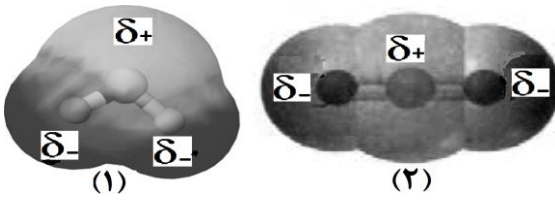
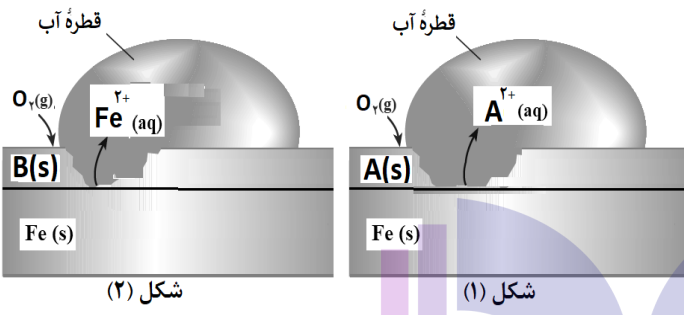
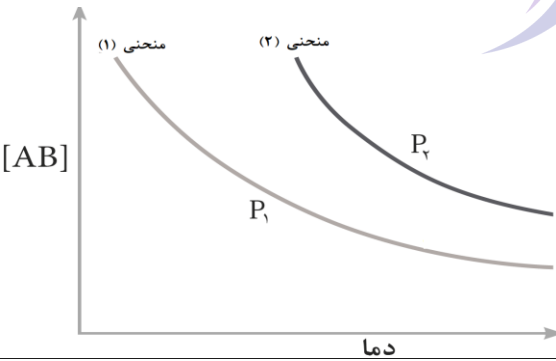


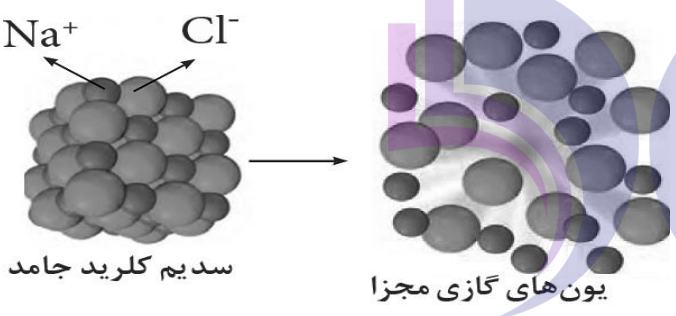
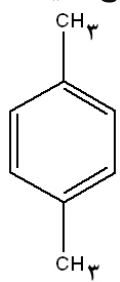
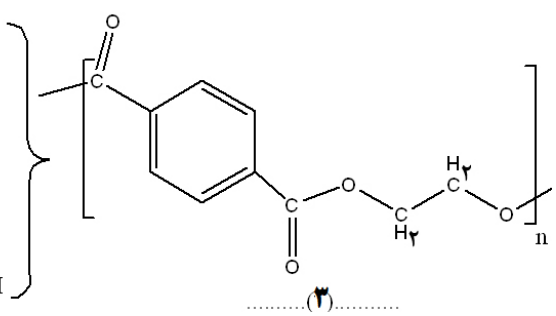
سؤالات آزمون نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک – علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۰۵	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۱۰ صبح	تعداد صفحه: ۴
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور در نوبت دی ماه سال ۱۴۰۲			
ردیف	توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است، بخشی از جدول دوره ای در پایان سوالات داده شده است.		
نمره			

۱	<p>با استفاده از واژه‌های درون کادر، عبارت‌های زیر را کامل کنید. (برخی واژه‌ها اضافی است).</p> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; text-align: center;"> <p>افزایش - <math>N_2</math> - کاهش - نافلزی - <math>NH_3</math> - فلزی</p> </div> <ul style="list-style-type: none"> <li>سلول‌های سوختی کارایی بیشتری نسبت به باتری‌ها دارند و ردپای کربن دی اکسید را... (آ) می دهند.</li> <li>در مبدل‌های کاتالیستی خودروهای دیزلی با ورود... (ب) گازهای NO و <math>NO_2</math> به... (پ) تبدیل می شود.</li> <li>اکسیدهای... (ت) محلول در آب، غلظت یون هیدرونیوم را در آب افزایش می دهند.</li> </ul>	۱									
۱/۷۵	<p>درستی یا نادرستی جمله‌های زیر را مشخص کنید. شکل درست عبارت‌های نادرست را بنویسید.</p> <p>(آ) عدد اکسایش اتم کلر در <math>(ClO_3^-)</math> برابر (۵ +) است.</p> <p>(ب) گل ادریسی سرخ رنگ نشان می دهد که <math>[OH^-] &gt; [H_3O^+]</math> در خاک آن است.</p> <p>(پ) ثابت یونش محلول ۱ مولار اسید ضعیف (HX) در دمای معین ده برابر ثابت یونش همان اسید با غلظت ۰/۱ مولار است.</p> <p>(ت) کوارتز از جمله نمونه‌های ناخالص سیلیس است.</p>	۲									
۱/۲۵	<p>مقدار یکسانی صابون جامد را در ظرف (۱ و ۲) که دارای نمونه‌هایی از آب مقطر و آب دریا است می ریزیم، تا محلول آب و صابون مطابق شکل زیر تهیه شود. با توجه به آن پاسخ دهید.</p> <div style="text-align: center;">  <p>ظرف (۱)      ظرف (۲)</p> </div> <p>(آ) کدام ظرف (۱ یا ۲) دارای آب مقطر است؟ دلیل بنویسید.</p> <p>(ب) پس از شستن لباس با کدام محلول ظرف (۱ یا ۲)، بر روی لباس‌ها لکه‌های سفید بر جای می ماند؟ دلیل بنویسید.</p> <p>(پ) کدام نوع پاک کننده‌ها در هر دو ظرف خاصیت پاک کنندگی خود را حفظ می کنند؟</p>	۳									
۱/۵	<p>جدول زیر محلول اسید (HA) و (HB) را با غلظت مولی برابر در دمای <math>25^\circ C</math> نشان می دهد.</p> <table border="1" style="margin: 10px auto;"> <thead> <tr> <th>محلول اسید</th> <th><math>[H^+(aq)]</math></th> <th><math>[OH^-(aq)]</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>HA</td> <td>..... (ب).....</td> <td><math>2 \times 10^{-14}</math></td> </tr> <tr> <td>HB</td> <td><math>2 \times 10^{-4}</math></td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>(آ) pH محلول (HB) را حساب کنید.</p> <p>(ب) غلظت یون هیدرونیوم در محلول (HA) را حساب کنید.</p> <p>(پ) کدام محلول (HA) یا (HB) رسانایی الکتریکی بیشتری دارد؟ دلیل بنویسید.</p>	محلول اسید	$[H^+(aq)]$	$[OH^-(aq)]$	HA	..... (ب).....	$2 \times 10^{-14}$	HB	$2 \times 10^{-4}$		۴
محلول اسید	$[H^+(aq)]$	$[OH^-(aq)]$									
HA	..... (ب).....	$2 \times 10^{-14}$									
HB	$2 \times 10^{-4}$										
	"ادامه سوالات در صفحه دوم"										

سؤالات آزمون نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک – علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۰۵	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۱۰ صبح	تعداد صفحات: ۴
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور در نوبت دی ماه سال ۱۴۰۲			
ردیف	توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است، بخشی از جدول دوره ای در پایان سوالات داده شده است.		
نمره			

۵	<p>با توجه به نقشه های پتانسیل الکترو استاتیکی مولکول های داده شده پاسخ دهید.</p> <p>(آ) کدام نقشه پتانسیل مولکول <math>(SO_2)</math> است؟</p> <p>(ب) کدام نقشه پتانسیل مربوط به یک ترکیب ناطبی است؟</p> <p>دلیل بنویسید.</p> <p>(پ) در نقشه پتانسیل الکتروستاتیکی علامت <math>(\delta^-)</math> نشان دهنده چیست؟</p>		۱/۲۵										
۶	<p>شکل مقابل دو قطعه آهن را نشان می دهد که با لایه نازکی از فلز A و B پوشیده شده است. با توجه به آن پاسخ دهید.</p> <p>(آ) کدام فلز (A) یا (B)، قدرت کاهندگی بیشتری دارد؟ چرا؟</p> <p>(ب) نیم واکنش موازنه شده کاهش را بنویسید.</p> <p>(پ) برای ساختن قوطی های روغن نباتی ورقه های آهن را با لایه نازکی از کدام فلز (روی یا قلع) می پوشانند؟</p> <p>دلیل بنویسید. <math>E^\circ(Fe^{2+}/Fe) = -0.44</math> <math>E^\circ(Sn^{2+}/Sn) = -0.14</math> <math>E^\circ(Zn^{2+}/Zn) = -0.76</math></p>		۱/۵										
۷	<p>نمودار زیر تغییر غلظت فراورده را برای واکنش تعادلی <math>A(g) + B(g) \rightleftharpoons AB(g)</math> در دو شرایط متفاوت نشان می دهد.</p> <p>(<math>P_1</math> و <math>P_2</math> نماد فشار سامانه است)</p> <p>(آ) با افزایش دما پیشرفت واکنش (بیشتر یا کمتر) می شود؟</p> <p>(ب) در کدام منحنی (۱) یا (۲) حجم سامانه بیشتر است؟</p> <p>(پ) در دمای ثابت، <math>[AB]</math> در کدام منحنی بیشتر است؟</p> <p>توضیح دهید.</p> <p>(ت) این واکنش گرماگیر یا گرماده است؟</p>		۱/۲۵										
۸	<p>با توجه به جدول به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) کدام فلز در محیط اسیدی با اکسیژن واکنش نمی دهد؟ چرا؟</p> <p>(ب) بدون محاسبه تعیین کنید سلول گالوانی ساخته شده از کدام دو فلز موجود در جدول، بیشترین مقدار ولتاژ را تولید می کند؟ دلیل بنویسید.</p> <p>(پ) آیا محلول کروم (III) کلرید را می توان در ظرفی از جنس نقره نگه داری کرد؟</p>	<table border="1"> <thead> <tr> <th>نیم واکنش کاهش</th> <th><math>E^\circ (V)</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td><math>Au^+(aq) + e^- \longrightarrow Au(s)</math></td> <td>+۱/۶۸</td> </tr> <tr> <td><math>O_2 + 4H^+(aq) + 4e^- \longrightarrow 2H_2O(l)</math></td> <td>+۱/۲۳</td> </tr> <tr> <td><math>Ag^+(aq) + e^- \longrightarrow Ag(s)</math></td> <td>+۰/۸۰</td> </tr> <tr> <td><math>Cr^{3+}(aq) + 3e^- \longrightarrow Cr(s)</math></td> <td>-۰/۷۳</td> </tr> </tbody> </table>	نیم واکنش کاهش	$E^\circ (V)$	$Au^+(aq) + e^- \longrightarrow Au(s)$	+۱/۶۸	$O_2 + 4H^+(aq) + 4e^- \longrightarrow 2H_2O(l)$	+۱/۲۳	$Ag^+(aq) + e^- \longrightarrow Ag(s)$	+۰/۸۰	$Cr^{3+}(aq) + 3e^- \longrightarrow Cr(s)$	-۰/۷۳	۱/۲۵
نیم واکنش کاهش	$E^\circ (V)$												
$Au^+(aq) + e^- \longrightarrow Au(s)$	+۱/۶۸												
$O_2 + 4H^+(aq) + 4e^- \longrightarrow 2H_2O(l)$	+۱/۲۳												
$Ag^+(aq) + e^- \longrightarrow Ag(s)$	+۰/۸۰												
$Cr^{3+}(aq) + 3e^- \longrightarrow Cr(s)$	-۰/۷۳												
ادامه سوالات در صفحه سوم "													

سؤالات آزمون نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک – علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۰۵	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۱۰ صبح	تعداد صفحه: ۴
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور در نوبت دی ماه سال ۱۴۰۲			
ردیف	توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است، بخشی از جدول دوره ای در پایان سوالات داده شده است.		
نمره			

۹	<p>معادله واکنش داده شده زیر واکنش خنثی شدن اسید معده با ماده موثر یک ضد اسید را نشان می دهد با توجه به آن به پرسش ها پاسخ دهید. (<math>\log 3 = 0.48</math>)</p> $\text{Al(OH)}_3(\text{s}) + 3\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{AlCl}_3(\text{aq}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ <p>(آ) نام این ضد اسید را بنویسید.</p> <p>(ب) اگر pH اسید معده برابر ۱/۵۲ باشد، غلظت یون هیدرونیوم و غلظت این اسید را حساب کنید.</p> <p>(پ) ۱۰۰ میلی لیتر هیدروکلریک اسید با غلظت ۰/۰۳ مولار با چند گرم از این ضد اسید خنثی می شود؟</p>	۲
۱۰	<p>دلیل هریک از موارد زیر را بنویسید.</p> <p>(آ) دوده به رنگ سیاه دیده می شود.</p> <p>(ب) در ساخت باتری های جدید از فلز لیتیم استفاده می شود.</p> <p>(پ) در غلظت برابر از محلول های آمونیاک و سدیم هیدروکسید، آمونیاک pH کمتری دارد.</p> <p>(ت) <math>\text{SiO}_2(\text{s})</math> سخت و دیر گداز است در حالی که <math>\text{CO}_2(\text{s})</math> در دمای اتاق تصعید می شود.</p>	۲
۱۱	<p>با توجه به شکل به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) این شکل چه فرایندی را نشان می دهد؟</p> <p>(ب) انرژی لازم برای انجام این واکنش چه نامیده می شود؟</p> <p>(پ) اگر به جای یون کلرید (<math>\text{Cl}^-</math>) یون برمید (<math>\text{Br}^-</math>) جایگزین شود، انرژی لازم برای انجام این واکنش کمتر یا بیشتر می شود؟ دلیل بنویسید.</p>	<p>۱/۲۵</p> 
۱۲	<p>مراحل زیر نمایش تشکیل یک پلیمر در زندگی روزانه ما را نشان می دهد با توجه به آن به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>I)  + (I) اکسنده <math>\xrightarrow{\Delta}</math> .....(۱).....</p> <p>II) .....(۲)..... + (II) اکسنده <math>\rightarrow</math> <math>\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}</math></p> <p>(آ) فرمول ترکیبات (۱) و (۲) را بنویسید.</p> <p>(ب) کاربرد پلیمر (۳) را بنویسید.</p> <p>(پ) کدام واکنش (I) یا (II) دشوارتر انجام می شود؟ دلیل بنویسید.</p>	<p>۱/۵</p> 
	ادامه سوالات در صفحه چهارم "	

سؤالات آزمون نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک – علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۰۵	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۱۰ صبح	تعداد صفحه: ۴
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور در نوبت دی ماه سال ۱۴۰۲			
ردیف	توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است، بخشی از جدول دوره ای در پایان سوالات داده شده است.		
نمره			

۱۳	<p>اختلاف پتانسیل سلول گالوانی (روی – فلز X) برابر ۱/۱ ولت، در حالی که اختلاف پتانسیل سلول گالوانی (نیکل – فلز X) ۰/۵۹ ولت است.</p> <p>آ) قدرت اکسندگی <math>(Ni^{2+})</math> یا <math>(Zn^{2+})</math> بیشتر است؟ دلیل بنویسید.</p> <p>ب) اختلاف پتانسیل سلول (روی – نیکل) را حساب کنید.</p>	۱/۲۵
۱۴	<p>در بدن انسان مجموعه ای از واکنش های پیچیده در حضور آنزیم های ویژه به سرعت انجام می شود. نمودار های زیر واکنش اکسایش گلوکز در حضور و عدم حضور یک آنزیم را نشان می دهد با توجه به آن ها به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>انرژی (kJ)</p> <p>آ) کدام نمودار (۱) یا (۲) نشان دهنده انجام این واکنش با سرعت کمتر است؟ دلیل بنویسید.</p> <p>ب) کمیت C نشان دهنده چیست؟</p> <p>پ) آنزیم در این واکنش چه نقشی دارد؟ دلیل بنویسید.</p> <p>پیشرفت واکنش</p>	۱/۲۵
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	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 تصحیح آزمون نهایی درس: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۵
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه: ۳	ساعت شروع: ۱۰ صبح
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور - نوبت دی ماه سال ۱۴۰۲		

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

۱	آ) کاهش (۰/۲۵) ص ۵۰ (ب) $\text{NH}_3$ (۰/۲۵) ص ۱۰۲ (پ) $\text{N}_2$ (۰/۲۵) ص ۱۰۲ (ت) نافلز (۰/۲۵) ص ۱۶	۱
۲	آ) درست (۰/۲۵) ص ۵۲ ب) نادرست (۰/۲۵) گل ادریسی سرخ رنگ نشان می دهد که $[\text{H}_3\text{O}^+] < [\text{OH}^-]$ در خاک آن است، (یا گل ادریسی آبی رنگ نشان می دهد که $[\text{H}_3\text{O}^+] > [\text{OH}^-]$ در خاک آن است). (۰/۲۵) ص ۳۴ پ) نادرست (۰/۲۵) - ثابت یونش هر ماده فقط با دما تغییر می کند و با تغییر غلظت، تغییر نمی کند. (۰/۲۵) ص ۲۲ ت) نادرست (۰/۲۵) - کوارتز نمونه خالص سیلیس است (۰/۲۵) ص ۷۰	۱/۲۵
۳	آ) (۱) (۰/۲۵) - زیرا آب مقطر حاوی یون های منیزیم و کلسیم نیست پس ارتفاع کف صابون در آن بیشتر است. (۰/۲۵) ب) (۲) (۰/۲۵) - صابون با یون های کلسیم و منیزیم آب دریا رسوب سفید رنگ تشکیل می دهد. (۰/۲۵) پ) پاک کننده های غیر صابونی (۰/۲۵) ص ۱۱	۱/۲۵
۴	آ) $\text{pH} = -\log [\text{H}^+] \Rightarrow \text{pH} = -\log 2 \times 10^{-4} \Rightarrow \text{pH} = 3.7$ (۰/۲۵) ص ۲۵ ب) $[\text{H}^+][\text{OH}^-] = 10^{-14} \Rightarrow [\text{H}^+] = \frac{10^{-14}}{2 \times 10^{-4}} = 5 \times 10^{-11} \text{ mol.L}^{-1}$ (۰/۲۵) ص ۲۶ پ) محلول HA (۰/۲۵) چون غلظت یون های آن بیشتر است (اسید قوی تری است). (۰/۲۵) ص ۱۷	۱/۵
۵	آ) (۱) (۰/۲۵) ب) (۲) (۰/۲۵) توزیع الکترون ها پیرامون اتم مرکزی یکنواخت است. یا تراکم بار الکتریکی روی اتم های متصل به اتم مرکزی بیشتر و یکسان است. (۰/۵) پ) بار جزئی منفی (یا تراکم بیشتر بار الکتریکی منفی) (۰/۲۵) ص ۷۶	۱/۲۵
۶	آ) فلز (A) (۰/۲۵) - زیرا هنگامی که خراش در سطح آن ایجاد شده اکسایش یافته است. (۰/۲۵) ب) $\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 4\text{e}^- \rightarrow 4\text{OH}^-(\text{aq})$ (۰/۲۵) پ) قلع (۰/۲۵) - زیرا قلع با مواد غذایی واکنش نمی دهد. (۰/۲۵)	۱/۵
۷	آ) کمتر (۰/۲۵) ب) منحنی (۱) (۰/۲۵) ص ۱۱۰ پ) منحنی (۲) (۰/۲۵) زیرا واکنش با افزایش فشار به سمت شمار مول های گازی کمتر یا تولید فرآورده بیشتر (در جهت رفت)، پیشرفت می کند. (۰/۲۵) ص ۱۰۷ ت) گرماده (۰/۲۵) ص ۱۰۸	۱/۲۵
	ادامه در صفحه دوم	

راهنمای تصحیح آزمون نهایی درس: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۵
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه: ۳	ساعت شروع: ۱۰ صبح
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور - نوبت دی ماه سال ۱۴۰۲		

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

۸	<p>آ) <math>Au</math> (۰/۲۵) - زیرا پلا <math>E^\circ</math> بزرگتری از اکسیژن دارد پس اکسید نمی شود. (۰/۲۵)</p> <p>ب) کروم - پلا (۰/۲۵) - زیرا تفاوت <math>E^\circ</math> آن ها بیشتر است. (در جدول پلا بیشترین <math>E^\circ</math> و کروم کمترین <math>E^\circ</math> را دارد). (۰/۲۵)</p> <p>پ) بله (۰/۲۵)</p>	۱/۲۵
۹	<p>آ) آلومینیم هیدروکسید (۰/۲۵) ص ۳۲</p> <p>ب) <math>[H^+] = 10^{-pH} = 10^{-1/52} = 10^{-1/48} \times 10^{-2} = 3 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1} \Rightarrow [H^+] = [HCl] = 3 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}</math> (۰/۲۵)</p> <p>پ) <math>?gAl(OH)_3 = 0/1LHCl \times \frac{0/03molHCl}{1LHCl} \times \frac{1molAl(OH)_3}{3molHCl} \times \frac{78/00gAl(OH)_3}{1molAl(OH)_3} = 0/078gAl(OH)_3</math> (۰/۲۵)</p>	۲ ۲۵ ۳۲
۱۰	<p>آ) دوده همه طول موج های مرئی را جذب می کند پس به رنگ سیاه دیده می شود (۰/۲۵) ص ۸۵</p> <p>ب) زیرا لیتیم کمترین <math>E^\circ</math> (۰/۲۵) و کمترین چگالی (۰/۲۵) را دارد.</p> <p>پ) آمونیاک باز ضعیف و سدیم هیدروکسید باز قوی است (۰/۲۵) و غلظت یون هیدروکسید در محلول آمونیاک نسبت به سدیم هیدروکسید کمتر است پس pH آن کمتر است. (یا آمونیاک کامل یونیده نمی شود اما سدیم هیدروکسید کامل یونیده می شود). (۰/۲۵) ص ۲۹</p> <p>ت) کربن دی اکسید ماده مولکولی است (۰/۲۵) و جاذبه بین مولکول های آن کم است (۰/۲۵) در حالیکه <math>SiO_2(s)</math> ماده کووالانسی است. (یا مجموعه ای از اتم هاست که با هم پیوندهای اشتراکی دارند). (۰/۲۵) ص ۷۰ و ۷۱</p>	۲
۱۱	<p>آ) فروپاشی شبکه یونی سدیم کلرید (۰/۲۵) ص ۸۱</p> <p>ب) آنتالپی فروپاشی شبکه (۰/۲۵) ص ۸۲</p> <p>پ) کم تر (۰/۲۵) - زیرا شعاع یون برمید بزرگتر از شعاع یون کلرید است (یا چگالی بار آنیون برمید کمتر است). (۰/۲۵)</p> <p>پس آنتالپی فروپاشی شبکه آن کمتر خواهد بود. (۰/۲۵) ص ۸۳</p>	۱/۲۵
۱۲	<p>آ) ترکیب (۱):  (۰/۲۵)</p> <p>ترکیب (۲): <math>C_7H_6</math> (۰/۲۵)</p> <p>ب) در ساخت بطری های آب به کار می رود (۰/۲۵)</p> <p>پ) (I) (۰/۲۵) - زیرا برای انجام این واکنش از اکسند غلیظ (پتاسیم پرمنگنات غلیظ) (۰/۲۵) استفاده شده و واکنش در دمای بالا (۰/۲۵) انجام می شود. ص ۱۱۵ تا ۱۱۸</p>	۱/۵
	ادامه در صفحه سوم	

راهنمای تصحیح آزمون نهایی درس: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۵
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه: ۳	ساعت شروع: ۱۰ صبح
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور - نوبت دی ماه سال ۱۴۰۲		

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

۱۳	<p>آ) نیکل (۰/۲۵) - emf سلول X با نیکل کمتر از روی با X است بنابراین نیکل کاهنده ضعیف تر، و یون های آن اکسندۀ قوی تر است. (۰/۲۵)</p> <p>ب) <math>\frac{0}{59} = E_x^\circ - E_{Ni}^\circ \Rightarrow \frac{0}{51} = E_{Ni}^\circ - E_{Zn}^\circ</math> (۰/۲۵) <math>\frac{0}{59} = E_x^\circ - E_{Ni}^\circ</math> (۰/۲۵) <math>E^\circ = E_c^\circ - E_a^\circ \rightarrow 1/1 = E_x^\circ - E_{Zn}^\circ</math> (۰/۲۵)</p> <p>ص ۴۶ تا ۴۹</p>	۱/۲۵
۱۴	<p>آ) (۱) (۰/۲۵) - زیرا انرژی فعالسازی بیشتری دارد. (۰/۲۵) ص ۹۹</p> <p>ب) تغییرات آنتالپی واکنش ( گرمای واکنش) (۰/۲۵)</p> <p>پ) کاتالیزگر (۰/۲۵) چون انرژی فعالسازی را کاهش داده و باعث افزایش سرعت واکنش شده است. (۰/۲۵)</p>	۱/۲۵
	همکار گرامی خدا قوت	۲۰

