Kanoon.ir

شما با دانلود این نمونه سوال، کد تخفیف خرید کتاب از سایت کانون بوک دریافت می کنید.

برای دریافت کد جایزه خود، عدد 33 را به سر شماره 90008451 ارسال کنید.



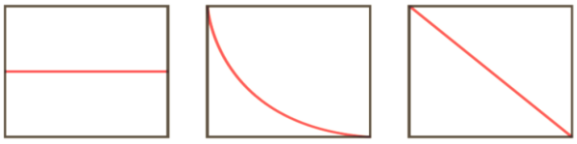
تمرین بیشتر نمونه سوالات امتحانی با کتاب های پرتکرار

همین حالا جایزه خود را دریافت کنید.

kanoonBook.ir

www.kanoon.ir

نام و نام خانوادگی:		بسمه تعالی آموزش و پرورش شهرستان اندیمشک دبیرستان امام خمینی (ره)	مهر آموزشگاه
شماره صندلی:	ارزشیابی نوبت اول		
درس : شیمی ۳	پایه : دوازدهم ریاضی	زمان:۱۰۰دقیقه	تاریخ: ۱۴۰۳/۱۰/۱۵	نام دبیر: رضا میرزاوند

ردیف		بارم
۱	◆ درست یا نادرست بودن عبارات زیر را مشخص کنید. الف- ژله نمونه ای از یک کلوییید است . ☐درست ☐نادرست ب-در باران معمولی نیتریک اسید وجود دارد. ☐درست ☐نادرست ج- در هنگام تعادل غلظت واکنش دهنده ها و فرآورده ها ثابت است. ☐درست ☐نادرست د- صابون های جامد از گرم کردن چربی گوسفندی با اسید قوی به دست می آیند. ☐درست ☐نادرست	۲
۲	◆ گزینه مناسب برای نوشتن در جای خالی را انتخاب کنید. لیتیم اکسید (LiO)یک .....(باز/اسید)آرنیوس به شمارمیرود زیرا سبب افزایش یون.....(هیدروکسید/هیدرونیوم) میشود نیروی بین مولکولی غالب در چربی ها از نوع..... (واندروالسی/پیوند هیدروژنی) است. از بین مواد غذایی .....(ماست / بادمجان) خاصیت ضد اسیدی دارد. گل ادریسی در خاکی با PHبرابر با .....(۱۱ /۲)به رنگ قرمز در می آید.	۲
۳	کدام نمودار ارتباط بین تغییرات $[H^+] \times [OH^-]$ و حجم محلول را به درستی نشان می دهد؟ چرا؟ 	۱
۴	غلظت تعادلی اسید ضعیف HA برابر۰/۰۸ مول بر لیتر است و درصد یونش این اسید ۴۰درصد است . غلظت تعادلی یون هیدرونیوم را به دست آورید.	۱

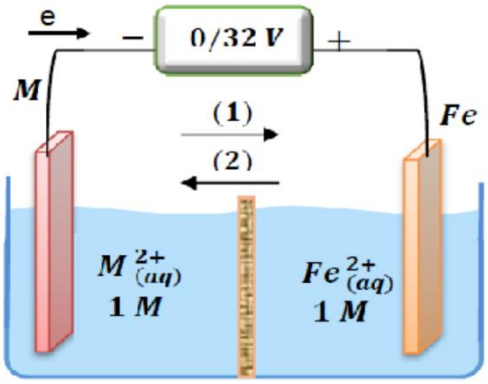
www-kanoon-ir

۵	اگر غلظت تعادلی استیک اسید CH_3COOH برابر 0/02 مولار و ثابت تعادل آن برابر $۰/۸ \times ۱۰^{-۳}$ باشد - معادله یونش را بنویسید. - غلظت یون استات را در این محلول به دست آورید. - درصد یونش را حساب کنید . - PHرا حساب کنید.	۳/۵
۶	معادلی یونش جوش شیرین با آب را کامل کنید. $NaHCO_{3\,(s)} + H_2O_{(L)} \longrightarrow$ ……(aq) + ……(aq)	۱
۷	با توجه به واکنش بین تیغه آلومینیوم و محلول مس (II) سولفات به سوالات پاسخ دهید. $2Al + 3CuSO4 \rightarrow Al2(SO4)3 + 3Cu$ الف) نیم واکنش های اکسایش - کاهش را نوشته و گونه های اکسنده و کاهنده را مشخص کنید. پ) در نتیجه انجام این واکنش دمای محلول چه تغییری می کند؟ چرا؟	۳

www-kanoon-ir

۸	با توجه به جدول روبه رو به سوالات پاسخ دهید. الف) کدام گونه قوی ترین اکسنده است؟ ب) کدام گونه (ها) میتوانند یون $Cu+2_{(aq)}$ را بکاهد؟چرا؟ | نیم واکنش کاهش	E°(V)
---	---
$Ag^{+}(aq)+e^{-}\rightarrow Ag(s)$	۰+/۸۰
$Pt^{۲+}(aq)+۲e^{-}\rightarrow Pt(s)$	+۱/۲
$Cu^{2+}(aq)+2e^{-}\rightarrow Cu(s)$	۰+/۳۴
$Zn^{2+}(aq)+2e^{-}\rightarrow Zn(s)$	۰−/۷۶
$Mg^{2+}(aq)+2e^{-}\rightarrow Mg(s)$	−۲/۳۷		۱/۵
۹	نیم واکنش زیر را موازنه کرده و سپس اکسایشی و کاهشی بودن آنرا تعیین کنید. $O_2 + H^+ \longrightarrow H_2O$	۱
۱۰	عدد اکسایش اتم های مشخص شده را محاسبه کنید. $CH_3-\overset{*}{C}H-CH_3$ (با CH_3 زیر C) $\underline{Cr}_2O_7^{-2}$ $NaH_2\underline{P}O_2$ $Ca\underline{C}O_3$	۳
۱۱	در مورد $C_{17}H_{35}CO_2^-$ (آنیون A) و $C_{12}H_{25}C_6H_4SO_3^-$ (آنیون B) به سوالات پاسخ دهید: الف) پس از شستن لباس با محلول حاوی کدام یک لکه های سفید باقی می ماند؟چرا؟ ب)ترکیب حاصل از آنیون A با آمونیوم در دما و فشار اتاق چه حالت فیزیکی دارد؟	۱/۵

www-kanoon-ir

۱٤	با توجه به ولتاژی که ولت سنج در سلول گالوانی نشان میدهد به سوالات پاسخ دهید  الف)در این سلول آند و کاتد را مشخص کنید. ب)گونه اکسنده را مشخص کرده و نیم واکنش های کاهش را بنویسید. پ) جهت حرکت کاتیون ها از دیواره متخلخل به چه صورت است؟ (۱یا۲) ت)اگر پتانسیل کاهشی استاندارد Fe^{+2} / Fe برابر با 0/44 V- باشد ، پتانسیل کاهشی M^{+2} /M را حساب کنید.	۳/۵