

دفترچه شماره ۲

آزمون سراسری ورودی دانشگاه‌های کشور - سال ۱۳۹۵

آزمون اختصاصی
گروه آزمایشی علوم ریاضی

مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره	وقت پیشنهادی
ریاضیات	۵۵	۱۰۱	۱۵۵	۸۵ دقیقه
فیزیک	۴۵	۱۵۶	۲۰۰	۵۵ دقیقه
شیمی	۳۵	۲۰۱	۲۳۵	۳۵ دقیقه
تعداد کل سؤالات: ۱۳۵		مدت پاسخ‌گویی: ۱۷۵ دقیقه		

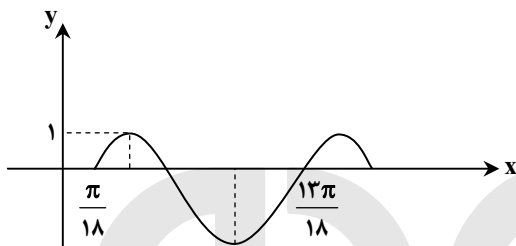
۱۰۱- اگر $\alpha = \sqrt[4]{3\sqrt{2}-4}$ و $\beta = \sqrt[4]{3\sqrt{2}+4}$ باشند، حاصل عبارت $(\alpha^2 + \beta^2 - \alpha\beta)(\alpha^2 + \beta^2 + \alpha\beta)$ کدام است؟
 (۱) ۶ (۲) ۸ (۳) $6\sqrt{2}$ (۴) $7\sqrt{2}$

۱۰۲- به ازای کدام مجموعه مقادیر m ، منحنی به معادله $y = (m-2)x^2 - 2(m+1)x + 12$ محور x ها را در دو نقطه به طول‌های منفی قطع می‌کند؟

(۱) $m > 2$ (۲) $-1 < m < 2$ (۳) هر مقدار m (۴) هیچ مقدار m

۱۰۳- نمودارهای دو تابع $f(x) = 3^{ax+b}$ و $g(x) = (\frac{1}{9})^x$ در نقطه‌ای به طول -۱ متقاطع هستند. اگر $f(2) = \frac{1}{3}$ باشد، مقدار $f^{-1}(27)$ کدام است؟
 (۱) -۳ (۲) -۲ (۳) ۱ (۴) ۳

۱۰۴- شکل زیر قسمتی از نمودار تابع با ضابطه $y = a - 2 \cos(bx + \frac{\pi}{4})$ است. $a + b$ کدام است؟



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

۱۰۵- اگر عبارت $ax^3 + 4x^2 - 14x + 10 - a$ بر سه جمله‌ای $x^2 - 2x + 1$ بخش پذیر باشد، a کدام است؟
 (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۰۶- اگر مجموعه جواب نامعادله $\sqrt{3x+4} > 2|x-1| - x$ بازه (a, b) باشد، طول وسط این بازه کدام است؟
 (۱) $\frac{5}{2}$ (۲) ۳ (۳) $\frac{7}{2}$ (۴) ۴

۱۰۷- دامنه تابع $f(x) = \sqrt{1 - \log(x^2 - 3x)}$ به کدام صورت بازه‌ها است؟

(۱) $[-2, 0) \cup (3, 5]$ (۲) $[-2, 0] \cup (3, 5)$ (۳) $[-2, 3)$ (۴) $(0, 5]$

۱۰۸- مجموع تمام جواب‌های معادله مثلثاتی $\sin 4x = \sin^2 x - \cos^2 x$ در بازه $[0, \pi]$ برابر کدام است؟

(۱) $\frac{7\pi}{4}$ (۲) $\frac{9\pi}{4}$ (۳) $\frac{5\pi}{2}$ (۴) $\frac{11\pi}{3}$

۱۰۹- نمودار تابع $y = \cos(\tan^{-1} x)$ و خط به معادله $y = mx$ به ازای کدام مجموعه مقادیر m ، در یک نقطه، مشترک هستند؟
 (۱) $\{-\infty, +\infty\}$ (۲) $(-\infty, +\infty)$ (۳) $(-\infty, 0)$ (۴) $(0, +\infty)$

۱۱۰- حد عبارت $\left[\sin\left(x - \frac{\pi}{3}\right) \right] \cos 3x + \left[\tan^2 x \right]$ وقتی $x \rightarrow \frac{\pi}{3}$ کدام است؟ (نماد $[]$ به مفهوم جزء صحیح است).
 (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) حد ندارد

۱۱۱- تعداد نقاط ناپیوسته تابع با ضابطه $f(x) = [x^2]$ در بازه $[-1, 2]$ ، کدام است؟ (نماد $[]$ به مفهوم جزء صحیح است).
 (۱) ۳ (۲) ۴ (۳) ۵ (۴) ۶

۱۱۲- به ازای کدام مقادیر m ، خط به معادله $(m+2)y = mx$ موازی یکی از خطوط مماس بر منحنی $y = \sqrt{1+x^2}$ است؟
 (۱) $m > -1$ (۲) $m < -1$ (۳) $m > 1$ (۴) $m < 1$

۱۱۳- دنباله $\left\{ \frac{n^2 + (-1)^n}{2n^2 + 2} \right\}$ چگونه است؟

(۱) غیر یکنوا - واگرا (۲) غیر یکنوا - همگرا (۳) نزولی - همگرا (۴) صعودی - واگرا

۱۱۴- حد عبارت $\frac{1}{x^2} (1 - x^2 \left[\frac{1}{x^2} \right])$ وقتی $x \rightarrow 0$ ، کدام است؟ (نماد $[]$ به مفهوم جزء صحیح است).

(۱) صفر (۲) ۱ (۳) ∞ (۴) حد ندارد

۱۱۵- بزرگ‌ترین کران پایین دنباله $\left\{ \frac{2n+1}{3n+1} \right\}$ کدام است؟

- (۱) $\frac{2}{3}$ (۲) $\frac{5}{7}$ (۳) $\frac{3}{4}$ (۴) ۱

۱۱۶- خط مجانب منحنی به معادله $y = \sqrt{8x^3 + 2x^2}$ محور y ها را با کدام عرض قطع می‌کند؟

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

۱۱۷- اگر $f(x) = \frac{1}{\sqrt{x^2+4}}$ باشد، حاصل $f^{-1}(x) + f^{-1}\left(\frac{1}{x}\right)$ کدام است؟

- (۱) $2x$ (۲) $\frac{2}{x}$ (۳) $x^2 - 1$ (۴) صفر

۱۱۸- خط مماس بر نمودار تابع $f(x) = (x+2)e^{1-x}$ در نقطه $x = 1$ با خطی که این نقطه تماس را به مبدأ مختصات وصل کند زاویه α می‌سازد.

$\tan \alpha$ کدام است؟

- (۱) 0.5 (۲) ۱ (۳) $1/5$ (۴) ۲

۱۱۹- خط به معادله $y = 3x - 2$ در نقطه $x = 2$ بر منحنی پیوسته $y = f(x)$ مماس است. حاصل $\lim_{x \rightarrow 2} \frac{f^2(x) - 4f(x)}{x - 2}$ کدام است؟

- (۱) ۳ (۲) ۶ (۳) ۱۲ (۴) ۱۵

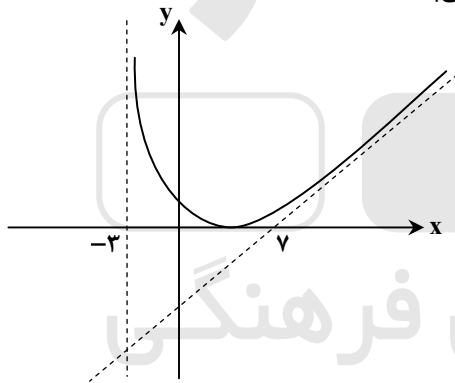
۱۲۰- طول نقطه عطف نمودار تابع $y = (\Delta - x)\sqrt{x^2}$ ، کدام است؟

- (۱) -۱ (۲) صفر (۳) ۱ (۴) ۲

۱۲۱- در ساخت یک قیف به شکل مخروط قائم به حجم $\frac{\pi}{3}$ با کدام ارتفاع، کمترین مقدار جنس مصرف می‌شود؟

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

۱۲۲- شکل روبه‌رو، قسمتی از نمودار تابع با ضابطه $f(x) = \frac{x^2 + ax + b}{x + c}$ است. b کدام است؟



(۱) ۱

(۲) ۴

(۳) ۶

(۴) ۹

۱۲۳- مقدار میانگین تابع $f(x) = \frac{x^2 - 2}{x^2}$ بر بازه $[2, 4]$ کدام است؟

- (۱) $\frac{5}{8}$ (۲) $\frac{11}{16}$ (۳) $\frac{3}{4}$ (۴) $\frac{7}{8}$

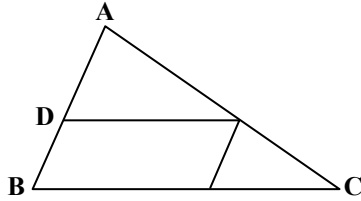
۱۲۴- حاصل $\int_{\frac{\pi}{4}}^{\frac{\pi}{2}} \frac{1 + \cos 2x}{2 \sin^2 x} dx$ کدام است؟

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

۱۲۵- در مربعی به ضلع ۲ واحد، دایره‌ای به مرکز یک رأس آن و شعاع $2/5$ واحد، دو ضلع مربع را قطع می‌کند. فاصله نزدیک‌ترین رأس مربع تا نقطه تقاطع کدام است؟

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

۱۲۶- در شکل روبه‌رو، $\frac{DA}{DB} = \frac{3}{2}$. مساحت متوازی الاضلاع چند درصد مساحت مثلث ABC است؟



- (۱) ۳۶
(۲) ۴۰
(۳) ۴۵
(۴) ۴۸

۱۲۷- یک دوزنقه قائم الزویه به قاعده‌های ۲ و ۵ و ساق قائم ۳ واحد را حول ساق قائم دوران می‌دهیم. حجم جسم حاصل کدام است؟

- (۱) 36π (۲) 38π (۳) 39π (۴) 40π

۱۲۸- در مثلث ABC زاویه $\hat{A} > \hat{C}$ ، نیمساز زاویه B و عمود منصف ضلع AB در نقطه D متقاطع‌اند. M و N پای عمودهایی است که از نقطه D به ترتیب بر BA و BC رسم شده‌اند. کدام نابرابری درست است؟

- (۱) $NC > NB$ (۲) $NC < NB$ (۳) $DA > DC$ (۴) $AM < BN$

۱۲۹- مثلث ABC با معلوم بودن ضلع $BC = 8$ و ارتفاع $AH = h$ و زاویه $\hat{A} = 80^\circ$ قابل رسم است. بیشترین مقدار h کدام است؟

- (۱) $4 \sin 40^\circ$ (۲) $4 \cos 40^\circ$ (۳) $4 \tan 40^\circ$ (۴) $4 \cot 40^\circ$

۱۳۰- در یک دوزنقه محیط بر دایره، طول خط واصل بین وسط‌های دو ساق آن ۱۲ واحد است. محیط دوزنقه کدام است؟

- (۱) ۳۶ (۲) ۴۴ (۳) ۴۶ (۴) ۴۸

۱۳۱- تصویر خط Δ به معادله $3x + 2y = 6$ تحت دوران حول مبدأ به اندازه $\frac{\pi}{4}$ در جهت مثلثاتی خط Δ' است. معادله تبدیل یافته خط Δ' تحت

انتقال $T(x, y) = (x - 3, y + 1)$ کدام است؟

- (۱) $3y - 2x = 12$ (۲) $3y - 2x = 15$ (۳) $2y - 3x = 8$ (۴) $2y + 3x = 9$

۱۳۲- صفحه P و خط d و نقطه A مفروض هستند. اگر صفحه گذرا بر نقطه A و خط d را Q بنامیم، در کدام حالت، رسم خط گذرا از نقطه A و متقاطع با خط d و موازی صفحه P غیر ممکن است؟

- (۱) $Q \cap P \neq \emptyset, d \parallel P$ (۲) $Q \cap P = \emptyset, d \parallel P$ (۳) $Q \cap P \neq \emptyset, d \not\parallel P$ (۴) $Q \cap P = \emptyset, d \not\parallel P$

۱۳۳- با فرض $a = (3, m, 5)$ و $b = (3 - m, 7, 0)$ به ازای یک مقدار m دو بردار $a + b$ و $a - b$ عمود بر هم هستند. زاویه بین دو بردار a و b در این حالت، چند درجه است؟

- (۱) ۳۰ (۲) ۴۵ (۳) ۶۰ (۴) ۹۰

۱۳۴- فاصله مبدأ مختصات از خط گذرا بر نقطه $(3, -2, 1)$ موازی برداری با مؤلفه‌های $(5, -3, 4)$ ، کدام است؟

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

۱۳۵- طول عمود مشترک خط به معادله $\frac{x-1}{4} = \frac{y+2}{3} = \frac{z-3}{1}$ و محور z ها کدام است؟

- (۱) $2/2$ (۲) $2/4$ (۳) $2/5$ (۴) $2/6$

۱۳۶- دو دایره گذرا بر نقطه $(2, -9)$ بر هر دو محورهای مختصات مماس است. شعاع دایره بزرگ‌تر کدام است؟

- (۱) ۱۴ (۲) ۱۵ (۳) ۱۷ (۴) ۱۹

۱۳۷- در هذلولی به معادله $8x^2 - y^2 + 4y = 12$ ، فاصله یک کانون از خط مجانب آن کدام است؟

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

۱۳۸- ماتریس $A = \begin{bmatrix} 1 & -\sqrt{3} \\ \sqrt{3} & 1 \end{bmatrix}$ مفروض است. اگر ماتریس A^3 روی نقطه $(-2, 1)$ اثر کند، مختصات نقطه حاصل کدام است؟

- (۱) $(-16, 8)$ (۲) $(-8, 16)$ (۳) $(8, -16)$ (۴) $(16, -8)$

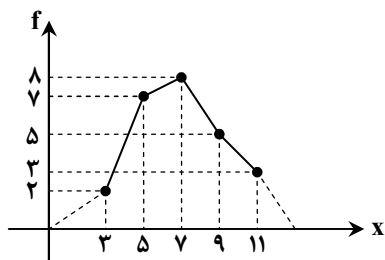
۱۳۹- اگر دو ماتریس A و $(I - A)$ وارون هم باشند، ماتریس A^4 برابر کدام است؟

- (۱) A (۲) -A (۳) I (۴) -I

۱۴۰- در حل دستگاه معادلات $\begin{cases} x + y - z = 7 \\ 4x - y + 5z = 3 \\ 6x + y + z = 17 \end{cases}$ با روش حذفی گاوس، ماتریس $\begin{bmatrix} 1 & 0 & 0 & a \\ 0 & 1 & 0 & b \\ 0 & 0 & 1 & c \end{bmatrix}$ حاصل شده است. b کدام است؟

- (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۵

۱۴۱- با توجه به نمودار چند بر فراوانی مقابل، واریانس کل داده‌ها کدام است؟



۴/۵ (۱)

۴/۸ (۲)

۴/۹۲ (۳)

۵/۱۲ (۴)

۱۴۲- داده‌های $x_i = 1, 2, 3, 4, 5$ مفروض است. ضریب تغییرات داده‌های $u_i = 12x_i + 6$ کدام است؟

۰/۶ (۴)

۰/۵۲ (۳)

۰/۴۸ (۲)

۰/۴ (۱)

۱۴۳- می‌دانیم مجموع مکعب‌های اعداد متوالی شروع از ۱ برابر است با مربع مجموع آن اعداد. مجموع مکعب‌های اعداد فرد متوالی شروع از ۱ و ختم به ۱۹ کدام است؟

۱۹۹۰۰ (۴)

۱۹۸۰۰ (۳)

۱۸۹۰۰ (۲)

۱۸۸۰۰ (۱)

۱۴۴- یک تاس همگن را حداقل چند بار پرتاب کنیم تا به‌طور یقین سه بار یا بیشتر، نتیجه یکسان داشته باشیم؟

۱۹ (۴)

۱۸ (۳)

۱۳ (۲)

۱۲ (۱)

۱۴۵- مجموعه‌های $A = \{2\}$ و $B = \{3, 5, \{2\}\}$ و $C = \{\{2\}, 3, 5, 2\}$ مفروض‌اند. کدام بیان در مورد آن‌ها نادرست است؟

$A \subset C$ (۴)

$B \in C$ (۳)

$A \in C$ (۲)

$A \in B$ (۱)

۱۴۶- تعداد افزایندهای مجموعه $A = \{1, 2, 3, 4, 5, 6\}$ که شامل فقط مجموعه‌های دو عضوی باشند، کدام است؟

۱۵ (۴)

۱۲ (۳)

۱۰ (۲)

۸ (۱)

۱۴۷- داخل یک مثلث متساوی الاضلاع به ضلع ۸ واحد، نقطه‌ای به تصادف اختیار می‌کنیم. با کدام احتمال، فاصله این نقطه از هر ضلع مثلث، بیشتر از $\sqrt{3}$ واحد است؟

$\frac{3}{16}$ (۴)

$\frac{1}{8}$ (۳)

$\frac{1}{9}$ (۲)

$\frac{1}{16}$ (۱)

۱۴۸- از بین مجموعه اعداد متوالی $\{300, \dots, 51, 52\}$ عددی به تصادف انتخاب می‌کنیم. با کدام احتمال این عدد بر ۶ یا بر ۷ بخش پذیر است، ولی مضرب ۴۲ نیست؟

۰/۳۱ (۴)

۰/۲۸ (۳)

۰/۲۶ (۲)

۰/۲۴ (۱)

۱۴۹- گراف بازه‌های $(1, 2)$ و $(2, 4)$ و $(0, 4)$ و $(1, 5)$ و $(3, 6)$ و $(5, 7)$ از اعداد حقیقی، چند دور با طول ۴ دارد؟

۵ (۴)

۴ (۳)

۳ (۲)

۲ (۱)

۱۵۰- حاصل ${}_{(1553)}P - {}_{(5342)}P$ در مبنای ۶ کدام است؟

${}_{(3453)}P$ (۴)

${}_{(3435)}P$ (۳)

${}_{(3345)}P$ (۲)

${}_{(3245)}P$ (۱)

۱۵۱- باقی‌مانده تقسیم عدد طبیعی N بر عدد ۳۱ برابر ۲۶ می‌باشد. اگر این عدد را بر ۴۳ تقسیم کنیم، باقی‌مانده برابر خارج قسمت می‌شود. رقم یکان عدد بزرگ‌تر N کدام است؟

۷ (۴)

۶ (۳)

۴ (۲)

۲ (۱)

۱۵۲- اگر $(221, 357) = 221x + 357y$ باشد، تعداد اعداد طبیعی دو رقمی x کدام است؟

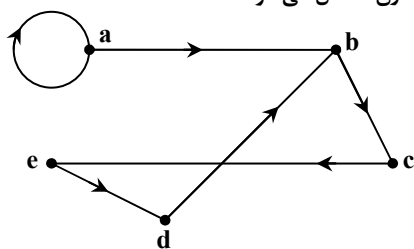
۷ (۴)

۶ (۳)

۵ (۲)

۴ (۱)

۱۵۳- در گراف جهت‌دار زیر، با رسم حداقل چند یال جدید، گراف یک رابطه با خواص ترابایی و پاد تقارن حاصل می‌شود؟



۳ (۱)

۴ (۲)

۵ (۳)

نشدنی (۴)

۱۵۴- در جعبه‌ای ۸ لامپ موجود است که دو تای آن معیوب است. به تصادف متوالیاً این لامپ‌ها را آزمایش کرده و لامپ سالم را کنار می‌گذاریم تا اولین لامپ معیوب پیدا شود. با کدام احتمال در آزمایش سوم، اولین لامپ معیوب پیدا می‌شود؟

$\frac{5}{21}$ (۴)

$\frac{3}{14}$ (۳)

$\frac{4}{21}$ (۲)

$\frac{5}{28}$ (۱)

۱۵۵- در کیسه‌ای ۵ مهره سفید و ۴ مهره سیاه و ۳ مهره قرمز موجود است. اگر سه مهره از کیسه خارج کنیم، با کدام احتمال، حداکثر ۲ مهره از مهره‌های خارج شده هم‌رنگ هستند؟

- (۱) $\frac{17}{22}$ (۲) $\frac{19}{22}$ (۳) $\frac{39}{44}$ (۴) $\frac{41}{44}$

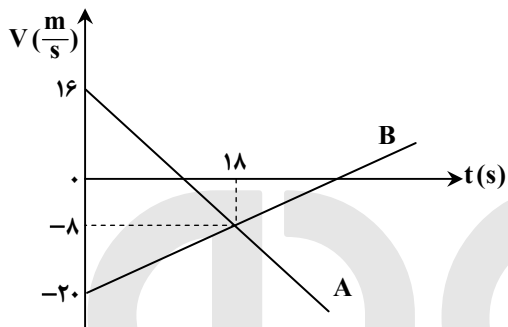
فیزیک

وقت پیشنهادی: ۵۵ دقیقه

۱۵۶- متحرکی از حال سکون از مبدأ مختصات با شتاب ثابت $\vec{a} = \vec{i} + 2\vec{j}$ به حرکت در می‌آید. بردار مکان آن در لحظه $t = 4$ کدام است؟ (کمیت‌ها در SI است.)

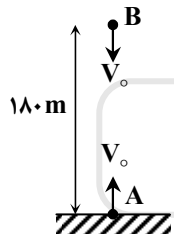
- (۱) $\vec{r} = 8\vec{i} + 16\vec{j}$ (۲) $\vec{r} = 8\vec{i} + 12\vec{j}$ (۳) $\vec{r} = 4\vec{i} + 12\vec{j}$ (۴) $\vec{r} = 4\vec{i} + 16\vec{j}$

۱۵۷- نمودار سرعت- زمان دو متحرک A و B که روی محور X حرکت می‌کنند، مطابق شکل زیر است. در مدتی که متحرک A در جهت محور X حرکت کرده است، بزرگی جابه‌جایی متحرک B، چند متر است؟



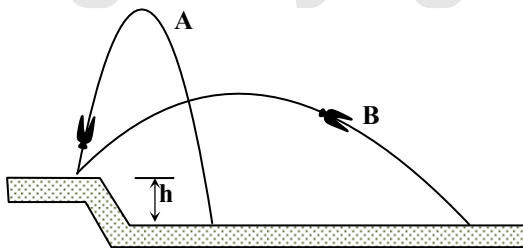
- (۱) ۱۸۶
(۲) ۱۹۲
(۳) ۲۰۰
(۴) ۲۲۸

۱۵۸- دو گلوله A و B با سرعت‌های اولیه $30 \frac{m}{s}$ مطابق شکل زیر، هم‌زمان پرتاب می‌شوند. از لحظه پرتاب تا لحظه‌ای که دو گلوله از کنار هم عبور می‌کنند، جابه‌جایی گلوله A چند برابر بزرگی جابه‌جایی گلوله B است؟ (از مقاومت هوا صرف نظر شود و $g = 10 \frac{m}{s^2}$)



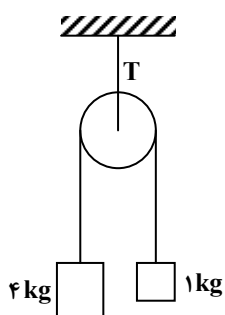
- (۱) ۳
(۲) ۱
(۳) $\frac{\sqrt{3}}{3}$
(۴) $\frac{1}{3}$

۱۵۹- مسیر حرکت دو پرتابه که با سرعت اولیه یکسان، هم‌زمان از لبه پرتگاهی پرتاب شده‌اند، مطابق شکل زیر است. با نادیده گرفتن مقاومت هوا، کدام پرتابه زودتر به زمین می‌رسد؟



- (۱) A
(۲) B
(۳) به h بستگی دارد.
(۴) هم‌زمان به زمین می‌رسند.

۱۶۰- در شکل زیر، اگر جرم و اصطکاک قرقره و نخ‌ها ناچیز باشد، نیروی کشش T چند نیوتون است؟ ($g = 10 \frac{m}{s^2}$)

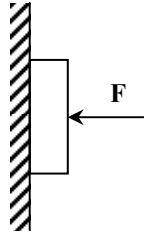


- (۱) ۳۲
(۲) ۳۸
(۳) ۴۴
(۴) ۵۰

۱۶۱- دو وزنه A و B با سرعت اولیه یکسان، مماس بر یک سطح افقی پرتاب می‌شوند. اگر جرم وزنه A نصف جرم وزنه B و ضریب اصطکاک آن ۲ برابر ضریب اصطکاک وزنه B باشد، مسافتی که وزنه A طی می‌کند تا بایستد، چند برابر مسافتی است که وزنه B طی می‌کند تا بایستد؟

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

۱۶۲- در شکل زیر، جسم با نیروی افقی F_1 در آستانه حرکت قرار می‌گیرد و با نیروی افقی F_2 با سرعت ثابت به طرف پایین می‌لغزد. اگر نیروی اصطکاک در این دو حالت به ترتیب f_1 و f_2 باشد، کدام مورد درست است؟ ($\mu_s > \mu_k$)



(۱) $f_1 > f_2, F_1 > F_2$

(۲) $f_1 > f_2, F_1 = F_2$

(۳) $f_1 = f_2, F_1 < F_2$

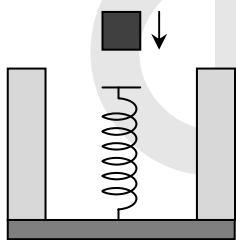
(۴) $f_1 = f_2, F_1 = F_2$

۱۶۳- در پیچ جاده‌ای، حداکثر سرعت مجاز $\frac{54}{h}$ km است. اگر زاویه شیب عرضی جاده با افق 37° باشد، شعاع انحنای این پیچ، چند متر است؟

($\sin 37^\circ = 0.6$)، $g = 10 \frac{m}{s^2}$ و اصطکاک در عرض جاده قابل چشم‌پوشی است.)

- ۳۰ (۱) ۴۰ (۲) ۵۰ (۳) ۶۰ (۴)

۱۶۴- مطابق شکل زیر، جسمی به جرم $250g$ از بالای یک فنر که ثابت آن $\frac{2}{5} \frac{N}{cm}$ است، رها می‌شود و پس از برخورد به فنر، حداکثر آن را $12cm$ فشرده می‌کند. کار نیروی وزن جسم از لحظه رها شدن تا لحظه‌ای که فنر حداکثر فشردگی را دارد، چند ژول است؟ (مقاومت هوا ناچیز و



($g = 10 \frac{m}{s^2}$ است.)

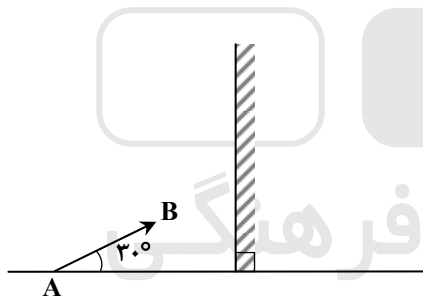
(۱) 0.3

(۲) $1/2$

(۳) $1/8$

(۴) $3/6$

۱۶۵- در شکل زیر، اگر جسم AB را حول نقطه A و در صفحه کاغذ به اندازه 10° درجه به صورت پادساعتگرد و آینه را نیز در همین صفحه به اندازه 20° درجه، ساعتگرد بچرخانیم، زاویه بین جسم و تصویرش در آینه، چند درجه تغییر می‌کند؟



(۱) ۳۰

(۲) ۵۰

(۳) ۶۰

(۴) ۱۰۰

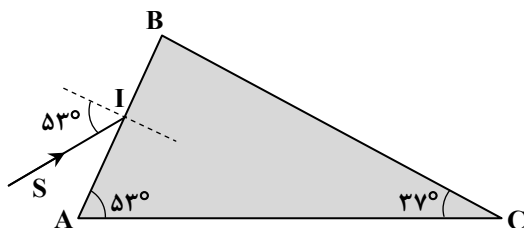
۱۶۶- جسمی در فاصله 15 سانتی‌متری آینه مقعری به شعاع $40cm$ قرار دارد و طول تصویر جسم $4cm$ است. جسم را چند سانتی‌متر در جهت مناسب جابه‌جا کنیم تا تصویر دیگری به همان طول $4cm$ تشکیل شود؟

- ۵ (۱) ۱۰ (۲) ۲۵ (۳) ۵۰ (۴)

۱۶۷- در یک عدسی واگرا، فاصله بین جسم و تصویرش 20 سانتی‌متر است و بزرگ‌نمایی عدسی 0.5 است. اگر جسم را 20 سانتی‌متر از عدسی دور کنیم، بزرگ‌نمایی چقدر خواهد شد؟

- (۱) 0.3 (۲) 0.4 (۳) 0.6 (۴) 0.8

۱۶۸- پرتو نور تک‌رنگ SI بر وجه AB از منشوری می‌تابد که ضریب شکست منشور نسبت به هوا $\frac{4}{3}$ است. این پرتو پس از ورود به منشور:



($\sin 53^\circ = 0.8$)

(۱) در مسیر اولیه برمی‌گردد.

(۲) از وجه BC وارد هوا می‌شود.

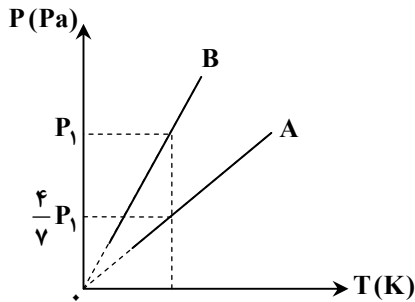
(۳) روی وجه BC بازتابش کلی پیدا می‌کند.

(۴) مماس بر وجه BC از منشور خارج می‌شود.

۱۶۹- بازده یک ماشین گرمایی کارنو، ۳۰ درصد است. اگر برحسب درجه سلسیوس دمای منبع گرم آن ۴ برابر دمای منبع سرد آن باشد، دمای منبع سرد، چند درجه سلسیوس است؟

- ۲۸ (۱) ۳۵/۵ (۲) ۴۵/۵ (۳) ۹۱ (۴)

۱۷۰- اگر نمودار P-T برای ۵ مول گاز کامل A به حجم ۱۰ لیتر و n مول گاز کامل B به حجم ۱۶ لیتر به صورت شکل زیر باشد، n کدام است؟



- ۱۰ (۱)
۱۴ (۲)
۲۰ (۳)
۲۸ (۴)

۱۷۱- گاز درون یک محفظه را در فشار ثابت $2 \times 10^5 \text{ Pa}$ سرد می‌کنیم و از حجم ۶ lit به ۲ lit می‌رسد. اگر گاز در این فرآیند، ۲۸۰۰ J گرما از دست بدهد. انرژی درونی آن چند ژول کاهش می‌یابد؟

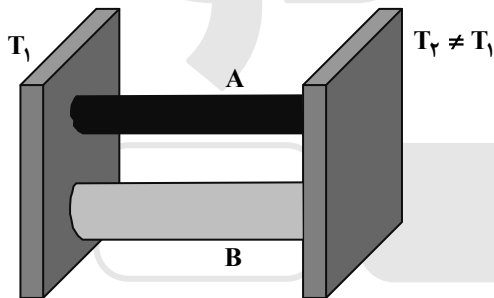
- ۱۲۰۰ (۱) ۱۸۰۰ (۲) ۲۰۰۰ (۳) ۳۶۰۰ (۴)

۱۷۲- در ظرفی که عایق گرما است، یک قطعه یخ صفر درجه سلسیوس وجود دارد. اگر ۸۰۰ گرم آب ۵۰ درجه سلسیوس در ظرف بریزیم، پس از برقراری تعادل گرمایی، ۱۰۰ گرم یخ در ظرف باقی می‌ماند. جرم اولیه یخ چند گرم بوده است؟ (فقط بین آب و یخ تبادل گرما صورت می‌گیرد.)

$$L_f = 336000 \frac{\text{J}}{\text{kg}} \text{ و } c_{\text{آب}} = 4200 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$$

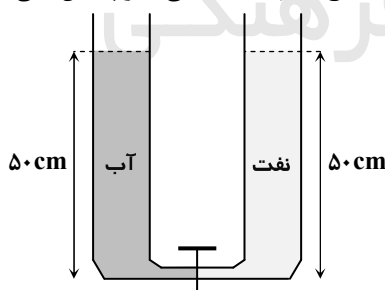
- ۳۰۰ (۱) ۴۰۰ (۲) ۵۰۰ (۳) ۶۰۰ (۴)

۱۷۳- در شکل روبه‌رو، دو میله رسانا بین دو منبع گرما قرار دارند. اگر سطح مقطع میله A، $\frac{1}{3}$ سطح مقطع میله B و رسانندگی گرمایی میله A، ۶ برابر رسانندگی میله B باشد، آهنگ رسانش گرمایی در میله A چند برابر آهنگ رسانش گرمایی در میله B است؟



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

۱۷۴- در شکل مقابل، قطر قاعده دو استوانه برابرند. اگر شیر ارتباط بین دو ظرف را باز کنیم، سطح آب چند سانتی‌متر پایین می‌آید؟



$$\left(\rho_{\text{آب}} = 1000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \text{ و } \rho_{\text{نفت}} = 800 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \right)$$

- ۱۰ (۱)
۵ (۲)
۴ (۳)
۲/۵ (۴)

۱۷۵- دو مایع A و B را که چگالی آن‌ها $\rho_A = 1/2 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ و $\rho_B = 0/6 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ است را با یکدیگر مخلوط کرده و در یک ظرف استوانه‌ای می‌ریزیم.

اگر $\frac{1}{3}$ حجم مخلوط از مایع A و بقیه آن از مایع B و ارتفاع مخلوط در ظرف ۷۵ سانتی‌متر باشد، فشار وارد از طرف مخلوط بر کف ظرف چند پاسکال است؟ ($g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$)

- ۶۰۰۰ (۱) ۶۷۵۰ (۲) ۹۰۰۰ (۳) ۹۷۵۰ (۴)

۱۷۶- جرم یک ظرف فلزی توخالی ۳۰۰ گرم است. اگر این ظرف را پر از مایعی به چگالی $\frac{1}{2} \frac{g}{cm^3}$ نماییم. جرم مجموعه ۵۴۰ گرم و در صورتی که پر از

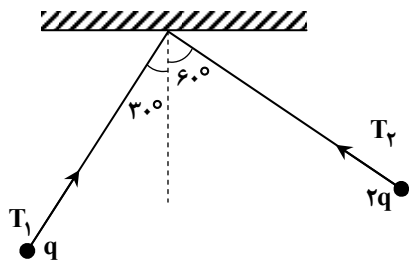
نوعی روغن نماییم، جرم مجموعه ۴۶۰ گرم می‌شود. چگالی این روغن چند گرم بر لیتر است؟

- ۹۵۰ (۱) ۹۰۰ (۲) ۸۵۰ (۳) ۸۰۰ (۴)

۱۷۷- چند الکترون باید از یک سکه خنثی خارج شود تا بار الکتریکی آن $+1 \mu C$ شود؟ ($e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

- $1/6 \times 10^6$ (۱) $1/6 \times 10^{12}$ (۲) $6/25 \times 10^6$ (۳) $6/25 \times 10^{12}$ (۴)

۱۷۸- در شکل مقابل، دو آونگ الکتریکی باردار و هم‌طول، در حالت تعادل قرار دارند. کشش نخ T_1 چند برابر کشش نخ T_2 است؟



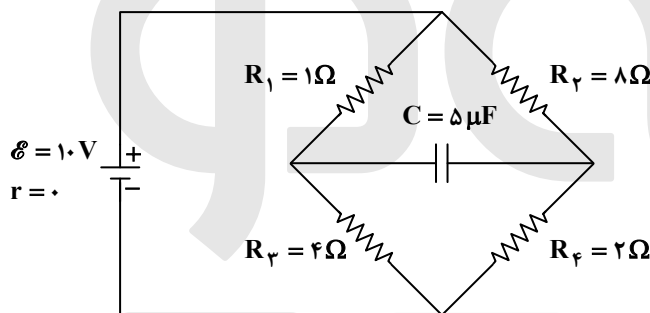
- $\frac{1}{2}$ (۱)
 $\frac{\sqrt{3}}{3}$ (۲)
 $\sqrt{3}$ (۳)
۲ (۴)

۱۷۹- بین دو صفحه موازی که به فاصله ۲ cm از هم قرار دارند، اختلاف پتانسیل الکتریکی ۵۰۰ ولت ایجاد کرده‌ایم. اگر یک ذره آلفا بین این دو صفحه

قرار گیرد، نیروی الکتریکی وارد بر آن چند نیوتون خواهد شد؟ ($e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

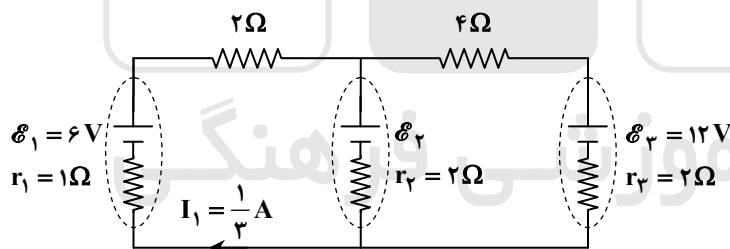
- 4×10^{-15} (۱) 4×10^{-13} (۲) 8×10^{-15} (۳) 8×10^{-13} (۴)

۱۸۰- در مدار مقابل، انرژی ذخیره شده در خازن، چند میکروژول است؟



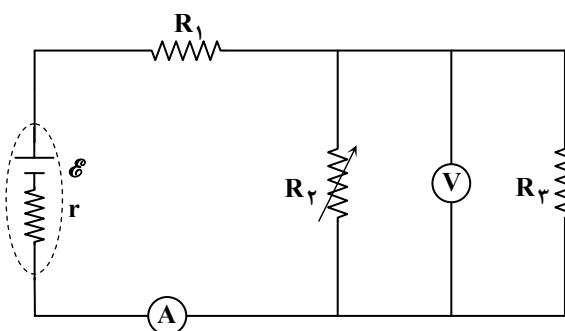
- صفر (۱)
۱۰ (۲)
۴۰ (۳)
۹۰ (۴)

۱۸۱- در مدار مقابل، توان ورودی به باتری شاخه میانی مدار، چند وات است؟



- $7/5$ (۱)
۶ (۲)
۳ (۳)
 $2/5$ (۴)

۱۸۲- در مدار زیر، با افزایش مقاومت R_2 ، شدت جریانی که آمپرسنج A نشان می‌دهد و اختلاف پتانسیلی که ولت‌سنج V نشان می‌دهد چگونه



تغییر می‌کنند؟ (به ترتیب از راست به چپ)

- (۱) کاهش - کاهش
(۲) کاهش - افزایش
(۳) افزایش - افزایش
(۴) افزایش - کاهش

۱۸۳- دو سیم راست بلند و موازی در فاصله ۲۰ سانتی متری هم قرار دارند و از یکی جریان الکتریکی ۱۰ آمپر و از دیگری جریان ۵ آمپر می‌گذرد و سیم‌ها به هم نیروی دافعه وارد می‌کنند. نیرویی که هر سیم بر یک متر از سیم دیگر وارد می‌کند، چند نیوتون است و جهت جریان‌های الکتریکی

نسبت به هم چگونه است؟ $(\mu_0 = 4\pi \times 10^{-7} \frac{T \cdot m}{A})$

- (۱) 5×10^{-5} و هم جهت (۲) 5×10^{-7} و هم جهت (۳) 5×10^{-5} و خلاف جهت هم (۴) 5×10^{-7} و خلاف جهت هم

۱۸۴- پروتونی تحت زاویه ۹۰° نسبت به یک میدان مغناطیسی یکنواخت به بزرگی ۲۰ mT حرکت می‌کند و نیرویی مغناطیسی $1/28 \times 10^{-16} N$ به آن وارد می‌شود. انرژی جنبشی پروتون چند الکترون‌ولت است؟ $(e = 1/6 \times 10^{-19} C, m_p = 1/7 \times 10^{-27} kg)$

- (۱) ۲/۵ (۲) ۵ (۳) ۸/۵ (۴) ۱۷

۱۸۵- طول یک سیم‌لوله بدون هسته، ۵۰ cm و سطح هر حلقه آن 10 cm^2 است. این سیم‌لوله دارای ۲۰۰۰ حلقه نزدیک به هم می‌باشد و از آن جریان الکتریکی ۰/۵ A می‌گذرد. ضریب خودالقایی سیم‌لوله در SI چقدر است؟ $(\mu_0 = 12/5 \times 10^{-7} \frac{T \cdot m}{A})$

- (۱) ۰/۰۱ (۲) ۰/۰۵ (۳) ۰/۱۰ (۴) ۰/۵۰

۱۸۶- ضریب خودالقایی سیم‌لوله‌ای ۲ هانری است و جریان الکتریکی ۰/۴ آمپر از آن می‌گذرد. با کدام تغییر حالت، نیروی محرکه خودالقایی ۶ ولت در سیم‌لوله تولید می‌شود؟

- (۱) به دو سر آن مقاومت الکتریکی 15Ω ببندیم. (۲) جریان الکتریکی آن با آهنگ $15 \frac{A}{s}$ تغییر کند.

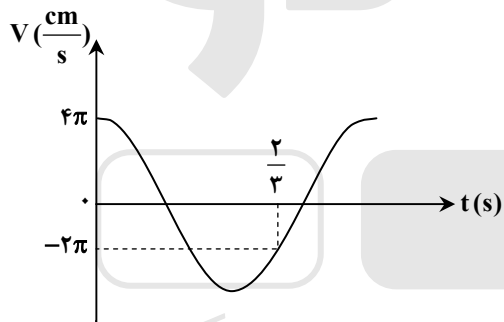
- (۳) به دو سر آن مقاومت الکتریکی 3Ω ببندیم. (۴) جریان الکتریکی آن با آهنگ $3 \frac{A}{s}$ تغییر کند.

۱۸۷- وزنه‌ای به جرم ۰/۵ کیلوگرم به فنر سبکی با ثابت $200 \frac{N}{m}$ بسته شده و روی سطح افقی بدون اصطکاک نوسان می‌کند. اگر دامنه ۵ cm باشد، سرعت وزنه در فاصله ۳ سانتی متری مرکز نوسان چند متر بر ثانیه است؟

- (۱) ۰/۸ (۲) ۱/۶ (۳) ۲/۴ (۴) ۳/۶

۱۸۸- نمودار سرعت- زمان یک نوسانگر وزنه- فنر، مطابق شکل زیر است. چند ثانیه پس از لحظه $t = 0$ برای اولین بار بزرگی شتاب نوسانگر

$4\pi^2 \frac{\text{cm}}{\text{s}^2}$ می‌شود؟



(۱) $\frac{1}{3}$

(۲) $\frac{1}{6}$

(۳) $\frac{1}{9}$

(۴) $\frac{1}{12}$

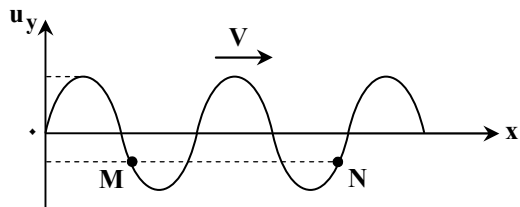
۱۸۹- دو چشمه موج هم‌فاز و هم‌بسامد S_1 و S_2 ، در یک محیط همگن، موج منتشر می‌کنند و طول موج برابر ۲۰ cm است. در این محیط، فاصله نقطه M از این دو چشمه به ترتیب ۵۰ سانتی متر و ۸۰ سانتی متر است. اختلاف فاز بین دو موجی که هم‌زمان به نقطه M می‌رسند، کدام است و بر هم نهی دو موج در این نقطه چگونه است؟

- (۱) 3π ، سازنده (۲) 3π ، ویرانگر (۳) $\frac{2\pi}{3}$ ، سازنده (۴) $\frac{2\pi}{3}$ ، ویرانگر

۱۹۰- تابع موج عرضی در یک سیم که قطر مقطع آن ۲ میلی‌متر و چگالی آن $8 \frac{g}{\text{cm}^3}$ است، در SI به صورت $u_y = 0.02 \sin(30t - 1/5x)$ می‌باشد. نیروی کشش سیم چند نیوتون است؟ $(\pi = 3)$

- (۱) ۴/۸ (۲) ۹/۶ (۳) ۴۸ (۴) ۹/۶

۱۹۱- شکل مقابل، موج عرضی را در طناب نشان می‌دهد. کدام مورد درباره دو نقطه M و N از طناب درست است؟



(۱) سرعت آن‌ها در هر لحظه یکسان است.

(۲) دامنه و بسامد یکسانی دارند.

(۳) در فاز مخالف‌اند.

(۴) هم‌فازند.

۱۹۲- اگر دامنه چشمه صوتی را ۴ برابر کنیم، برای یک شنونده معین، تراز شدت صوت ۱/۳ برابر می‌شود. در این حالت، تراز شدت صوت برای آن شنونده به چند دسی‌بل می‌رسد؟ $(\log 2 = 0.3)$

- (۱) ۱۲ (۲) ۳۲ (۳) ۴۰ (۴) ۵۲

۱۹۳- شکل مقابل حالتی را نشان می‌دهد که لوله با صوتی به طول موج λ_1 در حال تشدید است، اگر صوت دیگری در همان محیط به طول موج λ_2 با همین لوله بتواند تشدید حاصل کند، نسبت $\frac{\lambda_2}{\lambda_1}$ کدام یک از موارد زیر می‌تواند باشد؟



- (۱) $\frac{2}{5}$ (۲) $\frac{3}{7}$ (۳) $\frac{2}{3}$ (۴) $\frac{3}{4}$

۱۹۴- چشمه صوتی با سرعت $\frac{1}{n}$ سرعت صوت به یک شنونده ساکن نزدیک می‌شود و در ادامه مسیر با همان سرعت از شنونده دور می‌شود. اگر در حالت اول افزایش بسامد چشمه برای شنونده Δf باشد و در حالت دوم کاهش بسامد چشمه برای شنونده برابر $\Delta f'$ باشد، نسبت $\frac{\Delta f}{\Delta f'}$ چقدر است؟

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

۱۹۵- وجوه مشترک در گستره امواج الکترومغناطیسی، کدام است؟

- (۱) سرعت انتشار در خلأ و قانون‌های حاکم بر آن‌ها
(۲) ماهیت و سرعت انتشار در محیط‌های شفاف
(۳) نحوه تولید و قانون‌های حاکم بر آن‌ها
(۴) ماهیت و نحوه آشکارسازی

۱۹۶- در یک آزمایش ینگ، اختلاف فاصله دو شکاف نور از سومین نوار تاریک برابر ۱۵۰۰ نانومتر است. در این آزمایش، اختلاف فاصله دو شکاف نور از دومین نوار روشن چند نانومتر است؟

- (۱) ۸۰۰ (۲) ۱۲۰۰ (۳) ۱۶۰۰ (۴) ۱۸۰۰

۱۹۷- در اتم هیدروژن انرژی پتانسیل الکترون در میدان الکتریکی هسته برابر کدام است؟ (۲ شعاع مدار الکترون و k ثابت قانون کولن است.)

- (۱) $\frac{ke^2}{2r}$ (۲) $-\frac{ke^2}{2r}$ (۳) $\frac{ke^2}{r}$ (۴) $-\frac{ke^2}{r}$

۱۹۸- در یک آزمایش فوتوالکتریک، بلندترین طول موجی که بتواند از یک فلز، الکترون جدا کند، ۴۸۰ نانومتر است. به ازای چه طول موجی (برحسب نانومتر) ولتاژ قطع ۱/۵ ولت می‌شود؟ $(h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV}\cdot\text{s}, c = 3 \times 10^8 \text{ m/s})$

- (۱) ۳۰۰ (۲) ۳۵۰ (۳) ۴۰۰ (۴) ۴۵۰

۱۹۹- نیمه عمر یک ماده پرتوزا ۸ روز است. پس از ۳۲ روز، چند درصد از هسته‌های آن ماده دچار واپاشی می‌شوند؟

- (۱) ۶۴ (۲) ۷۵ (۳) ۸۲/۲۵ (۴) ۹۳/۷۵

۲۰۰- در فعل و انفعال هسته‌ای «مقداری انرژی $+X + {}_{56}^{137}\text{Ba} \rightarrow {}_{55}^{137}\text{Cs}$ ». اگر اختلاف جرم طرفین 11.000 u و هر واحد جرم اتمی معادل $1.66 \times 10^{-27} \text{ kg}$ کیلوگرم فرض شود، X کدام است و انرژی آزاد شده چند ژول است؟ $(c = 3 \times 10^8 \text{ m/s})$

- (۱) e^- و $5/1 \times 10^{-22}$ (۲) e^+ و $5/1 \times 10^{-22}$ (۳) e^- و $1/53 \times 10^{-13}$ (۴) e^+ و $1/53 \times 10^{-13}$

وقت پیشنهادی: ۳۵ دقیقه

شیمی

۲۰۱- اگر الکترون در اتم هیدروژن، از حالت پایه به لایه $n = 5$ برانگیخته شود، کدام عبارت در این مورد، درست است؟

- (۱) برای یونش این اتم، انرژی کمتری نسبت به حالت پایه، نیاز است.
(۲) الکترون در این حالت، انرژی کمتری نسبت به حالت پایه دارد و از هسته دورتر است.
(۳) طول موج نور نشر یافته هنگام برگشت به حالت پایه، بیشتر از برگشت به حالت $n = 2$ است.
(۴) به انرژی لازم برای جدا کردن این الکترون برانگیخته در اتم، انرژی نخستین یونش هیدروژن می‌گویند.
- ۲۰۲- بیست و یکمین الکترون اتم ${}_{25}\text{Mn}$ طبق اصل آفبا، دارای کدام مجموعه از عددهای کوانتومی است؟
- (۱) $n = 3, \ell = 2, m_\ell = -1, m_s = +\frac{1}{2}$ (۲) $n = 3, \ell = 2, m_\ell = -2, m_s = +\frac{1}{2}$
(۳) $n = 4, \ell = 3, m_\ell = -1, m_s = -\frac{1}{2}$ (۴) $n = 4, \ell = 3, m_\ell = -2, m_s = -\frac{1}{2}$

۲۰۳- چند الکترون در اثر مالش باید از سطح یک کره پلاستیکی جدا شود تا تغییر وزن آن با یک ترازوی با حساسیت ۰/۱ میلی گرم، قابل اندازه گیری باشد و این تعداد الکترون به تقریب چند کولن بار الکتریکی دارد؟ (جرم الکترون حدود $9 \times 10^{-28} \text{ g}$ و بار الکتریکی آن $1/6 \times 10^{-19} \text{ C}$ است.)

(۱) $1/78 \times 10^3$ ، (۲) $1/11 \times 10^{23}$ ، (۳) $1/66 \times 10^4$ ، (۴) $1/648 \times 10^3$ ، $3/11 \times 10^{22}$ ، $1/78 \times 10^4$ ، $1/11 \times 10^{23}$

۲۰۴- چند مورد از مطالب زیر، درباره هالوژن ها، درست است؟

- * بزرگ ترین شعاع اتمی را در مقایسه با عنصرهای هم دوره خود دارند.
- * در واکنش با همه فلزهای قلیایی خاکی، ترکیب های یونی تشکیل می دهند.
- * با افزایش عدد اتمی، واکنش پذیری و انرژی پیوندی آن ها به گونه همسو، کاهش می یابد.
- * خاصیت اسیدی ترکیب آن ها با هیدروژن (HX)، با افزایش عدد اتمی آن ها کاهش می یابد.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۲۰۵- اگر آرایش الکترونی گونه ای به $1s^2$ ختم شود، چند مورد از مطالب زیر درباره آن درست است؟

- * عنصر مربوط، تنها در تناوب اول جدول تناوبی قرار دارد.
- * عنصر مربوط، می تواند در گروه اول جدول تناوبی قرار گیرد.
- * چنین گونه ای می تواند آنیون متصل به کاتیون فلزهای قلیایی باشد.
- * عنصر مربوط، می تواند بالاترین انرژی نخستین یونش را در میان عنصرها داشته باشد.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۲۰۶- اثر پوششی الکترون های درونی بر الکترون لایه ظرفیت اتم، در کدام مورد تأثیر بیشتری دارد؟

- (۱) شکل هندسی مولکول ها
- (۲) واکنش پذیری عنصر سدیم
- (۳) تنوع عدد اکسایش در فلزهای واسطه
- (۴) نقطه جوش فلئور در مقایسه با عنصرهای هم دوره

۲۰۷- نسبت شمار الکترون های پیوندی به شمار الکترون های ناپیوندی در مولکول گلوکز، کدام است؟

(۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲/۵ (۴) ۲

۲۰۸- الکترونگاتیوی اکسیژن برابر ۳/۵ و تفاوت الکترونگاتیوی آن با ید برابر ۱ است. با توجه به این که پیوند S-I ناقطبی است، پیوند S-O،

..... است و الکترونگاتیوی گوگرد ممکن است

- (۱) قطبی - برابر ۲/۵ باشد.
- (۲) ناقطبی - برابر ۲/۵ باشد.

(۳) قطبی - ۰/۵ واحد با الکترونگاتیوی اکسیژن تفاوت داشته باشد. (۴) ناقطبی - ۰/۵ واحد با الکترونگاتیوی اکسیژن تفاوت داشته باشد.

۲۰۹- کدام موارد از مطالب زیر، درست اند؟

- (آ) مولکول های سه اتمی پایدار، دارای یکی از دو شکل هندسی ممکن اند.
- (ب) ترکیب هایی که فرمول شیمیایی با استوکیومتری مشابه دارند، شکل یکسان دارند.
- (پ) شکل هندسی مولکول، یکی از عامل های مهم در تعیین خواص شیمیایی و فیزیکی آن است.
- (ت) همه مولکول هایی که شمار اتم های سازنده مولکول آن ها برابر است، شکل هندسی متفاوت دارند.

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

۲۱۰- کدام موارد از مطالب زیر، درست اند؟

- (آ) الیاف آکریلیک از پلیمر شدن سیانو اتن، تهیه می شوند.
- (ب) مواد پلاستیکی، پلیمرهای سودمندی اند که از پلیمر شدن آلکین ها تهیه می شوند.
- (ت) تولید پلیمرهای زیست تخریب پذیر، راه حل مناسب تری برای کاهش مشکلات زیست محیطی است.
- (پ) از یکی از آلکن ها برای کمک به رسیدن برخی میوه های نارس مانند گوجه فرنگی و موز استفاده می شود.
- (ث) بیشتر ظرف هایی که از پلیمرها درست می شوند، با موادی که در آن ها نگهداری می شوند واکنش می دهند.

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

۲۱۱- درباره ترکیب روبهرو، چند مورد از مطالب زیر، درست اند؟

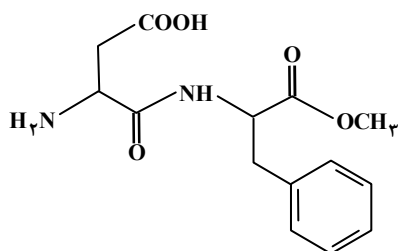
* دارای دو گروه آمینی است.

* ۶ اتم در آن دارای سه قلمرو الکترونی اند.

* در ساختار آن تنها یک آلفا- آمینو اسید وجود دارد.

* از آبکافت آن در شرایط قلیایی، متانول به دست می آید.

* یک گروه عاملی کربوکسیل و یک گروه عاملی استری دارد.



(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۲۱۲- مقدار اکسیژن آزاد شده از تجزیه گرمایی ۰/۳ مول پتاسیم کلرات را از تجزیه گرمایی چند گرم سدیم نیترات می توان به دست آورد؟ (بازده هر دو

واکنش ۱۰۰٪ فرض شود. $(N = ۱۴, O = ۱۶, Na = ۲۳ : g \cdot mol^{-1})$

۳۴ (۱) ۴۱ (۲) ۶۸ (۳) ۷۶/۵ (۴)

۲۱۳- در یک کیسه هوای خودرو، از ۱۳ g سدیم آزید استفاده شده است. اگر پس از انفجار، دمای درون کیسه هوا به $۱۲۷^{\circ}C$ برسد، حجم گاز درون

کیسه هوا در این لحظه به تقریب، چند لیتر خواهد بود؟ (فشار گاز درون کیسه ۱ اتمسفر فرض شود. $(N = ۱۴, Na = ۲۳ : g \cdot mol^{-1})$

۶/۷۲ (۱) ۸/۲۵ (۲) ۹/۸۵ (۳) ۱۱/۴۵ (۴)

۲۱۴- اگر محلول کلرید یک فلز که دارای ۲/۷ گرم از این نمک است با مقدار کافی نقره نیترات، ۵/۷۴ گرم نقره کلرید تشکیل دهد، نسبت جرم مولی

این فلز به ظرفیت آن، کدام است؟ $(Cl = ۳۵/۵, Ag = ۱۰۸ : g \cdot mol^{-1})$

۶۷/۵ (۱) ۵۴ (۲) ۴۶ (۳) ۳۲ (۴)

۲۱۵- واکنش: $PH_3(g) + O_2(g) \rightarrow P_4O_{10}(s) + H_2O(l)$ ، از کدام نوع و پس از موازنه، تفاوت مجموع ضریب های استوکیومتری فرآورده ها با

مجموع ضریب های استوکیومتری واکنش دهنده ها در آن کدام است و اگر بازده درصدی این واکنش ۸۵٪ باشد، به ازای مصرف ۱/۶ مول PH_3 ،

چند مول P_4O_{10} به دست می آید؟

(۱) جابه جایی دوگانه، ۴، ۰/۶۴ (۲) اکسایش- کاهش، ۵، ۰/۳۴ (۳) جابه جایی دوگانه، ۵، ۰/۳۴ (۴) اکسایش- کاهش، ۴، ۰/۶۴

۲۱۶- اگر ۵۰ mL محلول ۰/۶ مولار NaOH با ۱۵۰ mL محلول ۰/۱ مولار H_2SO_4 در دمای $۲۵^{\circ}C$ درون یک گرماسنج در همین دما واکنش دهد

و دمای پایانی برابر $۳۰^{\circ}C$ باشد، ΔH واکنش: $2NaOH(aq) + H_2SO_4(aq) \rightarrow Na_2SO_4(aq) + 2H_2O(l)$ ، به تقریب چند کیلوژول

است؟ (فرض کنید همه گرمای واکنش، صرف بالا رفتن دمای آب شده است، $c_{آب} = ۴/۲ J \cdot g^{-1} \cdot ^{\circ}C^{-1}$ و چگالی همه محلول ها حدود

$1 g \cdot mL^{-1}$ در نظر گرفته شود.)

۱۴۰ (۲) ۲۸۰ (۳) ۲۸۰ (۴) ۱۴۰ (۱)

۲۱۷- با توجه به واکنش های زیر، برای تولید هر کیلوگرم گاز آب، چند کیلوژول انرژی باید صرف شود؟ $(O = ۱۶, C = ۱۲, H = ۱ : g \cdot mol^{-1})$

$C(s, \text{گرافیت}) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$ ، $\Delta H = -۳۹۴ kJ$

$CO(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$ ، $\Delta H = -۲۸۳ kJ$

$2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(g)$ ، $\Delta H = -۴۹۰ kJ$

۱۱۸۳۳ (۱) ۱۴۴۰۰ (۲) ۴۴۶۶/۷ (۳) ۶۷۵۶/۳ (۴)

۲۱۸- ΔH کدام واکنش را می توان به آنتالپی استاندارد تشکیل فرآورده آن واکنش، نسبت داد؟

(۱) $H_2(g) + O_2(g) \rightarrow H_2O_2(l)$ (۲) $SO_2(g) + H_2O(l) \rightarrow H_2SO_4(l)$

(۳) $2F_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2OF_2(g)$ (۴) $Mg(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow MgO(s)$

۲۱۹- با توجه به واکنش: $Pb(s) + PbO_2(s) + 2H_2SO_4(aq) \rightarrow 2PbSO_4(s) + 2H_2O(l)$ ، اگر ۱۰۳۵ گرم سرب در این واکنش مصرف شود.

انرژی گرمایی آزاد شده چند کیلوژول است؟ $(Pb = ۲۰۷ g \cdot mol^{-1})$

$PbSO_4(s)$	$H_2O(l)$	$PbO_2(s)$	$H_2SO_4(aq)$	ترکیب
-۹۱۸	-۲۸۶	-۲۷۷	-۸۱۴	ΔH تشکیل

۱۳۸۵ (۱) ۱۵۰۲ (۲) ۱۸۵۱ (۳) ۲۵۱۵ (۴)

۲۲۰- چند مورد از مطالب زیر، درست اند؟

* حل شدن هر نمکی در آب با جذب گرما و سرد شدن محلول همراه است.

* تأثیر افزایش فشار بر انحلال پذیری گازها، برعکس تأثیر افزایش دما بر انحلال پذیری آن ها است.

* حل شدن گازهایی مانند اکسیژن و نیتروژن در آب، برخلاف حل شدن نمک ها در آب، با کاهش آنتروپی همراه است.

* تأثیر افزایش فشار بر انحلال پذیری گازها، برعکس تأثیر افزایش دما بر انحلال پذیری برخی نمک ها مانند سدیم نیترات است.

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

۲۲۱- چند مورد از مطالب زیر، درست اند؟ $(H = ۱, C = ۱۲, O = ۱۶, Na = ۲۳ : g \cdot mol^{-1})$

* استون مایعی فرار و بی رنگ است که انحلال پذیری آن در آب کم است.

* مواد نامحلول، تنها به موادی گفته می شود که انحلال پذیری آن ها برابر صفر است.

* علت حل نشدن ویتامین A در آب، غلبه بخش ناقطبی مولکول بر بخش قطبی آن است.

* در مخلوط ۰/۱ مول ۱- پنتانول با ۱۰۰۰ گرم آب، تنها یک فاز دیده می شود. (انحلال پذیری این الکل در شرایط آزمایش ۲/۷ g در ۱۰۰ g آب

است.)

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

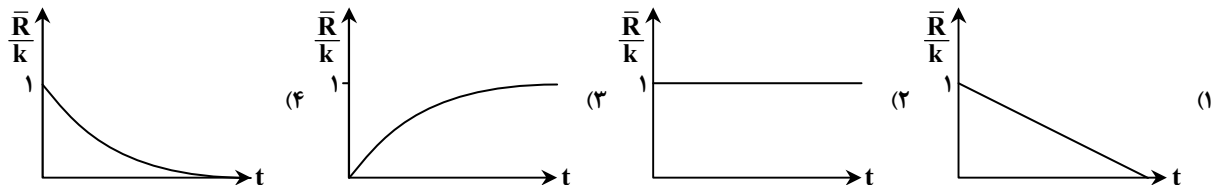
۲۲۲- محلول سیرشده نمکی با جرم مولی ۸۰ گرم و چگالی $1/2 \text{ g} \cdot \text{mL}^{-1}$ در دمای معین، تهیه شده است. اگر غلظت مولار آن در همان دما برابر $2/5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ باشد، انحلال پذیری آن در دمای آزمایش، چند گرم در ۱۰۰ گرم آب است؟

- ۱) ۳۰ (۲) ۲۴ (۳) ۲۰ (۴) ۱۶

۲۲۳- کدام مقایسه درباره فشار بخار (P)، دمای جوش (t) و دمای انجماد (t') محلول ۱ مولال شکر (A) و محلول ۱ مولال نمک خوراکی (B)، درست است؟

- ۱) $t'_B < t'_A, t_A < t_B, P_A > P_B$ (۱)
 ۲) $t'_B > t'_A, t_A > t_B, P_A > P_B$ (۲)
 ۳) $t'_B < t'_A, t_A < t_B, P_A < P_B$ (۳)
 ۴) $t'_B > t'_A, t_A > t_B, P_A < P_B$ (۴)

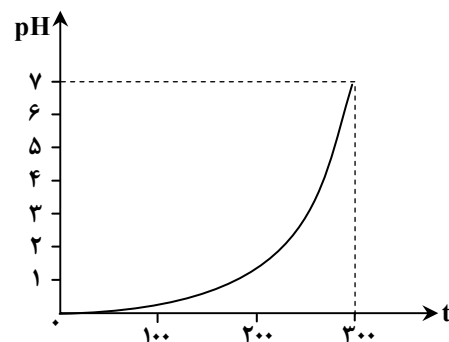
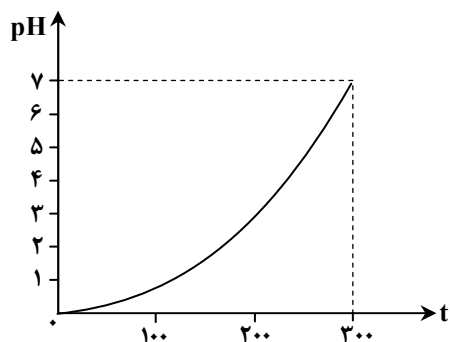
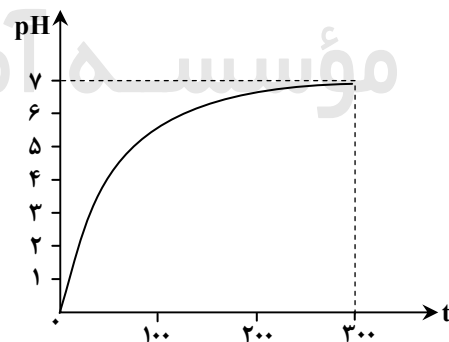
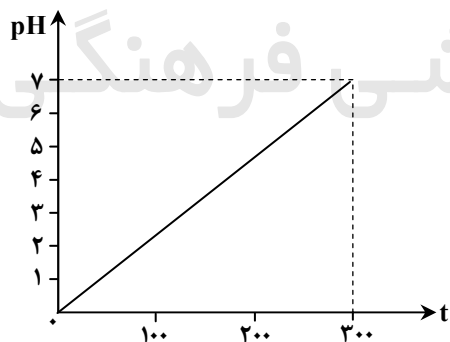
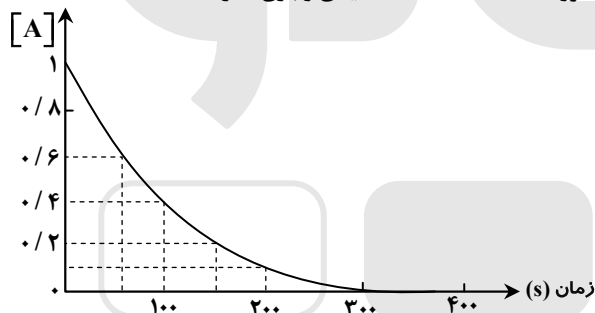
۲۲۴- سرعت واکنش: $\text{NO}_2(\text{g}) + \text{CO}(\text{g}) \rightarrow \text{NO}(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g})$ ، از رابطه $\bar{R} = k[\text{NO}_2]^2$ ، پیروی می کند. کدام نمودار درباره پیشرفت آن درست است؟ (غلظت اولیه واکنش دهنده ها، برابر یک مول بر لیتر است.)



۲۲۵- اگر در واکنش فرضی: $A(\text{g}) + B(\text{g}) \rightarrow C(\text{g})$ ، با دو برابر کردن غلظت مولی A و ثابت نگه داشتن غلظت B، سرعت واکنش دو برابر و با دو برابر کردن غلظت مولی B و ثابت نگه داشتن غلظت مولی A، سرعت ۴ برابر شود، رابطه سرعت این واکنش و یکای ثابت سرعت آن، کدامند؟

- ۱) سرعت، $\text{mol}^{-1} \cdot \text{L} \cdot \text{s}$ ، $\text{سرعت} = k[A][B]^2$ (۱)
 ۲) سرعت، $\text{mol}^{-2} \cdot \text{L}^2 \cdot \text{s}^{-1}$ ، $\text{سرعت} = k[A][B]^2$ (۲)
 ۳) سرعت، $\text{mol}^{-1} \cdot \text{L} \cdot \text{s}^{-1}$ ، $\text{سرعت} = k[A][B]$ (۳)
 ۴) سرعت، $\text{mol}^{-2} \cdot \text{L}^2 \cdot \text{s}$ ، $\text{سرعت} = k[A]^2[B]^4$ (۴)

۲۲۶- تغییر غلظت $A(\text{aq})$ در واکنش: $A(\text{aq}) + 2X(\text{aq}) + H^+(\text{aq}) \rightarrow D(\text{aq})$ در محلول با غلظت ۱ مولار HCl، ۲ مولار X(aq) و ۱ مولار A(aq) به صورت شکل زیر است. نمودار تغییر pH این محلول، به کدام صورت است؟ (D خصلت اسیدی و بازی ندارد.)



۲۲۷- ۱/۶ مول گاز SO_2Cl_2 را در یک ظرف دو لیتری سر بسته تا رسیدن به تعادل: $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g})$ ، گرما می‌دهیم. اگر در

حالت تعادل، مجموع شمار مول‌های گازی در ظرف واکنش برابر ۲/۴ باشد، ثابت تعادل در شرایط آزمایش چند $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ کدام است؟

۳/۲ (۱) ۱/۶ (۲) ۰/۳۲ (۳) ۰/۴ (۴)

۲۲۸- اگر واکنش تعادلی: $\text{A}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{B}(\text{g})$ ، $K = 2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ، با غلظت ۱ مولار ماده A آغاز شده باشد، حداکثر بازده درصدی این واکنش، کدام است؟

۵۰ (۱) ۵۲/۵ (۲) ۶۰ (۳) ۶۲/۵ (۴)

۲۲۹- اگر pH محلول اسید ضعیف HA که در هر میلی‌لیتر آن $2/5 \times 10^{-7}$ مول از آن وجود دارد، برابر ۵ باشد، درصد تفکیک یونی آن در شرایط آزمایش، کدام است؟

۰/۴ (۱) ۰/۲ (۲) ۴ (۳) ۲ (۴)

۲۳۰- اگر pH محلول ۰/۱ مولار نمک KX، کوچک‌تر از pH محلول ۰/۱ مولار نمک KX' باشد، کدام مطلب همواره درست است؟

(۱) HX اسیدی قوی‌تر از HX' است. (۲) KX، نمکی اسیدی و KX' نمکی بازی است.

(۳) K_a ی HX از K_a ی HX' کوچک‌تر است. (۴) X می‌تواند یون هیدروکسید و X' یون سیانید باشد.

۲۳۱- اگر نسبت $\frac{K_{a1}}{K_{a2}}$ در مورد اسید H_2A برابر 10^4 باشد، pH محلول ۰/۱ مولار H_2A با محلول ۰/۱ مولار باز مزدوج آن، به تقریب چند واحد تفاوت دارد؟

۴ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۶ (۴)

۲۳۲- از مخلوط شدن حجم‌های برابر از محلول با محلول، یک محلول بافر تشکیل می‌شود.

(۱) ۰/۶ مولار NH_3 ، ۰/۳ مولار H_2SO_4 (۲) ۰/۴ مولار NaOH، ۰/۲ مولار HNO_3

(۳) ۰/۵ مولار NH_3 ، ۰/۴ مولار HNO_3 (۴) ۰/۲ مولار NaOH، ۰/۳ مولار H_2SO_4

۲۳۳- مجموع ضرایب استوکیومتری مواد در معادله واکنش اکسایش آهن (II) هیدروکسید و تبدیل آن به آهن (III) هیدروکسید، در فرآیند زنگ زدن آهن کدام است؟

۹ (۱) ۱۱ (۲) ۱۲ (۳) ۱۳ (۴)

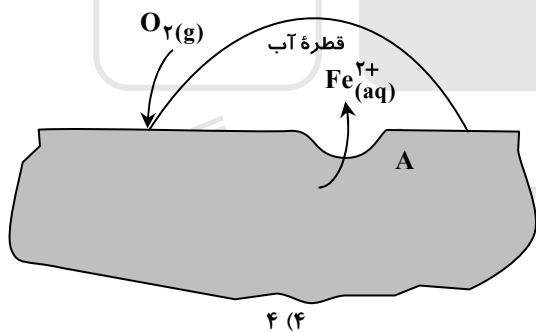
۲۳۴- در واکنش سوختن کامل استون، مجموع تغییر عددهای اکسایش اتم‌های کربن کدام است؟

۱۲ (۱) ۱۴ (۲) ۱۶ (۳) ۱۸ (۴)

۲۳۵- با توجه به شکل زیر که به زنگ زدن آهن مربوط است، چند مورد از مطالب زیر، درست‌اند؟

* پایگاه کاتدی در نقطه A قرار دارد. * نیم‌واکنش آندی در جایی که غلظت اکسیژن زیاد است، انجام می‌شود.

* با کاهش هر مول گاز اکسیژن در آب، ۴ مول یون هیدروکسید تولید می‌شود. * جهت حرکت کاتیون‌های آهن در قطره آب، مخالف جهت حرکت الکترون‌ها در قطعه آهن است.



۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۱ (۱)