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

جمهوری اسلامی ایران
اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره آموزش و پرورش منطقه یک تهران

راهنمای تصحیح درس: شیمی ۳ | دبیرستان دخترانه عفاف لواسان | تاریخ امتحان: 08/ 10/ 1403
نام دبیر: خانم قصابیان | سال تحصیلی 1404 - 1403 | زمان ا متحان: ۱۰۰ دقیقه
پایه: دوازدهم رشته: تجربی و ریاضی | نوبت امتحانی: نوبت اول | ساعت امتحان: ۹/۳۰ صبح

ردیف		بارم
۱	استر - سوسپانسیون – کلردار - افزایش – مولکولی - NaOH - هیدروژن - هر کلمه ۰/۲۵	۱/۷۵
۲	آ- نادرست – محلول در آب (یا نامحلول در هگزان) ب- نادرست – غلظت یونها با هم برابر است ت- نادرست – در قطب منفی (۰/۵) پ – درست (۰/۲۵)	۱/۷۵
۳	آ – غیرصابونی ۰/۲۵ ب- قسمت SO_3Na آب دوست بقیه ترکیب آب گریز ۰/۵ پ- قسمت ناقطبی در چربی و قسمت قطبی در آب حل می شود ۰/۵ ت- بله ۰/۲۵ ث- پتروشیمیایی ۰/۲۵ د	۱/۷۵
۴	با توجه به مقدار pH غلظت یون هیدرونیوم $2*10^{-3}$ به دست می آید $(H^+)(OH^-)=10^{-14} \rightarrow (OH^-)=5*10^{-12}$ نسبت غلظت یون هیدرونیوم به هیدروکسید برابر با $4*10^{8}$	۱
۵	$0/092g * 1mol/46g = 0/002mol / 0/2\ l = 0/01 \quad (H^+)=(NO_2^-)=0/01$ (۰/۷۵) درصد یونش= $0/01 / 0/2 * 100 = 5\%$ (۰/۵)	۱/۲۵
۶	با توجه به مقدار PHغلظت یون هیدرونیون 10^{-12} و غلظت یون هیدروکسید 10^{-2} پتاسیون هیدروکسید یک باز قوی است بنابراین جرم پتاسیم هیدرو کسید = $2*10^{-3}*56=0.112g$ $n=0.2*10^{-2}=2*10^{-3}$ mol $(OH^-)=(KOH)=10^{-2}$ mol/l	۱/۲۵
۷	آ) $CH_3COOH(aq) \Leftrightarrow CH_3COO^-(aq)+H^+(aq)$ ب) غلظت یون استات با یون هیدرونیون برابر است با mol/l ۰/۰۰۲ پ) $k=(0.002)^2/0.01=4*10^{-4}$	۱/۵
۸	آ) C > A > B ب) از ظرف B میتوان استفاده کرد زیرا فلز B قدرت کاهندگی کمتری از A دارد و نمی توانند با یون های ان واکنش دهند .	۱/۲۵
۹	در واکنش دهنده ۲- در فراورده صفر ۲ درجه افزایش	۰/۷۵
۱۰	آ- HA بطور جزیی و HXبطور کامل یونیده می شود ب) HX هیدروبرمیک اسید HAهیدرو فلوئوریک اسید	۱
۱۱	الف) جهت حرکت الکترون ها در مدار بیرونی از چپ به راست ب: دیواره متخلخل به منظور برقراری توازن با الکتریکی در ظرف واکنش پ:نیم واکنش کاتدی $Cu^{2+}(aq)+2e^- \rightarrow Cu(s)$ ت)2/71=+2/37)-(-0/34=.EMF ث) انرژی شیمیایی به الکتریکی	۲
۱۲	الف) الکترولیتی دیواره متخلخل وجود ندارد ب) کاتد پ- تیغه مثبت و قاشق منفی	۱/۲۵
۱۳	آ) در نیم واکنش اول ضرایب از چپ به راست ۱-۴-۴-۲ و در نیم واکنش دوم ۱-۲-۲ ب)تامین گاز هیدروژن $2H_2+O_2=2H_2O$	۱/۵
۱۴	آ- زیرا قدرت اکسندگی اکسیژن در محیط اسیدی بیشتر است (پتانسیل کاهشی بزرگتر) ب)زیرا برای خوردگی تشکیل سلول گالوانی نیاز است که بدون اب (الکترولیت) مدار کامل نمی شود .پ) زیرا فلز روی پتانسیل کاهشی کمتری دارد .ت) آهن سفید گالوانیزه	۱/۷۵

محل امضای همکاران