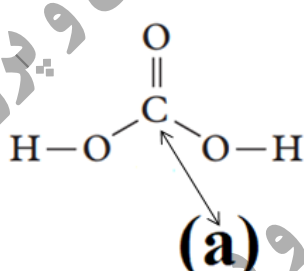
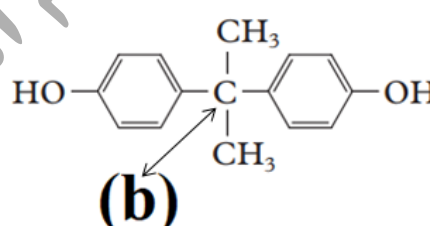


سؤالات امتحان نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۱۱	مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۸ صبح	تعداد صفحه: ۴
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت خرداد ماه سال ۱۴۰۲		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir	
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
نمره			

**توجه:** استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است.

۱/۲۵	<p>در هریک از جمله‌های زیر، واژه درست را از داخل کمانک‌ها انتخاب کنید.</p> <p>(آ) نیروی بین مولکولی غالب در چربی‌ها است. (وان دروالس / هیدروژنی)</p> <p>(ب) در آبکاری یک بند ساعت با طلا، فلز طلا به این قطب متصل می‌شود. (منفی / مثبت)</p> <p>(پ) برای تهیه بی‌حس کننده موضعی، گاز اتن را با این گاز واکنش می‌دهند. (HCl / Cl<sub>۲</sub>)</p> <p>(ت) یکی از سازنده‌های اصلی بسیاری از سنگ‌ها، صخره‌ها و نیز شن و ماسه است. (Si / SiO<sub>۲</sub>)</p> <p>(ث) به موادی که انحلال آنها در آب به شکل مولکولی است، گفته می‌شود. (الکترولیت / غیر الکترولیت)</p>	۱
۱/۵	<p>درستی یا نادرستی هر یک از عبارتهای زیر را مشخص کنید. شکل درست عبارتهای نادرست را بنویسید.</p> <p>(آ) در واکنش محلولی از نمک وانادیم (V) با فلز روی، وانادیم (V) نقش کاهنده را دارد.</p> <p>(ب) پارازیلن ترکیبی آروماتیک است که طی فرایندهایی از نفت خام به دست می‌آید.</p> <p>(پ) هر سلول گالوانی ولتاژ معینی دارد، اما با تغییر هر یک از اجزای سلول، ولتاژ تغییر می‌کند.</p> <p>(ت) اگر نسبت بار به شعاع یون O<sup>۲-</sup> برابر ۱۰<sup>-۴۳</sup> / ۱ باشد، شعاع این یون ۷۰ pm است.</p>	۲
۱/۵	<p>به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.</p> <p>(آ) مخلوط یک حلال آلی (S) و یک حلال آبی (A) ناپایدار است. اما اگر ماده (C) را به این مخلوط اضافه کنیم و آن را هم بزنیم، یک مخلوط ناهمگن پایدار ایجاد می‌شود. در این حالت، کدام عبارتهای زیر درست است؟</p> <p>(۱) ماده C می‌تواند نمک اسید چرب باشد.</p> <p>(۲) مخلوط دو ماده S و A می‌تواند یک کلئوئید باشد.</p> <p>(۳) ماده C می‌تواند هم در حلال S و هم در حلال A حل شود.</p> <p>(ب) در ساختارهای زیر، عددهای اکسایش کربن‌های (a) و (b) را تعیین کنید. (C, O)</p>	۳
	<p style="text-align: center;">   </p> <p>شکل روبه‌رو نقشه پتانسیل الکترواستاتیکی مولکول SO<sub>۲</sub> را نشان می‌دهد.</p> <p>(پ) بخش (A) در این نقشه چه رنگی دارد؟</p> <p>(ت) با انحلال این مولکول در آب، کاغذ pH چه رنگی می‌شود؟</p>	
	ادامه سوالات در صفحه دوم	

سؤالات امتحان نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۱۱	مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۸ صبح	تعداد صفحه: ۴
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت خرداد ماه سال ۱۴۰۲		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir	

ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	نمره
------	-------------------------	------

۴

بادام وحشی هیدروسیانیک اسید  $\text{HCN(aq)}$  دارد، طعم آن تلخ و خوردن آن خطرناک است. اگر  $\text{pH}$  محلولی از شیرۀ این نوع بادام در دمای اتاق برابر  $5/15$  باشد:

$$\text{HCN(aq)} \rightleftharpoons \text{H}^+(\text{aq}) + \text{CN}^-(\text{aq})$$

(آ) غلظت یون هیدرونیوم و غلظت یون سیانید ( $\text{CN}^-$ ) را در این محلول به دست آورید. ( $\log 7 = 0/85$ )

(ب) اگر  $K_a$  هیدروسیانیک اسید در دمای اتاق برابر با  $4/9 \times 10^{-10}$  باشد، عبارت ثابت یونش اسید ( $K_a$ ) را بنویسید و غلظت مولی هیدروسیانیک اسید ( $\text{HCN}$ ) موجود در این محلول را حساب کنید.

۵

مواد داده شده در جدول زیر، به حالت مایع در نظر بگیرید و به پرسش‌ها پاسخ دهید.

ماده	نقطه ذوب ( $^{\circ}\text{C}$ )	نقطه جوش ( $^{\circ}\text{C}$ )
KBr	۷۳۴	۱۴۳۵
$\text{P}_4$	۴۴/۱۵	۲۸۰/۵
NaF	۹۹۶	۱۷۰۴

(آ) کدام ماده در گستره دمایی کمتری به حالت مایع است؟ چرا؟

(ب) نیروهای جاذبه میان ذره‌های سازنده کدام مایع قوی‌تر است؟ چرا؟

۶

نمودار زیر غلظت برخی از آلاینده‌ها را در نمونه‌ای از هوای یک شهر بزرگ نشان می‌دهد.

(آ) کمترین غلظت آلاینده مربوط به کدام گاز است؟

(ب) کدام آلاینده موجب قهوه‌ای شدن هوا می‌شود؟

(پ) با افزایش غلظت اوزون، رنگ هوای آلوده کمرنگ‌تر یا پررنگ‌تر می‌شود؟ توضیح دهید.

(ت) معادله واکنش موازنه شده پیدایش گاز نیتروژن مونوکسید را بنویسید.

۷

محلولی از باریم هیدروکسید با غلظت  $0/01$  مول بر لیتر در دمای اتاق موجود است.

$$\text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$$

(آ) غلظت یون هیدروکسید را در این محلول به دست آورید.

(ب) شمار مول‌های یون هیدرونیوم در  $0/5$  لیتر این محلول را حساب کنید.

(پ)  $\text{pH}$  محلول را در دمای اتاق به دست آورید. ( $\log 5 = 0/7$ )

۸

شکل زیر روشی برای حفاظت لوله‌های فولادی ( $\text{Fe}$ ) انتقال گاز در برابر خوردگی را نشان می‌دهد.

(آ) کدام فلز ( $\text{Fe}$  یا  $\text{M}$ ) بیشتر است؟ علت آن را بنویسید.

(ب) با نوشتن دلیل، نماد گونه اکسندۀ را بنویسید.

(پ) چند الکترون بین گونه‌های اکسندۀ و کاهندۀ داد و ستد می‌شود؟

سؤالات امتحان نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۱۱	مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۸ صبح	تعداد صفحه: ۴
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت خرداد ماه سال ۱۴۰۲		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir	
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
نمره			

۹	<p>در مرحله پایانی استخراج فلز منیزیم از آب دریا:</p> <p>(آ) کدام سلول الکتروشیمیایی، <b>گالوانی</b> یا <b>الکترولیتی</b> به کار می‌رود؟</p> <p>(ب) در تهیه این فلز، از کدام <b>نمک مذاب</b> یا <b>محلول</b> منیزیم کلرید استفاده می‌شود؟</p> <p>(پ) جهت حرکت یون‌های منیزیم در این سلول، به سمت کدام <b>الکتروود</b> است؟ چرا؟</p>									
۱۰	<p>شکل‌های زیر الگوهای ساختاری برخی مواد را نشان می‌دهد.</p> <p>(آ) نام و یک کاربرد برای ماده (۲) بنویسید.</p> <p>(ب) ساختار اغلب ترکیب‌های آلی با الگوی (۱) مطابقت دارد. چرا؟</p> <p>(پ) میانگین آنتالپی پیوند Si-Si و Si-C به ترتیب برابر <math>۴۳۵ \text{ kJ.mol}^{-1}</math> و <math>۳۲۷</math> است. پیش‌بینی کنید کدام ماده (۲) یا (۳) سختی کمتری دارد؟</p>									
۱۱	<p>جدول زیر اطلاعات مربوط به دو نوع اسید تک پروتون دار با غلظت ۰/۱ مولار در دمای <math>۲۵^\circ\text{C}</math> را نشان می‌دهد.</p> <table border="1" data-bbox="167 1370 630 1534"> <thead> <tr> <th>شماره محلول</th> <th>فرمول اسید</th> <th><math>[\text{H}^+(\text{aq})]</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>۱</td> <td>HA</td> <td>۰/۱</td> </tr> <tr> <td>۲</td> <td>HB</td> <td>۰/۰۰۲</td> </tr> </tbody> </table> <p>(آ) کدام اسید رسانایی الکتریکی بیشتری دارد؟ توضیح دهید.</p> <p>(ب) درصد یونش اسید HB را حساب کنید.</p> <p>(پ) در محلول (۱) کدام گونه وجود ندارد؟</p> <p style="text-align: center;"><math>\text{A}^-</math> ، <math>\text{HA}</math> ، <math>\text{OH}^-</math> ، <math>\text{H}_3\text{O}^+</math></p> <p>(ت) pH محلول (۱) با افزودن مقداری آب مقطر به آن، چه تغییری می‌کند؟</p>	شماره محلول	فرمول اسید	$[\text{H}^+(\text{aq})]$	۱	HA	۰/۱	۲	HB	۰/۰۰۲
شماره محلول	فرمول اسید	$[\text{H}^+(\text{aq})]$								
۱	HA	۰/۱								
۲	HB	۰/۰۰۲								
۱۲	<p>علت هر یک از عبارتهای زیر را بنویسید.</p> <p>(آ) رنگ دانه <math>\text{TiO}_2</math> سفید دیده می‌شود.</p> <p>(ب) استفاده از صابون مراغه عوارض جانبی کمتری دارد و برای موهای چرب مناسب است.</p> <p>(پ) عدد کوئوردیناسیون هر یک از یون‌های <math>\text{Na}^+</math> و <math>\text{Cl}^-</math> در بلور سدیم کلرید با هم مساوی است.</p> <p>(ت) در تولید آمونیاک (<math>\text{NH}_3</math>) به روش هابر، برای افزایش درصد مولی فراورده، فشار سامانه را افزایش می‌دهند.</p>									
ادامه سوالات در صفحه چهارم										

سؤالات امتحان نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۱۱	مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۸ صبح	تعداد صفحه: ۴
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت خرداد ماه سال ۱۴۰۲		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir	
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
نمره			

۱۳	<p>متانول در بازیافت شیمیایی PET به کار می‌رود. نمودار زیر دو روش تولید متانول از متان را نشان می‌دهد.</p> <p style="text-align: center;"><b>روش (۱)</b></p> <div style="text-align: center;"> <p style="text-align: center;"> <math>\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{450-550^\circ\text{C}} \text{H}_2 + ?</math>  <math>\xrightarrow[30-50\text{ atm}]{350^\circ\text{C}} \text{CH}_3\text{OH}</math>  <b>کاتالیزگر O<sub>2</sub></b> </p> </div> <p style="text-align: center;"><b>روش (۲)</b></p> <p>(آ) جای علامت (?) فرمول شیمیایی فراورده تولید شده را بنویسید.</p> <p>(ب) چرا فرایند تبدیل متان به متانول دشوار است؟</p> <p>(پ) در تهیه متانول از متان، روش (۲) نسبت به روش (۱) چه مزیتی دارد؟</p>
۱۴	<p>یکی از باتری‌های قابل شارژ، باتری ساخته شده از کادمیم و ترکیبی از نیکل است. با توجه به نیم‌واکنش‌های گاهشی آنها به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <p>(۱) <math>\text{Cd}(\text{OH})_2(\text{s}) + \dots(\text{a}) \dots \text{e}^- \rightarrow \dots(\text{b}) \dots \text{OH}^-(\text{aq}) + \text{Cd}(\text{s})</math> <math>E^\circ = -0.76 \text{ V}</math></p> <p>(۲) <math>\text{NiO}_2(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ni}(\text{OH})_2(\text{s}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})</math> <math>E^\circ = +0.49 \text{ V}</math></p> <p>(آ) با قرار دادن اعداد مناسب به جای (a) و (b)، نیم‌واکنش (۱) را موازنه کنید.</p> <p>(ب) در این باتری کدام نیم‌واکنش در آن رخ می‌دهد؟ چرا؟</p> <p>(پ) تغییر عدد اکسایش نیکل در نیم‌واکنش (۲) را بنویسید.</p> <p>(ت) emf این باتری را حساب کنید.</p>
۱۵	<p>شکل زیر، سامانه تعادلی تبدیل گازهای <math>\text{N}_2\text{O}_4</math> به <math>\text{NO}_2</math> را در یک دمای معین نشان می‌دهد. با توجه به آن به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) اگر حجم سامانه ۴ لیتر و هر ذره هم‌ارز با ۰.۰۲ مول از آن گونه باشد، ثابت تعادل واکنش زیر را حساب کنید.</p> <p style="text-align: center;"><math>\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g}) \quad \Delta H &gt; 0</math></p> <p>(ب) با افزایش دما، ثابت تعادل کم یا زیاد می‌شود؟</p>
۲۰	<p style="text-align: center;"><b>پیروز و سربلند باشید</b></p>

راهنمای تصحیح امتحان نهایی درس: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۳/۱۱
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه: ۲	ساعت شروع: ۸ صبح
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور - نوبت خرداد ماه سال ۱۴۰۲		
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir		

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
------	---------------	------

۱	<p>(آ) وان دروالس (۰/۲۵) ص ۶</p> <p>(ب) مثبت (۰/۲۵) ص ۶۰</p> <p>(ت) <math>\text{SiO}_2</math> (۰/۲۵) ص ۶۷</p> <p>(ث) غیر الکتروولیت (۰/۲۵) ص ۱۷</p> <p>(پ) <math>\text{HCl}</math> (۰/۲۵) ص ۱۱۲</p>	۱/۲۵
۲	<p>(آ) نادرست (۰/۲۵) - وانادیم (V) نقش اکسنده دارد. (۰/۲۵) ص ۸۴</p> <p>(ب) درست (۰/۲۵) ص ۱۱۴</p> <p>(ت) نادرست (۰/۲۵) <math>\frac{r}{r} = 1/43 \times 10^{-2} \Rightarrow r \approx 140 \text{ pm}</math> (۰/۲۵) ص ۷۸</p>	۱/۵
۳	<p>(آ) ۱ (۰/۲۵) و ۳ (۰/۲۵) ص ۷ و ۶</p> <p>(ب) <math>a = -4</math> (۰/۲۵) و <math>b = \text{صفر}</math> (۰/۲۵) ص ۵۲</p> <p>(پ) آبی (۰/۲۵) ص ۷۳</p> <p>(ت) سرخ (۰/۲۵) ص ۱۶</p>	۱/۵
۴	<p>(آ) ص ۲۷ و ۲۵</p> <p>(ب) ص ۲۸ و ۲۳</p> <p><math>[\text{H}^+] = 10^{-5/15} = 10^{-2/3} \Rightarrow [\text{H}^+] = 7 \times 10^{-6}</math> (۰/۲۵)</p> <p><math>[\text{CN}^-] = [\text{H}^+] = 7 \times 10^{-6}</math> (۰/۲۵)</p> <p><math>K_a = \frac{[\text{H}^+][\text{CN}^-]}{[\text{HCN}]}</math> (۰/۲۵)</p> <p><math>4/9 \times 10^{-10} = \frac{(7 \times 10^{-6})^2}{[\text{HCN}]} \Rightarrow [\text{HCN}] = 0.1 \text{ M}</math> (۰/۲۵)</p>	۱/۵
۵	<p>(آ) <math>P_f</math> (۰/۲۵) - تفاوت نقطه ذوب و جوش آن کمتر است. (۰/۲۵)</p> <p>(ب) <math>\text{NaF}</math> (۰/۲۵) - هر چه تفاوت بین نقطه ذوب و جوش یک ماده خالص بیشتر باشد (آن ماده در گستره دمایی بیشتری به حالت مایع باشد)، نیروهای جاذبه میان ذره‌های سازنده آن قوی تر است. (۰/۲۵) ص ۷۶</p>	۱
۶	<p>(آ) <math>\text{NO}</math> (۰/۲۵)</p> <p>(ب) <math>\text{NO}_2</math> (۰/۲۵)</p> <p>(پ) کم رنگ تر (۰/۲۵) - نمودار نشان می‌دهد با افزایش مقدار اوزون، مقدار <math>\text{NO}_2</math> کاهش یافته است. (۰/۲۵)</p> <p>(یا در اثر واکنش <math>\text{NO}_2</math> با اکسیژن هوا، <math>\text{NO}_2</math> مصرف شده و مقدار آن کم می‌شود.)</p> <p>(ت) <math>\text{N}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NO}(\text{g})</math> (۰/۵)</p>	۱/۵
۷	<p>(آ) ص ۲۸ تا ۳۰</p> <p>(ب) ص ۲۶</p> <p>(پ) ص ۲۴</p> <p><math>0.1 \text{ mol.L}^{-1} \text{Ba}(\text{OH})_2 \times \frac{2 \text{ mol OH}^-}{1 \text{ mol Ba}(\text{OH})_2} = 0.2 \text{ mol.L}^{-1} \text{OH}^-</math> (۰/۲۵)</p> <p><math>[\text{H}^+] = \frac{10^{-14}}{[\text{OH}^-]} = \frac{10^{-14}}{0.2} = 5 \times 10^{-13} \text{ mol.L}^{-1}</math> (۰/۲۵)</p> <p><math>5 \times 10^{-13} \text{ mol.L}^{-1} \times 0.5 \text{ L} = 2.5 \times 10^{-13} \text{ mol}</math> (۰/۲۵)</p> <p><math>\text{pH} = -\log 5 \times 10^{-13} \rightarrow \text{pH} = 12/3</math> (۰/۲۵)</p>	۱/۷۵
ادامه در صفحه دوم		

راهنمای تصحیح امتحان نهایی درس: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۳/۱۱
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه: ۲	ساعت شروع: ۸ صبح
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور - نوبت خرداد ماه سال ۱۴۰۲		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش <a href="http://aee.medu.gov.ir">http://aee.medu.gov.ir</a>

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
------	---------------	------

۸	<p>آ) Fe (۰/۲۵) - زیرا آهن در برابر خوردگی محافظت شده است یا (آهن اکسید نشده است). (۰/۲۵)</p> <p>ب) O<sub>p</sub> (۰/۲۵) - مطابق شکل کاهش یافته است. (۰/۲۵)</p> <p>پ) ۴ الکترون (۰/۲۵) ص ۴۰ و ۵۸</p>	۱/۲۵
۹	<p>آ) الکترولیتی (۰/۲۵)</p> <p>ب) نمک مذاب منیزیم کلرید (۰/۲۵)</p> <p>پ) به سمت کاتد (۰/۲۵) - زیرا کاتیون منیزیم برای کاهش به سمت کاتد مهاجرت می کند یا (کاتیون است) (۰/۲۵)</p> <p>ص ۵۵ و ۵۶</p>	۱
۱۰	<p>آ) سیلیسیم کربید (۰/۲۵) - به عنوان ساینده ارزن قیمت در تهیه سنباده به کار می رود (۰/۲۵) ص ۸۷</p> <p>ب) اغلب ترکیب های آلی از مولکول های جدا از هم تشکیل شده اند یا (مولکولی هستند) (۰/۲۵) ص ۷۲</p> <p>پ) ماده (۳) (۰/۲۵) ص ۸۷</p>	۱
۱۱	<p>آ) HA (۰/۲۵) - در محلول این اسید میزان یون های H<sup>+</sup> بیشتری وجود دارد. (۰/۲۵) ص ۱۶</p> <p>ب) <math>\alpha = \frac{0.02}{0.1} \times 100 = 2\%</math> (۰/۵) ص ۱۹</p> <p>پ) HA (۰/۲۵) ص ۱۸</p> <p>ت) افزایش می یابد. (۰/۲۵) ص ۲۶ تا ۲۸</p>	۱/۵
۱۲	<p>آ) همه طول موج های مرئی را بازتاب می کند. (۰/۲۵) ص ۸۳</p> <p>ب) افزودنی شیمیایی ندارد (۰/۲۵) و به دلیل خاصیت بازی مناسب برای موهای چرب استفاده می شود. (۰/۲۵) ص ۱۱</p> <p>پ) شمار کاتیون ها و شمار آنیون های آن با هم برابر است. (۰/۲۵) ص ۷۸</p> <p>ت) مطابق اصل لوشاتلیه، تعادل برای مقابله با افزایش فشار به سمت تولید مول های گازی کمتر (تولید آمونیاک) پیش می رود. (۰/۵) ص ۱۰۴</p>	۱/۵
۱۳	<p>آ) CO (۰/۲۵)</p> <p>ب) متان واکنش پذیری بسیار کمی دارد. (یا متان هیدروکربن سیر شده است) (۰/۲۵)</p> <p>پ) کاهش مصرف انرژی و کاهش تولید آلاینده ها (۰/۵)</p> <p>ص ۱۱۸ و ۱۱۹</p>	۱
۱۴	<p>آ) a = ۲ (۰/۲۵) و b = ۲ (۰/۲۵) ص ۴۰</p> <p>ب) نیم واکنش (۱) (۰/۲۵) E<sup>o</sup> کمتر دارد (۰/۲۵) ص ۴۷</p> <p>پ) ۲ واحد کاهش می یابد. (۰/۲۵) ص ۵۲</p> <p>ت) <math>emf = E_c^o - E_a^o = 0.49 - (-0.76) \rightarrow emf = 1.25V</math> (۰/۲۵) ص ۴۸</p> <p>(۰/۲۵)</p>	۱/۲۵
۱۵	<p>آ) <math>K = \frac{[NO_2]^2}{[N_2O_4]} = \frac{(6 \times 0.02)^2}{9 \times 0.02} \Rightarrow K = 0.02</math> (۰/۲۵) (۰/۵)</p> <p>ب) زیاد می شود (۰/۲۵)</p> <p>ص ۱۰۲ تا ۱۰۶</p>	۱
۲۰	همکار گرامی خدا قوت	