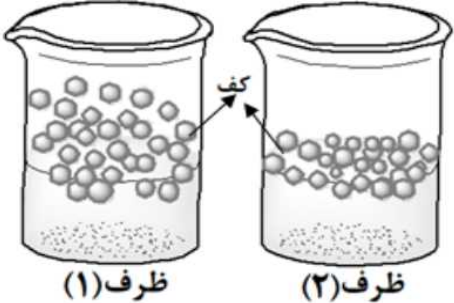
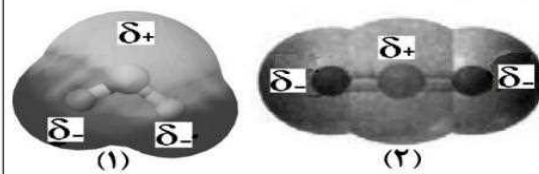
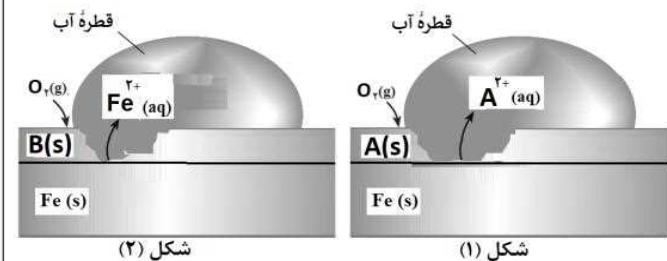
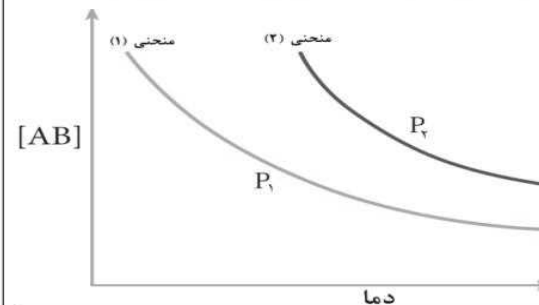


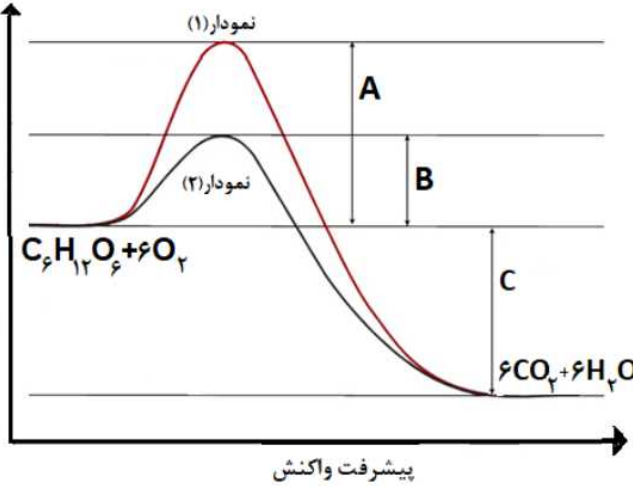
باسمه تعالی

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
دانش‌آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور در نوبت دی ماه سال ۱۴۰۲			

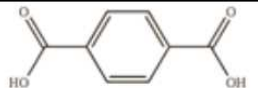
۱	با استفاده از واژه‌های درون کادر، عبارت‌های زیر را کامل کنید. (برخی واژه‌ها اضافی است). افزایش - N_2 - کاهش - نافلزی - NH_3 - فلزی - سلول‌های سوختی کارایی بیشتری نسبت به باتری‌ها دارند و ردپای کربن دی اکسید را... (آ) می‌دهند. - در مبدل‌های کاتالیستی خودروهای دیزلی با ورود... (ب) گازهای NO و NO_2 به... (پ) تبدیل می‌شود. - اکسیدهای... (ت) محلول در آب، غلظت یون هیدرونیوم را در آب افزایش می‌دهند.	۱									
۱/۷۵	درستی یا نادرستی جمله‌های زیر را مشخص کنید. شکل درست عبارت‌های نادرست را بنویسید. (آ) عدد اکسایش اتم کلر در (ClO_3^-) برابر $(+5)$ است. (ب) گل ادریسی سرخ رنگ نشان می‌دهد که $[H_3O^+] > [OH^-]$ در خاک آن است. (پ) ثابت یونش محلول ۱ مولار اسید ضعیف (HX) در دمای معین ده برابر ثابت یونش همان اسید با غلظت ۰/۱ مولار است. (ت) کوارتز از جمله نمونه‌های ناخالص سیلیس است.	۲									
۱/۲۵	مقدار یکسانی صابون جامد را در ظرف (۱ و ۲) که دارای نمونه‌هایی از آب مقطر و آب دریا است می‌ریزیم، تا محلول آب و صابون مطابق شکل زیر تهیه شود. با توجه به آن پاسخ دهید.  (آ) کدام ظرف (۱ یا ۲) دارای آب مقطر است؟ دلیل بنویسید. (ب) پس از شستن لباس با کدام محلول ظرف (۱ یا ۲)، بر روی لباس‌ها لکه‌های سفید بر جای می‌ماند؟ دلیل بنویسید. (پ) کدام نوع پاک‌کننده‌ها در هر دو ظرف خاصیت پاک‌کنندگی خود را حفظ می‌کنند؟	۳									
۱/۵	جدول زیر محلول اسید (HA) و (HB) را با غلظت مولی برابر در دمای $25^\circ C$ نشان می‌دهد. <table border="1" style="margin: 10px auto; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th>محلول اسید</th> <th>$[H^+(aq)]$</th> <th>$[OH^-(aq)]$</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>HA</td> <td>..... (ب).....</td> <td>2×10^{-14}</td> </tr> <tr> <td>HB</td> <td>2×10^{-4}</td> <td></td> </tr> </tbody> </table> (آ) pH محلول (HB) را حساب کنید. (ب) غلظت یون هیدرونیوم در محلول (HA) را حساب کنید. (پ) کدام محلول (HA) یا (HB) رسانایی الکتریکی بیشتری دارد؟ دلیل بنویسید.	محلول اسید	$[H^+(aq)]$	$[OH^-(aq)]$	HA	 (ب).....	2×10^{-14}	HB	2×10^{-4}		۴
محلول اسید	$[H^+(aq)]$	$[OH^-(aq)]$									
HA	 (ب).....	2×10^{-14}									
HB	2×10^{-4}										

۱/۲۵	با توجه به نقشه های پتانسیل الکترو استاتیکی مولکول های داده شده پاسخ دهید. (آ) کدام نقشه پتانسیل مولکول (SO_2) است؟ (ب) کدام نقشه پتانسیل مربوط به یک ترکیب ناقطبی است ؟ دلیل بنویسید. (پ) در نقشه پتانسیل الکتروستاتیکی علامت (δ^-) نشان دهنده چیست؟											
۱/۵	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. (آ) کدام فلز (A) یا (B)، قدرت کاهندگی بیشتری دارد؟ چرا؟ (ب) نیم واکنش موازنه شده کاهش را بنویسید. (پ) برای ساختن قوطی های روغن نباتی ورقه های آهن را با لایه نازکی از کدام فلز (روی یا قلع) می پوشانند؟ دلیل بنویسید. $E^\circ(Fe^{2+}/Fe) = -0.44$ $E^\circ(Sn^{2+}/Sn) = -0.14$ $E^\circ(Zn^{2+}/Zn) = -0.76$											
۱/۲۵	نمودار زیر تغییر غلظت فراورده را برای واکنش تعادلی $A(g) + B(g) \rightleftharpoons AB(g)$ در دو شرایط متفاوت نشان می دهد. (P_1 و P_2 نماد فشار سامانه است) (آ) با افزایش دما پیشرفت واکنش (بیشتر یا کمتر) می شود؟ (ب) در کدام منحنی (۱) یا (۲) حجم سامانه بیشتر است؟ (پ) در دمای ثابت، $[AB]$ در کدام منحنی بیشتر است؟ توضیح دهید. (ت) این واکنش گرماگیر یا گرماده است؟											
۱/۲۵	با توجه به جدول به پرسش ها پاسخ دهید. (آ) کدام فلز در محیط اسیدی با اکسیژن واکنش نمی دهد؟ چرا؟ (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. (پ) آیا محلول کروم (III) کلرید را می توان در ظرفی از جنس نقره نگه داری کرد؟	<table border="1"> <thead> <tr> <th>نیم واکنش کاهش</th> <th>$E^\circ (V)$</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$Au^+(aq) + e^- \longrightarrow Au(s)$</td> <td>$+1.68$</td> </tr> <tr> <td>$O_2 + 4H^+(aq) + 4e^- \longrightarrow 2H_2O(l)$</td> <td>$+1.23$</td> </tr> <tr> <td>$Ag^+(aq) + e^- \longrightarrow Ag(s)$</td> <td>$+0.80$</td> </tr> <tr> <td>$Cr^{3+}(aq) + 3e^- \longrightarrow Cr(s)$</td> <td>$-0.73$</td> </tr> </tbody> </table>	نیم واکنش کاهش	$E^\circ (V)$	$Au^+(aq) + e^- \longrightarrow Au(s)$	$+1.68$	$O_2 + 4H^+(aq) + 4e^- \longrightarrow 2H_2O(l)$	$+1.23$	$Ag^+(aq) + e^- \longrightarrow Ag(s)$	$+0.80$	$Cr^{3+}(aq) + 3e^- \longrightarrow Cr(s)$	-0.73
نیم واکنش کاهش	$E^\circ (V)$											
$Au^+(aq) + e^- \longrightarrow Au(s)$	$+1.68$											
$O_2 + 4H^+(aq) + 4e^- \longrightarrow 2H_2O(l)$	$+1.23$											
$Ag^+(aq) + e^- \longrightarrow Ag(s)$	$+0.80$											
$Cr^{3+}(aq) + 3e^- \longrightarrow Cr(s)$	-0.73											

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

۱/۲۵	۱۳ 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. (آ) قدرت اکسندگی (Ni^{2+}) یا (Zn^{2+}) بیشتر است ؟ دلیل بنویسید. (ب) اختلاف پتانسیل سلول (روی – نیکل) را حساب کنید.	۱۳
۱/۲۵	۱۴ 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. انرژی (kJ)  (آ) کدام نمودار (۱) یا (۲) نشان دهنده انجام این واکنش با سرعت کمتر است ؟ دلیل بنویسید. (ب) کمیت C نشان دهنده چیست ؟ (پ) آنزیم در این واکنش چه نقشی دارد ؟ دلیل بنویسید.	۱۴
۲۰	موفق باشید. جمع نمره	

۱	آ) کاهش (۰/۲۵) ص ۵۰ (ب) NH_3 (۰/۲۵) ص ۱۰۲ (پ) N_2 (۰/۲۵) ص ۱۰۲ (ت) نافلز (۰/۲۵) ص ۱۶
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
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
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
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
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)
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

۸	آ) Au (۰/۲۵) - زیرا طلا E° بزرگتری از اکسیژن دارد پس اکسید نمی شود. (۰/۲۵) ب) کروم - طلا (۰/۲۵) - زیرا تفاوت E° آن ها بیشتر است. (در جدول طلا بیشترین E° و کروم کمترین E° را دارد.) (۰/۲۵) پ) بله (۰/۲۵) ص ۵۷
۹	آ) آلومینیم هیدروکسید (۰/۲۵) ص ۳۲ ب) $\underbrace{[H^+] = 10^{-pH} = 10^{-1/52}}_{(0/25)} = \underbrace{10^{-1/48} \times 10^{-2}}_{(0/25)} = 3 \times 10^{-2} mol.L^{-1} \Rightarrow \underbrace{[H^+] = [HCl] = 3 \times 10^{-2} mol.L^{-1}}_{(0/25)}$ ص ۲۵ پ) $? g Al(OH)_3 = 0/1 L HCl \times \underbrace{0/03 mol HCl}_{(0/25)} \times \underbrace{\frac{1 mol Al(OH)_3}{3 mol HCl}}_{(0/25)} \times \underbrace{\frac{78/00 g Al(OH)_3}{1 mol Al(OH)_3}}_{(0/25)} = \underbrace{0/078 g Al(OH)_3}_{(0/25)}$ ۳۲
۱۰	آ) دوده همه طول موج های مرئی را جذب می کند پس به رنگ سیاه دیده می شود (۰/۲۵) ص ۸۵ ب) زیرا لیتیم کمترین E° (۰/۲۵) و کمترین چگالی (۰/۲۵) را دارد. 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 ت) کربن دی اکسید ماده مولکولی است (۰/۲۵) و جاذبه بین مولکول های آن کم است (۰/۲۵) در حالیکه $SiO_2(s)$ ماده کووالانسی است. (یا مجموعه ای از اتم هاست که با هم پیوندهای اشتراکی دارند.) (۰/۲۵) ص ۷۰ و ۷۱
۱۱	آ) فروپاشی شبکه یونی سدیم کلرید (۰/۲۵) ص ۸۱ ب) آنتالپی فروپاشی شبکه (۰/۲۵) ص ۸۲ پ) کم تر (۰/۲۵) - زیرا شعاع یون برمید بزرگتر از شعاع یون کلرید است (یا چگالی بار آنیون برمید کمتر است.) (۰/۲۵) پس آنتالپی فروپاشی شبکه آن کمتر خواهد بود. (۰/۲۵) ص ۸۳
۱۲	آ) ترکیب (۱): (۰/۲۵)  ترکیب (۲): C_6H_4 (۰/۲۵) ترفتالیک اسید ب) در ساخت بطری های آب به کار می رود (۰/۲۵) 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

۱/۲۵	۱۳ (آ) نیکل (۰/۲۵) - emf سلول X با نیکل کمتر از روی با X است بنابراین نیکل کاهنده ضعیف تر، و یون های آن اکسنده قوی تر است. (۰/۲۵) $\underbrace{E^{\circ} = E_c^{\circ} - E_a^{\circ} \rightarrow 1/1 = E_x^{\circ} - E_{Zn}^{\circ}}_{(0/25)} \quad \underbrace{0/59 = E_x^{\circ} - E_{Ni}^{\circ}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{0/51 = E_{Ni}^{\circ} - E_{Zn}^{\circ}}_{(0/25)} \quad \text{ب)}$ ص ۴۶ تا ۴۹	
۱/۲۵	۱۴ (آ) (۱) (۰/۲۵) - زیرا انرژی فعالسازی بیشتری دارد. (۰/۲۵) ص ۹۹ ب) تغییرات آنتالپی واکنش (گرمای واکنش) (۰/۲۵) پ) کاتالیزگر (۰/۲۵) چون انرژی فعالسازی را کاهش داده و باعث افزایش سرعت واکنش شده است. (۰/۲۵)	
۲۰	همکار گرامی خدا قوت	