

(پیرا مظفری)

۶- گزینه «۲»

بررسی موارد نادرست:

الف) این عبارت در مورد بسیاری از گیاهان صحیح است. خزه‌ها آوند ندارند، اما انتقال آب و مواد غذایی در آن‌ها صورت می‌گیرد.

ب) افزایش کربن‌دی‌اکسید همواره باعث افزایش فتوسنترز نمی‌شود.

(دیای گیاهان، صفحه‌های ۱۳۲ تا ۱۳۵، ۱۴۰ و ۱۴۱)

(پیرا مظفری)

۷- گزینه «۳»

کالت کلرید در ابتدا آبی است و در تماس با بخار آب، از آبی به صورتی تغییر رنگ می‌دهد. در این آزمایش برای بررسی خروج آب از روزنه‌ها در سطوح مختلف برگ استفاده می‌شود. با توجه به اینکه تجمع روزنه‌ها در سطح زیرین برگ، بیشتر است و متعاقباً خروج آب بیشتری رخ می‌دهد، پس شدت تغییر رنگ در سطح زیرین بیشتر خواهد بود.

(دیای گیاهان، صفحه ۱۳۴)

«علی در رفکی»

۸- گزینه «۱»

قدیمی ترین گیاهان روی زمین خزه‌ها هستند که ساقه حقیقی ندارند و از طریق هاگ تکثیر می‌شوند. سرخس‌ها ساقه زیرزمینی دارند.

(دیای گیاهان، صفحه‌های ۱۳۵ و ۱۳۶)

«علی در رفکی»

۹- گزینه «۳»

ذرت، گیاهی تک‌لپه و لوبیا، گیاهی دولپه است. در تک‌لپه‌ای‌ها برخلاف دولپه‌ای‌ها آوندهای چوب و آبکش به صورت پراکنده در ساقه قرار گرفته‌اند.

(دیای گیاهان، صفحه‌های ۱۳۵ تا ۱۳۸)

«وهاب قربانی»

۱۰- گزینه «۴»

در گیاه سیب‌زمینی، مواد غذایی ذخیره‌ای در ساقه زیرزمینی ذخیره می‌شوند، ولی در گیاهان شلغم و هویج، مواد غذایی در ریشه ذخیره می‌شوند.

(دیای گیاهان، صفحه ۱۳۷)

«مهدی افلاص مند»

۱- گزینه «۲»

حجمی از آب و مواد معدنی در آوندهای چوبی جربان می‌باید که به آن شیره خام می‌گویند. موادی که در برگ‌ها ساخته می‌شوند، همراه با آب وارد آوندهای آبکشی می‌شوند که این مایع را شیره پرورده می‌نمند.

(دیای گیاهان، صفحه‌های ۱۳۲ تا ۱۳۵)

«میتبی میرزاچی»

۲- گزینه «۲»

سلول‌های گیاهان و هر سلول دیگری برای زنده‌ماندن به مواد مغذی نیاز دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: بیشتر گیاهان آوند دارند، نه همه آن‌ها.
گزینه «۳»: مولکول‌های کربوهیدرات فقط در اندام‌های سبز گیاه، به خصوص برگ ساخته می‌شوند. پس ممکن است مولکول کربوهیدراتی در برگ ساخته نشده باشد.

گزینه «۴»: هر گیاهی این اندام‌ها را ندارد مثلاً خزه همه این اندام‌ها را ندارد.

(دیای گیاهان، صفحه‌های ۱۳۲ و ۱۳۳)

«مهدی افلاص مند»

۳- گزینه «۱»

ذرت یک گیاه تک‌لپه (و نهان‌دانه) است، همان‌طور که در جدول خود را بیازمایید صفحه ۱۳۷ آمده است، تعداد گلبرگ‌های گل ذرت، مضری از ۳ است.

(دیای گیاهان، صفحه‌های ۱۳۶ و ۱۳۷)

«مهدی افلاص مند»

۴- گزینه «۲»

هر تار کشنده در واقع یک سلول بسیار طویل است. دیواره تار کشنده نازک است؛ بنابراین آب و مواد معدنی محلول در آن، می‌توانند از دیواره تار کشنده عبور کنند و وارد ریشه شوند.

(دیای گیاهان، صفحه ۱۳۳)

«پیرا مظفری»

۵- گزینه «۲»

از گل انگشتانه برای ساخت دارو برای بیماران قلبی و از نوعی بالا برای شناسایی گروه خونی استفاده می‌شود.

(دیای گیاهان، صفحه ۱۳۹)



(پارسا پرنیان)

«۴- گزینه»

به هوایمای در حال حرکت، چهار نیروی پیشران، بالابری، وزن و مقاومت هوا وارد می‌شود. اگر این نیروها متوازن باشند، در حرکت هوایمای تغییری ایجاد نشده و سرعت آن ثابت می‌ماند. حال اگر توازن نیروها به هم بخورد و اندازه نیروی بالابری بزرگتر از اندازه نیروی وزن هوایمای شود، هوایمای اوج می‌گیرد و در صورتی که اندازه نیروی بالابری کوچکتر از اندازه نیروی وزن هوایمای شود، ارتفاع پرواز هوایمای کاهش پیدا خواهد کرد. توجه کنید که در هوایمای در حال پرواز، اندازه نیروی پیشران بزرگتر یا مساوی اندازه نیروی مقاومت هوا باشد.

(نیرو، صفحه ۵۳ کتاب درسی)

(لیدا علی‌آکبری)

«۱- گزینه»

هنگامی که در بستر اقیانوس‌ها، زمین‌لرزه یا آتش‌نشان رخ می‌دهد، ممکن است سونامی ایجاد گردد. این امواج اقیانوسی، انرژی بسیار زیادی دارند و هنگام رسیدن به سواحل، خسارت‌های زیادی بر جای می‌گذارند. هرچه عمق آب اقیانوس بیشتر باشد، سرعت و انرژی سونامی نیز بیشتر خواهد بود.

(زمین سافت ورقه‌ای، صفحه ۷۲)

(لیلا فراوردریان)

«۷- گزینه»

بررسی موارد نادرست:

ج) نیرو می‌تواند به صورت غیرتیماسی به جسم وارد شود.
 د) اگر حرکت جسم یکنواخت باشد، یا نیرویی به جسم وارد نشده یا نیروهایی که بر آن وارد شده‌اند، متوازن هستند.

(نیرو، صفحه ۵۲)

(بهزاد سلطانی)

«۸- گزینه»

حرکت بین ورقه‌ها در شکل صورت سؤال، از نوع نزدیک‌شونده است. با توجه به شکل ۵ صفحه ۶۷ کتاب درسی، حرکت بین ورقه قطب جنوب و ورقه آفریقا، از نوع دورشونده است. حرکت ورقه‌های سنگ‌کرده در سایر گزینه‌ها از نوع نزدیک‌شونده می‌باشد.

(زمین سافت ورقه‌ای، صفحه ۶۷)

(آرین فلاخ‌اسدی)

«۹- گزینه»

طبق حاشیه شرقی قاره آمریکای جنوبی با حاشیه غربی آفریقا، از شواهد اتصال قاره‌ها در گذشته است.

(زمین سافت ورقه‌ای، صفحه ۶۶)

(کیارش صانعی)

«۲۰- گزینه»

برای محاسبه وزن هر جسم در سطح هر کره، باید جرم را بر حسب **kg** در اندازه شتاب گرانشی در سطح آن کره ضرب کرد. پس داریم:

$$50 \times 2 = 100 \text{ N}$$

$$9 \times 10 = 90 \text{ N}$$

$$55 \times 2 = 110 \text{ N}$$

$$60 \times 10 = 600 \text{ N}$$

(نیرو، صفحه‌های ۵۵ و ۵۷)

علوم فیزیک و زمین

«۱۱- گزینه»

(پارسا پرنیان)

در حالت اول، طبق قانون دوم نیوتون داریم:

$$m \times a_1 = 3 \times m \times g$$

در حالت دوم نیز داریم:

$$3 \times m \times a_2 = m \times g$$

$$\begin{cases} a_1 = \frac{m \times g}{m} \\ a_2 = \frac{m \times g}{3m} \end{cases} \Rightarrow a_1 = 3a_2$$

در حالت اول، شتاب ۹ برابر حالت دوم می‌باشد.

(نیرو، صفحه‌های ۵۵ و ۵۶)

«۱۲- گزینه»

موافقات و گنر با استفاده از شواهدی اثبات کردند که قاره‌ها در گذشته به

هم متصل بوده و سپس نسبت به هم جابه‌جا شده‌اند.

شكل صورت سؤال به تشابه فسیل جانداران در قاره‌های مختلف اشاره دارد و از شواهد مذکور است.

(زمین سافت ورقه‌ای، صفحه ۶۶)

«۱۳- گزینه»

بزرگ‌ترین ورقه سنگ‌کرده، ورقه اقیانوس آرام است.

(زمین سافت ورقه‌ای، صفحه ۶۷)

(کیارش صانعی)

«۱۴- گزینه»

اگر جرم جسم m باشد، با استفاده از رابطه قانون دوم نیوتون داریم:

$$\frac{\text{نیروی خالص}}{\text{جرم جسم}} = \text{شتاب جسم} : \text{حالت اول}$$

$$\Rightarrow a = \frac{20}{m} \Rightarrow m = \frac{20}{a}$$

$$\frac{\text{نیروی خالص}}{\text{جرم جسم}} = \text{شتاب جسم} : \text{حالت دوم}$$

$$\Rightarrow a + 2 = \frac{30}{m} \Rightarrow m = \frac{30}{a+2}$$

از مساوی قرار دادن رابطه‌های (۱) و (۲) معادله درجه اولی حاصل می‌شود که جواب آن a می‌باشد. داریم:

$$\frac{(2),(1)}{a} \Rightarrow \frac{20}{a} = \frac{30}{a+2} \Rightarrow 20(a+2) = 30a \Rightarrow 20a + 40 = 30a$$

$$\Rightarrow 30a - 20a = 40 \Rightarrow 10a = 40 \Rightarrow a = \frac{40}{10} = \frac{4}{1} = \frac{m}{2}$$

(نیرو، صفحه‌های ۵۵ و ۵۶)

«میلاد عزیزی»

۲۶- گزینهٔ ۳

بررسی گزینه‌ها:

گزینهٔ ۱): هر دو ترکیب مایع هستند.

گزینهٔ ۲): چون هر دو ترکیب مولکولی هستند، در نتیجه قادر به تشکیل یون و ایجاد رسانایی در آب نیستند.

گزینهٔ ۳): ذرهای سازنده هر دو ماده مولکول‌های چند اتمی می‌باشد.

گزینهٔ ۴): اتانول برای ضدغوفونی کردن بیمارستان‌ها و لوازم پزشکی کاربرد دارد.

(رفتار اتم‌ها با یکدیگر، صفحه‌های ۱۴ تا ۱۶)

«میلاد عزیزی»

۲۷- گزینهٔ ۱

بررسی موارد نادرست:

الف) همه مواد پیرامون ما از اتم‌ها ساخته شده‌اند، نه اغلب آن‌ها.

ج) افزودن اتیلن گلیکول (ضد یخ) به رادیاتور خودرو از بین زدن آب جلوگیری می‌کند.

(رفتار اتم‌ها با یکدیگر، صفحه‌های ۱۳ و ۱۴)

«مهتاب سلمانی اسکویی»

۲۸- گزینهٔ ۲

از آب آهک برای ترد کردن مریای کدو حلوایی استفاده می‌شود، نه آهک خالص.

(ترکیبی، صفحه‌های ۶ و ۱۴)

«میلاد عزیزی»

۲۹- گزینهٔ ۱

بررسی موارد نادرست:

الف) هر بسیار از زنجیرهای بلندی تشکیل شده است که از اتصال تعداد زیادی مولکول کوچک به یکدیگر به دست می‌آید.

ب) با افزایش جمعیت در قرن بیستم، به کارگیری بسیارهای طبیعی به تنها یافته توائیست پاسخگوی نیاز به بسیارها باشد.

ج) در موادی همچون اکسیژن (O_2)، آمونیاک (NH_3) و سولفوریک اسید (H_2SO_4)، تعداد اتم‌ها محدود است.

د) سلوژ از تعداد بسیار زیادی اتم‌های C، H و O تشکیل شده است.

(مواد و نقش آن‌ها در زندگی، صفحه‌های ۹ و ۱۱)

«حسن رحمتی کوکنده»

۳۰- گزینهٔ ۲

کات کبود و نمک خوارکی هر دو در آب به صورت یونی حل می‌شوند و به دلیل داشتن یون در آب رسانایی جریان الکتریکی می‌باشند.

(رفتار اتم‌ها با یکدیگر، صفحه‌های ۱۵ و ۱۶)

علوم نهم - شیمی

۲۱- گزینهٔ ۳

«آلله فروزنده‌فر»

A، B و C به ترتیب نشان‌دهنده نافلز Cl، گاز هیدروژن، اتم F و عنصر Ar (با عدد اتمی ۱۸) هستند.

(ترکیبی، صفحه‌های ۶ تا ۹ و ۱۷)

۲۲- گزینهٔ ۳

کربن با عدد اتمی ۶ دومین عنصر فراوان سازنده بدن از نظر درصد تقریبی است که متعلق به ردیف دوم و گروه چهارم اصلی جدول تناوبی عناصر است. لیتیم با عدد اتمی ۳ در گروه اول جدول طبقه‌بندی عناصر قرار می‌گیرد.

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینهٔ ۱): در ساختار هیدروکلریک اسید (HCl)، کربن وجود ندارد.

گزینهٔ ۲): کربن با عدد اتمی ۶ متعلق به ردیف دوم جدول طبقه‌بندی عناصر است.

گزینهٔ ۴): منیزیم با عدد اتمی ۱۲ متعلق به گروه دوم جدول طبقه‌بندی عناصر است پس خواص آن با کربن مشابه نیست.

(مواد و نقش آن‌ها در زندگی، صفحه‌های ۸ تا ۱۰ و ۱۴)

۲۳- گزینهٔ ۱

عنصر نافلزی در ترکیب منیزیم اکسید، اکسیژن است؛ آرایش الکترونی اتم‌های خنثی Si₁₄ و O₈ به صورت زیر است:

$$\frac{4}{6} = \frac{2}{3} = \text{نسبت خواسته شده}$$

(ترکیبی، صفحه‌های ۵ تا ۷ و ۱۹)

۲۴- گزینهٔ ۲

ترکیب یونی حاصل از یون‌های مس موجود در کات کبود و هیدروکسید تقریباً در آب حل نمی‌شوند و رسوب می‌کنند.

(رفتار اتم‌ها با یکدیگر، صفحه ۱۶)

۲۵- گزینهٔ ۴

مولکول‌های سازنده موم زبور عسل همانند سلوژ جزء درشت‌مولکول‌ها می‌باشند.

(مواد و نقش آن‌ها در زندگی، صفحه‌های ۹ تا ۱۱)

(آرمان وکیلی)

«۳۳- گزینه ۱»

$$\begin{cases} \hat{M} \\ \text{مشترک} \\ MG = MH \xrightarrow{\text{ضدض}} BMH \cong AMG \Rightarrow AG = BH = ۸۸ \\ AM = BM \end{cases}$$

(استدلال و اثبات در هندسه، صفحه‌های ۴۶ تا ۴۸ کتاب درسی)

ریاضی نهم

«۳۱- گزینه ۲»

فقط مورد «ج» درست است.

بررسی سایر موارد:

الف) در مستطیل، قطر، نیمساز زاویه‌های دو سر آن قطر نیست. (این

خاصیت در مربع برقرار است).

(زینب تاری)

«۳۴- گزینه ۲»

برای بیشترین شدن مقدار $y + x$ ، باید نسبت تشابه بیشترین مقدارباشد. k می‌تواند $\frac{1}{3}$ ، $\frac{1}{4}$ ، $\frac{1}{6}$ یا $\frac{1}{2}$ باشد؛ که بیشترین مقدار $\frac{1}{2}$ است.

$$\frac{1}{3} = \frac{x}{4} = \frac{y}{6} \Rightarrow x = \frac{۳۲}{۳}, y = \frac{۴۸}{۳}$$

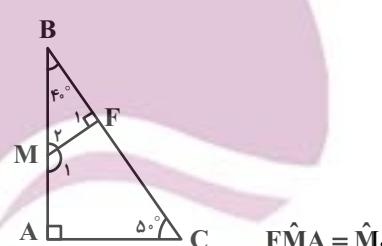
$$x+y = \frac{۳۲+۴۸}{۳} = \frac{۸۰}{۳}$$

(استدلال و اثبات در هندسه، صفحه‌های ۵۱ تا ۵۳ کتاب درسی)

(استدلال و اثبات در هندسه، صفحه‌های ۳۹ و ۴۰ کتاب درسی)

«۳۲- گزینه ۱»

با رسم شکل اطلاعات صورت سؤال داریم:

در مثلث ABC داریم:

$$\hat{A} + \hat{B} + \hat{C} = 180^\circ \Rightarrow 90^\circ + 50^\circ + \hat{B} = 180^\circ \Rightarrow \hat{B} = 40^\circ$$

در مثلث BMF داریم:

$$\hat{M}_2 + \hat{B} + \hat{F}_1 = 180^\circ$$

$$\Rightarrow \hat{M}_2 + 40^\circ + 90^\circ = 180^\circ \Rightarrow \hat{M}_2 = 50^\circ$$

$$\hat{M}_1 + \hat{M}_2 = 180^\circ \Rightarrow \hat{M}_1 + 50^\circ = 180^\circ \Rightarrow \hat{M}_1 = 130^\circ$$

(زینب تاری)

«۳۵- گزینه ۳»

 $ABCD \sim CEFG$ هر دو لوزی با یک زاویه برابر با هم متشابه هستند.

$$K = \frac{AB}{FE} = \frac{AD}{GC} = ۳$$

$$\Rightarrow \frac{FG}{BC} = \frac{1}{3}, \frac{AD}{GC} = ۳ \Rightarrow \frac{FG}{BC} + \frac{AD}{GC} = \frac{1}{3} + ۳ = \frac{۱۰}{3}$$

(استدلال و اثبات در هندسه، صفحه‌های ۵۱ تا ۵۳ کتاب درسی)

(استدلال و اثبات در هندسه، صفحه‌های ۴۹ تا ۵۱ کتاب درسی)

(امیرحسین مسامی)

«۳۸- گزینه»

با ساده کردن کسر داده شده داریم:

$$\frac{43^{1400} + 42 - 43^{1401}}{43^{1400} - 1} = \frac{43^{1400}(1 - 43) + 42}{43^{1400} - 1}$$

$$= \frac{(-42) \times 43^{1400} + 42}{43^{1400} - 1} = \frac{42(1 - 43^{1400})}{-(1 - 43^{1400})} = -42$$

(توان و ریشه، صفحه‌های ۶۰ تا ۶۴ کتاب درسی)

(نرا صالح پور)

«۳۹- گزینه»

با ساده کردن عبارت داده شده داریم:

$$\frac{((0/2)^3 \times 5^{-2})^{-3}}{((\frac{1}{25})^{-3} \times ((0/2)^2)^{-1})^3} = \frac{((\frac{1}{5})^3 \times (\frac{1}{5})^2)^{-3}}{(((\frac{1}{5})^2)^{-3} \times ((\frac{1}{5})^2)^{-1})^3}$$

$$= \frac{((\frac{1}{5})^5)^{-3}}{((\frac{1}{5})^{-6} \times (\frac{1}{5})^{-2})^2} = \frac{(\frac{1}{5})^{-15}}{((\frac{1}{5})^{-18})^2} = \frac{(\frac{1}{5})^{-15}}{(\frac{1}{5})^{-36}} = \frac{5^{15}}{5^{36}} = \frac{1}{5^{15}}$$

(توان و ریشه، صفحه‌های ۶۰ تا ۶۴ کتاب درسی)

(امیرحسین مسامی)

«۴۰- گزینه»

$$xy - \frac{\lambda}{xy} = (2)^{3z} \times \lambda^{1-z} - \frac{\lambda}{2^{3z} \times \lambda^{1-z}}$$

$$= 2^z \times 2^{3z} \times (2^3)^{1-z} - \frac{2^3}{2^{3z} \times (2^3)^{1-z}}$$

$$= 2^z \times 2^{3z} \times 2^{3-3z} - \frac{2^3}{2^{3z} \times 2^{3-3z}}$$

$$= 2^{z+3z+3-3z} - \frac{2^3}{2^{3z+3-3z}} = 2^5 - \frac{2^3}{2^3} = 2^5 - 1 = 31$$

(توان و ریشه، صفحه‌های ۶۰ تا ۶۴ کتاب درسی)

(امیرحسین مسامی)

«۳۶- گزینه»

$$\begin{aligned} \hat{A}_1 &= \hat{A}_2 \\ \hat{A}_1 + \hat{A}_2 &= \hat{B} + \hat{C} \end{aligned} \left. \begin{aligned} \text{زاویه خارجی} \\ \hat{B} = \hat{C} \end{aligned} \right\} \Rightarrow \hat{A}_2 = \hat{C}$$

پس در مثلث‌های $\hat{A}\hat{B}\hat{C}$ و $\hat{E}\hat{B}\hat{C}$ داریم:

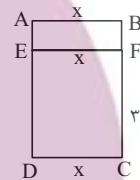
$$\hat{B}_2 = \hat{D}_1$$

$$\hat{B}_1 = \hat{B}_2 = \hat{D}_1 \Rightarrow A \overset{\Delta}{DB} \Rightarrow AD = AB = AC$$

(استرال و اثبات در هنرمه، صفحه‌های ۳۴ تا ۳۸ کتاب درسی)

(علی نهف قانی)

«۳۷- گزینه»



$$EF = \frac{FC}{3} \Rightarrow FC = 3EF$$

اگر $EF = x$ باشد، در نتیجه $FC = 3x$ می‌باشد.از طرفی $AB = EF = DC = x$ می‌باشد و چون دو مستطیل

EFCD و ABFE متشابهند:

$$\frac{AB}{FC} = \frac{BF}{DC} \Rightarrow \frac{x}{3x} = \frac{BF}{x} \Rightarrow BF = \frac{x}{3}$$

نسبت مساحت بزرگترین مستطیل ABCD به مساحت کوچکترین

$$\frac{AB \times BC}{AB \times BF} = \frac{BC}{BF} = \frac{\frac{1}{3}}{\frac{1}{3}} = \frac{1}{1} = 10$$

مستطیل ABFE

(استرال و اثبات در هنرمه، صفحه‌های ۵۶ تا ۵۸ کتاب درسی)



بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: این مورد فقط درباره سلولز صحیح است.

گزینه «۲»: لیپیدها از سه عنصر کربن، هیدروژن و اکسیژن تشکیل شده‌اند ولی نسبت این عناصر با نسبت آن‌ها در کربوهیدرات‌ها متفاوت است.

گزینه «۳»: مالتوز در جوانه جو و گندم وجود دارد.

گزینه «۴»: گلیکوژن در جانوران و قارچ‌ها ساخته می‌شود نه گیاهان! (زمای زنده، صفحه‌های ۹ و ۱۰)

«ممدر عباس‌آبادی»

۴- گزینه «۱»

نظم و ترتیب مبنای تشکیل سطوح سازمان‌بایی حیات است که قطعاً در همه افراد یک جمعیت یافت می‌شود. تولید مثل در افراد نابالغ یک جمعیت مشاهده نمی‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: دقت کنید که ویژگی استشار خرس قطبی سازش با محیط است (نه پاسخ به محیط)

گزینه «۳»: در صورتی که جمعیت مورد نظر تک یاخته‌ای باشد دیگر از تقسیم یاخته‌ای به منظور رشد و نمو استفاده نمی‌شود بلکه برای تولید مثل استفاده می‌شود که همه باکتری‌های یک جمعیت توانایی تولید مثل ندارند.

گزینه «۴»: قسمت اول به نمو اشاره دارد که همانند هومئوستازی مایع درون یاخته‌ای در همه افراد یک جمعیت قابل مشاهده است.

(زمای زنده، صفحه‌های ۷ و ۸)

«جواد زارعی»

۴- گزینه «۲»

مواد کوچک با فرایند انتقال فعال در خلاف جهت شبکه غلط جایه‌جا می‌شوند؛ بنابراین به انرژی نیاز دارند! این انرژی می‌تواند مولکول‌های ATP باشند یا از منبع دیگری استفاده کند. در هر صورت چون بر خلاف شبکه است به انرژی نیاز دارد. دلیل نادرستی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: مواد کوچک با انتشار ساده و تسهیل شده در جهت شبکه غلط جایه‌جا می‌شوند. در انتشار تسهیل شده به پروتئین‌های غشایی (کاتال) نیاز داریم.

گزینه «۳»: تشکیل ریز کیسه‌ها مربوط به فرایندهای آندوسیتوز و آگزوسیتوز است که مواد و ذرات بزرگ در آن جایه‌جا می‌شوند.

گزینه «۴»: در انتشار ساده و تسهیل شده انرژی زیستی (مانند آن چه که در انتقال فعال رخ می‌دهد) مصرف نمی‌شود اما ذرات به کمک انرژی جنبشی خود حرکت می‌کنند پس انرژی جنبشی مصرف می‌شود.

(زمای زنده، صفحه‌های ۱۲ تا ۱۵)

زیست‌شناسی دهم

۴- گزینه «۳»

«امیرضا یوسفی - مشابه سؤال ۱۲ کتاب پرکلار»

بیشترین نیاز کنونی جهان به انرژی از منابع فسیلی، مانند نفت، گاز و بنزین تأمین می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: این مورد در خصوص هردو نوع سوخت صحیح است.

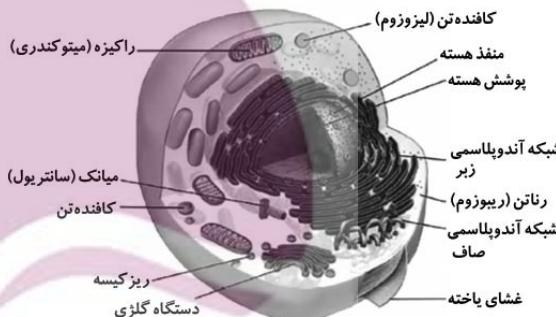
گزینه «۲»: اگرچه سوختهای فسیلی نیز منشأ زیستی دارند و از تجزیه پیکر جانداران به وجود آمدند؛ اما امروزه سوخت زیستی به سوختهایی می‌گویند که از جانداران امروزی بدست می‌آیند.

گزینه «۴»: هر دو نوع سوخت با تولید کربن‌دی‌اکسید همراه هستند، اما میزان آلایندگی سوخت فسیلی بیشتر است.

(زمای زنده، صفحه‌های ۵ و ۶)

۴- گزینه «۴»

شبکه آندوبلاسمی زبر، وسیع‌ترین اندامک در یک یاخته جانوری محسوب می‌شود. مطابق شکل، شبکه آندوبلاسمی زبر با فضای بین دو غشای هسته مرتبط است.



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه‌های «۱» و «۳»: ریبوزوم (رناتن)‌ها کوچک‌ترین و پرعدداترین اندامک محسوب می‌شوند. دقت کنید رناتن‌ها در ساخت پروتئین‌ها نقش دارند، در صورتی که فسفولیپیدها بخش اصلی غشای یاخته را می‌سازند. همچین رناتن‌ها علاوه بر هسته که دارای منفذ است، به سطح شبکه آندوبلاسمی زبر نیز اتصال دارند.

گزینه «۲»: کم تعدادترین اندامک‌ها در یاخته، دستگاه گلزی و شبکه آندوبلاسمی هستند، توضیح مطرح شده در گزینه «۲» در مورد هسته است که در یاخته به تعداد یک عدد وجود دارد و تقریباً در بخش مرکزی آن هستک وجود دارد، اما دقت کنید هسته اندامک نیست.

(زمای زنده، صفحه‌های ۱۱ و ۱۲)

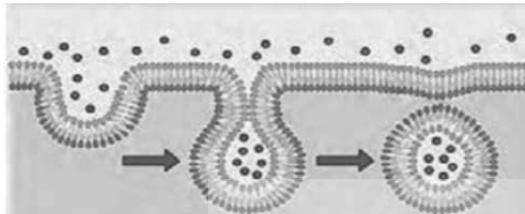
۴- گزینه «۲»

«امیرضا یوسفی - مشابه سؤال ۳۵ کتاب پرکلار»

دی‌ساکاریدهایی مانند مالتوز که از دو زیرواحد گلوکز ساخته شده است یا پلی‌ساکاریدهایی مانند نشاسته، سلولز و گلیکوژن که از تعداد زیادی زیرواحدهای گلوکز ساخته شده‌اند را می‌توان برای حل سؤال در نظر گرفت.



ج) دقت کنید که کربوهیدرات‌ها فقط در سطح خارجی غشا یاخته دیده می‌شوند. اما در صورت انجام فرایند درون‌بری (اندوسیتوز)، با توجه به شکل زیر، سطح خارجی غشا یاخته، در سطح داخلی ریزکیسه قرار می‌گیرد و به همین دلیل کربوهیدرات‌های غشا می‌توانند در سطح داخلی ریزکیسه‌ها مشاهده شوند.



د) در غشا یاخته‌های جانوری مولکول‌های مختلفی از جمله، فسفولیپید، پروتئین، کلسترون و کربوهیدرات دیده می‌شود. شبکه آندوپلاسمی در سراسر سیتوپلاسم گسترش یافته است. شبکه آندوپلاسمی صاف در تولید لیپیدهای غشا و شبکه آندوپلاسمی زبر در تولید پروتئین‌های غشا نقش دارند.

(زنای زنده، صفحه‌های ۱۱، ۱۲ و ۱۵)

۴۹- گزینه «۳» «علی داوری نیا - مشابه سؤال ۵۱ کتاب پرکندر»

با توجه به شکل ۱۸ فصل ۱، همه یاخته‌های بافت ماهیچه‌ای، هسته‌های کشیده و بیضی شکل دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید که با توجه به شکل ۱۷، یاخته‌های چربی علاوه بر بافت چربی که بزرگ‌ترین بافت ذخیره‌ای بدن است، در بافت بیوندی سست نیز دیده می‌شوند.

گزینه «۲»: در بافت عصبی یاخته‌های عصبی و غیر عصبی وجود دارند و یاخته‌های عصبی (نورون‌ها) یاخته‌های اصلی این بافت هستند که با سایر یاخته‌های بدن مانند یاخته‌های ماهیچه‌ای ارتباط دارند.

گزینه «۴»: ماده زینه‌ای در اطراف یاخته‌های بافت پیوندی وجود دارد نه بافت پوششی.

(زنای زنده، صفحه‌های ۱۵ و ۱۶)

۵۰- گزینه «۴» «علی داوری نیا»

بخش ۳ نوعی پروتئین در سطح داخلی غشا را نشان می‌دهد ولی رشته‌های کلازن و کشسان در بین یاخته‌ها و در سطح خارجی غشا دیده می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید که بخش ۳ نوعی پروتئین سطحی بوده و توانایی جایه‌گذاری مولکول‌ها در عرض غشا را ندارد. این ویژگی برای برخی پروتئین‌های سراسری می‌باشد.

گزینه «۲»: بخش ۱ کربوهیدرات سطح خارجی غشا است که توانایی اتصال به پروتئین‌ها و فسفولیپیدها را دارد ولی توانایی اتصال به کلسترون را ندارد.

گزینه «۳»: دقت کنید که کلسترون در ساخت انواعی از هورمون‌ها نقش دارد نه همه آنها!

(زنای زنده، صفحه‌های ۱۱ و ۱۲)

۴۶- گزینه «۱» «رفنا نوبواری»

منظور صورت سؤال مشاهده گوزن نر در سطح پنجم (فرد) سطوح سازمان یابی حیات است.

سه سطح بعد از آن سطح هشتم است که بوم‌سازگان می‌باشد و در بوم‌سازگان عوامل زنده و غیر زنده با یکدیگر در حال تعامل هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: در سطح دوم (بافت) همکاری بین یاخته‌های مشابه از لحاظ عملکردی قابل مشاهده است.

گزینه «۳»: دقت کنید صورت سؤال به گوزن شاخدار که گوزن نر است اشاره شده است.

گزینه «۴»: دقت کنید جمعیت مربوط به سطح بعدی است نه سطوح قبلی.

(زنای زنده، صفحه ۸)

۴۷- گزینه «۳» «رفنا نوبواری»

موارد ب، ج و د صحیح‌اند.

بررسی همه موارد:

الف) دقت کنید که در مهندسی ژنتیک، زن مربوط به یک صفت منتقل می‌شود نه پروتئین! پژوهشگران توانسته‌اند با انتقال «زن»، بزهایی تولید کنند که در شیر آن‌ها این پروتئین ساخته می‌شود.

ب) پیکر هر یک از جانداران از اجزای بسیاری تشکیل شده است. هریک از این اجزاء، بخشی از یک سامانه بزرگ را تشکیل می‌دهد که در نمای کلی برای ما معنی پیدا می‌کند. بنابراین، جانداران را نوعی سامانه می‌دانند که اجزای آن با هم ارتباط دارند.

ج) در مهندسی ژنتیک و پژوهشی شخصی مولکول دنا (DNA) نقش اساسی دارد که با توجه به شکل ۸ صفحه ۱۰ کتاب درسی، دو رشته‌ای و مارپیچی شکل است.

د) میزان خدمات هر بوم‌سازگان به میزان تولید کنندگان آن بوم‌سازگان بستگی دارد. بنابراین فقط برخی از جانداران ساکن در هر بوم‌سازگان در تعیین خدمات آن نقش دارند. مانند گیاهان، جلبک‌ها و ...

(زنای زنده، صفحه‌های ۱۰ تا ۶)

۴۸- گزینه «۴» «علی داوری نیا»

مشاهده هر چهار مورد در یک یاخته جانوری ممکن است.

بررسی همه موارد:

الف) ریبوزوم‌ها کوچک‌ترین اندامک‌های یک یاخته هستند و با توجه به متن کتاب درسی هستک که درون هسته قرار دارد در تولید آنها نقش دارد. هسته نوعی ساختار دوغشایی می‌باشد.

ب) با توجه به شکل ۹، ریزکیسه‌ها می‌توانند از دستگاه گلزاری و شبکه آندوپلاسمی که نوعی اندامک کیسه‌ای شکل می‌باشند جدا شوند.



(مصنوعی مصنوعی؛ اراده)

«۵۳- گزینه»

ابتدا حاصل هر کدام از اجزای عبارت را بحسب ژول به دست می‌آوریم:

$$\Delta daJ = \Delta daJ \times \frac{10^1 J}{1daJ} = 100 J$$

$$0 / \Delta GN.\mu m = 0 / \Delta GN.\mu m \times \frac{10^9 N}{1GN} \times \frac{10^{-9} m}{1\mu m}$$

$$= 100 N.m = 100 J$$

$$0 / 0.5 \frac{mg.hm^2}{cs^2} = 0 / 0.5 \frac{mg.hm^2}{cs^2} \times \frac{10^{-3} g}{1mg} \times \frac{1kg}{10^3 g}$$

$$\times \frac{(10^2)^2 m^2}{1hm^2} \times \frac{1cs^2}{(10^{-2})^2 s^2} = 0 \frac{kg.m^2}{s^2} = 0 J$$

حال می‌توان نوشت:

$$100 + 100 + 0 = 100 J = \text{حاصل عبارت}$$

(فیزیک و اندازه‌گیری، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۳)

(مهندسی مهندسی)

«۵۴- گزینه»

به بررسی هریک از گزینه‌ها می‌پردازیم:

$$1) 10 \frac{Tg.dam^2}{Ms^2} = 10 \frac{Tg.dam^2}{Ms^2} \times \left(\frac{1g}{10^{-12} Tg} \right)$$

$$\times \left(\frac{10^{-3} kg}{1g} \right) \times \left(\frac{1m}{10^{-1} dam} \right)^2 \times \left(\frac{10^{-9} Ms}{1s} \right)^2$$

$$= 10 \times 10^{12} \times 10^{-3} \times 10^2 \times 10^{-12} \frac{kg.m^2}{s^2} = 1 \frac{kg.m^2}{s^2} = 1 J$$

$$2) 350 \times 10^3 \frac{pg}{mm^3} = 350 \times 10^3 \frac{pg}{mm^3} \times \left(\frac{1g}{10^{12} pg} \right)$$

$$\times \left(\frac{10^{-3} kg}{1g} \right) \times \left(\frac{10^3 mm}{1m} \right)^3$$

$$= 350 \times 10^3 \times 10^{-12} \times 10^{-3} \times 10^9 \frac{kg}{m^3} = 0 / 35 \frac{kg}{m^3} < 1 \frac{kg}{m^3}$$

$$3) 1 \frac{g}{L} = 1 \frac{g}{L} \times \frac{1kg}{10^3 g} \times \frac{1L}{10^3 cm^3} = 10^{-6} \frac{kg}{cm^3} < 1 \frac{kg}{cm^3}$$

$$4) 0.5 \frac{N}{g} = 0.5 \frac{N}{g} \times \frac{10^3 g}{1kg} = 0.5 \times 10^3 \frac{N}{kg} = 0.5 \times 10^3 \frac{m}{s^2}$$

$$= 0.5 \times 10^3 \frac{m}{s^2} \times \left(\frac{1s}{10^3 ms} \right)^2 = 0.5 \times 10^3 \times 10^{-6} \frac{m}{(ms)^2}$$

$$= 0.05 \frac{m}{(ms)^2} < 1 \frac{m}{(ms)^2}$$

(فیزیک و اندازه‌گیری، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۳)

فیزیک دهم

«۵۱- گزینه»

(مجهتبی نیکوئیان)

تبديل یکای هر کدام از گزینه‌ها را به صورت زیر انجام می‌دهیم:

$$1) 3 / 9 \times 10^{-7} cm^2 = 3 / 9 \times 10^{-7} cm^2$$

$$\times \left(\frac{10^{-2} m}{1cm} \times \frac{1\mu m}{10^{-9} m} \right)^2 = 39 \mu m^2$$

$$2) 1 / 2 \times 10^7 \frac{ns}{mm^3} = 1 / 2 \times 10^7 \frac{ns}{mm^3} \times \frac{10^{-9} s}{1ns} \times \frac{1Ts}{10^12 s}$$

$$\times \left(\frac{1mm}{10^{-3} m} \times \frac{10^3 m}{1km} \right)^3 = 1 / 2 \times 10^4 \frac{Ts}{km^3}$$

$$3) 2 / 3 \times 10^{-7} \frac{ms}{Mm^3} = 2 / 3 \times 10^{-7} \frac{ms}{Mm^3} \times \frac{10^{-3} s}{1ms}$$

$$\times \frac{1ps}{10^{-12} s} \times \left(\frac{1Mm}{10^6 m} \times \frac{10^9 m}{1Gm} \right)^3 = 2 / 3 \times 10^{11} \frac{ps}{Gm^3}$$

$$4) 10^{-7} \frac{\mu m^2}{ng.ps} = 10^{-7} \frac{\mu m^2}{ng.ps} \times \left(\frac{10^{-6} m}{1\mu m} \times \frac{1cm}{10^{-2} m} \right)^2$$

$$\times \frac{1ng}{10^{-9} g} \times \frac{10^1 g}{1dag} \times \left(\frac{1ps}{10^{-12} s} \times \frac{10^9 s}{1Gs} \right)^2$$

$$= 10^{37} \frac{cm^2}{dag.Gs^2}$$

پس تبدیل یکای گزینه «۴» نادرست است.

(فیزیک و اندازه‌گیری، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۳)

«۵۲- گزینه»

(اغشیان مینو)

هر میکرومتر معادل $10^{-6} m$ است.

$$21 / 6 \mu m = 21 / 6 \mu m \times \frac{10^{-6} m}{1\mu m} = 21 / 6 \times 10^{-6} m$$

$$= 2 / 16 \times 10^{-6} m$$

هر پیکوثانیه معادل $10^{-12} s$ است.

$$500 / 64 ps = 500 / 64 ps \times \frac{10^{-12} s}{1ps}$$

$$= 500 / 64 \times 10^{-12} s = 5 / 0.064 \times 10^{-10} s$$

(فیزیک و اندازه‌گیری، صفحه‌های ۱۰ تا ۱۳)



(مهند فردی - مشابه سوال ۲۶ کتاب پرکار)

«۵۸- گزینه ۱»

یکای چگالی در SI برابر با $\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ است. در نتیجه باید بررسی کنیم

کدام یک از سه یکای موردنظر برابر با $\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ است.

$$\frac{\mu\text{g}}{\text{mL}} = \frac{\mu\text{g}}{\text{mL}} \times \frac{1\text{kg}}{10^6\mu\text{g}} \times \frac{10^3\text{mL}}{1\text{L}} \times \frac{10^3\text{L}}{1\text{m}^3} = 10^{-3} \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\frac{\text{ton}}{\text{km}^3} = \frac{\text{ton}}{\text{km}^3} \times \frac{10^3\text{kg}}{1\text{ton}} \times \frac{1\text{km}^3}{(10^3)^3\text{m}^3} = 10^{-6} \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\frac{\text{ng}}{\text{mm}^3} = \frac{\text{ng}}{\text{mm}^3} \times \frac{1\text{kg}}{10^{12}\text{ng}} \times \frac{(10^3)^3\text{mm}^3}{1\text{m}^3} = 10^{-3} \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

(فیزیک و اندازه‌گیری، صفحه‌های ۶ تا ۱۳ و ۱۶ تا ۱۸)

(امیر محمودی ارزابی - مشابه سوال ۲۴ کتاب پرکار)

«۵۵- گزینه ۲»

دقت اندازه‌گیری در آمپرسنج‌های مدرج A و B، برابر با کمینه درجه‌بندی آن هاست. با توجه به یکای هر آمپرسنج، داریم:

$$A = \frac{10^2 A}{10^3 hA} = \frac{10^2 A}{10^3 \times 10^{-3} hA} = \frac{10^2 A}{10^0 hA} = \frac{10^2 A}{10^0 hA} = 10^2 A$$

$$B = \frac{10^3 A}{10^0 hA} = \frac{10^3 A}{10^0 \times 10^{-3} hA} = \frac{10^3 A}{10^0 hA} = 10^3 A$$

دقت اندازه‌گیری در آمپرسنج رقمی C، برابر با یک واحد از آخرین رقمی است که می‌خواند، یعنی: $C = 10^0 A$. دقت آمپرسنج همان گونه که ملاحظه می‌کنید، دقت $A > B$ است. بنابراین آمپرسنج مدرج B دقیق‌ترین آمپرسنج است.

(فیزیک و اندازه‌گیری، صفحه‌های ۱۴ و ۱۵)

«۵۶- گزینه ۳»

اگر پیشوند α معادل 10^x و پیشوند β معادل 10^y باشد، با استفاده از روش تبدیل زنجیره‌ای داریم:

$$\begin{aligned} \frac{1 \text{ mg} \cdot \alpha \text{ m}}{\beta s^2} &= \frac{1 \text{ mg} \cdot \alpha \text{ m}}{\beta s^2} \times \frac{10^{-3} \text{ g}}{1 \text{ mg}} \times \frac{1 \text{ kg}}{10^3 \text{ g}} \\ &\times \frac{10^x \text{ m}}{1 \alpha \text{ m}} \times \frac{1 \beta s^2}{10^y \text{ s}^2} \times \frac{1 \text{ N}}{1 \text{ kg} \cdot \text{m}} \times \frac{1 \text{ cN}}{10^{-2} \text{ N}} \\ &= 10^{-3-x-2y+2} \text{ cN} = 10^{x-2y-4} \text{ cN} \end{aligned}$$

مقدار محاسبه شده در بالا، برابر با 10^{-1} cN است، پس داریم:

$$x - 2y - 4 = -1 \Rightarrow x - 2y = 3$$

اکنون به بررسی گزینه‌ها پرداخته و گزینه‌ای که به ازای پیشوندهای آن، رابطه فوق برقرار است را انتخاب می‌کنیم:

گزینه	$x - 2y$	y	x	β	α
۱	$-1 - 2(1) = -3 \neq 3$	۱	-۱	da	d
۲	$2 - 2(3) = -4 \neq 3$	۳	۲	k	h
۳	$1 - 2(-1) = 3$	-۱	۱	d	da
۴	$3 - 2(2) = -1 \neq 3$	۲	۳	h	k

(فیزیک و اندازه‌گیری، صفحه‌های ۷ و ۱۰ تا ۱۳)

«۵۷- گزینه ۲»

رابطه چگالی را به صورت مقایسه‌ای نوشت و از اطلاعات نمودار استفاده می‌کنیم:

$$\rho = \frac{m}{V} \Rightarrow \frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{m_A}{m_B} \times \frac{V_B}{V_A} = \frac{m_A}{m_B} \times \left(\frac{\ell_B}{\ell_A} \right)^3$$

$$\Rightarrow \frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{24}{18} \times \left(\frac{6}{4} \right)^3 \Rightarrow \frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{9}{2}$$

(فیزیک و اندازه‌گیری، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۸)

(رهنمای رسمی - مشابه سوال ۲۳ کتاب پرکار)

«۶۰- گزینه ۲»

شکل صورت سؤال، تأثیر اختلاف منظر در خواندن نتیجه اندازه‌گیری را نشان می‌دهد. همچنین شخصی که از طرف اعداد کمتر (شخص A)

اندازه‌گیری را انجام می‌دهد، عدد مربوط به طول را کوچک‌تر دیده و عدد کمتری را گزارش خواهد کرد.

(فیزیک و اندازه‌گیری، صفحه‌های ۱۱ و ۱۵)



«رضا آریافر»

$$F_1 = ۹۴\%, F_2 = ۶\% / M_1 = ۷, M_2 = ?$$

$$\bar{M} = \frac{(M_1 F_1) + (M_2 F_2)}{F_1 + F_2}$$

$$\Rightarrow ۶ / ۹۴ = \frac{(۷ \times ۹۴) + (M_2 \times ۶)}{۱۰۰} \Rightarrow M_2 = ۸ amu$$

$$\Rightarrow {}^6 Li \Rightarrow \begin{cases} p = ۳ \\ n = ۶ - ۳ = ۳ \end{cases}$$

$$\Rightarrow ۶ = ۳ \times ۳ \times \frac{۱}{۹} = ۱ \quad \text{مقدار خواسته شده}$$

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه‌های ۵ و ۱۳ تا ۱۵)

«۶۶- گزینه ۲»

«امیرحسین طبی»

$$\bar{M} = \frac{M_1 F_1 + M_2 F_2}{F_1 + F_2} \Rightarrow \bar{M} = \frac{۴۷(۱) + ۴۹(۳)}{۱ + ۳} = ۴۸ / ۵ amu$$

جرم مولی $X_2 O_x$ برابر با $16x + ۴۸ / ۵$ است.

$$29g M_2 O_x \times \frac{۱ mol M_2 O_x}{(16x + ۴۸ / ۵) g M_2 O_x} \times \frac{x mol O}{۱ mol M_2 O_x} = ۰ / ۶ mol O$$

$$\Rightarrow 29x = ۰ / ۶x + ۵۸ / ۲ \Rightarrow ۱۶ / ۴x = ۵۸ / ۲ \Rightarrow x = ۳$$

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه‌های ۵ و ۱۳ تا ۱۵)

«امیرحسین طبی»

ابتدا با توجه به داده‌های سؤال، جرم اتمی میانگین عنصر M را به دست می‌آوریم:

$$\bar{M} = \frac{M_1 F_1 + M_2 F_2}{F_1 + F_2} \Rightarrow \bar{M} = \frac{۴۷(۱) + ۴۹(۳)}{۱ + ۳} = ۴۸ / ۵ amu$$

جرم مولی X برابر با $16x + ۴۸ / ۵$ است.

$$29g M_2 O_x \times \frac{۱ mol M_2 O_x}{(16x + ۴۸ / ۵) g M_2 O_x} \times \frac{x mol O}{۱ mol M_2 O_x} = ۰ / ۶ mol O$$

$$\Rightarrow 29x = ۰ / ۶x + ۵۸ / ۲ \Rightarrow ۱۶ / ۴x = ۵۸ / ۲ \Rightarrow x = ۳$$

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه‌های ۵ و ۱۳ تا ۱۵)

«رئوف اسلام (روست)»

$$NH_3 = ۵ / ۱g NH_3 \times \frac{۱ mol NH_3}{۱۷g NH_3}$$

$$\times \frac{N_A \text{ مولکول } NH_3}{۱ mol NH_3} = ۰ / ۳ N_A \text{ مولکول } NH_3$$

$$\frac{X_2 \text{ گرم } ۴۷ / ۵}{۰ / ۳ N_A NH_3} = \frac{۲۵}{۳} \frac{X_2}{NH_3}$$

$$\Rightarrow X_2 = ۲ / ۵ N_A = ۲ / ۵ \text{ گرم } ۴۷ / ۵$$

$$47 / 5g X_2 \times \frac{۱ mol X_2}{Mg X_2} \times \frac{۲ mol X}{۱ mol X_2}$$

$$\times \frac{N_A X}{۱ mol X} = ۲ / ۵ N_A (X) \Rightarrow M = ۳۸ g \cdot mol^{-1}$$

جرم مولی X_2 است؛ پس جرم مولی X برابر $16g \cdot mol^{-1}$ است.

$$\Rightarrow X = 16g \cdot mol^{-1} \Rightarrow (19 F) \text{ است.}$$

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه‌های ۵ و ۱۳ تا ۱۵)

«علی امینی»

بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارت «آ»: دومین عنصر فراوان در زمین اکسیژن و در مشتری هلیم است.

عبارت «ت»: در میان هشت عنصر فراوان زمین، عنصر هیدروژن وجود ندارد. در میان این هشت عنصر، عنصرهای اکسیژن و گوگرد در دو سیاره مشتری‌اند.

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه ۳)

شیمی دهم

«۶۱- گزینه ۲»

موارد «پ» و «ت» درست‌اند.

بررسی همه موارد:

عبارت «آ»: جدول تناوبی ۷ دوره دارد.

عبارت «ب»: در ۴ دوره اول جدول تناوبی نماد شیمیایی ۵ عنصر دو حرفی Cl , Ca , Cr , Co , Cu با حرف C شروع شده است.

عبارت «پ»: پرعنصرترین دوره‌های جدول دوره‌ای، دوره‌های ۶ و ۷ (عنصر) و کم‌عنصرترین دوره جدول دوره‌ای دوره ۱ (۲ عنصر) هستند.

عبارت «ت»: از ۱۱۸ عنصر این جدول، ۲۶ عنصر ساختگی است که به تقریب برابر ۲۲ درصد از کل عناصر خواهد بود.

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه‌های ۷ تا ۱۳)

«۶۲- گزینه ۲»

در بین $^{۲۱} Na^+$, $^{۱۰} \text{ الكترون}$, $^{۱۱} \text{ پروتون}$ و $^{۱۲} \text{ نوترون}$ وجود دارد. جرم هر پروتون و یا هر نوترون تقریباً 2000 برابر جرم هر الکترون می‌باشد. پس:

$$\frac{\text{مجموع جرم الکترون‌ها}}{\text{جرم کل بین}} = \frac{۱}{\frac{۱}{(2000) + ۱۲(2000)}} = \frac{۱}{4600}$$

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه‌های ۱۳ تا ۱۵)

«۶۳- گزینه ۳»

«سیدجلال میری شاهروزی»

$$\frac{1 mol Fe \times ۶ / ۰۲ \times 10^{۲۳} atom Fe}{56g Fe \times ۱ atom Fe} = ۲ / ۸g Fe = \text{نوترون؟}$$

$$\frac{۱}{\text{نوترون}} = ۹ / ۰۳ \times 10^{۲۳}$$

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه‌های ۱۳ تا ۱۵)

«۶۴- گزینه ۳»

جرم هر بروتون یا نوترون را m در نظر می‌گیریم؛ بنابراین خواهیم داشت:

$$\frac{Z \times \frac{۱}{2000} m}{4 Z \times m} = \frac{۱}{4} \times \frac{۱}{2000} = \frac{۱}{8000}$$

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه ۱۴)

«۶۵- گزینه ۱»

«محمدحسن محمدزاده مقدم - مشابه سوال ۲۷ کتاب پرگار»

$$\begin{cases} F_2 + F_3 = ۹۴ \\ F_1 + F_2 + F_3 = ۱۰۰ \Rightarrow F_1 + ۹۴ = ۱۰۰ \Rightarrow F_1 = ۶\% \end{cases}$$

$$F_1 = ۳F_3 \Rightarrow F_3 = ۲\% \Rightarrow F_2 = ۹۲\%$$

$$\bar{M} = \frac{F_1 M_1 + F_2 M_2 + F_3 M_3}{100} = \frac{(۶ \times ۵۴) + (۹۲ \times ۵۶) + (۲ \times ۵۱)}{100}$$

$$\Rightarrow \bar{M} = ۵۵ / ۹ amu$$

(کلیمان زادگاه عناصر، صفحه ۱۵)

«انرژی گرمایی و نور خیره کننده خورشید به دلیل تبدیل هیدروژن به هلیم در واکنش‌های هسته‌ای است که در آن‌ها انرژی هنگفتی آزاد می‌شود. البته توجه داشته باشید که در واکنش‌های شیمیایی که در پدیده‌های طبیعی پیرامون ما و در زندگی روزانه رخ می‌دهند، مقدار انرژی مبادله شده بسیار کمتر است.»

(کیهان زادگاه عناصر، صفحه ۱۶)

«کتاب اول»

«گزینه ۳»

تعداد پروتون‌ها، الکترون‌ها و نوترون‌ها را برای هر یک از ایزوتوپ‌های داده شده، محاسبه می‌کنیم:

$$^{26}\text{Mg}: \begin{cases} (1) & (\text{A}) = 26 \\ & (\text{Z}) = 12 \end{cases}$$

$$\text{ذره خنثی است} \Rightarrow \text{تعداد الکترون‌ها} = \text{تعداد پروتون‌ها} = 12$$

$$(\text{N}) = \text{A} - \text{Z} = 26 - 12 = 14$$

$$^{99}\text{Tc}: \begin{cases} (2) & (\text{A}) = 99 \\ & (\text{Z}) = 43 \end{cases}$$

$$\text{تعداد پروتون‌ها} = \text{تعداد الکترون‌ها} \Rightarrow \text{ذره خنثی است}$$

$$(\text{N}) = \text{A} - \text{Z} = 99 - 43 = 56$$

$$^{59}\text{Fe}^{2+}: \begin{cases} (3) & (\text{A}) = 59 \\ & (\text{Z}) = 26 \end{cases}$$

$$26 - (+2) = 24 = \text{بار} - \text{تعداد پروتون‌ها} = \text{تعداد الکترون‌ها} \Rightarrow \text{ذره باردار}$$

$$(\text{N}) = \text{A} - \text{Z} = 59 - 26 = 33$$

(کیهان زادگاه عناصر، صفحه ۵)

«کتاب اول»

«گزینه ۱»

ویژگی ایزوتوپ	^1H	^2H	^3H	^4H
نیم عمر	پایدار	پایدار	$12 / 32$ سال	$1 / 4 \times 10^{-22}$ ثانیه
درصد فراوانی در طبیعت	$99 / 9885$	$0 / 0 114$	ناجیز	(ساختمانی)
ویژگی ایزوتوپ	^5H	^6H	^7H	
نیم عمر	$9 / 1 \times 10^{-22}$ ثانیه	$2 / 9 \times 10^{-22}$ ثانیه	$2 / 3 \times 10^{-22}$ ثانیه	
درصد فراوانی در طبیعت	(ساختمانی)	(ساختمانی)	(ساختمانی)	

^2H و ^1H	پایدار	
^3H	طبیعی	
^4H		
و		
^5H		
و		
^6H		
و		
^7H		

(کیهان زادگاه عناصر، صفحه‌های ۶ و ۸)

«گزینه ۳»
 (امیرحسین طبیعی - مشایه سوال ۹ کتاب پرکار)

اختلاف الکترون و نوترون برابر ۲ است؛ اما چون این ذره یک آئیون می‌باشد، نمی‌توان با قاطعیت گفت تعداد الکترون یا نوترون بیشتر است. یکبار با $n - e = 2$ و یکبار با $e - n = 2$ ، عدد اتمی را به دست می‌آوریم.

$$\begin{cases} n - e = 2 \\ e = p + 2 \end{cases} \Rightarrow n - (p + 2) = 2 \Rightarrow n - p = 4$$

$$A = 32 \longrightarrow n + p = 32$$

$$\Rightarrow \begin{cases} n = 18 \\ p = 14 \end{cases} \Rightarrow {}_{14}^{\text{Si}}$$

$$\begin{cases} e - n = 2 \\ e = p + 2 \end{cases} \Rightarrow (p + 2) - n = 2 \Rightarrow n - p = 0$$

$$A = 32 \longrightarrow n + p = 32$$

$$\Rightarrow \begin{cases} n = 16 \\ p = 16 \end{cases} \Rightarrow {}_{16}^{\text{S}}$$

می‌دانیم که سیلیسیم یون پایدار ندارد، در نتیجه عنصر مورد نظر گوگرد است.

تعداد ذرات زیراتومی باردار (الکترون و پروتون) در این یون برابر است با:

$$e + p = 18 + 16 = 34$$

(کیهان زادگاه عناصر، صفحه ۵)

«کتاب اول»

«گزینه ۴»

عبارت‌های «الف»، «پ» و «ت» درست هستند.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت «الف»: انسان همواره با سه پرسش زیر روبرو بوده است:

پاسخ به این پرسش در قلمرو علم تجربی	۱) هستی چگونه پدید آمده
نمی‌گنجد.	است؟
علم تجربی تلاش گسترده‌ای برای یافتن پاسخ	۲) جهان کنونی چگونه شکل
این پرسش‌ها انجام داده و این تلاش‌ها سبب	گرفته است؟
افزایش دانش ما درباره جهان مادی شده است.	۳) پدیده‌های طبیعی چرا و چگونه رخ می‌دهند؟

عبارت «ب»: دانشمندان دو فضایی‌پامی وویجر (۱) و (۲) را برای شناخت بیش تر سامانه خورشیدی به فضا فرستادند.

عبارت «پ»: شناسنامه‌های فیزیکی و شیمیایی سیاره‌ها می‌تواند حاوی اطلاعاتی مانند نوع عنصرهای سازنده، ترکیب‌های شیمیایی در اتمسفر آن‌ها و ترکیب درصد این مواد باشد.

عبارت «ت»: شواهد تاریخی که از سنگ نیشته‌ها و نقاشی‌های دیوار غارها به دست آمده است، نشان می‌دهد که انسان اولیه با نگاه به آسمان و مشاهده ستارگان، در پی فهم نظام و قانونمندی در آسمان بوده است.

(کیهان زادگاه عناصر، صفحه ۲)

«کتاب اول»

«گزینه ۱»

«برخی از دانشمندان براین باورند که سرآغاز کیهان با انفجاری مهیب (مهانگ) همراه بوده که طی آن انرژی عظیمی آزاد شده است. در آن شرایط پس از پدیدآمدن ذره‌های زیراتومی مانند الکترون، پروتون و نوترون، عنصرهای هیدروژن و هلیم پا به عرصه جهان گذاشتند. با گذشت زمان و کاهش دما، گازهای هیدروژن و هلیم تولید شده، متراکم شد و مجموعه‌های گازی به نام سحابی ایجاد کرد. بعدها این سحابی‌ها سبب پیدایش ستاره‌ها و کهکشان‌ها شد.»

«کتاب اول»

۷۹- گزینه «۲»

گاز نجیب دوره چهارم جدول دوره‌ای، گاز نجیب کریپتون (Kr) است؛ در نتیجه عدد اتمی عنصر X ، برابر $33 = 3 - 36$ است:

 $\frac{a}{b} X :$

$$(Z) = b = 33$$

در یک اتم خنثی، شمار الکترون‌های موجود در پیرامون هسته، برابر با شمار پروتون‌های موجود در درون هسته است؛ در نتیجه شمار الکترون‌های این اتم برابر با عدد اتمی آن ($Z = 33$) است. همواره در هسته یک اتم، تعداد نوترون‌ها برابر یا بیش از تعداد پروتون‌هاست ($n \geq Z$) تنها مورد استثناء، اتم هیدروژن (H) است که در هسته خود هیچ نوترونی ندارد.

با توجه به نکته بالا، شمار نوترون‌ها در هسته اتم $\frac{a}{b} X$ برابر است با:
 $n - e = 6 \Rightarrow n - 33 = 6 \Rightarrow n = 39$

در این اتم، a عدد جرمی و b عدد اتمی است؛ در نتیجه داریم:
 $a = N + Z = 99 + 33 = 72$, $b = Z = 33$

$$\Rightarrow a + b = 72 + 33 = 105$$

(کیوان زادگاه عنامر، صفحه ۵)

«کتاب اول»

۸۰- گزینه «۲»

طبق متن زیر شکل کتاب درسی، یکی از کاربردهای مواد پرتوza، استفاده از آن‌ها در تولید انرژی الکتریکی است. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: اغلب (نه همه) هسته‌هایی که نسبت شمار نوترون‌ها به پروتون‌های آن‌ها برابر یا بیشتر از $1/5$ باشد، $\frac{n}{P} \geq 1/5$ ناپایدار و

پرتوza هستند. دقت کنید که برای این قاعده، موارد استثناء هم وجود دارد، برای مثال Tc_{43} ایزوتوپ ناپایدار و پرتوzاست (رادیوایزوتوپ)

است؛ در حالی که $\frac{n}{P}$ آن کوچک‌تر از $1/5$ است:

$$A = N + P \Rightarrow N = A - P = 99 - 43 = 56 \Rightarrow \frac{n}{P} = 1/3$$

گزینه «۳»: هسته ایزوتوپ‌های ناپایدار، ماندگار نیست و با گذشت زمان متلاشی می‌شود. این ایزوتوپ‌ها پرتوza هستند و اغلب بر اثر تلاشی افرون بر ذره‌های پر انرژی، مقدار زیادی انرژی نیز آزاد می‌کنند. ایزوتوپ‌های پرتوza و ناپایدار، رادیوایزوتوپ نام دارند. دقت کنید که رادیوایزوتوپ‌ها لزوماً در پژوهشی کاربرد ندارند و می‌توانند در کشاورزی، سوخت در نیروگاه‌های اتمی و ... نیز استفاده شوند.

گزینه «۴»: پسمند راکتورهای اتمی، هنوز خاصیت پرتوزاگی دارد و خطرونک است؛ از این رو دفع آن‌ها از جمله چالش‌های صنایع هسته‌ای به شمار می‌آید.

(کیوان زادگاه عنامر، صفحه‌های ۶ تا ۸)

«کتاب اول»

۷۵- گزینه «۱»

در میان ۷ ایزوتوپ اول عنصر هیدروژن، ۳ ایزوتوپ H_2 و H_3 طبیعی و ۴ ایزوتوپ بعدی ساختگی هستند؛ به طوری که همه ایزوتوپ‌های ساختگی و ایزوتوپ H_3 از میان ایزوتوپ‌های طبیعی، ناپایدار و پرتوزا (رادیوایزوتوپ) هستند و فقط دو ایزوتوپ اول هیدروژن پایدار هستند. (درستی گزینه «۳» و نادرستی گزینه «۱») دو ایزوتوپ اول هیدروژن، پایدار هستند. نیم عمر هر ایزوتوپ نشان می‌دهد که آن ایزوتوپ تا چه اندازه پایدار است. هرچه نیم عمر یک ایزوتوپ کوتاه‌تر باشد، زمان ماندگاری آن کمتر بوده و در نتیجه ناپایدارتر است. همچنان بین درصد فراوانی یک ایزوتوپ در طبیعت و میزان پایداری آن، رابطه مستقیم وجود دارد؛ بنابراین چون فراوانی ایزوتوپ H_1 بیش از $99/9$ درصد است، این ایزوتوپ پایداری بیشتری نسبت به ایزوتوپ H_2 دارد. (درستی گزینه «۲») مقایسه پایداری و نیم عمر رادیوایزوتوپ‌های هیدروژن به صورت زیر است:

$$^3H > ^5H > ^6H > ^4H > ^7H$$

ایزوتوپ H_5 ، پایدارترین ایزوتوپ ساختگی هیدروژن می‌باشد؛ پس با افزایش تعداد n و سنگین‌تر شدن ایزوتوپ‌های هیدروژن، نیم عمر و پایداری آن‌ها به صورت منظمی تغییر نمی‌کند. (درستی گزینه «۴») (کیوان زادگاه عنامر، صفحه ۶)

«کتاب اول»

۷۶- گزینه «۱»

«ورانیم شناخته شده‌ترین فلز پرتوزاگی است که ایزوتوپ U_{92}^{235} از آن، اغلب به عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به کار می‌رود. فراوانی این ایزوتوپ در مخلوط طبیعی، از $0/7\%$ درصد کمتر است. دانشمندان هسته‌ای ایران با تلاش بسیار موفق شدند مقدار آن را در مخلوط ایزوتوپ‌های این عنصر افزایش دهند که به این فرایند، غی‌سازی ایزوتوپی گفته می‌شود.» (کیوان زادگاه عنامر، صفحه ۷ و ۸)

«کتاب اول»

۷۷- گزینه «۴»

«از ۱۱۸ عنصر شناخته شده، تنها ۹۲ عنصر در طبیعت یافت می‌شود؛ این بدان معنا است که ۲۶ عنصر دیگر ساختگی است.» (تکنسیم Tc_{43}) نخستین عنصری بود که در واکنش گاه (راکتور) هسته‌ای ساخته شد. این رادیوایزوتوپ در تصویربرداری پزشکی کاربرد ویژه‌ای دارد.

(کیوان زادگاه عنامر، صفحه ۷)

«کتاب اول»

۷۸- گزینه «۱»

فقط عبارت «پ» نادرست است. عبارت «پ» نوع و میزان فراوانی عنصرها در دو سیاره زمین و مشتری متفاوت است و این موضوع نشان دهنده پراکندگی عناصر به صورت ناهمگون در جهان هستی است.

(کیوان زادگاه عنامر، صفحه‌های ۲ تا ۴)



(مسعود نژادیان)

«۸۹- گزینه»

$$\frac{a_8}{a_5} = \frac{24}{3} = \lambda \Rightarrow \frac{a_1 q^7}{a_1 q^4} = \lambda \Rightarrow q^3 = \lambda$$

$$\frac{a_{11}}{a_8} = \frac{a_1 q^{10}}{a_1 q^7} = q^3 = \lambda$$

(مجموعه، الگو و دنباله، صفحه‌های ۲۵ تا ۲۷ کتاب درسی)

(اصسان غنی‌زاده)

«۹۰- گزینه»

$$\left. \begin{array}{l} n=1 \Rightarrow a_1 = b+3 \\ n=3 \Rightarrow a_3 = b+9 \\ n=7 \Rightarrow a_7 = b+21 \end{array} \right\} \Rightarrow a_1 \times a_7 = (a_3)^2$$

$$(b+21)(b+3) = (b+9)^2 \Rightarrow b^2 + 24b + 63 = b^2 + 18b + 81$$

$$\Rightarrow 6b = 18 \Rightarrow b = 3$$

$$\Rightarrow a_n = 3n + 3 \xrightarrow{n=2} a_2 = 3 \times 2 + 3 = 9$$

(مجموعه، الگو و دنباله، صفحه‌های ۲۱ تا ۲۷ کتاب درسی)

ایران توشه‌ای
برای موفقیت

دفترچه پاسخ

آزمون فصلی ۶ | مرداد

(دوره دوم)

۱۷ مرداد

تعداد کل سؤالات آزمون: ۲۰
زمان پاسخ‌گویی: ۳۰ دقیقه

گروه فنی تولید

مسئول آزمون	همایش اینترنتی
ویراستار	فاطمه راسخ
مدیر گروه مستندسازی	محیا اصغری
مسئول درس مستندسازی	علیرضا همایون خواه
طراحان توشه‌ای برای موفقیت	حمید اصفهانی، فاطمه راسخ، حمید گنجی، حامد کریمی، فرزاد شیرمحمدی
حروف چینی و صفحه‌آرایی	معصومه روحانیان
ناظر چاپ	حمید عباسی



استعدادات تحلیلی

(امید کریمی)

۲۵۵- گزینه «۱»

به جز گزینه «۱»، سه واژه‌ی همه‌ی گزینه‌ها متراوفاند. در گزینه «۱»، «اکراه» و «انزجار» متراوفند و «رغبت» متضاد آن‌هاست.

(انساب اربعه، هوش کلامی)

(ممید کنی)

۲۵۶- گزینه «۳»

وقتی برخی الفها ب نیستند، یعنی بخش‌هایی باید در نمودار باشد که الف هست ولی ب نیست. یعنی الف نباید تماماً درون پ باشد. همچنین این دو دسته کاملاً از هم جدا نیستند، چرا که برخی الفها ب هستند. معلوم است که گزینه‌های «۱» و «۴» نادرست است. همچنین ما از وجود ب که الف نباشد، خبری نداریم. پس دو حالت گزینه «۳» هر دو ممکن است.

(هوش کلامی)

(انساب اربعه، هوش کلامی)

۲۵۷- گزینه «۳»

نه همه میوه‌ها شیرین است و نه همه شیرین‌ها میوه‌اند. اما برخی میوه‌ها شیرین‌اند.

همچنین سیب‌ها همه میوه‌اند ولی همه میوه‌ها سیب نیستند. پس تا این جا تکلیف دسته‌های الف، ب و ج معلوم است. اما بخش مشترک سه دسته الف، ب، ج، می‌شود سیب‌های شیرین.

(هوش کلامی)

(ممید اصفهانی)

۲۵۸- گزینه «۱»

اطلاعات را در جدول می‌نویسیم:

۸۰	۷۰	۶۰	۵۰	۴۵
مونا (۱)	مانی / مینا (۳)	نیما (۳)	مانی / مینا (۳)	نام
پخته (۱) فندق (۶)	بادام / پسته (۸)	تخمه (۲)	بادام / پسته (۷)	آجیل
		رب (۲)	پام (۲) / مکل (۴) / راك (۵)	موسیقی
سکتور (۴) / سه‌تار (۸)	عود / تار (۷)	سنثور (۸)	عود / تار (۸)	ساز

- (۱) مونا از همه کوچک‌تر است و پسته دوست ندارد.
 (۲) متولد دهه شصت تخمه و رب دوست دارد و از آن که پاپ دوست دارد بزرگ‌تر است.
 (۳) مینا تخمه دوست ندارد، پس متولد دهه شصت نیست، مانی هم بادام دوست دارد، پس او هم متولد دهه شصت نیست. مونا هم متولد دهه هشتاد

(امید کریمی)

۲۵۹- گزینه «۳»

عبارت «سرخورده شدن» حرف اضافه «از» می‌گیرد. «پرداختن» نیز «به» می‌گیرد:

در نیمة دوم قرن دوازدهم در اصفهان و بعدها در سایر نقاط ایران، گروه‌هایی از شاعران از پیچ و خم‌ها و تلاش‌های مضمون‌یابی سبک هندی سرخورده و ملوء، به سبک‌های گذشته بازگشت نمودند و به تبعی در سبک‌های کهن برای برداشتن گامی به جلو و ارائه سروده‌های منطبق با زبان و فرهنگ خویش پرداختند.

(تمیل متن، هوش کلامی)

(امید کریمی)

۲۵۲- گزینه «۲»

متن از یادگیری معلم و نیز نگاه آموزش سنتی به خطای دانش آموز، سخن نگفته‌است. علاوه بر این، نمی‌گوید که نظام‌های جدید آموزشی نقش معلم را در آموزش کمنگ‌تر می‌کند، یا دانش آموزان را به حال خود رها می‌کند. بلکه می‌گوید هدف این نظام‌ها تقویت مهارت‌های حل مسئله، تغکر انتقادی و توانایی یادگیری مستقل است، یعنی این موارد، مهارت‌هایی تغییرپذیرند.

(تمیل متن، هوش کلامی)

(امید کریمی)

۲۵۳- گزینه «۳»

متن به صراحت می‌گوید زمان روانی «با معنا، هیجان و توجه» در آمیخته است. یعنی آنچه انسان تجربه می‌کند، تابع احساس و موقعیت است، نه صرفاً عدد.

(درک متن، هوش کلامی)

(امید کریمی)

۲۵۴- گزینه «۲»

نویسنده با مثال متن، می‌خواهد نشان دهد ادراک زمانی بسته به کیفیت تجربه تغییر می‌کند. درسی که جذاب باشد، زمانش کوتاه حس می‌شود؛ این دقیقاً هدف نویسنده از مثال بوده است.

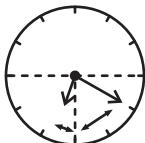
(درک متن، هوش کلامی)



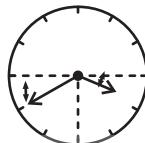
(غاظمه، راسخ)

«۲۶۲- گزینه ۳»

هر دو عدد روی ساعت، $\frac{360}{12} = 30^\circ$ فاصله دارند. وقت کنید عقربهٔ ساعت‌شمار در هر یک از ساعت‌های صورت سؤال، به طور دقیق روی عدد یادشده نیست و از آن فاصله گرفته است.



۱۸:۲۰



۱۵:۴۰

$$2 \times 30^\circ = 60^\circ$$

$$1 \times 30^\circ = 30^\circ$$

$$\frac{20^\circ}{60} \times 30 = 10^\circ$$

$$\frac{40^\circ}{60} \times 30 = 20^\circ$$

زاویه عقربه‌ها از مبدأ:

$$60^\circ + 10^\circ = 70^\circ$$

$$180^\circ - (20^\circ + 30^\circ) = 130^\circ$$

کل فاصله:

$$130^\circ - 70^\circ = 60^\circ$$

اختلاف خواسته شده:

(ساعت، هوش منطقی ریاضی)

(ممید کنی)

«۲۶۳- گزینه ۴»

پنج ساعت و شش دقیقه قبل از ساعت شانزده و چهل دقیقه و پنج ثانیه:

۱۶:۴۰:۰۵"

$$- 5:06':00''$$

۱۱:۳۴:۰۵''

هفده ساعت و بیست و چهار دقیقه و پانزده ثانیه بعد:

۱۱:۳۴:۰۵''

$$+ 17:24':15''$$

$$28:58':20'' \xrightarrow{-24} 4:58':20''$$

(ساعت، هوش منطقی ریاضی)

(ممید کنی)

«۲۶۴- گزینه ۲»

بین روز نخست ماه اردیبهشت و روز سی مهر، ۱۸۴ روز فاصله است:

$$30^\circ + (4 \times 31) + 30^\circ = 184$$

ماه مهر چهار ماه سی و یک روزه باقی اردیبهشت

این ۱۸۴ روز، ۲۶ هفته و ۲ روز است: $(26 \times 7) + 2$

پس اگر یک اردیبهشت شنبه باشد، سی مهر دوشنبه است.

(تقویم، هوش منطقی ریاضی)

است، پس متولد دهه شصت نیماست. پس مانی و مینا متولدهای دهه‌های ۵۰ و ۷۰ هستند.

(۴) آن که متال دارد بزرگ‌ترین نیست. آن که سنتور دوست دارد، کوچک‌ترین نیست.

(۵) متولد دهه پنجاه رپ دوست ندارد، متال و پاپ را هم همین طور، پس او راک دوست دارد.

(۶) مانی بادام دارد و نیما تخمه. مونا پسته دوست ندارد، پس فندق دوست دارد و پسته به مینا می‌رسد.

(۷) مانی عود و بادام دارد و مینا پسته و تار، این موارد را به جدول اضافه می‌کنیم.

(۸) مونا سنتور نمی‌نوازد، عود و تار هم نمی‌نوازد. پس سه تار می‌نوازد. نیما هم به همین استدلال سنتور می‌نوازد. جدول را با حذف اضافه‌ها ساده‌تر می‌کنیم:

۸۰	۷۰	۶۰	۵۰	دهه
مونا	مانی / مینا	نیما	مانی / مینا	نام
فندق	بادام / پسته	تخمه	بادام / پسته	آجیل
		رپ	راک	موسیقی
	سه تار	سنتور	عود / تار	ساز

و اطلاعات دیگری نداریم. طبق جدول بالا، متولد دهه ۵۰ است که راک دوست دارد.

(منطق، هوش منطقی ریاضی)

«۲۵۹- گزینه ۱»

طبق جدول بالا مونا قطعاً سه تار دارد.

(منطق، هوش منطقی ریاضی)

«۲۶۰- گزینه ۱»

طبق جدول بالا متولد دهه شصت نیماست.

(منطق، هوش منطقی ریاضی)

«۲۶۱- گزینه ۲»

آجیل مونا، فندق است.

(منطق، هوش منطقی ریاضی)



(ممید گنفی)

«۲۶۹- گزینه ۳»

تعداد بخش‌های رنگی در شکل‌ها از چپ به راست یکی‌یکی بیش‌تر می‌شود.

(الگوی فطی، هوش غیرکلامی)

(فرزاد شیرمحمدی)

«۲۷۰- گزینه ۱»

مجموع قسمت‌های رنگی هر دایره در هر ردیف، یک دایره رنگی کامل، تشکیل می‌دهد.

همچنین در هر ستون، هر یک از دندانه‌های پایین شکل، دقیقاً دو بار آمده است.

(ماترسن، هوش غیرکلامی)

(فرزاد شیرمحمدی)

«۲۶۵- گزینه ۱»

در چهار سال متولی، یکی از سال‌ها کبیسه است. پس کل روزها،

$$1461 = 4 \times 365 + 1 \quad (\text{روز است که } 208 \text{ هفته و } 5 \text{ روز است})$$

$$1461 = 208 \times 7 + 5$$

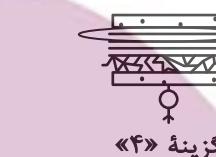
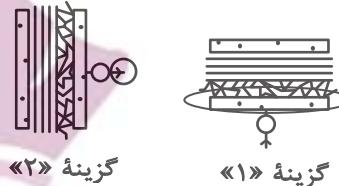
پس حداقل تعداد جمعه‌ها ۲۰۸ و حداکثر آن ۲۰۹ است.

(تفویع، هوش منطقی ریاضی)

(فاطمه راسخ)

«۲۶۶- گزینه ۳»

قسمت‌های متفاوت دیگر گزینه‌ها:



(دوران، هوش غیرکلامی)

(فاطمه راسخ)

«۲۶۷- گزینه ۴»

همه شکل‌ها از دوران هم به دست می‌آیند، جز این که در گزینه ۲ «دو خط

جا به جا رسم شده‌اند:

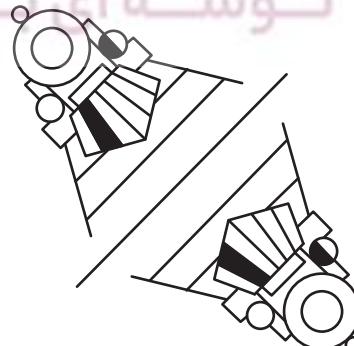


(شک متفاوت، هوش غیرکلامی)

(فاطمه راسخ)

«۲۶۸- گزینه ۳»

تقارن متنظر:



(قریه یاب، هوش غیرکلامی)