

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.

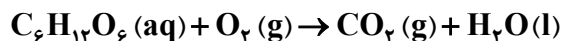
(۴) طول موج پرتوی گسیل‌شده، هنگام بازگشت الکترون از حالت برانگیخته به حالت پایه، با فاصله دو لایه الکترونی، رابطه عکس دارد.

۷۸ - اگر شمار الکترون‌های 2d 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 دوگاز در شرایط STP، چند لیتر حجم دارد؟ ($H = 1, C = 12 : g.mol^{-1}$)(۴) $22.4, 3.2$ (۳) $22.4, 12.8$ (۲) $44.8, 3.2$ (۱) $44.8, 12.8$

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

(۲) $\text{COCl}_2, \text{NOCl}$ (۱) SO_2, NOCl (۴) $\text{COCl}_2, \text{CS}_2$ (۳) SO_2, CS_2 ۸۱ - بدن فردی در شبانه‌روز به‌طور میانگین، ۴۵۰ گرم گلوکز مصرف می‌کند. اگر هر درخت در سال، ۲۲ 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 $H = 1, C = 12, O = 16 : g.mol^{-1}$)

(۴) ۱۱

(۳) ۹

(۲) ۷

(۱) ۵

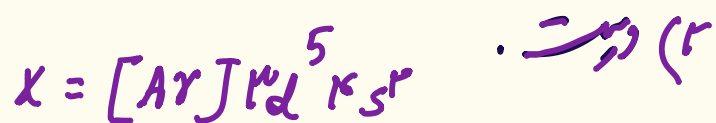
محل انجام محاسبات

بررسی نژده

(۱) نادرست. . ناخن مورد نظر فتراست نیابراین :



نیابراین اگر اسر دوزر لایه آخر X به صورت :



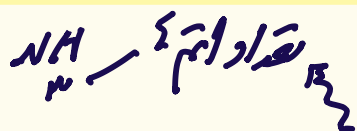
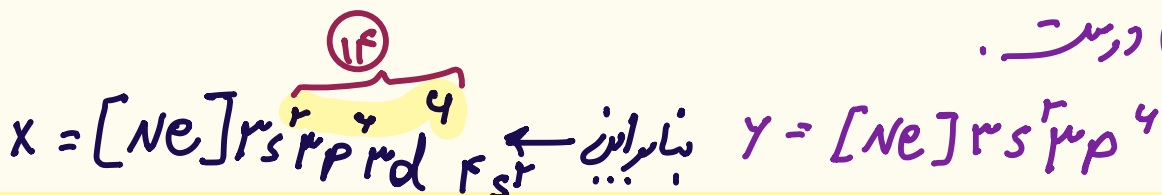
نیابراین : $Y: [Ne] 3s^2 3p^5$ Y سطر



نیابراین :



(۴) درست.

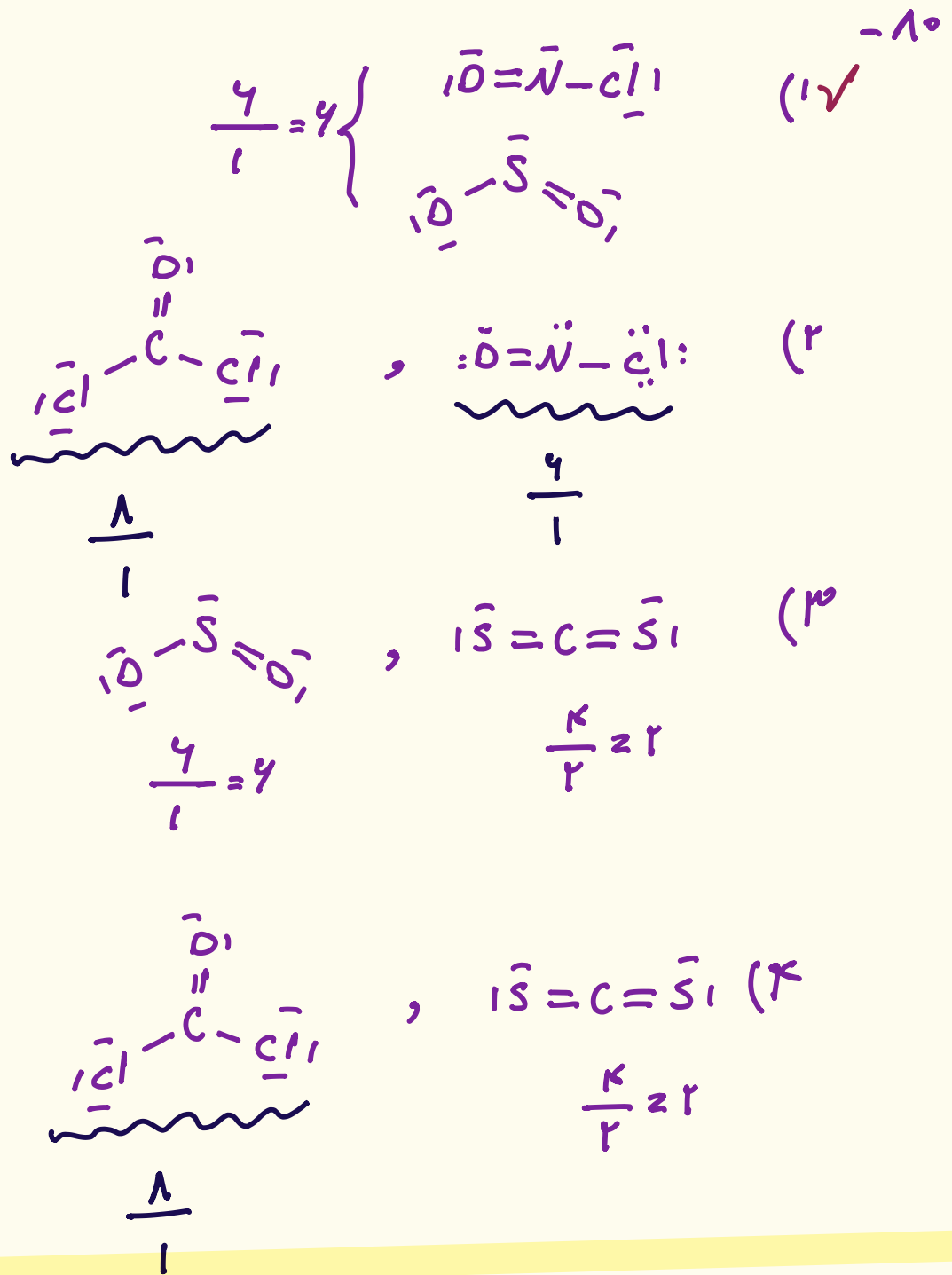


۷۹ - نژده (۳)

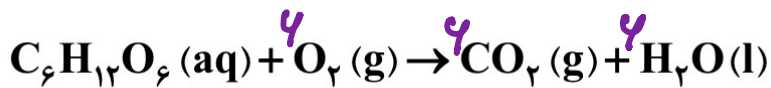
$$mol CH_4 = 0.2 \times 4 = 0.8 \text{ mol}$$

$$X = 0.8 \times 14 = 11.2 \text{ g } CH_4$$

$$Z = (0.2 + 0.8) \times 22.4 \text{ L at Gas}$$



-۱۱



$\text{مول CO}_2: \frac{440}{180} = \frac{CO_2}{44 \times 4} \rightarrow CO_2 = 440 \text{ g}$

در هر روز

$CO_2 \text{ مول در سال} = 440 \times 365 = 160.400 \text{ g}$

$\text{درخت مورد نیاز} = \frac{160.400}{22} \approx 7300$

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؟

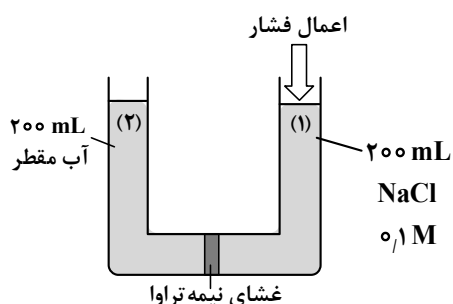
$$S = -0.15\theta + 20 \quad (2)$$

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

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

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

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

محلول جدید، برابر ۰.۰۵ خواهد شد.

(۴) «ب» و «ج»

(۲) «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 $\text{I}_2(\text{s})$ 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})

(۴) ۱۰ ، ۶۲.۵

(۳) ۱۰ ، ۱۲.۵

(۲) ۲۰ ، ۶۲.۵

(۴) ۲۰ ، ۱۲.۵ ✓

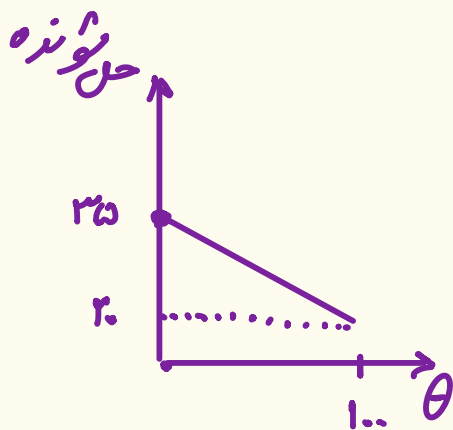
محل انجام محاسبات

- ۱۲

$$\theta = 0^\circ, 27^\circ \text{ تحول} \longrightarrow S = \frac{r}{r_0} = \frac{x}{100} \rightarrow x = 35 \text{ g}$$

$\swarrow$ جرم حلال $\swarrow$ جرم حلال

$$\theta = 100^\circ \text{ C}, 41^\circ \text{ تحول} \longrightarrow \frac{1}{K_f} = \frac{x}{100} \rightarrow x = 20 \text{ g}$$



$$\text{شیب خط} = -\frac{15}{100}$$

عرض از مبدأ = 35

$$S = -0.15\theta + 35$$

بررسی نژاده

الف) نادرست، نقطه مویز افزایش میابد اما شمار مویزها کمتر

ب) نادرست. جابجایی یون از غشای منفی قداوا انجام نمیگردد

ج) درست.

د) درست $C_m = \frac{0.1 \times 0.2}{0.1 + 0.2} = 0.067 M$

بررسی نژاده

۱) نادرست، I_p ناقص است و در آب نامحلول است.

۲) نادرست، محلول سیاه است. در محلول فرا سرد شده حل نمیشود

در محلول وجود دارد و تم شین نمیشود.

۳) آمار $Ca_3(PO_4)_2$ حل نمیشود KNO_3 به یقین حل میشود زیرا انحلال KNO_3

میشود است.

۴) درست، انحلال پذیری $MgSO_4 > BaSO_4$

$$NaOH = 0.1 \times 1 = 0.1$$

$$1 - 0.1 = \frac{0.1}{0.1 + V} \longrightarrow 0.1 + 0.1V = 0.1 \longrightarrow$$

$$V = 0.120 \text{ Lit} = 120 \text{ mL}$$

NaOH p2

$$C_1 = \frac{0.1 \times F_0}{0.1} = 1.0 \frac{\text{g}}{\text{Lit}}$$

$$C_1 = \frac{0.1 \times F_0}{0.1420} = 0.704 \frac{\text{g}}{\text{Lit}}$$

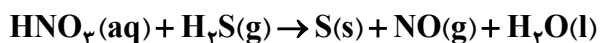
$$\left. \begin{array}{l} C_1 = 1.0 \frac{\text{g}}{\text{Lit}} \\ C_2 = 0.704 \frac{\text{g}}{\text{Lit}} \end{array} \right\} \frac{C_1}{C_2} = \frac{1}{0.704} \times 100 = 142\%$$

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.

در این سوال، به نظر می‌رسد که در هر گروه، با افزایش شعاع اتمی، تمایل به جذب الکترون، همانند خصلت نافلزی، کاهش می‌یابد. (۳)

۸۷- ۱۰/۲ 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

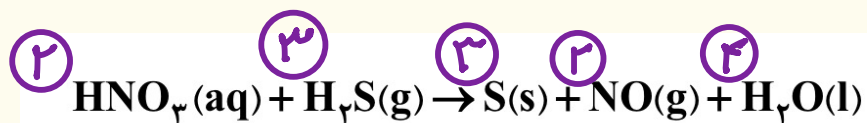
آنها، نسبت شمار گروه‌های CH_3 به شمار گروه‌های CH_2 ، برابر ۲ باشد؟ ($H = 1, C = 12 : g.mol^{-1}$)

(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.

محل انجام محاسبات



$$\frac{0.175 \times 101^2}{34 \times 2} = \frac{\text{NO}}{24 \times 2} \rightarrow \text{NO} = 3.4 \text{ Lit}$$

آلوی جم مولی بازرخی

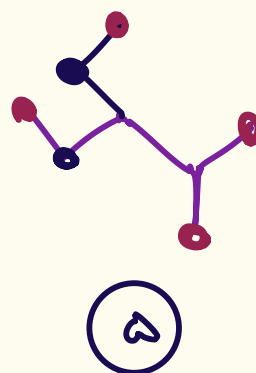
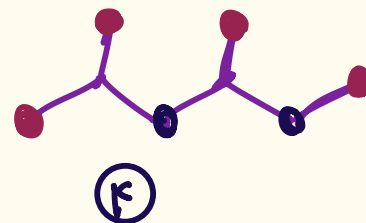
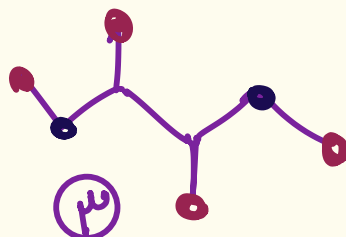
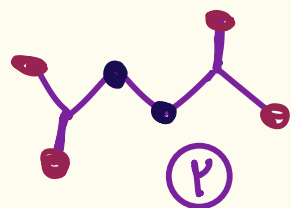
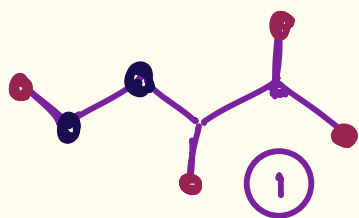


$$14n + 2 =$$

جم مولی

$$\rightarrow n = \frac{112}{14} = 8$$

ریس



(۱) درست. زیرا ظرفیت گرمایی $\Delta\theta$ رابطه معکوس دارد.

(۲) درست.

$$\Delta\theta_m = F \Delta\theta_m \Rightarrow \frac{Q_m}{Q_a} = \frac{r C_m \cdot \Delta\theta_m}{C_a \Delta\theta_m} = \frac{1}{r}$$

(۳) غلط.

$$\Delta\theta = \frac{Q}{m \cdot C} \Rightarrow \frac{Q_m}{Q_a} = \frac{\cancel{\Delta\theta} \alpha m \alpha r C_m}{\cancel{\Delta\theta} \alpha m \alpha C_a} = r$$

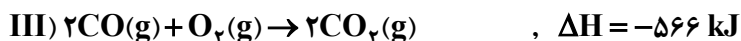
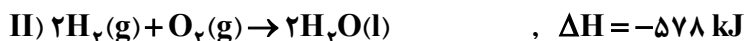
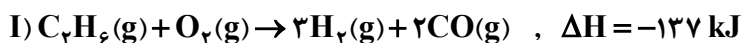
(۴) نادرست.

آنها برابر باشند $\Delta\theta$ مربوط به α و β برابر m است.

$$C = \frac{Q}{\Delta\theta} \rightarrow \frac{\frac{C_m}{r_c}}{\frac{C_a}{c}} = \frac{\frac{Q}{\Delta\theta}}{r_c} = \frac{\frac{Q}{r_c \Delta\theta}}{\frac{Q}{r_c \Delta\theta}} = 1$$

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؟ ($H=1, C=12: g.mol^{-1}$)



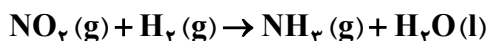
۱۵۶ (۴)

۱۵۷ (۳) ✓

۳۱۲ (۲)

۳۱۴ (۱)

۹۱- با توجه به واکنش داده شده، اگر در مدت 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.)



۷۲ (۴)

۶۲ (۳)

۴۲ (۲) ✓

۳۲ (۱)

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 (۳) ✓

-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.

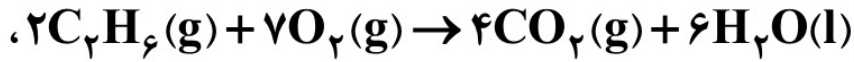
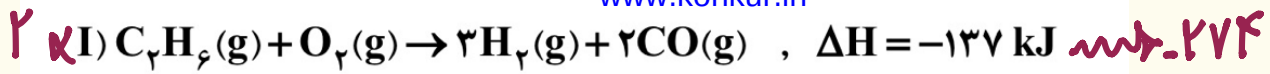
(۲) واکنش دهنده در فرایند بسپارش، یک مولکول سیر نشده است که به فراورده سیر شده تبدیل می شود.

(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.

محل انجام محاسبات

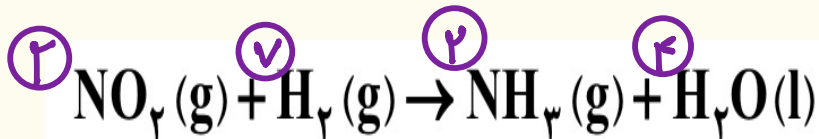
۹۳- بدرستی زیری
 (۱) نادرست، در پلیمر مقدار کس (میانگین) پلی استر و پلی استرینیت
 (۲) نادرست. انزای این پلی استرینیت به ساختار پلی استرینیت توجه کنید.
 (۳) درست. هر دو نوع پلی اتن چنان کسر از آب دارند.
 (۴) نادرست، به ساختار پلی استر و ... توجه کنید.



$$\Delta H = -1130 \text{ kJ}$$

$$\frac{137}{-1130} = \frac{1}{x} \rightarrow x = -109 \text{ kJ}$$

-91



$$\bar{R}_{\text{H}_2} = \frac{0.15}{0.15} = 1 \text{ mol/min}$$

$$\frac{\bar{R}_{\text{H}_2}}{V} = \frac{\bar{R}_{\text{H}_2\text{O}}}{V} \rightarrow \bar{R}_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{1}{V} \text{ mol/min}$$

$$\frac{1}{V} = \frac{0.15}{\Delta t} \rightarrow \Delta t = 0.15 \text{ min} = 9 \text{ s}$$

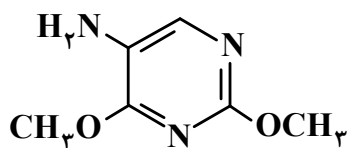
$$\Delta H_{\text{سوختن}} = -720 \text{ kJ/mol} = 144 \times 5$$

$$\Delta H_{\text{سوختن}} \text{ for } C_4H_8 = -720 \times 2.5 = -1800 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H_{\text{واکنش}} = \left(\sum \Delta H_{\text{سوختن}} \text{ و واکنش‌دهنده‌ها} - \sum \Delta H_{\text{سوختن}} \text{ و واکنش‌گیرنده‌ها} \right)$$

$$-282 = - (1800 + 572) - \Delta H_{C_4H_8} \rightarrow$$

$$\Delta H_{\text{سوختن}} = -2234 \text{ kJ/mol}$$



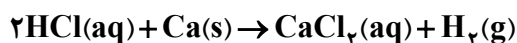
۹۴- با توجه به ساختار مولکول داده شده، کدام مورد درست است؟

- (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؟ ($H=1, Ca=40: g.mol^{-1}$)

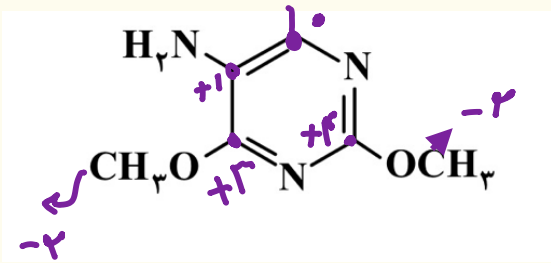


- (۱) ۰٫۰۶ ، ۰٫۰۵ (۲) ۰٫۱۲ ، ۰٫۰۵ (۳) ۰٫۱۲ ، ۰٫۰۳ (۴) ۰٫۰۶ ، ۰٫۰۳

۹۷- کدام مورد درست است؟

- (۱) در واکنش محلول هیدروکلریک اسید و محلول سدیم هیدروکسید، یون‌های $Na^+(aq)$ و $Cl^-(aq)$ دست نخورده 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.

۹۴- برابر نزنید



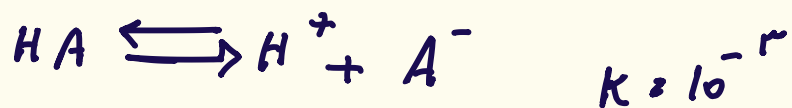
(۱) نادرست. گروه عاملی اکسیدی نداریم.

(۲) نادرست، از بین کایرین موجود ۴ کایرین بودند.

(۳) نادرست. پیوند کایرانه = ۱۴ اتم کایرین = ۳

$$\frac{14}{3} > 5$$

(۴) درست. $3 - 2 = 1$
(اعداد آتس بر روی فرمول ساختاری نشان داده شده است)



$$K = \frac{M\alpha^2}{1-\alpha}$$

$$K_1 = K_2 \longrightarrow \frac{M_1 \times 0.01}{0.9} = \frac{M_2 \times 0.04}{0.1} \longrightarrow$$

$$\frac{M_1}{M_2} = 4,5$$

بنابراین حجم ثانویه باید ۵ برابر شود یعنی V_2 برابر:

$$V_2 = 4,5 \times 250 = 1125 \text{ mL}$$

حجم آب اضافه شده:

$$1125 - 250 = 875 \text{ mL}$$

$$HCl : \frac{1,2}{40 \times 1} = \frac{m \times 1}{1} \rightarrow m = 0,03 M$$

مصرف

$$HCl = 10^{-1,7} = 10^{0,3} \times 10^{-2} = 0,02 M$$

باقیمانده

۹۶

[HCl] = 0,05 M

غلظت Cl^- اقلیه و نافیه با هم برابر است زیرا همواره

در این دانه محلول است.

$$Cl^- = [HCl] = 0,05 M$$

$$H_2 : \frac{1,2}{40 \times 1} = \frac{m}{2 \times 1} \rightarrow m = 0,03 g H_2$$

تولید

۱) درست، قبل و بعد از و آنرا به حالت محلول هستند.

۲) نادرست، علاوه بر درجه یونتر خلقت حجم مهم است.

۳) نادرست، در DOH بشر است.

۴) نادرست، تعداد حل همواره به سه علت به قرار می رسد. و شمار یونها علاوه

بر K_b به غلظت اولیه باز و ظرفیت با زیر دینر بستن دارد.

۹۸- توجه به اطلاعات داده شده، کدام مورد درباره 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.

سوال ایراد دارد.

(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) Mg و O_2 (۳) Mg و O_2 (۴) Mg و Mg

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.

(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.

محل انجام محاسبات

اطلاعات داده شده.

کاتد.

- 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.

$$E = +0.134 \text{ volt}$$

$$E_{\frac{X^{2+}}{X}} = -0.4 \text{ volt}$$

$$1) \text{ درست. } emf = E_c - E_a = 0.134 - (-0.4) = 0.534 \text{ volt}$$

۲) نادرست. Y کاتد است بنابراین X کاهنده است.

۳) درست، جهت جریان عکس حرکت الکترون (جهت جریان از کاتد به آنود) است

۷ به ۲

۴) نادرست. قدرت اکسید Y^{2+} بیشتر است.

(۱) درست .

(۲) نادرست ، جهت جریا استرکلی غیر حرکت e است . از سمت چپ به سمت راست

(۳) درست ، یعنی $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
 $\downarrow$
 آند بر قطب است
 که آند سوختن .

(۴) نادرست ، برابرند .

سوختن : $O_2 + 4e \rightleftharpoons 2O^{2-}$ و $2H_2O \rightarrow 4H^+ + O_2 + 4e$

تئیه ۲ نادرست است ، رافیت خط شیار از آب دارد

بنابراین بدرو است . شاور نمی ماند .

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 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 افزایش یابد.

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

(۱) اگر با افزایش دما، ثابت تعادل واکنش، کوچک‌تر شود، کاهش حجم ظرف واکنش، تعادل را به سمت افزایش درصد مولی فراورده‌ها 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



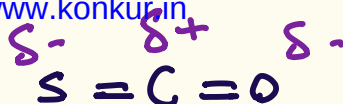
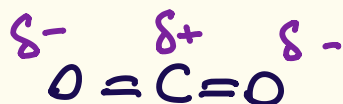
$$0.9 - 2x \quad 2x \quad x$$

$$2x + x = 3(0.9 - 2x) \rightarrow$$

$$x = 0.9 - 2x \rightarrow$$

$$x = 0.3 \text{ mol}$$

$$K = \frac{[SO_2]^2 [O_2]}{[SO_3]^2} \rightarrow K = \frac{\left(\frac{0.6}{2}\right)^2 \times \frac{0.3}{2}}{\left(\frac{0.3}{2}\right)^2} = 0.4$$



ناقص

فقی

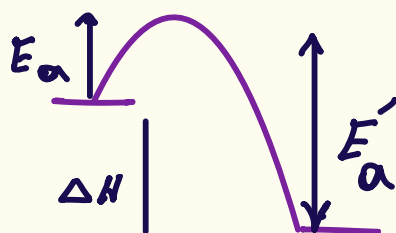
علت نادرست بودن فرنیله این است که با بهترین کردن

S با O هم جرم مولکول ظاهر می باید و هم مولکول ناقص

می شود بنابراین نیروی بین مولکول ظاهر می باید.

$$E'_a = 2 \Delta H$$

$$E_a = 40$$



- ۱۰۳

$$\Delta H = E_a - E'_a \rightarrow$$

→

$$-\frac{E'_a}{2} = 40 - E'_a \rightarrow E'_a = 120$$

$$\Delta H = 40 - 120 = -80 \text{ kJ}$$



(۱) نادرست، طبق معادلات فرضی بالا.

(۲) نادرست، در صد و آنر دهنده ماهر ضعیف است.

(۳) نادرست، یعنی تراکم بیشتر باشد، افزایش حجم باعث میسر شدن می شود.

(۴) درست، یعنی تراکم باشد، کاهش حجم سبب تولید فراورده بیشتر می شود.