

کد کنترل

122

A

122A



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

دفترچه شماره ۲

صبح پنجشنبه
۱۴۰۴/۰۴/۲۶

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

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

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 متخلفین 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- کدام مورد، یکای توان نیست؟

- (۱) ولت آمپر (۲) کولن ولت ثانیه (۳) نیوتون متر ثانیه (۴) کیلوگرم متر ثانیه

۴۲- توان یک شخص بالغ در انجام کار معمولی، 300 W است. اگر جرم این شخص 60 kg باشد، با همین توان در هر

دقیقه چند پله را بالا می‌رود؟ (ارتفاع هر پله 25 cm و $g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$)

- (۱) ۶۰ (۲) ۷۵ (۳) ۱۲۰ (۴) ۱۵۰

۴۳- ۴۵ دور بر دقیقه برابر با چند رادیان بر ثانیه است؟

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

۴۴- کدام ویژگی مربوط به تمام موج‌های الکترومغناطیسی است؟

الف - سرعت آنها در خلأ یکسان است.

ب - منشأ تولید همه، تغییر تراز انرژی الکترون‌های اتم است.

ج - همه موج عرضی هستند.

د - تشخیص و آشکارسازی همه، به یک روش است.

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

۴۵- متحرکی به جرم $m_1 = 5 \text{ kg}$ با تندی V_1 در حرکت است. تندی آن ۲۵ درصد افزایش یافته و انرژی جنبشی آن

نیز ۲۵ درصد افزایش یافته است. جرم جسم چند کیلوگرم کاهش یافته است؟

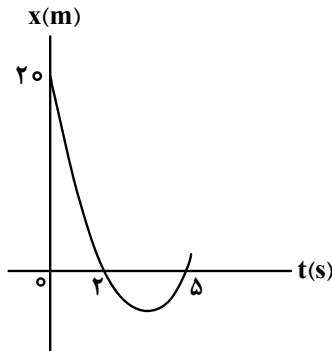
- (۱) صفر (۲) ۰٫۵ (۳) ۱ (۴) ۲

۴۶- معادله مکان - زمان متحرکی که در مسیر مستقیم حرکت می‌کند، در SI به صورت $x = \frac{3}{4}t^2 - 15t + 30$ است.

سرعت متوسط در ۵ ثانیه اول، چند برابر سرعت متوسط در ۵ ثانیه سوم است؟

- (۱) -۳ (۲) -۴ (۳) ۳ (۴) ۴

۴۷- سهمی زیر، نمودار مکان - زمان متحرکی است که روی محور x حرکت می کند. سرعت متحرک در لحظه $t = 5s$



چند متر بر ثانیه است؟

(۱) ۲٫۵

(۲) ۴

(۳) ۴٫۵

(۴) ۶

۴۸- سنگی را در شرایط خلأ از ارتفاع ۱۲٫۸ متر رها می کنیم. این سنگ ۰٫۶ ثانیه قبل از رسیدن به زمین از ارتفاع چند

متری می گذرد؟ ($g = 10 \frac{m}{s^2}$)

(۴) ۵

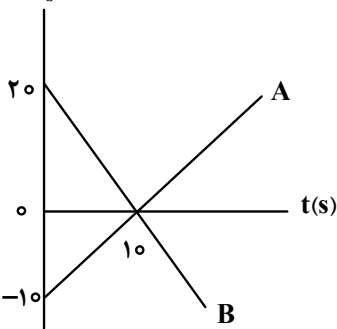
(۳) ۶

(۲) ۶٫۸

(۱) ۷٫۸

۴۹- شکل زیر، نمودار سرعت - زمان دو متحرک است که روی محور x حرکت می کنند و در مبدأ زمان از مبدأ محور

$V(\frac{m}{s})$



می گذرند. چند بار فاصله بین این دو متحرک ۱۵۰ متر می شود؟

(۱) ۱

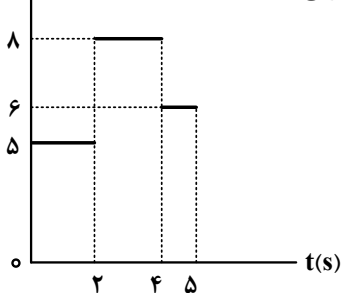
(۲) ۲

(۳) ۳

(۴) ۴

۵۰- شکل زیر، نمودار نیروی خالص وارد بر جسمی به جرم ۴ kg را نشان می دهد. اگر جسم تحت اثر این نیرو از حال

$F(N)$



سکون شروع به حرکت کند، شتاب متوسط جسم در این ۵ ثانیه، چند متر بر مربع ثانیه است؟

(۱) ۱٫۳

(۲) ۱٫۴۷

(۳) ۱٫۵۲

(۴) ۱٫۶

۵۱- خودرویی در یک سطح افقی در حال حرکت است و از سقف آن آونگی آویزان است. اگر خودرو شتاب رو به جلو داشته باشد و یا اگر خودرو در مسیر دایره‌ای یکنواخت حرکت کند، به ترتیب، در هر مورد آونگ به کدام سمت منحرف می‌شود؟

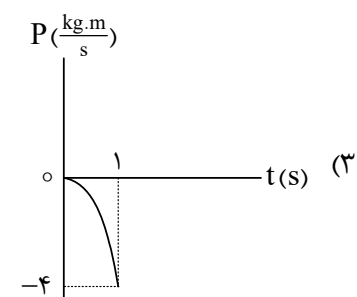
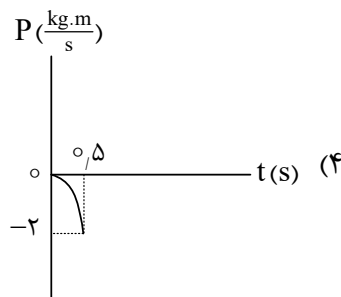
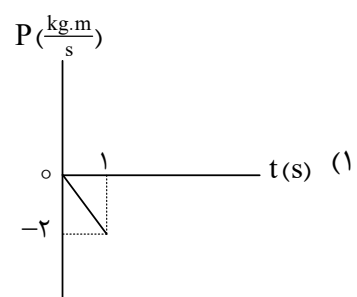
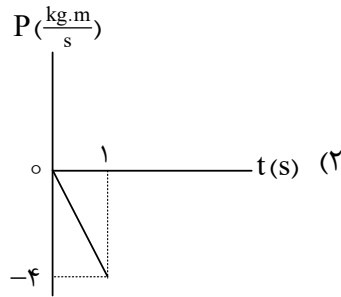
(۲) رو به عقب - به سمت مرکز دایره

(۱) رو به جلو - به سمت مرکز دایره

(۴) رو به عقب - به سمت بیرون دایره

(۳) رو به جلو - به سمت بیرون دایره

۵۲- گلوله‌ای به جرم ۴۰۰ گرم در شرایط خلأ از ارتفاع ۵ متری رها می‌شود، نمودار تکانه - زمان آن تا رسیدن به سطح زمین کدام است؟ ($g = 10 \frac{m}{s^2}$)



۵۳- معادله مکان - زمان نوسانگر ساده‌ای در SI به صورت $x = 0.5 \cos 20\pi t$ است اگر جرم نوسانگر ۱۲۰ گرم باشد،

انرژی جنبشی نوسانگر در لحظه $t = \frac{1}{8} s$ ، چند میلی‌ژول است؟

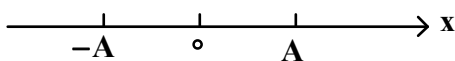
(۴) صفر

(۳) $60\pi^2$

(۲) $30\pi^2$

(۱) $12\pi^2$

۵۴- در شکل زیر، نوسانگر ساده‌ای بین دو نقطه A و -A در نوسان است. در کدام حالت بزرگی شتاب نوسانگر بیشینه است و در کدام حالت درحالی‌که حرکت نوسانگر کندشونده است، شتاب در جهت محور x است؟



(۱) در نقطه A یا -A باشد. - بین مرکز نوسان و -A، به سمت -A در حرکت باشد.

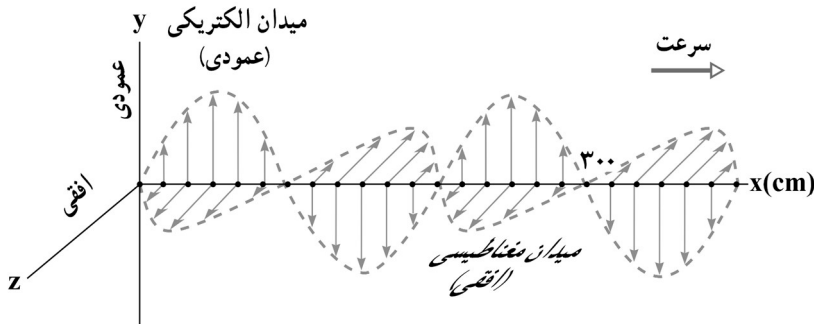
(۲) در نقطه A یا -A باشد. - به سمت A یا -A در حال حرکت باشد.

(۳) در حال عبور از مرکز نوسان - در حال نزدیک شدن به A یا -A

(۴) در حال عبور از مرکز نوسان - در حال نزدیک شدن به -A

۵۵- یک تصویر لحظه‌ای از موجی الکترومغناطیسی که در خلأ منتشر می‌شود مطابق شکل است. بسامد این موج چند

مگاهرتز است؟ ($c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}$)



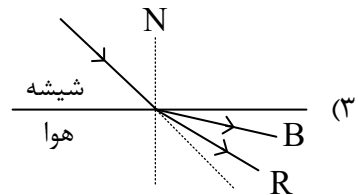
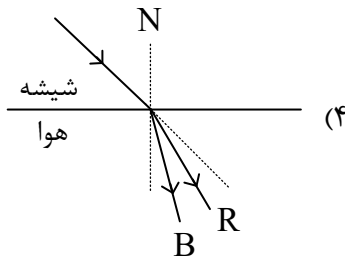
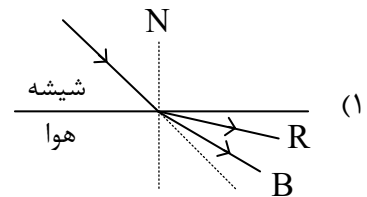
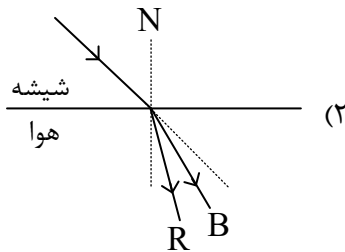
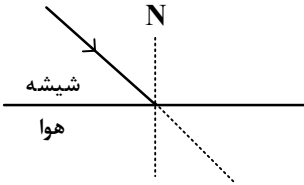
(۱) ۱۲۰

(۲) ۱۵۰

(۳) ۷۵

(۴) ۱۲

۵۶- مطابق شکل زیر، پرتو نوری شامل پرتوهای آبی (B) و قرمز (R) از شیشه وارد هوا می‌شود. کدام شکل زیر از نظر فیزیکی قابل قبول است؟



۵۷- کدام مورد راجع به «اثر فوتوالکتریک» صحیح است؟

- (۱) هر چه تابع کار فلزی بیشتر باشد، بسامد آستانه آن فلز کمتر است.
- (۲) با افزایش بسامد نور فرودی به فلز، انرژی جنبشی سریع‌ترین فوتوالکترن‌ها کاهش می‌یابد.
- (۳) کمینه کار لازم برای خارج کردن یک الکترون از یک فلز معین، تابع کار فلز نامیده می‌شود.
- (۴) کوتاه‌ترین طول موجی که سبب گسیل فوتوالکترن‌ها از یک فلز می‌شود طول موج آستانه آن فلز نامیده می‌شود.

۵۸- در تابش‌های اتم هیدروژن در رشتهٔ براکت ($n' = 4$)، نسبت بلندترین طول موج گسیل‌شده به کوتاه‌ترین طول موج این رشته، چقدر است؟

$$(1) \frac{25}{9} \quad (2) \frac{4}{3} \quad (3) \frac{16}{9} \quad (4) \frac{5}{3}$$

۵۹- در واکنش هسته‌ای «تعدادی نوترون + $^{101}_{42}\text{Mo} + ^{133}_{50}\text{Sn} \rightarrow ^{235}_{92}\text{U} + n + \dots$ »، چند نوترون آزاد می‌شود و اگر مجموع جرم ذرات اولیه و مجموع جرم ذرات ثانویه واکنش را به ترتیب M_1 و M_2 بنامیم، کدام رابطه درست است؟

$$(1) M_1 > M_2 \quad (2) M_1 > M_2 \quad (3) M_2 > M_1 \quad (4) M_2 > M_1$$

۶۰- شعاع و جرم نوترون در SI به ترتیب 1.67×10^{-27} و 1.67×10^{-27} است. چگالی آن چند گرم بر سانتی‌متر مکعب است؟ ($\pi = 3$)

$$(1) 2.87 \times 10^{10} \quad (2) 7.17 \times 10^{11} \quad (3) 2.87 \times 10^{12} \quad (4) 7.17 \times 10^{14}$$

۶۱- کرهٔ فلزی توپُر، روی پایهٔ عایقی قرار دارد. جسم رسانای باردار را با آن تماس داده و دور می‌کنیم. به ترتیب: بار الکتریکی در کره چگونه پخش می‌شود، پتانسیل الکتریکی نقاط مختلف کره چگونه است و میدان الکتریکی در درون کره چگونه است؟

- (۱) یکنواخت در همه جا - صفر - صفر
- (۲) فقط در سطح خارجی - صفر - یکنواخت
- (۳) فقط در سطح خارجی - هم‌پتانسیل با هم - صفر
- (۴) یکنواخت در همه جا - هم‌پتانسیل با هم - یکنواخت

۶۲- دو سر خازنی با صفحات موازی به باتری وصل است و بین دو صفحه هوا است. اگر در همین حال فاصلهٔ بین دو صفحه را ۷۵ درصد کاهش دهیم بار الکتریکی خازن چگونه تغییر می‌کند؟

- (۱) ۳ برابر می‌شود.
- (۲) ۴ برابر می‌شود.
- (۳) ۲۵ درصد افزایش می‌یابد.
- (۴) ۷۵ درصد افزایش می‌یابد.

۶۳- روی محور x ، بارهای الکتریکی $q_1 = 50 \mu\text{C}$ ، q_2 و q_3 به ترتیب در مکان‌های $x_1 = 0$ ، $x_2 = 4 \text{ m}$ و $x_3 = 5 \text{ m}$ قرار دارند. اگر نیروی الکتریکی خالص وارد بر q_3 برابر صفر باشد، q_2 چند میکروکولن است؟

$$(1) 12.5 \quad (2) 2 \quad (3) -2 \quad (4) -12.5$$

۶۴- یک باتری با نیروی محرکه $\mathcal{E} = 9 \text{ V}$ به دو سر یک مقاومت وصل است و جریان $I = 1.5 \text{ A}$ از مقاومت عبور می‌کند.

اگر در این حالت اختلاف پتانسیل دو سر باتری ۶ ولت باشد، توان خروجی باتری چند وات است؟

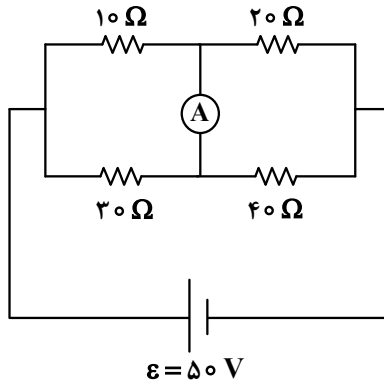
- (۱) ۶ (۲) ۹ (۳) ۱۲ (۴) ۱۸

۶۵- اگر قطر سیم مقاومت یک لامپ بر اثر تبخیر یک درصد کاهش یابد، با ثابت ماندن ولتاژ دو سر لامپ و مقاومت ویژه

سیم، توان مصرفی آن تقریباً چگونه تغییر می‌کند؟

- (۱) دو درصد کاهش (۲) یک درصد کاهش (۳) دو درصد افزایش (۴) یک درصد افزایش

۶۶- در شکل روبه‌رو، آمپرسنج آرمانی چند میلی‌آمپر را نشان می‌دهد؟



- (۱) ۴۰۰

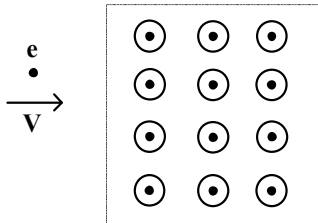
- (۲) ۳۰۰

- (۳) ۲۰۰

- (۴) ۱۰۰

۶۷- در شکل زیر، الکترونی در جهت نشان داده‌شده وارد ناحیه‌ای با میدان مغناطیسی یکنواخت می‌شود که به طرف

بیرون صفحه (برون‌سو) است. اولین انحراف الکترون پس از ورود به این ناحیه به کدام سمت است؟



- (۱) به سمت داخل صفحه (در خلاف جهت میدان مغناطیسی)

- (۲) به سمت بیرون صفحه (در جهت میدان مغناطیسی)

- (۳) به سمت پایین (پایین صفحه)

- (۴) به سمت بالا (بالای صفحه)

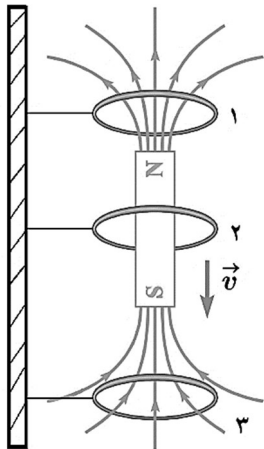
۶۸- در یک کابل افقی که بخشی از یک خط انتقال برق است، جریان الکتریکی 4000 A برقرار است. میدان مغناطیسی

زمین در آن محل 0.5 G است و جهت میدان مغناطیسی با جهت جریان الکتریکی زاویه 60° درجه می‌سازد. نیروی

مغناطیسی وارد بر 100 متر از این کابل چند نیوتون است؟

- (۱) $10\sqrt{3}$ (۲) ۱۰ (۳) $20\sqrt{3}$ (۴) ۲۰

۶۹- در شکل زیر، آهنربایی از بالا رها شده تا در راستای قائم از درون حلقه‌های رسانا بگذرد. در لحظه نشان داده شده،

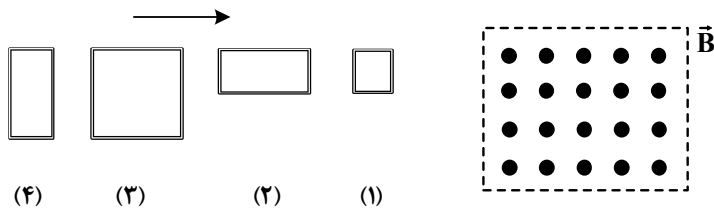


از نگاه بالا، جهت جریان القایی در حلقه‌های ۱، ۲ و ۳ به ترتیب، چگونه است؟

- (۱) هر سه ساعتگرد
- (۲) هر سه پادساعتگرد
- (۳) ساعتگرد، صفر و پادساعتگرد
- (۴) پادساعتگرد، صفر و ساعتگرد

۷۰- در شکل زیر، چهار حلقه سیمی به ضلع‌های ۲ cm یا ۴ cm را با سرعت‌های برابر از ناحیه میدان مغناطیسی

یکنواخت نشان داده شده، عبور می‌دهیم. اگر بیشینه نیروی محرکه القایی ایجاد شده در آنها به ترتیب $\mathcal{E}_1, \mathcal{E}_2, \mathcal{E}_3, \mathcal{E}_4$



و $\mathcal{E}_4$ باشد، کدام رابطه درست است؟

- (۱) $\mathcal{E}_3 > \mathcal{E}_4 = \mathcal{E}_2 > \mathcal{E}_1$
- (۲) $\mathcal{E}_4 = \mathcal{E}_3 = \mathcal{E}_2 = \mathcal{E}_1$
- (۳) $\mathcal{E}_3 > \mathcal{E}_4 > \mathcal{E}_2 > \mathcal{E}_1$
- (۴) $\mathcal{E}_4 = \mathcal{E}_3 > \mathcal{E}_2 = \mathcal{E}_1$

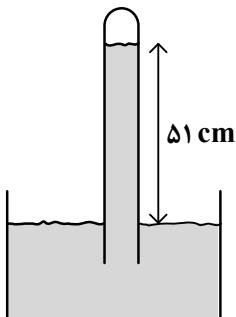
۷۱- بر اثر رسوبات، قطر قسمتی از یک رگ نسبت به سایر قسمت‌ها ۴۰ درصد کاهش یافته است. اگر خون از این قسمت

وارد قسمت گشاد همان رگ شود، تندی آن چگونه تغییر می‌کند؟

- (۱) ۶۴ درصد کاهش می‌یابد.
- (۲) ۱۶ درصد افزایش می‌یابد.
- (۳) ۳۶ درصد کاهش می‌یابد.
- (۴) ۴۰ درصد افزایش می‌یابد.

۷۲- در شکل زیر، چگالی مایع درون ظرف و لوله $\frac{g}{cm^3}$ است. اگر فشار هوا در محیط ۷۵٫۵ سانتی‌متر جیوه باشد،

فشار هوای جمع شده در انتهای لوله چند پاسکال است؟ ($g = 10 \frac{m}{s^2}$ و $\rho_{\text{جیوه}} = 13.6 \frac{g}{cm^3}$)



- (۱) ۱۴۲۸۰
- (۲) ۵۵۶۰۰
- (۳) ۶۹۳۶۰
- (۴) ۸۸۴۰۰

۷۳- مطابق جدول زیر، به سه ماده با جرم‌های معلوم، گرمای معین داده‌ایم و افزایش دمای هر کدام مشخص است. در مقایسه گرمای ویژه آنها کدام رابطه درست است؟

ماده	جرم (kg)	گرمای داده شده (J)	افزایش دما °C
A	۲	۱۸۰۰	۲
B	۱	۱۲۰۰	۲
C	۱/۵	۳۰۰۰	۴

$$(1) c_C < c_B < c_A$$

$$(2) c_B < c_A < c_C$$

$$(3) c_A < c_C < c_B$$

$$(4) c_A < c_B < c_C$$

۷۴- مقدار معینی گاز کامل، از طریق فرایندهای متفاوتی از حالت (P_1, V_1, T_1) به حالت (P_2, V_2, T_2) رسیده است. کدام کمیت‌های ذکر شده، به نوع فرایند در این مسیر بستگی ندارد؟

(۱) کار انجام شده روی گاز

(۲) تغییر انرژی درونی

(۳) کار انجام شده روی گاز و گرمای مبادله شده

(۴) تغییر انرژی درونی و گرمای مبادله شده

۷۵- دمای گاز درون یک کپسول، صفر درجه سلسیوس و فشار پیمانه‌ای گاز نیز صفر است. در حجم ثابت، دمای گاز را به آرامی به چند درجه سلسیوس برسانیم تا فشار پیمانه‌ای آن برابر ۱۰ سانتی‌متر جیوه شود؟ ($P_0 = 75 \text{ cmHg}$)

$$(1) 17,2$$

$$(2) 36,4$$

$$(3) 58,3$$

$$(4) 64,6$$

محل انجام محاسبات

۷۶- شمار الکترون‌های ظرفیت اتم کدام عنصر، نصف شمار الکترون‌های دارای $n = 4$ ، در اتم ${}^{78}_{34}\text{Se}$ است؟

- (۱) ${}^{20}_{10}\text{A}$ (۲) ${}^{31}_{15}\text{X}$ (۳) ${}^{14}_7\text{D}$ (۴) ${}^{33}_{16}\text{M}$

۷۷- کدام مورد درست است؟

- (۱) با مبادله الکترون بین کربن و کلر در تشکیل کربن تتراکلرید، هر یک از اتم‌ها به آرایش گاز نجیب می‌رسند.
 (۲) اگر در دو ترکیب یونی، شمار الکترون‌های مبادله‌شده، برابر باشد، به یقین، بار الکتریکی کاتیون‌ها با هم برابر است.
 (۳) در بازگشت الکترون از لایه ششم به لایه دوم الکترونی در اتم عنصرهای لیتیم و هیدروژن، انرژی یکسانی آزاد می‌شود.
 (۴) طول موج پرتوی گسیل‌شده، هنگام بازگشت الکترون از حالت برانگیخته به حالت پایه، با فاصله دو لایه الکترونی، رابطه عکس دارد.

۷۸- اگر شمار الکترون‌های 3d در اتم X ، با شمار الکترون‌های 3p در لایه ظرفیت اتم Y برابر باشد، کدام مورد درباره آنها، نادرست است؟

- (۱) اگر Y ، نافلز جامد سفیدرنگ باشد، در بیرونی‌ترین زیرلایه الکترونی اتم X ، یک الکترون جای دارد.
 (۲) اگر X ، منگنز باشد، عنصر Y ، در دمای اتاق، به آرامی با گاز هیدروژن واکنش می‌دهد.
 (۳) اگر Y ، فسفر باشد، بزرگ‌ترین عدد اکسایش اتم X در ترکیب‌هایش، برابر $+5$ است.
 (۴) اگر Y ، گاز نجیب باشد، شمار الکترون‌های لایه سوم اتم X ، برابر ۱۴ است.
 ۷۹- شمار مولکول‌ها در x گرم گاز متان با شمار اتم‌ها در 0.2 مول گاز آمونیاک برابر است. x کدام است و مخلوط این دو

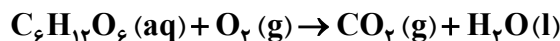
گاز در شرایط STP، چند لیتر حجم دارد؟ ($H = 1, C = 12: \text{g.mol}^{-1}$)

- (۱) $44.8, 12.8$ (۲) $44.8, 3.2$ (۳) $22.4, 12.8$ (۴) $22.4, 3.2$

۸۰- در کدام مورد، شمار جفت‌الکترون‌های ناپیوندی، ۶ برابر شمار پیوندهای دوگانه در ساختار لوویس مولکول‌ها است؟

- (۱) NOCl, SO_2 (۲) $\text{NOCl}, \text{COCl}_2$
 (۳) CS_2, SO_2 (۴) $\text{CS}_2, \text{COCl}_2$

۸۱- بدن فردی در شبانه‌روز به‌طور میانگین، 450 گرم گلوکز مصرف می‌کند. اگر هر درخت در سال، 22 کیلوگرم CO_2 مصرف کند، چند درخت لازم است تا رد پای ایجادشده توسط این فرد را در یک سال از بین ببرد؟ (معادله واکنش موازنه شود و $H = 1, C = 12, O = 16: \text{g.mol}^{-1}$)



- (۱) ۵ (۲) ۷ (۳) ۹ (۴) ۱۱

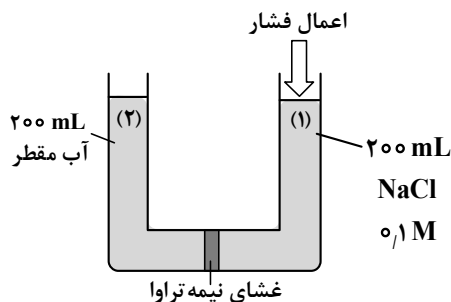
۸۲- حداکثر مقدار لیتیم سولفات قابل انحلال در ۲۷ و ۴۸ گرم از محلول آن، به ترتیب در دمای 0°C و 100°C ، برابر

۷ و ۸ گرم است. معادله انحلال پذیری آن (با فرض خطی بودن) کدام است؟

$$S = -0.15\theta + 35 \quad (1) \quad S = -0.15\theta + 20 \quad (2)$$

$$S = -0.3\theta + 35 \quad (3) \quad S = -0.3\theta + 20 \quad (4)$$

۸۳- با توجه به شکل داده شده، پس از گذشت زمان مناسب، کدام موارد اتفاق خواهد افتاد؟



الف - شمار یون های ستون (۱)، با اعمال فشار افزایش می یابد.

ب - با افزایش فشار به ستون (۱)، یون های Cl^- بیشتر از Na^+ وارد ستون (۲) می شود.

ج - غلظت مولی نمک در ستون (۱)، همانند مقدار آب در ستون (۲)، افزایش می یابد.

د - با برداشتن غشای نیمه تراوا، در هر مرحله ای از فرایند، غلظت مولی محلول جدید، برابر ۰/۵ خواهد شد.

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

۸۴- در یک ظرف دارای ۲۰۰ گرم محلول در دمای مشخص، ۲۰ گرم از حل شونده ته نشین شده است. اگر افزایش دمای

محلول، باعث انحلال ماده ته نشین شده شود، کدام مورد درست است؟

(۱) انحلال مولکولی حل شونده ای مانند $\text{I}_2(\text{s})$ در آب را توصیف می کند.

(۲) محلول در حالت ابتدایی، فراسیر شده و در حالت نهایی، سیر شده است.

(۳) می تواند مربوط به انحلال $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2(\text{s})$ ، اما نمی تواند مربوط به انحلال $\text{KNO}_3(\text{s})$ در آب باشد.

(۴) می تواند مربوط به انحلال $\text{MgSO}_4(\text{s})$ ، اما نمی تواند مربوط به انحلال $\text{BaSO}_4(\text{s})$ در آب باشد.

۸۵- برای کاهش ۲۰ درصدی غلظت مولی محلول یک مولار سدیم هیدروکسید با حجم ۰/۵ لیتر، چند میلی لیتر آب مقطر لازم

است و غلظت آن با یکای گرم بر لیتر، چند درصد کاهش می یابد؟ ($\text{H} = 1$, $\text{O} = 16$, $\text{Na} = 23$; g.mol^{-1})

(۱) ۲۰ ، ۱۲۵ (۲) ۲۰ ، ۶۲/۵ (۳) ۱۰ ، ۱۲۵ (۴) ۱۰ ، ۶۲/۵

۸۶- کدام مورد دربارهٔ روند تغییر ویژگی‌های عنصرهای اصلی جدول تناوبی درست است؟

(۱) در هر دوره، با کاهش عدد اتمی؛ شعاع اتمی، برخلاف خصلت فلزی کاهش می‌یابد.

(۲) در هر گروه، با کاهش عدد اتمی؛ خصلت نافلزی، برخلاف واکنش‌پذیری، افزایش می‌یابد.

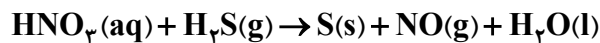
(۳) در هر گروه، با افزایش شعاع اتمی؛ تمایل به جذب الکترون، همانند خصلت نافلزی، کاهش می‌یابد.

(۴) در هر دوره، با افزایش شعاع اتمی؛ واکنش‌پذیری همانند شمار الکترون‌های ظرفیت، افزایش می‌یابد.

۸۷- ۱۵/۲ گرم گاز هیدروژن سولفید با مقدار کافی نیتریک اسید واکنش می‌دهد. اگر بازده درصدی واکنش، برابر ۷۵

باشد، چند لیتر گاز در شرایط آزمایش تشکیل می‌شود؟ (حجم مولی گازها، برابر ۲۴ لیتر در نظر گرفته شود، معادلهٔ

واکنش موازنه شود، $(H=1, S=32: g.mol^{-1})$)



(۱) ۷/۲ (۲) ۳/۶ (۳) ۲/۷ (۴) ۱/۸

۸۸- اگر جرم مولی یک آلکان زنجیری، برابر ۱۱۴ گرم باشد، این ترکیب، دارای چند فرمول ساختاری متفاوت است که در

آنها، نسبت شمار گروه‌های CH_3 به شمار گروه‌های CH_2 ، برابر ۲ باشد؟ ($H=1, C=12: g.mol^{-1}$)

(۱) ۳ (۲) ۴ (۳) ۵ (۴) ۶

۸۹- اگر ظرفیت گرمایی ویژهٔ مایع خالص M، دو برابر ظرفیت گرمایی ویژهٔ مایع خالص X باشد، کدام مورد دربارهٔ جرم برابر

از دو مایع، نادرست است؟

(۱) اگر گرمای داده‌شده به دو مایع، برابر باشد، تغییر دمای M، نصف تغییر دمای X خواهد بود.

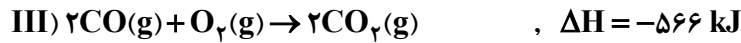
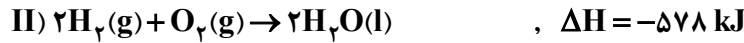
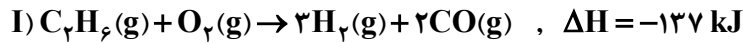
(۲) اگر تغییر دمای X، ۴ برابر تغییر دمای M باشد، گرمای داده‌شده به M، نصف گرمای داده‌شده به X است.

(۳) اگر بر اثر گرم کردن، دمای هر دو برابر شود، گرمای موردنیاز برای M، ۲ برابر گرمای موردنیاز برای X است.

(۴) اگر گرمای داده‌شده به دو مایع، برابر باشد، نسبت ظرفیت گرمایی به ظرفیت گرمایی ویژه در M، نصف همین

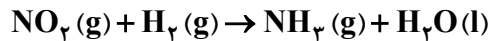
نسبت در X است.

۹۰- با توجه به اطلاعات داده شده، به ازای مصرف ۳ گرم اتان در واکنش: $2C_2H_6(g) + 7O_2(g) \rightarrow 4CO_2(g) + 6H_2O(l)$ ، چند کیلوژول گرما آزاد می شود؟ ($H = 1, C = 12: g.mol^{-1}$)



(۱) ۳۱۴ (۲) ۳۱۲ (۳) ۱۵۷ (۴) ۱۵۶

۹۱- با توجه به واکنش داده شده، اگر در مدت ۵/۵ دقیقه، ۱۱/۲ لیتر گاز هیدروژن در شرایط استاندارد مصرف شود، در مدت چند ثانیه، ۴/۴ مول آب تشکیل می شود؟ (معادله واکنش موازنه و سرعت واکنش، ثابت در نظر گرفته شود.)



(۱) ۳۲ (۲) ۴۲ (۳) ۶۲ (۴) ۷۲

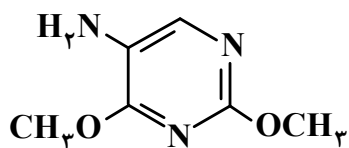
۹۲- با توجه به اطلاعات واکنش داده شده، اگر از سوختن کامل ۲/۲ مول متانول، ۱۴۴ کیلوژول گرما آزاد شود و آنتالپی سوختن پروپین، ۲/۷ برابر آنتالپی سوختن متانول باشد، آنتالپی سوختن پروپان، چند کیلوژول بر مول است؟ (آنتالپی سوختن هیدروژن، برابر -286 kJ.mol^{-1} است.)



(۱) -۲۳۶۸ (۲) -۲۳۵۶ (۳) -۲۲۳۴ (۴) -۲۲۴۸

۹۳- کدام مورد همواره درست است؟

- (۱) جرم مولی واحد تکرارشونده پلیمر، با جرم مولی مونومر سازنده آن پلیمر، برابر است.
- (۲) واکنش دهنده در فرایند بسپارش، یک مولکول سیر نشده است که به فراورده سیر شده تبدیل می شود.
- (۳) یک سانتی متر مکعب از پلی اتن به کار رفته در ساخت لوله های پلاستیکی، روی سطح آب شناور می ماند.
- (۴) اگر در ساختار مونومر سازنده پلیمر، اتمی غیر از C و H وجود داشته باشد، آن اتم در ساختار پلیمر، باقی می ماند.



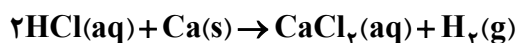
۹۴- با توجه به ساختار مولکول داده شده، کدام مورد درست است؟

- (۱) دارای دو گروه عاملی آمیدی و یک گروه عاملی آمینی است.
- (۲) ۵۰ درصد از اتم‌های کربن، با اتم‌های اکسیژن پیوند دارند.
- (۳) شمار پیوندهای یگانه بین اتم‌ها، ۵ برابر شمار اتم‌های نیتروژن است.
- (۴) تفاوت شمار اتم‌های کربن دارای عدد اکسایش مثبت، با شمار اتم‌های کربن دارای عدد اکسایش منفی، برابر یک است.

۹۵- در یک دمای معین، درجه یونش اسید ضعیف HA، برابر ۰٫۱ و $K_a = 10^{-3}$ است، به ۲۵۰ میلی لیتر از محلول این اسید، چند میلی لیتر آب اضافه شود تا درجه یونش اسید، دو برابر شود؟

- (۱) ۱۱۲۵ (۲) ۸۷۵ (۳) ۶۵۰ (۴) ۷۵۰

۹۶- اگر پس از واکنش ۱٫۲ گرم فلز کلسیم با ۲ لیتر محلول هیدروکلریک اسید، pH محلول نهایی، برابر ۱٫۷ شود، غلظت مولی یون کلرید در محلول کدام است و چند گرم گاز هیدروژن تشکیل می‌شود؟ ($H=1, Ca=40: g.mol^{-1}$)



- (۱) ۰٫۰۶ ، ۰٫۰۵ (۲) ۰٫۱۲ ، ۰٫۰۵ (۳) ۰٫۱۲ ، ۰٫۰۳ (۴) ۰٫۰۶ ، ۰٫۰۳

۹۷- کدام مورد درست است؟

- (۱) در واکنش محلول هیدروکلریک اسید و محلول سدیم هیدروکسید، یون‌های $Na^+(aq)$ و $Cl^-(aq)$ دست‌نخورده باقی می‌مانند.
- (۲) اگر درجه یونش اسید HA، دو برابر درجه یونش اسید HX باشد، pH محلول اسید HA، به یقین بیشتر از محلول اسید HX است.
- (۳) اگر pH محلول DOH، یک واحد بزرگ‌تر از pH محلول AOH باشد، غلظت یون هیدروکسید در محلول AOH، ده برابر غلظت یون هیدروکسید در محلول DOH است.
- (۴) هر چه K_b برای یک باز، بزرگ‌تر باشد، آن باز قوی‌تر و در یونش آن، تعادل در زمان کوتاه‌تری برقرار می‌شود و شمار یون‌ها در محلول بیشتر است.

۹۸- با توجه به اطلاعات داده شده، کدام مورد دربارهٔ سلول گالوانی استاندارد تشکیل شده از X و Y درست است؟
 $X^{2+} + 2e^- \rightarrow X$, $|E^\circ| = 0.4 \text{ V}$ و $Y^{2+} + 2e^- \rightarrow Y$, $|E^\circ| = 0.34 \text{ V}$

- در سلول گالوانی استاندارد تشکیل شده از Y و گاز هیدروژن، کاتیون های H^+ ، به سمت نیم سلول Y در حرکتند.
 - محلول $XCl_2(aq)$ را می توان در ظرفی از جنس Y، نگهداری کرد.

(۱) نیروی الکتروموتوری سلول، برابر 0.74 V ولت است.

(۲) ۴ مول الکترون مبادله شده است و Y، کاهنده است.

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

(۴) قدرت اکسندگی X^{2+} ، بیشتر از قدرت اکسندگی Y^{2+} ، است.

۹۹- در واکنش سوختن فلز منیزیم، گونه های «اکسایش یافته» و «کاهنده»، به ترتیب (از راست به چپ) کدام اند؟

(۱) O_2 و O_2 (۲) O_2 و Mg (۳) O_2 و Mg (۴) Mg و Mg

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

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

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

(۳) از واکنش یکی از فراورده های نیم واکنش آندی سلول برقکافت و 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 کاتدی سلول سوختی است.

۱۰۱- کدام مورد، نادرست است؟

(۱) شعاع اتمی کربن، معیار مناسبی از سنجش میزان ضخامت گرافن است.

(۲) تکه کوچکی از گرافیت را می توان در یک لیوان آب، به صورت شناور نگاه داشت.

(۳) در ساختار جامدهای کووالانسی، پیوندهای اشتراکی می توانند بر یک صفحه منطبق باشند.

(۴) در ساختار سیلیسیم خالص، اتم ها با استفاده از پیوندهای اشتراکی در سه بُعد به یکدیگر متصل شده اند.

۱۰۲- اگر در مولکول کربونیل سولفید، به جای اتم گوگرد، اتم اکسیژن قرار گیرد، کدام مورد درباره تغییر ویژگی‌های آن در تبدیل به مولکول جدید درست است؟

(۲) تغییر علامت بار جزئی اتم مرکزی

(۱) تغییر گشتاور دو قطبی

(۴) افزایش قدرت نیروهای جاذبه بین مولکولی

(۳) کاهش شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی

۱۰۳- در نمودار «انرژی - پیشرفت واکنش»، برای واکنش گازی: $A \rightarrow 2X$ ، تفاوت سطح انرژی قله با فراورده‌ها، دو برابر $|\Delta H|$ است. اگر انرژی فعال‌سازی، برابر ۶۰ کیلوژول و واکنش گرماده باشد، آنتالپی آن، برابر چند کیلوژول است؟

(۴) -20

(۳) -60

(۲) -80

(۱) -120

۱۰۴- اگر در یک واکنش تعادلی با اجزای گازی، با افزایش حجم ظرف و افزایش دما، تعادل به یک سمت جابه‌جا شود، کدام مورد درباره این واکنش درست است؟

(۱) اگر واکنش گرماده باشد، شمار مول‌های فراورده(ها)، بیشتر از شمار مول‌های واکنش‌دهنده(ها) است.

(۲) اگر واکنش گرماگیر باشد، با افزایش حجم ظرف، تعادل به سمتی جابه‌جا می‌شود که درصد مولی واکنش‌دهنده(ها) افزایش یابد.

(۳) اگر با افزایش دما، ثابت تعادل واکنش، بزرگ‌تر شود، افزایش حجم ظرف واکنش، سبب کاهش میزان پیشرفت واکنش می‌شود.

(۴) اگر با افزایش دما، ثابت تعادل واکنش، کوچک‌تر شود، کاهش حجم ظرف واکنش، تعادل را به سمت افزایش درصد مولی فراورده(ها) جابه‌جا می‌کند.

۱۰۵- در یک ظرف ۲ لیتری در بسته، ۰/۹ مول گاز SO_3 وارد می‌شود تا تعادل گازی: $2SO_3 \rightleftharpoons 2SO_2 + O_2$ ، در دمای معین برقرار شود. اگر مجموع شمار مول‌های فراورده‌ها، ۳ برابر شمار مول‌های واکنش‌دهنده باشد، ثابت تعادل واکنش کدام است؟

(۴) $1/2$

(۳) $0/9$

(۲) $0/6$

(۱) $0/3$

کانال تلگرام
شیمی کنکور
استاد آقاجانی



@Aghajanium

- موسس خانه شیمی ایران
- مدرس شیمی مدرسه آنلاین تام لند



www.khaneshimi.ir

۷۶- شمار الکترون‌های ظرفیت اتم کدام عنصر، نصف شمار الکترون‌های دارای $n=4$ ، در اتم $^{34}_{34}\text{Se}$ است؟



۷۷- کدام مورد درست است؟

(۱) با مبادله الکترون بین کربن و کلر در تشکیل کربن تتراکلرید، هر یک از اتم‌ها به آرایش گاز نجیب می‌رسند.

(۲) اگر در دو ترکیب یونی، شمار الکترون‌های مبادله‌شده، برابر باشد، به یقین، بار الکتریکی کاتیون‌ها با هم برابر است.

(۳) در بازگشت الکترون از لایه ششم به لایه دوم الکترونی در اتم عنصرهای لیتیم و هیدروژن، انرژی یکسانی آزاد می‌شود.

(۴) طول موج پرتوی گسیل‌شده، هنگام بازگشت الکترون از حالت برانگیخته به حالت پایه، با فاصله دو لایه الکترونی، رابطه عکس دارد.

۷۸- اگر شمار الکترون‌های $3d$ در اتم X ، با شمار الکترون‌های $3p$ در لایه ظرفیت اتم Y برابر باشد، کدام مورد درباره آنها، نادرست است؟



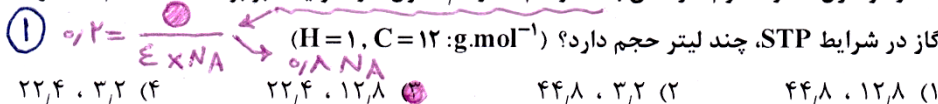
(۱) اگر Y ، نافلز جامد سفیدرنگ باشد، در بیرونی‌ترین زیرلایه الکترونی اتم X ، یک الکترون جای دارد.

(۲) اگر X ، منگنز باشد، عنصر Y ، در دمای اتاق، به آرامی با گاز هیدروژن واکنش می‌دهد.

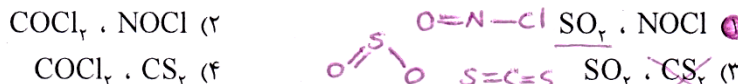
(۳) اگر Y ، فسفر باشد، بزرگ‌ترین عدد اکسایش اتم X در ترکیب‌هایش، برابر $+5$ است.

(۴) اگر Y ، گاز نجیب باشد، شمار الکترون‌های لایه سوم اتم X ، برابر ۱۴ است.

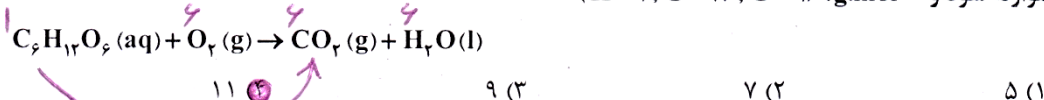
۷۹- شمار مولکول‌ها در x گرم گاز متان با شمار اتم‌ها در 0.2 مول گاز آمونیاک برابر است. x کدام است و مخلوط این دو گاز در شرایط STP، چند لیتر حجم دارد؟ ($H=1$, $C=12$: g.mol $^{-1}$)



۸۰- در کدام مورد، شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی، ۶ برابر شمار پیوندهای دوگانه در ساختار لوویس مولکول‌ها است؟



۸۱- بدن فردی در شبانه‌روز به‌طور میانگین، 450 گرم گلوکز مصرف می‌کند. اگر هر درخت در سال، 22 کیلوگرم CO_2 مصرف کند، چند درخت لازم است تا ردپای ایجادشده توسط این فرد را در یک سال از بین ببرد؟ (معادله واکنش موازنه شود و $H=1$, $C=12$, $O=16$: g.mol $^{-1}$)



محل انجام محاسبات

$$\frac{450 \times 180}{1 \times 180} = \frac{x}{\frac{4}{3} \times 44} \rightarrow 15 \times 44 \text{ g CO}_2 \times 365$$

نتیجه: 22000 g CO_2 درخت ۱

$15 \times 44 \times 365$ درخت ۱۱

شیمی استاد آقاجانی

کانال تلگرام: Aghajanium

۸۲- حداکثر مقدار لیتیم سولفات قابل انحلال در ۲۷ و ۴۸ گرم از محلول آن، به ترتیب در دمای °C و °C ۱۰۰، برابر

۷ و ۸ گرم است. معادله انحلال پذیری آن (با فرض خطی بودن) کدام است؟

$$S = a\theta + S_0$$

$$S = -0.15\theta + 20 \quad (2)$$

$$S = -0.15\theta + 35 \quad (1)$$

$$S = -0.2\theta + 20 \quad (4)$$

$$S = -0.2\theta + 35 \quad (3)$$

۸۳- با توجه به شکل داده شده، پس از گذشت زمان مناسب، کدام موارد اتفاق خواهد افتاد؟

الف - شمار یون های ستون (۱)، با اعمال فشار افزایش می یابد.

ب - با افزایش فشار به ستون (۱)، یون های Cl^- بیشتر از Na^+ وارد ستون (۲) می شود.

ج - غلظت مولی نمک در ستون (۱)، همانند مقدار آب در ستون (۲)، افزایش می یابد.

د - با برداشتن غشای نیمه تراوا، در هر مرحله ای از فرایند، غلظت مولی

$$M = \frac{(-0.1 \times 0.2) \text{ mol}}{0.4 \text{ L}} = \frac{-0.02}{0.4} = -0.05$$

(۴) «ب» و «ج»

(۳) «ج» و «د»

(۲) «الف» و «د»

(۱) «الف» و «ب»

۸۴- در یک ظرف دارای ۲۰۰ گرم محلول در دمای مشخص، ۲۰ گرم از حل شونده ته نشین شده است. اگر افزایش دمای

محلول، باعث انحلال ماده ته نشین شده شود، کدام مورد درست است؟

(۱) انحلال مولکولی حل شونده ای مانند $I_2(s)$ در آب را توصیف می کند.

(۲) محلول در حالت ابتدایی، فراسیر شده و در حالت نهایی، سیر شده است.

(۳) می تواند مربوط به انحلال $Ca_3(PO_4)_2(s)$ ، اما نمی تواند مربوط به انحلال $KNO_3(s)$ در آب باشد.

(۴) می تواند مربوط به انحلال $MgSO_4(s)$ ، اما نمی تواند مربوط به انحلال $BaSO_4(s)$ در آب باشد.

۸۵- برای کاهش ۲۰ درصدی غلظت مولی محلول یک مولار سدیم هیدروکسید با حجم ۰/۵ لیتر، چند میلی لیتر آب مقطر لازم

است و غلظت آن با یکای گرم بر لیتر، چند درصد کاهش می یابد؟ ($H=1, O=16, Na=23; g.mol^{-1}$)

$$10, 62.5 \quad (4)$$

$$10, 12.5 \quad (3)$$

$$20, 62.5 \quad (2)$$

$$20, 12.5 \quad (1)$$

محل انجام محاسبات

$$M_1 V_1 = M_2 V_2 \rightarrow 1 \times 500 = 0.8 \times V_2 \rightarrow V_2 = \frac{500}{0.8} = 625 \Rightarrow V_{\text{آب}} = 125$$

$$125 = \text{جم آب} \Rightarrow \frac{1}{8} \times 500 = 62.5 \text{ mL} \Rightarrow \text{غلظت} = 0.8 \text{ برابر} \Rightarrow \text{با (دقت)}$$

۸۶- کدام مورد درباره روند تغییر ویژگی‌های عنصرهای اصلی جدول تناوبی درست است؟

(۱) در هر دوره، با کاهش عدد اتمی؛ شعاع اتمی، برخلاف خصلت فلزی کاهش می‌یابد.

(۲) در هر گروه، با کاهش عدد اتمی؛ خصلت نافلزی، برخلاف واکنش پذیری، افزایش می‌یابد.

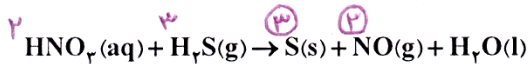
(۳) در هر گروه، با افزایش شعاع اتمی؛ تمایل به جذب الکترون، همانند خصلت نافلزی، کاهش می‌یابد.

(۴) در هر دوره، با افزایش شعاع اتمی؛ واکنش پذیری همانند شمار الکترون‌های ظرفیت، افزایش می‌یابد.

۸۷- ۱۰۲ گرم گاز هیدروژن سولفید با مقدار کافی نیتریک اسید واکنش می‌دهد. اگر بازده درصدی واکنش، برابر ۷۵

باشد، چند لیتر گاز در شرایط آزمایش تشکیل می‌شود؟ (حجم مولی گازها، برابر ۲۴ لیتر در نظر گرفته شود، معادله

واکنش موازنه شود. $(H=1, S=32: g.mol^{-1})$



۱/۸ (۴)

۲/۷ (۳)

$$\frac{102 \times 3}{3 \times 32} = \frac{x}{2 \times 24}$$

۳/۶ (۲) ۷/۲ (۱)

۸۸- اگر جرم مولی یک آلکان زنجیری، برابر ۱۱۴ گرم باشد، این ترکیب، دارای چند فرمول ساختاری متفاوت است که در

آنها، نسبت شمار گروه‌های CH_2 به شمار گروه‌های CH_3 برابر ۲ باشد؟ $(H=1, C=12: g.mol^{-1})$

۶ (۴)

۵ (۳) *دو برابر*

۴ (۲)

۳ (۱)

۸۹- اگر ظرفیت گرمایی ویژه مایع خالص M، دو برابر ظرفیت گرمایی ویژه مایع خالص X باشد، کدام مورد درباره جرم برابر

$$C_M = 2C_X$$

از دو مایع، نادرست است؟

$$C = \frac{Q}{m \Delta \theta}$$

(۱) اگر گرمای داده شده به دو مایع، برابر باشد، تغییر دمای M، نصف تغییر دمای X خواهد بود. ✓

(۲) اگر تغییر دمای X، ۴ برابر تغییر دمای M باشد، گرمای داده شده به M، نصف گرمای داده شده به X است. ✓

(۳) اگر بر اثر گرم کردن، دمای هر دو برابر شود، گرمای مورد نیاز برای M، ۲ برابر گرمای مورد نیاز برای X است. ✓

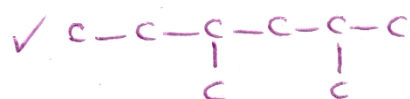
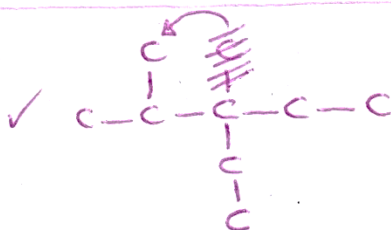
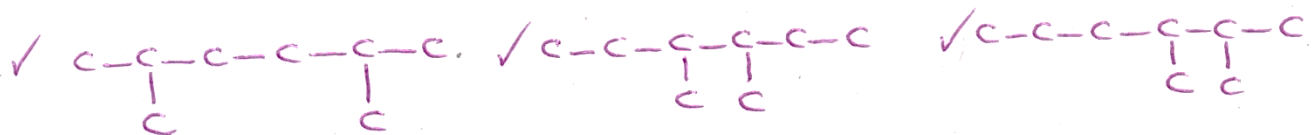
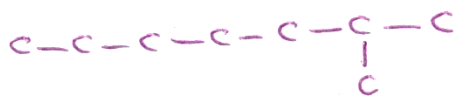
(۴) اگر گرمای داده شده به دو مایع، برابر باشد، نسبت ظرفیت گرمایی به ظرفیت گرمایی ویژه در M، نصف همین

نسبت در X است.

$$C = \frac{Q}{m \Delta \theta} \rightarrow C = \frac{m \times C_M}{m} = m$$

محل انجام محاسبات

$$\frac{m \times C_X}{C_X} = m$$



$$\frac{3}{2 \times 30} = \frac{Q}{3140}$$

$$\Delta H = -3140$$

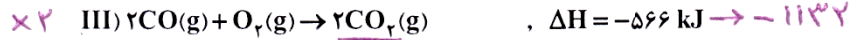
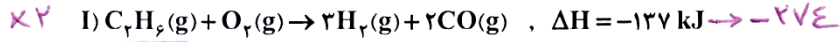
صفحه ۱۳

(122A)

گروه علوم ریاضی و فنی - شیمی

۹۰- با توجه به اطلاعات داده شده، به ازای مصرف ۳ گرم اتان در واکنش: $2C_2H_6(g) + 7O_2(g) \rightarrow 4CO_2(g) + 6H_2O(l)$

چند کیلوژول گرما آزاد می شود؟ ($H=1, C=12: g.mol^{-1}$)



۱۵۶ (۴)

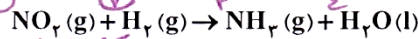
۱۵۷ (۵)

۳۱۲ (۲)

۳۱۴ (۱)

۹۱- با توجه به واکنش داده شده، اگر در مدت ۰٫۵ دقیقه، ۱۱٫۲ لیتر گاز هیدروژن در شرایط استاندارد مصرف شود، در

مدت چند ثانیه، ۰٫۴ مول آب تشکیل می شود؟ (معادله واکنش موازنه و سرعت واکنش، ثابت در نظر گرفته شود.)



$$\bar{R}_{H_2O} = \frac{V}{t} \times \frac{1}{V} = \frac{0.4}{\Delta t}$$

۹۲- با توجه به اطلاعات واکنش داده شده، اگر از سوختن کامل ۰٫۲ مول متانول، ۱۴۴ کیلوژول گرما آزاد شود و آنتالپی

سوختن پروپین، ۲٫۷ برابر آنتالپی سوختن متانول باشد، آنتالپی سوختن پروپان، چند کیلوژول بر مول است؟

(آنتالپی سوختن هیدروژن، برابر $-286 kJ.mol^{-1}$ است.)



-۲۲۴۸ (۴)

-۲۲۳۴ (۵)

-۲۳۵۶ (۲)

-۲۳۶۸ (۱)

۹۳- کدام مورد همواره درست است؟

(۱) جرم مولی واحد تکرارشونده پلیمر، با جرم مولی مونومر سازنده آن پلیمر، برابر است.

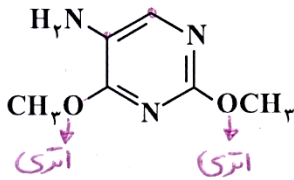
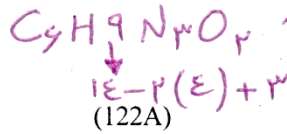
(۲) واکنش دهنده در فرایند بسپارش، یک مولکول سیر نشده است که به فرآورده سیر شده تبدیل می شود.

(۳) یک سانتی متر مکعب از پلی اتن به کار رفته در ساخت لوله های پلاستیکی، روی سطح آب شناور می ماند.

(۴) اگر در ساختار مونومر سازنده پلیمر، اتمی غیر از C و H وجود داشته باشد، آن اتم در ساختار پلیمر، باقی می ماند.

محل انجام محاسبات

در پلیمر افزایش پلی استر پلی آمید



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

- (۱) دارای دو گروه عاملی آمیدی و یک گروه عاملی آمینی است.
- (۲) ۵۰ درصد از اتم‌های کربن، با اتم‌های اکسیژن پیوند دارند.
- (۳) شمار پیوندهای یگانه بین اتم‌ها، ۵ برابر شمار اتم‌های نیتروژن است.
- (۴) تفاوت شمار اتم‌های کربن دارای عدد اکسایش مثبت، با شمار اتم‌های کربن دارای عدد اکسایش منفی، برابر یک است.

$\frac{4}{6}$

۹۵- در یک دمای معین، درجه یونش اسید ضعیف HA، برابر ۰/۱ و $K_a = 10^{-3}$ است، به ۲۵۰ میلی لیتر از محلول

این اسید، چند میلی لیتر آب اضافه شود تا درجه یونش اسید، دو برابر شود؟

$M_1 V_1 = M_2 V_2$
 $0.09 \times 250 = 0.18 \times V_2$

۹۶- اگر پس از واکنش ۱/۲ گرم فلز کلسیم با ۲ لیتر محلول هیدروکلریک اسید، pH محلول نهایی، برابر ۱/۷ شود، غلظت

مولی یون کلرید در محلول کدام است و چند گرم گاز هیدروژن تشکیل می‌شود؟ ($H = 1, Ca = 40 : g.mol^{-1}$)



$[H^+] = 10^{-1.7} = 10^{-0.6} \times 10^{-1.1} = 0.025 \times 0.079 = 0.002$
 $[Cl^-] = 0.004$
 $0.004 \times 2L = 0.008 mol Cl^-$

۹۷- در واکنش محلول هیدروکلریک اسید و محلول سدیم هیدروکسید، یون‌های $Na^+(aq)$ و $Cl^-(aq)$ دست‌نخورده باقی می‌مانند.

(۲) اگر درجه یونش اسید HA، دو برابر درجه یونش اسید HX باشد، pH محلول اسید HA، به یقین بیشتر از محلول اسید HX است.

(۳) اگر pH محلول DOH، یک واحد بزرگ‌تر از pH محلول AOH باشد، غلظت یون هیدروکسید در محلول AOH، ده برابر غلظت یون هیدروکسید در محلول DOH است.

(۴) هر چه K_b برای یک باز، بزرگ‌تر باشد، آن باز قوی‌تر و در یونش آن، تعادل در زمان کوتاه‌تری برقرار می‌شود و شمار یون‌ها در محلول بیشتر است.

محل انجام محاسبات

۹۹



۵- $M = \frac{(mol Cl^-)}{V \rightarrow 2L} \Rightarrow \frac{0.04 + 0.06}{2} = 0.05$

۳- $\frac{1.2}{1 \times 40} = \frac{x}{1} \Rightarrow 0.03 mol CaCl_2$

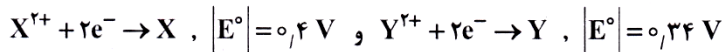
$0.06 mol Cl^-$

۲- قیمت اول: $\frac{(HCl)}{2} = \frac{1.2}{1 \times 40} \Rightarrow 0.06 mol HCl \sim 0.06 mol Cl^-$

$0.04 mol^+$
 $0.1 mol Cl^-$ اولی

(۱) $(Cl^-, یون ناظر است) \Rightarrow M = \frac{0.1 mol}{2L} = 0.05$

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



- در سلول گالوانی استاندارد تشکیل شده از Y و گاز هیدروژن، کاتیون های H^+ ، به سمت نیم سلول Y در حرکتند. $\leftarrow Y: + 0.34$
- محلول $XCl_2(aq)$ را می توان در ظرفی از جنس Y، نگهداری کرد. $\leftarrow X \text{ با } Y \text{ ترازا}$

① نیروی الکتروموتوری سلول، برابر ۰.۷۴ ولت است. $0.74 = 0.34 + 0.4$

② ۴ مول الکترون مبادله شده است و Y، کاهنده است. ~~نادرست~~

③ جهت جریان الکتریکی از الکتروود Y به سمت الکتروود X، است. $\rightarrow$

④ قدرت اکسندگی X^{2+} ، بیشتر از قدرت اکسندگی Y^{2+} ، است. $\rightarrow$

۹۹- در واکنش سوختن فلز منیزیم، گونه های «اکسایش یافته» و «کاهنده»، به ترتیب (از راست به چپ) کدام اند؟

(۱) O_2 و O_2 (۲) O_2 و Mg (۳) O_2 و Mg (۴) Mg و Mg $\rightarrow$

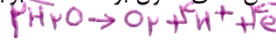
۱۰۰- کدام مورد درباره «سلول برقکافت آب» و «سلول سوختی هیدروژن - اکسیژن»، نادرست است؟

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

(۲) جهت جریان در سلول برقکافت، از آند به کاتد و در سلول سوختی، از قطب منفی به قطب مثبت است. $\checkmark$

(۳) از واکنش یکی از فراورده های نیم واکنش آندی سلول برقکافت و گاز ورودی به آند در سلول سوختی، آب تشکیل می شود. $\checkmark$

④ شمار الکترون های نیم واکنش آندی سلول برقکافت، ۲ برابر شمار الکترون های نیم واکنش کاتدی سلول سوختی است. $\rightarrow$



۱۰۱- کدام مورد، نادرست است؟

(۱) شعاع اتمی کربن، معیار مناسبی از سنجش میزان ضخامت گرافن است. $\checkmark$

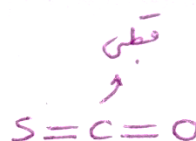
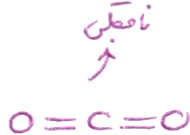
② تکه کوچکی از گرافیت را می توان در یک لیوان آب، به صورت شناور نگاه داشت. $\checkmark$

(۳) در ساختار جامدهای کووالانسی، پیوندهای اشتراکی می توانند بر یک صفحه منطبق باشند. $\checkmark$

(۴) در ساختار سیلیسیم خالص، اتم ها با استفاده از پیوندهای اشتراکی در سه بعد به یکدیگر متصل شده اند. $\checkmark$

محل انجام محاسبات

۲,۲۷۹
۹۸۳
دو یا سه بوری
گرافیت
(گرافن)



۱۰۲- اگر در مولکول کربونیل سولفید، به جای اتم گوگرد، اتم اکسیژن قرار گیرد، کدام مورد درباره تغییر ویژگی‌های آن در تبدیل به مولکول جدید درست است؟

- (۱) تغییر گشتاور دو قطبی
(۲) تغییر علامت بار جزئی اتم مرکزی
(۳) کاهش شمار جفت‌الکترون‌های ناپیوندی
(۴) افزایش قدرت نیروهای جاذبه بین مولکولی
- در نمودار «انرژی - پیشرفت واکنش»، برای واکنش گازی: $A \rightarrow 2X$ ، تفاوت سطح انرژی قله با فراورده‌ها، دو برابر $|\Delta H|$ است. اگر انرژی فعال‌سازی، برابر ۶۰ کیلوژول و واکنش گرماده باشد، آنتالپی آن، برابر چند کیلوژول است؟
- (۱) -۱۲۰ (۲) -۸۰ (۳) -۶۰ (۴) -۲۰



۱۰۴- اگر در یک واکنش تعادلی با اجزای گازی، با افزایش حجم ظرف و افزایش دما، تعادل به یک سمت جابه‌جا شود، کدام مورد درباره این واکنش درست است؟

- (۱) اگر واکنش گرماده باشد، شمار مول‌های فراورده‌ها، بیشتر از شمار مول‌های واکنش‌دهنده‌ها است.
(۲) اگر واکنش گرماگیر باشد، با افزایش حجم ظرف، تعادل به سمتی جابه‌جا می‌شود که درصد مولی واکنش‌دهنده‌ها (ها) افزایش یابد.

(۳) اگر با افزایش دما، ثابت تعادل واکنش، بزرگ‌تر شود، افزایش حجم ظرف واکنش، سبب کاهش میزان پیشرفت واکنش می‌شود.

(۴) اگر با افزایش دما، ثابت تعادل واکنش، کوچک‌تر شود، کاهش حجم ظرف واکنش، تعادل را به سمت افزایش درصد مولی فراورده‌ها (ها) جابه‌جا می‌کند.

۱۰۵- در یک ظرف ۲ لیتری در بسته، ۰٫۹ مول گاز SO_2 وارد می‌شود تا تعادل گازی: $2\text{SO}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 + \text{O}_2$ ، در دمای معین برقرار شود. اگر مجموع شمار مول‌های فراورده‌ها، ۳ برابر شمار مول‌های واکنش‌دهنده باشد، ثابت تعادل واکنش کدام است؟

$$3x = 3(0.9 - 2x) \rightarrow 3x = 2.7 - 6x \rightarrow 9x = 2.7 \rightarrow x = 0.3$$

(۱) ۰٫۳ (۲) ۰٫۶ (۳) ۰٫۹ (۴) ۱٫۲

محل انجام محاسبات

$$K = \frac{(0.3)^2 (0.3)}{(0.6)^2} \times 2^{-1} = 0.6$$