

ریاضیات

۵۵ سؤال-۸۵ دقیقه

سواسری خارج از کشور – ریاضی ۸۵

۱۰۱ - به ازای کدام مقادیر m ، نمودار تابع $y = (m+2)x^2 - 2mx + 1$ همواره در بالای محور x ها است؟

$-1 < m < 2$ (۴)

$-2 < m < 2$ (۳)

$-2 < m < -1$ (۲)

$m > -2$ (۱)

۱۰۲ - دو تابع f و g به صورت مجموعه‌ی زوج‌های مرتب بیان شده‌اند. در حالت کلی کدام رابطه ممکن است تابع نباشد؟

$f \circ g$ (۴)

$f - g$ (۳)

$f \cap g$ (۲)

$f \cup g$ (۱)

۱۰۳ - از معادله‌ی لگاریتمی $\log_5^{(2x+1)} = 1 + \log\left(x + \frac{12}{5}\right)$ کدام است؟

2 (۴)

1 (۳)

$\frac{1}{2}$ (۲)

-1 (۱)

۱۰۴ - در یک تصاعد عددی، مجموع چهار جمله‌ی اول ۱۵ و مجموع پنج جمله‌ی بعدی آن ۳۰ می‌باشد. جمله‌ی یازدهم این تصاعد کدام است؟

9 (۴)

$8/5$ (۳)

8 (۲)

$7/5$ (۱)

۱۰۵ - اگر α و β ریشه‌های معادله‌ی $= 0 - 12x^2 - 4x + 1$ باشند، مقدار $\frac{1}{\sqrt{\alpha}} + \frac{1}{\sqrt{\beta}}$ چه قدر است؟

6 (۴)

4 (۳)

3 (۲)

2 (۱)

۱۰۶ - حاصل عبارت $\frac{1}{\cos 2^\circ} - \frac{1}{\cos 4^\circ}$ برابر کدام است؟

2 (۴)

$\sqrt{3}$ (۳)

1 (۲)

$\frac{1}{2}$ (۱)

۱۰۷ - حاصل $\lim_{x \rightarrow 0^+} \frac{x - \tan^3 x}{\sqrt{1 - \cos x}}$ برابر کدام است؟

$2\sqrt{2}$ (۴)

2 (۳)

$-\sqrt{2}$ (۲)

$-2\sqrt{2}$ (۱)

۱۰۸ - تابع با ضابطه‌ی $f(x) = \begin{cases} x[x] & , |x| < 1 \\ ax + b & , |x| \geq 1 \end{cases}$ بر روی \mathbb{R} پیوسته است. مقدار a کدام است؟

1 (۴)

$\frac{1}{2}$ (۳)

$-\frac{1}{2}$ (۲)

-1 (۱)

۱۰۹ - اگر $f(x + \sqrt{1+x^2})$ ، مشتق تابع $f'(x) = \frac{1}{x}$ کدام است؟

$\sqrt{1+x^2}$ (۴)

$\frac{1}{\sqrt{1+x^2}}$ (۳)

$x - \sqrt{1+x^2}$ (۲)

$-x + \sqrt{1+x^2}$ (۱)

۱۱۰ - خط مماس بر منحنی به معادله‌ی $y = \frac{x^2}{x-1}$ در نقطه‌ای به طول ۲ واقع بر آن، محور y ها با کدام عرض قطع می‌کند؟

4 (۴)

2 (۳)

1 (۲)

0 (۱)

۱۱۱ - نقاط اکسترم نسبی تابع با ضابطه $f(x) = \cos 2x - 2\cos x$ روی بازه $[-\frac{\pi}{2}, \frac{\pi}{2}]$ چگونه است؟

(۲) یک نقطه ماکسیمم - یک نقطه مینیمم

(۱) فاقد ماکسیمم - یک نقطه مینیمم

(۴) دو نقطه ماکسیمم - یک نقطه مینیمم

(۳) یک نقطه ماکسیمم - دو نقطه مینیمم

۱۱۲ - کوتاه‌ترین فاصله نقطه $A(8, 0)$ از نقاط منحنی به معادله $y = x\sqrt{x}$ کدام است؟

$5\sqrt{2}$ (۴)

$4\sqrt{3}$ (۳)

$2\sqrt{5}$ (۲)

$2\sqrt{11}$ (۱)

۱۱۳ - اگر $A = \sum_{k=2}^{100} \log\left(1 - \frac{1}{k^2}\right)$ کدام است؟

0.525 (۴)

0.5125 (۳)

0.505 (۲)

0.5025 (۱)

۱۱۴ - اگر $f(x) = \sqrt{x^2 - x - 2}$ و $a_n = \frac{4n^2 + b}{n^2 + 3n}$ همگرا است؟

b (۴) هیچ مقدار

b (۳) هر مقدار

۶ (۲)

۳ (۱)

۱۱۵ - دوتابع $f(x) = \frac{1-x}{x-\sqrt{x}}$ و $g(x) = \frac{x+1}{x+\sqrt{x}}$ مفروض آند. تعداد مجاذب‌های نمودار تابع $(f+g)$ کدام است؟

۳ (۴)

۲ (۳)

۱ (۲)

۰ (۱)

۱۱۶ - تابع با ضابطه $f(x) = \sqrt{1+x}$ در نقطه α مشتق ندارد مقدار α کدام است؟

۴ (۴) تعریف نشده

۱ (۳)

$\frac{1}{2}$ (۲)

-۱ (۱)

۱۱۷ - اگر $f(x) = \frac{2x-1}{x+2}$ و خط به معادله $y = b$ یکی از قائم‌های نمودار تابع f^{-1} باشد، کدام است؟

۲۰ (۴)

۱۶ (۳)

۱۵ (۲)

۱۲ (۱)

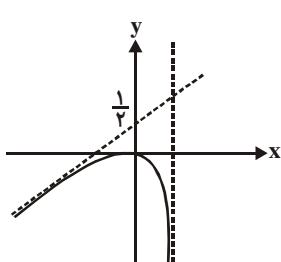
۱۱۸ - تعداد نقاط بحرانی تابع با ضابطه $f(x) = [x]\sin \pi x$ روی بازه $[2, -1]$ کدام است؟

۴ (۴) بی‌شمار

۶ (۳)

۵ (۲)

۴ (۱)



۱۱۹ - شکل مقابل، نمودار پیوسته از تابع $f(x) = \frac{x^2 + ax}{2x + b}$ است. b کدام است؟

$-\frac{3}{2}$ (۲)

$\frac{3}{2}$ (۴)

-۲ (۱)

-۱ (۳)

۱۲۰ - حاصل $\lim_{x \rightarrow 1} \frac{1 + \cos \pi x}{x^3 - x^2 - x + 1}$ کدام است؟

$\frac{\pi^2}{2}$ (۴)

$\frac{\pi^2}{4}$ (۳)

$\frac{\pi}{2}$ (۲)

$\frac{\pi}{4}$ (۱)

۱۲۱ - اگر معادله $x^4 - 4x^2 + a = 0$ دو ریشهٔ حقیقی یکی مثبت و دیگری منفی باشد، مجموعهٔ مقادیر a به کدام صورت است؟

$0 < a < 3$ (۴)

$a > 1$ (۳)

$a < 3$ (۲)

$a < 0$ (۱)

۱۲۲- میانگین تابع $f(x) = x\sqrt{x}$ در بازه‌ی $[0, 5]$ برابر مقدار تابع در نقطه‌ی $c = \sqrt[3]{c}$ است. c کدام است؟

۲۵) ۴

۲۰) ۳

۱۵) ۲

۱۰) ۱

۱۲۳- حاصل $\int_1^2 \frac{1}{x^2} \sin \frac{\pi}{x} dx$ کدام است؟

$1 + \frac{1}{\pi}$ ۴

$1 - \frac{1}{\pi}$ ۳

$\frac{2}{\pi}$ ۲

$\frac{1}{\pi}$ ۱

۱۲۴- نمودار یکی از تابع اولیه‌های $f(x) = 3x^2 - 2x - 5$ محور y را در نقطه‌ای به عرض ۳ قطع می‌کند. مقدار این تابع اولیه در نقطه‌ی ماکسیمم نسبی آن کدام است؟

۸) ۴

۷) ۳

۶) ۲

۵) ۱

۱۲۵- در مربعی به ضلع a ، کوچک‌ترین مربع ممکن را به طریقی محاط می‌کنیم که هر رأس مربع بر روی ضلع مربع اصلی فرار گیرد. نسبت ضلع این مربع به ضلع مربع اصلی کدام است؟

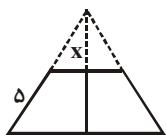
$\frac{\sqrt{2}}{2}$ ۴

$\frac{\sqrt{3}}{2}$ ۳

$\frac{\sqrt{2}}{3}$ ۲

$\frac{\sqrt{3}}{4}$ ۱

۱۲۶- در یک ذوزنقه‌ی متساوی الساقین، طول قاعده‌ها ۱۵ و ۹ واحد و اندازه‌ی ساق‌ها ۵ واحد است. فاصله‌ی نقطه‌ی تلاقی دو ساق این ذوزنقه از قاعده‌ی کوچک‌تر چند واحد است؟



۶) ۲

۵) ۱

۸) ۴

۷) ۳

۱۲۷- در داخل یک کره به شعاع R ، بزرگ‌ترین مکعب ممکن قرار دارد. نسبت حجم کره به حجم این مکعب، چند برابر πR^3 است؟

$\frac{3}{4}$ ۴

$\frac{2}{3}$ ۳

$\frac{1}{2}$ ۲

$\frac{1}{3}$ ۱

۱۲۸- اضلاع مثلثی با اعداد ۲ و ۳ و ۴ متناسب است. نیمساز داخلی زاویه‌ی متوسط آن رارسم می‌کنیم. مساحت کوچک‌ترین مثلث حاصل، چند برابر مساحت مثلث اصلی است؟

$\frac{2}{5}$ ۴

$\frac{1}{3}$ ۳

$\frac{1}{4}$ ۲

$\frac{2}{9}$ ۱

۱۲۹- اندازه‌ی دو ضلع قائم از مثلث قائم‌الزاویه‌ای ۸ و $2\sqrt{11}$ واحد است. فاصله‌ی نقطه‌ی تلاقی میانه‌ها از وسط وتر این مثلث کدام است؟

۳) ۴

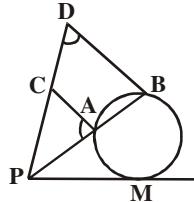
۲) ۳

$\sqrt{3}$ ۲

$\sqrt{2}$ ۱

۱۳۰ - در شکل مقابل مقابله $\hat{PAC} = \hat{PDB}$ ، $CD = 7$ و $PC = 9$ ، اندازهٔ مماس PM چه قدر است؟

۸ (۱)



$6\sqrt{2}$ (۲)

۱۰ (۳)

۱۲ (۴)

۱۳۱ - معادلهٔ تصویر خط گذرنده بر دو نقطهٔ A(۸,۱) و B(-۲,۵) تحت بازتاب نسبت به نقطهٔ (۱,۳) کدام است؟

$$2y + 5x = 7 \quad (۴)$$

$$5y - 2x = 10 \quad (۳)$$

$$5y + 2x = 9 \quad (۲)$$

$$5y + 2x = 5 \quad (۱)$$

۱۳۲ - دو خط d و d' و نقطهٔ O مفروض‌اند. خط گذرا بر O و متقطع با دو خط d و d' در کدام حالت وجود ندارد؟ (صفحهٔ P شامل نقطهٔ O و d' است).

$$d \parallel P \quad (۴)$$

$$d \in P \quad (۳)$$

$$d \perp P \quad (۲)$$

$$d \cap P = \{O\} \quad (۱)$$

۱۳۳ - اگر a, b, c و d چهار بردار دلخواه باشند، آنگاه سه بردار $a \times d$, $b \times d$, $c \times d$ و $a \times b$ نسبت به هم چگونه‌اند؟

(۱) موازی یک صفحه‌اند.

(۲) موازی هم‌اند.

(۳) دو به دو عمود بر هم‌اند.

(۴) مجموع آن‌ها بردار صفر است

۱۳۴ - اگر بردار $(1, -1, m)$ با محور z زاویهٔ ۴۵ درجه بسازد، کسینوس زاویهٔ این بردار با محور x کدام است؟

$$\frac{\sqrt{2}}{2} \quad (۴)$$

$$\frac{1}{2} \quad (۳)$$

$$\frac{1}{3} \quad (۲)$$

$$\frac{1}{4} \quad (۱)$$

۱۳۵ - خط گذرا بر دو نقطهٔ A(۱, -۱, ۰) و B(۲, ۳, -۱) در نقطهٔ P قطع می‌کند. فاصلهٔ P تا مبدأ مختصات کدام است؟

$$\sqrt{10} \quad (۴)$$

$$2\sqrt{2} \quad (۳)$$

$$\sqrt{5} \quad (۲)$$

$$\sqrt{2} \quad (۱)$$

۱۳۶ - صفحه‌ای موازی صفحه به معادلهٔ $y^2 + 2x - y + 5 = 0$ و به فاصلهٔ ۲ واحد از آن، محور y را با کدام عرض مثبت قطع می‌کند؟

$$11 \quad (۴)$$

$$9 \quad (۳)$$

$$7 \quad (۲)$$

$$3 \quad (۱)$$

۱۳۷ - اگر $x^3 + ay^3 - 2x + a - 3 = 0$ معادلهٔ یک بیضی قائم (قطر بزرگ موازی محور y) باشد، مجموعهٔ مقادیر a به کدام صورت است؟

$$1 < a < 4 \quad (۴)$$

$$1 < a < 3 \quad (۳)$$

$$0 < a < 4 \quad (۲)$$

$$0 < a < 1 \quad (۱)$$

-۱۳۸- دایره‌ای بر دو نقطه‌ی $(2, 0)$ و $(0, 4)$ گذشته و بر محور x ها مماس است. این دایره محور y را در نقطه‌ی دیگر، با کدام عرض قطع

می‌کند؟

۸ (۴)

۷ (۳)

۶ (۲)

۵ (۱)

-۱۳۹- اگر $A = \begin{bmatrix} 2 & 3 & 4 \\ 3 & 2 & 3 \\ 1 & 2 & 3 \end{bmatrix}$ ، درایه‌های سطر دوم و ستون سوم از ماتریس A^{-1} کدام است؟

۴ (۴)

۳ (۳)

-۳ (۲)

-۴ (۱)

-۱۴۰- دستگاه معالات به صورت $\begin{bmatrix} 1 & 2 & 1 \\ 2 & -1 & 3 \\ 7 & 4 & 9 \end{bmatrix} \begin{bmatrix} x \\ y \\ z \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 1 \\ a \\ b \end{bmatrix}$ ، با کدام شرایط بی‌شمار جواب دارد؟

$b = 3a + 2$ (۴)

$b = 2a + 3$ (۳)

$b = a + 3$ (۲)

$b = a + 2$ (۱)

-۱۴۱- در جدول فراوانی تجمعی داده‌های دسته‌بندی شده به شکل زیر، زاویه‌ی مرکزی متناسب با فراوانی مطلق دسته‌ی وسط در نمودار

دایره‌ای، ۹۰ درجه است. فراوانی مطلق دسته‌ی چهارم کدام است؟

حدود دسته	۱۲-۱۴	۱۴-۱۶	۱۶-۱۸	۱۸-۲۰	۲۰-۲۲
فراوانی تجمعی	۶	۱۷	x	۴۸	۶۰

۱۸ (۴)

۱۶ (۳)

۱۵ (۲)

۱۴ (۱)

-۱۴۲- در n داده‌ی آماری $x_1, x_2, x_3, \dots, x_n$ ضریب تغییرات برابر $1/2$ محاسبه شده است. میانگین داده‌های مفروض را به هر یک از آنان اضافه

می‌کنیم. ضریب تغییرات در داده‌های جدید کدام است؟

۲/۴ (۴)

۱/۲ (۳)

۱ (۲)

۰/۶ (۱)

-۱۴۳- اگر $B' \subset A'$ باشد، مجموعه‌ی $(A \Delta B) \cup (A \cap B)$ برابر با کدام مجموعه است؟

B' (۴)

A' (۳)

B (۲)

A (۱)

-۱۴۴- اگر A و B دو مجموعه‌ی غیرتنهی و $A \times B = B \times A = \emptyset$ برابر کدام است؟

$A \Delta B$ (۴)

$B - A$ (۳)

\emptyset (۲)

A (۱)

۱۴۵ - دو مجموعه $A = \{1, 2, 3, 4, 5, 6\}$ و $B = \{1, 2, 3, 4, 5, 6\}$ را در صورت اتصال رابطه R بین اعضاء آنها مفروض آنند. رابطه R را بجهت صورت $(a, b)R(c, d) \Leftrightarrow (a - c)(b - d) = 0$ تعریف شده است. آیا این رابطه همارزی است؟ در صورت قبول، دسته همارزی $\{(1, 3)\}$ چند عضو دارد؟

۴) رابطه همارزی نیست.

۹) ۳

۶) ۲

۴) ۱

۱۴۶ - از ساکنین شهری، ۳۰ درصد روزنامه‌ی الف، ۲۵ درصد روزنامه‌ی ب و ۹ درصد روزنامه‌ی الف و ب را می‌خوانند. اگر فردی از بین آنان به تصادف انتخاب شود، با کدام احتمال، هیچ یک از این دو روزنامه را نمی‌خواند؟

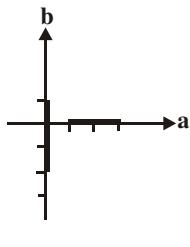
۰/۵۶) ۴

۰/۵۴) ۳

۰/۴۸) ۲

۰/۴۵) ۱

۱۴۷ - در معادله $ax + b = 0$ به طور تصادفی اعداد حقیقی a در بازه $[1, 3]$ و b در بازه $[-2, 1]$ انتخاب می‌شوند. احتمال این که جواب معادله بزرگ‌تر از $5/4$ باشد، کدام است؟



$\frac{1}{4}) ۲$

$\frac{1}{5}) ۱$

$\frac{2}{5}) ۴$

$\frac{1}{3}) ۳$

۱۴۸ - از مجموعه $\{1, 2, 3, 4, \dots, 50\}$ عددی به طور تصادفی انتخاب می‌شود. با کدام احتمال این عدد انتخابی، مضرب ۴ می‌باشد و بزرگ‌تر از $5/4$ باشد؟

بخش پذیر نیست؟

۰/۱۷۸) ۴

۰/۱۷۲) ۳

۰/۱۶۸) ۲

۰/۱۶۲) ۱

۱۴۹ - به یکی از گراف‌های همبند فاقد دور که درجه‌ی رأس‌های غیرمی‌نیم آن، ۲، ۳، ۴، ۵ باشد، فقط یک یال چنان اضافه می‌کنیم که دوری با بیشترین طول ممکن حاصل شود. طول این دور کدام است؟

۸) ۴

۷) ۳

۶) ۲

۵) ۱

۱۵۰- اگر باقی‌مانده‌ی تقسیم عدد صحیح a بر ۹ و ۷ به ترتیب ۵ و ۶ باشد، باقی‌مانده‌ی تقسیم عدد a بر ۶۳ چگونه است؟

۴) مضرب ۵

۳) مضرب ۳

۲) مضرب ۲

۱) عدد اول

۱۵۱- به ازای هر عدد طبیعی $n \leq n_0$ ، دو عدد « $11n - 3$ ، $2n + 7$ » نسبت به هم اول‌اند. بیش‌ترین مقدار n_0 کدام است؟

۴۰) ۴

۳۹) ۳

۳۷) ۲

۳۵) ۱

۱۵۲- از رابطه‌ی همنهشتی (پیمانه‌ی ۹) $18a \equiv 12b^9$ ، کدام نتیجه‌گیری نادرست است؟ ($a, b \neq 0$)

$b \equiv 0 \pmod{3}$

$a \equiv 0 \pmod{2}$

$3a \equiv 2b \pmod{4}$

$3a \equiv b \pmod{3}$

۱۵۳- اگر ماتریس $R = \begin{bmatrix} 1 & 1 & 0 \\ 0 & 1 & 1 \\ 1 & 1 & 1 \end{bmatrix}$ متناظر با رابطه‌ی $ROR^{-1} = \begin{bmatrix} 0 & 1 & 1 \\ a & 0 & b \\ 1 & 1 & 0 \end{bmatrix}$ باشد، درایه‌های a و b کدام‌اند؟

$a = 1, b = 1$ ۴

$a = 1, b = 0$ ۳

$a = 0, b = 1$ ۲

$a = 0, b = 0$ ۱

۱۵۴- شش مهره با شماره‌های ۱,۲,۳,۴,۵,۶ در ظرفی قرار دارند. دو مهره با هم بیرون می‌آوریم و بدون جایگذاری، دو مهره‌ی دیگر خارج

می‌کنیم. با کدام احتمال مهره‌ی با شماره‌ی ۲ خارج شده است؟

$\frac{2}{3}$ ۴

$\frac{3}{5}$ ۳

$\frac{2}{5}$ ۲

$\frac{1}{3}$ ۱

۱۵۵-تابع احتمال متغیر تصادفی X به صورت $P(X=i) = \frac{\binom{5}{i}}{a}$; $i=1,2,3,4,5$ است، مقدار $P(X \geq 4)$ کدام است؟

$\frac{6}{31}$ ۴

$\frac{3}{16}$ ۳

$\frac{5}{31}$ ۲

$\frac{1}{8}$ ۱

فیزیک**سواسری خارج از کشور – ریاضی ۸۵**

۴۵ سؤال - ۶۰ دقیقه

۱۵۶- معادلهی حرکت متحرگی در صفحه به صورت $y = 1 \cdot t + 15$ و $x = 5t^3 - 5t^2$ (در SI) است. در کدام لحظه (بر حسب ثانیه) آندازهی

سرعت این متحرگ کمترین است؟

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۵۷- دو متحرگ از حال سکون با شتاب‌های 2m/s^2 و 8m/s^2 از نقطه‌ی A در مسیر مستقیم به مقصد نقطه‌ی B همزمان به حرکت در

می‌آیند. اگر اختلاف زمانی رسیدن آن‌ها به مقصد ۳ ثانیه باشد، AB چند متر است؟

۷۲ (۴)

۵۴ (۳)

۴۸ (۲)

۳۶ (۱)

۱۵۸- دو گلوله را همزمان در راستای قائم با سرعت 20m/s به طرف هم پرتاب می‌کنیم. یکی را از بالای یک ساختمان بلند به سمت پایین ودیگری را از پای همان ساختمان به سمت بالا. اگر این دو گلوله بعد از 2s به هم برسند، ارتفاع ساختمان چند متر است؟ ($g = 10\text{m/s}^2$ و از

مقاومت هوا صرف‌نظر کنید).

۱۲۰ (۴)

۸۰ (۳)

۶۰ (۲)

۴۰ (۱)

۱۵۹- پرتابه‌ای از مبدأ مختصات با سرعت اولیه‌ی V تحت زاویه‌ی 53° درجه نسبت به افق رو به بالا پرتاب می‌شود و از نقطه‌ای به مختصات

$$(g = 10\text{m/s}^2, \sin 53^\circ = 0.8) \quad \begin{cases} x = 4/8\text{m} \\ y = 3/2\text{m} \end{cases}$$

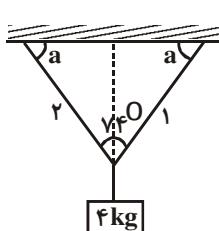
۲۴ (۴)

۲۰ (۳)

۱۶ (۲)

۱۰ (۱)

۱۶۰- اگر در شکل مقابل طول نخ‌های ۱ و ۲ با هم برابر باشند، نیروی کشش هر کدام چند نیوتون است؟



$$(g = 10\text{m/s}^2, \cos 37^\circ = 0.8)$$

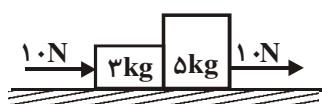
۲۵ (۲)

۲۰ (۱)

۳۵ (۴)

۳۰ (۳)

۱۶۱- در شکل زیر، سطح افقی بدون اصطکاک است. نیرویی که از طرف وزنه‌ی ۵ کیلوگرمی بر وزنه‌ی ۳ کیلوگرمی وارد می‌شود، چند نیوتن است؟



۲/۵ (۲)

۷/۵ (۴)

۱) صفر

۵ (۳)

۱۶۲- فاصله‌ی ماهواره‌ی A تا سطح زمین به اندازه‌ی شعاع زمین است و این فاصله برای ماهواره‌ی B به اندازه‌ی ۲ برابر شعاع زمین است.

اندازه‌ی سرعت خطی ماهواره‌ی A چند برابر اندازه‌ی سرعت خطی ماهواره‌ی B است؟

$$\sqrt{\frac{3}{2}} (۴)$$

$$\frac{3}{2} (۳)$$

$$\sqrt{2} (۲)$$

$$2 (۱)$$

۱۶۳- وزنه‌ای به جرم $g = 500 \text{ g}$ تحت زاویه‌ی 37° نسبت به افق، از سطح زمین پرتاب می‌شود. اگر سرعت اولیه‌ی پرتاب 10 m/s باشد، انرژی مکانیکی وزنه در نقطه‌ی اوج چند زول است؟ ($\cos 37^\circ = 0.8$, $g = 10 \text{ m/s}^2$)

$$50 (۴)$$

$$32 (۳)$$

$$25 (۲)$$

$$16 (۱)$$

۱۶۴- وزنه‌ای به جرم 400 g به یک سر ریسمان سبکی وصل است و سر دیگر ریسمان در مرکز یک میز افقی بدون اصطکاک ثابت شده است

و وزنه در مسیر دایره‌ای افقی به طور یکنواخت روی میز می‌چرخد. اگر نیروی کشش ریسمان 2 N و طول آن 20 cm باشد، سرعت زاویه‌ای

وزنه چند رادیان بر ثانیه است؟

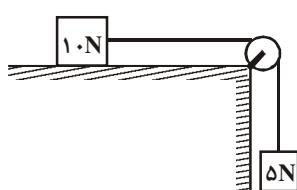
$$4\pi (۴)$$

$$4 (۳)$$

$$5\pi (۲)$$

$$5 (۱)$$

۱۶۵- در شکل مقابل، سیستم از حال سکون رها می‌شود و بعد از ۲ متر جابه‌جایی، مجموع انرژی جنبشی وزنه‌ها به $J = 8 \text{ J}$ می‌رسد. ضریب اصطکاک سطح افقی چه قدر است؟ ($g = 10 \text{ m/s}^2$ و جرم نخ و قرقه و اصطکاک آن‌ها ناچیز است).



$$0/2 (۲)$$

$$0/4 (۴)$$

$$0/1 (۱)$$

$$0/3 (۳)$$

۱۶۶- یک قطعه یخ صفر درجه به جرم $5/5 \text{ کیلوگرم}$ روی یک سطح افقی با سرعت اولیه 6 m/s شروع به حرکت می‌کند و پس از لغزیدن

در مسافتی متوقف می‌شود. اگر همه‌ی گرمای حاصل از اصطکاک به یخ برسد، تقریباً چند گرم از یخ ذوب می‌شود؟ ($L_F = 333 \text{ kJ/kg}$)

۳۰۰ (۴)

۱۵۰ (۳)

۳۰ (۲)

۳ (۱)

۱۶۷- به دو گلوله‌ی مسی به ترتیب $J = ۱۲۰۰ \text{ J}$ و $J = ۳۰۰ \text{ J}$ گرمای دهیم. دمای هر کدام از آن‌ها 30°C افزایش می‌یابد. اگر گرمای ویژه‌ی مس

$40.0 \text{ J/kg}^\circ\text{C}$ باشد، اختلاف جرم آن‌ها چند گرم است؟

۱۲۵ (۴)

۷۵ (۳)

۵۰ (۲)

۲۵ (۱)

۱۶۸- دمای گاز کاملی 27°C درجه‌ی سلسیوس است. اگر در حجم ثابت، دمای آن را به صفر درجه‌ی سلسیوس برسانیم. فشارش چند درصد

کاهش می‌یابد؟

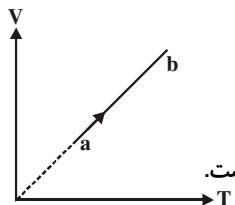
۳۰ (۴)

۱۸ (۳)

۱۵ (۲)

۹ (۱)

۱۶۹- در شکل مقابل، پاره‌خط ab فرآیندی را روی مقداری گاز کامل نشان می‌دهد. در طی این فرآیند



(۲) فشار گاز ثابت است.

(۱) انرژی درونی گاز کامل ثابت است.

(۴) با محیط خارج مبادله‌ی گرمای نشده است.

(۳) چگالی گاز تغییر نکرده است.

۱۷۰- درون یک اتاق، یخچالی روشن است و در یخچال باز است. اگر اتاق با محیط خارج کاملاً عایق‌بندی حرارتی شده باشد، بعد از ۲۴ ساعت

کار یخچال، دمای اتاق چگونه تغییر می‌کند؟

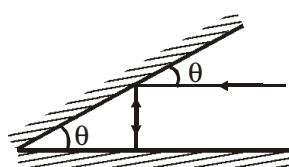
(۲) افزایش می‌یابد.

(۱) ثابت می‌ماند.

(۴) یخچال در چنین شرایطی کار نمی‌کند.

(۳) کاهش می‌یابد.

۱۷۱- در شکل رویه‌رو، مسیر پرتو نور مشخص شده است. θ چند درجه است؟



۳۰ (۲)

۶۰ (۴)

۱۵ (۱)

۴۵ (۳)

۱۷۲- در یک آینه‌ی کروی فاصله‌ی تصویر حقيقی از شیء، ۳۰ سانتی‌متر و بزرگ‌نمایی $\frac{1}{3}$ است. شعاع آینه چند سانتی‌متر است؟

۶۰) ۴

۴۰) ۳

۳۰) ۲

۲۰) ۱

۱۷۳- یک عدسی هم‌گرا به فاصله‌ی کانونی f از شیء که در فاصله‌ی $2f$ از آن قرار دارد، تصویر داده است. شیء را حداقل چه اندازه (چند f) به عدسی نزدیک کنیم، تا بزرگ‌نمایی عدسی در این حالت ۲ برابر بزرگ‌نمایی در حالت اول شود؟

$\frac{2}{3}f$) ۲

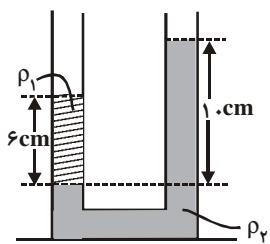
f) ۱

$\frac{1}{2}f$) ۴

$\frac{3}{2}f$) ۳

۱۷۴- در شکل رویه‌رو، دو مایع مخلوط‌نشدنی در لوله‌ی U شکل در حال تعادل هستند. اگر

$$\rho_2 = 1000 \text{ kg/m}^3 \quad \text{باشد، } \rho_1 \text{ چند کیلوگرم بر متر مکعب است؟}$$



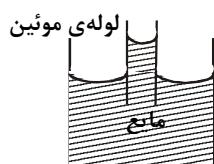
۵۰۰۰) ۲

۶۰۰۰) ۱

$\frac{1000}{3}$) ۴

$\frac{5000}{3}$) ۳

۱۷۵- از مشاهده‌ی آزمایش رویه‌رو، به کدام نتیجه می‌توان دست یافت؟



۱) در سطح مایعات کشش سطحی وجود دارد.

۲) چگالی لوله‌ی موئین کم‌تر از چگالی مایع است.

۳) بزرگی نیروی چسبندگی مولکول‌های مایع، بیش‌تر از نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های مایع و لوله است.

۴) بزرگی نیروی چسبندگی سطحی بین مولکول‌های مایع و لوله، بیش‌تر از بزرگی نیروی چسبندگی مولکول‌های مایع است.

۱۷۶- ذره‌ای به جرم 10^{-5} گرم و بار الکتریکی -5 -میکروکولن در یک میدان الکتریکی یکنواخت بدون تکیه‌گاه به حالت سکون قرار دارد. اگر

$$g = 10 \text{ m/s}^2 \quad \text{باشد، میدان الکتریکی چند نیوتون بر کولن و جهت آن بر کدام سمت است؟}$$

۴) 5×10^{-5} ، پایین

۳) 5×10^{-5} ، بالا

۲) 2×10^{-4} ، پایین

۱) 2×10^{-4} ، بالا

۱۷۷ - ۴ بار الکتریکی مثبت و هماندازه‌ی q در رأس‌های یک مربع به ضلع d قرار دارد. اندازه‌ی نیرویی که از طرف بارهای دیگر بر یکی از آنها وارد می‌شود، چند $\frac{kq}{4\pi\epsilon_0}$ است؟ (k و اندازه‌ها در SI است).

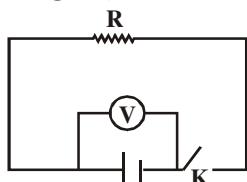
$$2\sqrt{2} + 1 \quad (4)$$

$$\sqrt{2} + 1 \quad (3)$$

$$\sqrt{2} \quad (2)$$

$$11 \quad (1)$$

۱۷۸ - اگر در شکل مقابل باز و بستن کلید K تغییری قابل ملاحظه در آن‌چه که ولتسنج نشان می‌دهد حاصل نشود، بدان معنی است که:



(1) R ناچیز است.

(2) مقاومت درونی باتری در مقایسه با R ناچیز است.

(3) مقاومت درونی باتری با R برابر است.

(4) در هر حالتی عدد ولتسنج تغییری نمی‌کند.

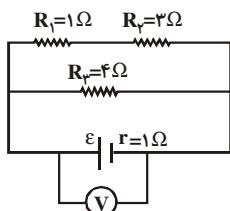
۱۷۹ - یک باتری ۱۲ ولتی می‌تواند ۴۸ آمپر ساعت برق بدهد. دو لامپ ۶ ولتی و ۱۲ ولتی را با هم متوالی بسته، به دو سر این باتری وصل می‌کنیم. اگر مقاومت درونی باتری ناچیز باشد، باتری پس از چند ساعت خالی می‌شود؟

$$36 \quad (4)$$

$$24 \quad (3)$$

$$18 \quad (2)$$

$$12 \quad (1)$$



۱۸۰ - در مدار مقابل، توان مصرفی مقاومت R_1 برابر با W است. اختلاف پتانسیل دو سر باتری و نیروی محركه‌ی آن به ترتیب از راست به چپ هر کدام چند ولت است؟

$$12 \text{ و } 8 \quad (2)$$

$$20 \text{ و } 16 \quad (4)$$

$$5 \text{ و } 6 \quad (1)$$

$$14 \text{ و } 10 \quad (3)$$

۱۸۱ - رشته‌های التهابی دو لامپ L_1 و L_2 هر دو تنگستن و هم طول‌اند، فقط سیم تنگستن مربوط به L_1 ضخیم‌تر است. اگر هر دو را به برق ۲۰ ولت وصل کنیم، لامپ با نور بیشتری روشن می‌شود، چون مقاومت الکتریکی آن است.

$$L_1, \text{ بیشتر} \quad (4)$$

$$L_2, \text{ کمتر} \quad (3)$$

$$L_1, L_2, \text{ کمتر} \quad (2)$$

$$1 \quad (1)$$

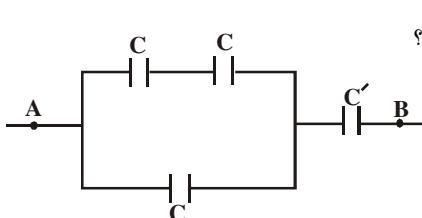
۱۸۲ - خازنی به ظرفیت $5.0 \mu F$ توسط اختلاف پتانسیل 100 ولت شارژ شده است. این خازن را از منبع جدا کرده و دو سر آن را به دو سر یک خازن خالی وصل می‌کنیم. اگر بار الکتریکی منتقل شده به این خازن جدید 10^{-3} کولن باشد، ظرفیت این خازن چند میکروفاراد است؟

$$35 \quad (4)$$

$$25 \quad (3)$$

$$17/5 \quad (2)$$

$$12/5 \quad (1)$$



۱۸۳ - اگر در شکل مقابل، ظرفیت خازن معادل بین A و B، C' باشد، نسبت $\frac{C}{C'}$ کدام است؟

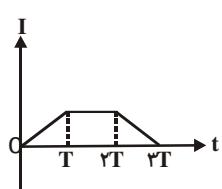
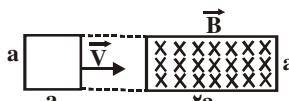
$$3/2 \quad (2)$$

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

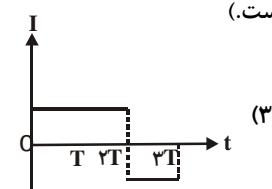
$$2 \quad (1)$$

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

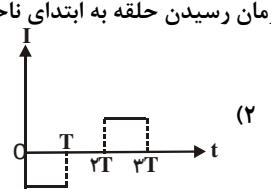
۱۸۴ - حلقه‌ی فلزی مربع شکلی، به ضلع a مطابق شکل با سرعت ثابت V وارد ناحیه‌ای با میدان مغناطیسی \vec{B} شده و از آن خارج می‌گردد. ناحیه‌ای که میدان مغناطیسی در آن غیرصفر است، مستطیلی به ابعاد $2a$ و a است. نمودار تغییرات جریان الکتریکی بر حسب زمان در حلقه کدام است؟ (جهت مثبت مثلثاتی، جهت جریان مثبت و $t = 0$ زمان رسیدن حلقه به ابتدای ناحیه است).



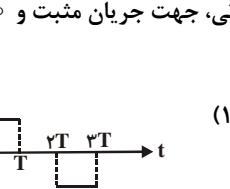
$$(4)$$



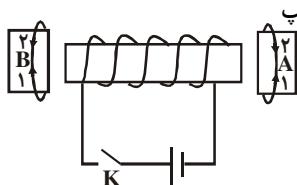
$$(3)$$



$$(2)$$



$$(1)$$



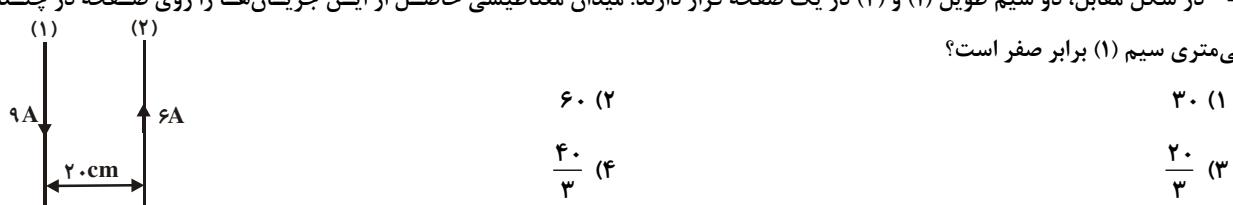
۱۸۵- در شکل مقابله در لحظه‌ی وصل کلید K، جریان القایی در حلقه‌های A و B به ترتیب از راست به چپ در کدام جهت نشان داده شده خواهد شد؟

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

۱۸۶- در یک مکان، میدان مغناطیسی یکنواخت و جهت آن رو به شمال است. اگر در این مکان ذره‌ای با بار الکتریکی مثبت و در راستای قائم رو به پایین پرتاب شود، نیرویی که از طرف میدان مغناطیسی بر آن وارد می‌شود به کدام سمت خواهد شد؟

- (۱) شمال (۲) جنوب (۳) غرب (۴) شرق

۱۸۷- در شکل مقابله، دو سیم طویل (۱) و (۲) در یک صفحه قرار دارند. میدان مغناطیسی حاصل از این جریان‌ها را روی صفحه در چند سانتی‌متری سیم (۱) برابر صفر است؟

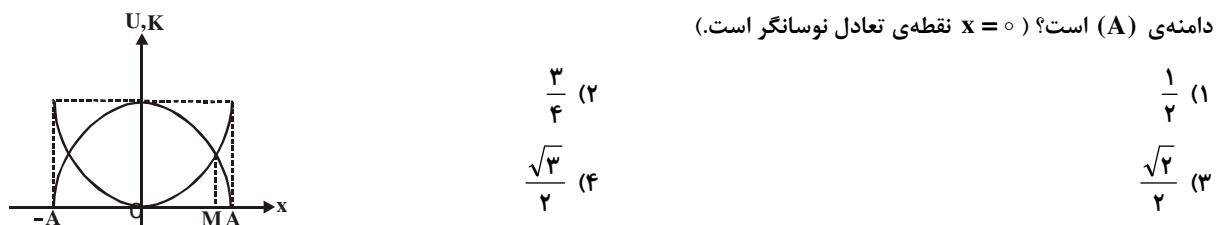


۱۸۸- معادله‌ی مکان نوسانگر ساده‌ای در SI به صورت $x = 0.02\sin(\frac{\pi}{T}t + \phi)$ است. در کدام بازه‌ی زمانی (بر حسب ثانیه) شتاب و سرعت در جهت محور X (مثبت)‌اند؟

- (۱) صفر تا ۱ (۲) ۱ تا ۲ (۳) ۲ تا ۳

(۴) شتاب هرگز در جهت محور X نمی‌شود.

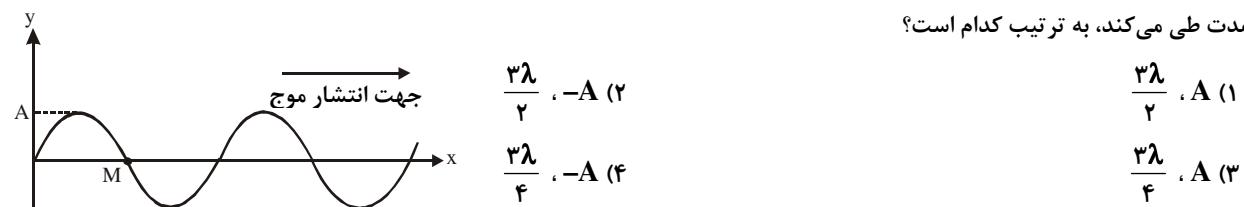
۱۸۹- نمودارهای انرژی پتانسیل و انرژی جنبشی نوسانگر ساده‌ای بر حسب مکان رسم شده است. M طول نقطه‌ی برخورد دو نمودار، چند برابر دامنه‌ی (A) است؟ ($x = 0$ نقطه‌ی تعادل نوسانگر است).



۱۹۰- در یک محیط انتشار موج، حداقل فاصله‌ی بین دو نقطه که با هم $\frac{\pi}{5}$ اختلاف فاز دارند، برابر با ۴ cm است. طول موج ارتعاشات چند سانتی‌متر است؟

- (۱) ۳۰ (۲) ۴۰ (۳) ۵۰ (۴) ۶۰

۱۹۱- نقش موجی در یک طناب در لحظه‌ی $t = 0$ مطابق شکل است. در بازه‌ی زمانی صفر تا $\frac{3T}{4}$ ، جایه‌جایی ذره‌ی M و مسافتی که موج در این مدت طی می‌کند، به ترتیب کدام است؟



۱۹۲- متحركی روی محور X حرکت نوسانی ساده انجام می‌دهد و معادله‌ی حرکت آن در SI به صورت $x = 0.06\sin(\frac{5}{3}\pi t + \frac{\pi}{4})$ است.

بیشترین سرعت متوسط این نوسانگر در یک بازه‌ی زمانی دلخواه ۰/۰ ثانیه‌ای، چند متر بر ثانیه می‌تواند باشد؟

- (۱) ۰/۳ (۲) ۳ (۳) $0/2\sqrt{3}$ (۴) $2\sqrt{3}$

۱۹۳ - تراز شدت صوتی 37 دسیبل است. اگر شدت صوت مبنا برابر با $\frac{W}{m^2}$ باشد، شدت این صوت چند وات بر متر مربع است؟

$$(\log 5 = 0.7)$$

(۱) 7×10^{-5} (۲) 10^{-7} (۳) 5×10^{-9} (۴) $1/5 \times 10^{-9}$

۱۹۴ - یک چشم‌های صوت و یک شنونده‌ی هر کدام با سرعتی برابر با نصف سرعت صوت در مسیر مستقیم به طرف یکدیگر در حرکت‌اند. اگر بسامد صوتی که شنونده دریافت می‌کند 480 Hz باشد، بسامد صوت چشم‌های چند هرتز است؟

(۱) 720 (۲) 320 (۳) 240 (۴) 160

۱۹۵ - اگر ϵ ضریب گذرهای الکتریکی خلا و μ تراوایی مغناطیسی خلاء باشد، سرعت نور در محیط شفافی به ضریب شکست $\frac{4}{3}$ ، برابر با کدام است؟

(۱) $\frac{3}{4} \sqrt{\mu_0 \epsilon_0}$ (۲) $\frac{4}{3} \sqrt{\mu_0 \epsilon_0}$ (۳) $\frac{4}{3} \sqrt{\mu_0 \epsilon_0}$ (۴) $\frac{3}{4} \sqrt{\mu_0 \epsilon_0}$

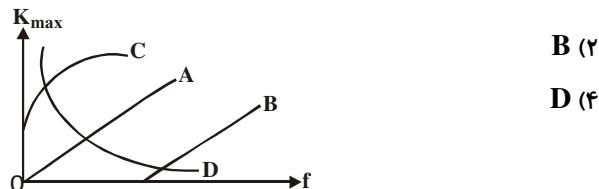
۱۹۶ - آزمایش دو شکاف یانگ را با نوری به طول موج 600 نانومتر انجام می‌دهیم. پرتوهای نوری که از دو شکاف به اولین نوار روشن بعد از نوار روشن مرکزی می‌رسند با چه اختلاف زمانی (بر حسب ثانیه) این مسافت‌ها را می‌پیمایند؟ ($c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$)

(۱) 2×10^{-14} (۲) 5×10^{-14} (۳) 2×10^{-15} (۴) 5×10^{-15}

۱۹۷ - اگر در اتم هیدروژن الکترون از مدار $n=2$ به مدار $n=4$ برود، اندازه‌ی سرعت آن چند برابر می‌شود؟

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

۱۹۸ - کدام یک از منحنی‌های شکل مقابل، نشان‌دهنده‌ی بیشینه‌ی انرژی جنبشی فوتالکترون‌ها نسبت به بسامد نور فروودی در یک آزمایش فوتالکتریک است؟



(۱) A (۲) B (۳) C (۴) D

۱۹۹ - همه‌ی ایزوتوپ‌های یک عنصر:

(۱) نیمه‌عمر یکسانی دارند.

(۲) انرژی بستگی یکسانی دارند.

(۳) دارای عدد اتمی یکسان و جرم‌های متفاوت‌اند.

(۴) دارای جرم‌های یکسان و عدد اتمی متفاوت‌اند.

۲۰۰ - کدام عبارت در مورد نیم‌رسانای نوع n نادرست است؟

(۱) در ساختار نواری، تراز اتم‌های ناخالصی در فاصله‌ی بسیار کمی در بالای نوار ظرفیت قرار دارد.

(۲) با افزایش دما مقاومت ویژه‌ی الکتریکی آن کاهش می‌یابد.

(۳) با افزایش درصد اتم‌های ناخالصی تعداد حامل‌های بار منفی بیش‌تر می‌شود.

(۴) تعداد حامل‌های بار منفی بیش‌تر از حامل‌های بار مثبت است.

شیوه

سواسری خارج کشور ریاضی – ۸۵

۳۵ سؤال - ۳۵ دقیقه

۲۰۱- براساس مدل اتمی بور، الکترون در اتم هیدروژن، در مسیرهای دایره‌ای معینی به دور هسته گردش می‌کند. این الکترون در... تراز انرژی ممکن (... ترین مدار نسبت به هسته) قرار دارد که به تراز انرژی حالت... موسوم است.

(۱) پایین ترین - نزدیک - پایه (۲) پایین ترین - دور - اصلی (۳) بالاترین - نزدیک - اصلی (۴) بالاترین - دور - برانگیخته

۲۰۲- اگر عدد کوانتومی اصلی (n) یک لایه (سطح انرژی) الکترونی اتم برابر با ۴ باشد، کدام عدددها را می‌توان به عدد کوانتومی (I) الکترون‌های آن لایه نسبت داد و حداقل گنجایش آن لایه چند الکترون است؟ (عدددها را از راست به چپ بخوانید.)

(۱) ۱۸-۳، ۲، ۱ (۲) ۳۲-۳، ۲، ۱ (۳) ۳۲-۴، ۲، ۱ (۴) ۱۸-۳، ۲، ۱

۲۰۳- آرایش الکترونی کدام جفت یون‌ها، به $^{10}d^3$ ختم می‌شود و هر یک از آن‌ها به ترتیب (از راست به چپ)، چند الکترون دارند؟

(۱) $^{26}_{27}\text{Ni}^{2+}$ و $^{27}_{28}\text{Cu}^{2+}$ (۲) $^{27}_{27}\text{Ga}^{3+}$ و $^{29}_{29}\text{Cu}^{2+}$

(۳) $^{28}_{28}\text{Zn}^{2+}$ و $^{29}_{29}\text{Cu}^{+}$ (۴) $^{28}_{28}\text{Ni}^{2+}$ و $^{29}_{29}\text{Cu}^{+}$

۲۰۴- فلزهای گروه اول جدول تناوبی را فلزهای ... می‌نامند و فلز ...، در این گروه جای دارد.

(۱) قلیابی - کلسیم (۲. Ca) (۲) قلیابی - رویدیم (Rb)

(۳) قلیابی خاکی - پتاسیم (۱۹ K) (۴) قلیابی خاکی - منیزیم (۱۲ Mg)

۲۰۵- با توجه به آرایش الکترونی اتم عنصرهای A، B و C که به ترتیب به $^{1s}_3$ ، $^{3p}_3$ و $^{3p}_5$ ختم می‌شود، می‌توان دریافت که:

(۱) هر سه عنصر در یک گروه جدول تناوبی جای دارند.

(۲) خصلت فلزی آن‌ها از A به C افزایش می‌یابد.

(۳) روند تغییر الکترونگاتیوی آن‌ها به صورت $A > B > C$ است.

(۴) انرژی نخستین یونش اتم C بیشترین و شعاع اتمی عنصر A بزرگ‌ترین است.

۲۰۶- کدام مطلب درباره ساختار بلورهای یونی نادرست است؟

(۱) آرایش یون‌ها در بلور نمک‌ها، به صورت یک الگوی تکراری است.

(۲) شبکه‌ی بلور جامد یونی، از چیده شدن یون‌های ناهمنام در سه بعد فضا، به وجود می‌آید.

(۳) آرایش یون‌ها در بلور نمک‌ها، بسته به اندازه‌ی یون‌های تشکیل دهنده‌ی آن‌ها، از الگوی ویژه‌ای پیروی می‌کند.

(۴) انرژی شبکه‌ی بلور هر جامد یونی، مقدار انرژی آزاد شده، هنگام تشکیل یک مول آن از یون‌های جامد سازنده‌ی آن است.

۲۰۷- کدام مقایسه درباره اندازه‌ی زاویه‌ی پیوندی در چهار مولکول داده شده، درست است؟

$\text{CH}_4 > \text{NH}_3 > \text{H}_2\text{O} > \text{CO}_2$ $\text{CO}_2 > \text{CH}_4 > \text{H}_2\text{O}$ (۱)

$\text{CO}_2 > \text{H}_2\text{O} > \text{CH}_4 > \text{NH}_3$ (۴) $\text{CH}_4 > \text{NH}_3 > \text{CO}_2 > \text{H}_2\text{O}$ (۳)

۲۰۸- کدام مطلب درباره گوگرد دی اکسید، درست است؟

(۱) شکل هندسی آن خطی و ترکیبی ناقطبی است.

(۲) ترکیبی قطبی است و ساختاری مشابه کربن دی اکسید دارد.

(۳) پیرامون اتم مرکزی در آن سه هسته کلما و الکترونی وجود دارد و شکل آن خمیده است.

(۴) در لایه‌ی ظرفیت اتم‌ها در آن، هشت جفت الکترون ناپیوندی وجود دارد.

۲۰۹- کدام عبارت درباره پیوند کوالانسی H-H، نادرست است؟

(۱) اتم‌های هیدروژن در راستای محور پیوند H-H، نوسان می‌کنند.

(۲) هنگام تشکیل پیوند H-H، نیروهای جاذبه‌ای بسیار قوی تر از نیروهای دافعه‌ای اند.

(۳) فاصله‌ی تعادلی میان هسته‌های دو اتم H را طول پیوند کوالانسی H-H می‌گویند.

(۴) پس از تشکیل پیوند H-H، نیروهای جاذبه‌ای بر نیروهای دافعه‌ای غلبه دارند.

۲۱۰- کدام مطلب درست است؟

۱) واکنش پذیری آلکان‌ها در مقایسه با آلکن‌ها بیشتر است.

۲) واکنش پذیری آلکین‌ها در مقایسه با آلکان‌ها کمتر است.

۳) مقدار متوسط انرژی پیوند کربن-کربن در مولکول اتان در مقایسه با مولکول اتین کمتر است.

۴) مقدار متوسط انرژی پیوند کربن-کربن در مولکول اتن در مقایسه با مولکول اتین بیشتر است.

۲۱۱- شکل رویه‌رو، تصویری از کدام وسیله‌ی آزمایشگاهی است و یکی از کاربردهای آن کدام است؟



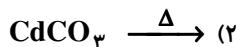
۱) استوانه‌ی مدرج- تعیین جرم حجمی اجسام

۲) استوانه‌ی مدرج- تهیه و نگهداری محلول

۳) پیپت مدرج- برداشت حجم معینی از مایع

۴) پیپت مدرج- برداشت یا ریختن مقدار دلخواهی از مایع

۲۱۲- در کدام واکنش، گاز کربن دی‌اکسید تشکیل نمی‌شود؟



۲۱۳- چند میلی‌لیتر محلول 8 mol.L^{-1} هیدروکلریک اسید برای واکنش کامل با ۵ گرم کلسیم کربنات با خلوص ۸۰ درصد لازم است؟

(ناخالصی‌های همراه کلسیم کربنات با اسید واکنش نمی‌دهند). ($\text{C} = 12$ ، $\text{O} = 16$ ، $\text{Ca} = 40$)

۱۲۵ (۴)

۱۰۰ (۳)

۸۰ (۲)

۷۵ (۱)

۲۱۴- برای تهیه‌ی ۸۴ لیتر گاز نیتروژن، چند گرم NaN_3 باید به طور کامل تجزیه شود؟ (چگالی گاز نیتروژن را در شرایط آزمایش برابر $(\text{N} = 14$ ، $\text{Na} = 23$) 92 g.L^{-1} در نظر بگیرید).

۱۱۹/۶ (۴)

۱۱۸/۵ (۳)

۱۱۷/۴ (۲)

۱۱۶/۹ (۱)

۲۱۵- از تجزیه‌ی گرمایی $25/2$ گرم سدیم هیدروژن کربنات بر اثر گرما، با بازدهی ۸۰ درصد، چند گرم سدیم کربنات به دست می‌آید؟ ($\text{H} = 1$ ، $\text{C} = 12$ ، $\text{O} = 16$ ، $\text{Na} = 23$)

۱۵/۹۸ (۴)

۱۴/۶۵ (۳)

۱۳/۸۴ (۲)

۱۲/۷۲ (۱)

۲۱۶- اگر واکنش: $\text{C}_3\text{H}_8(\text{g}) + 5\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 3\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ ، در ظرفی با پیستون قابل حرکت انجام شود، علامت‌های ΔE ، W و ΔV و سامانه‌ی واکنش، به ترتیب کدام‌اند؟

۱) منفی- منفی- مثبت

۲) مثبت- منفی- منفی

۳) مثبت- منفی- منفی

۴) مثبت- منفی- مثبت

۲۱۷- گرمای واکنش سوختن کامل هر مول... از گرمای سوختن کامل هر مول... و دمای شعله‌ی سوختن آن... است.

۱) اتین- اتان- کمتر- بالاتر

۲) اتان- اتین- بیشتر- پایین‌تر

۳) اتان- اتین- کمتر- پایین‌تر

۲۱۸- اگر در واکنش گازی: $2\text{AB}(\text{g}) \rightarrow \text{A}_2(\text{g}) + \text{B}_2(\text{g})$ ، نسبت مقدار انرژی پیوندهای $\text{A}-\text{B}$ و $\text{A}-\text{A}$ و به انرژی پیوند $\text{B}-\text{B}$ به ترتیب برابر $1/25$ و $1/1$ در نظر گرفته می‌شود و انرژی پیوند $\text{B}-\text{B}$ برابر با 240 kJ.mol^{-1} باشد، ΔH این واکنش چند کیلوژول و این واکنش چگونه است؟

۱) -96 ، گرماده

۲) $+96$ ، گرمایی

۳) -72 ، گرماده

۴) $+72$ ، گرمایی

۲۱۹- اگر ΔH واکنش: $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{l}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ ، برابر با $-1367/2$ کیلوژول و ΔH های تشکیل $\text{CO}_2(\text{g})$ ، $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ و $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{l})$ به ترتیب برابر با $-393/5 \text{ kJ.mol}^{-1}$ و $-277/5 \text{ kJ.mol}^{-1}$ باشد، ΔH تشکیل (کیلوژول بر مول است؟)

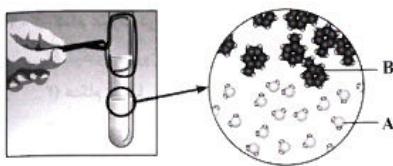
۱) $-285/9$ (۱)

۲) $-285/3$ (۳)

۳) $-286/49$ (۴)

۴) $-285/54$ (۱)

۲۲۰- با توجه به شکل رو به رو، که برای بررسی انحلال پذیری تولوئن در آب، در کتاب درسی طرح شده است، کدام مطلب درست است؟



۱) A، مولکول تولوئن و B، تجمعی از مولکول‌های قطبی آب است.

۲) تولوئن به علت ناقطبی بودن، در آب انحلال ناپذیر می‌باشد.

۳) این شکل برای نشان دادن انحلال پذیر بودن تولوئن در آب مطرح شده است.

۴) با توجه به این شکل، می‌توان نتیجه گرفت که ترکیب‌های آلی در آب حل نمی‌شوند.

۲۲۱- اگر مقدار اندکی از بلور سدیم استات به محلول... آن افزوده شود، در آن صورت

۱) فرا سیر شده- مقدار افزوده شده، نامحلول باقی می‌ماند.

۲) سیر شده- مقدار از سدیم استات حل شده موجود در محلول، همراه مقدار افزوده شده، تنهشین می‌شود.

۳) فرا سیر شده- به سرعت مقدار بیشتری سدیم استات به صورت بلوری رسوب می‌کند.

۴) سیر شده- به سرعت مقدار بیشتری سدیم استات به صورت بلوری رسوب می‌کند.

۲۲۲- اگر در ۱۰۰ میلی‌لیتر محلول سدیم هیدروکسید، ۸۰ میلی‌گرم از آن وجود داشته باشد، غلظت این محلول چند مولار و pH آن کدام است؟

$$(H = 1, O = 16, Na = 23 : g \cdot mol^{-1})$$

$$12/6 - 0/04 \quad (4)$$

$$11/6 - 0/04 \quad (3)$$

$$12/3 - 0/02 \quad (2)$$

$$13 - 0/1 \quad (1)$$

۲۲۳- مایونز، آبنمک و شربت ضد اسید معده، به ترتیب از کدام نوع مخلوط‌اند؟

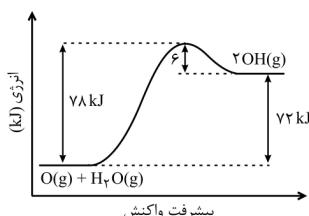
۱) سوسپانسیون- امولسیون- محلول

۲) امولسیون- سوسپانسیون- محلول

۳) سوسپانسیون- محلول- امولسیون

۲۲۴- با توجه به شکل رو به رو که نمودار انرژی بر حسب پیشرفت واکنش را برای واکنش: $O(g) + H_2O(g) \rightarrow 2OH(g)$ نشان می‌دهد،

کدام عبارت درست است؟



۱) تبدیل پیچیده‌ی فعال به واکنش دهنده‌ها، آسان‌تر از تبدیل آن به فراورده‌ها است.

۲) واکنشی گرماده است و سرعت آن در جهت برگشت زیاد است.

۳) مقدار ΔH آن، ۱۲ برابر مقدار انرژی فعال‌سازی در جهت برگشت است.

۴) واکنشی گرمگیر است و فراورده‌ی آن از واکنش دهنده‌ها پایدارتر است.

۲۲۵- شکل زیر، برای نشان دادن... بر سرعت واکنش $NO(g) + O_3(g) \rightarrow NO_2(g) + O_2(g)$ در کتاب درسی طرح شده است و با بررسی دقیق آن می‌توان

دریافت که... در ظرف... بیشتر است.

۱) اثر غلظت- سرعت واکنش- آ-

۲) اثر غلظت- احتمال برخورد بین مولکول‌های NO و O_3 - پ

۳) اثر افزایش بی‌نظمی- سرعت واکنش- ب

۴) اثر افزایش بی‌نظمی- احتمال برخورد بین مولکول‌های NO و O_3 - ب

۲۲۶- کدام مطلب نادرست است؟

۱) جذب مواد بر روی جذب کننده‌های جامد تنها از نوع جذب فیزیکی می‌باشد.

۲) در جذب شیمیایی، ماده‌ی جذب شونده با سطح ماده‌ی جذب کننده، پیوند شیمیایی برقرار می‌کند.

۳) در جذب فیزیکی، بین ذرات ماده‌ی جذب شونده و سطح ماده‌ی جذب کننده، تنها نیروی واندروالسی برقرار می‌شود.

۴) در واکنش هیدروژن دار شدن اتن، مولکول‌های هیدروژن روی سطح کاتالیزگر به طور شیمیایی جذب می‌شود.

۲۲۷- اگر در تعادل گازی: $2NH_3(g) + 3H_2O(g) \rightleftharpoons N_2(g) + 6H_2(g)$ ، که در یک ظرف سریسته‌ی ۱۰ لیتری برقرار است، مقدار گاز نیتروژن

برابر $2/0$ مول و مقدار آمونیاک برابر $1/15$ مول باشد، ثابت این تعادل در شرایط آزمایش کدام است؟

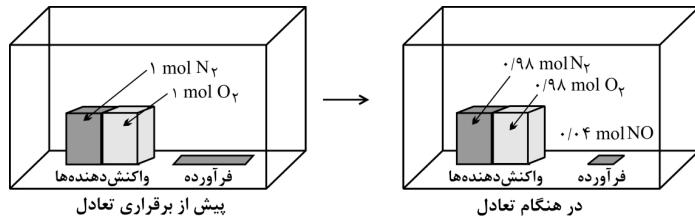
$$1/92 \times 10^{-2} \text{ mol}^2 \cdot L^{-2} \quad (2)$$

$$3/86 \times 10^{-3} \text{ mol}^2 \cdot L^{-2} \quad (4)$$

$$1/92 \times 10^{-2} \text{ mol}^2 \cdot L^{-2} \quad (1)$$

$$3/86 \times 10^{-3} \text{ mol}^2 \cdot L^{-2} \quad (3)$$

۲۲۸- با توجه به شکل رویه رو، که به واکنش تعادلی گازی: $N_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO(g)$ مربوط است، کدام مطلب درست است؟



۱) تعادل در سمت راست (سمت فراورده) قرار دارد.

۲) ثابت تعادل این واکنش در شرایط آزمایش، برابر $4^{(4)} / 67 \times 10^{(1)}$ است.

۳) ثابت این تعادل، کوچک و زمان رسیدن حالت تعادل بسیار کوتاه است.

۴) تعادل، زمانی برقرار شده است که واکنش به میزان ۲ درصد پیشرفت کرده است.

۵) کدام مطلب درباره نقش کاتالیزگر در واکنش‌های برگشت پذیر، نادرست است؟

۶) زمان برقرار شدن حالت تعادل را کوتاهتر می‌کند.

۷) مقدار ثابت تعادل را بزرگ‌تر می‌کند و بر پایداری فراورده‌ها می‌افزاید.

۸) سرعت واکنش‌های رفت و برگشت را به یک اندازه افزایش می‌دهد.

۹) انرژی فعال‌سازی واکنش‌های رفت و برگشت را به یک اندازه کاهش می‌دهد.

۱۰) کدام مطلب درباره اسیدها و بازها، همواره درست است؟

۱۱) یون هیدرونیم، باز مزدوج مولکول آب است.

۱۲) قدرت هر اسید با مولاریته آن نسبت مستقیم دارد.

۱۳) محلول اسیدها و بازها در آب، رسانای خوبی برای جریان برق دارد.

۱۴) هر چه pK_a محلول اسیدی در شرایط پکسان، کوچک‌تر باشد، آن اسید قوی‌تر است.

۱۵) کدام دو گونه‌ی شیمیایی، خاصیت آمفوتری دارند؟



۲۳۲- pH نقطه‌ی همارزی در سنجش حجمی هیدروکلریک اسید با محلول سدیم هیدروکسید کدام است و برای رسیدن به این نقطه، به ۲۵ میلی‌لیتر محلول 20 مولار هیدروکلریک اسید، چند میلی‌لیتر محلول 25 مولار سدیم هیدروکسید باید اضافه شود؟

۱) 20 مولار و 22 مولار ۲) 22 مولار و 20 مولار ۳) 20 مولار و 20 مولار ۴) 22 مولار و 20 مولار

۲۳۳- از میان سه واکنش زیر، یک واکنش با هر یک از دو واکنش دیگر، یک تقاؤن اساسی دارد، این واکنش کدام است و این تقاؤن، در چیست؟

- I) $2N_2O(g) \rightarrow 2N_2(g) + O_2(g)$
 II) $2H_2O(l) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(aq)$
 III) $2KClO_3(s) \rightarrow 2KCl(s) + 3O_2(g)$

۱) II- میزان تغییر عدد اکسایش اتم اکسیژن

۲) III- میزان تغییر عدد اکسایش اتم اکسیژن

۳) IV- کمتر بودن شمار مول‌های فراورده
 ۴) III- تقاؤن حالت فیزیکی فراورده‌ها با واکنش دهنده

۲۳۴- با استفاده از الکترون اسید اسید و الکترون استاندارد کدام فلز می‌توان یک سلول الکتروشیمیایی استاندارد درست کرد که الکترون هیدروژن در آن، نقش آند را داشته باشد و در این صورت، واکنش آندی، به کدام صورت انجام می‌گیرد؟



۲۳۵- برای حفاظت کاتدی آهن، باید آن را با فلزی که E° آن از E° آهن... باشد، مانند... متصل کرد. در این صورت آن فلز، در نقش... عمل می‌کند و از زنگ زدن آهن جلوگیری می‌کند.

- ۱) کوچک‌تر- منیزیم- آند
 ۲) بزرگ‌تر- روی- کاتد
 ۳) بزرگ‌تر- مس- آند

ادیات فارسی	عربی	دین و زندگی	زبان انگلیسی
۱ - گزینه‌ی «۲»	۲۶ - گزینه‌ی «۱»	۵۱ - گزینه‌ی «۴»	۷۶ - گزینه‌ی «۳»
۲ - گزینه‌ی «۱»	۲۷ - گزینه‌ی «۳»	۵۲ - گزینه‌ی «۴»	۷۷ - گزینه‌ی «۱»
۳ - گزینه‌ی «۱»	۲۸ - گزینه‌ی «۴»	۵۳ - گزینه‌ی «۲»	۷۸ - گزینه‌ی «۳»
۴ - گزینه‌ی «۳»	۲۹ - گزینه‌ی «۳»	۵۴ - گزینه‌ی «۳»	۷۹ - گزینه‌ی «۴»
۵ - گزینه‌ی «۴»	۳۰ - گزینه‌ی «۴»	۵۵ - گزینه‌ی «۲»	۸۰ - گزینه‌ی «۳»
۶ - گزینه‌ی «۳»	۳۱ - گزینه‌ی «۴»	۵۶ - گزینه‌ی «۱»	۸۱ - گزینه‌ی «۱»
۷ - گزینه‌ی «۲»	۳۲ - گزینه‌ی «۱»	۵۷ - گزینه‌ی «۳»	۸۲ - گزینه‌ی «۲»
۸ - گزینه‌ی «۴»	۳۳ - گزینه‌ی «۲»	۵۸ - گزینه‌ی «۳»	۸۳ - گزینه‌ی «۴»
۹ - گزینه‌ی «۲»	۳۴ - گزینه‌ی «۴»	۵۹ - گزینه‌ی «۴»	۸۴ - گزینه‌ی «۳»
۱۰ - گزینه‌ی «۴»	۳۵ - گزینه‌ی «۲»	۶۰ - گزینه‌ی «۱»	۸۵ - گزینه‌ی «۱»
۱۱ - گزینه‌ی «۳»	۳۶ - گزینه‌ی «۳»	۶۱ - گزینه‌ی «۴»	۸۶ - گزینه‌ی «۳»
۱۲ - گزینه‌ی «۱»	۳۷ - گزینه‌ی «۳»	۶۲ - گزینه‌ی «۴»	۸۷ - گزینه‌ی «۴»
۱۳ - گزینه‌ی «۴»	۳۸ - گزینه‌ی «۳»	۶۳ - گزینه‌ی «۱»	۸۸ - گزینه‌ی «۲»
۱۴ - گزینه‌ی «۲»	۳۹ - گزینه‌ی «۲»	۶۴ - گزینه‌ی «۲»	۸۹ - گزینه‌ی «۳»
۱۵ - گزینه‌ی «۱»	۴۰ - گزینه‌ی «۱»	۶۵ - گزینه‌ی «۱»	۹۰ - گزینه‌ی «۱»
۱۶ - گزینه‌ی «۳»	۴۱ - گزینه‌ی «۴»	۶۶ - گزینه‌ی «۴»	۹۱ - گزینه‌ی «۱»
۱۷ - گزینه‌ی «۴»	۴۲ - گزینه‌ی «۲»	۶۷ - گزینه‌ی «۲»	۹۲ - گزینه‌ی «۴»
۱۸ - گزینه‌ی «۲»	۴۳ - گزینه‌ی «۳»	۶۸ - گزینه‌ی «۱»	۹۳ - گزینه‌ی «۱»
۱۹ - گزینه‌ی «۳»	۴۴ - گزینه‌ی «۱»	۶۹ - گزینه‌ی «۳»	۹۴ - گزینه‌ی «۴»
۲۰ - گزینه‌ی «۱»	۴۵ - گزینه‌ی «۳»	۷۰ - گزینه‌ی «۳»	۹۵ - گزینه‌ی «۲»
۲۱ - گزینه‌ی «۳»	۴۶ - گزینه‌ی «۲»	۷۱ - گزینه‌ی «۱»	۹۶ - گزینه‌ی «۲»
۲۲ - گزینه‌ی «۲»	۴۷ - گزینه‌ی «۱»	۷۲ - گزینه‌ی «۱»	۹۷ - گزینه‌ی «۳»
۲۳ - گزینه‌ی «۱»	۴۸ - گزینه‌ی «۳»	۷۳ - گزینه‌ی «۳»	۹۸ - گزینه‌ی «۳»
۲۴ - گزینه‌ی «۴»	۴۹ - گزینه‌ی «۲»	۷۴ - گزینه‌ی «۴»	۹۹ - گزینه‌ی «۳»
۲۵ - گزینه‌ی «۲»	۵۰ - گزینه‌ی «۴»	۷۵ - گزینه‌ی «۴»	۱۰۰ - گزینه‌ی «۴»

شیمی	فیزیک	ریاضیات
۱- گزینه‌ی ۱۰۱	۱۶۸- گزینه‌ی ۱	۱۰۱- گزینه‌ی ۴
۲- گزینه‌ی ۱۰۲	۱۶۹- گزینه‌ی ۲	۱۰۲- گزینه‌ی ۱
۳- گزینه‌ی ۱۰۳	۱۷۰- گزینه‌ی ۲	۱۰۳- گزینه‌ی ۴
۴- گزینه‌ی ۱۰۴	۱۷۱- گزینه‌ی ۳	۱۰۴- گزینه‌ی ۲
۵- گزینه‌ی ۱۰۵	۱۷۲- گزینه‌ی ۳	۱۰۵- گزینه‌ی ۳
۶- گزینه‌ی ۱۰۶	۱۷۳- گزینه‌ی ۴	۱۰۶- گزینه‌ی ۴
۷- گزینه‌ی ۱۰۷	۱۷۴- گزینه‌ی ۳	۱۰۷- گزینه‌ی ۱
۸- گزینه‌ی ۱۰۸	۱۷۵- گزینه‌ی ۴	۱۰۸- گزینه‌ی ۲
۹- گزینه‌ی ۱۰۹	۱۷۶- گزینه‌ی ۲	۱۰۹- گزینه‌ی ۳
۱۰- گزینه‌ی ۱۱۰	۱۷۷- گزینه‌ی ۴	۱۱۰- گزینه‌ی ۴
۱۱- گزینه‌ی ۱۱۱	۱۷۸- گزینه‌ی ۲	۱۱۱- گزینه‌ی ۳
۱۲- گزینه‌ی ۱۱۲	۱۷۹- گزینه‌ی ۳	۱۱۲- گزینه‌ی ۱
۱۳- گزینه‌ی ۱۱۳	۱۸۰- گزینه‌ی ۲	۱۱۳- گزینه‌ی ۲
۱۴- گزینه‌ی ۱۱۴	۱۸۱- گزینه‌ی ۱	۱۱۴- گزینه‌ی ۳
۱۵- گزینه‌ی ۱۱۵	۱۸۲- گزینه‌ی ۱	۱۱۵- گزینه‌ی ۳
۱۶- گزینه‌ی ۱۱۶	۱۸۳- گزینه‌ی ۱	۱۱۶- گزینه‌ی ۳
۱۷- گزینه‌ی ۱۱۷	۱۸۴- گزینه‌ی ۱	۱۱۷- گزینه‌ی ۳
۱۸- گزینه‌ی ۱۱۸	۱۸۵- گزینه‌ی ۴	۱۱۸- گزینه‌ی ۴
۱۹- گزینه‌ی ۱۱۹	۱۸۶- گزینه‌ی ۴	۱۱۹- گزینه‌ی ۱
۲۰- گزینه‌ی ۱۲۰	۱۸۷- گزینه‌ی ۲	۱۲۰- گزینه‌ی ۳
۲۱- گزینه‌ی ۱۲۱	۱۸۸- گزینه‌ی ۲	۱۲۱- گزینه‌ی ۱
۲۲- گزینه‌ی ۱۲۲	۱۸۹- گزینه‌ی ۳	۱۲۲- گزینه‌ی ۳
۲۳- گزینه‌ی ۱۲۳	۱۹۰- گزینه‌ی ۲	۱۲۳- گزینه‌ی ۱
۲۴- گزینه‌ی ۱۲۴	۱۹۱- گزینه‌ی ۴	۱۲۴- گزینه‌ی ۲
۲۵- گزینه‌ی ۱۲۵	۱۹۲- گزینه‌ی ۲	۱۲۵- گزینه‌ی ۴
۲۶- گزینه‌ی ۱۲۶	۱۹۳- گزینه‌ی ۳	۱۲۶- گزینه‌ی ۲
۲۷- گزینه‌ی ۱۲۷	۱۹۴- گزینه‌ی ۴	۱۲۷- گزینه‌ی ۲
۲۸- گزینه‌ی ۱۲۸	۱۹۵- گزینه‌ی ۴	۱۲۸- گزینه‌ی ۳
۲۹- گزینه‌ی ۱۲۹	۱۹۶- گزینه‌ی ۳	۱۲۹- گزینه‌ی ۲
۳۰- گزینه‌ی ۱۳۰	۱۹۷- گزینه‌ی ۳	۱۳۰- گزینه‌ی ۴
۳۱- گزینه‌ی ۱۳۱	۱۹۸- گزینه‌ی ۲	۱۳۱- گزینه‌ی ۱
۳۲- گزینه‌ی ۱۳۲	۱۹۹- گزینه‌ی ۳	۱۳۲- گزینه‌ی ۴
۳۳- گزینه‌ی ۱۳۳	۲۰۰- گزینه‌ی ۱	۱۳۳- گزینه‌ی ۱
۳۴- گزینه‌ی ۱۳۴		۱۳۴- گزینه‌ی ۳
۳۵- گزینه‌ی ۱۳۵		