



دفترچه پاسخ آزمون

۸ مهر ۱۴۰۱

یازدهم تجربی

طراحان

| | |
|------------|--|
| ریاضی | عاطفه خان محمدی، امیر زراندوز، میلاد منصوری، رضا ذاکر، حمید علیرزاده، امیر محمودیان، سهیل حسن خان پور، زهره رامشینی، کیان کریمی خراسانی، عرفان صادقی، طاهر دادستانی، سعید علم پور، افشین خاصه خان، امیر حسین ابومحبوب، محمد خندان، شهرام ولایی، مجتبی نادری |
| زیست شناسی | محمد رضا گلزاری، محمد حسن بیگی، سجاد عبیدی، شروین مصورعلی، امیر محمد رمضانی علوی، عباس آرایش، رضا آرامش اصل، محمد امین بیگی، پیام هاشم زاده، امیر رضا صدریکتا، پژمان آروش، پوریا برزین، محمد حسین ظهیری فرد، فرشید گرمی، ادیب الماسی، آرمان خیری، محمد سجاد ترکمان، شهریار صالحی، کاوه نریمی، اشکان زرنندی، علیرضا رضایی، یارسا فراز، محمد مهدی روزبهانی |
| فیزیک | بهادر کامران، سعید شرق، محمد جواد سورچی، مهدی زمان زاده، امیر حسین برادران، امیر پوریوسف، عباس اصغری، زهره آقامحمدی، علیرضا سلیمانی، علیرضا گونه، ابوالفضل خالقی، عبدالرضا امینی نسب، بیتا خورشید، علی ملک لوزاده، محمد اکبری |
| شیمی | محمد رضا پور جاوید، سید محمد رضا میرقائم، روزبه رضوانی، محمد عظیمیان زواره، کامران جعفری، فرزاد رضایی، ایمان حسین نژاد، حسن رحمتی کوکنده، محمد حسن محمدزاده مقدم، سجاد نفتی، امیر علی بر خور داریون، امیر حسین جبلة، علی جدی، حسن لشگری، مبینا شرافتی پور |

گزینشگران، مسئولین درس و ویراستاران

| نام درس | گزینشگر | مسئول درس | ویراستاران استاد | گروه ویراستاری | مسئول درس مستندسازی |
|------------|----------------------|----------------------|------------------------|--|---------------------|
| ریاضی | محمد بحیرایی | محمد بحیرایی | مهدی ملارمضانی | علی مرشد | مجتبی خلیل ارجمندی |
| زیست شناسی | امیر حسین بهروزی فرد | امیر حسین بهروزی فرد | امیر رضا پاشا پوریگانه | محمد مهدی روزبهانی | مهسا سادات هاشمی |
| فیزیک | مهدی براتی | مهدی براتی | محمد جواد سورچی | - | محمد رضا اصفهانی |
| شیمی | ایمان حسین نژاد | ایمان حسین نژاد | مصطفی رستم آبادی | سینا رحمانی تبار، یاسر راش، مسعود خانی | الهه شهبازی |

گروه فنی و تولید

| | |
|------------------------------|--|
| مدیر گروه | امیر رضا پاشا پوریگانه |
| مسئول دفترچه | فاطمه نوبخت |
| مستندسازی و مطابقت با مصوبات | مدیر گروه: مازیار شیروانی مقدم مسئول دفترچه: سمیه اسکندری |
| حروف نگاری و صفحه آرایی | فرزانه فتح الله زاده |
| ناظر چاپ | حمید محمدی |

گروه آزمون

بنیاد علمی آموزشی قلم چی (وقف عام)

تابع نیست:

$$\cot \hat{C} = \frac{CH}{AH}, \cot \hat{B} = \frac{BH}{AH}$$



$$\binom{4}{2} = 4$$

حالت ۵: هر سه کتاب انگلیسی باشد.

حال طبق اصل جمع داریم:

$$1 + 27 + 60 + 18 + 4 = 110$$

(ریاضی ۱، شمارش، برون شمردن، صفحه‌های ۱۳۳ تا ۱۴۰)

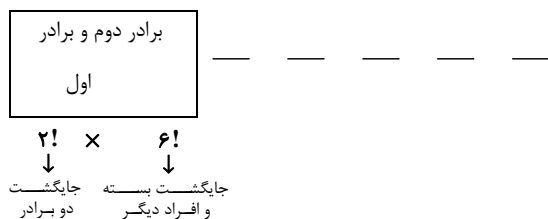
۹- گزینه «۲»

(سهیل حسن‌فان‌پور)

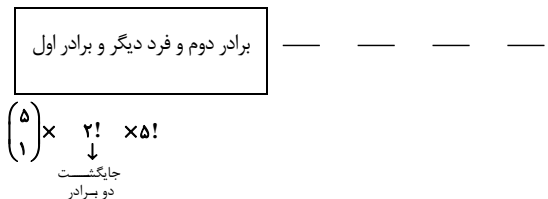
پیشامد A، این است که تعداد افراد بین دو برادر بیش از یک نفر باشد. از متمم برای حل مسئله استفاده می‌کنیم:

پیشامد A': دو برادر کنار هم باشند یا فقط یک نفر بین آن‌ها باشد.

حالت اول: دو برادر کنار هم باشند:



حالت دوم: یک نفر بین دو برادر باشد را یک بسته فرض می‌کنیم. ابتدا فردی که بین دو برادر قرار می‌گیرد را از بین ۵ نفر انتخاب می‌کنیم.



$$\Rightarrow n(A') = 22 \times 5!, n(S) = 7!$$

$$P(A') = \frac{n(A')}{n(S)} = \frac{22 \times 5!}{7!} = \frac{11}{21} \Rightarrow P(A) = 1 - P(A') = \frac{10}{21}$$

(ریاضی ۱، آمار و احتمال، صفحه‌های ۱۴۲ تا ۱۵۱)

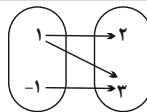
۱۰- گزینه «۴»

(زهره رامشینی)

چون تعداد پیشامدها زیاد است از متمم آن استفاده می‌کنیم.

پیشامد آنکه حداقل ۳ بار از رنگ آبی استفاده کنیم: A

$$k = 1:$$



تابع نیست:

بنابراین، هیچ مقداری برای k نمی‌توان یافت که نمودار پیکانی، یک تابع را نشان دهد.

(ریاضی ۱، تابع، صفحه‌های ۹۵ تا ۱۰۰)

۷- گزینه «۲»

(میلاد منصوری)

هر دو ضابطه تابع f در دامنه‌هایشان ثابت هستند، این یعنی اگر تابع همانی $y = x$ نمودار تابع f را قطع کند، تابع ثابت $y = 1 - 2k$ را در بازه $[-1, 1]$ و تابع ثابت $y = \frac{1}{2} + 2k$ را در بازه $[1, 5]$ قطع می‌کند:

$$\begin{cases} -1 \leq 1 - 2k < 1 \Rightarrow -1 < 2k - 1 \leq 1 \Rightarrow 0 < k \leq 1 \\ 1 \leq \frac{1}{2} + 2k \leq 5 \Rightarrow \frac{1}{2} \leq k \leq \frac{9}{4} \end{cases}$$

پس اگر k عضو بازه $(0, \frac{3}{2}] \cup [\frac{1}{2}, 1) = (0, \frac{3}{2})$ باشد، قطعاً تابع f یک

نقطه مشترک با تابع $y = x$ دارد، در نتیجه به ازای $k \in \mathbb{R} - (0, \frac{3}{2})$ ، این نمودارها تقاطعی ندارند. مجموعه مورد نظر شامل عدد صحیح $k = 1$ نیست.

(ریاضی ۱، تابع، صفحه‌های ۱۰۱ تا ۱۱۷)

۸- گزینه «۴»

(امیر محمودیان)

$$\binom{3}{2} = 1 \text{ حالت ۱: هر سه کتاب فارسی باشد}$$

$$\binom{3}{2} \times \binom{9}{1} = 3 \times 9 = 27 \text{ حالت ۲: دو کتاب فارسی}$$

حالت ۳: یک کتاب فارسی، یک کتاب عربی و یک کتاب انگلیسی:

$$\binom{3}{1} \binom{4}{1} \binom{5}{1} = 3 \times 4 \times 5 = 60$$

$$\binom{3}{1} \binom{4}{2} = 3 \times 6 = 18 \text{ حالت ۴: یک کتاب فارسی، ۲ کتاب انگلیسی}$$



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: برخی پروتئین‌ها در غشا به زنجیره‌ای از کربوهیدرات‌ها متصل هستند.

گزینه «۳»: دقت کنید برخی پروتئین‌های غشایی، منفذ ندارند.

گزینه «۴»: با توجه به شکل غشای یاخته‌ای در کتاب، روبه‌روی برخی از اسیدهای چرب، کلسترول و حتی پروتئین قرار گرفته است.

(دنیای زنده) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۲)

۱۳- گزینه «۱»

(سپار عبیری)

بخش‌های کیسه‌ای شکل دستگاه گوارش، کیسه صفرا و معده هستند. در حل سؤال به کلمه مشترک دقت شود. تنها مورد ج صحیح است.

بررسی موارد:

الف) نادرست - برداشت کیسه صفرا هیچ نقشی در کاهش فعالیت آنزیم انیدراز کربنیک ندارد.

ب) نادرست - معده توانایی تولید و ترشح بی‌کربنات را دارد ولی کیسه صفرا بی‌کربنات تولید نمی‌کند بلکه بی‌کربنات کبد در آن ذخیره و ترشح می‌شود. در ضمن بی‌کربنات سبب افزایش pH می‌شود نه کاهش آن.

ج) درست - قطعاً تمام یاخته‌های معده و کیسه صفرا، CO_2 تولید کرده و به خون که نوعی بافت پیوندی است می‌فرستند.

د) نادرست - آنزیم‌های بزاق به معده وارد شده و در آنجا غیرفعال‌اند ولی در محتویات کیسه صفرا آنزیم وجود ندارد.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۵، ۲۰ تا ۲۳، ۳۴، ۳۹، ۶۱ و ۶۳)

۱۴- گزینه «۴»

(شروین مصورعلی)

شبکه‌های یاخته‌های عصبی در ساختار لوله گوارش دیده می‌شوند. این شبکه‌ها در لایه‌های زیرمخاطی و ماهیچه‌ای لوله گوارش قرار گرفته‌اند که این دولایه با هم در اتصال‌اند.

گزینه «۱»: روده بزرگ آنزیم گوارشی ترشح نمی‌کند.

گزینه «۲»: این شبکه‌ها در دهان دیده نمی‌شوند و بر فعالیت غدد بزاقی دهان اثر ندارند.

گزینه «۳»: روده باریک برخلاف معده فاقد ماهیچه مورب می‌باشد.

(گوارش و هضم مواد) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۸ تا ۲۱ و ۲۵ تا ۲۷)

پیشامد آنکه کمتر از ۳ بار از رنگ آبی استفاده کنیم: A'

$$n(A') = \binom{9}{2} + \binom{9}{1} + \binom{9}{0} = 36 + 9 + 1 = 46$$

از آبی استفاده نشود ۱ بار از آبی استفاده شود ۲ بار از آبی استفاده شود

$$n(S) = 2^9 = 512$$

$$n(A) = n(S) - n(A') = 512 - 46 = 466$$

$$P(A) = \frac{n(A)}{n(S)} = \frac{466}{512} = \frac{233}{256} \approx 0.91$$

(ریاضی، آمار و احتمال، صفحه‌های ۱۳۲ تا ۱۵۱)

زیست‌شناسی (۱)

۱۱- گزینه «۳»

(معمرفدا گلزاری)

یاخته که پایین‌ترین سطح سازمان‌یابی حیات است از تعامل بین مولکول‌های زیستی به‌وجود می‌آید. در پروانه مونارک یاخته‌های عصبی، به تشخیص جایگاه خورشید در آسمان و یافتن مسیر مهاجرت کمک می‌کنند.

گزینه «۱»: اتصال ماهیچه به استخوان در سطوح بالاتر از اندام مشاهده می‌گردد. از بین جانداران، تک‌یاخته‌ای‌ها بافت و سطوح بالاتر از آن را ندارند.

گزینه «۲»: منظور این گزینه گونه است. جمعیت از افراد یک گونه تشکیل شده در حالی که در اجتماع تعامل بین گونه‌های مختلف مشاهده می‌گردد.

گزینه «۴»: در سطح بوم‌سازگان می‌توان کل‌نگری را بین اعضای زنده و غیرزنده انجام داد. در صورت پایدار شدن بوم‌سازگان‌ها، حتی در صورت تغییر اقلیم، تغییر چندانی در تولیدکنندگی آن ایجاد نخواهد شد.

(دنیای زنده) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳، ۵، ۷ و ۸)

۱۲- گزینه «۲»

(معمرمسن بگی)

منظور صورت سوال، غشای یاخته است. در ساختار غشای یاخته‌ای بزرگ‌ترین مولکول‌ها، پروتئین‌ها و بیشترین مولکول‌ها فسفولیپیدها می‌باشند. هر مولکول فسفولیپید دو زنجیره کربن دارد که همواره در تماس مستقیم با گلیسرول می‌باشند. همچنین توجه داشته باشید که گلیسرول می‌تواند به گروه فسفات نیز اتصال داشته باشد.

۱۵- گزینه «۱»

(امیرمهر رمضانی علوی)

در هیدر و پارامسی از انواع واکوئول‌ها برای گوارش درون‌یاخته‌ای استفاده می‌شود. دقت داشته باشید که پارامسی جانور نیست و منظور سوال تنها هیدر است. در هیدر حفره گوارشی وجود دارد و این حفره تنها یک سوراخ برای ورود و خروج مواد دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: لوله گوارشی در اثر تشکیل مخرج شکل می‌گیرد و امکان جریان یک‌طرفه غذا را فراهم می‌کند. در هیدر لوله گوارشی وجود ندارد و مواد دفعی و گوارش‌نیافته، در حفره گوارشی در تماس با یکدیگر قرار دارند.

گزینه «۳»: در هیدر ابتدا مواد غذایی از طریق دهان وارد حفره گوارشی می‌شوند. در حفره گوارشی، گوارش برون‌یاخته‌ای انجام شده و سپس درون یاخته‌ها گوارش درون‌یاخته‌ای صورت می‌گیرد. دقت کنید که هیدر دهان دارد نه حفره دهانی!

گزینه «۴»: برخی یاخته‌های هیدر آنزیم‌هایی را به درون حفره گوارشی ترشح می‌کنند و سبب انجام گوارش برون‌یاخته‌ای می‌شوند. مطابق شکل کتاب طول همه زوائد رشته مانند یاخته‌ای در پیکر هیدر الزاماً باهم برابر نیست.

(گوارش و هضم مواد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)

۱۶- گزینه «۳»

(عباس آرایش)

منظور صورت سوال معده است.

منظور از گزینه‌های ۱ تا ۴ به ترتیب روده باریک، کبد، معده و روده بزرگ است.

رد گزینه «۱»: موارد الف، ب و ج در ارتباط با روده باریک صحیح است.

رد گزینه «۲»: تنها مورد د در ارتباط با کبد درست است.

رد گزینه «۴»: موارد الف و ج در ارتباط با روده بزرگ صحیح است.

(گوارش و هضم مواد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۲۲، ۲۳، ۲۵ تا ۲۷، ۳۱ و ۳۴)

۱۷- گزینه «۲»

(رضا آراش‌اصل)

منظور قسمت اول سؤال نایزک مبادله‌ای بوده و قسمت دوم به نایزک انتهایی اشاره می‌کند. که طبق شکل کتاب درسی هر دوی این نایزک‌ها در قله‌های ریه‌های راست و چپ می‌توانند در سطح بالاتری از نایزه اصلی قرار داشته باشند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: هر دوی این قسمت‌ها فاقد غضروف بوده و قابلیت تنگ و گشاد شدن دارند.

گزینه «۳»: منظور از یاخته‌هایی با ظاهر متفاوت از یاخته‌های سنگفرشی، یاخته‌های نوع ۲ دیواره حبیبک هستند که در نایزک مبادله‌ای یافت نمی‌شود.

گزینه «۴»: نایزک‌ها به علت نداشتن غضروف توان مناسب برای تنگ و گشاد شدن دارند. این ویژگی نایزک‌ها به دستگاه تنفسی امکان می‌دهد تا بتواند مقدار هوای ورودی یا خروجی را کنترل کنند.

(تبارلات گلزی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۶ تا ۳۸ و ۴۰)

۱۸- گزینه «۳»

(مهمرامین بیک)

منفی‌ترین فشار جنب در پایان دم عمیق شکل می‌گیرد که در این هنگام ماهیچه‌های بین دنده‌ای داخلی در حال استراحت هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در هنگام دم به علت مکش منفی قفسه سینه، حجم خون بازگشتی به قلب افزایش می‌یابد. در هنگام دم (عادی و عمیق) ماهیچه‌های بین دنده‌ای خارجی در حال انقباض هستند. (نادرستی ۱)

گزینه «۲»: هنگام عمل دم و به دنبال مسطح شدن ماهیچه دیافراگم، فاصله آن تا مثانه به کمترین حالت خودش می‌رسد در هنگام عمل دم ماهیچه‌های شکمی در حال استراحت هستند. (نادرستی ۲)

گزینه «۴»: در هنگام بازدم عمیق، فاصله میان دو لایه پرده جنب به کم‌ترین حالت خودش می‌رسد که در این هنگام دیافراگم در حال استراحت است. (نادرستی ۴)

(تبارلات گلزی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۴۰، ۴۱، ۵۸ و ۵۹)

۱۹- گزینه «۳»

(پیا ۴ هاشم‌زاده)

موارد «ب» و «ج» و «د» صحیح می‌باشند.

پایین‌ترین دریچه موجود در قلب انسان دریچه سه‌لختی می‌باشد. (با توجه به شکل کتاب درسی دهم)



بررسی موارد:

الف) حداکثر فشار خون زمانی ایجاد می‌شود که بطن چپ منقبض شده و تحت تأثیر این فشار دریچه سینی سرخرگ ابتدای آئورت باز می‌شود.

ب) دریچه‌های دهلیزی - بطنی توسط چند طناب ارتجاعی به لایه ماهیچه‌ای دیواره بطن‌ها متصل می‌باشند.

ج) گره دوم شبکه هادی در دیواره پستی دهلیز راست و در عقب دریچه سه‌لختی قرار گرفته است پس نزدیکترین دریچه به این گره، دریچه سه‌لختی می‌باشد.

د) در کنار این دریچه، انشعابی از سرخرگ اکلیلی راست مشاهده می‌شود که به بطن راست خون رسانی می‌کند.

(گرددش مواد در بدن) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۴۸ تا ۵۳ و ۵۶)

۲۰- گزینه ۲»

(امیررضا صدریکتا)

اندام مسئول دفع مواد زائد نیتروژن‌دار کلیه است که دارای مویرگ‌های خونی منفذدار است. اندام ذخیره‌کننده آهن حاصل از گوارش مواد غذایی نیز کبد است که دارای مویرگ‌های خونی ناپیوسته است. فقط یاخته‌های پوششی سازنده دیواره مویرگ‌های منفذدار در غشای خود دارای منفذ هستند و این منافذ در غشای یاخته‌های پوششی مویرگ‌های ناپیوسته مشاهده نمی‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱» در ساختار دیواره مویرگ‌های ناپیوسته فاصله بین یاخته‌ای یاخته‌های پوششی زیاد است.

گزینه ۳» همه مویرگ‌ها در سطح بیرونی خود توسط غشای پایه که شبکه‌ای از رشته‌های پروتئینی و گلیکوپروتئینی است احاطه شده‌اند. غشای پایه در ساختار مویرگ‌های ناپیوسته ناقص و در ساختار سایر مویرگ‌ها کامل است.

گزینه ۴» در مویرگ‌های منفذدار غشای پایه ضخیم است و عبور مولکول‌های درشت مثل پروتئین‌ها را محدود می‌کند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۵، ۲۷، ۵۷، ۷۱، ۷۳ و ۷۵)

۲۱- گزینه ۱»

(پژمان آروش)

در بین گویچه‌های سفید، بیشترین نسبت اندازه هسته به اندازه یاخته، مربوط به لنفوسیت‌ها است که از یاخته‌های بنیادی لنفوئیدی منشأ می‌گیرند. منشاء مونوسیت‌ها که هسته خمیده یا لوبیایی دارند، از یاخته‌های بنیادی میلوئیدی است.

(گرددش مواد در بدن) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۶۱ تا ۶۳)

۲۲- گزینه ۴»

(عباس آرایش)

در سامانه گردش بسته، مویرگ‌ها در کنار یاخته‌ها و با کمک آب میان بافتی، تبادل مواد غذایی، دفعی و گازها را انجام می‌دهند. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱» برای نوزاد دوزیست صادق نیست!

گزینه ۲» در گردش خون مضاعف، خون ضمن یک بار گردش در بدن، دو بار از قلب عبور می‌کند.

گزینه ۳» برای دوزیست بالغ و گروهی از خزندگان صادق نیست!

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۷ و ۶۵ تا ۶۷)

۲۳- گزینه ۴»

(پوریا برزین)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱» برای مثال در اطراف لوله هنله، شبکه مویرگی دور لوله‌ای دیده می‌شود. طبق شکل ۵ فصل ۵ کتاب درسی زیست‌شناسی ۱، جهت حرکت مایع درون لوله هنله می‌تواند برخلاف جهت حرکت خون موجود در مویرگ مجاور آن باشد.

گزینه ۲» کپسول بومن، بخشی از نفرون است که در اطراف خود فاقد شبکه مویرگی دور لوله‌ای است. طبق شکل ۷ فصل ۵ کتاب درسی زیست‌شناسی ۱، به عنوان مثال در ابتدای کپسول بومن بین یاخته‌های پوششی دیواره داخلی و بیرونی اتصال دیده می‌شود.

گزینه ۳» شبکه مویرگی مرتبط با کپسول بومن، گلمرول است که بین سرخرگ آوران و وایران قرار دارد. ماهی دارای قلبی دوحفره‌ای است و شبکه مویرگی آبشش آن بین سرخرگ شکمی و سرخرگ پشتی است.



۲۶- گزینه ۲»

(غرشید کرمی)

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: ممکن است که دیواره منفذ داشته باشد که ناشی از کانال‌های سیتوپلاسمی موسوم به پلاسمودسم است، اما لان نازک ماندن دیواره است، نه منفذ. (ممکن است منافذ پلاسمودسمی در لان نیز ایجاد شود).

گزینه «۳»: لایه‌ای که در اتصال با غشا (بخشی از پرنوپلاست) است، همان دیواره نخستین آوند آبکش است که با توجه به شکل ۴ صفحه ۸۱ کتاب زیست‌شناسی ۱ تک‌لایه است.

گزینه «۴»: چوبی شدن دیواره یاخسته‌های اسکولرانشیمی سبب مرگ پروتوپلاست آن‌ها می‌شود.

(از یافته تا گیاه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۰، ۸۱ و ۸۷ تا ۸۹)

۲۷- گزینه ۴»

(اریب الماسی)

سؤال در ارتباط با ریشه گیاهان تک‌لایه است.

۱= آوند آبکش، ۲= آوند چوبی، ۳= پوست، ۴= روپوست

در پوست و همچنین در سامانه بافت آوندی یاخسته‌های پارانشیمی یافت می‌شود که این یاخسته‌ها دیواره نخستین نازک و چوبی نشده دارند و نسبت به آب نفوذپذیرند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: برگ و انشعاب‌های جدید ساقه و ریشه از فعالیت مریستم‌های نخستین تشکیل می‌شوند.

گزینه «۲»: در یاخسته‌های روپوستی همانند یاخسته‌های پوست ریشه عبور آب و مواد محلول معدنی از عرض ریشه می‌تواند از هر سه روش آپوپلاستی، سیمپلاستی و عرض غشایی صورت گیرد.

گزینه «۳»: دقت کنید که رشد پسین در گیاهان دولپه دیده می‌شود نه تک‌لپه!

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۶ تا ۹۳، ۱۰۵ و ۱۰۶)

گزینه «۴»: لوله پیچ‌خورده نزدیک در اطراف خود شبکه مویرگی دور لوله‌ای دارد. یاخسته‌های پوششی این بخش از نوع مکعبی تک‌لایه ریزپرزار است که طبق شکل ۹ فصل ۵ کتاب درسی زیست‌شناسی ۱، تراکم میتوکندری‌ها در سطح قاعده‌ای این یاخسته بیشتر از بخش نزدیک ریزپرزارهاست.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۵، ۸۶ و ۷۲ تا ۷۴)

۲۴- گزینه ۱»

(مهمربسین طهوری فرد)

اوریکاسید انحلال‌پذیری زیادی در آب ندارد.

(تنظیم اسمزی و دفع مواد زائد) (زیست‌شناسی ۱، صفحه ۷۵)

۲۵- گزینه ۴»

(رضا آرمایش اصل)

مهره‌داران شش‌دار دو نوع سازوکار تهویه‌ای دارند؛

۱) سازوکار پمپ فشار مثبت

۲) سازوکار پمپ فشار منفی

در هر دوی این سازوکارها، هوا از جای پرفشار به سمت کم‌فشار حرکت می‌کند. در قورباغه که نوعی دوزیست است، پمپ فشار مثبت وجود دارد. این جانور به کمک ماهیچه‌های دهان و حلق، با حرکتی شبیه قورت دادن هوا را با فشار به شش‌ها می‌راند. مثانه دوزیستان محل ذخیره آب و یون‌هاست و به هنگام خشک‌شدن محیط، دفع ادرار کم و مثانه برای ذخیره بیشتر آب بزرگ‌تر می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در ماهیان آب شور برخی از یون‌ها از طریق یاخسته‌های آبششی و برخی دیگر توسط کلیه به‌صورت ادرار غلیظ دفع می‌شود. در برخی از ماهیان آب شور (ماهیان غضروفی مانند کوسه‌ها و سفره‌ماهی‌ها) غدد راست رودهای محلول نمک (سدیم کلرید) بسیار غلیظ را به روده ترشح می‌کنند.

گزینه «۲»: ویژگی گفته شده مربوط به پرندگان است همه پرندگان هر دو نوع خون موجود در حفرات قلب را به‌صورت همزمان به دو رگ خونی متفاوت وارد می‌کند چرا که جدایی کامل بطن‌ها در پرندگان رخ داده است.

گزینه «۳»: جانورانی که خون و آبشش دارند عبارتند از: همه ماهی‌ها و دوزیست نابالغ. توجه داشته باشید یکی از هفت ویژگی حیات تولیدمثل است که نوزادان مانند نوزاد دوزیست قابلیت آن را ندارند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۷، ۱۳، ۴۶، ۶۵ تا ۶۷ و ۷۷)



۲۸- گزینه «۳»

(آرمان فیری)

درخت حراً یک جاندار از یک بوم‌سازگان است. پس به عنوان یک فرد سطح پنج حیات را تشکیل می‌دهد. پوستک در برگ گیاه خرزهره ضخیم و همانند کرک‌ها مانع از دفع بیش از حد آب می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: ریشه‌های بیرون‌زده از سطح آب در درختان حراً مانع از مرگ ریشه‌ها در پی کمبود اکسیژن می‌شوند. دقت کنید خرزهره در مناطق گرم و خشک دیده می‌شود.

گزینه «۲»: درخت حراً شش ریشه یا همان ریشه‌های بیرون‌زده از سطح آب را دارا است. روپوست برگ در خرزهره چند لایه است.

گزینه «۴»: پارانشیم هوادار در ریشه، ساقه و برگ یکی دیگر از سازش‌های گیاهان آبرزی نظیر درخت حراً است. خرزهره گلبرگ سفید دارد.

(از یافته تاکیه) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸، ۸۶، ۹۴ و ۹۵)

۲۹- گزینه «۲»

(مهمربسار ترکمان)

گیاهان توبره‌واش و آزولا طبق متن کتاب هر دو می‌توانند در تالاب‌ها زندگی کنند. پس این گیاهان به علت توانایی زندگی در آب می‌توانند برای برطرف کردن مشکل کمبود اکسیژن یاخته‌های خود، نرم‌آکنه هوادار ایجاد کنند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: طبق شکل کتاب درسی رگبرگ‌های گیاه گونا منشعب هستند و این موضوع نشان می‌دهد که این گیاه یک گیاه دولپه است. در ساقه گیاهان دولپه دسته‌های آوندی بر روی یک دایره منظم قرار می‌گیرند.

گزینه «۳»: دقت کنید گیاه جالیزی، گیاه انگل محسوب نمی‌شود بلکه گل جالیز به عنوان یک گیاه انگل اندام مکنده ایجاد کرده و به آوندهای ریشه گیاهان جالیزی نفوذ می‌کند. گیاه سس نیز انگل است و اندام مکنده ایجاد می‌کند.

گزینه «۴»: گیاه گونا و یونجه (از گیاهان تیره پروانه‌واران) برای تأمین نیتروژن مورد نیاز خود به ترتیب با سیانوباکتری‌ها و ریزوبیوم‌ها همزیستی برقرار می‌کنند. سیانوباکتری‌ها همگی فتوسنتزکننده‌اند ولی تنها بعضی از آن‌ها در تثبیت نیتروژن نیز نقش دارند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۸۷، ۹۲، ۹۵، ۱۳۳ و ۱۳۴)

۳۰- گزینه «۳»

(آرمان فیری)

در مرحله سوم، در یاخته‌های آبکشی فشار افزایش یافته و در نتیجه محتویات شیره پرورده به‌صورت توده‌ای از مواد به‌سوی محل دارای فشار کمتر (محل مصرف) به حرکت در می‌آید. عامل حرکت شیره پرورده همین افزایش فشار است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در مرحله چهارم باربرداری آبکشی رخ می‌دهد، دقت کنید محل مصرف الزاماً ریشه نیست.

گزینه «۲»: در مرحله دوم فشار اسمزی یاخته‌های آبکشی افزایش می‌یابد، دقت کنید طی اسمز، آب علاوه بر یاخته‌های آوند چوبی از محل منبع نیز که دارای یاخته‌های زنده است وارد یاخته‌های آوند آبکشی می‌شود که این جابه‌جایی آب تابع فرایند اسمز است.

گزینه «۴»: در مرحله دوم، آب از آوند چوبی وارد آوند آبکشی می‌شود. ورود قند ساکارز به یاخته آبکشی در مرحله اول رخ می‌دهد.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۳، ۱۴، ۱۱۰ و ۱۱۱)

فیزیک (۱)

۳۱- گزینه «۴»

(بهادر کامران)

ابتدا دقت اندازه‌گیری هریک از این ترازوها را تعیین و آن را برحسب گرم می‌نویسیم:

$$\text{گزینه «۱»}: ۲/۳\text{g} \xrightarrow{\text{دقت اندازه‌گیری}} ۰/۱\text{g}$$

$$\text{گزینه «۲»}: ۴/۰۱\text{kg} \xrightarrow{\text{دقت اندازه‌گیری}} ۰/۰۱\text{kg} = ۱۰\text{g}$$

$$\text{گزینه «۳»}: ۴۴/۰۲\text{dag} \xrightarrow{\text{دقت اندازه‌گیری}} ۰/۰۱\text{dag} = ۰/۱\text{g}$$

$$\text{گزینه «۴»}: ۲/۴۹۰\text{dg} \xrightarrow{\text{دقت اندازه‌گیری}} ۰/۰۰۱\text{dg} = ۰/۰۰۰۱\text{g}$$

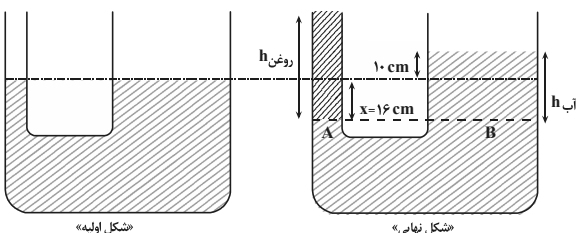
همان‌طور که مشاهده می‌کنید، ترازوی گزینه «۴» نتیجه دقیق‌تری را نشان می‌دهد. زیرا دقت اندازه‌گیری آن $۰/۰۰۰۱\text{g}$ و از بقیه ریزتر است.

(فیزیک و اندازه‌گیری) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۱۴ و ۱۵)



$$\Delta V \text{ چپ} = \Delta V \text{ راست} \Rightarrow A \text{ چپ} \times x = A \text{ راست} \times h$$

$$\begin{aligned} A \text{ راست} &= 8 \text{ cm}^2 \\ A \text{ چپ} &= 5 \text{ cm}^2 \end{aligned} \Rightarrow \Delta x \times x = 8 \times 10 \Rightarrow x = 16 \text{ cm}$$



اکنون برای نقاط هم فشار A و B در مرز جدایی آب و روغن، داریم:

$$P_A = P_B \quad \frac{F}{A_A} = \frac{mg}{A_A} \Rightarrow$$

$$\frac{m \text{ روغن}}{A_A} = \rho \text{ آب} gh \text{ آب}$$

$$\begin{aligned} A_A &= 5 \text{ cm}^2 = 5 \times 10^{-4} \text{ m}^2, h \text{ آب} = 10 + 16 = 26 \text{ cm} = 0.26 \text{ m} \\ \rho \text{ آب} &= 1 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} = 1000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \end{aligned} \Rightarrow$$

$$\frac{m \text{ روغن}}{5 \times 10^{-4}} = 1000 \times 0.26$$

$$\Rightarrow m \text{ روغن} = 130 \times 10^{-3} \text{ kg} = 130 \text{ g}$$

(ویژگی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۳۳ تا ۳۵)

(امیرحسین برادران)

۳۵- گزینه «۲»

$$\begin{cases} E_1 = U_1 + K_1 = mgh_1 + K_1 \\ E_2 = U_2 + K_2 = mgh_2 + K_2 \end{cases}$$

با استفاده از پایستگی انرژی مکانیکی داریم:

$$U_2 = 4K_2, E_1 = E_2 \Rightarrow$$

$$(m \times 10 \times 10) + \left(\frac{1}{2} \times m \times 5^2\right) = (m \times 10 \times h_2) + \left(\frac{1}{2} \times m \times 10 \times h_2\right)$$

$$\Rightarrow 12 / 5 h_2 = 112 / 5 \Rightarrow h_2 = 9 \text{ m}$$

(کار، انرژی و توان) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۶۸ تا ۷۰)

۳۲- گزینه «۲»

(سعید شرق)

ابتدا چگالی آلیاژ را به صورت زیر می‌یابیم:

$$\rho \text{ آلیاژ} = \frac{m_1 + m_2}{V_1 + V_2} \Rightarrow \rho \text{ آلیاژ} = \frac{m + m}{\frac{m}{\rho \text{ طلا}} + \frac{m}{\rho \text{ نقره}}} = \frac{2m}{\frac{m}{19} + \frac{m}{11}}$$

$$\Rightarrow \rho \text{ آلیاژ} = \frac{2 \times 19 \times 11}{11 + 19} = \frac{209}{15} \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$$

اکنون حجم ۲۸۰ گرم از این آلیاژ را که برابر حجم روغن بیرون ریخته از

$$\rho = \frac{m}{V} \Rightarrow \frac{209}{15} = \frac{280}{V} \Rightarrow V = \frac{280}{11} \text{ cm}^3$$

ظرف است، می‌یابیم:

در آخر با داشتن حجم روغن و چگالی آن، جرم آن را پیدا می‌کنیم و به دنبال آن وزنش را می‌یابیم:

$$\rho \text{ روغن} = \frac{m}{V} \quad \rho \text{ روغن} = 0.88 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} = 0.88 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \Rightarrow 0.88 = \frac{m}{\frac{280}{11}}$$

$$\Rightarrow m = 0.88 \times \frac{280}{11} = 22.4 \text{ g} \Rightarrow m = 0.0224 \text{ kg}$$

$$W = mg = 0.0224 \times 10 = 0.224 \text{ N}$$

(فیزیک و اندازه‌گیری) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۸)

۳۳- گزینه «۴»

(مهمربور سورچی)

اگر جریان هوا در سطح جیوه درون ظرف ایجاد شود، بنابر اصل برنولی، فشار هوا روی سطح جیوه کاهش می‌یابد و در نتیجه فشار ستون جیوه درون لوله بیشتر از فشار هوا در سطح جیوه درون ظرف می‌شود. بنابراین سطح جیوه در لوله پایین می‌آید تا فشار آن برابر فشار هوا در سطح جیوه درون ظرف شود.

(ویژگی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۳۳ تا ۳۶)

۳۴- گزینه «۳»

(مهری زمان‌زاده)

مطابق شکل زیر، با ریختن روغن در لوله با قطر کمتر، بر سطح آب در این لوله فشار بیشتری وارد می‌شود و سطح آن به اندازه x پایین می‌رود، در نتیجه، سطح آب در لوله با قطر بزرگ‌تر به اندازه $h = 10 \text{ cm}$ بالا خواهد رفت. با توجه به این که حجم آب جابه‌جا شده یکسان است، می‌توان نوشت:



۳۶- گزینه «۳»

(امیرمسین برادران)

بررسی عبارت‌ها:

الف) درست - از آنجایی که تندی حرکت همواره ثابت است، بنابراین مطابق قضیه کار و انرژی جنبشی کار برآیند نیروهای وارد بر آن در هر بازه زمانی دلخواه برابر صفر است.

ب) درست - اگر در یک بازه زمانی کار برآیند نیروهای وارد بر یک جسم مخالف صفر باشد، مطابق قضیه کار و انرژی جنبشی، الزاماً سرعت جسم در ابتدا و انتهای این بازه زمانی یکسان نیست، پس الزاماً نوع حرکت جسم در این بازه زمانی شتابدار است.

(کلار، انرژی، توان) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۶۱ تا ۶۴)

۳۷- گزینه «۱»

(امیر پوریوسف)

ابتدا به کمک رابطه توان، کار نیروی موتور را در ۵ ثانیه اول حرکت حساب می‌کنیم:

$$P_{av} = \frac{W_F}{\Delta t} \quad P_{av} = 8200W \quad \Delta t = 5s \rightarrow W_F = 8200 \times 5 \Rightarrow W_F = 41000J$$

اکنون به کمک رابطه کار و انرژی جنبشی تندی خودرو را در پایان ۵ ثانیه اول محاسبه می‌کنیم:

$$W_t = \Delta K \Rightarrow W_F + W_f = \Delta K \quad \frac{W_F = 41000J, v_1 = 0}{W_f = -9000J}$$

$$41000 - 9000 = \frac{1}{2}mv_2^2 - 0 \quad m = 1000kg$$

$$\Rightarrow 32000 = \frac{1}{2} \times 1000 \times v_2^2 \Rightarrow v_2^2 = 64 \Rightarrow v_2 = 8 \frac{m}{s}$$

(کلار، انرژی، توان) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۶۱ تا ۶۴ و ۷۳ تا ۷۶)

۳۸- گزینه «۴»

(امیر پوریوسف)

با استفاده از رابطه $Q = mc\Delta\theta = C\Delta\theta$ و با توجه به این‌که $\Delta\theta_A = \Delta\theta_B$ است، می‌توان نوشت:

$$\begin{cases} Q_A = C_A \Delta\theta_A \\ Q_B = C_B \Delta\theta_B \end{cases} \xrightarrow[\text{تقسیم می‌کنیم}]{\text{دو رابطه را به هم}} \frac{Q_A}{Q_B} = \frac{C_A}{C_B} \times \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B}$$

$$\frac{\Delta\theta_A = \Delta\theta_B}{C_A = 3C_B} \rightarrow \frac{Q_A}{Q_B} = \frac{3C_B}{C_B} \times 1 \Rightarrow \frac{Q_A}{Q_B} = 3 \Rightarrow Q_B = \frac{1}{3}Q_A$$

(دما و گرما) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۹۶ تا ۹۸)

۳۹- گزینه «۱»

(عباس اصغری)

ابتدا، برای سادگی محاسبه، به c ، L_F و L_V را برحسب آب می‌نویسیم و با توجه به طرح‌واره زیر جرم آب را می‌یابیم. دقت کنید، چون در نهایت آب $2kg$ آب $100^\circ C$ داریم، بنابراین نیمی از جرم اولیه یخ تبدیل به بخار آب $100^\circ C$ شده است.

$$L_F = 80c \quad \text{آب} \quad \text{یخ} \quad c = \frac{c_{\text{آب}}}{2} \quad L_V = 540c \quad \text{آب}$$

$$\boxed{-10^\circ C \text{ یخ}} \xrightarrow{mc \Delta\theta \text{ یخ}} \boxed{0^\circ C \text{ یخ}} \xrightarrow{mL_F} \boxed{0^\circ C \text{ آب}}$$

$$\boxed{0^\circ C \text{ آب}} \xrightarrow{mc \Delta\theta'} \boxed{100^\circ C \text{ آب}} \xrightarrow{\frac{m}{2} \times L_V} \boxed{100^\circ C \text{ بخار}}$$

$$Q = mc \Delta\theta + mL_F + mc \Delta\theta' + \frac{m}{2} L_V$$

$$\frac{\Delta\theta = 10^\circ C, \Delta\theta' = 100^\circ C}{m = 2kg} \rightarrow$$

$$Q = 4 \left(\frac{c_{\text{آب}}}{2} \times 10 + 80c + 100c + \frac{540}{2}c \right) = 4 \times c = 4 \times 55 = 220c$$

$$Q = 1820c \quad \text{آب}$$

اکنون مشخص می‌کنیم گرمای داده شده به یخ، دمای چند کیلوگرم آب را $20^\circ C$ افزایش می‌دهد:

$$Q = m'c \Delta\theta'' \quad \frac{Q = 1820c}{\Delta\theta'' = 20^\circ C \text{ آب}} \rightarrow 1820c = m' \times c \times 20$$

$$\Rightarrow m' = 91kg$$

(دما و گرما) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۹۸ تا ۱۰۶)

۴۰- گزینه «۳»

(زهرا آقامحمدری)

تفسیر نوری به عنوان دماسنج معیار برای اندازه‌گیری دماهای بالاتر از $1100^\circ C$ انتخاب شده است.

(دما و گرما) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۱۱۶ و ۱۱۷)



شیمی (۱)

۴۱- گزینه ۲»

(مهم‌رضا پوریاویر)

عنصرهای گروه ۱۸ عبارتند از He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn و Og که نماد همگی آن‌ها دو حرفی است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: عنصر با عدد اتمی ۲۱ اسکندیم (Sc) است که یون پایدار آن Sc^{3+} بوده و به آرایش هشت‌تایی گاز نجیب آرگون (Ar) می‌رسد.
گزینه ۳: عنصرهای ۵ و ۳۱C در گروه ۱۳ جدول دوره‌ای جای داشته و هم‌گروه هستند، اما عنصر B در گروه ۱۴ قرار دارد.
گزینه ۴: عنصرهایی که ۵ الکترون ظرفیتی دارند، در یکی از گروه‌های ۵ یا ۱۵ جدول دوره‌ای قرار گرفته‌اند.

(شیمی، کیوان، زاگله الفبای هستی، صفحه‌های ۹ تا ۱۳ و ۳۰ تا ۳۴)

۴۲- گزینه ۲»

(سیر مهم‌رضا میرقائمی)

عبارت‌های «ب»، «پ» و «ت» صحیح است.

بررسی عبارت نادرست:

عبارت «آ»: خط رنگی موجود در طیف نشری خطی اتم هیدروژن با طول موج ۴۳۴nm ناشی از انتقال الکترون از $n=5$ به $n=2$ است.

(شیمی، کیوان، زاگله الفبای هستی، صفحه‌های ۲۳ تا ۲۷)

۴۳- گزینه ۱»

(روزبه رضوانی)

فقط عبارت «الف» درست است. بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارت «ب»: اگر n برابر ۶ یا ۷ باشد، زیر لایه ۴f و ۵f نیز باید بعد از گاز نجیب نوشته شود. بنابراین n ، ۴ یا ۵ است.

عبارت «پ»: آرایش الکترونی یون M^{2+} به صورت زیر است:

$$M^{2+}: (n-1)d^5 [\text{گاز نجیب}]$$

عبارت «ت»: عنصر ۱۷A در دوره سوم قرار دارد و نمی‌تواند با M هم‌دوره باشد.

(شیمی، کیوان، زاگله الفبای هستی، صفحه‌های ۲۷ تا ۳۴، ۳۸ و ۳۹)

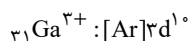
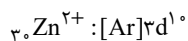
۴۴- گزینه ۲»

(مهم‌رضا عظیمیان زواره)

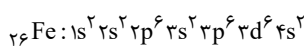
عبارت‌های «ب»، «پ» و «ت» درست‌اند.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت (آ): آرایش الکترونی Ni با Ga^{3+} و Zn^{2+} متفاوت است.

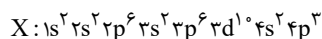


عبارت (ب): در آرایش الکترونی اتم‌های H ، He ، Li و Be فقط الکترون‌هایی با $l=0$ وجود دارد.

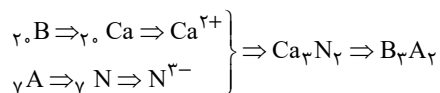


عبارت (پ):

عبارت (ت): اتم X در گروه ۱۵ جدول دوره‌ای قرار دارد:



عبارت (ث):

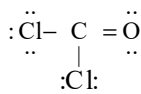


(شیمی، کیوان، زاگله الفبای هستی، صفحه‌های ۳۰ تا ۳۹)

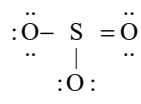
۴۵- گزینه ۲»

(سیر مهم‌رضا میرقائمی)

با توجه به ساختارهای لوویس دو مولکول داریم:



شمار الکترون‌های پیوندی: ۸، شمار الکترون‌های ناپیوندی: ۱۶



شمار الکترون‌های پیوندی: ۸، شمار الکترون‌های ناپیوندی: ۱۶

شمار الکترون‌های ناپیوندی در دو مولکول با هم برابر است.

(شیمی، اردیای گازها در زندگی، صفحه‌های ۵۴ تا ۵۶)



۴۶- گزینه ۲»

(روزیه رضوانی)

ابتدا حجم یک مول گاز را محاسبه می‌کنیم: (شرایط اولیه را فشار ۱ atm و دما °C (STP) در نظر می‌گیریم.)

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2} \Rightarrow \frac{1 \times 22.4}{273} = \frac{5 \times V_2}{273 + 39} \Rightarrow V_2 = 5/12 L$$

حال، با استفاده از رابطه چگالی، جرم یک مول گاز را تعیین می‌کنیم:

$$d = \frac{m}{V} \Rightarrow 12/5 = \frac{m}{5/12} \Rightarrow m = 64 g$$

مقدار به‌دست آمده برابر با جرم مولی گاز است، که این جرم مولی مربوط به

گوگرد دی‌اکسید است. $SO_2 = 32 + 2 \times 16 = 64 g.mol^{-1}$

(شیمی ا، رد پای گازها در زندگی، صفحه‌های ۷۷ تا ۸۰)

۴۷- گزینه ۴»

(کامران پعفری)

فرض می‌کنیم x گرم از Fe_2O_3 و SiO_2 در هر یک از واکنش‌های (I) و (II) شرکت کرده‌اند:

$$I) ? LCO_2 = x g Fe_2O_3 \times \frac{1 mol Fe_2O_3}{160 g Fe_2O_3} \times \frac{2 mol CO_2}{2 mol Fe_2O_3}$$

$$= \frac{3x}{320} mol CO_2$$

$$II) ? LCO = x g SiO_2 \times \frac{1 mol SiO_2}{60 g SiO_2} \times \frac{2 mol CO}{1 mol SiO_2}$$

$$= \frac{x}{30} mol CO$$

همانطور که می‌دانیم، در شرایط یکسان، نسبت حجمی گازها با نسبت مولی آن‌ها برابر است.

$$\Rightarrow \text{نسبت خواسته شده} = \frac{\frac{3x}{320}}{\frac{x}{30}} = \frac{90}{320} = \frac{9}{32} = 0.28125$$

(شیمی ا، رد پای گازها در زندگی، صفحه‌های ۸۰ و ۸۱)

۴۸- گزینه ۱»

(معمرضا پور جاوید)

جرم نمک حل شده در ۹۰۰ گرم محلول ۵۰۰۰ ppm برابر است با:

$$ppm = \frac{\text{جرم حل شونده}}{\text{جرم محلول}} \times 10^6 \Rightarrow 5000 = \frac{x}{900} \times 10^6$$

$$\Rightarrow x = 45 g KCl$$

مقدار حلال موجود در این محلول برابر است با:

$$900 g \text{ محلول} = x g \text{ آب} + 45 g \text{ حل شونده} \Rightarrow x = 855 g \text{ آب}$$

انحلال پذیری KCl در دمای °C ۹۰ در آب عبارت است از:

$$S = (0/3 \times 90) + 27 = 54 g KCl$$

به این ترتیب مقدار KCl مورد نیاز برای حل شدن در ۸۵۵ گرم آب و تولید محلول سیر شده برابر خواهد بود با:

$$855 g \text{ آب} \times \frac{54 g KCl}{100 g \text{ آب}} = 461/7 g KCl$$

در نتیجه مقدار KCl اضافی مورد نیاز برابر است با:

$$461/7 - 45 = 416/7 g KCl$$

(شیمی ا، آب، آهنگ زندگی، صفحه‌های ۹۴ تا ۹۶ و ۱۰۰ تا ۱۰۳)

۴۹- گزینه ۴»

(غریزاد رضایی)

ابتدا از طریق رابطه زیر مولاریته محلول نهایی را به دست می‌آوریم:

$$M_2 = \frac{20 g HNO_3}{100 g \text{ محلول}} \times \frac{1/26 g \text{ محلول}}{1 mL \text{ محلول}} \times \frac{1000 mL \text{ محلول}}{1 L \text{ محلول}}$$

$$\times \frac{1 mol HNO_3}{63 g HNO_3} = 4 mol.L^{-1}$$

اکنون با استفاده از رابطه رقیق‌سازی مقدار آب اضافه شده را به دست می‌آوریم:

$$M_1 V_1 = M_2 V_2 \Rightarrow (5)(600) = (4)(V_2) \Rightarrow V_2 = 750 mL$$

$$V_2 - V_1 = 750 - 600 = 150 mL \text{ حجم آب اضافه شده}$$

چون چگالی آب $1 g.mL^{-1}$ است پس داریم:

$$? g \text{ آب} = 150 mL \text{ آب} \times \frac{1 g \text{ آب}}{1 mL \text{ آب}} = 150 g \text{ آب}$$

(شیمی ا، آب، آهنگ زندگی، صفحه‌های ۹۴ تا ۱۰۰)

۵۰- گزینه ۳»

(ایمان حسین‌نژاد)

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۱»: کوه‌های یخ حدود ۷۷ درصد منابع آبی غیراقیانوسی را به خود اختصاص می‌دهند.

گزینه «۲»: مولکول‌های CH_4 و SO_2 همانند CO_2 ناقطبی بوده و در میدان‌های الکتریکی جهت‌گیری نمی‌کنند.

گزینه «۴»: استون یک مولکول قطبی است و گشتاور دوقطبی آن بزرگتر از صفر است.

(شیمی ا، آب، آهنگ زندگی، صفحه‌های ۸۸ و ۱۰۵ تا ۱۱۱)



۵۱- گزینه ۱»

(کتاب آبی)

تاکتون بیش از 2300 ایزوتوپ مختلف شناخته شده است که در میان آن‌ها فقط 279 ایزوتوپ پایدار وجود دارد.

بررسی گزینه‌های نادرست:

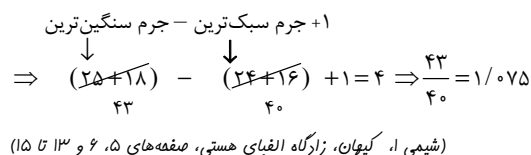
گزینه «۲»: در یون ${}^7\text{Li}^+$ ، شمار الکترون‌ها برابر ۲ و نوترون‌ها برابر ۴ می‌باشد.
گزینه «۳»: بیش‌تر اتم‌های کلر را ایزوتوپ سبک‌تر یعنی ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ تشکیل می‌دهد. با توجه به این که جرم اتمی میانگین کلر $35/5$ می‌باشد، می‌توان نتیجه گرفت که درصد فراوانی ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ بیش‌تر از ${}^{37}_{17}\text{Cl}$ است.
گزینه «۴»: جرم اتم مورد نظر $27/96 \text{ amu}$ ($2/33 \times 12 = 27/96$) می‌باشد.
(شیمی ا، کیوان، زارگه الفبای هستی، صفحه‌های ۵، ۶ و ۱۳ تا ۱۵)

۵۲- گزینه ۱»

(کتاب آبی)

با توجه به توضیحات ارائه شده ترکیب مورد نظر از Mg^{2+} و O^{2-} تشکیل شده است و MgO است.

= انواع مولکول با جرم مولی متفاوت



۵۳- گزینه ۴»

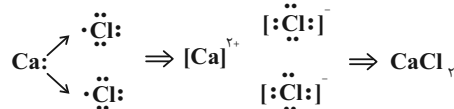
(کتاب آبی)

بررسی موارد:

آ) طیف نوری خطی عناصر هیدروژن و لیتیم در ناحیه مرئی دارای ۴ خط هستند (رد گزینه ۲).

ب) لامپ نئون دارای نور سرخ‌فام است که با رنگ شعله لیتیم شباهت دارد (رد گزینه ۳).

پ) منظور از گاز دو اتمی که خاصیت رنگ‌بری و گندزدایی دارد، گاز کلر (Cl_2) است که به‌صورت زیر با کلسیم (Ca) واکنش می‌دهد.



طی این واکنش، به ازای مصرف شدن هر مول فلز کلسیم، ۲ مول الکترون بین عناصر کلسیم و کلر مبادله می‌شود (رد گزینه ۱).

ت) آرایش لایه ظرفیت عناصر گروه ۱۷ به‌صورت $ns^2 np^5$ است، پس زیرلایه آخر عناصر گروه ۱۷ (np^5) دارای ۵ الکترون هستند.

(شیمی ا، کیوان، زارگه الفبای هستی، صفحه‌های ۱۹ تا ۲۳، ۳۰ تا ۳۴ و ۳۸ تا ۴۱)

۵۴- گزینه ۴»

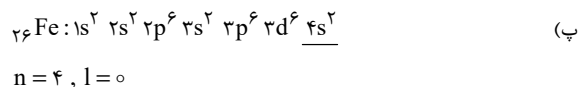
(کتاب آبی)

فراوان‌ترین عنصر موجود در سیاره زمین، عنصر آهن (${}^{56}\text{Fe}$) است.

بررسی همه عبارت‌ها:

الف) این عنصر در دسته d جدول تناوبی قرار دارد.

ب) همان‌طور که مشاهده می‌کنید تعداد الکترون‌های موجود در لایه سوم این عنصر برابر ۱۴ عدد (${}^{3s^2 3p^6 3d^6}$) است که این عدد با شماره گروه گازهای نجیب (گروه ۱۸) برابر نیست.



ت) رنگ شعله مس سبزرنگ است که این عنصر همانند آهن در دوره ۴ جدول دوره‌ای عناصر قرار دارد.

(شیمی ا، کیوان، زارگه الفبای هستی، صفحه‌های ۳، ۱۰، ۱۱، ۲۲، ۲۳ و ۲۷ تا ۳۴)

۵۵- گزینه ۳»

(کتاب آبی)

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۱»: سوخت سبز، سوختی است که افزون بر کربن و هیدروژن، اکسیژن نیز دارد.

گزینه «۲»: برخی از کشورها در پی تولید پلاستیک‌های زیست تخریب‌پذیرند، در حالی که قیمت تمام شده پلاستیک‌ها با پایه نفتی در کارخانه بسیار کم است.

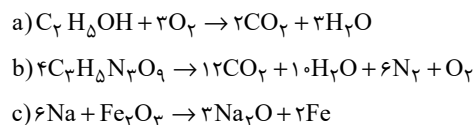
گزینه «۴»: کربن دی‌اکسید مهم‌ترین گاز گلخانه‌ای است.

(شیمی ا، رد پای گازها در زندگی، صفحه‌های ۶۳ تا ۷۳)

۵۶- گزینه ۳»

(کتاب آبی)

با توجه به معادله‌های نمادی موازنه شده:



۱) درست. ضریب O_2 و H_2O یکسان و برابر ۳ می‌باشد.

۲) درست. در هر دو مورد برابر ۶ می‌باشد.

۳) نادرست. این تفاوت برابر ۳ می‌باشد.

۴) درست

(شیمی ا، رد پای گازها در زندگی، صفحه‌های ۶۲ تا ۶۴)



۵۷- گزینه «۴»

(کتاب آبی)

ابتدا حجم‌های داده شده را در دو حالت در شرایط STP به دست می‌آوریم تا بتوانیم شرایط دمایی و فشار دو حالت را یکسان کنیم و به مقایسه مقادیر بپردازیم.

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2} \Rightarrow \frac{6/72 \times 2}{0 + 273} = \frac{1 \times V_2}{273} \quad \text{حالت (I):}$$

$$\Rightarrow V_2 = 13/44 \text{ L Cl}_2$$

$$\frac{P_1' V_1'}{T_1'} = \frac{P_2' V_2'}{T_2'} \Rightarrow \frac{5/6 \times 8}{473} = \frac{1 \times V_2'}{273} \quad \text{حالت (II):}$$

$$\Rightarrow V_2' = 25/86 \text{ L Cl}_2$$

چون اکنون حجم گازها را در شرایط STP داریم می‌توانیم بین مواد، رابطه استوکیومتری برقرار کنیم. توجه کنید که در حالت‌های اولیه داده شده ما حجم مولی را نداشتیم برای همین حجم‌ها را در شرایط STP به دست آوردیم:



حالت اول:

$$? \text{ g MnO}_2 : 13/44 \text{ L Cl}_2$$

$$\times \frac{1 \text{ mol Cl}_2}{22/4 \text{ L Cl}_2} \times \frac{1 \text{ mol MnO}_2}{1 \text{ mol Cl}_2} \times \frac{87 \text{ g MnO}_2}{1 \text{ mol MnO}_2} = 52/2 \text{ g MnO}_2$$

حالت دوم:

$$? \text{ g HCl} : 25/86 \text{ L Cl}_2$$

$$\times \frac{1 \text{ mol Cl}_2}{22/4 \text{ L Cl}_2} \times \frac{4 \text{ mol HCl}}{1 \text{ mol Cl}_2} = 4/62 \text{ mol HCl}$$

$$\Rightarrow \frac{\text{مقدار گرم MnO}_2}{\text{مقدار مول HCl}} = \frac{52/2}{4/62} = 11/3$$

(شیمی ۱، رد پای گازها در زندگی، صفحه‌های ۷۷ تا ۸۱)

۵۸- گزینه «۳»

(کتاب آبی)

عبارت‌های «الف» و «ب» درست هستند.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت «الف»:

$$(\text{NO}_3^-): \text{B} = 7 + 3(8) + 1 = 32$$

$$(\text{Na}^+): \text{C} = 11 - 1 = 10$$

$$\text{C و B} = 32 - 10 = 22$$

عبارت «ب»: یک مول A (AgCl) شامل ۲ مول یون $(\text{Cl}^-, \text{Ag}^+)$ است.

عبارت «پ»: در اثر اضافه شدن AgNO_3 به محلول لوله آزمایش «الف»(یعنی NaCl)، غلظت Na^+ هیچ تغییری نمی‌کند. (یون ناظر است.)

(شیمی ۱، آب، آهنگ زندگی، صفحه‌های ۸۹ تا ۹۲)

۵۹- گزینه «۱»

(کتاب آبی)

این ترکیب $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ آمونیوم سولفات نام دارد. ترکیبات یونی در حلال‌های ناقطبی مانند هگزان حل نمی‌شوند. نسبت آنیون به کاتیون در این ترکیب برابر با ۵/۰ است. بنابراین فقط مورد (ب) صحیح است.

(شیمی ۱، آب، آهنگ زندگی، صفحه‌های ۸۹ تا ۹۲، ۱۰۳ تا ۱۰۷ و ۱۰۹ تا ۱۱۱)

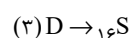
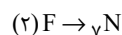
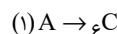
۶۰- گزینه «۳»

(کتاب آبی)

بررسی عبارت‌ها:

(آ) اتانول، به علت برقراری پیوند هیدروژنی، دارای گشتاور دو قطبی بیشتری نسبت به استون است اما دقت کنید که هر دو آن‌ها به هر نسبتی در آب حل می‌شوند.

(ب) نخست باید عناصر را تشخیص دهیم:



دقت کنیم که:

 NO و SO_2 قطبی اما CO_2 ناقطبی است.

(پ) مولکول‌های آب، V شکل و قطبی هستند. با توجه به جهت‌گیری مولکول‌ها در میدان الکتریکی، اتم O، سرمغنی و اتم‌های H سرمثبت مولکول‌ها را تشکیل می‌دهند.

(ت) ابتدا انحلال پذیری را در دمای 40°C محاسبه می‌کنیم. با جایگذاری در معادله:

$$S = 0/4 \times 40 + 9 = 25$$

بنابراین ۲۵g از این ماده در ۱۰۰g آب حل شده و ۱۲۵g محلول سیر شده

حاصل می‌شود. $\frac{25}{125} \times 100 = 20\%$ درصد جرمی

(شیمی ۱، آب، آهنگ زندگی، صفحه‌های ۹۳ تا ۹۶ و ۱۰۰ تا ۱۰۷)



ریاضی (۲)

۶۱- گزینه «۱»

(کیان کریمی فراسانی)

برای بدست آوردن مساحت مربع باید فاصله دو خط موازی AB و CD را بدست آوریم. با توجه به موازی بودن AB و CD داریم:

$$m_{AB} = m_{CD} \Rightarrow a = 2a - 2 \Rightarrow a = 2 \Rightarrow \begin{cases} AB: -y + 2x + 6 = 0 \\ CD: -y + 2x + 1 = 0 \end{cases}$$

$$CD \text{ و } AB \text{ فاصله} = \text{طول ضلع مربع} = \frac{|6-1|}{\sqrt{(-1)^2 + 2^2}} = \sqrt{5}$$

$$\Rightarrow \text{مساحت مربع} = (\sqrt{5})^2 = 5$$

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و جبر، صفحه‌های ۹ و ۱۰)

۶۲- گزینه «۱»

(عرفان صادقی)

در معادله $2x^2 - 7x + 1 = 0$ مجموع و حاصل ضرب جواب‌ها به ترتیب برابر $S = \alpha + \beta = \frac{7}{2}$ و $P = \alpha\beta = \frac{1}{2}$ است. حال داریم:

$$S' = \alpha + \frac{1}{\beta} + \beta + \frac{1}{\alpha} = (\alpha + \beta) + \left(\frac{1}{\alpha} + \frac{1}{\beta}\right)$$

$$= (\alpha + \beta) + \frac{\alpha + \beta}{\alpha\beta} = S + \frac{S}{P} = \frac{7}{2} + \frac{\frac{7}{2}}{\frac{1}{2}} = \frac{21}{2}$$

$$P' = \left(\alpha + \frac{1}{\beta}\right)\left(\beta + \frac{1}{\alpha}\right) = \alpha\beta + 1 + 1 + \frac{1}{\alpha\beta} = \frac{1}{2} + 2 + 2 = \frac{9}{2}$$

پس معادله مورد نظر به صورت $x^2 - S'x + P' = 0$ خواهد بود:

$$\Rightarrow x^2 - \frac{21}{2}x + \frac{9}{2} = 0 \Rightarrow 2x^2 - 21x + 9 = 0 \Rightarrow 2x^2 = 21x - 9$$

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و جبر، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۳)

۶۳- گزینه «۲»

(ظاهر رادستانی)

از تغییر متغیر $t = x^2 + x$ استفاده می‌کنیم:

$$x^2 + x = t \xrightarrow{\text{معادله}} t + 1 = \frac{56}{t} \Rightarrow t^2 + t = 56 \Rightarrow t^2 + t - 56 = 0$$

$$\Rightarrow (t+8)(t-7) = 0$$

$$\begin{cases} t = -8 \Rightarrow x^2 + x = -8 \Rightarrow \begin{cases} x^2 + x + 8 = 0: \Delta < 0 \rightarrow \text{ریشه ندارد.} \\ x^2 + x - 7 = 0: \Delta > 0 \end{cases} \\ t = 7 \Rightarrow x^2 + x = 7 \end{cases}$$

هیچ کدام از جواب‌های معادله صفر و ۱- نیستند که مخرج را صفر کنند.
بنابراین هر دو جواب قابل قبول‌اند.

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و جبر، صفحه‌های ۱۹ تا ۲۴)

۶۴- گزینه «۴»

(سعیر علم پور)

با ساده کردن معادله داده شده، داریم:

$$\sqrt{2x-3} + \sqrt{4(2x-3)} = x+1 \Rightarrow \sqrt{2x-3} + 2\sqrt{2x-3} = x+1$$

$$\Rightarrow 3\sqrt{2x-3} = x+1 \xrightarrow{\text{توان ۲}} 18x - 27 = x^2 + 2x + 1$$

$$\Rightarrow x^2 - 16x + 28 = 0 \Rightarrow (x-2)(x-14) = 0 \Rightarrow x = 2 \text{ یا } 14$$

هر دو ریشه در معادله صدق می‌کنند و قابل قبول‌اند که اختلاف آن‌ها برابر ۱۲ است.

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و جبر، صفحه‌های ۲۱ تا ۲۴)

۶۵- گزینه «۴»

(افشین قاصدقار)

گزینه «۱»: دو مثلث با مساحت یکسان لزوماً هم نهشت نیستند مانند مثلث‌های شکل زیر:



گزینه‌های «۲» و «۳»: در مثلث قائم الزویه، نقطه همرسی عمود منصف‌های اضلاع وسط وتر و نقطه همرسی ارتفاع‌ها روی رأس قائمه (در هر دو حالت روی مثلث) است.

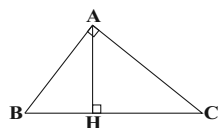
گزینه «۴»: نقطه همرسی نیمسازهای زاویه‌های داخلی یک مثلث همواره درون مثلث است.

(ریاضی ۲، هندسه، صفحه‌های ۳۳ تا ۳۱)

۶۶- گزینه «۳»

(امیرحسین ابومصوب)

طبق روابط طولی در مثلث قائم الزویه ABC داریم:



$$AH^2 = BH \times CH \Rightarrow (2BH)^2 = BH \times CH$$



بنابراین داریم:

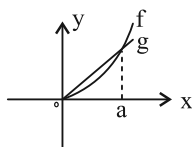
$$\begin{cases} g(4) = x \Leftrightarrow f(x) = 4 \Rightarrow x + 3\sqrt{x} = 4 \Rightarrow x = 1 \Rightarrow g(4) = 1 \\ g(10) = x \Leftrightarrow f(x) = 10 \Rightarrow x + 3\sqrt{x} = 10 \Rightarrow x = 4 \Rightarrow g(10) = 4 \end{cases}$$

$$\Rightarrow g(4) + g(10) = 1 + 4 = 5$$

(ریاضی ۲، تابع، صفحه‌های ۵۷ تا ۶۳)

(همید علیزاده)

۷۰- گزینه «۳»

با توجه به نمودارهای بالا، تابع $f - g$ را تعیین علامت می‌کنیم:

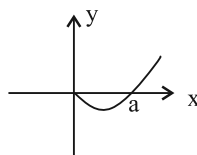
$$x = 0 : f(0) = g(0) = 0 \Rightarrow y = (f - g)(0) = 0$$

طول نقطه برخورد دو تابع f و g را $x = a$ در نظر می‌گیریم:

$$0 < x < a : f(x) < g(x) \Rightarrow y = (f - g)(x) < 0$$

$$x = a : f(a) = g(a) \Rightarrow y = (f - g)(a) = 0$$

$$x > a : f(x) > g(x) \Rightarrow y = (f - g)(x) > 0$$

بنابراین نمودار تابع $f - g$ شبیه نمودار زیر است:دقت کنید f سهمی و g خطی است، بنابراین تابع $f - g$ نیز سهمی خواهد شد.

(ریاضی ۲، تابع، صفحه‌های ۶۴ تا ۷۰)

زیست‌شناسی (۲)

۷۱- گزینه «۳»

(شوریار صالحی)

بخش‌های مشخص شده در شکل: A: نخاع / B: لوپ‌های بویایی / C: مخ / D: بصل النخاع

طبق شکل ۱۸ فصل تنظیم عصبی، در فرد ترک‌کننده کوکائین (چه در دهمین روز چه در صدمین روز پس از آخرین مصرف)، مصرف گلوکز در بخش‌های پسین بیشتر از بخش‌های پیشین است.

$$\Rightarrow \triangle B H^2 = B H \times C H \Rightarrow C H = \triangle B H \Rightarrow B C = \triangle B H$$

$$\Rightarrow \frac{S_{ABC}}{S_{ABH}} = \frac{\frac{1}{2} A H \times B C}{\frac{1}{2} A H \times B H} = \frac{B C}{B H} = 5$$

(ریاضی ۲، هندسه، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۶)

۶۷- گزینه «۴»

(مهمر فندان)

فرض کنید S و S' به ترتیب مساحت مثلث کوچک‌تر و بزرگ‌تر باشند. در مثلث کوچک‌تر رابطه $15^2 = 9^2 + 12^2$ بین طول‌های اضلاع برقرار است، پس طبق عکس قضیه فیثاغورس، این مثلث قائم‌الزاویه است و داریم:

$$S = \frac{1}{2} \times 9 \times 12 = 54$$

نسبت ارتفاع‌ها در دو مثلث متشابه برابر نسبت تشابه و نسبت مساحت‌ها در این دو مثلث برابر مجذور نسبت تشابه است، پس داریم:

$$\frac{S}{S'} = \left(\frac{3}{4}\right)^2 \Rightarrow \frac{54}{S'} = \frac{9}{16} \Rightarrow S' = 96$$

(ریاضی ۲، هندسه، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۶)

۶۸- گزینه «۲»

(شعرا ولایی)

دو تابع f و g مساوی‌اند، اگر $D_f = D_g$ و ضابطه دو تابع برابر باشد. چون $x = 1$ در دامنه g قرار ندارد، پس باید ریشه مخرج در f هم باشد. پس: $a = -1$.

$$\begin{cases} f(x) = \frac{1}{(x+2)(x-1)} \\ g(x) = \frac{2x+d}{(x-1)(bx^2+cx+8)} \end{cases}$$

$$f = g \Rightarrow \frac{1}{(x+2)(x-1)} = \frac{2x+d}{(x-1)(bx^2+cx+8)}$$

$$\Rightarrow (x+2)(2x+d) = bx^2 + cx + 8$$

$$\Rightarrow 2x^2 + (d+4)x + 2d = bx^2 + cx + 8$$

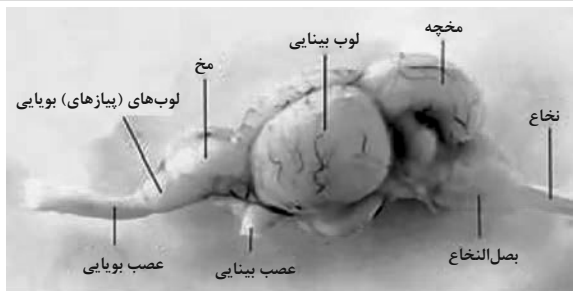
$$b=2, d=4, c=8 \Rightarrow ac+bd=-8+8=0$$

(ریاضی ۲، تابع، صفحه‌های ۵۰ و ۵۱)

۶۹- گزینه «۳»

(مجتبی نادرری)

می‌دانیم قرینه یک تابع یک‌به‌یک مانند f نسبت به خط $y = x$ (نیمساز ربع اول و سوم) وارون تابع f است. لذا تابع g وارون تابع f خواهد بود یعنی $f^{-1}(x) = g(x)$. از طرفی اگر نقطه‌ای مانند (a, b) روی تابع f باشد نقطه (b, a) روی f^{-1} قرار خواهد داشت.



گزینه «۲»: عقب‌ترین بخش مغز ماهی، بصل‌النخاع است. مرکز تنفس در پل مغز می‌تواند مدت زمان دم را تنظیم کند.

گزینه «۳»: بالاترین بخش مغز ماهی، مخچه است. مخچه در انسان همانند مغز میانی، در حرکت نقش دارد و می‌تواند از گیرنده‌های وضعیت ماهیچه‌های اسکلتی، زردپی‌ها و کپسول‌های مفصلی پیام دریافت کند.

گزینه «۴»: لوب بینایی در مغز ماهی، بین مخ و مخچه قرار دارد. دقت کنید که پیام‌های بینایی در انسان، ابتدا از کیاسمای بینایی و سپس از تالاموس عبور می‌کنند.

(زیست‌شناسی، ص ۴۴)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی، ص ۱۰ تا ۱۲، ۲۲، ۳۲ و ۳۶)

(امیررضا صدریکنا)

۷۴- گزینه «۴»

تنها مورد «د» برای تکمیل عبارت مناسب است.
عدسی یا قرنیه ممکن است در آستیگماتیسم تغییر شکل یابند. عدسی نقش اصلی را در فرایند تطابق دارد. بررسی سایر موارد:
الف) یاخته‌های قرنیه و عدسی، اکسیژن و مواد غذایی مورد نیاز خود را از زلالیه می‌گیرند و کربن دی‌اکسید خود را نیز به آن وارد می‌کنند.
ب) هیچ کدام با عنبیه تماس مستقیم ندارند.
ج) اوره فقط در کبد تولید می‌شود.

(زیست‌شناسی، ص ۳۴ و ۷۵)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی، ص ۲۳ تا ۲۶)

(اشکان زرگری)

۷۵- گزینه «۲»

رشته‌های عصبی بلند گیرنده‌های بویایی، اولین سیناپس خود را در پیاز بویایی تشکیل می‌دهند. همان‌طور که در شکل کتاب دیده می‌شود، یاخته‌های متنوع پیاز بویایی با رنگ‌های مختلفی نشان داده شده است.
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه‌های «۱» و «۴»: اغلب یاخته‌های سقف حفره بینی را یاخته‌های استوانه‌ای بافت پوششی تشکیل می‌دهند که یاخته‌های پشتیبان نامیده نمی‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: توضیحات روبه‌روی این گزینه کاملاً درست است اما نکته‌ای که باعث نادرست شدن این گزینه شده است این است که در صورت سوال نوشته شده: «معادل بخش از مغز (نه دستگاه عصبی مرکزی) انسان». نخاع جزو دستگاه عصبی مرکزی است اما جزو مغز محسوب نمی‌شود!

گزینه «۲»: پیام‌های بویایی برای پردازش اولیه وارد تالاموس نمی‌شوند.

گزینه «۴»: دقت کنید بزرگترین بخش ساقه مغز، پل مغزی است.

(زیست‌شناسی، ص ۵۲)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی، ص ۹ تا ۱۳، ۱۵، ۱۶ و ۳۶)

۷۲- گزینه «۱»

(کلاوه نریمی)

فقط مورد «ج» درست است. کپسول پوشاننده کلیه‌ها همانند پوششی که انتهای دارینه را احاطه کرده است از جنس بافت پیوندی است.

بررسی سایر موارد:

الف) دندريت نورون حسی می‌تواند از طریق ریشه پشته پشتی (نه شکمی) عصب نخاعی وارد دستگاه عصبی مرکزی شود.

ب) هدایت پیام عصبی در طول رشته عصبی میلین‌دار، به‌صورت جهشی است و پیام در طول رشته عصبی هدایت می‌شود نه منتقل. B گره رانویه است نه غلاف میلین.

د) یاخته‌های پشتیبانی که در دستگاه عصبی مرکزی غلاف میلین را می‌سازند در بیماری MS آسیب می‌بینند. در شکل بخش D، یاخته سازنده غلاف میلین در دستگاه عصبی محیطی را نشان می‌دهد و این یاخته‌ها در بیماری MS آسیب نمی‌بینند.

(زیست‌شناسی، ص ۱۵ و ۷۰)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی، ص ۲، ۳، ۶، ۱۵، ۱۶ و ۲۰)

۷۳- گزینه «۳»

(پوریا برزین)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: عصب مربوط به لوب بینایی مغز ماهی، از پایین مغز وارد می‌شود. معادل لوب بینایی مغز ماهی در انسان، لوب پس‌سری است. دقت کنید که کوچکترین لوب مغز انسان، لوب بویایی است نه پس‌سری! بلکه پس‌سری کوچکترین لوب مخ است.



۷۸- گزینه ۴»

(پوریا پیرزین)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱: هورمون اریتروپویتین از کبد و کلیه ترشح می‌شود و با اثر بر مغز استخوان، تولید گویچه‌های قرمز را افزایش می‌دهد. کبد دارای مویرگ‌های ناپیوسته با غشای پایه ناقص و کلیه دارای مویرگ‌های منفذدار است که منافذ فراوانی در غشای یاخته‌های پوششی خود دارند.

گزینه ۲: پرولاکتین که در هیپوفیز پیشین تولید و ترشح می‌شود، علاوه بر نقش در تنظیم تعادل آب، در فرایندهای دستگاه تولیدمثلی مردان هم مؤثر است.

گزینه ۳: هورمون اپی‌نفرین و نوراپی‌نفرین در بافت عصبی تولید می‌شوند. این هورمون‌ها باعث گشاد شدن نایزک‌ها (شل شدن ماهیچه‌ها) و افزایش قند خون (کاهش ذخایر گلیکوژن) می‌شوند.

گزینه ۴: هورمون پاراتیروئیدی، آزادسازی یون کلسیم از استخوان به گردش خون را افزایش می‌دهد. این هورمون در جسم یاخته‌ای تولید نشده است و همچنین هورمون‌های ساخته شده در جسم یاخته‌ای (مانند آزادکننده و مهارکننده و ضدادراری و اکسی‌توسین) روی ساخت و ترشح آن تأثیری ندارند.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۷، ۵۷ و ۶۳)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۲ و ۵۵ تا ۶۰)

۷۹- گزینه ۲»

(مهم‌مهری روزبهانی)

فقط موارد «ج» و «د» صحیح هستند.

بررسی همه موارد:

الف) دقت کنید همه حرکات ارادی در بدن انسان تحت کنترل قشر مخ است.
ب) مطابق توضیحات صفحه ۶۰ زیست‌شناسی ۱، هورمون‌ها و برخی ترکیبات مانند کربن‌دی‌اکسید می‌توانند بر انقباض ماهیچه‌ها مؤثر باشند.
ج) منظور یاخته‌های ماهیچه اسکلتی و قلبی است. انقباض ماهیچه‌های قلبی تحت کنترل اعصاب خودمختار است. (بعضی یاخته‌های ماهیچه قلبی، دوهسته‌ای و هم چنین یاخته‌های ماهیچه اسکلتی، چند هسته‌ای هستند).
د) همه حرکات ارادی ماهیچه‌های اسکلتی تحت کنترل رشته‌های عصبی دستگاه عصبی پیکری هستند.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۶، ۵۱ و ۶۰)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۷، ۱۰، ۱۱، ۱۶، ۱۷، ۴۷ و ۵۵)

گزینه ۳: گیرنده‌های بویایی نسبت به مولکول‌های بو در هوای دمی حساس هستند. ماهیچه‌های بین دنده‌ای داخلی در فرایند بازدم عمیق تحریک می‌شوند.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۳۵، ۳۶ و ۴۱)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۹، ۱۰، ۳۱، ۳۲ و ۳۸)

۷۶- گزینه ۳»

(علیرضا رضایی)

عبارت صورت سؤال نادرست است؛ زیرا بافت استخوانی یاخته بنیادی خون‌ساز ندارد که یاخته خونی تولید کند؛ بلکه اندام استخوان است که دارای مغز قرمز استخوان و یاخته بنیادی است.

در فرد مبتلا به پوکی استخوان، تعداد حفرات استخوان کاهش می‌یابد ولی دقت کنید! در پوکی استخوان، کلسیم از ماده زمینه‌ای استخوان (نه یاخته‌های استخوانی) جدا می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: با توجه به شکل ۱ فصل ۳ کتاب زیست‌شناسی ۲ و شکل ۱۲ فصل ۳ کتاب زیست‌شناسی ۱، این گزینه صحیح است.

گزینه ۲: با توجه به شکل ۳ فصل ۳ کتاب زیست‌شناسی ۲، بافت پیوندی اطراف تنه استخوان ران، دو لایه است که لایه داخلی برخلاف لایه خارجی آن ظاهری سنگفرشی دارد.

گزینه ۴: با توجه به شکل ۳ فصل ۳ کتاب زیست‌شناسی ۲، که یاخته استخوانی را نشان داده است، این گزینه صحیح است.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۴۰ و ۶۲)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳۸ تا ۴۱)

۷۷- گزینه ۳»

(پارسا قرازی)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱: تارهای تند، سرعت تجزیه ATP بیشتری دارند. این تارها برای تولید ATP می‌توانند به صورت هوازی یا بی‌هوازی فعالیت کنند.

گزینه ۲: در تارهای تند سرعت آزادسازی کلسیم از شبکه آندوپلاسمی بیشتر است، در این تارها مقدار میتوکندری کمتر است.

گزینه ۳: در تارهای کند، سرعت تغییر شکل میوزین کمتر است. در این تارها، تنفس هوازی بیشتر انجام می‌شود.

گزینه ۴: در تارهای تند میزان میوگلوبین کمتر است. دقت کنید هر دو نوع تار ماهیچه‌ای می‌توانند انرژی مورد نیاز خود را از اسیدهای چرب و گلیکوژن تأمین کنند.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۱، ۱۴ و ۱۶ و ۳۴)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۵۰ و ۵۱)



۸۰- گزینه ۴»

(پیام هاشم زاده)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه ۱: هورمون‌های تیروئیدی روی همه یاخته‌های بدن تأثیر می‌گذارند. این هورمون‌ها از غده تیروئید ترشح می‌شوند و یاخته هدف آن‌ها همه یاخته‌های زنده بدن می‌باشند.

گزینه ۲: گاهی یاخته‌های عصبی پیک شیمیایی را به خون ترشح می‌کنند. در این صورت این پیک یک هورمون به شمار می‌آید.

گزینه ۳: یاخته‌های عصبی، ناقل عصبی ترشح می‌کنند. پس از انتقال پیام مولکول‌های ناقل باقی‌مانده باید از فضای همایه‌ای تخلیه شوند. بنابراین مقداری از آن‌ها دوباره جذب یاخته پیش‌همایه‌ای می‌شوند.

گزینه ۴: هورمون سکرترین از یاخته‌های درون ریز پراکنده (درون دوازدهه) ترشح می‌شود نه غده‌ای درون ریز.

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۱۵، ۲۷ و ۲۸)

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳، ۷، ۸، ۱۵، ۱۶، ۵۳ تا ۵۵ و ۵۸)

فیزیک (۲)

۸۱- گزینه ۳»

(علیرضا سلیمانی)

با توجه به جدول اگر دو ماده خنثی B و D را به هم مالش دهیم، B الکترون از دست داده و D الکترون می‌گیرد. در این صورت بار ماده مثبت B خواهد شد. داریم:

$$q_B = +ne = 1.5 \times 10^{-19} \times 6 \times 10^{-6} = +1.6 \times 10^{-6} \text{ C} = +1.6 \mu\text{C}$$

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه ۲ و ۴)

۸۲- گزینه ۲»

(علیرضا گونه)

هنگامی که میله پلاستیکی را با پارچه‌ای پشمی مالش می‌دهیم، میله پلاستیکی دارای بار منفی می‌شود. اگر میله پلاستیکی با بار منفی را به الکتروسکوپ خنثی نزدیک کنیم، روی کلاهک الکتروسکوپ باری مخالف با بار میله (یعنی مثبت) و روی ورقه‌های الکتروسکوپ باری هم علامت با بار میله (یعنی منفی) القا می‌شود.

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲ و ۳)

۸۳- گزینه ۴»

(زهرا آقاممدری)

اگر فاصله ۲r، ۱۰ درصد کاهش یابد داریم:

$$\frac{90}{100} \times 2r = 1/r$$

اگر نیروی خالص وارد بر بار q_1 صفر شود داریم:

$$|\vec{F}_{r1}| = |\vec{F}_{r2}| \Rightarrow k \frac{|q_1||q_2|}{(1/r)^2} = k \frac{|q_1||q_3|}{(3r)^2}$$

از طرفی چون بار q_1 خارج از فاصله دو بار q_2 و q_3 قرار دارد پس بارهای

$$\frac{q_2}{q_3} = -\left(\frac{1/8}{3}\right)^2 = -0.36$$

 q_2 و q_3 غیر هم علامتاند و داریم:

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۵ و ۹)

۸۴- گزینه ۳»

(ابوالفضل قالیقی)

ابتدا فاصله بین محل بار (نقطه A) تا نقطه B $(-3 \text{ cm}, -6 \text{ cm})$ را به دست می‌آوریم:

$$r = \sqrt{(x_B - x_A)^2 + (y_B - y_A)^2}$$

$$\frac{x_B = -3 \text{ cm}, x_A = 4 \text{ cm}}{y_B = -6 \text{ cm}, y_A = 5 \text{ cm}} \rightarrow$$

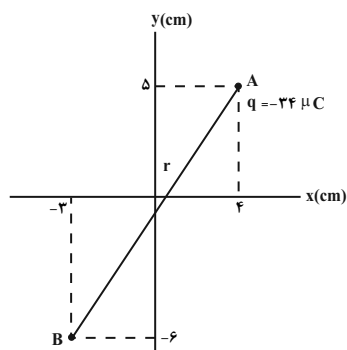
$$r = \sqrt{(-3 - 4)^2 + (-6 - 5)^2} = \sqrt{7^2 + 11^2} \Rightarrow r = \sqrt{49 + 121}$$

$$\Rightarrow r = \sqrt{170} \text{ cm}$$

اکنون اندازه میدان الکتریکی را می‌یابیم:

$$E = k \frac{|q|}{r^2} \quad \frac{k=9 \times 10^9 \text{ N.m}^2}{C^2}$$

$$\frac{|q|=3.4 \times 10^{-6} \text{ C}, r=\sqrt{170} \text{ cm}}{E = 9 \times 10^9 \times \frac{3.4 \times 10^{-6}}{17 \times 10^{-4}}} = 1.8 \times 10^6 \frac{\text{N}}{\text{C}}$$



(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۱۱ و ۱۲)

۸۵- گزینه ۳»

(عبدالرضا امینی نسب)

بردار میدان الکتریکی برابند را در هر دو حالت می‌نویسیم، داریم:

$$\vec{E}_1 + \vec{E}_2 = \vec{E}$$

$$-3\vec{E}_1 + \vec{E}_2 = -\frac{\vec{E}}{2}$$

حالت دوم



(زهره آقامحمدری)

۸۸- گزینه «۳»

ابتدا اندازه میدان الکتریکی یکنواخت بین دو صفحه را محاسبه می‌کنیم.

$$E = \frac{|\Delta V|}{d} = \frac{120}{2 \times 10^{-2}} = 6 \times 10^3 \frac{V}{m}$$

سیس تغییرات انرژی پتانسیل الکتریکی را در جابه‌جایی از نقطه A تا مجاورت صفحه مثبت به دست می‌آوریم.

$$\Delta U_E = -|q|Ed \cos \theta$$

$$= -20 \times 10^{-6} \times (6 \times 10^3) \times 1 / 8 \times 10^{-3} J = -1 / 8 mJ$$

چون بار منفی از پتانسیل کم‌تر به بیش‌تر می‌رود، پس انرژی پتانسیل آن کاهش می‌یابد.

(الکتریسته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۰، ۲۱، ۲۴ و ۲۵)

(مهمرب اکبری)

۸۹- گزینه «۴»

با توجه به رابطه تغییر انرژی پتانسیل الکتریکی بار الکتریکی داریم:

$$\Delta U = q \Delta V \quad \Delta V = V_2 - V_1, V_2 = -600V, V_1 = -200V, q = -5 \mu C = -5 \times 10^{-6} C$$

$$\Delta U = -5 \times 10^{-6} (-600 - (-200)) = 2 \times 10^{-3} J = 2 mJ$$

بنابراین، انرژی پتانسیل الکتریکی بار الکتریکی ۲ میلی‌ژول افزایش می‌یابد.

(الکتریسته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۰ و ۲۳)

(عبدالرشاد امینی نسب)

۹۰- گزینه «۳»

ابتدا باید معلوم کنیم، ظرفیت خازن چند برابر می‌شود. بنابراین با توجه به رابطه

$$C = \kappa \epsilon_0 \frac{A}{d}$$

$$C = \kappa \epsilon_0 \frac{A}{d} \quad \text{ثابت } \kappa, \text{ ثابت } d \rightarrow \frac{C_2}{C_1} = \frac{A_2}{A_1} = \frac{1}{2}$$

اکنون، با توجه به رابطه $Q = CV$ می‌توان نوشت:

$$Q = CV \Rightarrow \frac{Q_2}{Q_1} = \frac{C_2}{C_1} \times \frac{V_2}{V_1} \quad V_2 = V_1 - \frac{20}{100} V_1 = 0.8 V_1$$

$$\frac{Q_2}{Q_1} = \frac{1}{2} \times 0.8 = 0.4$$

$$\Rightarrow Q_2 = 0.4 Q_1$$

در نهایت درصد تغییرات بار الکتریکی برابر است با:

$$\text{تغییرات بار} = \frac{\Delta Q}{Q_1} \times 100 = \frac{0.4 Q_1 - Q_1}{Q_1} \times 100 = -60\%$$

(الکتریسته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۸ و ۳۲)

$$\begin{cases} \vec{E}_1 + \vec{E}_2 = \vec{E} \quad (1) \\ -3\vec{E}_1 + \vec{E}_2 = -\frac{\vec{E}}{2} \Rightarrow 4\vec{E}_2 = 3\vec{E} - \frac{\vec{E}}{2} = \frac{5}{2}\vec{E} \Rightarrow \vec{E}_2 = \frac{5}{4}\vec{E} \end{cases}$$

با جایگذاری در رابطه (۱) داریم:

$$\vec{E}_1 = \vec{E} - \vec{E}_2 = \vec{E} - \frac{5}{4}\vec{E} = -\frac{1}{4}\vec{E}$$

آن‌گاه داریم:

$$\frac{E_2}{E_1} = \frac{|q_2|}{|q_1|} = \frac{\frac{5}{4}E}{-\frac{1}{4}E} = \frac{5}{-1}$$

چون \vec{E}_1 و \vec{E}_2 هم‌جهت‌اند، از طرفی نقطه M وسط دو بار قرار دارد، بنابراین q_1 و q_2 ناهم‌نام‌اند.

$$\frac{q_2}{q_1} = -\frac{5}{1}$$

(الکتریسته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۱۰ و ۱۵)

۸۶- گزینه «۱»

(بیبا هوشیار)

طبق رابطه تغییرات انرژی پتانسیل:

$$\Delta U = -E|q|d \cos \theta$$

می‌دانیم با جابه‌جایی بار در راستای خطوط میدان، انرژی پتانسیل الکتریکی بار تغییر می‌کند، ولی در جابه‌جایی بر راستای عمود بر خطوط میدان تغییرات انرژی پتانسیل صفر خواهد بود:

$$\vec{E} = -\lambda j \frac{N}{C}, \vec{d} = 15 j (\text{cm}) \Rightarrow \theta = 180^\circ$$

$$\Delta U = -Eqd \cos \theta = -8 \times 6 \times 10^{-6} \times 15 \times 10^{-2} \cos 180^\circ$$

$$\Rightarrow \Delta U = 7.2 \times 10^{-6} J = 7.2 \mu J$$

$$\Rightarrow \Delta U = U_2 - U_1 \Rightarrow 7.2 = -5 - U_1 \Rightarrow U_1 = -12.2 \mu J$$

(الکتریسته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۱۰ و ۲۲)

۸۷- گزینه «۳»

(علی ملک‌لوزاده)

چون کار میدان الکتریکی در این جابه‌جایی منفی است ($W_E < 0$) پس چنین حرکتی به عامل خارجی (ما) نیاز داشته و $W > 0$ است و در نتیجه تغییرات انرژی پتانسیل نیز مثبت است ($\Delta U > 0$) (حذف گزینه‌های ۱ و ۴)

۲ حالت می‌تواند وجود داشته باشد:

$$\Delta U > 0 \xrightarrow{\Delta U = q \Delta V} \begin{cases} q > 0, \Delta V > 0 \\ q < 0, \Delta V < 0 \end{cases} \quad \text{حذف گزینه «۲»}$$

(الکتریسته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۰ و ۲۴)



شیمی (۲)

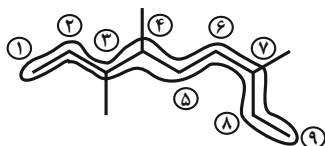
۹۴- گزینه «۳»

(سپار نفتی)

با افزایش تعداد اتم‌های کربن، گران‌روی و نقطه جوش ترکیب افزایش می‌یابد.

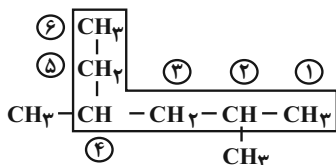
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: ۳، ۴، ۷-تری متیل نونان



گزینه «۲»: هیدروکربن‌ها فقط از هیدروژن و کربن تشکیل شده‌اند.

گزینه «۴»: ۲، ۴-دی متیل هگزان



(شیمی ۲، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۹)

۹۵- گزینه «۴»

(امیرعلی برفور، ریون)

با افزایش اندازه در آلکان‌های راست زنجیر، میزان فراریت آنها کاهش می‌یابد، اما گران‌روی (مقاومت در برابر جاری شدن) افزایش می‌یابد. بنابراین دو رفتار فراریت و تمایل به جاری شدن روند مشابهی دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: هیدروکربن سیر شده می‌تواند از نوع زنجیری (آلکان) یا حلقوی (سیکلوآلکان) باشد. بنابراین دو حالت مطرح می‌شود:

سیکلوآلکان: $C_7H_{14} \rightleftharpoons C_7H_{12}$ جفت الکترون پیوندی

آلکان: $C_7H_{16} \rightleftharpoons C_7H_{14}$ جفت الکترون پیوندی

گزینه «۲»: نام دیگر گاز اتن، اتیلن می‌باشد و استیلن نام قدیمی اتین است.

گزینه «۳»: نام درست آن «۳،۲،۲-تری متیل پنتان» می‌باشد.

(شیمی ۲، صفحه‌های ۳۳، ۳۶ تا ۳۷)

۹۶- گزینه «۲»

(امیرمسین بیه)

موارد سوم و چهارم نادرست‌اند.

بررسی موارد نادرست:

مورد سوم: در سال‌های اخیر میزان تولید یا مصرف سوخت‌های فسیلی بیشتر از فلزها است.

مورد چهارم: منابع ارزشمند زمین به طور یکسان در کره زمین پخش نشده‌اند.

(شیمی ۲، صفحه‌های ۵۲ تا ۵۳)

۹۱- گزینه «۳»

(حسن رهمتی کوندره)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در گروه ۱۴ عنصر C نافلز، Si و Ge شبه فلز و بقیه عناصر (مانند Sn و Pb) فلز می‌باشند.

گزینه «۲»: در دوره سوم جدول تناوبی، سه عنصر Na، Mg و Al فلز بوده و رسانایی گرمایی و الکتریکی بالایی دارند.

گزینه «۳»: در گروه ۱۷ جدول تناوبی که متشکل از عناصر نافلزی است، با افزایش شعاع اتمی واکنش‌پذیری برخلاف فلزها کاهش می‌یابد.

گزینه «۴»: $[Ar] 3d^5 4s^2$ یا $[Ar] 3d^5 4s^1$ یا $[Ar] 3d^5 4s^2 4p^1$

(شیمی ۲، صفحه‌های ۸، ۷ و ۱۶ تا ۱۷)

۹۲- گزینه «۱»

(مهمرسن مهمرزاده مقرر)

ابتدا واکنش را موازنه می‌کنیم:



قسمت اول سؤال:

$$200 \text{ mL محلول} \times \frac{1 \text{ L}}{1000 \text{ mL}} \times \frac{3 \text{ mol HCl}}{1 \text{ L محلول}} \times \frac{1 \text{ mol MnO}_2}{4 \text{ mol HCl}}$$

$$\times \frac{87 \text{ g MnO}_2}{1 \text{ mol MnO}_2} \times \frac{100}{P} = 1 / 45 \text{ g MnO}_2 \Rightarrow P = 90$$

قسمت دوم سؤال:

$$? \text{ L Cl}_2 = 0 / 2 \text{ L محلول} \times \frac{3 \text{ mol HCl}}{1 \text{ L محلول}} \times \frac{1 \text{ mol Cl}_2}{4 \text{ mol HCl}} \times \frac{22 / 4 \text{ L Cl}_2}{1 \text{ mol Cl}_2}$$

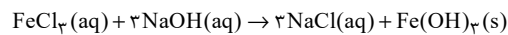
$$= 0 / 336 \text{ L Cl}_2$$

(شیمی ۲، صفحه‌های ۲۲ تا ۲۵)

۹۳- گزینه «۴»

(حسن رهمتی کوندره)

واکنش موازنه شده به صورت زیر است:



رسوب قرمز قهوه‌ای

$$? \text{ g Fe(OH)}_3 = 0 / 1 \text{ L NaOH} \times \frac{2 \text{ mol NaOH}}{1 \text{ L NaOH}} \times \frac{1 \text{ mol Fe(OH)}_3}{2 \text{ mol NaOH}}$$

$$\times \frac{107 \text{ g Fe(OH)}_3}{1 \text{ mol Fe(OH)}_3} \times \frac{75}{100} = 5 / 35 \text{ g Fe(OH)}_3$$

(شیمی ۲، صفحه‌های ۱۹، ۲۲ تا ۲۵)



۹۷- گزینه «۴»

(علی یری)

B گاز نجیب دوره سوم یعنی آرگون است؛ بنابراین C و D به ترتیب پتاسیم و کلسیم هستند. استخراج پتاسیم از ترکیب‌های خود دشوارتر از کلسیم است.

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۱»: تنها عنصر شبه‌فلزی هم‌دوره آرگون، سیلیسیم است.

گزینه «۲»: در بین عنصرهای داده شده، عنصر C (یعنی پتاسیم) بیشترین شعاع اتمی را دارد.

گزینه «۳»: عنصر D همان کلسیم بوده و عنصر اصلی است.

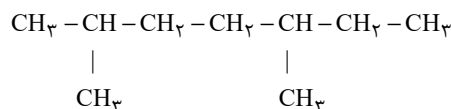
(شیمی ۲، صفحه‌های ۷ و ۱۶ تا ۲۰ و ۲۱)

۹۸- گزینه «۳»

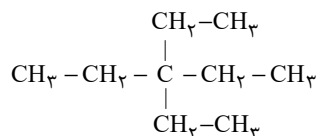
(حسن لشکری)

(۱) نام درست آن، ۳-اتیل-۴،۵-دی متیل هپتان است.

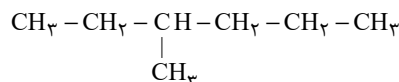
(۲) نام درست آن ۲،۵-دی متیل هپتان است.



(۳) نام ترکیب، با توجه به ساختار زیر درست است.



(۴) نام درست به صورت ۳-متیل هگزان است.



(شیمی ۲، صفحه‌های ۳۶ تا ۳۹)

۹۹- گزینه «۲»

(مبینا شرافتی‌پور)

عبارت‌های «ب» و «ت» نادرست‌اند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارت «ب»:

تعداد اتم‌ها $\rightarrow 10 = \text{C}_4\text{H}_6$: سومین آلکین

تعداد اتم‌های هیدروژن $\rightarrow 4 = \text{C}_2\text{H}_4$: ساده‌ترین آلکن

$$\Rightarrow \frac{10}{4} = 2.5 = \text{نسبت موردنظر}$$

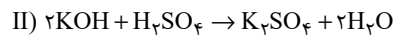
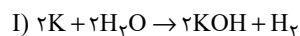
عبارت «ت»: ساده‌ترین آلکن (اتن) به عنوان گاز عمل آورنده در کشاورزی به کار می‌رود و ساده‌ترین آلکین (اتین)، در جوشکاری به کار برده می‌شود.

(شیمی ۲، صفحه‌های ۳۹ تا ۴۱)

۱۰۰- گزینه «۱»

(مبینا شرافتی‌پور)

فرض می‌کنیم X گرم پتاسیم وارد ظرف شده باشد. جرم آب تولیدی در واکنش دوم و جرم آب باقی مانده در واکنش اول را محاسبه می‌کنیم.



$$\text{KgK} \times \frac{80}{100} \times \frac{1 \text{ mol K}}{39 \text{ gK}} \times \frac{2 \text{ mol KOH}}{2 \text{ mol K}}$$

$$\times \frac{2 \text{ mol H}_2\text{O}}{2 \text{ mol KOH}} \times \frac{18 \text{ gH}_2\text{O}}{1 \text{ mol H}_2\text{O}} = \frac{24}{65} \text{ KgH}_2\text{O} \text{ (تولیدی)}$$

$$\text{KgK} \times \frac{80}{100} \times \frac{1 \text{ mol K}}{39 \text{ gK}} \times \frac{2 \text{ mol H}_2\text{O}}{2 \text{ mol K}}$$

$$\times \frac{18 \text{ gH}_2\text{O}}{1 \text{ mol H}_2\text{O}} = \frac{24}{65} \text{ KgH}_2\text{O} \text{ مصرفی}$$

$$\text{Kg} - \frac{24}{65} \text{ Kg} = \text{جرم آب باقی مانده از واکنش اول}$$

$$\text{مجموع جرم آب درون ظرف} = x - \frac{24}{65}x + \frac{24}{65}x = 9/75 \text{ g}$$

$$\Rightarrow x = 9/75 \text{ g}$$

پس جرم پتاسیم ناخالص اولیه، ۹/۷۵ گرم می‌باشد.

(شیمی ۲، صفحه‌های ۲۲ تا ۲۵)