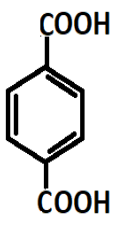


سؤالات امتحان: شیمی ۳	رشته: ریاضی - فیزیک و علوم تجربی	تعداد صفحه: ۴	مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ امتحان: ۱۳۹۹/۱۰/۲۴	ساعت شروع: ۱۰ صبح
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت دی ماه سال ۱۳۹۹			
مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir			
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
	نمره		

	توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است.	
۱	در هر مورد از بین دو واژه داده شده، واژه مناسب را انتخاب کرده و در پاسخ نامه بنویسید. (آ) در فرآیند هال، گاز کربن دی اکسید در «$\frac{\text{کاتد}}{\text{آند}}$» تولید می شود. (ب) در ساخت مبدل کاتالیستی خودروهای «$\frac{\text{بنزینی}}{\text{دیزلی}}$» از آمونیاک استفاده شده است. (پ) در شبکه بلوری فلزها، الکترون های «$\frac{\text{درونی}}{\text{ظرفیت}}$» سازنده دریای الکترونی هستند. (ت) کلسیم اکسید (CaO) یک «$\frac{\text{باز}}{\text{اسید}}$» آرنیوس به شمار می رود، زیرا در آب سبب افزایش غلظت یون «$\frac{\text{هیدرونیوم}}{\text{هیدروکسید}}$» می شود. (ث) به شمار نزدیکترین یون های ناهمنام موجود پیرامون هر یون در شبکه بلور ترکیبات یونی «$\frac{\text{عدد اکسایش}}{\text{عدد کوئوردیناسیون}}$» می گویند.	۱/۵
۲	درستی یا نادرستی هر یک از عبارت های زیر را تعیین کرده و در صورت نادرست بودن شکل درست آن را بنویسید. (آ) سلول سوختی نوعی سلول الکترولیتی است. (ب) مقاومت کششی گرافن بیشتر از فولاد است. (پ) محلول کات کبودبرخلاف رنگ های پوششی توانایی پخش نور را دارد. (ت) کاتالیزورها در هر واکنش شیمیایی با کاهش انرژی فعالسازی سبب افزایش آنتالپی واکنش می شوند. (ث) در نقشه پتانسیل الکترواستاتیکی مولکولهای دواتمی ناجورهسته، توزیع الکترون ها یکنواخت بوده و تراکم بار الکتریکی روی اتم های سازنده آن یکسان است.	۲/۲۵
۳	با توجه به فرمول ساختاری ترکیبات زیر به پرسش پاسخ دهید. ترکیب (۱): $\text{C}_{17}\text{H}_{25} - \text{COONa}$ ترکیب (۲): $\text{C}_{12}\text{H}_{25} - \text{C}_6\text{H}_4 - \text{SO}_3\text{Na}$ (آ) کدام ترکیب یک پاک کننده غیر صابونی است؟ دلیل بنویسید. (ب) قدرت پاک کنندگی کدام ترکیب کمتر است؟ دلیل بنویسید. (پ) توضیح دهید چرا مولکولهای صابون، پاک کننده مناسبی برای چربی ها به شمار می رود؟	۱/۵
	ادامه سؤالات در صفحه دوم	

سؤالات امتحان:شیمی ۳	رشته :ریاضی – فیزیک و علوم تجربی	تعداد صفحه:۴	مدت امتحان:۱۲۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ امتحان : ۱۳۹۹/۱۰/۲۴	ساعت شروع :۱۰ صبح
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسر کشور درنوبت دی ماه سال ۱۳۹۹		مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir	
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
	نمره		

۴	در نمونه ای از آب انار ، غلظت یون هیدرونیوم 2×10^{-4} مول برلیتر است. (آ) pH این محلول را محاسبه کنید. (ب) غلظت یون هیدروکسید را در این نمونه محاسبه کنید. (پ) خاصیت این محلول را تعیین کنید. (اسیدی ، بازی ، خنثی)	۱/۲۵						
۵	با توجه به ترکیبات مقابل به پرسش ها پاسخ دهید. (آ) کدام یک از این ترکیبات مونومرهای سازنده پلی اتیلن ترفتالات (PET) هستند؟ (ب) کدام ترکیب (ها) را می توان از تقطیر نفت خام بدست آورد؟ (پ) کدام ترکیب به عنوان افشانه بی حس کننده موضعی استفاده می شود؟ $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$ (۱)  (۴) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ (۲)  (۵) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{Cl}$ (۳)	۱/۲۵						
۶	با توجه به ترکیبات « سیلیس $\text{SiO}_2(\text{s})$ و کربن دی اکسید جامد $\text{CO}_2(\text{s})$ » به پرسش های زیر پاسخ دهید. (آ) نوع جامد را در هر ترکیب بنویسید؟ (مولکولی ، یونی، فلزی، کووالانسی) (ب) سختی کدام ترکیب بیشتر است ؟ چرا؟	۱						
۷	با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید. ۱) $\text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + \text{Sn}^{4+}(\text{aq}) \rightarrow \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{Sn}^{2+}(\text{aq})$ ۲) $\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + \text{Mn}(\text{s}) \rightarrow \text{Mn}^{2+}(\text{aq}) + \text{Zn}(\text{s})$ (آ) E° واکنش (۲) را محاسبه کنید. (ب) در واکنش (۱)، کدام واکنش دهنده کاهنده است؟ چرا؟ (پ) در سلول منگنز - نقره، جهت حرکت الکترون ها در مدار بیرونی چگونه است؟ دلیل بنویسید. I) از منگنز به سوی نقره II) از نقره به سوی منگنز	۲						
	<table><tr><td>$\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Zn}(\text{s})$</td><td>-۰/۷۶</td></tr><tr><td>$\text{Mn}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Mn}(\text{s})$</td><td>-۱/۱۸</td></tr><tr><td>$\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \longrightarrow \text{Ag}(\text{s})$</td><td>+۰/۸</td></tr></table>	$\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Zn}(\text{s})$	-۰/۷۶	$\text{Mn}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Mn}(\text{s})$	-۱/۱۸	$\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \longrightarrow \text{Ag}(\text{s})$	+۰/۸	
$\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Zn}(\text{s})$	-۰/۷۶							
$\text{Mn}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Mn}(\text{s})$	-۱/۱۸							
$\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \longrightarrow \text{Ag}(\text{s})$	+۰/۸							
	ادامه سؤالات در صفحه سوم							

سؤالات امتحان:شیمی ۳	رشته :ریاضی – فیزیک و علوم تجربی	تعداد صفحه:۴	مدت امتحان:۱۲۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ امتحان : ۱۳۹۹/۱۰/۲۴	ساعت شروع :۱۰ صبح
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسر کشور درنوبت دی ماه سال ۱۳۹۹		مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir	
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
	نمره		

۸	با توجه به نمودار زیر پاسخ دهید. (آ) چگالی بار یون کلرید (Cl^-) بیشتر است یا یون فلوئورید (F^-)؟ چرا؟ (ب) نقطه ذوب سدیم کلرید (NaCl) بیشتر است یا نقطه ذوب پتاسیم برمید (KBr)؟ چرا؟ (پ) با افزایش شعاع کاتیون های فلزهای قلیایی، آنتالپی فروپاشی شبکه چه تغییری می کند؟	۱/۲۵
۹	دلیل هریک از عبارت های زیر را بنویسید. (آ) از تیتانیم برای ساخت موتور جت استفاده می شود. (دو دلیل بنویسید) (ب) استفاده از کاتالیزگر در صنایع گوناگون سبب کاهش آلودگی محیط زیست می شود. (پ) برای ساخت باتری های سبک تر، کوچک تر و با توانایی ذخیره بیشتر انرژی، از فلز لیتیم استفاده می کنند. (ت) آلومینیوم، فلزی فعال است که به سرعت در هوا اکسید شده، اما خورده نمی شود و استحکام خود را حفظ می کند.	۲
۱۰	شکل زیر بخشی از یک ورقه آهنی را نشان می دهد که از فلز M(s) پوشیده شده است. $E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0.76 \quad E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = +0.34 \quad E^\circ(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = -0.44$ (آ) فلز M کدام یک از فلزهای مس (Cu) یا روی (Zn) می تواند باشد؟ چرا؟ (ب) نیم واکنش موازنه شده کاهش را بنویسید. (پ) توضیح دهید چرا برای ساختن ظروف بسته بندی مواد غذایی از حلبی استفاده می کنند؟	۱/۵
۱۱	اگر در محلول 0.52 mol.L^{-1} هیدروفلوئوریک اسید (HF) با دمای 25°C غلظت یون هیدرونیوم برابر با $1.75 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ باشد. $\text{HF(aq)} \rightleftharpoons \text{H}^+(\text{aq}) + \text{F}^-(\text{aq})$ (آ) ثابت یونش اسید را محاسبه کنید. (ب) درصد یونش را در این محلول بدست آورید.	۱/۲۵
	ادامه سؤالات در صفحه چهارم	

سؤالات امتحان: شیمی ۳	رشته: ریاضی- فیزیک و علوم تجربی	تعداد صفحه: ۴	مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ امتحان: ۱۳۹۹/۱۰/۲۴	ساعت شروع: ۱۰ صبح
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت دی ماه سال ۱۳۹۹			
مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir			
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
	نمره		

۱۲	تبادل «$2SO_2(g) \rightleftharpoons O_2(g) + 2SO_2(g)$» را در نظر بگیرید و با توجه به جدول داده شده به پرسش ها پاسخ دهید. <table border="1"> <tr> <td>دما</td><td>$225^{\circ}C$</td><td>$435^{\circ}C$</td></tr> <tr> <td>ثابت تعادل</td><td>4×10^{-11}</td><td>4×10^{-5}</td></tr> </table> (آ) این تعادل گرماده است یا گرماگیر؟ چرا؟ (ب) میزان پیشرفت واکنش در کدام دما بیشتر است؟ چرا؟ (پ) با انتقال مخلوط تعادلی در دمای ثابت به ظرف بزرگتر، شمار مول های گاز O_2 چه تغییری می کند؟ چرا؟	دما	$225^{\circ}C$	$435^{\circ}C$	ثابت تعادل	4×10^{-11}	4×10^{-5}	۱/۷۵						
دما	$225^{\circ}C$	$435^{\circ}C$												
ثابت تعادل	4×10^{-11}	4×10^{-5}												
۱۳	با توجه به جدول زیر که ثابت یونش چند اسید مقایسه شده است، پاسخ دهید. <table border="1"> <tr> <th>نام اسید</th><th>فرمول شیمیایی</th><th>ثابت یونش اسید (K_a)</th></tr> <tr> <td>استیک اسید</td><td>CH_3COOH</td><td>$1 / 8 \times 10^{-5}$</td></tr> <tr> <td>هیدروسیانیک اسید</td><td>HCN</td><td>$4 / 9 \times 10^{-10}$</td></tr> <tr> <td>هیدروکلریک اسید</td><td>HCl</td><td>بسیار بزرگ</td></tr> </table> (آ) در شرایط یکسان سرعت واکنش فلز منیزیم با یک لیتر محلول ۱ مولار کدام اسید جدول بالا بیشتر است؟ (ب) کدام معادله زیر برای یونش هیدروکلریک اسید در آب مناسب تر است؟ دلیل بنویسید. a) $HCl(aq) \rightarrow H^+(aq) + Cl^-(aq)$ b) $HCl(aq) \rightleftharpoons H^+(aq) + Cl^-(aq)$ (پ) در دمای یکسان، رسانایی الکتریکی محلول ۱ مولار استیک اسید بیشتر است یا محلول ۱ مولار هیدروسیانیک اسید؟ دلیل بنویسید.	نام اسید	فرمول شیمیایی	ثابت یونش اسید (K_a)	استیک اسید	CH_3COOH	$1 / 8 \times 10^{-5}$	هیدروسیانیک اسید	HCN	$4 / 9 \times 10^{-10}$	هیدروکلریک اسید	HCl	بسیار بزرگ	۱/۵
نام اسید	فرمول شیمیایی	ثابت یونش اسید (K_a)												
استیک اسید	CH_3COOH	$1 / 8 \times 10^{-5}$												
هیدروسیانیک اسید	HCN	$4 / 9 \times 10^{-10}$												
هیدروکلریک اسید	HCl	بسیار بزرگ												
۲۰	موفق باشید. جمع نمره													

۱ H ۱/۰۰۸		راهنمای جدول تناوبی عناصرها ۶ عدد اتمی C جرم اتمی میانگین ۱۲/۰۱																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

راهنمای تصحیح امتحان نهایی درس: شیمی (۳)	رشته : ریاضی فیزیک و علوم تجربی	ساعت شروع: ۱۰ صبح
پایه : دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه : ۳	تاریخ امتحان : ۱۳۹۹ / ۱۰ / ۲۴
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسر کشور در نوبت دی ماه سال ۱۳۹۹	مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir	
ردیف	راهنمای تصحیح	نمره

۱	(آ) آند (۰/۲۵) ص ۶۱ (ب) دیزلی (۰/۲۵) ص ۱۰۰ (پ) ظرفیت (۰/۲۵) ص ۸۲ (ت) باز (۰/۲۵) - هیدروکسید (۰/۲۵) ص ۱۵ (ث) عدد کوئوردیناسیون (۰/۲۵) ص ۷۸	۱/۵
۲	(آ) نادرست (۰/۲۵) سلول سوختی نوعی سلول گالوانی است. (۰/۲۵) ص ۵۰ (ب) درست (۰/۲۵) ص ۷۰ (پ) نادرست (۰/۲۵) محلول کات کبودبر خلاف رنگ های پوششی توانایی پخش نور را ندارد. (۰/۲۵) ص ۷ (ت) نادرست (۰/۲۵) کاتالیزگرها در هر واکنش شیمیایی با کاهش انرژی فعالسازی، آنتالپی واکنش را تغییر نمی دهند. (۰/۲۵) ص ۹۷ (ث) نادرست (۰/۲۵) درنقشه پتانسیل الکترواستاتیکی مولکولهای دواتمی ناجورهسته، توزیع الکترون ها یکنواخت نبوده و تراکم بارالکتریکی روی اتم های سازنده آن یکسان نیست. (۰/۲۵) ص ۷۳	۰/۵ ۰/۲۵ ۰/۵ ۰/۵ ۰/۵
۳	(آ) ترکیب (۲) (۰/۲۵) - زیرا دارای گروه سولفونات است و حلقه بنزنی دارد. (۰/۲۵) (ب) ترکیب (۱) (۰/۲۵) - زیرا صابون در آب سخت خوب کف نمی کند. (۰/۲۵) (پ) صابون از سر ناقطبی خود (زنجیر هیدروکربنی) به مولکولهای چربی واز سر قطبی خود (COO⁻) به مولکولهای آب متصل می شود و مثل پلی چربی را در آب معلق نگه می دارد. (۰/۵) ص ۸ تا ۱۱	۰/۵ ۰/۵ ۰/۵
۴	(آ) $\text{pH} = -\log [\text{H}^+] = -\log 2 \times 10^{-4} = -\log 2 - \log 10^{-4} = -(\log 2 + 4) = 3 - 4 = -1$ (۰/۲۵) (ب) $[\text{H}^+][\text{OH}^-] = 10^{-14} \rightarrow 2 \times 10^{-4} [\text{OH}^-] = 10^{-14} \rightarrow [\text{OH}^-] = \frac{10^{-14}}{2 \times 10^{-4}} = 5 \times 10^{-11} \text{ mol.L}^{-1}$ (۰/۲۵) (پ) اسیدی (۰/۲۵) ص ۳۵	۰/۵ ۰/۵ ۰/۲۵
۵	(آ) ترکیب (۵) (۰/۲۵) و ترکیب (۱) (۰/۲۵) (ب) ترکیب (۲) (۰/۲۵) و ترکیب (۴) (۰/۲۵) (پ) ترکیب (۳) (۰/۲۵) ص ۱۱۴ تا ۱۱۶	۱/۲۵
۶	(آ) : SiO_۲(s) جامد کووالانسی (۰/۲۵) و CO_۲(s) جامد مولکولی (۰/۲۵) (ب) SiO_۲(s) (۰/۲۵) - زیرا در سیلیس همه اتم ها با پیوند اشتراکی به یکدیگر متصل شده اند، پس سختی بیشتری دارد. (۰/۲۵) ص ۷۲	۰/۵ ۰/۵
	ادامه راهنمای تصحیح در صفحه دوم"	

راهنمای تصحیح امتحان نهایی درس: شیمی (۳)	رشته : ریاضی فیزیک و علوم تجربی	ساعت شروع: ۱۰ صبح
پایه : دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه : ۳	تاریخ امتحان : ۱۳۹۹ / ۱۰ / ۲۴
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسر کشور در نوبت دی ماه سال ۱۳۹۹	مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir	
ردیف	راهنمای تصحیح	نمره

۷	آ) $E^{\circ} = E^{\circ}_c - E^{\circ}_a$ (۰/۲۵) $E^{\circ} = -۰/۷۶ - (-۱/۱۸) = +۰/۴۲ V$ (۰/۲۵) ب) یون Fe^{2+} (۰/۲۵) - زیرا الکترون از دست داده یا اکسید شده است. (۰/۵) پ) (I) یا از منگنز به سمت نقره (۰/۲۵) زیرا جهت جریان در مدار بیرونی از آند (الکتروود با E° منفی تر) به سمت کاتد (الکتروود با E° مثبت تر) است. (۰/۵) ص ۴۴ تا ص ۴۹	۰/۵ ۰/۷۵ ۰/۷۵
۸	آ) یون فلوئورید (۰/۲۵) - زیرا شعاع یون فلوئورید (F^{-}) کمتر از شعاع یون کلرید (Cl^{-}) است. (۰/۲۵) ب) سدیم کلرید (۰/۲۵) - زیرا آنتالپی فروپاشی شبکه آن بیشتر است. (۰/۲۵) پ) کاهش می یابد (۰/۲۵)	۰/۵ ۰/۵ ۰/۲۵ ص ۸۰
۹	آ) مقاومت در برابر سایش ، نقطه ذوب بالا ، چگالی کم « ۲ دلیل هر مورد (۰/۲۵) » ص ۸۵ ب) زیرا کاتالیزگر سبب کاهش مصرف انرژی می شود و در نهایت میزان ورود گازهای آلاینده مثل CO_p به هواکره کاهش می یابد. (۰/۵) پ) زیرا لیتیم در بین فلزها کمترین چگالی و E° را دارد. (۰/۵) ص ۴۹ ت) این فلز به سرعت اکسید می شود و لایه چسبنده و متراکم آلومینیم اکسید تشکیل شده بر سطح آن باعث می شود که لایه های زیرین برای مدت طولانی دست نخورده باقی بماند و استحکام خود را حفظ کند. (۰/۵) ص ۶۱	۰/۵ ۰/۵ ۰/۵ ص ۱۲۰ ۰/۵
۱۰	آ) روی (Zn) (۰/۲۵) - با توجه به پتانسیل کاهش استاندارد روی که نسبت به آهن منفی تر است. (۰/۲۵) هنگامی که خراشی پدید آمده فلز روی اکسایش یافته و آهن حفاظت شده است. (۰/۲۵) ب) $O_2(g) + 2H_2O(l) + 4e^{-} \rightarrow 4OH^{-}(aq)$ (۰/۲۵) پ) زیرا قلع با مواد غذایی واکنش نمی دهد (۰/۲۵) (ص ۵۹)	۰/۷۵ ۰/۵ ۰/۲۵
۱۱	آ) $K_a = \frac{[H^{+}][F^{-}]}{[HF]} \rightarrow K_a = \frac{(1/75 \times 10^{-2})^2}{0/52} \Rightarrow K_a = 5/89 \times 10^{-4}$ (۰/۲۵) ب) $\% \alpha = \frac{[H^{+}]}{[HA]} \times 100 = \frac{1/75 \times 10^{-2}}{0/52} \times 100 = 3/36\%$ (۰/۲۵)	۰/۷۵ ۰/۵ ص ۱۸ تا ص ۲۲
	ادامه راهنمای تصحیح در صفحه سوم	

راهنمای تصحیح امتحان نهایی درس: شیمی (۳)	رشته : ریاضی فیزیک و علوم تجربی	ساعت شروع: ۱۰ صبح
پایه : دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه : ۳	تاریخ امتحان : ۱۳۹۹ / ۱۰ / ۲۴
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسر کشور در نوبت دی ماه سال ۱۳۹۹	مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir	
ردیف	راهنمای تصحیح	نمره

۱۲	آ) گرماگیر (۰/۲۵) - زیرا با افزایش دما، ثابت تعادل افزایش یافته یعنی با مصرف گرما تعادل به سمت راست رفته است. (۰/۲۵) ب) 435°C (۰/۲۵) - زیرا ثابت تعادل در این دما بزرگتر است یا واکنش در این دما به سمت تولید فرآورده ها پیشرفت بیشتری داشته است. (۰/۲۵) پ) افزایش می یابد (۰/۲۵) - زیرا با افزایش حجم ، فشار کاهش می یابد (۰/۲۵) و تعادل به سمت تعداد مول گازی بیشتر پیش می رود پس میزان فرآورده ها افزایش می یابد. (۰/۲۵)	۰/۵ ۰/۵ ۰/۷۵
۱۳	آ) هیدروکلریک اسید. (۰/۲۵) ب) معادله (۰/۲۵) - هیدروکلریک اسید یک اسید قوی است و به طور کامل در آب یونش می یابد. (۰/۲۵) پ) استیک اسید (۰/۲۵) ثابت یونش آن بزرگتر (۰/۲۵) پس غلظت یون های آن در آب بیشتر و رسانایی بیشتری دارد. (۰/۲۵)	۰/۲۵ ۰/۵ ۰/۷۵
	خسته نباشید	جمع نمره
		۲۰