



آزمون «۱۸ آذر ۱۴۰۱»

اختصاصی دوازدهم ریاضی (دفترچه مشترک)

مدت پاسخ‌گویی: ۱۶۵ دقیقه

تعداد کل سوالات: ۱۲۰ سوال

دفترچه مشترک

نام درس	تعداد سوال	شماره سوال	زمان پاسخ‌گویی
اجباری	۱۰	۱-۱۰	حسابان دوازدهم
اجباری	۱۰	۱۱-۲۰	ریاضی پایه
اجباری	۱۰	۲۱-۳۰	هندسه دوازدهم
اجباری	۱۰	۳۱-۴۰	ریاضیات گسته دوازدهم
اجباری	۱۰	۴۱-۵۰	آمار و احتمال
اختیاری	۱۰	۵۱-۶۰	آمار و احتمال
اجباری	۱۰	۶۱-۷۰	فیزیک دوازدهم
اجباری	۱۰	۷۱-۸۰	فیزیک دهم
انتخابی	۱۰	۸۱-۹۰	فیزیک یازدهم
انتخابی	۱۰	۹۱-۱۰۰	فیزیک دهم
اجباری	۱۰	۱۰۱-۱۱۰	شیمی دوازدهم
اجباری	۱۰	۱۱۱-۱۲۰	شیمی دهم
انتخابی	۱۰	۱۲۱-۱۳۰	شیمی یازدهم
انتخابی	۱۰	۱۳۱-۱۴۰	شیمی دهم
جمع کل			۱۶۵

جدیدآورندگان

نام طراحان

نام درس	نام طراح
حسابان ۲ و ریاضی پایه	امیر هوشنگ انصاری - شاهین بروازی - محمد سجاد پیشوای - سعید تن آرا - میلاد چاوشی - عادل حسینی - بهرام حلاج - افسین خاصه خان بابک سادات - علی سلامت - سامان سلامیان - سعید علم پور - حمید علیزاده - لیلا مرادی - مهدی ملارمضانی - میلاد منصوری سروش موئینی - جهانبخش نیکنام
هندسه	امیرحسین ابومحبوب - سامان اسپهرم - عباس اسدی امیرآبادی - نادر حاجی زاده - افسین خاصه خان - محمد خندان - سوگند روشنی شرونین سیاح نیا - علیرضا شریف خطیبی - رضا عباسی اصل - محمد ابراهیم گیتی زاده - امید محمد طاهری - مهرداد ملوندی
آمار و احتمال و ریاضیات گسته	امیرحسین ابومحبوب - محسن بهرام پور - رضا توکلی - روح انجیز جلیلیان - جواد حاتمی - عادل حسینی - فرزانه خاکپاش - کیوان دارابی سیدوحید ذوالفقاری - سوگند روشنی - عطا صادقی - محمد صحبت کار - عزیزالله علی اصغری - احمد رضا فلاخ - مرتضی فهیمعلوی نیلوفر مهدوی مجید نیکنام
فیزیک	خسرو ارغوانی فرد - بابک اسلامی عبد الرضا امنی نسب - احسان ابرانی - زهره آقامحمدی - امیرحسین برادران - میثم دشتیان محمدعلی راستی بیمان - بهنام رستمی - فرشاد زاهدی - سعید شرق - مسعود قره خانی - محسن قندجر - مصطفی کیانی - علیرضا گونه غلامرضا محیی - حسین مخدومی سیدعلی میرنوری - مصطفی واثی - شادمان ویسی
شیمی	محمد رضا پور جاوید - مهلا تابش نیا - امیر حاتمیان - مرتضی خوش کش - حسن رحمتی کوکنده - فرزاد رضایی - روزبه رضوانی آرین شجاعی - مینا شرافتی پور - امیرحسین طبی - محمد عظیمیان زواره - حسن لشکری - محمد حسن محمدزاده مقدم سید محمد رضا میر قائمی

کرینشکران و ویراستاران

نام درس	کرینشکر	ویراستار	مسئول درس	مسنند سازی	ویراستاران	کرینشکر	حسابان ۲ و ریاضی پایه	هندسه	آمار و احتمال و ریاضیات گسته	فیزیک	شیمی
گزینشگر	عادل حسینی	امیرحسین ابومحبوب	سوگند روشنی	بابک اسلامی	امیر راشن	محمد حسن محمدزاده مقدم	ایمان حسین نژاد				
گروه ویراستاری	علی سرآبادانی	علی محمدزاده شبستری	علی محمد حسینی	علی محمدزاده شبستری	علی محمدزاده شبستری	علی محمدزاده شبستری	بازیگری نهایی:	یاسر راشن	عادل حسینی	عادل حسینی	عادل حسینی
مسنند سازی	سمیه اسکندری	سوزی بقایاریان تبریزی	سوزی بقایاریان تبریزی	مجتبی خلیل ارجمندی	امیر حسین ابومحبوب	امیر حسین ابومحبوب	امیر حسین مسلمی	امیر حسین عزیزی	مهدی ملارمضانی	مهدی ملارمضانی	مهدی ملارمضانی
ویراستاران	سوزی بقایاریان تبریزی	مهدی ملارمضانی	مهدی ملارمضانی	مهدی ملارمضانی	مهدی ملارمضانی	مهدی ملارمضانی	بازیگری نهایی:	محمد حسن محمدزاده مقدم	علی سرآبادانی	علی سرآبادانی	علی سرآبادانی

کروه فنی و توابع

مدیر گروه	محمد اکبری
مسئول دفترچه	نرگس غنیزاده
گروه مستندسازی	مدیر گروه: مازیار شیروانی مقدم
حروفنگار	میلاد سیاوشی
ناظر چاپ	سوران نعیمی

گروه آزمون

بنیاد علمی آموزشی قلمچی «وقف عام»

دفتر مرکزی: خیابان انقلاب بین صبا و فلسطین - پلاک ۹۲۳ - تلفن: ۰۱-۶۴۶۳



حسابان ۳: حد های نامتناهی - حد در بینهایت

صفحه های ۳۵ تا ۵۸ / حسابان ۱: حد و پیوستگی

صفحه های ۱۱۳ تا ۱۵۱ وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

- ۱- تابع f روی \mathbb{R} پیوسته و اکیداً نزولی است. اگر $\lim_{x \rightarrow -\infty} \frac{x^2 - 6}{f(x) - 2}$ کدام است؟

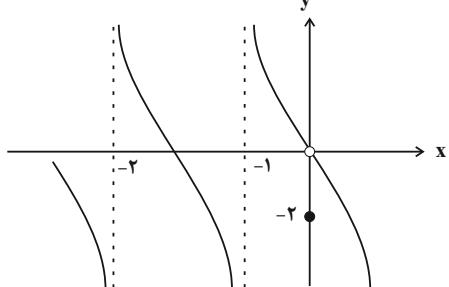
۲ (۲)

 $-\infty$ (۱)

۳ (۴) صفر

 $+\infty$ (۳)

- ۲- نمودار تابع f در شکل زیر رسم شده است. حدود چپ و راست تابع $x = 3$ کدام است؟ []، نماد



جزء صحیح است و گزینه ها را از راست به چپ بخوانید.

۱ (۱) $+\infty, -2$ ۲ (۲) $-\infty, -2$ ۳ (۳) صفر، $+\infty$ ۴ (۴) صفر، $-\infty$

- ۳- اگر $\lim_{x \rightarrow (-1)} \frac{a[x] - a^r x}{x^3 + x - 2} = -\infty$ ، حدود a کدام است؟ []، نماد جزء صحیح است.

۱ (۱) $\mathbb{R} - (-1)$

(۰, ۱)

۲ (۲) $(1, 2)$

(۰, ۲)

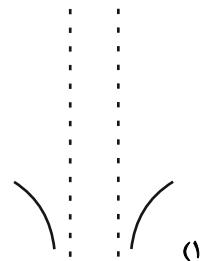
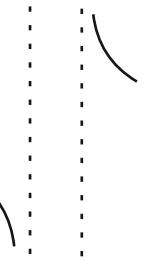
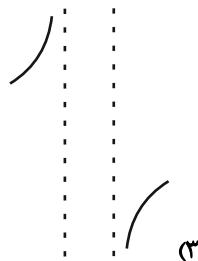
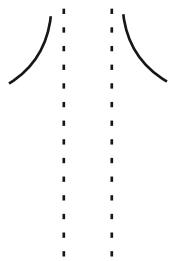
- ۴- نمودار $y = \frac{x^3 + 4x + 4 \sin x}{x^3 - 4x}$ چند خط مجانب قائم دارد؟ []، نماد جزء صحیح است.

۱ (۱) صفر

۲ (۲)

۳ (۳)

- ۵- اگر $|x|$ نمودار تابع $g(x) = \frac{1}{f(x) - 2}$ در اطراف خطوط مجانب های قائم خود چگونه است؟





۶- تابع $f(x) = \frac{x[2x^2 - x]}{\sin x}$ در چند نقطه از نقاط بازه $(-1, 1)$ حد ندارد؟ []، نماد جزء صحیح است.

۳ (۲)

۲ (۱)

۵ (۴)

۴ (۳)

۷- حاصل $\lim_{x \rightarrow 0} \frac{1 + \sin x - \sqrt{\cos x}}{\cos x - \sqrt{1 + \sin x}}$ کدام است؟

-∞ (۲)

۱) صفر

-۲ (۴)

-۱ (۳)

۸- تابع $f(x) = \begin{cases} a & ; \quad x = 5 \\ \frac{bx - \sqrt{x-1}}{x-5} & ; \quad x \neq 5 \end{cases}$ روی دامنه اش پیوسته است، مقدار a کدام است؟

$\frac{3}{8}$ (۲)

$\frac{2}{5}$ (۱)

$\frac{13}{10}$ (۴)

$\frac{3}{20}$ (۳)

۹- معادله $5 \cos 2\theta + 2 \cos^2 \frac{\theta}{2} + 1 = 0$ در بازه $[0, \frac{5\pi}{2}]$ چند جواب دارد؟

۵ (۲)

۴ (۱)

۷ (۴)

۶ (۳)

۱۰- جواب کلی معادله $\tan 2x = \frac{1}{\cos 2x} + \frac{1}{2}$ با جواب کلی کدام معادله برابر است؟

$10 \sin x \cos x = 3$ (۲)

$\frac{\tan x}{\tan 2x} = 2(1 - \tan x)$ (۱)

$5 \cos 2x + 4 = 0$ (۴)

$4 \tan 2x + 3 \tan x = 0$ (۳)



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

ریاضی پایه: ریاضی ۱: معادله ها و نامعادله ها: صفحه های ۷ تا ۲۶ / حسابان ۱: جبر و معادله: صفحه های ۹۳ تا ۶۹

۱۱- کدام سهمی فقط از ناحیه دوم نمی گذرد؟

$$y = x + 1 - 4x^2 \quad (2)$$

$$y = -2x^2 + 3x - 7 \quad (1)$$

$$y = x^2 - 8x + 2 \quad (4)$$

$$y = 5x - (x^2 + 2) \quad (3)$$

۱۲- اگر α و β جواب های معادله $x^2 - 1 = 5x$ باشند، جواب های کدام معادله $\frac{\beta}{\alpha^2 - 1}$ و $\frac{\alpha}{\beta^2 - 1}$ است؟

$$25x^2 + 135x = 1 \quad (2)$$

$$25x^2 = 135x + 1 \quad (1)$$

$$25x^2 + 1 = 135x \quad (4)$$

$$25x^2 + 135x + 1 = 0 \quad (3)$$

۱۳- جدول تعیین علامت $p(x) = \frac{x^3 - ax^2 + (a+3)x - 4}{x^2 - 2bx + b}$ کدام است؟

x	-	۱	c
$p(x)$	+	ن	+

۳ (۲)

۶ (۴)

۸ (۱)

۴ (۳)

کوشاور و برنامه ریزی آکو

$$14- \text{معادله } x^2 + \frac{1}{x} = 2\left(x + \frac{1}{x}\right) \text{ چند جواب حقیقی دارد؟}$$

۲ (۲)

۳ (۱)

۱ (۳)

۴) صفر

۱۵- جزء صحیح جواب معادله $\sqrt{2 - \frac{1}{x}} - \sqrt{\frac{x}{2x-1}} = \frac{8}{3}$ کدام است؟

-۱ (۲)

-۲ (۱)

۱ (۳)

۴) صفر



۱۶- معادله $\sqrt{x+1} + \sqrt{x} = \sqrt{kx}$ جواب حقیقی دارد. حدود k کدام است؟

$k > 1$ (۲)

$0 < k < 4$ (۱)

$k > 4$ (۴)

$0 < k < 1$ (۳)

۱۷- عدد a را روی محور اعداد حقیقی در نظر بگیرید. فاصله عدد a^2 از ۱، a واحد بیشتر از فاصله عدد a از ۴ است. مقدار

غیرصحیح a کدام است؟

$\frac{\sqrt{41}-1}{2}$ (۲)

$\frac{\sqrt{41}-1}{4}$ (۱)

$\frac{\sqrt{41}+1}{4}$ (۴)

$\frac{\sqrt{41}+1}{2}$ (۳)

۱۸- کمترین مقدار تابع $y = |x+2| - k(x-|x-1|)$ صفر است. مقدار k کدام می‌تواند باشد؟

$\frac{5}{2}$ (۲)

۳ (۱)

۱ (۴)

$-\frac{1}{2}$ (۳)

۱۹- مساحت مثلث ABC با رئوس A، B(۰,۱) و C(۲,۰) برابر ۲ است. اگر نقطه A روی خط $x+2y=m$ قرار داشته باشد، مجموع

مقادیر m کدام است؟

۲ (۲)

۴ (۱)

۱ (۴)

۶ (۳)

۲۰- به ازای $\{c\}$ به ازای $\{a, b\}$ ، پاره خطی که نقاط $A(m-1, 3-m)$ و $B(-1-m, m)$ را به هم وصل می‌کند، از سه ربع دستگاه

مختصات می‌گذرد. حاصل $a+b+c$ کدام است؟

$\frac{1}{2}$ (۲)

۲ (۱)

-۱ (۴)

صفر (۳)



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

هنده ۳: آشنایی با مقاطع مخروطی: صفحه های ۳۳ تا ۴۳

۲۱- بزرگترین عدد صحیح m که به ازای آن، معادله $2x^2 + 2y^2 - 2x + 6y + m = 0$ متعلق به یک دایره باشد، کدام است؟

۲ (۲)

۱ (۱)

۹ (۴)

۴ (۳)

۲۲- خطوط $x + y = 1$ و $x - y = 3$ شامل قطرهایی از یک دایره هستند که از مبدأ مختصات عبور می‌کند. کدام یک از نقاط زیر روی این دایره قرار دارد؟

(۱,-۳) (۲)

(۰,۲) (۱)

(-۱,۱) (۴)

(۲,-۲) (۳)

۲۳- نقاط $A(a, -2)$ و $B(6-a, 4)$ دو سر قطربهی از دایره به معادله $x^2 + y^2 + mx + ny - 15 = 0$ هستند. مقدار مثبت a کدام است؟

۳ (۲)

۱ (۱)

۷ (۴)

۵ (۳)

۲۴- به ازای چه مقادیری از m ، خط $3x + 4y = m$ بر دایره $x^2 + y^2 - 2x - 4y = 4$ مماس است؟

۴ و ۲۶ (۲)

-۴ و -۲۶ (۱)

۴ و -۲۶ (۴)

-۴ و ۲۶ (۳)

۲۵- دو خط موازی d و d' در صفحه مفروض‌اند. اگر نقاط A و B روی خط d و نقاط C و D روی خط d' باشند، آن‌گاه چند نقطه در صفحه وجود دارد که از A و B به یک فاصله و از C و D نیز به یک فاصله باشد؟

۲) همواره یک

۱) همواره صفر

۴) صفر یا بی‌شمار

۳) صفر و یک

محل انجام محاسبات



۲۶- پاره خط AB به طول ۱۰ واحد در صفحه مفروض است. چند خط در این صفحه وجود دارد که از A به فاصله ۴ واحد باز B به

فاصله ۶ واحد باشند؟

(۱) ۲ (۲)

(۳) ۴

(۱) ۱

(۳) ۳

۲۷- دایره $C(O,R)$ در نقاط $(-4,0)$ و $(0,4)$ بر محورهای مختصات مماس است. طول کوتاهترین وتری از این دایره که از

نقطه $M(-2,1)$ بگذرد، کدام است؟

(۱) $2\sqrt{2}$ (۲)

(۳) $\sqrt{6}$

(۱) $2\sqrt{3}$

(۳) $\sqrt{7}$

۲۸- خط $x+y=3$ شامل یکی از قطرهای دایره‌ای است که از دو نقطه $(2,0)$ و $(0,1)$ عبور می‌کند. معادله این دایره کدام است؟

(۱) $x^2 + y^2 + 3x + 3y + 2 = 0$

(۲) $x^2 + y^2 - 3x - 3y + 2 = 0$

(۳) $x^2 + y^2 + 3x + 3y - 2 = 0$

(۴) $x^2 + y^2 - 3x - 3y - 2 = 0$

۲۹- از نقاط به طول ۴ و ۴- روی محور x ها، هر کدام دو مماس بر دایره به معادله $x^2 + y^2 = 4$ رسم می‌کنیم. مساحت چهارضلعی

ساخته شده توسط نقاط تماس بر دایره کدام است؟

کروه مسأوره و نامه ریزی آکو

(۱) $4\sqrt{3}$ (۲)

(۳) ۶

(۱) $8\sqrt{3}$

(۳) ۱۲

۳۰- مربع $ABCD$ به طول ضلع ۴ واحد مفروض است. اگر مکان هندسی نقاطی از سطح این مربع را که فاصله آنها از قطر AC بیشتر

از ۲ واحد باشد S بنامیم، مساحت ناحیه S چند واحد مربع است؟

(۱) $(4-\sqrt{2})^2$ (۲)

(۱) $(2-\sqrt{2})^2$

(۳) $4(2-\sqrt{2})^2$

(۳) $4(4-\sqrt{2})^2$



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

ریاضیات گستته: آشنایی با نظریه اعداد، گراف و مدل سازی (تا سر مسیر): صفحه های ۲۶ تا ۲۸

۳۱ - به ازای چند عدد دو رقمی m ، معادله سیاله $2y + 2x + m^2 = 0$ دارای جواب است؟

۴۵ (۲)

(۱)

۷۵ (۴)

(۳)

۳۲ - به چند طریق می توان با ۴۱ لیتر شیر، ظرف های ۵ و ۷ لیتری را چنان پر کرد که حداقل ۷۰ ظرف استفاده شود؟

۱۱ (۲)

(۱)

۶ (۴)

(۳)

۳۳ - فرض کنید $\deg(a) = ۳$ باشد. اگر $N_G(d) = N_G(e) = N_G(f)$ و $N_G(a) = N_G(b) = N_G(c)$ ، $V(G) = \{a,b,c,d,e,f\}$ باشد.حاصل $p+q+\Delta+\delta$ کدام است؟

۲۴ (۲)

(۱)

۲۱ (۴)

(۳)

۳۴ - در چند حالت زیر یک گراف منتظم قابل رسم است؟

الف) ۸ - منتظم با ۲۱ یال

ب) ۷ - منتظم با ۹ رأس

پ) ۷ - منتظم با ۳۵ یال

ت) ۸ - منتظم با ۷ رأس

۲۲ (۱)

(۱)

۴ (۴) صفر

(۳)

۳۵ - در گراف G از مرتبه ۸ و اندازه ۲۵، مقدار $\delta - \Delta$ کدام نمی تواند باشد؟

۲ (۲)

(۱)

۴ (۴)

(۳)

۳۶ - در یک گراف کامل از مرتبه p ($p > 1$) و اندازه q ، رابطه $1 - \delta^2 - p^2 = 4\Delta - q$ برقرار است. نسبت $\frac{q}{\Delta}$ در این گراف کدام است؟

۳ (۲)

(۱)

۴ (۴)

(۳)

محل انجام محاسبات



۳۷- گراف G با مجموعه رأس‌های $\{v_1, v_2, v_3, v_4, v_5, v_6\}$ دارای ۵ عضو باشد و رأس‌های v_2

تا v_6 ، دو به دو غیرمجاور باشند، حاصل $\sum_{i=1}^6 |N_G[v_i]|$ کدام است؟

۱۲ (۲)

۱۶ (۱)

۶ (۴)

۱۰ (۳)

۳۸- گراف G ، r -منتظم مرتبه p بوده و با حذف ۱۲ یال به $\frac{3r}{4}$ -منتظم از همان مرتبه تبدیل خواهد شد. حداقل تعداد یالی که باید

به G اضافه کنیم تا گراف G به گراف کامل تبدیل شود، کدام است؟

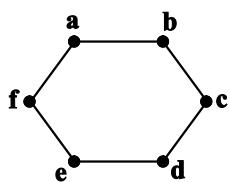
۶۶ (۲)

۲۸ (۱)

۹۶ (۴)

۱۸ (۳)

۳۹- گراف زیر، چند زیر گراف دارد به طوری که در تمامی آن‌ها $pq = 6$ باشد؟



کروه مشاوره و برنامه‌ریزی آکو

۶ (۱)

۱۲ (۲)

۱۸ (۳)

۲۶ (۴)

۴۰- در گراف G از مرتبه p و اندازه q ، رابطه $q-p=2$ برقرار است. اگر مجموع اندازه گراف \bar{G} و سه برابر اندازه گراف G برابر

باشد. تفاضل اندازه گراف G و گراف \bar{G} کدام است؟

۳ (۲)

۲ (۱)

۵ (۴)

۴ (۳)



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

آمار و احتمال: آشنایی با مبانی ریاضیات: صفحه های ۱ تا ۲۸

۴۱ - در چه تعداد از گزاره نماهای زیر، مجموعه جواب با دامنه داده شده برابر نیست؟

$$(D = \mathbb{R}) \quad 0 \leq \frac{|x|}{|x|+1} < 1 \quad \text{الف)$$

$$(D = \mathbb{N}) \quad \frac{x^2 - 1}{x + 1} = x - 1 \quad \text{ب)}$$

$$(D = (-\infty, 0)) \quad x + \frac{1}{x} \leq -2 \quad \text{پ)}$$

۱ (۲)

۱) صفر

۳ (۴)

۲ (۳)

۴۲ - گزاره p - \sim با کدام یک از گزاره های زیر هم ارز است؟

q (۲)

۱) (۱)

F (۴)

T (۳)

۴۳ - گزاره مرکب «اگر بهروز در آزمون کنکور رتبه زیر ۱۰۰ کسب کند آن گاه در رشته مهندسی برق دانشگاه تهران پذیرفته می شود»

با چند تا از گزاره های زیر هم ارز منطقی است؟

الف) اگر بهروز در آزمون کنکور رتبه زیر ۱۰۰ کسب نکند، آن گاه در رشته مهندسی برق دانشگاه تهران پذیرفته نمی شود.

ب) اگر بهروز در رشته مهندسی برق دانشگاه تهران پذیرفته نشود، آن گاه در آزمون کنکور رتبه زیر ۱۰۰ کسب نکرده است.

پ) بهروز در آزمون کنکور رتبه زیر ۱۰۰ کسب نمی کند یا در رشته مهندسی برق دانشگاه تهران پذیرفته می شود.

ت) بهروز در آزمون کنکور رتبه زیر ۱۰۰ کسب می کند یا در رشته مهندسی برق دانشگاه تهران پذیرفته نمی شود.

۲ (۲)

۱) (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

۴۴ - رابطه $\forall x \in \mathbb{N}; \exists y \in \mathbb{N}; p(x, y)$ کدام گزینه نمی تواند باشد؟

x ≤ y (۲)

x < y (۱)

y ≤ x (۴)

y < x (۳)

۴۵ - اگر $A = \{\emptyset, \{\emptyset\}, \{\{\emptyset\}\}\}$ باشد، آن‌گاه چه تعداد از گزاره‌های زیر درست هستند؟

$\forall x \subseteq A; x \in A$ (ب)

$\forall x \in A; x \subseteq A$ (الف)

$\forall x, y \in A; x \subseteq y \vee y \subseteq x$ (ت)

$\forall x, y \in A; x \in y \vee y \in x$ (پ)

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۴۶ - متمم مجموعه $(B - A) - (C - A)$ نسبت به مجموعه مرجع کدام است؟

$(A \cup C) - B$ (۲)

$A \cup B' \cup C$ (۱)

$(A \cap C) - B$ (۴)

$A - (B \cup C)$ (۳)

۴۷ - فرض کنید $C' - (A - B) = (A' \cap B')$ باشد. حاصل $C = (A - B) \cup (B - A')$ کدام است؟

$A \cup C$ (۲)

$A - B$ (۱)

$B - A$ (۴)

C' (۳)

۴۸ - یکی از افرازهای مجموعه A به صورت $\{a, b, c\} \{d, e\}$ است. تعداد افرازهای این مجموعه که شامل فقط یک مجموعه تک عضوی باشد، کدام است؟

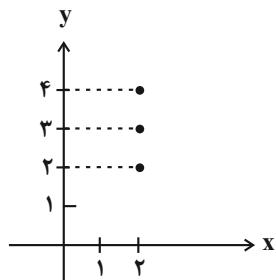
۱۰ (۲)

۵ (۱)

۲۰ (۴)

۱۵ (۳)

۴۹ - اگر نمودار $A^3 - B \times A$ به صورت شکل مقابل باشد. مجموعه $(A \times B) \cap (B \times A)$ با فرض $B \subseteq A$ چند عضو دارد؟



کروه مشاوره و برنامه ریزی آکو

۱ (۱)

۴ (۲)

۶ (۳)

۹ (۴)

۵ - سه مجموعه غیرتھی A , B و C مفروض‌اند. اگر تعداد اعضای B دو واحد بیشتر از A , تعداد اعضای $B \times C$, نصف تعداد اعضاي $A \times B$ و ۱۲ واحد کم‌تر از A^3 باشد، آن‌گاه مجموعه $A \times C$ چند عضو دارد؟

۱۸ (۲)

۱۲ (۱)

۳۶ (۴)

۲۴ (۳)



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

آمار و احتمال: آمار نوصیفی: صفحه های ۷۳ تا ۱۰۱

پاسخگویی به سوالات آمار و احتمال اختیاری است و در تراز کل بی تأثیر است.

۵۱- در جدول فراوانی داده های آماری زیر، میانگین برابر ۱۰ است. فراوانی نسبی ، متناظر با داده ۱۱ کدام است؟

داده ها	۵	$x + 3$	۱۱	۲۵
فراوانی	۲	۳	x	۱

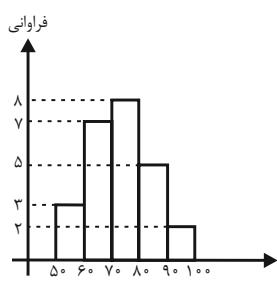
$$\frac{1}{4} \quad (۲)$$

$$\frac{2}{5} \quad (۱)$$

$$\frac{1}{2} \quad (۴)$$

$$\frac{1}{3} \quad (۳)$$

۵۲- وزن دانش آموزان یک کلاس بر حسب کیلوگرم در نمودار بافت نگاشت زیر نمایش داده شده است. اگر ۵ دانش آموز به ترتیب به وزن های ۸۲، ۷۶، ۶۳، ۹۴ و ۶۹ کیلوگرم به این کلاس اضافه شوند، فراوانی نسبی دسته وسط چه تغییری می کند؟



(۱) ۰٪ اضافه می شود.

(۲) ۰٪ اضافه می شود.

(۳) ۰٪ کم می شود.

(۴) ۰٪ کم می شود.

۵۳- نمرات زبان دانش آموزان یک دیپرستان مطابق جدول زیر است. در نمودار دایره ای متناظر با این نمرات، زاویه مربوط به نمره A کدام است؟

نمره	A	B	C	D
درصد فراوانی	a	۲۷	۳۴	۲۴

$$60^\circ \quad (۲)$$

$$54^\circ \quad (۱)$$

$$72^\circ \quad (۴)$$

$$66^\circ \quad (۳)$$

۵۴- میانگین داده های $4, 3a+4, 3a, 11, 15, 17, 11, 3, 2$ ، سه واحد بیشتر از میانگین داده های a، ۱۷، ۱۵، ۱۱، ۳ و ۲ است. میانه داده های دسته دوم کدام است؟

$$9 \quad (۲)$$

$$8/5 \quad (۱)$$

$$10 \quad (۴)$$

$$9/5 \quad (۳)$$



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

فیزیک ۳: دینامیک و حرکت دایره‌ای: صفحه‌های ۲۹ تا ۶۰

۶۱- در مورد نیروی وزن، چند مورد از عبارت‌های زیر درست بیان شده‌اند؟

الف) وزن یک جسم روی زمین، نیروی گرانشی است که از طرف زمین بر جسم وارد می‌شود.

ب) جهت وزن همواره به طرف مرکز زمین است.

پ) وزن یک جسم در ارتفاع‌های مختلف از سطح زمین، یکسان است.

ت) وزن یک جسم به جرم زمین بستگی ندارد.

۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

۶۲- سه نیروی افقی ۹، ۱۲ و ۱۷ نیوتنی به جسمی به جرم 2 kg وارد می‌شوند و جسم در حال سکون بر روی یک سطح افقی بدون

اصطکاک قرار دارد. اگر ناگهان نیروی ۱۷ نیوتنی حذف شود، پس از ۴ ثانیه اندازه تکانه جسم متحرک چند واحد SI خواهد

شد؟

۸۴ (۴)

۴۲ (۳)

۶۸ (۲)

۳۴ (۱)

۶۳- گلوله‌ای به جرم m به صورت عمودی رو به بالا پرتاب می‌شود. اگر نیروی مقاومت هوا ثابت فرض شود و اندازه شتاب گلوله قبل ازرسیدن به بالاترین ارتفاع a_1 در بالاترین ارتفاع a_2 و در حرکت رو به پایین a_3 بنامیم، کدام مقایسه صحیح است؟

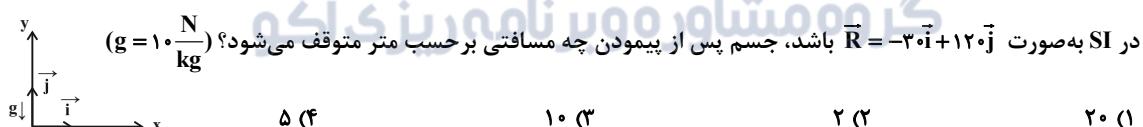
$$a_1 = a_3 < a_2 \quad (۴)$$

$$a_1 = a_3 > a_2 \quad (۳)$$

$$a_1 > a_2 > a_3 \quad (۲)$$

$$a_1 = a_2 = a_3 \quad (۱)$$

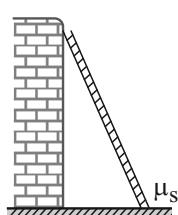
۶۴- جسمی روی سطح افقی با تنده اولیه $\frac{m}{s}$ در جهت محور x پرتاب می‌شود. اگر نیرویی که سطح افقی به جسم وارد می‌کند

در SI به صورت $\vec{R} = -30\hat{i} + 120\hat{j}$ باشد، جسم پس از پیمودن چه مسافتی بر حسب متر متوقف می‌شود؟


۶۵- مطابق شکل یک نردبان یکنواخت به جرم m به دیوار قائم بدون اصطکاکی تکیه داده شده و نردبان در آستانه لغزش است. اگرنیرویی که دیوار بر نردبان وارد می‌کند، \bar{F}_{N_1} و نیروی عمودی که سطح زمین بر آن وارد می‌کند، \bar{F}_{N_2} باشد، نسبت $\frac{F_{N_2}}{F_{N_1}}$ کداماست؟ (ضریب اصطکاک ایستایی نردبان و سطح زمین μ_s است).

$$\frac{1}{\mu_s} \quad (۲)$$

$$\mu_s \quad (۱)$$

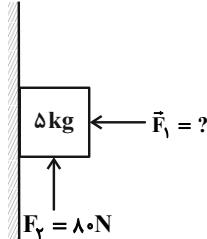


(۴) به جرم نردبان بستگی دارد.

۱ (۳)



۶۶- در شکل زیر، اگر جسم ۵ کیلوگرمی در آستانه حرکت به سمت بالا باشد، اندازه اختلاف دو نیروی \vec{F}_1 و \vec{F}_2 چند نیوتون است؟



$$(\mu_s = 0.5, g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}})$$

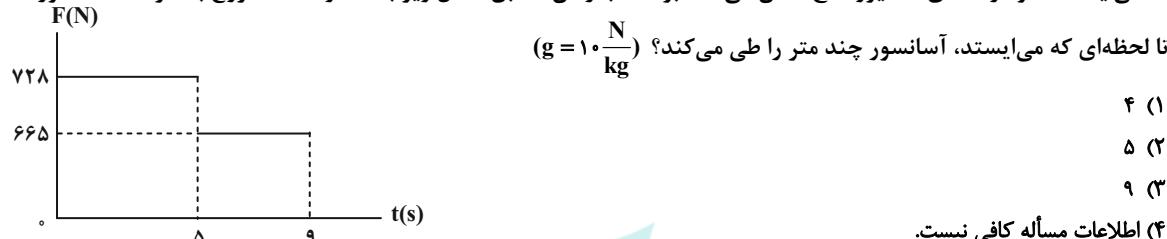
۶۰ (۱)

۱۰۰ (۲)

۸۰ (۳)

۲۰ (۴)

۶۷- شخصی به جرم ۷۰ kg درون آسانسور ساکنی روی یک نیروسنج ایستاده است. اگر بعد از شروع به حرکت آسانسور تا لحظه‌ای که می‌ایستد، نمودار عددی که نیروسنج نشان می‌دهد بر حسب زمان مطابق شکل زیر باشد، از لحظه شروع به حرکت آسانسور



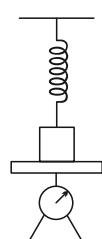
۴ (۱)

۵ (۲)

۹ (۳)

(۴) اطلاعات مسأله کافی نیست.

۶۸- مطابق شکل زیر، جسمی روی ترازوی قرار گرفته و فنری با جرم ناچیز به آن متصل شده است. اگر فنر به اندازه x فشرده شود ترازو عدد 48N و اگر فنر به اندازه x کشیده شود ترازو عدد 36N را نشان خواهد داد. جرم جسم چند کیلوگرم است؟



$$(g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}})$$

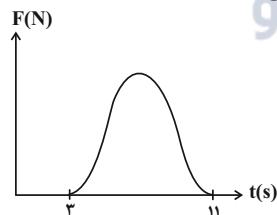
۶ (۱)

۱۰/۶ (۲)

۴۲ (۳)

۴/۲ (۴)

۶۹- نمودار نیروی خالص وارد بر یک جسم بر حسب زمان مطابق شکل زیر است. اگر مساحت زیر منحنی معادل ۶۰ واحد SI باشد، مقدار نیروی خالص متوسط وارد شده بر جسم در این بازه زمانی چند نیوتون است؟



۷/۵ (۱)

۵ (۲)

۱۵ (۳)

۲۰ (۴)

۷۰- شکل زیر مسیر حرکت اتومبیلی را در دو پیچ متواالی و افقی نشان می‌دهد. اگر حداقل تندی مجاز اتومبیل در پیچ بزرگ تر درصد بیشتر از حداقل تندی مجاز در پیچ کوچک تر باشد، شاعع پیچ کوچک تر چند متر است؟ (ضریب اصطکاک ایستایی در کل مسیر ثابت است).



۸۰ (۱)

۶۰ (۲)

۶۴ (۳)

۳۲ (۴)



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

فیریک ۱: دما و گرمای صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۲۶

۷۱- چند کیلوگرم آب 20°C را با 20kg آب 10°C مخلوط کنیم تا آب 50°C حاصل شود؟ (اتلاف انرژی نداریم).

۸۰ (۴)

۶۰ (۳)

۴۰ (۲)

۲۰ (۱)

۷۲- فلزی با ظرفیت گرمایی C و دمای 75°C را داخل ظرفی به ظرفیت گرمایی $\frac{J}{K}$ که محتوی 500g آب 10°C است، می‌اندازیم. اگر دمای تعادل 50°C باشد، C چند واحد SI است؟ (اتلاف گرما ناچیز و $C = ۴۲۰۰ \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$ آب)

۲۰۰۰ (۴)

۳۷۵۰ (۳)

۵۰۰۰ (۲)

۴۰۰۰ (۱)

۷۳- چند کیلوژول گرمایی لازم است تا 2kg آب 5°C را به آب 60°C تبدیل کند؟ (اتلاف انرژی نداریم، $C = ۴۲۰۰ \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{C}}$, $L_F = ۳۳۴ \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$)

۲۱۹۳ (۴)

۱۱۹۳ (۳)

۲۱۹۳۰۰۰ (۲)

۱۱۹۳۰۰۰ (۱)

۷۴- قطعه یخی به جرم 810g و دمای -10°C را در ظرف آبی با دمای صفر درجه سلسیوس می‌اندازیم. اگر در تعادل دمای قطعه یخ به -2°C برسد، چند گرم بر جرم یخ افزوده شده است؟ (اتلاف انرژی نداریم، $C_{\text{یخ}} = ۳۲۰ \frac{\text{J}}{\text{g} \cdot \text{C}}$, $L_F = ۳۳۶ \frac{\text{J}}{\text{g}}$)

۳۰ (۴)

۶۰ (۳)

۵۰ (۲)

۴۰ (۱)

۷۵- حداقل چند گرم یخ -20°C را می‌توان به 300g آب 30°C اضافه کرد تا تمامی یخ ذوب شود؟ (تبادل گرما فقط بین آب و یخ انجام می‌شود، $L_F = ۳۳۶ \frac{\text{J}}{\text{g}}$, $C_{\text{آب}} = ۴ / ۲ \frac{\text{J}}{\text{g} \cdot \text{K}}$, $C_{\text{یخ}} = ۲ / ۱ \frac{\text{J}}{\text{g} \cdot \text{K}}$)

۳۰۰ (۴)

۱۰۰ (۳)

۴۰۰ (۲)

۹۰۰ (۱)

۷۶- در دو ظرف جداگانه و هم جنس A و B، به جرم‌های مساوی آب می‌ریزیم. اگر بر اثر تبخیر سطحی، جرم برابری از آب در هر دو

ظرف به ترتیب در مدت زمان Δt_A و Δt_B تبخیر شده باشد، در کدام حالت $\Delta t_A > \Delta t_B$ است؟

۱) سطح مقطع ظرف A بیشتر از سطح مقطع ظرف B باشد.

۲) فشار روی آب در ظرف A کمتر از فشار روی آب در ظرف B باشد.

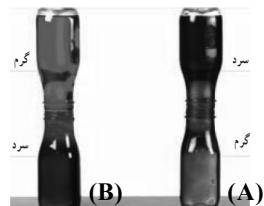
۳) دمای آب در ظرف A کمتر از دمای آب در ظرف B باشد.

۴) ضریب انبساط خطی ظرف A بیشتر از ضریب انبساط خطی ظرف B باشد.



۷۷- مطابق شکل زیر به کمک کارت ویزیت مقوایی مانع از مخلوط شدن آب درون بطری‌ها شده‌ایم. اگر همزمان کارت‌ها را از بین

بطری‌ها خارج کنیم، برای بطری‌های شکل همرفت رخ خواهد داد.



(۱)- طبیعی

(۲)- طبیعی

(۳)- واداشته

(۴)- واداشته

۷۸- مخزنی به حجم ۱۲ لیتر حاوی مخلوطی از گازهای اکسیژن و هلیوم در دمای 470°C و فشار $\frac{4\text{atm}}{6}$ است. اگر جرم مخلوط

$$R = \lambda \frac{\text{J}}{\text{mol} \cdot \text{K}}, M_{\text{He}} = \frac{4}{\text{mol}}, M_{\text{O}_2} = \frac{32}{\text{mol}}$$

$$(1)\text{atm} = 10^5 \text{ Pa}$$

۸۰ (۴) ۲۰ (۳) ۵۰ (۲) ۲۵ (۱)

۷۹- چگالی گاز کاملی در فشار یک اتمسفر و دمای 27°C درجه سلسیوس برابر $\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ است. چگالی همان مقدار از این گاز در فشار ۲

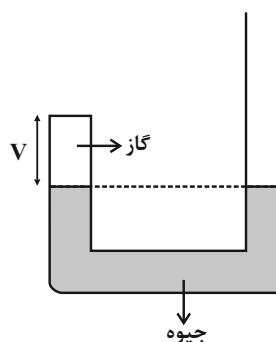
اتمسفر و دمای 127°C درجه سلسیوس چند کیلوگرم بر متر مکعب است؟

۱۲ (۴) ۱/۲ (۳) ۲/۱ (۲) ۰/۴ (۱)

۸۰- در نوعی از آزمایش بوبیل، داخل لوله U شکل که یک طرف آن بسته است، جیوه به حال تعادل قرار دارد و حجم گاز آرمانی

محبوس در طرف چپ لوله برابر ۷ است. در شاخه سمت راست جیوه می‌ریزیم به طوری که اختلاف ارتفاع جیوه در دو شاخه

برابر 38cm می‌شود. فشار و حجم گاز آرمانی محبوس به ترتیب چقدر خواهد شد؟ ($P_0 = 76\text{cmHg}$)



$2V, 38\text{cmHg}$ (۱)

$\frac{2}{3}V, 114\text{cmHg}$ (۲)

$\frac{1}{3}V, 152\text{cmHg}$ (۳)

$\frac{1}{2}V, 76\text{cmHg}$ (۴)

محل انجام محاسبات

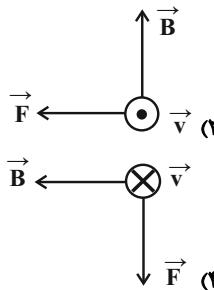


وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

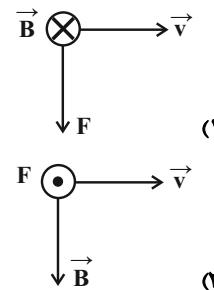
فیزیک ۲: مغناطیس: صفحه‌های ۸۳ تا ۱۰۸

توجه:

دانش آموزان گرامی: از دو مجموعه سوال فیزیک ۲ (۸۱ تا ۹۰) و فیزیک ۱ (۹۱ تا ۱۰۰) یک مجموعه را به اختیار انتخاب کرده و باسخ دهید.

۸۱- با توجه به شکل‌های نشان داده شده، در کدام گزینه نیروی وارد بر بار منفی q درست نشان داده نشده است؟

(2)



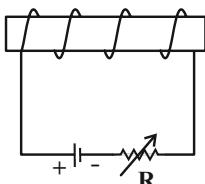
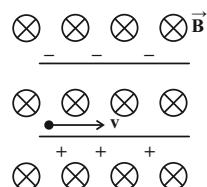
(1)

(4)

(3)

(4)

۸۲- مطابق شکل یک آهنربای الکتریکی می‌سازیم، با انجام کدام یک از گزینه‌های زیر می‌توان تعداد گیره‌های فلزی بیشتری را با این آهنربای الکتریکی جذب کرد؟

۸۳- ذره‌ای با بار $+2nC$ و جرم یک میلی‌گرم با تنیدی $4 \times 10^6 \text{ m/s}$ مطابق شکل زیر وارد فضایی می‌شود که میدان‌های یکنواختالکتریکی $E = 500 \frac{N}{C}$ و مغناطیسی $B = 4G$ وجود دارد. شتاب حرکت ذره چند $\frac{m}{s^2}$ خواهد شد؟ (اثر نیروی گرانش ناچیز است).

(1)

(2)

(3)

(4)

۸۴- دو ذره باردار q_A و $q_B = 4q_A$ عمود بر خطوط یک میدان مغناطیسی یکنواخت پرتاب می‌شوند. اگر جرم ذره A نصف جرم ذره B و تکانه دو ذره با یکدیگر برابر باشد، بزرگی نیروی وارد بر ذره A چند برابر بزرگی نیروی وارد بر ذره B است؟

(4)

(3)

(2)

(1)

۸۵- الکترونی با انرژی جنبشی $J = 4/5 \times 10^{-17} \text{ J}$ در یک میدان مغناطیسی به بزرگی $G = 200$ در حال حرکت است. اگر زاویه بین حرکت الکترون و میدان مغناطیسی 90° باشد، اندازه نیروی مغناطیسی وارد بر الکtron بر حسب نیوتون کدام است؟

(4)

(3)

(2)

(1)

$$(m_e = 9 \times 10^{-31} \text{ kg}, e = 1/6 \times 10^{-19} \text{ C})$$

(4)

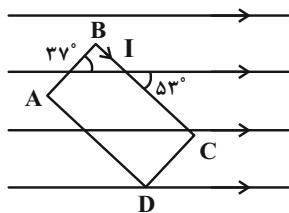
(3)

(2)

(1)



۸۶- در شکل زیر یک قابل مستطیل شکل حامل جریان الکتریکی در میدان مغناطیسی یکنواختی قرار دارد. اگر طول مستطیل دو برابر عرض آن و اندازۀ نیروی مغناطیسی وارد بر هر عرض مستطیل 30 نیوتون باشد، اندازۀ نیروی وارد بر طول مستطیل (BC) است؟



$$\cos 53^\circ = 0 / 6$$

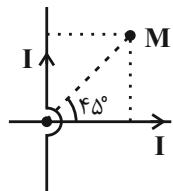
۸۰ (۱)

۴۰ (۲)

۹۰ (۳)

۴۵ (۴)

۸۷- جهت میدان مغناطیسی برایند ناشی از دو سیم با جریان‌های برابر در نقطه M در کدام جهت است؟



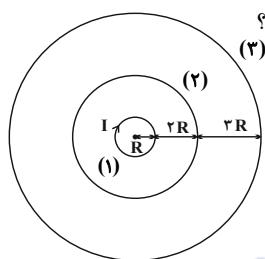
۱) برون سو

۲) درون سو

۳) رو به بالا

۴) میدان برایند در این نقطه صفر است و جهتی ندارد.

۸۸- در شکل زیر برایند میدان مغناطیسی در مرکز حلقه‌های حامل جریان صفر است. اگر اندازۀ جریان در هر دو حلقۀ (۲) و (۳) بیکسان و برابر با I' باشد، کدام گزینه در مورد I' و جهت آن در حلقه‌های (۲) و (۳) درست است؟

۱) $I = I'$, الزاماً جهت جریان در هر دو حلقه پاد ساعتگرد است.۲) $2I = 2I'$, الزاماً جهت جریان در هر دو حلقه پاد ساعتگرد است.۳) $I = I'$, جهت جریان در حلقۀ (۲) پاد ساعتگرد و در حلقۀ (۳) ساعتگرد است.۴) $I = 2I'$, جهت جریان در حلقۀ (۲) پاد ساعتگرد و در حلقۀ (۳) ساعتگرد است.

۸۹- میدان مغناطیسی ایجاد شده درون سیم‌لوله‌ای که شامل N حلقه به هم چسبیده می‌باشد و از آن جریان الکتریکی می‌گذرد،

برابر با 16×10^{-6} تسل است. اگر سیم‌لوله را از وسط طولش نصف کرده و جریان الکتریکی عبوری را ۲۵ درصد کاهش دهیم، اندازه

میدان مغناطیسی در مرکز آن چند گاوس می‌شود؟

۲۴۰ (۴)

۲۰۰ (۳)

۱۲۰ (۲)

۴۰ (۱)

۹۰- کدام گزینه صحیح است؟

۱) مس در یک میدان مغناطیسی قوی به مقدار مختصی با خطهای میدان هم‌سو می‌شود.

۲) دو قطبی‌های سرب و بیسموت در میدان مغناطیسی خارجی قوی، در خلاف سوی میدان خارجی قرار می‌گیرند.

۳) در میدان مغناطیسی، فولاد دارای خاصیت مغناطیسی موقت می‌گردد.

۴) کبات، نیکل و آلومینیم جزء مواد فرومغناطیسی‌اند.



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

فیزیک ۱: دما و گرما؛ صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۲۶

توجه:

دانشآموزان گرامی: از دو مجموعه سوال فیزیک ۲ (۹۰ تا ۹۱) و فیزیک ۱ (۱۰۰ تا ۱۰۱) یک مجموعه را به اختیار انتخاب کرده و پاسخ دهید.

۹۱- یک گوی آلومینیومی به جرم 100 g و دمای 100°C و یک کره فلزی با دمای 80°C را در درون گرماسنجی به ظرفیت گرمایی

$$150 \frac{\text{J}}{\text{K}}$$

۱۵۰ گردد، ظرفیت گرمایی کره فلزی چند $\frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot {}^\circ\text{C}}$ می‌باشد؟ (آب $c = 4200 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot {}^\circ\text{C}}$)

- ۱۶۵۰ (۴) ۱۵۰۰ (۳) ۱۳۵۰ (۲) ۱۲۰۰ (۱)

۹۲- جرم یخ در مخلوطی از آب و یخ برابر با 100 g است. اگر به این مخلوط $15/12\text{ kJ}$ گرما دهیم، حجم مخلوط چند سانتی‌متر

$$(c_p = 1 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}, \rho_{\text{یخ}} = 0/9 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}, L_F = 336 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}, c_{\text{آب}} = 4/2 \frac{\text{kJ}}{\text{kg} \cdot \text{K}})$$

- ۱۰ (۴) ۷/۵ (۳) ۵ (۲) ۲/۵ (۱)

۹۳- گرمکنی در فشار یک اتمسفر $1/5 \text{ لیتر آب}$ 20°C را در مدت ۵ دقیقه به دمای جوش می‌رساند. با این گرمکن طی مدت ۶ دقیقه حداقل چند گرم یخ صفر درجه سلسیوس را می‌توان به آب 100°C تبدیل کرد؟ (اتلاف انرژی نداریم،

$$(L_{F_{\text{یخ}}} = 336 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}, c_{\text{آب}} = 4200 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}, \rho_{\text{یخ}} = 1 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3})$$

- ۱۶۰۰ (۴) ۱۲۰۰ (۳) ۸۰۰ (۲) ۴۰۰ (۱)

۹۴- داخل ظرفی عایق با ظرفیت گرمایی $168 \frac{\text{J}}{\text{K}}$ که محتوی 40 g آب 5°C است، فلزی به جرم 25 g و دمای 54°C را به آرامی

می‌اندازیم. پس از برقراری تعادل گرمایی، چه کسری از گرمایی که فلز از دست داده، توسط آب دریافت شده است؟

$$(L_F = 336 \frac{\text{J}}{\text{kg}}, c_{\text{یخ}} = 2/1 \frac{\text{J}}{\text{g} \cdot {}^\circ\text{C}}, c_{\text{آب}} = 4/2 \frac{\text{J}}{\text{g} \cdot {}^\circ\text{C}})$$

- $\frac{15}{44}$ (۴) $\frac{25}{44}$ (۳) $\frac{1}{11}$ (۲) $\frac{10}{11}$ (۱)

۹۵- چند کیلوژول گرما لازم است تا 5 g یخ با دمای -4°C درجه فارنهایت به آب با دمای 10°C سلسیوس تبدیل شود؟

$$(L_F = 336 \frac{\text{J}}{\text{kg}}, c_{\text{یخ}} = 2/1 \frac{\text{J}}{\text{g} \cdot {}^\circ\text{C}}, c_{\text{آب}} = 4/2 \frac{\text{J}}{\text{g} \cdot {}^\circ\text{C}})$$

- ۲۱۰۰ (۴) ۱۸۹۵ (۳) ۱۹۹۵ (۲) ۲/۱ (۱)



۹۶- حداقل چند گرم آب 40°C را بر روی قطعه یخی به جرم 200g و دمای 0°C برشیم، تا تمام یخ ذوب شود؟

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

۴۰۰ (۴)

۱۰۰ (۳)

۰/۴ (۲)

۰/۱ (۱)

۹۷- چند مورد از عبارات زیر، جمله روبرو را به صورت صحیح تکمیل می‌کند؟ «در سطح آزاد هر مایع، ...».

الف) در هر دمایی تبخیر رخ می‌دهد.

ب) مقدار مایع در اثر تبخیر کاهش می‌یابد.

پ) تبخیر روی می‌دهد که آهنگ تبخیر سطحی با افزایش دما و فشاری که بر مایع وارد می‌شود، افزایش می‌یابد.

ت) با افزایش سطح آزاد مایع، آهنگ تبخیر سطحی آن سریع‌تر می‌شود.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۹۸- اگر در فشار ثابت حجم مقدار معینی گاز از $7L$ به $13/3L$ برسد، دمای گاز بر حسب درجه سلسیوس 11 برابر می‌شود. دمای

اولیه گاز چند درجه فارنهایت است؟

۸۰/۶ (۴)

۲۷ (۳)

۳۰۰ (۲)

۴۸/۶ (۱)

۹۹- مخزنی به حجم $11/2$ لیتر حاوی مخلوطی از گازهای آرمانی اکسیژن و هیدروژن به جرم 22 گرم در دمای 27°C است. اگر نسبت جرم

$$(m_{O_2} = 32 \frac{\text{g}}{\text{mol}}, m_{H_2} = 2 \frac{\text{g}}{\text{mol}}, R = 8 \frac{\text{J}}{\text{mol} \cdot \text{K}}) \quad \frac{3}{8} \text{ باشد، فشار مخلوط چند اتمسفر است؟}$$

۷/۵ (۴)

۰/۷۵ (۳)

۰/۳۷۵ (۲)

۳/۷۵ (۱)

۱۰۰- یک لوله آزمایش به طول L که هر دو انتهای آن باز است را تا عمق 25cm در جیوه فرو می‌بریم. سپس دهانه بالایی آن را با

انگشت مسدود کرده و از جیوه خارج می‌کنیم. اگر ارتفاع جیوه داخل لوله 10 سانتی‌متر کاهش یابد، L بر حسب سانتی‌متر کدام

است؟ ($P_0 = 75\text{cmHg}$ و دمای ثابت فرض کنید).

۶۵ (۴)

۵۰ (۳)

۴۵ (۲)

۴۰ (۱)



وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

شیمی ۳: آسایش و رفاه در سایه شیمی: صفحه های ۳۷ تا ۵۰

۱۰۱- کدام یک از عبارت های زیر درست است؟

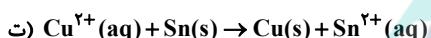
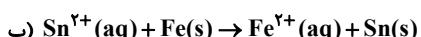
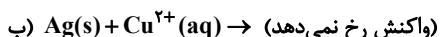
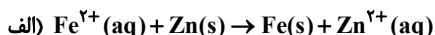
- الف) کسب اطمینان از کیفیت فراورده های دارویی، بهداشتی، غذایی و ... در قلمرو علم ترموشیمی قرار دارد.
- ب) چراغ خورشیدی یک ابزار روشنایی است که دارای باتری های قابل شارژ و لامپ های LED و سلول های خورشیدی است.
- پ) دستیابی به مواد مناسب و تأمین انرژی، دو رکن اساسی تحقق فناوری های مربوط به افزایش سطح رفاه و آسایش مردم است.
- ت) الکتروشیمی، افزون بر تهیه مواد جدید به کمک انرژی شیمیایی، می تواند در راستای پیاده کردن اصول شیمی سبزگام بردارد.

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

۱۰۲- تیغه ای به جرم ۲۵ گرم از آلومینیم را وارد ۴۰۰ میلی لیتر محلول AgNO_3 مول بر لیتر نقره نیترات می کنیم. اگر پس از مدتی غلظت محلول نقره نیترات نصف شود و در این مدت واکنش با فرآن آن که ۷۵ درصد جرم رسوب تولید شده بر روی تیغه قرار گیرد.جرم تیغه در این لحظه برابر چند گرم است؟ ($\text{Al} = 27, \text{Ag} = 108 : \text{g.mol}^{-1}$)

(۱) ۲۴/۶۴ (۲) ۲۸/۲۲ (۳) ۲۷/۸۸ (۴) ۲۸/۲۶

۱۰۳- با توجه به واکنش های زیر، سومین گونه اکسیدنده از نظر قدرت اکسیدگی قوی در کدام گزینه آمده است؟

(۱) Sn^{2+} (۲) Cu^{2+} (۳) Ag^+ (۴) Fe^{2+} ۱۰۴- یون Ni^{2+} اکسیدنده تر از یون Zn^{2+} است. درباره سلول گالوانی حاصل از نیم سلول های نیکل و روی کدام عبارت درست است؟

(۱) روی در نقش آند (قطب مثبت) بوده و نیکل نیز کاتد (قطب منفی) خواهد بود.

(۲) جهت حرکت الکترون ها از طرف نیم سلول روی به طرف نیم سلول نیکل است.

(۳) آنیون ها با عبور از دیواره متخلخل به طرف نیم سلول نیکل می روند.

(۴) کاتیون های Ni^{2+} با عبور از دیواره متخلخل به طرف نیم سلول روی حرکت می کنند.

۱۰۵- چند مورد از مطالب زیر، درباره سلول های گالوانی به درستی بیان شده است؟

$$E^\circ(\text{Pt}^{4+}/\text{Pt}) = +1/20\text{V}$$

$$E^\circ(\text{Cr}^{3+}/\text{Cr}) = -0/74\text{V}$$

$$E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = +0/34\text{V}$$

$$E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0/76\text{V}$$

$$E^\circ(\text{Au}^{3+}/\text{Au}) = +1/50\text{V}$$

$$E^\circ(\text{Co}^{3+}/\text{Co}) = -0/28\text{V}$$

* در سلول گالوانی $\text{Au} - \text{Zn}$ ، الکترون ها از طریق مدار بیرونی، به سمت نیم سلول روی حرکت می کنند.* در سلول گالوانی $\text{Cu} - \text{SHE}$ ، با گذرازمان pH محلول الکتروولیت در نیم سلول استاندارد، کاهش می یابد.* در سلول گالوانی $\text{Co} - \text{Cr}$ ، الکترود فلزی که عدد اتمی بیشتری دارد، کاهش جرم پیدا خواهد کرد.* در سلول گالوانی $\text{Au} - \text{Pt}$ ، آنیون ها از طریق دیواره متخلخل به سمت قطب منفی سلول (نیم سلول پلاتین) می روند.

(۴) چهار

(۳) سه

(۲) دو

(۱) یک



۱۰۶- در سلول گالوانی حاصل از نیم‌سلول‌های Mn و SHE، نیم‌سلول Mn قطب منفی سلول بوده و در سلول گالوانی متشکل از نیم‌سلول‌های Cu و SHE، نیم‌سلول SHE آند می‌باشد. چند مورد از عبارت‌های زیر در مورد سلول گالوانی حاصل از نیم‌سلول‌های Cu و Mn درست هستند؟

* به مرور زمان محلول حاوی Mn^{3+} غلیظتر می‌شود.

* نیم‌سلول Cu²⁺ / Cu به عنوان قطب مثبت عمل می‌کند.

* الکترون‌ها در مدار خارجی از طرف نیم‌سلول منگنز به طرف نیم‌سلول مس حرکت می‌کنند.

* با گذشت زمان از جرم تیغه منگنزی کاسته خواهد شد.

۴۴

۳۳

۲۲

۱۱

۱۰۷- اگر در سلول گالوانی «کادمیم-بیسموت» جرم اولیه الکترودهای کادمیم و بیسموت با یکدیگر برابر باشد؛ با انتقال $7/224 \times 10^{-33}$ الکترون از نیم‌سلول آندی به نیم‌سلول کاتدی، اختلاف جرم دو تیغه آندی و کاتدی به چند گرم می‌رسد؟

$$(E^\circ(Cd^{2+} / Cd) = -0.40V, E^\circ(Bi^{3+} / Bi) = +0.21V, Bi = 209, Cd = 112 : g.mol^{-1})$$

۷۵۴

۱۵۰/۸

۸۲۲

۱۶/۴

۱۰۸- در سلول گالوانی «X-Y-Z-X»، نیم‌سلول X قطب مثبت سلول و در سلول گالوانی «Y-Z-X» الکترود Z نقش کاهنده را دارد؛ کدام مورد(ها) از عبارت‌های زیر درباره سلول گالوانی «Z-X»، به نادرستی بیان شده است؟

الف) به مرور زمان درون محلول‌های الکترولیت این سلول، نسبت $\frac{[Z^{n+}]}{[X^{m+}]}$ کاهش می‌یابد.

ب) در این سلول، جهت حرکت الکترون‌ها درون مدار بیرونی، از الکترود Z به سمت الکترود X می‌باشد.

پ) اگر فلز X برخلاف Z با محلول HCl واکنش ندهد، قطعاً emf این سلول از سلول «Y-SHE-Y» بیشتر است.

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

۱۰۹- اگر E° نیم‌سلول A²⁺ / A برابر با $-0.40V$ و لوت بوده و emf سلول گالوانی که واکنش $2B(s) + 3A(s) \rightarrow 2B^{2+}(aq) + 3A^{2+}(aq)$ در آن انجام می‌شود، برابر با $-0.34V$ و لوت باشد. E° نیم‌واکنش $B(s) + 3e^- + B^{3+} \rightarrow 2B^{2+}$ چند لوت خواهد بود؟

$$(1) +0/74 \quad (2) +0/06 \quad (3) -0/06 \quad (4) -0/74$$

۱۱- چند مورد از موارد زیر درباره لیتیم و باتری‌های لیتیمی درست است؟

* لیتیم در بین فلزات، کمترین چگالی را دارد.

* فلز لیتیم از بقیه عناصر هم گروه خود بیشتر است.

* از ویژگی‌های مهم باتری‌های دگمه‌ای، سبک بودن و قابل شارژ بودن آنها است.

* پسماندهای الکتریکی سیمی هستند در نتیجه نباید در طبیعت رها شوند و باید به درستی دفن شوند.

* برخی از پسماندهای الکتریکی به دلیل داشتن مقدار قابل توجهی از فلزات ارزشمند، منبعی برای بازیافت این مواد هستند.

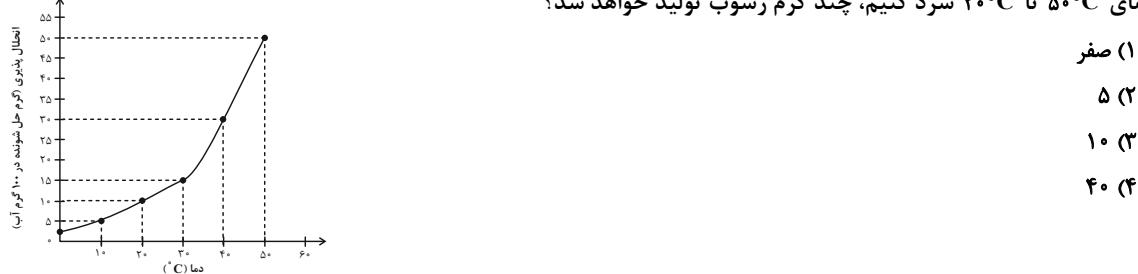
$$(1) دو \quad (2) سه \quad (3) چهار \quad (4) پنج$$



وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

شیوه ۱: آب، آهنگ زندگی؛ صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۱۰

- ۱۱۱- اگر نمودار اتحال پذیری - دما برای یک نمک به صورت مقابل باشد و ۲۳۰ گرم از محلول آن را (که حاوی ۲۰۰ گرم حلal است) از دمای ۵۰°C تا ۲۰°C سرد کنیم، چند گرم رسوب تولید خواهد شد؟



- ۱۱۲- اتحال پذیری نمک X در دمای ۶۰°C و ۳۰°C به ترتیب برابر ۵۸ و ۴۶ گرم در ۱۰۰ گرم آب می‌باشد، اگر اتحال پذیری نمک Y در دمای ۶۰°C ، ۱۳ گرم در ۱۰۰ گرم آب از اتحال پذیری نمک X در همین دما کمتر باشد؛ عرض از مبدأ نمودار اتحال پذیری - دمای نمک Y حداقل چقدر باشد تا در هر دمایی اتحال پذیری نمک X بیشتر از نمک Y باشد؟ (نمودار اتحال پذیری - دما را برای این دو نمک خطی در نظر بگیرید).

- ۱۱۳- اتحال پذیری نمکی از رابطه $S = 38 - 0.2\theta$ تبعیت می‌کند. چند مورد از عبارت‌های زیر درباره این نمک نادرست است؟
الف) اتحال پذیری این نمک با دما رابطه مستقیم دارد.

ب) محلول سیرشده این نمک در دمای ۱۰°C حاوی ۳۸ درصد جرمی از این نمک است.

پ) اگر در دمای ۲۰°C ، مقدار ۳۲ گرم از این نمک را در ۱۰۰ گرم آب حل کنیم، محلولی سیرشده حاصل می‌شود.
ت) با سرد کردن محلولی از آن با دمای ۵۰°C تا دمای ۲۰°C مقداری از نمک حل شده، تهنشین می‌شود.

- ۱۱۴- معادله اتحال پذیری سدیم نیترات به صورت $S = 0.8\theta + 72$ است. در چه دمایی، غلظت محلول سیرشده این نمک به ۱۰ مولار با چگالی ۱/۸۵ گرم بر میلی لیتر می‌رسد؟ ($\text{Na} = ۲۳, \text{N} = ۱۴, \text{O} = ۱۶ : \text{g.mol}^{-1}$)

$$S = 0.8\theta + 72$$

$$1/85 = 0.8\theta + 72$$

- ۱۱۵- با توجه به جدول داده شده که بیانگر اتحال پذیری نمک AB با جرم مولی 120 g.mol^{-1} در دمایی مختلف است، می‌توان نتیجه گرفت:

$\theta(\text{°C})$	۰	۲۰	۴۰	۶۰
$S \left(\frac{\text{g AB}}{100 \text{ g H}_2\text{O}} \right)$	۲۵	۳۷	۴۹	۶۱

۱) با افزایش دمای یک محلول سیرشده از این نمک، محلول فراسیرشده تولید خواهد شد.

۲) با حل شدن $1/3$ مول از نمک AB در ۱۰۰ گرم آب در دمای ۲۰°C ، محلولی سیرشده به دست می‌آید.

۳) معادله اتحال پذیری این نمک به صورت $S = 0.6\theta + 25$ می‌باشد.

۴) نمودار اتحال پذیری نمک AB به صورت نزولی است.



۱۱۶- جهت‌گیری مولکول‌های نیتروژن تری‌فلوئورید و گوگرد دی‌اکسید در میدان الکتریکی به ترتیب از راست به چپ مشابه کدامیک

از مولکول‌های زیر است؟ (H_۲C, N_۲, O_۲, Si, Cl, P, S)

۱) اتانول - متان (۲) کربن دی‌اکسید - سیلیسیم تراکلرید

(۳) گوگرد تری‌اکسید - آب (۴) کربن مونوکسید - فسفر تری‌کلرید

۱۱۷- با توجه به مقایسه‌های زیر، نسبت تعداد مقایسه‌های درست به تعداد مقایسه‌های نادرست کدام است؟

* انحلال پذیری در آب: C_۲H_۵OH > C_۲H_۶O

* گشتاور دوقطبی: H_۲O > H_۲S

* نقطه جوش: HF > NH_۳

* قدرت نیروی بین مولکولی: Br_۲ < I_۲

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

۱۱۸- چند مورد از عبارت‌های زیر نادرست هستند؟

* اتانول حلالی قطبی است که از سه عنصر تشکیل شده و به هر نسبتی در آب حل می‌شود.

* در ساختار يخ، هر اتم اکسیژن در راس حلقه‌های شش ضلعی از یک طرف با تشکیل دو پیوند کووالانسی و از طرف دیگر با تشکیل دو پیوند هیدروژنی به اتم هیدروژن متصل شده است.

* مولکول‌های آب در هر سه حالت جامد، مایع و گاز دارای ساختاری خمیده هستند.

* هگزان، به عنوان رقیق‌کننده رنگ (تینر) مورد استفاده قرار می‌گیرد.

* در بخار آب فقط پیوند کووالانسی بین اتم‌ها وجود داشته و به نظر می‌رسد بین مولکول‌ها پیوند هیدروژنی تشکیل نمی‌شود.

۱) صفر	۲) ۳	۳) ۲	۴) صفر
--------	------	------	--------

۱۱۹- چند مورد از مطالب زیر، درباره حالت‌های فیزیکی مختلف آب درست است؟

* در حالت بخار، مولکول‌های آب آزادانه و منظم از جایی به جای دیگر انتقال می‌یابند.

* در حالت مایع، به دلیل وجود پیوندهای هیدروژنی ضعیف، مولکول‌های آب روی هم می‌لغزند و جایه‌جا می‌شوند.

* در ساختار يخ، مولکول‌های آب شبکه‌ای مانند کندوی عسل را به وجود می‌آورند که در شش بعد گسترش یافته است.

* به دلیل وجود حفره‌های موجود در ساختار شبکه‌ای يخ، آب به هنگام انجماد افزایش چگالی پیدا می‌کند.

۱) صفر	۲) ۱	۳) دو	۴) سه
--------	------	-------	-------

۱۲۰- چند مورد از موارد زیر از نظر درستی یا نادرستی همانند جمله زیر می‌باشند؟

«اتanol و استون دو حلال در صنعت و آزمایشگاه هستند که اتانول نسبت به استون آسان‌تر تبخیر می‌شود.»

* تمامی محلول‌های موجود در بدن انسان، محلول‌های آبی هستند.

* چگالی هگزان مایع همانند گشتاور دوقطبی (μ) آن از آب کمتر است.

* هوا و آب دریا از جمله محلول‌هایی هستند که از یک حل و چند حل شونده تشکیل شده‌اند.

* محلول‌های ید در هگزان و بنزین خودرو، دو محلول غیرآبی هستند که به ترتیب رنگ‌های بنفش و سبز دارند.

۱) یک	۲) دو	۳) سه	۴) چهار
-------	-------	-------	---------



شیمی ۲: در پی غذای سالم: صفحه‌های ۷۵ تا ۹۶

توجه:

دانش‌آموزان گرامی: از دو مجموعه سوال شیمی ۲ (۱۳۰ تا ۱۲۱) و شیمی ۱ (۱۳۱ تا ۱۲۰) یک مجموعه را به اختیار انتخاب کرد و پاسخ دهید.

۱۲۱- چند مورد از تغییرات زیر منجر به افزایش سرعت واکنش انجام شده بین فلز منیزیم با محلول هیدروکلریک اسید خواهد شد؟

* افزایش فشار هوا بر روی ظرف واکنش

* افزودن آب به محلول اسیدی و دو برابر کردن حجم آن

* کاهش دمای ظرف واکنش

* استفاده از برآده منیزیم به جای یک قطعه از آن

۱) صفر

۲) ۲

۳)

۱۲

۱۲۲- کدامیک از عبارت‌های زیر نادرست است؟

۱) سرعت تولید یا مصرف یک ماده در یک واکنش در گستره زمانی قابل اندازه‌گیری را سرعت متوسط آن ماده می‌گویند.

۲) سرعت متوسط مصرف واکنش‌دهنده‌ها و تولید فراورده‌ها در واکنش‌های شیمیایی با یکدیگر برابر است.

۳) بررسی شرایط و چگونگی انجام واکنش‌های شیمیایی و عوامل موثر بر سرعت واکنش‌ها، در حیطه علم سینتیک است.

۴) شیمی‌دان‌ها به دنبال سرعت بخشیدن به واکنش‌هایی هستند که بتواند فراورده‌های گوناگونی را با صرفه اقتصادی تولید کنند.

۱۲۳- کدام موارد از مطالب زیر درست است؟

الف) افزودن مقداری پتابسیم یدید به محلول هیدروژن پراکسید، سرعت تولید گاز هیدروژن در واکنش تجزیه آن را افزایش می‌دهد.

ب) انفجار واکنش شیمیایی بسیار سریعی است که در آن از مقدار کمی ماده منفجر شونده به حالت مایع یا گاز، حجم زیادی از گازهای داغ تولید می‌شود.

پ) با نصف کردن یک مکعب زغال، سطح تماس آن به تقریب ۱/۵ برابر می‌شود.

ت) واکنش سوختن قند آغشته به خاک باعچه سریع‌تر است، زیرا در خاک باعچه کاتالیزگر برای این واکنش وجود دارد.

ث) انحلال قرص جوشان خرد شده نسبت به قرص جوشان کامل (با جرم‌های برابر)، حجم بیشتری از گاز CO_2 را در مدت زمان یکسان تولید می‌کند.

۱) الف، پ و ت ۲) ت و ث ۳) ب، پ ۴) الف، ب و ت

۱۲۴- با توجه به تغییرات غلظت HCl در واکنش گازی $4\text{HCl} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ مطابق با جدول زیر، سرعت واکنش در ۲۰ ثانیه

دوم، چند برابر سرعت واکنش در ۴۵۰ ثانیه پایانی طبق جدول خواهد بود؟

$t(\text{s})$	۰	۲۰	۴۰	۶۰	۸۰	۱۵۰	۲۵۰	۴۰۰	۶۰۰
$[\text{HCl}](\text{mol.L}^{-1})$	۰/۵۰۰	۰/۴۵۰	۰/۴۰۰	۰/۳۵۰	۰/۲۵۰	۰/۲۰۰	۰/۱۸۰	۰/۱۴۰	۰/۱۱۰

۲۵) ۴ ۶/۲۵) ۳ ۰/۱۶) ۲ ۰/۰۴) ۱

محل انجام محاسبات



۱۲۵- واکنش $8\text{HNO}_3(\text{aq}) + 3\text{Cu}(\text{s}) \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2(\text{aq}) + 2\text{NO(g)} + 4\text{H}_2\text{O(l)}$ در یک ظرف ۵ لیتری سربسته انجام شده است.

اگر سرعت متوسط تولید گاز NO برابر $۰.۰۰۴\text{mol.L}^{-1}.\text{s}^{-1}$ باشد، چند دقیقه زمان لازم است تا ۱۱۵۲ گرم فلز خالص در

$$(H=1, N=14, O=16, Cu=64 : \text{g.mol}^{-1})$$

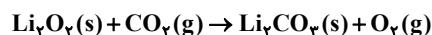
۳۰ (۴)

۲۲/۲ (۳)

۱۵ (۲)

۱۰ (۱)

۱۲۶- مقداری لیتیم پراکسید خالص را با مقدار کافی کربن دی اکسید مطابق معادله $\text{موازن نشده} \text{Zir}$ در شرایط STP واکنش می دهیم، اگر پس از گذشت ۵ دقیقه از آغاز واکنش، جرم مواد جامد موجود در ظرف واکنش ۱۵ گرم افزایش یابد؛ سرعت متوسط تولید گاز اکسیژن در این بازه زمانی بر حسب mL.s^{-1} کدام است؟ ($O=16, C=12, Li=7 : \text{g.mol}^{-1}$)



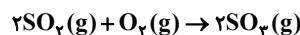
۴۰ (۴)

۳۰ (۳)

۲۰ (۲)

۱۰ (۱)

۱۲۷- در ظرفی ۴۰ لیتری و در شرایط STP، مقدار $۵/۶$ لیتر گاز اکسیژن با مقدار کافی O_2 وارد واکنش شده و پس از ۳۰۰ ثانیه جرم گاز اکسیژن به ۴ گرم می رسد سرعت تولید گاز SO_2 در این بازه زمانی چند $\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$ است؟

 $\frac{1}{200}$ (۴) $\frac{1}{800}$ (۳) $\frac{1}{400}$ (۲) $\frac{1}{1600}$ (۱)

۱۲۸- طبق نمودار رو به رو که مربوط به واکنش گاز نیتروژن مونواکسید با گاز اکسیژن است، کدام گزینه نادرست است؟

(۱) منحنی b مربوط به گاز قهوه ای رنگ و منحنی c مربوط به گاز اکسیژن است.

(۲) سرعت مصرف اکسیژن نصف سرعت تولید گاز نیتروژن دی اکسید است.

(۳) سرعت مصرف گاز نیتروژن مونواکسید در بازه زمانی 3 تا 7 ساعت، برابر با سرعت تولید گاز نیتروژن دی اکسید در همان بازه زمانی است.(۴) اگر زمان انجام واکنش را ۱۴ ساعت در نظر بگیریم، در 3 ساعت اول نیمی از فراورده تولید می شود.

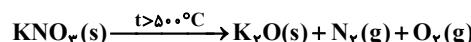
۱۲۹- بر اساس جدول زیر که مربوط به واکنش $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{g})$ می باشد. مقدار $y = x + 1$ کدام است؟

$-\frac{\Delta[\text{SO}_3]}{\Delta t}$	زمان (s)	$[\text{SO}_3]$	$[\text{O}_2]$
$7/5 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$	۰	۰/۱	۰
	۲۰	x	y

۷/۲۵ $\times 10^{-3}$ (۴) ۹/۵ $\times 10^{-3}$ (۳) ۹/۷۵ $\times 10^{-3}$ (۲) ۷/۵ $\times 10^{-3}$ (۱)

۱۳۰- هرگاه در واکنش موازن نشده زیر، طی مدت 5 دقیقه کاهش جرم مخلوط واکنش $4/32$ گرم باشد، سرعت متوسط تولید گاز اکسیژن چند لیتر بر ثانیه می باشد و در 2 دقیقه ابتدایی واکنش به تقریب چند گرم K_2O تولید شده است؟ (سرعت این واکنش را ثابت و حجم مولی گازها را 24 لیتر در نظر بگیرید). ($O=16, N=14, K=39 : \text{g.mol}^{-1}$)

باخوانید.

۳/۷۶ ، $1/6 \times 10^{-2}$ (۴) ۳/۷۶ ، 8×10^{-3} (۳) ۱/۵ ، 8×10^{-3} (۲) ۳ ، $1/6 \times 10^{-2}$ (۱)



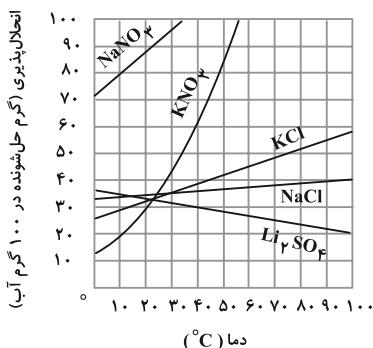
وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

شیمی ۱: آب، آهنج زندگی: صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۱۰

توجه:

دافت آموزان گرامی: از دو مجموعه سوال شیمی ۲ (۱۳۰ تا ۱۳۱) و شیمی ۱ (۱۴۰ تا ۱۴۱) یک مجموعه را به اختیار انتخاب کرد و پاسخ دهید.

- ۱۳۱- با توجه به نمودار زیر، در صد جرمی پتاسیم نیترات در محلول سیر شده آن در دمای 39°C برابر ... بوده و با سرد کردن ۹۰۰ گرم محلول سیر شده پتاسیم کلرید از دمای 75°C تا دمای 44°C ، مقدار ... گرم حل شونده رسوب خواهد کرد. (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید).



۶۰ ، ۳۷/۵ (۱)

۸۰ ، ۴۴/۴۴ (۲)

۸۰ ، ۳۷/۵ (۳)

۶۰ ، ۴۴/۴۴ (۴)

- ۱۳۲- انحلال پذیری پتاسیم نیترات در دماهای ۶۰ و ۲۰ درجه سانتی گراد به ترتیب $82/5$ و 32 گرم در 100 آب است. اگر دمای $36/5$ گرم محلول سیر شده آن را از 20°C کاهش دهیم و رسوب حاصل مطابق واکنش زیر تجزیه شود، چند گرم گاز اکسیژن تولید خواهد شد؟ ($K = 39, N = 14, O = 16 : \text{g.mol}^{-1}$)



۱/۶ (۴) ۳/۲ (۳) ۱۶ (۲) ۳۲ (۱)

- ۱۳۳- اگر معادله انحلال پذیری در نمک‌های A و B به ترتیب $S_A = -0/3\theta + 70$ و $S_B = 1/4\theta + 36$ درجه سلسیوس باشد؛ در چه دمایی انحلال پذیری دو نمک یکسان می‌شود و اگر ۳۲۲ گرم محلول سیر شده نمک A را از دمای 80°C تا دمای 30°C سرد کنیم، چند گرم نمک رسوب می‌کند؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید).

۰-۳۱°C (۴) ۳۰-۳۱°C (۳) ۰-۲۰°C (۲) ۳۰-۲۰°C (۱)

- ۱۳۴- چه تعداد از مولکول‌های زیر در میدان الکتریکی، رفتاری شبیه به مولکول O_2 دارند؟



۵ (۴) ۴ (۳) ۳ (۲) ۲ (۱)

۱۳۵- کدام گزینه درست است؟

- (۱) در ترکیبات هیدروژن دار عنصرهای گروههای ۱۴ تا ۱۷ جدول تناوبی، نقطه جوش نخستین ترکیب هریک از گروه‌ها از دومین ترکیب همان گروه بیشتر است.

(۲) در ترکیب‌های قطبی، همواره با افزایش جرم مولی، نقطه جوش افزایش می‌یابد.

(۳) AsH_3 نسبت به PH_3 آسان‌تر مایع می‌شود.

(۴) هیدروژن فلورید همانند آب، در دمای اتاق به حالت مایع است.



۱۳۶- معادله انحلال پذیری پتاسیم کلرید در آب به صورت $S = 27 + 30 \times 10^{\circ} C$ است. برای تبدیل ۹۰۰ گرم محلول ۵۰۰۰۰ ppm از آن

در دمای $90^{\circ} C$ به محلولی سیر شده در همین دما، چند گرم نمک دیگر باید در محلول حل شود؟

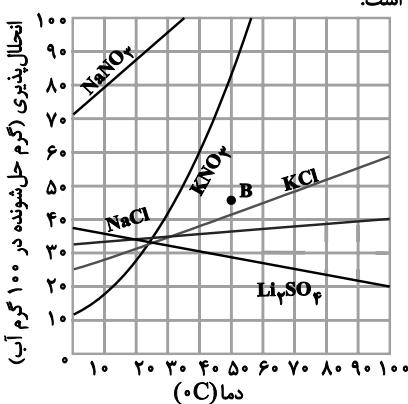
۴۸۶ (۴)

۴۵۹ (۳)

۴۴۱ (۲)

۴۱۶/۷ (۱)

$(KNO_3 \approx 100 \text{ g.mol}^{-1})$



۱۳۷- با توجه به شکل زیر کدام گزینه نادرست است؟

۱) معادله انحلال پذیری لیتیم سولفات بر حسب دما تقریباً بصورت $S = -0.16\theta + 36$ است.

۲) نقطه B نسبت به منحنی انحلال پذیری KCl نشان دهنده یک محلول فراسیر شده و نسبت به محلول KNO_3 نشان دهنده یک محلول سیر نشده است.

۳) غلظت محلول سیر شده پتاسیم نیترات در دمای $56^{\circ} C$ به تقریب برابر با 10 mol.L^{-1} است. ($1 \text{ g.mL}^{-1} = 1 \text{ mol.L}^{-1}$ محلول)

۴) هنگامی که دمای ۲۰ گرم محلول سیر شده سدیم نیترات را از $35^{\circ} C$ به $10^{\circ} C$ کاهش دهیم، ۲ گرم رسوب تشکیل می‌شود.

۱۳۸- با توجه به شکل زیر که محلول سیر شده نمک AB را در دو دمای متفاوت نشان می‌دهد، همه عبارت‌های زیر درست‌اند: به جز ...

۱) انحلال پذیری نمک AB در دمای $25^{\circ} C$ ۲۵ گرم در $100^{\circ} C$ ۲۵ گرم آب می‌باشد.



۲) با سرد کردن ۵۰۰ گرم محلول سیر شده از دمای $60^{\circ} C$ به دمای $25^{\circ} C$ ، ۲۵ گرم نمک AB رسوب می‌کند.

۳) اگر معادله انحلال پذیری این نمک به تقریب به صورت $S = 1.19\theta + b$ باشد، درصد جرمی $= 20\%$ باشد. مقدار b برابر ۴/۷۵ است.

۴) با حرارت دادن ۱۰۰۰ گرم محلول ۲۰ درصد جرمی این نمک و تبخر کامل آب آن، مقدار ۲۰۰ g نمک AB در ته ظرف باقی می‌ماند.

۱۳۹- انحلال پذیری یک نمک از معادله $S = -0.15\theta + 36$ پیروی می‌کند. با توجه به آن، کدام گزینه صحیح است؟

۱) این معادله را می‌توان به انحلال پذیری پتاسیم نیترات نسبت داد.

۲) با افزایش دما انحلال پذیری آن افزایش می‌یابد.

۳) برای تهیه یک محلول سیر شده در دمای $40^{\circ} C$ ، می‌توان ۵۰ گرم از این نمک را در ۲۰۰ گرم آب حل کرد.

۴) با گرم کردن ۲۶۰ گرم محلول سیر شده از دمای $60^{\circ} C$ تا $40^{\circ} C$ ، ۶ گرم رسوب حاصل می‌شود.

۱۴۰- کدام موارد از مطالبات زیر نادرست است؟

الف) در شرایط یکسان، گاز هیدروژن سولفید آسان‌تر از گاز هیدروژن برミد به حالت مایع تبدیل می‌شود.

ب) از استون برخلاف اتانول نمی‌توان محلول سیر شده در آب تهیه کرد.

پ) در ساختار یخ، فضاهای خالی در دو بعد گسترش یافته است.

ت) میزان قطبیت مولکول‌های آب نزدیک به دو برابر مولکول‌های هیدروژن سولفید است.

۴) پ، ت

۳) ب، پ

۲) الف، ب

۱) الف، ت



آزمون «۱۸ آذر ۱۴۰۱»

اختصاصی دوازدهم ریاضی

(دفترچه غیرمشترک)

دفترچه سوال

مباحثت نیمسال دوم دوازدهم
پاسخ‌گویی به سؤالات این دفترچه اختیاری است.
برای درس‌های نیمسال دوم دوازدهم تراز جدأگانه در کارنامه داده می‌شود.
تراز درس‌های نیمسال دوم دوازدهم در تراز کل بی‌تأثیر است.

مدت پاسخ‌گویی: ۶۰ دقیقه

تعداد کل سؤالات: ۵۰ سؤال

نام درس	تعداد سؤال	شماره سؤال	زمان پاسخ‌گویی
حسابان دوازدهم	۱۰	۱۴۱-۱۵۰	۱۰'
هندرسه دوازدهم	۱۰	۱۵۱-۱۶۰	۱۵'
ریاضیات گسسته دوازدهم	۱۰	۱۶۱-۱۷۰	۱۵'
فیزیک دوازدهم	۱۰	۱۷۱-۱۸۰	۱۰'
شیمی دوازدهم	۱۰	۱۸۱-۱۹۰	۱'
جمع کل	۵۰	۱۴۱-۱۹۰	۶۰'

گزینشگران و ویراستاران

نام درس	حسابان ۲	حسابان ۱	هندرسه	آمار و احتمال و ریاضیات گسسته	فیزیک	شیمی
گزینشگر	عادل حسینی	امیرحسین ابو معجوب	سونگند روشنی	بابک اسلامی	ایمان حسین نژاد	یاسر راش
گروه ویراستاری	مهدی ملارمچانی علی سرآبادانی	علی محمدزاده شبستری	عادل حسینی	حمدی زرین کفش زهره آقامحمدی	محمدحسن محمدزاده مقدم	بازیگری امیرحسین عزیزی
مسئول درس	عادل حسینی	امیرحسین ابو معجوب	ویراستار استاد:	سیدعلی میرنوری	مهرداد ملوندی	بازیگری امیرحسین عزیزی
مسئند سازی	سمیه اسکندری	سرژ یقیا زاریان تبریزی	ویراستار استاد:	بابک اسلامی	مجتبی خلیل ارجمندی	سونگند سازی

گروه فنی و تولید

محمد اکبری	مدیر گروه
نرگس غنیزاده	مسئول دفترچه
مدیر گروه: هما زار شیروانی مقدم	گروه مستندسازی
مسئول دفترچه: محمدرضا اصفهانی	میلاد سیاوشی
	حروف نگار
	سوران نعیمی
	ناظر چاپ

گروه آزمون

بنیاد علمی آموزشی قلم‌چی «وقف عام»

دفتر مرکزی: خیابان انقلاب بین صبا و فلسطین - پلاک ۹۲۳ - تلفن: ۰۳۱-۶۴۶۳



وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

حسابان ۲ (اختیاری): مشتق، کاربردهای مشتق: صفحه‌های ۱۰۲ تا ۱۲۶

۱۴۱- آهنگ متوسط تغییر تابع $f(x) = \sqrt{2x^2 - 2}$ روی بازه $[1, 3]$ ، چند برابر آهنگ لحظه‌ای تغییر آن در $x = 4$ می‌باشد؟

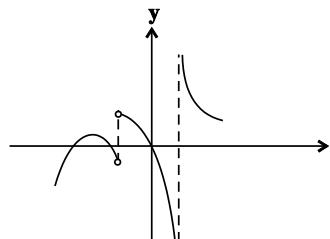
- $\frac{\sqrt{30}}{4}$ (۴) $\frac{4}{\sqrt{30}}$ (۳) $\frac{\sqrt{30}}{2}$ (۲) $\sqrt{30}$ (۱)

۱۴۲- طول نقطه بحرانی مشتق‌ناپذیر و $b = x$ طول نقطه بحرانی مشتق‌پذیر تابع $|x^3 - 1|$ است. مساحت ناحیه محدود به نیم خط‌های مماس راست و چپ در $x = a$ و خط مماس در $x = b$ کدام است؟

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

۱۴۳- نمودار مشتق تابع پیوسته f به صورت زیر است. تعداد مینیمم‌های نسبی f کدام است؟

- (۱) صفر
(۲) ۱
(۳) ۲
(۴) ۳

۱۴۴- فاصله بین نقاط ماکزیمم و مینیمم مطلق تابع $|x - f(x)|$ در بازه $[-1, 2]$ کدام است؟

- $\sqrt{34}$ (۴) $\sqrt{33}$ (۳) $\sqrt{30}$ (۲) ۶ (۱)

۱۴۵- می‌خواهیم مخزنی به شکل مکعب مستطیل با قاعده مربع به حجم ۱۰ متر مکعب و در باز بسازیم. قیمت مصالح مورد نیاز کف برای هر متر مربع ۱۰۰ هزار تومان و برای دیوارهای کناری ۴۰ هزار تومان است. اندازهٔ ضلع قاعدهٔ مخزن بر حسب متر کدام باشد تا هزینهٔ مصالح مصرف شده حداقل باشد؟

- ۱) (۴) ۲) (۳) ۳) (۲) ۴) (۱)

۱۴۶- اگر تابع $y = x^3 - (m+2)x^2 + 3x$ اکیداً صعودی باشد، حدود m کدام است؟

- $-5 \leq m \leq 1$ (۲) $m \leq -5$ یا $m \geq 1$ (۱)
 $m \leq 0$ یا $m \geq 4$ (۴) $0 \leq m \leq 4$ (۳)

۱۴۷- اگر نقطه $A(2, \frac{4}{3})$ اکسترمم نسبی تابع $f(x) = \frac{x^2 + ax}{x + b}$ باشد، عرض اکسترمم نسبی دیگر تابع و نوع آن کدام است؟

- $\frac{2}{3}$ (۴) $\frac{16}{3}$ (۳) ۲) (۲) $\frac{16}{3}$ و ماکزیمم (۱) $\frac{16}{3}$ و مینیمم (۰)

۱۴۸- مقادیر ماکزیمم و مینیمم مطلق تابع $f(x) = x + a - \sqrt{1-x^2}$ به ترتیب M و m است. اگر $a = 2$ باشد، مقدار m کدام است؟

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

۱۴۹- به ازای کدام مقدار a تابع $y = \cos^2 x + \sqrt{3} \sin x + a$ در بازه $(0, \pi)$ دارای ماکزیمم یا مینیممی به عرض $\frac{3}{4}$ خواهد بود؟

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

۱۵۰- فرض کنید d ، فاصله نقاط اکسترمم نسبی نمودار تابع $f(x) = \frac{ax}{x^2 + 1}$ بر حسب پارامتر a باشد. آهنگ لحظه‌ای تغییر d وقتی که $a = 1/5$ باشد، کدام است؟

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



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

هندهسه ۳ (اختیاری): بردارها: صفحه های ۶۱ تا ۸۰

۱۵۱ - مجموع مقادیر m که به ازای آنها نقطه $A = (1, m-1, 1)$ از دو صفحه xz و xy به یک فاصله باشد، کدام است؟

۲ (۴)

-۱ (۳)

۱ (۳)

(۱) صفر

۱۵۲ - اگر دو بردار $(n, -n, 2m+n)$ و $\vec{a} = (m, m-2, n)$ کدام است؟ ($n > 0$) $\frac{\sqrt{3}}{2}$ (۴) $\frac{1}{2}$ (۳) $\frac{1}{4}$ (۳) $\frac{\sqrt{6}}{2}$ (۱)۱۵۳ - اگر بردارهای $(2, -1, 1)$ و $(1, 2, -1)$ دو ضلع مجاور یک متوازی الاضلاع باشند، آنگاه طول بزرگ‌ترین قطر این متوازی الاضلاع کدام است؟

۳ (۴)

 $\sqrt{14}$ (۳)

۴ (۲)

 $\sqrt{10}$ (۱)۱۵۴ - دو نقطه $A = (k^2 + 1, -k, k-1)$ و $B = (-3, 0, 1)$ مفروضند. از وسط پاره خط AB ، برداری هم‌ارز با بردار $(-1, 2, 1)$ رسم می‌کنیم که انتهای آن، نقطه $(3, 3, -2)$ است. کدام است؟ k ± 4 (۴) ± 2 (۳)

-۲ (۲)

۲ (۱)

۱۵۵ - تصویر قائم بردار $\vec{b} = (2, -1, -2)$ بر امتداد بردار $\vec{a} = (-1, 1, 0)$ کدام است؟ $(-2, 1, 2)$ (۴) $(2, -1, -2)$ (۳) $\left(\frac{2}{3}, -\frac{1}{3}, -\frac{2}{3}\right)$ (۲) $\left(-\frac{2}{3}, \frac{1}{3}, \frac{2}{3}\right)$ (۱)۱۵۶ - اگر $|\vec{a}| = 2$ و زاویه بین \vec{a} و \vec{b} برابر 120° باشد، اندازه بردار $(2\vec{a} + \vec{b}) \times (\vec{a} + 2\vec{b})$ کدام است؟ $15\sqrt{3}$ (۴) $9\sqrt{3}$ (۳)

۱۵ (۲)

۹ (۱)

۱۵۷ - اگر نقاط $C = (2, -2, 3)$ و $A = (2, 1, -1)$ دو رأس از مربع $ABCD$ باشند، حاصل $\overline{AB} \cdot \overline{AC}$ کدام است؟ $\frac{25\sqrt{2}}{2}$ (۴) $25\sqrt{2}$ (۳) $\frac{25}{2}$ (۲)

۲۵ (۱)

۱۵۸ - اگر $\vec{a} = (1, -1, 2)$ و $\vec{b} = (1, -1, 0)$ باشد، کسینوس زاویه حاده بین قطرهای متوازی الاضلاع ساخته شده روی دو بردار \vec{a} و \vec{b} کدام است؟ $\frac{\sqrt{3}}{3}$ (۴) $\frac{\sqrt{3}}{2}$ (۳) $\frac{1}{2}$ (۲) $\frac{1}{3}$ (۱)۱۵۹ - اگر $x - 2y + 3z = 11$ باشد، مینیمم عبارت $x^2 + 4y^2 + z^2$ کدام است؟

۱۳ (۴)

۲۱ (۳)

۱۵ (۲)

۱۱ (۱)

۱۶۰ - اگر $\vec{a} \cdot \vec{b} + \vec{a} \cdot \vec{c} = (1, 1, 1)$ و $\vec{a} = (2, 1, -2)$ باشد، حاصل $\vec{a} \cdot \vec{b} + \vec{a} \cdot \vec{c}$ کدام است؟

۹ (۴)

-۹ (۳)

-۸ (۲)

۸ (۱)



وقت پیشنهادی: ۱۵ دقیقه

ریاضیات گستینه (اختیاری): ترکیبات (شمارش): صفحه‌های ۶۲ تا ۷۸

$$A = \begin{array}{|c|c|c|c|} \hline 1 & 2 & 3 & 4 \\ \hline 3 & 4 & 1 & 2 \\ \hline 4 & 3 & 2 & 1 \\ \hline 2 & 1 & 4 & 3 \\ \hline \end{array}$$

$$B = \begin{array}{|c|c|c|c|} \hline 1 & 2 & 3 & 4 \\ \hline 2 & 1 & 4 & 3 \\ \hline 3 & 4 & 1 & 2 \\ \hline 4 & 3 & 2 & 1 \\ \hline \end{array}$$

$$C = \begin{array}{|c|c|c|c|} \hline 1 & 4 & 2 & 3 \\ \hline 2 & 1 & 3 & 4 \\ \hline 3 & 2 & 4 & 1 \\ \hline 4 & 3 & 1 & 2 \\ \hline \end{array}$$

(۴) هیچ کدام

C و B (۳)

C و A (۲)

B و A (۱)

۱۶۱ - کدام دو مربع لاتین از میان مربع‌های لاتین زیر متعامد هستند؟

۱) در هیچ سطر آن و نیز در هیچ ستون آن، عدد تکراری وجود ندارد.

۲) در هیچ یک از قطرهای آن، عدد تکراری وجود ندارد.

۳) هر یک از اعداد ۱ تا n در تمام سطرها و در تمام ستون‌ها وجود دارد.

۴) با تعویض جای دو سطر آن، باز هم یک مربع لاتین حاصل می‌شود.

۱۶۲ - در مربع لاتین 3×3 شکل مقابل، مجموع اعداد مربوط به خانه‌های مشخص شده در شکل، حداقل چقدر است؟

•		•
•		•

۱) ۸

۹) ۹

۱۰) ۱۰

۱۲) ۱۲

۱۶۳ - به چند طریق می‌توان ۴ خودکار متفاوت را بین ۶ نفر توزیع کرد به شرط آنکه به هر نفر حداقل یک خودکار داده باشیم؟

۷۲۰ (۴)

۳۶۰ (۳)

۲۴۰ (۲)

۱۲۰ (۱)

۱۶۴ - چند عضو از مجموعه $A = \{1, 2, 3, \dots, 20\}$ بر هیچ یک از اعداد ۵ و ۶ بخش‌پذیر نیست؟

۱۳۶ (۴)

۱۳۳ (۳)

۱۳۰ (۲)

۱۲۷ (۱)

۱۶۵ - چند تابع مانند f از مجموعه $\{a, b, c, d\}$ به مجموعه $\{1, 2, 3\}$ می‌توان تعریف کرد به گونه‌ای که $B = f(A)$ باشد؟

۳۶ (۴)

۴۵ (۳)

۵۴ (۲)

۲۷ (۱)

۱۶۶ - در یک کلاس ۳۲ نفری، ۱۸ نفر فوتبال، ۱۱ نفر والیبال و ۱۰ نفر سکتball بازی می‌کنند. اگر بدانیم ۴ نفر عضو هیچ یک از این سه

تیم نبوده و ۶ نفر فوتبال و والیبال، ۵ نفر فوتبال و بسکتبال و ۴ نفر والیبال و بسکتبال بازی می‌کنند، آنگاه چند نفر هر سه رشته ورزشی را بازی می‌کنند؟

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۶۷ - در چند جایگشت از حروف کلمه TEHRAN، هیچ کدام از حروف T, R و N سر جای خود قرار ندارند؟

۴۲۶ (۴)

۴۲۰ (۳)

۳۶۶ (۲)

۳۶۰ (۱)

۱۶۸ - چند تابع یک‌به‌یک از مجموعه $A = \{1, 2, 3, 4, 5\}$ به مجموعه $B = \{1, 2, 3, 4\}$ وجود دارد که حتماً شامل یکی از دو عضو (۱ و ۳) یا

۱) باشد؟

۱۲۰ (۴)

۶۰ (۳)

۴۸ (۲)

۲۴ (۱)

۱۶۹ - رستاهای e, d, c, b, a در یکی از بخش‌های یک شهرستان وجود دارند. به چند طریق می‌توان بین این رستاه‌ها جاده احداث کرد

به گونه‌ای که هیچ کدام از رستاه‌های a, b و c بدون ارتباط با سایر رستاه‌ها نماند؟ (بین هر دو رستا حداقل یک جاده احداث می‌شود)

۱۰۰۲ (۴)

۹۶۰ (۳)

۹۱۶ (۲)

۸۵۴ (۱)



وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

فیزیک ۳ (اختیاری): برهمنش‌های موج - آشنایی با فیزیک اتمی: صفحه‌های ۱۰۲ تا ۱۳۶

- ۱۷۱ - آزمایش یانگ را در آب با ضریب شکست $\frac{4}{3}$ انجام می‌دهیم. اگر بسامد نور مورد آزمایش را 20 Hz درصد افزایش و آزمایش را به

جای آب در هوا انجام دهیم، پهنای هر یک از نوارهای تاریک و روشن چند برابر می‌شود؟

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

$$\frac{10}{9} \quad (3)$$

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

$$\frac{9}{10} \quad (1)$$

- ۱۷۲ - در یک تار مربع با دو انتهای ثابت، یکی از بسامدهای تشیدیدی 280 Hz و بسامد تشیدیدی بعدی 320 Hz است. اگر طول تار

20 cm باشد، طول موج هماهنگ سوم تار چند سانتی‌متر است؟

$$0/4 \quad (4)$$

$$\frac{40}{3} \quad (3)$$

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

$$40 \quad (1)$$

- ۱۷۳ - تعداد فوتون‌های گسیلی یک منبع نور با طول موج 300 nm و توان 120 W در هر ثانیه برابر با کدام گزینه است؟

$$(h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J.s}, c = 3 \times 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}})$$

$$1/875 \times 10^{30} \quad (2)$$

$$3 \times 10^{30} \quad (1)$$

$$3 \times 10^{17} \quad (4)$$

$$1/875 \times 10^{15} \quad (3)$$

- ۱۷۴ - کدام گزینه در توجیه اثر فتوالکتریک به کمک فیزیک کلاسیک، با تجربه (آزمایش) سازگاری ندارد؟

(۱) افزایش شدت نور فروودی بر سطح فلز، انرژی جنبشی فتوالکترون‌ها را افزایش می‌دهد.

(۲) اگر به جای یک لامپ تکفام، از چند لامپ تکفام استفاده کنیم، در این صورت انرژی جنبشی فتوالکترون‌ها افزایش می‌یابد.

(۳) پدیده فتوالکتریک به ازای هر بسامدی رخ می‌دهد.

(۴) هر سه گزینه فوق سازگاری ندارند.

- ۱۷۵ - تابش فرابنفشی با طول موج 200 nm بر سطح فلزی با تابع کار $4/38\text{ eV}$ تابیده می‌شود. بیشینه تندی فتوالکترون‌های جدا

شده از سطح فلز چند متر بر ثانیه است؟ ($m_e = 9.1 \times 10^{-31}\text{ kg}$, $hc = 1240\text{ eV.nm}$) و $e = 1.6 \times 10^{-19}\text{ C}$

$$4\sqrt{5} \times 10^5 \quad (2)$$

$$8 \times 10^5 \quad (1)$$

$$4 \times 10^5 \quad (4)$$

$$2\sqrt{10} \times 10^5 \quad (3)$$



- ۱۷۶ - چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

الف) در دمای اتاق، بیشتر تابش گسیل شده از سطح اجسام در ناحیه فروسرخ طیف امواج الکترومغناطیسی قرار دارد.

ب) طیف گسیلی رشتہ داغ یک لامپ روشن، یک طیف پیوسته است.

پ) طیف گسیلی خطی برای گازهای مختلف یکسان است.

ت) تشکیل طیف پیوسته توسط جسم جامد، ناشی از بر هم کنش قوی بین اتم‌های سازنده آن است.

۴) ۴

۳) ۳

۲) ۲

۱) ۱

- ۱۷۷ - گستره طول موج‌های رشتہ بالمر ($n' = n$) چند برابر گستره طول موج‌های رشتہ لیمان ($n = 1$) است؟ (گستره طول موج در هر

رشته برابر با اختلاف بین بلندترین و کوتاه‌ترین طول موج آن رشتہ است).

۹) ۴

۴) ۳

۲) $\frac{24}{5}$ ۱) $\frac{48}{5}$

- ۱۷۸ - الکترونی در اتم هیدروژن در تراز $n = 6$ قرار دارد. با در نظر گرفتن تمام گذارهای ممکن، اگر این اتم به حالت پایه برود، امکان

گسیل چند فoton با انرژی متفاوت وجود دارد و کوتاه‌ترین طول موج فoton تابشی بین آن‌ها چند نانومتر است؟

$$(R = 109 \text{ nm})^{-1}$$

$$\frac{720}{7} \text{ nm} \quad 15) \quad 15 \text{ nm} \quad 1) \quad \frac{720}{7} \text{ nm} \quad 15) \quad 15 \text{ nm}$$

- ۱۷۹ - در اتم هیدروژن، اگر اختلاف انرژی الکترون بین ترازهای ۱ و ۲ برابر ΔE و بین ترازهای ۱ و ۵ برابر $\Delta E'$ باشد، $\Delta E' - \Delta E$ چند ریدبرگ است؟

۰) ۴۲

۰) ۵۸

۰) ۲۱

۰) ۲۹

- ۱۸۰ - الکترون در اتم هیدروژن از مدار با شعاع r به مدار با شعاع r' گذار می‌کند. اگر r و r' به ترتیب ۱۶ و ۴ برابر شعاع مدار بور

باشند، انرژی الکترون طی این گسیل ریدبرگ می‌باید.

۱) $\frac{1}{4}$, افزایش۳) $\frac{3}{16}$, کاهش۳) $\frac{3}{16}$, افزایش۱) $\frac{1}{4}$, کاهش



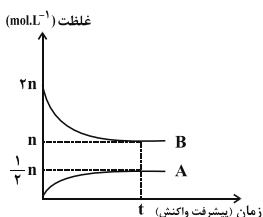
شیمی ۳ (اختیاری): شیمی، راهی به سوی آیندهای روشن تر (ناسر گروه عاملی): صفحه های ۱۰۱ تا ۱۱۱ وقت پیشنهادی: ۱۰ دقیقه

۱۸۱- اگر در تعادل $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$ در دمای ثابت فشار افزایش یابد، کدام مورد رخ می دهد؟

۱) شمار مول گازهای اکسیژن و گوگرد تری اکسید کاهش می یابد.

۲) تعادل جدیدی ایجاد می شود که در آن نسبت به تعادل اولیه غلظت همه مواد افزایش می یابد.

۳) شمار مول های فراورده برخلاف واکنش دهندهها کاهش می یابد.

۴) همانند تعادل $N_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO(g)$ به سمت راست جایه جا می شود.

۱۸۲- با توجه به نمودار روبرو که مربوط به یک تعادل گازی است، کدام گزینه درست است؟

۱) با کاهش حجم، واکنش در زمان کمتر و با فراورده کمتر به تعادل می رسد.

۲) با افزایش حجم، غلظت تعادلی A و B کاهش می یابد و مقدار K بدون تغییر باقی می ماند.

۳) واحد $K, L \cdot mol^{-1}$ است و مقدار عددی آن با دما رابطه مستقیم و با حجم رابطه معکوس دارد.۴) تغییر حجم تعادل را جایه جا نمی کند و مقدار عددی K همواره برابر $\frac{1}{2n}$ است.۱۸۳- چند مورد از عبارت های زیر در رابطه با تعادل $A(g) + B(g) \rightleftharpoons AB(g) + Q$ درست است؟الف) ثابت تعادل آن در دمای $50^{\circ}C$ بزرگ تر از ثابت تعادل در دمای $35^{\circ}C$ است.

ب) خارج کردن مقداری از AB سبب جایه جایی تعادل در جهت تعداد مول گازی بیشتر می شود.

پ) افزایش دما باعث افزایش سرعت واکنش در جهت برگشت و کاهش سرعت در جهت رفت خواهد شد.

ت) افزایش دما و افزایش فشار تأثیر یکسانی بر روی جایه جایی تعادل دارند.

۱) صفر

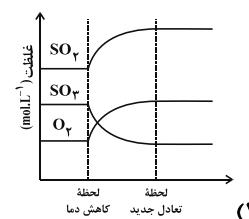
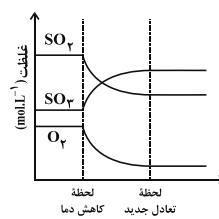
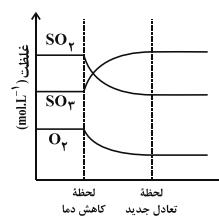
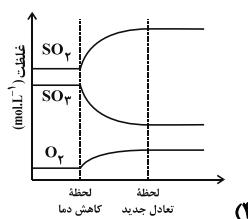
۳۴

۲۳

۱۲

۱۸۴- کدامیک از نمودارهای زیر در رابطه با تغییر غلظت مواد موجود در تعادل گرماده $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$ با کاهش

دما درست است؟



محل انجام محاسبات



-۱۸۵- تعادل گازی $2A + C \rightleftharpoons 2B$ را در دمای معین در ظرفی به حجم یک لیتر، با ۲ مول گاز A آغاز می‌کنیم تا به تعادل برسد. در این تعادل $\frac{1}{5}$ مول گاز C وجود دارد. حال در دمای ثابت، به این تعادل مقدار $\frac{1}{3}$ مول گاز C می‌افزاییم. چند مورد از مطالب زیر درست است؟

الف) مقدار ثابت تعادل در تعادل اولیه (قبل از تغییر مقدار C) برابر $5\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ است.

ب) با افزودن C به تعادل اولیه، ثابت تعادل جدید برابر با $8\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ می‌شود.

پ) در تعادل جدید شمار مول‌های A و C نسبت به تعادل اولیه افزایش و شمار مول‌های B کاهش می‌یابد.

ت) با افزودن C تعادل درجهت برگشت یعنی مصرف C پیش می‌رود تا تمام $\frac{1}{3}$ مول اضافه شده به تعادل را مصرف کند.

۳

۲۳

۱۲

۴۱

-۱۸۶- کدامیک از عبارت‌های زیر، نادرست است؟

(۱) در برخی کشورها برای افزایش بازده فراورده‌های کشاورزی، آمونیاک مایع را به عنوان کود شیمیایی به‌طور غیرمستقیم به خاک تزریق می‌کنند.

(۲) در واکنش میان گازهای نیتروژن و هیدروژن و تولید آمونیاک، مولکول‌های N_2 نقش اکسنده را دارند.

(۳) با اینکه گیاهان با جوی سرشار از گاز نیتروژن احتاط شده‌اند، اما امکان جذب این عنصر ضروری را به صورت مستقیم از هوا ندارند.

(۴) آمونیاک و اوره از جمله ترکیب‌های نیتروژن‌دار هستند که می‌توان آنها را به خاک افزود.

-۱۸۷- در تعادل گازی $AB \rightleftharpoons A_2 + B_2$ سطح انرژی واکنش‌دهنده‌ها از فراورده‌ها پایین‌تر است. با کاهش حجم ظرف تعادل در

دمای ثابت شمار مول‌های AB و با افزایش دما ثابت تعادل یافته و مقدار A_2 و B_2 در تعادل جدید می‌یابد.

(۱) ثابت می‌ماند - افزایش - کاهش

(۲) تغییر می‌کند - افزایش - کاهش

(۳) ثابت می‌ماند - کاهش - افزایش

(۴) تغییر می‌کند - کاهش - افزایش

-۱۸۸- در نمودار زیر، تغییرات غلظت مواد A و B در تعادل گازی نمایش داده شده است، براین اساس، ثابت تعادل برابر چند

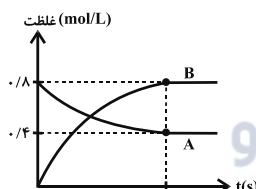
$\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ است و اگر حجم ظرف کاهش یابد، شمار مول A یافته و مقدار عددی ثابت تعادل

(۱) $\frac{1}{6}$ ، کاهش، افزایش می‌یابد.

(۲) $\frac{1}{6}$ ، کاهش، کاهش می‌یابد.

(۳) $\frac{1}{6}$ ، افزایش، تغییر نمی‌کند.

(۴) $\frac{1}{6}$ ، افزایش، تغییر نمی‌کند.



-۱۸۹- مقداری گاز N_2O_5 را وارد ظرفی به حجم ۲ لیتر می‌کنیم تا تعادل گازی زیر برقرار شود. اگر در لحظه تعادل، $\frac{1}{2}$ مول NO_2 و

$\frac{1}{4}$ مول N_2O_5 در ظرف وجود داشته باشد، مقدار ثابت تعادل چند $\text{mol}^{-3}\cdot\text{L}^3$ است؟



$$(1) 10^{-3} \quad (2) 10^{-4} \quad (3) 25 \times 10^{-3} \quad (4) 6 \times 10^{-5}$$

-۱۹۰- کدام گزینه در مورد سامانه تعادلی: $2NO_2(g) \rightleftharpoons N_2O_4(g)$ درست است؟

(۱) با افزایش دما، پس از برقراری تعادل، شمار مول‌های مواد گازی در سامانه تعادلی افزایش می‌یابد.

(۲) با کاهش حجم در دمای ثابت $[NO_2]$ کاهش و $[N_2O_4]$ افزایش می‌یابد.

(۳) با افزودن مقداری NO_2 به سامانه تعادلی در دما و حجم ثابت، غلظت $[NO_2]$ در سامانه تعادلی جدید نسبت به سامانه تعادلی اولیه کمتر خواهد بود.

(۴) با افزایش حجم در دمای ثابت، سامانه گازی پرنگ‌تر می‌شود.