



ویژه
کنکوری‌های
۱۴۰۲
۱۴۰۱/۱۲/۲۶

آزمون
هفتم
حضور
دفترچه شماره ۱

خیلی سبز!
آزمون
تجربی | ریاضی | انسانی
سال تحصیلی
۱۴۰۱-۱۴۰۲

آزمون آزمایشی خیلی سبز

گروه آزمایشی علوم ریاضی و فنی

نام و نام خانوادگی: شماره داوطلبی:

تعداد سؤال: ۵۰ مدت پاسخ‌گویی: ۹۰ دقیقه

عنوان مواد امتحانی آزمون، تعداد، شماره سؤالات و مدت پاسخ‌گویی

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره	مدت پاسخ‌گویی
۱	حسابان	۲۰	۱	۲۰	۳۵ دقیقه
۲	ریاضیات گسسته و آمار و احتمال	۱۵	۲۱	۳۵	۲۸ دقیقه
۳	هندسه	۱۵	۳۶	۵۰	۲۷ دقیقه

Azmoon.kheilisabz.com

حسابان دوازدهم و پایه مرتب: حسابان (۲): صفحه‌های ۱۰۲ تا ۱۲۶

۱- آهنگ تغییر متوسط تابع $f(x) = \sqrt{x} + \frac{1}{2x-1}$ در بازه $[1, 4]$ ، چند برابر آهنگ تغییر لحظه‌ای آن در $x=1$ است؟

- (۱) $\frac{-3}{35}$ (۲) $\frac{-3}{7}$ (۳) $\frac{-2}{21}$ (۴) $\frac{-2}{63}$

۲- چند جمله‌ای درجه دوم f در تساوی $f(x+3) - f(x-1) = 3x + 2$ صدق می‌کند. آهنگ تغییر لحظه‌ای f در نقطه $x=7$ چه قدر است؟

- (۱) ۴ (۲) ۵ (۳) ۶ (۴) ۳

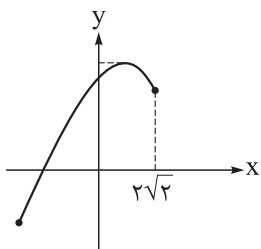
۳- مجموع ماکزیمم مطلق و مینیمم مطلق تابع $f(x) = x^3 - 12x - 11$ در بازه $[-1, 4]$ چه قدر است؟

- (۱) -27 (۲) -22 (۳) -18 (۴) -12

۴- نقطه‌ای با کدام طول برای تابع $f(x) = \cos^2 x + \sin x$ یک نقطه بحرانی است، ولی یک نقطه اکسترمم مطلق نیست؟

- (۱) $\frac{\pi}{2}$ (۲) $\frac{3\pi}{2}$ (۳) $\frac{\pi}{6}$ (۴) $\frac{5\pi}{6}$

۵- نمودار تابع $f(x) = x + \sqrt{a - x^2}$ مطابق شکل است. مقدار ماکزیمم تابع f ، چند برابر a است؟

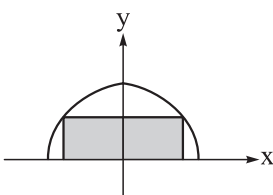


- (۱) $\frac{\sqrt{2}}{2}$ (۲) $\frac{1}{2}$ (۳) $\sqrt{2}$ (۴) ۲

۶- یک مثلث قائم‌الزاویه به وتر ۶ را حول یکی از اضلاع قائم آن دوران می‌دهیم. بیشترین حجم مخروط به وجود آمده کدام است؟

- (۱) $16\sqrt{3}\pi$ (۲) $24\sqrt{3}\pi$ (۳) $18\sqrt{3}\pi$ (۴) $12\sqrt{3}\pi$

۷- بیشترین مساحت مستطیل درون نمودار تابع $y = \sqrt{3 - |x|}$ و محور x ها (مطابق شکل) کدام است؟



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

محل انجام محاسبات



۸- تابع $f(x) = (m+x)(9+x^2)$ در \mathbb{R} اکیداً صعودی است. m چند عدد صحیح مختلف می تواند باشد؟

- ۱۳ (۱) ۱۱ (۲) ۹ (۳) ۱۰ (۴)

۹- یکنوایی تابع $y = \frac{x|x|}{x+2}$ در بازه $(-\infty, -2)$ چگونه است؟

- صعودی (۱) نزولی (۲)

- ابتدا صعودی سپس نزولی (۳) ابتدا نزولی سپس صعودی (۴)

۱۰- نمودار تابع $y = x(2x^2 + ax + b)$ در نقاطی به طول ۱- و ۲ دارای اکسترمم نسبی است. شیب خط گذرنده از نقاط

اکسترمم نسبی این تابع کدام است؟

- ۳ (۱) -۶ (۲) -۹ (۳) -۱۲ (۴)

۱۱- مجموع طول نقاط اکسترمم نسبی تابع $y = x^2 |x-3| + 2x$ کدام است؟

- ۴ (۱) ۲ (۲) ۵ (۳) ۷ (۴)

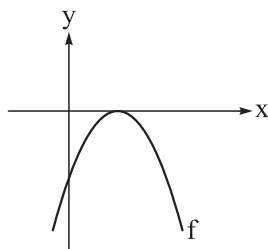
۱۲- اگر $x = 2$ طول نقطه اکسترمم نسبی تابع $y = \frac{ax+b}{x^2+1}$ باشد، عرض این نقطه اکسترمم چند برابر b است؟ ($ab \neq 0$)

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

حسابان و ریاضی پایه (مباحث مستقل): حسابان (۱): صفحه‌های ۱۷ تا ۲۲ و ۲۹ تا ۳۶، ریاضی (۱): صفحه‌های ۶۹ تا ۹۳

۱۳- به ازای چند مقدار صحیح m ، معادله $mx^2 + 6x - 2m + 9 = 0$ جواب حقیقی ندارد؟

- ۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)



۱۴- خط $y = 3x - 6$ سهمی f (شکل مقابل) را روی محورهای مختصات قطع می کند.

مقدار $f(1)$ کدام است؟

- $-\frac{2}{3}$ (۱) -۲ (۲)

- ۳ (۳) $-\frac{3}{2}$ (۴)

۱۵- مجموعه جواب نامعادله $4 < \frac{|x|-2}{x+2} < -1$ به صورت $(a, +\infty) - \{b\}$ است. حاصل $a + b$ کدام است؟

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

محل انجام محاسبات

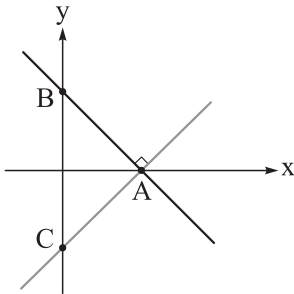
۱۶- نمودار توابع $y = \sqrt{6-x}$ و $y = 1 + \sqrt{x-1}$ در نقطه A متقاطع اند. فاصله A از مبدأ مختصات چه قدر است؟

- (۱) $5\sqrt{2}$ (۲) $2\sqrt{2}$ (۳) $2\sqrt{3}$ (۴) $5\sqrt{3}$

۱۷- در یک استوانه به ارتفاع h، سطح کل برابر $48\pi h^2$ است. حجم این استوانه چند برابر πh^3 است؟

- (۱) $0/12$ (۲) $0/08$ (۳) $0/06$ (۴) $0/04$

۱۸- در شکل روبه‌رو، نمودار خطوط $y = ax + b$ و $y = -3ax + 6a$ رسم شده است.



مساحت مثلث ABC چه قدر است؟

- (۱) $\frac{4\sqrt{3}}{3}$ (۲) $4\sqrt{3}$ (۳) $2\sqrt{3}$ (۴) $\frac{8\sqrt{3}}{3}$

۱۹- اگر $A(-2, 6)$ ، $B(0, a)$ و $C(-2a, 0)$ سه رأس مستطیل ABCD باشند، مساحت مستطیل کدام است؟ (A و C روبه‌روی هم هستند).

- (۱) ۱۶ (۲) ۱۸ (۳) ۲۴ (۴) ۲۰

۲۰- نقطه $A(0, k)$ از نقطه $B(3, 3)$ و خط $4x - 3y = 4$ به یک فاصله است. مجموع جواب‌های قابل قبول برای k کدام است؟

- (۱) $\frac{87}{8}$ (۲) $\frac{85}{8}$ (۳) $\frac{76}{9}$ (۴) $\frac{74}{9}$

ریاضیات گسسته و آمار و احتمال: ریاضیات گسسته: صفحه‌های ۵۵ تا ۵۹، آمار و احتمال: صفحه‌های ۳۹ تا ۷۲، ریاضی دهم:

صفحه‌های ۱۴۱ تا ۱۵۱

۲۱- m دانش‌آموز سال یازدهم و n دانش‌آموز سال دوازدهم به چند طریق می‌توانند در یک صف بایستند، به طوری که

دانش‌آموزان یازدهم کنار هم باشند؟

- (۱) $m!(n+1)!$ (۲) $n!(m+1)!$
(۳) $2 \times m! \times (n+1)!$ (۴) $2 \times n! \times (m+1)!$

۲۲- چند عدد ۷ رقمی مضرب ۵ با ارقام ۱, ۵, ۳, ۲, ۰, ۰, ۰ می‌توان ساخت؟

- (۱) ۱۲۰ (۲) ۲۴۰ (۳) ۳۰۰ (۴) ۳۶۰

محل انجام محاسبات

۲۳- ۹ نفر به چند طریق می توانند در اتاق های ۲ نفره، ۳ نفره و ۴ نفره اسکان پیدا کنند به طوری که فرد A در اتاق ۳ نفره باشد؟

- (۱) ۴۲۰ (۲) ۸۴۰ (۳) ۶۱۰ (۴) ۲۱۰

۲۴- ۱۲ ایرانی، ۲ چینی و ۵ ژاپنی به چند طریق می توانند در یک صف بایستند به شرط آن که ۲ ایرانی کنار هم باشند و بین ۲ چینی دقیقاً ۳ نفر ایستاده باشند؟

- (۱) ۱۰۵۲۰ (۲) ۱۰۵۴۰ (۳) ۱۰۶۰۰ (۴) ۱۰۵۶۰

۲۵- در چند جایگشت از حروف SARASARI هیچ کدام از حروف I و A کنار هم نیستند؟

- (۱) ۵۷۶ (۲) ۱۲۰ (۳) ۶۰ (۴) ۱۵

۲۶- فاطمه و گلسا یک بار با هم سنگ، کاغذ، قیچی بازی می کنند. اگر بازی فاطمه (x) و گلسا (y) را با زوج مرتب (x, y) نمایش دهیم، کدام گزینه نادرست است؟

- (۱) تعداد ۵۱۲ پیشامد وجود دارد.
 (۲) اگر فاطمه سنگ و گلسا کاغذ بیاورد، پیشامد {قیچی، قیچی} و {کاغذ، سنگ} رخ داده است.
 (۳) دو پیشامد «فاطمه سنگ بیاورد» و «گلسا کاغذ بیاورد» ناسازگار هستند.
 (۴) پیشامد برنده نشدن هیچ کدام از دو طرف ۳ عضو دارد.

۲۷- از تیم های ایران، برزیل، ژاپن، کره و قطر هر کدام ۳ بازیکن در یک اردو هستند. با کدام احتمال در تیم ۳ نفره انتخابی، هیچ دو بازیکنی از یک کشور نیستند؟

- (۱) $\frac{27}{169}$ (۲) $\frac{27}{182}$ (۳) $\frac{54}{91}$ (۴) $\frac{27}{91}$

۲۸- فضای نمونه آزمایشی تصادفی به صورت $S = \{a, b, c, d, e\}$ است. اگر $P(\{a, c\}) = \frac{1}{4}$ ، $P(\{a, b, c, d\}) = \frac{4}{5}$ و $C = \{a, c, e\}$ باشد، $P(C')$ کدام است؟

- (۱) $\frac{7}{20}$ (۲) $\frac{9}{20}$ (۳) $\frac{1}{2}$ (۴) $\frac{11}{20}$

۲۹- اگر $P(A) = \frac{1}{3}$ ، $P(B) = \frac{1}{4}$ و $P(A \cap B) = \frac{1}{6}$ و بدانیم حداقل یکی از دو پیشامد A و B رخ داده اند، با کدام احتمال $B - A$ رخ داده است؟

- (۱) $\frac{1}{2}$ (۲) $\frac{1}{3}$ (۳) $\frac{1}{5}$ (۴) $\frac{1}{6}$

محل انجام محاسبات



۳۰- در یک ظرف ۳ کارت سفید به شماره‌های ۱ تا ۳ و ۳ کارت مشکی به شماره‌های ۱ تا ۳ موجود است. دو کارت به تصادف و با هم از ظرف خارج می‌کنیم. اگر مجموع شماره‌های دو کارت عددی کم‌تر از ۵ باشد، احتمال آن که مجموع کارت‌ها مضرب ۳ باشد، کدام است؟

$$\frac{1}{2} (1) \quad \frac{2}{3} (2) \quad \frac{3}{7} (3) \quad \frac{2}{5} (4)$$

۳۱- در جعبه A، پنج مهره سفید و پنج مهره سیاه و در جعبه B هشت مهره سفید و دو مهره سیاه داریم. یکی از جعبه‌ها را به تصادف انتخاب کرده و مهره‌ای خارج می‌کنیم. اگر مهره سفید باشد، دو مهره سیاه به جعبه دیگر منتقل کرده و اگر مهره سیاه باشد، دو مهره سفید به جعبه دیگر منتقل می‌کنیم. مهره‌ای به تصادف از جعبه با مهره‌های بیشتر خارج می‌کنیم؛ با کدام احتمال سفید است؟

$$\frac{3}{5} (1) \quad \frac{2}{5} (2) \quad \frac{4}{5} (3) \quad \frac{1}{5} (4)$$

۳۲- عددی به تصادف از بین اعداد $\{1, 2, 3, \dots, 300\}$ انتخاب می‌کنیم. احتمال آن که عدد انتخاب شده بر ۳ بخش پذیر باشد یا بر ۵ بخش پذیر نباشد، کدام است؟

$$\frac{14}{15} (1) \quad \frac{11}{15} (2) \quad \frac{13}{15} (3) \quad \frac{7}{15} (4)$$

۳۳- در کیسه‌ای سه توپ سفید، چهار توپ سیاه و پنج توپ آبی وجود دارد. دو توپ به تصادف از کیسه خارج کرده و بدون نگاه کردن کنار می‌گذاریم، سپس دو توپ دیگر از کیسه خارج می‌کنیم. با چه احتمالی دست کم یکی از این دو توپ آبی است؟

$$\frac{5}{22} (1) \quad \frac{15}{22} (2) \quad \frac{25}{66} (3) \quad \frac{35}{66} (4)$$

۳۴- دانش‌آموزی در یک آزمون ۶سوالی چهارگزینه‌ای به تصادف به همه سوال‌ها پاسخ می‌دهد. با کدام احتمال به سؤال اول پاسخ درست داده و از بین بقیه نیز به دو سؤال پاسخ درست داده است؟

$$\frac{135}{2048} (1) \quad \frac{135}{1024} (2) \quad \frac{45}{512} (3) \quad \frac{45}{2048} (4)$$

۳۵- در کیسه‌ای دو توپ آبی و سه توپ سفید است. دو توپ از کیسه خارج می‌کنیم، اگر هم‌رنگ بود، دو سکه در غیر این صورت سه سکه پرتاب می‌کنیم. اگر بدانیم همه سکه‌ها یکسان آمده‌اند، با کدام احتمال هر دو توپ خارج شده سفید بوده‌اند؟

$$\frac{2}{7} (1) \quad \frac{8}{21} (2) \quad \frac{7}{21} (3) \quad \frac{3}{7} (4)$$

هندسه: هندسه (۳): صفحه‌های ۶۱ تا ۸۰، هندسه (۱): صفحه‌های ۷۷ تا ۹۶

۳۶- سه بردار \vec{a} ، \vec{b} و \vec{c} به ترتیب با طول‌های ۲، ۳ و ۴ در تساوی $\vec{a} + \vec{b} + \vec{c} = \vec{0}$ صدق می‌کنند، حاصل $\vec{a} \cdot \vec{b}$ کدام است؟

$$3/5 (1) \quad 1/5 (2) \quad -5/5 (3) \quad -11/5 (4)$$

محل انجام محاسبات



۳۷- مساحت قسمتی از نمودار رابطه $\{R = \{(x, y) \mid \sqrt{x-y} \leq 1, y \leq 1\}$ که در ناحیه اول مختصات قرار دارد، کدام است؟

- ۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

۳۸- اگر m عددی طبیعی باشد، به طوری که نقطه $A(m-4, 4-m, m^2-5m)$ در ناحیه ششم و نقطه

$B(m-2, m^2-4m, 2-m)$ در ناحیه هشتم دستگاه مختصات واقع باشد، فاصله نقطه وسط پاره خط AB از مبدأ

مختصات، به کدام عدد صحیح نزدیک تر است؟

- ۵ (۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۶ (۴)

۳۹- ناحیه‌ای در فضا با روابط $\begin{cases} 1 \leq x \leq 3 \\ 1 \leq y \leq 4 \\ -2 \leq z \leq 2 \end{cases}$ مشخص شده است. بیشترین فاصله بین نقاط واقع در این ناحیه کدام است؟

- ۱ (۱) $2\sqrt{5}$ ۲ (۲) $\sqrt{29}$ ۳ (۳) ۵ ۴ (۴) ۴

۴۰- اگر دو بردار $\vec{a} = 3\vec{j} + \vec{k}$ و $\vec{b} = 4\vec{i} - \vec{j} - 3\vec{k}$ قطره‌های یک متوازی‌الاضلاع باشند، نسبت طول ضلع بزرگ این

متوازی‌الاضلاع به طول ضلع کوچک آن کدام است؟

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

۴۱- اگر $\vec{a} = 2\vec{i} + \vec{j} + 2\vec{k}$ و $\vec{b} = 3\vec{i} + 2\vec{j} + 2\vec{k}$ ، آن‌گاه زاویه بین دو بردار \vec{a} و \vec{b} چند درجه است؟

- ۴۵ (۱) ۱۳۵ (۲) ۶۰ (۳) ۱۲۰ (۴)

۴۲- مثلث ABC با رأس‌های $A(1, 2, m)$ ، $B(2, m, 3)$ و $C(-1, 1, 4)$ در رأس A قائم‌الزاویه است. مقدار کم‌تر مساحت

این مثلث کدام است؟

- ۱ (۱) $2\sqrt{5}$ ۲ (۲) $\frac{\sqrt{15}}{2}$ ۳ (۳) $\frac{3\sqrt{2}}{2}$ ۴ (۴) $\sqrt{26}$

۴۳- اگر $\vec{a} = (-1, 0, -2)$ ، $\vec{b} = (2, 1, -3)$ و بردار \vec{c} تصویر قائم \vec{b} بر امتداد \vec{a} باشد، حاصل $\vec{b} \cdot \vec{c}$ کدام است؟

- ۳ (۱) ۳/۲ (۲) ۳/۴ (۳) ۳/۶ (۴)

۴۴- دو خط d_1 و d_2 در فضا موازی‌اند. تعداد «صفحه‌های شامل هر دو خط d_1 و d_2 » و تعداد صفحه‌های «شامل d_1 و

موازی با d_2 » به ترتیب کدام است؟

- ۱) یک - بی‌شمار ۲) یک - یک ۳) بی‌شمار - یک ۴) بی‌شمار - بی‌شمار

محل انجام محاسبات

۴۵- صفحه P بر صفحه Q عمود است. در این صورت:

- (۱) تمام خطوط صفحه P بر صفحه Q عمودند.
- (۲) فقط یک خط در صفحه P وجود دارد که بر صفحه Q عمود است.
- (۳) هر صفحه عمود بر صفحه P با صفحه Q موازی است.
- (۴) بی‌شمار خط در صفحه P وجود دارد که بر صفحه Q عمود است.

۴۶- از کنار هم قرار دادن تعدادی مکعب واحد $1 \times 1 \times 1$ ، یک مکعب $4 \times 4 \times 4$ ساخته و تمام وجه‌های آن را رنگ می‌کنیم. اختلاف تعداد «مکعب‌های واحدی که فقط یک وجه آن‌ها رنگ شده» و تعداد «مکعب‌های واحدی که هیچ‌کدام از وجه‌های آن‌ها رنگ نشده» کدام است؟

- (۱) ۲۲ (۲) ۲۰ (۳) ۱۸ (۴) ۱۶

۴۷- مثلثی به طول ضلع ۵، ۵ و ۶ واحد را حول ارتفاع کوچک‌تر آن دوران داده، شکل حاصل را از قاعده آن روی زمین می‌گذاریم. مجموع مساحت‌های نماهای روبه‌رو، چپ و بالای این شکل به کدام عدد نزدیک‌تر است؟

- (۱) ۵۱ (۲) ۵۲ (۳) ۵۳ (۴) ۵۴

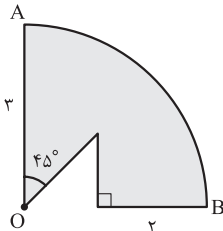
۴۸- از یک مکعب به طول یال $2\sqrt{2}$ ، بزرگ‌ترین مخروط قائم را جدا کرده، شکل حاصل را با یکی از صفحه‌های قطری مکعب که از مرکز قاعده و رأس آن مخروط می‌گذرد، برش می‌زنیم. مساحت مقطع حاصل بین کدام دو عدد صحیح متوالی قرار دارد؟

- (۱) ۴ و ۵ (۲) ۵ و ۶ (۳) ۶ و ۷ (۴) ۷ و ۸

۴۹- دو کره داریم که هر یک از مرکز دیگری می‌گذرد. از وصل کردن مرکزهای این دو کره به نقاط مشترک آن‌ها، یک شکل فضایی ایجاد می‌شود؛ حجم هر کره، چند برابر حجم شکل فضایی ایجاد شده است؟

- (۱) $\frac{4}{3}$ (۲) $\frac{2}{3}$ (۳) ۵ (۴) $\frac{1}{3}$

۵۰- مطابق شکل، از یک ربع دایره، مثلثی را جدا کرده‌ایم. اگر شکل حاصل حول OB دوران کند، حجم شکل ایجاد شده کدام است؟



(۲) $\frac{53}{3}\pi$

(۴) $\frac{47}{3}\pi$

(۱) 16π

(۳) 17π

محل انجام محاسبات



ویژه
کنکوری های
۱۴۰۲
۱۴۰۱/۱۲/۲۶

آزمون
هفتم
حضور
دفترچه شماره ۲

خدیجه
آزمون
تجربی | ریاضی | انسانی
سال تحصیلی
۱۴۰۱-۱۴۰۲

آزمون آزمایشی خیلی سبز

گروه آزمایشی علوم ریاضی و فنی

شماره داوطلبی:

نام و نام خانوادگی:

مدت پاسخ گویی: ۹۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۷۰

عنوان مواد امتحانی آزمون. تعداد. شماره سؤالات و مدت پاسخ گویی

مدت پاسخ گویی	تا شماره	از شماره	تعداد سؤال	مواد امتحانی	ردیف
۵۵ دقیقه	۹۰	۵۱	۴۰	فیزیک	۱
۳۵ دقیقه	۱۲۰	۹۱	۳۰	شیمی	۲

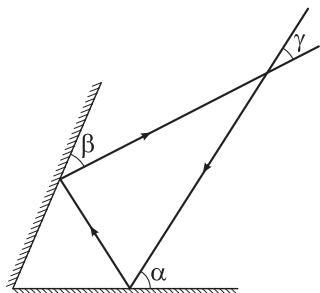
Azmoon.kheilisabz.com

فیزیک دوازدهم: فیزیک (۳): صفحه‌های ۸۹ تا ۱۱۴

۵۱- در بازتاب پرتو نور از سطح یک آینه، اگر زاویه بین پرتو تابش و پرتو بازتاب، 60° درجه بیشتر از زاویه بین پرتو بازتاب و سطح آینه باشد، زاویه تابش چند درجه است؟

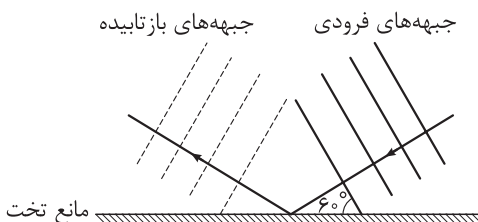
- (۱) 30° (۲) 40° (۳) 50° (۴) 60°

۵۲- شکل زیر، مسیر پرتو نوری را در بازتاب از دو آینه تخت متقاطع نشان می‌دهد. اگر زاویه α ، 10° درجه افزایش یابد، به ترتیب زاویه‌های β و γ چگونه تغییر می‌کنند؟



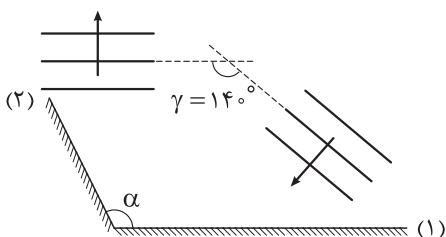
- (۱) 10° افزایش می‌یابد، 20° افزایش می‌یابد
 (۲) 10° افزایش می‌یابد، تغییر نمی‌کند
 (۳) 10° کاهش می‌یابد، 20° افزایش می‌یابد
 (۴) 10° کاهش می‌یابد، تغییر نمی‌کند

۵۳- شکل روبه‌رو جبهه‌های فرودی و بازتابیده از یک سطح تخت و نمودار پرتویی مربوط به آن‌ها را نشان می‌دهد. زاویه بین پرتوی تابیده و پرتوی بازتابیده چند درجه است؟



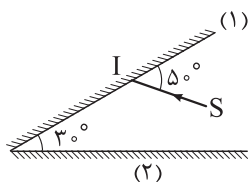
- (۱) 30° (۲) 90° (۳) 120° (۴) 150°

۵۴- شکل روبه‌رو جبهه‌های موج تختی را نشان می‌دهد که ابتدا از مانع تخت (۱) و سپس از مانع تخت (۲) بازتاب شده است. اگر زاویه بین جبهه‌های موج تابیده به مانع (۱) و جبهه‌های موج بازتاب شده از مانع (۲) برابر 140° باشد، زاویه بین دو مانع تخت (α) چند درجه است؟



- (۱) 140° (۲) 130° (۳) 120° (۴) 110°

۵۵- در شکل زیر پرتو SI به آینه (۱) می‌تابد. این پرتو مجموعاً پس از چند بازتابش، آینه‌ها را ترک می‌کند؟ (سطح آینه‌های تخت را به اندازه کافی بزرگ فرض کنید).



- (۱) ۳ (۲) ۴
 (۳) ۵ (۴) ۷

محل انجام محاسبات

۵۶- شخصی بین دو مانع بلند و روبه‌روی هم ایستاده است. در لحظه‌ای شخص فریاد می‌زند. او بدون آن که پژواک صدای خود از مانع نزدیک‌تر را از صدای اصلی تمیز دهد، پس از $1/2$ s فقط پژواک صدای خود از مانع دورتر را می‌شنود. فاصله بین دو مانع حداکثر چند متر است؟ (تندی صوت در هوا 340 m/s است و صوت از هر مانع فقط یک بار بازتاب می‌شود.)

(۲) ۲۳۱

(۱) ۲۲۱

(۴) ۲۴۸

(۳) ۲۳۸

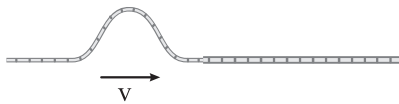
۵۷- در کدام یک از موارد زیر از مکان‌یابی پژواکی امواج الکترومغناطیسی به همراه اثر دوپلر استفاده می‌شود؟

(۲) سونوگرافی

(۱) دستگاه سونار در کشتی‌ها

(۴) تعیین تندی شارش خون در رگ‌ها

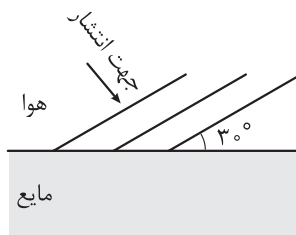
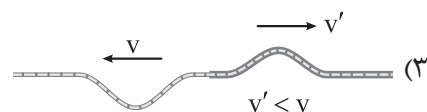
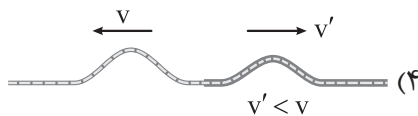
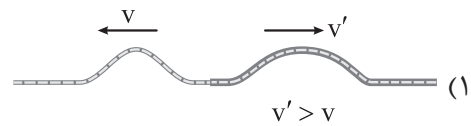
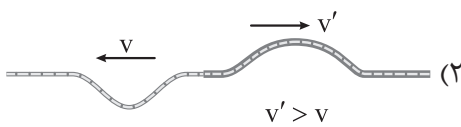
(۳) سامانه تعیین تندی خودروها



۵۸- در شکل روبه‌رو، تپی در یک ریسمان کشیده شده که از دو بخش نازک

و ضخیم تشکیل شده، در حال پیشروی است. تصویر طناب در لحظاتی بعد از

رسیدن تپ به مرز دو بخش ریسمان، به کدام شکل خواهد بود؟



۵۹- در شکل روبه‌رو جبهه‌های موج صوتی از هوا بر سطح مایعی می‌تابد. اگر با ورود

موج صوتی به مایع تندی آن ۲۰ درصد تغییر کند، زاویه بین جبهه‌های موج درون

مایع با سطح مایع، در این محیط به چند درجه می‌رسد؟ ($\sin 53^\circ = 4/5$)

(۴) ۶۰

(۳) ۵۳

(۲) ۳۷

(۱) ۳۰

۶۰- پرتو نور تک‌رنگی با زاویه تابش 53° از هوا به محیط شفاف به ضریب شکست $1/6$ می‌تابد. راستای انتشار این پرتو

پس از ورود به محیط شفاف چند درجه تغییر می‌کند؟ ($\sin 53^\circ = 4/5$)

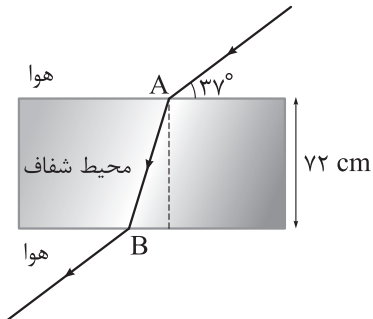
(۴) ۲۳

(۳) ۱۶

(۲) ۸

(۱) ۷

محل انجام محاسبات

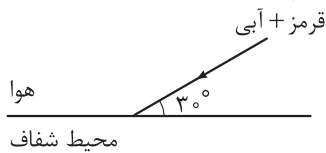


۶۱- پرتو نوری، مطابق شکل روبه‌رو، از هوا وارد محیط شفاف به ضریب شکست $\frac{4}{3}$ شده و در ادامه از آن خارج می‌شود. این پرتو فاصله نقطه A تا نقطه B را در

چند نانو ثانیه طی می‌کند؟ ($c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$, $\cos 37^\circ = 0.8$)

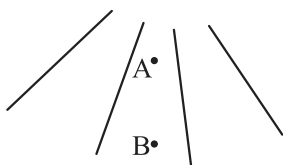
- (۱) ۳
(۲) ۴
(۳) ۳۰
(۴) ۴۰

۶۲- در شکل زیر باریکه نوری شامل دو پرتو قرمز و آبی تحت زاویه 3° ، از هوا به محیط شفاف که ضریب شکست آن برای نور سبز، برابر $\sqrt{3}$ است، می‌تابد. اگر زاویه شکست پرتوهای قرمز و آبی به ترتیب θ_1 و θ_2 باشد، کدام مقایسه درست است؟

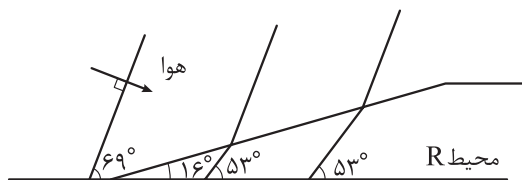


- (۱) $\theta_1 > \theta_2 > 3^\circ$
(۲) $\theta_2 > \theta_1 > 3^\circ$
(۳) $\theta_2 > 3^\circ > \theta_1$
(۴) $\theta_1 > 3^\circ > \theta_2$

۶۳- جبهه‌های موج تابیده از خورشید در مکانی نزدیک سطح زمین به شکل مقابل است. کدام موارد درباره مقایسه تندی انتشار نور (v)، بسامد نور (f)، ضریب شکست هوا (n) و دمای هوا (T) در ناحیه‌های A و B درست‌اند؟



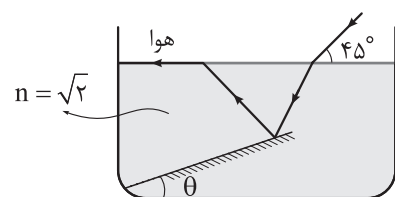
- (الف) $v_A > v_B$
(ب) $f_A > f_B$
(پ) $n_A > n_B$
(ت) $T_B > T_A$
- (۱) الف و ب
(۲) الف و ت
(۳) ب و پ
(۴) پ و ت



۶۴- شکل روبه‌رو جبهه‌های موج نوری را نشان می‌دهد که بر مرز بین هوا و محیط R فرود آمده‌اند. اگر طول موج این موج در محیط R، 450 nm باشد، بسامد آن در محیط R چند هرتز است؟

($\sin 53^\circ = 0.8$, $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$)

- (۱) 5×10^{14}
(۲) $7/5 \times 10^{14}$
(۳) 5×10^{13}
(۴) $7/5 \times 10^{13}$



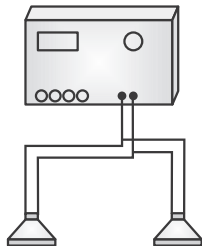
۶۵- در شکل روبه‌رو، با توجه به مسیر پرتو نور و بازتاب آن از روی آینه تخت، زاویه θ چند درجه است؟

- (۱) ۵
(۲) ۷/۵
(۳) ۱۰
(۴) ۱۲/۵

محل انجام محاسبات

۶۶- در آزمایش یانگ کدام یک از برهم کنش های موج رخ می دهد؟

- (۱) پراش موج، شکست موج
 (۲) شکست موج، تداخل امواج
 (۳) پراش موج، تداخل امواج
 (۴) بازتاب موج، شکست موج



۶۷- در آزمایش تداخل صوتی شکل مقابل، اگر بسامد صوت گسیل شده ۲ برابر

شود، فاصله بین نقطه ای با صدای بالا (L) تا نقطه ای با صدای پایین (S)

مجاورش، چند برابر می شود؟

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



۶۸- یک دیپازون با بسامد ثابتی در حال نوسان است و یک تار دو انتها بسته در اثر نوسانات آن مرتعش می شود، به طوری

که در طول تار ۴ گره تشکیل شده است. برای این که در اثر تشدید با همین دیپازون، در طول تار ۶ گره ایجاد شود، نیروی

کشش تار باید چند درصد و چگونه تغییر کند؟ (در اثر تغییر نیروی کشش، چگالی خطی جرم تار تغییر محسوسی نمی کند.)

- (۱) ۳۶، کاهش یابد
 (۲) ۶۴، کاهش یابد
 (۳) ۳۶، افزایش یابد
 (۴) ۶۴، افزایش یابد

۶۹- در یک تار دو انتها بسته به طول ۶۰ cm، مجموع بسامدهای سه هماهنگ نخست برابر ۴۵۰ Hz است. تندی

انتشار موج عرضی در این تار چند متر بر ثانیه است؟

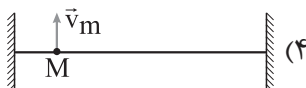
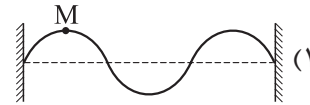
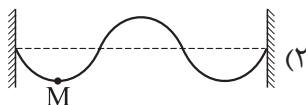
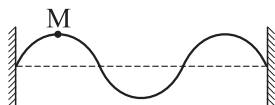
- (۱) ۴۵
 (۲) ۶۰
 (۳) ۹۰
 (۴) ۱۲۰

۷۰- بسامد اصلی (هماهنگ اول) تاری که بین دو تکیه گاه محکم شده، برابر f_1 است.

اگر نقش موج ایستاده تشکیل شده در تار در لحظه $t=0$ به شکل روبه رو باشد،

وضعیت این تار در لحظه $t' = \frac{1}{4f_1}$ به کدام شکل است؟ (در لحظه $t=0$ ، تندی ذره M

از تار صفر است.)



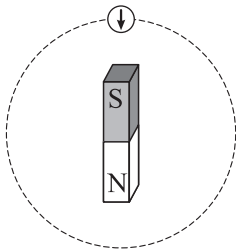
محل انجام محاسبات



داوطلب گرامی، برای پاسخگویی به سؤال‌های ۷۱ تا ۹۰ از بین سؤال‌های زوج‌درس شروع از دهم و زوج‌درس شروع از یازدهم، فقط یکی را انتخاب کنید و پاسخ دهید. اگر در آزمون‌های قبلی، در مباحث فیزیک پایه، زوج‌درس فیزیک شروع از دهم را انتخاب کرده‌اید، در این آزمون هم مشابه آزمون‌های قبلی، از بین زوج‌درس‌ها، ۲۰ سؤال اول را که از مباحث فصل ۲ و ۳ فیزیک یازدهم است، انتخاب کنید. لازم به ذکر است، گزینه‌های درست زوج‌درس‌ها یکسان نیست. حتماً در پاسخ‌برگ مشخص کنید که چه زوج‌درسی را پاسخ می‌دهید.

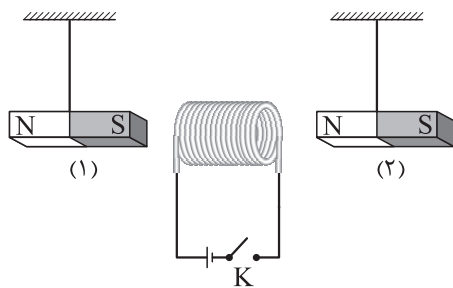
زوج‌درس شروع از دهم: فیزیک (۲): صفحه‌های ۷۰ تا ۱۰۸

(برای انتخاب این زوج‌درس، گزینه ۱ را انتخاب کنید.)



۷۱- یک آهنربا و یک عقربه مغناطیسی مطابق شکل مقابل، روی یک میز قرار دارند. اگر عقربه مغناطیسی را به آرامی بر روی مسیر دایره‌ای نشان داده شده در شکل در جهت ساعتگرد یک دور کامل بچرخانیم، عقربه مغناطیسی آن چند درجه و در چه جهتی می‌چرخد؟

- (۱) ۳۶۰، ساعتگرد
(۲) ۷۲۰، ساعتگرد
(۳) ۳۶۰، پادساعتگرد
(۴) ۷۲۰، پادساعتگرد

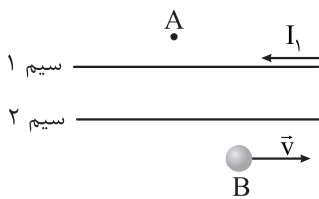


۷۲- در شکل مقابل پس از وصل کلید K، آهنرباهای میله‌ای (۱) و (۲)

به ترتیب به کدام سمت منحرف می‌شوند؟

- (۱) راست، راست
(۲) چپ، چپ
(۳) چپ، راست
(۴) راست، چپ

۷۳- در شکل زیر دو سیم موازی و بلند، حامل جریان الکتریکی هستند. اگر میدان مغناطیسی برآیند حاصل از سیم‌ها در نقطه A صفر باشد، نیروی مغناطیسی وارد بر الکترونی که در جهت نشان داده شده، از نقطه B عبور می‌کند، در کدام جهت است؟



- (۱) ⊗
(۲) ⊙
(۳) ↓
(۴) ↑

۷۴- با سیمی به طول ۱/۵۷ m، پیچۀ مسطحی به شعاع ۱۰ cm می‌سازیم. اگر از پیچۀ جریان الکتریکی ۴A عبور کند،

اندازه میدان مغناطیسی در مرکز آن برابر چند گaus می‌شود؟ ($\mu_0 = 4\pi \times 10^{-7} \frac{T \cdot m}{A}$, $\pi = 3/14$)

- (۱) ۰/۳۱۴ (۲) ۳/۱۴ (۳) ۰/۶۲۸ (۴) ۶/۲۸

محل انجام محاسبات

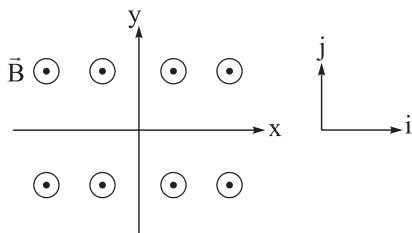
۷۵- به کمک یک سیم روکش دار، سیم لوله‌ای ساخته‌ایم که حلقه‌های آن بدون هیچ فاصله‌ای کنار هم هستند. با عبور جریان 3 A از آن، میدان مغناطیسی به بزرگی 18 G داخل آن ایجاد می‌شود. قطر سیم چند میلی‌متر است؟
 $(\frac{\text{T.m}}{\text{A}} = 12 \times 10^{-7} \mu_0 \text{ و ضخامت روکش سیم ناچیز است.})$

۰/۲ (۴)

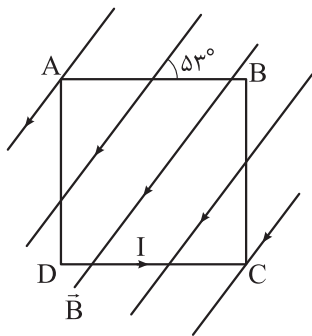
۲ (۳)

۰/۱ (۲)

۱ (۱)



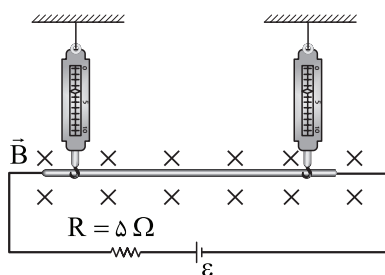
۷۶- در شکل مقابل، الکترونی درون میدان مغناطیسی یکنواختی به بزرگی 18 G که جهت آن عمود بر صفحه به سمت بیرون است، حرکت می‌کند. در لحظه‌ای که سرعت الکترون برابر $(2 \times 10^5\text{ m/s})\vec{i}$ است، شتاب ناشی از میدان مغناطیسی آن بر حسب متر بر مربع ثانیه کدام است؟
 $(e = 1.6 \times 10^{-19}\text{ C}$ و جرم الکترون $9 \times 10^{-31}\text{ kg}$ است.)

 $(-6/4 \times 10^{17})\vec{j}$ (۴) $(6/4 \times 10^{17})\vec{j}$ (۳) $(-6/4 \times 10^{13})\vec{j}$ (۲) $(6/4 \times 10^{13})\vec{j}$ (۱)

۷۷- در شکل مقابل، جریان عبوری از قاب فلزی مربع شکل که در میدان مغناطیسی یکنواخت \vec{B} قرار دارد، I است. اگر بزرگی نیروی وارد بر ضلع BC ، 60 N باشد، نیروی وارد بر ضلع DC چند نیوتون و در چه جهتی است؟ $(\sin 53 = 0.8)$

⊙، 80 (۲)⊗، 80 (۱)⊙، 45 (۴)⊗، 45 (۳)

۷۸- در شکل زیر، میله رسانایی به طول 50 cm ، با مقاومت الکتریکی ناچیز، درون میدان مغناطیسی یکنواخت و درون سوی \vec{B} به بزرگی 500 G از دو نیروسنج آویزان است و هر کدام از نیروسنج‌ها، مقدار 2 N را نشان می‌دهند. اگر با عوض شدن جهت باتری آرمانی، مقداری که هر نیروسنج نشان می‌دهد 6 N افزایش یابد، نیروی محرکه باتری چند ولت است؟



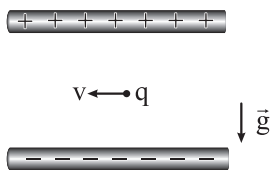
۲۴ (۱)

۶۰ (۲)

۱۲۰ (۳)

۱۸۰ (۴)

محل انجام محاسبات



۷۹- در شکل روبه‌رو، ذره‌ای به جرم $g/2$ و بار الکتریکی 250 nC - با تندی ثابت $8 \times 10^3 \text{ m/s}$ در میدان‌های الکتریکی و مغناطیسی یکنواخت در مسیری افقی در حال حرکت است. در این ناحیه، اگر اندازه میدان الکتریکی یکنواخت $5 \times 10^4 \text{ N/C}$ باشد، میدان مغناطیسی یکنواخت چند تسلا و در چه جهتی است؟ ($g = 10 \text{ N/kg}$)

- (۱) 0.25 (۲) 0.25 (۳) 1.25 (۴) 1.25

۸۰- عبارتهای «الف»، «ب»، «پ» و «ت» به ترتیب از راست به چپ درباره کدام یک از مواد مغناطیسی، درست است؟
 الف) هیچ یک از اتم‌های این مواد، دارای دو قطبی مغناطیسی خالص نیستند.
 ب) با حضور این مواد در میدان مغناطیسی خارجی، در آن‌ها، دو قطبی‌های مغناطیسی، در خلاف جهت میدان خارجی القا می‌شود.

پ) در این مواد، دو قطبی‌های مغناطیسی در ناحیه‌هایی به نام حوزه مغناطیسی، هم‌سو هستند.

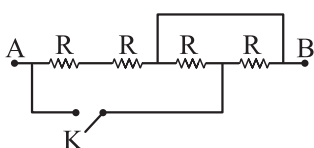
ت) این مواد برای ساخت هسته پیچیده‌ها، سیم‌لوله‌ها و آهنرباهای الکتریکی مناسب هستند.

(۱) پارامغناطیسی - دیامغناطیسی - فرومغناطیسی نرم - فرومغناطیسی سخت

(۲) دیامغناطیسی - پارامغناطیسی - فرومغناطیسی سخت - فرومغناطیسی نرم

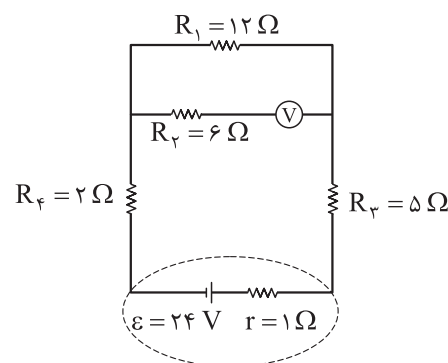
(۳) دیامغناطیسی - دیامغناطیسی - فرومغناطیسی نرم - فرومغناطیسی سخت

(۴) دیامغناطیسی - دیامغناطیسی - فرومغناطیسی سخت - فرومغناطیسی نرم



۸۱- در شکل روبه‌رو با بستن کلید K، مقاومت معادل بین دو نقطه A و B چند برابر می‌شود؟

- (۱) $5/2$ (۲) $5/2$ (۳) $4/0$ (۴) $2/0$



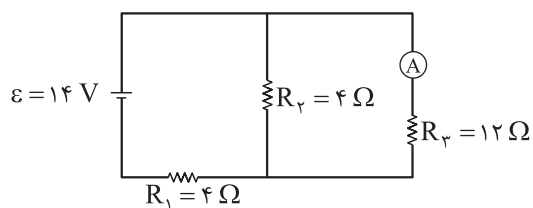
۸۲- در مدار شکل روبه‌رو، ولت‌سنج آرمانی چند ولت را نشان می‌دهد؟

- (۱) صفر (۲) $7/2$ (۳) $14/4$ (۴) 24

محل انجام محاسبات



۸۳- در مدار شکل زیر، اگر جای منبع نیروی محرکه آرمانی و آمپرسنج آرمانی را عوض کنیم، عددی که آمپرسنج نشان می‌دهد، چند آمپر تغییر می‌کند؟



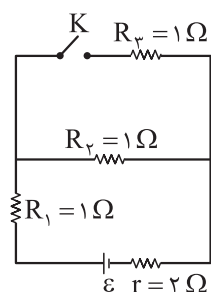
(۱) ۰/۲۵

(۲) ۰/۵

(۳) ۱

(۴) صفر

۸۴- در مدار شکل زیر، با بستن کلید K، اختلاف پتانسیل دو سر مقاومت R_p و توان خروجی مولد به ترتیب چگونه تغییر می‌کند؟



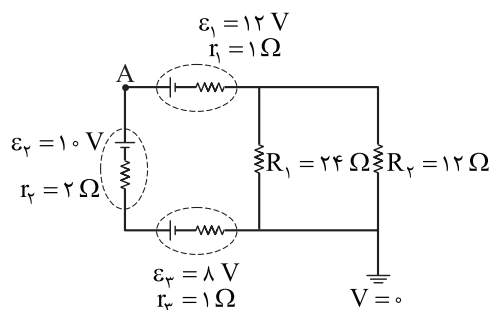
(۱) افزایش می‌یابد، کاهش می‌یابد

(۲) کاهش می‌یابد، کاهش می‌یابد

(۳) افزایش می‌یابد، افزایش می‌یابد

(۴) کاهش می‌یابد، افزایش می‌یابد

۸۵- در مدار شکل زیر، پتانسیل الکتریکی نقطه A چند ولت است؟



(۱) ۷/۵

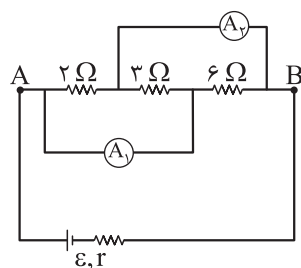
(۲) -۷/۵

(۳) ۱۶/۵

(۴) -۱۶/۵

۸۶- در مدار شکل روبه‌رو، جریان عبوری از آمپرسنج آرمانی A_1 چند برابر جریان

عبوری از آمپرسنج آرمانی A_2 است؟



(۲) $\frac{3}{5}$

(۱) $\frac{5}{3}$

(۴) $\frac{5}{6}$

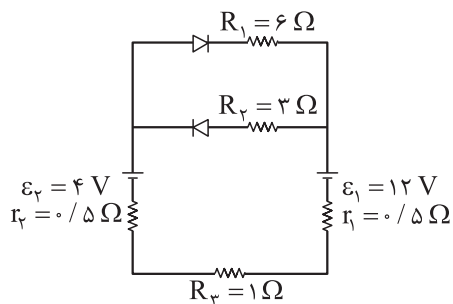
(۳) $\frac{6}{5}$

محل انجام محاسبات



۸۷- در مدار شکل زیر، مقاومت الکتریکی دیودها در هنگام عبور جریان از آن‌ها ناچیز است. باتری (۲) در هر ثانیه چند

ژول انرژی الکتریکی با مدار مبادله می‌کند؟



۱۰ (۱)

۷/۶۸ (۲)

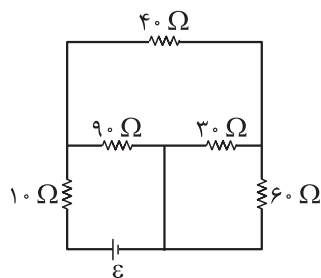
۶/۴ (۳)

۵/۱۲ (۴)

۸۸- در مدار شکل مقابل، بیشینه توان قابل تحمل هر کدام از مقاومت‌ها یکسان

و برابر ۳۶ W است. بیشینه توان مصرفی مدار، بدون آن‌که مقاومتی آسیب

ببیند، چند وات است؟



۱۱۵ (۲)

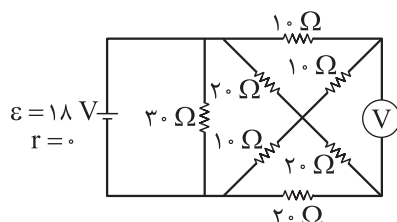
۱۴۰ (۱)

۶۰ (۴)

۹۰ (۳)

۸۹- در مدار شکل مقابل، ولت‌سنج آرمانی چه عددی را بر حسب ولت

نشان می‌دهد؟



۴ (۲)

۵ (۱)

۱ (۴)

۹ (۳)

۹۰- چهار مقاومت الکتریکی $R_1 = 2 \Omega$ ، $R_2 = 4 \Omega$ ، $R_3 = 6 \Omega$ و $R_4 = 12 \Omega$ را طوری به هم می‌بندیم که با اتصال

آن‌ها به یک باتری با مقاومت درونی 4Ω ، توان خروجی باتری بیشینه شود. در این مدار کدام مقاومت بیشترین توان

الکتریکی را مصرف می‌کند؟

R_1 (۱)

R_2 (۲)

R_3 (۳)

R_4 (۴)

محل انجام محاسبات

داوطلب گرامی، اگر در آزمون‌های قبلی، در مباحث فیزیک پایه، زوج‌درس فیزیک شروع از یازدهم را انتخاب کرده‌اید، در این آزمون هم مشابه آزمون‌های قبلی، از بین زوج‌درس‌ها، ۲۰ سؤال دوم را که از مباحث فصل‌های ۳ و ۴ فیزیک دهم است، انتخاب کنید.

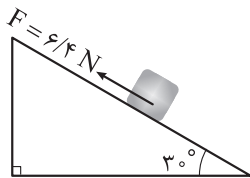
(برای انتخاب این زوج‌درس، گزینه ۲ را انتخاب کنید.)

زوج‌درس شروع از یازدهم: فیزیک (۱): صفحه‌های ۵۳ تا ۱۱۷

۷۱- اگر تندی یک جسم 10 km/h افزایش یابد، انرژی جنبشی جسم ۴۴ درصد تغییر می‌کند. تندی نهایی جسم، چند کیلومتر بر ساعت خواهد بود؟

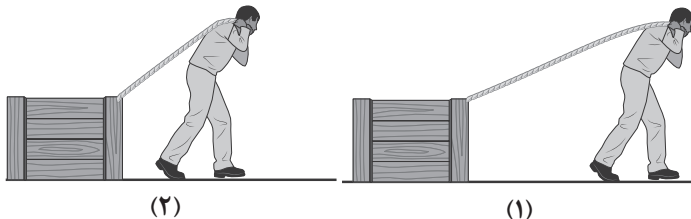
- (۱) ۳۰ (۲) ۴۰ (۳) ۵۰ (۴) ۶۰

۷۲- در شکل زیر، نیروی $6/4$ نیوتونی، که موازی سطح شیب‌دار است، جسمی به جرم 800 g را روی سطح شیب‌دار بدون اصطکاک، بالا می‌برد. در طی یک جابه‌جایی معین، کار انجام‌شده توسط نیروی F ، چند برابر کار کل انجام‌شده روی جسم است؟ ($g = 10 \text{ m/s}^2$)



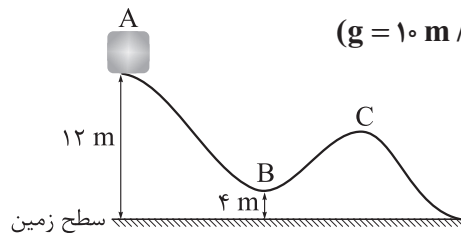
- (۱) $\frac{8}{3}$
(۲) $\frac{6}{11}$
(۳) $\frac{8}{13}$
(۴) ۶

۷۳- مطابق شکل‌های زیر، شخصی در حالت اول با طنابی بلند (شکل ۱) و در حالت دوم با طنابی کوتاه‌تر (شکل ۲) جعبه‌ای را روی سطح افقی بدون اصطکاک از حال سکون با نیروی ثابت می‌کشد. اگر جابه‌جایی جعبه و کاری که شخص روی جعبه انجام می‌دهد در دو حالت یکسان باشد، کدام مقایسه درباره‌ی اندازه‌ی نیروی شخص (F) و تندی نهایی جعبه (۷) در دو حالت درست است؟



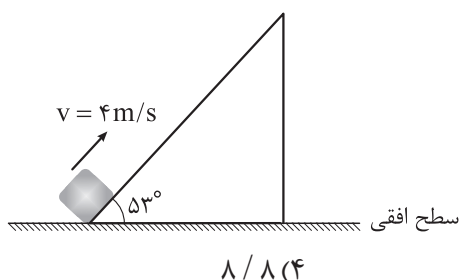
- (۱) $v_2 = v_1, F_2 < F_1$
(۲) $v_2 = v_1, F_2 > F_1$
(۳) $v_2 < v_1, F_2 < F_1$
(۴) $v_2 < v_1, F_2 > F_1$

۷۴- جسمی روی سطح بدون اصطکاک مطابق شکل زیر، از نقطه A با تندی 4 m/s پرتاب می‌شود و با تندی 10 m/s از نقطه C عبور می‌کند. ارتفاع نقطه C از سطح زمین چند متر است؟ ($g = 10 \text{ m/s}^2$)



- (۱) ۷
(۲) ۷/۸
(۳) ۸
(۴) ۶/۲

محل انجام محاسبات



۷۵- مطابق شکل روبه‌رو، جسمی به جرم 2 kg از پایین سطح شیب‌دار بدون اصطکاکی با تندی 4 m/s به سمت بالا پرتاب می‌شود. انرژی جنبشی جسم پس از طی مسافت 6 m به چند ژول می‌رسد؟ (سطح افقی را مبدأ انرژی پتانسیل گرانشی در نظر بگیرید. $(\cos 53^\circ = 0.6, g = 10 \text{ N/kg})$)

۸ / ۸ (۴)

۹ / ۶ (۳)

۶ / ۴ (۲)

۷ / ۲ (۱)

۷۶- جسمی به جرم 40 kg از ارتفاع 200 m متری سطح زمین با تندی 5 m/s پرتاب می‌شود. اگر تندی جسم در لحظه برخورد به زمین 15 m/s باشد، کار انجام‌شده روی جسم توسط نیروی مقاومت هوا، از لحظه رهاشدن تا لحظه رسیدن آن به زمین چند کیلوژول است؟ $(g = 10 \text{ N/kg})$

-۷۶ / ۵ (۴)

-۷۵ (۳)

-۷۵ / ۵ (۲)

-۷۶ (۱)

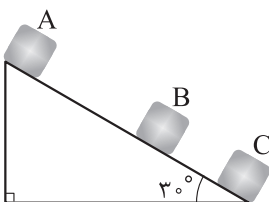
۷۷- گلوله‌ای را با تندی 20 m/s در راستای قائم و به سمت بالا پرتاب می‌کنیم. این گلوله با تندی 18 m/s به محل پرتاب بازمی‌گردد. با فرض برابر بودن کار نیروی مقاومت هوا در مسیر رفت و مسیر برگشت، حداکثر ارتفاعی که گلوله نسبت به محل پرتاب بالا می‌رود، چند متر است؟ $(g = 10 \text{ N/kg})$

۳۱ / ۲ (۴)

۱۵ / ۶ (۳)

۱۸ / ۱ (۲)

۳۶ / ۲ (۱)



۷۸- جسمی را مطابق شکل روبه‌رو، روی سطح شیب‌داری از نقطه A رها می‌کنیم. اگر مسافت طی‌شده در سطح شیب‌دار در قسمت AB، دو برابر قسمت BC و تندی جسم در نقطه B، 4 m/s باشد، تندی جسم در نقطه C چند متر بر ثانیه است؟ (ضریب اصطکاک جنبشی برای تمام سطح یکسان است.)

 $2\sqrt{6}$ (۴) $6\sqrt{2}$ (۳)

۶ (۲)

 $2\sqrt{2}$ (۱)

۷۹- تندی خودرویی به جرم 900 kg در مسیری افقی و در مدت 3 s از 54 km/h به 90 km/h می‌رسد. در این مدت، توان متوسط موتور این خودرو حداقل چند اسب بخار است؟ $(1 \text{ hp} = 750 \text{ W})$

۸۰ (۴)

۷۵ (۳)

۶۰ (۲)

۴۵ (۱)

۸۰- یک پمپ آب در هر دقیقه، 600 kg آب را از چاهی به عمق 12 m به سطح زمین آورده و آن را با تندی 4 m/s پرتاب می‌کند. توان خروجی این پمپ چند کیلووات است؟ $(g = 10 \text{ m/s}^2)$

۱ / ۲ (۴)

۱ / ۲۸ (۳)

۱۲ (۲)

۱۲ / ۸ (۱)

محل انجام محاسبات



۸۱- کدام یک از عبارات‌های زیر دربارهٔ ترموکوپل درست است؟

الف) یکی از دماسنج‌های معیار به شمار می‌رود.

ب) گسترهٔ دماسنجی یک ترموکوپل به جنس دو سیم به کاررفته در آن بستگی دارد.

پ) کمیت دماسنجی آن، جریان الکتریکی است.

ت) مزیت ترموکوپل این است که دمای اجسام را به سرعت اندازه‌گیری می‌کند.

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

۸۲- دمای جسمی را به مقدار معینی کاهش می‌دهیم. اگر دمای این جسم برحسب درجهٔ سلسیوس 20° درصد و

برحسب کلوین 5° درصد کاهش یابد، دمای اولیهٔ جسم چند درجهٔ فارنهایت است؟

(۱) $163/8$ (۲) 91 (۳) $104/9$ (۴) $195/8$

۸۳- دمای یک ورقهٔ مستطیل‌شکل فولادی به ابعاد 5 cm و 10 cm را 90°F افزایش می‌دهیم. محیط این ورقه چند

میلی‌متر افزایش می‌یابد؟ (ضریب انبساط طولی فولاد $\frac{1}{10^{-6}} \times 12$ است.)

(۱) $0/18$ (۲) $0/36$ (۳) 3 (۴) 6

۸۴- طول دو میلهٔ مسی و آهنی در دمای 10°C ، با هم برابر است. اگر دمای دو میله را به 50°C برسانیم، اختلاف طول

آن‌ها به $1/2\text{ mm}$ می‌رسد. اختلاف طول میله‌ها در دمای 40°C چند میلی‌متر است؟ (ضریب انبساط طولی مس و آهن

به ترتیب $\frac{1}{K} \times 10^{-5}$ و $\frac{1}{K} \times 10^{-5}$ است.)

(۱) $0/5$ (۲) $0/6$ (۳) $0/9$ (۴) 1

۸۵- اگر جرم جسمی 400 g کاهش یابد، ظرفیت گرمایی آن 25% درصد تغییر می‌کند. جرم اولیهٔ جسم چند کیلوگرم است؟

(۱) $2/4$ (۲) 2 (۳) $1/6$ (۴) $1/2$

۸۶- اگر گرمایی که دمای m گرم آب را 36°F افزایش می‌دهد، به m گرم یخ 0°C بدهیم، چند درصد از جرم یخ،

ذوب می‌شود؟ ($L_F = 336\text{ J/g}$ ، $c_{\text{آب}} = 4/2 \frac{\text{J}}{\text{g}\cdot^\circ\text{C}}$)

(۱) 75 (۲) $37/5$ (۳) $62/5$ (۴) 25

۸۷- به دو مایع A و B گرمای یکسان Q داده می‌شود و بدون تغییر حالت دمای مایع A، 40°C و دمای مایع B، 10°C

افزایش می‌یابد. اگر گرمای Q به مخلوط دو مایع A و B داده شود، دمای مخلوط چند درجهٔ سلسیوس افزایش می‌یابد؟

(۱) 4 (۲) 6 (۳) 8 (۴) 25

محل انجام محاسبات

۸۸- به ۱۰۰ g آب با دمای 37°C با آهنگ ثابت $7 \text{ kJ} / \text{min}$ ، گرما می‌دهیم. پس از چند ثانیه دمای آب به 100°C رسیده و ۵ g از آن بخار می‌شود؟ ($c = 4200 \text{ J} / \text{kg}^{\circ}\text{C}$, $L_V = 2268 \text{ J} / \text{g}$)

- (۱) ۳۶ (۲) ۳۲/۴ (۳) ۳۶۰ (۴) ۳۲۴

۸۹- به مخلوطی از آب و یخ به جرم ۱۰۰ g مقداری گرما می‌دهیم تا دمای مخلوط به 20°C برسد. اگر ۵۰ درصد از گرمای داده‌شده، صرف ذوب یخ شده باشد، جرم یخ اولیه چند گرم بوده است؟ ($L_F = 336 \text{ J} / \text{g}$, $c_{\text{آب}} = 4200 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$)

- (۱) ۱۲/۵ (۲) ۲۵ (۳) ۲۰ (۴) ۵۰

۹۰- مقداری آب به جرم m کیلوگرم و دمای 40°C را داخل گرماسنجی با دمای 10°C می‌ریزیم، دمای تعادل به 30°C می‌رسد. اگر m کیلوگرم دیگر، آب 40°C داخل گرماسنج بریزیم، دمای تعادل چند درجه سلسیوس می‌شود؟

- (۱) ۳۲/۵ (۲) ۳۴ (۳) ۳۶ (۴) ۳۷/۵

محل انجام محاسبات

شیمی دوازدهم: شیمی (۳): صفحه‌های ۸۱ تا ۱۰۰

۹۱- درستی یا نادرستی مطالب زیر، به ترتیب کدام است؟

- در ساختار فلزها، الکترون‌ها و کاتیون‌ها در دریای الکترونی، آزادانه در حال حرکت هستند.
 - دریای الکترونی، عامل حفظ‌کننده چیدمان کاتیون‌ها در شبکه بلوری فلز است.
 - مطابق مدل دریای الکترونی، فلزها با سست‌ترین الکترون‌های خود یک دریای الکترونی می‌سازند.
 - الکترون‌های موجود در دریای الکترونی فلزها را نمی‌توان تنها متعلق به یک اتم معین دانست.
- (۱) درست - درست - نادرست - نادرست (۲) نادرست - درست - درست - درست
- (۳) درست - نادرست - نادرست - درست (۴) نادرست - درست - نادرست - درست

۹۲- کدام مطلب درست است؟

- (۱) دوده از جمله رنگدانه‌های آلی است که برای ایجاد رنگ سیاه از آن استفاده می‌شود.
- (۲) نوع رفتار جامدهای یونی و فلزی در برابر ضربه، مشابه یکدیگر است.
- (۳) تنوع عددهای اکسایش وانادیم را می‌توان با مدل دریای الکترونی توجیه کرد.
- (۴) کاتیونی از وانادیم که در زیرلایه $2 = 1$ خود، دو الکترون دارد، پرتوهای مرئی با طول موج سبزرنگ را بازتاب می‌کند.
- ۹۳- ۵/۰ لیتر از محلول ۴/۰ مولار نمک وانادیم، با ۱۳ گرم فلز روی به طور کامل واکنش می‌دهد. اگر پس از پایان واکنش، محلولی بنفش‌رنگ به دست آید، عدد اکسایش وانادیم در نمک اولیه، کدام است؟ ($Zn = 65 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

- (۱) +۲ (۲) +۳
- (۳) +۴ (۴) +۵

۹۴- کدام موارد از مطالب زیر درست‌اند؟

- الف) تیتانیوم فلزی از دسته d است که در ویژگی‌هایی مانند سختی و تنوع اعداد اکسایش، با فلزهای دسته s و p تفاوت دارد.
- ب) مهم‌ترین دلیل استفاده از تیتانیوم در پوشش بیرونی موزه گوگنهایم، سبک بودن و درخشندگی آن است.
- پ) چگالی تیتانیوم از فولاد کم‌تر و مقاومت آن در برابر سایش، از فولاد، بیشتر است.
- ت) نقطه ذوب و مقاومت گرمایی بالای تیتانیوم، می‌تواند یکی از دلایل استفاده از این فلز در ساخت موتور جت را توجیه کند.
- ث) نیتینول، آلیاژی هوشمند از تیتانیوم و نیکل است که از آن در ساخت قاب عینک و سازه‌های ارتودنسی استفاده می‌شود.

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

محل انجام محاسبات



۹۵- چند مورد از مطالب زیر نادرست است؟

- بیشترین مقدار آلاینده خروجی از اگزوز خودروها مربوط به کربن مونوکسید است.
- از نظر زمانی، پوشش‌های دوستدار محیط زیست، پس از مراقبت‌های بهداشتی در جهان تولید شده‌اند.
- هوای کلان‌شهرها، محلولی از گازها به شمار می‌آید.
- سرعت فرسودگی ساختمان‌ها و پوسیدگی خودروها در هوای آلوده، کم‌تر از هوای خشک و پاک است.

یک (۱) دو (۲)

سه (۳) چهار (۴)

۹۶- کدام گزینه در رابطه با گازهای آلاینده‌ای که در هوای آلوده یک کلان‌شهر وجود دارند، نادرست است؟

- (۱) گاز C_xH_y می‌تواند بدون هرگونه سوختن و از طریق تبخیر، از منبع سوخت خودروها خارج و وارد هواکره شود.
- (۲) آلاینده نیتروژن‌دار خروجی از اگزوز خودروها، به طور مستقیم در قطرات باران حل شده و سبب پایین آمدن pH آب باران می‌شود.
- (۳) آلاینده گوگرددار خروجی از اگزوز خودروها، محصول سوختن گوگرد موجود در سوخت بر اثر انجام واکنش « $S + O_2 \rightarrow$ » است.
- (۴) افزایش غلظت گاز آلاینده قهوه‌ای‌رنگ در هوای آلوده، می‌تواند سبب کاهش غلظت گاز NO در آن شود.

۹۷- طیف فرسوخ اتانول و دی‌متیل اتر، با یکدیگر بوده که دلیل آن است.

(۱) متفاوت - نابرابر بودن شمار پیوندهای اشتراکی در ساختار آن‌ها

(۲) مشابه - یکسان بودن شمار و نوع اتم‌های سازنده آن‌ها

(۳) متفاوت - یکسان نبودن گروه عاملی آن‌ها

(۴) مشابه - قطبی بودن مولکول آن‌ها

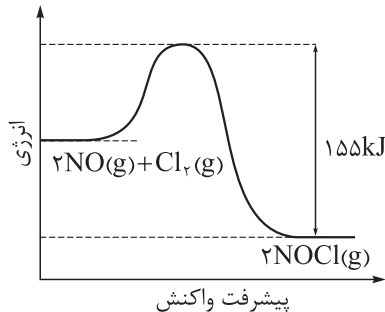
۹۸- کدام مطلب نادرست است؟

- (۱) به حداقل مقدار انرژی لازم برای آغاز هر واکنش شیمیایی، انرژی فعال‌سازی گفته می‌شود.
- (۲) واکنش‌هایی که انرژی فعال‌سازی بیشتری دارند، در شرایط دشوارتر و در دماهای بالاتر انجام می‌شوند.
- (۳) گرماده بودن یک واکنش شیمیایی بدان معناست که برای آغاز واکنش نیازی به انرژی فعال‌سازی ندارد.
- (۴) با افزایش دمای انجام یک واکنش، شمار ذراتی که می‌توانند در واحد زمان از سد انرژی عبور کنند، افزایش می‌یابد.

محل انجام محاسبات

۹۹- اگر گرمای آزاد شده در اثر تشکیل $۹۸۲/۵$ گرم گاز NOCl در واکنش: $۲\text{NO}(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow ۲\text{NOCl}(\text{g})$ ، بتواند $۲/۳۱$ کیلوگرم آهن را ذوب کند، انرژی فعال سازی این واکنش چند کیلوژول است؟

(آنتالپی ذوب آهن برابر $۱۴ \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-۱}$ است، $\text{Fe} = ۵۶, \text{Cl} = ۳۵/۵, \text{O} = ۱۶, \text{N} = ۱۴ : \text{g} \cdot \text{mol}^{-۱}$)



(۱) ۷۷

(۲) ۷۸

(۳) ۸۸

(۴) ۸۹

۱۰۰- با توجه به جدول زیر که مربوط به واکنش میان گازهای هیدروژن و اکسیژن است، کدام گزینه نادرست است؟

سرعت واکنش	دما (°C)	شرایط آزمایش	ردیف
ناچیز	۲۵	بدون حضور کاتالیزگر	الف
؟	۲۵	ایجاد جرقه در مخلوط	ب
سریع	۲۵	در حضور پودر روی	پ
انفجاری	۲۵	در حضور توری پلاتینی	ت

(۱) به ازای مصرف جرم یکسان واکنش دهنده‌ها، مقدار گرمای آزاد شده در آزمایش (پ) با گرمای آزاد شده در آزمایش (ت) تفاوتی ندارد.

(۲) تأثیر پودر روی در کاهش انرژی فعال سازی واکنش، کمتر از تأثیر توری پلاتینی است.

(۳) سطح انرژی واکنش دهنده‌ها در آزمایش (پ)، بالاتر از سطح انرژی آن‌ها در آزمایش (الف) است.

(۴) سرعت واکنش در آزمایش (ب) مشابه سرعت واکنش در آزمایش (ت) است.

۱۰۱- چند مورد از مطالب زیر در رابطه با کاتالیزرها، درست است؟

- کاتالیزگر در شرایط انجام واکنش باید پایداری شیمیایی و گرمایی مناسبی داشته باشد.
- کارایی و بازده مبدل کاتالیستی خودروهای بنزینی به نوع کاتالیزگرهای موجود در آن بستگی دارد.
- اثر کاتالیزگرهای فلزی مبدل کاتالیستی خودروهای بنزینی، بر کاهش E_a واکنش حذف آلاینده‌های CO و NO یکسان است.
- با شرکت کردن کاتالیزگر در واکنش و کاهش جرم آن، انرژی فعال سازی واکنش، کاهش یافته و در مصرف انرژی صرفه جویی می شود.

(۴) یک

(۳) دو

(۲) سه

(۱) چهار

محل انجام محاسبات

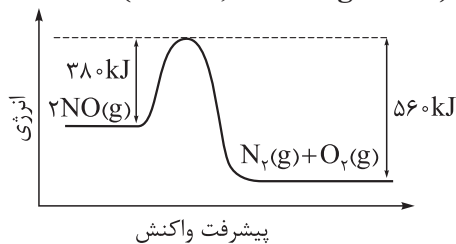
۱۰۲- اگر انرژی فعال سازی واکنش فرضی: $2AB(g) \rightarrow A_2(g) + B_2(g), \Delta H = -315 \text{ kJ}$ در حضور کاتالیزگر برابر 220 kJ و مقدار آن ۲۰ درصد کم تر از حالتی باشد که کاتالیزگر وجود ندارد، تفاوت سطح انرژی فراورده ها و قله نمودار انرژی در نبود کاتالیزگر و در حضور آن، چند کیلوژول با هم اختلاف دارند؟

(۱) ۵۵ (۲) ۷۵ (۳) ۹۵ (۴) ۱۵۵

۱۰۳- کدام گزینه در رابطه با مبدل های کاتالیستی خودروهای بنزینی، نادرست است؟

- (۱) همه واکنش های حذف آلاینده ها در این مبدل ها، گرماده هستند.
 (۲) در سطح سرامیک های درون مبدل کاتالیستی، توده های فلزی با قطر ۲ تا ۱۰ میلی متر وجود دارد.
 (۳) کارایی این مبدل ها به هنگام روشن و گرم شدن خودرو به ویژه در روزهای سرد زمستان، کاهش می یابد.
 (۴) فلزهای رودیم، پالادیم و پلاتین، کاتالیزگرهای مناسبی برای کاهش یا حذف آلاینده های خروجی از اگزوز خودروها، در این مبدل ها هستند.

۱۰۴- یک خودرو با سرعت ۶۰ کیلومتر بر ساعت در حرکت است. با توجه به نمودار و جدول زیر، در هر ثانیه چند مول گاز نیتروژن از اگزوز این خودرو خارج و چند کیلوژول گرما مبادله می شود؟ ($O = 16, N = 14 : \text{g.mol}^{-1}$)



فرمول شیمیایی آلاینده	NO
مقدار آلاینده بر حسب گرم به ازای طی یک کیلومتر	۱/۰۴
در غیاب مبدل کاتالیستی	۰/۰۴
در حضور مبدل کاتالیستی	۰/۰۴

(۱) $0.25, \frac{1}{1800}$ (۲) $0.05, \frac{1}{1800}$ (۳) $0.25, \frac{1}{3600}$ (۴) $0.05, \frac{1}{3600}$

۱۰۵- با توجه به واکنش های داده شده، چند مورد از مطالب زیر درباره مبدل کاتالیستی خودروهای دیزلی درست است؟ ($N = 14, O = 16 : \text{g.mol}^{-1}$)



- این مبدل دو قسمت دارد و واکنش B در قسمتی انجام می شود که به محل خروجی گازها از مبدل نزدیک تر است.
- در واکنش A، به تقریب، ۳۳/۳ درصد اتم های نیتروژن شرکت کننده در واکنش، کاهش می یابند.
- در واکنش A، گاز آمونیاک با کاهش انرژی فعال سازی واکنش، تا حدود زیادی از ورود آلاینده های NO و NO_2 به هواکره جلوگیری می کند.
- به ازای مصرف ۱۳/۸ گرم از آلاینده قهوه ای رنگ در واکنش A، ۱/۸ مول الکترون مبادله می شود.

(۱) یک (۲) دو (۳) سه (۴) چهار

محل انجام محاسبات

داوطلب گرامی، برای پاسخ‌گویی به سؤال‌های ۱۰۶ تا ۱۲۰ از بین سؤال‌های زوج‌درس شروع از دهم و زوج‌درس شروع از یازدهم، فقط یکی را انتخاب کنید و پاسخ دهید. اگر در آزمون‌های قبلی، در مباحث شیمی پایه، زوج‌درس شیمی شروع از دهم را انتخاب کرده‌اید، در این آزمون هم مشابه آزمون‌های قبلی، از بین زوج‌درس‌ها، ۱۵ سؤال اول را که از مباحث شیمی یازدهم است، انتخاب کنید. لازم به ذکر است، گزینه‌های درست زوج‌درس‌ها یکسان نیست. حتماً در پاسخ‌برگ مشخص کنید که چه زوج‌درسی را پاسخ می‌دهید.

زوج‌درس شروع از دهم: شیمی (۲): صفحه‌های ۷۰ تا ۱۰۷ (برای انتخاب این زوج‌درس، گزینه ۱ را انتخاب کنید).

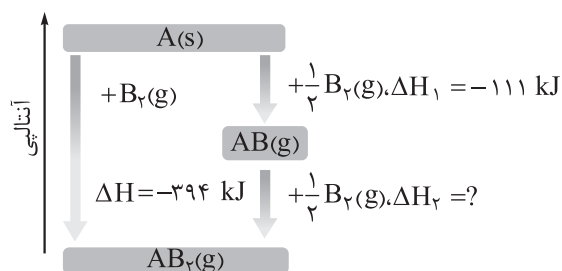
۱۰۶- کدام مقایسه درست است؟

- (۱) ارزش سوختی: اتان > اتانول
(۲) قدرمطلق آنتالپی سوختن: متان > متانول
(۳) ارزش سوختی: پروتئین > کربوهیدرات
(۴) قدرمطلق آنتالپی سوختن: متان > اتان

۱۰۷- اگر گرمای آزاد شده به ازای تولید یک مول گاز CO_2 در سوختن متان، 240°C کیلوژول بیشتر از گرمای آزاد شده به ازای تولید یک مول CO_2 در سوختن اتین باشد، آنتالپی سوختن اتین بر حسب $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ و ارزش سوختی آن بر حسب $\text{kJ}\cdot\text{g}^{-1}$ به ترتیب کدام است؟ (آنتالپی سوختن متان برابر $-890\text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ است؛ $\text{C} = 12, \text{H} = 1: \text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$)

- (۱) $-1300, 50$ (۲) $-1326, 51$ (۳) $-1300, 51$ (۴) $-1326, 50$

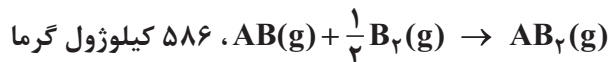
۱۰۸- براساس نمودار داده شده، کدام موارد از مطالب زیر درست است؟



الف) در شرایط انجام واکنش‌ها، AB_2 نسبت به AB ، سطح

انرژی پایین‌تری دارد و ناپایدارتر است.

ب) به ازای مصرف ۲ مول B_2 در واکنش:



۵۸۶ کیلوژول گرما

آزاد می‌شود.

پ) فرایند تشکیل AB_2 از عنصرهای سازنده آن را، می‌توان مجموعه‌ای از دو واکنش پی‌درپی گرماده، در نظر گرفت.

ت) مجموع آنتالپی‌های پیوند در $\text{AB}_2(g)$ از مجموع آنتالپی‌های پیوندها در $\text{AB}(g)$ و $\frac{1}{2}\text{B}_2(g)$ بیشتر است.

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

۱۰۹- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- آنتالپی واکنش تولید هیدرازین از گازهای هیدروژن و نیتروژن، به روش تجربی، قابل اندازه‌گیری نیست.
- متان به گاز مرداب معروف است و از تجزیه گیاهان به وسیله باکتری‌های هوازی تولید می‌شود.
- واکنش: $\text{C}(s) + \frac{1}{2}\text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}(g)$ (گرافیت، $\text{C}(s)$)، به روش تجربی انجام‌پذیر است.
- تأمین شرایط بهینه برای تولید گاز متان از واکنش گرافیت و گاز هیدروژن در آزمایشگاه، بسیار دشوار و پرهزینه است.

- (۱) یک (۲) دو (۳) سه (۴) چهار

محل انجام محاسبات

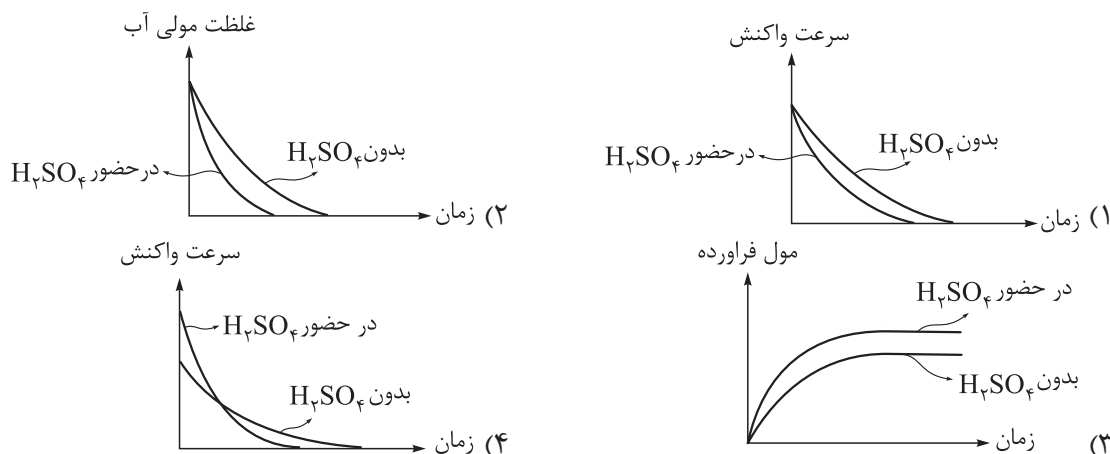
۱۱۰- کدام گزینه نادرست است؟

- (۱) در شرایط یکسان، پتاسیم برخلاف سدیم با آب سرد به شدت واکنش می‌دهد.
 (۲) پاشیدن گرد آهن بر روی شعله، سبب سوختن آن می‌شود.
 (۳) محلول بنفش‌رنگ پتاسیم پرمنگنات با یک اسید آلی در دمای اتاق به کندی واکنش می‌دهد، اما با گرم شدن آن، محلول به سرعت بی‌رنگ می‌شود.
 (۴) با افزودن چند قطره محلول پتاسیم یدید به محلول هیدروژن پراکسید در دمای اتاق، سرعت تولید گاز اکسیژن به طور چشمگیری افزایش می‌یابد.

۱۱۱- ۲/۴ مول گاز N_2O_5 در یک ظرف دولیتری در حال تجزیه است. اگر سرعت متوسط مصرف N_2O_5 در این واکنش $4 \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ باشد، پس از گذشت نیم ساعت، چند گرم N_2O_5 در ظرف باقی می‌ماند؟ ($O=16, N=14: \text{g.mol}^{-1}$)

- (۱) ۱۰۳/۶۸ (۲) ۱۱۶/۶۴ (۳) ۱۵۵/۵۲ (۴) ۱۸۱/۴۴

۱۱۲- کدام نمودار تأثیر کاتالیزگر بر واکنش $C_2H_4(g) + H_2O(l) \xrightarrow{H_2SO_4(aq)} C_2H_5OH(aq)$ را به درستی نشان می‌دهد؟



۱۱۳- اگر رابطه سرعت واکنش برای یک فرایند گازی به صورت زیر باشد، کدام مطلب نادرست است؟

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = -3 \frac{\Delta n(\text{CH}_4)}{\Delta t} = -3 \frac{\Delta n(\text{NH}_3)}{\Delta t} = -2 \frac{\Delta n(\text{O}_2)}{\Delta t} = 3 \frac{\Delta n(\text{HCN})}{\Delta t} = \frac{\Delta n(\text{H}_2\text{O})}{\Delta t}$$

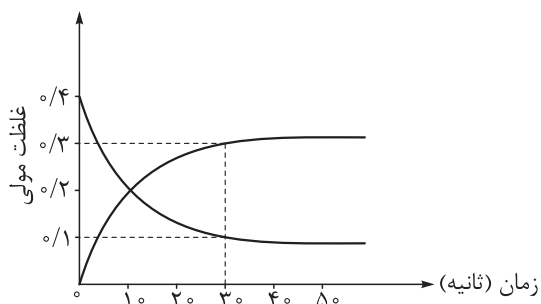
- (۱) در گستره زمانی یکسان، رابطه: $3\bar{R}(\text{NH}_3) = 2\bar{R}(\text{O}_2)$ برقرار است.
 (۲) با گذشت زمان، مقدار H_2O برخلاف NH_3 افزایش می‌یابد.
 (۳) در بازه زمانی معین، میزان تغییر غلظت مولی HCN ، $1/5$ برابر میزان تغییر غلظت مولی O_2 است.
 (۴) اگر سرعت متوسط مصرف O_2 برابر $3 \times 10^{-3} \text{ mol.s}^{-1}$ باشد، در هر دقیقه 36% مول بخار آب تولید می‌شود.

محل انجام محاسبات

۱۱۴- نمودار زیر روند تغییرات غلظت برخی مواد شرکت کننده در واکنش: $B_7H_6(g) + Cl_2(g) \rightarrow BCl_3(g) + HCl(g)$

را نشان می‌دهد که در یک ظرف ۳ لیتری در حال انجام است. سرعت متوسط واکنش در ۳۰ ثانیه اول، چند مول بر دقیقه

است؟ (معادله واکنش موازنه شود.)



(۱) ۰/۳

(۲) ۰/۶

(۳) ۰/۹

(۴) ۱/۸

۱۱۵- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- پنبه، نمونه‌ای از الیاف طبیعی است که سهم قابل توجهی در تولید پوشاک دارد.
- به الیافی که از واکنش بین مواد شیمیایی تولید شده و در طبیعت یافت نمی‌شوند، الیاف ساختگی می‌گویند.
- بافندگی مرحله‌ای از صنعت نساجی است که در آن الیاف به نخ‌های قابل استفاده تبدیل می‌شوند.
- الیاف ساختگی افزون بر تهیه پارچه و پوشاک، در تهیه ظروف نجسب، ظروف یکبار مصرف، فرش و ... کاربرد دارند.
- زنجیرهای بسیار بلند الیاف سازنده پنبه، از اتصال شمار بسیار زیادی مولکول گلوکز به یکدیگر ساخته شده‌اند.

(۴) پنج

(۳) چهار

(۲) سه

(۱) دو

۱۱۶- اطلاعات موجود در کدام دو ردیف جدول زیر، درست است؟

ردیف	نام مولکول	نوع مولکول	نوع عنصرهای سازنده	توضیح
۱	پروپان	کوچک مولکول	H و C	نقطه ذوب آن کمتر از نقطه ذوب پلی اتن است.
۲	نشاسته	درشت مولکول	O و H, C	ساختار و مونومر سازنده آن با سلولز، متفاوت است.
۳	تترافلورو اتن	درشت مولکول	F و H, C	جرم مولی بیشتری نسبت به اتانول دارد.
۴	روغن زیتون	درشت مولکول	O و H, C	نمی‌توان آن را پلیمر در نظر گرفت.

(۲) ۳ - ۲

(۱) ۲ - ۱

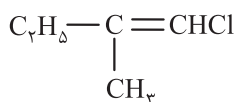
(۴) ۴ - ۳

(۳) ۴ - ۱

محل انجام محاسبات



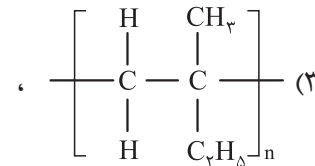
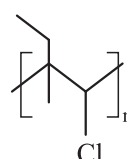
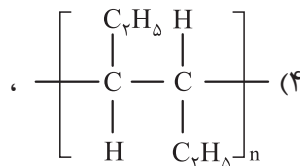
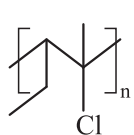
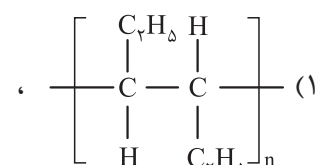
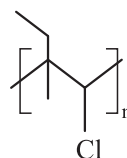
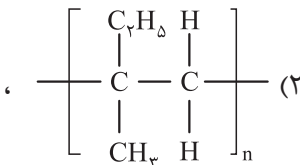
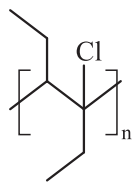
۱۱۷- ساختار پلیمر حاصل از بسپارش مونومرهای (الف) و (ب)، به ترتیب از راست به چپ، کدام است؟



(ب)



(الف)



۱۱۸- چند مورد از مطالب زیر در رابطه با استیرن، درست است؟ ($\text{H} = ۱, \text{C} = ۱۲, \text{O} = ۱۶ : \text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

- در ساختار آن، ۱۲ پیوند اشتراکی یگانه وجود دارد.
- جرم مولی آن با بنزالدهید برابر است.
- از پلیمر حاصل از بسپارش آن در تهیه ظروف یکبار مصرف استفاده می‌شود.
- همانند سیانو اتن نوعی هیدروکربن سیر نشده محسوب می‌شود.
- شمار پیوندهای C-H در ساختار آن، با شمار کل پیوندهای اشتراکی در ساختار مونومر تفلون برابر است.

(۱) دو (۲) سه (۳) چهار (۴) پنج

۱۱۹- از بسپارش ۲۰ مول از ترکیبی با ساختار $\text{R}_7\text{C} = \text{CH}_7$ ، ۱۱۷۶ گرم پلیمر به دست آمده است. اگر بازده واکنش ۷۰ درصد باشد، R کدام است؟ ($\text{H} = ۱, \text{C} = ۱۲ : \text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

(۱) CH_3 (۲) C_7H_5 (۳) C_7H_7 (۴) C_7H_9

۱۲۰- چند مورد از مطالب زیر در رابطه با پلی اتن سبک و سنگین، درست است؟

- از هر دو برای تولید کیسه‌های پلاستیکی شفاف استفاده می‌شود.
- چگالی پلی اتن سنگین از آب بیشتر و چگالی پلی اتن سبک از آب کم‌تر است.
- نوع زنجیره مولکولی پلیمری با نیروهای بین مولکولی قوی‌تر، مشابه با زنجیره مولکولی پلی پروپن است.
- استحکام پلی اتن سنگین به دلیل سطح تماس بیشتر زنجیره‌های پلیمری آن، از پلی اتن سبک، بیشتر است.

(۱) یک (۲) دو (۳) سه (۴) چهار

محل انجام محاسبات



داوطلب گرامی، اگر در آزمون‌های قبلی، در مباحث شیمی پایه، زوج‌درس شیمی شروع از یازدهم را انتخاب کرده‌اید، در این آزمون هم مشابه آزمون‌های قبلی، از بین زوج‌درس‌ها، ۱۵ سؤال دوم را که از مباحث شیمی دهم است، انتخاب کنید.


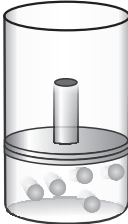

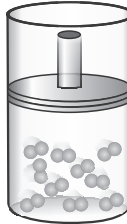
زوج‌درس شروع از یازدهم: شیمی (۱): صفحه‌های ۷۰ تا ۱۰۹ (برای انتخاب این زوج‌درس، گزینه ۲ را انتخاب کنید).
۱۰۶- کدام موارد از مطالب زیر در رابطه با اوزون، درست‌اند؟

- الف) به طور معمول درصد حجمی اوزون در لایه تروپوسفر، کم‌تر از درصد حجمی آن در لایه استراتوسفر است.
ب) در واکنش مولکول اکسیژن با اتم اکسیژن و تشکیل اوزون، تابش فرسرخ آزاد می‌شود.
پ) در دو سمت معادله واکنش تولید اوزون تروپوسفری در حضور نور خورشید، نوعی از اکسیدهای نیتروژن وجود دارد.
ت) اوزون در لایه تروپوسفر، آلاینده‌ای سمی است و رنگ قهوه‌ای هوای آلوده شهرها را می‌توان به وجود آن نسبت داد.
- (۱) الف، ب و پ (۲) ب و پ (۳) پ و ت (۴) الف و ب

۱۰۷- در یک نیروگاه از ۲۰/۶ کیلوگرم آهک طبق واکنش زیر، برای به دام انداختن همه گاز کربن دی‌اکسید تولیدشده، استفاده می‌شود. اگر طی این فرایند، مقداری از آهک در واکنش شرکت نکند و جرم کل مواد جامد، پس از انجام واکنش برابر ۲۵ کیلوگرم باشد، درصد جرمی آهک مصرف‌نشده در توده جامد برجای‌مانده کدام است؟
 $\text{CaO(s)} + \text{CO}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CaCO}_3(\text{s}) \quad (\text{Ca} = 40, \text{O} = 16, \text{C} = 12 : \text{g.mol}^{-1})$

۲۲/۴ (۱) ۶۰ (۲) ۴۰ (۳) ۶۸/۴ (۴)

۱۰۸- با توجه به جدول زیر که چند نمونه گازی در شرایط مختلف را نشان می‌دهد، کدام مطلب نادرست است؟ (هر ذره هم‌ارز با ۰/۰۲ مول است؛ $\text{Ne} = 20, \text{O} = 16, \text{C} = 12, \text{H} = 1 : \text{g.mol}^{-1}$)

شماره نمونه	I	II	III	IV
گاز	H_2	Ne	CO_2	O_2
ظرف محتوی گاز				
حجم گاز (لیتر)	۲	۲/۲۴	۴/۴	۵

- (۱) نسبت جرم نمونه III به II برابر ۴/۴ است.
(۲) اکسیژن موجود در ظرف IV، برای سوختن کامل ۰/۰۴ مول پروپان کافی است.
(۳) نمونه III می‌تواند در دمای 0°C و فشار ۱ atm قرار داشته باشد.
(۴) چگالی گاز هیدروژن برابر $0/1 \text{ g.L}^{-1}$ است.

محل انجام محاسبات



۱۰۹- اگر هر فرد بالغ به طور میانگین ۷۰۰ بار در ساعت نفس بکشد و در هر بار ۵/۰ لیتر هوا به ریه‌ها وارد شود؛ با فرض شرایط STP، در مدت زمان یک سال (۳۶۵ روز)، چند مول گاز اکسیژن وارد شش‌ها می‌شود؟ (۲۰ درصد حجم هوا را اکسیژن تشکیل می‌دهد.)

۲۷۳۷۵ (۲)

۲۷۷۳۵ (۱)

۲۵۷۳۷ (۴)

۲۳۵۷۷ (۳)

۱۱۰- با توجه به معادله واکنش زیر، اگر ۲۵/۰ مول Pb_3O_4 با مقدار کافی محلول هیدروکلریک اسید وارد واکنش شود، جرم گاز کلر تولیدشده، برابر چند گرم است؟ ($Cl = 35/5 \text{ g.mol}^{-1}$)



۱۷/۷۵ (۱)

۳۵/۵ (۲)

۵۳/۲۵ (۳)

۷۱ (۴)

۱۱۱- در دما و فشار اتاق، کدام مطلب درباره واکنش‌های زیر درست است؟



(۱) واکنش A در حضور کاتالیزگر انجام نمی‌شود، اما با ایجاد جرقه به صورت انفجاری، آب تولید می‌کند.

(۲) واکنش B در اثر جرقه انجام نمی‌شود ولی در حضور ورقه آهنی به صورت برگشت پذیر، آمونیاک تولید می‌کند.

(۳) در هیچ‌یک از واکنش‌ها، حتی در حضور کاتالیزگر یا جرقه، گازی تولید نمی‌شود.

(۴) با مقایسه این دو واکنش می‌توان دریافت که گاز نیتروژن نسبت به اکسیژن، ناپایدارتر است.

۱۱۲- عنصر اکسیژن می‌تواند با گوگرد، آنیون‌های چندانی مختلفی از جمله سولفات (SO_4^{2-}) و سولفیت (SO_3^{2-})

تشکیل دهد. مجموع شمار اتم‌ها در هر واحد فرمولی از سدیم سولفات، چند برابر مجموع شمار اتم‌ها در هر واحد فرمولی از کلسیم سولفیت است؟

۱/۲ (۲)

۱/۱ (۱)

۱/۶ (۴)

۱/۴ (۳)

محل انجام محاسبات

۱۱۳- چند مورد از مطالب زیر، درست است؟

- حلال جزئی از محلول است که درصد جرمی آن از حل شونده بیشتر است.
 - محلول ۰/۲ مولار سدیم هیدروکسید نشان می دهد که در ۰/۲ لیتر از این محلول، ۱ مول سدیم هیدروکسید وجود دارد.
 - در اثر مخلوط کردن ۱۰۰ میلی لیتر محلول ۰/۳ مولار مس (II) سولفات با ۴۰۰ میلی لیتر محلول ۰/۳ مولار آن، رنگ محلول روشن تر می شود.
 - در یک کیلوگرم آب دریا که غلظت یون کلسیم در آن برابر ۴۰۰ ppm است، ۴۰ میلی گرم از این یون وجود دارد.
- (۱) صفر (۲) یک (۳) دو (۴) سه

۱۱۴- مجموع غلظت یون های کلسیم و نیترات در محلولی از کلسیم نیترات، برابر ۰/۰۹ مولار است. در ۱۵۰ میلی لیتر از محلول، چند میلی مول کلسیم نیترات وجود دارد؟

- (۱) ۳ (۲) ۴/۵ (۳) ۶ (۴) ۹

۱۱۵- اگر ۳۱/۲ گرم آلومینیم هیدروکسید با ۲۰۰ میلی لیتر محلول سولفوریک اسید به طور کامل واکنش دهد، غلظت محلول سولفوریک اسید چند مولار است؟

($Al = ۲۷, O = ۱۶, H = ۱: g.mol^{-1}$)

(معادله واکنش موازنه شود.) $Al(OH)_3(s) + H_2SO_4(aq) \rightarrow Al_2(SO_4)_3(aq) + H_2O(l)$

- (۱) ۰/۶ (۲) ۶ (۳) ۰/۳ (۴) ۳

۱۱۶- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- انحلال پذیری را می توان برابر با مقدار جرم حل شونده به ازای ۱۰۰ گرم حلال در یک محلول سیر شده در نظر گرفت.
 - با افزایش دما، میزان انحلال پذیری پتاسیم کلرید در آب کاهش می یابد.
 - وابستگی انحلال پذیری سدیم نیترات به دما در مقایسه با پتاسیم نیترات، بیشتر است.
 - کلسیم سولفات، یک نمک کم محلول و باریم سولفات، یک نمک نامحلول در آب به حساب می آید.
- (۱) دو (۲) سه (۳) چهار (۴) یک

۱۱۷- محلولی به جرم ۲۵۶/۵ گرم و شامل ۵۶/۵ گرم لیتیم سولفات در دمای $10^{\circ}C$ در اختیار است. اگر این محلول تا دمای $70^{\circ}C$ گرم شود، چند گرم از این نمک در ته ظرف رسوب می کند؟ (انحلال پذیری لیتیم سولفات در دماهای $10^{\circ}C$ و $70^{\circ}C$ به ترتیب برابر با ۳۵ و ۲۵ گرم است.)

- (۱) ۲۰ (۲) ۱۹ (۳) ۱۳/۵ (۴) ۶/۵

محل انجام محاسبات



۱۱۸- با توجه به جدول زیر، در چه دمایی (بر حسب °C) غلظت محلول سیرشده‌ای از نمک A ($M = 60 \text{ g.mol}^{-1}$) در آب برابر ۵ مولار است؟ (چگالی محلول نمک A در دمای مورد نظر را برابر $1/5 \text{ g.mL}^{-1}$ در نظر بگیرید.)

S_A (انحلال پذیری نمک A)	۲۸	۳۲	۳۶
θ (°C)	۵۰	۷۰	۹۰

۱۰ (۱)

۲۰ (۲)

۲۵ (۳)

۳۵ (۴)

۱۱۹- اگر نقطه جوش کلر (Cl_2) در فشار یک اتمسفر برابر با 34°C باشد، کدام اعداد را به ترتیب از راست به چپ، می‌توان به نقطه جوش استون، ید و اتانول (بر حسب درجه سلسیوس) نسبت داد؟

۷۸، ۱۸۴، ۵۶ (۴)

۸۰، ۵۵، ۲۲ (۳)

۵۱، -۶۸، ۷۴ (۲)

۶۷، -۱۷، ۴۸ (۱)

۱۲۰- کدام گزینه درست است؟

(۱) در میان ترکیب‌های دوتایی هیدروژن‌دار عنصرهای گروه ۱۵ در دوره‌های دوم تا چهارم، ترکیب AsH_3 دارای بیشترین نقطه جوش است.

(۲) مقایسه نقطه جوش ترکیب‌های دوتایی هیدروژن‌دار نخستین عنصر گروه‌های ۱۴ تا ۱۷ جدول دوره‌ای، به صورت « $\text{H}_2\text{O} > \text{NH}_3 > \text{HF} > \text{CH}_4$ » است.

(۳) نقطه جوش ترکیب‌های دوتایی هیدروژن‌دار عنصرهای گروه ۱۷ در دوره‌های دوم تا چهارم، همگی پایین‌تر از صفر درجه سلسیوس است.

(۴) با افزایش جرم مولی در ترکیب‌های دوتایی هیدروژن‌دار عنصرهای گروه ۱۴ جدول تناوبی، نقطه جوش نیز افزایش می‌یابد.

محل انجام محاسبات



دوستان عزیز خیلی سبز، سلام؛
فایل پاسخنامه این آزمون را که شامل درس نامه، نکات کنکوری، پاسخ تشریحی و ... است، ساعت ۱۴ امروز از
صفحه شخصی خودتان در سایت آزمون خیلی سبز دریافت کنید.
همچنین شما می توانید همین امشب کارنامه اولیه آزمونتان را در صفحه شخصی خود مشاهده بفرمایید.
برای دسترسی به صفحه شخصی خود وارد سایت آزمون خیلی سبز به آدرس: azmoon.kheilisabz.com شوید
و کدی را که توسط مدرسه و یا نمایندگی های آزمون های خیلی سبز به شما داده شده، در محل مشخص شده در
سایت ثبت بفرمایید.

محل انجام محاسبات



ویژه
کنکوری های
۱۴۰۲
۱۴۰۱/۱۲/۲۶

دفترچه
پاسخ
آزمون هفتم
حضور
علوم ریاضی و فنی

خدیجه
آزمون
تجربہ | ریاضی | انسانی
سال تحصیلی
۱۴۰۱ - ۱۴۰۲

آزمون آزمایشی خیلی سبز

نام درس	طراحان به ترتیب حروف الفبا
حسابان	حسین شفیع زاده - مهرداد کیوان
ریاضیات گسسته و آمار و احتمال	مصطفی دیداری - علیرضا شریف خطیبی - عطا صادقی - سروش موثینی
هندسه	امیرحسین ابومحبوب - محمدرضا حسینی فرد - کیوان صارمی - محسن محمدکریمی - حمید گلزاری - محسن میراسلامی
فیزیک	عباس اصغری - محمد باغبان - محسن توانا - علیرضا جباری - محمدرضا زارع - مجید ساکی - رضا سبزمیدانی - محمدجواد سورچی - نوید شاهی - علیرضا عبداللہی - علیرضا علینقی - حمید فدائی فرد - محسن قرقچیان - احمد مصلائی
شیمی	محمدعلی توسلی فر - یاسر عبداللہی - علیرضا عبداللہی - پارسا فراهانی - رضا فولادپور - علی مومن زاده - هادی مهدی زاده

نام درس	مسئول درس	گزینشگر	مؤلف پاسخ نامه	کارشناسان علمی - محتوایی به ترتیب حروف الفبا	ویراستاران به ترتیب حروف الفبا
حسابان	حسین شفیع زاده - مهرداد کیوان	حسین شفیع زاده - مهرداد کیوان	مصطفی دیداری	علی شہرابی - حمید گلزاری	الما احسانیان - زہرا جالینوسی - محمدحسین رحیمی
ریاضیات گسسته و آمار و احتمال	علیرضا شریف خطیبی	مصطفی دیداری	مصطفی دیداری	سروش موثینی	الما احسانیان - زہرا جالینوسی - محمدحسین رحیمی - مسعود شفیعی - زہرا فتحی - مریم نظری
هندسه	حمید گلزاری	حمید گلزاری	حمید گلزاری	محسن میراسلامی	الما احسانیان - زہرا جالینوسی - محمدحسین رحیمی - مسعود شفیعی - ندا صالح پور
فیزیک	رضا سبزمیدانی	نوید شاهی	محمد باغبان - علیرضا جباری - علیرضا گونه	علیرضا جباری - علیرضا عبداللہی - سعید فرہادی	محمد احمدبیککی - مهدی بابائی - نرجس تیمناک - محمدرضا فضلی - مریم گلی حسن لو - احسان محمدی - امیر محمودی انزابی
شیمی	یاسر عبداللہی	یاسر عبداللہی	محدثہ ملک پور	یاسر راش - معصومہ سعیدی	یاسر راش - احسان رحیمی - ہومن زندی - معصومہ سعیدی

مدیر آزمون: مهدی هاشمی
سرپرست محتوایی: فاطمه آقاچانپور

Azmoon.kheilisabz.com



حسابان دوازدهم و پایه مرتبط: حسابان (۲): صفحه‌های ۱۰۲ تا ۱۲۶

۱- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: آهنگ تغییر متوسط تابع در بازه $[1, 4]$ برابر است با:

$$\left. \begin{array}{l} a=1 \Rightarrow f(a)=f(1)=2 \\ b=4 \Rightarrow f(b)=f(4)=2+\frac{1}{\sqrt{4}} \end{array} \right\} \Rightarrow \frac{f(b)-f(a)}{b-a} = \frac{2+\frac{1}{\sqrt{4}}-2}{4-1} = \frac{\frac{1}{2}}{3} = \frac{1}{6}$$

گام دوم: آهنگ تغییر لحظه‌ای در $x=1$ همان $f'(1)$ است؛ پس داریم:

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

$$\frac{\text{آهنگ تغییر متوسط}}{\text{آهنگ لحظه‌ای}} = \frac{\frac{1}{6}}{-\frac{3}{2}} = -\frac{2}{9}$$

گام سوم:

۲- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: آهنگ تغییر در $x=7$ همان $f'(7)$ است. به دست آوردن ضابطه تابع از رابطه داده شده طولانی است، اما آهنگ

تغییر در $x=7$ با آهنگ متوسط در بازه‌هایی که $x=7$ وسط آنهاست (مثل بازه $[6, 8]$ یا $[5, 9]$ یا ...) یکسان است.

گام دوم: اگر در رابطه $f(x+2) - f(x-1) = 3x+2$ قرار دهیم، نتیجه می‌شود:

$$f(9) - f(5) = 20$$

گام سوم: آهنگ تغییر متوسط در بازه‌ای به صورت $[5, 9]$ با $f'(7)$ برابر است؛ پس داریم:

$$f'(7) = \frac{f(9) - f(5)}{9 - 5} = \frac{20}{4} = 5$$

۳- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: نقاط بحرانی تابع را در بازه $[-1, 4]$ به دست می‌آوریم. تابع نقطه مشتق ناپذیر ندارد؛ پس کافی است جواب‌های

معادله $f'(x) = 0$ را به دست آوریم:

$$f(x) = x^3 - 12x - 11$$

$$f'(x) = 3x^2 - 12 = 0 \Rightarrow x^2 = 4 \Rightarrow \begin{cases} x = 2 \\ x = -2 \end{cases} \text{ (در بازه نیست.)}$$

گام دوم: نقاط بحرانی در بازه $[-1, 4]$ به صورت $x = -1$ ، $x = 2$ و $x = 4$ هستند که باید با قراردادن آنها در تابع $f(x)$ ، عرض آن نقاط

$$x = -1 \Rightarrow f(-1) = (-1)^3 + 12 - 11 = 0$$

را به دست آوریم:

$$x = 2 \Rightarrow f(2) = 8 - 24 - 11 = -27 \Rightarrow (2, -27) = \text{نقطه مینیمم مطلق}$$

$$x = 4 \Rightarrow f(4) = 64 - 48 - 11 = 5 \Rightarrow (4, 5) = \text{نقطه ماکزیمم مطلق}$$

مقدار ماکزیمم مطلق برابر ۵ و مقدار مینیمم مطلق برابر -۲۷ است که مجموع آنها برابر -۲۲ می‌شود.

۴- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی گام اول: دوره تناوب تابع $T = 2\pi$ است؛ پس نمودار تابع در بازه $[0, 2\pi]$ ، در بقیه دامنه نیز تکرار می‌شود، یعنی کافی است

نقاط بحرانی و اکسترمم‌های مطلق را در این بازه بررسی کنیم.

$$f'(x) = 0 \Rightarrow -2 \cos x \sin x + \cos x = 0 \Rightarrow \cos x (-2 \sin x + 1) = 0$$

گام دوم:

$$\begin{cases} \cos x = 0 \Rightarrow x = \frac{\pi}{2}, \frac{3\pi}{2} \\ -2 \sin x + 1 = 0 \Rightarrow \sin x = \frac{1}{2} \Rightarrow x = \frac{\pi}{6}, \frac{5\pi}{6} \end{cases}$$

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز



گام سوم: عرض نقاط بحرانی را به دست می آوریم.

$$f(0) = 1 + 0 = 1 \quad , \quad f\left(\frac{\pi}{2}\right) = 0 + 1 = 1 \quad , \quad f\left(\frac{3\pi}{2}\right) = 0 - 1 = -1 \quad \text{مینیمم مطلق}$$

$$f\left(\frac{\pi}{6}\right) = \left(\frac{\sqrt{3}}{2}\right)^2 + \frac{1}{4} = \frac{5}{4} \quad \text{ماکزیمم مطلق} \quad , \quad f\left(\frac{5\pi}{6}\right) = \left(-\frac{\sqrt{3}}{2}\right)^2 + \frac{1}{4} = \frac{5}{4} \quad \text{ماکزیمم مطلق}$$

$$f(2\pi) = 1 + 0 = 1$$

گام چهارم: در بین گزینه‌ها نقطه‌ای با طول $x = \frac{\pi}{2}$ بحرانی است؛ ولی اکسترمم مطلق نیست.

۵- پاسخ: گزینه ۲

گام اول: انتهای دامنه تابع $x = 2\sqrt{2}$ است که باید زیر رادیکال را صفر کند ($2\sqrt{2}$ لب مرز دامنه است):

$$a - (2\sqrt{2})^2 = 0 \Rightarrow a = 8$$

به عبارت دیگر $a = 8$ بوده است که دامنه $\sqrt{8 - x^2}$ به صورت روبه‌رو می‌شود:

$$8 - x^2 \geq 0 \Rightarrow x^2 \leq 8 \Rightarrow -2\sqrt{2} \leq x \leq 2\sqrt{2}$$

گام دوم: اکسترم‌های مطلق تابع را در دامنه یعنی بازه $[-2\sqrt{2}, 2\sqrt{2}]$ به دست می آوریم:

$$f'(x) = 0 \Rightarrow 1 + \frac{-2x}{2\sqrt{8-x^2}} = 0 \Rightarrow 1 = \frac{x}{\sqrt{8-x^2}} \Rightarrow \sqrt{8-x^2} = x \xrightarrow{x \geq 0} 8 - x^2 = x^2 \Rightarrow 8 = 2x^2 \Rightarrow x^2 = 4 \Rightarrow x = +2$$

نقاط بحرانی تابع $x = +2$ و $x = \pm 2\sqrt{2}$ (نقاط مشتق ناپذیر) است، اما با توجه به نمودار واضح است که ماکزیمم مطلق به ازای $x = 2$ رخ می‌دهد:

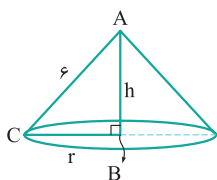
$$f(2) = 2 + \sqrt{8 - 4} = 4 = \text{مقدار ماکزیمم مطلق}$$

$$\frac{\text{مقدار ماکزیمم مطلق}}{a} = \frac{4}{8} = \frac{1}{2}$$

گام سوم:

۶- پاسخ: گزینه ۱

گام اول: مثلث قائم‌الزاویه به صورت مقابل را در نظر می‌گیریم که با دوران آن حول ضلع AB،



مخروط مقابل به وجود می‌آید:

گام دوم: باید بیشترین مقدار تابع $V = \frac{1}{3}\pi r^2 h$ را به دست آوریم.

گام سوم: $r^2 + h^2 = 36$ ؛ پس $r^2 = 36 - h^2$ که با جای‌گذاری در V داریم:

$$V = \frac{1}{3}\pi(36 - h^2)h = 12\pi h - \frac{1}{3}\pi h^3$$

گام چهارم: از V ، مشتق می‌گیریم:

$$V' = 0 \Rightarrow 12\pi - \pi h^2 = 0 \Rightarrow h^2 = 12 \xrightarrow{h > 0} h = \sqrt{12} = 2\sqrt{3}$$

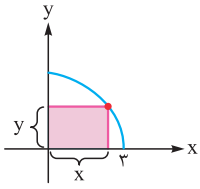
گام پنجم: به ازای $h = 2\sqrt{3}$ بیشترین حجم به دست می‌آید:

$$V = \frac{1}{3}\pi(36 - (2\sqrt{3})^2)(2\sqrt{3}) = 8\pi(2\sqrt{3}) = 16\sqrt{3}\pi$$



۷- پاسخ: گزینه ۴

گام اول: نقطه‌ای به مختصات $(x, \sqrt{3-x})$ به صورت مقابل روی قسمت راست منحنی $(x > 0)$ در نظر می‌گیریم:



گام دوم: بیشترین مقدار مساحت $S = x\sqrt{3-x}$ را به دست می‌آوریم و در پایان دو برابر می‌کنیم:

$$S' = 0 \Rightarrow \sqrt{3-x} + \frac{-1}{2\sqrt{3-x}}x = 0 \Rightarrow \frac{2(3-x) - x}{2\sqrt{3-x}} = 0 \Rightarrow 6 - 3x = 0 \Rightarrow x = 2$$

گام سوم: بیشترین مساحت به ازای $x = 2$ به دست می‌آید که برابر $S = 2\sqrt{3-2} = 2$ است که دو برابر آن برابر ۴ می‌شود.

۸- پاسخ: گزینه ۲

گام اول: مشتق تابع باید بزرگ‌تر یا مساوی صفر باشد: $f'(x) = 2x(m+x) + (9+x^2)(1) = 3x^2 + 2mx + 9 \geq 0$

گام دوم: شرط این که عبارت درجه دوم همواره بزرگ‌تر یا مساوی صفر باشد این است که $\Delta \leq 0$ و $a > 0$ ؛ پس:

$$\begin{cases} \Delta \leq 0 \Rightarrow 4m^2 - 4(3)(9) \leq 0 \xrightarrow{\div 4} m^2 - 27 \leq 0 \Rightarrow -3\sqrt{3} \leq m \leq 3\sqrt{3} \\ a > 0 \Rightarrow 3 > 0 \text{ برقرار است.} \end{cases}$$

گام سوم: $3\sqrt{3} \approx 3 \times 1.7 = 5.1$ ؛ پس مقادیر صحیح m برابر است با: $5, 4, 3, \dots, -3, -4, \dots, -5$ که تعداد آن‌ها برابر ۱۱ تا است.

۹- پاسخ: گزینه ۲

گام اول: $x < -2$ باید باشد؛ پس $|x| = -x$.

گام دوم: یکنوایی تابع $y = \frac{-x^2}{x+2}$ را با مشتق بررسی می‌کنیم. برای این کار باید مشتق را تعیین علامت کنیم: (دقت کنید که چون تابع در $x = -2$ تعریف نشده است مشتق هم ندارد.)

$$y' = \frac{-2x(x+2) - (-x^2)}{(x+2)^2} = \frac{-x^2 - 4x}{(x+2)^2} = 0 \Rightarrow -x^2 - 4x = 0 \Rightarrow x^2 + 4x = 0 \Rightarrow x(x+4) = 0 \Rightarrow x = 0, x = -4$$

x	$-\infty$	-4	-2	0
y'		-	+	+
y		↘	↗	↗

گام سوم: تابع در بازه $(-\infty, -4)$ نزولی و در بازه $(-4, -2)$ صعودی است.

۱۰- پاسخ: گزینه ۲

گام اول: تابع در همه نقاط مشتق‌پذیر است؛ پس مشتق در نقاط اکسترمم نسبی برابر صفر است:

$$\begin{aligned} y &= 2x^3 + ax^2 + bx \Rightarrow y' = 6x^2 + 2ax + b \\ y'(-1) = 0 &\Rightarrow 6 - 2a + b = 0 \\ y'(2) = 0 &\Rightarrow 24 + 4a + b = 0 \end{aligned} \Rightarrow a = -3, b = -12$$

گام دوم: با قراردادن طول نقاط اکسترمم در تابع، عرض نقاط را به دست می‌آوریم:

$$y = 2x^3 - 3x^2 - 12x \Rightarrow \begin{cases} y(-1) = -2 - 3 + 12 = 7 \Rightarrow A(-1, 7) \\ y(2) = 16 - 12 - 24 = -20 \Rightarrow B(2, -20) \end{cases}$$

$$m_{AB} = \frac{y_B - y_A}{x_B - x_A} = \frac{-20 - 7}{2 - (-1)} = \frac{-27}{3} = -9$$

گام سوم:



۱۱- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی: گام اول: با شرط گذاشتن قدرمطلق را برمی داریم:

$$f(x) = \begin{cases} x^2(x-3) + 2x & x \geq 3 \\ -x^2(x-3) + 2x & x < 3 \end{cases} = \begin{cases} x^3 - 3x^2 + 2x & x \geq 3 \\ -x^3 + 3x^2 + 2x & x < 3 \end{cases}$$

$$f'(x) = \begin{cases} 3x^2 - 6x + 2 & x > 3 \\ -3x^2 + 6x + 2 & x < 3 \end{cases}$$

گام دوم: مشتق می گیریم و نقاط بحرانی را پیدا می کنیم:

$$3x^2 - 6x + 2 = 0 \xrightarrow{\Delta=12} x = \frac{6 \pm \sqrt{12}}{6} = 1 \pm \frac{\sqrt{3}}{3} < 3$$

(هیچ کدام از دو ریشه بزرگتر از ۳ نیستند.)

اما معادله $-3x^2 + 6x + 2 = 0$ دو ریشه دارد که هر دو کمتر از ۳ هستند، چون این دو ریشه ساده هستند مشتق در آن‌ها تغییر علامت می دهد و این نقاط حتماً اکسترمم نسبی هستند. مجموع طول این دو نقطه برابر $2 = \frac{-6}{-3}$ می شود.

گام سوم: $x = 3$ (ریشه داخل قدرمطلق) نیز بحرانی است؛ همچنین تابع به ازای $x = 3$ برابر ۶ می شود اما در اطراف $x = 3$ (یک همسایگی آن) بیشتر از ۶ است پس $x = 3$ یک نقطهٔ مینیمم نسبی است. پس مجموع طول نقاط اکسترمم نسبی برابر $3 + 2 = 5$ می شود.

۱۲- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی: گام اول: تابع در $x = 2$ مشتق پذیر است؛ پس $f'(2) = 0$.

$$y' = \frac{a(x^2+1) - 2x(ax+b)}{(x^2+1)^2}, \quad y'(2) = 0 \Rightarrow \Delta a = 4(2a+b) \Rightarrow -3a = 4b \Rightarrow a = -\frac{4}{3}b$$

$$y = \frac{-\frac{4}{3}bx + b}{x^2 + 1}$$

گام دوم: با جای گذاری a در ضابطهٔ تابع داریم:

$$y = \frac{-\frac{4}{3}b + b}{5} = \frac{-\frac{1}{3}b}{5} = -\frac{1}{15}b$$

گام سوم: اگر در تابع $x = 2$ قرار دهیم، عرض اکسترمم به دست می آید:

حسابان و ریاضی پایه (مباحث مستقل): حسابان (۱): صفحه‌های ۱۷ تا ۲۲ و ۲۹ تا ۳۶، ریاضی (۱): صفحه‌های ۶۹ تا ۹۳

۱۳- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی: گام اول: شرط این که معادله جواب حقیقی نداشته باشد این است که $\Delta < 0$. از طرفی $a = m$ و $b = 6$ و $c = -2m + 9$

است؛ پس: $\Delta = b^2 - 4ac = 36 - 4(m)(-2m+9) < 0 \Rightarrow 36 + 8m^2 - 36m < 0 \Rightarrow 8m^2 - 36m + 36 < 0 \xrightarrow{\div 4} 2m^2 - 9m + 9 < 0$

گام دوم: با کمی دقت و جای گذاری اعداد صحیح به جای m معلوم می شود، عبارت $2m^2 - 9m + 9$ فقط به ازای $m = 2$ منفی می شود و به ازای سایر مقادیر صحیح، مثبت یا صفر می شود؛ پس یک مقدار برای m وجود دارد.

۱۴- پاسخ: گزینه ۲

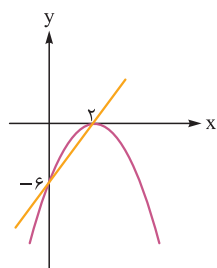
پاسخ تشریحی: گام اول: خط $y = 3x - 6$ در نقطه $(0, -6)$ محور y ها و در نقطه $(2, 0)$ محور x ها را قطع می کند؛ پس رأس و عرض

از مبدأ سهمی به دست می آید.

گام دوم: رأس سهمی $(2, 0)$ است؛ پس معادلهٔ سهمی را به صورت $y = a(x-2)^2$ در نظر می گیریم و نقطهٔ

$(0, -6)$ را جای گذاری می کنیم تا a به دست آید:

$$a(0-2)^2 = -6 \Rightarrow 4a = -6 \Rightarrow a = -\frac{6}{4} = -\frac{3}{2}$$



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

گام سوم:

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیل سبز



۱۵- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی

$$\text{الف) } x > 0 \Rightarrow -1 < \frac{4x-2}{x+2} < 4$$

گام اول: برای از بین بردن قدرمطلق دو حالت در نظر می‌گیریم:

$$\text{ب) } x < 0 \Rightarrow -1 < \frac{-4x-2}{x+2} < 4$$

گام دوم: برای حل «الف» چون $x > 0$ ، آن‌گاه $x+2 > 0$ ؛ پس می‌توانیم همه عبارت‌ها را در $x+2$ ضرب کنیم بدون این‌که جهت تغییر کند:

$$\xrightarrow{\times(x+2)} - (x+2) < 4x-2 < 4(x+2) \Rightarrow \begin{cases} -x-2 < 4x-2 \Rightarrow 0 < x \\ 4x-2 < 4x+8 \Rightarrow -2 < 8 \checkmark \end{cases}$$

پس همه $x < 0$ جواب نامعاده هستند.گام سوم: اگر $0 < x < -2$ ، باز هم $x+2 < 0$ و با ضرب نامعاده در $x+2$ داریم:

$$-(x+2) < -4x-2 < 4x+8 \Rightarrow \begin{cases} -x-2 < -4x-2 \Rightarrow 3x < 0 \Rightarrow x < 0 \\ -4x-2 < 4x+8 \Rightarrow -10 < 8x \Rightarrow -\frac{5}{4} < x \end{cases}$$

در این حالت جواب به صورت $-\frac{5}{4} < x < 0$ درمی‌آید.گام چهارم: اگر $x < -2$ باشد $x+2 < 0$ و با ضرب در $x+2$ جهت عوض شده و داریم:

$$-(x+2) > -4x-2 > 4x+8 \Rightarrow \begin{cases} -x-2 > -4x-2 \Rightarrow x > 0 \\ -4x-2 > 4x+8 \Rightarrow -10 > 8x \Rightarrow -\frac{5}{4} > x \end{cases}$$

مجموعه‌های $x < -2$ ، $x > 0$ و $-\frac{5}{4} > x$ اشتراک تهی دارند؛ پس این‌جا جوابی به دست نمی‌آید.گام پنجم: با اجتماع دو جواب $(0, +\infty)$ و $(-\frac{5}{4}, 0)$ مجموعه جواب به صورت $\{-\frac{5}{4}, +\infty\}$ است (دقت کنید به ازای $x=0$ داریم

$$-1 < -1)؛ \text{ پس } a = -\frac{5}{4} \text{ و } b = 0 \text{ که } a+b = -\frac{5}{4} + 0 = -\frac{5}{4}$$

۱۶- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی

$$1 + \sqrt{x-1} = \sqrt{6-x}$$

گام اول: برای به دست آوردن محل تقاطع، دو تابع را مساوی قرار می‌دهیم:

با کمی جست‌وجو معلوم می‌شود $x=2$ جواب معادله است، اما اگر می‌خواستیم آن را حل کنیم می‌شد:

$$(1 + \sqrt{x-1})^2 = (\sqrt{6-x})^2 \Rightarrow 1 + 2\sqrt{x-1} + x - 1 = 6 - x \Rightarrow 2\sqrt{x-1} = 6 - 2x \xrightarrow{\div 2} \sqrt{x-1} = 3 - x$$

$$\xrightarrow{\frac{x \geq 1}{3-x \geq 0}} x-1 = 9-6x+x^2 \Rightarrow x^2-7x+10=0 \Rightarrow (x-2)(x-5)=0 \Rightarrow \begin{cases} x=2 \checkmark \\ x=5 \times \end{cases}$$

گام دوم: با قراردادن $x=2$ در یکی از دو تابع $y=2$ به دست می‌آید.

$$OA = \sqrt{2^2 + 2^2} = \sqrt{8} = 2\sqrt{2}$$

گام سوم: فاصله نقطه $A(2,2)$ از مبدأ برابر است با:

۱۷- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی

$$2\pi rh + 2\pi r^2 = 0 / 48\pi h^2 \xrightarrow{\div 2\pi} rh + r^2 = 0 / 24h^2$$

گام اول: سطح کل را برابر $0 / 48\pi h^2$ قرار می‌دهیم:گام دوم: برای این‌که r را بر حسب h به دست آوریم معادله را به صورت درجه دوم (بر حسب r) مرتب می‌کنیم:

$$\Delta = h^2 - 4(1)(-0 / 24h^2) = 1 / 96h^2$$

گام سوم: دلتای معادله را به دست می‌آوریم:

$$r = \frac{-h + \sqrt{1/96h^2}}{2} = \frac{-h + 1/4h}{2} = 0 / 2h$$

گام چهارم: r را به دست می‌آوریم: ($r > 0$)

$$V = \pi r^2 h = \pi(0 / 2h)^2 \times h = \pi \times 0 / 04h^3 = 0 / 04\pi h^3$$

گام پنجم: حجم را بر حسب h به دست می‌آوریم:پس حجم $0 / 04$ برابر πh^3 است.



۱۸- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی گام اول: شیب دو خط a و $-3a$ است که چون بر هم عمودند داریم:

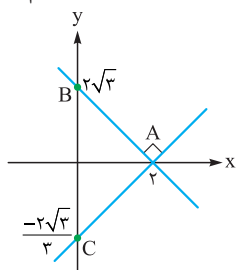
$$a(-3a) = -1 \Rightarrow 3a^2 = 1 \Rightarrow a^2 = \frac{1}{3} \Rightarrow a = \pm \frac{\sqrt{3}}{3}$$

$$y_A = 0 \Rightarrow -3ax_A + 6a = 0 \Rightarrow x_A = 2 \Rightarrow A(2, 0)$$

گام دوم:

گام سوم: اگر $a = \frac{\sqrt{3}}{3}$ بگیریم، خط اول به صورت $y = ax + b = \frac{\sqrt{3}}{3}x + b$ درمی آید که چون $A(2, 0)$ روی آن قرار دارد

$$\frac{\sqrt{3}}{3}(2) + b = 0 \Rightarrow b = -\frac{2\sqrt{3}}{3}$$



معادله خط دوم نیز به صورت $y = -\frac{3\sqrt{3}}{3}x + \frac{6\sqrt{3}}{3}$ درمی آید.

عرض از مبدأ دو خط برابر است با: $\frac{-2\sqrt{3}}{3}$ و $2\sqrt{3}$ ؛ پس داریم:

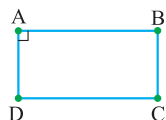
$$y_B - y_C = 2\sqrt{3} - \left(-\frac{2\sqrt{3}}{3}\right) = \frac{8\sqrt{3}}{3} \Rightarrow S_{\triangle ABC} = \frac{\frac{8\sqrt{3}}{3} \times 2}{2} = \frac{8\sqrt{3}}{3}$$

گام چهارم:

۱۹- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی گام اول: شکل فرضی به صورت مقابل در نظر بگیرید.

گام دوم: AB عمود بر BC ؛ پس ضرب شیبها برابر -1 می شود:



$$\left. \begin{aligned} m_{AB} &= \frac{y_B - y_A}{x_B - x_A} = \frac{a - 6}{0 - (-2)} = \frac{a - 6}{2} \\ m_{BC} &= \frac{y_C - y_B}{x_C - x_B} = \frac{0 - a}{-2a - 0} = \frac{1}{2} \end{aligned} \right\} \Rightarrow \frac{a - 6}{2} \times \frac{1}{2} = -1 \Rightarrow a - 6 = -4 \Rightarrow a = 2$$

گام سوم: $A(-2, 6)$ ، $B(0, 2)$ و $C(-4, 0)$ می شود. طول AB و BC را به دست می آوریم:

$$AB = \sqrt{(0 - (-2))^2 + (2 - 6)^2} = \sqrt{20}$$

$$BC = \sqrt{(-4 - 0)^2 + (0 - 2)^2} = \sqrt{20}$$

$$\text{مساحت} = \sqrt{20} \times \sqrt{20} = 20$$

گام چهارم:

۲۰- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی گام اول: فاصله نقطه $A(0, k)$ از نقطه $B(3, 3)$ برابر است با:

$$d = \frac{|4(0) - 3(k) - 4|}{\sqrt{4^2 + (-3)^2}} = \frac{|-3k - 4|}{5}$$

گام دوم: فاصله نقطه $A(0, k)$ از خط $4x - 3y - 4 = 0$ برابر است با:

$$\sqrt{9 + (3 - k)^2} = \frac{|-3k - 4|}{5} = \frac{|3k + 4|}{5}$$

گام سوم: دو فاصله برابرند؛ پس داریم:

$$\rightarrow 9 + (3 - k)^2 = \frac{9k^2 + 24k + 16}{25} \Rightarrow 25(9 + 9 - 6k + k^2) = 9k^2 + 24k + 16 \Rightarrow 16k^2 - 174k + 434 = 0$$

$$k = -\frac{b}{a} = \frac{174}{16} = \frac{87}{8}$$

گام چهارم: مجموع دو جواب (برای k) برابر است با:



پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز

ریاضیات

۲۴- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی گام اول: دو ایرانی را با I_1, I_2 ، دو چینی را با C_1, C_2 و ۵ ژاپنی را با J_1, \dots, J_5 نمایش می‌دهیم.

گام دوم: دو ایرانی باید کنار هم باشند؛ پس آن‌ها را در یک دسته به صورت $(I_1 I_2)$ قرار می‌دهیم.

گام سوم: بین C_1 و C_2 دقیقاً ۳ نفر قرار می‌گیرند؛ پس یک بسته نیز به صورت $(C_1 - - - C_2)$ در نظر می‌گیریم.

گام چهارم: دو حالت در نظر می‌گیریم: دو ایرانی بین دو چینی باشند یا این که نباشند.

گام پنجم: اگر دو ایرانی بین دو چینی باشند؛ پس باید به $\binom{5}{1}$ روش یکی از ژاپنی‌ها نیز بین دو چینی قرار گیرد.

جایگشت دو ایرانی بین خودشان ۲! حالت، جایگشت $(I_1 I_2)$ و یک ژاپنی ۲! حالت، دو چینی بین خودشان ۲! حالت و ۴ ژاپنی به همراه

$(C_1 - - - C_2)$ که ۵ شیء می‌شود ۵! حالت دارد؛ پس تعداد $5! \times 2! \times 2! \times 2! \times 2! \times 2! \times 2! = 4800$ حالت در این بخش وجود دارد.

گام ششم: اگر دو ایرانی بین دو چینی نباشند، تعداد راه‌های ایستادن برابر است با:

$$\binom{5}{3} \times 3! \times 2! \times 2! \times 2! \times 2! = 10 \times 6 \times 2 \times 2 \times 2 \times 2 = 5760$$

\downarrow انتخاب ۳ ژاپنی برای ایستادن بین دو چینی
 \downarrow ۳ نفر ژاپنی بین خودشان
 \downarrow ۲ چینی بین خودشان
 \downarrow ۲ ایرانی بین خودشان
 \downarrow ۲ ژاپنی $(I_1 I_2)$

$$4800 + 5760 = 10560$$

گام هفتم: طبق اصل جمع تعداد راه‌های ایستادن برابر است با:

۲۵- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: ابتدا حروف S, R, S, R را به ۶ $\frac{4!}{2!2!}$ روش می‌چینیم.

$$\square S \square R \square S \square R \square$$

گام دوم: حروف A, A, A, I را باید در \square قرار دهیم:

گام سوم: به $\binom{5}{4} = 5$ روش چهارتا از \square را انتخاب می‌کنیم.

گام چهارم: به $\frac{4!}{3!} = 4$ روش حروف A, A, A, I را در ۴ مربع قرار می‌دهیم.

$$6 \times 5 \times 4 = 120$$

گام پنجم: طبق اصل ضرب تعداد جایگشت‌ها برابر است با:

۲۶- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی گام اول: فضای نمونه، حاصل ضرب دکارتی {قیچی، کاغذ، سنگ} در خودش است:

$$\{(ق, ق), (ق, ک), (ق, س), (ک, ق), (ک, ک), (ک, س), (س, ق), (س, ک), (س, س)\} \times \{(ق, ک, س), (ق, ک, س)\}$$

فضای نمونه ۹ عضو دارد؛ پس $2^9 = 512$ زیرمجموعه یا پیشامد وجود دارد. (۱ درست)

گام دوم: اگر فاطمه سنگ و گلسا کاغذ بیاورد، برآمد (ک, س) اتفاق افتاده؛ پس پیشامد داده‌شده که شامل این عضو است نیز رخ داده است. (۲ درست)

$$A = \{(ق, س), (س, ک), (س, س)\} = \text{فاطمه سنگ بیاورد}$$

گام سوم:

$$B = \{(ق, ک), (ک, ک), (ک, س)\} = \text{گلسا کاغذ بیاورد}$$

$A \cap B = \{(ک, س)\}$ ، پس $A \cap B$ ناتهی است؛ این یعنی A و B سازگار هستند. (۳ نادرست)

گام چهارم: پیشامد برنده‌نشدن هیچ‌کدام همان $\{(ق, ق), (ک, ک), (س, س)\}$ است که ۳ عضو دارد. (۴ درست)

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیل سبز



۲۷- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: تعداد عضوهای فضای نمونه برابر است با تعداد انتخاب‌های ۳ نفر از کل ۱۵ نفر یعنی:

$$n(S) = \binom{15}{3}$$

گام دوم: ۳ بازیکن از ۵ ملیت مختلف هستند؛ پس ابتدا به $\binom{5}{3}$ روش ۳ کشور انتخاب می‌کنیم.

گام سوم: سه کشور داریم که از هر کدام ۳ بازیکن در اردو هستند، پس به $\binom{3}{1}\binom{3}{1}\binom{3}{1}$ روش از هر کشور یک بازیکن انتخاب می‌کنیم؛ پس:

$$n(A) = \binom{5}{3} \binom{3}{1} \binom{3}{1} \binom{3}{1}$$

$$P(A) = \frac{n(A)}{n(S)} = \frac{\binom{5}{3} \binom{3}{1} \binom{3}{1} \binom{3}{1}}{\binom{15}{3}} = \frac{10 \times 3 \times 3 \times 3}{15 \times 14 \times 13} = \frac{10 \times 3 \times 3 \times 3}{5 \times 7 \times 13} = \frac{54}{91}$$

گام چهارم:

۲۸- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی گام اول: جمع تک تک احتمال‌ها برابر یک است:

$$P(a) + P(b) + P(c) + P(d) + P(e) = 1$$

$$P(a) + P(c) = \frac{1}{4} \xrightarrow{\text{از گام اول}} P(b) + P(d) + P(e) = 1 - \frac{1}{4} = \frac{3}{4}$$

گام دوم:

$$P(\{a, b, c, d\}) = P(a) + P(b) + P(c) + P(d) = \frac{4}{5} \Rightarrow P(b) + P(d) = \frac{4}{5} - \frac{1}{4} = \frac{11}{20}$$

گام سوم:

$$P(C') = P(\{a, c, e'\}) = P(\{b, d\}) = P(b) + P(d) = \frac{11}{20}$$

گام چهارم:

۲۹- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: احتمال رخ دادن حداقل یکی از دو پیشامد A و B همان $A \cup B$ است؛ پس کافی است $P(B - A | A \cup B)$

را به دست آوریم.

گام دوم: طبق فرمول احتمال شرطی داریم:

$$P(B - A | A \cup B) = \frac{P((B - A) \cap (A \cup B))}{P(A \cup B)} = \frac{P(B - A)}{P(A \cup B)} = \frac{P(B) - P(A \cap B)}{P(A) + P(B) - P(A \cap B)} = \frac{\frac{1}{4} - \frac{1}{6}}{\frac{1}{3} + \frac{1}{4} - \frac{1}{6}} = \frac{\frac{12}{12} - \frac{2}{12}}{\frac{4}{12} + \frac{3}{12} - \frac{2}{12}} = \frac{10}{5} = 2$$

۳۰- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی گام اول: فضای نمونه کاهش یافته حالت‌هایی است که مجموع شماره‌ها کم‌تر از ۵ باشد:

$$A = \{ \overset{\checkmark}{(1, 2)}, \overset{\checkmark}{(1, 3)}, \overset{\checkmark}{(1, 4)}, \overset{\checkmark}{(1, 5)}, \overset{\checkmark}{(2, 3)}, \overset{\checkmark}{(2, 4)}, \overset{\checkmark}{(2, 5)}, \overset{\checkmark}{(3, 4)}, \overset{\checkmark}{(3, 5)} \}$$

از دو رنگ مختلف هر دو مشکی هر دو آبی

حالت‌های مطلوب حالت‌هایی هستند که مجموع کارت‌ها مضرب ۳ باشد که با علامت \checkmark مشخص شده است.

$$P(B | A) = \frac{4}{10} = \frac{2}{5}$$

گام دوم:

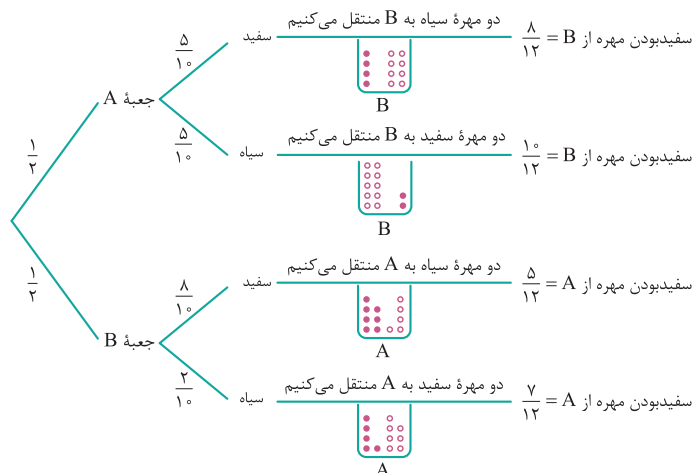
مجموع کم‌تر از ۵ ← مجموع مضرب ۳
↓
به شرط آن‌که

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز



۳۱- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی گام اول: از نمودار درختی به صورت زیر استفاده می‌کنیم:



گام دوم: طبق قانون احتمال کل در هر شاخه، احتمال‌ها را در هم ضرب کرده و در پایان با هم جمع می‌کنیم:

$$P(A) = \frac{1}{2} \times \frac{5}{10} \times \frac{8}{12} + \frac{1}{2} \times \frac{5}{10} \times \frac{10}{12} + \frac{1}{2} \times \frac{8}{10} \times \frac{5}{12} + \frac{1}{2} \times \frac{2}{10} \times \frac{7}{12} = \frac{40 + 50 + 40 + 14}{2 \times 10 \times 12} = \frac{144}{2 \times 10 \times 12} = \frac{3}{5}$$

۳۲- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی گام اول: پیشامد بخش‌پذیر بر ۳ و ۵ را به ترتیب A و B می‌گیریم؛ پس باید $P(A \cup B')$ را پیدا کنیم:

$$P(A \cup B') = P(A' \cap B)' = 1 - P(A' \cap B) = 1 - (P(B) - P(B \cap A))$$

گام دوم: از قوانین احتمال داریم:

$$P(B) = \frac{\binom{300}{5}}{\binom{3000}{5}} = \frac{60}{3000} = \frac{1}{50}$$

گام سوم:

$$P(B \cap A) = \frac{\binom{300}{15}}{\binom{3000}{5}} = \frac{20}{3000} = \frac{1}{150}$$

پیشامد بخش‌پذیری
بر ۳ و ۵

$$P(A \cup B') = 1 - (P(B) - P(B \cap A)) = 1 - \left(\frac{1}{50} - \frac{1}{150}\right) = 1 - \frac{2}{150} = \frac{148}{150}$$

گام چهارم:

۳۳- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی فرض می‌کنیم تویی خارج نشده و در کیسه سه توپ سفید، چهار توپ سیاه و پنج توپ آبی وجود دارد و احتمال آن که

حداقل یک توپ آبی باشد را می‌خواهیم:

$$P(A) = \frac{\binom{5}{1} \binom{3+4}{1} + \binom{5}{2}}{\binom{12}{2}} = \frac{(5 \times 7) + 10}{66} = \frac{45}{66} = \frac{15}{22}$$

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیل سبز



۱۳۴- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی گام اول: احتمال پاسخ درست به هر سؤال $\frac{1}{4}$ است؛ پس به احتمال $\frac{1}{4}$ به سؤال اول پاسخ درست داده است.

گام دوم: در ۵ سؤال بعدی می‌خواهیم احتمال آن‌که به دو سؤال پاسخ درست داده باشد را به دست آوریم. داریم:

$$\left. \begin{array}{l} n = 5 = \text{تعداد آزمایش‌ها} \\ P = \frac{1}{4} = \text{احتمال پیروزی} \\ 1 - P = \frac{3}{4} = \text{احتمال شکست} \end{array} \right\} \Rightarrow P(2 \text{ پیروزی در } 5 \text{ آزمایش}) = \binom{5}{2} \left(\frac{1}{4}\right)^2 \left(\frac{3}{4}\right)^3 = 10 \times \frac{1}{16} \times \frac{27}{64} = \frac{135}{512}$$

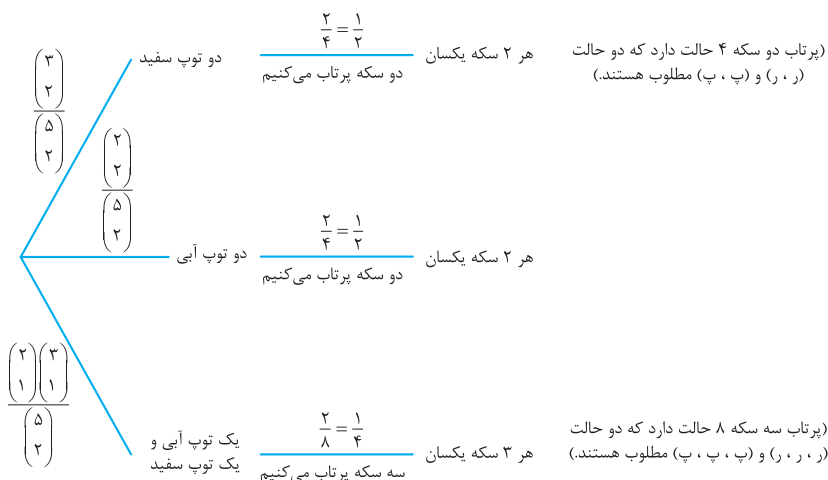
گام سوم: احتمال درست‌بودن سؤال اول مستقل از بقیه است؛ پس احتمال آن‌که سؤال اول درست و از بقیه سؤال‌ها نیز ۲ تا درست باشد را در هم ضرب می‌کنیم:

$$\frac{1}{4} \times \frac{135}{512} = \frac{135}{2048}$$

۱۳۵- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: ابتدا باید با استفاده از قانون احتمال کل (احتمال شاخه‌ای) احتمال آن‌که همه سکه‌ها یکسان بیاید را

به دست آوریم:



$$P(\text{همه سکه‌ها یکسان}) = \frac{\binom{3}{2}}{\binom{5}{2}} \times \frac{1}{2} + \frac{\binom{2}{2}}{\binom{5}{2}} \times \frac{1}{2} + \frac{\binom{2}{1} \binom{3}{1}}{\binom{5}{2}} \times \frac{1}{4} = \frac{3}{20} + \frac{1}{20} + \frac{6}{40} = \frac{7}{20} \checkmark$$

گام دوم: طبق قانون بیز، شاخه مطلوب (یعنی هر دو توپ سفید) را در صورت و احتمال کل (یعنی $\frac{7}{20}$) را در مخرج قرار می‌دهیم:

$$P(\text{سکه‌ها یکسان} | \text{هر دو سفید}) = \frac{\frac{3}{20}}{\frac{7}{20}} = \frac{3}{7}$$



هندسه: هندسه (۳): صفحه‌های ۶۱ تا ۸۰، هندسه (۱): صفحه‌های ۷۷ تا ۹۶

۳۶- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول (نوشتن تساوی به صورت مناسب): تساوی $\vec{a} + \vec{b} + \vec{c} = \vec{0}$ را به صورت $\vec{a} + \vec{b} = -\vec{c}$ می‌نویسیم تا در یک سمت تساوی، فقط دو بردار \vec{a} و \vec{b} را داشته باشیم.

گام دوم (محاسبه خواسته سؤال): از تساوی $\vec{a} + \vec{b} = -\vec{c}$ می‌توان نتیجه گرفت:

$$(\vec{a} + \vec{b}) \cdot (\vec{a} + \vec{b}) = (-\vec{c}) \cdot (-\vec{c}) \Rightarrow \underbrace{\vec{a} \cdot \vec{a}}_{|\vec{a}|^2} + \underbrace{\vec{a} \cdot \vec{b} + \vec{b} \cdot \vec{a}}_{2\vec{a} \cdot \vec{b}} + \underbrace{\vec{b} \cdot \vec{b}}_{|\vec{b}|^2} = \underbrace{\vec{c} \cdot \vec{c}}_{|\vec{c}|^2}$$

$$|\vec{a}|^2 + 2\vec{a} \cdot \vec{b} + |\vec{b}|^2 = |\vec{c}|^2 \quad (*)$$

پس:

سؤال گفته $|\vec{a}| = 2$ ، $|\vec{b}| = 3$ و $|\vec{c}| = 4$: با جای‌گذاری این مقادیر در تساوی (*) داریم:

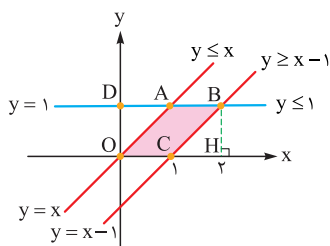
$$4 + 2\vec{a} \cdot \vec{b} + 9 = 16 \Rightarrow 2\vec{a} \cdot \vec{b} = 3 \Rightarrow \vec{a} \cdot \vec{b} = \frac{3}{2} = 1.5$$

۳۷- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی گام اول (رسم نمودار رابطه): اگر طرفین نامعادله $\sqrt{x-y} \leq 1$ را به توان دو برسانیم، داریم $x-y \leq 1$ یا به عبارت دیگر $y \geq x-1$ ، اما از آن‌جا که $x-y$ زیر رادیکال با فرجه دو قرار دارد، باید $x-y \geq 0$ یا به عبارت دیگر $y \leq x$ پس رابطه مورد نظر، از سه شرط

$$\begin{cases} y \geq x-1 \\ y \leq x \\ y \leq 1 \end{cases}$$

تشکیل شده است که ما قسمتی از آن را می‌خواهیم که در ناحیه اول است.



گام دوم (محاسبه خواسته سؤال): همان‌طور که می‌بینید، ناحیه مورد نظر خواسته سؤال، مساحت متوازی‌الاضلاع OABC است که داریم:

$$S(OABC) = OC \cdot BH \Rightarrow S(OABC) = 1 \times 1 = 1$$

۳۸- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول (اعمال شرط قرارگیری در ناحیه‌های ششم و هشتم برای A و B):

داریم:

$$A(m-4, 4-m, m^2-5m) \xrightarrow{\text{ناحیه ششم}} \begin{cases} x_A < 0 \Rightarrow m-4 < 0 \Rightarrow m < 4 \\ y_A > 0 \Rightarrow 4-m > 0 \Rightarrow m < 4 \\ z_A < 0 \Rightarrow \frac{m^2-5m}{m(m-5)} < 0 \Rightarrow 0 < m < 5 \end{cases}$$

از اشتراک سه نامعادله به‌دست‌آمده، داریم $0 < m < 4$ ، یعنی با شرط $0 < m < 4$ در نقطه A ناحیه ششم مختصات قرار می‌گیرد.

$$B(m-2, m^2-4m, 2-m) \xrightarrow{\text{ناحیه هشتم}} \begin{cases} x_B > 0 \Rightarrow m-2 > 0 \Rightarrow m > 2 \\ y_B < 0 \Rightarrow \frac{m^2-4m}{m(m-4)} < 0 \Rightarrow 0 < m < 4 \\ z_B < 0 \Rightarrow 2-m < 0 \Rightarrow m > 2 \end{cases}$$

از اشتراک سه نامعادله به‌دست‌آمده داریم $2 < m < 4$ ، یعنی با شرط $2 < m < 4$ در نقطه B ناحیه هشتم مختصات قرار می‌گیرد.



گام دوم (محاسبه m): برای آن که A در ناحیه ششم و B در ناحیه هشتم باشد، باید هر دو نامعادله‌های $(*)$ و $(**)$ هم‌زمان برقرار باشند؛ پس باید بین آن‌ها اشتراک بگیریم که نتیجه می‌دهد $2 < m < 4$. حالا سؤال گفته که m عددی طبیعی است؛ پس تنها عدد قابل قبول $m = 3$ است. گام سوم (محاسبه خواسته سؤال): از آن‌جا که $m = 3$ ، داریم:

$$A(m-4, 4-m, m^2-5m) = (-1, 1, -6) \quad B(m-2, m^2-4m, 2-m) = (1, -3, -1)$$

پس نقطه وسط پاره‌خط AB می‌شود $m(0, -1, -\frac{7}{2})$ و $m(0, -1, -\frac{7}{2})$ که فاصله آن از مبدأ مختصات، یعنی $O(0, 0, 0)$ برابر است با:

$$OM = \sqrt{(0-0)^2 + (0+1)^2 + (0+\frac{7}{2})^2} = \sqrt{1 + \frac{49}{4}} = \sqrt{\frac{53}{4}} = \sqrt{13/25} = 4$$

دقت کنید که $9 < 13/25 < 16$ ، پس $\sqrt{9} < \sqrt{13/25} < \sqrt{16}$ و از آن‌جا که $13/25$ به 16 نزدیک‌تر است تا به 9 ، مقدار $\sqrt{13/25}$ هم به 4 نزدیک‌تر است تا به 3 .

۳۹- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول (رسم شکل مناسب): با توجه به این که دو صفحه $X = 1$ و $X = 3$

موازی صفحه YZ و دو صفحه $Y = 1$ و $Y = 4$ موازی صفحه XZ و دو صفحه $Z = 2$ موازی صفحه XY هستند، ناحیه مورد نظر را در دستگاه مختصات رسم می‌کنیم.

گام دوم (محاسبه خواسته سؤال): همان‌طور که می‌بینید، ناحیه مورد نظر، ناحیه درون و واقع بر سطح یک مکعب مستطیل به ابعاد 2 ، 3 و 4 است که بیشترین فاصله بین

نقاط واقع بر آن، برابر با طول قطر مکعب مستطیل (مثلاً AB یکی از قطرهای این مکعب مستطیل است.) می‌باشد، که برابر است با:

$$\sqrt{2^2 + 3^2 + 4^2} = \sqrt{29}$$

۴۰- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی گام اول (محاسبه بردارهایی که اضلاع متوازی‌الاضلاع هستند): داریم:

$$\begin{cases} \vec{a} = \vec{u} + \vec{v} \\ \vec{b} = \vec{u} - \vec{v} \end{cases} \xrightarrow{\text{جمع طرفین دو معادله}} \vec{a} + \vec{b} = 2\vec{u} \Rightarrow \vec{u} = \frac{1}{2}(\vec{a} + \vec{b}) \xrightarrow{\text{به همین ترتیب}} \vec{v} = \frac{1}{2}(\vec{a} - \vec{b})$$

پس اگر $\vec{a} = (0, 3, 1)$ و $\vec{b} = (4, -1, -3)$ ، آن‌گاه $\vec{u} = (2, 1, -1)$ و $\vec{v} = (-2, 2, 2)$.

$$\vec{u} = (2, 1, -1) \Rightarrow |\vec{u}| = \sqrt{2^2 + 1^2 + (-1)^2} = \sqrt{6}$$

گام دوم (محاسبه خواسته سؤال): داریم:

$$\vec{v} = (-2, 2, 2) \Rightarrow |\vec{v}| = \sqrt{(-2)^2 + 2^2 + 2^2} = \sqrt{12}$$

$$\frac{|\vec{v}|}{|\vec{u}|} = \frac{\sqrt{12}}{\sqrt{6}} = \sqrt{\frac{12}{6}} = \sqrt{2}$$

پس:

۴۱- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول (محاسبه طول بردارهای \vec{a} و $\vec{a} - \vec{b}$): می‌دانیم $\vec{a} = (2, 1, 2)$ و $\vec{b} = (3, 2, 2)$ ؛ پس اگر بردار $\vec{a} - \vec{b}$ را \vec{c} بنامیم، داریم:

$$\vec{c} = \vec{a} - \vec{b} = (2, 1, 2) - (3, 2, 2) = (-1, -1, 0) \Rightarrow |\vec{c}| = \sqrt{(-1)^2 + (-1)^2 + 0} = \sqrt{2}$$

$$|\vec{a}| = \sqrt{2^2 + 1^2 + 2^2} = 3$$

از طرفی داریم:

گام دوم (محاسبه $\vec{a} \cdot \vec{c}$ از دوروش): فرض کنیم زاویه بین دو بردار \vec{a} و \vec{c} برابر با θ باشد، داریم:

$$\vec{a} \cdot \vec{c} = |\vec{a}| |\vec{c}| \cos \theta \Rightarrow \vec{a} \cdot \vec{c} = 3\sqrt{2} \cos \theta$$

و از آن‌جا که $\vec{a} = (2, 1, 2)$ و $\vec{c} = (-1, -1, 0)$ ، داریم:

$$\vec{a} \cdot \vec{c} = (2 \times -1) + (1 \times -1) + (2 \times 0) = -3$$

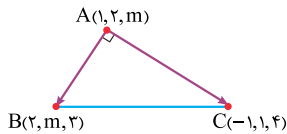
پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز



گام سوم (محاسبه خواسته سؤال): مقدار $\vec{a} \cdot \vec{c}$ را که از دو روش حساب کردیم، برابر قرار می‌دهیم:

$$3\sqrt{2} \cos \theta = -3 \Rightarrow \cos \theta = \frac{-3}{3\sqrt{2}} = -\frac{1}{\sqrt{2}} = -\frac{\sqrt{2}}{2} \xrightarrow{0^\circ \leq \theta \leq 180^\circ} \theta = 135^\circ$$

۱۴۲- پاسخ: گزینه ۲



گام اول (رسم شکل فرضی و تحلیل آن): با توجه به شکل فرضی رسم شده، اگر مثلث

ABC در رأس A قائم‌الزاویه باشد، باید دو بردار \vec{AB} و \vec{AC} بر هم عمود باشند، یا به عبارت دیگر حاصل ضرب داخلی آن‌ها صفر باشد.

گام دوم (محاسبه مقدار m): داریم $\vec{AB} = (1, m-2, 3-m)$ و $\vec{AC} = (-2, -1, 4-m)$ ؛ پس باید:

$$\vec{AB} \cdot \vec{AC} = 0 \Rightarrow 1 \times -2 + (m-2)(-1) + (3-m)(4-m) = 0$$

$$\Rightarrow -2 - m + 2 + (m^2 - 7m + 12) = 0 \Rightarrow m^2 - 8m + 12 = 0 \Rightarrow (m-2)(m-6) = 0 \Rightarrow m = 2 \text{ یا } m = 6$$

گام سوم (محاسبه خواسته سؤال): با توجه به شکل گام اول، داریم: $S(ABC) = \frac{1}{2} |\vec{AB}| |\vec{AC}|$ که اگر مقدار مساحت را به ازای $m = 2$ و $m = 6$ حساب کنیم، مقدار کم‌تر به دست آمده، پاسخ سؤال است.

$$\begin{cases} |\vec{AB}| = \sqrt{1^2 + (m-2)^2 + (3-m)^2} \\ |\vec{AC}| = \sqrt{(-2)^2 + (-1)^2 + (4-m)^2} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} m = 2 \Rightarrow |\vec{AB}| = \sqrt{2}, |\vec{AC}| = 3 \Rightarrow S_1(ABC) = \frac{3\sqrt{2}}{2} \checkmark \\ m = 6 \Rightarrow |\vec{AB}| = \sqrt{26}, |\vec{AC}| = 3 \Rightarrow S_2(ABC) = \frac{3\sqrt{26}}{2} \times \end{cases}$$

۱۴۳- پاسخ: گزینه ۲

گام اول (محاسبه \vec{c} بر حسب \vec{a} و \vec{b}): داریم:

$$\vec{c} = \left(\frac{\vec{a} \cdot \vec{b}}{|\vec{a}|^2} \right) \vec{a}$$

$$\vec{b} \cdot \vec{c} = \vec{b} \cdot \left(\frac{\vec{a} \cdot \vec{b}}{|\vec{a}|^2} \right) \vec{a} = \frac{\vec{a} \cdot \vec{b}}{|\vec{a}|^2} (\vec{b} \cdot \vec{a}) = \frac{(\vec{a} \cdot \vec{b})^2}{|\vec{a}|^2}$$

گام دوم (محاسبه $\vec{b} \cdot \vec{c}$ بر حسب بردارهای \vec{a} و \vec{b}): داریم:

$$\begin{cases} \vec{a} \cdot \vec{b} = -1 \times 2 + 0 + (-2) \times (-3) = 4 \\ |\vec{a}|^2 = (-1)^2 + 0^2 + (-2)^2 = 5 \end{cases}$$

گام سوم (محاسبه خواسته سؤال): داریم $\vec{a} = (-1, 0, -2)$ و $\vec{b} = (2, 1, -3)$ ؛ پس:

$$\frac{(\vec{a} \cdot \vec{b})^2}{|\vec{a}|^2} = \frac{4^2}{5} = \frac{16}{5} = 3 \frac{1}{5}$$

پس:

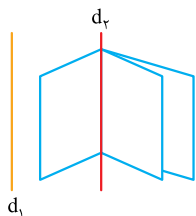
۱۴۴- پاسخ: گزینه ۱

گام اول (تشریحی): از دو خط موازی d_1 و d_2 دقیقاً یک صفحه می‌گذرد.

هم‌چنین اگر خطی با یک خط واقع در صفحه‌ای موازی باشد، با آن صفحه موازی است؛ پس اگر دو خط d_1

و d_2 با هم موازی باشند، هر صفحه شامل d_1 با d_2 موازی است، زیرا در تمام این صفحه‌ها یک خط (d_2)

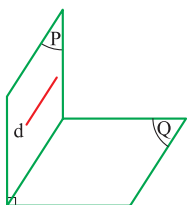
وجود دارد که با d_1 موازی است.



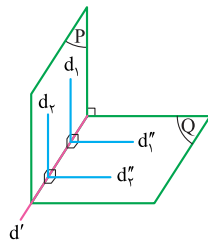


۴۵- پاسخ: گزینه ۴

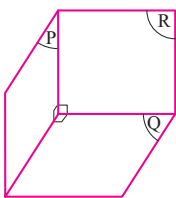
پاسخ تشریحی: مثال نقض برای رد ۱: همان طور که در شکل می بینید، صفحه P بر صفحه Q عمود است، اما خط d بر صفحه P با صفحه Q موازی است.



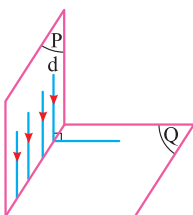
مثال نقض برای رد ۲: همان طور که در شکل می بینید، صفحه P بر صفحه Q عمود است و دو خط d_1 و d_2 واقع در P، بر صفحه Q عمودند.



مثال نقض برای رد ۳: همان طور که در شکل می بینید، صفحه R بر صفحه P عمود، اما با صفحه Q متقاطع است.

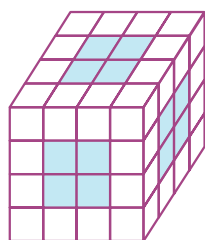


اگر دو صفحه P و Q بر هم عمود باشند، آن گاه خطی مانند d در صفحه P وجود دارد که بر صفحه Q عمود است و بنابراین تمام خطهای موازی با d که در صفحه P واقع اند، بر صفحه Q عمودند.

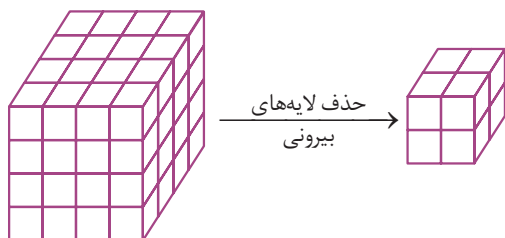


۴۶- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی: گام اول (شناسایی مکعبهای کوچکی که یک وجه رنگ شده دارند): در سه وجه از مکعب بزرگ که در شکل می بینید، سه مربع 2×2 در وسط این سه وجه رنگ شده اند که نشان دهنده مکعبهای کوچکی هستند که تنها یک وجه رنگ شده دارند؛ پس با توجه به این که هر مکعب شش وجه دارد $24 = 6 \times (2 \times 2)$ مکعب کوچک داریم که تنها یک وجه آن ها رنگ شده است.



گام دوم (شناسایی مکعبهای کوچکی که وجه رنگ شده ندارند): اگر لایه های بیرونی مکعب $4 \times 4 \times 4$ را برداریم، یک مکعب $2 \times 2 \times 2$ باقی می ماند. هیچ کدام از وجه های این مکعب $2 \times 2 \times 2$ رنگ نمی شوند؛ پس $8 = 2 \times 2 \times 2$ مکعب کوچک داریم که هیچ کدام از وجه های آن ها رنگ نمی شوند.



گام سوم (محاسبه خواسته سؤال): بنابراین اختلاف تعداد مکعبهای کوچکی که یک وجه رنگ شده دارند با تعداد مکعبهای کوچکی که هیچ کدام از وجه های آن ها رنگ نشده است، برابر است با:

$$24 - 8 = 16$$



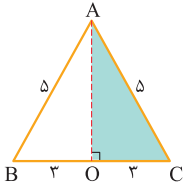
پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز

ریاضیات

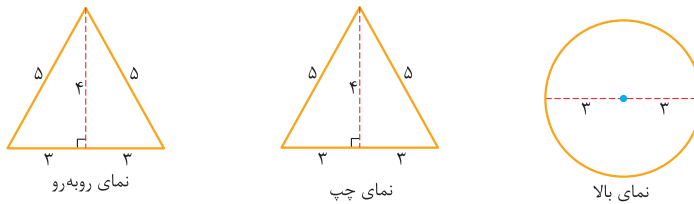
۴۷- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی

گام اول (تشخیص شکل حاصل از دوران): ارتفاع کوچک‌تر در مثلث ارتفاعی است که بر بزرگ‌ترین ضلع وارد می‌شود؛ پس شکل حاصل از این دوران، مخروط قائمی به شعاع قاعده $\frac{6}{3} = 2$ است که ارتفاع آن با ارتفاع وارد بر قاعده مثلث برابر است. از آنجا که ارتفاع وارد بر قاعده، میانه وارد بر آن هم هست، داریم $CO = 3$ و با استفاده از قضیه فیثاغورس در مثلث ACO داریم $AO = 4$.



گام دوم (تشخیص نماهای سه‌گانه مخروط): نماهای سه‌گانه این مخروط به صورت زیر است:



گام سوم (محاسبه خواسته سؤال): باید مساحت دایره‌ای به شعاع ۳ را با مساحت‌های دو مثلث به طول قاعده ۶ و ارتفاع ۴ جمع کنیم:

$$\pi(3)^2 + 2\left(\frac{1}{2} \times 6 \times 4\right) = 9\pi + 24$$

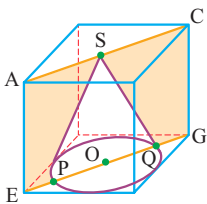
$$28/26 + 24 = 52/26 = 52$$

با در نظر گرفتن $\pi \approx 3/14$ ، مقدار مورد نظر سؤال تقریباً برابر است با:

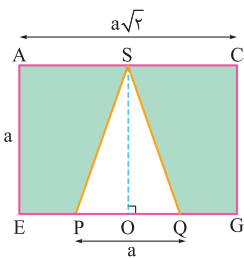
۴۸- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی

گام اول (رسم شکل مناسب و شناسایی مقطع مورد نظر): شکل مناسب را رسم می‌کنیم و مقطع ایجاد شده را مشخص می‌کنیم.



گام دوم (محاسبه مساحت مقطع ایجاد شده): با توجه به شکل، مساحت مقطع ایجاد شده برابر است با مساحت مستطیل $ACGE$ منهای مساحت مثلث SPQ ؛ پس داریم:



$$S = S(ACGE) - S(SPQ) = AE \cdot AC - \frac{1}{2} SO \cdot PQ = a(a\sqrt{2}) - \frac{1}{2}(a)(a) = a^2\sqrt{2} - \frac{a^2}{2} = a^2\left(\sqrt{2} - \frac{1}{2}\right)$$

$$S = a^2\left(\sqrt{2} - \frac{1}{2}\right) = 8\sqrt{2} - 4 = \sqrt{128} - 4 = \sqrt{128} - 4$$

حالا اگر $a = 2\sqrt{2}$ ، داریم:

$$11 < \sqrt{128} < 12 \Rightarrow 7 < \sqrt{128} - 4 < 8$$

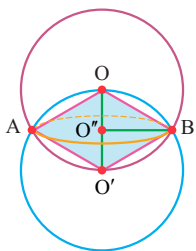
گام سوم (محاسبه خواسته سؤال): می‌دانیم $\frac{121}{121} < 128 < \frac{144}{144}$ ؛ پس:

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیل سبز



۴۹- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی



گام اول (رسم شکل مناسب و تحلیل آن): همان طور که در شکل می بینید، اگر مرکزهای دو کره را به نقاط مشترک آن‌ها (که نقاط واقع بر دایره به مرکز O'' هستند) وصل کنیم، دو مخروط که از قاعده به هم چسبیده‌اند، تشکیل می‌شوند. دقت کنید که دو کره دارای شعاع برابرند، فرض می‌کنیم شعاع آن‌ها r باشد، پس $OO'' = O'O'' = \frac{1}{2} OO' = \frac{1}{2} r$ است. پس ارتفاع این مخروط‌ها $\frac{1}{2} r$ است. از طرفی مثلث OBO'' مثلث متساوی‌الاضلاع به طول ضلع r است و $BO'' = \frac{\sqrt{3}}{2} r$ ارتفاع این مثلث است؛ پس شعاع قاعده این دو مخروط برابر با $\frac{\sqrt{3}}{2} r$ است.

گام دوم (محاسبه خواسته سؤال): حجم هر کدام از این دو کره $\frac{4}{3} \pi r^3$ است و حجم شکل حاصل از وصل کردن مرکزهای دو کره به نقاط مشترک آن‌ها که از دو مخروط به شعاع قاعده $\frac{\sqrt{3}}{2} r$ و ارتفاع $\frac{1}{2} r$ تشکیل شده است، برابر است با:

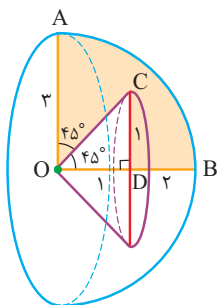
$$2 \left(\frac{1}{3} \pi \left(\frac{\sqrt{3}}{2} r \right)^2 \left(\frac{1}{2} r \right) \right) = \frac{1}{4} \pi r^3$$

$$\frac{\frac{4}{3} \pi r^3}{\frac{1}{4} \pi r^3} = \frac{16}{3} = 5 \frac{1}{3}$$

پس خواسته سؤال برابر است با:

۵۰- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی



گام اول (تشخیص شکل حاصل از دوران): با توجه به شکل رسم شده، شکل حاصل از این دوران، یک نیمکره به شعاع ۳ است که مخروط قائمی به شعاع قاعده و ارتفاع ۱ از آن جدا شده است. دقت کنید که شعاع ربع دایره ۳ است، پس $OD = 3 - DB = 1$ و مثلث OCD قائم‌الزاویه متساوی‌الساقین است؛ پس $CD = 1$.

گام دوم (محاسبه حجم حاصل از دوران): حجم نیمکره برابر است با:

$$\frac{1}{2} \left(\frac{4}{3} \pi r^3 \right) = \frac{2}{3} \pi (3)^3 = 18\pi$$

$$\frac{1}{3} \pi R^2 h = \frac{1}{3} \pi (1)^2 (1) = \frac{\pi}{3}$$

$$18\pi - \frac{\pi}{3} = \frac{54\pi - \pi}{3} = \frac{53\pi}{3}$$

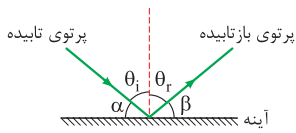
حجم مخروط قائم جداشده از نیمکره برابر است با:

پس حجم حاصل از دوران می‌شود:



فیزیک دوازدهم: فیزیک (۳): صفحه‌های ۸۹ تا ۱۱۴

۵۱- پاسخ: گزینه ۳



گام اول: در شکل مقابل، پرتو تابش و پرتو بازتابیده از سطح یک آینه مشخص شده است.

زاویه بین پرتو تابش و پرتو بازتاب $2\theta_i =$

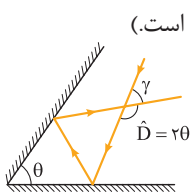
زاویه بین پرتو بازتاب و آینه $\alpha = \beta$

گام دوم: طبق فرض سؤال، زاویه بین پرتو تابش و پرتو بازتاب، 60° درجه بیشتر از زاویه بین پرتو بازتاب و سطح آینه است، بنابراین داریم:

$$2\theta_i - \alpha = 60^\circ \xrightarrow{\alpha + \theta_i = 90^\circ} 2\theta_i - (90^\circ - \theta_i) = 60^\circ \Rightarrow 3\theta_i = 150^\circ \Rightarrow \theta_i = 50^\circ$$

۵۲- پاسخ: گزینه ۲

گام اول: اگر زاویه بین دو آینه متقاطع تند باشد و پرتو تنها یک بار با هر آینه برخورد داشته باشد (کلاً ۲ برخورد داشته باشیم)، زاویه انحراف هیچ ربطی به زاویه تابش ندارد و از رابطه $\hat{D} = 2\theta$ به دست می‌آید (θ زاویه بین دو آینه متقاطع است).



$$\hat{\gamma} = 180^\circ - 2\theta$$

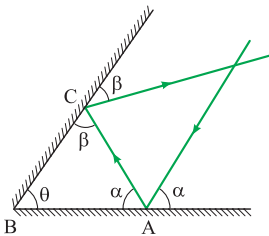
البته در شکل مقابل، زاویه γ ، مکمل زاویه انحراف است.

زاویه γ به زاویه بین دو آینه وابسته است و با تغییر زاویه تابش، تغییر نمی‌کند.

گام دوم: می‌دانیم زاویه‌های تابش و بازتاب با هم برابرند، بنابراین زاویه‌ای که پرتو تابش و بازتاب با سطح می‌سازند هم با یکدیگر برابرند (زاویه‌های α و β که در شکل مشخص شده‌اند)، بنابراین در شکل با توجه به مثلث ABC داریم:

$$\alpha + \beta + \theta = 180^\circ \Rightarrow \alpha + \beta = 180^\circ - \theta$$

بنابراین، مجموع زاویه α و β ، به زاویه بین دو آینه وابسته است و ثابت است، پس با افزایش زاویه α به اندازه 1° ، زاویه β ، 1° کاهش می‌یابد، تا حاصل جمع α و β مقداری ثابت باقی بماند.

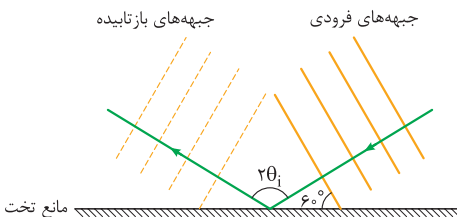


۵۳- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی: زاویه تابش برابر زاویه‌ای است که جبهه‌های فرودی با سطح مانع

تخت می‌سازد. پس در شکل روبه‌رو داریم:

$$\theta_i = 60^\circ \Rightarrow \text{زاویه بین پرتوی تابیده و بازتابیده} = 2\theta_i = 2 \times 60^\circ = 120^\circ$$



۵۴- پاسخ: گزینه ۲

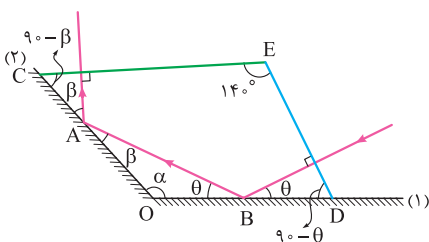
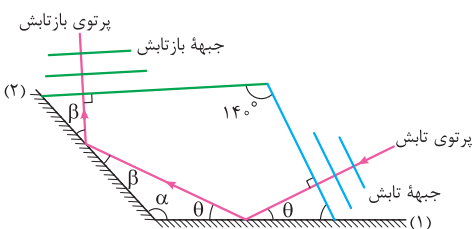
پاسخ تشریحی: گام اول: مطابق شکل، مسیر پرتوی موج تابیده شده به آینه (۱)

و موج بازتابیده شده از آینه (۲) را به همراه جبهه‌های موج رسم می‌کنیم و زاویه‌های مهم را نام‌گذاری می‌کنیم.

زاویه بین پرتو تابش با سطح (۱) را θ و زاویه بین پرتو بازتابش با سطح (۲) را β می‌نامیم.

گام دوم: از آن‌جا که پرتو بر جبهه موج عمود است، زاویه بین جبهه‌های موج تابش و

بازتابش را با سطح‌های (۱) و (۲) برحسب θ و β به دست می‌آوریم.





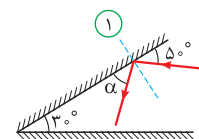
گام سوم: به کمک هندسه، زاویه α را به دست می‌آوریم. (مجموع زاویه‌های داخلی مثلث و چهارضلعی به ترتیب 180° و 360° است).

$$\begin{cases} \text{مثلث } OAB \Rightarrow \alpha + \beta + \theta = 180^\circ & \Rightarrow \alpha + (\beta + \theta) = 180^\circ \\ \text{چهارضلعی } OCED \Rightarrow \alpha + (90^\circ - \beta) + 140^\circ + (90^\circ - \theta) = 360^\circ & \Rightarrow \alpha - (\beta + \theta) = 40^\circ \end{cases}$$

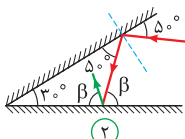
$$2\alpha = 220^\circ \Rightarrow \alpha = 110^\circ$$

۵۵- پاسخ: گزینه ۳

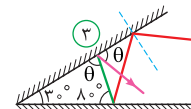
روش اول: بازتاب نور در هر آینه را رسم می‌کنیم و تعداد برخوردها را به دست می‌آوریم.



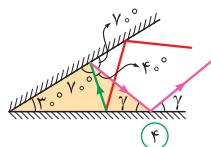
شکل (۱) - برخورد اول



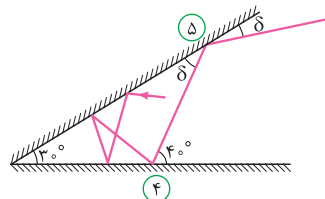
شکل (۲) - برخورد دوم



شکل (۳) - برخورد سوم



شکل (۴) - برخورد چهارم



شکل (۵) - برخورد پنجم

گام اول: در برخورد اول، زاویه‌ای که پرتوهای تابش و بازتابش با سطح می‌سازند، برابر است، بنابراین $\alpha = 5^\circ$.

$$\beta = 5^\circ + 3^\circ = 8^\circ$$

گام دوم: در برخورد دوم، β زاویه خارجی مثلث است، بنابراین داریم:

گام سوم: در برخورد سوم، می‌توانیم بگوییم مجموع زاویه‌های داخلی مثلث 180° است، بنابراین داریم:

$$\theta + 3^\circ + 8^\circ = 180^\circ \Rightarrow \theta = 7^\circ$$

گام چهارم: در برخورد چهارم هم از مجموع زاویه‌های داخلی مثلث رنگ‌شده در شکل چهارم استفاده می‌کنیم.

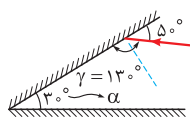
$$\gamma + 3^\circ + 7^\circ + 4^\circ = 180^\circ \Rightarrow \gamma = 4^\circ$$

گام پنجم: در نهایت به سراغ آخرین برخورد می‌رویم و زاویه δ را به کمک زاویه خارجی مثلث به دست می‌آوریم.

$$4^\circ = \delta + 3^\circ \Rightarrow \delta = 1^\circ$$

روش دوم: پرتو اولیه در حال ورود به دو آینه متقاطع است و γ برابر 13° است و نسبت γ به α ، عدد صحیحی

نیست. بنابراین تعداد برخوردها پرتو به آینه‌ها برابر است با:



$$n = \left[\frac{\gamma}{\alpha} \right] + 1 \quad n = \left[\frac{13^\circ}{3^\circ} \right] + 1 = 4 + 1 = 5$$

۵۶- پاسخ: گزینه ۱

گام اول: شکل زیر، وضعیت فرد را بین دو مانع (۱) و (۲) نمایش می‌دهد. می‌دانیم کم‌ترین فاصله زمانی برای تشخیص

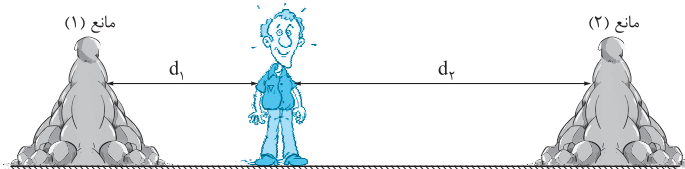
پژواک از صوت اصلی برابر $1/8$ است. از آن‌جا که شخص فقط یکی از پژواک‌های خود را می‌شنود، پس باید فاصله زمانی تا مانع نزدیک‌تر

(مانع (۱)) حداکثر $1/8$ باشد بنابراین داریم:

$$2d_1 = v \cdot t$$

$$\Rightarrow 2d_1 = 340 \times 0/1$$

$$\Rightarrow d_1 = 17 \text{ m}$$





پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز

فیزیک

گام دوم: شخص صدای پژواک خود از مانع (۲) را پس از $1/2$ س می شنود، بنابراین داریم:

$$2d_p = v_{\text{صوت}} t \Rightarrow 2d_p = 340 \times 1/2 \Rightarrow d_p = 204 \text{ m}$$

$$d_1 + d_p = 17 + 204 = 221 \text{ m} < \text{فاصله بین دو مانع}$$

گام سوم: حداکثر فاصله بین دو مانع را به دست می آوریم.

۵۷- پاسخ: گزینه ۳

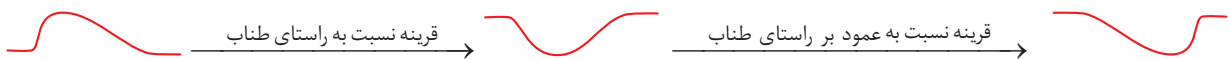
پاسخ تشریحی در جدول زیر، کاربرد مکان یابی پژواکی و نوع موج استفاده شده، مشخص شده است:

نوع موج مورد استفاده	عملکرد	فناوری
امواج فراصوتی	مکان یابی پژواکی + اثر دوپلر	اندازه گیری تندی شارش خون (گویچه های قرمز)
امواج فراصوتی	مکان یابی پژواکی	مکان یابی اجسام زیر آب با دستگاه سونار کشتی
امواج فراصوتی	مکان یابی پژواکی	سونوگرافی
امواج الکترومغناطیسی	مکان یابی پژواکی + اثر دوپلر	اندازه گیری تندی خودروها با رادار دوپلری

۵۸- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی گام اول: تندی انتشار موج به جنس و ویژگی های محیط وابسته است، طبق رابطه $v = \frac{1}{D} \sqrt{\frac{F}{\rho\pi}}$ ، تندی انتشار موج با قطر طناب رابطه عکس دارد، بنابراین تندی موج در قسمت نازک بیشتر است. ($v' < v$)

گام دوم: زمانی که موج می خواهد از قسمت نازک به قسمت ضخیم برود، بخشی از آن بازتاب می شود. برای رسم بازتاب موج طناب، باید موج تابشی را هم نسبت به راستای طناب و هم عمود بر راستای طناب فرینه کنیم.



با این توضیحات ۳ جواب درست است.

۵۹- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: تندی انتشار صوت در مایع بیشتر از گاز است. اگر هوا را محیط (۱) و مایع را محیط (۲) در نظر بگیریم، تندی با ورود از محیط (۱) به محیط (۲) افزایش می یابد، بنابراین داریم:

$$\frac{v_2}{v_1} = \frac{120}{100} \Rightarrow 20\% \text{ درصد افزایش} \Rightarrow \frac{v_2}{v_1} = \frac{6}{5}$$

$$\frac{\sin \theta_2}{\sin \theta_1} = \frac{v_2}{v_1}$$

گام دوم: با توجه به قانون عمومی شکست داریم:

می دانیم زاویه بین جبهه موج فرودی و جبهه موج شکست، با مرز دو محیط به ترتیب برابر زاویه تابش و زاویه شکست است.

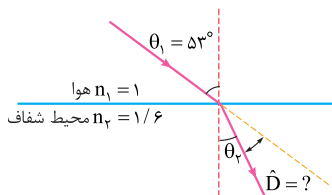
$$\frac{\sin \theta_2}{\sin 30^\circ} = \frac{6}{5} \Rightarrow \sin \theta_2 = 0.6 \Rightarrow \theta_2 = 37^\circ$$

۶۰- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: شکل مقابل مسیر پرتو نور را پس از شکست از محیط (۱) (هوا) به

محیط (۲) (محیط شفاف به ضریب شکست $1/6$) را نمایش می دهد.

توجه کنید، پرتو نور پس از وارد شدن به محیط با ضریب شکست بیشتر، به خط عمود بر مرز جدایی نزدیک می شود.



$$\frac{\sin \theta_2}{\sin \theta_1} = \frac{n_1}{n_2} \Rightarrow \frac{\sin \theta_2}{\sin 53^\circ} = \frac{1}{1/6} \Rightarrow \sin \theta_2 = 0.5 \Rightarrow \theta_2 = 30^\circ$$

گام دوم: طبق قانون شکست اسنل داریم:

$$\hat{D} = \theta_1 - \theta_2 = 53^\circ - 30^\circ = 23^\circ$$

گام سوم: خواسته سؤال، مقدار انحراف پرتو تابش (\hat{D}) است.

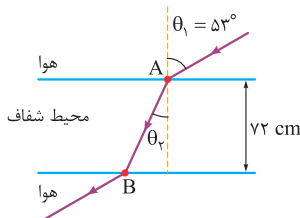


۶۱- پاسخ: گزینه ۲

گام اول: به کمک رابطه $\frac{v_2}{v_1} = \frac{n_1}{n_2}$ ، تندی نور در محیط شفاف (محیط ۲) را به دست می‌آوریم.

$$\frac{v_2}{3 \times 10^8} = \frac{1}{\frac{4}{3}} \Rightarrow v_2 = \frac{9}{4} \times 10^8 \text{ m/s}$$

گام دوم: با استفاده از قانون شکست اسنل، زاویه شکست (θ_2 در شکل زیر) و سپس طول مسیر نور (فاصله AB) را به دست می‌آوریم.



$$\frac{\sin \theta_2}{\sin \theta_1} = \frac{n_1}{n_2}$$

$$\frac{\sin \theta_2}{\sin 53^\circ} = \frac{1}{\frac{4}{3}} \Rightarrow \sin \theta_2 = \frac{0.8}{\frac{4}{3}}$$

$$\sin \theta_2 = 0.6 \Rightarrow \theta_2 = 37^\circ$$

$$L_{AB} = \frac{72 \text{ cm}}{\cos \theta_2} = \frac{72 \times 10^{-2}}{\cos 37^\circ} = \frac{72 \times 10^{-2}}{0.8} = 0.9 \text{ m}$$

گام سوم: حال زمان طی شده توسط پرتو نور در مسیر AB را به راحتی به دست می‌آوریم.

$$\Delta t = \frac{L_{AB}}{v_2} = \frac{0.9}{\frac{9}{4} \times 10^8} = 0.4 \times 10^{-8} = 4 \times 10^{-9} \text{ s} = 4 \text{ ns}$$

۶۲- پاسخ: گزینه ۴

گام اول: مطابق شکل، مسیر پرتو نور را پس از شکست، برای رنگ‌های

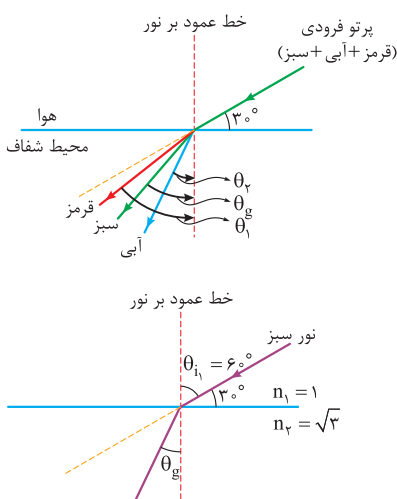
قرمز، سبز و آبی رسم می‌کنیم. می‌دانیم ضریب شکست نور قرمز کمتر از سبز و نور سبز کمتر از آبی است، به عبارتی نور قرمز کمترین انحراف و نور آبی بیشترین انحراف را در بین این رنگ‌ها دارد.

زاویه θ_1 و θ_2 در شکل مشخص شده و همان‌طور که مشخص است، $\theta_1 > \theta_2$. (رد ۲ و ۳)

گام دوم: ضریب شکست نور سبز برای محیط شفاف $\sqrt{3}$ است، با استفاده از قانون شکست

اسنل زاویه شکست را برای نور سبزنگ (θ_g) به دست می‌آوریم.

$$\frac{\sin \theta_g}{\sin \theta_{i_1}} = \frac{n_1}{n_2} \Rightarrow \frac{\sin \theta_g}{\sin 6^\circ} = \frac{1}{\sqrt{3}} \Rightarrow \sin \theta_g = \frac{1}{\sqrt{3}} \Rightarrow \theta_g = 3^\circ$$



$$\theta_r < \theta_g < \theta_b \xrightarrow{\theta_g = 3^\circ} \theta_r < 3^\circ < \theta_b$$

گام سوم: با مقایسه θ_1 و θ_2 با θ_g داریم:

۶۳- پاسخ: گزینه ۴

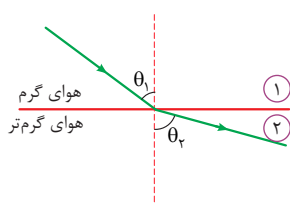
پاسخ تشریحی: دما بر ضریب شکست تأثیر گذار است!

با افزایش دما، چگالی کاهش می‌یابد، در نتیجه؛ ضریب شکست هم کاهش می‌یابد.

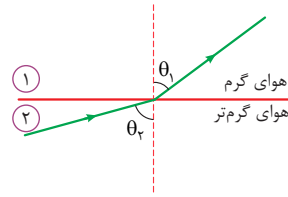
طبق رابطه $\frac{\lambda_2}{\lambda_1} = \frac{v_2}{v_1} = \frac{n_1}{n_2}$ ، با کاهش ضریب شکست، طول موج و تندی افزایش می‌یابد.



در شکل‌های زیر، نحوه شکست پرتو نور در یک روز گرم در نزدیکی سطح زمین به نمایش درآمده است. هر چه به سطح زمین نزدیک‌تر می‌شویم، لایه‌های هوا گرم‌تر می‌شوند، بنابراین ضریب شکست در لایه‌های پایین‌تر کم‌تر است.



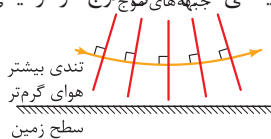
$$\begin{aligned} T_2 &> T_1 \\ \theta_r &> \theta_i \\ v_2 &> v_1 \\ \lambda_2 &> \lambda_1 \\ n_2 &< n_1 \end{aligned}$$



ورود پرتوی نور از هوای گرم به هوای گرم‌تر

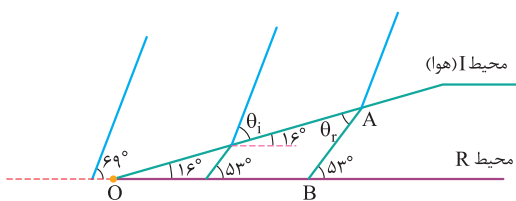
ورود پرتو نور از هوای گرم‌تر به هوای گرم

با توجه به این که در لایه‌های پایین‌تر جبهه‌های موج سریع‌تر حرکت می‌کنند و طول موج بلندتر است، خمیدگی جبهه‌های موج در نزدیکی سطح زمین در روزهای گرم به صورت شکل مقابل خواهد شد.



توجه کنید که بسامد موج ثابت است. ($f_A = f_B$)

۶۴- پاسخ: گزینه ۱



پاسخ تشریحی گام اول: می‌دانیم زاویه بین جبهه موج فرودی با مرز جدایی دو محیط، برابر زاویه تابش و زاویه بین جبهه موج شکست با مرز جدایی، همان زاویه شکست است. ابتدا زاویه تابش و زاویه شکست را به دست می‌آوریم.

$$53^\circ = 16^\circ + \theta_r \Rightarrow \theta_r = 37^\circ$$

زاویه 53° در مثلث OAB زاویه خارجی است، بنابراین داریم:

$$\theta_i + 16^\circ = 69^\circ \Rightarrow \theta_i = 53^\circ$$

طبق خطوط موازی و مورب زاویه $(\theta_i + 16)$ برابر 69° است.

$$\frac{\sin 53^\circ}{\sin 37^\circ} = \frac{\lambda_I}{\lambda_R} \Rightarrow \frac{0.8}{0.6} = \frac{\lambda_I}{\lambda_R} \Rightarrow \lambda_I = \frac{4}{3} \lambda_R = \frac{4}{3} \times 450 = 600 \text{ nm}$$

گام دوم: با استفاده از رابطه $\frac{\sin \theta_i}{\sin \theta_r} = \frac{\lambda_I}{\lambda_R}$ داریم:

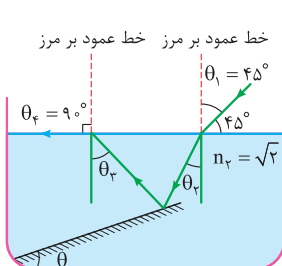
گام سوم: بسامد موج در محیط I و محیط R یکسان است، چون به چشمه موج وابسته است. چون ضریب شکست محیط I، برابر یک است،

$$\lambda = \frac{v}{f} \Rightarrow f = \frac{v_I}{\lambda_I} = \frac{c}{\lambda_I} = \frac{3 \times 10^8}{600 \times 10^{-9}} = 5 \times 10^{14} \text{ Hz}$$

پس بهتر است بسامد را برای محیط I به دست آوریم.

۶۵- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: به کمک قانون شکست اسنل، زاویه θ_r و θ_p که در شکل زیر مشخص شده است را به دست می‌آوریم.



$$\frac{\sin \theta_i}{\sin \theta_r} = \frac{n_2}{n_1} \Rightarrow \frac{\sin 45^\circ}{\sin \theta_r} = \frac{\sqrt{2}}{1}$$

$$\Rightarrow \frac{\frac{\sqrt{2}}{2}}{\sin \theta_r} = \frac{\sqrt{2}}{1} \Rightarrow \sin \theta_r = \frac{1}{2} \Rightarrow \theta_r = 30^\circ$$

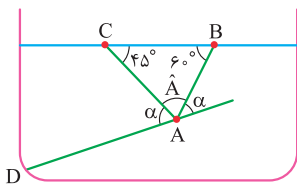
$$\frac{\sin \theta_p}{\sin \theta_f} = \frac{n_1}{n_2} \Rightarrow \frac{\sin \theta_p}{\sin 90^\circ} = \frac{1}{\sqrt{2}}$$

$$\Rightarrow \sin \theta_p = \frac{\sqrt{2}}{2} \Rightarrow \theta_p = 45^\circ$$



گام دوم: حالا ما هستیم و هندسه!

برای درک بهتر، نقاط مهم را مطابق شکل نام گذاری می کنیم.



$$\hat{A} + \hat{B} + \hat{C} = 180^\circ$$

مجموع زاویه های داخلی مثلث ABC، 180° است، بنابراین داریم:

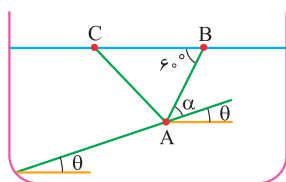
$$\hat{A} = 180^\circ - \hat{B} - \hat{C} = 180^\circ - 60^\circ - 45^\circ = 75^\circ$$

با توجه به این که زاویه تابش و بازتاب در آینه با هم برابر است، زاویه ای که پرتو تابش و پرتو بازتاب

با سطح آینه می سازد برابر است و آن را α نام گذاری می کنیم، بنابراین داریم:

$$2\alpha + \hat{A} = 180^\circ \Rightarrow 2\alpha + 75^\circ = 180^\circ \Rightarrow \alpha = 52.5^\circ$$

گام سوم: مطابق شکل با رسم خطی موازی با سطح از نقطه A، طبق خطوط موازی و مورب داریم:



$$\theta + \alpha = 60^\circ$$

$$\Rightarrow \theta + 52.5^\circ = 60^\circ \Rightarrow \theta = 7.5^\circ$$

۶۶- پاسخ: گزینه ۳

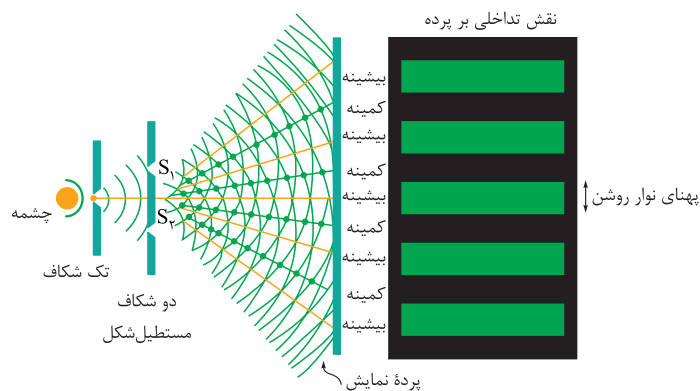
پاسخ تشریحی

شکل زیر، نمونه ای از آزمایش یانگ را نمایش می دهد، که نوری تکفام به مانع (۱) برخورد می کند و در شکاف S_1 پراشیده می شود و S_2 مانند یک چشمه نور تکفام عمل می کند.

نور پس از برخورد به مانع (۲)، دوباره در محل شکاف های S_1 و S_2 پراشیده می شود.

حال جبهه های موج دو چشمه نور نقطه ای هم بسامد (تکفام) و هم فاز (چشمه های S_1 و S_2) با یکدیگر تداخل پیدا می کنند، نقش تداخلی به صورت نوارهای روشن و تاریک بر روی پرده دیده می شود، که به آن ها نوارهای فریز می گوئیم.

در آزمایش یانگ، پراش موج و تداخل موج اتفاق می افتد.





۶۷- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی طبق رابطه $\lambda = \frac{v}{f}$ با دو برابر شدن بسامد صوت گسیل شده، با توجه به این که تندی انتشار صوت در هوا ثابت است، طول موج نصف می شود. فاصله بین نقطه L و نقطه S با طول موج متناسب است، بنابراین این فاصله نیز نصف می شود.

۶۸- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: بسامد هماهنگ سوم در حالت اول با بسامد هماهنگ پنجم در حالت دوم برابر است، بنابراین داریم:

$$\text{حالت دوم } (f_5) = \text{حالت اول } (f_3)$$

$$\text{گام دوم: به کمک رابطه } f_n = \frac{nv}{2L} \text{ و } v = \sqrt{\frac{FL}{m}} \text{ داریم:}$$

$$\frac{3v_1}{2L} = \frac{5v_2}{2L} \Rightarrow 3v_1 = 5v_2 \Rightarrow 3\sqrt{\frac{F_1L}{m}} = 5\sqrt{\frac{F_2L}{m}} \Rightarrow 3\sqrt{F_1} = 5\sqrt{F_2} \Rightarrow 9F_1 = 25F_2 \Rightarrow \frac{F_2}{F_1} = \frac{9}{25}$$

گام سوم: درصد تغییرات نیرو را به دست می آوریم.

$$\text{درصد تغییرات نیرو} = \left(\frac{F_2}{F_1} - 1\right) \times 100\% = -64\%$$

↓
(کاهش نیرو به اندازه ۶۴ درصد)

۶۹- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی گام اول: مجموع سه بسامد هماهنگ اول، 450 Hz است. ابتدا بسامد اصلی را به دست می آوریم.

$$f_1 + f_2 + f_3 = 450 \xrightarrow{f_n = nf_1} f_1 + 2f_1 + 3f_1 = 450 \Rightarrow 6f_1 = 450 \Rightarrow f_1 = 75 \text{ Hz}$$

$$75 = \frac{v}{2(0.6)} \Rightarrow v = 90 \text{ m/s}$$

گام دوم: به کمک رابطه $f_1 = \frac{v}{2L}$ ، تندی انتشار موج را به دست می آوریم.

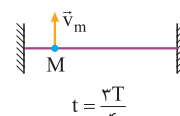
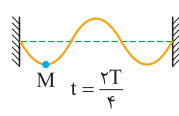
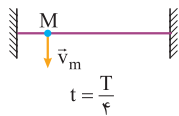
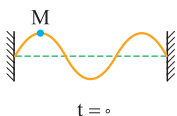
۷۰- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی گام اول: نقش موج در تار، هماهنگ سوم آن است. طبق رابطه $f_n = nf_1$ ، بسامد در این حالت $(f_3 = 3f_1)$ است.

گام دوم: مدت زمان سپری شده، $t = \frac{1}{4f_1}$ را برحسب دوره تناوب هماهنگ سوم به دست می آوریم.

$$t' = \frac{1}{4f_1} \xrightarrow{f_3 = 3f_1} t' = \frac{1}{4\left(\frac{f_3}{3}\right)} = \frac{3}{4f_3} = \frac{3}{4} T$$

گام سوم: حال نقش موج ایستاده را پس از مدت زمان $\frac{3T}{4}$ رسم می کنیم، توجه کنید نقاط گره در وضعیت تعادل باقی می ماند.



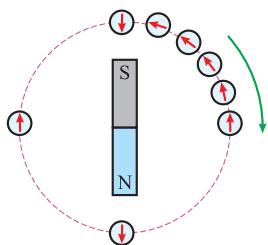


زوج درس شروع از دهم: فیزیک (۲): صفحه‌های ۷۰ تا ۱۰۸

۷۱- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی

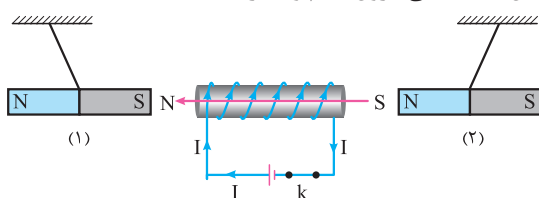
همان‌طور که در شکل دیده می‌شود، در هر یک چهارم دور از مسیر دایره‌ای که عقربه مغناطیسی به صورت ساعتگرد حرکت می‌کند، عقربه آن 18° و به صورت ساعتگرد می‌چرخد. پس در مجموع، وقتی قطب‌نما یک دور کامل روی دایره خط‌چین بچرخد، عقربه آن 72° و در جهت ساعتگرد می‌چرخد.



۷۲- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی

گام اول: وقتی کلید وصل شود، جریان الکتریکی در جهت نشان داده شده، برقرار شده و از سیم‌لوله می‌گذرد. جهت میدان مغناطیسی حاصل از آن، به کمک قاعده دست راست مشخص می‌شود. جهت میدان مغناطیسی درون سیم‌لوله، از S به N است.



گام دوم: سمت چپ سیم‌لوله قطب N می‌شود و آهنربای (۱) را به سمت راست منحرف می‌کند. هم‌چنین سمت راست سیم‌لوله، قطب S می‌شود و آهنربای (۲) را به سمت چپ منحرف می‌کند.

۷۳- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی

گام اول: با توجه به این که میدان مغناطیسی برآیند در نقطه A، صفر است، باید میدان‌های مغناطیسی حاصل از این دو سیم، در نقطه A خلاف جهت یکدیگر و هم‌اندازه باشند؛ پس جهت جریان I_2 در خلاف جهت جریان I_1 یعنی از چپ به راست است.

$$B_1 = B_2 \quad \begin{matrix} \odot \vec{B}_1 \\ \otimes \vec{B}_2 \end{matrix} \quad \leftarrow I_1$$

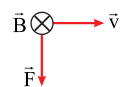
گام دوم: نقطه A از سیم ۲ دورتر است، پس باید جریان سیم ۲ بزرگ‌تر از جریان سیم ۱ باشد تا میدان مغناطیسی در نقطه A برابر صفر شود.

$$\left. \begin{matrix} B_2 = B_1 \\ r_2 > r_1 \end{matrix} \right\} \Rightarrow I_2 > I_1$$

$$\left. \begin{matrix} B_2 > B_1 \\ r_2 < r_1 \end{matrix} \right\} \Rightarrow B_2' > B_1'$$

گام سوم: سیم ۲ نسبت به سیم ۱ جریان الکتریکی بزرگ‌تر و فاصله کم‌تری تا نقطه B دارد؛ پس سیم ۲ در نقطه B میدان مغناطیسی قوی‌تری ایجاد می‌کند و میدان مغناطیسی برآیند در نقطه B درون سو است.

$$\left. \begin{matrix} I_2 > I_1 \\ r_2 < r_1 \end{matrix} \right\} \Rightarrow B_2' > B_1'$$



گام چهارم: بار الکترون منفی است؛ پس جهت نیروی وارد بر آن را به کمک دست چپ مطابق شکل روبه‌رو به سمت پایین است.

۷۴- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی

گام اول: ابتدا تعداد حلقه‌های پیچ را به دست می‌آوریم:

$$N = \frac{L}{2\pi r} = \frac{1/57}{2(3/14) \times 10 \times 10^{-2}} = 2/5 \text{ حلقه}$$

$$B = \frac{\mu_0 NI}{2r} \Rightarrow B = 4\pi \times 10^{-7} \times \frac{2/5 \times 4}{2 \times 10^{-1}} = 2\pi \times 10^{-5} \text{ T}$$

گام دوم: اندازه میدان مغناطیسی در مرکز پیچ را محاسبه می‌کنیم:

$$B = 2\pi \times 10^{-5} \times 10^4 \text{ G} = 0/2\pi \text{ G} = 0/628 \text{ G}$$

گام سوم: میدان مغناطیسی به دست آمده را بر حسب گاوس می‌نویسیم:



۷۵- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی: گام اول: می توان میدان مغناطیسی درون سیم لوله را به صورت زیر نوشت:

$$B = \frac{\mu_0 NI}{\ell} = \frac{\mu_0 NI}{ND} = \frac{\mu_0 I}{D}$$

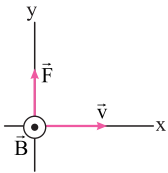
گام دوم: می دانیم هر گاوس معادل 10^{-4} تسلا است؛ پس با جای گذاری مقادیر داده شده، داریم:

$$18 \times 10^{-4} = \frac{12 \times 10^{-7} \times 3 \times 10^{-1}}{D} \Rightarrow D = \frac{36 \times 10^{-8}}{18 \times 10^{-4}} = 2 \times 10^{-4} \text{ m} \Rightarrow D = 0.2 \text{ mm}$$

۷۶- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی: گام اول: اندازه نیروی وارد بر الکترون را به دست می آوریم:

$$F = |q| v B \sin \theta \quad \left\{ \begin{array}{l} |q| = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}, v = 2 \times 10^5 \text{ m/s} \\ B = 18 \text{ G} = 18 \times 10^{-4} \text{ T}, \sin \theta = 1 \end{array} \right. \Rightarrow F = 1.6 \times 10^{-19} \times 2 \times 10^5 \times 18 \times 10^{-4} \times 1 \Rightarrow F = 3/2 \times 18 \times 10^{-18} \text{ N}$$



گام دوم: جهت این نیرو با استفاده از قاعده دست چپ تعیین می گردد، زیرا بار الکترون منفی است. مطابق شکل مقابل نیروی \vec{F} در سوی مثبت محور y ها است:

گام سوم: با توجه به قانون دوم نیوتون، شتاب الکترون نیز در سوی مثبت محور y ها است.

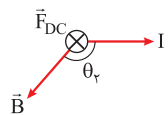
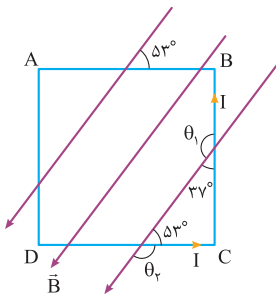
$$\vec{a} = \frac{\vec{F}_{\text{net}}}{m} = \frac{\vec{F}}{m} = \frac{(3/2 \times 18 \times 10^{-18} \text{ N}) \vec{j}}{(9 \times 10^{-31} \text{ kg})} = (6/4 \times 10^{13} \text{ m/s}^2) \vec{j}$$

۷۷- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی: گام اول: نسبت نیروهای وارد بر دو ضلع DC و BC را می نویسیم تا F_{DC}

به دست آید. در این جا B و I و ℓ برای هر چهار ضلع مربع، یکسان است:

$$\frac{F_{DC}}{F_{BC}} = \frac{\cancel{\ell} B \sin \theta_2}{\cancel{\ell} B \sin \theta_1} = \frac{\sin(180^\circ - 53^\circ)}{\sin(180^\circ - 37^\circ)} = \frac{\sin 53^\circ}{\sin 37^\circ} = \frac{0.8}{0.6} = \frac{4}{3} \Rightarrow \frac{F_{DC}}{60} = \frac{4}{3} \Rightarrow F_{DC} = 80 \text{ N}$$



گام دوم: با استفاده از قاعده دست راست، جهت نیروی وارد بر ضلع DC را تعیین می کنیم:

این نیرو، عمود بر صفحه شکل و به سمت داخل (درون سو) است.

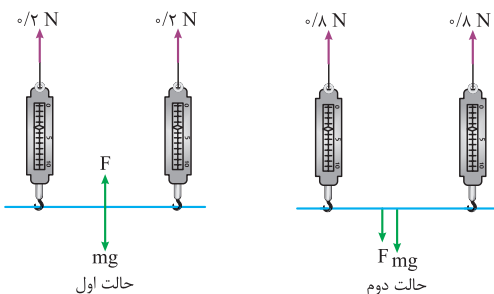
۷۸- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی: گام اول: نیروهای وارد بر میله را در دو حالت رسم

می کنیم. به کمک قاعده دست راست با توجه به جهت جریان در سیم و حالت

میدان مغناطیسی درون سو، مطابق شکل های روبه رو جهت نیروی F را در هر

دو حالت مشخص می کنیم.



گام دوم: در هر حالت، نیروی خالص وارد بر سیم برابر صفر است و دو رابطه بین mg و F را به دست آوریم:

$$\left. \begin{array}{l} \text{حالت اول: } F + 0.2 + 0.2 - mg = 0 \Rightarrow 0.4 = mg - F \\ \text{حالت دوم: } 0.8 + 0.8 - F - mg = 0 \Rightarrow 1.6 = mg + F \end{array} \right\} \Rightarrow 2 = 2mg \Rightarrow mg = 1 \text{ N}$$

$$1/6 = 1 + F \Rightarrow F = 0.6 \text{ N}$$



گام سوم: با استفاده از رابطه نیروی وارد بر میله حامل جریان در میدان مغناطیسی، جریانی را که از میله می‌گذرد به دست می‌آوریم. این جریان در هر دو حالت به یک اندازه است، اما جهت آن متفاوت است.

$$F = I \ell B \sin \theta \quad \frac{F = 0.6 \text{ N}, \ell = 0.5 \text{ m}}{B = 500 \text{ G} = 50 \times 10^{-3} \text{ T}} \rightarrow 0.6 = I \times 0.5 \times 50 \times 10^{-3} \times \sin 90^\circ \Rightarrow 0.6 = 2.5 \times 10^{-2} \times I \Rightarrow I = \frac{0.6}{2.5 \times 10^{-2}} = 24 \text{ A}$$

گام چهارم: رابطه جریان الکتریکی در مدار تک‌حلقه را می‌نویسیم و از آن‌جا، نیروی محرکه باتری را به دست می‌آوریم:

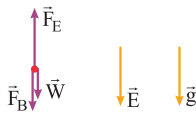
$$I = \frac{\mathcal{E}}{R + r} \Rightarrow 24 = \frac{\mathcal{E}}{5 + 0} \Rightarrow \mathcal{E} = 120 \text{ V}$$

۷۹- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: اندازه نیروی وزن و اندازه نیروی حاصل از میدان الکتریکی را به دست می‌آوریم:

$$W = mg \quad \frac{m = 1/2 \text{ g} = 1/2 \times 10^{-3} \text{ kg}}{g = 10 \text{ N/kg}} \rightarrow W = 1/2 \times 10^{-3} \times 10 = 1/2 \times 10^{-2} \text{ N}$$

$$F_E = |q| E \quad \frac{|q| = 250 \text{ nC} = 250 \times 10^{-9} \text{ C}}{E = 5 \times 10^4 \text{ N/C}} \rightarrow F_E = 250 \times 10^{-9} \times 5 \times 10^4 = 1/25 \times 10^{-2} \text{ N}$$



گام دوم: نیروهای وارد بر ذره باردار q را رسم می‌کنیم. نیروی وزن W در جهت گرانش زمین و رو به پایین است. نیروی ناشی از میدان الکتریکی وارد بر بار منفی، خلاف جهت میدان الکتریکی و رو به بالا است. از طرفی چون $W < F_E$ است، پس برای آن که نیروی خالص وارد بر ذره صفر باشد و ذره به حرکت افقی خود با تندی ثابت ادامه دهد، باید نیروی حاصل از میدان مغناطیسی (F_B) رو به پایین باشد.

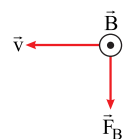
گام سوم: نیروی خالص وارد بر ذره را برابر صفر قرار می‌دهیم تا F_B به دست آید:

$$F_E - F_B - W = 0 \Rightarrow F_B = F_E - W \Rightarrow F_B = 1/25 \times 10^{-2} - 1/2 \times 10^{-2} \Rightarrow F_B = 0.05 \times 10^{-2} \text{ N} = 5 \times 10^{-4} \text{ N}$$

گام چهارم: با استفاده از رابطه نیروی وارد بر ذره باردار متحرک در میدان مغناطیسی، اندازه میدان مغناطیسی را حساب می‌کنیم:

$$F_B = |q| v B \sin \theta \quad \frac{F_B = 5 \times 10^{-4} \text{ N}, \sin \theta = 1}{|q| = 250 \text{ nC} = 250 \times 10^{-9} \text{ C}, v = 8 \times 10^3 \text{ m/s}} \rightarrow 5 \times 10^{-4} = 250 \times 10^{-9} \times 8 \times 10^3 \times B \times 1$$

$$\Rightarrow B = \frac{5 \times 10^{-4}}{2 \times 10^{-3}} = 0.25 \text{ T}$$



گام پنجم: جهت میدان مغناطیسی را با قاعده دست چپ تعیین می‌کنیم، زیرا بار ذره منفی است. چهار انگشت دست چپ خود را به صورت باز در جهت \vec{v} گرفته و به طوری که انگشت شست در جهت نیروی \vec{F}_B به سمت قرار گیرد. در این صورت کف دست به سمت بیرون صفحه که همان جهت میدان مغناطیسی است، قرار می‌گیرد.

۸۰- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی ویژگی‌های مغناطیسی مواد

مواد دیامغناطیسی: اتم‌های مواد مغناطیسی نظیر مس، نقره، سرب و بیسموت، به طور ذاتی فاقد خاصیت مغناطیسی اند. به عبارت دیگر، هیچ‌یک از اتم‌های این مواد دارای دوقطبی مغناطیسی خالص نیستند؛ با وجود این، حضور میدان مغناطیسی خارجی می‌تواند به طور موقت، سبب القای دوقطبی‌های مغناطیسی در خلاف سوی میدان خارجی در مواد دیامغناطیسی شود؛ یعنی مواد دیامغناطیسی توسط میدان خارجی دفع می‌شوند.

مواد فرومغناطیسی: اتم‌های مواد فرومغناطیسی به طور ذاتی دارای دوقطبی مغناطیسی هستند. آهن، نیکل، کبالت و بسیاری از آلیاژهای دارای این عناصر، فرومغناطیسی اند. برهم‌کنش‌های قوی بین دوقطبی‌های مغناطیسی در این مواد، موجب می‌شود که این دوقطبی‌ها حتی در نبود میدان خارجی، در ناحیه‌هایی که حوزه مغناطیسی نامیده می‌شوند، همسو شوند.



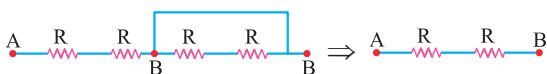
مواد فرومغناطیسی نرم: حوزه‌های مغناطیسی در این مواد، در حضور میدان مغناطیسی خارجی، به سهولت تغییر می‌کنند و این مواد به سادگی آهنربا می‌شوند؛ اما با حذف میدان خارجی، خاصیت آهنربایی خود را به آسانی از دست می‌دهند. از این مواد، در ساخت هسته پیچ‌ها و سیم‌لوله‌ها و آهنرباهای الکتریکی (غیردائمی) استفاده می‌شود.

پس ۴ صحیح است.

توجه کنید که عبارت «پ» هم برای مواد فرومغناطیسی نرم و هم برای مواد فرومغناطیسی سخت، صدق می‌کند.

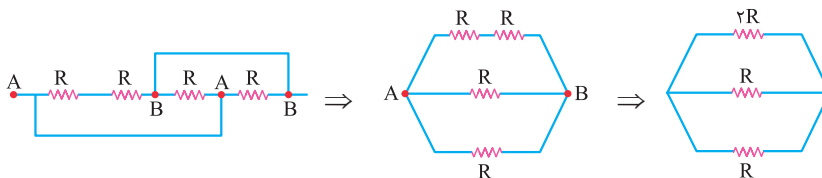
۸۱- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی گام اول: در حالتی که کلید باز (قطع) است: دو مقاومت سمت راست اتصال کوتاه شده و حذف می‌شوند.



$$R_{eq} = R + R = 2R$$

گام دوم: در حالتی که کلید بسته (وصل) است: مدار را بین دو نقطه A و B ساده می‌کنیم:



$$\frac{1}{R'_{eq}} = \frac{1}{2R} + \frac{1}{R} + \frac{1}{R} = \frac{5}{2R} \Rightarrow R'_{eq} = \frac{2R}{5}$$

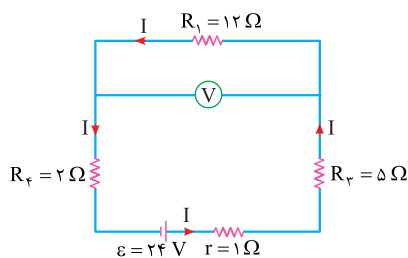
گام سوم: نسبت مقاومت معادل مدار در دو حالت را به دست می‌آوریم:

$$\frac{R'_{eq}}{R_{eq}} = \frac{\frac{2R}{5}}{2R} = \frac{1}{5} = 0.2$$

۸۲- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: ولت‌سنج مقاومت بسیار زیادی دارد و در حالت آرمانی،

جریانی از آن نمی‌گذرد. در نتیجه مقاومت R_p هم که با آن متوالی قرار گرفته، جریانی نخواهد داشت و بی‌اثر می‌شود. یعنی عملاً مقاومت R_p مثل یک قطعه سیم رابط عمل می‌کند. سپس مدار به صورت مقابل ساده می‌شود:



گام دوم: مقاومت معادل این مدار را حساب می‌کنیم: مقاومت‌های خارجی R_1 ، R_2 و R_3 به طور متوالی قرار دارند.

$$R_{eq} = R_1 + R_2 + R_3 = 12 + 5 + 2 = 19 \Omega$$

گام سوم: جریان الکتریکی مدار را به دست می‌آوریم. جریان در همه قسمت‌های این مدار (به جز ولت‌سنج)، یکسان و برابر I است. اندازه این

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} \Rightarrow I = \frac{24}{19 + 1} = 1/2 \text{ A}$$

جریان برابر است با:

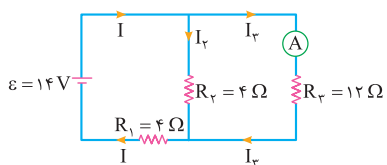
گام چهارم: ولت‌سنج با مقاومت R_1 به طور موازی قرار گرفته و اختلاف پتانسیل دو سر آن را نشان می‌دهد. با توجه به قانون اهم داریم:

$$V = IR_1 = 1/2 \times 12 = 14/4 \text{ V}$$



۸۳- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی: گام اول: در حالت اول، مقاومت معادل و جریان اصلی مدار را به دست می‌آوریم:



$$R_{2,3} = \frac{R_2 R_3}{R_2 + R_3} = \frac{4 \times 12}{4 + 12} = \frac{48}{16} = 3 \Omega$$

R_2 و R_3 موازی‌اند.

$$R_{eq} = R_1 + R_{2,3} = 4 + 3 = 7 \Omega$$

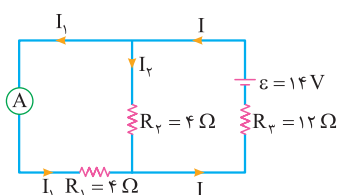
$R_{2,3}$ و R_1 متوالی‌اند.

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{14}{7 + 0} = 2 \text{ A}$$

گام دوم: جریان $I = 2 \text{ A}$ را بین دو شاخه موازی R_2 و R_3 تقسیم می‌کنیم؛ آمپرسنج، جریان عبوری از مقاومت R_3 را نشان می‌دهد.

$$I_3 = \frac{R_{2,3} \times I}{R_3} = \frac{3 \times 2}{12} = \frac{1}{2} \text{ A}$$

گام سوم: در حالت دوم (یعنی پس از جابه‌جاشدن آمپرسنج و نیروی محرکه)، مقاومت معادل و جریان اصلی مدار را به دست می‌آوریم:



$$R_{1,2} = \frac{R_1 R_2}{R_1 + R_2} = \frac{4 \times 4}{4 + 4} = 2 \Omega$$

R_2 و R_1 موازی‌اند.

$$R_{eq} = R_{1,2} + R_3 = 2 + 12 = 14 \Omega$$

$R_{1,2}$ و R_3 متوالی‌اند.

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{14}{14 + 0} = 1 \text{ A}$$

گام چهارم: جریان $I = 1 \text{ A}$ ، بین دو شاخه موازی R_2 و R_1 به نسبت یکسان تقسیم می‌شود، زیرا R_2 و R_1 مشابه‌اند.

$$I_1 = \frac{1}{2} \text{ A}$$

آمپرسنج، جریان عبوری از مقاومت R_1 را نشان می‌دهد:

$$I_1 - I_3 = \frac{1}{2} - \frac{1}{2} = 0$$

گام پنجم: تغییر عدد آمپرسنج در دو حالت، صفر است.

۸۴- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی: گام اول: هنگامی که کلید باز است، مقاومت R_3 از مدار خارج می‌شود و مقاومت معادل خارجی مدار برابر است با:

$$R_{eq} = R_1 + R_2 = 1 + 1 = 2 \Omega$$

$$R_{eq} = r = 2 \Omega$$

یعنی R_{eq} با مقاومت درونی مولد برابر است.

گام دوم: با بستن کلید، دو مقاومت R_2 و R_3 با یکدیگر موازی شده و معادل آن‌ها با مقاومت R_1 متوالی می‌شود.

$$R'_{eq} = \frac{R_2 R_3}{R_2 + R_3} + R_1 = \frac{1 \times 1}{1 + 1} + 1 = 1/5 \Omega$$

در این حالت $R'_{eq} < r$ می‌شود؛ پس با توجه به نمودار توان خروجی مولد بر حسب جریان، توان خروجی

مولد کاهش می‌یابد.

$$\uparrow I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r}$$

گام سوم: با بستن کلید K ، مقاومت خارجی معادل مدار کاهش می‌یابد؛ در نتیجه جریان عبوری از مولد افزایش می‌یابد.

$$\downarrow V = \varepsilon - rI \uparrow$$

بنابراین اختلاف پتانسیل دو سر مولد کاهش می‌یابد.

$$\uparrow V_1 = R_1 I \uparrow$$

گام چهارم: مقاومت R_1 ثابت است؛ پس اختلاف پتانسیل دو سر آن، با افزایش جریان I ، افزایش می‌یابد.

$$\downarrow V = \uparrow V_1 + V_2 \downarrow$$

گام پنجم: رابطه اختلاف پتانسیل بین V_1 و V_2 را می‌نویسیم:

با توجه به کاهش V و افزایش V_1 ، V_2 حتماً باید کاهش یابد.



پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیال سبز

فیزیک

۸۵- پاسخ: گزینه ۲

$$R_{1,2} = \frac{R_1 R_2}{R_1 + R_2} = \frac{24 \times 12}{24 + 12} = 8 \Omega$$

گام اول: مقاومت معادل خارجی مدار را به دست می آوریم. R_1 و R_2 موازی اند.

گام دوم: جریان اصلی مدار را حساب می کنیم:

$$I = \frac{\varepsilon_2 + \varepsilon_3 - \varepsilon_1}{R_{1,2} + r_1 + r_2 + r_3} = \frac{10 + 8 - 12}{8 + 1 + 2 + 1} = \frac{6}{12} = \frac{1}{2} A$$

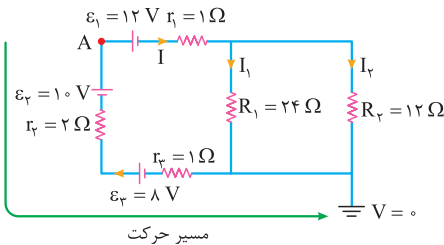
توجه کنید که باتری های ۲ و ۳ به عنوان مولد و باتری ۱ به عنوان ضدمولد در این مدار عمل می کنند.

گام سوم: از نقطه A روی مدار شروع کرده و از مسیر نشان داده شده در شکل، به طرف

$$V_A - \varepsilon_2 + I r_2 - \varepsilon_3 + I r_3 = 0$$

نقطه اتصال به زمین ($V = 0$) می رویم.

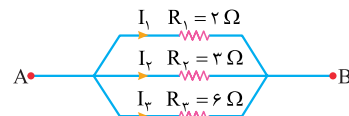
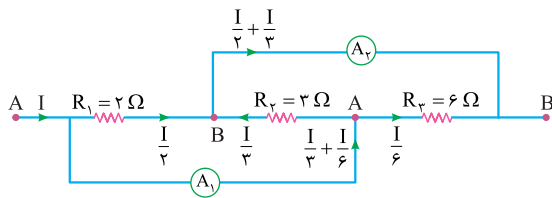
$$V_A - 10 + \frac{1}{2}(2) - 8 + \frac{1}{2}(1) = 0 \Rightarrow V_A = 16/5 V$$



مسیر حرکت

۸۶- پاسخ: گزینه ۲

گام اول: مدار معادل بین دو نقطه A و B را رسم می کنیم. مقاومت های R_1 ، R_2 و R_3 به صورت موازی هستند.



گام دوم: اگر جریان اصلی مدار را I فرض کنیم، با توجه به نکته تقسیم جریان بین شاخه های موازی داریم:

$$I_1 = \frac{I}{2}, \quad I_2 = \frac{I}{3}, \quad I_3 = \frac{I}{6}$$

$$\frac{I}{3} + \frac{I}{6} = \frac{I}{2}$$

گام سوم: با توجه به قاعده انشعاب، جریانی که از آمپرسنج A_1 می گذرد:

$$\frac{I}{2} + \frac{I}{3} = \frac{\Delta I}{6}$$

و جریانی که از آمپرسنج A_2 می گذرد:

$$\frac{A_1}{A_2} = \frac{\frac{I}{2}}{\frac{\Delta I}{6}} = \frac{3}{5}$$

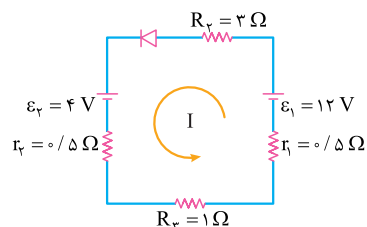
در آخر:

۸۷- پاسخ: گزینه ۲

گام اول: با توجه به این که $\varepsilon_1 > \varepsilon_2$ است، پس جریان الکتریکی در حلقه

پایین مدار، به صورت پادساعتگرد است. یعنی باتری ۱ به عنوان مولد و باتری ۲ ضدمولد است.

از مقاومت R_1 نیز هیچ جریانی نمی گذرد و شکل ساده شده مدار به صورت روبهرو است:



گام دوم: جریان الکتریکی این مدار را به دست می آوریم:

$$I = \frac{\varepsilon_1 - \varepsilon_2}{R_1 + R_2 + r_1 + r_2} = \frac{12 - 4}{3 + 1 + 0.5 + 0.5} = \frac{8}{5} = 1.6 A$$

$$V = \varepsilon + rI = 4 + (0.5 \times 1.6) = 4.8 V$$

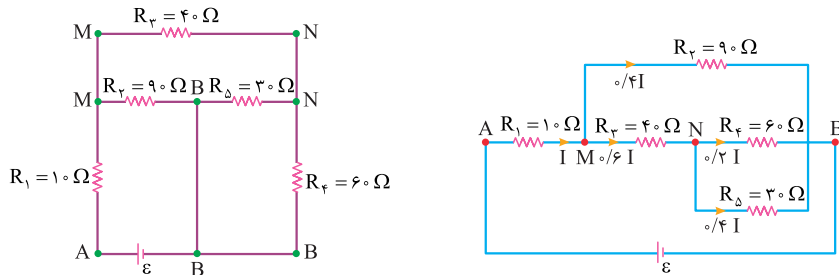
گام سوم: اختلاف پتانسیل دو سر باتری ۲ را که یک ضدمولد است به دست می آوریم:

$$U = VIt = 4.8 \times 1.6 \times 1 = 7.68 J$$



۸۸- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: اجزای مدار را نام گذاری کرده و شکل معادل آن را رسم می کنیم؛ سپس جریان الکتریکی در قسمت های مختلف مدار را بر حسب جریان اصلی می نویسیم.



$$R_{4,5} = \frac{R_4 R_5}{R_4 + R_5} = \frac{60 \times 30}{60 + 30} = 20 \Omega$$

$$R_{3,4,5} = R_3 + R_{4,5} = 40 + 20 = 60 \Omega$$

گام دوم: جریان اصلی مدار به نسبت عکس مقاومت بین $R_{3,4,5}$ و R_2 تقسیم می شود.

$$I_2 = \frac{60}{60+90} I = 0/4 I, \quad I_{3,4,5} = \frac{90}{60+90} = 0/6 I$$

جریان $0/6 I$ به نسبت عکس مقاومت ها بین R_4 و R_5 تقسیم می شود.

$$R_4 = 2R_5 \Rightarrow I_4 = 0/2 I, \quad I_5 = 0/4 I$$

گام سوم: در این نوع مسائل، مقاومتی را که بیشترین توان در مدار را مصرف می کند، مشخص می کنیم و توان مصرفی آن را معادل حداکثر توان مصرفی قابل تحمل داده شده در متن سؤال قرار می دهیم تا جریان عبوری از آن به دست آید؛ سپس براساس این جریان به دست آمده، توان مصرفی سایر مقاومت ها را به دست آورده و در انتها، توان های مصرفی به دست آمده را با هم جمع می کنیم.

$$P_1 = 10 I^2$$

$$P_2 = 90 \times 0/16 I^2 = 14/4 I^2$$

$$P_3 = 40 \times 0/36 I^2 = 14/4 I^2$$

$$P_4 = 60 \times 0/04 I^2 = 2/4 I^2$$

$$P_5 = 30 \times 0/16 I^2 = 4/8 I^2$$

بنابراین مقاومت های R_3 و R_2 بیشترین توان مصرفی را دارند. پس می توان نوشت:

$$14/4 I^2 = 36 \Rightarrow I^2 = 2/5$$

گام چهارم: توان مصرفی هر مقاومت را براساس جریان به دست آمده، محاسبه می کنیم:

$$P_1 = 10 \times 2/5 = 25 \text{ W}$$

$$P_2 = 14/4 \times 2/5 = 36 \text{ W}$$

$$P_3 = 14/4 \times 2/5 = 36 \text{ W}$$

$$P_4 = 2/4 \times 2/5 = 6 \text{ W}$$

$$P_5 = 4/8 \times 2/5 = 12 \text{ W}$$

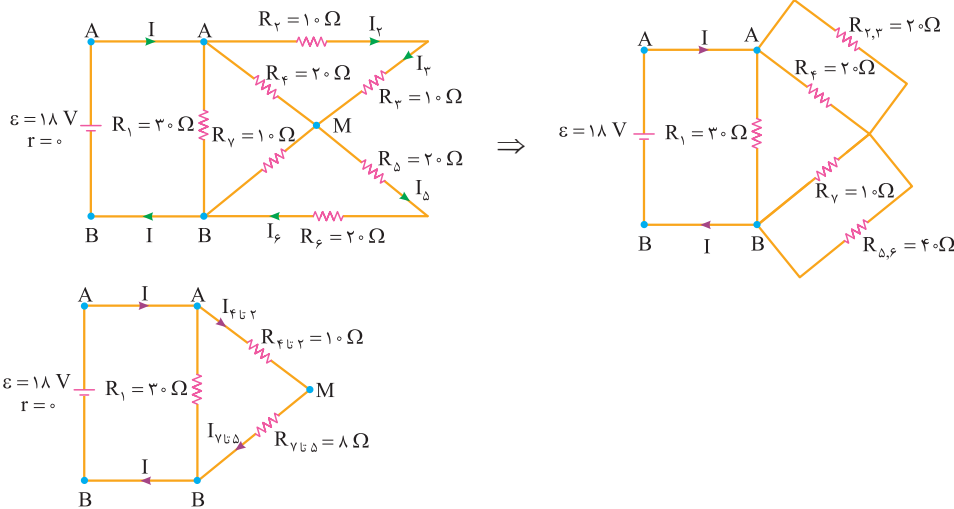
$$\text{کل } P = P_1 + P_2 + P_3 + P_4 + P_5 = 25 + 36 + 36 + 6 + 12 = 115 \text{ W}$$

گام پنجم: توان های مصرفی را با هم جمع می کنیم:



۸۹- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: مقاومت معادل مدار را به دست می‌آوریم. ولت‌سنج در تعیین مقاومت معادل، نقشی ندارد؛ پس موقتاً ولت‌سنج را از مدار حذف می‌کنیم.



$$R_{2,3} = R_2 + R_3 = 10 + 10 = 20 \Omega$$

$$R_{4,5} = R_4 + R_5 = 20 + 20 = 40 \Omega$$

$$R_{V \text{ تا } 2} = R_{4,5} + R_V = 40 + 10 = 50 \Omega$$

$$R_{4 \text{ تا } 2} = \frac{R_{2,3} \times R_4}{R_{2,3} + R_4} = \frac{20 \times 20}{20 + 20} = 10 \Omega$$

$$R_{V \text{ تا } 5} = \frac{R_{4,5} \times R_V}{R_{4,5} + R_V} = \frac{40 \times 10}{40 + 10} = 8 \Omega$$

$$R_{eq} = \frac{R_1 \times R_{V \text{ تا } 2}}{R_1 + R_{V \text{ تا } 2}} = \frac{30 \times 50}{30 + 50} = \frac{1500}{80} = 18.75 \Omega$$

گام دوم: جریان الکتریکی را در شاخه‌هایی که لازم داریم، به دست می‌آوریم:

جریان اصلی مدار:

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{18}{18.75 + 0} = \frac{18}{18.75} = \frac{4}{5} = 0.8 \text{ A}$$

اختلاف پتانسیل دو سر مولد با نیروی محرکه آن برابر است، زیرا $r = 0$ است؛ پس:

$$I_{V \text{ تا } 2} = \frac{\varepsilon}{R_{V \text{ تا } 2}} = \frac{18}{50} = 0.36 \text{ A} \Rightarrow I_{4 \text{ تا } 2} = 0.36 \text{ A}, I_{V \text{ تا } 5} = 0.36 \text{ A}$$

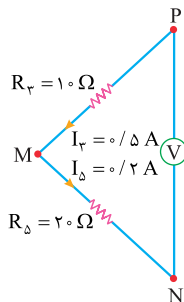
$$V_{4 \text{ تا } 2} = R_{4 \text{ تا } 2} \times I_{4 \text{ تا } 2} = 10 \times 0.36 = 3.6 \text{ V}$$

$$V_{V \text{ تا } 5} = R_{V \text{ تا } 5} \times I_{V \text{ تا } 5} = 8 \times 0.36 = 2.88 \text{ V}$$

$$I_2 = I_3 = \frac{V_{4 \text{ تا } 2}}{R_{2,3}} = \frac{3.6}{20} = 0.18 \text{ A}$$

$$I_4 = I_5 = \frac{V_{V \text{ تا } 5}}{R_{4,5}} = \frac{2.88}{40} = 0.072 \text{ A}$$

گام سوم: اختلاف پتانسیل دو سر ولت‌سنج همان اختلاف پتانسیل بین دو نقطه P و N است.



$$V_P - R_1 I_1 - R_2 I_2 = V_N$$

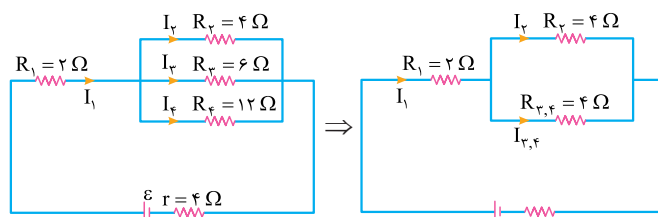
$$V_P - 10 \times 0.18 - 20 \times 0.072 = V_N$$

$$V_P - 9 = V_N$$

$$V_P - V_N = 9 \text{ V}$$

۹۰- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی گام اول: باید مقاومت‌های مصرفی به‌گونه‌ای بسته شوند که معادل آن‌ها با مقاومت درونی مولد برابر شده و توان مفید مولد، بیشینه شود.



$$R_{2,3,4} = \frac{6 \times 12}{6 + 12} = 4 \Omega, \quad R_{2,3,4} = \frac{4}{2} = 2 \Omega \Rightarrow R_{eq} = R_1 + R_{2,3,4} = 4 \Omega$$

گام دوم: جریان‌های الکتریکی I_2 ، I_3 و I_4 را بر حسب I_1 به دست می‌آوریم. $I_2 = \frac{2}{3}(\frac{1}{2}I_1) = \frac{1}{3}I_1$
 $I_3 = \frac{1}{6}I_1$ ، $I_{2,3,4} = \frac{1}{2}I_1$
 $I_4 = \frac{1}{3}(\frac{1}{2}I_1) = \frac{1}{6}I_1$
 گام سوم: توان‌های مصرفی هر یک از مقاومت‌ها را به دست آورده و آن‌ها را با هم مقایسه می‌کنیم.

$$P_1 = R_1 I_1^2 = 2 I_1^2$$

$$P_2 = R_2 I_2^2 = 4 \times (\frac{1}{3} I_1)^2 = I_1^2$$

$$P_4 = R_4 I_4^2 = 12 \times (\frac{1}{6} I_1)^2 = \frac{1}{3} I_1^2$$

$$P_3 = R_3 I_3^2 = 6 \times (\frac{1}{6} I_1)^2 = \frac{1}{6} I_1^2$$

$$P_1 > P_2 > P_3 > P_4$$

بنابراین:

زوج درس شروع از یازدهم: فیزیک (۱): صفحه‌های ۵۳ تا ۱۱۷

۷۱- پاسخ: گزینه ۴

گام اول: چون تندی جسم افزایش یافته، پس انرژی جنبشی آن نیز افزایش می‌یابد، یعنی:

$$K_2 = K_1 + \frac{44}{100} K_1 = 1/44 K_1$$

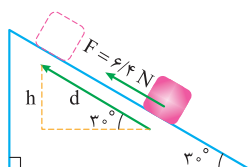
گام دوم: حال از رابطه $K = \frac{1}{2} m v^2$ به صورت نسبتی استفاده می‌کنیم (دقت کنید که در نسبت‌گیری، فقط کافیه واحدها یکسان باشه):

$$K = \frac{1}{2} m v^2 \Rightarrow \frac{K_2}{K_1} = \left(\frac{v_2}{v_1}\right)^2 \xrightarrow{\frac{K_2=1/44 K_1}{v_2=v_1+10 \text{ (km/h)}}} 1/44 = \left(\frac{v_1+10}{v_1}\right)^2 \xrightarrow{\text{جذر}} 1/2 = \frac{v_1+10}{v_1} \Rightarrow v_1 = 50 \text{ km/h}$$

$$v_2 = v_1 + 10 \xrightarrow{v_1=50 \text{ km/h}} v_2 = 50 + 10 = 60 \text{ km/h}$$

گام سوم: بنابراین تندی نهایی جسم برابر است با:

۷۲- پاسخ: گزینه ۱

گام اول: با توجه به شکل روبه‌رو، کار نیروی F را در یک جابه‌جایی معین (d) در راستای

سطح شیب‌دار به دست می‌آوریم:

$$W_F = Fd \cos \theta \xrightarrow{\theta=0} W_F = 6/4 d \times 1 = 6/4 d$$

از طرفی کار نیروی وزن در طی این جابه‌جایی به اندازه ارتفاع h برابر است با:

$$W_{mg} = -mgh \xrightarrow{\frac{m=1 \text{ kg}}{h=d \sin 30^\circ, g=10 \text{ m/s}^2}} W_{mg} = -1 \times 10 \times d \times \frac{1}{2} = -5d$$

گام دوم: حالا کار کل انجام‌شده روی جسم را با توجه به صفر بودن کار نیروی عمودی سطح (چرا؟)، محاسبه می‌کنیم:

$$W_t = W_{mg} + W_F \xrightarrow{\frac{W_F=6/4 d}{W_{mg}=-5d}} W_t = 2/4 d$$

گام سوم: در آخر نسبت W_F به W_t را به دست می‌آوریم:

$$\frac{W_F}{W_t} = \frac{6/4 d}{2/4 d} \Rightarrow \frac{W_F}{W_t} = \frac{3}{1}$$



۷۳- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: کاری که شخص بر روی جعبه در هر دو حالت انجام می‌دهد، برابر است؛ بنابراین با استفاده از رابطه $W = Fd \cos \theta$ می‌توانیم بنویسیم:

$$W_1 = W_2 \xrightarrow{W=Fd \cos \theta} F_1 d_1 \cos \theta_1 = F_2 d_2 \cos \theta_2 \xrightarrow{d_1=d_2} F_1 \cos \theta_1 = F_2 \cos \theta_2$$

طول طناب در حالت دوم کوتاه‌تر از طول طناب در حالت اول است و با توجه به شکل، زاویه بین نیروی که شخص به جعبه وارد می‌کند و جابه‌جایی آن در حالت دوم بزرگ‌تر از حالت اول است؛ پس داریم:

$$\begin{cases} 90^\circ > \theta_2 > \theta_1 \Rightarrow \cos \theta_2 < \cos \theta_1 \\ F_1 \cos \theta_1 = F_2 \cos \theta_2 \end{cases} \Rightarrow \frac{F_2}{F_1} = \frac{\cos \theta_1}{\cos \theta_2} \xrightarrow{\cos \theta_1 > \cos \theta_2} \frac{F_2}{F_1} > 1 \Rightarrow F_2 > F_1$$

تا این‌جا (۱) و (۳) پُر!

گام دوم: در هر دو حالت، دو نیروی وزن (mg) و عمودی تکیه‌گاه (F_N) هر دو بر راستای جابه‌جایی جعبه عمود هستند، پس کار حاصل از این

دو نیرو برابر با صفر است؛ بنابراین کار کل وارد بر جعبه در هر دو حالت برابر با کار نیروی شخص است، زیرا: $W_t = W_{mg} + W_{F_N} + W_F$

در آخر با توجه به این‌که $W_{F_1} = W_{F_2}$ است و با استفاده از قضیه کار - انرژی جنبشی، داریم:

$$W_{t_1} = W_{t_2} \xrightarrow{W_t = \Delta K} \Delta K_1 = \Delta K_2 \Rightarrow K_{1B} - K_{1A} = K_{2B} - K_{2A} \xrightarrow{K_{1A} = K_{2A} = 0} K_{1B} = K_{2B}$$

$$\xrightarrow{K = \frac{1}{2}mv^2} \frac{1}{2}mv_{1B}^2 = \frac{1}{2}mv_{2B}^2 \Rightarrow v_{1B}^2 = v_{2B}^2 \Rightarrow v_{1B} = v_{2B}$$

$$K_{1A} = K_{2A} = 0$$

دقت کنید چون جعبه از حال سکون شروع به حرکت کرده است، پس:

۷۴- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی برای دو نقطه A و C با توجه به ثابت بودن انرژی مکانیکی جسم می‌توانیم بنویسیم:

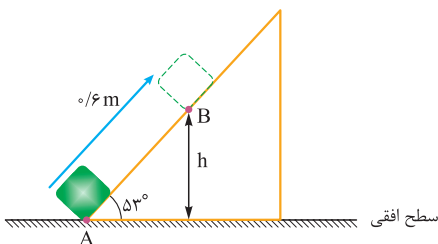
$$E_A = E_C \Rightarrow K_A + U_A = K_C + U_C \Rightarrow \frac{1}{2}mv_A^2 + mgh_A = \frac{1}{2}mv_C^2 + mgh_C \xrightarrow{\div m} \frac{1}{2}v_A^2 + gh_A = \frac{1}{2}v_C^2 + gh_C$$

$$\xrightarrow{\frac{v_A = 4 \text{ m/s}, h_A = 12 \text{ m}}{v_C = 10 \text{ m/s}}} \frac{1}{2} \times 16 + 10 \times 12 = \frac{1}{2} \times 100 + 10 \times h_C \Rightarrow h_C = 7/8 \text{ m}$$

۷۵- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: ابتدا ارتفاع جسم در نقطه B را به دست می‌آوریم:

$$\sin 53^\circ = \frac{h}{0/6} \xrightarrow{\sin 53^\circ = 0/8} h = 0/8 \times 0/6 = 0/48 \text{ m}$$



گام دوم: برای محاسبه انرژی جنبشی جسم در نقطه B، با استفاده از پایستگی انرژی مکانیکی داریم:

$$E_A = E_B \Rightarrow K_A + U_A = K_B + U_B \Rightarrow \frac{1}{2}mv_A^2 = K_B + mgh_B$$

$$\xrightarrow{\frac{m=2 \text{ kg}, v_A=4 \text{ m/s}}{g=10 \text{ m/s}^2, h=0/48 \text{ m}}} \frac{1}{2}(2)(4)^2 = K_B + 2(10)(0/48) \Rightarrow K_B = 6/4 \text{ J}$$



۷۶- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی ارتفاع اولیه جسم 200 m و تندی اولیه آن برابر 5 m/s است؛ بنابراین انرژی مکانیکی آن در لحظه رهاشدن برابر است با:

$$E_1 = K_1 + U_1 \quad \frac{K_1 = \frac{1}{2}mv_1^2}{U_1 = mgh_1} \rightarrow E_1 = \frac{1}{2} \times 40 \times 25 + 40 \times 10 \times 200 \Rightarrow E_1 = 500 + 80000 = 80500 \text{ J}$$

همچنین برای محاسبه انرژی مکانیکی جسم در لحظه برخورد به سطح زمین داریم:

$$E_2 = K_2 + U_2 \quad \frac{K_2 = \frac{1}{2}mv_2^2}{U_2 = mgh_2} \rightarrow E_2 = \frac{1}{2} \times 40 \times 225 + 40 \times 10 \times 0 \Rightarrow E_2 = 4500 \text{ J}$$

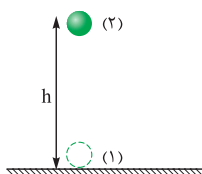
حالا برای محاسبه کار نیروی اصطکاک بر روی جسم در طی این مسیر، کافی است اختلاف انرژی مکانیکی در لحظه برخورد به زمین و لحظه رهاشدن را به دست آوریم:

$$W_f = E_2 - E_1 \quad \frac{E_1 = 80500 \text{ J}}{E_2 = 4500 \text{ J}} \rightarrow W_f = -76000 \text{ J} \quad \text{یا} \quad W_f = -76 \text{ kJ}$$

۷۷- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: قضیه کار - انرژی جنبشی را برای وقتی که گلوله از حالت (۱) به حالت (۲) می‌رود

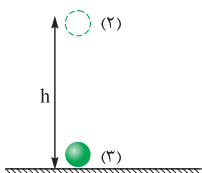
(هنگام بالا رفتن) می‌نویسیم (شکل «الف»):



(الف)

$$\begin{cases} W_t = W_{mg} + W_{f_D} \\ W_t = \Delta K = K_2 - K_1 \end{cases} \quad \frac{K_2 = 0, W_{mg} = -mgh}{W_{f_D} = -f_D h, K_1 = \frac{1}{2}mv_1^2} \rightarrow -mgh - f_D h = -\frac{1}{2}mv_1^2 \quad (1)$$

گام دوم: هم‌چنین، قضیه کار - انرژی جنبشی را برای وقتی که گلوله از حالت (۲) به حالت (۳) می‌رسد (هنگام پایین آمدن) می‌نویسیم (شکل «ب»):



(ب)

$$\begin{cases} W_t = W_{mg} + W_{f_D} \\ W_t = \Delta K = K_3 - K_2 \end{cases} \quad \frac{K_2 = 0, W_{mg} = mgh}{K_3 = \frac{1}{2}mv_3^2, W_{f_D} = -f_D h} \rightarrow mgh - f_D h = \frac{1}{2}mv_3^2 \quad (2)$$

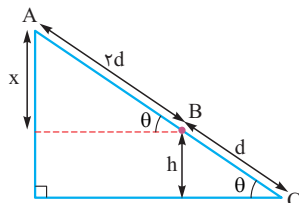
گام سوم: حالا رابطه (۲) را از رابطه (۱) کم می‌کنیم تا بتوانیم حداکثر ارتفاعی که گلوله بالا می‌رود (h) را به دست آوریم.

$$2mgh = \frac{1}{2}m(v_3^2 + v_1^2) \quad \frac{v_1 = 20 \text{ m/s}, v_3 = 18 \text{ m/s}}{g = 10 \text{ m/s}^2} \rightarrow 2 \times 10 \times h = \frac{1}{2}(324 + 400) \Rightarrow h = \frac{724}{40} \Rightarrow h = 18.1 \text{ m}$$

۷۸- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: ابتدا با توجه به شکل مقابل و با استفاده از تشابه مثلث‌ها، ارتفاعی که

جسم از نقطه A تا نقطه B و از نقطه B تا نقطه C طی می‌کند، به دست می‌آوریم:



$$\frac{x}{h} = \frac{2d}{d} \Rightarrow x = 2h$$

گام دوم: حال کار نیروی اصطکاک وارد بر جسم در حرکت از A تا B و از A تا C را می‌نویسیم:

$$W_f = E_B - E_A \Rightarrow W_f = (K_B + U_B) - (K_A + U_A) \quad \frac{K_A = 0, W_f = -f(2d)}{U_A = mg(2h), U_B = mgh} \rightarrow -2fd = K_B - 2mgh \quad (1)$$

$$W'_f = E_C - E_A \Rightarrow W'_f = (K_C + U_C) - (K_A + U_A) \quad \frac{K_A = 0, U_A = mg(2h)}{U_C = 0, W'_f = -f(2d)} \rightarrow -2fd = K_C - 3mgh \quad (2)$$



پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز

فیزیک

گام سوم: در آخر، به کمک رابطه (۱) و (۲)، نسبت K_C به K_B را به دست می آوریم تا بتوانیم تندی جسم در نقطه C را به دست بیاوریم.

$$\frac{K_C}{K_B} = \frac{3(mgh - fd)}{2(mgh - fd)} \xrightarrow{K_C = \frac{1}{2}mv_C^2} \left(\frac{v_C}{v_B}\right)^2 = \frac{3}{2} \xrightarrow{v_B = 4 \text{ m/s}} \frac{v_C}{4} = \sqrt{\frac{3}{2}} \Rightarrow v_C = 2\sqrt{6} \text{ m/s}$$

۷۹- پاسخ: گزینه ۴

گام اول: ابتدا کاری را که خودرو در این مدت انجام می دهد، با استفاده از قضیه کار - انرژی جنبشی به دست می آوریم.

$$W_t = \Delta K = \frac{1}{2} m(v_f^2 - v_i^2) \xrightarrow{m=900 \text{ kg}, v_i = \frac{54}{3.6} = 15 \text{ m/s}} W_t = \frac{1}{2} \times 900 \times (25^2 - 15^2) \Rightarrow W_t = 18 \times 10^4 \text{ J}$$

گام دوم: حالا توان متوسط خودرو را محاسبه می کنیم. از آن جا که حداقل توان خودرو خواسته شده است، از نیروهای اتلافی صرف نظر می کنیم.

$$P_{av} = \frac{W}{\Delta t} \xrightarrow{W=W_t=18 \times 10^4 \text{ J}, \Delta t=3 \text{ s}} P_{av} = \frac{18 \times 10^4}{3} = 6 \times 10^4 \text{ W}$$

گام سوم: در آخر برای محاسبه توان خودرو برحسب اسب بخار (hp) از تناسب ساده استفاده می کنیم.

اسب بخار	وات
۱	۷۵۰
P_{av}	6×10^4

$$P_{av} = \frac{6 \times 10^4}{750} = 80 \text{ hp}$$

۸۰- پاسخ: گزینه ۳

گام اول: مقدار انرژی ای که این پمپ مصرف می کند تا آب را از عمق چاهی به بالا بیاورد و آن را پرتاب کند، برابر با مجموع انرژی پتانسیل گرانشی و انرژی جنبشی است؛ بنابراین داریم:

$$E = mgh + \frac{1}{2}mv^2 \xrightarrow{m=600 \text{ kg}, g=10 \text{ m/s}^2, h=12 \text{ m}, v=4 \text{ m/s}} E = 600 \times 10 \times 12 + \frac{1}{2} \times 600 \times 16 \Rightarrow E = 76800 \text{ J}$$

گام دوم: برای محاسبه توان خروجی این پمپ، با استفاده از رابطه $P = \frac{E}{t}$ داریم:

$$P = \frac{E}{t} \xrightarrow{E=76800 \text{ J}, t=60 \text{ s}} P = \frac{76800}{60} = 1280 \text{ W} \quad \text{یا} \quad P = 1/28 \text{ kW}$$

۸۱- پاسخ: گزینه ۲

عبارت ها را بررسی می کنیم:

(الف) دماسنج ترموکوپل به دلیل دقت کم تر آن نسبت به دماسنج های گازی، مقاومت پلاتینی و تفسنج (پیرومتر)، از مجموعه دماسنج های معیار کنار گذاشته شده است. ✗

(ب) گستره دماسنجی یک ترموکوپل به جنس سیم های آن بستگی دارد؛ مثلاً در یکی از انواع ترموکوپل که جنس سیم ها از آلیاژهای خاصی (آلیاژ آلومل و آلیاژ کرومل) است، گستره دماسنجی از 27°C تا 1372°C است. ✓

(پ) کمیت دماسنجی «دماسنج ترموکوپل»، ولتاژ است. ✗

(ت) مزیت ترموکوپل این است که به دلیل جرم کوچک محل اتصال، خیلی سریع با دستگاهی که دمای آن اندازه گیری می شود به حالت تعادل گرمایی می رسد. ✓

۸۲- پاسخ: گزینه ۴

گام اول: با توجه به این که دمای جسم برحسب درجه سلسیوس 20° درصد و برحسب کلوین 5 درصد کاهش می یابد، داریم:

$$\theta_2 = \theta_1 - \frac{20}{100} \theta_1 \Rightarrow \theta_2 = 0.8 \theta_1 \quad T_2 = T_1 - \frac{5}{100} T_1 \Rightarrow T_2 = 0.95 T_1$$

گام دوم: حالا با استفاده از رابطه $T = \theta + 273$ می توانیم بنویسیم:

$$T_2 = 0.95 T_1 \Rightarrow \theta_2 + 273 = \frac{95}{100} (\theta_1 + 273) \xrightarrow{\theta_2 = 0.8 \theta_1} 0.8 \theta_1 + 273 = \frac{95}{100} (\theta_1 + 273)$$

$$\xrightarrow{\times 100} 80 \theta_1 + 100 \times 273 = 95 \theta_1 + 95 \times 273 \Rightarrow 15 \theta_1 = 5 \times 273 \Rightarrow \theta_1 = 91^\circ \text{C}$$




گام سوم: در آخر دمای اولیه جسم (θ_1) را بر حسب درجه فارنهایت به دست می آوریم:

$$F_1 = \frac{9}{5}\theta_1 + 32 \xrightarrow{\theta_1 = 91^\circ \text{C}} F_1 = \frac{9}{5} \times 91 + 32 \Rightarrow F_1 = 195/8^\circ \text{F}$$

۱۳- پاسخ: گزینه ۱

گام اول: ابتدا محیط اولیه ورقه را حساب می کنیم.

$$L_1 = 5 + 10 + 5 + 10 = 30 \text{ cm}$$


گام دوم: تغییر دمای ورقه را بر حسب درجه سلسیوس به دست می آوریم.

$$\Delta F = \frac{9}{5}\Delta\theta \xrightarrow{\Delta F = 9^\circ \text{F}} 90 = \frac{9}{5}\Delta\theta \Rightarrow \Delta\theta = 50^\circ \text{C}$$

گام سوم: حالا می توانیم مقدار افزایش محیط ورقه را محاسبه کنیم.

$$\Delta L = \alpha L_1 \Delta\theta \xrightarrow{\alpha = 12 \times 10^{-6} \frac{1}{^\circ \text{C}}, L_1 = 30 \text{ cm}, \Delta\theta = 50^\circ \text{C}} \Delta L = 12 \times 10^{-6} \times 30 \times 50 \Rightarrow \Delta L = 0.018 \text{ cm یا } \Delta L = 0.18 \text{ mm}$$

۱۴- پاسخ: گزینه ۳

با توجه به اختلاف طول دو میله در دمای 50°C و از آن جا که آهن $\alpha_{\text{آهن}} > \alpha_{\text{مس}}$ است، داریم:

$$L_{\text{مس}} - L_{\text{آهن}} = 1/2 \text{ mm} \xrightarrow{\frac{L_2 = L_1(1 + \alpha\Delta\theta)}{L_1 = L_2 = L_1}} L_1(1 + \alpha_{\text{مس}}\Delta\theta) - L_1(1 + \alpha_{\text{آهن}}\Delta\theta) = 1/2$$

$$\Rightarrow L_1 + L_1\alpha_{\text{مس}}\Delta\theta - L_1 - L_1\alpha_{\text{آهن}}\Delta\theta = 1/2 \Rightarrow L_1\Delta\theta(\alpha_{\text{مس}} - \alpha_{\text{آهن}}) = 1/2$$

$$\xrightarrow{\frac{\Delta\theta = 50 - 0 = 50^\circ \text{C}}{\alpha_{\text{مس}} = 1/8 \times 10^{-5} \text{K}^{-1}, \alpha_{\text{آهن}} = 1/2 \times 10^{-5} \text{K}^{-1}}} L_1 \times 40(1/8 \times 10^{-5} - 1/2 \times 10^{-5}) = 1/2 \Rightarrow L_1 = \frac{1}{4} \times 10^4 = 5 \times 10^3 \text{ mm}$$

حالا می توانیم اختلاف طول دو میله مسی و آهنی را در دمای 40°C به دست آوریم.

$$L'_{\text{مس}} - L'_{\text{آهن}} = L_1(1 + \alpha_{\text{مس}}\Delta\theta') - L_1(1 + \alpha_{\text{آهن}}\Delta\theta') = L_1 + L_1\alpha_{\text{مس}}\Delta\theta' - L_1 - L_1\alpha_{\text{آهن}}\Delta\theta'$$

$$\Rightarrow L'_{\text{مس}} - L'_{\text{آهن}} = L_1\Delta\theta'(\alpha_{\text{مس}} - \alpha_{\text{آهن}}) \xrightarrow{\frac{L_1 = 5 \times 10^3 \text{ mm}}{\Delta\theta' = 40 - 0 = 40^\circ \text{C}}} L'_{\text{مس}} - L'_{\text{آهن}}$$

$$= 5 \times 10^3 \times 40(1/8 \times 10^{-5} - 1/2 \times 10^{-5}) \Rightarrow L'_{\text{مس}} - L'_{\text{آهن}} = 0.9 \text{ mm}$$

۱۵- پاسخ: گزینه ۳

گام اول: ظرفیت گرمایی جسم به جنس و جرم آن بستگی دارد؛ بنابراین چون جرم جسم کاهش می یابد، پس ظرفیت

$$C_2 = C_1 - \frac{25}{100}C_1 \Rightarrow C_2 = \frac{3}{4}C_1$$

گرمایی آن نیز کاهش می یابد؛ یعنی:

گام دوم: حالا با استفاده از رابطه $C = mc$ می توانیم بنویسیم:

$$C = mc \Rightarrow \frac{C_2}{C_1} = \frac{m_2}{m_1} \xrightarrow{\frac{m_2 = (m_1 - 400)g}{\frac{C_2}{C_1} = \frac{3}{4}}} \frac{3}{4} = \frac{m_1 - 400}{m_1} \Rightarrow m_1 = 1600 \text{ g یا } m_1 = 1/6 \text{ kg}$$

۱۶- پاسخ: گزینه ۴

گام اول: ابتدا تغییر دما بر حسب درجه فارنهایت را بر حسب درجه سلسیوس به دست می آوریم:

$$\Delta F = \frac{9}{5}\Delta\theta \Rightarrow 36 = \frac{9}{5}\Delta\theta \Rightarrow \Delta\theta = 20^\circ \text{C}$$



گام دوم: حالا مقدار گرمایی را که به m کیلوگرم آب داده شده است، محاسبه می‌کنیم.

$$Q = mc\Delta\theta \xrightarrow{c_{\text{آب}}=4200 \frac{\text{J}}{\text{kg}\cdot\text{K}}, \Delta\theta=20^\circ\text{C}} Q = m \times 4200 \times 20$$

گام سوم: چون یخ در دمای 0°C قرار دارد، پس گرمایی که می‌گیرد، صرف تغییر حالت آن می‌شود؛ بنابراین گرمای Q می‌تواند مقدار

$$Q = m'L_F \xrightarrow{Q=m \times 4200 \times 20, L_F=336000 \text{ J/kg}} m \times 4200 \times 20 = m' \times 336000 \Rightarrow m' = \frac{m}{4}$$

مقدار $\frac{m}{4}$ از جرم یخ ذوب می‌شود. درصد جرم یخ ذوب شده $= \frac{1}{4} \times 100 = 25\%$

۸۷- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: گرمای Q دمای مایع A را به اندازه 4°C و دمای مایع B را به اندازه 1°C افزایش می‌دهد؛ بنابراین با استفاده از رابطه $Q = C\Delta\theta$ می‌نویسیم:

$$Q = C_A \Delta\theta_A \xrightarrow{\Delta\theta_A=4^\circ\text{C}} C_A = \frac{Q}{4} \quad Q = C_B \Delta\theta_B \xrightarrow{\Delta\theta_B=1^\circ\text{C}} C_B = \frac{Q}{1}$$

گام دوم: وقتی گرمای Q به مخلوط دو مایع داده می‌شود، دمای مخلوط به اندازه $\Delta\theta$ افزایش می‌یابد؛ بنابراین داریم:

$$Q = Q_A + Q_B \xrightarrow{Q_A=C_A\Delta\theta, Q_B=C_B\Delta\theta} Q = C_A\Delta\theta + C_B\Delta\theta \Rightarrow Q = \frac{Q}{4}\Delta\theta + \frac{Q}{1}\Delta\theta \Rightarrow \frac{1}{\Delta\theta} = \frac{1}{4} + \frac{1}{1}$$

$$\Rightarrow \frac{1}{\Delta\theta} = \frac{1+4}{4} \Rightarrow \Delta\theta = 8^\circ\text{C}$$

۸۸- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: ابتدا مقدار گرمای لازم برای تغییر دمای آب تا رسیدن به دمای 100°C (نقطه جوش) را به دست می‌آوریم.

$$Q_1 = mc\Delta\theta \xrightarrow{m=1 \text{ kg}, c=4200 \frac{\text{J}}{\text{kg}\cdot\text{C}}, \Delta\theta=100-27=73^\circ\text{C}} Q_1 = 1 \times 4200 \times 73 = 73 \times 4200 \text{ J} = 26460 \text{ J}$$

گام دوم: حال گرمای لازم برای تبدیل 5 گرم آب 100°C به بخار 100°C را به دست می‌آوریم.

$$Q_2 = m'L_V \xrightarrow{m'=5 \text{ g}, L_V=2268 \text{ J/g}} Q_2 = 5 \times 2268 = 11340 \text{ J}$$

گام سوم: در نهایت، زمان لازم برای تأمین گرما $(Q = Q_1 + Q_2)$ را با توجه به آهنگ انتقال گرما (7 kJ/min) به دست می‌آوریم.

$$\text{گرمای گرما} = \frac{Q}{t} \Rightarrow 7000 \text{ J/min} = \frac{26460 + 11340}{t} \Rightarrow t = 5/4 \text{ min} = 324 \text{ s}$$

۸۹- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی 50% درصد از گرمای داده شده (Q) صرف ذوب شدن یخ ($m_{\text{یخ}}=336000$) شده است؛ بنابراین 50% درصد دیگر آن صرف تغییر دمای مجموعه (آب و یخ ذوب شده) می‌شود؛ یعنی داریم:

$$336000 \text{ m}_{\text{یخ}} = (m_{\text{یخ}} + m_{\text{آب}}) \times 4200 \times 20 \Rightarrow m_{\text{آب}} = 3 m_{\text{یخ}}$$

مجموع جرم آب و یخ برابر با 100 گرم است، پس داریم:

$$m_{\text{آب}} + m_{\text{یخ}} = 100 \text{ g} \xrightarrow{m_{\text{آب}}=3 m_{\text{یخ}}} 3 m_{\text{یخ}} + m_{\text{یخ}} = 100 \Rightarrow m_{\text{یخ}} = 25 \text{ g}$$

۹۰- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: ابتدا با استفاده از پایستگی انرژی، برای حالتی که آب و دماسنج هر دو به دمای 3°C می‌رسند، داریم:

$$Q_{\text{آب}} + Q_{\text{گرماسنج}} = 0 \xrightarrow{Q=C\Delta\theta} C_{\text{آب}}\Delta\theta_{\text{آب}} + C_{\text{گرماسنج}}\Delta\theta_{\text{گرماسنج}} = 0$$

$$\xrightarrow{\Delta\theta_{\text{آب}}=3-40=-37^\circ\text{C}, \Delta\theta_{\text{گرماسنج}}=3-1=2^\circ\text{C}} C_{\text{آب}} \times (-37) + C_{\text{گرماسنج}} \times 2 = 0 \Rightarrow C_{\text{آب}} = 2 C_{\text{گرماسنج}}$$

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیل سبز



گام دوم: دوباره مقدار m کیلوگرم آب 40°C به داخل گرماسنج اضافه می‌شود. چون جرم آن جرم آب اولیه برابر است؛ پس ظرفیت گرمایی آب اضافه‌شده برابر با ظرفیت گرمایی آب اولیه ($C_{\text{آب}}$) است. در این حالت، آب اضافه‌شده با گرماسنج و آب اولیه با هم به تعادل می‌رسند؛ بنابراین با استفاده از پایستگی انرژی می‌توانیم بنویسیم (دقت کنید که گرماسنج و آب اولیه به دمای تعادل 30°C رسیده‌اند):

$$Q_{\text{آب اولیه}} + Q_{\text{گرماسنج}} + Q_{\text{آب اضافه‌شده}} = 0$$

$$\Rightarrow C_{\text{آب اولیه}} \Delta\theta_{\text{آب اولیه}} + C_{\text{گرماسنج}} \Delta\theta_{\text{گرماسنج}} + C_{\text{آب اضافه‌شده}} \Delta\theta_{\text{آب اضافه‌شده}} = 0$$

$$\xrightarrow[\text{گرماسنج } = 30^\circ\text{C}, \text{ آب اولیه } = 40^\circ\text{C}, \text{ آب اضافه‌شده } = 30^\circ\text{C}]{\text{گرماسنج } = 2C_{\text{آب اولیه}} = 2C_{\text{آب اضافه‌شده}}} 2C_{\text{گرماسنج}}(\theta_e - 40) + C_{\text{گرماسنج}}(\theta_e - 30) + 2C_{\text{گرماسنج}}(\theta_e - 30) = 0$$

$$\Rightarrow 2\theta_e - 80 + \theta_e - 30 + 2\theta_e - 60 = 0 \Rightarrow 5\theta_e = 170 \Rightarrow \theta_e = 34^\circ\text{C}$$



شیمی دوازدهم: شیمی (۳): صفحه‌های ۸۱ تا ۱۰۰

۹۱- پاسخ: گزینه ۲

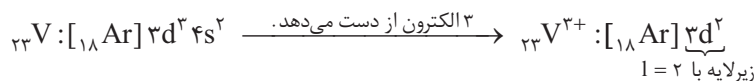
عبارت اول نادرست و عبارت‌های دوم، سوم و چهارم درست هستند.

پاسخ تشریحی بررسی عبارت نادرست:

عبارت اول: در ساختار فلزها، سست‌ترین الکترون‌های موجود در اتم (الکترون‌های ظرفیت)، آزادانه در فضای میان کاتیون‌ها در حال حرکت هستند و کاتیون‌ها دارای آرایش منظمی در سه بعد می‌باشند.

۹۲- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی با توجه به آرایش الکترونی اتم وانادیم، یون V^{3+} در زیرلایه $l=2$ یا همان زیرلایه $3d$ خود، ۲ الکترون دارد. همان‌طور که می‌دانیم، محلول نمک وانادیم (III) به رنگ سبز است؛ پس پرتوهای مرئی با طول موج سبزرنگ را بازتاب می‌دهد:



بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) دوده رنگدانه‌ای معدنی است نه آلی!

۲) جامدهای یونی برخلاف جامدهای فلزی، در اثر ضربه می‌شکنند؛ بنابراین نوع رفتار این دو نوع جامد در برابر ضربه، مشابه یکدیگر نیست.

۳) تنوع عدد اکسایش برخی از فلزها مانند وانادیم، جزء رفتار شیمیایی آن‌هاست که با مدل دریای الکترونی قابل توجیه نیست، زیرا مدل دریای الکترونی برای توجیه برخی رفتارهای فیزیکی فلزها ارائه شده است.

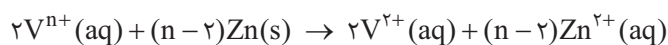
۹۳- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی گام اول: عدد اکسایش وانادیم در نمک وانادیم اولیه را، $n+1$ در نظر می‌گیریم (V^{n+}). ابتدا تعداد مول V^{n+} و فلز روی را به دست می‌آوریم:

$$V^{n+} \text{ تعداد مول} = \frac{0.5 \text{ L } V^{n+}(\text{aq}) \times \frac{0.4 \text{ mol } V^{n+}}{1 \text{ L } V^{n+}(\text{aq})}}{1 \text{ L } V^{n+}(\text{aq})} = 0.2 \text{ mol } V^{n+}$$

$$Zn \text{ تعداد مول} = \frac{13 \text{ g Zn} \times \frac{1 \text{ mol Zn}}{65 \text{ g Zn}}}{1 \text{ L } V^{n+}(\text{aq})} = 0.2 \text{ mol Zn}$$

گام دوم: محلول نمک وانادیم با عدد اکسایش (II) بنفش‌رنگ است؛ بنابراین V^{n+} در واکنش با فلز روی به یون V^{2+} تبدیل شده است که معادله موازنه‌شده واکنش آن به صورت زیر است. لازم به ذکر است که برای موازنه واکنش، تغییر عدد اکسایش وانادیم ($n-2$) را ضریب Zn و تغییر عدد اکسایش Zn ($2-0=2$) را ضریب V^{n+} قرار می‌دهیم:



گام سوم: با توجه به گام اول، تعداد مول‌های V^{n+} و Zn مصرف‌شده در واکنش با هم برابر (0.2 mol) است؛ بنابراین ضریب استوکیومتری آن‌ها در معادله موازنه‌شده واکنش، باید برابر باشد:

$$2 = n - 2 \Rightarrow n = 2 + 2 = 4$$

بنابراین عدد اکسایش وانادیم در نمک وانادیم اولیه $+4$ بوده است. (در این واکنش، V^{4+} به V^{2+} تبدیل شده است.)

۹۴- پاسخ: گزینه ۲

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

پاسخ تشریحی بررسی عبارت‌های نادرست:

ب) مهم‌ترین دلیل استفاده از تیتانیم در پوشش بیرونی موزه گوگنهایم اسپانیا، مقاومت بالای این فلز در برابر خوردگی و سایش است.

پ) چگالی تیتانیم از چگالی فولاد کم‌تر است، ولی مقاومت در برابر سایش، برای هر دو، تقریباً با هم برابر است.

فولاد \approx تیتانیم: مقاومت در برابر سایش ؛ فولاد $<$ تیتانیم: چگالی



۹۵- پاسخ: گزینه ۲

عبارت‌های سوم و چهارم نادرست هستند.

پاسخ تشریحی بررسی عبارت‌ها:

● مقایسه مقدار آلاینده‌های خروجی از آگزوز خودروها به صورت زیر است:

نیترژن مونوکسید (NO) > هیدروکربن‌ها (C_xH_y) > کربن مونوکسید (CO): مقدار آلاینده خروجی از آگزوز خودروها (برحسب گرم)

● مقایسه ترتیب زمانی شناسایی و تولید چند نمونه فرآورده حاصل از فناوری‌های شیمیایی، پس از انقلاب صنعتی به صورت زیر است:

ساخت مواد عایق گرما → تهیه ویتامین (A)(C_{۲۰}H_{۳۰}O) → تهیه اوره (CO(NH_۲)_۲) → تهیه آمونیاک (NH_۳) ⇒ انقلاب صنعتی

پوشش‌های دوستدار محیط زیست افزایش مراقبت‌های بهداشتی کودهای شیمیایی (تأمین غذای جمعیت جهان)

● در هوای آلوده کلان‌شهرها، افزون بر گازهای گوناگون، ذره‌های معلق و مواد آلی فرار نیز وجود دارند؛ بنابراین هوای کلان‌شهرها، محلول به شمار نمی‌آید!

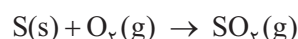
● هوای آلوده، فرسودگی ساختمان‌ها و پوسیدگی خودروها را سرعت می‌بخشد؛ بنابراین سرعت فرسودگی ساختمان‌ها و پوسیدگی خودروها در هوای آلوده، بیشتر از هوای خشک و پاک است.

۹۶- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی آلاینده نیترژن‌دار خارج شده از خروجی آگزوز خودروها، گاز نیترژن مونوکسید (NO) است. انحلال این گاز در آب به صورت مولکولی بوده و باعث تولید یون‌های هیدرونیوم (H_۳O⁺) نمی‌شود؛ بنابراین اسیدی تولید نمی‌کند و pH آب باران را تغییر نمی‌دهد. بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) خیلی وقت‌ها این اتفاق می‌افتد که مقداری از هیدروکربن‌های گازی شکل بدون هرگونه سوختن، از منبع سوخت خارج و وارد هواکره می‌شوند. وجود این هیدروکربن‌ها در گازهای خروجی می‌تواند به دلیل نامرغوب بودن سوخت و یا نبود اکسیژن کافی باشد.

۳) گازوئیل و بنزین با کیفیت پایین، مقادیر متفاوتی گوگرد (S) دارند که با سوزاندن این مواد در خودروها، گوگرد موجود در آن‌ها سوخته و به گاز SO_۲ تبدیل می‌شود.



۴) گاز آلاینده قهوه‌ای‌رنگ در هوای آلوده، گاز نیترژن دی‌اکسید (NO_۲) است که با توجه به واکنش $2NO(g) + O_2(g) \rightarrow 2NO_2(g)$ در ساعات اولیه روز با مصرف گاز آلاینده نیترژن مونوکسید (NO)، تولید شده و می‌تواند از این طریق سبب کاهش غلظت آلاینده NO شود.

۹۷- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی طیف فرسوخ اتانول و دی‌متیل اتر، با یکدیگر متفاوت بوده که دلیل آن یکسان نبودن گروه عاملی در آن‌ها است. درسته که اتانول (C_۲H_۵OH) و دی‌متیل اتر (CH_۳OCH_۳) با هم ایزومرند و نوع و شمار اتم‌های سازنده آن‌ها با هم یکسان می‌باشد، اما گروه عاملی در اتانول، هیدروکسیل (—OH) و گروه عاملی در دی‌متیل اتر، عامل اتری (—O—) است که با هم متفاوت‌اند؛ بنابراین طیف فرسوخ آن‌ها با هم فرق می‌کند. در طیف فرسوخ، هر یک از گروه‌های عاملی، گستره معین و منحصر به فردی از پرتوهای فرسوخ را جذب می‌کنند.

۹۸- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی همه واکنش‌های شیمیایی، چه گرماده و چه گرماگیر، برای آغاز شدن، به انرژی فعال‌سازی نیاز دارند.

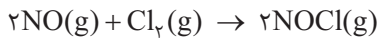
۹۹- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: ابتدا با توجه به مقدار آهن ذوب‌شده و آنتالپی ذوب آن، مقدار گرمای مورد نیاز برای ذوب این مقدار آهن را به دست می‌آوریم:

$$2 / 31 \text{ kg Fe} \times \frac{1000 \text{ g Fe}}{1 \text{ kg Fe}} \times \frac{1 \text{ mol Fe}}{56 \text{ g Fe}} \times \frac{14 \text{ kJ}}{1 \text{ mol Fe}} = 577 / 5 \text{ kJ}$$



گام دوم: حالا باید ΔH واکنش داده شده، یعنی گرمای آزاد شده به ازای تولید ۲ مول NOCl را به دست آوریم:

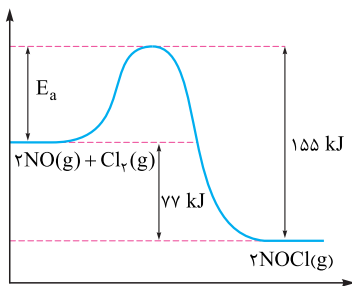


روش اول: استفاده از کسر تبدیل:

$$2 \text{ mol NOCl} \times \frac{65/5 \text{ g NOCl}}{1 \text{ mol NOCl}} \times \frac{577/5 \text{ kJ}}{982/5 \text{ g NOCl}} = 77 \text{ kJ}$$

روش دوم: استفاده از کسر تناسب:

$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} = \frac{Q}{|\Delta H|} \Rightarrow \frac{982/5}{2 \times 65/5} = \frac{577/5}{|\Delta H|} \Rightarrow |\Delta H| = \frac{2 \times 65/5 \times 577/5}{982/5} = 77 \text{ kJ}$$



گام سوم: با توجه به نمودار داده شده، خواهیم داشت:

$$E_a = 155 - 77 = 78 \text{ kJ}$$

۱۰۰- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی کاتالیزگر با تغییر مسیر واکنش، انرژی فعال سازی را کاهش داده و از این طریق سرعت واکنش را افزایش می دهد ولی روی سطح انرژی مواد واکنش دهنده و فرآورده بی تأثیر است؛ بنابراین سطح انرژی واکنش دهنده ها در آزمایش های (الف) و (پ) با هم برابر است. بررسی سایر گزینه ها:

- ۱) به ازای مصرف مقدار یکسانی از واکنش دهنده ها، گرمای آزاد شده در هر شرایطی، (در حضور یا عدم حضور کاتالیزگر یا در حضور کاتالیزگرهای مختلف) در دمای 25°C یکسان است، زیرا کاتالیزگرها روی آنتالپی واکنش (ΔH) بی تأثیرند.
- ۲) واکنش میان گازهای هیدروژن و اکسیژن در دمای 25°C در حضور پودر روی، سریع و در حضور توری پلاتینی، انفجاری است؛ انگار توری پلاتینی کاتالیزگر بهتری نسبت به پودر روی است و انرژی فعال سازی واکنش را بیشتر کاهش می دهد؛ بنابراین تأثیر پودر روی در کاهش انرژی فعال سازی واکنش، کم تر از تأثیر توری پلاتینی است.
- ۳) واکنش میان گازهای هیدروژن و اکسیژن در دمای 25°C هم با ایجاد جرقه در مخلوط و هم در حضور توری پلاتینی، به صورت انفجاری انجام می شود.

۱۰۱- پاسخ: گزینه ۳

عبارت های اول و دوم درست هستند.

پاسخ تشریحی بررسی عبارت های نادرست:

عبارت سوم: با توجه به این که هر یک از واکنش های حذف گازهای آلاینده (C_xH_y و NO ، CO) از موتور خودرو، کاتالیزگر منحصربه فردی دارد؛ بنابراین اثر کاتالیزگرهای فلزی مبدل کاتالیستی خودروهای بنزینی بر کاهش E_a واکنش حذف آلاینده های NO و CO ، یکسان نیست. هر کاتالیزگر، واکنش ویژه ای را سرعت می بخشد.

عبارت چهارم: کاتالیزگرها در واکنش شرکت می کنند، اما در پایان واکنش دست نخورده باقی می مانند؛ از این رو می توان گفت که جرم آن ها تغییری نمی کند. این مواد با شرکت کردن در واکنش، انرژی فعال سازی آن را کاهش می دهند و در مصرف انرژی صرفه جویی می کنند.

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیل سبز



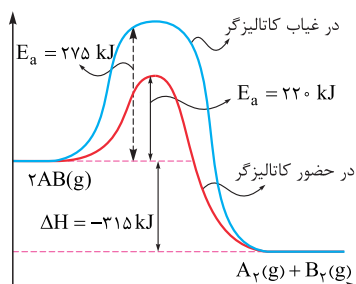
۱۰۲- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی ابتدا انرژی فعال سازی واکنش داده شده را در غیاب کاتالیزگر به دست می آوریم. با توجه به اطلاعات داده شده، انرژی فعال سازی واکنش در حضور کاتالیزگر، ۸۰ درصد انرژی فعال سازی در غیاب کاتالیزگر است:

$$E_a = \frac{\Delta^\circ}{100} \times E_a \Rightarrow E_a = \frac{220 \times 100}{80} = 275 \text{ kJ}$$

از آن جاکه کاتالیزگر بر سطح انرژی مواد اولیه و فرآورده‌ها و آنتالپی واکنش (ΔH) تأثیری

ندارد و تنها انرژی فعال سازی واکنش را کاهش می دهد، خواهیم داشت:

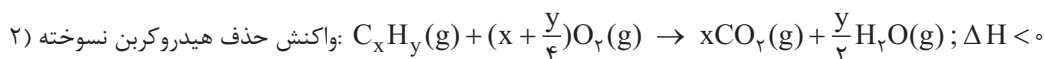


$275 - 220 = 55 \text{ kJ}$ تفاوت اختلاف E_a در حضور و غیاب کاتالیزگر = تفاوت اختلاف سطح انرژی فرآورده‌ها و قله نمودار انرژی در حضور و غیاب کاتالیزگر

۱۰۳- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی در سطح سرامیک‌ها درون مبدل کاتالیستی، توده‌های فلزی با قطر ۲ تا ۱۰ نانومتر وجود دارند نه ۲ تا ۱۰ میلی متر!

در مورد ۱) لازم به یادآوری است که مبدل‌های کاتالیستی خودروهای بنزینی برای کاهش مقدار یا حذف آلاینده‌های CO ، NO و C_xH_y (هیدروکربن‌های نسوخته) به کار می‌روند و هر سه واکنش حذف این آلاینده‌ها، گرماده هستند.



۱۰۴- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی با توجه به جدول داده شده، به ازای طی یک کیلومتر، $1 - 0.04 = 0.96$ گرم گاز NO در مبدل مصرف می‌شود. با توجه به معادله

واکنش $(2\text{NO} \rightarrow \text{N}_2 + \text{O}_2)$ ، به ازای مصرف ۲ مول NO ، ۱ مول N_2 تولید و از آگزوز خارج می‌شود؛ به این ترتیب خواهیم داشت:

$$1 \text{ s} \times \frac{1 \text{ h}}{3600 \text{ s}} \times \frac{60 \text{ km}}{1 \text{ h}} \times \frac{1 \text{ g NO}}{1 \text{ km}} \times \frac{1 \text{ mol NO}}{30 \text{ g NO}} \times \frac{1 \text{ mol N}_2}{2 \text{ mol NO}} = \frac{1}{3600} \text{ mol N}_2$$

با توجه به نمودار، قدرمطلق ΔH واکنش یا گرمای آزاد شده به ازای تولید ۱ مول N_2 برابر با $180 - 380 = 560$ کیلوژول است؛ بنابراین خواهیم داشت:

$$\frac{1}{3600} \text{ mol N}_2 \times \frac{180 \text{ kJ}}{1 \text{ mol N}_2} = 0.05 \text{ kJ}$$



پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز

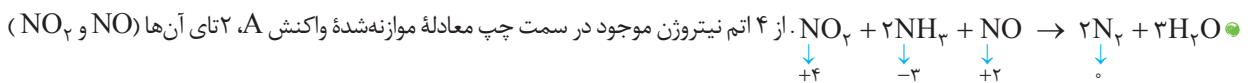
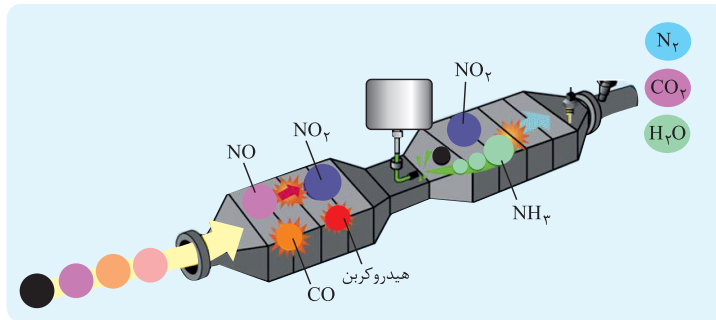
شیمی

۱-۰۵ پاسخ: گزینه ۱

فقط عبارت چهارم درست است.

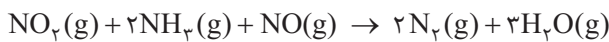
پاسخ تشریحی: بررسی عبارت‌ها:

● مبدل کاتالیستی خودروهای دیزلی دو قسمت دارد که واکنش B در محفظه اول که به محل ورودی گازها به مبدل نزدیک‌تر است، انجام می‌شود.



یعنی ۵۰ درصد کل اتم‌های نیتروژن، کاهش می‌یابند.

● در واکنش A، گاز آمونیاک یکی از واکنش‌دهنده‌هاست نه کاتالیزگر واکنش! و تأثیری بر E_a واکنش ندارد.



۳ درجه اکسایش -۳

تعداد الکترون‌های مبادله شده را می‌توان براساس آمونیاک (کاهنده) یا اکسیدهای نیتروژن (اکسنده) محاسبه کرد. آمونیاک راحت‌تره:

$$2 \times 1 \times 3 = 6$$

تغییر عدد اکسایش NH_3 در N
تعداد اتم N ضرب NH_3

در این واکنش به ازای مصرف ۱ مول گاز قهوه‌ای رنگ NO_x ، ۶ مول الکترون مبادله می‌شود:

$$13/8 \text{ g NO}_x \times \frac{1 \text{ mol NO}_x}{46 \text{ g NO}_x} \times \frac{6 \text{ mole}^-}{1 \text{ mol NO}_x} = 1/8 \text{ mole}^-$$

زوج درس شروع از دهم: شیمی (۲): صفحه‌های ۷۰ تا ۱۰۷

۱-۰۶ پاسخ: گزینه ۲

در آلکان‌ها با افزایش جرم مولی، قدرمطلق آنتالپی سوختن، افزایش می‌یابد.

پاسخ تشریحی: بررسی سایر گزینه‌ها:

۱ ارزش سوختی الکل‌های یک‌عاملی از ارزش سوختی آلکان‌های هم‌کربن آن‌ها، کم‌تر است.

۲ گرمای سوختن مولی الکل‌های یک‌عاملی، از گرمای سوختن مولی آلکان‌های هم‌کربن آن‌ها، کم‌تر است.

۳ ارزش سوختی کربوهیدرات‌ها با ارزش سوختی پروتئین‌ها برابر است. 17 kJ.g^{-1} = پروتئین = کربوهیدرات: ارزش سوختی

۱-۰۷ پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی: آنتالپی سوختن یک ماده، هم‌ارز با آنتالپی واکنشی است که در آن یک مول ماده در اکسیژن کافی به طور کامل می‌سوزد؛

بنابراین با توجه به معادله موازنه شده واکنش سوختن کامل متان، گرمای آزاد شده به ازای تولید یک مول گاز CO_2 با آنتالپی سوختن متان

برابر است، در صورتی که با توجه به معادله موازنه شده واکنش سوختن کامل اتین (C_2H_2)، گرمای آزاد شده به ازای تولید یک مول گاز CO_2

در سوختن آن، برابر با نصف آنتالپی سوختن اتین است؛ پس خواهیم داشت:



پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیل سبز



سوختن اتین (C_2H_2) و اکسایش $\frac{1}{2}C_2H_2(g) + \frac{5}{4}O_2(g) \rightarrow 1CO_2(g) + \frac{1}{2}H_2O(l)$; $\Delta H = \frac{1}{2}\Delta H_{(C_2H_2)}$ سوختن اتین کامل اتین (C_2H_2)
به ازای تولید یک مول CO_2

$$\Rightarrow |\Delta H_{(CH_4)} \text{ سوختن متان}| = |\frac{1}{2}\Delta H_{(C_2H_2)} \text{ سوختن اتین}| + 240 \Rightarrow 890 = |\frac{1}{2}\Delta H_{(C_2H_2)} \text{ سوختن اتین}| + 240$$

$$\Rightarrow |\Delta H_{(C_2H_2)} \text{ سوختن اتین}| = 650 \times 2 = 1300 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

برای قسمت دوم سؤال، با توجه به آنتالپی سوختن اتین (C_2H_2) و جرم مولی آن، ارزش سوختی آن را به دست می‌آوریم:

$$\text{ارزش سوختی اتین (kJ.g}^{-1}\text{)} = \frac{|\text{آنتالپی سوختن اتین (kJ.mol}^{-1}\text{)}|}{\text{جرم مولی اتین (g.mol}^{-1}\text{)}} = \frac{1300}{26} = 50 \text{ kJ.g}^{-1}$$

۱۰۸- پاسخ: گزینه ۲

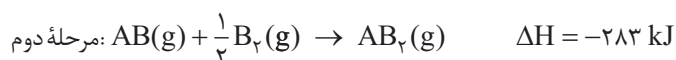
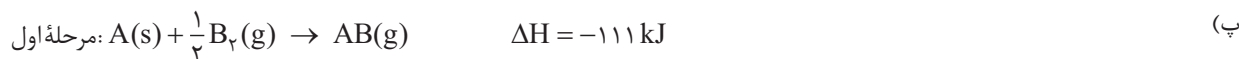
عبارت‌های «پ» و «ت» درست‌اند.

پاسخ تشریحی بررسی عبارت‌ها:

الف) سطح انرژی با پایداری، رابطه وارونه دارد. سطح انرژی AB_2 نسبت به AB پایین‌تر است؛ بنابراین می‌توان گفت که AB_2 نسبت به AB پایدارتر است.

ب) با توجه به نمودار، قدرمطلق آنتالپی واکنش $AB_2(g) + \frac{1}{2}B_2(g) \rightarrow AB(g)$ برابر با $283 - 111 = 394$ کیلوژول است؛ یعنی به ازای مصرف $\frac{1}{2}$ مول B_2 ، 283 کیلوژول گرما آزاد می‌شود:

$$2 \text{ mol } B_2 \times \frac{283 \text{ kJ}}{\frac{1}{2} \text{ mol } B_2} = 4 \times 283 = 1132 \text{ kJ}$$



ت) واکنش $AB(g) + \frac{1}{2}B_2(g) \rightarrow AB_2(g)$ ، گرماده ($\Delta H < 0$) است؛ بنابراین مجموع آنتالپی پیوندها در فرآورده آن بیشتر از مجموع آنتالپی پیوندها در واکنش‌دهنده‌های آن است:

$$\Delta H(\text{واکنش}) = [\text{مجموع آنتالپی پیوندها در مواد فرآورده}] - [\text{مجموع آنتالپی پیوندها در مواد واکنش‌دهنده}]$$

۱۰۹- پاسخ: گزینه ۲

عبارت‌های اول و چهارم درست‌اند.

پاسخ تشریحی بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارت دوم: متان به گاز مرداب معروف است و از تجزیه گیاهان به وسیله باکتری‌های بی‌هوازی تولید می‌شود نه هوازی!

عبارت سوم: واکنش $C(s) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow CO(g)$ (گرافیت، C) واکنش سوختن ناقص گرافیت و تولید کربن مونوکسید را نمی‌توان به روش تجربی انجام داد، زیرا CO به محض تشکیل شدن، با $\frac{1}{2}$ مول O_2 دیگر واکنش داده و CO_2 تولید می‌شود.

۱۱۰- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی فلزهای قلیایی سدیم و پتاسیم در شرایط یکسان با آب سرد به شدت واکنش می‌دهند، اما سرعت واکنش آن‌ها متفاوت

است، زیرا واکنش‌پذیری آن‌ها با هم فرق دارد.



۱۱۱- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی: با توجه به رابطه محاسبه سرعت خواهیم داشت:

$$\bar{R}_{N_2O_5} = \left| \frac{\Delta[N_2O_5]}{\Delta t} \right| = \left| \frac{\Delta n(N_2O_5)}{V \Delta t} \right| \Rightarrow 4 \times 10^{-4} = \frac{\Delta n(N_2O_5)}{2 \times \frac{60 \text{ min}}{60} \times \frac{60 \text{ s}}{60}} \Rightarrow \Delta n(N_2O_5) = 1/44 \text{ mol}$$

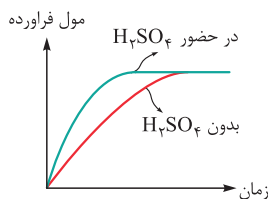
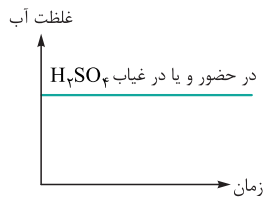
شمار مول‌های N_2O_5 مصرف‌شده - شمار مول‌های اولیه N_2O_5 = شمار مول‌های N_2O_5 باقی‌مانده

$$0/96 \text{ mol } N_2O_5 = 0/96 \text{ mol } N_2O_5 \times \frac{108 \text{ g } N_2O_5}{1 \text{ mol } N_2O_5} = 103/68 \text{ g } N_2O_5$$

۱۱۲- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی: بررسی گزینه‌ها:

- ۱ و ۴) کاتالیزگر، سرعت واکنش را افزایش می‌دهد و زمان انجام واکنش را کوتاه‌تر می‌کند؛ بنابراین در حضور H_2SO_4 ، سرعت آغازی واکنش باید بیشتر باشد و واکنش در زمان کوتاه‌تری به پایان رسد؛ در نتیجه نمودار ۱ نادرست و نمودار ۴ درست است.
- ۲) غلظت مواد مایع خالص، مانند آب، با گذشت زمان تغییری نمی‌کند.
- ۳) کاتالیزگر، مقدار نهایی فرآورده را تغییر نمی‌دهد:



۱۱۳- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی: با توجه به رابطه سرعت واکنش و علامت منفی متعلق به مواد CH_4 ، NH_3 و O_2 ، به راحتی می‌توان فهمید که این مواد در یک سمت معادله به عنوان واکنش‌دهنده‌های واکنش و H_2O و HCN در سمت دیگر، به عنوان فرآورده حضور دارند. حالا برای تعیین ضرایب استوکیومتری مواد می‌تونیم یهواهمه عددها را بر کوچک‌ترین مضرب مشترک آن‌ها تقسیم کنیم:

۶ → کوچک‌ترین مضرب مشترک (۱ و ۲ و ۳)

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{-3 \frac{\Delta n(CH_4)}{\Delta t}}{6} = \frac{-3 \frac{\Delta n(NH_3)}{\Delta t}}{6} = \frac{-2 \frac{\Delta n(O_2)}{\Delta t}}{6} = \frac{3 \frac{\Delta n(HCN)}{\Delta t}}{6} = \frac{\Delta n(H_2O)}{6}$$

$$\Rightarrow \bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{\bar{R}(CH_4)}{2} = \frac{\bar{R}(NH_3)}{2} = \frac{\bar{R}(O_2)}{3} = \frac{\bar{R}(HCN)}{2} = \frac{\bar{R}(H_2O)}{6}$$

به این ترتیب خواهیم داشت: $2CH_4 + 2NH_3 + 3O_2 \rightarrow 2HCN + 6H_2O$

حالا بریم سراغ بررسی گزینه‌ها:

۱) با توجه به معادله موازنه‌شده واکنش، در بازه زمانی یکسان، رابطه $3\bar{R}(NH_3) = 2\bar{R}(O_2)$ برقرار می‌باشد.

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{\bar{R}(NH_3)}{2} = \frac{\bar{R}(O_2)}{3} \Rightarrow 3\bar{R}(NH_3) = 2\bar{R}(O_2)$$

۲) یکی از فرآورده‌های واکنش، H_2O است که در واکنش تولید می‌شود و با گذشت زمان به مقدار آن افزوده می‌شود، در صورتی که NH_3 ، واکنش‌دهنده واکنش می‌باشد و با گذشت زمان مصرف شده و از مقدار آن کاسته می‌شود.



۳ در بازه زمانی معین، سرعت متوسط تولید HCN، $\frac{2}{3}$ برابر سرعت متوسط مصرف O_2 است، یا به عبارتی میزان تغییر غلظت مولی HCN،

$\frac{2}{3}$ برابر میزان تغییر، غلظت مولی O_2 است نه $1/5$ برابر!

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{\bar{R}(\text{HCN})}{2} = \frac{\bar{R}(O_2)}{3} \Rightarrow \bar{R}(\text{HCN}) = \frac{2}{3} \bar{R}(O_2)$$

۴ با توجه به معادله موازنه شده واکنش، خواهیم داشت: $1 \text{ min} \times \frac{60 \text{ s}}{1 \text{ min}} \times \frac{3 \times 10^{-3} \text{ mol } O_2}{1 \text{ s}} \times \frac{6 \text{ mol } H_2O}{3 \text{ mol } O_2} = 0.36 \text{ mol } H_2O$

۱۱۴- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی گام اول: ابتدا معادله واکنش را موازنه می‌کنیم:



گام دوم: با توجه به نمودار داده شده، ماده‌ای که شیب منحنی «غلظت - زمان» آن کاهشی می‌باشد، واکنش دهنده، و ماده‌ای که شیب منحنی «غلظت - زمان» آن افزایشی می‌باشد، فراورده است. با دقت در نمودار می‌توان فهمید که در مدت زمان 30° ثانیه، غلظت هر دو ماده نشان داده شده، 0.3 مولار تغییر کرده است؛ بنابراین ضرایب استوکیومتری این دو ماده با هم برابرند. در معادله موازنه شده واکنش داده شده، واکنش دهنده Cl_2 با فراورده HCl ضرایب استوکیومتری یکسانی دارند؛ بنابراین در این نمودار، منحنی صعودی، مربوط به گاز HCl و منحنی نزولی مربوط به گاز Cl_2 است.

گام سوم: با توجه به منحنی «غلظت - زمان» یکی از دو گاز Cl_2 و HCl ، سرعت متوسط واکنش را در 30° ثانیه اول واکنش به دست می‌آوریم:

$$\bar{R}(HCl) = \frac{\Delta[HCl]}{\Delta t} = \frac{[HCl]_{30} - [HCl]_0}{30} = \frac{0.3 - 0}{30} = 0.01 \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{\bar{R}_{HCl}}{6} = \frac{0.01}{6} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

مواستون باشد که باید سرعت متوسط واکنش را از یکای $\text{mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ به یکای mol.min^{-1} تبدیل کنید:

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{0.01}{6} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1} \times 3 \text{ L} \times \frac{60 \text{ s}}{1 \text{ min}} = 0.3 \text{ mol.min}^{-1}$$

۱۱۵- پاسخ: گزینه ۲

همه عبارت‌ها به جز عبارت سوم، درست‌اند.

پاسخ تشریحی بررسی عبارت نادرست:

عبارت سوم: بافندگی مرحله‌ای در صنعت نساجی است که در آن نخ‌های قابل استفاده به پارچه خام تبدیل می‌شوند.

۱۱۶- پاسخ: گزینه ۲

اطلاعات موجود در ردیف‌های اول و چهارم جدول داده شده، درست‌اند.

پاسخ تشریحی بررسی ردیف‌های جدول:

ردیف (۱): پروپان با فرمول مولکولی C_3H_8 به دلیل کم بودن تعداد اتم‌های تشکیل دهنده، نوعی کوچک مولکول محسوب می‌شود. از دو نوع اتم C و H ساخته شده است و نقطه ذوب این ترکیب از نقطه ذوب پلی اتن که درشت مولکول است، کم‌تر می‌باشد.

ردیف (۲): نشاسته از اتصال شمار بسیار زیادی مولکول‌های گلوکز ($C_6H_{12}O_6$) به یکدیگر ساخته شده است؛ بنابراین نوعی درشت مولکول محسوب می‌شود که از سه نوع اتم C ، H و O ساخته شده است. مونومرهای سازنده هر دو پلیمر سلولز و نشاسته، مولکول‌های گلوکز هستند، اما نحوه اتصال مولکول‌های گلوکز در این دو درشت مولکول با هم تفاوت دارد؛ پس ساختارهای این دو پلیمر با هم فرق می‌کند.

ردیف (۳): تترافلوئورو اتن (C_2F_4)، مونومر سازنده تفلون است و کوچک مولکول به حساب می‌آید. در ضمن در ساختار این ماده، اتم هیدروژن وجود ندارد.

ردیف (۴): روغن زیتون با فرمول مولکولی $C_{57}H_{104}O_6$ نوعی درشت مولکول محسوب می‌شود که از سه نوع اتم C ، H و O ساخته شده است. این ترکیب با وجود شمار زیاد تعداد اتم‌های تشکیل دهنده و اندازه مولکولی بزرگ آن، دارای واحدهای تکرار شونده نمی‌باشد؛ بنابراین نمی‌توان آن را پلیمر در نظر گرفت.

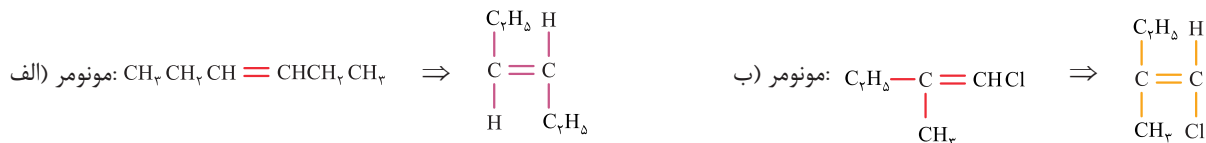


پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز

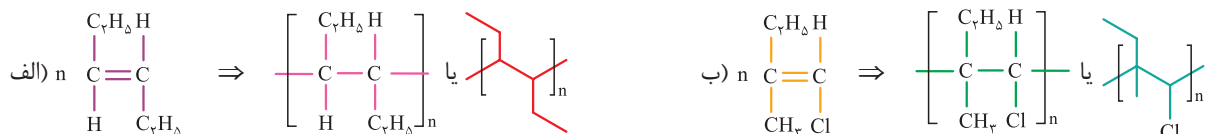
شیمی

۱۱۷- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی گام اول: ابتدا ساختار مونومرهای (الف) و (ب) را به صورت $\begin{matrix} X & W \\ | & | \\ C & = & C \\ | & | \\ Y & Z \end{matrix}$ می‌نویسیم:



گام دوم: برای به دست آوردن ساختار فراورده واکنش، پیوند $C=C$ را به پیوند $C-C$ تبدیل می‌کنیم و واحد تکرارشونده را درون کروشه قرار داده و زیروند n را جلوی آن می‌نویسیم:

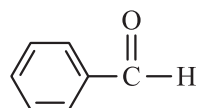
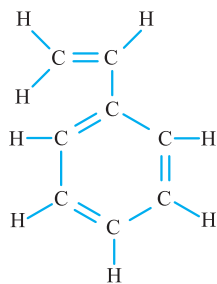


۱۱۸- پاسخ: گزینه ۱

عبارت‌های اول و سوم درست‌اند.

پاسخ تشریحی بررسی همه عبارت‌ها:

در ساختار استیرن، ۲۰ پیوند اشتراکی وجود دارد، که ۱۲ پیوند از نوع یگانه می‌باشند:



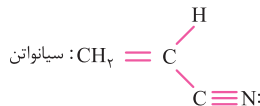
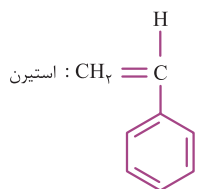
فرمول مولکولی استیرن، C_8H_8 و فرمول مولکولی بنزالدهید، C_7H_6O است، جرم مولی این دو ترکیب با هم برابر نیست:

$$(C_8H_8) : \text{جرم مولی استیرن} = (8 \times 12) + (8 \times 1) = 96 + 8 = 104 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$(C_7H_6O) : \text{جرم مولی بنزالدهید} = (7 \times 12) + (6 \times 1) + (1 \times 16) = 84 + 6 + 16 = 106 \text{ g.mol}^{-1}$$

پلیمر حاصل از بسپارش استیرن، پلی‌استیرن است که به عنوان پلاستیک در صنعت بسته‌بندی مواد غذایی از جمله ظروف یکبار مصرف به کار می‌رود.

سیانواتن یا فرمول مولکولی C_2H_3N ، از سه نوع عنصر C، H و N تشکیل شده است؛ بنابراین هیدروکربن نیست.



با توجه به ساختار استیرن (C_8H_8)، در این ساختار به تعداد اتم‌های هیدروژن (یعنی ۸ تا)، پیوند اشتراکی $C-H$ وجود دارد. در صورتی که

در مونومر تفلون (C_2F_2) با ساختار $\begin{matrix} :F: & & :F: \\ & \diagdown & / \\ & C = C & \\ & / & \diagdown \\ :F: & & :F: \end{matrix}$ ، ۶ پیوند اشتراکی وجود دارد.

۱۱۹- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی ابتدا با توجه به شمار مول‌های مونومر $R_2C=CH_2$ و بازده واکنش، شمار مول‌های مصرفی مونومر در عمل را، که برابر با



تعداد واحدهای تکرارشونده در هر مول پلیمر تولیدشده است، به دست می‌آوریم:

$$\text{واحد تکرارشونده در هر مول پلیمر مورد نظر } \% = \frac{14}{100} \times \frac{\text{واحد تکرارشونده در پلیمر مورد نظر}}{\text{واحد تکرارشونده در هر مول پلیمر تولیدشده}} = 14 \text{ (n)}$$

پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیل سبز



در ادامه با توجه به شمار واحدهای تکرارشونده در هر مول پلیمر تولیدشده و جرم پلیمر مورد نظر، با استفاده از فرمول زیر، جرم مولی مونومر $R_2C=CH_2$ را محاسبه می‌کنیم:

جرم مولی مونومر \times شمار واحدهای تکرارشونده در هر مول پلیمر $(n) =$ جرم پلیمر

$$\Rightarrow 1176 = 14 \times R_2C=CH_2 \Rightarrow \text{جرم مولی مونومر } R_2C=CH_2 = \frac{1176}{14} = 84 \text{ g.mol}^{-1}$$

می‌شد فیلی راهت، مانند باقی مسائل استوکیومتری از طریق کسر تناسب مسئله را حل کرد (هتماً یادتونه که در این روش، باید بازده درصدی را در کسر مربوط به واکنش دهنده ضرب کرد):

$$\frac{\text{بازده درصدی} \times \text{مول}}{100 \times \text{ضریب}} = \frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} \Rightarrow \frac{20 \times \frac{70}{100}}{n} = \frac{1176}{1 \times n} \Rightarrow \text{جرم مولی مونومر} = \frac{1176}{14} = 84 \text{ g.mol}^{-1}$$

در نهایت با توجه به جرم مولی مونومر $R_2C=CH_2$ ، جرم مولی گروه R را به دست می‌آوریم:

$$R_2C=CH_2 \text{ جرم مولی مونومر } 2R + (2 \times 12) + (2 \times 1) = 84 \Rightarrow 2R + 26 = 84 \Rightarrow 2R = 58 \Rightarrow R = 29 \text{ g.mol}^{-1}$$

با توجه به گزینه‌ها، از آنجا که R، گروه آلکیل با فرمول عمومی C_nH_{2n+1} است؛ خواهیم داشت:

$$R: C_nH_{2n+1} \rightarrow \text{جرم مولی } R = 12n + 2n + 1 \Rightarrow 29 = 14n + 1 \Rightarrow n = 2 \Rightarrow R = C_2H_5$$

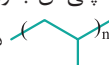
۱۲۰- پاسخ: گزینه ۱

فقط عبارت چهارم درست است.

پاسخ تشریحی بررسی همه عبارت‌ها:

فقط از پلی‌اتن سبک در تولید کیسه پلاستیک موجود در مغازه‌ها و فروشگاه‌ها استفاده می‌شود، زیرا شفاف است و نسبت به پلی‌اتن سنگین، انعطاف‌پذیری بیشتری دارد، در حالی که پلی‌اتن سنگین به دلیل کدر بودن، استحکام و سختی، در ساخت لوله‌های پلاستیکی، دبه‌های آب یا بطری کدر شیر کاربرد دارد.

چگالی هر دو پلی‌اتن سبک (0.92 g.cm^{-3}) و سنگین (0.97 g.cm^{-3}) از چگالی آب (1 g.cm^{-3}) کم‌تر است.

پلی‌اتن بدون شاخه (سنگین) نسبت به پلی‌اتن شاخه‌دار (سبک)، نیروی بین مولکولی قوی‌تری دارد، در صورتی که پلی‌پروپن با ساختار شاخه‌دار  دارای زنجیره مولکولی شاخه‌دار می‌باشد.

پلی‌اتن سنگین برخلاف پلی‌اتن سبک، بدون شاخه است، چون این رشته‌های بدون شاخه می‌توانند به صورت موازی در کنار هم قرار گیرند، سطح تماس بین آن‌ها بیشتر بوده و در نتیجه نیروهای بین مولکولی در آن‌ها قوی‌تر بوده و استحکام پلی‌اتن سنگین، بیشتر است.

زوج درس شروع از یازدهم: شیمی (۱): صفحه‌های ۷۰ تا ۱۰۹

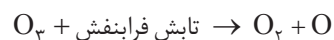
۱۰۶- پاسخ: گزینه ۱

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

پاسخ تشریحی بررسی همه عبارت‌ها:

الف) بیشترین مقدار اوزون در لایه استراتوسفر وجود دارد؛ بنابراین درصد حجمی اوزون در لایه استراتوسفر، بیشتر از درصد حجمی آن در لایه تروپوسفر است.

ب) در لایه استراتوسفر، هر مولکول اوزون با جذب پرتوهای پرانرژی فرابنفش به یک مولکول اکسیژن و یک اتم اکسیژن تبدیل می‌شود و با انجام واکنش برگشت، یعنی واکنش مولکول اکسیژن با اتم اکسیژن و تشکیل دوباره اوزون، مقداری انرژی به شکل پرتوهای کم‌انرژی‌تر فروسرخ آزاد می‌شود.





پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیابان سبز

شیمی

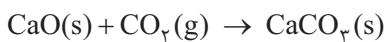
پ) معادله موازنه شده واکنش تولید اوزون تروپوسفری در هوای آلوده و در حضور نور خورشید به صورت $\text{NO}_x(\text{g}) + \text{O}_x(\text{g}) \rightarrow \text{NO}(\text{g}) + \text{O}_x(\text{g})$ است. همان طور که می بینید اکسیدهای نیتروژن (NO و NO_x) در دو سمت معادله واکنش وجود دارند. (ت) اوزون در لایه تروپوسفر، آلاینده ای سمی و خطرناک است، ولی رنگ قهوه ای هوای آلوده شهرها به دلیل وجود گاز قهوه ای رنگ نیتروژن دی اکسید (NO_2) در آن است.

۱۰۷- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی گام اول: طبق قانون پایستگی جرم، جرم مواد قبل و پس از یک واکنش باید با هم برابر باشد؛ بنابراین جرم توده جامد نهایی (شامل کلسیم کربنات تولید شده و آهک مصرف نشده) باید با مجموع جرم توده جامد اولیه (کل آهک) و گاز کربن دی اکسید مصرفی، برابر باشد. جرم توده جامد نهایی = جرم گاز CO_2 مصرفی + جرم توده جامد اولیه
پس اول جرم گاز کربن دی اکسید مصرفی را به دست می آوریم:

$$\text{CO}_2 \text{ kg } 4/4 = 25 - 20/6 = 4/4$$

گام دوم: در ادامه با توجه به جرم گاز کربن دی اکسید مصرف شده، ابتدا جرم آهک مصرف شده و سپس جرم آهک باقی مانده را محاسبه می کنیم:



$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} = \frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} \Rightarrow \frac{4/4}{44} = \frac{x}{56} \Rightarrow x = 5/6 \text{ kg CaO}$$

$$15 \text{ kg CaO} = 20/6 - 5/6 = \text{جرم آهک مصرف شده} - \text{جرم آهک اولیه} = \text{جرم آهک باقی مانده}$$

گام سوم: درصد جرمی آهک مصرف نشده در توده جامد نهایی را به دست می آوریم:

$$\text{درصد جرمی آهک مصرف نشده} = \frac{\text{جرم آهک مصرف نشده}}{\text{جرم توده جامد نهایی}} \times 100 = \frac{15}{25} \times 100 = 60$$

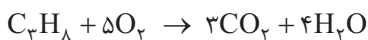
۱۰۸- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی بررسی گزینه ها:

$$\frac{\text{جرم } \text{CO}_2}{\text{جرم Ne}} = \frac{\text{جرم مولی } \text{CO}_2 \times \text{مول } \text{CO}_2}{\text{جرم مولی Ne} \times \text{مول Ne}} = \frac{10 \times 0/02 \times 44}{5 \times 0/02 \times 20} = 4/4 \quad (1)$$

$$\text{در ظرف IV، } 10 \text{ ذره } \text{O}_2 \text{ معادل با } 20 = 10 \times 0/02 = \text{مول گاز اکسیژن وجود دارد.} \quad (2)$$

با توجه به معادله سوختن کامل پروپان، با $0/2$ مول گاز اکسیژن می توان $0/04$ مول پروپان را به طور کامل سوزاند:



$$0/2 \text{ mol O}_2 \times \frac{1 \text{ mol C}_3\text{H}_8}{5 \text{ mol O}_2} = 0/04 \text{ mol C}_3\text{H}_8$$

حجم مولی گازها در دمای 0°C و فشار 1 atm ، برابر $22/4$ لیتر است، اما حجم مولی گاز در ظرف III، برابر $22/4$ نیست:

$$\text{III در ظرف III} = \frac{\text{حجم گاز}}{\text{مول گاز}} = \frac{4/4 \text{ L}}{10 \times 0/02} = \frac{4/4}{0/2} = 22 \text{ L}$$

$$\text{جرم } \text{H}_2 = 0/1 \text{ mol H}_2 \times \frac{2 \text{ g H}_2}{1 \text{ mol H}_2} = 0/2 \text{ g}$$

در ظرف I، $5 \times 0/02 = 0/1$ مول گاز هیدروژن وجود دارد: (4)

$$\text{چگالی} = \frac{\text{جرم}}{\text{حجم}} = \frac{0/2 \text{ g}}{2 \text{ L}} = 0/1 \text{ g.L}^{-1}$$



۱۰۹- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی: از یک سال یا ۳۶۵ روز شروع کرده و با کسر تبدیل‌های مناسب به شمار مول‌های گاز اکسیژن وارد شده به شش‌ها می‌رسیم:

$$365 \text{ روز} \times \frac{24 \text{ ساعت}}{1 \text{ روز}} \times \frac{700 \text{ بار}}{1 \text{ ساعت}} \times \frac{0.5 \text{ L هوا}}{1 \text{ بار}} \times \frac{20 \text{ L O}_2}{100 \text{ L هوا}} \times \frac{1 \text{ mol O}_2}{22.4 \text{ L O}_2} = \frac{365 \times 24 \times 700 \times 0.5 \times 20}{22.4 \times 100}$$

$$= \frac{365 \times 300}{4} = \frac{109500}{4} = \frac{100000}{4} + \frac{8000}{4} + \frac{1500}{4} = 25000 + 2000 + 375 = 27375 \text{ mol O}_2$$

۱۱۰- پاسخ: گزینه ۱

پاسخ تشریحی: با توجه به معادله موازنه‌شده واکنش خواهیم داشت:



$$0.25 \text{ mol Pb}_3\text{O}_4 \times \frac{1 \text{ mol Cl}_2}{1 \text{ mol Pb}_3\text{O}_4} \times \frac{71 \text{ g Cl}_2}{1 \text{ mol Cl}_2} = 17.75 \text{ g Cl}_2$$

روش اول: استفاده از کسر تبدیل:

روش دوم: استفاده از کسر تناسب:

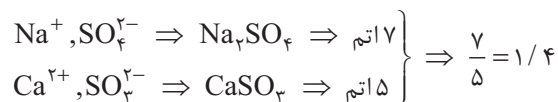
$$\frac{\text{مول}}{\text{Pb}_3\text{O}_4} = \frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} \Rightarrow \frac{0.25}{1} = \frac{x}{1 \times 71} \Rightarrow x = 17.75 \text{ g Cl}_2$$

۱۱۱- پاسخ: گزینه ۳

پاسخ تشریحی: بررسی همه گزینه‌ها:

- در دما و فشار اتاق، واکنش A هم در حضور کاتالیزگر و هم با ایجاد جرقه به صورت انفجاری انجام شده و آب تولید می‌کند.
- در دما و فشار اتاق، واکنش B نه در اثر جرقه و نه در حضور کاتالیزگر انجام نمی‌شود.
- در دما و فشار اتاق، واکنش B در حضور کاتالیزگر یا جرقه انجام نمی‌شود، ولی واکنش A در حضور کاتالیزگر یا جرقه انجام می‌شود، ولی حواستون باشه! آب در این دما و فشار، مایع است؛ بنابراین می‌توان گفت که در دما و فشار اتاق، در هیچ‌یک از دو واکنش، حتی در حضور کاتالیزگر و جرقه، گازی تولید نمی‌شود.
- واکنش A برخلاف واکنش B، در حضور کاتالیزگر یا جرقه انجام می‌شود؛ بنابراین واکنش‌پذیری گاز اکسیژن در مقایسه با گاز نیتروژن، بیشتر بوده و گاز اکسیژن ناپایدارتر است.

۱۱۲- پاسخ: گزینه ۲



پاسخ تشریحی:

۱۱۳- پاسخ: گزینه ۱

همه عبارت‌ها نادرست‌اند.

پاسخ تشریحی: بررسی همه عبارت‌ها:

- حلال، جزئی از محلول است که حل‌شونده را در خود حل کرده و لزوماً جرم بیشتری ندارد، بلکه نسبت به حل‌شونده شمار مول‌های بیشتری دارد.
- غلظت مولی یا مولار یک محلول، نشان‌دهنده شمار مول‌های حل‌شونده در یک لیتر محلول است؛ بنابراین محلول ۰/۲ مولار سدیم هیدروکسید نشان می‌دهد که ۰/۲ مول سدیم هیدروکسید در یک لیتر از محلول آن وجود دارد.
- با مخلوط کردن دو محلول با غلظت مولی یکسان (با هر حجمی)، غلظت مولی محلول نهایی با محلول‌های اولیه، یکسان خواهد بود؛ بنابراین غلظت محلول آبی‌رنگ مس (II) سولفات نهایی برابر ۰/۳ مولار بوده و تغییری در شدت رنگ محلول اتفاق نمی‌افتد.

$$\text{غلظت مولی محلول نهایی} = \frac{M_1 V_1 + M_2 V_2}{V_1 + V_2} = \frac{(0.3 \times 100) + (0.3 \times 400)}{500} = 0.3 \text{ mol.L}^{-1}$$

- غلظت یک ماده حل‌شونده برحسب ppm را می‌توان معادل مقدار میلی‌گرم ماده حل‌شونده در یک کیلوگرم محلول در نظر گرفت؛ بنابراین با توجه به این‌که غلظت یون کلسیم در آب دریا برابر ۴۰۰ ppm است، می‌توان گفت که در یک کیلوگرم آب دریا ۴۰۰ میلی‌گرم از یون کلسیم وجود دارد نه ۴۰ گرم!



پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیالی سبز

شیمی

۱۱۴- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی در هر مول کلسیم نیترات $(Ca(NO_3)_2)$ ، سه مول یون (Ca^{2+}) و (NO_3^-) وجود دارد؛ بنابراین می توان گفت که در محلول آن، مجموع غلظت مولی یون ها، سه برابر غلظت مولی کلسیم نیترات است.

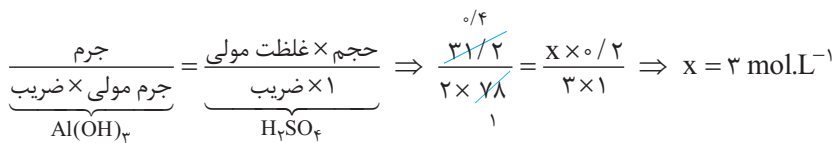
$$Ca(NO_3)_2 \text{ غلظت مولی (ها)} = \frac{1}{3} (\text{مجموع غلظت مولی یون ها}) = \frac{1}{3} \times 0.9 = 0.3 \text{ mol.L}^{-1}$$

$$Ca(NO_3)_2 \text{ شمار مول های} = \frac{150}{1000} L \times 0.3 \text{ mol.L}^{-1} = 45 \times 10^{-4} \text{ mol} = 4.5 \text{ mmol}$$

میلی مول

۱۱۵- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی معادله موازنه شده واکنش به صورت مقابل است:



روش اول: استفاده از کسر تناسب:

$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} = \frac{\text{حجم} \times \text{غلظت مولی}}{\text{ضریب} \times 1} \Rightarrow \frac{31/2}{27 \times 2} = \frac{x \times 0/2}{3 \times 1} \Rightarrow x = 3 \text{ mol.L}^{-1}$$

روش دوم: استفاده از کسر تبدیل: ابتدا به کمک جرم آلومینیم هیدروکسید، شمار مول های سولفوریک اسید را حساب کرده و سپس بر حجم محلول تقسیم می کنیم تا غلظت مولی به دست آید:

$$31/2 \text{ g Al(OH)}_3 \times \frac{1 \text{ mol Al(OH)}_3}{78 \text{ g Al(OH)}_3} \times \frac{3 \text{ mol H}_2\text{SO}_4}{2 \text{ mol Al(OH)}_3} = 0.6 \text{ mol H}_2\text{SO}_4$$

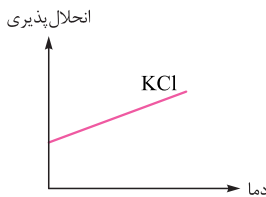
$$\text{غلظت مولی} = \frac{0.6 \text{ mol}}{0.2 \text{ L}} = 3 \text{ mol.L}^{-1}$$

۱۱۶- پاسخ: گزینه ۱

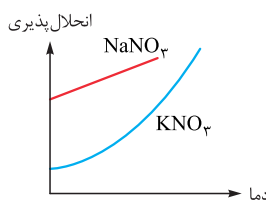
عبارت های اول و چهارم درست اند.

پاسخ تشریحی بررسی عبارت های نادرست:

عبارت دوم: با افزایش دما، انحلال پذیری پتاسیم کلرید در آب افزایش می یابد.



عبارت سوم: شیب نمودار انحلال پذیری پتاسیم نیترات (KNO_3) نسبت به سدیم نیترات $(NaNO_3)$ بیشتر است؛ بنابراین تأثیر دما بر انحلال پذیری پتاسیم نیترات بیشتر است.

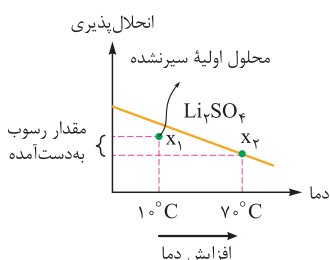


۱۱۷- پاسخ: گزینه ۲

پاسخ تشریحی از آن جا که جرم آب در محلول اولیه، $g = 200 = 56/5 - 256/5$ است، می توان

گفت با توجه به انحلال پذیری لیتیم سولفات در دمای $10^\circ C$ ، اگر $70 \text{ گرم} (2 \times 35 = 70)$ از این نمک در $200 \text{ گرم آب} (2 \times 100 = 200)$ حل شود، یک محلول سیر شده ایجاد می شود؛ بنابراین محلول اولیه (شامل $56/5 \text{ گرم لیتیم سولفات در } 200 \text{ گرم آب}$) سیر نشده است.

با افزایش دمای این محلول تا $70^\circ C$ ($S = 25$)، می توان $50 \text{ گرم} (2 \times 25 = 50)$ از این نمک را در 200 گرم آب حل کرد؛ بنابراین از $56/5 \text{ گرم نمک اولیه}$ ، $6/5 = 56/5 - 50 = 6/5$ گرم آن رسوب می کند.



پاسخ تشریحی آزمون آزمایشی خیل سبز



۱۱۸- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی روش اول: غلظت مولار محلول سیرشده نمک A در دمای معینی برابر 5 mol.L^{-1} است؛ یعنی ۵ مول نمک A در ۱ لیتر

یا ۱۰۰۰ میلی لیتر از این محلول وجود دارد. به این ترتیب خواهیم داشت: نمک $A = 5 \text{ mol} \times \frac{60 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 300 \text{ g}$ نمک A

$$1500 \text{ g} = \text{جرم محلول (g)} \Rightarrow \frac{\text{جرم محلول (g)}}{1000} = \frac{1}{5} \Rightarrow \text{چگالی محلول (g.mL}^{-1}\text{)} = \frac{\text{جرم محلول (g)}}{\text{حجم (mL)}}$$

$$1200 \text{ g} = \text{جرم حلال (آب)} \Rightarrow 300 + \text{جرم حلال (آب)} = 1500 \Rightarrow \text{جرم حل شونده (نمک A)} + \text{جرم حلال (آب)} = \text{جرم محلول}$$

بنابراین می توان گفت که ۳۰۰ گرم نمک A در ۱۲۰۰ گرم آب حل شده است؛ بنابراین انحلال پذیری نمک A یا به عبارت دیگر بیشترین مقدار گرم ماده A حل شده در ۱۰۰ گرم آب، در این دما، برابر است با:

$$\text{نمک A} = \frac{100 \times 300}{1200} = 25 \text{ g} \quad \left[\begin{array}{l} \text{جرم نمک A} \\ \text{جرم آب} \end{array} \right] \Rightarrow \left[\begin{array}{l} 300 \\ x \end{array} \right] \Rightarrow x = \frac{100 \times 300}{1200} = 25 \text{ g}$$

روش دوم: ابتدا با توجه به غلظت مولی محلول سیرشده نمک A، چگالی محلول آن و جرم مولی نمک، با استفاده از فرمول زیر، درصد جرمی محلول نمک A را به دست می آوریم:

$$\frac{1}{5} \times \text{درصد جرمی محلول نمک A} = \frac{10 \times \text{چگالی (d)} \times \text{درصد جرمی (a)}}{\text{جرم مولی}} \Rightarrow 5 = \frac{10 \times A}{60}$$

$$\Rightarrow \text{درصد جرمی محلول نمک A} = \frac{5 \times 60}{10 \times 1/5} = 20\%$$

در نهایت با توجه به درصد جرمی محلول نمک A و با استفاده از فرمول زیر، انحلال پذیری (S) نمک A را در ۱۰۰ گرم آب محاسبه می کنیم:

$$\frac{1}{100+S} \times 100 = \frac{S}{100+S} \times \frac{1}{5} \Rightarrow 5S = 100 + S \Rightarrow 4S = 100 \Rightarrow S = 25$$

معادله انحلال پذیری نمک A را به صورت $S = a\theta + b$ در نظر می گیریم و به کمک انحلال پذیری این ماده در دماهای داده شده، مقدار a و b

$$(50, 28) \quad , \quad (70, 32)$$

$$\theta_1 \quad S_1 \quad \theta_2 \quad S_2$$

را به دست می آوریم:

$$S - S_1 = \frac{S_2 - S_1}{\theta_2 - \theta_1} (\theta - \theta_1) \Rightarrow S - 28 = \frac{32 - 28}{70 - 50} (\theta - 50) \Rightarrow S - 28 = \frac{4}{20} (\theta - 50) \Rightarrow S - 28 = \frac{1}{5} (\theta - 50) \Rightarrow S = \frac{1}{5} \theta + 18$$

حالا به راحتی می توانیم دما را به دست بیاوریم: $S = \frac{1}{5} \theta + 18 \xrightarrow{S=25} 25 = \frac{1}{5} \theta + 18 \Rightarrow \frac{1}{5} \theta = 7 \Rightarrow \theta = 35^\circ \text{C}$

۱۱۹- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی در مقایسه نقطه جوش چند ماده، اولویت با حالت فیزیکی ماده است. از آن جا که در میان مواد داده شده، حالت فیزیکی ید (I_2)، جامد،

حالت فیزیکی استون (CH_3COCH_3) و اتانول (C_2H_5OH)، مایع و حالت فیزیکی کلر (Cl_2)، گاز می باشد؛ بنابراین نقطه جوش ید (I_2)

به علت جامد بودن آن، از بقیه مواد ذکر شده، بالاتر و نقطه جوش کلر (Cl_2) به علت گاز بودن آن، از بقیه مواد ذکر شده، کمتر است. از میان استون

(CH_3COCH_3) و اتانول (C_2H_5OH) که هر دو دارای مولکول های قطبی هستند، نقطه جوش اتانول، بیشتر از استون است، زیرا نیروی بین

مولکولی در اتانول از نوع پیوند هیدروژنی است. $Cl_2 > CH_3COCH_3 > C_2H_5OH > I_2$ (جامد) ید: نقطه جوش

(گاز) مولکول قطبی (مایع) توانایی تشکیل پیوند هیدروژنی (جامد)

۱۲۰- پاسخ: گزینه ۴

پاسخ تشریحی ترکیب های دوتایی هیدروژن دار عناصر گروه چهاردهم جدول دوره ای (CH_4 ، SiH_4 ، GeH_4 و SnH_4) همگی

ناقطبی اند. در ترکیبات مولکولی ناقطبی هم با افزایش جرم و حجم مولکول، نقطه جوش افزایش می یابد؛ پس در گروه ۱۴، نقطه جوش

ترکیب های هیدروژن دار عناصر با افزایش جرم مولی، به طور منظم افزایش می یابد.



بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) ترکیب‌های دوتایی هیدروژن‌دار عناصر گروه ۱۵ جدول دوره‌ای در دوره‌های دوم تا چهارم، به ترتیب NH_3 ، PH_3 و AsH_3 هستند که در میان آن‌ها، ترکیب NH_3 به علت داشتن H متصل به N، بین مولکول‌هایش پیوند هیدروژنی تشکیل می‌شود؛ بنابراین نقطه جوش آن از بقیه ترکیب‌ها بالاتر است.

نقطه جوش: $\text{NH}_3 > \text{AsH}_3 > \text{PH}_3$
جرم مولی کم‌تر جرم مولی بیشتر پیوند هیدروژنی

۲) ترکیب‌های دوتایی هیدروژن‌دار نخستین عناصر گروه ۱۴ تا ۱۷ جدول دوره‌ای، به ترتیب برابر CH_4 ، NH_3 ، H_2O و HF هستند که در میان آن‌ها NH_3 ، H_2O و HF به دلیل داشتن اتم H متصل به اتم‌های O، N و F، بین مولکول‌هایشان پیوند هیدروژنی برقرار می‌شود؛ بنابراین نقطه جوش آن‌ها از CH_4 که یک مولکول ناقصی است، بالاتر خواهد بود. در مقایسه بین NH_3 ، H_2O و HF می‌دانیم که نقطه جوش H_2O ، 100°C است، ولی نقطه جوش NH_3 و HF کم‌تر از 100°C است و به یاد داریم که نقطه جوش ترکیب دوتایی هیدروژن‌دار هر سه عنصر نخست گروه ۱۵ جدول دوره‌ای، پایین‌تر از 100°C بوده و نقطه جوش HF بالاتر از 100°C است؛ پس مقایسه نقطه جوش این چهار ترکیب ذکر شده به صورت مقابل است:

نقطه جوش: $\text{H}_2\text{O} > \text{HF} > \text{NH}_3 > \text{CH}_4$

۳) ترکیب‌های دوتایی هیدروژن‌دار عناصر گروه ۱۷ جدول دوره‌ای در دوره‌های دوم تا چهارم، به ترتیب برابر HCl و HBr هستند. نقطه جوش HF برخلاف HCl و HBr ، بالاتر از 100°C است.