

۷۶- بیرونی ترین زیر لایه در آرایش الکترونی اتم عنصر A، $4p^1$ است. کدام مورد به یقین درست است؟

(۱) آرایش الکترونی یون پایدار A، مشابه آرایش الکترونی یون پایدار تنها یکی از عنصرهای واسطه دوره چهارم جدول

تناوبی است.

(۲) ☒ شمار الکترونهای اتم A، نصف مجموع شمار الکترونهای اتم عنصرهای قبلی و بعدی A در گروه آن در جدول

تناوبی است.

(۳) اگر شمار الکترونهای ظرفیت اتم عنصر X، با شمار الکترونهای ظرفیت اتم عنصر A برابر باشد، A و X در جدول

تناوبی هم گروه اند.

(۴) اتم A، دارای ۳ الکترون ظرفیت است که هنگام شرکت در تشکیل ترکیبهای یونی و مولکولی، آنها را از دست

می دهد یا به اشتراک می گذارد.

۷۷- مجموع اعداد کوانتومی اصلی و فرعی الکترونهای ظرفیت کدام اتم، برابر ۳۳ است؟

(۱) فلزی که کاتیون آن در سنگ آهک وجود دارد. $Ca \leftarrow 4s^2 \leftarrow 4s^2 = 8$

(۲) یکی از عنصرهای گروه ۱۴ جدول تناوبی، که رسانایی الکتریکی کمی دارد. $Si \leftarrow 4s^2 4p^2 \leftarrow 4s^2 + 5s^2 = 18$

(۳) ☒ هالوژنی که مولکول آن، تنها در دمای بالاتر از $473 K$ با هیدروژن واکنش می دهد. $Br \leftarrow 4s^2 4p^5 \leftarrow 4s^2 + 5s^2 = 33$

(۴) یکی از عنصرهای دوره چهارم جدول تناوبی، که آرایش الکترونی آن از قاعده آفبا پیروی نمی کند.

۷۸- کدام موارد زیر، درباره ویژگیهای جدول تناوبی عنصرها درست است؟

الف: در بیرونی ترین زیر لایه ۹ عنصر دوره چهارم، دو الکترون جای دارد. $Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Hf, Ta, W, Re, Os, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn, Fr, Ra, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr$

ب: روند تغییر خصلت فلزی و نافلزی در هر گروه و دوره، عکس یکدیگر است. $\leftarrow$ فلزی از بالا به پایین $\uparrow$ نافلزی $\downarrow$ - در دوره از چپ به راست

پ: عنصرهای هر گروه، خواص شیمیایی یکسان دارند، اما می توانند حالت فیزیکی متفاوت داشته باشند.

ت: در دوره سوم، تنها یک عنصر وجود دارد که فقط با اشتراک گذاشتن الکترون، به آرایش گاز نجیب می رسد.

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

۷۹- کدام مورد درباره توصیف یک نمونه گاز، درست است؟

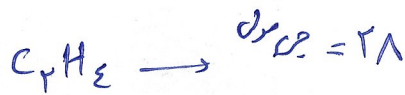
(۱) ☒ گرم گاز اکسیژن در دمای $200^\circ C$ و فشار یک اتمسفر $\leftarrow$ مقدار ماده ۶ دما و فشار مشخص شده است

(۲) گرم گاز کربن دی اکسید با چگالی $1.1 g.L^{-1}$

(۳) ۱۰ لیتر مخلوط گازی در عمق ۱۰۰ متری دریا

(۴) ۰/۲ مول گاز نیتروژن در دمای $400 K$

محل انجام محاسبات

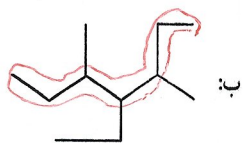
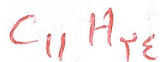


اتن

۸۰- فرمول ساختاری کدام دو ترکیب، یکسان و تفاوت جرم مولی کدام دو مولکول، برابر با جرم مولی اولین عضو خانواده؟

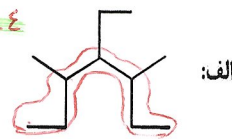
آلکن است؟ ($H=1, C=12 : g.mol^{-1}$)

۴- ایزل ۳،۵- دیسبیل هپتان

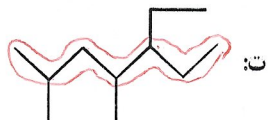


ب:

۴- ایزل ۳،۵- دیسبیل هپتان

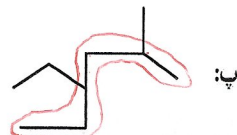
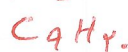


الف:



ت:

۴- ایزل ۲،۳- دیسبیل هپتان



پ:

(۲) «الف و ب» - «الف و پ»

(۴) «ب و ت» - «پ و ت»

(۱) «الف و ب» - «پ و ت»

(۳) «ب و ت» - «الف و پ»

۸۱- کدام موارد زیر درست است؟

✓ الف: اگر دمای هوای مایع، به $-192^{\circ}C$ برسد، دو عنصر با حالت فیزیکی مایع باقی می‌مانند.

× $N_2 \rightarrow -196$

✓ $O_2 \rightarrow -183$

× ب: در کشور ما، جداسازی هلیوم و آرگون از گاز طبیعی، آسان‌تر از جداسازی آنها از هواست.

✓ $Ar \rightarrow -186$

✓ پ: هلیوم از واکنش‌های هسته‌ای در ژرفای زمین تولید می‌شود و مقدار آن در هواکره، کمتر از سنگ‌کره است.

× ت: هلیوم موجود در گاز طبیعی، طی فرایند پالایش، در دمای $-200^{\circ}C$ و با حالت فیزیکی مایع، جدا می‌شود. $He \rightarrow -269$

(۴) «الف» و «ت»

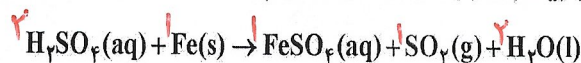
(۳) «الف» و «پ»

(۲) «ب» و «پ»

(۱) «ب» و «ت»

۸۲- با توجه به واکنش زیر، 200 گرم محلول سولفوریک اسید $4/9$ درصد جرمی، با چند گرم فلز آهن، واکنش کامل

می‌دهد؟ (معادله واکنش موازنه شود، $H=1, O=16, S=32, Fe=56 : g.mol^{-1}$)



$$\frac{200 \times \frac{4}{9}}{98} = \frac{9 Fe}{56}$$

$$\frac{9 Fe}{56} \rightarrow 2,8$$

(۳) 56

(۲) $2,8$

(۱) $1,4$

۸۳- کدام موارد زیر درست است؟

الف: مولکول‌های آب از سر منفی، جذب میله شیشه‌ای مالش داده شده به موی سر می‌شوند.

α

ب: در شرایط یکسان، بر اثر کاهش دما، گاز فلوئور آسان‌تر از گاز هیدروژن کلرید، مایع می‌شود.

α

پ: با اینکه گشتاور دوقطبی گاز CO_2 ، برابر صفر است، نسبت به گاز NO ، انحلال‌پذیری بیشتری در آب دارد.

α

ت: گشتاور دوقطبی و قدرت نیروهای بین‌مولکولی آب، نزدیک به دو برابر گشتاور دوقطبی و قدرت نیروهای بین‌مولکولی

α

هیدروژن سولفید است.

α

(۴) «الف» و «ت»

(۳) «ب» و «ت»

(۲) «الف» و «ب»

(۱) «ب» و «پ»

۸۴- اگر در یک نمونه محلول به جرم 400 گرم، شمار مول‌های آهن (III) برمید، 2 برابر شمار مول‌های آهن (III)

سولفات بوده و $8/64$ گرم یون سولفات در محلول وجود داشته باشد، غلظت یون آهن (III)، به تقریب، برابر چند

ppm است؟ ($O=16, S=32, Fe=56, Br=80 : g.mol^{-1}$)

(۴) 2100

(۳) 4200

(۲) 16800

(۱) 8400

محل انجام محاسبات



۲m
۱۰۰٪

۱۰۰٪

$12 mol Fe^{3+} \times 56g$

$$PPM = \frac{12 \times 56}{400} \times 10^6 = 16800$$

$$PPM = 16800$$



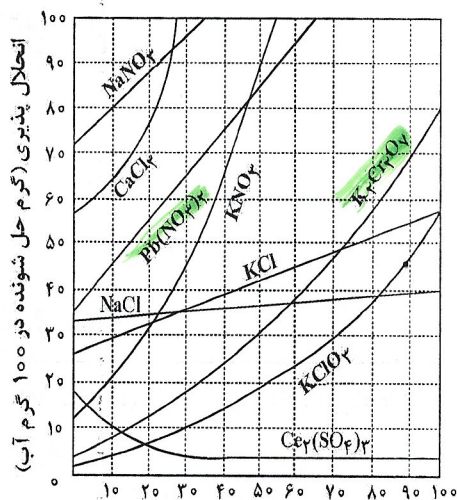
m
۱۰۰٪

۱۰۰٪

$$\frac{1144}{96} = 11,9 mol$$

۸۵- با توجه به نمودار داده شده، اگر یک محلول سیر نشده از $K_2Cr_2O_7$ (محلول A) با دمای $m^\circ C$ موجود باشد، کدام

مورد درست است؟



(۱) در دمای m محلول سیر شده از نمک $CaCl_2$ وجود ندارد.

(۲) m ، به یقین از دمای هر محلول دارای نمک $NaNO_3$ ، کمتر است.

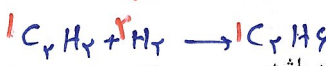
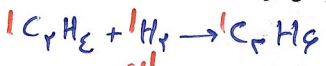
(۳) اگر در دمای m محلول دارای نمک KCl ، سیر شده باشد، $m < 70^\circ C$ است.

(۴) در شرایط محلول A، هر محلولی از $Pb(NO_3)_2$ ، سیر نشده است.

دما $(^\circ C)$ $\frac{160}{2} = 80$ در این ۲ برابر است H_2 است

۸۶- اگر مخلوطی دارای مول‌های برابر از اتن و اتین، با $6/6$ گرم گاز هیدروژن به طور کامل سیر شود، چند گرم اتن در

مخلوط آغازی وجود داشته است؟ ($H=1, C=12: g.mol^{-1}$) $\frac{28}{1} = 28$ $C_2H_4 \rightarrow 1 \text{ mol} \times \frac{28}{1} = 28$



$11/2$ (۴)

$5/6$ (۳)

$1/4$ (۲)

$2/8$ (۱) ✓

۸۷- عنصر A، یکی از شبه فلزهای جدول تناوبی است. اگر در گروه شامل A، فقط یک عنصر گازی وجود داشته باشد،

گروه ۱۵ و ۱۶

۵۱ Sb, ۵۲ Te, ۸۴ Po, ۳۳ As

کدام موارد زیر درست است؟

✓ الف: A می‌تواند با فسفر هم‌گروه باشد، اما نمی‌تواند با آن هم‌دوره باشد.

✗ ب: اگر A با گوگرد هم‌گروه باشد، عدد اتمی آن از عدد اتمی X، و عدد اتمی M، بزرگ‌تر است.

✗ پ: A می‌تواند با نخستین نافلز جامد جدول هم‌گروه باشد، اما نمی‌تواند با تنها نافلز مایع جدول هم‌دوره باشد.

✓ ت: اگر عدد اتمی A، از عدد اتمی هالوژن جامد جدول بزرگ‌تر باشد، عدد اتمی آن از عدد اتمی دومین فلز گروه ۱۴

نیز بزرگ‌تر است.

(۴) «الف» و «ب»

✓ (۳) «الف» و «ت»

(۲) «ب» و «پ»

(۱) «پ» و «ت»

محل انجام محاسبات

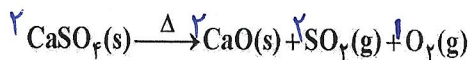
نزد

$$\frac{54.4}{54.4 + 12.6} \times 100 = 80.7\%$$

مقدار خلوص = درصد خلوص

۸۸- از تجزیه مقدار کلسیم سولفات دارای ناخالصی بر اثر حرارت، ۱۳/۴۴ لیتر گاز پس از تبدیل به شرایط استاندارد تشکیل می‌شود. اگر جرم ناخالصی باقیمانده، برابر ۱۳/۶ گرم باشد، درصد خلوص کلسیم سولفات در مخلوط آغازی کدام است؟

(ناخالصی در واکنش شرکت نمی‌کند، معادله واکنش موازنه شود، $O = 16, S = 32, Ca = 40; g.mol^{-1}$)



۷۵ (۱) ۸۰ (۲) ✓ ۸۵ (۳) ۹۰ (۴)

۸۹- فرایندهای و مواد خالص، برخلاف مبعان بخار آب، با افزایش سطح انرژی همراه است.

(۱) چگالش - انجماد (۲) چگالش - تبخیر (۳) فرازش - انجماد (۴) فرازش - ذوب

۹۰- اگر مجموع آنتالپی پیوند $H-Cl$ و $H-F$ ، برابر ۱۰۰۰ کیلوژول بر مول و نسبت آنتالپی پیوند $Cl-Cl$ به آنتالپی پیوند $F-F$ ، برابر ۱/۵ باشد، آنتالپی پیوند $F-F$ ، با یکای کیلوژول بر مول، برابر کدام است؟



۲۵۵ (۴)

۹۱- در یک واکنش شیمیایی، سرعت متوسط تغییر مول‌های ماده A، ۳ برابر سرعت متوسط تغییر مول‌های ماده D، است. کدام مورد همواره درست است؟

(۱) در معادله واکنش، ضریب استوکیومتری A، ۳ برابر ضریب استوکیومتری D، است.

(۲) استفاده از کاتالیزگر، سرعت متوسط تغییر مول‌های A و D، را به یک اندازه افزایش می‌دهد.

(۳) سرعت واکنش، با سرعت متوسط تغییر مول‌های D، برابر است.

(۴) A و D، هر دو در یک سمت معادله واکنش جای دارند.

۹۲- چند ساختار متفاوت (همپار) را می‌توان به فرمول مولکولی $C_4H_{10}O$ نسبت داد؟

۴ (۱) ۵ (۲) ۶ (۳) ۷ (۴) ✓

۹۳- با توجه به ساختار دو مولکول داده‌شده، کدام موارد زیر درباره آنها درست است؟ ($H = 1, C = 12, O = 16; g.mol^{-1}$)

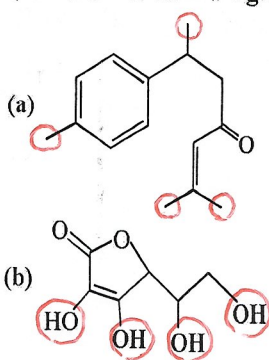
الف: در مولکول a، مجموع جرم اتم‌های کربن، ۵ برابر مجموع جرم سایر اتم‌هاست.

ب: شمار گروه متیل در مولکول a، یا شمار گروه OH در مولکول b، برابر است.

پ: شمار اتم‌های کربنی که عدد اکسایش صفر دارند، در دو مولکول برابر است.

ت: تفاوت شمار الکترون‌های لایه ظرفیت اتم‌ها در مولکول a و مولکول b، برابر ۱۶ است.

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



$$\frac{15 \times 12}{29} = 5$$

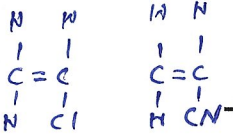
محل انجام محاسبات

$$\Delta H = [2H-H + 2Cl-Cl] - [2H-Cl] = -186$$

$$2H-F-F = 400$$

$$[H-H + F-F] - [2H-F] = -544$$

$$F-F = 140$$



۹۴- در چند مورد، تفاوت شمار اتم‌ها در مولکول‌های داده شده، برابر ۱ است؟



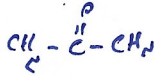
• سیانو اتن، وینیل کلرید



• استیرن، بوتانول
• جوهر مورچه، تترافلوئورواتن



• استون، پروپن

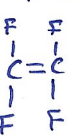


۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱) ✓



۹۵- کدام مورد درست است؟

(۱) واکنش: $2\text{Al}(\text{s}) + 2\text{NaOH}(\text{s}) + 6\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 2\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4](\text{aq}) + 3\text{H}_2(\text{g})$ ، گرمگیر است و خاصیت پاک‌کنندگی دارد. ✓

(۲) هرچه خاصیت آب‌گریزی پارچه بیشتر باشد، پاک کردن لکه چربی از آن به وسیله صابون، آسان‌تر است.

(۳) سر آب‌دوست مولکول صابون، دارای بار منفی و سر آب‌گریز آن، دارای بار مثبت است.

(۴) ✓ جرم مولی صابون، از جرم مولی اسید چرب هم‌کربن آن، بیشتر است.

۹۶- کدام مورد، نادرست است؟

(۱) ✓ رنگ‌دانه‌های معدنی Fe_2O_3 و TiO_2 ، به عنوان نوعی کلرید، برای رنگ پوششی سطوح استفاده می‌شوند.

(۲) یکی از دلایل استفاده از تیتانیوم در ساخت پروانه کشتی، واکنش‌پذیری ناچیز آن با ذره‌های موجود در آب دریاست.

(۳) در جامد یونی، آرایش یون‌ها از یک الگوی تکراری پیروی می‌کند و هرچه نیروی جاذبه میان یون‌ها قوی‌تر باشد، استحکام شبکه یونی بیشتر است.

(۴) فلزهای دسته d، همانند فلزهای دسته s و p، رسانایی گرمایی و الکتریکی دارند، اما در ویژگی‌هایی مانند سختی، نقطه ذوب و تنوع عدد اکسایش تفاوت دارند.

۹۷- اگر در دمای اتاق، pH باز DOH با درصد یونش ۰/۱۲، برابر a، و pH باز AOH با درصد یونش ۰/۳، برابر a+۱، باشد، غلظت مولی آغازی باز AOH، چند برابر غلظت مولی آغازی باز DOH، است؟

۰/۲۵ (۴)

۰/۵۰ (۳)

۴ (۲) ✓

۲ (۱)

محل انجام محاسبات

DOH

AOH

$$\alpha = 0.12$$

$$\alpha = 0.3$$

$$\text{pH} = a$$

$$\text{pH} = a + 1 = 11$$

$$[\text{H}^+] = 10^{-a}$$

$$[\text{H}^+] = 10^{-11}$$

$$[\text{OH}^-] = 10^{-4}$$

$$[\text{OH}^-] = 10^{-3}$$

$$\alpha = \frac{[\text{OH}^-]}{M} \Rightarrow M = \frac{[\text{OH}^-]}{\alpha}$$

$$\frac{M_{\text{AOH}}}{M_{\text{DOH}}} = \frac{\frac{10^{-3}}{0.3}}{\frac{10^{-4}}{0.12}} = \frac{0.12 \times 10^{-3}}{0.3 \times 10^{-4}} = 4$$

یا می‌توان گفت چون مقدار pH

باز AOH یک واحد بیشتر است

$$\Rightarrow \frac{[\text{OH}^-]_{\text{AOH}}}{[\text{OH}^-]_{\text{DOH}}} = 10$$

بنابراین مقدار $[\text{OH}^-]$ آن ۱۰ برابر

$[\text{OH}^-]$ در DOH، است

۹۸- با توجه به شکل داده شده که سلول گالوانی استاندارد تشکیل شده از دو نیم سلول را نشان می دهد، کدام مورد،

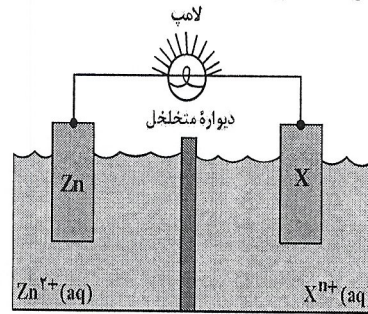
عبارت زیر را از نظر علمی به درستی کامل می کند؟ ($Zn = 65 \text{ g.mol}^{-1}$)

«اگر X الکتروود باشد،»

$$E^\circ(Zn^{2+}/Zn) = -0.76 \text{ V}$$

$$E^\circ(V^{2+}/V) = -1.20 \text{ V}$$

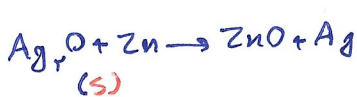
$$E^\circ(Ag^+/Ag) = +0.80 \text{ V}$$



$$\begin{array}{ccc} 2 \text{ mol} & 1 \text{ mol Zn} & 65 \text{ g} \\ 1.2 & 1.01 \text{ mol} & 65.6 \end{array}$$

- (۱) Ag؛ به ازای مبادله 0.2 مول الکترون، جرم الکتروود روی، $1/3$ گرم کاهش می یابد
(۲) V؛ جهت حرکت الکترون ها با جهت حرکت آنیون های نمک محلول و انادیم، همسو است
(۳) Ag؛ جهت حرکت کاتیون های محلول نقره به سمت الکتروود روی است

✓ (۴) V؛ E° سلول، برابر $+0.44$ ولت و Zn^{2+} گونه اکسند است
 $E_{\text{cell}} = E_{\text{کاتد}} - E_{\text{آند}} = -0.76 - (-1.2) = 0.44$
 کدام مورد، نادرست است؟



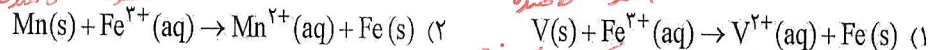
- ✓ (۱) در باتری دگمه ای «روی - نقره»، آند و کاتد، به ترتیب، Zn(s) و $Ag^+(aq)$ است.
(۲) از بوکسیت، می توان به عنوان سنگ معدن در فرایند هال برای تولید آلومینیم استفاده کرد.
(۳) در آبکاری، سطح یک فلز توسط لایه نازکی از فلزهای ارزشمند و مقاوم به خوردگی پوشانده می شود.

(۴) تفاوت انرژی لازم برای تولید قوطی آلومینیمی از فرایند هال، با تولید آن از قوطی های کهنه، برابر ۹۳ درصد است.

۱۰۰- با توجه به پتانسیل کاهش استاندارد نیم سلول های زیر، کدام واکنش در جهت طبیعی انجام نمی شود؟

$$E^\circ(V^{2+}/V) = -1.20 \text{ V}, \quad E^\circ(V^{3+}/V^{2+}) = -0.26 \text{ V}$$

$$E^\circ(Mn^{2+}/Mn) = -1.18 \text{ V}, \quad E^\circ(Fe^{3+}/Fe) = -0.44 \text{ V}$$



۱۰۱- ۲۵۰ میلی لیتر محلول هیدروکلریک اسید 0.2 مولار، ۱۰۰ میلی لیتر محلول پتاسیم هیدروکسید 0.1 مولار و

۱۵۰ میلی لیتر محلول NaOH که در هر لیتر از آن، ۴ گرم حل شونده وجود دارد، با یکدیگر مخلوط می شوند. به

این محلول، چند میلی لیتر آب مقطر اضافه شود تا pH محلول حاصل، برابر ۱/۷ شود؟ (حجم محلول ها جمع پذیر

$$NaOH \text{ غلظت } \frac{4}{100} = \frac{0.04}{100} = 0.0004$$

در نظر گرفته شود. ($H=1, O=16, Na=23$; g.mol^{-1})

$$750 \quad (3)$$

$$1250 \quad (2)$$

$$1500 \quad (1)$$

محل انجام محاسبات

$$HCl \quad 2 \times 25 = 1.5$$

$$KOH \quad 1 \times 15 = 1.5$$

$$NaOH \quad 2 \times 15 = 1.5$$

$$HCl \text{ مقدار مول } = 1.5 - (1.5 + 1.5) = 1.25$$

$$[HCl] = [H^+] =$$

$$\frac{1.25 \text{ mol}}{1.25 \text{ mol}} = 1.0 \quad \Rightarrow \quad [H^+] = 1.0$$

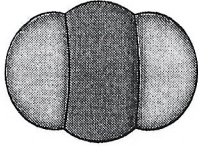
۱۰۲- با توجه به مدل فضا پرکن مولکول‌های «آ» و «ب»، کدام موارد زیر درست است؟

الف: علامت بار جزئی اتم مرکزی در مولکول‌های «آ» و «ب» می‌تواند مشابه باشد.

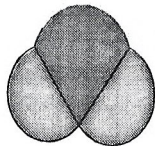
ب: مولکول «آ»، را می‌توان به هریک از گونه‌های H_2O ، H_2S و Li_2O نسبت داد.

پ: اگر مولکول «ب»، CO_2 باشد و یکی از اتم‌های اکسیژن آن با گوگرد جایگزین شود، بار جزئی اتم مرکزی، تغییر می‌کند.

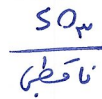
ت: اگر مولکول «آ»، SO_2 باشد و به ساختار آن، یک اتم اکسیژن اضافه شود، گشتاور دوقطبی مولکول، برابر صفر می‌شود.



«ب»



«آ»



(۱) «پ» و «ت»

(۲) «ب» و «پ»

(۳) «الف» و «ت»

(۴) «الف» و «ب»

۱۰۳- با توجه به جدول داده‌شده، با طی یک کیلومتر مسافت، کاهش درصد جرمی CO به‌واسطه استفاده از کاتالیزگر، به تقریب

کدام است و کدام آلایندة تولیدشده توسط وسایل نقلیه، بیشترین کاهش مقدار مول را به‌کارگیری کاتالیزگر دارد؟

(H=۱, C=۱۲, N=۱۴, O=۱۶: g.mol⁻¹)

فرمول شیمیایی آلایندة	CO	C ₈ H ₁₈	NO
مقدار گرم آلایندة به‌ازای	۵/۹۹	۱/۶۷	۱/۰۴
بدون کاتالیزگر			
طی یک کیلومتر مسافت	۵/۶۱	۵/۰۷	۵/۰۴
با کاتالیزگر			

(۱) C₈H₁₈ ، ۸۹/۸

(۲) CO ، ۸۹/۸

(۳) CO ، ۹۶/۱

(۴) C₈H₁₈ ، ۹۶/۱

۱۰۴- کدام مورد، نادرست است؟

(۱) بازده واکنش و هزینه مواد و انرژی مصرف‌شده برای تولید فراورده‌ها، به نوع واکنش و فناوری به‌کار رفته بستگی دارد.

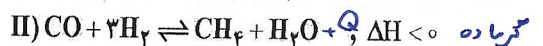
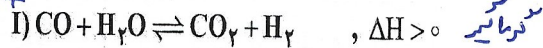
(۲) حلال چسب، از واکنش پرکاربردترین اسید آلی با نوعی الکل ضدعفونی‌کننده و در محیط اسیدی، تشکیل می‌شود.

(۳) پلی اتن، یکی از مهم‌ترین خوراکی‌ها در صنایع پتروشیمی به‌شمار می‌آید.

(۴) یکی از کاربردهای اتان، استفاده از آن به‌عنوان سوخت است.

۱۰۵- واکنش‌های گازی زیر، در دو ظرف جداگانه در بسته و در دمای ثابت در حالت تعادل قرار دارند. کدام مورد درباره

آنها درست است؟



(۱) افزایش دما در واکنش (I)، برخلاف افزایش حجم ظرف در واکنش (II)، غلظت فراورده‌ها را کاهش می‌دهد.

(۲) کاهش حجم ظرف در واکنش (I)، همانند کاهش دما در واکنش (II)، غلظت فراورده‌ها را افزایش می‌دهد.

(۳) افزایش غلظت CO(g) در واکنش (II)، همانند افزایش غلظت این گاز در واکنش (I)، مقدار K واکنش را افزایش می‌دهد.

(۴) کاهش فشار در واکنش (I)، برخلاف افزایش حجم ظرف در واکنش (II)، تعادل را در جهت برگشت جابه‌جا می‌کند.

محل انجام محاسبات

بر تعادل هائیکه سول‌تک‌نری دو طرف کیف است تاثیر ندارد

کاهش دما در II باعث
فراورده‌ها افزایش غلظت
فراورده‌ها

با آرزوی موفقیت
فرستادن