



کد کنترل

121

A



121A

۱۴۰۴
نوبت دوم
خارج

دفترچه شماره:

۱

اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می شود.
امام خمینی (ره)

آزمون اختصاصی (سراسری) ورودی دانشگاه ها و مؤسسات آموزش عالی نوبت دوم - تیرماه سال ۱۴۰۴

گروه آزمایشی علوم ریاضی و فنی

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال	از شماره	تا شماره	زمان پاسخ گویی
۱	ریاضیات	۴۰	۱	۴۰	۷۰ دقیقه

استفاده از ماشین حساب ممنوع می باشد.

این آزمون نمره منفی دارد

۱- کدام یک از دنباله‌های اعداد حقیقی زیر، همواره تشکیل یک دنباله هندسی می‌دهد؟

(۱) $0, a, a^2, \dots$ (۲) $a, \frac{a}{2}, \frac{a}{4}, \dots$ (۳) $a, a, a, \dots$ (۴) $\frac{1}{a}, \frac{1}{a}, \frac{1}{a}, \dots$

۲- مقدار عبارت $\frac{8x^3 - 36x^2 + 54x - 27}{8x^3 - 24x + 18}$ به ازای ریشه بزرگ‌تر معادله $x^2 - 3x + 1 = 0$ کدام است؟

(۱) $\sqrt{5}$ (۲) $5\sqrt{5}$ (۳) $5/\sqrt{5}$ (۴) $5\sqrt{5}$

۳- ساده‌شده عبارت $(B' \cap A) \cup [(B - A) \cup A'] \cap (A - B)$ کدام است؟

(۱) A (۲) B (۳) $B - A$ (۴) $A - B$

۴- نقیض گزاره $(p \Rightarrow r) \Rightarrow (p \wedge q)$ هم‌ارز منطقی کدام گزاره زیر است؟

(۱) $\sim p \Rightarrow \sim (r \Rightarrow q)$ (۲) $\sim p \Rightarrow (\sim r \Rightarrow q)$ (۳) $p \Rightarrow \sim (r \Rightarrow q)$ (۴) $p \Rightarrow (\sim r \Rightarrow q)$

۵- اگر $A(2b+1, 2b-b^2)$ و $B(2b-1, 2b-b^2)$ دو نقطه متمایز با مؤلفه‌های صحیح مثبت از سهمی

$y = m(x - \alpha + 1)^2 + \alpha + 1$ باشند، مقدار m کدام است؟

(۱) -1 (۲) -2 (۳) -3 (۴) -4

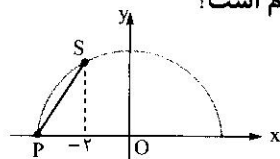
۶- اگر یکی از ریشه‌های معادله درجه دوم $(a \log 2)x^2 + ax + b \log 2 = 0$ برابر -1 باشد، مقدار $(\sqrt{2})^{\frac{b}{a}}$ کدام است؟

(۱) $\sqrt{10}$ (۲) $\sqrt{5}$ (۳) 5 (۴) 10

۷- به ازای چند مقدار صحیح از a ، معادله $|4x - 2| = x^2 - x + a$ دارای چهار ریشه حقیقی است؟

(۱) 1 (۲) 2 (۳) 3 (۴) 4

۸- در نیم‌دایره شکل زیر، اگر طول وتر PS برابر شعاع نیم‌دایره باشد، عرض نقطه S کدام است؟



(۱) $1/5\sqrt{3}$ (۲) $2/5\sqrt{2}$ (۳) $2\sqrt{3}$ (۴) $3\sqrt{2}$

۹- اگر $f(x) = \begin{cases} x+2 & x > 3 \\ -2x+1 & x \leq 3 \end{cases}$ و $g(x) = \begin{cases} x+3 & f(-x) > 0 \\ x-3 & f(-x) \leq 0 \end{cases}$ باشد، مقدار $\log(-\frac{1}{3})$ کدام است؟

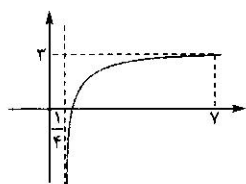
(۱) 8 (۲) $\frac{13}{2}$ (۳) $-\frac{7}{2}$ (۴) -4

محل انجام محاسبات

۱۰- تابع f با ضابطه $f(x) = 4x - x\sqrt{x} - 3\sqrt{x} + 9$ در یک همسایگی از a ، وارون پذیر است. اگر $\text{fof}(a) = a$ باشد، مقدار $f(a-5)$ کدام است؟

- ۷ (۴) ۹ (۳) ۱۳ (۲) ۱۱ (۱)

۱۱- شکل زیر، نمودار تابع $f(x) = \log_3(ax+b)$ را نشان می دهد. مقدار $f^{-1}(-1)$ کدام است؟



- $\frac{2}{5}$ (۲) $\frac{4}{5}$ (۱)
 $\frac{1}{3}$ (۴) $\frac{2}{3}$ (۳)

۱۲- اگر انتهای کمان α در ناحیه دوم دایره مثلثاتی باشد، حاصل عبارت $\sqrt{\frac{1+\sin\alpha}{1-\sin\alpha}} - \sqrt{1+\tan^2\alpha}$ کدام است؟

- $\tan\alpha$ (۴) $\cot\alpha$ (۳) $-\tan\alpha$ (۲) $-\cot\alpha$ (۱)

۱۳- اگر $\tan(\alpha + 25^\circ) = \frac{\sqrt{3}}{4}$ باشد، مقدار $\cot(35^\circ - \alpha)$ کدام است؟

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

۱۴- اگر $A = \sqrt{2}\cos(135^\circ)\cos(297^\circ) + \sqrt{3}\cos(63^\circ)\sin(120^\circ)$ باشد، حاصل $2A$ کدام است؟

- $5\cos(27^\circ)$ (۴) $5\sin(27^\circ)$ (۳) $\sin(27^\circ)$ (۲) $\cos(27^\circ)$ (۱)

۱۵- معادله مثلثاتی $\tan(3x - \frac{\pi}{3}) + \tan 2(x - \frac{\pi}{4}) = \cot(\frac{3\pi}{4})$ چند جواب در بازه $[0, \pi]$ دارد؟

- ۶ (۴) ۵ (۳) ۴ (۲) ۳ (۱)

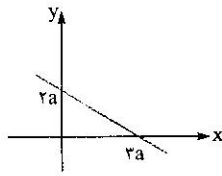
۱۶- حاصل $\lim_{x \rightarrow (\frac{2}{a})^+} \frac{2\sqrt{x - \frac{2}{a}} + 3\sqrt{x} - \sqrt{\frac{27}{a}}}{\sqrt{x^2 - \frac{9}{a^2}}}$ کدام است؟ ($a > 0$)

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

۱۷- اگر $\lim_{x \rightarrow (\frac{1}{\sqrt{3}})^+} \frac{|-x| + a}{|\frac{\sqrt{3}}{3}x + a| + a} = -\infty$ باشد، مقدار $|a|$ کدام است؟

- ۴ (۴) -۳ (۳) -۲ (۲) -۱ (۱)

محل انجام محاسبات



۱۸- اگر نمودار تابع f به صورت مقابل باشد، حاصل $\lim_{x \rightarrow -\infty} \frac{f^2(x)}{x |f^{-1}(x)|}$ کدام است؟

$$-\frac{1}{27} \quad (2)$$

$$-\frac{4}{9} \quad (1)$$

$$-\frac{4}{27} \quad (4)$$

$$-\frac{1}{9} \quad (3)$$

۱۹- اگر تابع f با ضابطه $f(x) = \begin{cases} \frac{|x^2 + mx - m - 1|}{m|x^2 - 1| + |x - 1|} & x \neq 1 \\ \frac{m}{m+2} & x = 1 \end{cases}$ در $\mathbb{R}$ پیوسته باشد، مقدار $\lim_{x \rightarrow \frac{1}{m}} f(x)$ کدام است؟

$$\frac{7}{8} \quad (4)$$

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

$$\frac{7}{2} \quad (2)$$

$$1 \quad (1)$$

۲۰- حاصل $\lim_{x \rightarrow \frac{\pi}{2}} \frac{\sin x \tan(\frac{\pi}{2} - x)}{2x - \pi}$ کدام است؟

$$1 \quad (4)$$

$$-1 \quad (3)$$

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

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

۲۱- تابع f با ضابطه $f(x) = \begin{cases} a\sqrt{x^2} & x \geq 1 \\ b + c\sqrt{x^2} & x < 1 \end{cases}$ در $\mathbb{R}$ پیوسته است. اگر f فقط در یک نقطه مشتق پذیر نباشد،

مقدار $\frac{ab}{c^2}$ کدام است؟ ($c \neq 0$)

$$\frac{1}{4} \quad (4)$$

$$\frac{1}{3} \quad (3)$$

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

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

۲۲- تابع $y = |f(x)|$ که در آن $f(x) = x(|x| + 3)$ است، چند نقطه بحرانی دارد؟

$$\text{صفر} \quad (4)$$

$$1 \quad (3)$$

$$3 \quad (2)$$

$$5 \quad (1)$$

۲۳- واریانس پنج داده آماری برابر $\frac{16}{3}$ است. با اضافه کردن سه داده a ، a و b به داده‌های اولیه، میانگین داده‌ها

تغییر نکرده ولی واریانس آن‌ها ۱ واحد افزایش پیدا می‌کند. اختلاف a و b کدام است؟

$$6 \quad (4)$$

$$5 \quad (3)$$

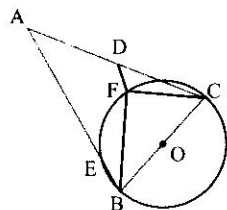
$$4 \quad (2)$$

$$3 \quad (1)$$

محل انجام محاسبات

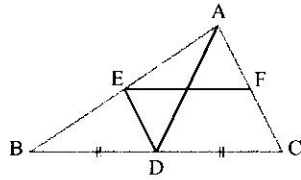
$\circ/2(f)$
 $\circ/3(r)$
 $\circ/4(r)$
 $\circ/5(1)$

۲۶- در شکل مقابل، قطر دایره برابر ۷ و ۱ DF است. اگر $EF = FC$ و نقطه D وسط پاره خط AC باشد، اندازه AB کدام است؟



خوبی بخت!

۳۰- در مثلث ABC ، $EF \parallel BC$ و $\hat{ADE} = \hat{BDE}$ است. اگر $AC = ۷$ ، $BC = ۱۰$ و



$AD = ۳$ باشد، طول نیمساز زاویه ADC کدام است؟

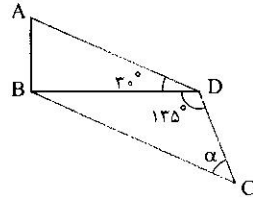
$$\frac{19}{8} \quad (۲)$$

$$\frac{21}{8} \quad (۱)$$

$$\frac{15}{8} \quad (۴)$$

$$\frac{17}{8} \quad (۳)$$

۳۱- در شکل روبه‌رو، اگر $\frac{AB}{BC} = \frac{2}{3}$ و زاویه $\hat{ABC} = ۱۰۵^\circ$ باشد، مقدار $\tan \alpha$ کدام است؟



$$\frac{3\sqrt{2}}{4} \quad (۲)$$

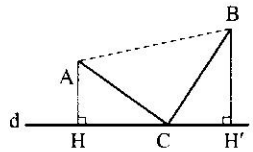
$$\frac{2\sqrt{2}}{3} \quad (۱)$$

$$\frac{\sqrt{2}}{4} \quad (۴)$$

$$\frac{\sqrt{2}}{3} \quad (۳)$$

۳۲- در شکل زیر، فاصله نقاط A و B از خط d ، به ترتیب، $۲\sqrt{3}$ و $۵\sqrt{3}$ واحد است و نقطه C روی خط d طوری

انتخاب شده است که محیط مثلث ABC کم‌ترین باشد. اگر مساحت مثلث ACH برابر $۶\sqrt{3}$ باشد، اندازه HH'



کدام است؟

$$۱۸ \quad (۲)$$

$$۱۵ \quad (۱)$$

$$۲۴ \quad (۴)$$

$$۲۱ \quad (۳)$$

۳۳- اگر $\vec{e}_1$ بردار یکه در راستای نیمساز زاویه بین بردارهای $\vec{a}$ و $\vec{b}$ و $\vec{e}_2$ بردار یکه در راستای نیمساز زاویه بین بردارهای $-\vec{a}$ و $-\vec{b}$ باشد، طول یکی از قطرهای متوازی‌الاضلاع که توسط بردارهای $\vec{e}_1$ و $\vec{e}_2$ تولید می‌شود، کدام

است؟

$$۲ \quad (۴)$$

$$۱ \quad (۳)$$

$$\sqrt{2} \quad (۲)$$

$$\frac{\sqrt{2}}{2} \quad (۱)$$

۳۴- اگر $A = \begin{bmatrix} -۲ & ۰ & ۰ \\ ۰ & -۳ & ۰ \\ ۵ & ۰ & -۱ \end{bmatrix}$ و $B = \begin{bmatrix} -\frac{1}{2} & ۰ & ۱ \\ ۰ & -\frac{1}{3} & ۰ \\ ۰ & ۰ & -۵ \end{bmatrix}$ باشد، مقدار $|(\vec{AB})^2|$ کدام است؟

$$۲۵ \quad (۴)$$

$$۱۶ \quad (۳)$$

$$\frac{۲۵}{9} \quad (۲)$$

$$\frac{16}{9} \quad (۱)$$

محل انجام محاسبات

۳۵- اگر ماتریس‌های $B = \begin{bmatrix} 1 & 0 \\ 0 & 1 \\ -1 & 0 \end{bmatrix}$ ، $C = \begin{bmatrix} 1 & 0 & -1 \\ 0 & 1 & 0 \end{bmatrix}$ و $A = B \times C$ باشند، درایه واقع در سطر سوم ستون اول

ماتریس A^5 کدام است؟

- (۱) -۱۶ (۲) -۳۲ (۳) -۸ (۴) -۶۴

۳۶- نقطه $A(\alpha, \beta)$ روی سهمی $y^2 + 2x + 3y + 2 = 0$ قرار دارد. اگر فاصله نقطه A از کانون سهمی برابر $2/5$ باشد، اختلاف مقادیر ممکن برای β کدام است؟

- (۱) ۵ (۲) ۴ (۳) ۳ (۴) ۲

۳۷- اگر n عدد صحیح و زوج باشد و $m \mid n+1$ و $k \mid m+2$ در این صورت باقی‌مانده تقسیم عدد $m^2 + k^2 + 3$ بر ۸ کدام است؟

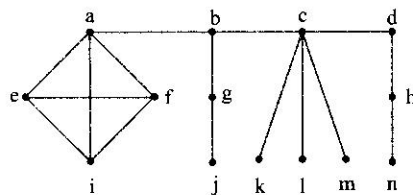
- (۱) ۷ (۲) ۵ (۳) ۳ (۴) ۱

۳۸- ۸ دانشجو را به چند طریق می‌توان در چهار اتاق ۲ نفره یکسان اسکان داد؟

- (۱) ۶۳۰ (۲) ۳۱۵ (۳) ۲۱۰ (۴) ۱۰۵

۳۹- در جعبه‌ای ۵۲ کارت به تعداد مساوی از چهار رنگ قرمز، سبز، زرد و آبی وجود دارد. حداقل چند کارت از جعبه بیرون بیاوریم تا مطمئن شویم که حداقل ۶ کارت قرمز یا حداقل ۴ کارت سبز یا حداقل ۳ کارت زرد یا حداقل ۲ کارت آبی بیرون آورده‌ایم؟

- (۱) ۱۶ (۲) ۱۵ (۳) ۱۲ (۴) ۱۱



۴۰- در گراف شکل روبه‌رو، چند مجموعه احاطه‌گر مینیمم برای این گراف وجود دارد به طوری که همسایگی‌های بسته عضوهای مجموعه احاطه‌گر مینیمم، افزایی برای مجموعه رئوس این گراف باشند؟

- (۱) ۳ (۲) ۴ (۳) ۲ (۴) ۱

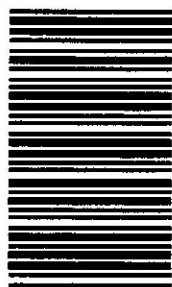
محل انجام محاسبات



کد کنترل

122

A



122A

۱۴۰۴
نوبت دوم
خارج

دفترچه شماره:

۲

در زمینه مسائل علمی باید دنبال قله بود.
مقام معظم رهبری

آزمون اختصاصی (سراسری) ورودی دانشگاه‌ها و مؤسسات آموزش عالی نوبت دوم - تیرماه سال ۱۴۰۴

گروه آزمایشی علوم ریاضی و فنی

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره	زمان پاسخگویی	ملاحظات
۱	فیزیک	۳۵	۴۱	۷۵	۴۵ دقیقه	۶۵ سؤال
۲	شیمی	۳۰	۷۶	۱۰۵	۳۰ دقیقه	۷۵ دقیقه

استفاده از ماشین حساب ممنوع می‌باشد.

این آزمون نمره منفی دارد.

* داوطلب گرامی، عدم درج مشخصات و امضا در مندرجات جدول زیر، به منزله عدم حضور شما در جلسه آزمون است.

اینجانب با شماره داوطلبی با آگاهی کامل، یکسان بودن شماره صندلی خود را با شماره داوطلبی مندرج در بالای کارت ورود به جلسه، بالای پاسخ نامه و دفترچه سؤالات، نوع و کد کنترل درج شده بر روی دفترچه سؤالات تأیید می نمایم.

امضا:

۴۱- دو گوی هم اندازه A و B را که جرم یکی دو برابر دیگری است ($m_A = 2m_B$) از بالای برجی به ارتفاع h به طور هم زمان رها می کنیم. با فرض این که نیروی مقاومت هوا در طی حرکت دو گوی ثابت و یکسان باشد، به ترتیب، تندی برخورد کدام گوی با زمین بیشتر است و کدام گوی زودتر به زمین می رسد؟

- (۱) B و B (۲) A و A (۳) A و B (۴) B و A

۴۲- اگر در یک آذرخش، جریان الکتریکی متوسط A ۲۰۰ به مدت ۰/۲ ثانیه بین دو ابر با اختلاف پتانسیل الکتریکی ۵۰ kV برقرار شود، انرژی الکتریکی آزاد شده در این مدت چند مگاژول است؟

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۴۰ (۴) ۵۰

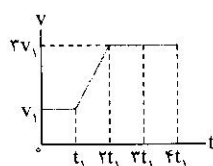
۴۳- موج ایستاده ای در یک تار ایجاد می شود. در مکان شکم ها، موج رونده و موج برگشتی در مقایسه با هم، چگونه اند؟

- (۱) در هر دوره چهار بار هم فازند. (۲) در هر دوره دو بار ناهم فازند.
(۳) همواره در فاز مخالف اند. (۴) همواره هم فازند.

۴۴- پرتوی نوری با زاویه تابش 60° از هوا وارد آب می شود. کدام کمیت های وابسته به پرتو، با ورود آن به آب تغییر می کند؟

- (۱) جهت انتشار، تندی و طول موج (۲) بسامد، جهت انتشار و طول موج
(۳) بسامد، جهت انتشار و تندی (۴) تندی، بسامد و طول موج

۴۵- نمودار سرعت - زمان متحرکی که روی مسیری مستقیم حرکت می کند، مطابق شکل مقابل است. سرعت متوسط در کدام بازه زمانی بیشتر است؟



- (۱) $t=0$ تا t_1 (۲) $t=0$ تا $2t_1$
(۳) $t=0$ تا $3t_1$ (۴) $t=0$ تا $4t_1$

۴۶- معادله مکان - زمان متحرکی در SI به صورت $x = -4t^2 + 24t - 30$ است. به ترتیب، در کدام لحظه و در کدام مکان، متحرک به صورت لحظه ای متوقف می شود؟

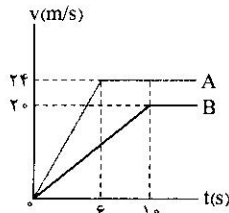
- (۱) $x = 2 \text{ m}, t = 3 \text{ s}$ (۲) $x = 2 \text{ m}, t = 4 \text{ s}$
(۳) $x = 6 \text{ m}, t = 3 \text{ s}$ (۴) $x = 6 \text{ m}, t = 4 \text{ s}$

محل انجام محاسبات



- ۴۷- دو گلوله را به فاصله زمانی یک ثانیه از یک نقطه از ارتفاع زیاد رها می‌کنیم. بعد از رها شدن گلوله دوم تا رسیدن گلوله اول به زمین، فاصله بین دو گلوله چگونه تغییر می‌کند؟ ($g = 10 \text{ m/s}^2$ و مقاومت هوا ناچیز است).
- (۱) در هر ثانیه ۱۰ متر افزایش می‌یابد. (۲) در هر ثانیه ۵ متر افزایش می‌یابد.
- (۳) در هر ثانیه ۵ متر کاهش می‌یابد. (۴) ثابت می‌ماند.

۴۸- شکل زیر، نمودار سرعت - زمان دو متحرک است که روی محور x از حال سکون به راه می‌افتند و متحرک B در مبدأ زمان ۶۸ متر جلوتر از A است. در این مسیر، چند ثانیه فاصله دو متحرک کم‌تر یا مساوی ۱۲ متر است؟



(۱) ۶

(۲) ۵

(۳) ۴

(۴) ۳

۴۹- کامیونی به جرم ۱۸ تن با سرعت ثابت 20 m/s در مسیر افقی در حرکت است. در همان مسیر خودرویی به جرم 1600 kg با سرعت ثابت 108 km/h حرکت می‌کند. نیروی اصطکاکی که بتواند کامیون را در مدت معینی متوقف کند، چند برابر نیروی اصطکاکی است که خودرو را در همان مدت متوقف می‌کند؟

(۴) ۱۵

(۳) ۹

(۲) $7/5$ (۱) $4/5$

۵۰- وزنه‌ای به جرم m از ارتفاع H رها می‌شود. بزرگی تکانه آن در لحظه‌ای که از ارتفاع h می‌گذرد، کدام است؟

$$2m\sqrt{g(H-h)} \quad (۲)$$

$$m\sqrt{2g(H-h)} \quad (۱)$$

$$mg\sqrt{2(H-h)} \quad (۴)$$

$$2mg\sqrt{H-h} \quad (۳)$$

۵۱- پره‌های یک بالگرد در هر دقیقه ۱۲۰۰ دور می‌چرخند. اگر طول پره‌ها 4 m باشد، شتاب مرکزگرا در وسط پره‌ها چند متر بر مربع ثانیه است؟ ($\pi^2 = 10$)

(۴) ۳۲۰۰۰

(۳) ۱۶۰۰۰

(۲) ۶۴۰۰۰

(۱) ۲۴۰۰۰

۵۲- وزنه‌ای توسط نیروسنج از سقف آسانسور آویزان است. در حالت سکون نیروسنج ۸ نیوتون را نشان می‌دهد. اگر آسانسور با شتاب رو به پایین $2/5 \text{ m/s}^2$ حرکت کند، نیروسنج چند نیوتون را نشان می‌دهد؟ ($g = 10 \text{ m/s}^2$)

(۴) ۲

(۳) ۶

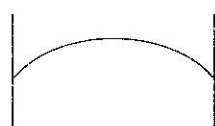
(۲) ۸

(۱) $10/5$

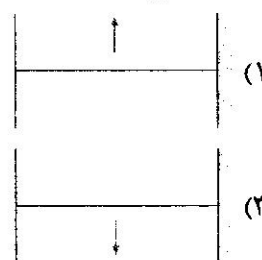
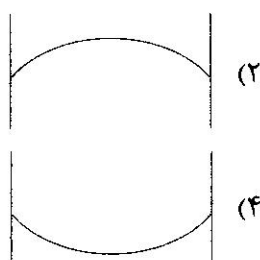
۵۳- نوسانگر وزنه - فنر با دوره ۲ ثانیه روی پاره‌خطی به طول ۸ سانتی‌متر در راستای قائم نوسان می‌کند. اگر نوسانگر در لحظه $t = 0 \text{ s}$ در بالاترین نقطه مسیر باشد، تندی متوسط نوسانگر در بازه زمانی $t = 0 \text{ s}$ تا $t = \frac{5}{3} \text{ s}$ چند سانتی‌متر بر ثانیه است؟

(۴) $12/4$ (۳) $8/4$ (۲) $6/2$ (۱) $3/2$

محل انجام محاسبات



۵۴- تار که بین دو تکیه‌گاه محکم شده است، در هماهنگ اول با بسامد f به نوسان درمی‌آید. شکل مقابل تار را در لحظه $t = 0$ s نشان می‌دهد. کدام شکل نشان‌دهنده حرکت تار در لحظه $t = \frac{v}{4f}$ است؟



۵۵- اگر در یک فضای باز، فاصله خود را از چشمه صوت ۲ برابر کنیم، تراز شدت صوت چند دسی‌بل کاهش می‌یابد؟ (از جذب انرژی صوتی توسط محیط، صرف نظر شود و $\log 2 = 0.3$)

- (۱) ۱۲ (۲) ۶ (۳) ۴ (۴) ۳

۵۶- الکترون در اتم هیدروژن در تراز $n = 4$ قرار دارد. فرض کنید فقط گذارهای $\Delta n = 1$ مجاز باشد، کوتاه‌ترین طول موجی که این الکترون می‌تواند گسیل کند چند نانومتر است؟ $[R = 0.01(\text{nm})^{-1}]$

- (۱) ۱۲۰۰ (۲) ۳۰۰ (۳) $\frac{320}{3}$ (۴) $\frac{400}{3}$

۵۷- تابش فرابنفشی با طول موج 248 nm بر سطح تیغه‌ای از جنس تنگستن با تابع کار 4.55 eV تابیده می‌شود. بیشینه تندی فوتوالکترون‌های جدا شده از سطح این فلز چند متر بر ثانیه است؟ ($hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}$ ، $m_e = 9 \times 10^{-31} \text{ kg}$ و $e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$)

- (۱) 4×10^4 (۲) 4×10^5 (۳) 8×10^4 (۴) 8×10^5

۵۸- در راکتور هسته‌ای از کدام ماده به عنوان کندساز نوترون در واکنش‌های شکاف هسته‌ای استفاده نمی‌شود؟

- (۱) کادمیم (۲) گرافیت (۳) آب معمولی (H_2O) (۴) آب سنگین (D_2O)

۵۹- اورانیوم $^{238}_{92}\text{U}$ (هسته مادر)، در اثر تابش α به یک هسته دختر تبدیل می‌شود. عدد نوترونی هسته دختر، چند واحد کمتر از عدد نوترونی هسته مادر است؟

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۶۰- بار الکتریکی نقطه‌ای q_1 از فاصله 60 سانتی‌متری، بر بار نقطه‌ای $q_2 = -5 \mu\text{C}$ نیروی جاذبه الکتریکی $2 \times 10^{-2} \text{ N}$ وارد می‌کند. بزرگی میدان الکتریکی حاصل از بار q_1 در فاصله 20 سانتی‌متری آن چند نیوتون بر کولن است؟

- (۱) 6×10^3 (۲) 4×10^3 (۳) $3/6 \times 10^4$ (۴) $1/2 \times 10^4$

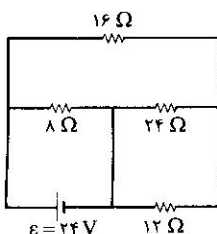
محل انجام محاسبات

۶۱- یک خازن که فاصله دو صفحه آن $2/7 \text{ mm}$ و بین دو صفحه آن هوا است، به دو سر یک باتری وصل است. فاصله بین دو صفحه را چگونه تغییر دهیم تا انرژی خازن، ۸ درصد افزایش پیدا کند؟

- (۱) $4/0$ میلی متر افزایش
(۲) $2/0$ میلی متر افزایش
(۳) $4/0$ میلی متر کاهش
(۴) $2/0$ میلی متر کاهش

۶۲- سه بار الکتریکی $+4$ میکروکولنی در سه رأس مربعی به ضلع 30 cm قرار دارند. بار الکتریکی $q_4 = -4/2 \mu\text{C}$ را در رأس چهارم مربع قرار می دهیم. نیروی الکتریکی خالص وارد بر بار الکتریکی که در رأس مقابل بار q_4 قرار دارد، چند نیوتون است؟ ($k = 9 \times 10^9 \frac{\text{N.m}^2}{\text{C}^2}$ و $\sqrt{2} = 1/4$)

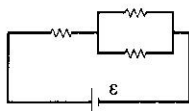
- (۱) $1/4$
(۲) $2/8$
(۳) $3/6$
(۴) $4/2$



۶۳- در شکل روبه رو، اختلاف پتانسیل دو سر مقاومت 24Ω اهمی چند ولت است؟

- (۱) ۱۸
(۲) ۱۲
(۳) ۸
(۴) ۶

۶۴- در شکل زیر، مقاومت ها یکسان و توان خروجی باتری ۴ وات است. اگر این ۳ مقاومت را به صورت موازی به دو سر همین باتری ببندیم، توان خروجی چند وات می شود؟

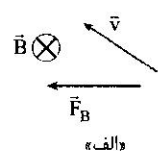


- (۱) ۶
(۲) ۹
(۳) ۱۲
(۴) ۱۸

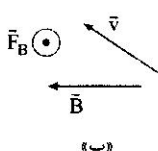
۶۵- پروتونی در میدان مغناطیسی $B = 0.5 \text{ T}$ مسیر دایره ای به شعاع $16/7 \text{ cm}$ را می پیماید. تندی پروتون چند متر بر ثانیه است؟ ($m_p = 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$ و $e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$)

- (۱) 8×10^3
(۲) 4×10^3
(۳) 8×10^5
(۴) 4×10^5

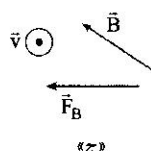
۶۶- در شکل های زیر، $\vec{v}$ سرعت یک ذره با بار الکتریکی مثبت، $\vec{B}$ میدان مغناطیسی یکنواخت و $\vec{F}_B$ نیروی مغناطیسی وارد بر آن ذره است. کدام شکل ها از نظر فیزیکی قابل قبول است؟ (بردارها، یا در این صفحه اند یا عمود بر این صفحه).



«الف»



«ب»



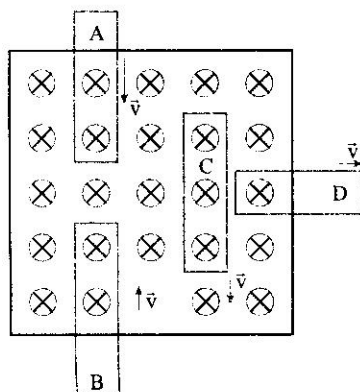
«ج»

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

محل انجام محاسبات

۶۷- پیچه‌ای دارای ۲۰۰ حلقه است و مساحت هر حلقه 40 cm^2 است. این پیچه عمود بر میدان مغناطیسی یکنواخت $B = 0.25 \text{ T}$ قرار دارد. اگر پیچه در مدت 0.2 s ، 60° درجه حول یکی از قطره‌هایش بچرخد، نیروی محرکه القایی متوسط آن چند ولت می‌شود؟

- (۱) ۵۰ (۲) ۲۰ (۳) ۵ (۴) ۲



۶۸- در شکل مقابل، میدان مغناطیسی یکنواخت درون سو در محدوده مشخص شده برقرار است و حلقه‌ای رسانا در جهت نشان داده شده حرکت می‌کنند. در کدام حلقه، جریان القایی ساعتگرد است؟

- (۱) A (۲) B (۳) C (۴) D

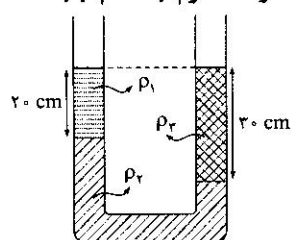
۶۹- در یک قطعه جواهر به حجم 5 cm^3 ، طلا و نقره به کار رفته است. اگر جرم آن ۶۸ گرم باشد، نقره به کار رفته در قطعه چند گرم است؟ ($\rho_{\text{طلا}} = 19 \text{ g/cm}^3$ و $\rho_{\text{نقره}} = 10 \text{ g/cm}^3$)

- (۱) ۲۵ (۲) ۳۰ (۳) ۳۵ (۴) ۴۰

۷۰- سطلی که در آن مایعی به ارتفاع h و چگالی ρ قرار دارد از طنابی رها شده و سقوط می‌کند. در ضمن سقوط، فشار در کف سطل چقدر است؟ (P_0 فشار هوای محیط است و مقاومت هوا ناچیز است.)

- (۱) P_0 (۲) ρgh (۳) $P_0 + \rho gh$ (۴) صفر

۷۱- در شکل زیر، سه مایع مخلوط‌نشده با چگالی‌های ρ_1 ، ρ_2 و ρ_3 به حال تعادل قرار دارند. اگر $\rho_2 = 2\rho_1$ باشد، نسبت $\frac{\rho_2}{\rho_1}$ چقدر است؟



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

۷۲- جرم اتومبیلی m و تندی آن v است. اگر 6 m/s بر تندی اتومبیل اضافه شود، انرژی جنبشی آن ۶۹ درصد افزایش می‌یابد. v چند کیلومتر بر ساعت است؟

- (۱) ۳۶ (۲) ۶۰ (۳) ۷۲ (۴) ۹۰

محل انجام محاسبات

۷۳- ظرفی حاوی مقداری آب با دمای 40°C است. به این ظرف یک کیلوگرم آب با دمای 80°C اضافه می‌کنیم. دمای تعادل به 50°C می‌رسد. اگر روی این آب 50°C ، یک کیلوگرم دیگر آب 80°C بریزیم، دمای آب به چند درجهٔ سلسیوس می‌رسد؟ (اتلاف گرما ناچیز است.)

- ۵۴ (۱) ۵۶ (۲) ۶۰ (۳) ۶۵ (۴)

۷۴- مخزنی به حجم ۱۶ لیتر در دمای 47°C درجهٔ سلسیوس، پر از گاز هلیوم است. اگر فشار پیمانه‌ای گاز برابر با فشار هوا یعنی 10^5 پاسکال باشد، جرم گاز چند گرم است؟ ($R = 8 \frac{\text{J}}{\text{mol.K}}$ و $M_{\text{He}} = 4 \text{ g/mol}$)

- ۲۵ (۱) ۱۶ (۲) ۵ (۳) ۴ (۴)

۷۵- در یک فرایند بی‌دررو، فشار گاز دو برابر می‌شود. در این فرایند، حجم گاز n برابر و دمای مطلق آن m برابر می‌شود. n و m کدام است؟

- (۱) $1 < n < 2$ و $\frac{1}{2} < m < 1$ (۲) $n = \frac{1}{2}$ و $m = 1$
(۳) $1 < n < 2$ و $\frac{1}{2} < m < 1$ (۴) $n = 1$ و $m = 2$

محل انجام محاسبات

۷۶- شمار الکترون‌های دارای $n = 3$ در اتم عنصر ${}_{21}A$ چند برابر شمار الکترون‌های ظرفیت در اتم عنصر ${}_{31}X$ است؟

- (۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

۷۷- کدام مورد درست است؟

- (۱) در یک ترکیب یونی دوتایی دارای هالوژن، هر یک از یون‌ها به آرایش گاز نجیب رسیده‌اند.
 (۲) در یک ترکیب یونی با دانستن فرمول مولکولی، می‌توان شمار یون‌های تشکیل‌دهنده را تشخیص داد.
 (۳) در یک ترکیب یونی مجموع شمار یون‌های تشکیل‌دهنده، همواره برابر مجموع قدرمطلق بار یون‌هاست.
 (۴) اگر آرایش الکترون - نقطه‌ای اتم یک عنصر اصلی فاقد الکترون منفرد باشد، این عنصر در گروه ۱۸ جدول تناوبی عنصرها جای دارد.

۷۸- اگر شمار الکترون‌های ${}_{2d}$ در اتم عنصر X با شمار الکترون‌های ${}_{3p}$ در لایه ظرفیت اتم عنصر Z برابر باشد، کدام مورد نادرست است؟

- (۱) تفاوت عدد اتمی دو عنصر X و Z ، حداقل ۳ و حداکثر ۱۳ است.
 (۲) اگر Z فلز باشد، اتم عنصر X در ترکیب‌هایش فقط یک عدد اکسایش دارد.
 (۳) اگر Z شبه‌فلز باشد، از اتم عنصر X در ساخت پروانه کشتی استفاده می‌شود.
 (۴) اگر Z کلر باشد، اتم عنصر X دارای حداقل یک زیرلایه الکترونی نیمه‌پر است.

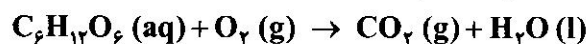
۷۹- شمار اتم‌ها در $1/8$ گرم آب، برابر با شمار مولکول‌ها در چند گرم گاز کربن مونوکسید است و این مقدار گاز در شرایط STP چند لیتر حجم دارد؟

- (۱) $6/72, 8/4$ (۲) $6/72, 2/8$ (۳) $2/24, 8/4$ (۴) $2/24, 2/8$

۸۰- در کدام مورد، نسبت شمار جفت‌الکترون‌های ناپیوندی به شمار پیوندهای یگانه، عکس یکدیگر است؟

- (۱) OF_2, CH_3Cl (۲) SCO, OF_2 (۳) $CH_3Cl, HCOOH$ (۴) $SCO, HCOOH$

۸۱- ۸ درخت لازم است تا کربن دی‌اکسید حاصل از فرایند اکسایش گلوکز در بدن یک انسان را در سال جذب کند. به تقریب چند مول گلوکز در شبانه‌روز در بدن این فرد باید اکسایش یابد تا هر درخت ۳۶ کیلوگرم CO_2 در سال مصرف کند؟ (معادله واکنش موازنه شود و $C = 12, O = 16 : g.mol^{-1}$)

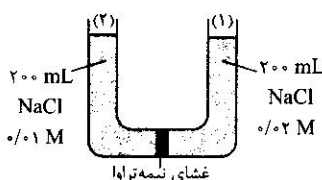


- (۱) $1/5$ (۲) ۳ (۳) $6/5$ (۴) ۹

۸۲- در 2840 گرم محلول سدیم سولفات با غلظت 100 ppm ، چند گرم یون سدیم حل شده است؟

($O = 16, Na = 23, S = 32 : g.mol^{-1}$)

- (۱) $1/38 \times 10^{-2}$ (۲) $2/76 \times 10^{-2}$ (۳) $4/60 \times 10^{-2}$ (۴) $9/20 \times 10^{-2}$



۸۳- با توجه به شکل، پس از گذشت زمان مناسب، کدام مورد درست است؟

- (۱) شمار یون‌ها و حجم محلول آبی نمک در دو ستون نابرابر خواهد بود.
 (۲) ارتفاع محلول در ستون (۲)، دو برابر ارتفاع محلول در ستون (۱) خواهد شد.
 (۳) اگر ۵۰ درصد حلال از ستون (۲) وارد ستون (۱) شود، غلظت مولی محلول در ستون (۱) نصف خواهد شد.

(۴) نسبت شمار مولکول‌های آب به شمار یون‌ها در محلول ستون (۱)، نصف همین نسبت در محلول ستون (۲) خواهد شد.

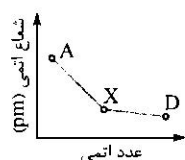
محل انجام محاسبات



۸۴- در دمای $a^{\circ}\text{C}$ و در فشار یک اتمسفر در یک ظرف دارای 200 گرم محلول، 20 گرم از حل‌شونده ته‌نشین شده است. با افزایش دما به میزان 10°C ، نصف رسوب درون ظرف حل می‌شود و با کاهش دمای a به میزان 10°C ، مقدار رسوب درون ظرف به 25 گرم می‌رسد. کدام مورد به یقین درست است؟

- (۱) با افزایش دما به میزان 20°C ، مقداری از رسوب درون ظرف باقی می‌ماند.
 - (۲) اگر این مخلوط در دمای $b^{\circ}\text{C}$ تبدیل به یک محلول سیرشده شود، $b > a + 10$ است.
 - (۳) انحلال‌پذیری این حل‌شونده در حلال در دمای 0°C ، کمتر از انحلال‌پذیری آن در دمای $a - 10^{\circ}\text{C}$ است.
 - (۴) تغییر انحلال‌پذیری این حل‌شونده در حلال با تغییر دما، با تغییر انحلال‌پذیری اغلب نمک‌ها در آب با تغییر دما، متفاوت است.
- ۸۵- اگر به 200 میلی‌لیتر از محلول $0/1$ مولار سدیم هیدروکسید 50 میلی‌لیتر آب مقطر اضافه شود، به ترتیب غلظت مولی محلول، چند درصد کاهش می‌یابد و غلظت محلول نهایی، چند گرم بر لیتر خواهد بود؟
($\text{H} = 1, \text{O} = 16, \text{Na} = 23 : \text{g.mol}^{-1}$)

- (۱) 40 و $1/6$ (۲) 20 و $1/6$ (۳) 40 و $3/2$ (۴) 20 و $3/2$



- ۸۶- با توجه به نمودار داده‌شده که تغییر شعاع اتمی عناصرهای واکنش‌پذیر دوره سوم جدول تناوبی با عدد اتمی را نشان می‌دهد، اگر X شبه‌فلز باشد، کدام مورد درست است؟
- (۱) با افزایش عدد اتمی، واکنش‌پذیری و خصلت نافلزی افزایش می‌یابد.
 - (۲) بیشترین جاذبه هسته بر الکترون‌های ظرفیت، مربوط به گاز نجیب D است.
 - (۳) نسبت شمار الکترون‌های ظرفیت اتم D به X ، کوچک‌تر از همین نسبت در اتم X به A است.
 - (۴) در شرایط مناسب شمار الکترون‌های مبادله‌شده در ترکیب حاصل از واکنش X و D ، بیشتر از همین شمار در ترکیب حاصل از واکنش A و D است.

۸۷- بر پایه واکنش داده‌شده، $40/8$ گرم کلسیم سولفات بر اثر حرارت تجزیه می‌شود. اگر بازده واکنش برابر 80 درصد باشد، تفاوت جرم فراورده جامد با جرم فراورده‌های گازی برابر چند گرم است؟ (معادله واکنش موازنه شود و $\text{O} = 16, \text{S} = 32, \text{Ca} = 40 : \text{g.mol}^{-1}$)

$$\text{CaSO}_4(\text{s}) \xrightarrow{\Delta} \text{CaO}(\text{s}) + \text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$$

(۱) $2/88$ (۲) $5/76$ (۳) $8/64$ (۴) $11/52$

۸۸- در فرمول مولکولی یک آلکان راست‌زنجیر، نسبت شمار اتم‌های هیدروژن به شمار اتم‌های کربن برابر $2/25$ است. ساختار چند ایزومر آن دارای سه گروه متیل است؟

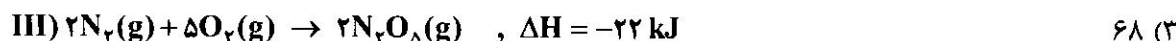
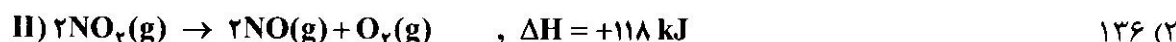
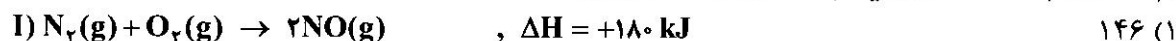
- (۱) ۴ (۲) ۵ (۳) ۲ (۴) ۳

۸۹- اگر ظرفیت گرمایی ویژه مایع خالص A دو برابر ظرفیت گرمایی ویژه مایع خالص X باشد، کدام مورد درباره جرم برابر از دو مایع نادرست است؟

- (۱) اگر پس از گرم کردن آن‌ها تغییر دمای هر دو برابر شود، $Q_X = 2Q_A$ بوده است.
- (۲) اگر به آن‌ها گرمای یکسانی داده شود، تغییر دمای A نصف تغییر دمای X خواهد بود.
- (۳) اگر به آن‌ها گرمای یکسانی داده شود، نسبت ظرفیت گرمایی به ظرفیت گرمایی ویژه در A برابر همین نسبت در X است.
- (۴) اگر در دمای یکسان، تخم مرغ در A در مدت 5 دقیقه پخته شود، همان تخم مرغ در X ، در مدت بیشتر از 5 دقیقه می‌پزد.

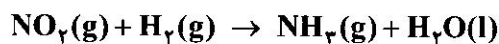
محل انجام محاسبات

۹۰- با توجه به واکنش‌های زیر، گرمای مورد نیاز به ازای مصرف یک مول N_2O_5 در واکنش:



۷۳ (۴)

۹۱- با توجه به واکنش داده شده، اگر در یک ظرف ۲ لیتری در بسته، ۵/۴ مول از واکنش دهنده‌ها (متناسب با ضرایب استوکیومتری) در مدت ۲۰ ثانیه مصرف شود و سرعت واکنش ثابت باشد، پس از چند دقیقه غلظت مولی NH_3 برابر ۳/۶ خواهد شد؟ (معادله واکنش موازنه شود.)



۰/۵ (۱)

۲ (۳)

۹۲- با توجه به اطلاعات واکنش داده شده، اگر نسبت آنتالپی سوختن پروپن به آنتالپی سوختن هیدروژن برابر ۷/۲ باشد، آنتالپی سوختن پروپن به تقریب چند کیلوژول بر مول است؟ (آنتالپی سوختن پروپن، برابر ۱۹۴۰- کیلوژول بر مول در نظر گرفته شود.)



-۲۰۶۰ (۱)

-۲۱۶۰ (۳)

۹۳- کدام مورد همواره درست است؟

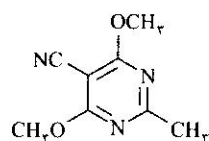
(۱) واکنش دهنده‌ها در فرایند بسپارش، همان واحدهای تکرارشونده در فراورده نهایی هستند.

(۲) جرم مولی یک پلیمر از مجموع جرم مولی مونومر(های) سازنده آن به دست می‌آید.

(۳) شمار اتم‌های کربن در واحد تکرارشونده پلیمر و مونومر سازنده آن برابر است.

(۴) واحد تکرارشونده پلیمر و مونومر سازنده آن، ایزومر یکدیگرند.

۹۴- با توجه به ساختار مولکول داده شده، کدام مورد درست است؟



(۱) دارای دو گروه عاملی آمیدی و یک گروه عاملی آمینی است.

(۲) شمار جفت الکترون‌های پیوندی ۷ برابر شمار پیوندهای C-O است.

(۳) شمار اتم‌های کربن دو برابر شمار اتم‌های هیدروژن در مونومر سازنده پتو است.

(۴) شمار اتم‌های کربن با عدد اکسایش مثبت، برابر مجموع شمار پیوندهای دوگانه و سه‌گانه است.

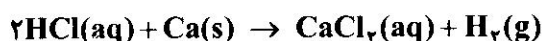
۹۵- در دمای ثابت به ۲۰۰ میلی لیتر محلول اسید ضعیف HA با $K_a = 10^{-5}$ ، ۸۰۰ میلی لیتر آب مقطر اضافه می‌شود.

درجه یونش اسید به تقریب چند برابر خواهد شد؟

$\sqrt{2}$ (۴) $\sqrt{3}$ (۳) $\sqrt{5}$ (۲) $\sqrt{10}$ (۱)

محل انجام محاسبات

۹۶- اگر پس از واکنش مقدار کافی فلز کلسیم با ۵۰۰ میلی لیتر محلول هیدروکلریک اسید، غلظت مولی یون کلرید در محلول برابر 5×10^{-2} و pH محلول نهایی برابر ۱/۷ شود، به ترتیب چند گرم فلز کلسیم در واکنش شرکت کرده است و چند گرم گاز هیدروژن تشکیل می شود؟ ($H = 1, Ca = 40: g.mol^{-1}$)



۰/۰۱۰،۰/۶ (۴)

۰/۰۱۰،۰/۳ (۳)

۰/۰۱۵،۰/۶ (۲)

۰/۰۱۵،۰/۳ (۱)

۹۷- کدام مورد درست است؟

(۱) اگر K_b برای باز DOH بزرگتر از K_b برای باز XOH باشد، رسانایی الکتریکی محلول DOH به یقین بیشتر از رسانایی الکتریکی محلول XOH است.

(۲) در هر شرایط دما و غلظت در محلول شیشه پاک کن، ذره های حل شونده به شکل مولکول نیز وجود دارد.

(۳) بازهایی مانند سود سوزآور و پتاس سوزآور، قوی به شمار می آیند و pH محلول آن ها برابر ۱۴ است.

(۴) محلول های سدیم هیدروکسید و آمونیاک نمی توانند pH برابر داشته باشند.

۹۸- با توجه به اطلاعات داده شده، کدام مورد درباره سلول گالوانی استاندارد تشکیل شده از X و Y و معادله

واکنش کلی آن درست است؟ $X^{3+} + 3e^- \rightarrow X, |E^\circ| = 0.74 V$ و $Y^{2+} + 2e^- \rightarrow Y, |E^\circ| = 1.20 V$

■ در سلول گالوانی استاندارد تشکیل شده از X و گاز هیدروژن، کاتیون های X^{3+} به سمت نیم سلول هیدروژن در حرکت اند.

■ محلول $YCl_3(aq)$ را نمی توان در ظرفی از جنس X نگهداری کرد.

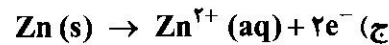
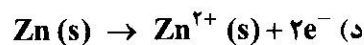
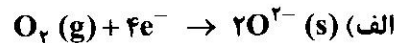
(۱) نیروی الکتروموتوری سلول برابر ۰/۴۶ ولت است.

(۲) ۳ مول الکترون مبادله شده است و X کاهنده است.

(۳) Y کاتد و جهت جریان الکتریکی از الکتروود Y به سمت الکتروود X است.

(۴) ضریب استوکیومتری فلز واکنش دهنده کوچکتر از ضریب استوکیومتری فلز فراورده است.

۹۹- در واکنش فلز روی با گاز اکسیژن، نیم واکنش اکسایش و کاهش، به ترتیب کدام است؟



«ب» - «د» (۴)

«د» - «الف» (۳)

«ج» - «ب» (۲)

«ج» - «الف» (۱)

۱۰۰- کدام مورد درباره «سلول برقکافت آب» و «سلول سوختی هیدروژن - اکسیژن»، نادرست است؟

(۱) در کاتد سلول برقکافت، گاز هیدروژن و در آند سلول سوختی، آب تشکیل می شود.

(۲) جهت جریان در سلول برقکافت، از قطب مثبت به منفی و در سلول سوختی، از قطب منفی به مثبت است.

(۳) از واکنش یکی از فراورده های آند در سلول برقکافت با گاز ورودی به آند در سلول سوختی، آب تشکیل می شود.

(۴) شمار الکترون های نیم واکنش آندی سلول برقکافت ۲ برابر شمار الکترون های نیم واکنش آندی سلول سوختی است.

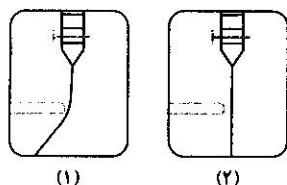
محل انجام محاسبات



۱۰۱- کدام مورد درست است؟

- (۱) شمار پیوندهای اشتراکی در حلقه‌های سازنده ساختار یخ و گرافیت، برابر است.
 (۲) از آن‌جا که ساختار هندسی یخ و گرافیت مشابه‌اند، هر دو روی آب شناور خواهند بود.
 (۳) در ساختار سیلیس، شمار پیوندهای هر اتم سیلیسیم دو برابر شمار پیوندهای هر اتم اکسیژن است.
 (۴) ترکیب اصلی به‌کاررفته در ساخت منشورها و عدسی‌ها، دارای پیوندهای اشتراکی $\text{Si}-\text{Si}$ است.

۱۰۲- شکل‌های (۱) و (۲)، مسیر باریکه دو مایع خارج شده از مخزن را در دمای اتاق با نزدیک کردن میله شیشه‌ای مالش داده شده به موی سر نشان می‌دهد. با توجه به این شکل‌ها، کدام مورد درباره ویژگی مایع (۱) و (۲) درست است؟

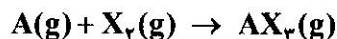


(۱)

(۲)

- (۱) مایع شکل (۱) می‌تواند آب باشد که از سمت اتم هیدروژن جذب میله شده است.
 (۲) مایع شکل (۱) می‌تواند کلروفرم باشد که علامت بار جزئی در اتم‌های جانبی آن منفی است.
 (۳) مایع شکل (۲) می‌تواند کربن تتراکلرید یا بوتان باشد که هر دو ناقطبی‌اند و در میدان الکتریکی جهت‌گیری نمی‌کنند.
 (۴) مایع شکل (۲) می‌تواند کربن تتراکلرید باشد که توزیع الکترون‌ها در مولکول آن براساس نقشه پتانسیل الکتروستاتیکی، نامتقارن است.

۱۰۳- با توجه به معادله واکنش داده شده پس از موازنه، اگر انرژی فعال‌سازی واکنش برابر 120 kJ و گرمای آزاد شده از واکنش 5 mol A با مقدار کافی گاز X_2 برابر 40 kJ باشد، تفاوت سطح انرژی قله با فراورده در نمودار «انرژی - پیشرفت واکنش» برابر چند کیلوژول است؟



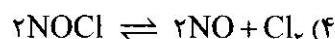
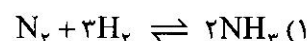
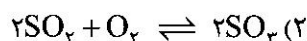
۱۸۰ (۴)

۲۴۰ (۳)

۲۸۰ (۲)

۳۶۰ (۱)

۱۰۴- در یک واکنش تعادلی گازی، افزایش دما و افزایش حجم ظرف واکنش، سبب افزایش درصد مولی فراورده(ها) در سامانه می‌شود. این ویژگی‌ها مربوط به کدام واکنش می‌تواند باشد؟



۱۰۵- در دمای معین، 4 mol CO و 9 mol H_2 وارد ظرفی به حجم 6 L می‌شوند. اگر پس از برقراری تعادل گازی: $\text{CO} + 2\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}$ شمار مول‌های متانول برابر شمار مول‌های گاز هیدروژن باشد، مقدار ثابت تعادل واکنش کدام است؟

۲۰ (۴)

۱۲ (۳)

۵ (۲)

۳ (۱)

محل انجام محاسبات

