



۲۳۶ اگر گرم از عنصر A با ۷ گرم از عنصر X واکنش کامل داده و ترکیب AX را تشکیل دهد و ۱۲ گرم از عنصر Z با ۲/۸ گرم از عنصر X واکنش کامل داده و ترکیب XZ<sub>۳</sub> را به وجود آورد، جرم مولی X چندبرابر جرم مولی Z و جرم مولی XZ<sub>۳</sub> برابر چند گرم است؟ (جرم مولی عنصر A را برابر ۱۲۸ گرم در نظر بگیرید)

(۲) ۲۹۶ ، ۰/۷۰

(۱) ۲۶۹ ، ۰/۷۰

(۴) ۲۹۶ ، ۰/۸۵

(۳) ۲۶۹ ، ۰/۸۵

۲۳۷ در یون فلزی  ${}^{65}\text{M}^{2+}$  تفاوت شمار پروتون‌ها و نوترون‌ها برابر ۷ است. کدام موارد از مطالب زیر، دربارهٔ عنصر M درست است؟ (الف) اتم آن دارای ۸ الکترون با عدد کوانتومی  $l = 0$  است.

(ب) عنصری از گروه ۱۱ در دورهٔ چهارم جدول تناوبی با عدد اتمی ۲۹ است.

(پ) شمار الکترون‌های دارای  $l = 1$  در اتم آن، ۱/۲ برابر شمار الکترون‌های دارای  $l = 2$  است.

(ت) شمار الکترون‌های آخرین لایهٔ اشغال‌شدهٔ اتم آن با شمار الکترون‌های آخرین لایهٔ اشغال‌شدهٔ اتم X برابر است.

(۲) الف - پ

(۱) الف - ت

(۴) ب - ت

(۳) ب - پ

۲۳۸ در کدام ردیف‌های جدول زیر، نام شیمیایی ترکیب‌ها درست نوشته شده است؟

مس (I) اکسید ، نیتروژن دی‌اکسید ، سدیم نیتريد	$\text{Na}_3\text{N} , \text{NO}_2 , \text{CuO}$	۱
لیتیم کربنات ، کربن دی‌سولفید ، کلسیم سولفات	$\text{CaSO}_4 , \text{CS}_2 , \text{Li}_2\text{CO}_3$	۲
فسفر پنتاکلريد ، کروم دی‌فلوئورید ، منگنز (II) اکسید	$\text{MnO} , \text{CrF}_2 , \text{P Cl}_5$	۳
سیلیسیم دی‌اکسید ، باریم یدید ، کربونیل کلريد.	$\text{COCl}_2 , \text{BaI}_2 , \text{SiO}_2$	۴

(۲) ۴ ، ۱

(۱) ۳ ، ۱

(۴) ۴ ، ۲

(۳) ۳ ، ۲

۲۳۹  $\frac{2}{3}$  جرم اکسید  $\text{X}_2\text{O}_3$  را اکسیژن تشکیل می‌دهد. جرم اتمی عنصر X چند amu است و در صورتی که تفاوت شمار پروتون‌ها و نوترون‌های اتم آن برابر ۶ باشد، عنصر X در کدام دورهٔ جدول تناوبی جای دارد؟ (عدد جرمی را برابر جرم اتمی در نظر بگیرید،  $(\text{O} = 16 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1})$ )

(۲) پنجم ، ۶۰

(۱) چهارم ، ۶۰

(۴) پنجم ، ۷۰

(۳) چهارم ، ۷۰

باتوجه به داده‌های جدول زیر که به عنصرهای دوره چهارم جدول تناوبی مربوط است، کدام مطلب درست می‌باشد؟

M	E	D	A	عنصرها _____ ویژگی
۳۹	۲۶	۴۵	۲۸	شمار نوترون‌ها در هسته اتم
۱/۵	۲	۳/۵	۳	نسبت شمار الکترون‌های ظرفیتی به شمار الکترون‌های لایه اول الکترونی اتم
اصلی	واسطه	اصلی	واسطه	نوع عنصر

- (۱) عدد جرمی عنصر A برابر ۵۲ است؛ میان عنصرهای E و M در جدول تناوبی، ۸ عنصر فلزی جای دارد.
- (۲) شعاع اتمی عنصر E از عنصر M بزرگ‌تر و تفاوت شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها در اتم عنصر D، برابر ۱۲ است.
- (۳) A و M در ترکیب‌های خود، به صورت کاتیون  $3+$  وجود دارند؛ عنصر D، با هیدروژن در دمای اتاق واکنش می‌دهد.
- (۴) آرایش الکترونی اتم عنصر A، از قاعده آفبا پیروی نمی‌کند؛ شمار الکترون‌ها با  $I = 2$  در اتم عناصر D و E، برابر است.

کدام موارد زیر، درباره خانواده هالوژن‌ها در جدول تناوبی درست است؟

- (الف) در واکنش با فلزهای قلیایی، ترکیب‌های یونی تشکیل می‌دهند.
- (ب) همه آن‌ها با اکسیژن، اکسیدهایی با عددهای اکسایش بزرگ‌تر از صفر تشکیل می‌دهند.
- (پ) مجموع عددهای کوانتومی  $n + l$  الکترون‌های لایه ظرفیت سومین عضو آن، برابر ۳۳ است.
- (ت) مانند عنصرهای گروه ۱ جدول تناوبی، با افزایش عدد اتمی، واکنش‌پذیری آن‌ها افزایش می‌یابد.

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

۱۱/۲ لیتر مخلوطی از گازهای اتان، اتن و اتین در شرایط STP، با ۰/۱۵ مول گاز هیدروژن به طور کامل واکنش می‌دهد و فرآورده‌های سیرشده، تشکیل می‌شود. اگر شمار مول‌های اتن و اتین در این مخلوط با هم برابر باشد، چند درصد از مول‌های مخلوط اولیه را گاز اتان تشکیل می‌دهد؟

- (۱) ۲۰  
(۲) ۴۰  
(۳) ۶۰  
(۴) ۸۰



اگر ۱۰ گرم مخلوطی از گرد منیزیم و نقره را در ۲۰۰ میلی‌لیتر محلول ۰/۸ مولار هیدروکلریک اسید وارد کنیم تا واکنش کامل انجام شود و در پایان واکنش، غلظت مولار محلول به  $0.3 \text{ mol.L}^{-1}$ ، کاهش یابد، درصد جرمی نقره در این نمونه کدام است و چند مول فلز منیزیم در آن وجود دارد؟ (فرآوردهٔ واکنش، گاز هیدروژن و کلرید فلز است؛ از تغییر حجم محلول چشم‌پوشی شود) ( $Mg = 24$  ,  $Ag = 108 : \text{g.mol}^{-1}$ )

(۱) ۰/۰۵ ، ۶۶ (۲) ۰/۱۴ ، ۶۶

(۳) ۰/۰۵ ، ۸۸ (۴) ۰/۱۴ ، ۸۸

دربارهٔ عنصرهای  $X$  و  $Z$  جدول تناوبی، چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- عنصر  $Z$ ، رسانای گرما است و قابلیت مفتول شدن دارد.
- هر دو عنصر در واکنش با اکسیژن، دی‌اکسید تشکیل می‌دهند.
- شعاع اتمی هر دو عنصر از شعاع اتمی عنصر مایع گروه ۱۷ جدول تناوبی، بزرگ‌تر است.
- اتم عنصر  $X$ ، مانند اتم عنصرهای دیگر هم‌گروه خود، در واکنش‌ها، الکترون به اشتراک می‌گذارد.

(۱) ۴ (۲) ۳

(۳) ۲ (۴) ۱

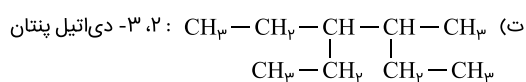
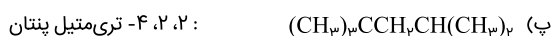
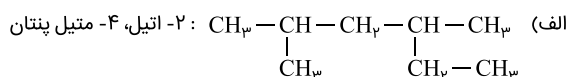
چند مورد از داده‌های جدول زیر، دربارهٔ ترکیب‌های آلی داده‌شده، نادرست است؟

ترکیب آلی	نیروهای بین مولکولی	انحلال‌پذیری در آب	گروه عاملی	قطبیت
اتانول	هیدروژنی	بسیار زیاد	هیدروکسید	قطبی
استون	واندروالس	بسیار زیاد	کربونیل	ناقطبی
متیل آمین	هیدروژنی	کم	آمین	قطبی

(۱) ۲ (۲) ۳

(۳) ۴ (۴) ۵

نام کدام دو آلکان با فرمول ارائه‌شده برای آن‌ها، مطابقت دارد؟



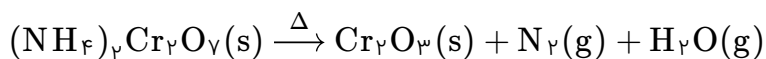
(۱) الف - ت

(۲) الف - ب

(۳) پ - ت

(۴) ب - پ

اگر ۶۳ گرم  $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  مطابق واکنش زیر، در ظرف سرپسته به میزان ۸۰ درصد تجزیه شود، پس از انجام واکنش، درصد جرمی تقریبی کروم در توده جامد برجای مانده کدام است؟ ( $\text{H} = 1, \text{N} = 14, \text{O} = 16, \text{Cr} = 52 : \text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$ ) (معادله واکنش موازنه شود)



۶۰/۴ (۲)

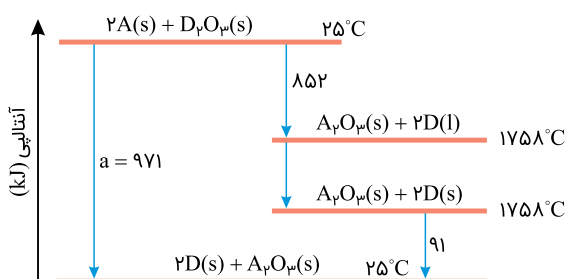
۷۸/۴ (۱)

۴۲/۵ (۴)

۴۵/۲ (۳)

باتوجه به نمودار داده شده، چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- واکنش اکسایش عنصر A، آسان تر از واکنش اکسایش عنصر D انجام می شود.
- مقدار a، برابر با آنتالپی واکنش کلی و آنتالپی ذوب D، برابر  $14 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$  است.
- می توان با صرف  $458/5 \text{ kJ}$  انرژی، یک مول A را از اکسید آن در واکنش با D، تهیه کرد.
- با بررسی این نمودار، می توان دریافت که واکنش پذیری عنصر A از عنصر D بیشتر است.



۱ (۱)

۲ (۲)

۳ (۳)

۴ (۴)

جدول زیر، به آزمایش انحلال قرص جوشان در آب و در دماهای داده شده مربوط است. چند مورد از مطالب زیر درست است؟

آزمایش	مقدار قرص جوشان	دمای آب (°C)
۱	یک قرص	۰
۲	نصف قرص (پودر)	۰
۳	یک قرص	۲۵
۴	نصف قرص (پودر)	۰.۲۵

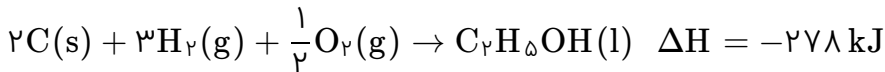
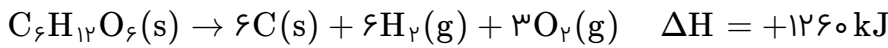
- سرعت واکنش در آزمایش (۳) از آزمایش (۱) بیشتر است.
- سرعت واکنش در آزمایش (۲)، نصف سرعت واکنش در آزمایش (۱) است.
- آزمایش (۴) در قیاس با سه آزمایش دیگر، بیشترین سرعت واکنش را دارد.
- با کامل شدن واکنش ها، حجم گاز جمع آوری شده در آزمایش (۲)، نسبت به سه آزمایش دیگر، کمتر است.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)



$\Delta H$  واکنش  $C_6H_{12}O_6(s) \rightarrow 2C_2H_5OH(l) + 2CO_2(g)$ ، برابر چند کیلوژول است و با آزاد شدن ۲۱۰ کیلوژول انرژی گرمایی در این واکنش، چند گرم گلوکز به اتانول تبدیل می‌شود؟ ( $H = 1$  ,  $C = 12$  ,  $O = 16$  :  $g \cdot mol^{-1}$ )

(۲) ۵۴۰ ، -۸۴

(۱) ۴۵۰ ، -۸۴

(۴) ۵۴۰ ، -۹۲

(۳) ۴۵۰ ، -۹۲

باتوجه به شکل زیر که به واکنش کامل فلز روی با ۳/۰ مول  $CuSO_4(aq)$  در دمای معین مربوط است، چند مورد از مطالب زیر درست است؟ ( $Cu = 64$  ,  $Zn = 65$  :  $g \cdot mol^{-1}$ )

- با گذشت زمان، رنگ محلول موجود در ظرف روشن‌تر می‌شود.
- در بازه زمانی انجام واکنش، ۱۹/۲ گرم فلز از یون‌های مربوط آزاد شده است.
- سرعت واکنش در بازه زمانی مشخص شده، برابر  $2/75 \times 10^{-3}$  مول بر دقیقه است.
- مجموعه محلول نمک مس و فلز روی، می‌تواند به عنوان نیم سلول یک سلول گالوانی به کار رود.
- سرعت متوسط مصرف یون‌های فلزی با سرعت متوسط مصرف اتم‌های فلزی، در بازه زمانی انجام واکنش، برابر است.



(۱) ۳

(۲) ۲

(۳) ۴

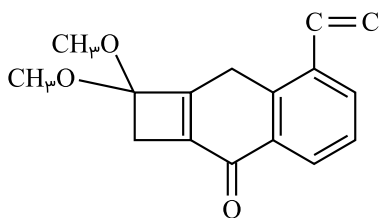
(۴) ۵

هرگاه یک مول الکل دو عاملی با یک مول کربوکسیلیک اسید دو عاملی واکنش دهد، فرآورده آلی حاصل، .....

- (۱) دارای دو گروه عاملی استری خواهد شد.
- (۲) تمایلی به واکنش با الکل یا کربوکسیلیک اسید دیگر، نخواهد داشت.
- (۳) همچنان دارای گروه‌های عاملی هیدروکسیل و کربوکسیل خواهد بود.
- (۴) در حلال‌های قطبی، انحلال‌پذیری بیشتری نسبت به اجزای سازنده خود خواهد داشت.

باتوجه به ساختار "پیوند-خط" مولکولی که نشان داده شده، چند مورد از مطالب زیر درباره آن درست است؟  
 $(H = 1, C = 12 : g.mol^{-1})$

- دارای دو گروه اتری، یک گروه کتونی و یک حلقه بنزنی است.
- شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی روی اتم‌های آن با شمار پیوندهای دوگانه در مولکول آن، برابر است.
- اگر در آن اتم‌های هیدروژن جایگزین گروه‌های متیل شود، کاهش جرم مولی آن برابر جرم مولی اتن می‌شود.
- نسبت شمار اتم‌های کربن به هیدروژن در آن، با نسبت شمار اتم‌های هیدروژن به کربن در مولکول بنزن، برابر است.



۱ (۱)

۲ (۲)

۳ (۳)

۴ (۴)

چند مورد از مطالب زیر، درباره هیدروکربنی با فرمول  $(CH_3)_2HC(CH_2)_4C(CH_3)_3$  درست است؟  
 $(H = 1, C = 12, O = 16 : g.mol^{-1})$

- با ۳-متیل اوکتان، همپار است.
- جرم مولی آن ۴ برابر جرم مولی متانول است.
- ۷۲/۵ درصد جرم مولی آن را کربن تشکیل می‌دهد.
- مجموع عددها در نام آن بر اساس قواعد آیوپاک، برابر ۹ است.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

کدام اکسیدها، اسید آرنیوس به شمار می‌آیند و محلول کدامیک از آن‌ها در آب، اسید قوی‌تری است؟

a)  $K_2O$    b)  $CO_2$    c)  $SO_3$    d)  $BaO$

a ; d, a (۲)

d ; d, a (۱)

c ; c, b (۴)

b ; c, b (۳)

دو ظرف، اولی دارای ۲۰۰ گرم آب مقطر و دومی دارای ۲۵۰ گرم آب مقطر، هر دو در دمای  $25^\circ C$  را در نظر بگیرید. چند مورد از مطالب زیر درباره آن‌ها درست است؟

- گرمای ویژه آب در دو ظرف، برابر است.
- میانگین انرژی جنبشی مولکول‌های آب در دو ظرف، یکسان است.
- ظرفیت گرمایی آب در ظرف ۲، بیشتر از ظرفیت گرمایی آب در ظرف ۱ است.
- اگر گلوله فلزی مشابه داغ با دمای یکسان را در هر ظرف وارد کنیم، دمای پایانی آب دو ظرف، برابر است.

۳ (۲)

۴ (۱)

۱ (۴)

۲ (۳)

کدام مطلب نادرست است؟ (در همه گزینه‌ها، دما ثابت در نظر گرفته شود)

(۱) درصد یونش اسید ضعیف HA با افزایش غلظت آن در آب کاهش می‌یابد.

(۲)  $[OH^-]$  در محلول یک اسید ضعیف، می‌تواند برابر  $[H_3O^+]$  در محلول یک باز ضعیف باشد.

(۳) اگر درصد یونش باز بسیار قوی Y OH دو برابر درصد یونش اسید HX باشد، pH محلول ۱ مولار اسید برابر ۳ است.

(۴) اگر برای محلول ۳ مولار یک اسید، pH در گستره صفر تا ۷ قرار گیرد، آن اسید از هیدروبرمیک اسید، ضعیف‌تر است.

در شکل زیر، محلول اسیدهای HX، HY و HZ، با غلظت مولی و دمای یکسان نشان داده شده و برای سادگی مولکول‌های آب حذف شده است. چند مورد از مطالب زیر درباره آن‌ها درست است؟

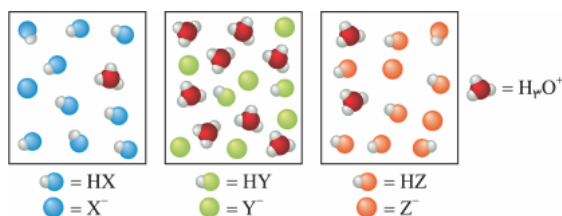
- در میان اسیدها، HX ضعیف‌ترین اسید است.

- واکنش یونش هر سه اسید در آب، تعادلی است.

- قدرت اسیدی اتانویک اسید به یقین از HY کمتر است.

- ثابت یونش HZ از ثابت یونش HX بزرگ‌تر و از ثابت یونش HY کوچک‌تر است.

- اگر HX هیدروسیانیک اسید باشد، HZ می‌تواند هیدروفلوئوریک اسید باشد.



(۱) ۲

(۲) ۳

(۳) ۴

(۴) ۵

اگر در دمای اتاق pH محلول HA با درجه یونش  $\alpha = 0/1$  برابر ۲ و pH محلول HD با درجه یونش  $\alpha = 0/2$  برابر ۳ باشد، نسبت غلظت مولار اولیه HA به غلظت مولار اولیه HD کدام و در حالت تعادل، غلظت مولار یون هیدروکسید در محلول HA چندبرابر غلظت مولار این یون در محلول HD است؟

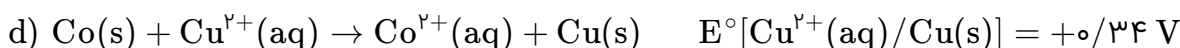
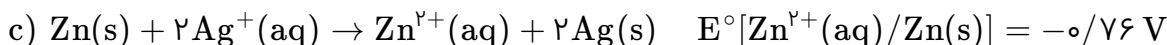
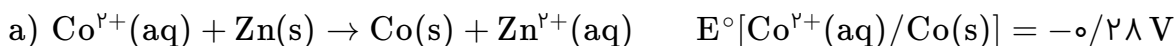
(۲) ۰/۱ ، ۰/۰۵

(۱) ۰/۱ ، ۲۰

(۴) ۱۰ ، ۰/۰۵

(۳) ۱۰ ، ۲۰

باتوجه به  $E^\circ$  الکترودها کدام واکنش در شرایط استاندارد در جهت طبیعی پیش می‌رود و emf آن برای انجام برقکافت محلول الکترولیتی که به ولتاژ ۱/۵ ولت نیاز دارد، کافی است؟



b (۲)

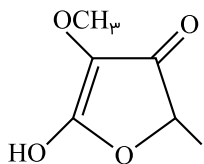
a (۱)

d (۴)

c (۳)



چند نوع اتم کربن بر پایه تفاوت عدد اکسایش، در ترکیبی با فرمول "پیوند- خط" زیر وجود دارد؟



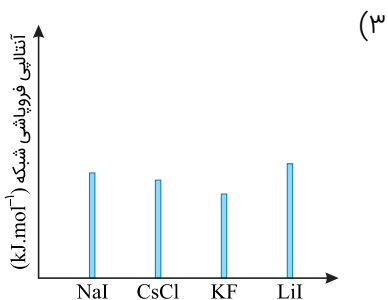
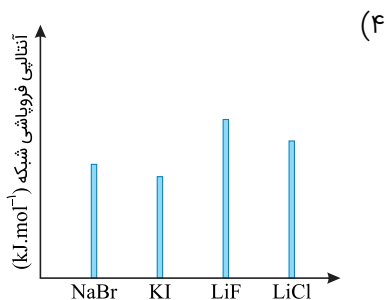
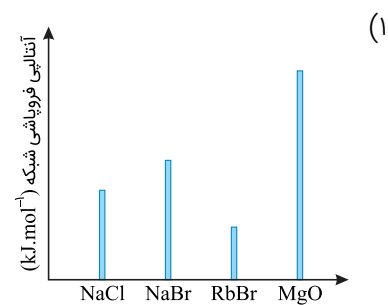
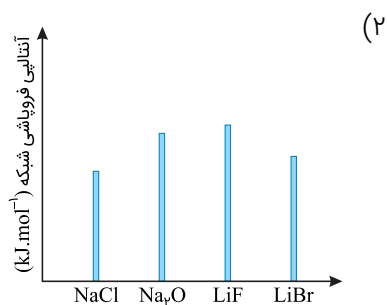
(۱) ۳

(۲) ۴

(۳) ۵

(۴) ۶

کدام نمودار درباره مقایسه نسبی آنتالپی فروپاشی شبکه بلور جامدهای یونی داده شده، درست است؟



اگر شعاع یون پایدار اکسیژن ( $O^{2-}$ ) برابر  $135 \text{ pm}$  در نظر گرفته شود، باتوجه به جایگاه عنصرها در جدول تناوبی و روند تغییر خواص آن‌ها در دوره‌ها و گروه‌ها، شعاع یون پایدار سدیم ( $Na^{+}$ ) با یکای  $\text{pm}$ ، کدام گزینه می‌تواند باشد؟

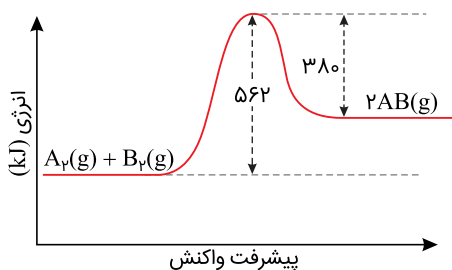
(۲) ۹۹

(۱) ۵۸

(۴) ۱۴۴

(۳) ۱۳۸

باتوجه به نمودار "انرژی- پیشرفت واکنش" زیر، آنتالپی پیوند بین اتم‌های  $A$  و  $B$ ، برابر چند کیلوژول بر مول است؟ (آنتالپی پیوند بین اتم‌ها در مولکول‌های  $A_2$  و  $B_2$  به ترتیب برابر  $940$  و  $492$  کیلوژول بر مول می‌باشد)



(۱) ۶۲۵

(۲) ۵۶۲

(۳) ۱۲۵۰

(۴) ۱۱۲۴

۱۸/۴ گرم گاز  $\text{NO}_2$  را با ۲۱/۳ گرم گاز کلر در یک ظرف ۴ لیتری در بسته گرم می‌کنیم تا واکنش تعادلی  $2\text{NO}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2\text{Cl}(\text{g})$  انجام شود. اگر در حالت تعادل، ۵۰ درصد گاز  $\text{NO}_2$  مصرف شده باشد، ثابت تعادل و نسبت مولی گاز  $\text{NO}_2$  به گاز  $\text{Cl}_2$  در مخلوط تعادلی کدام است؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید) ( $\text{N} = 14$ ,  $\text{O} = 16$ ,  $\text{Cl} = 35.5$ :  $\text{g.mol}^{-1}$ )

(۲) ۲،۲۰

(۱) ۱،۲۰

(۴) ۲،۲۰۰

(۳) ۱،۲۰۰

اگر در یک واکنش گازی تعادلی در یک سیلندر با پیستون روان و لغزنده، با افزایش دمای سامانه یا اضافه کردن یک گاز بی‌اثر، درصد فرآورده‌ها در مخلوط واکنش افزایش یابد کدام مطلب درست است؟ (با اندکی تغییر)

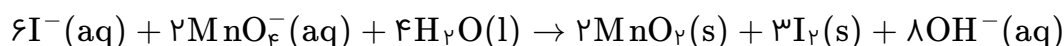
(۱) واکنش گرماده و شمار مول‌های فرآورده(ها)، کمتر از شمار مول‌های واکنش‌دهنده(ها) است.

(۲) واکنش گرماگیر است و کاهش حجم سامانه تعادل را در جهت برگشت جابه‌جا می‌کند.

(۳) واکنش گرماگیر و تغییر حجم سامانه بر جابه‌جایی تعادل، بی‌تأثیر است.

(۴) واکنش گرماده است و کاهش فشار، دمای سامانه را افزایش می‌دهد.

درباره واکنش زیر، چند مورد از مطالب زیر درست است؟



- در این واکنش، کاهنده آنیون تک‌اتمی و اکسنده، آنیون چنداتمی است.

- عدد اکسایش منگنز در این واکنش، ۳ واحد تغییر کرده و به +۴ رسیده است.

- در این واکنش به ازای مصرف ۲ مول گونه اکسنده، ۶ مول الکترون مبادله می‌شود.

- هر مول از یون کاهنده، یک مول الکترون از دست داده و یک مول نافلز مربوط آزاد می‌شود.

(۲) ۱

(۱) ۲

(۴) ۳

(۳) ۴



	۲۴۱	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۵۱	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۶۱	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>
	۲۴۲	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	۲۵۲	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۶۲	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
	۲۴۳	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	۲۵۳	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۶۳	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
	۲۴۴	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۵۴	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۶۴	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
	۲۴۵	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۵۵	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۶۵	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>
۲۳۶	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۴۶	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۵۶	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
۲۳۷	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۴۷	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۵۷	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
۲۳۸	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	۲۴۸	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۵۸	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
۲۳۹	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۴۹	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	۲۵۹	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
۲۴۰	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۵۰	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	۲۶۰	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>