند پودوسیت می‌باشد. این رشته‌ها، کوتاه (نه طویل) و فراوان می‌باشند.

گزینه «۳»: بخش شماره «۳» شکاف تراوشت را نشان می‌دهد. غشای پایه مویرگ‌های منفذدار کلافک مانع از عبور مولکول‌های درشت مثل پروتئین‌ها می‌شود.

(تکلیف) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۵۷ و ۵۹)

«۳- گزینه»

(سینی خدری)

یاخته‌های پارانشیمی که در بافت آوندی قرار دارند دارای نازک‌ترین دیواره هستند. این یاخته‌ها می‌توانند تقسیم شوند و بنابراین توانایی عبور از مرحله S چرخه یاخته‌ای را دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: آوندهای آبکشی کمترین قطر را دارند و برای انتقال شیره پرورده با یاخته‌های همراه، همکاری می‌کنند.

گزینه «۲»: یاخته‌های اسکلرانشیمی دارای بیشترین استحکام هستند، در حالی که بافت کلانشیم معمولاً زیر روپوست قرار می‌گیرد.

گزینه «۴»: یاخته‌های نگهبان روزنہ فتوسترنتر می‌کنند، اما این یاخته‌ها بیشترین فراوانی را در روپوست ندارند.

(تکلیف) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۸۲ و ۸۳) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۸۷ تا ۹۶)

«۴- گزینه»

(امیرمحمد رمقانی علوی)

در یاخته‌های بافت سخت آکنه مانند فیر و اسکلرید، دیواره نخستین با غشای یاخته‌ای مستقیماً در تماس نیست. در این یاخته‌ها دیواره غشا روزنہ پسین در حال تشكیل، به جای دیواره نخستین در مجاورت غشا قرار می‌گیرد. یاخته‌های این بافت چوبی شده‌اند و لذا واحد لیگنین در دیواره پسین خود (جدیدترین بخش دیواره یاخته‌ای) هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: یاخته‌های بافت نرم‌آکنه و چسب‌آکنه دارای دیواره نخستین بر روی غشا هستند. توجه داشته باشید فقط گروهی از یاخته‌های نرم‌آکنه‌ای توانایی تولید کربوهیدرات‌ها در واکنش‌های سخت‌آکنه‌ای و چسب‌آکنه‌ای در افزایش استحکام اندام‌های

گیاهی نقش دارند. دقت کنید یاخته‌های بافت سخت‌آکنه مرده هستند و لذا فاقد ساختارهای پلاسمودیم هستند.

گزینه «۳»: یاخته‌های نرم‌آکنه‌ای در سایر سامانه‌های بافتی نیز دیده می‌شوند. دقت کنید یاخته‌های فیر می‌توانند در صنایع به منظور تولید طناب و پارچه مورد استفاده قرار بگیرند.

(تکلیف) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۹۷ تا ۱۹)

«۲- گزینه»

(سعید شرفی)

مادة مشخص شده، پروتئین گلوتون در اندامک واکوئول را نشان می‌دهد. بعضی از افراد به پروتئین گلوتون حساسیت دارند و با خوردن آن ریزپر زها و حتی پرسه روده بازیگشان از بین می‌رود و در نتیجه سطح جذب آغاز می‌شود. با کاهش جذب کلسیم فایاند انعقاد خون مختل شده و ترشح هورمون پاراتیروئید (از چهار غده موجود در ناحیه گردن) به دلیل کاهش کلسیم خوناب بیشتر می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: رشد پسین در گیاهان دولپه دیده می‌شود. گلوتون در لایه خارجی آندوسپر گیاهان تکله قرار دارد. گیاهان دولپه فاقد آندوسپر به عنوان بخش ذخیره‌ای دانه بالغ هستند.

گزینه «۳»: هورمون جیبریلین با اثر بر خارجی ترین لایه آندوسپر، باعث آزاد شدن آنیم آبیلار می‌شود. هورمون سیتوکینین باعث تشکیل ساقه از یاخته‌های تمایز نیافته در فریند کشت بافت می‌شود.

گزینه «۴»: گیاهان ساکن مناطق خشک در واکوئول‌های خود ترکیبات پلی‌ساقاریدی ذخیره می‌کنند، نه گلیکوپروتئین!

(تکلیف) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۶۴، ۶۳، ۶۲، ۶۱، ۶۰ و ۵۹)



گزینه ۲۲: سامانه بافت پوششی سراسر اندام گیاه را می‌پوشاند و آن را بر اثر عوامل بیماری‌زا و تخریب‌گر، حفظ می‌کند. بنابراین عملکردی شبیه پوست در جانوران دارد.

سامانه بافت پوششی در برگ‌ها، ساقه‌ها و ریشه‌های جوان روپوست نامیده می‌شود و معمولاً از یک لایه یاخته تشکیل شده است. بعضی یاخته‌های روپوستی در اندام‌های هوایی گیاه، به یاخته‌های نگهبان روزنه، کرک و یاخته‌های ترشحی، تمایز می‌یابند.

گزینه ۲۳: پوستک و چوب‌پنبه از ترکیبات لیپیدی هستند. پوستک از رود نیش حشرات و عوامل بیماری‌زا به گیاه، نیز جلوگیری می‌کند.

(از یافته تاکیا) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۳، ۸۷ و ۸۶)

(کتاب زرد تهریه اه۱۰)

- یاخته‌های روپوست در اندام‌های هوایی، پوستک را که از جنس ترکیبات لیپیدی است، تولید می‌کنند. یاخته‌های نگهبان روزنه از تمایز یاخته‌های روپوست ایجاد می‌شوند و سبزدیسه دارند. بررسی سایر گزینه‌ها:
- (۱) تار کشنده در محل کلاهک (رأس ریشه) وجود ندارد (به شکل ۱۵ فصل ۷ زیست‌شناسی دهم نگاه کنید).
 - (۲) کرک‌ها از افزایش دمای برگ جلوگیری می‌کنند.
 - (۳) دقت کنید که یاخته‌های روپوست، چوب‌پنبه‌ای نمی‌شوند.
- (از یافته تاکیا) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۸۳، ۸۷، ۸۶ و ۹۳)

(کتاب زرد تهریه اه۱۰)

- آلکالوئیدها از ترکیبات گیاهی‌اند و در شیرابه بعضی گیاهان به مقدار فراوانی وجود دارند. نقش آن‌ها دفاع از گیاهان در برابر گیاه‌خواران است.
- بررسی سایر گزینه‌ها:
- گزینه ۱۱:** بعضی گیاهان با جذب و ذخیره نمک‌ها موجب کاهش شوری خاک می‌شوند.
- گزینه ۱۳:** برخی گیاهان شبکه‌گسترده‌ای از ریشه‌ها یا ریشه‌های دارای تارهای کشنده بیشتر ایجاد می‌کنند که جذب فسفات را افزایش می‌دهد.
- گزینه ۱۴:** برگ بعضی گیاهان بخش‌های غیرسیز دارد، کاهش نور در چنین گیاهانی سبب افزایش مساحت بخش‌های سبز می‌شود.
- (تاریخی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۸۳ تا ۸۵ و ۹۹)

فیزیک ۱

(کتاب آبی)

درصد افزایش طول از رابطه زیر به دست می‌آید:

$$\frac{\Delta L}{L_1} \times 100 = \frac{\alpha L_1 \Delta T}{L_1} \times 100 = \frac{\alpha \Delta T}{100}$$

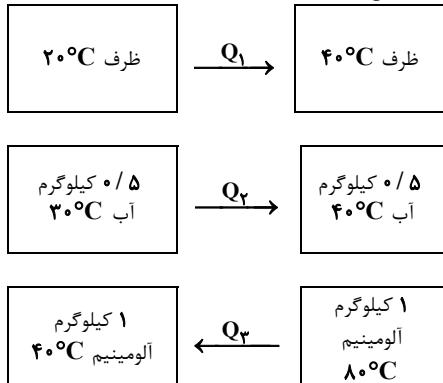
$$\alpha = \frac{\Delta L}{\Delta T} = \frac{100}{50^\circ C} = 2 \times 10^{-5} \frac{1}{K}$$

(دما و گرما) (فیزیک ا، صفحه‌های ۸۷ تا ۸۵)

(کتاب آبی)

گزینه ۲۲

طبق طرحواره زیر، مجموع گرمایهای مبادله شده برابر با صفر است.



(کتاب زرد تهریه اه۱۰)

دیواره یاخته‌ای، در بافت‌های زنده گیاهی، بخشی به نام پروتپلاست را احاطه کرده است، اما هر بافت موجود در سامانه بافت زمینه‌ای، بافتی زنده محسوب نمی‌گردد.

پس سوال موارد نادرست را می‌توارد. تشریح موارد نادرست:

(الف) بعد از تقسیم هسته، لایه‌ای (نه لایه‌های) به نام تیغه میانی تشکیل می‌گردد.

(ج) پلاموسودم‌ها در مناطق نازک دیواره (لان‌ها) به فراوانی دیده می‌شود نه این که

تنها در این مناطق دیده شوند.

(از یافته تاکیا) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۸۱، ۸۰ و ۷۹)

گزینه ۱۱

کلیه راست به علت موقعیت و شکل کبد در سطح پایین‌تری نسبت به کلیه چپ قرار دارد. درنتیجه فاصله کلیه راست تا مثانه از فاصله کلیه چپ تا مثانه کمتر است.

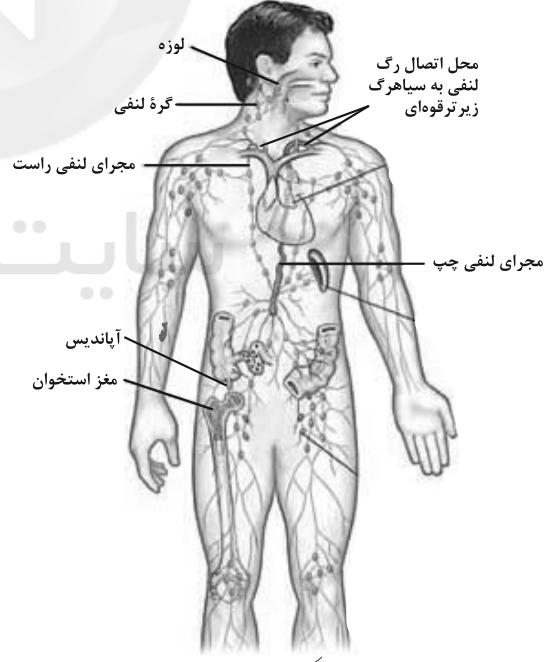


بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۲۲: شش راست دارای سه لوب و شش چپ دارای دو لوب است.

گزینه ۲۳: با توجه به شکل‌های ۱۲ و ۱۳ کتاب زیست‌شناسی ا، در صفحه‌های ۴۰ و ۴۱ این گزینه صحیح است.

گزینه ۴۴: مطابق شکل کتاب درسی قطر مجرای لنفی چپ نسبت به قطر مجرای لنفی راست بیشتر می‌باشد.



(تاریخی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶، ۴۱، ۴۰، ۶۰ و ۷۶)

گزینه ۴۴

بخش «الف» یاخته ترشحی و بخش «ب» کرک است. روپوست ریشه، پوستک وجود می‌کند.

گزینه ۱۱: پوستک در برگ‌های گیاه خرزه‌هه ضخیم است و روزنه‌های آن در فرورفتگی‌های غار مانندی قرار می‌گیرند. در این فرورفتگی‌ها تعداد فراوانی کرک وجود دارد. این کرک‌ها با به دام انداختن رطوبت‌ها، انسفار مرطوبی در اطراف روزنه‌ها ایجاد می‌کنند و مانع خروج بیش از حد آب از برگ می‌شوند.



$$\Rightarrow \frac{0/57}{100} \rho_1 = -\rho_1 \beta \Delta T \Rightarrow 57 \times 10^{-4} = \beta \Delta T$$

$$\beta = 3\alpha = 3 \times 1.9 \times 10^{-9} = 57 \times 10^{-9} K^{-1} \rightarrow 57 \times 10^{-4} = 57 \times 10^{-6} \Delta T$$

$$\frac{\Delta \theta = \Delta T}{\Delta \theta = 100^\circ C}$$

(دما و گرما) (فیزیک ا، صفحه‌های ۹۶ تا ۸۷)

۹۸- گزینه «۲»
 (زهره آقامحمدی)
 ابتدا با توجه به رابطه گرمای داده شده یا گرفته شده از جسم نسبت تغییر دمای دو کره را محاسبه می‌کنیم.

$$Q = mc\Delta\theta \Rightarrow \frac{Q_A}{Q_B} = \frac{m_A}{m_B} \times \frac{c_A}{c_B} \times \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B}$$

$$\frac{Q_A = Q_B, m_A = m_B}{c_A = \frac{3}{2}c_B} \rightarrow 1 = \frac{3}{2} \times \frac{5}{6} \times \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B} \Rightarrow \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B} = \frac{4}{5} \quad (1)$$

از طرفی با توجه به رابطه انبساط حجمی داریم:

$$\Delta V = V_1 \beta \Delta \theta \Rightarrow \frac{\Delta V_A}{\Delta V_B} = \frac{V_{1A}}{V_{1B}} \times \frac{\beta_A}{\beta_B} \times \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B}$$

$$\frac{\Delta V_A = \Delta V_B}{V_{1A} = V_{1B}} \rightarrow \frac{\beta_B}{\beta_A} = \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B} \xrightarrow{(1)} \frac{\beta_B}{\beta_A} = \frac{4}{5}$$

$$\beta = 3\alpha \rightarrow \frac{\alpha_B}{\alpha_A} = \frac{4}{5}$$

(دما و گرما) (فیزیک ا، صفحه‌های ۹۶ تا ۸۷)

۹۹- گزینه «۴»
 (محمدعلی کیانی)
 با توجه به نمودار $\theta - t$ ، این دستگاه در مدت 20s دمای جسم را از $0^\circ C$ به $55^\circ C$ رسانده است. بنابراین ابتدا با استفاده از رابطه $Q = P.t$ ، گرمای داده شده به جسم را می‌یابیم.

$$Q = P.t \xrightarrow{P=2400\text{W}, t=20\text{s}} Q = (2400 \times 200)\text{J}$$

اکنون، با استفاده از رابطه $Q = mc\Delta\theta$ ، جرم جسم را می‌یابیم:

$$m = \frac{Q}{c\Delta\theta} \xrightarrow{c=500\text{J/kg}\cdot\text{C}^{-1}, \Delta\theta=55-(-5)=60^\circ C} m = \frac{2400 \times 200}{500 \times 60} = 16\text{kg}$$

(دما و گرما) (فیزیک ا، صفحه‌های ۹۶ تا ۸۷)

۱۰۰- گزینه «۱»
 (غلامرضا محبی)
 هرگاه به مجموعه گرما دهیم، ظرف و مایع منبسط می‌شوند. حجم اولیه مایع برابر است با:

$$V_1 = \pi r^2 h \xrightarrow{r=1\text{cm}, h=5\text{cm}}$$

$$V_1 = 3 \times 10^2 \times 50 = 15 \times 10^3 \text{ cm}^3 = 15L$$

حجم مایع سریز شده یا به اصطلاح همان انبساط ظاهری مایع برابر است با:

$$\Delta V_{ظاهری} + \Delta V_{ظرف} = \Delta V_{مایع}$$

$$\Rightarrow \Delta V_{مایع} = \Delta V_{ظاهری}$$

$$\Rightarrow \Delta V_{مایع} = 0/2V_1 - 0/0.5V_1 = 0/15V_1$$

$$\xrightarrow{V_1=15L} \Delta V_{مایع} = 0/15 \times 15 = 2/25L$$

(دما و گرما) (فیزیک ا، صفحه‌های ۸۷ تا ۸۶)

شیوه ۱

۱۰۱- گزینه «۲»

موارد دوم و سوم درست هستند.

(امیرحسین طیبی)

$$Q_1 + Q_2 + Q_3 = 0$$

$$\Rightarrow C_1 \Delta\theta_{1\text{ ظرف}} + m_1 c_1 \Delta\theta_{1\text{ آب}} + m_{AI} c_{AI} \Delta\theta_{AI} = 0$$

دمای تعادل $40^\circ C$ است

$$\times (40 - 30) + 1 \times 900 \times (40 - 80) = 0$$

$$\Rightarrow 20C_1 \text{ ظرف} + 2100 \times 10 + 900 \times (-40) = 0$$

$$\Rightarrow 20C_1 \text{ ظرف} = 36000 - 21000$$

$$\Rightarrow 20C_1 \text{ ظرف} = 15000 \Rightarrow C_1 \text{ ظرف} = \frac{15000}{20} = 750 \frac{J}{K}$$

(دما و گرما) (فیزیک ا، صفحه‌های ۹۶ تا ۸۷)

۹۳- گزینه «۳»
 از روی نمودار مشخص است طول اولیه میله 80cm بوده و پس از 30 دقیقه طولش به $80/36\text{cm}$ رسیده است، داریم:

$$Q = mc\Delta\theta \xrightarrow{Q=Pt} Pt = mc\Delta\theta \xrightarrow{P=0.1\text{kW}=100\text{W}, t=30\times 60\text{s}} \Rightarrow 10^2 \times 30 \times 60 = 2 \times 600 \times \Delta\theta \Rightarrow \Delta\theta = 150^\circ C$$

طبق رابطه انبساط طولی در اثر گرما داریم:

$$\Delta L = L_1 \alpha \Delta\theta \Rightarrow 0/36 = 80\alpha \times 150 \Rightarrow \alpha = 3 \times 10^{-5} \frac{1}{K}$$

(دما و گرما) (فیزیک ا، صفحه‌های ۸۷ تا ۹۶)

۹۴- گزینه «۲»
 ابتدا کلوین را به درجه سلسیوس تبدیل می‌کنیم:
 $T = \theta + 273 \Rightarrow 323 = \theta + 273 \Rightarrow \theta = 50^\circ C$
 حال درجه سلسیوس را به درجه فارنهایت تبدیل می‌کنیم:
 $F = 1/8\theta + 32 \Rightarrow F = 1/8 \times 50 + 32 = 122^\circ F$

(دما و گرما) (فیزیک ا، صفحه‌های ۸۵ تا ۸۶)

۹۵- گزینه «۴»
 در این نوع دماستنج، دو سیم رسانای غیرهمجنس مانند مس و کنستانتن در دمای ذوب یخ داشته شده‌اند و از طرف دیگر در مکانی به هم متصل هستند که می‌خواهیم دمای آن را به دست آوریم. این مجموعه با سیم‌های مسی به یک ولتستنج پسته می‌شوند.

۹۶- گزینه «۱»
 طبق رابطه تغییر حجم در اثر تغییر دما داریم:

$$\Delta V = 3\alpha V_1 \Delta\theta \xrightarrow{\Delta V = \frac{\Delta V}{V_1} \times 100 = 3\alpha \Delta\theta \times 100}$$

و ضریب انبساط خطی کره به صورت زیر به دست می‌آید:

$$0/25 = 3\alpha \times 60 \times 100 \Rightarrow \alpha = \frac{25}{18} \times 10^{-5} K^{-1}$$

اکنون رابطه انبساط خطی را برای شاعر کره می‌نویسیم:

$$R_2 = R_1(1 + \alpha \Delta\theta) \Rightarrow 1/0.02R = R(1 + \frac{25}{18} \times 10^{-5} \Delta\theta)$$

$$\xrightarrow{\frac{25}{18} \times 10^{-5} \Delta\theta = 0/0.02} \Delta\theta = \frac{2 \times 10^{-3} \times 18}{25 \times 10^{-5}} = 144^\circ C$$

بنابراین افزایش دما نسبت به حالت قبل برابر است با:

(دما و گرما) (فیزیک ا، صفحه‌های ۸۷ تا ۸۶)

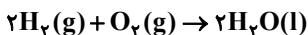
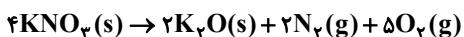
۹۷- گزینه «۴»
 طبق رابطه تغییر چگالی در اثر تغییر دما داریم:

$$\rho_2 = \rho_1(1 - \beta \Delta T) \Rightarrow \rho_2 - \rho_1 = -\rho_1 \beta \Delta T$$



(محمد عظیمیان زواره)

«۱۰۵- گزینه» ۲



کاهش جرم مخلوط واکنش مربوط به خروج گازهای N_2 و O_2 حاصل از این مخلوط می‌باشد و به ازای 216 g (مجموع جرم‌های مولی 2N_2 و 5O_2) کاهش جرم، مقدار ۲ مول N_2 و ۵ مول O_2 تولید می‌شود. بنابراین:

$$\frac{2\text{ mol N}_2}{216\text{ g}} \times \frac{\text{کاهش جرم}}{\text{کاهش جرم}} = \frac{43}{2\text{ g}}$$

$$\times \frac{22 / 4\text{ L N}_2}{1\text{ mol N}_2} = 8 / 96\text{ LN}_2$$

$$\frac{? \text{ mol O}_2}{\text{کاهش جرم}} = \frac{43 / 2\text{ g}}{216\text{ g}} \times \frac{5\text{ mol O}_2}{2\text{ g}} = 1\text{ mol O}_2$$

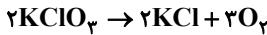
$$\frac{? \text{ g H}_2\text{O}}{1\text{ mol O}_2} = 1\text{ mol O}_2 \times \frac{2\text{ mol H}_2\text{O}}{1\text{ mol O}_2} \times \frac{18\text{ g H}_2\text{O}}{1\text{ mol H}_2\text{O}} = 36\text{ g H}_2\text{O}$$

(ردیابی گازها در زندگی) (شیمی، صفحه‌های ۷۸ و ۷۹)

(امیرحسین طیبی)

«۱۰۶- گزینه» ۲

و اکتشاهای موازن شده به صورت زیر است:



ابتدا حجم مولی گازها را در شرایط آزمایش محاسبه می‌کنیم.

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2} \Rightarrow \frac{1 \times 22 / 4}{273} = \frac{2 \times V_2}{273}$$

$$\Rightarrow V_2 = V_m = 11 / 2\text{ L mol}^{-1}$$

حال می‌توان نوشت:

و اکتشاه

$$? \text{LCl}_2 = 49.0\text{ g KClO}_3 \times \frac{1\text{ mol KClO}_3}{122 / 5\text{ g KClO}_3} \times \frac{2\text{ mol KCl}}{2\text{ mol KClO}_3}$$

و اکتشاه

$$\times \frac{5\text{ mol Cl}_2}{1\text{ mol KCl}} \times \frac{11 / 2\text{ LCl}_2}{1\text{ mol Cl}_2} = 22 / 4\text{ LCl}_2$$

(ردیابی گازها در زندگی) (شیمی، صفحه‌های ۷۶ و ۷۷)

(کتاب آبی)

«۱۰۷- گزینه» ۳

موارد «ب»، «ت» و «ث» نادرست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارات‌های «ب» و «ت» زیست‌کره (B) شامل جانداران روی کره زمین است. در واکنش‌های آن‌ها درشت‌مولکول‌ها نقش اساسی ایفا می‌کنند.

عبارت «ث»: در فصل ۲ کتاب دهم آموختید که در هوا کره (A) علاوه بر مولکول‌های دو اتمی اکسیژن (O_2) و نیتروژن (N_2)، گازهای دیگری مانند آرگون، کربن‌دی‌اکسید و ... نیز وجود دارد.

(آب، آهنهک زندگی) (شیمی، صفحه‌های ۸۶ و ۸۷)

(پاسر اشن)

«۱۰۸- گزینه» ۲

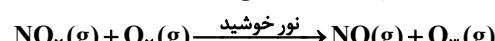
روش ۱: در هر مرحله تصفیه، مقداری از یون نیترات جذب می‌شود.

با توجه به بازدهی 5° در صدی دستگاه تصفیه داریم:

$$\text{نحوه اولیه ppm} = \frac{\text{نحوه اولیه ppm}}{n}$$

ن = تعداد مراحل تصفیه

بررسی همه موارد:

مورود اول: نادرست، از بین O_2 و O_3 . اوزون که جرم مولی بیشتری دارد و اکتشاپ‌پذیری بیشتری هم دارد.مورود دوم: درست - مطابق متن کتاب درسی
بررسی سوم: درست - عامل رنگ قوهای هوای آلوده کلانشهرها گاز NO_2 است که در حضور نور خوشید، اوزون تروپوسفری را ایجاد می‌کند.مورود چهارم: نادرست، این جمله فقط در مورود گازهایی که تعداد اتم‌های سازنده برابری دارند می‌تواند صحیح باشد، برای مثال در مورود دو گاز O_3 و CH_4 نادرست می‌باشد.مورود پنجم: نادرست، اولین گازی که از هوای مایع جدا می‌شود گاز N_2 است اما در حضور جرقه و کاتالیزگر در دمای اتاق با گاز H_2 واکنش نمی‌دهد و فرایند هابر در دمای غیر از دمای اتاق در شرایط بهینه رخ می‌دهد.
(ردیابی گازها در زندگی) (شیمی، صفحه‌های ۵۰، ۵۷ و ۷۳)

«۱۰۲- گزینه» ۳

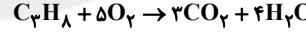
(امیرحسین طیبی)
با توجه به جدول صفحه ۷۲ کتاب درسی، موارد «آ»، «ب» و «ت» درست هستند.

نام سوخت	گاز طبیعی	هیدروژن	زغال سنگ	بنزین
گرمای آزاد شده (کیلوژول بر گرم)	۵۴	۱۴۳	۳۰	۴۸
فراوردهای سوختن	CO, CO_2 H_2O	H_2O	CO, CO_2 $\text{H}_2\text{O}, \text{SO}_2$	CO, CO_2 H_2O
قیمت (ریال به ازای یک گرم)	۵	۲۸۰۰	۴	۱۴

بررسی مورد «پ»: با وجود قیمت بسیار بالا و هزینه‌بر بودن نگهداری و انتقال گاز هیدروژن، اما استفاده کردن از آن به دلیل آلوده نکردن هوا و ملاحظات زیست محیطی منطبق بر توسعه پایدار است.
(ردیابی گازها در زندگی) (شیمی، صفحه ۷۷)

«۱۰۳- گزینه» ۱

(بهان شاهی پیگانی)



$$\frac{7\text{ mol}}{90\text{ g}} \times (\text{اختلاف جرم فراوردها}) = \frac{7\text{ mol}}{(3 \times 44 - 4 \times 18)\text{ g}}$$

$$\times \frac{1\text{ mol C}_3\text{H}_8}{\text{فراوردهای}} \times \frac{44\text{ g C}_3\text{H}_8}{1\text{ mol C}_3\text{H}_8} = 66\text{ g C}_3\text{H}_8$$

$$66\text{ g C}_3\text{H}_8 \times \frac{1\text{ mol C}_3\text{H}_8}{44\text{ g C}_3\text{H}_8} \times \frac{4\text{ mol H}_2\text{O}}{1\text{ mol C}_3\text{H}_8} \times \frac{18\text{ g H}_2\text{O}}{1\text{ mol H}_2\text{O}} = 108\text{ g H}_2\text{O}$$

* چون چگالی آب 1 g mL^{-1} می‌باشد، پس 108 mL آب مایع در اختیار داریم؛ و با توجه به حجم هر سرنگ داریم:

$$\frac{108\text{ mL}}{4\text{ mL}} = 27 = 27 \text{ عدد سرنگ}$$

(ردیابی گازها در زندگی) (شیمی، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱)

«۱۰۴- گزینه» ۴

(امیرحسین طیبی)
از رابطه کلی قانون گازها استفاده می‌کنیم و این را هم می‌دانیم که حجم نهایی دو گاز با هم برابر است.

$$\frac{P_1 V_1}{n_1 T_1} = \frac{P_2 V_2}{n_2 T_2} \Rightarrow \frac{1 \times V_1}{\frac{n}{20} \times \left(182 \times \frac{3}{2} + 273\right)} = \frac{\frac{m}{40} \times \left(2 \times \frac{3}{2} \times V_2\right)}{m \times (91 + 273)}$$

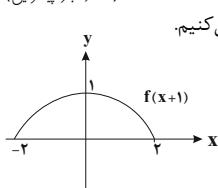
$$\frac{V_1 = V_2}{3 \times \frac{n}{20} \times (6 \times 91)} = \frac{m}{40} \times (4 \times 91)$$

$$\Rightarrow m = 9n \Rightarrow \frac{m}{n} = 9$$

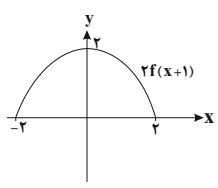
(ردیابی گازها در زندگی) (شیمی، صفحه‌های ۷۷ و ۷۸)



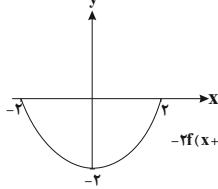
(ممدرسه پیشوایی)



ابتدا نمودار تابع f را یک واحد به سمت چپ منتقل می‌کنیم.



سپس عرض نقاط را ۲ برابر می‌کنیم.



و در انتها نمودار را نسبت به محور x ها قرینه می‌کنیم.

(ریاضی ام، صفحه‌های ۱۳۳ تا ۱۷۰) (ریاضی سه، صفحه‌های ۶۸ تا ۷۰)

(تابع) (ریاضی سه، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۳)

(سیار داوطلب)

۱۱۳- گزینه «۴»

فرض می‌کنیم $g(x) = 2 - f\left(-\frac{x}{2}\right)$. با توجه به نمودار داریم:

$$-4 \leq x \leq 8 \Rightarrow D_f : -2 \leq \frac{2-x}{3} \leq 2 \Rightarrow -2 \leq \frac{-x}{2} \leq 2$$

$$\Rightarrow -4 \leq x \leq 4 \Rightarrow D_g = [-4, 4]$$

$-2 \leq y \leq 3 \Rightarrow -1 \leq 2 - y \leq 4 \Rightarrow R_g = [-1, 4]$

$$D_g \cup R_g \Rightarrow [-4, 4]$$

(تابع) (ریاضی سه، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۳)

(ویدئو انصراری)

۱۱۴- گزینه «۳»

مختصات نقطه $(-4, 1)$ را در تابع اولی قرار می‌دهیم:

$$0 = 2f(-5) + 1 \Rightarrow f(-5) = -0.5$$

است. پس $y = -0.5$, $x = -2$ و $\frac{1}{2}(-5) - 1 = -3$, $x = -3$ است. پس $y = -0.5$, $x = -3$ و $\frac{1}{2}(-3) - 1 = -2$, $x = -2$ است. تقارن تابع جدید $(-3, -2)$ خواهد بود.

(تابع) (ریاضی سه، صفحه‌های ۱۵ تا ۲۳)

(پیویان طهرانیان)

۱۱۵- گزینه «۳»

با توجه به نمودار داده شده، در ابتدا یک تابع درجه سوم به فرم $y = x^3$ بوده که دو واحد به سمت راست و یک واحد به سمت پایین منتقال پیدا کرده است، پس $b = 2$ و $c = -1$.

است یعنی $g(x) = a(x-2)^3 - 1$, از طرفی عرض از مبدأ این تابع با توجه به شکل برابر ۳ است یعنی $g(0) = 3$, پس:

$$a(-2)^3 - 1 = 3 \Rightarrow -8a = 4 \Rightarrow a = -\frac{1}{2}$$

$$\Rightarrow g(x) = -\frac{1}{2}(x-2)^3 - 1$$

حال طبق صورت سوال داریم $(gof)(-3) = \frac{m}{2}$ یعنی:

$$g(f(-3)) = \frac{m}{2} \xrightarrow{f(-3)=1} g(1) = \frac{m}{2} \Rightarrow -\frac{1}{2}(1-2)^3 - 1 = \frac{m}{2}$$

$$\Rightarrow 3 / 125 = \frac{100}{2^n} \Rightarrow 2^n = \frac{100}{3 / 125} = 32 \Rightarrow n = 5$$

در نتیجه، آب شهری را با دستگاه باید ۵ مرتبه تصفیه کنیم تا غلظت یون نیترات به $\frac{3}{125}$ ppm برسد.

با توجه به اینکه اختلاف ppm موردنظر را در دو حالت اولیه و ثانویه داریم، حجم آب تأثیری در حل مسئله ندارد.

روش ۲: با توجه به الگوی زیر نیز می‌توان به جواب رسید:

$$100 \xrightarrow{n=1} 50 \xrightarrow{n=2} 25 \xrightarrow{n=3} 12 / 5$$

$$\xrightarrow{n=4} 6 / 25 \xrightarrow{n=5} 3 / 125$$

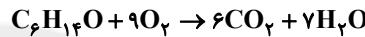
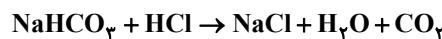
۵ مرحله ($n = 5$) نیاز است تا غلظت از 100 به $3 / 125$ ppm برسد.

(آب، آهک، زندگی) (شیمی، صفحه‌های ۹۶ و ۹۷)

(ممدرسه پورفابر)

۱۱۶- گزینه «۳»

با توجه به واکنش‌های انجام شده می‌توان نوشت:



$$12 / 6\text{g NaHCO}_3 \times \frac{1\text{mol NaHCO}_3}{84\text{g NaHCO}_3} \times \frac{1\text{mol CO}_2}{1\text{mol NaHCO}_3}$$

$$\times \frac{1\text{mol C}_6\text{H}_{14}\text{O}}{6\text{mol CO}_2} = 0.025\text{mol C}_6\text{H}_{14}\text{O}$$

(ردپای کازها در زندگی) (شیمی، صفحه‌های ۸۰ و ۸۱)

۱۱۰- گزینه «۳»

a, b, c به ترتیب نشان‌دهنده گازهای اکسیژن، آرگون و نیتروژن هستند.

گزینه ۱: به دلیل اوردن کلمه مولکول برای آرگون اشتباه است. از هلیم برای خنک کردن قطعات الکترونیکی در دستگاه‌های تصویربرداری استفاده می‌شود.

ترتیب خروج گازها از مخلوط هوای مایع به صورت N_2 , Ar و O_2 است.

اکسیژن برخلاف آرگون و نیتروژن در حضور کاتالیزگر با هیدروژن در دمای اتاق واکنش می‌دهد.

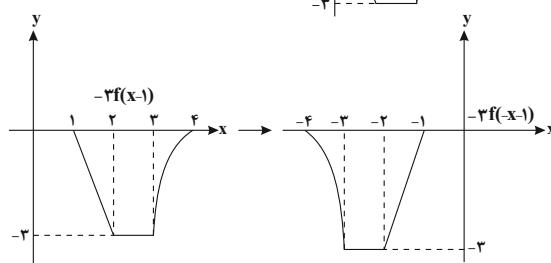
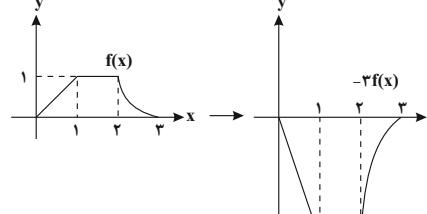
(ردپای کازها در زندگی) (شیمی، صفحه‌های ۵۵، ۵۶، ۷۴، ۸۱ و ۸۲)

ریاضی ۳

۱۱۱- گزینه «۳»

(سیار داوطلب)

ابتدا نمودار تابع $(-x-1)^3 - 3f(x)$ را رسم می‌کنیم:



(ریاضی ام، صفحه‌های ۱۱۳ تا ۱۷۰) (ریاضی سه، صفحه‌های ۶۸ تا ۷۰)

(تابع) (ریاضی سه، صفحه‌های ۶ تا ۱۰ و ۱۵ تا ۲۳)



$$\frac{g(f(x))}{t} = \frac{2x-1}{\frac{3t}{t+1}} \Rightarrow g(t) = \frac{6t}{t+1} - 1 = \frac{5t-1}{t+1} \Rightarrow g(x) = \frac{5x-1}{x+1}$$

حال در عبارت فوق به جای x ، $2x+1$ قرار می‌دهیم:

$$g(2x+1) = \frac{5(2x+1)-1}{2x+1+1} = \frac{10x+4}{2x+2} = \frac{5x+2}{x+1}$$

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰، ۱۱، ۲۲ و ۲۳)

(سیویل مسن فان پور)

۱۲- گزینه «۲»

ابتدا تابع $f(x)$ را به کمک اتحاد مکعب کامل ساده می‌کنیم:

$$f(x) = x^3 - 6x^2 + 12x - 8 + 8 = (x-2)^3 + 8$$

حال به جای x در تابع $g(x), f(x)$ را قرار می‌دهیم:

$$f(g(x)) = (g(x)-2)^3 + 8 \Rightarrow (g(x)-2)^3 + 8 = x^3 - 2x$$

$$f(g(x)) = x^3 - 2x \Rightarrow (g(x)-2)^3 = x^3 - 2x - 8 = (x-1)^3 - 9$$

$$\Rightarrow g(x) = \sqrt[3]{(x-1)^3 - 9} + 2$$

پس برای ساخت تابع $g(x)$ از روی تابع $y = \sqrt[3]{x^3 - 9}$ باید آن را ۱ واحد به راست و ۲ واحد به سمت بالا ببریم.

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰، ۱۱، ۲۲ و ۲۳)

۱۲- گزینه «۳»

(امیرضا صدیقی)

مولکول‌های نوکلئیک‌اسید موجود در یاخته پوششی معده انسان شامل DNA و RNA است. هر دوی این مولکول‌ها از واحد‌های نوکلئوتید تشکیل شده‌اند که هر نوکلئوتید در ساختار باز آلی نیتروژن‌دار خود دارای یک حلقه شش‌ضلعی نیتروژن‌دار است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: مولکول‌های دنا توسط آنزیم دنابسپاراز ساخته می‌شوند که قادر توانایی شکستن پیوند هیدروژنی است.

گزینه «۲»: در ساختار مولکول‌های رنا ممکن است تعداد بازهای پورینی و پیرimidینی متفاوت باشد.

گزینه «۴»: دقت کنید برای ساخت نوکلئیک اسید، پیوند بین قند یک نوکلئوتید و فسفات نوکلئوتید دیگر تشکیل می‌شود.

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۲۱) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۰، ۱۱، ۱۲ و ۲۳)

(ممدرسه‌ادر ترکمن)

منظور قسمت اول این گزینه مولکول رنا است که دو سر متفاوت دارد. طبق خط کتاب در صفحه ۸ زیست‌شناسی ۳، مولکول‌های رنا اطلاعات ژن‌ها را درون خود ذخیره می‌کنند و دستورالعمل‌های دنا را اجرا می‌کنند.

دقت کنید مولکول دنای خطی دوسر یکسان دارد ولی هر رشته مولکول دنای خطی دو سر متفاوت دارد و چون در سوال درباره مولکول نوکلئیک اسید توضیح داده شده است، پس باید کل مولکول دنا را مدنظر قرار دارد که دوسر مشابه دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: مثلاً مولکول‌های دنا قادر باز آلی پوراسیل هستند، تنها مولکول دنای اصلی در باکتری‌ها به غشا متصل است در حالی که دیسک (پلارمید) در صورت وجود به غشا یاخته متصل نیست.

گزینه «۲»: مولکول دنا قند دنوکسی ریبوز دارد. دقت کنید چرخه یاخته‌ای تنها مربوط به یاخته‌های یوکاریوئی است و باکتری‌ها چرخه یاخته‌ای ندارند.

گزینه «۴»: منظور مولکول‌های رنا است که برخلاف دنا لزوماً مقدار باز آلی گوانین و سیتوزین در ساختار آن‌ها برابر نیست.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه ۱۵) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱) (ترکیب) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۱۰، ۱۱، ۱۲ و ۲۳)

(ممدرسه‌من کیم)

در یک نوکلئوتید می‌توان بین باز آلی و قند، همچنین قند و فسفات پیوندهای اشتراکی (کووالانسی) را دید. همچنان فقط باز آلی پیوند غیر اشتراکی (هیدروژنی)، با باز آلی نوکلئوتید مقابل برقرار می‌کند.

۱۲- گزینه «۱»

$$\Rightarrow -\frac{1}{2} = \frac{m}{2} \Rightarrow m = -1$$

و اما در نهایت خواسته مسئله:

$$(f+2g)(-m) = ? \xrightarrow{m=-1} (f+2g)(1) = f(1) + 2g(1)$$

$$= 5 + 2(-\frac{1}{2}) = 4$$

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۲۵)

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰، ۱۱، ۱۲ و ۲۳)

۱۱۶- گزینه «۱»

ابتدا از روی توابع $g(x)$ و $f(x)$ ، تابع $(gof)(x)$ را تشکیل می‌دهیم.

$$g(x) = 3x + a \Rightarrow (gof)(x) = 3(x^2 - bx + c) + a$$

$$f(x) = x^2 - bx + c = 3x^2 - 3bx + 3c + a$$

حال عبارت فوق را معادل $gof(x)$ داده شده در صورت سوال قرار می‌دهیم:

$$3x^2 - 3bx + 3c + a = 3x^2 + 6x - 2 \Rightarrow \begin{cases} -3b = 6 \Rightarrow b = -2 \\ 3c + a = -2 \end{cases}$$

$$\Rightarrow 3c + 2b + a = 2b + (3c + a) = 2(-2) + (-2) = -6$$

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۴، ۲۲ و ۲۳)

(سیویل مسن فان پور)

۱۱۷- گزینه «۱»

$$f(x) = \begin{cases} 1 & x > 0 \\ \frac{1}{2} & x = 0 \\ -1 & x < 0 \end{cases}, g(x) = x^2 - 5x + 6 = 0 \Rightarrow x = 2, 3$$

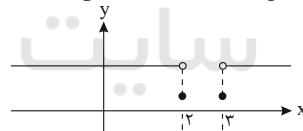
$$\begin{array}{ccccccc} x & -\infty & 2 & 3 & +\infty \\ \hline x-5x+6 & + & 0 & - & 0 & + \end{array}$$

$$2 < x < 3 \Rightarrow g(x) < 0 \Rightarrow f(g(x)) = -1$$

$$x = 2, 3 \Rightarrow g(x) = 0 \Rightarrow f(g(x)) = \frac{1}{2}$$

$$x < 2 \text{ یا } x > 3 \Rightarrow g(x) > 0 \Rightarrow f(g(x)) = 1$$

بنابراین نمودار تابع fog به شکل زیر است و تابع در بازه $(-\infty, 3)$ نزولی است:



(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۴، ۲۲ و ۲۳)

۱۱۸- گزینه «۳»

(ممدرسه‌ادر مسن)

$$f(g(x)) = a(x-0)(x-2) = ax(x-2)$$

$$(4, 8) \in f(g(x)) \Rightarrow 8 = a \times 4 \times 2 \Rightarrow a = 1$$

$$\Rightarrow f(g(x)) = x^2 - 2x$$

همچنین با توجه به نمودار ضابطه تابع g برابر است با:

$$f(2x) = x^2 - 2x = \frac{(2x)^2}{4} - 2x \xrightarrow{t=2x} f(t) = \frac{t^2}{4} - t$$

$$x = \frac{1}{2} \rightarrow f\left(\frac{1}{2}\right) = f(1) = \frac{1}{4} - 1 = -\frac{3}{4}$$

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۴، ۲۲ و ۲۳)

(سیویل مسن فان پور)

۱۱۹- گزینه «۲»

برای یافتن ضابطه (f, g) ، ابتدا $f(x)$ را برابر t در نظر می‌گیریم تا x را تنها کنیم:

$$\frac{x}{3-x} = t \Rightarrow x = 3t - tx \Rightarrow x = \frac{3t}{t+1}$$



گزینه ۱۱: در دنای اصلی باکتری‌ها، اغلب یک جایگاه آغاز همانندسازی دیده می‌شود.

گزینه ۱۲: در باکتری‌ها، می‌توانیم رنای خطی را مشاهده کنیم اما با توجه به شکل صفحه ۱۳ کتاب درسی، در حین همانندسازی می‌توانیم رشتۀ پلی‌نیتروژن دارد و مکمل بودن آن‌ها باهم می‌باشد، اما مظاهر صورت سوال، قند دنوکسی ریبوز می‌باشد که با دو پیوند به گروه فسفات و باز آلوی متصل است. (نادرست)

گزینه ۱۳: آنزیم شکننده پیوند هیدروژنی، هلیکاز به دیسک نیز متصل می‌شود اما دقت کنید نمی‌توان گفت همه باکتری‌ها دیسک دارند.

(مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۷، ۵ و ۱۰)

(عمید، اهواره)

۱۲۷ - گزینه ۳

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱۱: در ساختار پروتئین‌ها دقت داشته باشیم که پیوند اشتراکی میان دو آمینو اسید یک پروتئین ممکن است در ساختار اول یا در ساختار سوم ایجاد شده باشد که تنها در ساختار اول حاصل سنتز آبدی و پیوند پیتیدی می‌باشد.

گزینه ۱۲: پیوند هیدروژنی در ساختار دوم بین اکسیژن گروه کربوکسیل و هیدروژن گروه آمین برقرار می‌شود.

گزینه ۱۳: پیوند غیراشتراکی موجود در ساختار پروتئین‌ها ممکن است یونی با هیدروژن باشد که در پیچیده نگه داشتن پروتئین مؤثر است.

گزینه ۱۴: پیوند هیدروژنی موجود در ساختار چهارم لزوماً سبب تشکیل جایگاه فعال نمی‌شود و ممکن است پروتئین ما اصلآ آنزیم نباشد.

(مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۷ و ۱۵)

(عمید، اهواره)

۱۲۸ - گزینه ۴

صورت سوال از ما می‌خواهد عبارت صحیح را در ارتباط با یاخته‌های فاقد دنای خطی مشخص کنیم، همانطور که می‌دانید پروکاریوت‌ها فاقد دنای خطی هستند. البته دقت داشته باشید که در این سؤال یاخته‌های یوکاریوتی فاقد هسته نیز مورد نظر سوال قرار دارد چون یاخته‌هایی مانند گویچه‌های قرمز که هسته ندارند طبعاً دنای خطی نیز ندارند.

بررسی عبارت‌ها:

(الف) این عبارت در رابطه با باکتری‌های دارای همانندسازی یک جهتی همچنین یاخته‌های فاقد دنا و هسته نادرست است.

(ب) نوکلیک‌اسید خطی در یاخته‌ها هم رنا و هم دنا را شامل می‌شود این عبارت نادرست است چون رنا همانندسازی نمی‌کند.

(ج) نوکلیک‌اسید دارای قند دنوکسی ریبوز ممکن است در این یاخته‌ها اصلأ وجود نداشته باشد.

(د) این عبارت در ارتباط با دنای رسیده از باکتری‌های دیگر مانند آنچه که در آزمایش گریفیت و ایوری مشاهده شد و هم در رابطه با یاخته‌های فاقد هسته نادرست است.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۹، ۴۰، ۵۰ و ۶۲)

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲، ۵، ۱۲ و ۱۳)

(عباس، آرایش)

۱۲۹ - گزینه ۲

پروتئین‌ها متنوع‌ترین گروه مولکول‌های زیستی از نظر ساختار شیمیایی و عملکردی هستند.

نوکلیک‌اسیدها با داشتن ۵ نوع عنصر (کربن، هیدروژن، اکسیژن، نیتروژن و فسفر) متنوع‌ترین گروه مولکول‌های زیستی از نظر تنوع عناصر سازنده در هر زیراحد آن (نوکلئوتید) هستند.

علت نادرستی گزینه ۱۱: پروتئین‌ها از یک یا چند زنجیره بلند و بدون شاخه از پلی‌پیتیدها ساخته شده‌اند.

علت درستی گزینه ۱۲: در غشای پایه و غشای یاخته، نوکلیک‌اسید وجود ندارد!

علت نادرستی گزینه ۱۳: با از بین رفتان عملکرد پروتئین‌ها بسیاری از (نه همه) فرایندهای یاخته‌ای مختلف می‌شوند.

علت نادرستی گزینه ۱۴: رنا نوعی نوکلیک‌اسید است که تنها یک رشتۀ پلی‌نیکلئوتیدی دارد.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۰، ۱۲، ۱۵ و ۳۴)

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۵، ۱۰ و ۱۱)

قد ۲ پیوند اشتراکی (بیش از یک) و بازهای آلوی نیز همگی بیش از یک پیوند غیر اشتراکی برقرار می‌کنند. بررسی عبارات:

(الف) آنچه که به انجام شدن با دقت همانندسازی کمک می‌کند بازهای آلوی نیتروژن دار و مکمل بودن آن‌ها باهم می‌باشد، اما مظاهر صورت سوال، قند دنوکسی ریبوز می‌باشد که با دو پیوند به گروه فسفات و باز آلوی متصل است. (نادرست)

(ب) باز آلوی می‌تواند از حلقه کوچک‌تر خود به قند پنج‌کربنی متصل شود اما دقت کمید که حلقة آلوی قند پنج‌کربنی نیست و ۴ کربنی است چرا که یکی از کربن‌ها خارج از حلقه قرار دارد. (نادرست)

(ج) پیوند قند فسفات در هر نوکلئوتید بدون حضور آنزیم دناسب‌پاراز برقرار می‌شود. (نادرست)

(د) بازهای آلوی با مکمل خود، پیوند هیدروژنی برقرار می‌کنند بر این اساس (G و A) که دو حلقه‌ای هستند و تعداد آن‌های بیشتری در حلقه‌های خود دارند، به ترتیب با C و T که تک حلقه‌ای هستند و تعداد اتم کمتری دارند پیوند برقرار می‌کنند. (درست)

(مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۴، ۵، ۷ و ۱۲)

۱۲۴ - گزینه ۳

(امیرمحمد، مهمنا علوی)

مولکول‌های دنای اولیه در یک رشتۀ خود دارای N¹⁵ و در یک رشتۀ خود دارای N¹⁴ هستند و چگالی متوسط دارند.

در صورتی که همانندسازی به روش غیرحافظاتی باشد، در نیمی از مولکول‌های دنای همواره هر دو نوع آن‌های نیتروژن یافته خواهد شد. در همانندسازی غیرحافظاتی، پیوندهای فسفودی استر در مولکول دنای اولیه شکسته می‌شود. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱۱: دقت کنید در همانندسازی حفاظتی و نیمه‌حفاظتی، فقط گروهی از مولکول‌های DNA در وسط لوله قرار می‌گیرند. اما فقط در مدل همانندسازی حفاظتی، مولکول DNA فقط با رشتۀای قدیم ساخته می‌شود.

گزینه ۱۲: در صورتی که همانندسازی از نوع حفاظتی و نیمه‌حفاظتی باشد، پس از دور همانندسازی، در صد مولکول‌های دنای اولیه دارای اتم‌های نیتروژن سبک خواهند بود. در همانندسازی نیمه‌حافظاتی مولکول دنای اولیه دست‌نخورده باقی نمی‌ماند.

گزینه ۱۳: منظور مدل همانندسازی پراکنده است. در این مدل همانندسازی، نوکلئوتیدهای مولکول DNA اولیه در دنای‌های حاصل پراکنده می‌شود. بخش دوم این گزینه در ارتباط با مدل همانندسازی نیمه‌حافظاتی است نه پراکنده. (مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۴، ۵ و ۶)

۱۲۵ - گزینه ۴

(پوریا بزرگی)

گزینه ۱۱: در پروکاریوت‌ها، دنای خطی به غشای یاخته متصل است. همه جانداران هوموستازی (ثبت نگه داشتن وضعیت درونی پیکر خود در شرایط محیطی مختلف) را دارند.

گزینه ۱۲: در پروکاریوت‌ها، دنای خطی به غشای یاخته متصل نیست. طبق شکل ۱۴ فصل ۱ کتاب درسی زیست‌شناسی ۳، سرعت همانندسازی در دوراهی‌های مختلف می‌تواند متفاوت باشد

گزینه ۱۳: در پروکاریوت‌ها، قبل از همانندسازی دنای باید پیچ و تاب فامینه باز و پروتئین‌های همراه آن (هیستون‌ها) از آن جدا شوند تا همانندسازی بتواند انجام شود. این کارها با کمک آنزیم‌هایی انجام می‌شود. سپس آنزیم هلیکاز مارپیچ دنای و دو رشتۀ آن را از هم باز می‌کند.

گزینه ۱۴: اغلب پروکاریوت‌ها فقط یک جایگاه آغاز همانندسازی در دنای خود دارند. در صورتی که فقط یک جایگاه آغاز همانندسازی در دنای خطی باکتری دیده شود و دو دوراهی همانندسازی تشکیل شود می‌توان روپه‌روی محل آغاز همانندسازی نقطه به هم رسیدن دوراهی‌ها را مشاهده کرد.

(ترکیب) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۵ و ۶)

۱۲۶ - گزینه ۴

(علی موهربی)

در باکتری‌ها دنای اصلی باکتری به غشای یاخته متصل است. طبق شکل ۱۳ کتاب درسی، در حین فعالیت آنزیم دناسب‌پاراز، بخش‌هایی که آنزیم دناسب‌پاراز رشته مکمل را مقابله رشتۀ قدمی قرار داده است، مارپیچ دوراهی‌های مشاهده می‌شود. به عبارت «کاملاً صحیح» در صورت سوال دقت کنید. بررسی سایر گزینه‌ها:



$$\begin{aligned} \Rightarrow \frac{v^2 - 36}{-v^2} &= \frac{2a\overline{AB}}{2a \times \frac{5}{4}\overline{AB}} \Rightarrow \frac{v^2 - 36}{-v^2} = \frac{4}{5} \\ \Rightarrow 5v^2 - 5 \times 36 &= -4v^2 \Rightarrow 9v^2 = 5 \times 36 \\ \Rightarrow v^2 = 5 \times 4 &\Rightarrow v = 2\sqrt{5} \frac{m}{s} \end{aligned}$$

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۷)

۱۳۲- گزینه «۴» (سعید ارجمند)
می‌دانیم در حرکت با شتاب ثابت و بدون سرعت اولیه، جابه‌جای متوجه در زمان‌های مساوی و متواالی مضرب اعداد فرد متواالی است. بنابراین ابتدا شتاب متوجه را می‌یابیم:

$$\begin{aligned} \Delta x_1 &= \Delta x_2 = 3\Delta x_1, \quad \Delta x_3 = 5\Delta x_1 \\ \Delta x_3 &= 5\Delta x_1 \xrightarrow{\Delta x_3 = 75m} \Delta x_1 = 15m \\ \Delta x_1 &= \frac{1}{2}at^2 + v_0t \xrightarrow{\Delta x_1 = 15m} \text{طبق رابطه:} \\ 15 &= \frac{1}{2} \times a \times 5^2 + 0 \Rightarrow a = \frac{30}{25} = \frac{6}{5} m/s^2 \\ \text{اکنون سرعت در لحظه } t_1 &= 18s \quad t_2 = 24s \quad t_3 = 30s \quad (\text{همان بازه زمانی ۶ ثانية چهارم}) \\ \text{را حساب می‌کنیم و با توجه به رابطه } v_{av} &= \frac{v_1 + v_2}{2} \quad v_{av} \text{ در حرکت با شتاب ثابت} \\ \text{سرعت متوسط در ۶ ثانية چهارم را به دست می‌آوریم.} \\ v = at + v_0 &\Rightarrow \begin{cases} v_{18} = \frac{6}{5} \times 18 + 0 = 21.6 \frac{m}{s} \\ v_{24} = \frac{6}{5} \times 24 + 0 = 28.8 \frac{m}{s} \end{cases} \\ v_{av} &= \frac{v_{18} + v_{24}}{2} \Rightarrow v_{av} = \frac{21.6 + 28.8}{2} = 25.2 \frac{m}{s} \end{aligned}$$

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۷)

۱۳۳- گزینه «۳» (امیرحسین بارادران)
با توجه به رابطه سرعت متوسط، ابتدا سرعت در لحظه $t = 8s$ را می‌یابیم و سپس شتاب حرکت آن را به دست می‌آوریم:

$$\begin{aligned} v_{av} &= \frac{v_1 + v_2}{2} \xrightarrow{v_1 = -1 \frac{m}{s}} 1 = \frac{-1 + v_2}{2} \Rightarrow v_2 = 3 \frac{m}{s} \\ v_2 &= at + v_1 \xrightarrow{t_2 = 8s} 3 = a \times 8 - 1 \Rightarrow a = \frac{1}{2} \frac{m}{s^2} \\ \text{اکنون با استفاده از رابطه مستقل از زمان در حرکت با شتاب ثابت، داریم:} \\ v^2 - v_0^2 &= 2a\Delta x \xrightarrow{\Delta x = 7 - (-1) = 16m} \\ v^2 - (-1)^2 &= 2 \times \frac{1}{2} \times 16 \Rightarrow v^2 = 16 \Rightarrow v = 4 \frac{m}{s} \end{aligned}$$

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۷)

$$\begin{aligned} \text{(سعید شرق)} \\ \text{ابتدا با توجه به نمودار مکان - زمان‌های داده شده، معادله مکان - زمان هر کدام را} \\ \text{می‌نویسیم، چون نمودارها به صورت خط راست است، هر دو متوجه با سرعت ثابت} \\ \text{حرکت می‌کنند. بنابراین داریم:} \\ v_B &= \frac{\Delta x_B}{\Delta t} \xrightarrow{\Delta t = 1s, \Delta x_B = -4 - (-4) = -4m} v_B = \frac{-4}{1} = -4 \frac{m}{s} \\ x_B &= v_B t + x_0 \xrightarrow{x_0 = 4m} x_B = -4t + 4 \end{aligned}$$

۱۳۰- گزینه «۱» (علیرضا هبر)
در مراحل طویل شدن و پایان رونویسی می‌توان جدا شدن رشته‌های دنا و رنا از یکدیگر را دید. با توجه به شکل صفحه ۲۴ کتاب درسی، آنژیم رنابسپاراز در این مراحل در طول رشته‌گوی دنا جایه‌جاوی دارد. بررسی سایر گزینه‌ها:
گزینه «۲»: در تمام مراحل رونویسی، ساخته شدن رنا اتفاق می‌افتد و به همین علت در تمام مراحل به طول رنای در حال ساخت افزوده می‌شود، پیوندی که بین دو رشته دنا بدون دخالت آنژیم تشکیل می‌شود، پیوند هیدروژنی است. در مرحله آغاز رونویسی، جدا شدن مولکول دنا و رنا از یکدیگر و اتصال مجدد دو رشته دنا به وسیله پیوند هیدروژنی به یکدیگر دیده نمی‌شود.

گزینه «۳»: در مرحله آغاز توالی ویژه‌ای به نام راهانداز باعث می‌شود که رنابسپاراز اولين نوكلوتید نسبت را به طور دقیق پیدا کرده و رونویسی را آغاز کند. همچنین در مرحله پایان رونویسی، توالی نوكلوتیدی ویژه‌ای موجب پایان رونویسی توسط آنژیم رنابسپاراز می‌شود. در ابتدای مرحله پایان رونویسی، بخشی از مولکول رنای در حال ساخت از رشته‌گوی دنا جدا شده است.
گزینه «۴»: در تمام طول مراحل آغاز و طویل شدن، رنابسپاراز به دنا متصل است. در مرحله آغاز رونویسی، تمام قسمت‌های رنای ساخته شده درون آنژیم رنابسپاراز قرار دارند.

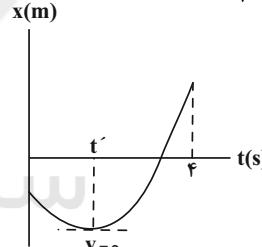
(پیران اطلاعات در پاکت) (زیست‌شناس ۳، صفحه‌های ۲۳۶ و ۲۳۷)

فیزیک ۳

۱۳۱- گزینه «۴» (علیرضا سلیمانی)
با توجه به نمودار، در ابتداء حرکت کندشونده است. زیرا بزرگی شب خط مماس بر نمودار (سرعت) در حال کاهش است. بنابراین، ابتدا لحظه‌ای که سرعت متوجه صفر می‌شود را می‌یابیم. چون در لحظه شروع حرکت سرعت منفی و در لحظه $t = 4s$ مثبت است. در این صورت برای محاسبه شتاب حرکت می‌توان نوشت:

$$\Rightarrow v = at + v_0.$$

$$v = \frac{v_0}{2} \Rightarrow 2|v_0| = a \times 4 + (-|v_0|) \Rightarrow a = \frac{3}{4}|v_0|$$



مدت زمان حرکت کندشونده از لحظه شروع حرکت ($t = 0$) تا لحظه t' است. چون در لحظه t' که متوجه تغییر جهت می‌دهد $v = 0$ است، داریم:

$$\begin{aligned} v &= at' + v_0 \Rightarrow 0 = \frac{3}{4}|v_0| t' - |v_0| \Rightarrow |v_0| = \frac{3}{4}|v_0| t' \\ \Rightarrow t' &= \frac{4}{3}s \end{aligned}$$

بنابراین، در بازه زمانی صفر تا $\frac{4}{3}s$ که متوجه تغییر جهت می‌دهد، حرکت متوجه به صورت کندشونده است.

(مرکت بر فقط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۷)

۱۳۲- گزینه «۲» (سید علی میرنوری)
رابطه سرعت - جابه‌جاوی را یکبار برای مسیر AB و بار دیگر برای مسیر BC نویسیم و به صورت زیر v را می‌یابیم:

$$\left\{ \begin{array}{l} AB \Rightarrow v_B^2 - v_A^2 = 2a\overline{AB} \xrightarrow{v_B = v, v_A = -\frac{m}{s}} v^2 - 36 = 2a\overline{AB} \\ BC \Rightarrow v_C^2 - v_B^2 = 2a\overline{BC} \xrightarrow{\overline{v_C} = \frac{m}{s}, \overline{v_B} = v} 0 - v^2 = 2a \times \frac{m}{s} \end{array} \right.$$



$$E_1 = E_2 \xrightarrow{E=K+U} K_1 + U_1 = K_2 + U_2 \Rightarrow mgh_1 = \frac{1}{2}mv_2^2$$

$$\frac{h_1 = 18\text{ cm}}{10 \times 1 / 10} = \frac{1}{2} \times v_2^2 \Rightarrow v_2^2 = 36 \Rightarrow v_2 = 6 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

چون جهت v_2 به سمت پایین است، علامت آن منفی می‌شود. یعنی $v_2 = -6 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ می‌باشد.

اکنون پایستگی انرژی را برای نقاط ۳ و ۴ می‌نویسیم:

$$E_3 = E_4 \Rightarrow K_3 + U_3 = K_4 + U_4 \Rightarrow \frac{1}{2}mv_3^2 = mgh_4$$

$$\frac{h_4 = 8\text{ cm}}{10 \times 1 / 10} = \frac{1}{2} \times v_3^2 = 10 \times 0 / 10 \Rightarrow v_3^2 = 16 \Rightarrow v_3 = 4 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

چون جهت v_3 به طرف بالا است، علامت آن مثبت می‌باشد. اکنون می‌توان اندازه شتاب متوسط را بدستور زیر بدست آورد:

$$a_{av} = \left| \frac{v_3 - v_2}{\Delta t} \right| \xrightarrow{\Delta t = 2\text{ ms} = 2 \times 10^{-3}\text{ s}} a_{av} = \frac{|4 - (-6)|}{2 \times 10^{-3}} = \frac{40}{2 \times 10^{-3}} \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

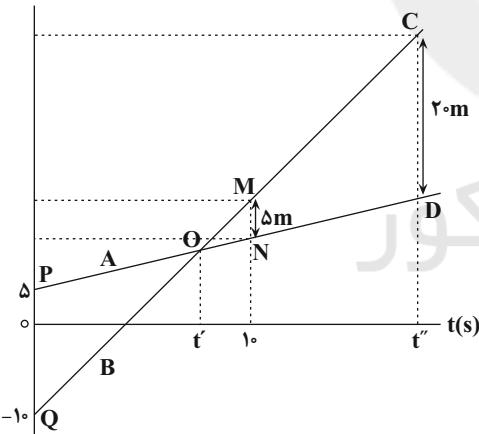
$$\Rightarrow a_{av} = \frac{10}{2 \times 10^{-3}} = 5000 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

(مرکز بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۳)

(امیرحسین بارادران)

روش اول: ابتدا، مطابق شکل زیر، نمودار مکان – زمان دو متحرک را در یک دستگاه مختصات رسم می‌کنیم و سپس با توجه به تشابه مثلثهای MNO و OPQ، t' لحظه که متحرک A از کنار متحرک B می‌گذرد را می‌باشیم:

$$\frac{\overline{PQ}}{\overline{MN}} = \frac{t'}{10 - t'} \xrightarrow{\overline{PQ} = 15\text{ m}, \overline{MN} = 5\text{ m}} \frac{15}{5} = \frac{t'}{10 - t'} \Rightarrow 3 = \frac{t'}{10 - t'} \Rightarrow 30 - 3t' = t' \Rightarrow 30 = 4t' \Rightarrow t' = 7.5\text{ s}$$



اکنون، با استفاده از تشابه مثلثهای CDO و OPQ، لحظه t'' را که فاصله دو متحرک از یکدیگر برابر 20 m است، می‌باشیم:

$$\frac{\overline{PQ}}{\overline{CD}} = \frac{t'}{t'' - t'} \Rightarrow \frac{15}{20} = \frac{7.5}{t'' - 7.5} \Rightarrow \frac{2}{20} = \frac{1}{t'' - 7.5}$$

$$\Rightarrow \frac{1}{10} = \frac{1}{t'' - 7.5} \Rightarrow t'' - 7.5 = 10 \Rightarrow t'' = 17.5\text{ s}$$

روش دوم: با نوشتن معادله مکان – زمان برای دو متحرک داریم:

$$\begin{cases} x_A = v_A t + \Delta \\ x_B = v_B t - 10 \end{cases} \Rightarrow x_B - x_A = (v_B - v_A)t - 10$$

$$\frac{x_B - x_A = 20\text{ m}}{t = 1\text{ s}} \Rightarrow \Delta = (v_B - v_A) \times 10 - 10 \Rightarrow v_B - v_A = 2 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

$$x_B - x_A = (v_B - v_A)t - 10 \xrightarrow{\frac{x_B - x_A = 20\text{ m}}{v_B - v_A = 2 \frac{\text{m}}{\text{s}}}} t = \frac{20}{2} = 10\text{ s}$$

(مرکز بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۳)

از طرف دیگر، چون دو متحرک در مکان $x = 15$ به هم رسیده‌اند، زمان این لحظه را می‌باشیم:

$$x_B = -3t + 45 \Rightarrow 15 = -3t + 45 \Rightarrow t = 10\text{ s}$$

بنابراین مطابق نمودار، در لحظه $t = 10\text{ s}$ ، متحرک A در مکان $x = 15\text{ m}$ ، متحرک A و به دنبال آن، معادله حرکتش را پیدا می‌کیم.

$$x_A = v_A t + x_0 \xrightarrow{\frac{x_A = 15\text{ m}, t = 10\text{ s}}{x_0 = -25\text{ m}}} 15 = v_A \times 10 - 25$$

$$\Rightarrow v_A = 4 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

$$\Rightarrow x_A = 4t - 25$$

با توجه به این که باید فاصله دو متحرک کمتر از 20 m باشد، می‌توان نوشت:

$$|x_B - x_A| \leq 20\text{ m} \Rightarrow \begin{cases} -3t + 45 - 4t + 25 \leq 20 \\ 4t - 25 + 3t - 45 \leq 20 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} -7t + 70 \leq 20 \\ 7t - 70 \leq 20 \end{cases}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} 50 \leq 7t \\ 90 \geq 7t \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} t \geq \frac{50}{7} \\ t \leq \frac{90}{7} \end{cases} \Rightarrow \frac{50}{7} \leq t \leq \frac{90}{7} \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

می‌بینیم در بازه زمانی $\frac{50}{7} \text{ s}$ تا $\frac{90}{7} \text{ s}$ ، یعنی بهمدت $\frac{40}{7} \text{ s}$ در فاصله کمتر از 20 m می‌باشد.

(مرکز بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۳)

۱۳۸- گزینه «۴»

(سیدعلی میرنوری)

با توجه به این که نمودار $v-t$ بین دو لحظه $t = 6\text{ s}$ و $t = 8\text{ s}$ ، یک خط با شیب ثابت است، شتاب متحرک در تمام لحظه‌های متعلق به این بازه زمانی، با شبیه این خط برابر است. یعنی:

$$\frac{\text{ضلع مقابل}}{\text{ضلع مجاور}} = \frac{35 - 20}{8 - 6} = \frac{15}{2} \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

شیب خط

$20 - 6 = 14$

چون لحظه $t_1 = 7\text{ s}$ مربوط به این بازه زمانی است، لذا $a_{t=7\text{ s}} = 15 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ می‌باشد.

به همین ترتیب، برای تعیین بزرگی شتاب در لحظه $t_2 = 13\text{ s}$ که بین بازه زمانی $t = 14\text{ s}$ تا $t = 8\text{ s}$ است، داریم:

شیب خط

$8 - 14 = -6$

$$\frac{\text{شیب خط}}{\text{شیب خط}} = \frac{-35}{14 - 8} = \frac{-35}{6} \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \Rightarrow |a_{t=13\text{ s}}| = \frac{35}{6} \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

$$\frac{|a_{t=7\text{ s}}|}{|a_{t=13\text{ s}}|} = \frac{\frac{15}{2}}{\frac{35}{6}} = \frac{9}{35}$$

در نهایت داریم:

(مرکز بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۳)

۱۳۷- گزینه «۲»

(مرتضی رحمانزاده)

ابتدا با استفاده از رابطه پایستگی انرژی مکانیکی سرعت توب در لحظه برخورد به سطح زمین و در هنگام جاذشدن از سطح زمین را به دست می‌آوریم. برای نقطه‌های (۱) و (۲) داریم: (جهت مثبت را به سمت بالا فرض می‌کیم.)

(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

(۵)

(۶)

(۷)

(۸)

(۹)

(۱۰)

(۱۱)

(۱۲)

(۱۳)

(۱۴)

(۱۵)

(۱۶)

(۱۷)

(۱۸)

(۱۹)

(۲۰)

(۲۱)

(۲۲)

(۲۳)

(۲۴)

(۲۵)

(۲۶)

(۲۷)

(۲۸)

(۲۹)

(۳۰)

(۳۱)

(۳۲)

(۳۳)

(۳۴)

(۳۵)

(۳۶)

(۳۷)

(۳۸)

(۳۹)

(۴۰)

(۴۱)

(۴۲)

(۴۳)

(۴۴)

(۴۵)

(۴۶)

(۴۷)

(۴۸)

(۴۹)

(۵۰)

(۵۱)

(۵۲)

(۵۳)

(۵۴)

(۵۵)

(۵۶)

(۵۷)

(۵۸)

(۵۹)

(۶۰)

(۶۱)

(۶۲)

(۶۳)

(۶۴)

(۶۵)

(۶۶)

(۶۷)

(۶۸)

(۶۹)

(۷۰)

(۷۱)

(۷۲)

(۷۳)

(۷۴)

(۷۵)

(۷۶)

(۷۷)

(۷۸)

(۷۹)

(۸۰)

(۸۱)

(۸۲)

(۸۳)

(۸۴)

(۸۵)

(۸۶)

(۸۷)

(۸۸)

(۸۹)

(۹۰)

(۹۱)

(۹۲)

(۹۳)

(۹۴)

(۹۵)

(۹۶)

(۹۷)

(۹۸)

(۹۹)

(۱۰۰)

(۱۰۱)

(۱۰۲)

(۱۰۳)

(۱۰۴)

(۱۰۵)

(۱۰۶)

(۱۰۷)

(۱۰۸)

(۱۰۹)

(۱۱۰)

(۱۱۱)

(۱۱۲)

(۱۱۳)

(۱۱۴)

(۱۱۵)

(۱۱۶)

(۱۱۷)

(۱۱۸)

(۱۱۹)

(۱۱۱۰)

(۱۱۱۱)

(۱۱۱۲)

(۱۱۱۳)

(۱۱۱۴)

(۱۱۱۵)

(۱۱۱۶)

(۱۱۱۷)

(۱۱۱۸)

(۱۱۱۹)

(۱۱۱۱۰)

(۱۱۱۱۱)

(۱۱۱۱۲)

(۱۱۱۱۳)

(۱۱۱۱۴)

(۱۱۱۱۵)

(۱۱۱۱۶)

(۱۱۱۱۷)

(۱۱۱۱۸)

(۱۱۱۱۹)

(۱۱۱۱۱۰)

(۱۱۱۱۱۱)

(۱۱۱۱۱۲)

(۱۱۱۱۱۳)

(۱۱۱۱۱۴)

(۱۱۱۱۱۵)

(۱۱۱۱۱۶)

(۱۱۱۱۱۷)

(۱۱۱۱۱۸)

(۱۱۱۱۱۹)

(۱۱۱۱۱۱۰)

(۱۱۱۱۱۱۱)

(۱۱۱۱۱۱۲)

(۱۱۱۱۱۱۳)

(۱۱۱۱۱۱۴)

(۱۱۱۱۱۱۵)

(۱۱۱۱۱۱۶)



با توجه به جدول زیر داریم:

HA	$\rightleftharpoons H^+$	$+A^-$
M - x	x	x
۰/۱۲۵ - x	x	x

$$(۰/۱۲۵ - x) - x = ۰/۰۷۵$$

$$\Rightarrow ۲x = ۰/۰۵ \Rightarrow [H^+] = x = ۰/۰۲۵ \text{ mol.L}^{-1}$$

$$K_a = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]} = \frac{۰/۰۲۵ \times ۰/۰۲۵}{۰/۱} = ۶۲۵ \times ۱۰^{-۵} \text{ mol.L}^{-1}$$

حال برای محاسبه pH داریم:

$$pH = -\log[H^+] = -\log ۰/۰۲۵ = -(log ۰/۰۲۵ + log ۱۰^{-۳}) = ۱/۶$$

(موکولها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۲ و ۲۳)

گزینه «۱»

تعداد مول اسید اولیه، تعداد مول یون و تعداد مول اسید یونیده شده را پیدا کنیم:

$$\text{اولیه: } ? \text{ mol HA} \times \frac{۱ \text{ mol HA}}{۲ \cdot ۰ \text{ g HA}} = ۴ \cdot ۰ \text{ g HA}$$

$$\text{مول یون: } ? \text{ mol HA} \times \frac{۱ \text{ mol HA}}{۶ \cdot ۰ \text{ g HA}} = ۰/۰۲ \times ۱۰^{-۰} \text{ یون}$$

$$\text{یونیده شده: } ? \text{ mol HA} \times \frac{۱ \text{ mol HA}}{۲ \cdot ۰ \text{ g HA}} = ۰/۰۲ \times ۱۰^{-۳} \text{ mol HA}$$

$$\% \alpha = \frac{\text{مول اسید یونیده شده}}{\text{مول اسید اولیه}} \times ۱۰۰ = \frac{۰/۰۲ \times ۱۰^{-۳}}{۰/۰۲} = ۰/۰۲\% = ۰/۰۲۵$$

حال با توجه به غلظت اسید و غلظت یون‌های H^+ و A^- به ثابت اسیدی:

$$M_{\text{HA}} = \frac{۲ \text{ mol}}{۰/۰\text{۵ L}} = ۴ \text{ mol.L}^{-1}$$

می‌رسیم:

$$[A^-] = [H^+] = \frac{۰/۰\text{۵ mol.H}^+}{۰/۰\text{۵ L}} = ۱\text{۰}^{-۳} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\Rightarrow K_a = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]} = \frac{۱\text{۰}^{-۳} \times ۱\text{۰}^{-۳}}{۰/۰\text{۵} - ۱\text{۰}^{-۳}} \approx \frac{۱\text{۰}^{-۶}}{۰/۰\text{۵}} = \frac{۱}{۰/۰\text{۵}} \times ۱\text{۰}^{-۶}$$

صرف نظر

$$= ۲/۰\text{۵} \times ۱۰^{-۷} \text{ mol.L}^{-1}$$

(موکولها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۲ و ۲۳)

(علی بدی)

گزینه «۲»

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۱»: نیروی بین‌مولکولی غالب در چربی‌ها از نوع وان‌دروالس است و این نیروی بین‌مولکولی در این مولکول به دلیل جرم زیاد و اندازه بزرگ آن‌ها، بسیار قوی بوده و باعث جامد بودن آن‌ها در دمای اتاق می‌شود. در حالی که آب در دمای اتاق مایع بوده و نیروهای بین‌مولکولی ضعیفتری دارد.

گزینه «۳»: چربی‌ها، محلولی از اسیدهای چرب (کربوکسیلیک اسیدهای تک عاملی) و استرهای سه عاملی هستند.

گزینه «۴»: سوسپانسیون‌ها ناهمگن هستند. کلوئیدها در ظاهر همگن بوده اما در واقع ناهمگن هستند.

(موکولها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۴ تا ۷)

(ممدرضا زهره‌وند)

گزینه «۳»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: با بررسی نمودار زیر و با توجه به شبیه نمودار امید به زندگی در نواحی برخوردار و کم‌برخوردار، درمی‌یابیم میزان افزایش این شاخص در سال‌های اخیر در نواحی کم‌برخوردار بیشتر بوده است. (شبیه نمودار آن بیشتر است).

(علیرضا کوته)

گزینه «۴»

گزینه «۱»: نادرست است. تندی متحرک در بازه زمانی صفر تا t_1 در حال افزایش و از لحظه t_1 تا لحظه t_2 در حال کاهش است.گزینه «۲»: نادرست است. متحرک در لحظه‌ای تغییر جهت می‌دهد که سرعت آن صفر شده و علامت سرعت تغییر کند. می‌بینیم در لحظه t_1 ، علامت سرعت تغییر نکرده (از صفر تا t_2 سرعت منفی است). و اندازه آن نیز صفر نشده است.گزینه «۳»: نادرست است. در بازه زمانی صفر تا t_1 ، اندازه سرعت در جهت منفی در حال افزایش است. بنابراین، حرکت تندشونده می‌باشد. در بازه زمانی t_1 تا t_2 ، اندازه سرعت در جهت منفی در حال کاهش است، لذا حرکت کندشونده است؛ درنتیجه، در مجموع، حرکت، ابتدا تندشونده و سپس کندشونده است.گزینه «۴»: درست است. با توجه به رابطه $v_{\text{av}} = \frac{\Delta x}{\Delta t}$ و $a_{\text{av}} = \frac{\Delta v}{\Delta t}$ ، چون در بازه زمانی صفر تا t_1 ، $\Delta v < ۰$ و همچنین $\Delta x < ۰$ است، لذا $a_{\text{av}} < ۰$ هستند. یعنی بردار شتاب متوسط و بردار سرعت متوسط، هم‌جهاتند. (حرکت بر قطع راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲۴ تا ۲۵)

(بهار کامران)

گزینه «۲»

می‌دانیم، در نمودار مکان – زمان، هنگامی که نمودار به محور افق نزدیک می‌شود، یعنی متحرک به مبدأ مکان (یا به $x = ۰$) نزدیک شده و هنگامی که از این محور دور می‌شود، متحرک از مبدأ مکان دور خواهد شد. از طرف دیگر، شبیه خط مماس بر نمودار مکان – زمان در هر لحظه، سرعت در آن لحظه را نشان می‌دهد. بنابراین، اگر در لحظه‌یا بازه‌ای، شبیه خط مماس بر نمودار مکان – زمان، مثبت (یا منفی) باشد، سرعت نیز مثبت (یا منفی) است.با توجه به نکات فوق در می‌یابیم، متحرک در بازه‌های زمانی ($t = ۰$ تا $t_1 = ۱۸$ و $t = ۱۸$ تا $t = ۴۸$) به مدت ۲ ثانیه در حالی که $v < ۰$ است به مبدأ مکان نزدیک می‌شود. همچنین، در بازه زمانی ($t = ۱۸$ تا $t = ۴۸$)، متحرک به مدت ۱ ثانیه در حالی که $v > ۰$ است، از مبدأ مکان دور خواهد شد. بنابراین، نسبت مدت زمانی که متحرک با سرعت منفی به مبدأ مکان نزدیک می‌شود به مدت زمانی که با سرعت مثبت از مبدأ مکان دور می‌شود برابر $\frac{۲}{۱}$ است.

(حرکت بر قطع راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲۴ تا ۲۵)

شیمی ۳

(رضا سلیمانی)

گزینه «۳»

قدرت اسیدی (K_a) نیترواسید (HNO_2) از هیدروسیانیک اسید (HCN) بیشتر است. در نتیجه میزان یون‌های حاصل از یونش محلول نیترواسید (HNO_2) بیشتر خواهد بود. بررسی همه گزینه‌ها:گزینه «۱»: غلظت یون سیانید (CN^-) کمتر از یون NO_2^- است.گزینه «۲»: فلز منزیزیم با محلول نیترواسید نسبت به هیدروسیانیک اسید سریع تر واکنش می‌دهد، چون غلظت یون هیدرونیوم (H_3O^+) آن بیشتر است ولی در شرایط یکسان در نهایت حجم گاز H_2 تولید شده در هر دو محلول برابر است.

گزینه «۳»: pH محلول هیدروسیانیک اسید، از pH محلول نیترواسید بیشتر است

چون دارای هیدرونیوم (H_3O^+) کمتر است. سرعت واکنش منزیزیم با محلول اسیدی رابطه عکس دارد.گزینه «۴»: چون میزان یونش در هیدروسیانیک اسید (HCN) کمتر است، میزان غلظت مولکولی (HCN) بیشتر از HNO_2 خواهد بود.

(موکولها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۵ تا ۲۳)

(علی بدی)

گزینه «۴»

(رضا سلیمانی)

$$? \text{ mol HA} = ۲۸ \cdot \text{L HA} \times \frac{۱ \text{ mol HA}}{۲۲ / ۴ \text{ L HA}} = ۱۲ / ۵ \text{ mol HA}$$

$$M = \frac{۱/۵ \text{ mol HA}}{۱/۰ \text{ L}} = ۰/۱۲۵ \text{ mol.L}^{-1} \text{ HA}$$



(علی هدای)

«۱۴۹- گزینه»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: ابتدا غلظت اولیه اسید موجود در این محلول را حساب می‌کنیم. در لحظه تعادل (پس از یونش)، H^+ وجود دارد و با توجه به اینکه هر ذره معادل 10^{-4} مول است، پس در لحظه تعادل $16 \text{ mol} = 10^{-4} \times 10^{-4}$ اسید وجود دارد.

از طرف دیگر، در لحظه تعادل، یک ذره H^+ داریم یعنی 10^{-4} مول H^+ در محلول وجود دارد. مطابق تعادل $\text{HF(aq)} + \text{F}^-(aq) \rightleftharpoons \text{H}^+(aq)$. به ازیز تولید 10^{-4} مول یون H^+ 10^{-4} مول اسید HF صرف شده است. در نتیجه می‌توان گفت مقدار اسید صرف شده برابر 10^{-4} مول است. مقدار اولیه اسید برابر است با: مقدار اسید صرف شده+ مقدار اسید در لحظه تعادل (پس از یونش)= مقدار اولیه اسید

$$\text{مقدار اولیه هیدروفلوئوریک اسید} \rightarrow \text{اکتون غلظت اولیه اسید را محاسبه می‌کنیم:}$$

$$\text{مقدار حل شونده بر حسب مول} = \frac{\text{مولار} / 1}{2} = 10^{-4} \text{ مول} \rightarrow \text{غلظت مولی} = \frac{\text{حجم محلول بر حسب لیتر}}{0.2} = 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$$

از آنجایی که غلظت اسید در محلول 10^{-4} مولار آن از غلظت اسید در محلول 10^{-4} مولار بیشتر است، در نتیجه غلظت یون‌ها نیز در محلول 10^{-4} مولار بیشتر بوده و رسانایی الکتریکی آن نیز بیشتر است.

گزینه «۲»: درصد یونش برابر است با:

$$\frac{[\text{H}^+]}{[\text{HF}]} \times 100 = \text{درصد یونش}$$

$$\text{غلظت اولیه HF} = 10^{-4} \text{ مولار است. غلظت یون } \text{H}^+ \text{ را بیز محاسبه می‌کنیم:}$$

$$\text{مقدار اولیه HF} = \frac{10^{-4} \text{ mol}}{2 \text{ L}} = 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$$

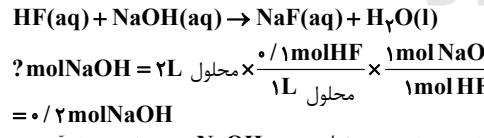
$$\text{درصد یونش} = \frac{10^{-4}}{10^{-4}} \times 100 = \% 20$$

گزینه «۳»: غلظت هریک از یون‌های H^+ و F^- در محلول 10^{-4} مولار بوده و در نتیجه مجموع غلظت یون‌ها برابر 10^{-4} مولار است.

در محلول 10^{-4} مولار HCl ، غلظت هریک از یون‌های H^+ و Cl^- برابر 10^{-4} مولار بوده و در نتیجه مجموع غلظت یون‌ها برابر 10^{-4} مولار می‌باشد.

از آنجایی که غلظت یون‌ها در محلول HF داده شده بیشتر از محلول HCl است، رسانایی الکتریکی محلول HF نیز بیشتر است.

گزینه «۴»: ابتدا معادله واکنش خنثی شدن را می‌نویسیم:



برای خنثی کردن این محلول، به 0.2 مول NaOH نیاز داریم و از آنجایی که 0.2 مول NaOH 10^{-4} مول یون Na^+ تولید می‌کند، در نتیجه غلظت کل یون‌های موجود در محلول بیشتر شده، پس رسانایی الکتریکی محلول نیز بیشتر شده و شدت روشنایی لامپ بیشتر می‌شود.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۹، ۲۰ و ۲۱)

(مسعود طبرسی)

«۱۵۰- گزینه»

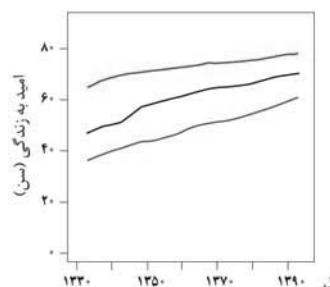
در اسیدهای ضعیف تک پروتون دار رابطه $\text{[H}^+] = \text{M}\alpha$ برقرار است.

$$\text{HA} : [\text{H}^+] = \text{M}\alpha \Rightarrow 10^{-2/8} = \text{M}_X \times 10^{-1/3}$$

$$\Rightarrow \text{M}_X = \frac{10^{-2/8}}{10^{-1/3}} = 10^{-1/5} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\text{HY} : [\text{H}^+] = \text{M}\alpha \Rightarrow 10^{-6/4} = \text{M}_Y \times 10^{-0/6}$$

$$\Rightarrow \text{M}_Y = \frac{10^{-6/4}}{10^{-0/6}} = 10^{-5/8} \text{ mol.L}^{-1}$$



- نواحی پر خوددار
- جهان
- نواحی کم پر خوددار

گزینه «۲»: صابون مایع، نمک پتاسیم و آمونیوم اسیدهای چرب و صابون جامد، نمک سدیم اسیدهای چرب است.

گزینه «۳»: با افزودن مقداری صابون به مخلوط آب و روغن، نوعی کلوئید ایجاد می‌شود که ناهمنگ می‌باشد.

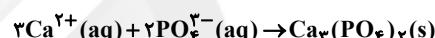
گزینه «۴»: این ترکیب، پاک‌کننده غیرصابونی می‌باشد که نسبت به صابون پاک‌کننده‌گی بیشتری دارد.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۹، ۱۰ و ۱۱)

«۱۴۶- گزینه»

(حسن رفعتی کوئنده) با توجه به این که غلظت یون کلرید برابر 14200 ppm می‌باشد، یعنی در یک لیتر

از این محلول $14200 \text{ میلی‌گرم یون Cl}^-$ وجود دارد. با توجه به واکنش‌های موازن شده زیر می‌توان نوشت:



$$\text{? g PO}_4^{3-} = 14200 \times 10^{-3} \text{ g Cl}^- \times \frac{1 \text{ mol Cl}^-}{35/5 \text{ g Cl}^-} \times \frac{1 \text{ mol Ca}^{2+}}{2 \text{ mol Cl}^-}$$

$$\times \frac{2 \text{ mol PO}_4^{3-}}{3 \text{ mol Ca}^{2+}} \times \frac{95 \text{ g PO}_4^{3-}}{1 \text{ mol PO}_4^{3-}} = 12/67 \text{ g PO}_4^{3-}$$

$$\frac{12/67}{200} \times 100 = 6/33 \text{ درصد جرمی یون فسفات}$$

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۹، ۱۰ و ۱۱)

«۱۴۷- گزینه»

موارد اول و سوم درست است. بررسی موارد:

مورد اول: **HI** یک اسید قوی با ثابت یونش بسیار بزرگ است؛ در حالی که یک اسید ضعیف با ثابت یونش بسیار کوچک است.

مورد دوم: به فرایندی که در آن یک ترکیب مولکولی (نه یونی) در آب به یون‌های مثبت و منفی تبدیل می‌شود، یونش می‌گویند.

مورد سوم: کربوکسیلیک اسیدها از جمله اسیدهای ضعیف هستند که فقط هیدروژن گروه کربوکسیلیک آن‌ها می‌تواند به صورت یون هیدرونیوم وارد محلول شود.

مورد چهارم: اسیدهای قوی را می‌توان محلول شامل یون‌های آب پوشیده دانست، به طوری که در آن‌ها تقريباً مولکول‌های یوننده نشده یافت نمی‌شود.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۵، ۱۶، ۱۷ و ۲۳)

(پیغمبر پازوکی)

«۱۴۸- گزینه»

بررسی گزینه‌ها: **pH** روده انسان $8/5$ بیشتر از **pH** خون $7/4$ است، بنابراین

غلظت یون هیدرونیوم در روده کمتر از خون است.

گزینه «۲»: صابون برخلاف سه ماده دیگر، فقط براساس برهم‌کنش ذره‌ها عمل می‌کند و با آلانددها واکنش نمی‌دهد.

گزینه «۳»: آرنسیوس ضمن کار بر روی رسانای الکتریکی محلول‌های آبی نخستین کسی بود که اسید و باز را بر یک مبنای علمی توصیف کرد.

گزینه «۴»: ثابت یونش اسید، نسبت حاصل ضرب غلظت تعادلی یون‌ها را به غلظت تعادلی اسید در محلول نشان می‌دهد که بیانگر میزان پیشرفت فرایند یونش است.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۳، ۱۴، ۱۵ و ۲۴)



گزینه «۳»: مولکول (I) برخلاف مولکول (II) به دلیل نداشتن اتم هیدروژن متصل به اتم اکسیژن، توانایی تشکیل پیوند هیدروژنی را با مولکول‌های خود ندارد.
(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۵ و ۶)

(کتاب آنی)

«۲- گزینه» ۱۵۶

مواد «آ» و «ب» درست هستند. هنگام افزودن آب به محلوت آلومینیم و سدیم هیدروکسید، گاز هیدروژن و گرما تولید می‌شود که سبب افزایش قدرت پاک‌کنندگی می‌شوند. از واکنش آهن با محلول هیدروکلریک اسید نیز گاز هیدروژن تولید می‌شود. بررسی موارد نادرست:

پ) فرمول $\text{RC}_6\text{H}_5\text{SO}_4\text{Na}$ مربوط به پاک‌کننده‌های غیرصابونی است و جزو پاک‌کننده‌های خورنده نیست. (صابون‌ها جزو پاک‌کننده‌های خورنده نیستند.)
(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۳)

(کتاب آنی)

«۲- گزینه» ۱۵۷

$$\text{ppm} = \frac{\text{میلی گرم حل شونده}}{\text{لیتر محلول}} = \frac{y \text{ mg F}^-}{1 \text{ L}}$$

$$\Rightarrow y = 190 \text{ mg F}^-$$

$$? \text{ mol F}^- = 190 \times 10^{-3} \text{ g F}^- \times \frac{1 \text{ mol F}^-}{19 \text{ g F}^-} = 0.01 \text{ mol F}^-$$

شمار مولکول‌های یوننده شده

$$\alpha = \frac{\text{شمار کل مولکول‌های حل شده}}{\text{شمار مولکول}} = \frac{5}{0.024} = \frac{5}{z \text{ mol}} = \frac{5}{12}$$

$$? \text{ g HF} = \frac{5}{12} \text{ mol HF} \times \frac{20 \text{ g HF}}{1 \text{ mol HF}} = 8 / 3 \text{ g HF}$$

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۸ و ۱۹)

(کتاب آنی)

«۳- گزینه» ۱۵۸

عبارت‌های (آ) و (ب) درست‌اند. بررسی عبارت‌ها:

عبارت (آ): در هنگام برقراری تعادل، سرعت واکنش‌های رفت و برگشت برابرد.

عبارت (ب): مجموع سرعت‌های متوسط تولید فراورده و مصرف واکنش‌دهنده می‌تواند برابر نباشد؛ در تعادل سرعت تولید فراورده با مصرف واکنش‌دهنده و سرعت واکنش رفت و برگشت برابر است.

عبارت (پ): مطابق قانون پایستگی جرم، در لحظه تعادل هر مقدار از واکنش‌دهنده که مصرف می‌شوند به همان میزان نیز تولید خواهد شد. در غیر این صورت واکنش پیشرفت خواهد داشت که با فرض در تعادل بودن سامانه تناقض ایجاد می‌کند.

عبارت (ت): بسته به معادله واکنش و مقدار مول هر شرکت‌کننده در ابتدای واکنش، می‌توان مول‌های مول‌های تعادلی را بدست آورد که الزاماً برابر نیستند.
(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۰ تا ۲۲)

(کتاب آنی)

«۳- گزینه» ۱۵۹

از شدت واکنش اسیدهای با غلظت و دمای یکسان با یک فلز می‌توان به قدرت اسیدی آن‌ها پرداز؛ به این صورت که هرچه سرعت انجام این واکنش بالاتر باشد، اسید قوی تر و مقدار بیشتر از هیدرونیوم آزاد شده بیشتر است. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه‌های «۱» و «۲»: اگر غلظت اسیدی از هیدروکلریک اسید در محلول‌های بیان شده، خلیلی بیشتر باشد، خاصیت اسیدی آن محلول از محلول هیدروکلریک اسید بیشتر است و فراورده بیشتری تولید می‌کند.

گزینه «۴»: چون سرعت تولید گاز هیدروژن در محلول B از A بیشتر است، نتیجه می‌گیریم که اسید موجود در محلول B از اسید موجود در محلول A قوی‌تر است.
(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۲۰ تا ۲۴)

(سراسری تصریفی ۱۰۰)

«۴- گزینه» ۱۶۰

ترکیب‌های BaO و K_2O اکسیدهای فلزی با خاصیت بازی هستند.

ترکیب‌های CO_2 و SO_3 اکسیدهای نافلزی با خاصیت اسیدی هستند.

اسید حاصل از CO_2 در آب، کربنیک اسید (H_2CO_3) نام دارد و یک اسید ضعیف به شمار می‌رود.

اسید حاصل از انحلال SO_3 در آب، سولفوریک اسید (H_2SO_4) است که یک اسید قوی می‌باشد.

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۵ و ۱۶)

$$\Rightarrow \frac{\text{M}_X}{\text{M}_Y} = \frac{\text{X}}{\text{Y}} = \frac{10^{-1/5}}{10^{-5/8}} = 10^{4+0/3} = 10^4 \times 10^{0/3} = 2 \times 10^4$$

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۱ و ۱۹)

شیمی -۳ سوال‌های آشنا (گواه)

کتاب شیمی آنی یامع لکلور تبریز
واکنش‌های انجام شده در سوال، مربوط به واکنش صابون با یون‌های کلسیم (Ca^{++}) و منزیم (Mg^{++}) موجود در آب‌های سخت است. این یون‌ها در آب سخت با بخش آبیونی صابون رسوب‌های سفیدرنگ تشکیل می‌دهند و قدرت پاک‌کنندگی صابون‌ها را کاهش می‌بندند. معادله واکنش‌ها به صورت زیر می‌باشد:

$$2\text{RCOO(aq)} + \text{MgCl}_2\text{(aq)} \rightarrow (\text{RCOO})_2\text{Mg(s)} + 2\text{NaCl(aq)}$$

$$2\text{RCOO(aq)} + \text{CaCl}_2\text{(aq)} \rightarrow (\text{RCOO})_2\text{Ca(s)} + 2\text{NaCl(aq)}$$

(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۹ و ۱)

«۴- گزینه» ۱۵۱

کتاب شیمی آنی یامع لکلور تبریز
مواد دوم و سوم درست هستند. طبق تعریف آربیوس رفتار اسید و باز را می‌توان براساس غلظت یون‌های OH^- و H^+ تعریف کرد. دقت کند که مقدار مول در حجم معینی از محلول بیانگر غلظت است. بررسی سایر عبارت‌ها:
عبارت اول: موادی که در آب (نه هر حالاً)، با $[\text{OH}^-]$ با $[\text{H}^+]$ را افزایش می‌دهند به ترتیب اسید و باز آربیوس به شمار می‌روند.
عبارت چهارم: تمام محلول‌های اسیدی و بازی خنثی هستند یعنی مجموع بار آبیون‌ها و کاتیون‌ها آن‌ها برابر است.
(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۳ و ۱۵)

«۲- گزینه» ۱۵۲

کتاب شیمی آنی یامع لکلور تبریز
همه عبارت‌های بیان شده درست هستند. بررسی عبارت‌ها:
عبارت اول: از آنجایی که هیدروکلریک اسید نسبت به هیدروفلوئوریک اسید قوی‌تر است، پس در دما و pH پیکان، غلظت محلول هیدروکلریک اسید کمتر است.
عبارت دوم: هیدروفلوئوریک اسید، یک اسید ضعیف است، پس شمار مولکول‌های بونیده نشده در آن بیشتر از هیدروکلریک اسید است، به همین دلیل شمار مولکول‌ها در آن بیشتر از محلول دیگر است.
عبارت سوم: وقتی pH دو محلول برابر باشد، یعنی غلظت یون هیدرونیوم آن‌ها برابر است. در محلول اسید خالص، غلظت یون هیدرونیوم با غلظت آبیون حاصل از تفکیک اسید برابر است، پس رسانایی دو محلول نیز باید با هم برابر باشد.
عبارت چهارم: در محلول هیدروکلریک اسید، مولکول‌های اسید وجود نداشته و همه مولکول‌های اسید به یون‌های هیدرونیوم و کلرید بونیده شده‌اند، اما در محلول هیدروفلوئوریک اسید، همچنان این مولکول‌ها حضور ندارند، پس شمار گونه‌های موجود در هیدروفلوئوریک اسید، بیشتر از محلول دیگر است.
(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۹)

«۳- گزینه» ۱۵۳

کتاب شیمی آنی یامع لکلور تبریز
همه عبارت‌های بیان شده درست هستند. بررسی عبارت‌ها:
عبارت اول: از آنجایی که هیدروکلریک اسید نسبت به هیدروفلوئوریک اسید قوی‌تر است، پس در دما و pH پیکان، غلظت محلول هیدروکلریک اسید کمتر است.
عبارت دوم: هیدروفلوئوریک اسید، یک اسید ضعیف است، پس شمار مولکول‌های بونیده نشده در آن بیشتر از هیدروکلریک اسید است، به همین دلیل شمار مولکول‌ها در آن بیشتر از محلول دیگر است.
عبارت سوم: وقتی pH دو محلول اسید خالص، غلظت یون هیدرونیوم با غلظت آبیون حاصل از تفکیک اسید برابر است، پس رسانایی دو محلول نیز باید با هم برابر باشد.
عبارت چهارم: در محلول هیدروکلریک اسید، مولکول‌های اسید وجود نداشته و همه مولکول‌های اسید به یون‌های هیدرونیوم و کلرید بونیده شده‌اند، اما در محلول هیدروفلوئوریک اسید، همچنان این مولکول‌ها حضور ندارند، پس شمار گونه‌های موجود در هیدروفلوئوریک اسید، بیشتر از محلول دیگر است.
(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۹)

«۴- گزینه» ۱۵۴

کتاب شیمی آنی یامع لکلور تبریز
بررسی گزینه‌های نادرست:
گزینه «۱»: حالت فیزیکی آلدگی‌ها می‌تواند به صورت گازی نیز باشد. برای نمونه اگر میزان کربن دی اکسید در هوای بیش از مقدار طبیعی باشد، کربن دی اکسید برای هوا یک نوع آلدگی به شمار می‌آید.
گزینه «۲»: از سال دهم به ياد داريد که مواد قطبی در حلال‌های قطبی و مواد ناقطبی در حلال‌های ناقطبی حل می‌شوند. از اين رو میزان انحلال پذیری مواد قطبی در حلال‌های قطبی بيشتر از حلال‌های ناقطبی است.
گزینه «۳»: برای تغیير کردن آلدگی‌ها و کشفی‌های گوناگون از حلال‌های گوناگون استفاده می‌شود. برای نمونه برای تمیز کردن چربی‌ها می‌توان از حلال‌های ناقطبی مانند هگزان استفاده نمود.
(مولکول‌ها در فرمت تدرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۴ تا ۱۶)

«۳- گزینه» ۱۶۱

کتاب شیمی آنی یامع لکلور تبریز
مولکول‌های (I) و (II) جزو چربی‌ها هستند. همانطور که می‌دانید چربی‌ها در دمای اتاق به صورت جامد هستند. بررسی سایر گزینه‌ها:
گزینه «۱»: با توجه به شمار اتم‌های هیدروژن متصل به اتم‌های کربن در مولکول (II) می‌توان دریافت که بخش ناقطبی آن (R) سیر شده می‌باشد.
گزینه «۲»: مولکول (I) نشان‌دهنده یک استر و مولکول (II) نشان‌دهنده یک اسید چرب است. این مولکول‌ها دارای بخش‌های ناقطبی بسیار بزرگ هستند. از این رو چیزی بین مولکولی غالب در مولکول‌های (I) و (II) از نوع وان‌دروالسی است.

«۴- گزینه» ۱۵۵

forum.konkur.in



درسنامه ۲۵ شهریور

دوازدهم تجربی

گروه علمی

شیمی	فیزیک	ژیست‌شناسی	ریاضی	نام درس
حسین شکوه	محمد جواد سورچی	سینا دشتی‌زاده	نریمان فتح‌الهی	نام مسؤول درس

سایت کنکور

گروه فنی و تولید

زهرالسادات غیاثی	مسئول گروه
علی رفیعیان بروجنی	مسئول دفترچه

آدرس تلگرام:

@zistkanoon۲

آدرس اینستاگرام:

Kanoonir_۱۲T

ریاضی

یک رابطه به صورت مجموعه‌ای از زوج‌های مرتب وقتی تابع است که هیچ دو زوج مرتبی مؤلفه اول یکسان نداشته باشد. اگر دو زوجی دارای مؤلفه‌های اول مساوی بودند مؤلفه‌های دوم آن‌ها نیز یکسان باشد.

$$f = \{(1, 2), (3, 4), (5, 0), (-2, 2)\}$$

اگر مؤلفه‌های همه زوج مرتب تابع f را جایه‌جا کنیم، رابطه جدیدی به دست می‌آید که آن را وارون تابع f می‌گوییم و با f^{-1} نشان می‌دهیم.

$$(a, b) \in f \Leftrightarrow (b, a) \in f^{-1}$$

مثال وارون تابع‌های زیر را حساب کنید.

$$f = \{(1, 2), (2, 3), (4, -2), (-3, 0)\}$$

$$f^{-1} = \{(2, 1), (3, 2), (-2, 4), (0, -3)\}$$

$$g = \{(1, 3), (2, 4), (5, 3), (0, 6)\}$$

$$g^{-1} = \{(3, 1), (4, 2), (3, 5), (6, 0)\}$$

وارون تابع f خود یک تابع است هرگاه در زوج مرتب‌های متفاوت تابع f مؤلفه‌های دوم تکراری وجود نداشته باشد. در این صورت می‌توانیم به آن تابع وارون بگوییم.

به تابعی که در زوج‌های مرتب خود، مؤلفه‌های دوم تکراری نداشته باشد، تابع یک به یک می‌گوییم.

وارون هر تابع یک به یک، خود یک تابع است. پس فقط تابع یک به یک، تابع وارون دارد.

لزوماً تابع وارون و وارون تابع یکی نیستند.

در مثال قبلی تابع $\{(-1, 3), (0, 4), (5, 3), (2, 4)\} = g$ را در نظر بگیرید.

$$g^{-1} = \{(3, 1), (4, 2), (5, 3), (0, 6)\}$$
 وارون تابع g

اما چون تابع g یک به یک نیست تابع وارون ندارد.

سؤال: وارون تابع $y = x^3 - x + 1$ از کدام نقطه عبور می‌کند؟ (تجربی ۱۴۰۱ داخل کشور)

$$\left(\frac{-1}{2}, \frac{-11}{8}\right) \quad (4) \quad (1, 2) \quad (3) \quad \left(\frac{5}{8}, \frac{1}{2}\right) \quad (2) \quad (-1, -2) \quad (1)$$

پاسخ ✓

بررسی سایر گزینه‌ها: اگر $f^{-1} = (-1, -2)$ باشد در این صورت باید $f \in (-2, -1)$ باشد و باید مختصاتش در تابع $y = x^3 - x + 1$ صدق کند.

$$\text{«۱» } (-2, -1) \in f \xrightarrow{x=-2} y = (-2)^3 - (-2) + 1 = -8 + 2 = -6 \neq -1 \quad \times$$

$$\text{«۲» } \left(\frac{1}{2}, \frac{5}{8}\right) \in f \xrightarrow{x=\frac{1}{2}} y = \left(\frac{1}{2}\right)^3 - \left(\frac{1}{2}\right) + 1 = \frac{5}{8} \quad \checkmark$$

$$\text{«۳» } (2, 1) \in f \xrightarrow{x=2} y = (2)^3 - 2 + 1 = 8 - 2 + 1 = 7 \neq 1 \quad \times$$

$$\text{«۴» } \left(\frac{-11}{8}, \frac{-1}{2}\right) \notin f \xrightarrow{x=\frac{-11}{8}} y = \left(\frac{-11}{8}\right)^3 + \frac{11}{8} + 1 = \frac{273}{64} \neq \frac{-1}{2} \quad \checkmark$$

دقت شود که تابع $y = x^3 - x + 1$ یک به یک نیست و تابع وارون ندارد.

سؤال: وارون تابع $y = -3x^3 + 2x$ از کدام نقطه عبور می‌کند؟ (تجربی ۱۴۰۱ خارج کشور)

- (۱) (۹, -۲) (۲) (۲, -۳) (۳) (-۱, ۱۰) (۴) (-۱۲, -۱)

پاسخ ✓

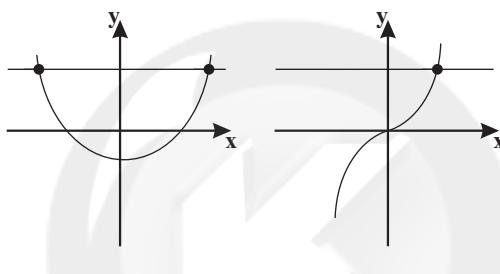
$$\text{گزینه } «1»: \rightarrow y = -3(-2)^3 + 2(-2) = -3(-8) - 4 = 24 - 4 = 20$$

یک رابطه بر حسب زوچهای مرتب زمانی تابع یک به یک است که مؤلفه‌های اول یکسان و همچنین مؤلفه‌های دوم یکسان نداشته باشد.
اگر مؤلفه‌های اول دو زوج مرتب یکسان باشند مؤلفه‌های دوم نیز یکسان باشند و اگر مؤلفه‌های دوم یکسان باشند مؤلفه‌های اول نیز یکسان باشند. بنابراین می‌توان گفت در تابع یک به یک تعداد اعضای دامنه و برد برابر است.

$$f = \{(1, 2), (-2, 1), (3, 0), (4, 5), (1, 2)\} \quad \checkmark$$

$$g = \{(2, 5), (3, 4), (-6, 2), (0, 5)\}$$

به لحاظ نموداری، زمانی که یک تابع یک به یک است که هر خط موازی محور x ها نمودار تابع را حداقل در یک نقطه قطع کند.



یک به یک نیست یک به یک است

سؤال: اگر رابطه $f = \{(0, 2), (a, 5), (b, 2), (0, a^2, a), (-1, 4)\}$ کدام است؟

- (۱) (۲, ۳) (۲) (۳, ۲) (۳) (۰, ۴) (۴) (۴, ۰)

پاسخ ✓

شرط تابع بودن: مؤلفه‌های اول زوچهای مرتب یکسان نباشد. در صورت یکسان بودن مؤلفه‌های دوم هم یکسان باشد.

$$(0, 2) = (0, a^2 - a) \rightarrow a^2 - a = 2 \rightarrow (a+1)(a-2) = 0$$

$$a = -1 \rightarrow (-1, 5) \in f, (-1, 4) \in f \rightarrow f$$

$$a = 2 \rightarrow \checkmark$$

بررسی یک به یک بودن:

$$(0, 2) \in f, (b, 2) \in f \rightarrow b = 0 \rightarrow a + b = 2 + 0 = 2$$

سؤال: اگر $g = \{(1, 2), (2, 0), (3, 1), (-2, 5)\}$, $f = \{(3, 0), (-2, 3), (5, 6), (-1, 2)\}$ کدام است؟

- (۱) (۸, ۱) (۲) (۹, ۲) (۳) (۱۰, ۳) (۴) (۱۱, ۴)

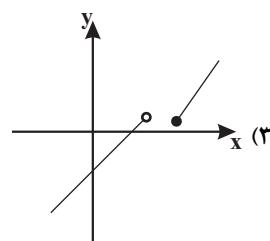
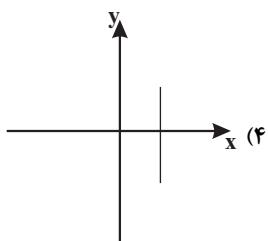
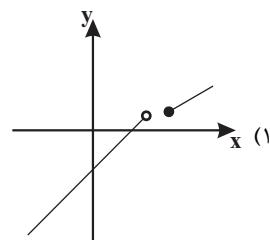
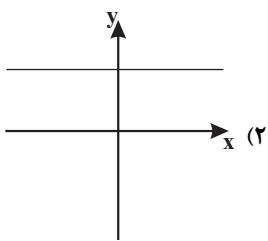
پاسخ ✓

$$f^{-1} = \{(0, 3), (3, -2), (6, 5), (2, -1)\} \rightarrow f^{-1}(2) = 5$$

$$g^{-1} = \{(2, 1), (0, 2), (1, 3), (5, -2)\} \rightarrow g^{-1}(0) = 2, g(3) = 1$$

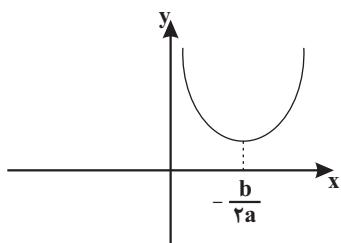
$$2g^{-1}(0) + f^{-1}(2) + g(3) = 2(2) + 5 + 1 = 10$$

سؤال: کدامیک از نمودارهای زیر، یک تابع یک به یک را نشان می‌دهد؟



پاسخ ✓

در تابع یک به یک هر خط موازی محور x ها نمودار تابع را فقط در یک نقطه قطع می‌کند. گزینه ۱ و ۴ تابع نیستند. گزینه یک به یک نیست.



تابع درجه دوم $f(x) = ax^2 + bx + c$ یک به یک نیست. مگر اینکه دامنه را محدود کنیم. اگر دامنه تابع f قبل از رأس آن یا بعد از رأس باشد در این صورت تابع f یک به یک و وارون پذیر است.

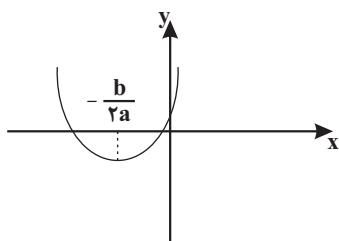
$$D_f \subseteq [-\frac{b}{2a}, +\infty) \text{ یا } D_f \subseteq (-\infty, -\frac{b}{2a}]$$

سؤال: تابع $f(x) = x^3 + 3x + 2$ در بازه $(-\infty, m)$ یک به یک است. بیشترین مقدار a کدام است؟

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

پاسخ ✓

تابع $f(x)$ در بازه $(-\infty, \frac{-b}{2a})$ یک به یک است. بیشترین مقدار m طول راس سهمی است.



$$m = \frac{-b}{2a} = \frac{-3}{2}$$

اگر با افزایش x مقدار تابع هم افزایش یابد تابع اکیداً صعودی است.

$$x_2 > x_1 \rightarrow f(x_2) > f(x_1)$$

اگر با افزایش x مقدار تابع کاهش یابد تابع اکیداً نزولی است.

$$x_2 > x_1 \rightarrow f(x_2) < f(x_1)$$

اگر با افزایش x مقدار تابع افزایش یا ثابت بماند تابع صعودی است.

$$x_2 > x_1 \rightarrow f(x_2) \leq f(x_1)$$

تابع ثابت هم صعودی و هم نزولی است.

به تابعی که اکیداً صعودی یا اکیداً نزولی باشد، اکیداً یکنوا می‌گویند.

به تابعی که صعودی یا نزولی باشد یکنوا می‌گویند.

معکوس و قرینه کردن، صعودی یا نزولی بودن را عوض می‌کند.

$$f(x) \xrightarrow{f(x) \neq 0} \begin{cases} \frac{1}{f(x)} & \text{صعودی} \\ -\frac{1}{f(x)} & \text{نزولی} \end{cases}$$

بررسی یکنوازی

صعودی → صعودی + صعودی
نزولی → نزولی + نزولی
نامعلوم → نزولی + صعودی
نامعلوم → صعودی - صعودی
نامعلوم → نزولی - نزولی

صعودی → نزولی - صعودی
نزولی → صعودی - نزولی
اکیداً صعودی → اکیداً صعودی + صعودی
اکیداً نزولی → اکیداً نزولی + نزولی

برای بررسی یکنوازی ترکیب توابع، صعودی بودن را + و نزولی بودن را - در نظر می‌گیریم.

صعودی $f = g + h$ و g هر دو صعودی

صعودی $f = g - h$ و g هر دو نزولی

نزولی $f = g - h$ صعودی و g نزولی

هر تابع اکیداً یکنوا یک به یک و وارون پذیر است. لذا تابع نمایی ($y = a^{bx+c}$), خطی غیر ثابت ($y = ax+b$), رادیکالی

($y = a \pm \sqrt{ax+c}$)، لگاریتمی ($y = \log_c^{ax+b}$) و هموگرافیک ($y = \frac{ax+b}{cx+d}$) همه وارون پذیر هستند.

محاسبه $f^{-1}(x)$: ابتدا برد تابع $f(x)$ را محاسبه می‌کنیم که همان دامنه تابع $f^{-1}(x)$ است. $D_{f^{-1}} = R_f$

سپس با حل معادله $y = f(x)$ و به دست آوردن x بر حسب y و عوض کردن جای x و y ، ضابطه تابع معکوس را به دست می‌آوریم.

دامنه تابع f برد f^{-1} است. $D_{f^{-1}} = R_f$, $R_f = D_{f^{-1}}$

مثال وارون فرض کنید $(2, 5) \in f(x)$ باشد، دامنه و ضابطه (x) را بیابید.

$f(x)$ تابع خطی اکیداً نزولی است، بنابراین یک به یک و وارون پذیر است. برد تابع $f(x)$ را محاسبه می‌کنیم.

$$2 < x < 5 \xrightarrow{x(-2)} -10 < -2x < -4 \xrightarrow{+1} -9 < 1 - 2x < -3$$

$$\xrightarrow{+3} -3 < \frac{1 - 2x}{3} < -1 \Rightarrow -3 < f(x) < -1$$

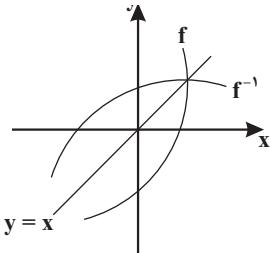
$$R_f = (-3, -1) = D_{f^{-1}}$$

حال x را بر حسب y به دست می‌آوریم.

$$y = \frac{1 - 2x}{3} \Rightarrow 3y = 1 - 2x \Rightarrow x = \frac{1 - 3y}{2}$$

$$\xrightarrow{\text{جای } x \text{ و } y \text{ عوض می شود}} y = \frac{1 - 3x}{2} = f^{-1}(x), x \in (-3, -1)$$

تابع f و f^{-1} نسبت به خط $x = y$ (نیمساز ربع اول و سوم) قرینه هم هستند؛ پس قرینه تابع f نسبت به خط $x = y$ ، تابع f^{-1} است.

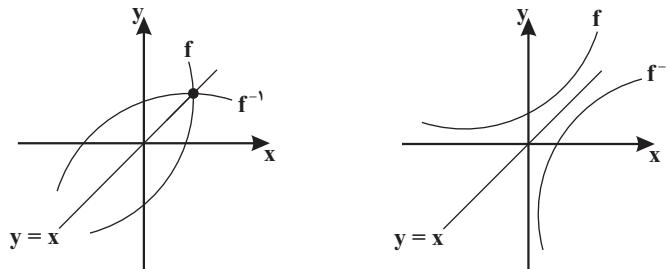


$$f(a) = b \Leftrightarrow f^{-1}(b) = a$$

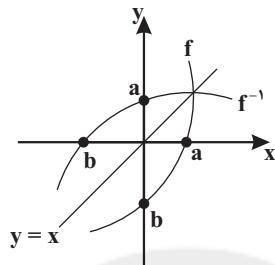
$$f^{-1}(c) = d \Leftrightarrow f(d) = c$$

$$f(g(x)) = c \Rightarrow f^{-1}(c) = g(x) \Rightarrow g^{-1}(f^{-1}(c)) = x$$

نقاط برخورد تابع f و f^{-1} در صورت وجود روی خط $y = x$ است.



طول نقطه برخورد نمودار f با محور x ها، همان عرض نقطه برخورد f^{-1} با محور y ها است و برعکس.



$$f \text{ ریشه } f^{-1} = \text{عرض از مبدأ}$$

$$f^{-1} \text{ ریشه } f = \text{عرض از مبدأ}$$

اگر $f(x)$ تابعی یکبهیک از درجه دوم یا سوم باشد، برای پیدا کردن f^{-1} ابتدا تابع f را به صورت مربع یا مکعب می‌نویسیم، سپس x را بر حسب y محاسبه می‌کنیم.

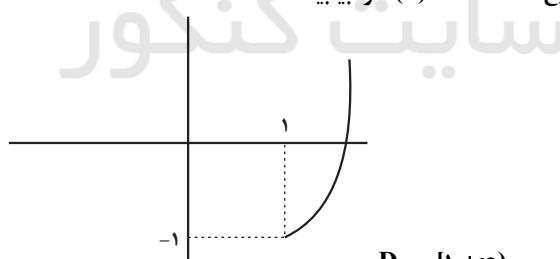
$$f(x) = ax^r + bx + c = a(x - \alpha)^r + \beta$$

$$f(x) = ax^r + bx^r + cx + d = a(x - \alpha)^r + \beta$$

$$y = 2x^r - 2x = 2(x^r - 2x) = 2(x^r - 2x + \frac{9}{4} - \frac{9}{4}) \\ \left(\frac{x^r - 2x + \frac{9}{4}}{\frac{9}{4}} \right)^r$$

$$\Rightarrow y = \left(x - \frac{3}{2} \right)^r - \frac{9}{4}$$

مثال اگر $1 \geq x$ باشد، وارون تابع $f(x) = x^r - 2x$ را بیابید.



$$D_f = [1, +\infty) \quad \text{طول رأس سهمی}$$

تابع f در دامنه داده شده یکبهیک و وارون پذیر است.

$$y = x^r - 2x = x^r - 2x + 1 - 1 = (x - 1)^r - 1$$

$$x \geq 1 \Rightarrow x - 1 \geq 0 \Rightarrow (x - 1)^r \geq 0 \Rightarrow (x - 1)^r - 1 \geq -1$$

$$\Rightarrow y \geq -1 \Rightarrow R_f = D_{f^{-1}} = [-1, +\infty)$$

$$y = x^r - 2x = (x - 1)^r - 1 \Rightarrow (x - 1)^r = y + 1$$

$$\Rightarrow x - 1 = \pm \sqrt[y+1]{x-1} \xrightarrow{x \geq 1} x - 1 = \sqrt[y+1]{x-1}$$

$$x = 1 + \sqrt[y+1]{x-1} \xrightarrow{\text{جای وارد می شود}} y = f^{-1}(x) = 1 + \sqrt[x+1]{x-1}$$

برد تابع درجه دوم $y = ax^2 + bx + c$

$$\begin{cases} a > 0 \rightarrow y \geq \frac{-\Delta}{4a} \\ a < 0 \rightarrow y \leq \frac{-\Delta}{4a} \end{cases}$$

اگر $f(x) = \frac{ax+b}{cx+d}$ باشد (تابع هموگرافیک)، آن‌گاه داریم:

$$\begin{cases} D_{f^{-1}} = R_f = \mathbb{R} - \left\{ \frac{a}{c} \right\} \\ D_f = R_{f^{-1}} = \mathbb{R} - \left\{ \frac{-d}{c} \right\} \end{cases}$$

$$f(x) = \frac{ax+b}{cx+d} \xrightarrow{\text{جای a و d عوض می‌شود و c و b قرینه می‌شوند}} f^{-1}(x) = \frac{dx-b}{-cx+a}$$

اگر دو تابع هموگرافیک $a+d=0$ باشد، آن‌گاه $f(x) = f^{-1}(x)$ می‌باشد.

$$f(x) = \frac{4x-1}{3x-2} \xrightarrow{a+d=0} f^{-1}(x) = f(x)$$

- سؤال:** قرینه خط به معادله $4y - 2x = 4 - 2x$ را نسبت به خط $y = x$ ، خط d می‌نامیم. عرض از مبدأ خط d کدام است؟
- (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۱ (۴) ۲

پاسخ ✓

اگر خط $4y - 2x = 4 - 2x$ را به صورت یک تابع در نظر بگیریم، قرینه خط $4y - 2x = 4 - 2x$ نسبت به خط $y = x$ همان وارون تابع است:

بنابراین داریم:

$$4y - 4 = 2x \Rightarrow x = \frac{4y - 4}{2}$$

$$\Rightarrow f^{-1}(x) = \frac{4x - 4}{2} = \frac{2}{2}x - 2 \Rightarrow = -2 = \text{عرض از مبدأ}$$

روش دوم:

$$f^{-1} = \text{ریشه } f \xrightarrow{y=0} 4(0) - 2x = 4 \Rightarrow x = -2$$

$$(-2, 0) \in f \Rightarrow (0, -2) \in f^{-1}$$

پس عرض از مبدأ تابع f^{-1} برابر ۲ می‌باشد.

- سؤال:** در تابع با ضابطه $f(x) = -x + \sqrt{-2x}$ مقدار $f^{-1}(4)$ کدام است؟

- (۱) ۸ (۲) ۵ (۳) ۲ (۴) تعریف‌نشده

پاسخ ✓

$$f^{-1}(x) = a \Rightarrow f(a) = x \Rightarrow x = -a + \sqrt{-2a} \quad (\text{A})$$

$$x + a = \sqrt{-2a} \xrightarrow{\text{توان ۲}} a^2 + 2ax + 16 = -2a \Rightarrow a^2 + 16a + 16 = 0$$

$$(a+2)(a+8) = 0 \Rightarrow \begin{cases} a = -8 & \xrightarrow{\text{جایگذاری در A}} \\ a = -2 & \xrightarrow{\text{جایگذاری در A}} \end{cases}$$

سؤال: تابع f با ضابطه $f(x) = x - \frac{2}{x}$ در دامنه $(-\infty, 0)$ را در نظر بگیرید. نمودار تابع f^{-1} نیمساز ناحیه چهارم را با کدام طول قطع می‌کند؟

۲ (۴)

۳ (۳)

۱ (۲)

۱) $\frac{3}{4}$

نیمساز ناحیه چهارم: $y = -x ; x > 0$

نمودار f^{-1} نیمساز ناحیه چهارم را قطع می‌کند؛ بنابراین:

$$f^{-1}(x) = -x \Rightarrow f(-x) = x \Rightarrow -x + \frac{2}{x} = x \Rightarrow 2x = \frac{2}{x}$$

$$\Rightarrow x^2 = 1 \Rightarrow x = \pm 1 \xrightarrow{x > 0} x = 1$$

سؤال: اگر f یک تابع خطی باشد به طوری که $f(2) = 4$ و $f(3) = 3$ ، تعداد نقاط تلاقی نمودارهای دو تابع f و f^{-1} کدام است؟

۴) بیشمار

۲ (۳)

۱ (۲)

۱) صفر

تابع f از دو نقطه $(3, 4)$ و $(4, 3)$ گذشته است. لذا تابع f^{-1} از دو نقطه $(4, 3)$ و $(3, 4)$ می‌گذرد. منحنی نمودار دو تابع خطی f و f^{-1} بر هم منطبق‌اند؛ لذا تعداد نقاط تلاقی آن‌ها بیشمار است.

سؤال: اگر $f(x) = x + \sqrt{x}$ و $g(x) = x + \sqrt{x+6}$ باشد، مقدار $g(f(12))$ کدام است؟

۱۴ (۴)

۱۳ (۳)

۱۱ (۲)

۱۰ (۱)

وابرون تابع $f(x)$ است، بنابراین:

$$g(x) = f^{-1}(x)$$

$$g(x) = f^{-1}(x) = a \Rightarrow f(a) = x \Rightarrow a + \sqrt{a} = x \Rightarrow a + \sqrt{a} - x = 0$$

$$\Rightarrow (\sqrt{a} - 1)(\sqrt{a} + 1) = 0 \Rightarrow \begin{cases} \sqrt{a} = 1 \Rightarrow a = 1 \\ \sqrt{a} = -1 \Rightarrow a = -1 \end{cases} \Rightarrow g(x) = x$$

$$g(12) = f^{-1}(12) = b \Rightarrow f(b) = 12 \Rightarrow b + \sqrt{b} = 12 \Rightarrow b + \sqrt{b} - 12 = 0$$

$$\Rightarrow (\sqrt{b} + 4)(\sqrt{b} - 4) = 0 \Rightarrow \begin{cases} \sqrt{b} = 4 \Rightarrow b = 16 \\ \sqrt{b} = -4 \Rightarrow b = -16 \end{cases} \Rightarrow g(12) = 16$$

سؤال: تابع f با ضابطه $f(x) = x - \frac{1}{\sqrt{x}}$ بر دامنه $(0, +\infty)$ مفروض است. نمودار تابع f^{-1} نیمساز ناحیه دوم را با کدام طول قطع می‌کند؟

- $\frac{1}{2}$ (۴)

-۱ (۳)

- $\frac{3}{4}$ (۲)- $\frac{3}{2}$ (۱)

نیمساز ناحیه دوم: $y = -x ; x < 0$

پاسخ ✓

نمودار تابع f^{-1} ، نیمساز ناحیه دوم را قطع می‌کند. بنابراین:

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

$$\Rightarrow -x + \frac{1}{2x} = x \Rightarrow \frac{1}{2x} = 2x \Rightarrow 4x^2 = 1 \Rightarrow x^2 = \frac{1}{4}$$

$$\Rightarrow x = \pm \frac{1}{2} \xrightarrow{x < 0} x = -\frac{1}{2}$$

ضابطه وارون تابع $y = \frac{2^x - 1}{2^x + 1}$ را بباید.

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

$$\Rightarrow 2^x = \frac{y+1}{1-y} \xrightarrow{\text{جای } x \text{ و } y \text{ عوض می شود}} x = \log_2 \frac{y+1}{1-y}$$

حال برد تابع f را محاسبه می‌کنیم.

$$y = \frac{2^x - 1}{2^x + 1} = \frac{2^x + 1 - 2}{2^x + 1} = 1 - \frac{2}{2^x + 1} \Rightarrow 2^x > 0 \xrightarrow{+1} 2^x + 1 > 1$$

$$\xrightarrow{\text{معکوس}} \frac{1}{2^x + 1} < 1 \xrightarrow{x(-2)} -2 < \frac{-2}{2^x + 1} < 0 \xrightarrow{+1} -1 < 1 - \frac{2}{2^x + 1} < 1 \Rightarrow -1 < f(x) < 1$$

$$R_f = (-1, 1) = D_{f^{-1}}$$

سؤال: اگر $x \geq 1$ باشد، نمودارهای دو تابع f^{-1} و $g(x) = \frac{x-9}{2}$ با کدام طول متقاطع هستند؟

۲۱ (۴)

۱۸ (۳)

۱۵ (۲)

۱۲ (۱)

پاسخ ✓

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

$$\Rightarrow (x-1)^2 = y+4 \xrightarrow{\text{جذر}} |x-1| = \sqrt{y+4}$$

$$\xrightarrow{x \geq 1} x-1 = \sqrt{y+4} \Rightarrow x = \sqrt{y+4} + 1 \Rightarrow f^{-1}(x) = \sqrt{x+4} + 1$$

حال f^{-1} را با g قطع می‌دهیم:

$$\sqrt{x+4} + 1 = \frac{x-9}{2} \Rightarrow 2\sqrt{x+4} = x-11 \quad (1)$$

با امتحان کردن گزینه‌ها، به راحتی معلوم می‌شود که $x = 21$ در معادله (1) صدق می‌کند.

روش دوم:

$$f^{-1}(x) = g(x) = \frac{x-9}{2} \Rightarrow f\left(\frac{x-9}{2}\right) = x$$

$$\Rightarrow \boxed{\frac{x-9}{2} \geq 1 \Rightarrow x \geq 11}$$

$$\Rightarrow \left(\frac{x-9}{2}\right)^2 - 4\left(\frac{x-9}{2}\right) - 3 = x \xrightarrow{x \neq 9} (x-9)^2 - 4(x-9) - 12 = 4x$$

$$\Rightarrow x^2 - 26x + 105 = 0 \Rightarrow (x-21)(x-5) = 0 \Rightarrow \begin{cases} x=5 \rightarrow \\ x=21 \end{cases}$$

سؤال: ضابطه معکوس تابع $y = 2 - \sqrt{1-x}$ به کدام صورت است؟

$$y = -x^2 - 4x + 5 ; x \leq 2 \quad (2)$$

$$y = -x^2 + 4x - 5 ; x \geq 1 \quad (4)$$

$$y = x^2 - 4x + 5 ; x \leq 2 \quad (1)$$

$$y = x^2 - 4x + 5 ; x \geq 1 \quad (3)$$

✓ پاسخ

ابتدا برد تابع اصلی که همان دامنه تعریف تابع وارون است را به دست می‌آوریم. برای به دست آوردن ضابطه تابع وارون از روی ضابطه تابع اصلی x را بر حسب y به دست آورده و در نهایت به جای x عبارت $f^{-1}(x)$ و به جای y ، x را جایگذاری کرده و ضابطه را تعیین می‌کنیم.

$$y = 2 - \sqrt{x-1} \xrightarrow{\text{عدد نباید کال با فرج موج، مشیت است}} x \geq 1$$

$$\Rightarrow x-1 \geq 0 \Rightarrow \sqrt{x-1} \geq 0 \Rightarrow -\sqrt{x-1} \leq 0.$$

$$\Rightarrow 2 - \sqrt{x-1} \leq 2 \Rightarrow y \leq 2 \Rightarrow R_f = (-\infty, 2] \Rightarrow D_{f^{-1}} = (-\infty, 2]$$

اکنون ضابطه تابع وارون را به دست می‌آوریم:

$$y = 2 - \sqrt{x-1} \Rightarrow \sqrt{x-1} = 2 - y \xrightarrow{\text{به توان ۲}} x-1 = (2-y)^2$$

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

پس ضابطه تابع وارون به صورت $x \leq 2 - 4x + 4$ است. $y = x^2 - 4x + 4$

روش دوم: نقطه‌گذاری:

$$x = 1 \Rightarrow f(1) = 2 \Rightarrow f^{-1}(2) = 1$$

بررسی گزینه‌ها:

گزینه‌های «۱» و «۳»:

$$f^{-1}(2) = 4 - 8 + 4 = 1 \rightarrow \text{حق}$$

گزینه «۲»:

$$f^{-1}(2) = -4 - 8 + 4 = -8 \rightarrow \text{غیرحق}$$

گزینه «۴»:

$$f^{-1}(2) = -4 + 8 - 4 = -1 \rightarrow \text{غیرحق}$$

حال گزینه‌های «۱» و «۳» را بررسی می‌کنیم.

$x = 3$ در دامنه تابع معکوس گزینه «۳» قرار دارد.

گزینه «۳»:

$$f^{-1}(3) = (3)^2 - 4(3) + 4 = 2 \Rightarrow f(2) = 3$$

حال بررسی می‌کنیم که آیا $f(2) = 3$ صحیح است یا خیر:

$$f(x) = 2 - \sqrt{x-1} \Rightarrow f(2) = 2 - 1 = 1 \neq 3$$

پس گزینه «۳» نادرست است و پاسخ صحیح، گزینه «۱» می‌باشد.

سؤال: ضابطه وارون تابع $y = \frac{x}{1+|x|}$ کدام است؟

$$y = \frac{1-|x|}{|x|}; |x| > 1 \quad (2)$$

$$y = \frac{x}{1-|x|}; |x| < 1 \quad (1)$$

$$y = \frac{|x|-1}{x}; |x| < 1 \quad (4)$$

$$y = \frac{x}{|x|-1}; |x| > 1 \quad (3)$$



روش اول:

$$y = \frac{x}{1+|x|} = \begin{cases} \frac{x}{1+x}; x \geq 0 \Rightarrow 0 \leq y < 1 & \Rightarrow f(x) = \frac{x}{1+x} \xrightarrow[x \geq 0]{\text{اکیدا صعودی}} f(0) \leq f(x) < \lim_{x \rightarrow +\infty} f(x) \\ \frac{x}{1-x}; x < 0 \Rightarrow -1 < y < 0 & \Rightarrow f(x) = \frac{x}{1-x} \xrightarrow[x < 0]{\text{اکیدا نزولی}} \lim_{x \rightarrow -\infty} f(x) < f(x) < f(0) \end{cases}$$

$$y = \frac{x}{1+x} \rightarrow y + yx = x \Rightarrow x(1-y) = y \Rightarrow x = \frac{y}{1-y} \Rightarrow f^{-1}(x) = \frac{x}{1-x}$$

$$y = \frac{x}{1-x} \Rightarrow y - yx = x \Rightarrow x(1+y) = y \Rightarrow x = \frac{y}{1+y} \Rightarrow f^{-1}(x) = \frac{x}{1+x}$$

بنابراین ضابطه تابع معکوس به صورت $f^{-1}(x) = \frac{x}{1-|x|}$ در می‌آید.

روش دوم:

نقطه $(0,0)$ در ضابطه تابع اصلی صدق می‌کند. از بین گزینه‌ها تنها معادله‌ای که $x=0$ عضو دامنه تعریفش باشد و نقطه $(0,0)$ هم

در ضابطه ان صدق کند، ضابطه $f^{-1}(x) = \frac{x}{1-|x|}$ است؛ به همین راحتی!

سؤال: اگر $f^{-1}(x) = x + \sqrt{x}$ و $g(x) = f(3x - 4)$ کدام است؟

۸ (۴)

۷ (۳)

۶ (۲)

۵ (۱)



فرض می‌کنیم $a = 16$, پس داریم:

$$g(x) = f(3x - 4) \Rightarrow g(a) = f(3a - 4) = 16 \Rightarrow f^{-1}(16) = 3a - 4$$

$$f^{-1}(16) = 16 + \sqrt{16} = 20 = 3a - 4 \Rightarrow a = \frac{24}{3} = 8$$

سؤال: نمودار تابع $f(x) = \frac{x+4}{x-2}$ با دامنه $\mathbb{R} - \{2\}$, نمودار وارون خود را با کدام طول قطع می‌کند؟

۱ (۴) و ۴

۳ (۳) و ۱

۲ (۲) و -۱

۰ (۱) و -۴



ضابطه تابع وارون را به دست می‌آوریم:

$$y = \frac{x+4}{x-2} \Rightarrow yx - 2y = x + 4 \Rightarrow yx - x = 2y + 4$$

$$\Rightarrow x(y-1) = 2y + 4 \Rightarrow x = \frac{2y+4}{y-1} \Rightarrow y^{-1} = \frac{2x+4}{x-1}$$

با مساوی قراردادن ضابطه تابع با وارون آن، نقطه تقاطع را محاسبه می‌کنیم:

$$\frac{x+4}{x-2} = \frac{2x+4}{x-1} \Rightarrow x^2 + 3x - 4 = 2x^2 + 6x - 8$$

$$\Rightarrow x^2 - 3x - 4 = 0 \Rightarrow (x-4)(x+1) = 0 \Rightarrow \begin{cases} x = -1 \\ x = +4 \end{cases}$$

روش دوم:

در صورتی که تابع f و f^{-1} تلاقی داشته باشند، روی خط $x = y$ است.

$$\left. \begin{array}{l} f(x) = \frac{x+4}{x-1} \\ y = x \end{array} \right\} \Rightarrow \frac{x+4}{x-1} = x \Rightarrow x^2 - 3x - 4 = 0 \xrightarrow[x=-1, -4]{a+c=0, a=1} x = -1, 4$$

سؤال: اگر $f(x) = \frac{x}{\sqrt{1+x^2}}$ باشد، ضابطه تابع $f^{-1}(sin x)$ کدام است؟

$$\frac{\sin x}{|\cos x|} \quad (4)$$

$$\frac{|\cos x|}{\sin x} \quad (3)$$

$$\cot x \quad (2)$$

$$\tan x \quad (1)$$

پاسخ ✓

ضابطه $f^{-1}(sin x)$ از ما خواسته شده است. ابتدا باید ضابطه (x) را تعیین کنیم، سپس به جای متغیر x نسبت مثلثاتی $\sin x$ را قرار داده و در پایان ضابطه $f^{-1}(sin x)$ را به دست آوریم.

$$\begin{aligned} f(x) &= \frac{x}{\sqrt{1+x^2}} \Rightarrow y = \frac{x}{\sqrt{1+x^2}} \Rightarrow y\sqrt{1+x^2} = x \\ &\xrightarrow[ب\u00e9توان]{y^2(1+x^2)} y^2 + y^2x^2 + x^2 \Rightarrow x^2 - y^2x^2 = y^2 \\ &\Rightarrow x^2(1-y^2) = y^2 \Rightarrow x^2 = \frac{y^2}{1-y^2} \xrightarrow[\text{هم علامت } y \text{ و } x]{\text{}} x = \frac{y}{\sqrt{1-y^2}} \\ &1-y^2 > 0 \Rightarrow -1 < y < 1 \Rightarrow D_{f^{-1}} = (-1, 1) \\ &\Rightarrow f^{-1}(x) = \frac{x}{\sqrt{1-x^2}} ; \quad -1 < x < 1 \end{aligned}$$

ضابطه $f^{-1}(sin x)$ را به دست می آوریم:

$$\begin{aligned} f^{-1}(sin x) &= \frac{\sin x}{\sqrt{1-\sin^2 x}} \xrightarrow[1-\sin^2 x = \cos^2 x]{\quad} f^{-1}(sin x) = \frac{\sin x}{\sqrt{\cos^2 x}} \\ &\rightarrow f^{-1}(sin x) = \frac{\sin x}{|\cos x|} \end{aligned}$$

سؤال: تابع با ضابطه $f(x) = |2x-6| - |x+3|$ در یک بازه، صعودی است. ضابطه معکوس آن در این بازه کدام است؟

$$\frac{1}{3}x + 2 ; x > 3 \quad (2) \qquad -x + 7 ; x > 8 \quad (1)$$

$$\frac{1}{3}x - 2 ; -4 < x < 8 \quad (4) \qquad x + 7 ; x > -4 \quad (3)$$

پاسخ ✓

ابتدا ضابطه تابع $f(x)$ را با توجه به محدوده هایی که برای x در نظر می گیریم، ساده می کنیم. محدوده x براساس ریشه عبارت های داخل قدرمطلق تعیین می شود. بازه ای که در ان تابع $f(x)$ صعودی است (مقدار $f(x)$ به ازای افزایش x ، در حال افزایش است) را تعیین کرده و در آن بازه ضابطه (x) را به دست می آوریم.

ریشه عبارت های درون قدرمطلق، $-1 = x$ و $3 = x$ است. داریم:

$$x < -1 : f(x) = -2x + 6 - (-x - 1) = -2x + 6 + x + 1 = -x + 7$$

$$-1 \leq x \leq 3 : f(x) = -2x + 6 - (x + 1) = -3x + 5$$

$$x > 3 : f(x) = 2x - 6 - (x + 1) = x - 7$$

$$\xrightarrow[\text{صعودی}]{x > 3} x - 7 > -4 \Rightarrow y > -4 \Rightarrow y > -4 \Rightarrow D_{f^{-1}} = (-4, +\infty)$$

در بازه $3 < x < 7$ تابع $f(x) = x - 7$ یک تابع صعودی است. در این بازه ضابطه $f^{-1}(x)$ را به دست می آوریم:

$$y = x - 7 \Rightarrow x = y + 7 \Rightarrow f^{-1}(x) = x + 7, x > -4$$

سؤال: تابع با ضابطه $f(x) = 2x - |4 - 2x|$ در بازه‌ای وارون پذیر است. ضابطه $(x)^{-1}$ در آن بازه کدام است؟

$$\frac{1}{4}x - 1; x \leq 4 \quad (2)$$

$$\frac{1}{4}x + 1; x \geq 4 \quad (1)$$

$$\frac{1}{4}x + 1; x \leq 4 \quad (4)$$

$$\frac{1}{4}x - 1; x \geq 4 \quad (3)$$

پاسخ ✓

در توابع شامل قدرمطلق بهتر است ابتدا تکلیف قدرمطلق را مشخص کنیم. با توجه به ریشه عبارت داخل قدرمطلق، ضابطه تابع را به صورت تفکیک شده به دست می‌آوریم؛ سپس هر کدام از ضابطه‌ها را که یک‌به‌یک و در نتیجه معکوس‌پذیر بود انتخاب کرده و ضابطه تابع معکوس را مشخص می‌کنیم.

$$f(x) = 2x - |4 - 2x|$$

$$\Rightarrow \begin{cases} x > 2 \Rightarrow 4 - 2x < 0 \Rightarrow |4 - 2x| = 2x - 4 \Rightarrow f(x) = 2x - 2x + 4 = 4 \\ x \leq 2 \Rightarrow 4 - 2x \geq 0 \Rightarrow |4 - 2x| = 4 - 2x \Rightarrow f(x) = 2x - 4 + 2x = 4x - 4 \end{cases}$$

ضابطه $f(x) = 4$ یک‌به‌یک نیست، پس وارون ندارد؛ بنابراین تابع فقط روی بازه $[2, \infty)$ معکوس‌پذیر است. معکوس تابع را در این بازه تعیین می‌کنیم:

$$x \in (-\infty, 2] \Rightarrow x \leq 2 \Rightarrow 4x \leq 8 \Rightarrow 4x - 4 \leq 4 \Rightarrow f(x) \leq 4$$

برد تابع f بازه $[4, \infty)$ به دست آمد، پس دامنه f^{-1} نیز بازه $(-\infty, 4]$ خواهد بود.

$$y = 4x - 4 \Rightarrow y + 4 = 4x \Rightarrow x = \frac{y+4}{4} \Rightarrow f^{-1}(x) = \frac{x+4}{4}$$

$$\Rightarrow f^{-1}(x) = \frac{1}{4}x + 1; x \leq 4$$

سؤال: دو تابع $\{(1, 6), (2, 5), (4, 3), (6, 2), (8, 1)\}$ باشد. a کدام است؟

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

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

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

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

پاسخ ✓

با توجه به این‌که $f(2a) = g(2a) = 6$ است، می‌توان نتیجه گرفت $g(2a) = f(2a) = 6$

$$g(x) = \frac{x}{x-1} \Rightarrow g(2a) = \frac{2a}{2a-1} = f(2a) = 6$$

$$\Rightarrow 2a = 6(2a-1) \Rightarrow 2a = 12a - 6 \Rightarrow 10a = 6 \Rightarrow a = \frac{3}{5}$$

سؤال: فاصله نقطه برخورد تابع نمایی $y = 2^x$ با محور y ها و نقطه برخورد معکوس این تابع نمایی با محور x ها کدام است؟

$$1 \quad (1)$$

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

$$2 \quad (3)$$

$$2\sqrt{2} \quad (4)$$

پاسخ ✓

$$y = 2^x \xrightarrow{x \geq 0} A(0, 1) \Rightarrow y = 2^x = 1 \Rightarrow x = 0$$

نقطه برخورد معکوس تابع f با محور x ها، همان عرض از مبدأ تابع f است. برای به دست آوردن عرض از مبدأ، کافی است در تابع f ، $x \geq 0$ قرار دهیم و y را به دست بیاوریم.

$$x = 0 \Rightarrow y = 2^0 = 1$$

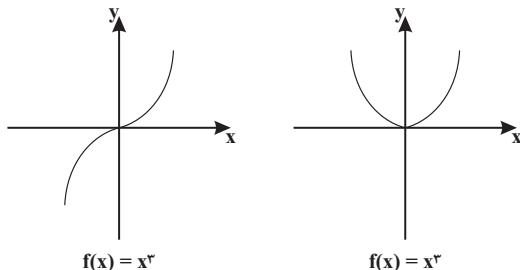
$$(0, 1) \in f \Rightarrow B(1, 0) \in f^{-1}$$

$$\overline{AB} = \sqrt{(1-0)^2 + (0-1)^2} = \sqrt{2}$$

- سؤال:** تابع با ضابطه $f(x) = |x^3|$ با دامنه \mathbb{R} ، چگونه است؟
- (۱) نزولی
 - (۲) صعودی
 - (۳) وارون ناپذیر
 - (۴) یک به یک

پاسخ ✓

با رسم نمودار تابع $f(x) = |x^3|$ به سؤال پاسخ می‌دهیم. ابتدا نمودار $y = x^3$ را رسم و آن قسمت از منحنی که در پایین محور x ها قرار دارد را نسبت به این محور قرینه می‌کنیم.



با توجه به نمودار رسم شده، این تابع نه صعودی است و نه نزولی. این تابع یک به یک هم نیست، در نتیجه وارون ناپذیر می‌شود. بنابراین فقط گزینه «۳» می‌تواند درست باشد.

- سؤال:** شکل زیر، نمودار تابع $y = f(x)$ و نیمساز ناحیه اول و سوم است. دامنه تابع با ضابطه $\sqrt{x - f^{-1}(x)}$ کدام است؟



در حل تست به نکات زیر توجه داشته باشید:

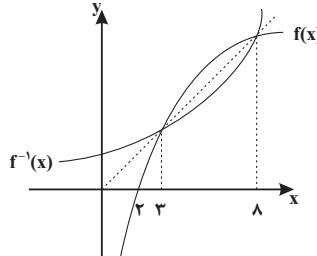
الف) عبارت زیر رادیکال با فرجه زوج باید نامنفی باشد.

ب) نمودار دو تابع $y = f(x)$ و $y = f^{-1}(x)$ نسبت به نیمساز ربع اول و سوم، قرینه یکدیگرند.

دامنه تابع $\sqrt{x - f^{-1}(x)}$ محدوده‌ای است که عبارت $x - f^{-1}(x) \geq 0$ نامنفی می‌شود. پس داریم:

$$x - f^{-1}(x) \geq 0 \Rightarrow x \geq f^{-1}(x)$$

چون دو نمودار $y = f(x)$ و $y = f^{-1}(x)$ نسبت به نیمساز ربع اول و سوم (همان خط $y = x$) قرینه هم هستند، بنابراین در نقاطی که نمودار تابع $y = f(x)$ بالای خط $y = f^{-1}(x)$ قرار دارد، نمودار $y = f^{-1}(x)$ پایین خط $y = f(x)$ قرار می‌گیرد و برعکس.



در بازه $[3, 8]$ نمودار تابع $y = f(x)$ بالای خط $y = f^{-1}(x)$ قرار دارد، بنابراین در همین بازه نمودار $y = f^{-1}(x)$ پایین خط $y = f(x)$ قرار گرفته و در نتیجه $x - f^{-1}(x) \geq 0$ مثبت می‌شود (به عبارت صحیح تر نامنفی می‌شود؛ بنابراین بازه $[3, 8]$ دامنه تعریف تابع داده شده است).

ضابطه وارون تابع $f(x) = -x^3 + 3x^2 - 3x + 8$ را بباید.

نمودار تابع $f(x)$ به صورت می‌باشد؛ بنابراین یک به یک و وارون پذیر است.

$$y = -(x^3 - 3x^2 + 3x - 8) = -(x^3 - 3x^2 + 3x - 1 - 7)$$

$$y = -(x-1)^3 + 7 \Rightarrow (x-1)^3 = y - 7$$

$$x-1 = \sqrt[3]{y-7} \Rightarrow x = 1 + \sqrt[3]{y-7} \quad \text{جای } x \text{ و } y \text{ عوض می‌شود} \rightarrow f^{-1}(x) = 1 + \sqrt[3]{7-x}$$

اگر f ، g و h توابع وارون پذیر باشند، آن‌گاه:

$$(fog)^{-1} = g^{-1} \circ f^{-1}$$

$$(f^{-1} \circ g)^{-1} = g^{-1} \circ f$$

$$(f^{-1})^{-1}(x) = f(x)$$

$$(fogoh)^{-1} = h^{-1} \circ g^{-1} \circ f^{-1}$$

$f \circ f^{-1}(x) = x$ دامنه $D_{f^{-1}}$
$f^{-1} \circ f(x) = x$ دامنه D_f

يعنى نمودار $y = f^{-1} \circ f(x)$ و $y = f \circ f^{-1}(x)$ قسمتی از نمودار خط $y = x$ (نیمساز ناحیه اول و سوم) است.

اگر دامنه و برد تابع $f(x)$ با هم برابر باشند، در این صورت دو تابع $(f^{-1} \circ f)(x)$ و $(f \circ f^{-1})(x)$ با هم مساوی‌اند؛ مثل تابع

$$f(x) = x + \sqrt{x}$$

$$D_f = R_f = [0, +\infty)$$

اگر $x = f(f(x)) = f^{-1}(x)$ باشد، در این صورت $f(x) = f^{-1}(x)$ است؛ مانند تابع هموگرافیک وقتی $a+d=0$ باشد.

$$f(x) = \frac{2x+3}{x-2} = f^{-1}(x)$$

تابع خطی $y = ax + b$ در صورتی که دارای شیب منفی یک باشد نسبت به نیمساز ربع اول و سوم متقارن بوده و با معکوسش برابر است.

$$f(x) = -x + 2 = f^{-1}(x)$$

در ماشین شکل زیر که ورودی و خروجی یکسان است، دو تابع f و g معکوس یکدیگرند.

$$x \longrightarrow [f] \longrightarrow [g] \longrightarrow x$$

با توجه به ماشین شکل زیر، $g(f(x)) = x$ را بباید.

$$x \longrightarrow [2x-3] \longrightarrow [g] \longrightarrow x$$

با توجه به این که ورودی و خروجی یکسان است، دو تابع $f(x) = 2x-3$ و $g(x)$ معکوس یکدیگرند.

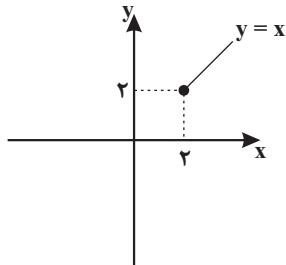
$$y = 2x-3 \Rightarrow x = \frac{y+3}{2}$$

$$g(x) = f^{-1}(x) = \frac{x+3}{2} \Rightarrow g(1) = \frac{1+3}{2} = 2$$

اگر $y = 1 + \sqrt{x-2}$ باشد، نمودار تابع $(f^{-1} \circ f)(x) = 1 + \sqrt{x-2}$ را رسم کنید.

$$f(x) = 1 + \sqrt{x-2} \Rightarrow D_f = [2, +\infty)$$

$$y = (f^{-1} \circ f)(x) = x, D_y = D_f = [2, +\infty)$$



سؤال: فرض کنید M نقطه تلاقی منحنی $y = \sqrt{x+3}$ با تابع وارون خود باشد. فاصله نقطه M از مبدأ مختصات کدام است؟

(4) $2\sqrt{2}$

(3) ۳

(2) $\sqrt{2}$

(1) $\frac{\sqrt{2}}{2}$

پاسخ ✓

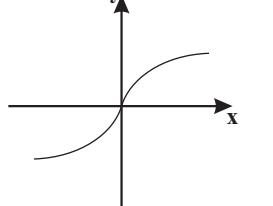
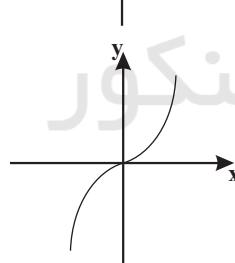
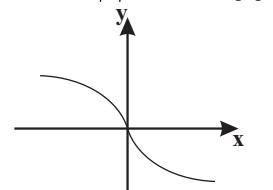
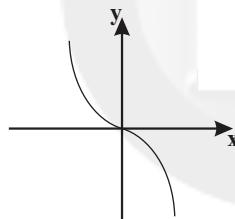
نقطه تلاقی دو تابع f و f^{-1} روی خط $y = x$ است، پس معادله $f(x) = x$ را حل می‌کنیم.

$$\sqrt{x+3} - 1 = x \Rightarrow \sqrt{x+3} = x + 1 \Rightarrow x + 3 = x^2 + 2x + 1$$

$$\Rightarrow x^2 + x - 2 = 0 \Rightarrow \begin{cases} x = 1 \in D \\ x = -2 \notin D \end{cases}$$

پس نقطه تلاقی f و f^{-1} ، نقطه (1, 1) است و فاصله آن از مبدأ $\sqrt{1^2 + 1^2} = \sqrt{2}$ خواهد شد.

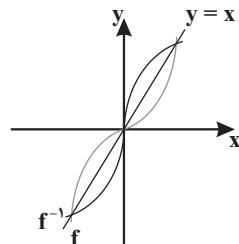
سؤال: اگر $y = f^{-1}(x) = x|x|$ کدام است؟



پاسخ ✓

ابتدا نمودار $f(x)$ را رسم می‌کنیم. نمودار $f^{-1}(x)$ قرینه $f(x)$ نسبت به نیمساز ربع اول و سوم است.

$$f(x) = \begin{cases} x & ; x \geq 0 \\ -x & ; x < 0 \end{cases}$$



سوال: دو تابع $\{(\alpha, \beta), (\gamma, \delta), (\epsilon, \zeta), (\eta, \theta)\}$ و $f = \{(1, 2), (2, 3), (4, 5), (6, 7), (8, 9)\}$ مفروض آند. اگر $g(x) = \sqrt{\delta x + \eta}$ باشد، $a = f^{-1}(g^{-1}(a))$ کدام است؟

۷ (۴)

۶ (۳)

۳ (۲)

۲ (۱)

✓ پاسخ

$$\begin{aligned} g^{-1} \circ f^{-1}(a) &= g^{-1}(f^{-1}(a)) = a \Rightarrow (f^{-1}(a), a) \in g^{-1} \\ \Rightarrow (a, f^{-1}(a)) &\in g \Rightarrow g(a) = f^{-1}(a) \quad (I) \\ g(x) = \sqrt{\delta x + \eta} &\Rightarrow g(a) = \sqrt{4a + 9} \Rightarrow g(a) = 7 \\ \xrightarrow{(I)} f^{-1}(a) &= 7 \Rightarrow (a, 7) \in f^{-1} \Rightarrow (7, a) \in f \Rightarrow a = 3 \end{aligned}$$

روش دوم:

$$\begin{aligned} (g^{-1} \circ f^{-1})(a) &= a \Rightarrow (f \circ g)^{-1}(a) = a \\ \Rightarrow (f \circ g)(a) &= a \Rightarrow f(g(a)) = a \Rightarrow f(7) = a = 3 \end{aligned}$$

سوال: دو تابع $\{(\alpha, \beta), (\gamma, \delta), (\epsilon, \zeta), (\eta, \theta)\}$ و $f = \{(1, 2), (2, 3), (4, 5), (6, 7), (8, 9)\}$ مفروض آند. تابع $g^{-1} \circ f^{-1}$ کدام است؟

$\{(2, 3), (4, 5), (6, 7)\}$	$\{(4, 2), (1, 1), (3, 4)\}$
$\{(2, 2), (3, 3), (5, 6)\}$	$\{(2, 2), (1, 1), (4, 4)\}$

✓ پاسخ

با جابه‌جاکردن مؤلفه‌های اول و دوم هر یک از زوج‌مرتب‌های تشکیل‌دهنده دو تابع f و g ، توابع f^{-1} و g^{-1} را به صورت مجموعه‌ای از زوج‌مرتب‌ها مشخص می‌کنیم؛ سپس تابع $(f^{-1} \circ g^{-1})$ را به دست می‌آوریم. برای این کار ابتدا به سراغ تابع f^{-1} می‌رویم، سپس با خروجی‌هایی که به ما می‌دهد، بررسی می‌کنیم که تابع $(f^{-1} \circ g^{-1})$ تشکیل می‌شود یا خیر.

$$f = \{(1, 2), (2, 3), (4, 5), (6, 7)\} \Rightarrow f^{-1} = \{(2, 1), (3, 2), (5, 4), (7, 6)\}$$

$$g = \{(2, 1), (3, 2), (5, 4)\} \Rightarrow g^{-1} = \{(1, 2), (2, 3), (4, 5)\}$$

$$D_{f^{-1}} = \{2, 3, 5, 7\}$$

$$x = 2 \Rightarrow f^{-1}(2) = 1 \Rightarrow g^{-1}(f^{-1}(2)) = g^{-1}(1) = 2 \Rightarrow (2, 2) \in g^{-1} \circ f^{-1}$$

$$x = 3 \Rightarrow f^{-1}(3) = 2 \Rightarrow g^{-1}(f^{-1}(3)) = g^{-1}(2) = 3 \Rightarrow (3, 3) \in g^{-1} \circ f^{-1}$$

$$x = 5 \Rightarrow f^{-1}(5) = 4 \Rightarrow g^{-1}(f^{-1}(5)) = g^{-1}(4) = 5 \Rightarrow (5, 5) \in g^{-1} \circ f^{-1}$$

$$x = 6 \Rightarrow f^{-1}(6) = 7 \Rightarrow g^{-1}(f^{-1}(6)) = g^{-1}(7) = 6 \Rightarrow (6, 6) \in g^{-1} \circ f^{-1}$$

تعريف نمی‌شود $\Rightarrow (6, 6) \notin g^{-1} \circ f^{-1}$

بنابراین تابع $(f^{-1} \circ g^{-1})$ به صورت $\{(2, 2), (3, 3), (5, 5)\}$ در می‌آید.

روش دوم:

$$g^{-1} \circ f^{-1} = (f \circ g)^{-1}$$

$$f \circ g = \{(2, 1), (3, 2), (5, 4)\} = (f \circ g)^{-1} = g^{-1} \circ f^{-1}$$

با فرض $x \geq 2$ و $f(x) = x^2 - 4x + 9$ ، $g(x) = \frac{x-9}{2}$ حاصل $(f^{-1} \circ g^{-1})(-9)$ کدام است؟

۶ (۴)

۵ (۳)

۴ (۲)

۳ (۱)

داریم $(f^{-1} \circ g^{-1})(-9) = f^{-1}(g^{-1}(-9)) = f^{-1}(-9) = g(a) = -9$ باشد، پس $g(a) = -9$ را می‌یابیم. فرض می‌کنیم $g(a) = -9$ باشد، پس $g(a) = -9$ و داریم:

$$g(x) = \frac{x-9}{2} \Rightarrow g(a) = \frac{a-9}{2} = -9 \Rightarrow a = 21$$

پس کافی است $(f^{-1})^2$ را حساب کنیم. فرض می‌کنیم $f(b) = b$ است و داریم:

$$f(x) = x^2 - 4x + 9 \Rightarrow f(b) = b^2 - 4b + 9 = 21 \Rightarrow b^2 - 4b - 12 = 0.$$

$$\Rightarrow (b-6)(b+2) = 0 \xrightarrow{b \geq 0} b = 6$$

پس $(f^{-1} \circ g^{-1})(-9) = 6$ است.

روش دوم:

$$(f^{-1} \circ g^{-1})(-9) = a = (g \circ f)^{-1}(-9)$$

$$(g \circ f)(a) = -9 \Rightarrow g(f(a)) = -9 = \frac{a^2 - f(a)}{2}$$

$$\Rightarrow f(a) = 21 = a^2 - 4a + 9 \Rightarrow a^2 - 4a - 12 = 0$$

$$\Rightarrow (a-6)(a+2) = 0 \xrightarrow{a \geq 0} a = 6 \Rightarrow (f^{-1} \circ g^{-1})(-9) = a = 6$$

سؤال: اگر $g(x) = \frac{9x+6}{1-x}$ باشد، مقدار $(g^{-1} \circ f^{-1})(20)$ کدام است؟

$\frac{2}{4}$ (۴)

$\frac{2}{3}$ (۳)

$\frac{3}{5}$ (۲)

$\frac{2}{5}$ (۱)

پاسخ ✓

داریم: $(g^{-1} \circ f^{-1})(20) = g^{-1}(f^{-1}(20))$: پس کافی است $f^{-1}(20)$ را یافته و در تابع g^{-1} قرار دهیم.

فرض کنیم $f^{-1}(20) = a$ است و داریم:

$$f(x) = x + \sqrt{x} \Rightarrow f(a) = a + \sqrt{a} = 20 \Rightarrow a = 16$$

$$\Rightarrow f^{-1}(20) = 16$$

بنابراین $(16)^{-1} \circ g^{-1}(f^{-1}(20)) = g^{-1}(f^{-1}(20))$. حال فرض می‌کنیم $g(b) = 16$ است و در نتیجه:

$$g(x) = \frac{9x+6}{1-x} \Rightarrow g(b) = \frac{9b+6}{1-b} = 16 \Rightarrow 9b+6 = 16-16b$$

$$\Rightarrow 25b = 10 \Rightarrow b = \frac{10}{25} = \frac{2}{5}$$

$$\Rightarrow g^{-1}(f^{-1}(20)) = g^{-1}(16) = \frac{2}{5}$$

روش دوم:

$$(g^{-1} \circ f^{-1})(20) = (f \circ g)^{-1}(20) = a \Rightarrow (f \circ g)(a) = 20$$

$$f(g(a)) = 20 = g(a) + \sqrt{g(a)} \Rightarrow g(a) = 16 = \frac{9a+6}{1-a}$$

$$16(1-a) = 9a+6 \Rightarrow a = \frac{10}{25} = \frac{2}{5} = (g^{-1} \circ f^{-1})(20)$$

سؤال: ضابطه معکوس تابع $y = \begin{cases} \frac{|x|}{x} \sqrt{|x|} & ; \quad x \neq 0 \\ 0 & ; \quad x = 0 \end{cases}$

$$y = x\sqrt{|x|} ; x \in \mathbb{R} - \{0\} \quad (۲)$$

$$y = x|x| ; x \in \mathbb{R} \quad (۴)$$

$$y = x\sqrt{|x|} ; x \in \mathbb{R} \quad (۱)$$

$$y = x|x| ; x \in \mathbb{R} - \{0\} \quad (۳)$$

✓ پاسخ

روش اول: ابتدا با تفکیک دامنه تعریف به دو قسمت $x > 0$ و $x < 0$ ، تکلیف قدرمطلق را روشن کرده و تابع را بازنویسی می‌کنیم.
سپس برای هر یک از ضابطه‌های جدید، ضابطه معکوس تابع را به دست می‌آوریم. داریم:

$$x \neq 0 : y = \frac{|x|}{x} \sqrt{|x|} \Rightarrow \begin{cases} x > 0 : |x| = x \Rightarrow y = \sqrt{x} & ; y > 0 \\ x < 0 : |x| = -x \Rightarrow y = -\sqrt{-x} & ; y < 0 \end{cases}$$

$$y = \sqrt{x} \xrightarrow[x,y>0]{} y^r = x \Rightarrow f^{-1}(x) = x^r, x > 0$$

$$y = -\sqrt{-x} \xrightarrow[x,y<0]{} y^r = -x \Rightarrow f^{-1}(x) = -x^r, x < 0$$

همچنین نقطه $(0,0)$ باید در ضابطه وارون تابع صدق کند؛ بنابراین ضابطه معکوس تابع به صورت $y = x|x| ; x \in \mathbb{R}$ درمی‌آید.

روش دوم:

اگر نقطه $A(\alpha, \beta)$ در ضابطه $f(x)$ صدق کند، در این صورت نقطه $B(\beta, \alpha)$ در ضابطه $f^{-1}(x)$ صدق می‌کند. نقطه $A(4, 2)$ در ضابطه $f(x)$ صدق می‌کند، پس نقطه $B(2, 4)$ باید عضو تابع وارون باشد (رد گزینه‌های «۱» و «۲»). همچنین برد تابع $f(x)$ برابر \mathbb{R} است، پس دامنه تعریف تابع $(x)^r$ باید مجموعه اعداد حقیقی یا همان \mathbb{R} باشد. تنها گزینه‌ای که تمام این ویژگی‌ها را دارد، $g(x) = x^r + x$ گزینه است. $y = x|x| ; x \in \mathbb{R}$ است.

● ○ سؤال: اگر $g(x) = x^r + x$ باشد، مقدار $(g^{-1} \circ f^{-1})(\lambda)$ کدام است؟

۳ (۴)

۲ / ۵ (۳)

۲ (۲)

۱ / ۵ (۱)

✓ پاسخ

$$\begin{cases} g(x) = x^r + x \\ f(x) = \frac{2}{5}x - 4 \end{cases}$$

سایت کنکور

اول $(\lambda)^r$ را پیدا می‌کنیم:

$$f(x) = \lambda \Rightarrow \frac{2}{5}x - 4 = \lambda \Rightarrow \frac{2}{5}x = 12 \rightarrow x = 30 \Rightarrow f^{-1}(\lambda) = 30$$

حال داریم:

$$g^{-1}(f^{-1}(\lambda)) = g^{-1}(30)$$

$$g(x) = 30 \Rightarrow x^r + x = 30 \Rightarrow x = 3 \Rightarrow g^{-1}(30) = 3$$

روش دوم:

$$(g^{-1} \circ f^{-1})(\lambda) = (f \circ g)^{-1}(\lambda) = a \Rightarrow (f \circ g)(a) = \lambda$$

$$f(g(a)) = \lambda = \frac{2}{5}g(a) - 4 \Rightarrow g(a) = 30 = a^r + a \Rightarrow a = 3 = (g^{-1} \circ f^{-1})(\lambda)$$

سوال: اگر $g(x) = x^r$, $f(x) = 1 + \sqrt{x}$ کدام است؟

$$x^r + 1 \quad (4)$$

$$x^r - 1 \quad (3)$$

$$x + 1 \quad (2)$$

$$x - 1 \quad (1)$$

پاسخ ✓

ضابطه دو تابع $f(x)$ و $g(x)$ به ما داده شده است و ضابطه تابع $g^{-1} \circ f^{-1}$ را می‌خواهند. برای این کار ابتدا ضابطه دو تابع $(x^r)^{-1}$

و $(x^r)^{-1} \circ g^{-1}(f^{-1}(x))$ را به دست می‌آوریم؛ سپس برای تعیین ضابطه $g^{-1} \circ f^{-1}(x)$ به جای متغیر x

ضابطه $(x^r)^{-1}$ را قرار می‌دهیم:

$$f(x) = 1 + \sqrt{x} \Rightarrow y = 1 + \sqrt{x} \Rightarrow y - 1 = \sqrt{x} \xrightarrow{\text{به توان ۳}} (y - 1)^3 = x$$

$$\Rightarrow f^{-1}(x) = (x - 1)^3 ; x > 1$$

$$g(x) = x^r \Rightarrow y = x^r \Rightarrow x = \sqrt[r]{y} \Rightarrow g^{-1}(x) = \sqrt[r]{x} ; x > 0.$$

بنابراین ضابطه تابع $g^{-1} \circ f^{-1}(x)$ برابر است با:

$$g^{-1} \circ f^{-1}(x) = g^{-1}(f^{-1}(x)) = \sqrt[f^{-1}(x)]{} = \sqrt[(x - 1)^3]{} = |x - 1|$$

$$\xrightarrow{x > 1} g^{-1} \circ f^{-1}(x) = x - 1$$

روش دوم:

در تابع $(g^{-1} \circ f^{-1})(x)$ به ازای $x = 4$ مقدارش را پیدا می‌کنیم. هر گزینه‌ای که با جایگزاری $x = 4$ آن مقدار را دهد، پاسخ

صحیح است.

$$(g^{-1} \circ f^{-1})(4) = (f \circ g)^{-1}(4) = a$$

$$(f \circ g)(a) = 4 \Rightarrow f(g(a)) = 4 = 1 + \sqrt{g(a)}$$

$$\Rightarrow g(a) = 9 = a^r \xrightarrow{a > 0} a = 3 = (g^{-1} \circ f^{-1})(4)$$

$$\xrightarrow{\text{گزینه (۱)}} x - 1 = 4 - 1 = 3$$

$$\xrightarrow{\text{گزینه (۲)}} x + 1 = 4 + 1 = 5 \rightarrow \text{غیرق$$

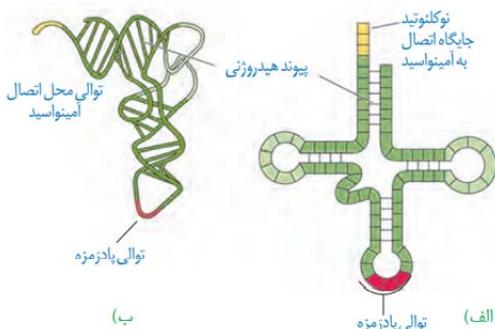
$$\xrightarrow{\text{گزینه (۳)}} x^2 - 1 = 16 - 1 = 15 \rightarrow \text{غیرق}$$

$$\xrightarrow{\text{گزینه (۴)}} x^2 + 1 = 16 + 1 = 17 \rightarrow \text{غیرق}$$

زیست‌شناسی

بخش اول نکات مربوط به متن و شکل‌های کتاب درسی

درست است که نباید جدول مربوط به رمزه‌ها را حفظ باشیم اما از آن می‌توان نکات خوبی را استخراج کرد!



(۱) برخی آمینواسیدها تنها یک رمزه دارند.(متیونین و ترپتوفان)

(۲) بیشتر آمینواسیدها بیش از یک رمزه دارند.

(۳) رمزه هیچ دو آمینواسیدی با یکدیگر بکسان نمی‌باشد.

(۴) برخی رمزه‌ها مربوط به هیچ آمینواسیدی نمی‌باشند.(رمزه‌های پایان)

(۵) تمامی رمزه‌ها فاقد نوکلئوتید یکسانی با نوکلئوتیدهای رمز هستند. زیرا

رمز بر روی دنا و رمزه بر روی رنای پیک قرار دارد!

محجّ گیری (۱) دقت کنید رمزه آغاز نشانگر آمینواسید متیونین نیز می‌باشد.

محجّ گیری (۲) تغییرات رنای ناقل پس از رونویسی پیرایش محسوب نمی‌شود!

(۶) رنای ناقل اولیه و تاخورده هر دو دارای پیوندهای هیدروژنی و کواوانسی هستند.

(۷) رنای ناقل اولیه برخلاف رنای ناقل تاخورده فاقد ساختار سه بعدی است.

(۸) تعداد انواع پادرمزه‌ها کمتر از رمزه‌ها می‌باشد.

(۹) پیوند برقرار شده بین آمینواسید و رنای ناقل با صرف انرژی بوده و از نوع پیتیدی و فسفودی استر نمی‌باشد.

کادر آموزشی (۱) خیلی از بچه‌ها معمولاً وقتی با نکته‌ای خارج از کتاب روبه رو می‌شوند به علت تنبیه به آن توجه نمی‌کنند اشاید همین نکته باعث بشه شما مطلب را بهتر متوجه شوید.

تا حالا دقت کردید جایگاه‌های قرار گرفته در رناتن(ربیوزوم) چرا به صورت نام گذاری شده‌اند؟ و P، A است یعنی جایگاه قرارگیری آمینواسید(Aminoacid) اول کلمه(A) است یعنی جایگاه تشکیل رشته پلی پیتید(P) اول کلمه(P) است یعنی محل خروج رنای ناقل فاقد آمینواسید.Exit) اول کلمه(E) اول کلمه(E) زیما نبود؟ حالا هی تنبیه کنید!

(۱۰) بخش‌هایی از رنای پیک زبر واحد کوچک رناتن را به سوی رمزه آغاز‌هدایت می‌کند.

(۱۱) اولین رمزه در جایگاه P ترجمه می‌شود.

(۱۲) هرگاه در مرحله طویل شدن گفته شود رنای ناقلی در جایگاه A استقرار پیدا کرده است به این معناست که رابطه مکملی بین رمزه و پادرمزه شکل گرفته است در غیر این صورت رنای ناقل جایگاه A را ترک می‌کند.

(۱۳) بد نیست نکات کلی مراحل ترجمه را به صورت جدول داشته باشیم.

پایان	طويل شدن	آغاز	
-	+	+	تشکیل پیوند هیدروژنی (بین نوکلئوتیدها)
+	+	-	شکستن پیوند هیدروژنی (بین نوکلئوتیدها)
-	+	-	تشکیل پیوند کواوانسی (پیتیدی)
+	+	-	شکستن پیوند کواوانسی (غیر پیتیدی)
-	+	-	حرکت رناتن(بر روی رنای پیک)
+	+	+	ترجمه رمزه
A			ویژگی خاص
دلالت تمامی جایگاه‌های رناتن	ترجمه اولین رمزه در جایگاه P		
ترجمه آخرین رمزه در جایگاه A			

مچ گیری ۳) هیچگاه تمامی جایگاه های رناتن هم زمان دارای رنای ناقل نمی باشند.

(۱۴) رمزه آغاز لزوما در ابتدای رنای پیک قرار ندارد.

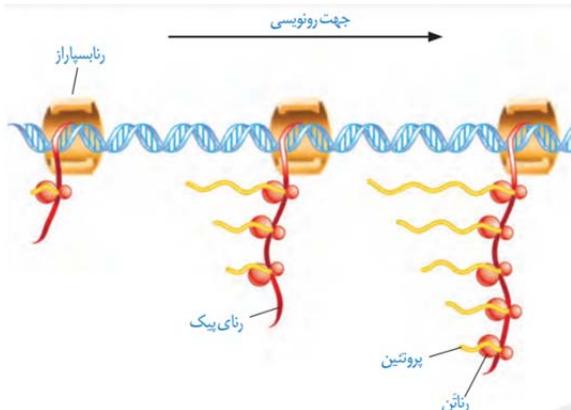
(۱۵) تمامی پروتئین ها توسط رناتن های سیتوپلاسم ساخته می شوند اما در یاخته های یوکاریوتی این رناتن ها یا آزاد هستند یا متصل به شبکه آندوبلاسمی!

(۱۶) سرعت و مقدار پروتئین سازی بسته به نیاز یاخته تنظیم می شود.

(۱۷) اجتماع رناتن ها را هم در یوکاریوت ها و هم در پروکاریوت ها می توان مشاهده کرد.

(۱۸) شکل رو به رو را تنها می توان به یک پروکاریوت نسبت داد

زیرا عمل ترجمه هم زمان با رونویسی در حال انجام است.(در سیتوپلاسم)



نگاه به آینده ۱) تغییر پایداری در طول عمر رنا هم در یوکاریوت ها و هم در پروکاریوت ها دیده می شود.

(۱۸) در تنظیم منفی رونویسی حتی اگر مهارکننده سر راه رنابسپاراز قرار گیرد باز هم مرحله اول رونویسی پیش رفته و رنابسپاراز به راه انداز اتصال یافته است.

(۱۹) مهارکننده برخلاف فعال کننده پس از اتصال به دی ساکارید تغییر شکل می یابد.

(۲۰) هم در تنظیم مثبت و هم در تنظیم منفی رونویسی دی ساکارید مربوطه به دنا برخلاف پروتئین اتصال نمی یابد.

مچ گیری ۴) دقت کنید عوامل رونویسی تنها برای یوکاریوت ها می باشد.

(۲۱) عوامل رونویسی توانایی اتصال به رنابسپاراز، راه انداز، توالی افزاینده و یکدیگر را دارند.

(۲۲) اگر در تست گفته شود رنابسپاراز به تنهایی نتواند به راه انداز متصل شود شما علاوه بر یوکاریوت ها باید تنظیم مثبت رونویسی(پروکاریوت ها) را نیز در نظر بگیرید.

(۲۳) اختلال در راه انداز و عوامل رونویسی بر نوع پروتئین تولیدی تاثیری ندارد و فقط ممکن است سرعت تولید آن را تغییر دهد.

(۲۴) پیوند هیدروژنی بین دو رنا هم می تواند در ترجمه(بین رنای پیک و رنای ناقل) و هم در جلوگیری از ترجمه(رنای پیک و رنای کوچک مکمل) تشکیل شود.

بخش دوم نکات مربوط به کنکور سال های اخیر

(۱) یکی از مهم ترین عوامل موثر در تنظیم مثبت و منفی رونویسی ماهیت هیدرات کربنی دارد.

(۲) اگر در محیط باکتری اشرشیاکلای لاکتوز یافت نشود، حتی پس از اتصال پروتئین مهارکننده به اپراتور، رونویسی از ژن ساخت مهارکننده ادامه پیدا خواهد کرد.

(۳) وقوع هر چهش کوچک در ژن بر مولکول حاصل از رونویسی تاثیر می گذارد.

(۴) رنای پیک در یوکاریوت ها ممکن است در حین یا پس از رونویسی دستخوش تغییراتی شود.

(۵) رناتن ها در یوکاریوت ها نمی توانند رنای در حال رونویسی را ترجمه کنند. (سراسری ۹۸)

(۶) هر رنایی که به رشتہ پلی پیتیدی در حال ساخت اتصال دارد، فقط توسط یک رنابسپاراز ساخته شده است. (سراسری ۹۸)

(۷) تا هر زمان که رنای ناقل از جایگاه E خارج می شود، به طور حتم رنای ناقل حاوی بیش از یک آمینواسید در جایگاه P مستقر می شود.

(۸) میزان دسترسی آنژیم به پیش ماده، تغییر فشردگی واحدهای تکراری در رشتہ کروماتین و خمیدگی یا عدم خمیدگی در بخش هایی از مولکول دنا همگی مربوط به تنظیم بیان ژن بیش از رونویسی هستند.

(۹) هر رنای ناقلی که پس از تکمیل ساختار رناتن در جایگاه خود مستقر می شود، میتواند به توالی از آمینواسید متصل شود.

(سراسری ۱۴۰۰)

بخش سوم جمع‌بندی (بررسی درستی یا نادرستی عبارات در انتهای)

(۱) هیچ رمزه وجود ندارد که بیان کننده دو آمینواسید باشد.

(۲) رنای ناقل دارای ساختار سه بعدی توانایی اتصال به آمینواسید را دارد.

(۳) در مرحله آغاز ترجمه برخلاف مرحله طویل شدن امکان تشکیل پیوند بیتیدی وجود ندارد.

(۴) تجمع رناتن ها برای ترجمه در جانداران مورد استفاده در آزمایشات گریفیت دیده می شد.

(۵) تمایل مهارکننده به لاکتوز بیشتر از توالی اپراتور می باشد. برگرفته از سراسری ۹۹ تمامی موارد صحیح هستند!

فیزیک

حرکت با شتاب ثابت

حرکتی است که در هر بازه زمانی یکسان، شتاب متوسط جسم یکسان و ثابت باشد.

نکته در حرکت با شتاب ثابت، شتاب متوسط در هر بازه زمانی دلخواه برابر شتاب جسم در هر لحظه دلخواه و مقدار ثابتی است.

معادله‌های حرکت با شتاب ثابت:

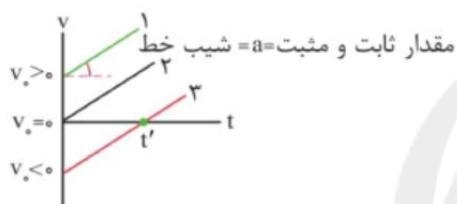
معادله سرعت-زمان:

$$v = at + v_0$$

شتاب ثابت جسم
 ↑
 سرعت در لحظه $t = 0$
 ↓

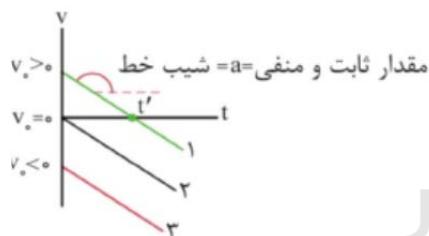
نمودارهای سرعت-زمان:

(الف) اگر $a > 0$ باشد:



نکته در نمودار ۳ در لحظه t' سرعت متحرک به صفر می‌رسد و جهت حرکت متحرک تغییر می‌کند.

(ب) اگر $a < 0$ باشد:



نکته در نمودار ۱ در لحظه t' سرعت متحرک برابر صفر می‌شود و جهت حرکت متحرک تغییر می‌کند.

اتومبیلی بدون سرعت اولیه و با ثابت‌ماندن آهنگ تغییرات سرعت، بر روی مسیر مستقیم سرعتش را پس از ۱۰s به ۱۸km/h می‌رساند. این اتومبیل چند ثانیه پس از شروع حرکتش به سرعت ۲۰m/s می‌رسد؟

۵۰ (۴)

۲۵ (۳)

۴۰ (۲)

۲۰ (۱)



$$a = a_{av} = \frac{\Delta V}{\Delta t} = \frac{V - V_0}{t} \xrightarrow[V=18\text{ km}=\frac{18000\text{ m}}{h}]{t=10\text{ s}} a = \frac{18000 - 0}{10} = 1800 \text{ m/s}^2$$

$$V = at + V_0 \xrightarrow[a=1800\text{ m/s}^2]{V_0=0} V = 1800t$$

$$20 = 1800 / 1800 \Rightarrow t = 10 \text{ s}$$

سرعت متوسط در حرکت با شتاب ثابت:

اگر در بازه زمانی t_1 تا t_2 سرعت متحرک از V_1 به V_2 برسد، می‌توان نتیجه گرفت:

(۱) سرعت متوسط در حرکت با شتاب ثابت را می‌توان از رابطه زیر به دست آورد:

$$V_{av} = \frac{V_1 + V_2}{2}$$

(۲) سرعت متوسط بین دو لحظه t_1 و t_2 برابر سرعت در لحظه میانگین t_1 و t_2 ، یعنی لحظه $t' = \frac{t_1 + t_2}{2}$ است.

 معادله سرعت-زمان حرکت جسمی در SI، به صورت $V = at + v_0$ است. سرعت متوسط جسم در ثانیه سوم چند متر بر ثانیه است؟

۲۵ (۴)

۲۰ (۳)

۱۸ (۲)

۱۵ (۱)



$$\bar{V}(2-3) = V(t = 2/5)$$

$$\xrightarrow{t=2/5s} V = 4(2/5) + 10 = 20 \frac{m}{s}$$

معادله مستقل از شتاب:

با استفاده از $V = V_0 + at$ و $\Delta x = V_{av}\Delta t$ می‌توان نوشت:

$$x = \frac{V_0 + V}{2} \Delta t + x_0$$

 جسمی با شتاب ثابت در لحظه‌های $t_1 = 2s$ و $t_2 = 6s$ به ترتیب سرعت $V_1 = 10 \frac{m}{s}$ و $V_2 = 20 \frac{m}{s}$ دارد. در این مدت

جسم چند متر جایه‌جا می‌شود؟

۲۰ (۴)

۴۰ (۳)

۵۰ (۲)

۶۰ (۱)



$$\left(\frac{V_1 + V_2}{2} \right) \Delta t = \Delta x \Rightarrow \left(\frac{10 + 20}{2} \right)(6 - 2) = \Delta x$$

$$\Rightarrow \Delta x = 60m$$

معادله حرکت:

اگر رابطه $V = at + v_0$ را در معادله $x = \frac{V_0 + V}{2} t + x_0$ قرار دهیم، داریم:

$$x = \frac{1}{2} at^2 + V_0 t + x_0 \quad (\text{مکان جسم در لحظه } t)$$

این معادله را معادله مکان-زمان نیز می‌نامند.

 جسمی با شتاب ثابت در لحظه $t = 0s$ با تندی $10 \frac{m}{s}$ از مکان $x = 20m$ در خلاف جهت محور x حرکت می‌کند و پس

از 5 ثانیه به تندی $15 \frac{m}{s}$ در جهت محور x می‌رسد. در لحظه $t = 2s$ مکان جسم چند متر است؟

۱۰ (۴)

۲۰ (۳)

۴۰ (۲)

۵۰ (۱)



$$a = \frac{V - V_0}{t} = \frac{15 - (-10)}{5} = 5 \frac{m}{s^2}$$

$$x = \frac{1}{2} at^2 + V_0 t + x_0 \Rightarrow x = \frac{1}{2} (5) t^2 - 10t + 20$$

$$\xrightarrow{t=2s} x = \frac{1}{2} (5) (2)^2 - 10(2) + 20 = 10m$$

یک رابطه مفید:

$$\text{از رابطه } \bar{V}_{av} = \frac{V_1 + V_2}{2} \text{ می‌توان نوشت:}$$

$$V_{av} = \frac{at + V_0 + V_0}{2} \Rightarrow V_{av} = \frac{1}{2}at + V_0$$

شنبه اگر معادله سرعت-زمان جسمی در SI بوده و سرعت متوسط آن در مدت ۳ ثانیه اول حرکت برابر با ۱۲m / s باشد، V_0 چند متر بر ثانیه است؟

۹ (۴)

۷ (۳)

۶ (۲)

۴ (۱)



$$V_{av} = \frac{1}{2}at + V_0$$

$$\frac{V_{av} = 12}{a = \frac{m}{s^2}} \rightarrow 12 = \frac{1}{2}(2)(3) + V_0$$

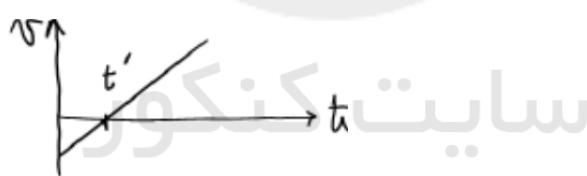
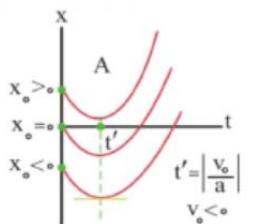
$$\Rightarrow V_0 = 9 \frac{m}{s}$$

نمودارهای مکان-زمان حرکت با شتاب ثابت:

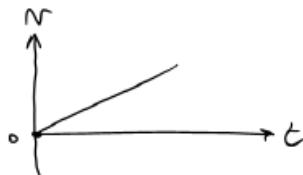
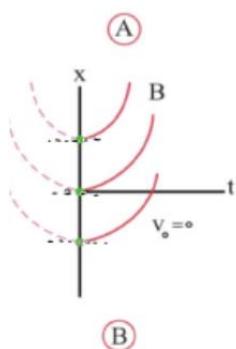
بسته به این که شتاب متحرک مثبت یا منفی باشد، می‌توان نمودارها را در دو دسته کلی در نظر گرفت:

(الف) $a > 0$ (شتاب مثبت باشد):

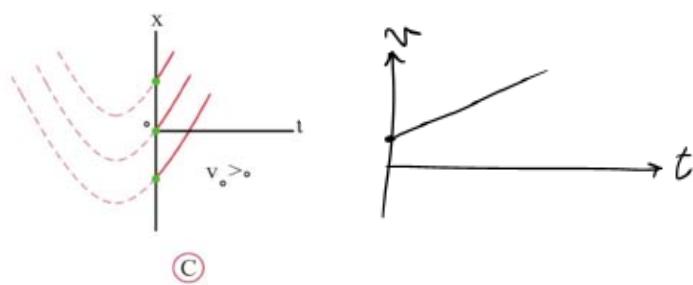
شیب خط مماس بر نمودار، در لحظه $s = t$ مقداری منفی است؛ پس در هر سه حالت $V_0 < 0$ است.



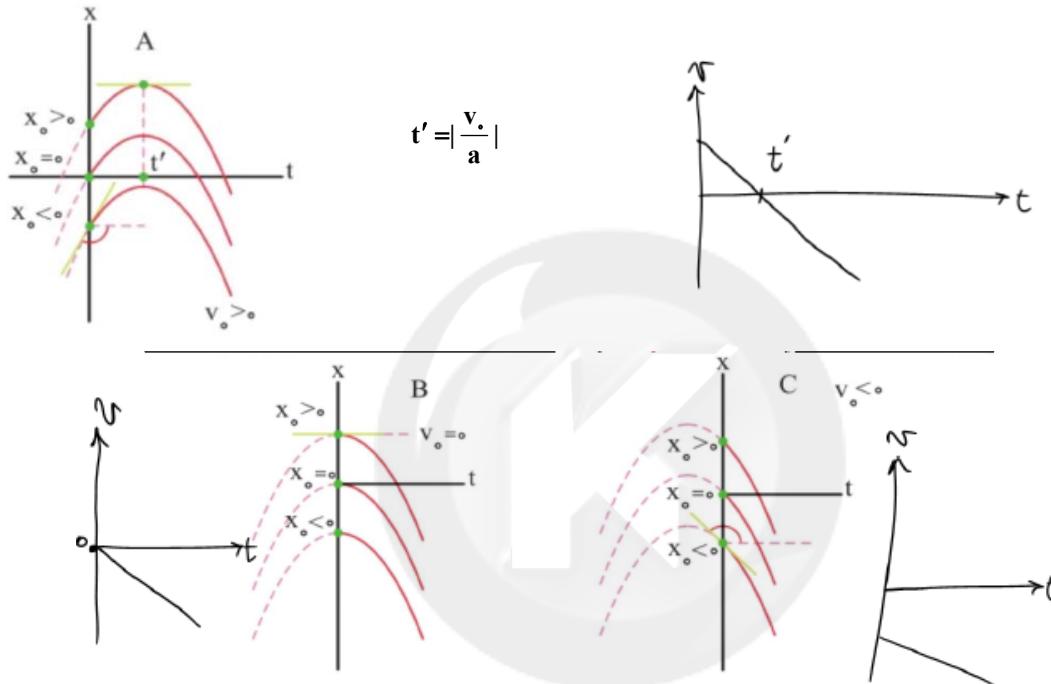
شیب خط مماس بر نمودار در لحظه $s = t$ مقداری مثبت است؛ پس در هر سه حالت $V_0 > 0$ است.



شیب خط مماس بر نمودار، در لحظه $s = t$ مقداری مثبت است. پس در هر سه حالت $V_0 > 0$.

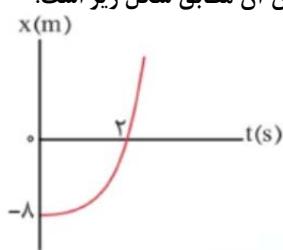


ب) شتاب منفی باشد:



متوجهی بدون سرعت اولیه و با شتاب ثابت روی خط راست حرکت می‌کند و نمودار مکان-زمان آن مطابق شکل زیر است.

سرعت آن در لحظه $t = 2s$ چند متر بر ثانیه است؟



۲ (۱)

۴ (۲)

۶ (۳)

۸ (۴)

دليخت

$$\rightarrow \Delta s : \Delta x = \left(\frac{V_f + V_i}{2} \right) (\Delta t)$$

$$\Rightarrow (0 - (-\lambda)) = \left(\frac{V_f + 0}{2} \right) (2)$$

$$V_f = \lambda \frac{m}{s}$$

معادله مستقل از زمان:

از رابطه $t = \frac{V - V_0}{a}$ استفاده می‌کنیم و آن را به جای زمان در رابطه $x = V_0 t + \frac{1}{2} a t^2$ قرار می‌دهیم تا معادله زیر حاصل شود:

$$x = V_0 t + \frac{1}{2} a t^2 \quad \text{سرعت مکان در } x$$

مثال متحرکی در مبدأ زمان از مکان $x_0 = -4m$ با سرعت $V_0 = 6m/s$ و از مکان $x = 10m$ با سرعت $a = 2m/s^2$ عبور می‌کند. معادله

حرکت جسم در SI کدام است؟

$$x = -\frac{1}{2} t^2 + 6t - 4 \quad (1)$$

$$x = -t^2 + 8t - 4 \quad (2)$$

$$x = -\frac{1}{2} t^2 + 6t - 4 \quad (3)$$

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



گام اول: با استفاده از معادله مستقل از زمان یعنی $V - V_0 = at$ ، شتاب متحرک را به دست می‌آوریم:

$$V - V_0 = at$$

$$\frac{V = 6m/s, \Delta x = (10 - (-4)) = 14m}{V_0 = 6m/s} \rightarrow 6 - 6 = 2 \times 2 \times 14$$

$$\Rightarrow a = 2m/s^2$$

گام دوم: چون در مبدأ زمان، مکان جسم $x = -4m$ می‌باشد، می‌توان نتیجه گرفت $x = -4m$ بوده و چون $V_0 = 6m/s$ است.

معادله مکان-زمان یا همان معادله حرکت جسم را می‌نویسیم:

$$x = \frac{1}{2} at^2 + V_0 t + x_0 \Rightarrow x = -\frac{1}{2} t^2 + 8t - 4$$

مسافت توقف و زمان توقف:

اگر جسمی با شتاب ثابت a ترمز کند و در نهایت متوقف شود، می‌توان نکته‌های زیر را در نظر گرفت:

نکته‌ها مسافت توقف: مسافتی است که جسم طی می‌کند تا متوقف شود:

$$V - V_0 = at \xrightarrow[V=0]{\Delta x=d} d = \frac{V_0^2}{2a}$$

زمان توقف: مدت زمانی است که طول می‌کشد تا جسم متوقف شود:

$$V = at + V_0 \xrightarrow{V=0} t = \frac{V_0}{a}$$

مشت جسمی با سرعت $20 \frac{m}{s}$ در حرکت است و با شتاب ثابت $\frac{m}{s^2}$ ترمز می‌کند تا متوقف شود. جسم چند متر و چند ثانیه حرکت می‌کند؟

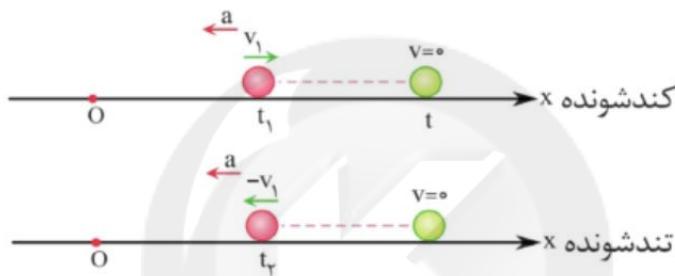
(۴) $10s, 100m$ (۳) $5s, 100m$ (۲) $10s, 20m$ (۱) $5s, 10m$ 

$$t_{توقف} = \frac{V_0}{a} = \frac{20}{2} = 10s$$

$$d_{توقف} = \frac{V_0^2}{2a} = \frac{400}{4} = 100m$$

دو عبور متواالی از یک مکان:

اگر متاخرکی با شتاب ثابت حرکت کند و در لحظه‌های t_1 و t_2 دو بار از یک نقطه عبور کند، حرکتش ابتدا کندشونده، سپس تندشونده است و در مدت زمان $t = \frac{t_2 - t_1}{2}$ متوقف می‌شود و مسافت طی شده در مدت t_1 تا t_2 دوبرابر مسافت توقف آن است.



مشت متاخرکی با شتاب ثابت $\frac{m}{s^2}$ حرکت می‌کند و در لحظه‌های $t_1 = 3s$ و $t_2 = 7s$ از یک نقطه عبور می‌کند. در این مدت، متاخرک چه مسافتی بر حسب متر می‌پیماید؟

(۴) ۴

(۳) ۸

(۲) ۱۶

(۱) ۲۴



گام اول: مدت زمان توقف را به دست می‌آوریم:

$$t = \frac{7 - 3}{2} = 2s$$

گام دوم: سرعت متاخرک در لحظه $t_1 = 3s$ را به دست می‌آوریم:

$$t = \frac{V_0}{a} \Rightarrow V_0 = 2 \times 4 = 8 \frac{m}{s}$$

گام سوم: مسافت توقف را به دست می‌آوریم:

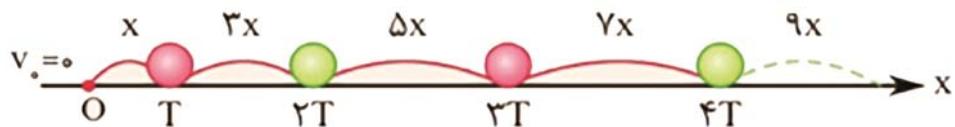
$$d = \frac{V_0^2}{2a} = \frac{8^2}{2 \times 4} = 8m$$

گام چهارم: مسافت رفت و برگشت را به دست می‌آوریم:

ویژگی تصاعدی حرکت با شتاب ثابت:

در حرکت با شتاب ثابت، جابه‌جایی‌های طی شده در مدت زمان‌های یکسان (T)، جمله‌های یک رشته (یا تصاعد) حسابی را تشکیل می‌دهند و قدر نسبت این تصاعد برابر $d = aT^2$ است.

نکته اگر سرعت اولیه صفر باشد، مسافت‌های طی شده در بازه‌های زمانی یکسان به شکل زیر است:



اگر جسم با شتاب ثابت متوقف شده و به سرعت صفر برسد، در مدت زمان های یکسان، وارون جابه جایی های فوق را می توان در نظر گرفت.

جابه جایی جسم در ثانیه n از رابطه زیر به دست می آید:

$$\Delta x = \frac{1}{2} a (2n - 1) + V_0 t$$

جابه جایی جسم در t ثانیه n از رابطه زیر به دست می آید:

$$\Delta x = \frac{1}{2} a t^2 (2n - 1) + V_0 t$$

متحرکی با شتاب ثابت و سرعت اولیه V_0 ، در دو ثانیه اول حرکت خود $13m$ و در دو ثانیه سوم حرکت خود $25m$ را طی می کند. شتاب حرکت در SI کدام است؟

۵ (۴)

۳ (۳)

۲ / ۵ (۲)

۱ / ۵ (۱)

نامناسب

$$\Delta x = \frac{1}{2} a t^2 (2n - 1) + V_0 t$$

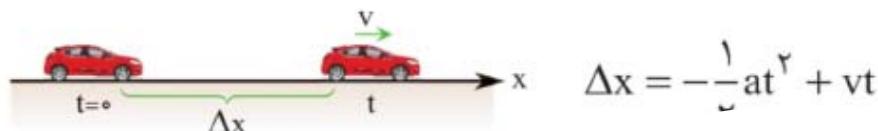
$$\xrightarrow[n=1]{t=7s} 13 = \frac{1}{2} a (2^2) (2(1) - 1) + 2V_0$$

$$\xrightarrow[n=3]{t=7s} 25 = \frac{1}{2} a (2^2) (2(3) - 1) + 2V_0$$

$$\left. \begin{array}{l} 2a + 2V_0 = 13 \\ 10a + 2V_0 = 25 \end{array} \right\} \Rightarrow 8a = 12 \Rightarrow a = 1.5 \frac{m}{s^2}$$

معادله جابه جایی - زمان با سرعت نهایی:

اگر جسمی با شتاب ثابت a حرکت کند و پس از مدت t به سرعت V برسد، جابه جایی آن در این مدت از رابطه زیر به دست می آید:



$$\Delta x = -\frac{1}{2} a t^2 + V t$$

ذکر توجه کنید که در این رابطه، علامت منفی مربوط به فرمول است و به علامت شتاب ربطی ندارد.

لمس جسمی در مسیر مستقیم حرکت می‌کند و با شتاب ثابت ترمز می‌گیرد. پس از یک ثانیه به سرعت $5 \frac{m}{s}$ می‌رسد و مسافت

$6m$ را می‌پیماید. این جسم در یک ثانیه قبل از توقف چند متر جابه‌جا شده است؟

۱) ۴

۲) ۳

۳) ۲

۴) ۱



گام اول: از معادله جابه‌جایی-زمان با سرعت نهایی ($\Delta x = -\frac{1}{2}at^2 + Vt$) استفاده می‌کنیم و شتاب متحرک را به دست می‌آوریم:

$$\Delta x = -\frac{1}{2}at^2 + Vt \xrightarrow[V=5 \frac{m}{s}, \Delta x=6m, t=1s]{} 6 = -\frac{1}{2} \times a \times 1^2 + 5 \times 1 \Rightarrow a = -2 \frac{m}{s^2}$$

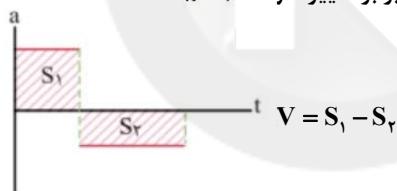
گام دوم: دوباره از همان معادله استفاده می‌کنیم و آن را برای یک ثانیه آخر در نظر می‌گیریم. دقت کنید که جسم در نهایت متوقف

می‌شود و سرعت نهایی جسم $V = 0 \frac{m}{s}$ خواهد شد:

$$\Delta x = -\frac{1}{2} \times (-2) \times 1^2 + 0 = 1m$$

نمودار شتاب-زمان:

در این نمودار، مساحت محصور بین نمودار با محور t برابر تغییر سرعت جسم است.



لمس نمودار شتاب-زمان متحرکی که در مسیر مستقیم حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. د. نا؛ مان. صف تا ۴ ثانیه،

شتاب متوسط متحرک چند متر بر مجدور ثانیه است؟

۱) ۱

۲) ۲

۳) ۳

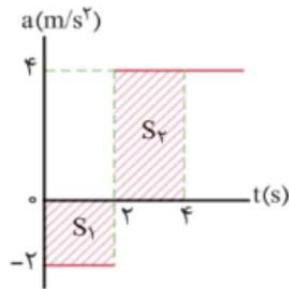
۴) صفر



گام اول: مساحت محصور بین نمودار با محور زمان را به دست می‌آوریم و برابر با تغییر سرعت قرار می‌دهیم:

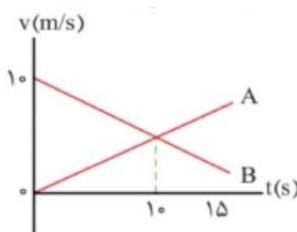
$$\Delta V = -S_1 + S_2 = (-2 \times 2) + 4 \times (4 - 2) = 4 \frac{m}{s}$$

گام دوم: از رابطه شتاب متوسط (یعنی $a_{av} = \frac{\Delta V}{\Delta t}$) استفاده می کنیم:



$$a_{av} = \frac{\Delta V}{\Delta t} \xrightarrow{\Delta t = 2s} a_{av} = \frac{4}{2} = 1 \frac{m}{s^2}$$

نمودار سرعت-زمان دو متحرک A و B که بر خط راست حرکت می کنند، مطابق شکل زیر است. دو متحرک در مبدأ زمان، در مبدأ مکان بوده اند. در بازه $t = 10s$ تا $15s$ دو متحرک در حرکت می کنند و در بیشترین فاصله از یکدیگر



را دارند.

(۱) خلاف جهت یکدیگر – $t > 10s$

(۲) خلاف جهت یکدیگر – $t = 10s$

(۳) در یک جهت – $t > 10s$

(۴) یک جهت – $t = 10s$

سایت کنکور

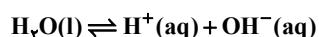


یادآوری: اگر دو متحرک در یک جهت و همزمان از یک نقطه حرکت کنند، در صورتی که شتاب ثابت یا سرعت ثابت داشته باشند، لحظه‌ای بیشترین فاصله از یکدیگر را دارند که سرعت دو متحرک با یکدیگر برابر شود.

در این سؤال در لحظه $t = 10s$ ، سرعت دو متحرک برابر می شود و از این لحظه به بعد فاصله متحرک A نسبت به متحرک B کمتر می شود. همچنین مقدار سرعت هر دو متحرک تا لحظه $t = 15s$ مثبت است، پس هر دو متحرک در جهت مثبت حرکت می کنند.

شیمی

- برای پرهیز از بیان غلظت‌های کم و بسیار کم یون هیدرونیوم می‌توان از کمیت pH استفاده کرد. این کمیت برای محلوهای آبی در دمای اتاق با اعدادی در گستره ۰ تا ۱۴ بیان می‌شود.
- آب و همه محلول‌های آبی، محتوی یون‌های H^+ و OH^- هستند.
- در سامانه‌های خنثی $[OH^-] = [H^+]$ می‌باشد و کاغذ pH در این محلول تغییر رنگ نمی‌دهد خود یونش آب آب خالص رسانایی الکتریکی ناچیزی دارد که بیان‌گر وجود مقدار بسیار کمی از یون‌های H^+ و OH^- است که از یونش مولکول‌های H_2O حاصل شده‌اند:



- در دمای اتاق حاصل ضرب $[H^+] \times [OH^-]$ برابر 10^{-14} بوده و فقط دما می‌تواند مقدار آن را تغییر دهد:
- $$[H^+] \times [OH^-] = 10^{-14}$$

هر اندازه غلظت یکی از یون‌های هیدرونیوم یا هیدروکسید در محلولی بیشتر شود به همان نسبت از دیگری کاسته خواهد شد تا حاصل ضرب آنها ثابت بماند.

 **نکته** اسید معده و آب گازدار خاصیت اسیدی و محلول آمونیاک خاصیت بازی دارد.

بازها

- بازها محلول‌هایی با $pH < 7$ بوده و سود سوزآور (NaOH) و پتاس سوزآور (KOH) از بازهای بسیار قوی هستند و موادی خورنده به شمار می‌روند.

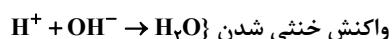
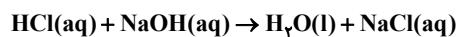
در این مواد $[OH^-] > [H^+]$ است و هرچه pH به ۱۴ نزدیک‌تر باشد، خاصیت بازی نیز بیشتر است.

- بازها در لوله‌پاک‌کن (سدیم هیدروکسید) و شیشه‌پاک‌کن (محلول آمونیاک) استفاده می‌شوند. بازها نیز ثابت یونش مخصوص به خود را دارند که با K_b نمایش داده می‌شود. هرچه K_b بزرگ‌تر باشد، باز قوی‌تر است.
- آمونیاک از جمله بازهای ضعیف است و در محلول آن شمار مولکول‌های یوننده شده کم می‌باشد.

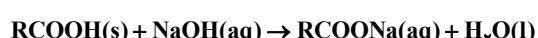
* تماس با محلول سدیم هیدروکسید و تنفس بخارات آن آسیب جدی در پی دارد.

خنثی‌سازی

- در واکنش یک اسید و یک باز (مانند واکنش زیر)، یون‌های هیدرونیوم با یون‌های هیدروکسید واکنش داده و به مولکول‌های آب تبدیل می‌شوند که به واکنش خنثی شدن اسید و بازها است.



- در واکنش فوق، یون‌های Na^+ و Cl^- دست‌نخورده باقی می‌مانند.
- واکنش خنثی شدن مبنایی برای کار شوینده‌ها و پاک‌کننده‌ها است.
- اگر مسیر لوله‌ای با مخلوطی از اسیدهای چرب مسدود شود، برای باز کردن لوله باید از محلول غلیظ سدیم هیدروکسید استفاده کرد:



فراورده این واکنش (RCOONa) خاصیت صابونی داشته و می‌تواند چربی‌های اضافی را بزداید. اگر مواد رسوب کرده خاصیت

بازی داشته باشند می‌توان از یک محلول اسیدی مانند HCl برای زودودن آن استفاده کرد.

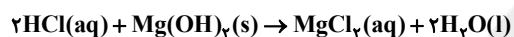
غذا خوردن سبب می‌شود که غده‌های موجود در دیواره معده، هیدروکلریک اسید ترشح کنند. در بدن انسان بالغ روزانه بین ۲ تا ۳

لیتر شیره معده تولید می‌شود که غلظاً یون‌های H^+ در آن حدود $\frac{mol}{L} \cdot ۰۳$ است. این محیط بسیار اسیدی است و حتی فلز روی را نیز در خود حل می‌کند.

دیواره معده مقدار کمی از یون‌های هیدرونیوم را جذب می‌کند و اگر مقدار جذب بیش از مقدار عادی باشد، سبب درد، التهاب و گاهش خونریزی معده می‌شود.

صرف غذاها و داروهای اسیدی سبب تشدید بیماری‌های معده خواهد شد.

ضد اسیدها و داروهایی هستند که برای کاهش اسیدی بودن معده تجویز شده و شیر منیزی یکی از رایج‌ترین آنها است که شامل منیزیم هیدروکسید می‌باشد. این داروها به شکل سوسپانسیون صرف می‌شود و طبق واکنش زیر عمل می‌کند.



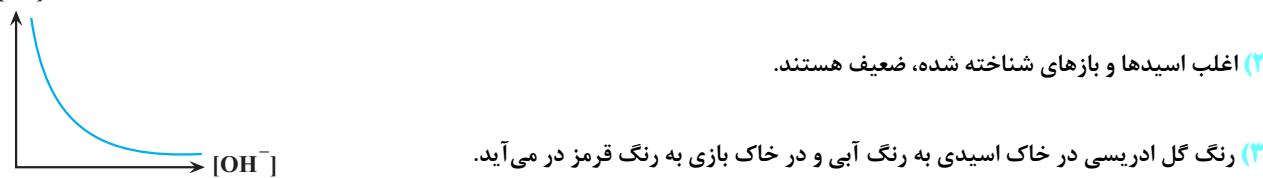
دقت کنید منیزیم هیدروکسید یک ماده نامحلول در آب است.

نکته در زمان استراحت pH معده $\frac{۳}{۷}$ و در زمان فعالیت $\frac{۱}{۵}$ می‌باشد.

نکته برای افزایش قدرت پاک‌کردن چربی‌ها، به شوینده‌ها جوش شیرین اضافه می‌کنند.

نکات تمرينات دوره‌اي

(۱) اسیدها و بازها با ثابت یونش کوچک، الکتروولیت ضعیف به شمار می‌روند.



(۴) نمودار حاصل ضرب $[H^+][OH^-]$ در دمای ثابت بدین شکل است.