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:	**باسمه تعالی**	**نام درس**	**شیمی**	**محل مهر آموزشگاه**	
نام پدر:	**وزارت آموزش و پرورش**	**تاریخ امتحان**	**۰۳/۱۰/۱۵**		
پایه : دوازدهم **شعبه کلاس:**	**مدیریت آموزش و پرورش شهرستان عشق آباد**	**تعداد صفحه: ۴**	**تعداد سوال: ۳۵**		
شماره صندلی: **رشته: علوم تجربی**	**دبیرستان آیت الله خامنه ای**	**زمان شروع: ۸صبح**	**وقت: ۱۰۰ دقیقه**		

موفقیتهایی که نصیب افراد صبور می شود، همان هایی هستند که توسط افراد عجول رها شده اند.

نمره	با عدد		نام و نام خانوادگی مصحح:	امضا:	نمره تجدید نظر	با عدد		امضا:
برگه	با حروف		عباس علی آبادی			باحروف		

ردیف	سـؤال	نمره
	الف) جمله های زیر را با کلمه مناسب داخل پرانتز کامل کنید؟	
۱	اغلب فلزها الکترون از دست داده وضمن (اکسایش-کاهش)به کاتیون تبدیل می شوند بنابراین فلزهااغلب(کاهنده-اکسنده)هستند.	۰/۷۵
۲	با افزودن ترکیب سدیم فسفات به شوینده خاصیت(پاک کنندگی- میکروب کشی) آن افزایش میابد.	۰/۲۵
۳	آمونیاک بازضعیفی است که به علت برقراری پیوند(واندروالسی،هیدروژنی) با آب(اندک، عمدتا) به صورت مولکولی حل میشود.	۰/۵
	ب) درست یا نادرست بودن عبارت های زیر را مشخص کرده و عبارتهای نادرست را اصلاح کنید.	
۴	واکنش پاک کننده های خورنده با گرماده بوده وگاز هیدروژن تولید شده سبب کاهش قدرت پاک کنندگی می شود.	۳
۵	در محلول باز های ضعیف علاوه بر یون های آب پوشیده شمار بسیاری از مولکول های باز یافت می شوند.	
۶	محلول شیر ترش شده با pH=۲/۷ ، در دمای اتاق غلظت یون هیدروکسید برابر با ۵×۱۰^{-12} مول بر لیتر است.	
۷	هرچه غلظت اسیدبیشتر،غلظت هیدرونیوم بیشتروخاصیت اسیدی بیشتر خواهد بود.	
۸	محلول استون در آب برخلاف محلول سدیم کلرید در آب یک الکترولیت ضعیف است.	
۹	باران معمولی خاصیت اسیدی دارد زیرا در آن اسید ضعیف سولفورو اسید به میزان جزئی یونیده می شود.	
۱۰	هرگاه تیغه ای ازمس درون محلول روی سولفات قرار گیرد واکنشی انجام نمی شود زیرا قدرت کاهندگی Cu بیشتر از Zn است.	
	ج) گزینه درست را انتخاب کنید؟	
۱۱	اگر قدرت پاک کنندگی عنصر نیکل از عنصرجیوه بیشتر باشد،کدام عبارت زیر نادرست است؟ ۱-یون نیکل(II)وفلز جیوه در طی یک فرایند گرماده با یکدیگر واکنش می دهند. ۲- قدرت اکسندگی یون جیوه(II) از قدرت اکسندگی یون نیکل (II)بیشتر است. ۳- پایداری فلز نیکل درمحلولی از یون های جیوه(II) کمتر ازپایداری فلز جیوه درمحلولی از یون های نیکل(II) است. ۴- واکنش بین یونهای نیکل(II) وجیوه(II) به طور طبیعی قابل انجام نیست.	۰/۵
۱۲	چندمورد ازموارد زیر،جاهای خالی موجود در عبارتهای زیر را به درستی تکمیل می کنند؟ در نیم واکنش..... عنصر..... الکترون ..... الف) اکسایش- اکسنده- ازدست می دهد ب) اکسایش- کاهنده- ازدست می دهد ج) کاهش- کاهنده- جذب می کند د)کاهش- اکسنده- جذب می کند ۱-صفر ۲- ۱ ۳- ۲ ۴- ۳	۰/۵

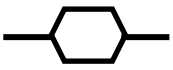
نام و نام خانوادگی:	**باسمه تعالی**	**نام درس**	**شیمی**	محل مهر آموزشگاه
نام پدر:	**وزارت آموزش و پرورش**	**تاریخ امتحان**	**۰۳/۱۰/۱۵**	
پایه : دوازدهم / **شعبه کلاس:**	**مدیریت آموزش و پرورش شهرستان عشق آباد**	**تعداد صفحه: ۴**	**تعداد سوال: ۳۵**	
شماره صندلی: / **رشته: علوم تجربی**	**دبیرستان آیت الله خامنه ای**	**زمان شروع: ۸صبح**	**وقت: ۱۰۰ دقیقه**	

۱۳	باتوجه به جدول داده شده، کدام مطلب زیر درست است. الف) BOH درمقایسه با AOH باز قوی تری است. ب) pH محلول AOH بیشتر از محلول BOH است. پ) درجه یونشBOH از AOH بزرگتر است. ت) شمار ذرات یونش نیافته در محلول BOH بیشتر از AOH است. ۱) آ ، پ ۲) ب ، پ ۳) آ ، ت ۴) آ ، پ ، ت فرمول شیمیایی / ثابت یونش k_b: AOH / $۱/۸\times۱۰^{-۵}$؛ BOH / $۱/۲\times۱۰^{-۴}$	۰/۵
۱۴	در یک شیشه پاک کن دارای محلول آمونیاک ، غلظت یون هیدروکسید در دمای اتاق ۱۶×۱۰^{۴} برابر یون هیدرونیوم است، PH محلول آمونیاک کدام است؟ (log ۵=۰/۷) ۱- ۵/۷ ۲- ۹/۶ ۳- /۴ ۴- ۸/ ۴	۰/۵

د) با توجه به شکل های داده شده به سوالات زیر پاسخ دهید .

1)

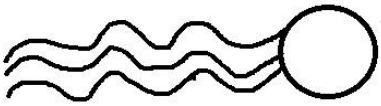


2) $CH_3(CH_2)_{11}$  $SO_3^-\ Na^+$

3)



4)



۱۵	قدرت پاک کنندگی ترکیب ۲ و ۳ را مقایسه کنید.	۰/۵
۱۶	تفاوت جرم مولی دو ترکیب ۲ و ۳ را بدست آورید.	۰/۵
۱۷	ترکیب های ۱ و ۴ را از نظر محلول پذیری در آب بررسی کنید.	۰/۵
۱۸	از واکنش یک مول از ترکیب های ۱ و ۴ با سود سوزآور چند مول صابون تشکیل میشود؟	۰/۵

هـ) با توجه به جدول زیر به سوالات داده شده پاسخ دهید.

نیم واکنش کاهشی استاندارد	E^0 (v)
$A^{2+}+2e^- \rightleftarrows A$	+0/52
$A^{3+}+e^- \rightleftarrows A^{2+}$	+0/48
$A^{3+}+3e^- \rightleftarrows A$	+0/40
$B^+ + e^- \rightleftarrows A$	-0/48
$C^{2+}+2e^- \rightleftarrows C$	0/35

۱۹	در بین گونه های موجود در جدول قوی ترین کاهنده کدام است؟	۰/۲۵
۲۰	کدام گونه یا گونه ها در واکنش های شیمیایی میتواند هم نقش اکسنده و هم نقش کاهنده را داشته باشد؟	۰/۲۵
۲۱	چرا واکنش بین A^{3+} با C به شکل خود به خود انجام میشود.؟	۰/۵

www-kanoon-ir

نام و نام خانوادگی:	**باسمه تعالی**	**نام درس**	**شیمی**	محل مهر آموزشگاه
نام پدر:	**وزارت آموزش و پرورش**	**تاریخ امتحان**	**۰۳/۱۰/۱۵**	
پایه : دوازدهم / **شعبه کلاس:**	**مدیریت آموزش و پرورش شهرستان عشق آباد**	**تعداد صفحه: ۴**	**تعداد سوال: ۳۵**	
شماره صندلی: / **رشته: علوم تجربی**	**دبیرستان آیت الله خامنه ای**	**زمان شروع: ۸صبح**	**وقت: ۱۰۰ دقیقه**	

و) باتوجه به جمله داده شده درست وغلط بودن هرعبارت را با دلیل بیان کنید

دومحلول با حجم ،دما وPH یکسان در اختیار داریم (محلول۱: سدیم هیدروکسید محلول ۲: امونیاک)

۲۳	ثابت تعادل محلول ۱ بزرگتراز ثابت تعادل محلول ۲ بوده وباز محلول ۱ جزو بازهای قوی بشمار می رود؟	۰/۵
۲۴	رسانایی الکتریکی محلول ۱ درمقایسه با محلول ۲ بیشتر است.	۰/۵
۲۵	ازمحلول ۱ می توان به عنوان لوله بازکن استفاده کرد.	۰/۵
۲۶	غلظت یون هیدروکسید درمحلول ۱ بیشتر ازمحلول ۲ است	۰/۵

ن) پاسخ کوتاه دهید.

۲۷	به چه دلیل درجه تفکیک برای بازهای قوی را یک درنظرمیگیریم؟	۰/۵
۲۸	نحوه تشخیص واکنش اکسایش کاهش از سایر واکنشها چیست؟	۰/۵
۲۹	هرچهE^0 یک نیم سلول منفی تر باشد آن ماده کاهنده قویتری خواهد بود.چرا؟	۰/۵
۳۰	چرا قدرت اسیدی آب از اتانول بیشتر است؟	۰/۵
۳۱	در خودیونش آب باتوجه به افزایش دما غلظت یون های ^{-}oH و H^{+} چه تغییری می کند؟ چرا؟	۰/۵

چ) محاسبه کنید؟

۳۲	به ۴۰۰ گرم محلول ۵ درصد جرمی سدیم هیدروکسیددردمای اتاق،آب مقطراضافه کرده وحجم محلول حاصل را به یک لیتر می رسانیم.PH محلول حاصل را بدست آورید ؟ H=1 O=16 Na=23 $\log 2 = 0/3$	۱/۵
۳۳	برای افزایشPH محلولHI به حجم ۲۰۰ میلی لیتر از ۲/۳ به ۲/۷ به چند میلی لیتر محلول پتاسیم هیدروکسید با PH= ۱۲/۵ نیاز است؟ $(\log 2 \cong 0/3$ و $\log 3 \cong 0/5$ و $\log 5 \cong 0/7)$	۱ / ۰

www-kanoon-ir

نام و نام خانوادگی:	**باسمه تعالی**	**نام درس**	**شیمی**	**محل مهر آموزشگاه**	
نام پدر:	**وزارت آموزش و پرورش**	**تاریخ امتحان**	**۰۳/۱۰/۱۵**		
پایه : دوازدهم / **شعبه کلاس:**	**مدیریت آموزش و پرورش شهرستان عشق آباد**	**تعداد صفحه: ۴**	**تعداد سوال: ۳۵**		
شماره صندلی: / **رشته: علوم تجربی**	**دبیرستان آیت الله خامنه ای**	**زمان شروع: ۸صبح**	**وقت: ۱۰۰ دقیقه**		

۳۴	از واکنش ۵۰ml از محلول HCl با PH=۳/۶ با مقدار کافی سدیم هیدروژن کربنات چند لیتر گاز در شرایط STP تولید می شود؟ کربن دی اکسید +آب + سدیم کلرید → هیدروکلریک اسید + سدیم هیدروژن کربنات	۱/۵
۳۵	محلولی از هیدروفلوئوریک اسید باغلظت ۰/۰۲ مولار موجود است.اگر مجموع شمار یون ها نصف شمار مولکول های اسید یونش نیافته باشد،K_a این اسید در شرایط ذکرشده چندمولار است؟ $(\log 2 \cong$ و 3 و $\log 7 \cong \%85)$	۱/۵

اگر می خواهید خواب هایتان تعبیر شود، اول باید بیدار شوید.

شاد باشید و شادی هدیه کنید