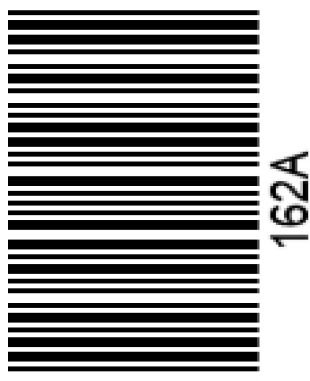




کد کنترل

162

A



جمهوری اسلامی ایران
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری
سازمان سنجش آموزش کشور

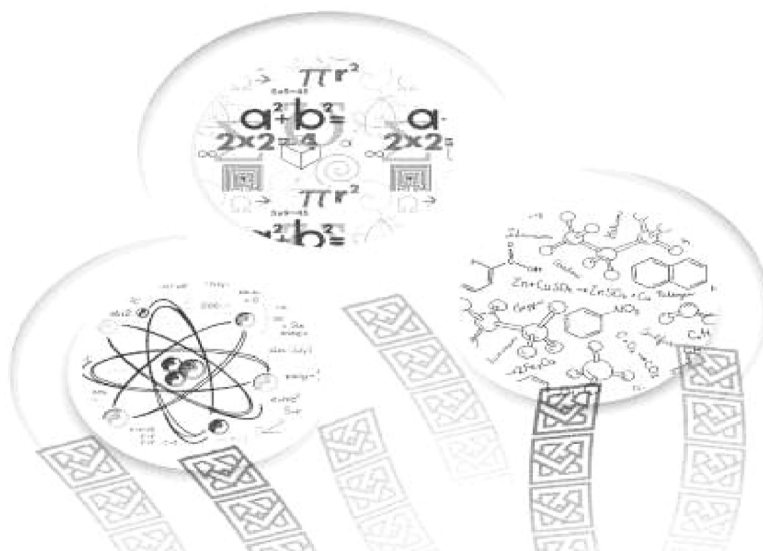
دفترچه شماره ۲
صبح پنجشنبه
۱۴۰۴/۰۴/۲۶

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

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

خارج از کشور

گروه آزمایشی علوم ریاضی و فنی



تعداد سؤالات : ۶۵ - مدت زمان پاسخ‌گویی : ۷۵ دقیقه

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

استفاده از ماشین حساب ممنوع است

این آزمون نمره منفی دارد

حق چاپ، تکثیر و انتشار سؤالات به هر روش (الکترونیکی و ...) پس از برگزاری آزمون، برای تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز می‌باشد و با منخلین برابر مقررات رفتار می‌شود

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

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

امضا:

۴۱- دو گوی هم‌اندازه A و B را که جرم یکی دو برابر دیگری است ($m_A = 2m_B$) از بالای برجی به ارتفاع h به‌طور همزمان رها می‌کنیم. با فرض اینکه نیروی مقاومت هوا در طی حرکت دو گوی ثابت و یکسان باشد، به ترتیب، تندی برخورد کدام گوی با زمین بیشتر است و کدام گوی زودتر به زمین می‌رسد؟

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

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

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۴۰ (۴) ۵۰

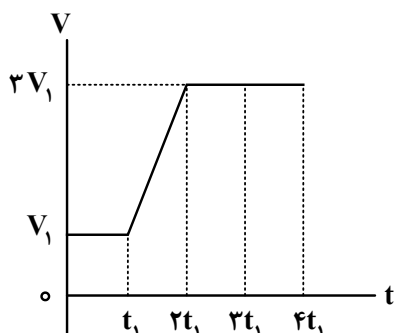
۴۳- موج ایستاده‌ای در یک تار ایجاد می‌شود، در مکان شکم‌ها، موج رونده و موج برگشتی در مقایسه با هم، چگونه‌اند؟

- (۱) در هر دوره چهار بار هم‌فازند. (۲) در هر دوره دو بار ناهم‌فازند.
(۳) همواره در فاز مخالف‌اند. (۴) همواره هم‌فازند.

۴۴- پرتو نوری با زاویه تابش 60° از هوا وارد آب می‌شود. کدام کمیت‌های وابسته به پرتو، با ورود آن به آب تغییر می‌کند؟

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

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



(۱) $t = 0$ تا t_1

(۲) $t = 0$ تا $2t_1$

(۳) $t = 0$ تا $3t_1$

(۴) $t = 0$ تا $4t_1$

محل انجام محاسبات

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

(۲) $x = 2 \text{ m}$, $t = 4 \text{ s}$

(۱) $x = 2 \text{ m}$, $t = 3 \text{ s}$

(۴) $x = 6 \text{ m}$, $t = 4 \text{ s}$

(۳) $x = 6 \text{ m}$, $t = 3 \text{ s}$

۴۷- دو گلوله را به فاصله زمانی یک ثانیه از یک نقطه از ارتفاع زیاد رها می‌کنیم. بعد از رها شدن گلوله دوم تا رسیدن گلوله اول به زمین، فاصله بین دو گلوله چگونه تغییر می‌کند؟ ($g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ و مقاومت هوا ناچیز است).

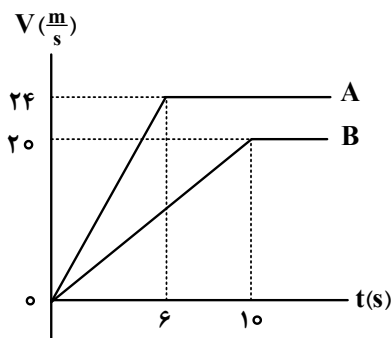
(۲) در هر ثانیه ۵ متر افزایش می‌یابد.

(۱) در هر ثانیه ۱۰ متر افزایش می‌یابد.

(۴) ثابت می‌ماند.

(۳) در هر ثانیه ۵ متر کاهش می‌یابد.

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



(۱) ۶

(۲) ۵

(۳) ۴

(۴) ۳

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

(۴) ۱۵

(۳) ۹

(۲) ۷٫۵

(۱) ۴٫۵

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

(۲) $2m\sqrt{g(H-h)}$

(۱) $m\sqrt{2g(H-h)}$

(۴) $mg\sqrt{2(H-h)}$

(۳) $2mg\sqrt{H-h}$

۵۱- پره‌های یک بالگرد در هر دقیقه ۱۲۰۰ دور می‌چرخند. اگر طول پره‌ها ۴m باشد، شتاب مرکزگرا در وسط پره‌ها

چند متر بر مربع ثانیه است؟ ($\pi^2 = 10$)

(۴) ۳۲۰۰۰

(۳) ۱۶۰۰۰

(۲) ۶۴۰۰۰

(۱) ۲۴۰۰۰

محل انجام محاسبات

۵۲- وزنه‌ای توسط نیروسنج از سقف آسانسور آویزان است. در حالت سکون نیروسنج ۸ نیوتون را نشان می‌دهد. اگر

آسانسور با شتاب رو به پایین $2.5 \frac{m}{s^2}$ حرکت کند، نیروسنج چند نیوتون را نشان می‌دهد؟ ($g = 10 \frac{m}{s^2}$)

- (۱) ۱۰٫۵ (۲) ۸ (۳) ۶ (۴) ۲

۵۳- نوسانگر وزنه - فنر با دوره ۲ ثانیه روی پاره‌خطی به طول ۸ سانتی‌متر در راستای قائم نوسان می‌کند. اگر نوسانگر در

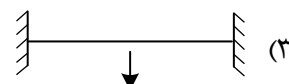
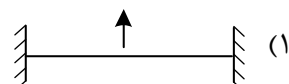
لحظه $t = 0$ s در بالاترین نقطه مسیر باشد، تندی متوسط نوسانگر در بازه زمانی $t = 0$ s تا $t = \frac{5}{3}$ s چند سانتی‌متر بر

ثانیه است؟

- (۱) ۳٫۲ (۲) ۶٫۲ (۳) ۸٫۴ (۴) ۱۲٫۴

۵۴- تار که بین دو تکیه‌گاه محکم شده است، در هماهنگ اول با بسامد f به نوسان درمی‌آید. شکل زیر تار را در لحظه

$t = 0$ s نشان می‌دهد. کدام شکل نشان‌دهنده حرکت تار در لحظه $t = \frac{v}{4f}$ است؟



۵۵- اگر در یک فضای باز، فاصله خود را از چشمه صوت دو برابر کنیم، تراز شدت صوت چند دسی‌بل کاهش می‌یابد؟

(از جذب انرژی صوتی توسط محیط، صرف‌نظر شود و $\log 2 = 0.3$)

- (۱) ۱۲ (۲) ۶

- (۳) ۴ (۴) ۳

۵۶- الکترون در اتم هیدروژن در تراز $n = 4$ قرار دارد. فرض کنید فقط گذارهای $\Delta n = 1$ مجاز باشد، کوتاه‌ترین طول

موجی که این الکترون می‌تواند گسیل کند چند نانومتر است؟ $[R = 0.01 (nm)^{-1}]$

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

۵۷- تابش فرابنفشی با طول موج 248 nm بر سطح تیغه‌ای از جنس تنگستن با تابع کار 4.55 eV تابیده می‌شود. بیشینه تندی فوتوالکترئون‌های جدا شده از سطح این فلز چند متر بر ثانیه است؟ ($hc = 1240 \text{ eV.nm}$).

$$(m_e = 9 \times 10^{-31} \text{ kg} \text{ و } e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C})$$

$$(1) \quad 4 \times 10^4 \quad (2) \quad 4 \times 10^5$$

$$(3) \quad 8 \times 10^4 \quad (4) \quad 8 \times 10^5$$

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

$$(1) \text{ کادمیم} \quad (2) \text{ گرافیت}$$

$$(3) \text{ آب معمولی (H}_2\text{O)} \quad (4) \text{ آب سنگین (D}_2\text{O)}$$

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

$$(1) \quad 1 \quad (2) \quad 2 \quad (3) \quad 3 \quad (4) \quad 4$$

۶۰- بار الکتریکی نقطه‌ای q_1 از فاصله 60 سانتی‌متری، بر بار نقطه‌ای $q_2 = -5 \mu\text{C}$ نیروی جاذبه الکتریکی $2 \times 10^{-2} \text{ N}$

وارد می‌کند. بزرگی میدان الکتریکی حاصل از بار q_1 در فاصله 20 سانتی‌متری آن چند نیوتون بر کولن است؟

$$(1) \quad 6 \times 10^3 \quad (2) \quad 4 \times 10^3 \quad (3) \quad 3.6 \times 10^4 \quad (4) \quad 1.2 \times 10^4$$

۶۱- یک خازن که فاصله دو صفحه آن 2.7 mm و بین دو صفحه آن هوا است، به دو سر یک باتری وصل است. فاصله

بین دو صفحه را چگونه تغییر دهیم تا انرژی خازن، 8 درصد افزایش پیدا کند؟

$$(1) \quad 0.4 \text{ میلی‌متر افزایش} \quad (2) \quad 0.2 \text{ میلی‌متر افزایش}$$

$$(3) \quad 0.4 \text{ میلی‌متر کاهش} \quad (4) \quad 0.2 \text{ میلی‌متر کاهش}$$

۶۲- سه بار الکتریکی $+4$ میکروکولنی در سه رأس مربعی به ضلع 30 cm قرار دارند. بار الکتریکی $q_4 = -4.2 \mu\text{C}$

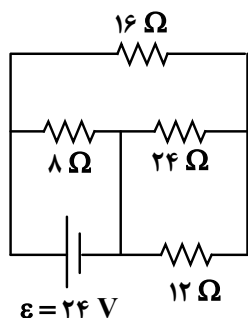
را در رأس چهارم مربع قرار می‌دهیم. نیروی الکتریکی خالص وارد بر بار الکتریکی که در رأس مقابل بار q_4 قرار

$$\text{دارد، چند نیوتون است؟} \left(k = 9 \times 10^9 \frac{\text{N.m}^2}{\text{C}^2} \text{ و } \sqrt{2} = 1.4 \right)$$

$$(1) \quad 1.4 \quad (2) \quad 2.8$$

$$(3) \quad 3.6 \quad (4) \quad 4.2$$

۶۳- در شکل روبه‌رو، اختلاف پتانسیل دو سر مقاومت ۲۴ اهمی چند ولت است؟



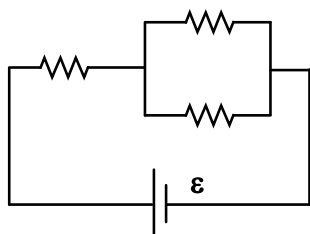
(۱) ۱۸

(۲) ۱۲

(۳) ۸

(۴) ۶

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



(۱) ۶

(۲) ۹

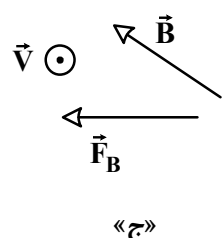
(۳) ۱۲

(۴) ۱۸

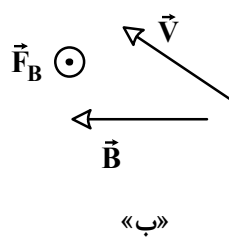
۶۵- پروتونی در میدان مغناطیسی $B = 0.5 \text{ T}$ مسیر دایره‌ای به شعاع 16.7 cm را می‌پیماید. تندی پروتون چند متر بر ثانیه است؟ ($m_p = 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$ و $e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$)

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

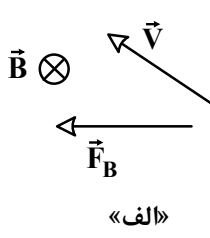
۶۶- در شکل‌های زیر، $\vec{V}$ سرعت یک ذره با بار الکتریکی مثبت، $\vec{B}$ میدان مغناطیسی یکنواخت و $\vec{F}_B$ نیروی مغناطیسی وارد بر آن ذره است. کدام شکل‌ها از نظر فیزیکی قابل قبول است؟ (بردارها، یا در این صفحه‌اند یا عمود بر این صفحه).



«ج»



«ب»



«الف»

(۱) فقط «الف»

(۲) فقط «ب»

(۳) «الف» و «ج»

(۴) «ب» و «ج»

۶۷- پیچه‌ای دارای ۲۰۰ حلقه است و مساحت هر حلقه 40 cm^2 است. این پیچه عمود بر میدان مغناطیسی یکنواخت $B = 0.25 \text{ T}$ قرار دارد. اگر پیچه در مدت 0.02 s ، 60° درجه حول یکی از قطرهایش بچرخد، نیروی محرکه القایی متوسط آن چند ولت می‌شود؟

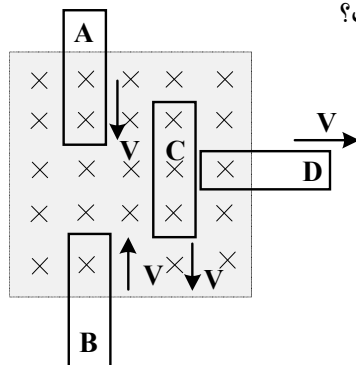
(۴) ۲

(۳) ۵

(۲) ۲۰

(۱) ۵۰

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



(۱) A

(۲) B

(۳) C

(۴) D

۶۹- در یک قطعه جواهر به حجم 5 cm^3 ، طلا و نقره به کار رفته است. اگر جرم آن 68 g گرم باشد، نقره به کار رفته در

قطعه چند گرم است؟ ($\rho_{\text{طلا}} = 19 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ و $\rho_{\text{نقره}} = 10 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$)

(۴) ۴۰

(۳) ۳۵

(۲) ۳۰

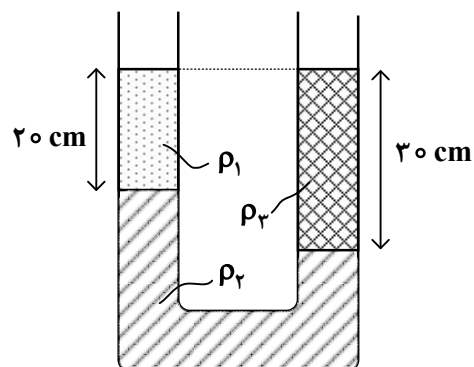
(۱) ۲۵

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

(۴) صفر

(۳) $P_0 + \rho gh$ (۲) ρgh (۱) P_0

۷۱- در شکل زیر، سه مایع مخلوط نشدنی با چگالی‌های ρ_1 ، ρ_2 و ρ_3 به حال تعادل قرار دارند. اگر $\rho_3 = 2\rho_1$ باشد،



نسبت $\frac{\rho_3}{\rho_1}$ چقدر است؟

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

۷۲- جرم اتومبیلی m و تندی آن V است. اگر $\frac{m}{s}$ بر تندی اتومبیل اضافه شود، انرژی جنبشی آن ۶۹ درصد افزایش می‌یابد، V چند کیلومتر بر ساعت است؟

- (۱) ۳۶ (۲) ۶۰ (۳) ۷۲ (۴) ۹۰

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

- (۱) ۵۴ (۲) ۵۶ (۳) ۶۰ (۴) ۶۵

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

- (۱) ۲۵ (۲) ۱۶ (۳) ۵ (۴) ۴

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

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

محل انجام محاسبات

۷۶- شمار الکترون‌های دارای $n = 3$ در اتم عنصر A ، چند برابر شمار الکترون‌های ظرفیت در اتم عنصر X است؟

- (۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

۷۷- کدام مورد درست است؟

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

۷۸- اگر شمار الکترون‌های $3d$ ، در اتم عنصر X ، با شمار الکترون‌های $3p$ در لایه ظرفیت اتم عنصر Z ، برابر باشد،

کدام مورد، نادرست است؟

- (۱) تفاوت عدد اتمی دو عنصر X و Z ، حداقل ۳ و حداکثر ۱۳ است.
 (۲) اگر Z ، فلز باشد، اتم عنصر X ، در ترکیب‌هایش، فقط یک عدد اکسایش دارد.
 (۳) اگر Z ، شبه‌فلز باشد، از اتم عنصر X ، در ساخت پروانه کشتی استفاده می‌شود.
 (۴) اگر Z ، کلر باشد، اتم عنصر X ، دارای حداقل یک زیرلایه الکترونی نیمه‌پر است.
- ۷۹- شمار اتم‌ها در $1/8$ گرم آب، برابر با شمار مولکول‌ها در چند گرم گاز کربن مونوکسید است و این مقدار گاز، در

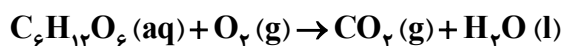
شرایط STP، چند لیتر حجم دارد؟ ($H = 1, C = 12, O = 16 : g.mol^{-1}$)

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

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

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

۸۱- ۸ درخت لازم است تا کربن دی اکسید حاصل از فرایند اکسایش گلوکز در بدن یک انسان را در سال جذب کند. به تقریب چند مول گلوکز در شبانه روز در بدن این فرد باید اکسایش یابد تا هر درخت، ۳۶ کیلوگرم CO_2 در سال مصرف کند؟ (معادله واکنش موازنه شود و $\text{C} = ۱۲, \text{O} = ۱۶ : \text{g.mol}^{-1}$)



(۱) ۱٫۵ (۲) ۳ (۳) ۶٫۵ (۴) ۹

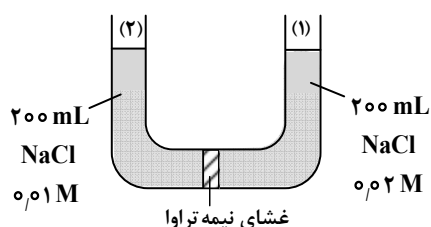
۸۲- در ۲۸۴۰ گرم محلول سدیم سولفات با غلظت ۱۰۰ ppm، چند گرم یون سدیم حل شده است؟

($\text{O} = ۱۶, \text{Na} = ۲۳, \text{S} = ۳۲ : \text{g.mol}^{-1}$)

(۱) $۱٫۳۸ \times ۱۰^{-۲}$ (۲) $۲٫۷۶ \times ۱۰^{-۲}$

(۳) $۴٫۶۰ \times ۱۰^{-۲}$ (۴) $۹٫۲۰ \times ۱۰^{-۲}$

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



(۱) شمار یون‌ها و حجم محلول آبی نمک در دو ستون، نابرابر خواهد بود.

(۲) ارتفاع محلول در ستون (۲)، دو برابر ارتفاع محلول در ستون (۱) خواهد شد.

(۳) اگر ۵۰ درصد حلال از ستون (۲)، وارد ستون (۱) شود، غلظت مولی محلول در ستون (۱)، نصف خواهد شد.

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

۸۴- در دمای $a^\circ\text{C}$ و در فشار یک اتمسفر، در یک ظرف دارای ۲۰۰ گرم محلول، ۲۰ گرم از حل‌شونده ته‌نشین شده

است. با افزایش دما به میزان ۱۰°C ، نصف رسوب درون ظرف حل می‌شود و با کاهش دمای a به میزان ۱۰°C ،

مقدار رسوب درون ظرف، به ۲۵°C گرم می‌رسد. کدام مورد به یقین درست است؟

(۱) با افزایش دما به میزان ۲۰°C ، مقداری از رسوب درون ظرف باقی می‌ماند.

(۲) اگر این مخلوط در دمای $b^\circ\text{C}$ ، تبدیل به یک محلول سیرشده شود، $b > a + ۱۰$ است.

(۳) انحلال‌پذیری این حل‌شونده در حلال در دمای ۰°C ، کمتر از انحلال‌پذیری آن در دمای $a - ۱۰^\circ\text{C}$ ، است.

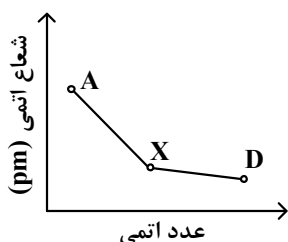
(۴) تغییر انحلال‌پذیری این حل‌شونده در حلال با تغییر دما، با تغییر انحلال‌پذیری اغلب نمک‌ها در آب با تغییر دما، متفاوت است.

۸۵- اگر به ۲۰۰ میلی لیتر از محلول ۰/۱ مولار سدیم هیدروکسید، ۵۰ میلی لیتر آب مقطر اضافه شود، به ترتیب غلظت مولی محلول، چند درصد کاهش می یابد و غلظت محلول نهایی، چند گرم بر لیتر خواهد بود؟

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

(۱) ۴۰ و ۱/۶ (۲) ۲۰ و ۱/۶ (۳) ۴۰ و ۳/۲ (۴) ۲۰ و ۳/۲

۸۶- با توجه به نمودار داده شده که تغییر شعاع اتمی عنصرهای واکنش پذیر دوره سوم جدول تناوبی با عدد اتمی را نشان می دهد، اگر X، شبه فلز باشد، کدام مورد درست است؟



- (۱) با افزایش عدد اتمی، واکنش پذیری و خصلت نافلزی افزایش می یابد.
- (۲) بیشترین جاذبه هسته بر الکترون های ظرفیت، مربوط به گاز نجیب D است.
- (۳) نسبت شمار الکترون های ظرفیت اتم D به X، کوچکتر از همین نسبت در اتم X به A، است.

(۴) در شرایط مناسب، شمار الکترون های مبادله شده در ترکیب حاصل از واکنش X و D، بیشتر از همین شمار در ترکیب حاصل از واکنش A و D است.

۸۷- بر پایه واکنش داده شده، ۴۰/۸ گرم کلسیم سولفات بر اثر حرارت تجزیه می شود. اگر بازده واکنش، برابر ۸۰ درصد باشد، تفاوت جرم فراورده جامد با جرم فراورده های گازی، برابر چند گرم است؟ (معادله واکنش موازنه شود و



(۱) ۲/۸۸ (۲) ۵/۷۶ (۳) ۸/۶۴ (۴) ۱۱/۵۲

۸۸- در فرمول مولکولی یک آلکان راست زنجیر، نسبت شمار اتم های هیدروژن به شمار اتم های کربن، برابر ۲/۲۵ است. ساختار چند ایزومر آن، دارای سه گروه متیل است؟

(۱) ۴ (۲) ۵ (۳) ۲ (۴) ۳

محل انجام محاسبات

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

(۱) اگر پس از گرم کردن آنها، تغییر دمای هر دو برابر شود، $Q_X = 2Q_A$ ، بوده است.

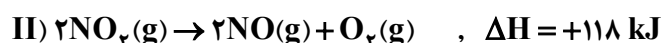
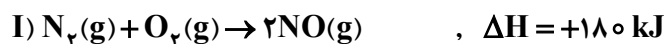
(۲) اگر به آنها گرمای یکسانی داده شود، تغییر دمای A، نصف تغییر دمای X، خواهد بود.

(۳) اگر به آنها گرمای یکسانی داده شود، نسبت ظرفیت گرمایی به ظرفیت گرمایی ویژه در A، برابر همین نسبت در X است.

(۴) اگر در دمای یکسان، تخم‌مرغ در A در مدت ۵ دقیقه پخته شود، همان تخم‌مرغ در X، در مدت بیشتر از ۵ دقیقه می‌پزد.

۹۰- با توجه به واکنش‌های زیر، گرمای موردنیاز به ازای مصرف یک مول N_2O_5 در واکنش: $2N_2O_5(g) \rightarrow 4NO_2(g) + O_2(g)$ ،

برابر چند کیلوژول است؟



۷۳ (۴)

۶۸ (۳)

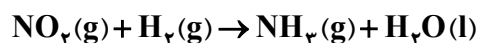
۱۳۶ (۲)

۱۴۶ (۱)

۹۱- با توجه به واکنش داده‌شده، اگر در یک ظرف ۲ لیتری در بسته، ۵/۴ مول از واکنش‌دهنده‌ها (متناسب با ضرایب

استوکیومتری)، در مدت ۲۰ ثانیه مصرف شود و سرعت واکنش ثابت باشد، پس از چند دقیقه، غلظت مولی NH_3 ،

برابر ۳/۶ خواهد شد؟ (معادله واکنش موازنه شود.)



۴ (۴)

۲ (۳)

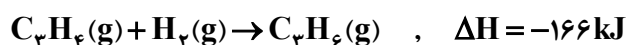
۱ (۲)

۰/۵ (۱)

۹۲- با توجه به اطلاعات واکنش داده‌شده، اگر نسبت آنتالپی سوختن پروپن به آنتالپی سوختن هیدروژن، برابر ۷/۲

باشد، آنتالپی سوختن پروپن، به تقریب، چند کیلوژول بر مول است؟ (آنتالپی سوختن پروپن، برابر ۱۹۴۰-

کیلوژول بر مول در نظر گرفته شود.)



-۲۲۱۰ (۴)

-۲۱۶۰ (۳)

-۲۱۲۰ (۲)

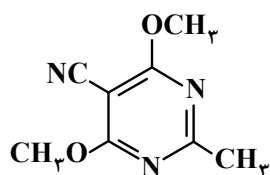
-۲۰۶۰ (۱)

محل انجام محاسبات

۹۳- کدام مورد همواره درست است؟

- (۱) واکنش دهنده‌ها در فرایند بسپارش، همان واحدهای تکرارشونده در فراورده نهایی هستند.
- (۲) جرم مولی یک پلیمر، از مجموع جرم مولی مونومر(های) سازنده آن به دست می‌آید.
- (۳) شمار اتم‌های کربن در واحد تکرارشونده پلیمر و مونومر سازنده آن، برابر است.
- (۴) واحد تکرارشونده پلیمر و مونومر سازنده آن، ایزومر یکدیگرند.

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

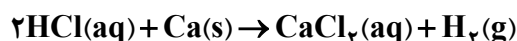


- (۱) دارای دو گروه عاملی آمیدی و یک گروه عاملی آمینی است.
- (۲) شمار جفت‌الکترون‌های پیوندی، ۷ برابر شمار پیوندهای C-O است.
- (۳) شمار اتم‌های کربن، دو برابر شمار اتم‌های هیدروژن در مونومر سازنده پتو است.
- (۴) شمار اتم‌های کربن با عدد اکسایش مثبت، برابر مجموع شمار پیوندهای دوگانه و سه‌گانه است.

۹۵- در دمای ثابت، به ۲۰۰ میلی‌لیتر محلول اسید ضعیف HA با $K_a = 10^{-5}$ ، ۸۰۰ میلی‌لیتر آب مقطر اضافه می‌شود. درجه یونش اسید، به تقریب چند برابر خواهد شد؟

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

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



- (۱) ۰٫۰۱۵ ، ۰٫۳ (۲) ۰٫۰۱۵ ، ۰٫۶ (۳) ۰٫۰۱۰ ، ۰٫۳ (۴) ۰٫۰۱۰ ، ۰٫۶

محل انجام محاسبات

۹۷- کدام مورد درست است؟

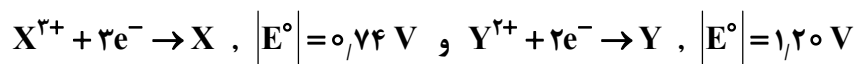
(۱) اگر K_b برای باز DOH، بزرگتر از K_b برای باز XOH باشد، رسانایی الکتریکی محلول DOH، به یقین بیشتر از رسانایی الکتریکی محلول XOH، است.

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

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

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

۹۸- با توجه به اطلاعات داده شده، کدام مورد درباره سلول گالوانی استاندارد تشکیل شده از X و Y و معادله واکنش کلی آن، درست است؟



- در سلول گالوانی استاندارد تشکیل شده از X و گاز هیدروژن، کاتیون های X^{2+} ، به سمت نیم سلول هیدروژن در حرکتند.
- محلول $YCl_2(aq)$ ، را نمی توان در ظرفی از جنس X، نگهداری کرد.

(۱) نیروی الکتروموتوری سلول، برابر ۰.۴۶ ولت است.

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

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

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

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



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

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

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

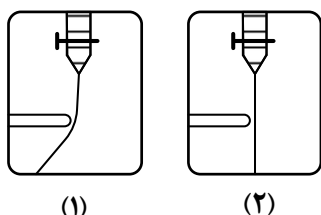
(۲) جهت جریان در سلول برقکافت، از قطب مثبت به منفی و در سلول سوختی، از قطب منفی به مثبت است.

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

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

۱۰۱- کدام مورد درست است؟

- (۱) شمار پیوندهای اشتراکی در حلقه‌های سازنده ساختار یخ و گرافیت، برابر است.
 (۲) از آنجا که ساختار هندسی یخ و گرافیت مشابهند، هر دو، روی آب شناور خواهند بود.
 (۳) در ساختار سیلیس، شمار پیوندهای هر اتم سیلیسیم، دو برابر شمار پیوندهای هر اتم اکسیژن است.
 (۴) ترکیب اصلی به کار رفته در ساخت منشورها و عدسی‌ها، دارای پیوندهای اشتراکی Si-Si است.
- ۱۰۲- شکل‌های (۱) و (۲)، مسیر باریکه دو مایع خارج شده از مخزن را در دمای اتاق با نزدیک کردن میله شیشه‌ای مالش داده شده به موی سر نشان می‌دهد. با توجه به این شکل‌ها، کدام مورد درباره ویژگی مایع (۱) و (۲) درست است؟



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

- ۱۰۳- با توجه به معادله واکنش داده شده پس از موازنه، اگر انرژی فعال‌سازی واکنش، برابر 120 kJ و گرمای آزاد شده از واکنش 0.5 مول A با مقدار کافی گاز X_2 ، برابر 40 kJ باشد، تفاوت سطح انرژی قله با فراورده در نمودار «انرژی - پیشرفت واکنش»، برابر چند کیلوژول است؟

(۱) ۳۶۰ (۲) ۲۸۰ (۳) ۲۴۰ (۴) ۱۸۰

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



- ۱۰۵- در دمای معین، 0.4 مول گاز CO و 0.9 مول گاز H_2 ، وارد ظرفی به حجم 0.6 لیتر می‌شوند. اگر پس از برقراری تعادل گازی: $CO + 2H_2 \rightleftharpoons CH_3OH$ ، شمار مول‌های متانول، برابر شمار مول‌های گاز هیدروژن باشد، مقدار ثابت تعادل واکنش کدام است؟

(۱) ۳ (۲) ۵ (۳) ۱۲ (۴) ۲۰

