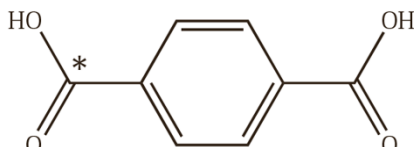
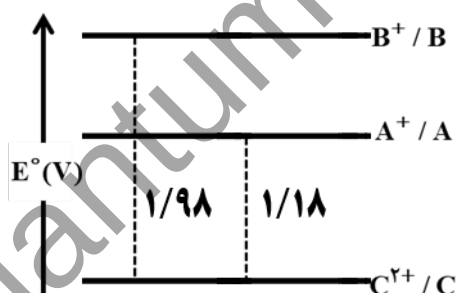
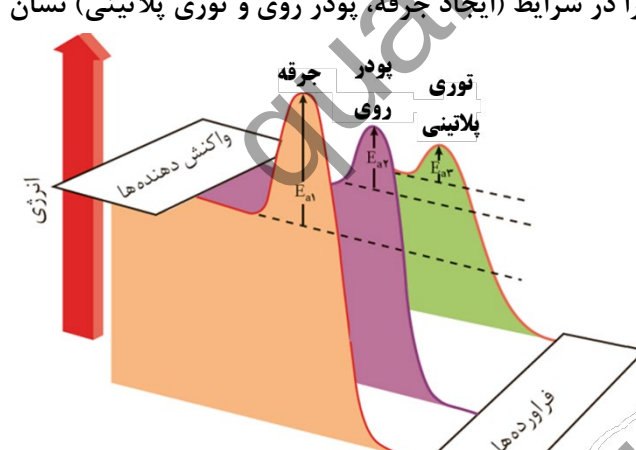


سؤالات آزمون نهایی درس: شیمی (۳)	پایه: دوازدهم	رشته: علوم تجربی - ریاضی و فیزیک	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۶/۰۳
تعداد صفحه: ۴	مدت آزمون: ۱۱۰ دقیقه	ساعت شروع: ۷ صبح به وقت تهران	نام و نام خانوادگی:
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایثارگران و داوطلبان آزاد (داخل و خارج از کشور) - تابستان ۱۴۰۴	مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir		
ردیف	سؤالات (پاسخ برگ دارد)		
	نمره		

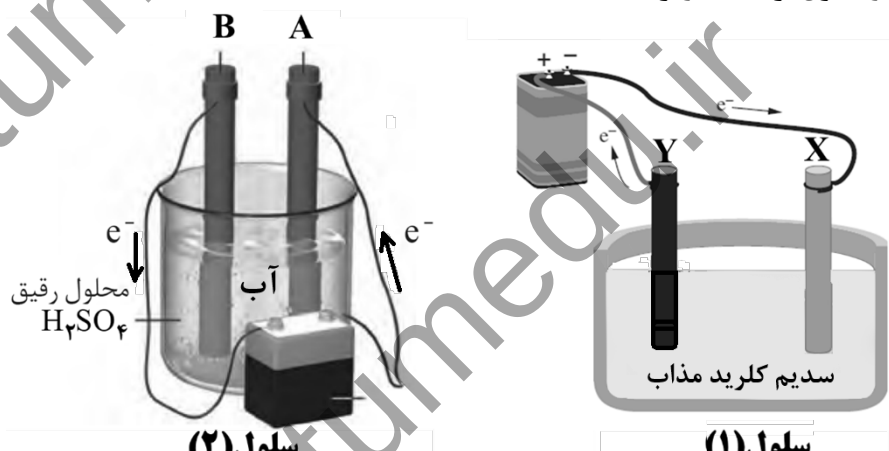
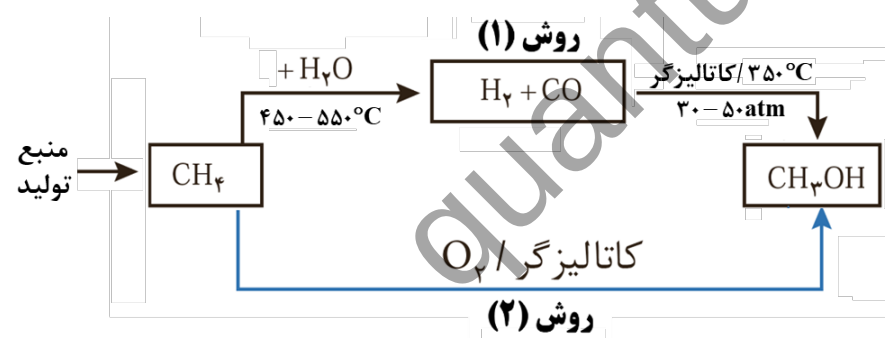
۱	در عبارت‌های زیر، واژه‌های درست را انتخاب کنید و در پاسخ برگ بنویسید. (الف) برای افزایش قدرت پاک‌کنندگی چربی‌ها، به شوینده‌ها (NaHCO_3 / $\text{CO(NH}_2)_2$) اضافه می‌کنند. (ب) در اثر خراشیده شدن حلبی در هوای مرطوب، نیم‌واکنش آندی در سطح (آهن / قلع) صورت خواهد گرفت. (پ) مونومرهای اولیه سازنده PET از (اکسایش / کاهش) مواد حاصل از نفت خام به دست می‌آیند. (ت) رنگدانه TiO_2 همه طول موج‌های مرئی را (جذب / بازتاب) می‌کند. (ث) با ورود آمونیاک در مبدل کاتالیستی خودروهای (دیزلی / بنزینی) اکسیدهای نیتروژن به گاز نیتروژن و آب تبدیل می‌شوند. (ج) عدد اکسایش نیتروژن در NO_3^-، برابر $(+5 / +6)$ است.	۱/۵
۲	درستی یا نادرستی جمله‌های زیر را مشخص کنید و جمله‌های نادرست را با تغییر واژه‌های مشخص شده به صورت درست بنویسید. (الف) در محلول اکسیدهای نافلز در آب، غلظت یون هیدروکسید بیشتر از غلظت یون هیدرونیوم است. (ب) ذره‌های سازنده در مخلوط آب، روغن و صابون، توده‌های مولکولی هستند. (پ) از سدیم کلرید برخلاف HF می‌توان به عنوان شارجه برای تولید انرژی الکتریکی از پرتوهای خورشیدی استفاده کرد. (ت) در شبکه بلوری فلزها، الکترون‌های درونی موجود در اتم، دریای الکترونی را می‌سازند. (ث) فرایند آبکاری در سلول الکترولیتی انجام می‌شود. (ج) در یک واکنش تعادلی با افزایش غلظت یکی از واکنش‌دهنده‌ها ثابت تعادل افزایش می‌یابد.	۲/۲۵
۳	واکنش زیر بین محلول منیزیم کلرید و نوعی پاک‌کننده انجام می‌شود. با توجه به آن به پرسش‌ها پاسخ دهید. $2 \text{RCOOK(aq)} + \text{MgCl}_2(\text{aq}) \rightarrow (\text{RCOO})_2\text{Mg(s)} + 2 \text{KCl(aq)}$ (الف) برای جلوگیری از انجام واکنش بالا، کدام یک از موارد زیر به پاک‌کننده افزوده می‌شود؟ دلیل انتخاب خود را بنویسید. (a) آنزیم (b) نمک حاوی فسفات (ب) با فرض اینکه این پاک‌کننده از روغن زیتون تهیه شده باشد، آیا می‌توان گفت به همین دلیل به حالت مایع است؟ چرا؟	۱
۴	به پرسش‌ها پاسخ دهید. (الف) دلیل رنگ‌های متنوع یون‌های وانادیم در محلول‌های مختلف آن چیست؟ (ب) شمار مول الکترون‌های داد و ستد شده را در واکنش $\text{Zn(s)} + 2\text{V}^{3+}(\text{aq}) \rightarrow \text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{V}^{2+}(\text{aq})$ بنویسید. (پ) در ساختار روبه‌رو، عدد اکسایش کربن ستاره‌دار را مشخص کنید. 	۰/۷۵
صفحه ۱ از ۴		

سؤالات آزمون نهایی درس: شیمی (۳)	پایه: دوازدهم	رشته: علوم تجربی - ریاضی و فیزیک	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۶/۰۳
تعداد صفحه: ۴	مدت آزمون: ۱۱۰ دقیقه	ساعت شروع: ۷ صبح به وقت تهران	نام و نام خانوادگی:
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایثارگران و داوطلبان آزاد (داخل و خارج از کشور) - تابستان ۱۴۰۴		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir	
ردیف	سؤالات (پاسخ برگ دارد)		
	نمره		

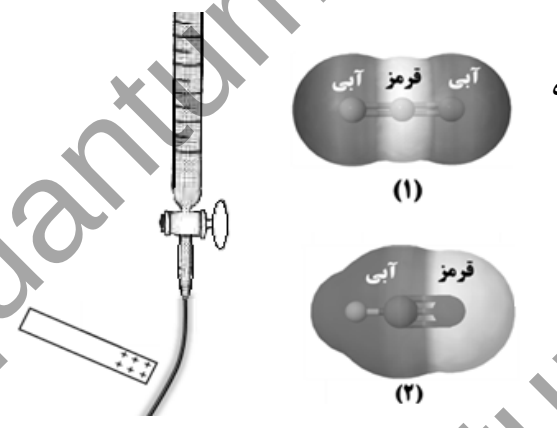
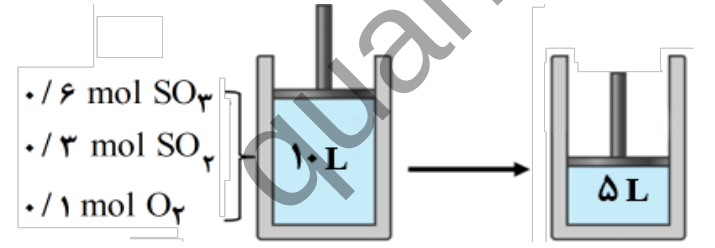
۵	الف) غلظت محلولی از اسید (HCOOH) برابر ۰/۰۱ مولار است. اگر درصد یونش این اسید در محلول ۲ درصد باشد، نسبت مولی یون هیدرونیوم به هیدروکسید موجود در محلول را حساب کنید. ب) جای خالی را در معادله یونش زیر با انتخاب علامت ($\rightarrow$ یا $\rightleftharpoons$) کامل کنید. دلیل انتخاب خود را بنویسید. $\text{HCOOH(aq)} \dots\dots \text{H}^+(\text{aq}) + \text{HCOO}^-(\text{aq})$	۲										
۶	در نمودار زیر هر خط نشان دهنده نیروی الکتروموتوری یک سلول گالوانی است. اگر بدانیم A نیم سلول SHE است:  الف) قدرت کاهندگی کدام فلز (B یا C) بیشتر است؟ چرا؟ ب) محلول هیدروکلریک اسید را در کدام ظرف از جنس C یا B می توان نگهداری کرد؟ پ) اگر emf سلول C و D برابر ۱/۱۹ ولت و C در قطب مثبت سلول باشد، پتانسیل کاهشی استاندارد D را حساب کنید.	۱/۲۵										
۷	جدول زیر نقاط ذوب دو ترکیب یونی را نشان می دهد. الف) اگر M و X دو فلز (سدیم و پتاسیم) باشند، با بیان دلیل مشخص کنید M، کدام فلز است؟ ب) اگر فرض شود دو فلز X و Y هم دوره باشند، آنتالپی فروپاشی کدام ترکیب بیشتر است؟ (YO یا X_۲O) <table border="1" style="margin: 10px auto;"> <tr> <th></th> <th>X_۲O</th> <th>M_۲O</th> <th>ترکیب یونی</th> </tr> <tr> <td>نقطه ذوب (°C)</td> <td>۷۴۰</td> <td>۱۱۳۲</td> <td></td> </tr> </table>		X _۲ O	M _۲ O	ترکیب یونی	نقطه ذوب (°C)	۷۴۰	۱۱۳۲		۱		
	X _۲ O	M _۲ O	ترکیب یونی									
نقطه ذوب (°C)	۷۴۰	۱۱۳۲										
۸	نمودارهای زیر واکنش میان گازهای هیدروژن و اکسیژن را در شرایط (ایجاد جرقه، پودر روی و توری پلاتینی) نشان می دهد:  الف) آیا می توان گفت گرمای حاصل از واکنش در حضور پودر روی کمتر از گرمای حاصل واکنش با ایجاد جرقه در مخلوط است؟ توضیح دهید. ب) در شرایط یکسان، سرعت انجام واکنش را در حضور پودر روی و توری پلاتینی با بیان دلیل مقایسه کنید.	۱										
۹	با توجه به جدول داده شده به پرسش ها پاسخ دهید. <table border="1" style="margin: 10px auto;"> <tr> <th>پیوند</th> <th>Si-Si</th> <th>Si-O</th> <th>Si-C</th> <th>C-C</th> </tr> <tr> <td>میانگین آنتالپی پیوند (kJ.mol⁻¹)</td> <td>۲۲۶</td> <td>۳۶۸</td> <td>۳۰۱</td> <td>۳۴۸</td> </tr> </table> الف) نقطه ذوب سیلیسیم کاریید را با الماس با ذکر دلیل مقایسه کنید. ب) پایداری سیلیسیم بیشتر است یا کوارتز؟	پیوند	Si-Si	Si-O	Si-C	C-C	میانگین آنتالپی پیوند (kJ.mol ⁻¹)	۲۲۶	۳۶۸	۳۰۱	۳۴۸	۰/۷۵
پیوند	Si-Si	Si-O	Si-C	C-C								
میانگین آنتالپی پیوند (kJ.mol ⁻¹)	۲۲۶	۳۶۸	۳۰۱	۳۴۸								

صفحه ۲ از ۴

سؤالات آزمون نهایی درس: شیمی (۳)	پایه: دوازدهم	رشته: علوم تجربی - ریاضی و فیزیک	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۶/۰۳
تعداد صفحه: ۴	مدت آزمون: ۱۱۰ دقیقه	ساعت شروع: ۷ صبح به وقت تهران	نام و نام خانوادگی:
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایثارگران و داوطلبان آزاد (داخل و خارج از کشور) - تابستان ۱۴۰۴	مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir		
ردیف	سؤالات (پاسخ برگ دارد)		
نمره			

۲/۲۵	مسئله‌های زیر را حل کنید. الف) چند مول سدیم کربنات برای خنثی کردن ۵ لیتر محلول هیدروکلریک اسید با $\text{pH} = 2/7$ لازم است؟ $(\log 2 = 0/3)$ $\text{Na}_2\text{CO}_3(\text{aq}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{CO}_2(\text{g})$ ب) در محلولی از اسید HX، غلظت یون هیدرونیوم برابر 2×10^{-4} مولار است. چنانچه ثابت یونش این اسید برابر 2×10^{-5} باشد، غلظت تعادلی اسید را حساب کنید.	۱۰
۱/۵	با توجه به شکل دو سلول برقکافت زیر:  الف) علت هر مورد خواسته شده را بنویسید. ا) افزودن کلسیم کلرید به NaCl در سلول (۱) ب) در سلول (۱) گاز کلر در کدام الکترود (X یا Y) تولید می‌شود؟ پ) گاز خارج شده پیرامون کدام تیغه در سلول (۲) می‌تواند به عنوان سوخت در سلول سوختی به کار رود؟ (A یا B) ت) نیم‌واکنش کاتدی را در سلول (۱) را بنویسید.	۱۱
۱/۲۵	روش‌های تولید متانول در شکل زیر نشان داده شده است.  الف) یک منبع تولید گاز متان را نام ببرید. ب) از نظر محیط زیست، کدام روش اهمیت بیشتری دارد؟ چرا؟ پ) در فرایند تبدیل گاز متان به متانول، متان چه نقشی دارد؟ (اکسنده یا کاهنده) ت) چرا تولید متانول در صنعت پلیمر مورد توجه قرار دارد؟	۱۲
صفحه ۳ از ۴		

سؤالات آزمون نهایی درس: شیمی (۳)	پایه: دوازدهم	رشته: علوم تجربی - ریاضی و فیزیک	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۶/۰۳
تعداد صفحه: ۴	مدت آزمون: ۱۱۰ دقیقه	ساعت شروع: ۷ صبح به وقت تهران	نام و نام خانوادگی:
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایثارگران و داوطلبان آزاد (داخل و خارج از کشور) - تابستان ۱۴۰۴			
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش			
Azmoon.medu.ir			
ردیف	سؤالات (پاسخ برگ دارد)		
	نمره		

۲	به پرسش‌های زیر پاسخ دهید. الف) با توجه به اینکه سرعت خوردگی آهن در محیط (۱) بیشتر است، با بیان دلیل مشخص کنید پتانسیل کاهش کدما نیم‌واکنش بیشتر است؟ ۱) $O_2(g) + 4H^+(aq) + 4e^- \rightarrow 2H_2O(l)$ ۲) $O_2(g) + 2H_2O(l) + 4e^- \rightarrow 4OH^-(aq)$ ب) دو مورد از مزایای سلول سوختی را نام ببرید. پ) در تهیه آهن سفید با روش آبکاری، فلز آهن در کدام الکترود قرار می‌گیرد و الکترولیت آن شامل کاتیون چه فلزی است؟ ت) با استفاده از نقشه‌های پتانسیل الکترواستاتیکی نشان داده شده، باریکه مایع دارای مولکول‌های کدام ترکیب است؟ چرا؟ 	۱۳
	تعداد $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g) + Q$ در سیلندری مجهز به پیستون روان در دمای ثابت برقرار است. الف) ثابت تعادل واکنش را محاسبه کنید. ب) اگر حجم پیستون به ۵ لیتر کاهش یابد، شمار مولکول‌های اکسیژن چه تغییری می‌کند؟ چرا؟ پ) برای افزایش میزان پیشرفت واکنش، افزایش دما مناسب‌تر است یا کاهش دما؟ 	۱۴
۲۰	صفحه ۴ از ۴	
	موفق باشید	

۱ H ۱/۰۰۸					راهنمای جدول دوره‌ای عناصرها ۶ عدد اتمی C ۱۲/۰۱ جرم اتمی میانگین												۲ He ۴/۰۰۳
۳ Li ۶/۹۴۱	۴ Be ۹/۰۱۲											۵ B ۱۰/۸۱	۶ C ۱۲/۰۱	۷ N ۱۴/۰۱	۸ O ۱۶/۰۰	۹ F ۱۹/۰۰	۱۰ Ne ۲۰/۱۸
۱۱ Na ۲۲/۹۹	۱۲ Mg ۲۴/۳۱											۱۳ Al ۲۶/۹۸	۱۴ Si ۲۸/۰۹	۱۵ P ۳۰/۹۷	۱۶ S ۳۲/۰۷	۱۷ Cl ۳۵/۴۵	۱۸ Ar ۳۹/۹۵
۱۹ K ۳۹/۱۰	۲۰ Ca ۴۰/۰۸	۲۱ Sc ۴۴/۹۶	۲۲ Ti ۴۷/۸۷	۲۳ V ۵۰/۹۴	۲۴ Cr ۵۲/۰۰	۲۵ Mn ۵۴/۹۴	۲۶ Fe ۵۵/۸۵	۲۷ Co ۵۸/۹۳	۲۸ Ni ۵۸/۶۹	۲۹ Cu ۶۳/۵۵	۳۰ Zn ۶۵/۳۹	۳۱ Ga ۶۹/۷۲	۳۲ Ge ۷۲/۶۴	۳۳ As ۷۴/۹۲	۳۴ Se ۷۸/۹۶	۳۵ Br ۷۹/۹۰	۳۶ Kr ۸۳/۸۰

راهنمای نمره‌گذاری آزمون نهایی درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم	رشته: علوم تجربی - ریاضی و فیزیک	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۶/۰۳
تعداد صفحه: ۳		مدت آزمون: ۱۱۰ دقیقه		ساعت شروع: ۷ صبح به وقت تهران
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، اینترگران و داوطلبان آزاد (داخل و خارج از کشور) - تابستان ۱۴۰۴				
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		Azmoon.medu.ir		
ردیف		راهنمای نمره‌گذاری		
نمره				

۱/۵	الف) NaHCO_3 ص ۳۲ ب) آهن ص ۵۹ پ) اکسایش ص ۱۱۷ ت) بازتاب ص ۸۵ ث) دیزلی ص ۱۰۲ ج) $+5$ ص ۵۲ (هر کدام ۰/۲۵)	۱
۲/۲۵	الف) نادرست (۰/۲۵) کمتر (۰/۲۵) ص ۱۶ ب) درست (۰/۲۵) ص ۷ پ) درست (۰/۲۵) ص ۷۸ ت) نادرست (۰/۲۵) الکترون های ظرفیت (۰/۲۵) ص ۸۴ ث) درست (۰/۲۵) ص ۶۰ ج) نادرست (۰/۲۵) ثابت می ماند (۰/۲۵) ص ۱۰۵	۲
۱	الف) نمک حاوی فسفات (۰/۲۵) زیرا با یون های Mg^{2+} واکنش می دهند یا مانع تشکیل رسوب می شوند. (۰/۲۵) ص ۱۲ ب) خیر (۰/۲۵) به دلیل وجود یون K^+ در ساختار آن که باعث می شود صابون مایع باشد. (۰/۲۵) ص ۶	۳
۰/۷۵	الف) اعداد اکسایش متفاوت یون های وانادیم (یا آرایش الکترونی آنها متفاوت است) (۰/۲۵) ص ۸۶ ب) ۲ مول الکترون (۰/۲۵) ص ۴۲ پ) $3 +$ (۰/۲۵) ص ۱۱۷	۴
۲	الف) ص ۱۹ $\underbrace{[\text{H}^+] = 0.01 \text{ mol L}^{-1} \times \frac{2}{100}}_{(0.25)} = \underbrace{2 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}}_{(0.25)} \quad \underbrace{[\text{OH}^-] = \frac{10^{-14}}{2 \times 10^{-4}}}_{(0.25)} = \underbrace{5 \times 10^{-11}}_{(0.25)}$ $\underbrace{\frac{[\text{H}^+]}{[\text{OH}^-]} = \frac{2 \times 10^{-4}}{5 \times 10^{-11}}}_{(0.25)} = \underbrace{4 \times 10^6}_{(0.25)}$ ب) $\rightleftharpoons$ (۰/۲۵) اسید ضعیف است. (۰/۲۵) ص ۲۲	۵
۱/۲۵	الف) فلز C (۰/۲۵) ص ۴۸ زیرا E° آن کمتر یا منفی تر است (یا $E^\circ_{\text{C}} < 0$ است یا فلز C پایین تر از هیدروژن قرار گرفته است). (۰/۲۵) ص ۴۸ ب) در ظرف B (۰/۲۵) ص ۴۷ پ) $\underbrace{1/19 = -1/18 - E^\circ_{\text{D}}}_{(0.25)} \Rightarrow \underbrace{E^\circ_{\text{D}} = -2/37 \text{ V}}_{(0.25)}$ ص ۴۸	۶
	صفحه ۱ از ۳	

راهنمای نمره‌گذاری آزمون نهایی درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم	رشته: علوم تجربی - ریاضی و فیزیک	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۶/۰۳
تعداد صفحه: ۳		مدت آزمون: ۱۱۰ دقیقه		ساعت شروع: ۷ صبح به وقت تهران
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، اینترگران و داوطلبان آزاد (داخل و خارج از کشور) - تابستان ۱۴۰۴		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir		
ردیف	راهنمای نمره‌گذاری			
نمره				

۷	الف) سدیم یا Na (۰/۲۵) زیرا شعاع $K^+ < Na^+$ است (۰/۲۵) پس چگالی بار بیشتر یا ΔH فروپاشی و نقطه ذوب بالاتری دارد (۰/۲۵) ص ۸۲ ب) $X_2O < YO$ (۰/۲۵) ص ۸۲	۱
۸	الف) خیر (۰/۲۵) زیرا ΔH واکنش تغییر نمی‌کند. (یا کاتالیزگر فقط بر روی E_a موثر است.) (۰/۲۵) ص ۹۹ ب) در حضور توری پلاتینی بیشتر است (۰/۲۵) زیرا E_a را کاهش بیشتری داده یا انرژی فعال‌سازی کمتری دارد (۰/۲۵) (یا در حضور پودر روی کمتر است زیرا E_a در حضور پودر روی نسبت به حضور توری پلاتینی بیشتر است.)	۱
۹	الف) نقطه ذوب الماس بیشتر از SiC است. (۰/۲۵) زیرا آنتالپی پیوند بین اتم‌های آن بیشتر است. (۰/۲۵) ب) کوارتز (۰/۲۵) ص ۷۲	۰/۲۵
۱۰	الف) ص ۲۵ و ۳۱ اسید قوی است $[HCl] = [H^+]$ (۰/۲۵) $[H^+] = 10^{-2/7} = 2 \times 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} H^+$ (۰/۲۵) $\Delta L \times \frac{2 \times 10^{-3} \text{ mol HCl}}{1 \text{ L}} \times \frac{1 \text{ mol Na}_2\text{CO}_3}{2 \text{ mol HCl}} = 0.005 \text{ mol Na}_2\text{CO}_3$ (۰/۲۵) ب) ص ۲۲ $[HX] = [H^+] \times 10^{-5} = \frac{(2 \times 10^{-4})^2}{[HX]} \Rightarrow [HX] = \frac{4 \times 10^{-8}}{2 \times 10^{-5}} = 2 \times 10^{-3}$ (۰/۲۵)	۲/۲۵
۱۱	الف) I - این ماده دمای ذوب NaCl را کاهش می‌دهد. (۰/۲۵) ص ۵۵ II - الکترولیت است (رسانایی الکتریکی ناچیز آب را افزایش می‌دهد. (۰/۲۵) ص ۵۴ (یا به منظور ایجاد هدایت مناسب در محلول استفاده می‌شود). ب) Y (۰/۲۵) ص ۵۵ پ) تیغه A (۰/۲۵) ص ۵۱ ت) $Na^+ + e^- \rightarrow Na$ (۰/۵) ص ۵۵	۱/۵
۱۲	الف) زیست گاز یا بیو گاز (یا میدان نفتی یا گاز طبیعی یا گاز مشعل) (۰/۲۵) ص ۱۲۱ ب) روش ۲ (۰/۲۵) چون مراحل کمتر یا اتلاف انرژی کمتر دارد. (۰/۲۵) ص ۱۲۱ پ) کاهنده (۰/۲۵) ص ۴۰ ت) برای بازیافت پلیمر PET کاربرد دارد یا در بازیافت کاربرد دارد. (۰/۲۵) ص ۱۲۰	۱/۲۵
	صفحه ۲ از ۳	

راهنمای نمره‌گذاری آزمون نهایی درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم	رشته: علوم تجربی - ریاضی و فیزیک	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۶/۰۳
تعداد صفحه: ۳		مدت آزمون: ۱۱۰ دقیقه		ساعت شروع: ۷ صبح به وقت تهران
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، اینترگران و داوطلبان آزاد (داخل و خارج از کشور) - تابستان ۱۴۰۴				
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		Azmoon.medu.ir		
ردیف		راهنمای نمره‌گذاری		
نمره				

۲	الف) واکنش ۱ (۰/۲۵) زیرا اکسیژن در محیط اسیدی اکسندۀ قوی تری است یا محیط اسیدی است. (۰/۲۵) ص ۵۷ یا اکسایش آهن سریع تر است پس قدرت اکسندگی اکسیژن در محیط اسیدی بیشتر بوده است.) ب) بازده بیشتر (۰/۲۵) رد پای کربن دی اکسید کمتر (۰/۲۵) ص ۵۱ پ) کاتد (۰/۲۵) روی یا Zn (۰/۲۵) ص ۶۰ ت) مولکول ۲ (۰/۲۵) چون قطبی است (یا پخش ابر الکترونی آن نامتقارن است) (۰/۲۵) ص ۷۵ یا نقشه پتانسیل مولکول آن نامتقارن و مولکول های آن قطبی هستند.)	۱۳
۱/۵	الف) ص ۱۰۴ $[SO_2] = \frac{0.6}{1.0} = 0.6, \quad [SO_2] = \frac{0.3}{1.0} = 0.3, \quad [O_2] = \frac{0.1}{1.0} = 0.1$ (۰/۲۵) $K = \frac{[SO_2]^2}{[SO_2]^2 [O_2]} = \frac{(0.6)^2}{(0.3)^2 (0.1)} = \frac{400}{90} = \frac{40}{9}$ (۰/۲۵) در مورد تعیین غلظت ها انجام یک مورد کافی است و در یک مورد حجم را اثر داده باشد (۰/۲۵) لحاظ گردد.: یا روش زیر: $K = \frac{[SO_2]^2}{[SO_2]^2 [O_2]} = \frac{(\frac{0.6}{1.0})^2}{(\frac{0.3}{1.0})^2 (\frac{0.1}{1.0})} = \frac{400}{90} = \frac{40}{9}$ (۰/۲۵) ب) کاهش می یابد (۰/۲۵) زیرا با کاهش حجم یا افزایش فشار طبق اصل لوشاتلیه تعادل به سمت شمار مول های کمتر جابه جا می شود. (۰/۲۵) ص ۱۰۴ پ) کاهش دما (۰/۲۵) ص ۱۰۷	۱۴
۲۰	صفحه ۳ از ۳	
	همکار گرامی، خدا قوت خسته نباشید. ☺	