Kanoon.ir

درخت تو گر بار دانش بگیرد

به زیر آوری چرخ نیلوفری را

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.

kanoonBook.ir

www.kanoon.ir

دبیرستان برهنمی

سوالات آزمون دی ماه درس:شیمی دوازدهم	بسمه تعالی اداره کل آموزش و پرورش استان کرمان مدیریت آموزش و پرورش شهرستان رفسنجان	تاریخ امتحان :۱۴۰۲/۱۰/۲ مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه ساعت شروع :۸ صبح
رشته :ریاضی فیزیک/علوم تجربی		
نام ونام خانوادگی دانش آموز :		تعدادصفحه :۲
نام مدرسه :	نام دبیرمربوطه :	

توجه :استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است	نمره به عدد:	نمره به حروف :	امضاء دبیر :	

ردیف	روی برگه سوال پاسخ داده شود	نمره
۱	در هر یک از جمله های زیر واژه درست را از داخل کمانک انتخاب کنید. آ)محلول N_2O_5در آب یک **(اسید / باز)** آرنیوس است.زیرا در آب سبب افزایش غلظت یون **(هیدروکسید / هیدرونیوم)** می شود. ب)اسید ها بر مبنای **(میزان یونش / غلظت)** به دودسته قوی و ضعیف تقسیم بندی می شوند پ)میزان چسبندگی لکه های چربی بر روی پارچه های پلی استری **(بیشتر / کمتر)** از پارچه های نخی است. ت)در فناوری ساخت باتری های جدید نقش فلز **(پلاتین / لیتیم)** پر رنگ است. ث)در فرایند برقکافت منیزیم کلرید مذاب، درآند **(فلز منیزیم / گاز کلر)** تولید می شود. ج)در آبکاری ظرف آهنی با نقره،ظرف به قطب **(مثبت / منفی)** متصل می شود.	۱/۷۵
۲	**درستی یا نادرستی** هریک از عبارت های زیر را مشخص کنید.**شکل درست** عبارت های نادرست رابنویسید آ)در محلول آمونیاک ، علاوه بر مقدار زیادی مولکولهای آمونیاک شمار بسیار کمی از یونهای آبپوشیده وجود دارد. ب)گل ادریسی در خاکی که غلظت یون هیدروکسید در آن 2×10^{-5} مولار باشد دارای گل های آبی است. پ)در سلول سوختی هیدروژن-اکسیژن بخش قابل توجهی از انرژی الکتریکی به انرژی شیمیایی تبدیل می شود ت)در فرآیند هال گاز کربن دی اکسید درکاتد تولید می شود.	۱/۷۵
۳	برای هر یک از موارد زیر دلیل بیاورید. آ)با این که آلومینیوم ،فلزی کاهنده تر از آهن است.اما در هوای مرطوب **خورده نمی شود** ب)ژله، بر خلاف محلول مس(II) سولفات ، نور را پخش می کند. پ)عدد اکسایش کربن در  برابر۲- است	۱/۵
٤	با توجه به ساختار های زیر به پرسش ها پاسخ دهید: ۱)$CH_3(CH_2)_2COO^-Na^+$ ۲)$CH_3(CH_2)_{12}COO^-Na^+$ ۳)$CH_3(CH_2)_{11}\text{-}C_6H_4\text{-}SO_3^-Na^+$ ۴)$CH_3(CH_2)_{17}COOH$ آ)چرا نمی توان ساختار (۱) را پاک کننده در نظر گرفت. ب)کدام یک پاک کننده غیر صابونی است؟چرا پ)کدام پاک کننده (۲ یا ۳) در آب دریا و آب چشمه پاک کنندگی یکسانی دارد؟ ت)مخلوط حاصل از پاک کننده (۲) با آب و روغن پایدار است یا ناپایدار؟ ث)نوع نیروی جاذبه بین مولکولی غالب در ترکیب (۴) چیست؟چرا	۱/۷۵

www.kanoon.ir

سوالات آزمون دی ماه درس: شیمی دوازدهم	بسمه تعالی اداره کل آموزش و پرورش استان کرمان	تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۱۰/۲
رشته: ریاضی فیزیک/علوم تجربی		مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی دانش آموز:	مدیریت آموزش و پرورش شورستان رفسنجان	ساعت شروع: ۸ صبح
نام مدرسه:	نام دبیرمربوطه:	تعداد صفحه: ۴
توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است	نمره به عدد: / نمره به حروف: / امضاء دبیر:	

ردیف	روی برگه سوال پاسخ داده شود	نمره
۵	شکل زیر ۵۰۰ میلی لیتر محلول اسیدHXرا در دمای ۲۵°c ،درحال تعادل نشان می دهد. با توجه به آن به پرسش ها پاسخ دهید(هر ذره را معادل ۰/۰۱ مول در نظر بگیرید). $HX_{(aq)} \rightleftharpoons H^+_{(aq)} + X^-_{(aq)}$ آ)ثابت یونش اسید(Ka) را حساب کنید. ب)اگر در دمای ثابت غلظت اولیه اسید HX را افزایش دهیم ثابت یونش چه تغییری می کند؟چرا	۱/۵
۶	جدول زیر اطلاعات مربوط به دونوع اسید تک پروتون دار با غلظت ۰/۱ مولاررا نشان می دهد آ)کدام اسید رسانایی الکتریکی بیشتری دارد.چرا؟ ب)درصد یونش اسید HB را حساب کنید. ت) PHمحلول ۱ با افزودن مقداری آب مقطر چه تغییری می کند؟	۱/۲۵
۷	اسید معده یا هیدروکلریک اسیدبا فرمول شیمیایی HCl مایعی بی رنگ است که توسط پوشش داخلی معده تولید می شود. PH معده فردی در حالت استراحت برابر ۳/۷ و در حالت فعالیت آن برابر ۱/۴است.غلظت مولار اسید آن در حالت فعالیت چند برابر حالت استراحت است؟Log۴=۰/۶	۱/۲۵
۸	کدام یک از مواد داده شده در جدول برای موارد ذکر شده مناسب است آ)به عنوان ضد اسید به کار می رود. ب)در شیشه پاک کن از آن استفاده می شود؟ پ)برای کاهش میزان اسیدی بودن خاک به آن افزوده می شود. ت)محلول آن غیر الکترولیت است. ث)پاک کننده خورنده است و در تماس با پوست سوزش ایجاد می کند.	۱/۲۵

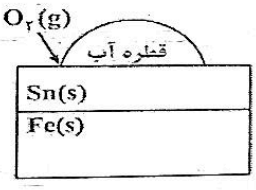
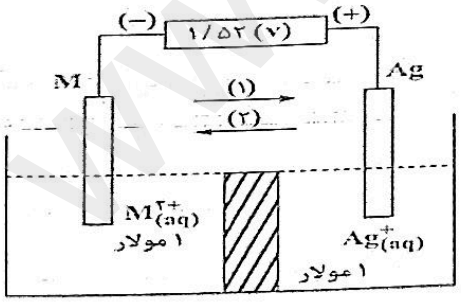
شماره محلول	فرمول اسید	$[H^+]$
۱	HA	۰/۱
۲	HB	۰/۰۰۲

a	b	c	d	e	f	g	h
جوهر نمک	آهک	اتانول	جوش شیرین	آمونیاک	گوگرد تری اکسید	سود سوز آور	اوره

www.kanoon.ir

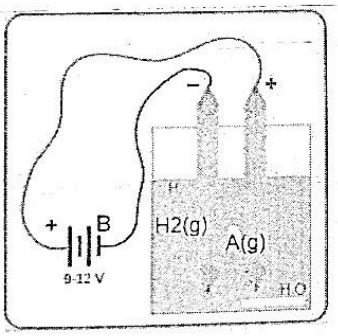
سوالات آزمون دی ماه درس: شیمی دوازدهم	بسمه تعالی	تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۱۰/۲
رشته: ریاضی فیزیک/علوم تجربی	اداره کل آموزش و پرورش استان کرمان	مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی دانش آموز:	مدیریت آموزش و پرورش شهرستان رفسنجان	ساعت شروع: ۸ صبح
نام مدرسه:	نام دبیرمربوطه:	تعداد صفحه: ۲
توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است	نمره به عدد:	نمره به حروف:
ردیف		امضاء دبیر:

۱۳۹۷ (دوره دوم) تاسیس

ردیف	روی برگه سوال پاسخ داده شود	نمره
۹	آ) ۸ گرم سدیم هیدروکسید (NaOH) به ۲۰۰ لیتر آب افزوده شده است. PH محلول حاصل را بدست آورید Na=۲۳,O=۱۶,H=۱ g/mol ب) چند مول شیرمنیزی می تواند ۵۰۰ میلی لیتر اسید معده با غلظت ۰/۰۰۳ مولار را به طور کامل خنثی می کند. $2HCl_{(aq)} + Mg(OH)_{2(aq)} \rightarrow MgCl_{2(aq)} + 2H_2O_{(l)}$	۲/۲۵
۱۰	کشتی معروف به "کشتی یونانی" جزیره کیش ،بعد از ۵۸ سال به گل نشستن ،آذر ماه امسال بر اثر خوردگی شدید از وسط به دو نیم تقسیم شد.یکی از راههای جلوگیری از خوردگی آهن ،پوشاندن سطح آن با فلزات دیگر است با توجه به شکل زیر به پرسش ها پاسخ دهید آ)این نوع آهن به چه نامی معروف است ب)در اثر خراش روی سطح این نوع آهن ،کدام فلز خورده می شود پ)در صورت شروع خوردگی ،نیم واکنش کاهش را نوشته وموازنه کنید ت) آیا از این نوع آهن می توان برای ساختن ظروف بسته بندی غذا استفاده کرد؟  $E^\circ_{Fe^{2+}/Fe} = -0/44$ $E^\circ_{Sn^{2+}/Sn} = -0/14$	۱/۲۵
۱۱	با توجه به سلول گالوانی نشان داده شده به پرسش ها پاسخ دهید. آ)در این سلول کدام فلز(M یا Ag) نقش کاتد را ایفا می کند؟ ب)با انجام واکنش جرم کدام تیغه (M یا Ag) کاهش می یابد؟ پ)کدام ذره (M^{2+} یا Ag^+) اکسنده تر است؟ ت)کدام مورد(۱ یا ۲)جهت حرکت آنیونها را نشان می دهد؟ ث)اگر پتانسیل کاهشی استاندارد(Ag^+/Ag) برابر ۰/۸۰ ولت باشد،پتانسیل کاهشی استاندارد M^{2+}/M را محاسبه کنید.  	۱/۷۵

www.kanoon.ir

سوالات آزمون دی ماه درس:شیمی دوازدهم	بسمه تعالی اداره کل آموزش و پرورش استان کرمان مدیریت آموزش و پرورش شهرستان رفسنجان	تاریخ امتحان :۱۴۰۳/۱۰/۲ مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه ساعت شروع :۸ صبح
رشته :ریاضی فیزیک/علوم تجربی		
نام ونام خانوادگی دانش آموز :		
نام مدرسه :	نام دبیرمربوطه :	تعدادصفحه :۲
توجه :استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است	نمره به عدد:	نمره به حروف : امضاء دبیر :

ردیف	روی برگه سوال پاسخ داده شود	نمره
۱۲	در یک آزمایش ۳ فلز A وB و C رفتار های زیر را نشان داده اند. ۱–یون A^{2+} اکسنده تر از B^{2+} است ۲–فلز C فقط با A^{2+} واکنش می دهد آ)ترتیب کاهندگی این فلزات را مشخص کنید. ب)بیشترین ولتاژ بین کدام نیم سلولها تولید می شود؟ پ)آیا محلول حاوی B^{2+} را می توان در ظرف A نگهداری کرد؟چرا	۱/۵
۱۳	اولین بار برقکافت آب توسط کارلسیل و نیکولسن در سال ۱۸۰۰ میلادی انجام شد.شکل زیر ،برقکافت آب را نشان می دهد با توجه به شکل به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید آ)به جای A واژه یا نماد مناسب بنویسید. ب)کاغذ PH در محلول پیرامون قطب B به چه رنگی در می آید؟ پ)این فرآیند در چه نوع سلولی (گالوانی یا الکترولیتی)انجام می شود؟ ت)در این فرآیند، علت افزودن اندکی الکترولیت به آب را بنویسید 	۱/۲۵
	درپناه حق باشید	۲۰