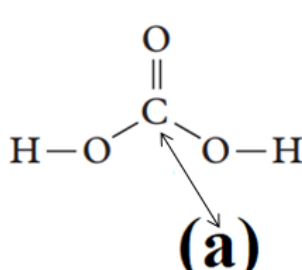
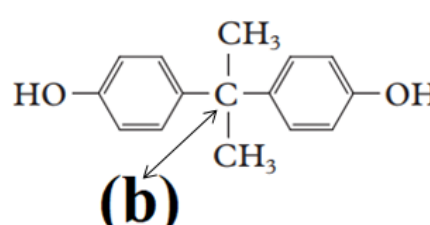
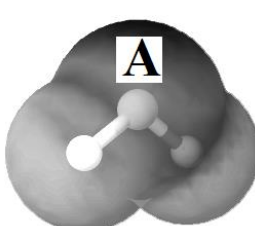
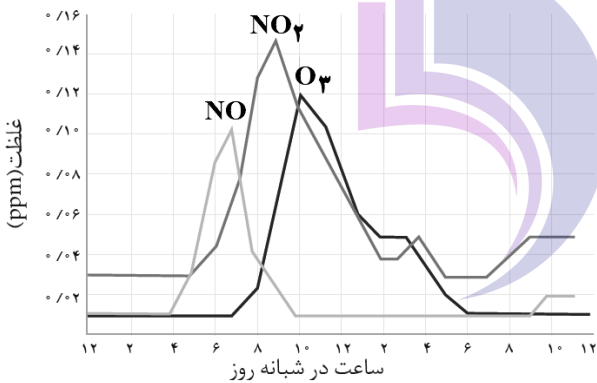
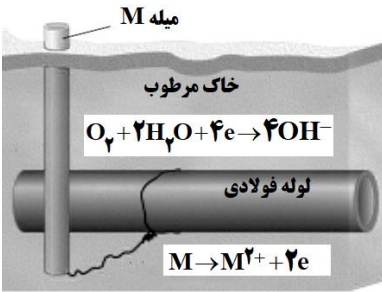
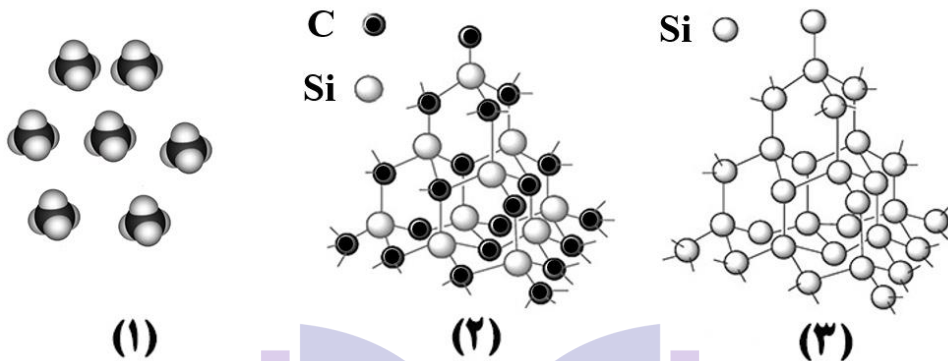


سؤالات امتحان نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۱۱	مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۸ صبح	تعداد صفحه: ۴
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت خرداد ماه سال ۱۴۰۲			
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
	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_2)</p> <p>(ت) یکی از سازنده‌های اصلی بسیاری از سنگ‌ها، صخره‌ها و نیز شن و ماسه است. (Si / SiO_2)</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^{2-} برابر 1.43×10^{-2} باشد، شعاع این یون 70 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 کلوئید 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> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"><div style="text-align: center;"><p>(a)</p></div><div style="text-align: center;"><p>(b)</p></div></div> <div style="text-align: center; margin-top: 20px;"><p>A</p></div> <p>شکل روبه‌رو نقشه پتانسیل الکترواستاتیکی مولکول SO_2 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>	۳
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																			
ردیف		سؤالات (پاسخ نامه دارد)																	
نمره																			
۴	۱/۵	<p>بادام وحشی هیدروسیانیک اسید HCN(aq) دارد، طعم آن تلخ و خوردن آن خطرناک است. اگر pH محلولی از شیرۀ این نوع بادام در دمای اتاق برابر ۵/۱۵ باشد؛</p> $\text{HCN(aq)} \rightleftharpoons \text{H}^+(\text{aq}) + \text{CN}^-(\text{aq})$ <p>(آ) غلظت یون هیدرونیوم و غلظت یون سیانید (CN^-) را در این محلول به دست آورید. ($\log 7 = 0.85$)</p> <p>(ب) اگر K_a هیدروسیانیک اسید در دمای اتاق برابر با 4.9×10^{-10} باشد، عبارت ثابت یونش اسید (K_a) را بنویسید و غلظت مولی هیدروسیانیک اسید (HCN) موجود در این محلول را حساب کنید.</p>																	
۵	۱	<p>مواد داده شده در جدول زیر، به حالت مایع در نظر بگیرید و به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <table><tr><th>ماده</th><th>نقطه ذوب ($^{\circ}\text{C}$)</th><th>نقطه جوش ($^{\circ}\text{C}$)</th></tr><tr><td>KBr</td><td>۷۳۴</td><td>۱۴۳۵</td></tr><tr><td>P_4</td><td>۴۴/۱۵</td><td>۲۸۰/۵</td></tr><tr><td>NaF</td><td>۹۹۶</td><td>۱۷۰۴</td></tr></table> <p>(آ) کدام ماده در گستره دمایی کمتری به حالت مایع است؟ چرا؟</p> <p>(ب) نیروهای جاذبه میان ذره‌های سازنده کدام مایع قوی‌تر است؟ چرا؟</p>						ماده	نقطه ذوب ($^{\circ}\text{C}$)	نقطه جوش ($^{\circ}\text{C}$)	KBr	۷۳۴	۱۴۳۵	P_4	۴۴/۱۵	۲۸۰/۵	NaF	۹۹۶	۱۷۰۴
ماده	نقطه ذوب ($^{\circ}\text{C}$)	نقطه جوش ($^{\circ}\text{C}$)																	
KBr	۷۳۴	۱۴۳۵																	
P_4	۴۴/۱۵	۲۸۰/۵																	
NaF	۹۹۶	۱۷۰۴																	
۶	۱/۵	<p>نمودار زیر غلظت برخی از آلاینده‌ها را در نمونه‌ای از هوای یک شهر بزرگ نشان می‌دهد.</p>  <p>(آ) کمترین غلظت آلاینده مربوط به کدام گاز است؟</p> <p>(ب) کدام آلاینده موجب قهوه‌ای شدن هوا می‌شود؟</p> <p>(پ) با افزایش غلظت اوزون، رنگ هوای آلوده کمرنگ‌تر یا پررنگ‌تر می‌شود؟ توضیح دهید.</p> <p>(ت) معادله واکنش موازنه شده پیدایش گاز نیتروژن مونوکسید را بنویسید.</p>																	
۷	۱/۷۵	<p>محلولی از باریم هیدروکسید با غلظت ۰/۰۱ مول بر لیتر در دمای اتاق موجود است.</p> $\text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$ <p>(آ) غلظت یون هیدروکسید را در این محلول به دست آورید.</p> <p>(ب) شمار مول‌های یون هیدرونیوم در ۰/۵ لیتر این محلول را حساب کنید.</p> <p>(پ) pH محلول را در دمای اتاق به دست آورید. ($\log 5 = 0.7$)</p>																	
۸	۱/۲۵	<p>شکل زیر روشی برای حفاظت لوله‌های فولادی (Fe) انتقال گاز در برابر خوردگی را نشان می‌دهد.</p>  <p>(آ) E° کدام فلز (Fe یا M) بیشتر است؟ علت آن را بنویسید.</p> <p>(ب) با نوشتن دلیل، نماد گونه اکسندۀ را بنویسید.</p> <p>(پ) چند الکترون بین گونه‌های اکسندۀ و کاهندۀ داد و ستد می‌شود؟</p>																	
ادامه سؤالات در صفحه سوم																			

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			
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
	نمره		

۹	<p>در مرحله پایانی استخراج فلز منیزیم از آب دریا:</p> <p>(آ) کدام سلول الکتروشیمیایی، گالوانی یا الکترولیتی به کار می رود؟</p> <p>(ب) در تهیه این فلز، از کدام نمک مذاب یا محلول منیزیم کلرید استفاده می شود؟</p> <p>(پ) جهت حرکت یون های منیزیم در این سلول، به سمت کدام الکترود است؟ چرا؟</p>	۱									
۱۰	<p>شکل های زیر الگوهای ساختاری برخی مواد را نشان می دهد.</p> <div style="text-align: center;">  <p>(۱) (۲) (۳)</p> </div> <p>(آ) نام و یک کاربرد برای ماده (۲) بنویسید.</p> <p>(ب) ساختار اغلب ترکیب های آلی با الگوی (۱) مطابقت دارد. چرا؟</p> <p>(پ) میانگین آنتالپی پیوند Si-C و Si-Si به ترتیب برابر ۴۳۵ kJ mol^{-1} و ۳۲۷ است. پیش بینی کنید کدام ماده (۲) یا (۳) سختی کمتری دارد؟</p>	۱									
۱۱	<p>جدول زیر اطلاعات مربوط به دو نوع اسید تک پروتون دار با غلظت ۰/۱ مولار در دمای ۲۵°C را نشان می دهد.</p> <table border="1" style="margin: 10px auto;"> <thead> <tr> <th>شماره محلول</th><th>فرمول اسید</th><th>$[\text{H}^+(\text{aq})]$</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;">A^- ، HA ، OH^- ، H_3O^+</p> <p>(ت) pH محلول (۱) با افزودن مقداری آب مقطر به آن، چه تغییری می کند؟</p>	شماره محلول	فرمول اسید	$[\text{H}^+(\text{aq})]$	۱	HA	۰/۱	۲	HB	۰/۰۰۲	۱/۵
شماره محلول	فرمول اسید	$[\text{H}^+(\text{aq})]$									
۱	HA	۰/۱									
۲	HB	۰/۰۰۲									
۱۲	<p>علت هر یک از عبارت های زیر را بنویسید.</p> <p>(آ) رنگ دانه TiO_2 سفید دیده می شود.</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 یون های Na^+ و Cl^- در بلور سدیم کلرید با هم مساوی است.</p> <p>(ت) در تولید آمونیاک (NH_3) به روش هابر، برای افزایش درصد مولی فراورده، فشار سامانه را افزایش می دهند.</p>	۱/۵									
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			
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;">روش (۱)</p> <div style="text-align: center;"> <pre> graph LR CH4[CH4] -- "+H2O, 450-550°C" --> H2[?] H2 -- "CO, 350°C, 3-5 atm, catalyst" --> CH3OH[CH3OH] O2[O2 / catalyst] --> CH3OH </pre> </div> <p style="text-align: center;">روش (۲)</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>	۱
۱۴	<p>یکی از باتری‌های قابل شارژ، باتری ساخته شده از کادمیم و ترکیبی از نیکل است. با توجه به نیم‌واکنش‌های کاهشی آنها به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <p>(۱) $\text{Cd}(\text{OH})_2(\text{s}) + \dots(\text{a})\dots\text{e}^- \rightarrow \dots(\text{b})\dots\text{OH}^-(\text{aq}) + \text{Cd}(\text{s})$ $E^\circ = -0.76 \text{ V}$</p> <p>(۲) $\text{NiO}_2(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ni}(\text{OH})_2(\text{s}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$ $E^\circ = +0.49 \text{ V}$</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 آند 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>	۱/۷۵
۱۵	<p>شکل زیر، سامانه تعادلی تبدیل گازهای N_2O_4 به NO_2 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;">$\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g}) \quad \Delta H > 0$</p> <p>ب) با افزایش دما، ثابت تعادل کم یا زیاد می‌شود؟</p> <div style="text-align: center;"> </div>	۱
۲۰	پروژه و سربلند باشید	

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		

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
۱	<p>(آ) وان دروالس (۰/۲۵) ص ۶ (ب) مثبت (۰/۲۵) ص ۶۰ (ت) SiO_2 (۰/۲۵) ص ۶۷ (ث) غیر الکترولیت (۰/۲۵) ص ۱۷</p>	۱/۲۵
۲	<p>(آ) نادرست (۰/۲۵) - وانادیم (V) نقش اکسندار دارد. (۰/۲۵) ص ۸۴ (ب) درست (۰/۲۵) ص ۱۱۴ (ت) نادرست (۰/۲۵) $\frac{r}{r} = 1/43 \times 10^{-2} \Rightarrow r \approx 140 \text{ pm}$ (۰/۲۵) ص ۷۸</p>	۱/۵
۳	<p>(آ) ۱ (۰/۲۵) و ۳ (۰/۲۵) ص ۷ و ۶ (ب) $a = 4 - (۰/۲۵)$ و $b = \text{صفر}$ (۰/۲۵) ص ۵۲ (پ) آبی (۰/۲۵) ص ۷۳ (ت) سرخ (۰/۲۵) ص ۱۶</p>	۱/۵
۴	<p>(آ) ص ۲۷ و ۲۵ $[H^+] = 10^{-5/15} = 10^{-1/3} \times 10^{-6} \Rightarrow [H^+] = 7 \times 10^{-6}$ (۰/۲۵) $[CN^-] = [H^+] = 7 \times 10^{-6}$ (۰/۲۵) $K_a = \frac{[H^+][CN^-]}{[HCN]}$ (۰/۲۵) $4/9 \times 10^{-10} = \frac{(7 \times 10^{-6})^2}{[HCN]} \Rightarrow [HCN] = 0.1 \text{ M}$ (۰/۲۵) (ب) ص ۲۸ و ۲۳</p>	۱/۵
۵	<p>(آ) P_F (۰/۲۵) - تفاوت نقطه ذوب و جوش آن کمتر است. (۰/۲۵) (ب) NaF (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 قوی‌تر است. (۰/۲۵) ص ۷۶</p>	۱
۶	<p>(آ) NO (۰/۲۵) (ب) NO_2 (۰/۲۵) (پ) کم‌رنگ‌تر (۰/۲۵) - نمودار نشان می‌دهد با افزایش مقدار اوزون، مقدار NO_2 کاهش یافته است. (۰/۲۵) (یا در اثر واکنش NO_2 با اکسیژن هوا، NO_2 مصرف شده و مقدار آن کم می‌شود). (ت) $N_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2\text{NO}(g)$ (۰/۵) ص ۹۲</p>	۱/۵
۷	<p>(آ) ص ۲۸ تا ۳۰ $0.1 \text{ mol.L}^{-1} \text{Ba(OH)}_2 \times \frac{2 \text{ mol OH}^-}{1 \text{ mol Ba(OH)}_2} = 0.2 \text{ mol.L}^{-1} \text{OH}^-$ (۰/۲۵) (ب) ص ۲۶ $[H^+] = \frac{10^{-14}}{[OH^-]} = \frac{10^{-14}}{0.2} = 5 \times 10^{-13} \text{ mol.L}^{-1}$ (۰/۲۵) $5 \times 10^{-13} \text{ mol.L}^{-1} \times 0.5 \text{ L} = 2.5 \times 10^{-13} \text{ mol}$ (۰/۲۵) $\text{pH} = -\log 5 \times 10^{-13} \rightarrow \text{pH} = 12.3$ (۰/۲۵) (پ) ص ۲۴</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		

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_2 (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^+ بیشتری وجود دارد. (۰/۲۵) ص ۱۶</p> <p>ب) $\alpha = \frac{0.002}{0.1} \times 100 = 2\%$ (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) $a = 2$ (۰/۲۵) و $b = 2$ (۰/۲۵) ص ۴۰</p> <p>ب) نیم واکنش (۱) E^0 کمتر دارد (۰/۲۵) ص ۴۷</p> <p>پ) ۲ واحد کاهش می یابد. (۰/۲۵) ص ۵۲</p> <p>ت) $emf = E_c^0 - E_a^0 = 0.49 - (-0.76) \rightarrow emf = 1.25V$ (۰/۲۵) ص ۴۸</p> <p>(۰/۲۵)</p>	۱/۲۵
۱۵	<p>آ) $K = \frac{[NO_2]^2}{[N_2O_4]} = \frac{(6 \times 0.02)^2}{\frac{9 \times 0.02}{4}} \Rightarrow K = 0.02$ (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	