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

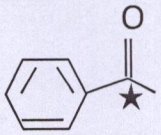
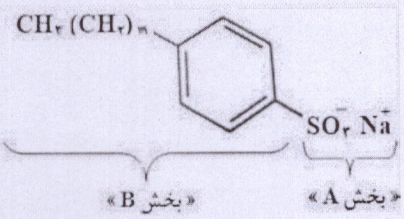
نام و نام خانوادگی : نام پدر: پایه :دوازدهم رشته : علوم تجربی و ریاضی فیزیک	بسمه تعالی اداره کل آموزش و پرورش استان ایلام مدیریت آموزش و پرورش شهرستان دهلران دبیرستان دخترانه شاهد	نام درس : شیمی تاریخ امتحان : ۱۴۰۳/ ۱۰ / ۵ زمان شروع : ۱۰ صبح زمان آزمون: ۹۰ دقیقه تعداد صفحه :۳ تعداد سؤال : ۱۴ سؤال

« دانش آموزان عزیز، سؤالات زیر را به دقّت بخوانید و با توکّل به خدا وآرامش خاطر پاسخ دهید »

نمره با عدد ____ نمره با حروف ____ نام و نام خانوادگی مصحح : ____ امضاء

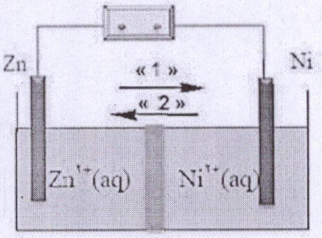
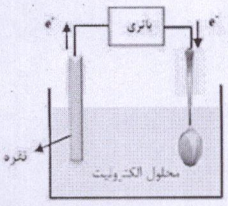
ردیف	سوالات	بارم
۱	با استفاده از کلمات داده شده عبارتهای زیر را کامل کنید. سوسپانسیون- گاز اکسیژن – بازی- آند – افزایش-اکسنده- اسیدی- بخارآب -کاتیید – کاتد - کاهش - کاهنده آ) در برقکافت آب محلول اطراف آند خاصیت.....دارد. ب) فرآورده نهایی در سلول سوختی هیدروژن-اکسیژن .....است. ج) با کاهش دمای آب ،ثابت یونش آن .....می یابد. د) مخلوطی که نور را پخش می کند و با گذشت زمان ته نشین نمی شود.....نام دارد. و) در واکنش خوردگی آهن، آهن نقش.....را دارد. ی)در تهیه آلومینیوم به روش هال، در .....گاز کربن دی اکسید آزاد می شود.	۱/۵
۲	درستی و نادرستی عبارتهای زیر را تعیین کرده و شکل درست عبارت نادرست را بنویسید. الف) سدیم اکسید یک اسید آرنیوس است چون با حل شدن در آب غلظت یون هیدرونیوم را افزایش می دهد. ب) مصرف داروهای اسیدی ، PH معده را کاهش می دهد. ج) در سلول الکترولیتی ، کاتیونها به سمت قطب مثبت حرکت می کنند. د) در سلول دانیل برای تهیه فلز سدیم و گاز کلر ، از محلول رقیق سدیم کلرید استفاده می شود.	۲
۳	برای هر کدام از موارد زیر دلیل بیاورید. الف) فلز لیتیم بطور گسترده در ساخت باتری ها استفاده می شود. ب)برای از کردن مجاری و دستگاههای صنعتی از مخلوط سدیم هیدروکسید و پودر آلومینیم استفاده می کنند. ج) به بعضی شوینده ها ، نمک های فسفات می افزایند.	۱/۷۵

www.kanoon.ir

۴	یونش را تعریف کنید.	۱
۵	عدد اکسایش عناصر تعیین شده را بدست آورید(با راه حل) $_6C$, $_8O$, $_7N$  a) $\underline{N}O_3^-$	۱
۶	شکل زیر فرمول ساختاری نوعی پاک کننده را نشان می دهد  آ) این پاک کننده صابونی است یا غیر صابونی؟چرا؟ ب) کدام بخش آن آبگریز است؟چرا؟ ج) آیا این پاک کننده در آب سخت خاصیت پاک کنندگی خود را حفظ می کند؟ چرا؟	۱/۵
۷	دو محلول مجهول A و B در دسترس است، محلول A رسانایی الکتریکی کمی داشته و کاغذ PH را به رنگ آبی در می آورد و محلول B رسانایی الکتریکی بالایی دارد و کاغذ PH را به رنگ قرمز درمی آورد، **با ذکر دلیل** تعیین کنید هر کدام از محلولهای A و B نشان دهنده کدام محلول زیر است؟ $HNO_3 - NH_3 - HF - Ca(OH)_2$ - اتانول	۱
۸	با توجه به شکل داده شده به سوالات پاسخ دهید. Zn روی $E^\circ = -0/76\ V$ Fe آهن $E^\circ = -0/44\ V$ آ)نام این نوع آهن چیست؟ ب)در اثر ایجاد خراش در سطح این ورقه آهنی ، کدام فلز اکسایش می یابد؟ چرا؟	۱
۹	با توجه به جدول داده شده به سوالات زیر پاسخ دهید. آ)رسانایی الکتریکی محلول یک مولار کدام اسید بیشتر است؟چرا؟ ب) در شرایط یکسان سرعت واکنش منیزیم با محلول کدام اسیدبیشتر است؟چرا؟ ج) در دمای یکسان،PH محلول یک مولار کدام اسید،بیشتر است؟ چرا؟	۱/۵

ردیف	نام اسید	فرمول شیمیایی	K_a
۱	فرمیک اسید	HCOOH(aq)	$1/8 \times 10^{-4}$
۲	استیک اسید	CH3COOH(aq)	$1/8 \times 10^{-5}$
۳	هیدرویدیک اسید	HI (aq)	بسیاربزرگ

www.karnoon.ir

۱۰	PH یک محلول برابر ۳/۷ ست. نسبت غلطت یونهای هیدرونیوم به هیدروکسید را در این محلول بدست آورید. (Log2=0/3)	۲
۱۱	شکل داده شده سلول گالوانی روی- نیکل را نشان می دهد  $E^0_{Ni2+/Ni}$=- 0/25 $E^0_{Zn2+/Zn}$=- 0/76 آ)کدام الکترود نقش کاتد را دارد؟ ب)جهت حرکت الکترونها در مدار بیرونی را مشخص کنید. ج)کدام فلش جهت حرکت آنیون ها را نشان می دهد؟ د) emf سلول را بدست آورید.	۱/۲۵
۱۲	**PH محلول ۰/۱ مولار باز ضعیف BOH با درصد یونش ۰/۲ درصد را بدست آورید .Log۵=۰/۷**	۱/۷۵
۱۳	**شکل روبرو آبکاری یک قاشق فولادی با فلز نقره را نشان می دهد**  **آ)قاشق به کدام قطب باتری متصل است؟** **ب)محلول الکترولیت باید دارای چه یونی باشد؟** **ج)نیم واکنش آندی را بنویسید.**	۱
۱۴	**با توجه به جدول داده شده به سوالات زیر پاسخ دهید.** **آ)کدام گونه قویترین اکسنده است؟ چرا؟** **ب)بدون محاسبه مشخص کنید سلول گالوانی ساخته شده از کدام دو فلز داده شده، بیشترین ولتاژ را تولید می کند؟ چرا؟** **ج) آیا محلول نقره نیترات را می توان در ظرف آلومینیومی نگهداری کرد؟چرا؟**	۱/۷۵

نیم واکنش کاهش	E^0
$Ag^+ + e \longrightarrow Ag$	+۰/۸۰
$Pt^{2-} + 2e \longrightarrow Pt$	+۱/۲
$Cr^{3+} + e \longrightarrow Cr^{2+}$	-۰/۱۲
$AL^{3+} + 3e \longrightarrow AL$	-۱/۵۹

جمع بارم	«به امید موفقیت شما»	۲۰