



# مشاوره تحصیلی هیوا

تخصصی ترین سایت مشاوره کشور

مشاوره تخصصی ثبت نام مدارس ، برنامه ریزی درسی و آمادگی  
برای امتحانات مدارس

برای ورود به صفحه مشاوره مدارس کلیک کنید

برای ورود به صفحه نمونه سوالات امتحانی کلیک کنید

تماس با مشاور تحصیلی مدارس

۹۰۹۹۰۷۱۷۸۹



تماس از تلفن ثابت

مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه	رشته: ریاضی تحفیزیکه علوم تجربیات مشاوره آکسوره: ۴	سؤالات امتحان: شیمی ۳
ساعت شروع: ۱۰ صبح	تاریخ امتحان: ۱۳۹۹/۱۰/۲۴	نام و نام خانوادگی:
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه		
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت دی ماه سال ۱۳۹۹		

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

	توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است.	
۱/۵	<p>۱ در هر مورد از بین دو واژه داده شده، واژه مناسب را انتخاب کرده و در پاسخ نامه بنویسید.</p> <p>(آ) در فرآیند هال، گاز کربن دی اکسید در «<math>\frac{\text{کاتد}}{\text{آند}}</math>» تولید می شود.</p> <p>(ب) در ساخت مبدل کاتالیستی خودروهای «<math>\frac{\text{بنزینی}}{\text{دیزلی}}</math>» از آمونیاک استفاده شده است.</p> <p>(پ) در شبکه بلوری فلزها، الکترون های «<math>\frac{\text{درونی}}{\text{ظرفیت}}</math>» سازنده دریای الکترونی هستند.</p> <p>(ت) کلسیم اکسید (CaO) یک «<math>\frac{\text{باز}}{\text{اسید}}</math>» آرنیوس به شمار می رود، زیرا در آب سبب افزایش غلظت یون «<math>\frac{\text{هیدرونیوم}}{\text{هیدروکسید}}</math>» می شود.</p> <p>(ث) به شمار نزدیکترین یون های ناهمنام موجود پیرامون هر یون در شبکه بلور ترکیبات یونی «<math>\frac{\text{عدد اکسایش}}{\text{عدد کوئوردیناسیون}}</math>» می گویند.</p>	
۲/۲۵	<p>۲ درستی یا نادرستی هر یک از عبارات های زیر را تعیین کرده و در صورت <b>نادرست بودن</b> شکل درست آن را بنویسید.</p> <p>(آ) سلول سوختی نوعی سلول الکترولیتی است.</p> <p>(ب) مقاومت کششی گرافن بیشتر از فولاد است.</p> <p>(پ) محلول کات کبود برخلاف رنگ های پوششی توانایی پخش نور را دارد.</p> <p>(ت) کاتالیزورها در هر واکنش شیمیایی با کاهش انرژی فعالسازی سبب افزایش آنتالپی واکنش می شوند.</p> <p>(ث) در نقشه پتانسیل الکترواستاتیکی مولکولهای دو اتمی ناجورهسته، توزیع الکترون ها یکنواخت بوده و تراکم بار الکتریکی روی اتم های سازنده آن یکسان است.</p>	
۱/۵	<p>۳ با توجه به فرمول ساختاری ترکیبات زیر به پرسش پاسخ دهید.</p> <p>ترکیب (۱): <math>C_{17}H_{25} - COONa</math>      ترکیب (۲): <math>C_{12}H_{25} - C_6H_4 - SO_3Na</math></p> <p>(آ) کدام ترکیب یک پاک کننده غیر صابونی است؟ <b>دلیل بنویسید.</b></p> <p>(ب) قدرت پاک کنندگی کدام ترکیب کمتر است؟ <b>دلیل بنویسید.</b></p> <p>(پ) توضیح دهید چرا مولکولهای صابون، پاک کننده مناسبی برای چربی ها به شمار می رود؟</p>	
	ادامه سؤالات در صفحه دوم	

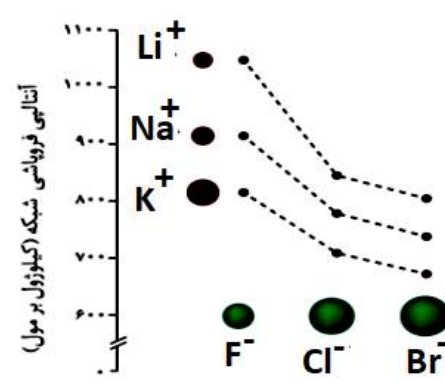
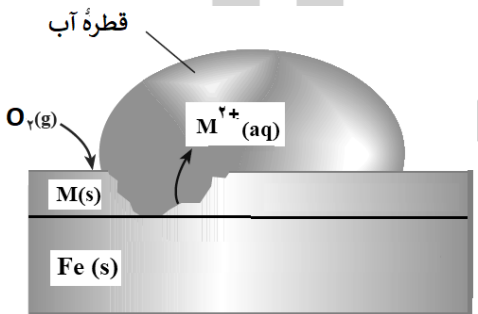
مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه	رشته: ریاضی، فیزیک، علوم تجربیات	سؤالات امتحان: شیمی ۳
ساعت شروع: ۱۰ صبح	تاریخ امتحان: ۱۰/۲۴	نام و نام خانوادگی:
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه		
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت دی ماه سال ۱۳۹۹		

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

۱/۲۵	<p>۴ در نمونه ای از آب انار، غلظت یون هیدرونیوم <math>2 \times 10^{-4}</math> مول بر لیتر است.</p> <p>(آ) pH این محلول را محاسبه کنید.</p> <p>(ب) غلظت یون هیدروکسید را در این نمونه محاسبه کنید.</p> <p>(پ) خاصیت این محلول را تعیین کنید. (اسیدی، بازی، خنثی)</p>						
۱/۲۵	<p>۵ با توجه به ترکیبات مقابل به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) کدام یک از این ترکیبات مونومرهای سازنده پلی اتیلن ترفتالات (PET) هستند؟</p> <p>(ب) کدام ترکیب (ها) را می توان از تقطیر نفت خام بدست آورد؟</p> <p>(پ) کدام ترکیب به عنوان افشانه بی حس کننده موضعی استفاده می شود؟</p> <p> <math>HO-CH_2-CH_2-OH</math> (۱)  <math>CH_2=CH_2</math> (۲)  <math>CH_3-CH_2-Cl</math> (۳) </p> <p>(۴) (۵)</p>						
۱	<p>۶ با توجه به ترکیبات « سیلیس (SiO<sub>2</sub>(s)) و کربن دی اکسید جامد (CO<sub>2</sub>(s)) » به پرسش های زیر پاسخ دهید.</p> <p>(آ) نوع جامد را در هر ترکیب بنویسید؟ (مولکولی، یونی، فلزی، کووالانسی)</p> <p>(ب) سختی کدام ترکیب بیشتر است؟ چرا؟</p>						
۲	<p>۷ با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>۱) <math>Fe^{2+}(aq) + Sn^{4+}(aq) \rightarrow Fe^{3+}(aq) + Sn^{2+}(aq)</math></p> <p>۲) <math>Zn^{2+}(aq) + Mn(s) \rightarrow Mn^{2+}(aq) + Zn(s)</math></p> <p>(آ) <math>E^\circ</math> واکنش (۲) را محاسبه کنید.</p> <p>(ب) در واکنش (۱)، کدام واکنش دهنده کاهنده است؟ چرا؟</p> <p>(پ) در سلول منگنز-نقره، جهت حرکت الکترون ها در مدار بیرونی چگونه است؟ دلیل بنویسید.</p> <p>(I) از منگنز به سوی نقره (II) از نقره به سوی منگنز</p> <table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <td><math>Zn^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Zn(s)</math></td> <td>-۰/۷۶</td> </tr> <tr> <td><math>Mn^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Mn(s)</math></td> <td>-۱/۱۸</td> </tr> <tr> <td><math>Ag^+(aq) + e^- \rightarrow Ag(s)</math></td> <td>+۰/۸</td> </tr> </table>	$Zn^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Zn(s)$	-۰/۷۶	$Mn^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Mn(s)$	-۱/۱۸	$Ag^+(aq) + e^- \rightarrow Ag(s)$	+۰/۸
$Zn^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Zn(s)$	-۰/۷۶						
$Mn^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Mn(s)$	-۱/۱۸						
$Ag^+(aq) + e^- \rightarrow Ag(s)$	+۰/۸						
<p>www.Heyvagr.com</p>							

سؤالات امتحان: ۳	رشته: ریاضی، فیزیک، علوم تجربیات	مشاوره: آکاشوره ۴	مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	دوازدهم دوره دوم متوسطه	ریخ امتحان: ۲۴ ۱۰ ۱۳۹۹	۱۰ صبح
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت دی ماه سال ۱۳۹۹			

ردیف	سؤالات ( )	نمره
------	------------	------

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

سؤالات امتحان: شیمی ۳	رشته: ریاضی، فیزیک، علوم تجربیات	مشاوره: آکشوره: 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			

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

۱۲	<p>تعدادل «<math>2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)</math>» را در نظر بگیرید و با توجه به جدول داده شده به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) این تعادل گرماده است یا گرماگیر؟ چرا؟</p> <p>(ب) میزان پیشرفت واکنش در کدام دما بیشتر است؟ چرا؟</p> <p>(پ) با انتقال مخلوط تعادلی در دمای ثابت به ظرف بزرگتر، شمار مول های گاز <math>O_2</math> چه تغییری می کند؟ چرا؟</p>	<table border="1"> <tr> <td>دما</td> <td><math>225^{\circ}C</math></td> <td><math>435^{\circ}C</math></td> </tr> <tr> <td>ثابت تعادل</td> <td><math>4 \times 10^{-11}</math></td> <td><math>4 \times 10^{-5}</math></td> </tr> </table>	دما	$225^{\circ}C$	$435^{\circ}C$	ثابت تعادل	$4 \times 10^{-11}$	$4 \times 10^{-5}$						
دما	$225^{\circ}C$	$435^{\circ}C$												
ثابت تعادل	$4 \times 10^{-11}$	$4 \times 10^{-5}$												
۱۳	<p>با توجه به جدول زیر که ثابت یونش چند اسید مقایسه شده است، پاسخ دهید.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>نام اسید</th> <th>فرمول شیمیایی</th> <th>ثابت یونش اسید (<math>K_a</math>)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>استیک اسید</td> <td><math>CH_3COOH</math></td> <td><math>1/8 \times 10^{-5}</math></td> </tr> <tr> <td>هیدروسیانیک اسید</td> <td><math>HCN</math></td> <td><math>4/9 \times 10^{-10}</math></td> </tr> <tr> <td>هیدروکلریک اسید</td> <td><math>HCl</math></td> <td>بسیار بزرگ</td> </tr> </tbody> </table> <p>(آ) در شرایط یکسان سرعت واکنش فلز منیزیم با یک لیتر محلول ۱ مولار کدام اسید جدول بالا بیشتر است؟</p> <p>(ب) کدام معادله زیر برای یونش هیدروکلریک اسید در آب مناسب تر است؟ دلیل بنویسید.</p> <p>a) <math>HCl(aq) \rightarrow H^+(aq) + Cl^-(aq)</math>      b) <math>HCl(aq) \rightleftharpoons H^+(aq) + Cl^-(aq)</math></p> <p>(پ) در دمای یکسان، رسانایی الکتریکی محلول ۱ مولار استیک اسید بیشتر است یا محلول ۱ مولار هیدروسیانیک اسید؟ دلیل بنویسید.</p>	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	۲۰												

۱ H ۱/۰۰۸	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; text-align: center;">                 راهنمای جدول تناوبی عناصرها                  عدد اتمی ۶                  C                  جرم اتمی استاندارد ۱۲/۰۱             </div>																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

## هیوا تخصصی ترین سایت مشاوره کشور

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

۱/۵		(پ) ظرفیت (۰/۲۵) ص ۸۲ (ت) باز (۰/۲۵) - هیدروکسید (۰/۲۵) ص ۱۵ (ث) عدد کوئوردیناسیون (۰/۲۵) ص ۷۸	
۰/۵ ۰/۲۵ ۰/۵ ۰/۵ ۰/۵		(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 کبودبرخلاف 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 دوانمی ناجورهسته، توزیع الکترون ها یکنواخت نبوده و تراکم بارالکتریکی روی اتم های سازنده آن یکسان نیست. (۰/۲۵) ص ۷۳	۲
۰/۵ ۰/۵ ۰/۵		(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 <sup>-</sup> ) به مولکولهای آب متصل می شود ومثل پلی چربی را در آب معلق نگه می دارد. (۰/۵) ص ۸ تا ۱۱	۳
۰/۵ ۰/۵ ۰/۲۵		(آ) $\text{pH} = -\log [\text{H}^+] = -\log 2 \times 10^{-4} = -\log 2 - \log 10^{-4} = -(0/3) + 4 = 3/7 \quad (0/25)$ (ب) $[\text{H}^+][\text{OH}^-] = 10^{-14} \rightarrow 2 \times 10^{-4} [\text{OH}^-] = 10^{-14} \rightarrow [\text{OH}^-] = \frac{10^{-14}}{2 \times 10^{-4}} = 5 \times 10^{-11} \text{ mol.L}^{-1} \quad (0/25)$ (پ) اسیدی (۰/۲۵) ص ۳۵	۴
۱/۲۵		(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	۵
۰/۵ ۰/۵		(آ) SiO <sub>۲</sub> (s) جامد کووالانسی (۰/۲۵) و CO <sub>۲</sub> (s) جامد مولکولی (۰/۲۵) (ب) SiO <sub>۲</sub> (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	۶
"ادامه راهنمای تصحیح در صفحه دوم"			

## هيوآ تخصصى ترين سايت مشاوره كشور

	راهنماى تصحيح امتحان نهايى درس: شيمي (۳)	رشته : رياضى فيزيك و علوم تجربى
	پايه : دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه : ۳
	دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسر کشور در نوبت دي ماه سال ۱۳۹۹	
نمره	راهنماى تصحيح	

۰/۵	۰/۷۵	۰/۷۵	۷	<p>(آ) <math>E^{\circ} = E^{\circ}_c - E^{\circ}_a</math> (۰/۲۵) <math>E^{\circ} = -۰/۷۶ - (-۱/۱۸) = +۰/۴۲</math> V (۰/۲۵)</p> <p>(ب) يون <math>Fe^{2+}</math> (۰/۲۵) - زیرا الكترون از دست داده يا اكسيد شده است. (۰/۵)</p> <p>(پ) (I) يا از منگنز به سمت نقره (۰/۲۵)</p> <p>زیرا جهت جریان در مدار بیرونی از آند (الکتروود با <math>E^{\circ}</math> منفی تر) به سمت کاتد (الکتروود با <math>E^{\circ}</math> مثبت تر) است. (۰/۵) ص ۴۴ تا ص ۴۹</p>
۰/۵	۰/۵	۰/۲۵	۸	<p>(آ) يون فلوئورید (۰/۲۵) - زیرا شعاع يون فلوئورید (<math>F^{-}</math>) کمتر از شعاع يون كلريد (<math>Cl^{-}</math>) است. (۰/۲۵)</p> <p>(ب) سدیم كلريد (۰/۲۵) - زیرا آنتالپی فروپاشی شبکه آن بیشتر است. (۰/۲۵)</p> <p>(پ) کاهش می یابد (۰/۲۵)</p> <p>ص ۸۰</p>
۰/۵	۰/۵	۰/۵	۹	<p>(آ) مقاومت در برابر سایش ، نقطه ذوب بالا ، چگالی کم « ۲ دلیل هر مورد (۰/۲۵) » ص ۸۵</p> <p>(ب) زیرا کاتالیزگر سبب کاهش مصرف انرژی می شود و در نهایت میزان ورود گازهای آلاینده مثل <math>CO_p</math> به هواکره کاهش می یابد. (۰/۵)</p> <p>ص ۱۲۰</p> <p>(پ) زیرا لیتیم در بین فلزها کمترین چگالی و <math>E^{\circ}</math> را دارد. (۰/۵) ص ۴۹</p> <p>(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</p>
۰/۷۵	۰/۵	۰/۲۵	۱۰	<p>(آ) روی (<math>Zn</math>) (۰/۲۵) - با توجه به پتانسیل کاهشى 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)</p> <p>(ب) <math>O_2(g) + 2H_2O(l) + Fe \rightarrow 4OH^{-}(aq)</math> (۰/۲۵) (۰/۲۵)</p> <p>(پ) زیرا قلع با مواد غذایی واکنش نمی دهد (۰/۲۵) (ص ۵۹)</p>
۰/۷۵	۰/۵	۰/۲۵	۱۱	<p>(آ) <math>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}</math> (۰/۲۵)</p> <p>(ب) <math>\% \alpha = \frac{[H^{+}]}{[HA]} \times 100 = \frac{1/75 \times 10^{-2}}{0/52} \times 100 = 3/36\%</math> (۰/۲۵)</p> <p>ص ۱۸ تا ص ۲۲</p>
"ادامه راهنمای تصحيح در صفحه سوم"				

## هیاوا تخصصی ترین سایت مشاوره کشور

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

۰/۵	(آ) گرماگیر (۰/۲۵) - زیرا با افزایش دما، ثابت تعادل افزایش یافته یعنی با مصرف گرما تعادل به سمت راست رفته است. (۰/۲۵)	۱۲
۰/۵	(ب) $435^{\circ}\text{C}$ (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)	
۰/۷۵	(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) ص ۱۰۲ تا ص ۱۰۵	
۰/۲۵	(آ) هیدروکلریک اسید. (۰/۲۵)	۱۳
۰/۵	(ب) معادله (۰/۲۵) (a) - هیدروکلریک اسید یک اسید قوی است و به طور کامل در آب یونش می یابد. (۰/۲۵)	
۰/۷۵	(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) ص ۲۲ تا ص ۲۳	
۲۰	خسته نباشید	جمع نمره

