

# ۱۵ دی ماه ۱۴۰۲

## آزمون هدیه

### دوازدهم تجربی

#### آزمون هدیه ۲۹ دی ماه - جمع‌بندی پایه

آزمون هدیه‌ی بعدی در تاریخ ۲۹ دی ماه برای دانش‌آموزان کانونی و غیرکانونی برگزار می‌شود.

هدف این آزمون جمع‌بندی درس‌های پایه است.

این آزمون را به دوستان و هم‌کلاسی‌های خود اطلاع بدهید تا آن‌ها هم با ثبت نام رایگان بتوانند در این آزمون شرکت کنند.

دانش‌آموزان غیرکانونی با شماره گیری کد دستوری  $\#13*13*8451*6655*$  در آزمون‌های هدیه ثبت نام می‌کنند.

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	شماره سؤالات	وقت پیشنهادی
۱	زیست شناسی ۳	۳۰	۱ - ۳۰	۳۰ دقیقه
۲	فیزیک ۳	۲۰	۳۱ - ۵۰	۳۰ دقیقه
۳	شیمی ۳	۲۰	۵۱ - ۷۰	۲۰ دقیقه
۴	ریاضی ۳	۲۰	۷۱ - ۹۰	۴۰ دقیقه
<b>جمع کل:</b>		<b>۹۰</b>	<b>۱۲۰ دقیقه</b>	

### گروه تولید آزمون

نام درس	مسئول درس	ویراستاری	مستندسازی
زیست شناسی	مهدی جباری	حمدی راهواره - محمد مهدی گلبخش - امیرحسین پایمزد	مهدی اسفندیاری
فیزیک	سعید ناصری	امیرحسین پایمزد	حسام نادری
شیمی	رامین آزادی	امیرحسین پایمزد	الهه شهبازی
ریاضی	علی مرشد	امیرحسین پایمزد	سرژ یقیانیان تبریزی
<b>مسئول دفترچه آزمون : امیرحسین پایمزد</b> <b>مسئول دفترچه مستندسازی: مهسا سادات هاشمی</b>			

برای دریافت اخبار گروه تجربی و مطالب درسی به کافال [zistkanoon2](#) @ مراجعه کنید.

زمینه شناسی

۱- کدام گزینه در ارتباط با دانشمندان و آزمایش‌های آن‌ها صحیح نمی‌باشد؟

(۱) در آزمایشی از گریفیت که نتیجه برخلاف انتظار وی بود، تعدادی باکتری زنده بدون کپسول با ساخت کپسول از دستگاه اینمی موش‌ها در امان مانندند.

(۲) چارگاف با بررسی دنای جانداران مختلف مشخص کرد که چهار نوع دئوکسی ریبونوکلئوتید موجود در دنا به نسبت مساوی در سراسر مولکول توزیع شده‌اند.

(۳) ابوری و همکارانش در یکی از آزمایش‌های خود که از آنزیم‌های تجزیه‌کننده استفاده نکردند عصاره باکتری کپسول‌دار را به صورت لایه‌لایه جدا کردند.

(۴) روش مشابه با روش ویلکینز و فرانکلین برای تشخیص ابعاد مولکول دنا، می‌تواند جایگاه هر اتم را در پروتئین مشخص کند.

۲- کدام مورد برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در ارتباط با ساختار پروتئین میوگلوبین می‌توان گفت آخرین سطحی که در آن امکان تشکیل پیوندهای اشتراکی وجود دارد اولین سطحی که در آن پیوندهای هیدروژنی برقرار می‌شود .....»

(۱) برخلاف - به دنبال دور شدن گروه‌های R آبگریز آمینواسیدها از یکدیگر ایجاد شده است.

(۲) همانند - در تعیین نحوه آرایش زیرواحدات پلی‌پپتیدی در کنار هم نقش دارد.

(۳) برخلاف - به کمک تشکیل انواع پیوندهای مختلف به ثبات نسبی می‌رسد.

(۴) همانند - ایجاد پیوند بین بخش‌هایی از زنجیره پلی‌پپتیدی منجر به تشکیل ساختار مارپیچ یا صفحه‌ای می‌شود.

۳- در ستون سمت راست جدول زیر، تعدادی از اتفاقات رونویسی یا ترجمه آورده شده است. در چه تعداد از ردیف‌های این جدول، نمی‌توان اتفاقات بیان شده را به مرحله یا مرحله‌های نوشته شده در مقابل آن نسبت داد؟

مرحله آغاز رونویسی	تشکیل دومین پیوند فسفودیاستر
مرحله آغاز ترجمه	تشکیل اولین پیوند پپتیدی
مرحله طویل شدن رونویسی	تشکیل اولین پیوند هیدروژنی بین نوکلئوتیدهای با قند یکسان
وارد شدن توالی UAA به جایگاه A رناتن	
مرحله طویل شدن ترجمه	
مرحله آغاز و پایان رونویسی	قرار داشتن نوعی ترکیب دارای پیوند هیدروژنی در جایگاه A رناتن
مرحله آغاز و پایان رونویسی	شناسایی نوعی توالی خاص در دنا توسط رنابسپاراز
مرحله طویل شدن و پایان ترجمه	شکستن پیوند بین رنای ناقل و توالی پلی‌پپتیدی

(۱) ۱ مورد      (۲) ۲ مورد

(۳) ۳ مورد      (۴) ۴ مورد

۴- کدام یک از موارد زیر قطعاً اثر مخرب بیشتری دارد؟

(۱) جهش در توالی‌های راهانداز ژن‌های یوکاریوتی در سلول زامهزا

(۲) جهش در کدون آغاز مربوط به ژن شماره ۲ آنزیم تجزیه‌کننده لاکتوز در سلول باکتری E.coli

(۳) جهش جانشینی خاموش در ژن میوگلوبین سلول‌های پادتن‌ساز

(۴) جهش حذف در ژن پلی‌پپتید  $\beta$  هموگلوبین سلول مونوцит

۵- همه توالی‌های تنظیمی .....

(۱) حاصل عملکرد آنزیمی می‌باشند که بدون کمک هلیکاز نوعی نوکلئیک اسید را می‌سازد.

(۲) محل اتصال مولکول‌هایی هستند که ریبوزوم آنها را در هسته تولید کرده است.

(۳) قرار گرفته پیش از ژن‌ها می‌توانند طی فرآیند پیرایش حذف شوند.

(۴) غیرممکن است رونوشت آنها در RNA تولید شده دیده شود.



۶- در ارتباط با هر جانداری که بیش از یک جایگاه آغاز فعالیت آنزیم هلیکاز در دنای اصلی خود دارد، کدام عبارت صحیح است؟

۱) انواع توالی‌های مشابهی در همه بخش‌های رناهای ناقل (tRNA) آن وجود دارد.

۲) حداقل ۶۴ نوع توالی آنتی‌کدونی مختلف در فرایند تولید پلی‌پپتیدها مورد استفاده قرار می‌گیرند.

۳) اتصال آمینواسید مناسب به نوعی نوکلئیک‌اسید در حد فاصل غشای یاخته تا هسته آن انجام می‌شود.

۴) بهوسیله توالی‌های آمینواسید خاصی در هر پلی‌پپتید، آن پروتئین به محل فعالیت خود هدایت می‌شود.

۷- درباره آزمایش مزلسون و استال و همانندسازی دنای اصلی باکتری استفاده شده در این آزمایش، کدام موارد زیر، صحیح است؟

الف) در حین همانندسازی دنا (DNA) باکتری‌ها، همه نوکلئوتیدهایی که برای اتصال به نوکلئوتید مکمل در دوراهی همانند سازی وجود دارند، دارای قند دئوکسی ریبوزند.

ب) در حین همانندسازی دنا (DNA) باکتری‌ها، رشته‌هایی پلی‌نوکلئوتیدی با دو انتهای متفاوت دیده می‌شوند.

ج) پس از سانتریفیوژ باکتری‌های حاصل از اولین دور همانندسازی، فقط یک نوار در میانه لوله تشکیل می‌شود.

د) نیمی از رشته‌های پلی‌نوکلئوتیدی تشکیل شده در دومین دور همانندسازی، چگالی کمتری نسبت به رشته‌های اولیه دارند.

(۱) فقط «ب»      (۲) «الف» و «ب»      (۳) «الف»، «ب» و «ج»      (۴) «الف»، «ج» و «د»

۸- در سلول‌های بافت پوششی مخاط مری، مولکول‌هایی مرتبط با زن وجود دارند که می‌توانند بر فرایندهای سلول مؤثر باشد. در رابطه با نوعی از این مولکول که برای فعالیت خود نیاز به تشکیل بخش‌های تاخورده و بهم پیچیده دارند و با پیوند‌های گوناگون ساختار آن تثبیت می‌شود، کدام عبارت به درستی بیان شده است؟

(۱) ترکیباتی که در سطح خارجی اولین تاخورده‌گی این مولکول قرار می‌گیرند، همانند ستون‌های مولکول مورد مطالعه واتسون و کریک، بهصورت یکسان تکرار می‌شوند.

(۲) در صورتی که بتواند میزان انرژی مصرفی برای راه افتادن یک واکنش را کاهش دهد، فعالیت آن می‌تواند با اتصال به نوعی ترکیب مرگ‌آور برای انسان همراه باشد.

(۳) در دومین مرحله اینترفاز در محلی که اطراف آنزیم شکننده پیوند هیدروژنی اجتماع نوکلئوتیدهای آزاد مشاهده می‌شود، نمی‌تواند در تماس با مولکول وراثتی سلول باشد.

(۴) اولین پیوند که واحدهای سازنده آن را بهم متصل می‌کند، توسط آنزیمی ایجاد می‌شود که در بخش مرکز فرماندهی سلول می‌تواند فعالیت کند.

۹- در ارتباط با یک جمعیت از ذرت‌های مطرح شده در فصل سوم کتاب دوازدهم کدام گزینه به درستی بیان شده است؟

(۱) تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۲ ال نهفته نسبت به تعداد حالات ذرت‌های با حداقل ۱ ال بارز بیشتر است.

(۲) تعداد حالات ذرت‌های دارای دست کم ۲ ال بارز، با تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۲ ال نهفته برابر نیست.

(۳) تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۵ ال بارز، با تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۳ ال نهفته برابر است.

(۴) اختلاف تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۲ ال بارز با ذرت‌های دارای حداقل ۳ ال نهفته، برابر با تعداد حالات ذرت‌های دارای دقیقاً ۳ ال بارز است.

۱۰- چند مورد صحیح می‌باشد؟

الف) جهش‌های کوچک برخلاف جهش‌های بزرگ در فرزندان بروز نمی‌یابند.

ب) هرگونه جهش حذف در هر نقطه‌ای از DNA به کوتاه شدن ژن‌ها می‌انجامد.

ج) هرگونه جهش دگرمعنا در راه‌انداز، آمینواسید را در توالی پپتید تغییر می‌دهد.

د) هرگونه جهش خاموش در ساختار ژن در توالی آمینواسیدهای پلی‌پپتید بی‌تأثیر است.

(۱) یک مورد      (۲) دو مورد      (۳) سه مورد      (۴) چهار مورد



## ۱۱ - کدام گزینه عبارت زیر را به طور مناسب کامل می کند؟

در هر یاخته اصلی غدد معدہ انسان سالم ..... برخلاف ..... می تواند به وسیله رنانهای ..... ساخته شود.

۱) هر آنزیم تجزیه کننده پروتئین ها - پروتئین های موجود در کافنده تن - متصل به سطح شبکه آندوپلاسمی

۲) پروتئین های متصل به توالی های افزاینده - عامل لازم برای جذب ویتامین B در روده باریک - آزاد در سیتوپلاسم

۳) آنزیم رونویسی کننده ژن های مربوط به ساخت پپسینوژن - پروتئین های عوامل رونویسی - متصل به سطح شبکه آندوپلاسمی

۴) پروتئین های همراه در ساختار کروموزوم های یاخته - پیش ساز آنزیم آب کافت کننده پروتئین های رژیم غذایی - آزاد در سیتوپلاسم

## ۱۲ - در کدام یک از گزینه های زیر، جنسیت فرزند خانواده را می توان به طور دقیق مشخص کرد؟

۱) فرزندی سالم از نظر بیماری هموفیلی از پدری سالم و مادری بیمار

۲) فرزندی مبتلا به بیماری هموفیلی از پدری بیمار و مادری سالم

۳) فرزندی سالم از نظر بیماری هموفیلی از پدر و مادری سالم

۴) فرزندی مبتلا به بیماری هموفیلی از پدر و مادری بیمار

## ۱۳ - کدام گزینه عبارت را به درستی تکمیل می کند؟

در ارتباط با یک صفت تک جایگاهی در انسان سالم و بالغ با ۴ ال در جمعیت، تنها هنگامی ..... «

۱) تعداد فنوتیپ ها از تعداد ژنوتیپ های بیشتر می شود، که اثر محیط بر روی ژن دیده شود.

۲) تعداد فنوتیپ های کمتر می شود که هیچ رابطه هم توانی یا بارزیت ناقصی وجود نداشته باشد.

۳) تعداد فنوتیپ های با تعداد ال های برابر می شود، که تعداد روابط بارز و نهفتگی برابر با تعداد ژنوتیپ های حاصل باشد.

۴) تعداد روابط بارز و نهفتگی برابر با تعداد ژنوتیپ های ناخالص می شود که تعداد فنوتیپ های یکی بیشتر از تعداد ال های باشد.

## ۱۴ - در نوعی (DNA) آنزیم های هلیکاز حین همانندسازی می توانند به یکدیگر نزدیک شوند، چند مورد درباره این دنا و

همانندسازی آن نادرست است؟

الف) در طی همانندسازی، به طور حتم برخی از هلیکاز ها ابتدا از یکدیگر دور می شوند.

ب) ممکن نیست در حین همانندسازی، برخی هلیکاز ها به هلیکاز دیگری نزدیک نشوند.

ج) ممکن نیست در حین همانندسازی، حرکت هیچ هلیکازی هم جهت با هلیکاز دیگری نباشد.

د) در طی همانندسازی، به طور حتم هلیکاز های جایگاه های آغاز مختلف، سرعت متفاوتی دارند.

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴

## ۱۵ - کدام عبارت جمله زیر را به درستی تکمیل می کند؟

به طور معمول می توانیم در جانداری که ..... پس از گذشت لحظاتی از عمل همانندسازی DNA در سلول آن ..... را

مشاهد کنیم.»

۱) با ۹۰ درصد گیاهان دانه دار همزیست است - با نوعی فعالیت آنزیم هلیکاز می توانیم رفع اشتباه و جایگزینی نوکلئوتید صحیح

۲) طی آزمایش های مشخص کننده نوع ماده و راثتی، استفاده شد - می توانیم تغییر در تعداد محل های شروع فعالیت آنزیم با خاصیت نوکلئازی

۳) برای ادامه حیات به واکوئول انقباضی نیاز دارد - می توانیم میزان متفاوتی از کاهش انرژی فعال سازی توسط آنزیم های تشکیل دهنده ساختارهای Y مانند

۴) کروموزوم های آن درون ساختار غشایی محصور نشده است - می توانیم تعداد برابری از توالی های نوکلئوتیدی جایگاه آغاز و پایان عمل همانندسازی



۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷
---	---	---	---	---	---	---

۱۶- با توجه به شکل مقابل، کدام مورد، عبارت زیر را به نادرستی تکمیل می کند؟

«اگر جهت رونویسی از ژن ۱ و ۳ در دو جهت یکسان باشد و متفاوت با ژن ۲ باشد، در صورت .....»

- (۱) عدم تغییر ماندگار در دنا، ممکن است راهانداز ژن های ۲ و ۳ در مجاورت یکدیگر باشند.
- (۲) ایجاد نوعی تغییر ماندگار در دنا، ممکن است جهت رونویسی هر سه ژن از راست به چپ باشد.
- (۳) عدم تغییر ماندگار در دنا، به طور حتم رشته رمزگذار ژن ۱ و ۲ با یکدیگر متفاوت است.
- (۴) ایجاد نوعی تغییر ماندگار در دنا، به طور حتم حداقل یکی از ۳ ژن به تولید رنای پیک می پردازند.

۱۷- کدام گزینه عبارت زیر را به درستی تکمیل می کند؟

«در یک فرد سالم در ارتباط با زنجیره ..... هموگلوبین می توان گفت قطعاً .....»

- (۱) بتای - در نوکلئوتید شماره ۱۸ در رشتۀ الگوی ژن آن نوعی باز آلی وجود دارد که تنها از یک حلقۀ شش ضلعی تشکیل شده است.
- (۲) آلفای - شکل گیری ساختار سوم در آن با شکل گیری پیوندهای کوالان بین گروههای R آمینواسیدها آغاز شده است.
- (۳) بتای - کدون ششم در رنای پیک مربوط به آن دارای حلقۀ پنج ضلعی در ساختار خود است.
- (۴) آلفای - دارای یون  $\text{Fe}^{3+}$  در بخش مرکزی ساختار هم خود می باشد.

۱۸- از آمیزش کدامیک از حالات زیر پیدایش ذرت با رنگ تیره‌تر از ذرت  $\text{AAbbCc}$  امکان پذیر نیست؟

$\text{Aabbcc} \times \text{AAbbCC}$  (۱)

$\text{aaBBCC} \times \text{AabbCc}$  (۲)

$\text{aaBbcc} \times \text{AABbCc}$  (۳)

$\text{AaBbCc} \times \text{aaBBcc}$  (۴)

۱۹- با توجه به سازوکارهای ایجاد کننده گونه جدید، در گونه‌زایی دگر میهنه ..... گونه‌زایی هم میهنه .....

- (۱) برخلاف - با ایجاد جدایی تولید مثالی، عامل شارش ژن بین دو جمعیت متوقف می شود.
- (۲) همانند - انتخاب طبیعی با ایجاد تغییر در افراد، فراوانی اللهای جمعیت را تغییر می دهد.
- (۳) برخلاف - در نهایت، بین افراد نر و ماده دو گونه جدید، آمیزش موفقیت آمیز رخ نمی دهد.
- (۴) همانند - به وجود آمدن گامت هایی متفاوت (از نظر محتوای ژنی) با گامت های طبیعی والدین، الزامی است.

۲۰- با توجه به فرایندهای تنظیم رونویسی مطرح شده در کتاب درسی، گزینه مناسب برای تکمیل عبارت زیر کدام است؟

«به طور معمول، ..... انواع پروتئین هایی که .....»

- (۱) همه - قادر به اتصال به توالی راهانداز هستند، جایگاهی اختصاصی برای قرار گیری نوکلئوتیدهای ریبوزدار دارند.
- (۲) همه - در جلوی مسیر حرکت آنزیم رناسب پاراز قرار می گیرند، در پی اتصال به نوعی قند، پیوند خود را با دنا سست می کنند.
- (۳) فقط بعضی از - می توانند ضمن اتصال به راهانداز با چند عامل رونویسی نیز اتصال برقرار کنند، رنای پیک را تولید خواهند کرد.
- (۴) فقط بعضی از - به نوعی نوکلئوتید در مجاورت راهانداز متصل می شوند، برای شروع عمل رونویسی لازم است ابتدا از دنا جدا شوند.

۲۱- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب کامل می کند؟

«عاملی که با ..... باعث خروج جمعیت از حال تعادل می شود، به طور حتم .....»

- (۱) غنی تر کردن خزانه ژن - بر سازگاری جمعیت با محیط می افزاید.
- (۲) افزایش گوناگونی در جمعیت - تنوع و فراوانی دگرهای را کاهش می دهد.
- (۳) کاهش فراوانی فقط افراد غیر سازگار با محیط - تفاوت های فردی را کاهش می دهد.
- (۴) تغییر فراوانی دگرهای بر اثر رویدادهای تصادفی - دگرهای جدیدی ایجاد می کند.



۲۲- در یک منطقه مalaria خیز، مردی که گویچه‌های قرمیش فقط هنگامی داسی‌شکل می‌شوند که مقدار اکسیژن محیط کم باشد با زنی که فاقد دگره ناسالم مربوط به بیماری کم خونی ناشی از گویچه‌های قرمیش داسی‌شکل می‌باشد ازدواج کرده است. در چه شرایطی به طور حتم، انگل مalaria فاقد توانایی ایجاد بیماری در فرزند پسر حاصل از این ازدواج است؟

(۱) در محل زن بیماری گویچه‌های قرمیش داسی‌شکل، بین فامینکهای خواهri مرد چلپایی شدن رخ دهد.

(۲) در محل زن بیماری گویچه‌های قرمیش داسی‌شکل، بین فامینکهای غیرخواهri زن چلپایی شدن رخ دهد.

(۳) براساس آرایش فامتن‌ها در متافاز میوز ۱، گامت نر شرکت‌کننده در تولیدمثل دارای فامتن Y و دگره Hb<sup>S</sup> باشد.

(۴) براساس آرایش فامتن‌ها در متافاز میوز ۲، گامت نر شرکت‌کننده در تولیدمثل دارای فامتن X و دگره Hb<sup>A</sup> باشد.

۲۳- چند مورد در ارتباط با دیمرتیمین، درست است؟

الف) در این جهش بین دو باز آلی مقابله هم پیوندهای کووالان تشکیل می‌شود.

ب) عامل ایجاد آن همانند سیگار نوعی عامل جهش‌زاست که باعث جهش اکتسابی شده است.

ج) این جهش با تأثیر بر فعالیت نوعی آنزیم مانع از باز شدن مارپیچ دنا می‌شود.

د) نوکلئوتیدهای دارای قند دئوکسی‌ریبوز از طریق حلقة شش‌ضلعی به یکدیگر اتصال پیدا می‌کنند.

۱) (۱) ۲) (۲) ۳) (۳) ۴) (۴)

۲۴- کدام گزینه، فقط درباره بعضی از جانداران تک‌یاخته‌ای، درست است؟

(۱) در نوعی نوکلئیک‌اسید حلقوی، اطلاعات وراثتی را ذخیره کرده است.

(۲) قبل از همانندسازی هر دنا (DNA)‌ی خود، پروتئین‌های هیستون از آن جدا می‌شود.

(۳) در طی فرایند همانندسازی دنا (DNA)، ابتدا نوعی پیوند غیراشتراکی شکسته می‌شود.

(۴) در همه فامتن‌(کروموزوم)‌های خود، پروتئین‌ها فقط همراه دنا (DNA)‌ی خطی قرار دارند.

۲۵- اگر باکتری اشرشیاکلای دارای دو رشته پلی‌نوکلئوتیدی DNA با نیتروژن ۱۴ باشد، در صورتی که یک نسل همانندسازی

را در محیط کشت با الگوی همانندسازی ۱۵ انجام دهد، سپس باکتری‌ها را به محیط کشت با نیتروژن ۱۴ منتقل کنیم و یک نسل

در این محیط کشت با الگوی همانندسازی ۱۶ همانندسازی DNA را انجام دهد، به دنبال سانتریفیوژ.....

(۱) حفاظتی - غیرحفظتی - ممکن نیست نواری در سطح بالای لوله تشکیل شود.

(۲) نیمه‌حفظتی - حفاظتی - می‌تواند دو نوار با بیشتری فاصله ممکن را تشکیل دهد.

(۳) حفاظتی - نیمه‌حفظتی - تمام نوارهای تشکیل شده در لوله، نیتروژن سبک‌تر دارند.

(۴) نیمه‌حفظتی - غیرحفظتی - نوار تشکیل شده به بخش پایینی لوله نزدیک‌تر می‌شود.

۲۶- کدام عبارت زیر نادرست است؟

(۱) پاسخ موجود زنده به تغییرات، می‌تواند در نتیجه تنظیم بیان زن در یاخته‌ها رخ دهد.

(۲) گروهی از یاخته‌های پیکری بالغ در بدن انسان، فاقد زن رمزکننده پروتئین پیسینوژن هستند.

(۳) در گیاهان حضور نور باعث فعل شدن نوعی آنزیم فتوستنتزی می‌شود، که قیلاً به فرم غیرفعال بوده است.

(۴) ایجاد نوتروفیل و مونوسیت از یک نوع یاخته بنیادی میلوبیدی، نتیجه تنظیم بیان زن در این یاخته‌هاست.



۲۷- با توجه به جهش‌های کوچک مطرح شده در کتاب درسی در صورتی که بر روی فامتن‌های مضاعف‌نشده و طبیعی رخ دهد، چند مورد، برای تکمیل عبارت زیر، مناسب است؟

«پیامد هر نوع جهش کوچک ثابت شده که ..... به طور حتم باید فامتنی باشد که ..... »

(الف) می‌تواند در نهایت تغییری در ساختار رشته پلی‌پیتیدی ایجاد کند - تنها یک رشته دنای آن تغییر کرده است.

(ب) می‌تواند کدون پایان زودرس ایجاد کند - چارچوب خواندن در دنای آن تغییر یافته است.

(ج) بر مقدار مادهٔ وراثتی بی‌تأثیر است - در پی رونویسی از دنای آن، پیامدهای وحیمنی مورد انتظار باشد.

(د) بر مقدار مادهٔ وراثتی تأثیرگذار است - دنای آن تعداد پیوندهای فسفودی استر کمتری نسبت به قبل دارد.

۱) صفر ۲) ۳ ۳) ۴ ۴)

۲۸- از منظر تشریح مقایسه‌ای، بال کلاع و بال پروانه موخارک ..... و اندام‌های جلویی دلفین و شیرکوهی .....

۱) بیانگر روش‌های مختلف سازش جانداران در پاسخ به یک نیاز بوده - ساختارهایی وستیجیال‌اند که ردپای تغییر گونه‌ها را اثبات می‌کنند.

۲) در تعیین میزان مشابهت گونه‌ها و رده‌بندی جانداران استفاده می‌شود - در پاسخ به نیاز، طرح ساختاری متفاوتی دارند.

۳) بیانگر این هستند که جانداران برای پاسخ به یک نیاز به روش‌های مختلفی سازش پیدا کردند - بیانگر آن هستند که هر دو از یک نیای مشترک مشتق شده‌اند.

۴) کار متفاوت و طرح ساختاری یکسانی در این دو گونه دارند - نشان می‌دهد که نسبت به کوسه خویشاوندی نزدیکتری با هم دارند.

۲۹- کدام مورد دربارهٔ یاخته‌های پادتن‌ساز در یک مرد جوان، عبارت زیر را به‌طور مناسبی تکمیل می‌کند؟

«در صورت وقوع جهش مضاعف‌شدگی بین ..... »

۱) کروموزوم‌های ۱، ممکن نیست در هر دو کروموزوم، تعداد نسخه‌های (زن‌های گروه خونی Rh ثابت بماند.

۲) کروموزوم‌های ۹، ممکن است در یکی از کروموزوم‌ها، مدت زمان لازم جهت همانندسازی افزایش یابد.

۳) کروموزوم‌های ۲۱، ممکن نیست تغییری در مقدار کل مادهٔ وراثتی یاخته ایجاد شود.

۴) کروموزوم‌های جنسی، ممکن است شکستن و تشکیل پیوند فسفودی استر در طی انجام آن، صورت بگیرد.

۳۰- چند مورد عبارت مقابل را به‌طور درستی تکمیل می‌کند؟ «آنزیم ..... با قراردادن ..... »

(الف) ایجاد‌کنندهٔ ساختار اول میوگلوبین - گروه کربوکسیل متیونین در مجاورت گروه آمین آمینواسید دیگر می‌تواند پیوند پیتیدی ایجاد کند.

(ب) سازندهٔ رشته دنا - گروه فسفات نوکلئوتیدی در مجاورت گروه OH قند رشته پلی‌نوکلئوتیدی سبب ایجاد پیوند فسفودی استر شود.

(ج) متصل‌کنندهٔ آمینواسید به رنای ناقل - گروه آمین آمینواسید در مجاورت نوکلئوتید دارای قند ریبوز سبب تشکیل پیوند کووالانسی می‌شود.

(د) سازندهٔ کربوهیدرات مالتوز - گروه هیدروکسیل دو مونوساکارید گلوکز در مجاورت هم سبب کاهش انرژی فعال‌سازی واکنش می‌شود.

۱) ۲) ۳ ۳) ۴ ۴)

کارنامه اشتباهات: اشتباهات شما معلم‌های خوبی برای پیشرفت شما هستند. وقتی به یک سؤال اشتباه جواب می‌دهید، یعنی آن موضوع را ناقص یاد گرفته‌اید و معمولاً با یک تلنگر یادگیری تان کامل می‌شود.

کارنامه اشتباهات را می‌توانید به دو صورت درس‌به‌درس و آزمون به آزمون در صفحه‌ی شخصی خود دانلود کنید و اشتباهات خود را دوباره تمرین کنید.

فیزیک

۳۱- متحرکی روی خط راست در طول بازه زمانی  $\Delta t$  دائماً به مبدأ مکان نزدیک می‌شود. کدام گزینه در مورد این متحرک در این بازه زمانی قطعاً صحیح است؟

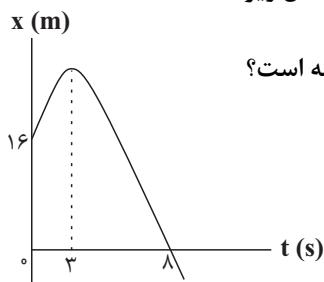
(۱) بردار مکان و بردار سرعت متحرک هم جهت هستند.

(۲) بردار مکان و بردار سرعت متحرک خلاف جهت یکدیگر هستند.

(۳) بردار سرعت و بردار شتاب متحرک هم جهت هستند.

(۴) بردار سرعت و بردار شتاب متحرک خلاف جهت یکدیگر هستند.

۳۲- نمودار مکان - زمان متحرکی که با شتاب ثابت در مسیری مستقیم حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر



است. در لحظه‌ای که بردار مکان متحرک تغییر جهت می‌دهد، تندی متحرک چند متر بر ثانیه است؟

(نمودار بخشی از سهمی است.)

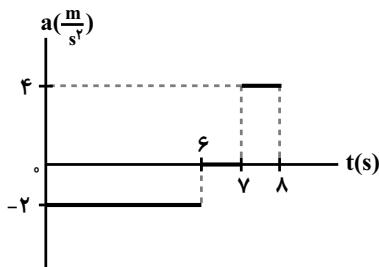
(۱) صفر

(۲)

(۳)

(۴)

۳۳- نمودار شتاب - زمان متحرکی که روی خط راست در مبدأ زمان با سرعت  $5 \frac{m}{s}$  از مبدأ مکان عبور می‌کند، مطابق شکل زیر



است. تندی متوسط متحرک از لحظه صفر تا لحظه  $t = 8s$  چند متر بر ثانیه است؟

(۱)  $\frac{61}{16}$

(۲)  $\frac{3}{8}$

(۳)  $\frac{97}{16}$

(۴)  $\frac{21}{16}$

۳۴- دو متحرک که با شتاب‌هایی ثابت در یک مسیر مستقیم در حال حرکت هستند، در مبدأ زمان از مبدأ مکان با سرعت‌های  $2 \frac{m}{s}$

و  $8 \frac{m}{s}$  عبور می‌کنند. اگر سرعت دو متحرک بعد از  $5s$  با هم برابر شود، آنگاه بیشترین فاصله دو متحرک از هم در  $10$  ثانیه

ابتدايی حرکت، چند متر است؟

(۱) ۱۰

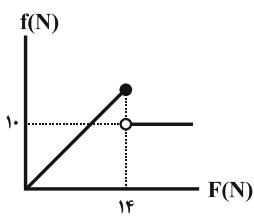
(۲)

(۳) ۵

(۴)  $\frac{7}{5}$



۳۵- جسمی به جرم  $m$  روی یک سطح افقی در حال سکون قرار دارد. نیروی افقی و متغیر  $\bar{F}$  را موازی با سطح به جسم وارد می‌کنیم. اگر نمودار اندازه نیروی اصطکاک وارد بر جسم بر حسب اندازه نیروی  $\bar{F}$  مطابق شکل زیر باشد، نسبت ضریب اصطکاک جنبشی به ضریب اصطکاک ایستایی بین جسم و سطح افقی کدام است؟



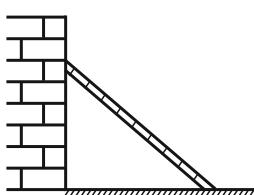
۳۶- جسمی به جرم  $10\text{ kg}$  درون آسانسوری که با سرعت ثابت  $\frac{m}{s}$  در حال حرکت به طرف بالا می‌باشد، قرار دارد. اگر آسانسور ترمز کرده و در مدت زمان  $5\text{ s}$  با شتاب ثابت متوقف شود، اندازه نیرویی که کف آسانسور در این مدت به جسم وارد می‌کند برابر با چند نیوتون است؟ ( $g = 10 \frac{N}{kg}$ )

- |                |     |                |     |
|----------------|-----|----------------|-----|
| $\frac{5}{7}$  | (۲) | $\frac{5}{14}$ | (۱) |
| $\frac{14}{5}$ | (۴) | $\frac{7}{5}$  | (۳) |

۳۷- به یک جسم  $5\text{ kg}$  کیلوگرمی همزمان چهار نیروی  $25, 10, 5$  و  $15\text{ N}$  نیوتونی وارد می‌شود و جسم در حال تعادل است. اگر فقط نیروی  $25\text{ N}$  نیوتونی حذف شود و دیگر نیروها با همان اندازه و جهت اثرگذار باشند، اندازه تغییر سرعت جسم بعد از  $2\text{ s}$  چند متر بر ثانیه خواهد شد؟

- |     |     |     |     |
|-----|-----|-----|-----|
| ۸۰  | (۲) | ۶۰  | (۱) |
| ۱۲۰ | (۴) | ۱۰۰ | (۳) |

۳۸- در شکل زیر، نردبانی به جرم  $20\text{ kg}$  به دیوار قائم و بدون اصطکاکی تکیه داده شده است و ضریب اصطکاک ایستایی بین سطح افقی و نردبان برابر با  $75/0$  است. در آستانه سُر خوردن نردبان، نسبت اندازه نیرویی که دیوار قائم به نردبان وارد می‌کند، به اندازه نیرویی که سطح افقی به نردبان وارد می‌کند، کدام است؟ ( $g = 10 \frac{N}{kg}$ )



- |    |     |     |     |
|----|-----|-----|-----|
| ۱۰ | (۲) | ۵   | (۱) |
| ۱۲ | (۴) | ۷/۵ | (۳) |

۳۹- جسمی به جرم  $4\text{ kg}$  روی سطح افقی بدون اصطکاکی با سرعت ثابت  $\frac{m}{s}$  در حال حرکت است. اگر نیرویی افقی به بزرگی  $5\text{ N}$  در خلاف جهت حرکت جسم به مدت  $2\text{ s}$  به جسم وارد شود، در پایان این مدت، اندازه تکانه جسم چند واحد SI خواهد شد؟

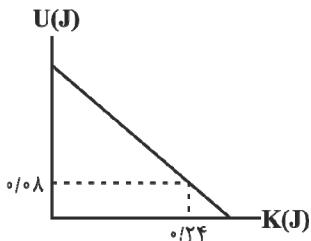
- |               |     |               |     |
|---------------|-----|---------------|-----|
| $\frac{3}{4}$ | (۲) | $\frac{3}{5}$ | (۱) |
| $\frac{2}{3}$ | (۴) | $\frac{2}{5}$ | (۳) |

۴۰- جسمی به جرم  $5\text{ kg}$  روی سطح افقی بدون اصطکاکی با سرعت ثابت  $\frac{m}{s}$  در حال حرکت است. اگر نیرویی افقی به بزرگی  $5\text{ N}$  در خلاف جهت حرکت جسم به مدت  $2\text{ s}$  به جسم وارد شود، در پایان این مدت، اندازه تکانه جسم چند واحد SI خواهد شد؟

- |    |     |    |     |
|----|-----|----|-----|
| ۲۰ | (۲) | ۵۰ | (۱) |
| ۳۰ | (۴) | ۶۰ | (۳) |



۴۰- شکل زیر، نمودار تغییرات انرژی پتانسیل بر حسب انرژی جنبشی یک نوسانگر هماهنگ ساده است که بر سطح بدون اصطکاکی نوسان می‌کند. اگر جرم نوسانگر  $10\text{g}$  و بسامد آن  $2\text{Hz}$  باشد، معادله حرکت این نوسانگر در SI کدام است؟



$$(\pi^2 = 10)$$

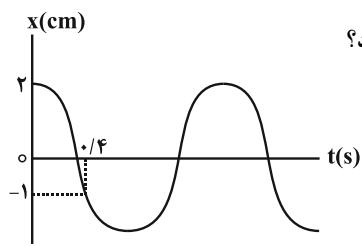
$$x = 0 / 2 \cos(4\pi t) \quad (1)$$

$$x = 2 \cos(20\pi t) \quad (2)$$

$$x = 0 / 2 \cos(20\pi t) \quad (3)$$

$$x = 2 \cos(4\pi t) \quad (4)$$

۴۱- نمودار مکان-زمان نوسانگر هماهنگ ساده‌ای مطابق شکل زیر است. به ترتیب از راست به چپ بیشینه تندی نوسانگر چند متر



بر ثانیه است و در چه لحظه‌ای بر حسب ثانیه تندی نوسانگر برای دومین بار بیشینه می‌شود؟

$$0 / 3, \frac{20\pi}{3} \quad (1)$$

$$0 / 3, \frac{\pi}{30} \quad (2)$$

$$0 / 9, \frac{20\pi}{3} \quad (3)$$

$$0 / 9, \frac{\pi}{30} \quad (4)$$

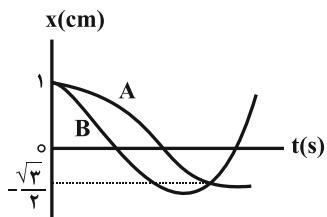
۴۲- دوره تناوب دو آونگ ساده کم‌دامنه به طول‌های  $L_1$  و  $L_2$  به ترتیب برابر با  $3\text{s}$  و  $4\text{s}$  است. دوره تناوب آونگ ساده‌ای به

$$\text{طول } (L_1 + L_2) \text{ چند ثانیه است؟ } \left(g = \pi^2 \frac{m}{s^2}\right)$$

$$1 / 2 \quad 3 / 5 \quad (1)$$

$$7 / 4 \quad 5 / 3 \quad (2)$$

۴۳- نمودار مکان-زمان دو نوسانگر که دارای حرکت هماهنگ ساده هستند، مطابق شکل زیر است. دوره تناوب نوسانگر A چند



برابر دوره تناوب نوسانگر B است؟

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

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

$$\frac{7}{5} \quad (3)$$

$$2 / 4 \quad (4)$$



۴۴- متحرکی فاصله مستقیم بین دو نقطه را بدون تغییر جهت طی می‌کند. اگر این متحرک  $\frac{4}{5}$  اولیه کل مسیر را با سرعت متوسط  $v$

و بقیه مسیر را با سرعت متوسط  $\frac{1}{4}v$  پیماید، سرعت متوسط متحرک در کل مسیر چند برابر  $v$  است؟

$$\frac{5}{8} \quad (1)$$

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

۴۵- نمودار مکان - زمان دو متحرک A و B که در مسیری مستقیم حرکت می‌کنند، مطابق شکل زیر است. اگر تندی متحرک A دو برابر تندی متحرک B و در لحظه  $t = 0$ ، فاصله دو متحرک از یکدیگر ۷۵ متر باشد، فاصله دو متحرک در لحظه  $t = 20s$  از

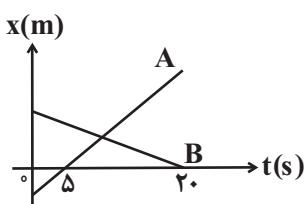
یکدیگر چند متر است؟

$$150 \quad (1)$$

$$50 \quad (2)$$

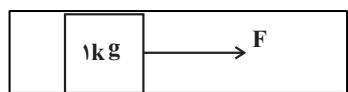
$$75 \quad (3)$$

$$25 \quad (4)$$

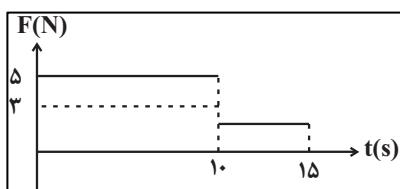


۴۶- مطابق شکل زیر، به جسمی که روی سطحی افقی، ساکن است، نیروی افقی F وارد می‌شود. اگر نمودار اندازه این نیرو بر

حسب زمان مطابق شکل زیر باشد، سرعت این جسم در لحظه  $t = 15s$  چند متر بر ثانیه است؟ ( $\mu_s = 0/4$ ,  $g = 10 \frac{N}{kg}$ )



$$(\mu_k = 0/3)$$



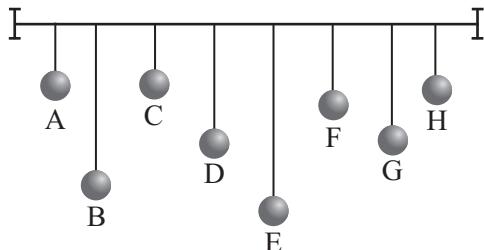
$$20 \quad (1)$$

$$30 \quad (2)$$

$$50 \quad (3)$$

$$10 \quad (4)$$

۴۷- مطابق شکل زیر تعدادی آونگ با جرم یکسان داریم. اگر آونگ D را از وضع تعادل خارج کنیم، کدام آونگ پس از مدت



طولانی تری می‌ایستد؟

$$G \quad (1)$$

$$E \quad (2)$$

$$A \quad (3)$$

$$C \quad (4)$$



۴۸- شخصی درون آسانسوری که با شتاب ثابت  $\frac{2m}{s^2}$  از حال سکون و به طرف پایین شروع به حرکت می‌کند، جسمی به جرم  $5\text{kg}$

را با نیروی افقی  $\vec{F}$  به دیوار قائم آسانسور فشرده است. حداقل اندازه نیروی  $\vec{F}$  چند نیوتن باشد تا جسم نسبت به آسانسور

$$\text{ساکن بماند؟} \quad (g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}) \quad \mu_s = 0.5$$

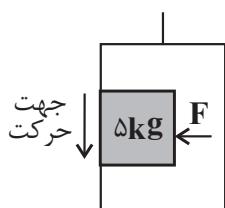
(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

(۵)



۴۹- روی سطحی افقی که فاقد اصطکاک است، گلوله‌ای به جرم  $40\text{g}$  با تندی  $\vec{v}_1 = 8\vec{i} + 6\vec{j}$  در واحد SI به گلوله ساکنی به جرم

$100\text{g}$  برخورد می‌کند. اگر مدت زمان برخورد دو گلوله  $2/0$  ثانیه باشد و تندی گلوله اول به  $\vec{v}_2 = 2\vec{i} + 1/5\vec{j}$  در واحد SI

بررسد، نیروی وارد بر گلوله ساکن در SI کدام است؟

$$-12\vec{i} - 9\vec{j} \quad (1)$$

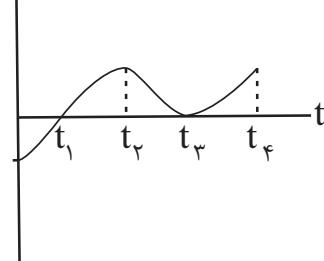
$$12\vec{i} - 9\vec{j} \quad (2)$$

$$12\vec{i} + 9\vec{j} \quad (3)$$

$$-12\vec{i} + 9\vec{j} \quad (4)$$

۵۰- نمودار مکان - زمان متحرکی که بر خط راست حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. کدام گزینه در مورد این حرکت صحیح

است؟



(۱) در بازه زمانی صفر تا  $t_4$ ، دو بار جهت بردار مکان عوض می‌شود.

(۲) در بازه زمانی صفر تا  $t_4$ ، سه بار جهت حرکت عوض می‌شود.

(۳) شتاب متوسط در بازه زمانی  $t_1$  تا  $t_4$  منفی است.

(۴) سرعت متوسط در بازه زمانی صفر تا  $t_4$  صفر است.

.....

کارنامه بازیابی: برای جمع‌بندی بهتر می‌توانید از کارنامه‌ی بازیابی آزمون‌هایی که تاکنون داده‌اید به صورت مبحшу برای شما شخصی‌سازی می‌شود. شما می‌توانید در هر مبحث، سوالات همه‌ی آزمون‌ها را به تفکیک سوال‌هایی که پاسخ صحیح داده‌اید، سوال‌هایی که پاسخ اشتباه داده‌اید سوالاتی که جواب نداده‌اید، همراه با پاسخ تشریحی دریافت کنید.

شیمی

۵۱- چه تعداد از گزینه‌های زیر درست هستند؟

• شاخص امید به زندگی برای شهرهای گوناگون یک کشور یکسان است.

• یکی از دلایل اسکان انسانی در کنار رودخانه‌ها، دسترسی به آب لازم جهت شستشو بود.

• بیماری وبا به علت آلودگی خاک همه‌گیر شد.

• امروزه امید به زندگی در اغلب مردم دنیا بین ۷۰ تا ۸۰ سال است.

• مقدار تندرستی و رعایت بهداشت فردی با شاخص امید به زندگی، نسبت عکس دارد.

۵ (۴)                  ۴ (۳)                  ۲ (۲)                  ۱ (۱)

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

• تعداد جفت الکترون‌های پیوندی در اتیلن گلیکول، ۳ برابر تعداد پیوندهای دوگانه در فرمول شیمیایی تقریبی روغن زیتون است.

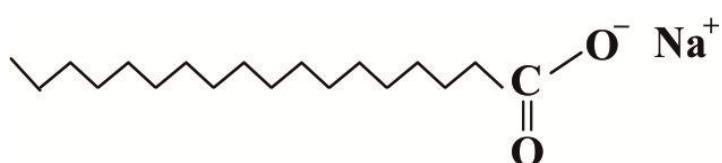
• درصد جرمی نیتروژن در اوره، تقریباً  $1/10$  برابر درصد جرمی اکسیژن در اتیلن گلیکول است.

• نوع نیروی بین مولکولی در سه مولکول اتیلن گلیکول، اوره و روغن زیتون یکسان نیست.

• تعداد پیوندهای اشتراکی در فرمول شیمیایی روغن زیتون، ۴۳ برابر تعداد جفت الکترون‌های ناپیوندی در اوره است.

۴ (۴)                  ۳ (۳)                  ۲ (۲)                  ۱ (۱)

۵۳- کدام‌یک از مطالب زیر در مورد ترکیب زیر صحیح است؟



الف) بخش آنیونی آن دارای بخش‌های آبدوست و آبگریز است.

ب) تعداد پیوندهای کربن-هیدروژن در آن ۳ برابر تعداد پیوندهای کربن-کربن است.

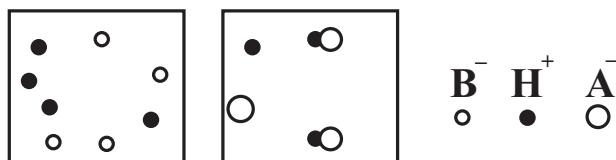
ج) فرمول شیمیایی آن  $C_{17}H_{35}COONa$  است.

د) اگر در ساختار آن به جای یون  $Na^+$ ،  $K^+$  قرار دهیم، نقطه ذوب آن افزایش می‌یابد.

۴ (۴) ب و د                  ۳ (۳) الف و ج                  ۲ (۲) الف و د                  ۱ (۱) ب و ج



۵۴- شکل‌های زیر دو سامانه اسیدی  $\text{HA}$  و  $\text{HB}$  به حجم ۲ لیتر را نشان می‌دهند. کدام گزینه نادرست است؟ (هر ذره معادل  $10^{-1} \text{ مول می‌باشد}.$ )



(۱) درجه یونش کوچک‌تر از ۱ داشته و قدرت اسیدی آن از قدرت اسید  $\text{H}_2\text{SO}_4$  کمتر است.

(۲) محلول  $\text{HB}$ ، همانند اسید معده، الکترولیتی قوی محسوب می‌شود و رسانایی الکتریکی بیشتری نسبت به محلول  $\text{HA}$  دارد.

(۳) مقدار عددی ثابت یونش، اسید ضعیف برابر  $5 \times 10^{-3}$  است.

(۴) در محلول  $\text{HA}$  پس از مدتی، سرعت تولید  $\text{HA}$  با سرعت مصرف آن برابر می‌شود.

۵۵- به منظور افزایش صابون‌ها به آن‌ها اضافه می‌کنند. در ضمن بروای افزایش مواد شوینده، به آن‌ها می‌افزایند؛ زیرا این ترکیب‌ها با یون‌های موجود در آب‌های سخت واکنش می‌دهند و

(۱) قدرت پاک‌کنندگی - ترکیب‌های کلردار - خاصیت ضدغفوئی کنندگی و میکروب‌کشی - نمک‌های فسفات - رسوب تشکیل می‌دهند.

(۲) خاصیت ضدغفوئی کنندگی و میکروب‌کشی - ترکیب‌های کلردار - قدرت پاک‌کنندگی - نمک‌های فسفات - از تشکیل رسوب جلوگیری می‌کنند.

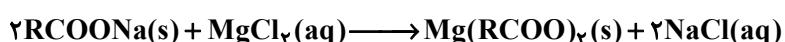
(۳) خاصیت ضدغفوئی کنندگی و میکروب‌کشی - نمک‌های فسفات - قدرت پاک‌کنندگی - ترکیب‌های کلردار - از تشکیل رسوب جلوگیری می‌کنند.

(۴) قدرت پاک‌کنندگی - نمک‌های فسفات - خاصیت ضدغفوئی کنندگی و میکروب‌کشی - ترکیب‌های کلردار - رسوب تشکیل می‌دهند.

۵۶- ۲۰۰ گرم صابون جامد را با مقدار کافی محلول منیزیم کلرید واکنش می‌دهیم. اگر نسبت جرم فراورده جامد به جرم فراورده

دیگر به تقریب برابر  $4/8$  باشد، صابون مورد نظر در هر واحد سازنده به تقریب دارای چند اتم است؟ (زنگیر هیدروکربنی صابون

را خطی و سیر شده در نظر بگیرید،  $(\text{Cl} = 35 / 5, \text{Mg} = 24, \text{Na} = 23, \text{C} = 12, \text{O} = 16, \text{H} = 1 : \text{g.mol}^{-1})$





۵۷- چنانچه به یک میلی لیتر محلول فرمیک اسید، مقدار ۸ میلی لیتر آب خالص اضافه کنیم، درجه یونش چند برابر خواهد شد؟

$$K_a = \frac{1}{8} \times 10^{-4} \text{ mol/L}$$

- ۳ (۴)                  ۱ (۳)                  ۰/۵ (۲)                  ۰/۲۵ (۱)

۵۸- اگر درصد یونش اسید ضعیف  $\text{HA}$  برابر ۲۵٪ باشد و درصد یونش اسید ضعیف  $\text{HB}$  برابر ۲۰٪ باشد، نسبت ثابت یونش به غلظت

اولیه در اسید  $\text{HA}$  به تقریب چند برابر این نسبت در اسید  $\text{HB}$  می‌باشد؟

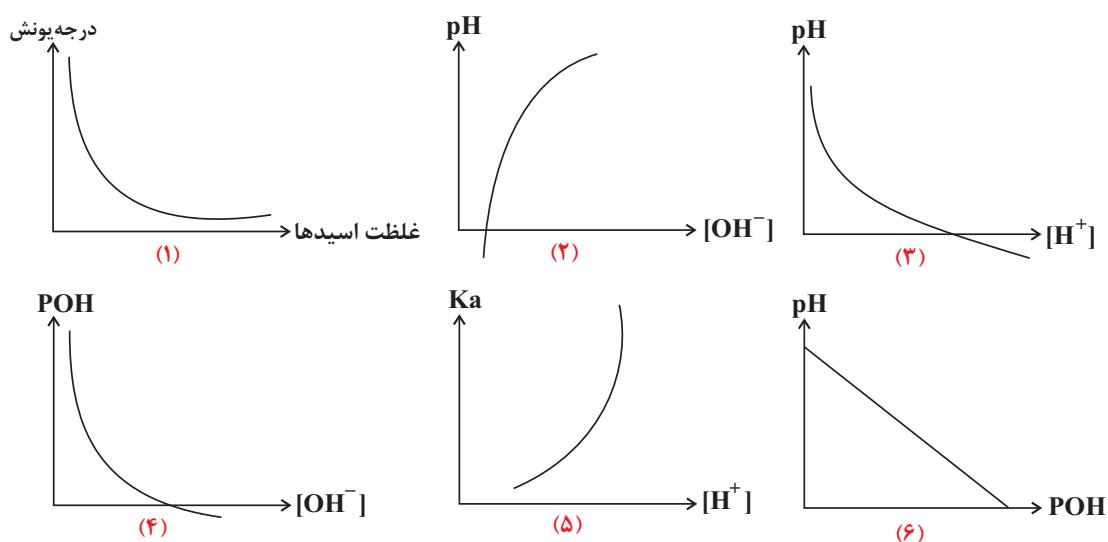
- ۰/۷۸ (۴)                  ۱/۶۶ (۳)                  ۰/۶۴ (۲)                  ۱/۵۶ (۱)

۵۹- اگر در باز ضعیف آمونیاک، در دمای اتاق شمار مولکول‌های یونیده نشده، ۷ برابر شمار مولکول‌های یونیده شده باشند، با انحلال

$$(N = 14, H = 1 : \text{g.mol}^{-1})$$

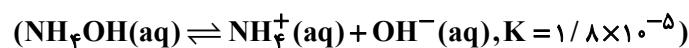
- ۴/۶ (۴)                  ۴/۴ (۳)                  ۳/۴ (۲)                  ۳/۶ (۱)

۶۰- چه تعداد از نمودارهای زیر همواره برقرار است؟ ( $\text{pOH} = -\log[\text{OH}^-]$ )



- ۵ (۴)                  ۴ (۳)                  ۳ (۲)                  ۲ (۱)

۶۱-  $\text{pH}$  محلول  $0.2\text{ Molar NH}_4\text{OH}$  در دمای اتاق به تقریب کدام است؟



- ۱۲/۲ (۲)                  ۱۰/۸ (۱)

- ۱۱/۳ (۴)                  ۹/۵ (۳)



۶۲- در شرایط یکسان از نظر دما و فشار، رسانایی الکتریکی کدام محلول بیشتر است؟ (حجم هر کدام از محلول‌ها را برابر یک لیتر)

در نظر بگیرید،  $\text{Cl} = 35/5, \text{N} = 14, \text{O} = 16, \text{H} = 1: \text{g.mol}^{-1}$

(۱) محلول ۳۰ درصد جرمی نیتریک اسید با چگالی  $1/26 \text{ g.mL}^{-1}$

(۲) محلول استیک اسید با درجه یونش  $2/0$  و ثابت یونش  $7/5 \times 10^{-2}$

(۳) ۷۳ گرم هیدروژن کلرید در آب

(۴) محلول  $2/5$  مولار هیدروبرمیک اسید

۶۳- چه تعداد از مقادیر پیشنهادی برای  $a, b$  و  $x$  می‌تواند ضریب استوکیومتری نهایی معادله زیر باشد؟



- $a = b = 1, x : 2$
- $a = b = 1, x : 3$
- $a = b = 2, x : 2$
- $a = b = 2, x : 3$

۳ (۴)

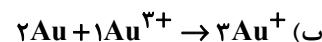
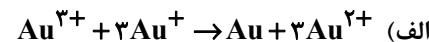
۲ (۳)

۱ (۲)

۱) صفر

۶۴- با توجه به اطلاعات زیر چه تعداد از واکنش‌های داده شده به صورت خودبه‌خودی انجام‌پذیر هستند؟

نیم واکنش کاهش	$E^\circ (\text{V})$
$\text{Au}^+ + e \rightleftharpoons \text{Au}$	$1/692$
$\text{Au}^{3+} + 2e \rightleftharpoons \text{Au}^+$	$1/401$
$\text{Au}^{3+} + 3e \rightleftharpoons \text{Au}$	$1/498$
$\text{Au}^{2+} + e^- \rightleftharpoons \text{Au}^+$	$1/8$



۳ (۴)

۲ (۳)

۱ (۲)

۱) صفر

۶۵- در سلول گالوانی حاصل از نیم‌سلول‌های SHE و فلز A به ازای هر  $1200$  میلی‌لیتر گاز هیدروژن در شرایط STP، مقدار  $3$  گرم از جرم فلز A کم می‌شود. فلز A کدام است؟ (Cd در طبیعت به شکل یون  $\text{Cd}^{2+}$  وجود دارد.)

$_{20}^4\text{Ca}$  (۴)       $_{48}^{112}\text{Cd}$  (۳)       $_{13}^{27}\text{Al}$  (۲)       $_{26}^{56}\text{Fe}$  (۱)

۶۶- با کدام گزینه‌ها، مفهوم علمی جمله زیر، به نادرستی تکمیل می‌گردد؟

«برکافت کلرید نخستین عنصر دوره سوم ..... کلرید دومین فلز قلیابی خاکی .....»

الف) برخلاف- با افزودن مقداری کلسیم کلرید، دمای ذوب ترکیب یونی به اندازه  ${}^\circ\text{C} 587$  پایین می‌آید.

ب) همانند- به علت کاهندگی بالای فلز از حالت مذاب ترکیب یونی استفاده می‌کنند.

ج) همانند- گازی دو اتمی یا خاصیت گندزدایی تولید می‌شود.

د) برخلاف- الکترون‌ها از قطب مثبت سلول به قطب منفی آن می‌روند.

۱) الف و ب      ۲) ب و ج      ۳) ج و د      ۴) الف و د



## ۶۷- کدام یک از گزینه‌های زیر نادرست است؟

- (۱) فلز آلومینیم همانند فلزهای سدیم و منیزیم از برقکافت نمک مذاب آن به دست می‌آید.
- (۲) در فرایند هال، آلومینیم تولید شده همانند نمک مصرف شده به حالت مذاب است.
- (۳) تولید قوطی‌های آلومینیم از قوطی‌های کهنه فقط به ۷ درصد انرژی لازم برای تهیه همان تعداد قوطی از فرایند هال نیاز دارد.
- (۴) فرایند هال به علت قیمت بالای الکتروولیت آن هزینه بالایی دارد.

## ۶۸- چند مورد از موارد زیر درباره راههای تولید هیدروژن مورد نیاز سلول سوختی که در فصل ۲ معرفی شده درست می‌باشد؟

- هردو از مسیر شاخه‌ای از شیمی که در بهبود خواص مواد و تأمین انرژی نقش بسزایی دارد به سرانجام می‌رسند.
- در هر دوی آن‌ها واکنشی در خلاف جهت طبیعی پیش می‌رود.
- بازده پایین هردو واکنش نیاز جدی به راهی جدید برای تولید هیدروژن را باعث می‌شود.
- در آند هردو سلول اکسایش مولکول‌های آب رخ می‌دهد.

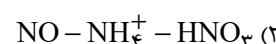
۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

## ۶۹- نیتروژن در ترکیب ..... فقط اکسیده، در ترکیب ..... می‌تواند هم اکسیده باشد و هم کاہنده باشد.



## ۷۰- چه تعداد از عبارت‌های زیر در رابطه با برقکافت سدیم کلرید مذاب در یک سلول الکتروولیتی درست است؟

- همانند سلول‌های گالوانی آنیون‌ها به سمت آند و کاتیون‌ها به سمت کاتد می‌روند.
- افزایش شعاع یون‌ها در قطب مثبت سلول و کاهش شعاع یون‌ها در قطب منفی سلول رخ می‌دهد.
- آند و کاتد به قطب‌های ناهم‌نام خودشان در باتری متصل شده‌اند.
- عدد اکسایش یکی از فراورده‌های این سلول در تمام ترکیباتش یکسان است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

ریاضی

۷۱- تابع  $f$  با دامنه  $\mathbb{R}$  اکیداً نزولی است. دامنه تابع  $g = \frac{1}{\sqrt{f(x^3 + 4) - f(4x^3 + x)}}$  شامل چند عدد صحیح نامنفی است؟

۱) صفر

۲) ۲

۳) ۳

۴) ۴

۷۲- فرض کنید  $f(x) = 3^{-x}$  و  $g = \{(1, 6), (4, 2), (2, k), (3, 4)\}$  باشد. اگر تابع  $fog$  سعودی باشد، حداقل مقدار  $k$  کدام است؟

۱) ۳

۲) ۴

۳) ۵

۴) ۶

۷۳- تابع  $f(x) = \frac{x + \sqrt{x}}{2}$  مفروض است. کمترین مقدار تابع  $(1-x)g(x) = f(x) - f^{-1}(1-x)$  کدام است؟

۱) صفر

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

۷۴- دامنه و برد تابع اکیداً سعودی  $f$  به ترتیب  $[1, 3]$  و  $[2, 4]$  می‌باشند. اگر  $g^{-1}(5) + g^{-1}(9) = 2f\left(\frac{1}{2}x - 1\right) + 1$  کدام است؟

۱) ۱۶

۲) ۱۲

۳) ۱۱

۴) ۱۳



-۷۵ - اگر  $f(x) = 2 - \sqrt{x-1}$ ، مجموعه جواب‌های نامعادله  $(f \circ f)(x) > f(x+2)$  کدام است؟

[۱, +∞) (۱)

[۲, ۳] (۲)

[۱, ۲] (۳)

[۳, +∞) (۴)

-۷۶ -  $p(x)$  یک چندجمله‌ای است به طوری که باقی‌مانده تقسیم  $(x+2)p(x)$  بر  $x^3 - x$  برابر  $3x+1$  شده است. باقی‌مانده تقسیم

چندجمله‌ای  $(1-x)p(x) - xp(1-x)$  بر  $x^3 - x$  کدام است؟

$\frac{1}{2}x + \frac{1}{3}$  (۱)

$\frac{1}{3}x - \frac{1}{2}$  (۲)

$\frac{1}{2}x - \frac{1}{3}$  (۳)

$\frac{1}{3}x + \frac{1}{2}$  (۴)

-۷۷ - اگر  $\cos\left(\frac{\pi}{4} - \alpha\right) = \frac{\sqrt{7}}{3}$  باشد، مقدار  $\cot 2\alpha$  کدام می‌تواند باشد؟

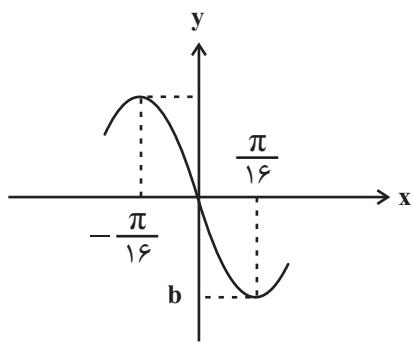
$\frac{\sqrt{56}}{9}$  (۱)

$\frac{9}{5}$  (۲)

$\frac{5}{9}$  (۳)

$\frac{\sqrt{56}}{5}$  (۴)

-۷۸ - قسمتی از نمودار تابع  $f(x) = \cos^4 ax \sin ax - \sin^4 ax \cos ax$  به صورت زیر است. حاصل  $a - b$  کدام است؟



$-\frac{7}{4}$  (۱)

$\frac{7}{4}$  (۲)

$-\frac{9}{4}$  (۳)

$\frac{9}{4}$  (۴)



۷۹- مجموع جواب‌های معادله  $25\sin x \cos x - 10\cos x = 20\sin x - 8$  در بازه  $[0, 2\pi]$  کدام است؟

$$3\pi \quad (1)$$

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

$$2\pi \quad (3)$$

$$4\pi \quad (4)$$

۸۰- مجموعه جواب‌های نامعادله  $x = \frac{k\pi}{2} + \frac{i\pi}{12}$  را به صورت  $4\cos^2(2x - \frac{\pi}{3}) - 3 = 0$  نوشتند. اگر  $0 < i < 7$  ، حاصل ضرب مقادیر

ممکن برای  $i$  کدام است؟ ( $k, i \in \mathbb{Z}$ )

$$6 \quad (1)$$

$$4 \quad (2)$$

$$5 \quad (3)$$

$$3 \quad (4)$$

۸۱- انتهای کمان‌های جواب‌های معادله  $2\sin^2 x + \sin^2 2x = 2$  روی دایره مثلثاتی تشکیل یک چندضلعی محدب می‌دهند. مساحت

این چندضلعی کدام است؟

$$1+\sqrt{2} \quad (1)$$

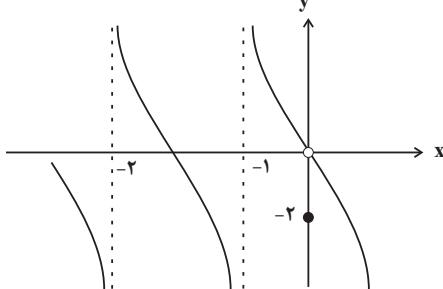
$$2+\sqrt{2} \quad (2)$$

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

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



-۸۲- نمودار تابع  $f$  در شکل زیر رسم شده است. حدود چپ و راست تابع  $g(x) = f\left(\frac{3}{x}\left(1+[-\frac{x}{3}]\right)\right)$  کدام است؟ [ ]



نماد جزء صحیح است و گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید.

(۱)  $+\infty, -2$ (۲)  $-\infty, -2$ (۳) صفر،  $+\infty$ (۴) صفر،  $-\infty$ 

-۸۳- اگر  $\lim_{x \rightarrow (-1)} \frac{a[x] - a^r x}{x^3 + x - 2} = -\infty$  ، حدود  $a$  کدام است؟ [ ]، نماد جزء صحیح است.

(۱)  $(0, 1)$ (۲)  $\mathbb{R} - (0, 1)$ (۳)  $(0, 2)$ (۴)  $(1, 2)$ 

-۸۴- حاصل  $\lim_{x \rightarrow 0} \frac{1 + \sin x - \sqrt{\cos x}}{\cos x - \sqrt{1 + \sin x}}$  کدام است؟

(۱) صفر

(۲)  $-\infty$ (۳)  $-1$ (۴)  $-2$ 

-۸۵- نقطه  $(1, 1)$  ، ماقریم سهمی  $y = f(x)$  است. حاصل  $\lim_{x \rightarrow 1^+} \frac{x+1}{f^r(x)-1}$  کدام است؟

(۱)  $+\infty$ (۲)  $-1$ (۳)  $-\infty$ (۴)  $1$



-۸۷- با توجه به تابع  $f(x) = \frac{[-2x]+1}{x^3 - x^7}$ , حاصل کدام حد به درستی محاسبه نشده است؟ ([ ]، نماد جزء صحیح است).

$$\lim_{x \rightarrow 1^+} f(x) = +\infty \quad (1)$$

$$\lim_{x \rightarrow (-1)^-} f(x) = +\infty \quad (2)$$

$$\lim_{x \rightarrow 0^-} f(x) = -\infty \quad (3)$$

$$\lim_{x \rightarrow 0^+} f(x) = -\infty \quad (4)$$

-۸۸- اگر  $\lim_{x \rightarrow 1} \frac{x-3}{x^3 + ax + b} = -\infty$  کدام است؟

$$3 \quad (2) \quad -7 \quad (1)$$

$$7 \quad (4) \quad -3 \quad (3)$$

-۸۹- کدام گزینه در مورد تابع  $f(x) = \begin{cases} \sqrt{x} & ; x \geq 0 \\ \sqrt{-x} & ; x < 0 \end{cases}$  درست نیست؟

$$f'(-1) < 0 \quad (1)$$

$$f'(-1) = -f'(1) \quad (2)$$

$$f'(-1) > f'(-2) \quad (3)$$

$$f'(-1) + f'(2) < 0 \quad (4)$$

-۹۰- عرض از مبدأ خط مماس بر نمودار تابع  $f(x) = (x-2)\sqrt{x^2 + 5}$  در نقطه  $x=2$  واقع بر آن کدام است؟

$$-2 \quad (2) \quad -1 \quad (1)$$

$$-6 \quad (4) \quad -5 \quad (3)$$

-۹۱- مقدار مشتق تابع  $f(x) = \frac{(x^3 - 1)|x^2 - 3x + 1|}{\sqrt{x}}$  در  $x=1$  کدام است؟

$$-3 \quad (2) \quad 3 \quad (1)$$

$$-6 \quad (4) \quad 6 \quad (3)$$

# دفترچه پاسخ تشریحی

## دوازدهم تجربی

# آزمون ۱۵ دیماه هدیه

### آزمون‌های تشریحی برای آمادگی در امتحانات نهایی

دو مرحله از آزمون‌های تشریحی در آذرماه برگزار شد. چهار مرحله‌ی دیگر آزمون‌های تشریحی باقی مانده است.

مرحله‌ی سوم و چهارم در روزهای ۳ و ۱۷ اسفند (جمع‌بندی تشریحی مطالب پیش از عید) و مرحله‌ی پنجم و ششم در روزهای ۱۳ و ۲۰ اردیبهشت (آمادگی برای امتحانات نهایی) برگزار خواهد شد.

برای ثبت‌نام آزمون‌های تشریحی به نمایندگی‌های کانون در شهر خودتان مراجعه کنید و یا با شماره ۰۲۱۸۴۵۱ تماس بگیرید.



(عبدالرسول فلقن)

**۵- گزینه «۴»**

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۱»: نادرست است. توالی‌های تنظیمی بخشی از ساختار DNA هستند که توسط پلیمراز ساخته می‌شوند، در فرایند همانندسازی، آنزیم هلیکاز نیز فعالیت دارد.

گزینه «۲»: نادرست است. همه توالی‌های تنظیمی محل اتصال پروتئین هستند در حالی که محل پروتئین‌سازی توسط ریبوزوم در سیتوپلاسم می‌باشد و نه هسته.

گزینه «۳»: نادرست است. توالی‌های تنظیمی هیچ‌گاه الگوی رونویسی نمی‌باشند.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۳۵ تا ۳۳)

(سبان بخاری)

**۶- گزینه «۴»**

منظور از جایگاه آغاز فعالیت هلیکاز، جایگاه آغاز همانندسازی است. یوکاریوت‌ها قطعاً و حتماً بیش از یک جایگاه آغاز همانندسازی دارند. از طرفی بعضی از پروکاریوت‌ها نیز دارای بیش از یک جایگاه آغاز همانندسازی در دنای اصلی خود هستند. بنابراین صورت سوال هم به یوکاریوت‌ها و هم به پروکاریوت‌ها اشاره دارد.

در کتاب درسی می‌خوانیم که براساس مقصودی که هر پروتئین باید برود، توالی‌های آمینواسیدی خاصی در آن وجود دارند که پروتئین را به مقصود هدایت می‌کنند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: راههای ناقل دارای انواع توالی‌های مشابهی هستند، به جز در ناحیه آنتی‌کدون!

گزینه «۲»: همانطور که می‌دانید، ۶۴ نوع توالی کدون وجود دارد. اما باید دقت داشته باشید که کدون‌های پایان، هیچ آنتی‌کدونی ندارند و بنابراین تعداد آنتی‌کدون‌های موجود، کمتر از ۶۴ نوع خواهد بود.

گزینه «۳»: پروکاریوت‌ها قادر هستند

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۰، ۱۲ و ۲۲)

(علی (اوری‌نیا))

**۷- گزینه «۱»**

بررسی همه موارد:

(الف) با توجه به شکل کتاب درسی در صفحه ۱۲ نوکلوتید بوراسیل دار هم در دوراهی همانندسازی وجود دارد ولی در رشتة پلی‌نوکلوتیدی قرار نمی‌گیرد.

(ب) با توجه به شکل صفحه ۱۳ کتاب درسی، در حین همانندسازی دنای باکتری‌ها، رشتلهای جدید در حال تشکیل دارای دو انتهای متفاوت بوده و در ابتدا به صورت حلقوی نمی‌باشد. در پایان همانندسازی دو انتهای هر رشتہ در حال تشکیل به یکدیگر متصل شده و حلقوی می‌شوند.

(ج) دقت کنید که در آزمایش مزلسون و استال دنای باکتری‌ها استخراج شده و سانتیفیک‌شود، به خود باکتری‌ها! پس از اولین دور همانندسازی با سانتیفیک‌دنای انتهای استخراج شده یک نوار در میانه لوله تشکیل می‌شود.

(د) در دومین دور همانندسازی دو نوار یکی در بالا و یکی در میانه لوله تشکیل می‌شود. در نوار تشکیل شده در بالای لوله دنایا در رشتة سبک دارند ولی در نوار تشکیل شده در میانه لوله دنایا یک رشتة سبک و یک رشتة سنتیگن دارند. پس در دومین دور همانندسازی سه چهارم رشتلهای چگالی کمتری نسبت به رشتلهای اولیه (سنتیگین) دارند. در ضمن دقت داشته باشید، همه رشتلهای تشکیل شده در دور همانندسازی سبکتر از رشتلهای اولیه‌اند نه نیمی از آن‌ها.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۹ تا ۱۳)

(علی بوهری)

**۸- گزینه «۲»**

مولکول‌های مرتبط با زن، DNA و RNA و پروتئین‌ها هستند. پروتئین‌ها برای فعالیت خود به تاخورده‌گی در ساختار دوم و سوم و همچنین تشکیل ساختاری به هم پیچیده در ساختار سوم دارند.

بررسی همه گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در سطح خارجی تاخورده‌گی ساختار دوم پروتئین (اولین تاخورده‌گی) گروه‌های R مشاهده می‌شوند که در آمینواسیدهای مختلف متفاوت هستند. در

(محمد رضا کلناری)

دقت کنید که چارگاف ثابت کرد که در دنا  $G = C$  و  $A = T$

**زیست‌شناسی****۱- گزینه «۲»**

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۳»: در آزمایش چهارم گریفت، باکتری‌های بدون پوشینه، پوشینه‌دار شدند و نهایتاً، نتیجه برخلاف انتظار وی حاصل شد.

گزینه «۴»: در آزمایش دوم ایوری آنزیم‌های تجزیه‌کننده استفاده نشد و عصاره باکتری بهوسیله سانتریفیوژ به صورت لاپیلاه جدا شد.

گزینه «۵»: پروت X در آزمایش ویکنیز و فانکلین استفاده شد. از این پروت می‌توان در تشخیص جایگاه هر اتم مولکول پروتئین استفاده کرد.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۲، ۳، ۵ تا ۷ و ۱۶)

(محمد رضا کلناری)

آخرین سطحی که در آن امکان تشکیل پیوندهای اشتراکی وجود دارد، سطح سوم است.

اوین سطحی که در آن پیوندهای هیدروژنی برقرار می‌شود نیز سطح دوم می‌باشد.

بررسی همه گزینه‌ها:

گزینه «۱»: سطح سوم به دنبال نزدیک شدن گروه‌های R آبگریز آمینواسیدهای بکار گیری ایجاد شده است.

گزینه «۲»: دقت کنید پروتئین میوگلوبین می‌باشد.

گزینه «۳»: ساختار سوم بهوسیله ایجاد پیوندهایی مانند هیدروژنی، یونی و اشتراکی به ثبات نسبی می‌رسد.

گزینه «۴»: تشکیل ساختار مارپیچ با صفحه ویژه ساختار دوم می‌باشد.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۵ تا ۱۷)

(محمد رضا کلناری)

دقت کنید که در مرحله آغاز رونویسی طبق شکل کتاب درسی، عدد نوکلوتید بهم چسبیده‌اند. در نتیجه دومین پیوند فسفودی استر در مرحله آغاز رونویسی تشکیل می‌شود.

تشکیل اوین پیوند پیتیدی در مرحله طویل شدن ترجمه رخ می‌دهد. (نادرستی دومین مورد)

در مرحله طویل شدن رونویسی است که دو رشتة دنا دوباره بهم می‌پیوندد و پیوند هیدروژنی بین نوکلوتیدهای با قند یکسان تشکیل می‌شود.

اگر UAA آنتی‌کدون باشد، می‌تواند در مرحله طویل شدن به جایگاه A وارد شود.

در مرحله طویل شدن ترجمه (نه رونویسی) RNA و در مرحله پایان، عامل آزاد کننده در جایگاه A قرار می‌گیرند که هر دو دارای پیوند هیدروژنی هستند.

در مرحله آغاز رونویسی، را انداز و در مرحله پایان این فرایند، توالی پایان رونویسی مورد شناسایی رانسپاراز قرار می‌گیرد.

شکستن پیوند بین رنای ناقل و توالی پلی‌پیتیدی، در مرحله طویل شدن و پایان ترجمه دیده می‌شود.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۲۱، ۲۲ و ۲۳)

(عبدالرسول فلقن)

**۴- گزینه «۲»**

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۱»: نادرست. هر گونه جهش در سلول‌های زاینده جنسی ممکن است به نسل بعد بررسد ولی قطعی نمی‌باشد در عین حال جهش در توالی‌های را انداز در مقادیر بیان زن مؤثر است.

گزینه «۳»: نادرست. هر گونه جهش در سلول‌های غیرجنسی و غیرزاينده آن هم اثر مخرب ندارد.

گزینه «۴»: نادرست. هر گونه جهش در سلول‌های غیرجنسی و غیرزاينده اثر مخرب کمتری نسبت به جهش در کدون‌های آغاز و پایان دارد.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۴۱ تا ۱۵۱)



(ممدرضا کلزاری)

پروتئین‌های موجود در ساختار کروموزوم‌ها توسط ریبوزوم‌های آزاد در سیتوپلاسم و پیش‌ساز آنزیم‌های مؤثر در تجزیه پروتئین‌ها (پیپسیوژن) توسط ریبوزوم‌های متصل به سطح شبکه آندوپلاسمی تولید می‌شوند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید درون کافنده تن نیز آنزیم‌های تجزیه‌کننده پروتئین‌ها مشاهده می‌شود. این آنزیم‌ها با پیپسیوژن ترشح شده تفاوت دارند. این آنزیم‌ها نیز توسط ریبوزوم‌های متصل به شبکه آندوپلاسمی تولید می‌شوند.

گزینه «۲»: دقت کنید در ياخته‌های اصلی معده، عامل داخلی معده تولید نمی‌شود عامل داخلی معده توسط ياخته‌های کناری تولید می‌شود.

گزینه «۳»: آنزیم‌های رونویسی کننده ژن‌های هسته‌ای توسط ریبوزوم‌های آزاد در سیتوپلاسم تولید می‌شوند.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۳۱ و ۳۲)

**۱۱- گزینه «۴»**

(ممدرضا کلزاری)

پروتئین‌های مؤثر در تجزیه پروتئین‌ها (پیپسیوژن) توسط ریبوزوم‌های آندوپلاسمی تولید می‌شوند. در جایگاه فعال آنزیم، با قرار گرفتن آمونیاک و کربن دی‌اکسید (پیش‌ماده‌های آنزیم) در جایگاه فعال آنزیم، اوره تولید می‌شود. آمونیاک ماده‌ای است که در صورت تجمع در بدن، به سرعت سبب مرگ می‌شود. با قرارگیری پیش‌ماده‌های آنزیم در جایگاه فعالیت می‌کند.

گزینه «۳»: در هنگام عمل همانندسازی، در نزدیکی دوراهی همانندسازی اجتماعع نوکلوتیدهای آزاد مشاهده می‌شود. در این محل اتصال آنزیم DNA پلی‌مراز به DNA مشاهده می‌شود. آنزیم DNA پلی‌مراز نوعی بروتین است.

گزینه «۴»: پیوند پپتیدی نمی‌تواند درون هسته شکل بگیرد.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۳۱ و ۳۲)

ستون‌های DNA پیوند قند فسفات را مشاهده می‌کنیم که به صورت ثابت تکرار می‌شوند.

گزینه «۲»: کاهش انرژی فعال سازی توسط آنزیم رخ می‌دهد. در صورتی که نوع آنزیم کبد را در نظر بگیریم، با قرار گرفتن آمونیاک و کربن دی‌اکسید (پیش‌ماده‌ای آنزیم) در جایگاه فعال آنزیم، اوره تولید می‌شود. آمونیاک ماده‌ای است که در صورت تجمع در بدن، به سرعت سبب مرگ می‌شود. با قرارگیری پیش‌ماده‌های آنزیم در جایگاه فعالیت می‌کند.

گزینه «۳»: در هنگام عمل همانندسازی، در نزدیکی دوراهی همانندسازی اجتماعع نوکلوتیدهای آزاد مشاهده می‌شود. در این محل اتصال آنزیم DNA پلی‌مراز به DNA مشاهده می‌شود. آنزیم DNA پلی‌مراز نوعی بروتین است.

گزینه «۴»: پیوند پپتیدی نمی‌تواند درون هسته شکل بگیرد.

(ممدرضا کلزاری)

**۱۲- گزینه «۱»**

زن نمود پدر سالم به صورت  $X^H X^h Y$  و زن نمود مادر بیمار به صورت  $X^h X^H Y$  داشته و بیمار است و فرزند سالم خانواده به طور قطع دختری با زن نمود  $X^H X^h$  می‌باشد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: زن نمود پدر بیمار  $X^h Y$  می‌باشد. اگر زن نمود مادر سالم به صورت  $X^H X^H$  باشد، فرزند سالم می‌تواند پسری با زن نمود  $X^H Y$  یا دختری با زن نمود  $X^h Y$  باشد.

گزینه «۳»: زن نمود پدر سالم  $X^H Y$  می‌باشد. اگر زن نمود مادر سالم به صورت  $X^H X^H$  باشد، فرزند سالم می‌تواند پسری با زن نمود  $X^H Y$  یا دختری با زن نمود  $X^H X^H$  باشد.

گزینه «۴»: زن نمود پدر بیمار  $X^h Y$  و زن نمود مادر بیماری  $X^h X^h$  می‌باشد. در این صورت، فرزند مبتلا می‌تواند پسری با زن نمود  $X^h Y$  یا دختری با زن نمود  $X^h X^h$  باشد.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۴۲ و ۴۳)

(ممدرضا کلزاری)

**۱۳- گزینه «۱»**

فرض کنید ۴ ال A, B, C و D در جمعیت دیده می‌شود.

**ژنتوتیپ‌ها:** AA BB CC DD AB AC AD BC BD CD

اگر روابط بین دگرهایی بازیزت ناقص باشد، تعداد ژنتوتیپ‌ها با فنتوتیپ‌ها برابر است. به ازای هر رابطه بارز و نهفتگی، یکی از تعداد ژنتوتیپ‌ها کاسته می‌شود. در نتیجه هیچ وقت ممکن نیست تعداد ژنتوتیپ‌ها از ژنتوتیپ‌ها بیشتر شود مگر آنکه این صفت تحت تاثیر محیط باشد و ژنتوتیپ‌ها متفاوتی را به ازای یک زن نمود از خود بروز دهد.

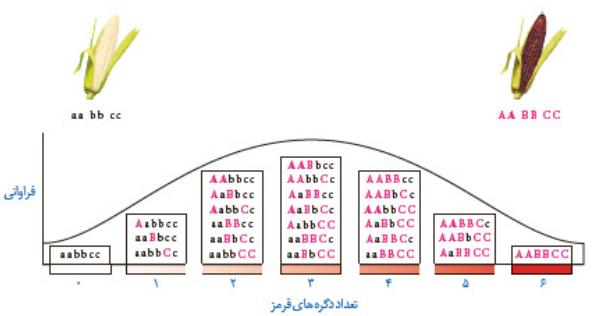
(درستی مورد اول)

دقت کنید تعداد ژنتوتیپ‌ها هیچ‌گاه از تعداد ال‌ها کمتر نخواهد شد. (نادرستی مورد دوم) فقط وقتی تعداد ژنتوتیپ‌ها با تعداد ال‌ها برابر می‌شود که همه روابط بین الی، بارز و نهفتگی باشد. یعنی باید ۶ رابطه بارز و نهفتگی وجود داشته باشد در صورتی که تعداد ژنتوتیپ‌ها حاصل ۱۰ عدد است. (نادرستی مورد سوم)

نهنگامی که تعداد روابط بارز و نهفتگی برابر با تعداد ژنتوتیپ‌های ناخالص (۶) باشد یعنی دیگر هیچ رابطه بین دگرهای دیگری دیده نمی‌شود. در این هنگام تعداد ژنتوتیپ‌ها با تعداد ال‌ها برابر خواهد شد. (نادرستی مورد چهارم)

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۴۴ و ۴۵)

(علی (اوری نیا))

**۹- گزینه «۴»**

اگر ستون‌ها را از سمت چپ به راست شماره‌گذاری کنیم خواهیم داشت:

گزینه «۱»: ذرت‌های دارای حداقل ۲ ال نهفته می‌شود ستون‌های اول تا پنجم که حالت‌های آن‌ها، ۲۳ تاست.

ذرت‌های با حداقل ۱ ال بارز شامل ستون‌های دوم تا هفتم است که تعداد حالات آنها برابر است با ۲۶ در نتیجه این گزینه نادرست است.

گزینه «۲»: تعداد ذرت‌های دارای حداقل ۲ ال نهفته می‌شود ستون‌های سوم تا هفتم که تعداد حالات آنها، ۲۳ تاست.

تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۲ ال نهفته می‌شود ستون‌های اول تا پنجم که تعداد آنها نیز، ۲۳ تاست. لذا این گزینه نیز نادرست است.

گزینه «۳»: تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۵ ال بارز می‌شود ستون‌های ششم و هفتم که تعداد آنها ۴ تاست.

تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۳ ال نهفته می‌شود ستون‌های چهارم تا هفتم که تعداد آنها ۱۷ تاست. این گزینه نیز کاملاً نادرست است.

گزینه «۴»: تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۲ ال بارز می‌شود ستون‌های اول تا سوم که تعداد آنها، ۱۰ تاست. همچنین تعداد حالات ذرت‌های دارای حداقل ۳ ال نهفته می‌شود ستون‌های اول تا چهارم است که تعداد حالات آنها نیز ۱۷ تاست. اختلاف آنها برابر با تعداد ذرت‌های ستون چهارم برابر است.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۴۴ و ۴۵)

(علی (اوری نیا))

**۱۰- گزینه «۱»**

فقط یک مورد «د» درست است.

(الف) نادرست. هر گونه جهش به شرطی که به فرزندان منتقل شود می‌تواند در فرزندان بروز یابد.

(ب) نادرست - کوتاه شدن زن به شرطی است که جهش در خود زن رخ دهد و نه در توالی‌های تنظیمی یا توالی‌های بین زنی

(ج) نادرست. هر گونه جهش در توالی‌های تنظیمی اثری در ساختار RNA یا پلی‌پپتید بیان شده ندارد. در ضمن دقت کنید که جهش دگرمعنا نمی‌تواند در توالی‌های غیر زنی رخ دهد.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۴۱ تا ۵۱)



دارای ۲ حلقه پنج ضلعی می‌باشند: یک حلقه مربوط به قند و دیگری مربوط به باز آلی نیتروژن دار.  
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید که قبل از شروع توالی‌های مربوط به رمز در رشتۀ الگوی ژن در دنا، توالی‌های دیگری وجود دارند که رونویسی می‌شود ولی ترجمه نمی‌شوند!  
گزینه «۲»: آغاز شکل گیری ساختار سوم با تشکیل برهم‌کنش‌های آبگردی است.

گزینه «۴»: یون آهن موجود در هم دارای دو بار مثبت  $(\text{Fe}^{+4})$  است.  
(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۴۷ تا ۱۵۲)

#### ۱۸- گزینه «۱» (ممدرضا کلزاری)

می‌دانیم که هر چه تعداد ال‌های باز را بیشتر باشد، رنگ ذرت نیز تیره‌تر خواهد شد. در نتیجه باید دنبال گزینه‌ای باشیم که حداقل تعداد ال‌های باز در حاصل آمیزش آن‌ها ۳ یا کمتر از ۳ باشد، زیرا که ذرت  $\text{AAbbCc}$  دارای ۳ دگرگاه باز در خود می‌باشد.  
گزینه «۱»: بیشترین تعداد ال بازار در ذرت حاصل از این آمیزش:

$$= \text{AAbbCc}$$

گزینه «۲»: حداقل تعداد ال بازار در ذرت حاصل از این آمیزش:  
=  $\text{AaBbCC}$

گزینه «۳»: حداقل تعداد ال بازار در ذرت حاصل از این آمیزش:  
=  $\text{AaBBCc}$   
(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۴۵ تا ۱۴۶)

#### ۱۹- گزینه «۴» (ممدرضا کلزاری)

در طی گونه‌زایی دگرمهنه، وقوع فرایندهای مانند جهش باعث ایجاد گامتهای متفاوت با والدین می‌شود. در طی گونه‌زایی دگرمهنه نیز جهش‌ها باعث ایجاد گامتهای جدید می‌شوند بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید در پی ایجاد جدایی چغافیایی، ابتدا شارش قطع شده و در نهایت جدایی تولید مثالی ایجاد می‌شود.

گزینه «۲»: دقت کنید انتخاب طبیعی بر جمعیت مؤثر است و باعث تغییر در فرد نمی‌شود.  
گزینه «۳»: این مورد برای هر دو گونه‌زایی صحیح است زیرا در نهایت گونه‌های جدیدی ایجاد می‌شوند که افراد آن‌ها نمی‌توانند آمیزش موفقیت‌آمیز داشته باشند.  
(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۴۶ تا ۱۴۷)

#### ۲۰- گزینه «۳» (سیدهان بوراری)

عامل رونویسی در یوکاریوت‌ها حضور دارند. آنزیم رنابسپاراز هم به توالی راهنمای چسبیده است و هم با چند عامل رونویسی در اتصال است. سایر پروتئین‌ها چنین خصوصیتی ندارند. دقت داشته باشید رنابسپارازی که روی یک ژن یوکاریوتی فعالیت می‌کند، همواره فقط یک نوع رنا تولید خواهد کرد. اگر رنابسپاراز ۱ باشد، رنای رناتنی، اگر رنابسپاراز ۲ باشد رنای پیک و اگر رنابسپاراز ۳ باشد رنای ناقل می‌سازد.  
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: علاوه بر آنزیم رنابسپاراز، عامل رونویسی نیز می‌توانند به راهنمای متصلح شوند. جایگاهی اختصاصی برای ریبونوکلئوتیدها، ویزگی آنزیم رنابسپاراز است؛ توجه کنید منظور از جایگاه اختصاصی، همان جایگاه فعل آنزیم‌هاست.

گزینه «۲»: می‌دانیم مهار کننده از جمله پروتئین‌هایی است که سد راه آنزیم رنابسپاراز می‌شود. همچنین عوامل رونویسی متصلح به راهنمای رنابسپاراز رنابسپاراز قرار نگیرند. اما این عوامل قابلیت اتصال به قند را ندارند.

گزینه «۴»: توالی‌های مجاور راهنمای، اپرатор و جایگاه اتصال فعل کننده هستند که به ترتیب به مهار کننده و فعل کننده وصل می‌شوند. دقت داشته باشید برای شروع عمل رونویسی در تنظیم منفی، هیچ نیازی به جدا شدن مهار کننده از دنا نیست! چرا که آنزیم رنابسپاراز به خودی خود می‌تواند راهنمای را شناسایی کند و به آن وصل شود که این رویداد، مربوط به مرحله آغاز رونویسی است؛ پس رونویسی شروع می‌شود، اما به علت قرارگیری مهار کننده در جلوی آنزیم، از ادامه آن جلوگیری خواهد شد!

علت قرارگیری مهار کننده در جلوی آنزیم، از ادامه آن جلوگیری خواهد شد!  
(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۳۳ تا ۱۳۶)

#### ۱۴- گزینه «۴» (علی راوری نیا)

هر چهار مورد نادرست است. در دنای خطی یوکاریوت‌ها و در دنای حلقوی هلیکازها می‌توانند به یکدیگر نزدیک شوند.

(الف) اگر دنای حلقوی باکتری‌ها فقط یک جایگاه آغاز داشته باشد در همانندسازی دوجهتی همه هلیکازها ابتدا از یکدیگر دور می‌شوند نه برخی از آنها!

(ب) با توجه به شکل صفحه ۱۴ کتاب درسی، در دنای خطی هلیکازهایی که به سمت دو انتهای دنا حرکت می‌کنند به هلیکاز دیگر نزدیک نمی‌شوند.

(ج) در دنای خطی یوکاریوت‌ها باکتری‌ها یک جایگاه آغاز داریم نه جایگاه‌های آغاز!  
(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۱۷ تا ۱۱۶)

#### ۱۵- گزینه «۳» (علی بوهری)

بررسی گزینه‌ها:  
گزینه «۱»: قالچ‌ها با ۹۰ درصد گیاهان دانه‌دار همیزیست هستند. برداشت نوکلوتید اشتیاه و قواردادن نوکلوتید صحیح، بلکه به دلیل دو فعالیت پلیمرازی و نوکلازی آنزیم DNA پلی‌مراز است.

گزینه «۲»: از باکتری استرپتوکوس نومونیا در آزمایش‌های ایوری استفاده شد. تغییر در تعداد جایگاه‌های شروع همانندسازی قبل از شروع همانندسازی است و مربوط به جانداران یوکاریوت است.

گزینه «۳»: در پارامسی، واکوئول انقباضی مشاهده می‌شود. با توجه به اینکه آنزیم‌ها با فعالیت خود، اونزی فعال سازی واکنش را کاهش می‌دهند و برای آنزیم هلیکاز برای شکست پیوند بین بازهای آلی A، T و C اونزی متفاوتی را صرف می‌کنند، بنابراین میزان کاهش اونزی فعال سازی در هلیکازهای مختلف بستگی به توالی پیش‌روی آنزیم دارد.

گزینه «۴»: به طور معمول در باکتری‌ها، یک جایگاه آغاز همانندسازی داریم، در لحظات پس از آغاز همانندسازی DNA حلقوی، می‌توانیم دو مشاهده کیمی، زیرا در حین همانندسازی اولین بخشی که همانندسازی می‌شود، جایگاه آغاز همانندسازی است که تعداد آن دو عدد می‌شود.  
(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۱۸ و ۱۱۹)

#### ۱۶- گزینه «۴» (عباس آرایش)

در حالتی که جهشی صورت نگرفته باشد، دو حالت ممکن است:  
حالات اول: جهت رونویسی ژن ۱ و ۳ از چپ به راست و جهت رونویسی ژن ۲ از راست به چپ باشد.

حالات دوم: جهت رونویسی ژن ۱ و ۳ از راست به چپ و جهت رونویسی ژن ۲ از چپ به سمت راست باشد.

ممکن است هیچ‌یک از ژن‌های عنوان شده مربوط به تولید رنای پیک نباشد و به این ترتیب گزینه «۴» نادرست می‌باشد.

بررسی سایر گزینه‌ها:  
گزینه «۱»: در صورت در نظر گرفتن حالت ۱ ممکن است.

گزینه «۲»: در صورت در نظر گرفتن حالت ۲ و جهش واژگونی در دو سمت ژن ۲، ممکن است.

گزینه «۳»: به علت اینکه جهت رونویسی ژن ۱ و ۲ متفاوت است، رشته رمزگذار این دو ژن متفاوت است.

الگوی این سوال مشابه سوال ۶ کنکور تیر ۱۴۰۲ است.  
(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۱۷ تا ۱۱۶)

#### ۱۷- گزینه «۳» (سمانه توتو نیانیان)

در رنای پیک مربوط به زنجیره بتا، کدون ششم دارای توالی GAA است. با توجه به این که هر سه تای این نوکلوتیدها دارای باز آلی از نوع پورین هستند، پس هر کدام



(علی (اوری نیا)

**۲۴- گزینه «۴»**

تکیاختمای‌ها شامل همه پروکاریوت‌ها (باکتری‌ها) و بعضی از پوکاریوت‌ها می‌باشند. در پوکاریوت‌ها فامتن (کروموزوم)‌ها فقط شامل دنای خلیه هسته‌ای به همراه پرتوتین‌ها می‌باشند و دنای حلقی میتوکندری و کلروپلاست جزو فامتن‌ها در نظر گرفته نمی‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در همه جانداران تکیاختمایی چه پوکاریوت و چه پروکاریوت دنای حلقی وجود دارد و اطلاعات و راثئی در آن ذخیره شده است. در پوکاریوت‌ها دنای حلقی در میتوکندری و کلروپلاست قرار دارد و باکتری‌ها فقط دنای حلقی دارند.

گزینه «۲»: در پوکاریوت‌ها قبل از انجام همانندسازی پروتئین‌های همراه دنا از آن جدا می‌شوند. اما توجه کنید پروتئین‌های هیستون فقط همراه دنای خلیه پوکاریوت‌ها قرار دارند و همراه دنای میتوکندری و کلروپلاست هیستون قرار ندارد.

گزینه «۳»: در همه جانداران در طی همانندسازی ابتدا آنزیم هلیکاز پیوندهای هیدروژنی (نوعی پیوند غیراستراکتی) را می‌شکند.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۱۳ تا ۱۴)

(سپهر بزرگی نیا)

**۲۵- گزینه «۳»**

در صورتی که DNA با نیتروژن ۱۴ در محیط کشت با نیتروژن ۱۵ همانندسازی حفاظتی را ناجم دهد، دنوار کاملاً سبک و سنتگین ایجاد می‌کند. در صورتی که این دو نوع DNA در محیطی با نیتروژن ۱۴ با الگوی نیمه‌حفاظتی همانندسازی کند، دنوار سبک و متوسط ایجاد می‌کند که در این صورت، هر دنوار دارای نیتروژن ۱۴ هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: با عمل همانندسازی حفاظتی، دنوار در بالا و پایین لوله تشکیل می‌شود. در صورتی که همانندسازی غیر‌حفاظتی در محیطی با نیتروژن ۱۴ انجام شود، دنوار در بخش بالایی و میانی لوله داریم.

گزینه «۲»: DNA با نیتروژن ۱۴ در محیط نیتروژن ۱۵ با همانندسازی نیمه‌حفاظتی، یک نوار با چگالی متوسط تشکیل می‌دهد (میانه لوله). در صورتی که همانندسازی حفاظتی در نیتروژن ۱۴، دنوار در میانه و بالای لوله تشکیل می‌شود.

گزینه «۳»: در صورت همانندسازی نیمه‌حفاظتی، یک نوار در میانه لوله در سطح بالاتری قرار می‌شود. در صورتی که برای DNA هایی با چگالی متوسط، همانندسازی غیر‌حفاظتی در محیطی با نیتروژن ۱۴ انجام شود، DNAها از میانه لوله در سطح بالاتری قرار می‌گیرند و از بخش پایینی لوله دورتر می‌شود.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۹ و ۱۰)

(ممدر رضائیان)

**۲۶- گزینه «۳»**

طبق متن کتاب درسی، در گیاه نور می‌تواند باعث فعال شدن «زن سازنده آنژیمی» شود که در فتوستتر مورد استفاده است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: تنظیم بیان ژن موجب می‌شود تا جاندار به تغییرات پاسخ دهد.

گزینه «۲»: گوییچه قرمز خونی یک یاخته پیکری بالغ است که فاقد هسته و زن‌های هسته است.

گزینه «۴»: تنظیم بیان ژن می‌تواند موجب ایجاد یاخته‌های مختلفی از یک یاخته شود. مثلاً یاخته بینایی میلوئیدی که در ایجاد گوییچه قرمز و اغلب گوییچه‌های سفید نقش دارد.

(زیست‌شناسی : صفحه ۳۳۳)

(عباس آریش)

**۲۷- گزینه «۱»**

جهش‌های کوچک شامل حذف، اضافه و جانشینی است. براساس کتاب درسی، جهش جانشینی شامل خاموش، دگرمعنا و بی معنا است. علت نادرستی مورد (الف) در همه انواع جهش‌های کوچک، هر دو رشتة دنا تغییر می‌کند.

علت نادرستی مورد (ب) جهش حذف، اضافه و بی معنا ممکن است سبب ایجاد کدون زودرس شود. در جهش بی معنا چارچوب خواندن تغییری نمی‌کند.

(ممدر رضائیان)

**۲۱- گزینه «۳»**

گزینه «۱»: چهش، با افزودن دگرهای جدید، خزانه ژنی را غنی تر می‌کند. بسیاری از جهش‌ها تأثیری فوری بر خود ندارند و بنا بر این ممکن است تشخیص داده شوند. اما با تغییر شرایط محیط ممکن است (نه به طور حتم!) دگرهای جدید، سازگارتر از دگرهای قدیمی قبلي عمل کند.

گزینه «۲»: برای شارش ژنی و چهش صادق نیست.

گزینه «۳»: انتخاب طبیعی افراد سازگارتر با محیط را بر می‌گزیند و از فراوانی دیگر افراد می‌کاهد. با انتخاب شدن افراد سازگارتر، تفاوت‌های فردی و در نتیجه گوناگونی کاهش می‌یابد.

گزینه «۴»: به فرایندی که باعث تغییر دگرهای بر اثر رویدادهای تصادفی می‌شود، رانش دگرهای می‌گویند. در رانش دگرهای، دگرهای ایجاد نمی‌شود.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۵۴ تا ۵۶)

**۲۲- گزینه «۳»**

بیماری مalaria با وسیله نوعی انگل تکیاختمای ایجاد می‌شود که بخشی از چرخه زندگی خود را در گوییچه‌های قرمز می‌گذراند. افرادی که گوییچه قرمز سالم دارند، یعنی

**HbA HbA** هستند، در معرض خطر ابتلا به مalaria قرار دارند. این انگل نمی‌تواند در افراد **HbA HbS** سبب بیماری شود، چون وقتی این گوییچه‌ها را الوه می‌کند، گوییچه‌های قرمز داسی شکل می‌شوند و انگل می‌میرد. پس افراد ناخالص در برابر malaria مقاوم‌اند. در این خانواده مرد ناخالص است و زن خالص باری.

با توجه به اینکه زن دارای دو فامتن **X** و دو دگره **HbA** هستند؛ حال اگر اسپرمی که

در تولید مثل شرکت می‌کند دارای فامتن **Y** و دگره **HbS** باشد، فرزند حاصل پسری با زن نمود ناخالص برای بیماری کم خونی ناشی از گوییچه‌های قرمز داسی شکل و مقاوم نسبت به اینکل مalaria است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: چلیپایی شدن بین فامینک‌های غیرخواهri صورت می‌گیرد.

گزینه «۲»: با توجه به این که زن دارای دو فامتن **X** و دو دگره **HbA** هستند، تمام گامت‌هایی که ایجاد می‌کند نیز دارای فامتن **X** و دگره **HbA** هستند، چلیپایی شدن در زن موجب نوترکیبی نخواهد شد و اگر گامتی که مرد می‌سازد دارای **HbA** باشد، اینکل مalaria می‌تواند در فرزند حاصل، بیماری ایجاد کند.

گزینه «۴»: با توجه به این که زن دارای دو فامتن **X** و دو دگره **HbA** است، تمام گامت‌هایی که ایجاد می‌کند نیز دارای فامتن **X** و دگره **HbA** هستند، گامتی که مرد می‌سازد دارای **HbA** باشد، اینکل مalaria می‌تواند در فرزند حاصل که دختر است بیماری ایجاد کند.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه ۵۶)

(سمانه توتوپنیان)

**۲۳- گزینه «۱»**

بررسی موارد: (الف) نادرست، در این چهش بین دو باز آلی مجاور هم (در یک رشتة) پیوندهای کووالان تشکیل می‌شود.

(ب) درست اشعة فلزی نویعی عامل فیزیکی و سیگار نویعی عامل شیمیایی محسوب می‌شوند که سبب جهش‌های اکتسابی می‌شود.

(ج) نادرست. این چهش بر آنزیم هلیکاز اثر ندارد و فعالیت DNA پلیمراز را تغییر می‌دهد.

(د) درست. طبق شکل کتاب دو حلقة شش ضلعی (باز آلی تیمین) که در ساختار دنا قرار دارند (دئوكسی‌ریبوز) به یکدیگر متصل می‌شوند.

(زیست‌شناسی ۳؛ صفحه‌های ۵۱ و ۵۲)



## ﴿گزینه ۴﴾ (غلامرضا مبین)

طبق با نمودار، متحرک در لحظه  $t = ۳s$  تغییر جهت می‌دهد و بنابراین داریم:

$$v = at + v_0 \Rightarrow ۰ = a \times ۳ + v_0 \Rightarrow v_0 + ۳a = ۰ \quad (۱)$$

جابه‌جایی متحرک در ۸ ثانیه ابتدایی حرکت برابر با  $-۱۶m$  است. بنابراین:

$$\Delta x = \frac{1}{2}at^2 + v_0 t \Rightarrow -۱۶ = \frac{1}{2}a \times ۸^2 + v_0 \times ۸$$

$$\Rightarrow v_0 + ۴a = -۲ \quad (۲)$$

با حل همزمان معادله‌های (۱) و (۲) داریم:

$$a = -۲ \frac{m}{s^2}, v_0 = ۶ \frac{m}{s}$$

در لحظه  $t = ۸s$ ، جهت بردار مکان متحرک تغییر می‌کند، بنابراین تندی متحرک در این لحظه برابر است با:

$$v = at + v_0 \Rightarrow v = -۲ \times ۸ + ۶ \Rightarrow v = -۱۰ \frac{m}{s} \Rightarrow s = ۱۰ \frac{m}{s}$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۹ تا ۱۸)

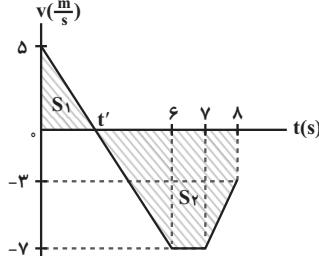
## ﴿گزینه ۱﴾ (سعید شرق)

برای محاسبه تندی متوسط، ابتدا نمودار سرعت - زمان را رسم نموده و سپس به کمک آن، مسافت پیموده شده را محاسبه می‌کنیم. داریم:

$$۰ \leq t < ۶s \Rightarrow v_6 = a_1 t_1 + v_0 = -۲ \times ۶ + ۵ \Rightarrow v_6 = -۷ \frac{m}{s}$$

$$۶s \leq t < ۷s \Rightarrow a_7 = ۰ \Rightarrow v_7 = v_6 = -۷ \frac{m}{s}$$

$$۷s \leq t < ۸s \Rightarrow v_8 = a_7 t_3 + v_7 = ۴ \times ۱ - ۷ \Rightarrow v_8 = -۳ \frac{m}{s}$$



در لحظه  $t'$  علامت سرعت عوض می‌شود، در نتیجه متحرک تغییر جهت می‌دهد. با استفاده از تشابه مثلث‌ها، لحظه  $t'$  را می‌باییم. داریم:

$$\frac{۵}{t'} = \frac{۷}{۶-t'} \Rightarrow t' = ۲ / ۵s$$

مسافت طی شده توسط متحرک برابر با مجموع اندازه جابه‌جایی‌های متحرک در بازه‌های صفر تا  $2/5s$  و  $2/5s$  تا  $8s$  است. داریم:

$$\ell = |\Delta x_1| + |\Delta x_2| = \frac{5 \times 2 / 5}{2} + \left| \frac{(4 / 5 + 1) \times 7}{2} + \frac{(7 + 3) \times 1}{2} \right|$$

$$\Rightarrow \ell = ۶ / ۲۵ + ۱۹ / ۲۵ + ۵ = ۳۰ / ۵m$$

$$S_{av} = \frac{\ell}{\Delta t} = \frac{۳۰ / ۵}{8} = \frac{۶}{16} \frac{m}{s}$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۳ تا ۲۱)

## ﴿گزینه ۳﴾

علت نادرستی مورد (ج) در جهش جانشینی خاموش که مقدار ماده و راثتی تغییر نمی‌کند، پیامد و خیمی مورد انتظار نیست.

علت نادرستی مورد (د) در جهش اضافه که مقدار ماده تغییر می‌کند، تعداد پیوندهای فسفوبدی استر دنا افزایش می‌باید.

الگوی این سوال مشابه سوال ۳۴ کنکور تیر ۱۴۰۲ است. (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۸ تا ۵۲)

## ﴿گزینه ۲﴾

بال کلاع و بال پروانه مونارک ساختارهای آنالوگ می‌باشد و اندامهای جلویی دلفین و شیرکوهی مربوط به ساختارهای همتا می‌باشند. ساختارهای آنالوگ نشان می‌دهند که برای پاسخ به یک نیاز، جانداران به روش‌های مختلفی سازمان پیدا کرند. ساختارهای متمایز نشان‌دهنده نیای مشترک گونه‌ها هستند.

(زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۵۷ تا ۵۹)

## ﴿گزینه ۳﴾

با انجام جهش مضاعف‌شدگی مقدار کل ماده و راثتی یاخته تغییری نمی‌کند و تنها بخشی از یک کروموزوم همتا به کروموزوم همتا دیگر وصل می‌شود. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱» در صورت جابه‌جایی ژن‌های بالاتر از محل قرارگیری ژن‌های گروه خونی Rh، ممکن است.

گزینه «۲» بهطور معمول، همانندسازی از کروموزومی که بخشی از فلامن‌های همتای خود را دریافت می‌کند، بیشتر طول می‌کشد. دقت کنید که یاخته پادتن ساز فاقد توانایی همانندسازی دنای هسته می‌باشد.

گزینه «۴» برای جدا کردن قطعه کروموزوم، نیاز به شکستن و برای متصل کردن آن به تشکیل پیوند فسفوبدی استر نیاز است.

دقت کنید که کروموزوم‌های جنسی مردان با یکدیگر همتا نیستند و بین آنها جهش مضاعف‌شدگی رخ نمی‌دهد.

(زیست‌شناسی : صفحه‌های ۱۳، ۳۹، ۵۵ و ۵۶)

## ﴿گزینه ۳﴾

مواد «الف»، «ب» و «د» صحیح‌اند. بررسی همه موارد:

(الف) آنزیم سازنده پروتئین هموواره گروه کربوکسیل رشتة آمینو اسید را به آمین آمینو اسید جدید متصل می‌کند، دقت کنید که ممکن است متیونین در اواسط پروتئین هم باشد.

(ب) آنزیم سازنده دنا هنگام متصل کردن یک نوکلوتید گروه OH رشتہ را در مجاورت فسفات نوکلوتید سر دیگر قرار می‌دهد.

(ج) آمینو اسید از سر کربوکسیل به tRNA متصل می‌شود.

(د) در اتصال دو گلوبل، گروه هیدروکسیل دو مونوساکارید در مجاورت هم با آزاد کردن یک OH و H بهم متصل شده و یک اکسیژن در پیوند بین دو گلوبل باقی می‌ماند.

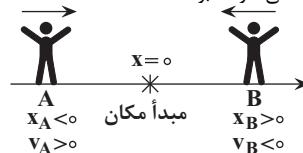
(زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۳، ۴، ۵، ۱۹، ۲۰، ۲۱)

## فیزیک

## ﴿گزینه ۲﴾

هرگاه متحرک به مبدأ مکان نزدیک شود، بردار مکان و بردار سرعت آن الزاماً در سوی مخالف خواهد بود.

یادآوری: علامت سرعت نشان‌دهنده جهت حرکت متحرک است. اگر متحرک در جهت محور X حرکت کند، علامت سرعت آن مثبت و اگر خلاف جهت محور X حرکت کند علامت سرعت آن منفی خواهد بود.



(فیزیک ۳، صفحه‌های ۲ تا ۱۱)



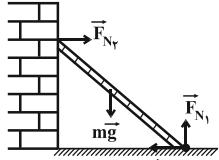
$$\Rightarrow |\Delta v| = 10 \frac{m}{s}$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۴)

(عبدالرضا امینی نسب)

چون نردیان در آستانه سُر خودن (حرکت) است، بنابراین نیروی خالص وارد بر نردیان در دو راستای افقی و عمودی صفر است، بنابراین داریم:

$$F_{net} = 0 \Rightarrow \begin{cases} (F_{net})_y = 0 \Rightarrow F_{N_y} = mg = 200 N \\ (F_{net})_x = 0 \Rightarrow F_{N_x} = f_{s,max} \end{cases} \quad (*)$$



اندازه نیروی اصطکاک ایستایی برابر است با:

$$f_{s,max} = \mu_s F_{N_y} = 0 / 20 \times 200 = 150 N$$

$$\stackrel{(*)}{\rightarrow} F_{N_y} = f_{s,max} = 150 N$$

بنابراین:

از طرف سطح افقی دو نیروی عمود بر هم  $\vec{F}_{N_y}$  و  $\vec{f}_{s,max}$  بر نردیان وارد می‌شود.

$$R = \sqrt{F_{N_y}^2 + f_{s,max}^2} = \sqrt{20^2 + 150^2} = 250 N$$

$$F_{N_y} = \frac{150}{250} = \frac{3}{5}$$

در نهایت می‌توان نوشت:

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۳۵ تا ۳۶)

(ممدر اسدی)

## «۴- گزینه»

با توجه به قانون دوم نیوتون بر حسب تکانه برای نیروی ثابت، داریم:

$$\vec{F}_{net} = \frac{\Delta \vec{p}}{\Delta t} \Rightarrow \Delta \vec{p} = \vec{F}_{net} \Delta t$$

$$\Rightarrow \Delta p = -5 \times 2 \Rightarrow \Delta p = -10 \frac{kg \cdot m}{s}$$

$$\Rightarrow p_2 - p_1 = -10 \Rightarrow p_2 - 4 \times 10 = -10 \Rightarrow p_2 = 30 \frac{kg \cdot m}{s}$$

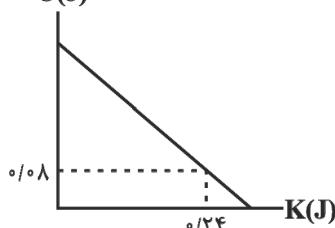
(فیزیک ۳، صفحه‌های ۳۵ تا ۳۶)

(محطفن کیان)

## «۴- گزینه»

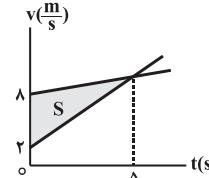
برای محاسبه معادله حرکت باید در رابطه  $x = A \cos(\omega t)$  به جای  $A$  و  $\omega$  مقدار هر یک را قرار دهیم. بنابراین ابتدا از رابطه  $E = U + K$  انرژی مکانیکی را به دست می‌آوریم:

$$E = U + K \xrightarrow{\frac{U=0.8J}{K=0.4J}} E = 0 / 0.8 + 0 / 0.4 \Rightarrow E = 0 / 1.2 J$$

سپس با استفاده از رابطه  $E = 2\pi^2 mf^2 A^2$  دامنه نوسان را حساب می‌کنیم.

(حامد فسروی)

با توجه به این که شتاب حرکت متحرک‌ها ثابت است و سرعت دو متحرک در لحظه  $t = 5s$  یکسان می‌شود، نمودار سرعت – زمان دو متحرک را رسم می‌کنیم.



با توجه به این که دو متحرک در مبدأ زمان از مبدأ مکان عبور کردند و مساحت بین نمودار سرعت – زمان و محور زمان برابر با اندازه جایه‌جایی دو متحرک است، بنابراین بیشترین فاصله دو متحرک در ۱۰ ثانیه ابتدایی حرکت در لحظه  $t = 5s$  رخ خواهد داد و برابر است با:

$$\Delta x_{max} = S = \frac{(V_0 - V_f) \times 5}{2} \Rightarrow \Delta x_{max} = 15 m$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۵ تا ۱۶)

(بابک اسلامی)

جسم روی سطح افقی ابتدا ساکن است. با اعمال نیروی افقی  $\vec{F}$  و افزایش اندازه آن، جسم همچنان ساکن می‌ماند و اندازه نیروی اصطکاک ایستایی وارد بر جسم برابر با اندازه نیروی  $\vec{F}$  خواهد بود. زمانی که اندازه نیروی اصطکاک ایستایی وارد بر جسم به بیشینه مقدار خود می‌رسد، با کمی افزایش نیروی  $\vec{F}$ ، جسم شروع به حرکت می‌کند و اصطکاک وارد بر جسم به نوع جنبشی تبدیل خواهد شد و اندازه آن ثابت می‌شود. بنابراین مطابق نمودار، بیشینه نیروی اصطکاک ایستایی برابر با  $14 N$  و اندازه نیروی اصطکاک جنبشی وارد بر جسم برابر با  $10 N$  است. داریم:

$$f_{s,max} = 14 N \Rightarrow \mu_s F_N = 14 N$$

$$f_k = 10 N \Rightarrow \mu_k F_N = 10 N$$

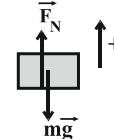
$$\Rightarrow \frac{f_k}{f_{s,max}} = \frac{\mu_k F_N}{\mu_s F_N} = \frac{\mu_k}{\mu_s} = \frac{10}{14} \Rightarrow \mu_k = \frac{5}{7} \mu_s$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۳۵ تا ۳۶)

(عبدالرضا امینی نسب)

اگر جهت حرکت رو به بالا را مثبت فرض کنیم، شتاب حرکت آسانسور در طی مدت  $5s$  برابر است با:

$$v = at + v_0 \Rightarrow 0 = a \times 5 + 10 \Rightarrow a = -2 \frac{m}{s^2}$$



با نوشتن قانون دوم نیوتون برای حرکت جسم داخل آسانسور، داریم:

$$F_{net} = ma \Rightarrow F_N - mg = ma$$

$$\Rightarrow F_N - 10 \times 10 = 10 \times (-2) \Rightarrow F_N = 80 N$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۳۵ تا ۳۶)

(غلامرضا محبی)

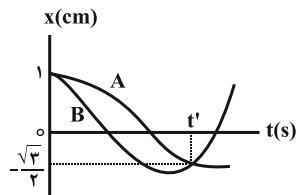
چون جسم در حال تعادل است، نیروی خالص وارد بر جسم صفر است. اگر برایند چند نیرو صفر باشد و یکی از آن‌ها حذف شود، اندازه نیروی خالص برابر با اندازه همان نیروی حذف شده است. بنابراین داریم:

$$F_{net} = ma = m \frac{|\Delta v|}{\Delta t} \xrightarrow{F_{net}=25N, m=5kg, \Delta t=2s} 5 \times \frac{|\Delta v|}{2} = 25$$



(سعید نصیری)

## «۴۳- گزینه»

با توجه به نمودار، در لحظه  $t'$  متحرک A برای اولین بار و متحرک B برای

$$\text{دومین بار در مکان } x = \frac{-\sqrt{3}}{2} \text{ cm} \text{ هستند. بنابراین داریم:}$$

$$x_A = A_A \cos(\omega_A t) \Rightarrow \frac{-\sqrt{3}}{2} = 1 \times \cos(\omega_A t')$$

$$\Rightarrow \omega_A t' = \frac{\Delta\pi}{6} \text{ rad}$$

$$x_B = A_B \cos(\omega_B t) \Rightarrow \frac{-\sqrt{3}}{2} = 1 \times \cos(\omega_B t')$$

$$\Rightarrow \omega_B t' = \frac{\Delta\pi}{6} \text{ rad}$$

$$\frac{\omega_B t'}{\omega_A t'} = \frac{\frac{\Delta\pi}{6}}{\frac{\Delta\pi}{6}} \Rightarrow \frac{T_A}{T_B} = \frac{1}{5}$$

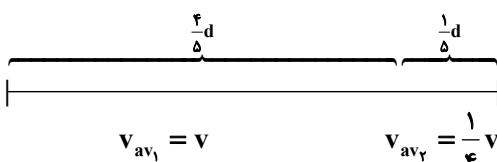
بنابراین داریم:

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۵۵ تا ۵۶)

(سیدعلی میرنوری)

## «۴۴- گزینه»

با توجه به این که متحرک در دو مرحله، کل مسیر حرکت را پیموده است، با استفاده از تعريف سرعت متوسط داریم:



$$v_{av_1} = v$$

$$v_{av_2} = \frac{1}{4}v$$

$$\begin{cases} \Delta x_1 = \frac{4}{5}d \\ \Delta t_1 = \frac{\Delta x_1}{v_{av_1}} = \frac{4d}{\Delta v} \end{cases} \quad \begin{cases} \Delta x_2 = \frac{1}{5}d \\ \Delta t_2 = \frac{\Delta x_2}{v_{av_2}} = \frac{d}{\Delta v} \end{cases}$$

$$v_{av} = \frac{\Delta x_1 + \Delta x_2}{\Delta t_1 + \Delta t_2} = \frac{\frac{4}{5}d + \frac{1}{5}d}{\frac{4d}{\Delta v} + \frac{d}{\Delta v}} = \frac{1}{\lambda} \Rightarrow v_{av} = \frac{\Delta v}{\lambda}$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۲۷ تا ۲۸)

(امیرمسعود هاشمی‌مرادی)

## «۴۵- گزینه»

طبق صورت سوال، تندی متحرک A دو برابر تندی متحرک B است و چون سرعت متحرک A مثبت و سرعت متحرک B منفی است، بنابراین مطابق شکل می‌توان نوشت:

$$v_A = -2v_B \Rightarrow \frac{x' - 0}{t - 0} = -2 \times \frac{0 - x'}{20 - t} \Rightarrow t = 10s$$

حال با توجه به تشابه مثلثها، فاصله دو متحرک در لحظه  $t = 20s$  برابر با  $\sqrt{5}m$  خواهد شد.

$$E = 2\pi^2 m f^2 A^2$$

$$\frac{m=1.0 \cdot g=10 \text{ kg}}{\pi^2=10, f=1 \text{ Hz}} \Rightarrow 2\pi^2 \times 10^{-2} = 2 \times 10 \times 10 / 1 \times 4 \times A^2$$

$$\Rightarrow A^2 = 4 \times 10^{-2} \text{ m} \Rightarrow A = 2 \times 10^{-1} \text{ m} \Rightarrow A = 0.2 \text{ m}$$

در نهایت  $\omega$  را حساب می‌کنیم و معادله حرکت را می‌نویسیم:

$$\omega = 2\pi f \quad f = 1 \text{ Hz} \quad \omega = 2\pi \times 1 \Rightarrow \omega = 2\pi \text{ rad/s}$$

$$x = A \cos(\omega t) \Rightarrow x = 0.2 \cos(2\pi t)$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۵۵ تا ۵۶)

## «۴۶- گزینه»

(محمد پورخانی)

ابتدا با استفاده از معادله مکان-زمان، بسامد زاویه‌ای را محاسبه می‌کنیم:

$$x = A \cos(\omega t) \quad \frac{A=4 \text{ cm}}{t=0/4s, x=-1 \text{ cm}} \rightarrow -1 = 4 \cos(0/4\omega)$$

$$\Rightarrow \cos(0/4\omega) = -\frac{1}{4} \Rightarrow 0/4\omega = \frac{\pi}{3} \Rightarrow \omega = \frac{5\pi}{6} \text{ rad/s}$$

حال بیشینه تندی نوسانگ را محاسبه می‌کنیم. داریم:

$$v_{max} = A\omega = 4 \times 10^{-2} \times \frac{5\pi}{6} \Rightarrow v_{max} = \frac{\pi}{3} \text{ m/s}$$

در حرکت هماهنگ ساده، تندی زمانی بیشینه می‌شود که نوسانگ از مبدأ نوسان عبور کند و این اتفاق برای دومین بار در لحظه  $t = \frac{4}{5}T$  رخ می‌دهد. داریم:

$$\omega = \frac{2\pi}{T} \Rightarrow \frac{5\pi}{6} = \frac{2\pi}{T} \Rightarrow T = 1/2s$$

$$t = \frac{3}{4}T \quad \frac{T=1/2s}{t=3/4 \times 1/2 = 0.75s}$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۵۹ تا ۶۰)

## «۴۷- گزینه»

(محمطفی کیانی)

روش اول: با استفاده از رابطه دوره تناوب آونگ ساده، طول‌های  $L_1$  و  $L_2$  را حساب می‌کنیم.

$$T = 2\pi \sqrt{\frac{L}{g}}$$

$$\Rightarrow \left\{ \begin{array}{l} T_1 = 3s \Rightarrow 3 = 2\pi \sqrt{\frac{L_1}{g}} \Rightarrow L_1 = 4\pi^2 \times \frac{L_1}{g} \Rightarrow L_1 = 2/25 \text{ m} \\ T_2 = 4s \Rightarrow 4 = 2\pi \sqrt{\frac{L_2}{g}} \Rightarrow 16 = 4\pi^2 \times \frac{L_2}{g} \Rightarrow L_2 = 4 \text{ m} \end{array} \right.$$

مجموع طول دو آونگ را به دست آورده و دوره آونگ جدید را محاسبه می‌کنیم.

$$L = L_1 + L_2 = 2/25 + 4 \Rightarrow L = 6/25 \text{ m}$$

$$T = 2\pi \sqrt{\frac{L}{g}} \Rightarrow T = 2\pi \sqrt{\frac{6/25}{g}} \Rightarrow T^2 = 4\pi^2 \times \frac{6/25}{g}$$

$$\Rightarrow T^2 = 25 \Rightarrow T = 5s$$

روش دوم: اگر دو آونگ به طول‌های  $L_1$  و  $L_2$  و دوره‌های تناوب  $T_1$  و  $T_2$  داشته باشیم و آونگ به طول  $(L_1 + L_2)$  درست کنیم، دوره تناوب آن از رابطه زیر به دست می‌آید:

$$T = \sqrt{T_1^2 + T_2^2} \quad \frac{T_1=3s}{T_2=4s} \Rightarrow T = \sqrt{9+16} = \sqrt{25} \Rightarrow T = 5s$$

سعی کنید رابطه فوق را اثبات کنید و آنرا به خاطر بسپارید.

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۵۹ تا ۶۰)



$$\vec{F}_{21} = 2(-6\vec{i} - 4\vec{j}) = -12\vec{i} - 8\vec{j}$$

طبق قانون سوم نیوتون، نیروی که گلوله متحرک به گلوله ساکن وارد می‌کند، برابر است با:

$$\vec{F}_{12} = -\vec{F}_{21}$$

$$\Rightarrow \vec{F}_{12} = -(-12\vec{i} - 8\vec{j}) \Rightarrow \vec{F}_{12} = 12\vec{i} + 8\vec{j}$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۲۸ و ۳۲)

(زهره آقامحمدی)

### «۵۰- گزینه «۳»

بررسی گزینه‌ها:

(۱) نادرست: فقط در لحظه  $t_1$  جهت بردار مکان عوض می‌شود.

(۲) نادرست: در لحظه‌های  $t_2$  و  $t_3$  جهت حرکت عوض می‌شود.

(۳) صحیح: شبی خط مماس بر نمودار مکان - زمان برابر با سرعت متحرک است. در لحظه  $t_3$  شبی خط مماس برای صفر است، پس  $v_3 = 0$  و در لحظه  $t_1$  شبی مثبت است، پس  $v_1 > 0$ . برای محاسبه شتاب متوسط داریم:

$$a_{av} = \frac{v_3 - v_1}{\Delta t} = \frac{0 - v_1}{\Delta t} < 0$$

(۴) نادرست: در لحظه صفر،  $x_0 < 0$  و در لحظه  $t_2$   $x_2 > 0$  است. بنابراین برای محاسبه سرعت متوسط داریم:

$$v_{av} = \frac{x_2 - x_0}{\Delta t} \neq 0$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۲۷ و ۳۲)

(محمد صفیرزاده)

### شیمی

### «۵۱- گزینه «۱»

مواد دوم و چهارم درست هستند.

بررسی موارد:

مورد اول: طبق توضیحات کتاب شاخص امید به زندگی در شهرهای گوناگون یک کشور متفاوت است، این مورد نادرست می‌باشد.

مورد دوم: با توجه به متن کتاب درسی کاملاً صحیح می‌باشد.

مورد سوم: بیماری وبا به علت آلودگی آب همه‌گیر شد نه خاک؛ پس این مورد هم غلط می‌باشد.

مورد چهارم: طبق متن کتاب درسی این مورد صحیح است.

مورد پنجم: مقدار تندرستی و رعایت بهداشت فردی با شاخص امید به زندگی نسبت مستقیم دارد و نه عکس؛ پس این مورد هم غلط است.

(شیمی ۳، صفحه‌های ۲۷ و ۳۲)

(سپاهار نوشادی)

### «۵۲- گزینه «۲»

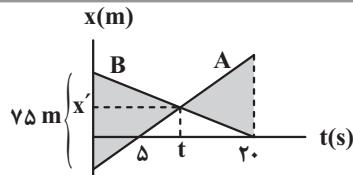
بررسی موارد:

مورد «۱»: نادرست؛ اتیلن گلیکول، ۹ جفت الکترون پیوندی دارد. با توجه به فرمول شیمیایی تقریبی روغن زیتون  $C_{57}H_{104}O_6$  علاوه بر ۳ پیوند دوگانه کربن-اکسیژن گروه عاملی استری (استر سه عاملی)، سه پیوند دوگانه کربن-کربن نیز در بخش هیدروکربنی آن وجود دارد؛ بنابراین روغن زیتون در مجموع دارای ۶ پیوند دوگانه است.

مورد «۲» نادرست؛

$$\frac{28}{6} \times 100 = \% 46 / ۷$$

$$\frac{32}{6} \times 100 = \% 51 / ۶$$



(فیزیک ۳، صفحه‌های ۱۳ و ۱۵)

### «۴۶- گزینه «۱»

ابتدا اندازه نیروهای اصطکاک ایستایی در آستانه حرکت و اصطکاک جنبشی را محاسبه می‌کنیم.

$$f_{s,max} = \mu_s F_N = \mu_s mg = 0 / 4 \times 10 = 4N$$

$$f_k = \mu_k F_N = \mu_k mg = 0 / 3 \times 10 = 3N$$

چون نیروی اولیه یعنی  $\Delta N$  از نیروی اصطکاک ایستایی بیشتر است، پس جسم از حال سکون شروع به حرکت می‌کند با توجه به قانون دوم نیوتون داریم:

$$F - f_k = ma \Rightarrow \Delta - 3 = a \Rightarrow a = 2 \frac{m}{s^2}$$

از معادله سرعت-زمان می‌توانیم سرعت را در لحظه  $t = 10s$  بدست آوریم.

$$v_{10} = at + v_0 \Rightarrow v_{10} = 2 \times 10 + 0 = 20 \frac{m}{s}$$

پس از  $10s$  نیروی  $3N$  برابر با  $3N$  می‌شود و چون در این حالت اندازه این نیرو با اندازه نیروی اصطکاک جنبشی برابر است، پس از لحظه  $10s$  به بعد حرکت جسم

با سرعت ثابت خواهد بود یعنی جسم با سرعت ثابت  $20 \frac{m}{s}$  به حرکت خود ادامه می‌دهد.

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۳۵ و ۳۶)

### «۴۷- گزینه «۱»

(پوریا علاقه‌مند)

به دلیل پدیده تشدید، آونگ  $G$  چون هم طول با  $D$  است، دیرتر می‌ایستد.

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۶۰ و ۶۱)

### «۴۸- گزینه «۲»

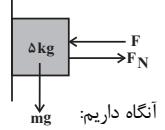
با رسم نیروهای وارد بر جسم و نوشتن قانون دوم نیوتون در راستای افقی و قائم داریم:

$$(F_{net})_x = 0 \Rightarrow F_N = F$$

$$(F_{net})_y = ma \Rightarrow mg - f_{s,max} = ma$$

$$\Rightarrow f_{s,max} = m(g - a) = 5 \times (10 - 2) = 40N$$

آنگاه داریم:



$$f_{s,max} = \mu_s F_N \Rightarrow 40 = 0 / 5 \times F_N$$

$$\Rightarrow F_N = 80N \Rightarrow F = 80N$$

(فیزیک ۳، صفحه‌های ۳۵ و ۳۶)

### «۴۹- گزینه «۳»

(ممدرعلی راست‌پیمان)

ابتدا نیروی را حساب می‌کنیم که گوی ساکن به گوی متحرک وارد می‌کند. فرض کنید گوی متحرک (۱) و گوی ساکن (۲) است.

$$\vec{F}_{21} = m_1 \frac{\Delta \vec{v}}{\Delta t} \Rightarrow \vec{F}_{21} = m_1 \left( \frac{\vec{v}_2 - \vec{v}_1}{\Delta t} \right)$$

$$\vec{F}_{21} = 0 / 4 \times \frac{(2\vec{i} + 1/5\vec{j}) - (8\vec{i} + 6\vec{j})}{0 / 2}$$



(ممدر صفیرزاده)

طبق متن صفحه ۱۱ و ۱۲ کتاب درسی، گزینه «۲» صحیح است و سایر گزینه‌ها (شیمی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۳) اشتباه هستند.

## «۵۵- گزینه «۲»

(میلاد غنیمی)

نسبت جرم فرآورده حاصل به فرآورده مایع به ازای هر مقدار واکنش‌دهنده ثابت است (مقدار واکنش‌دهنده یا حتی درصد خلوص و بازده واکنش در صورت وجود، در این سؤال مهم نیست). از آنجا که زنجیر هیدروکربنی پاک‌کننده مورد نظر خطی و سیر شده می‌باشد، پس R از رابطه  $C_nH_{2n+1}$  پیروی کرده و جرم مولی آن برابر  $14n+1$  می‌باشد. در نتیجه داریم:

$$\frac{Mg(RCOO)_2}{2NaCl} \Rightarrow \frac{24 + 2 \times (14n+1) + 2 \times 44}{2 \times 58/5} = 4/8$$

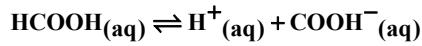
$$\Rightarrow n \approx 16 \Rightarrow C_{16}H_{33}COONa \Rightarrow \text{اتم ۵۳}$$

(شیمی ۳، صفحه‌های ۱ و ۹)

(خدا سلیمان)

## «۵۶- گزینه «۲»

با توجه به رابطه تفکیک فرمیک اسید داریم:



$$K = \frac{[H^+][COOH^-]}{[HCOOH]} = \frac{M\alpha \cdot M\alpha}{M(1-\alpha)} = \frac{M\alpha^2}{1-\alpha}$$

$$\frac{K < 10^{-4}}{\longrightarrow} K = M\alpha^2$$

$$M_1 = \frac{n}{V} \Rightarrow n = 1 \times M_1$$

$$M_2 = \frac{n}{V} = \frac{M_1}{1+\alpha}$$

$$K_1 = K_2 \rightarrow M_1 \alpha_1^2 = \frac{M_1}{V} \times (\alpha_2)^2$$

$$\left(\frac{\alpha_1}{\alpha_2}\right)^2 = \frac{1}{9} \Rightarrow \frac{\alpha_1}{\alpha_2} = \frac{1}{3} \Rightarrow \alpha_2 = 3\alpha_1$$

(شیمی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۴)

(امیر هاتمیان)

## «۵۷- گزینه «۴»

با توجه به رابطه تفکیک فرمیک اسید داریم:

$$K_a = \frac{M\alpha^2}{1-\alpha}$$

با توجه به توضیحات سوال قبلی می‌دانیم:

در نتیجه نسبت ثابت یونش به غلظت اولیه اسید  $\frac{K_a}{M}$  برابر  $\frac{\alpha^2}{1-\alpha}$  خواهد بود.

$$\frac{(K_a)HA}{(K_a)HB} = \frac{\frac{\alpha^2 HA}{1-\alpha HA}}{\frac{\alpha^2 HB}{1-\alpha HB}} = \frac{\frac{(0/25)^2}{0/75}}{\frac{0/25}{0/8}} = \frac{1/16 \times 0/8}{0/25} = \frac{1}{20}$$

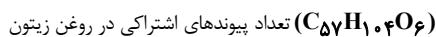
$$= \frac{1}{20} \approx 1/66$$

(شیمی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۴)

$$= \frac{46/7}{51/6} \approx 0/9$$

مورد «سوم»: درست؛ نوع نیتروی بین مولکولی در اوره و اتیلن گلیکول یکسان و از نوع هیدروژنی ولی روغن زیتون از نوع واندروالسی است.

مورد «چهارم»: درست؛



$$= \frac{(C \times 4) + (H \times 1) + (O \times 2)}{2} = \frac{(57 \times 4) + (104 \times 1) + (6 \times 2)}{2} = 172$$

بنابراین نسبت خواسته شده برابر است با:  $\frac{172}{4} = 43$

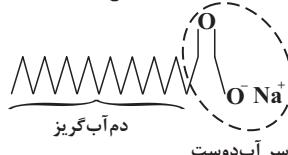
(شیمی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۵)

## «۵۸- گزینه «۳»

بررسی موارد:

مورد «الف»: درست؛

## بخش آئیونی



سر آبدوست

مورد «ب»: نادرست؛ زیرا در ترکیب فوق بخش آب گریز دارای ۱۷ اتم کربن است و چون بیوند دوگانه ندارد فرمول شیمیایی آن به صورت  $C_nH_{2n+1}COONa$  است. پس می‌شود  $(C_{17}H_{35}COONa)$  یعنی دارای ۳۵ اتم هیدروژن و در نتیجه ۳۵ پیوند  $C-H$  می‌باشد و چون دارای ۱۸ اتم کربن است، تعداد پیوندهای  $C-C$  برابر ۱۷ است؛ یعنی تعداد پیوندهای  $C-H$  کمی بیشتر از ۲ برابر تعداد پیوندهای  $C-C$  است.

مورد «ج»: درست؛ در موارد ب شرح داده شد.

مورد «د»: نادرست؛ زیرا ترکیب مورد نظر نمک سدیم یک اسید قرب است و صابون‌های جامد نمک سدیم اسیدهای چرب هستند و در صورت جلبهای  $Na^+$  با  $K^+$  نقطه ذوب کمتر می‌شود.

(شیمی ۳، صفحه ۶)

## «۵۹- گزینه «۳»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: درست؛ زیرا  $HA$  به طور کامل یونیده نشده است، پس اسیدی ضعیف با  $\alpha < 1$  بوده و قدرت اسیدی کمتری از  $H_2SO_4$  که یک اسید قوی است دارد.

گزینه «۲»: درست؛ زیرا  $HCl$  و  $HB$  (اسید معده) هر دو اسیدی قوی و در نتیجه کلتروولیت‌های قوی هستند و رسانایی الکتریکی محلول  $HA$  از  $HB$  بیشتر است.

گزینه «۳»: نادرست؛ زیرا در محلول  $HA$ ،  $0/03$  مول  $HA$  وجود دارد که  $0/01$  مول از آن یونش پیدا کرده (حجم محلول ۲ لیتر است).

$$Ka = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]} = \frac{\frac{0/01}{2} \times \frac{0/01}{2}}{\frac{0/02}{2}} = 25 \times 10^{-4} \frac{mol}{L}$$

گزینه «۴»: درست؛ زیرا محلول  $HA$  پس از مدتی به تعادل رسیده و سرعت تولید و

صرف  $HA$  در آن، با هم برابر می‌شود.

(شیمی ۳، صفحه‌های ۱۰ و ۱۴)



$$M = \frac{10ad}{جرم مولی} \Rightarrow \frac{10 \times ۳۰ \times ۱ / ۲۶}{۶۳} = ۶ \text{ mol.L}^{-1}$$

$\Rightarrow ۲M\alpha = ۲ \times ۶ \times ۱ = ۱۲ \text{ mol.L}^{-1}$

$$Ka = \frac{M\alpha^2}{1-\alpha} \Rightarrow ۲ / ۵ \times ۱۰^{-۲} = \frac{M \times (۰ / ۲)}{۰ / ۸}$$

$\Rightarrow M = ۱ / ۵ \text{ mol.L}^{-1} \Rightarrow ۲M\alpha = ۲ \times ۱ / ۵ \times ۰ / ۲ = ۰ / ۶ \text{ mol.L}^{-1}$

$$M = \frac{\frac{g}{mol}}{\frac{V}{L}} \Rightarrow \frac{\frac{۷۳}{۴}}{\frac{۳۶ / ۵}{۱}} = ۴ \text{ mol.L}^{-1} \Rightarrow ۲M\alpha = ۲ \times ۲ \times ۱$$

$M\alpha = ۴ \text{ mol.L}^{-1}$

$۲M\alpha = ۲ \times ۲ / ۵ \times ۱ = ۰.۸ \text{ mol.L}^{-1}$

\* نیتریک اسید (HNO<sub>3</sub>)، هیدروکلریک اسید (HCl) و هیدروبرمیک اسید (HBr) جزء اسیدهای قوی بوده و درجه یونش آنها به تقریب ۱ در نظر گرفته شیمی ۳، صفحه‌های ۱۶ تا ۳۰ شود.

(علی افغانی)

بررسی گزینه‌ها:

(مسن هاری)

## «۲- گزینه «۲»

$x \leftarrow$  مولکول یونیده شده  
 $x+y \leftarrow$  کل مولکول‌های باز  
 $y \leftarrow$  مولکول یونیده نشده

$y = ۷x$

$$\alpha = \frac{x}{x+7x} = \frac{1}{8} = ۰ / ۱۲۵$$

۰ / ۶۸

$$[NH_4^+] = \frac{۱۷}{۷} = ۲ \times ۱ \cdot ۰^{-۳} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\alpha = \frac{[OH^-]}{[NH_4^+]} \Rightarrow ۰ / ۱۲۵ = \frac{[OH^-]}{۲ \times ۱ \cdot ۰^{-۳}}$$

$$\Rightarrow [OH^-] = ۲ / ۵ \times ۱ \cdot ۰^{-۴}$$

$$\frac{[H^+][OH^-]}{[H^+]} = ۱ \cdot ۰^{-۱۴} \Rightarrow [H^+] = ۴ \times ۱ \cdot ۰^{-۱۱} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$pH = -\log[H^+] = -\log[4 \times 1 \cdot ۰^{-۱۱}] = ۱۰ / ۴$$

$pH = ۷$

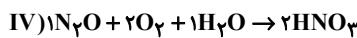
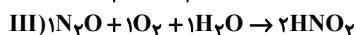
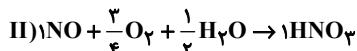
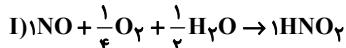
$pH = ۱۰ / ۴ - ۷ = ۳ / ۴$

(شیمی ۳، صفحه‌های ۱۶ تا ۲۰)

## «۳- گزینه «۳»

تنها حالات III و IV قابل قبولند.

بررسی حالات:



(شیمی ۳، صفحه‌های ۲۴ تا ۲۶)

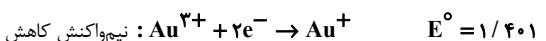
(علی افغانی)

## «۴- گزینه «۴»

ابتدا نیم‌واکنش‌های داده شده را در جدول کوچکی مرتب می‌کیم:

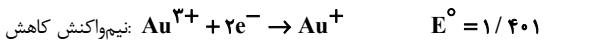
$Au^{۲+} / Au^+$	$E^\circ = ۱ / ۸$
$Au^+ / Au$	$E^\circ = ۱ / ۶۹۲$
$Au^{۳+} / Au$	$E^\circ = ۱ / ۴۹۸$
$Au^{۳+} / Au^+$	$E^\circ = ۱ / ۴۰۱$

در واکنش «الف»  $Au^{۳+}$  الکترون داده و تبدیل به  $Au^{۲+}$  شده است. الکترون‌ها را دریافت کرده و به  $Au^+$  تبدیل شده است. همان‌طور که در جدول نیز مشخص است:



emf این واکنش منفی می‌باشد پس غیرقابل انجام به صورت خودبه‌خودی است. در ضمن واکنش «ج» دقیقاً بر عکس واکنش «الف» است. بنابراین به صورت خودبه‌خودی قابل انجام می‌باشد.

در واکنش «ب»  $Au^{۳+}$  الکترون از دست داده و به  $Au^+$  تبدیل شده است از طرفی  $Au^{۳+}$  الکترون به دست آورده و به  $Au^+$  تبدیل شده است.



emf این واکنش نیز منفی می‌باشد و به صورت خودبه‌خودی غیرقابل انجام می‌باشد.

(شیمی ۳، صفحه‌های ۲۷ تا ۳۰)

(مسن هاری)

## «۱- گزینه «۱»



$$M \quad . \quad . \quad M\alpha \quad M\alpha \quad M\alpha$$

$$K = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_4OH]} = \frac{M\alpha \cdot M\alpha}{M(1-\alpha)} = \frac{M\alpha^2}{1-\alpha} \quad K < ۱ \cdot ۰^{-۴}$$

$$K = M\alpha^2 \rightarrow ۱ / ۸ \times ۱ \cdot ۰^{-۴} = ۰ / ۰۲ \times (\alpha^2) \rightarrow \alpha = ۳ \times ۱ \cdot ۰^{-۲} = ۰ / ۰۳$$

$$[OH^-] = M\alpha = ۰ / ۰۲ \times ۰ / ۰۳ = ۶ \times ۱ \cdot ۰^{-۴}$$

$$[H^+][OH^-] = ۱ \cdot ۰^{-۱۴} \rightarrow [H^+] = \frac{۱ \cdot ۰^{-۱۴}}{۶ \times ۱ \cdot ۰^{-۴}} = \frac{۱}{۶} \times ۱ \cdot ۰^{-۱۰}$$

$$pH = -\log[H^+] = -\log \frac{۱}{۶} \times ۱ \cdot ۰^{-۱۰} = ۱۰ / ۸$$

(شیمی ۳، صفحه‌های ۱۶ تا ۲۰)

(میلاد عزیزی)

## «۱- گزینه «۱»

تمام اسیدهای داده شده تک‌ظرفیتی بوده و معادله نمادی یونش آنها در آب به

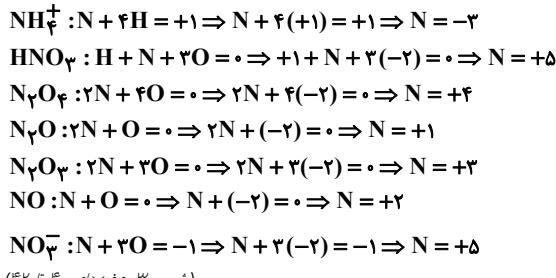


$$M\alpha \quad M\alpha$$

آنها برابر  $2M\alpha$  می‌باشد.



بالاترین عدد اکسایش نیتروژن در ترکیباتش برابر یکان شماره گروه آن است. (۱۵)  
پایین ترین عدد اکسایش نیتروژن در ترکیباتش برابر  $-3 = -18$  است.  
عدد اکسایش نیتروژن در تمام ترکیبات زیر آمده است:



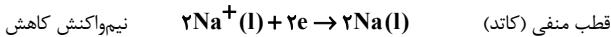
(شیمی ۳، صفحه‌های ۳۰ تا ۳۲)

(میلاد عزیزی)

## «۷۰- گزینه»

مورد اول: این عبارت درست است.

مورد دوم: نیم واکنش‌های رخ داده شده در آند و کاتند این سلول به صورت زیر است:



در کاتند (قطب منفی)  $\text{Na}^+$  الکترون می‌گیرد و شعاع آن افزایش می‌یابد.

در آند (قطب مثبت)  $\text{Cl}^-$  الکترون می‌دهد و شعاع آن کاهش می‌یابد.

مورد سوم: هم در سلول‌های گالوانی و هم در سلول‌های الکتروولیتی آند و کاتند هریک به قطب‌های همان خودشان متصل می‌شوند.

مورد چهارم: عدد اکسایش سدیم در تمام ترکیباتش (۱+) می‌باشد.

(شیمی ۳، صفحه‌های ۵۵ و ۵۶)

## ریاضی

(فرشاد صدقی فر)

## «۷۱- گزینه»

$$D_g = \{x \in \mathbb{R} \mid f(x^3 + 4) > f(4x^3 + x)\}$$

تابع  $f$  اکیداً نزولی است، پس باید نامعادله زیر را حل کنیم:

$$x^3 + 4 < 4x^3 + x$$

$$\Rightarrow \frac{x^3 - 4x^3 - x + 4}{x^3(x-4)} < 0 \Rightarrow (x-4)(x^2-1) < 0$$

$$\begin{array}{c|ccccc} x & & -1 & 1 & 4 \\ \hline (x-4)(x^2-1) & - & + & - & + \end{array}$$

$$\Rightarrow D_g = (-\infty, -1) \cup (1, 4)$$

اعداد صحیح نامنفی این مجموعه ۲ و ۳ هستند.

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۶ تا ۱۰)

(پویان طهرانیان)

## «۷۲- گزینه»

تابع  $f$  اکیداً نزولی است، پس برای اینکه fog صعودی باشد، لازم است تابع g نزولی باشد:

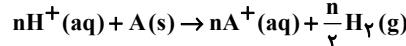
$$g = \{(1, 6), (2, k), (3, 4), (4, 2)\} \xrightarrow{\text{نزولی است}}$$

کمترین مقدار  $k$  برابر ۴ است.

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۶ تا ۱۰)

(پویرا ریاضی)

## «۶۵- گزینه»



$$\frac{A \text{ گرم فلز}}{\text{ضریب} \times 22400 \text{ mL}} = \frac{(\text{STP}) \text{ حجم گاز}}{22400 \text{ ضریب} \times \text{M}} \Rightarrow \frac{3}{1 \times \text{M}} = \frac{1200}{n \times 22400} \Rightarrow \frac{\text{M}}{n} = 28$$

بررسی گزینه‌ها:

$$\frac{\text{M}}{n} = \frac{56}{2} = 28 \Leftarrow \text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + 2e$$

$$\frac{24}{3} = 8 \Leftarrow \text{Al} \rightarrow \text{Al}^{3+} + 3e$$

$$\frac{112}{2} = 56 \Leftarrow \text{Cd} \rightarrow \text{Cd}^{2+} + 2e$$

$$\frac{40}{2} = 20 \Leftarrow \text{Ca} \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2e$$

(شیمی ۳، صفحه‌های ۳۶۷ تا ۳۶۹)

## «۶۶- گزینه»

سدیم نخستین عنصر دوره سوم و منیزیم دومین فلز قلیایی خاکی است که در بر قافت کلرید هردو، گاز کلر (گازی دو اتمی با خاصیت گندزدایی) تولید می‌شود. در این دو نمک به علت بالا بودن قدرت کاهنده‌گی فلز اگر محلول آنها را الکتروولیز کنیم، آب واکنش می‌دهد و نه نمک.

بررسی موارد نادرست:

(الف) افزودن مقداری کلسیم کلرید به سدیم کلرید خالص، دمای ذوب آن را به  $587^\circ\text{C}$  می‌رساند. ( $214^\circ\text{C}$  کاهش می‌یابد).

(د) در همه سلول‌های الکتروولیتی، الکترون‌ها از قطب مثبت سلول (آن) به قطب منفی (کاتند) آن می‌روند.

(شیمی ۳، صفحه‌های ۵۵ و ۵۶)

(پویرا ریاضی)

## «۶۷- گزینه»

فرایند هال به علت مصرف زیاد انرژی الکتریکی هزینه بالایی دارد.

(شیمی ۳، صفحه‌های ۶۱ و ۶۲)

(رامین آزادی)

منظور صورت سوال سلول الکتروولیز آب و سلول نور الکتروشیمیابی می‌باشد.

بررسی موارد:

- هردو سلول در مسیر الکتروشیمیابی قرار دارند. (درست)

- سلول نور الکتروشیمیابی تولید هیدروژن دارد  $\text{emf} = +0.17 / 0.17$  است که نشان‌دهنده انجام شدن واکنش به صورت طبیعی است. (نادرست)

- بازده پایین از ویژگی‌های سلول نور الکتروشیمیابی است و نه الکتروولیز آب (نادرست)

- واکنش آند سلول نور الکتروشیمیابی به صورت  $\text{Si} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{SiO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$  است. (نادرست)

(شیمی ۳، صفحه‌های ۵۴، ۵۵ و ۵۶)

(میلاد عزیزی)

## «۶۸- گزینه»

عناصر در پایین ترین عدد اکسایش خود فقط کاهنده‌اند.

عناصر در بالاترین عدد اکسایش خود فقط اکسنده‌اند.

عناصر در فاصله پایین ترین و بالاترین عدد اکسایش خود می‌توانند هم کاهنده باشند و هم اکسنده‌اند.



در اینجا باقی مانده را درجه یک و به صورت  $\alpha x + \beta$  در نظر گرفته ایم، حال مقدار  $x = 0$  را در رابطه بالا جای گذاری می کنیم:

$$x = 0 : p(0) = \beta \Rightarrow \beta = \frac{1}{2}$$

$$x = 1 : p(1) - p(0) = \alpha + \beta \Rightarrow \frac{4}{3} - \frac{1}{2} = \alpha + \frac{1}{2} \Rightarrow \alpha = \frac{1}{3}$$

$\frac{1}{3}x + \frac{1}{2}$  است.

(ریاضی ۳، صفحه های ۵۰ و ۵۱)

(عارل مسین)

$$\cos(2(\frac{\pi}{4} - \alpha)) = \cos(\frac{\pi}{2} - 2\alpha) = \sin 2\alpha = 2 \cos^2(\frac{\pi}{4} - \alpha) - 1$$

$$\Rightarrow \sin 2\alpha = \frac{5}{9} \Rightarrow \cos 2\alpha = \frac{\pm\sqrt{56}}{9}$$

$$\Rightarrow \cot 2\alpha = \pm \frac{\sqrt{56}}{5}$$

(ریاضی ۳، صفحه های ۴۲ و ۴۳)

(پژوهان طهرانیان)

$$f(x) = \sin ax \cos ax (\cos^2 ax - \sin^2 ax)$$

$$= \underbrace{\sin ax \cos ax}_{\frac{1}{2} \sin 2ax} \underbrace{(\cos^2 ax - \sin^2 ax)}_{\cos 2ax} \underbrace{(\cos^2 ax + \sin^2 ax)}_{1}$$

$$= \frac{1}{2} \sin 2ax \cos 2ax \Rightarrow f(x) = \frac{1}{4} \sin 4ax$$

$$T = \frac{\pi}{4} = \frac{\pi}{4} - \left( -\frac{\pi}{16} \right) = \frac{\pi}{8}$$

نصف دوره تناب روی نمودار برابر  $\frac{\pi}{16}$  می باشد، پس

است و داریم:

$$T = \frac{2\pi}{|4a|} = \frac{\pi}{4} \Rightarrow |a| = 2 \xrightarrow{\text{شرط نزولی تابع از مبدأ}} a < 0 \Rightarrow a = -2$$

از طرفی  $b$  همان مقدار  $\min$  تابع است:

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

$$\Rightarrow a - b = -\frac{1}{4}$$

(ریاضی ۳، صفحه های ۴۲ و ۴۳)

(محمد علیزاده)

$$\Delta \cos x (\Delta \sin x - 2) = 4(\Delta \sin x - 2)$$

$$\Rightarrow (\Delta \cos x - 4)(\Delta \sin x - 2) = 0 \Rightarrow \begin{cases} \cos x = \frac{4}{5} \\ \sin x = \frac{2}{5} \end{cases}$$

(پژوهان طهرانیان)

تابع  $f$  با دامنه و برد  $(-\infty, +\infty)$  اکیداً صعودی است، پس تابع  $f^{-1}$  نیز با همین دامنه و بردا اکیداً صعودی است.

حال تابع  $(x - 1) - y = f^{-1}(y)$  با دامنه  $(-\infty, 1)$  اکیداً نزولی است، پس تابع  $g$  با دامنه  $(-\infty, 1)$  اکیداً صعودی است، پس بردا تابع  $g$  بازه  $[g(0), g(1)]$  است.

$$g(0) = f(0) - f^{-1}(1) = 0 - f^{-1}(1)$$

کافی است  $f^{-1}(1)$  را حساب کنیم:

$$f^{-1}(1) = k \Rightarrow f(k) = \frac{k + \sqrt{k}}{2} = 1 \Rightarrow k = 1$$

پس کمترین مقدار تابع  $g$  برابر ۱ است.

(ریاضی ۳، صفحه های ۶۰ و ۶۱)

### «۷۳- گزینه»

(علی سلامت)

به دلیل اینکه تابع  $f$  اکیداً صعودی است،  $f(1) = 2$  و  $f(3) = 4$ . پس نقاط  $A(1, 2)$  و  $B(3, 4)$  روی تابع  $f$  قرار دارند.

محضات این نقاط بعد از تبدیل تابع  $f$  به صورت زیر خواهد بود:

$$A \xrightarrow{g(x) = 2f\left(\frac{1}{2}x - 1\right) + 1} A' \xrightarrow{g(4) = 5} \Rightarrow g(4) = 5 \Rightarrow g^{-1}(5) = 4$$

$$B \xrightarrow{g(x) = 2f\left(\frac{1}{2}x - 1\right) + 1} B' \xrightarrow{g(8) = 9} \Rightarrow g(8) = 9 \Rightarrow g^{-1}(9) = 8$$

بنابراین حاصل  $g^{-1}(5) + g^{-1}(9) = 12$  است.

(ریاضی ۳، صفحه های ۶۰ و ۶۱)

### «۷۴- گزینه»

(شاھین پروازی)

تابع  $f$  با دامنه  $(-\infty, 1)$  اکیداً نزولی است، پس داریم:

$$f(f(x)) > f(x+2) \xrightarrow{\text{اکیدا نزولی}} f(x) < x+2$$

با در نظر گرفتن شرط دامنه باید نامعادلهای زیر را حل کنیم:

$$x+2 > 2 - \sqrt{x-1} \geq 1$$

$$\Rightarrow \begin{cases} x+2 > 2 - \sqrt{x-1} \Rightarrow x > -\sqrt{x-1} \Rightarrow x \geq 1 \\ 2 - \sqrt{x-1} \geq 1 \Rightarrow \sqrt{x-1} \leq 1 \Rightarrow 1 \leq x \leq 2 \end{cases}$$

اشتراک مجموعه های بالا بازه  $[1, 2]$  است.

(ریاضی ۳، صفحه های ۶۰ و ۶۱)

### «۷۵- گزینه»

(محمد علیزاده)

رابطه تقسیم را برای تقسیم  $x^3 - x$  بر  $(x+2)p(x)$  می نویسیم:

$$(x+2)p(x) = x(x-1)(x+1)q_1(x) + 3x + 1$$

مقدار  $x = 1$  و  $x = -1$  را در رابطه بالا جای گذاری می کنیم:

$$2p(0) = 1 \Rightarrow p(0) = \frac{1}{2}$$

$$3p(1) = 4 \Rightarrow p(1) = \frac{4}{3}$$

$$p(-1) = -2$$

حال رابطه تقسیم دوم را می نویسیم:

$$p(x) - xp(1-x) = x(x-1)q_1(x) + \alpha x + \beta$$



شش ضلعی شکل بالا از دو ذوزنقه همنهشت با قاعده‌های  $2$  و  $\sqrt{2}$  و ارتفاع  $\sqrt{2}$  تشکیل شده است. پس داریم:

$$S = 2 \left( \frac{(2 + \sqrt{2}) \frac{\sqrt{2}}{2}}{2} \right) = 1 + \sqrt{2}$$

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۴۸ تا ۳۴۹)

### «۱۰- گزینه»

(سعید علم پژوه)

هر کدام از حدود چپ و راست را حساب می‌کنیم:

$$\lim_{x \rightarrow 3^-} g(x) = \lim_{x \rightarrow 3^-} f\left(\frac{3}{x}\left(1 + \left[-\frac{x}{3}\right]\right)\right) = f(0) = -2$$

$$\text{حد راست: } \lim_{x \rightarrow 3^+} g(x) = \lim_{x \rightarrow 3^+} f\left(\frac{3}{x}\left(1 + \left[-\frac{x}{3}\right]\right)\right)$$

$$= \lim_{x \rightarrow 3^+} f\left(-\frac{3}{x}\right) = \lim_{x \rightarrow (-1)^+} f(x) = +\infty$$

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۵۷ تا ۵۸)

(شاھین پروازی)

### «۱۱- گزینه»

در یک همسایگی چپ  $[x] = -2$  ،  $x = -1$  است و داریم:

$$\lim_{x \rightarrow (-1)^-} \frac{a[x] - a^r x}{3x^r + x - 2} = \lim_{x \rightarrow (-1)^-} \frac{a^r - 2a}{(x+1)(3x-2)} = \frac{a^r - 2a}{0^+} = -\infty$$

برای آنکه تساوی بالا برقرار باشد، لازم است  $a^r - 2a$  منفی باشد.

$$\Rightarrow a^r - 2a = a(a-2) < 0 \Rightarrow 0 < a < 2 \quad (1)$$

در یک همسایگی راست  $[x] = -1$  ،  $x = -1$  است و داریم:

$$\lim_{x \rightarrow (-1)^+} \frac{a[x] - a^r x}{3x^r + x - 2} = \lim_{x \rightarrow (-1)^+} \frac{a^r - a}{(x+1)(3x-2)} = \frac{a^r - a}{0^-} = -\infty$$

برای آنکه تساوی بالا برقرار باشد، لازم است  $a^r - a$  مثبت باشد.

$$\Rightarrow a^r - a = a(a-1) > 0 \Rightarrow a < 0 \text{ یا } a > 1 \quad (2)$$

از اشتراک دو مجموعه  $(1)$  و  $(2)$  باره قابل قبول برای  $a$ ،  $(0, 1)$  به دست می‌آید.

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۵۳ تا ۵۷)

(عادل مسینی)

### «۱۲- گزینه»

$$\lim_{x \rightarrow 0} \frac{1 + \sin x - \sqrt{\cos x}}{\cos x - \sqrt{1 + \sin x}} \times \frac{1 + \sin x + \sqrt{\cos x}}{1 + \sin x + \sqrt{\cos x}} \times \frac{\cos x + \sqrt{1 + \sin x}}{\cos x + \sqrt{1 + \sin x}}$$

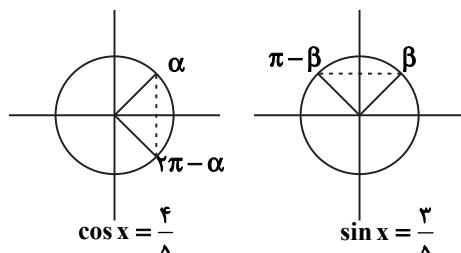
$$= \lim_{x \rightarrow 0} \frac{(1 + \sin x)^r - \cos x}{\cos^r x - (1 + \sin x)} = \lim_{x \rightarrow 0} \frac{1 + \sin^r x + r \sin x - \cos x}{(1 - \sin^r x) - (1 + \sin x)}$$

$$= \lim_{x \rightarrow 0} \frac{-\cos^r x - \cos x + r + r \sin x}{-\sin^r x - \sin x}$$

$$= \lim_{x \rightarrow 0} \frac{\cos^r x + \cos x - 2}{\sin^r x + \sin x} - \lim_{x \rightarrow 0} \frac{r \sin x}{\sin^r x + \sin x}$$

$$= \lim_{x \rightarrow 0} \frac{(\cos x + 2)(\cos x - 1)}{\sin x (\sin x + 1)} - \lim_{x \rightarrow 0} \frac{r \sin x}{\sin x (\sin x + 1)}$$

که جواب‌های این معادله روی دایره مثلثاتی به صورت‌های زیر است:

دقت کنید که  $\alpha \neq \beta$ ، پس مجموع جواب‌ها برابر است با:

$$\alpha + 2\pi - \alpha + \beta + \pi - \beta = 3\pi$$

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۴۸ تا ۳۴۹)

(علی سلامت)

### «۱۳- گزینه»

$$4 \cos^2(2x - \frac{\pi}{3}) - 3 = 0 \Rightarrow \cos^2(2x - \frac{\pi}{3}) = \frac{3}{4} = \left(\frac{\sqrt{3}}{2}\right)^2$$

$$\Rightarrow \cos(2x - \frac{\pi}{3}) = \pm \frac{\sqrt{3}}{2} = \cos \frac{5\pi}{6}, \cos \frac{7\pi}{6}$$

$$\begin{cases} \Rightarrow x = \frac{k\pi}{2} + \frac{3\pi}{12} \\ \Rightarrow 2x - \frac{\pi}{3} = k\pi \pm \frac{\pi}{6} \\ \Rightarrow x = \frac{k\pi}{2} + \frac{\pi}{12} \end{cases} \Rightarrow i = ۳$$

حاصل ضرب مقادیر ممکن برای  $i$  برابر  $3$  است.

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۳۴۸ تا ۳۴۹)

(بها نیشان ییلانم)

### «۱۴- گزینه»

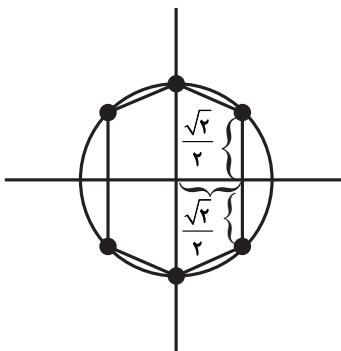
معادله را به صورت زیر ساده می‌کنیم:

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

$$\Rightarrow \cos 2x (\cos 2x + 1) = 0$$

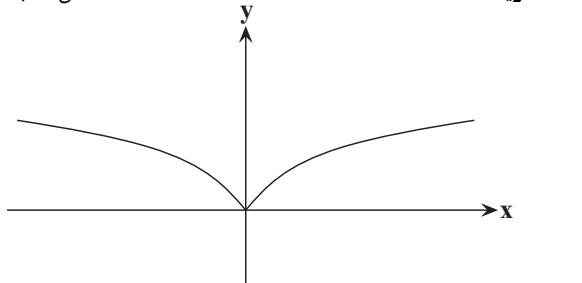
$$\Rightarrow \begin{cases} \cos 2x = 0 \Rightarrow 2x = k\pi + \frac{\pi}{2} \Rightarrow x = \frac{k\pi}{2} + \frac{\pi}{4} \\ \cos 2x = -1 \Rightarrow 2x = 2k\pi + \pi \Rightarrow x = k\pi + \frac{\pi}{2} \end{cases}; k \in \mathbb{Z}$$

این جواب‌ها روی دایره مثلثاتی شکل زیر، مشخص شده‌اند:





(علی اصغر شریفی)

از نمودار مشخص است که شیب خطوط مماس بر نمودار در سمت راست محور  $y$  هامثبت و در سمت چپ محور  $y$  ها منفی است. (درست بودن گزینه «۱»)این نمودار نسبت به محور  $y$  متقارن است، پس  $f'(-a) = -f'(a)$  (درست بودن گزینه «۲»)از شکل نمودار مشخص است که برای  $x$  های مثبت، با افزایش  $x$  شیب خط مماس و درنتیجه مشتق کاهش می‌باشد. همچین برای  $x$  های منفی، با افزایش  $x$  شیب خط مماس و درنتیجه مشتق منفی تر می‌شود (نادرست بودن گزینه «۳»).

برای بررسی درست بودن گزینه «۴» داریم:

$$f'(2) < f'(1) \Rightarrow -f'(1) + f'(2) < 0 \Rightarrow f'(-1) + f'(2) < 0.$$

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۶۶ تا ۷۶)

(باک سارادت)

## «۴» - گزینه «۴»

برای نوشتن معادله خط مماس نیاز به مختصات نقطه تماس و شیب خط مماس داریم.

طول نقطه در صورت سؤال داده شده و عرض آن هم  $f(2) = 0$  است. برای تعیین

شیب از تعریف مشتق استفاده می‌کنیم.

$$\begin{aligned} f'(2) &= \lim_{x \rightarrow 2} \frac{f(x) - f(2)}{x - 2} = \lim_{x \rightarrow 2} \frac{(x-2)\sqrt{x^3+5}-0}{x-2} \\ &= \sqrt{2^3+5} = \sqrt{9} = 3 \Rightarrow m = 3 \end{aligned}$$

حال معادله خط مماس را می‌نویسیم:

$$\left. \begin{aligned} A(2,0) \\ m = 3 \end{aligned} \right\} \Rightarrow y - y_1 = m(x - x_1) \Rightarrow y - 0 = 3(x - 2) \Rightarrow y = 3x - 6$$

$$\text{عرض از مبدأ} \rightarrow y = -6$$

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۶۶ تا ۷۶)

(امیر هوشک انصاری)

## «۱» - گزینه «۱»

$$\begin{aligned} f'(1) &= \lim_{x \rightarrow 1} \frac{f(x) - f(1)}{x - 1} \Rightarrow f'(1) = \lim_{x \rightarrow 1} \frac{\frac{(x^3-1)(|x^2-3x+1|)}{\sqrt{x}} - 0}{x-1} \\ &\Rightarrow f'(1) = \lim_{x \rightarrow 1} \frac{(x^3+x+1)(|x^2-3x+1|)}{\sqrt{x}(x-1)} \Rightarrow f'(1) = \frac{(3)(1)}{1} = 3 \end{aligned}$$

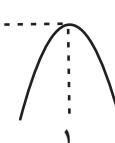
(ریاضی ۳، صفحه‌های ۶۶ تا ۷۶)

$$\begin{aligned} &= 3 \lim_{x \rightarrow 0} \frac{\cos x - 1}{\sin x} - 2 = 3 \lim_{x \rightarrow 0} \frac{-\sin^2 \frac{x}{2}}{2 \sin \frac{x}{2} \cos \frac{x}{2}} - 2 \\ &= -3 \lim_{x \rightarrow 0} \tan \frac{x}{2} - 2 = 0 - 2 = -2 \end{aligned}$$

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۵۳ تا ۵۷)

(میلان سواری لاریجانی)

## «۳» - گزینه «۳»

نمودار سهمی در همسایگی  $x = 1$  به صورت زیر است:پس در یک همسایگی  $x = 1$ ، مقادیر  $f(x)$  کمتر از ۱ است و داریم:

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

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۵۳ تا ۵۷)

(پژمان طهرانیان)

## «۴» - گزینه «۴»

حد هر کدام از گزینه‌ها را حساب و بررسی می‌کنیم:

$$\begin{aligned} \lim_{x \rightarrow 1^+} \frac{[-2x]+1}{x^3(1-x^4)} &= \frac{[(-2)^-]+1}{1(1-1^+)} = \frac{-2}{0^-} = +\infty \\ \lim_{x \rightarrow (-1)^-} \frac{[-2x]+1}{x^3(1-x^4)} &= \frac{[2^+]+1}{-1(1-1^+)} = \frac{3}{0^+} = +\infty \\ \lim_{x \rightarrow 0^-} \frac{[-2x]+1}{x^3(1-x^4)} &= \frac{[0^-]+1}{0^-(1-0^+)} = \frac{1}{0^-} = -\infty \\ \lim_{x \rightarrow 0^+} \frac{[-2x]+1}{x^3(1-x^4)} &= \frac{[0^+]+1}{0^+(1-0^+)} = \frac{1}{0^+} = +\infty \end{aligned}$$

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۵۳ تا ۵۷)

(ظاهر داشتازی)

## «۱» - گزینه «۱»

حدود چپ و راست در  $x = 1$  هر دو برابر  $-\infty$  است، پس  $x = 1$  باید ریشه مضاعف مخرج باشد، ریشه دیگر مخرج را  $c$  در نظر می‌گیریم و داریم:

$$x^3 + ax + b = (x-1)^2(x-c) = (x^3 - 2x^2 + x)(x-c)$$

$$\Rightarrow x^3 + ax + b = x^3 - (c+2)x^2 + (2c+1)x - c$$

$$\Rightarrow c+2 = 0 \Rightarrow c = -2 \Rightarrow \begin{cases} a = 2c+1 = -3 \\ b = -c = 2 \end{cases}$$

$$\Rightarrow 3a+b = -7$$

(ریاضی ۳، صفحه‌های ۵۳ تا ۵۷)