درخت تو گر بار دانش بگیرد به زیر آوری چرخ نیلوفری را

نمونه سوالات امتحانی دی ماه

آیا با بسته جهش کانون آشنا هستید؟

یکی از ابتکارات امسال کانون فرهنگی آموزش(قلم چی) بسته جهش می‌باشد که در ۳ حوزه ، فرایند آموزش شما را تکمیل خواهد کرد و باعث پیشرفت نمرات شما در مدرسه میشود.



✓ **آزمون های تشریحی کانون از دوم دبستان تا دوازدهم: با هدف تمرین بیشتر و بهبود نمرات در مدرسه و امتحانات نیمسال اول و دوم**



✓ **فیلم های آموزشی آفلاین پیشرفت: تدریس توسط مجرب ترین دبیران پرمخاطب کشور، منطبق بر برنامه آموزش و پرورش و کتاب درسی با هدف پیشرفت در مدرسه**



✓ **نرم افزار پلکان یادگیری: شامل آزمون‌های تستی و تشریحی در سطوح مقدماتی و پیشرفته، با امکان ساخت آزمون در هر سطح دشواری**



kanoonBook.ir

برای دریافت جایزه ویژه از کانون بوک و یا آشنایی بیشتر با بسته جهش کانون، عدد ۳۳ را به سر شماره ۹۰۰۰۸۴۵۱ ارسال کنید.

www.kanoon.ir

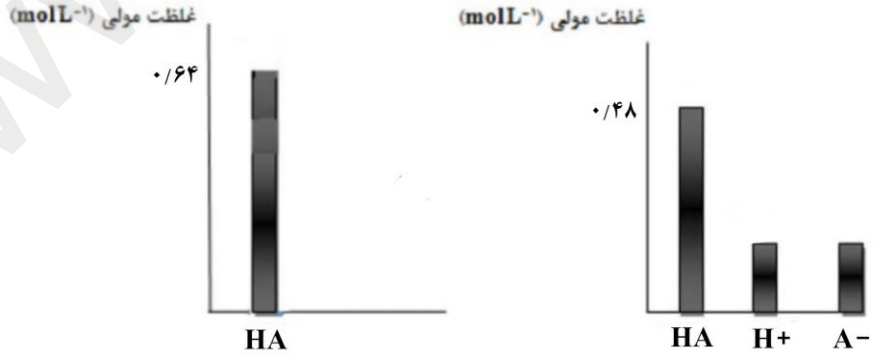
باسمه تعالی

نام و نام خانوادگی:		**اداره کل آموزش و پرورش استان اصفهان** مدیریت آموزش و پرورش شهرستان آران و بیدگل **دبیرستان دخترانه غیر دولتی ثمین** **دوره دوم متوسطه**	**نام دبیر: استاد آرمان**
نام پدر:	نام کلاس:		**پایه: دوازدهم**
دی ماه سال تحصیلی ۱۴۰۵ - ۱۴۰۴			**تاریخ امتحان: ۱۴۰۴/۹/۲۹**
نمره کتبی:	نمره شفاهی- عملی:	جمع نمره با حروف:	نام و نام خانوادگی و امضای مصحح: وحید آرمان

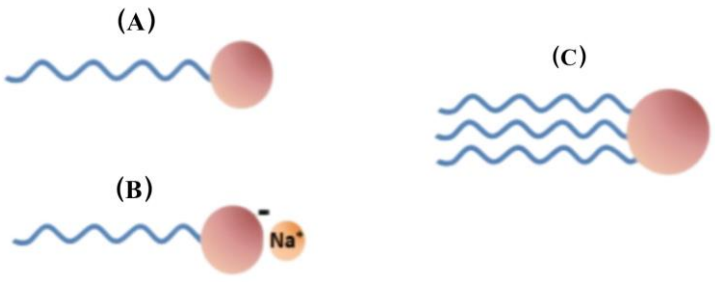
نام درس: شیمی

ساعت امتحان: ۸ صبح

مدت امتحان: ۱۱۰دقیقه

ردیف	سوالات در ... صفحه	نمره
۱	**گزینه درست را انتخاب کنید ؟** **الف) در شربت معده (برخلاف – همانند) شیر ، پخش نور وجود دارد.** **ب) اکسید های (فلزی – نافلزی) در آب تولید یون هیدرونیوم می کند.** **پ) قدرت اسیدی استیک اسید از فورمیک اسید (بیشتر – کمتر) است.** **ت)PH آب گازدار برابر (سه – چهار) می باشد.**	۱
۲	**در یک پاک کننده غیرصابونی ۳۱اتم هیدروژن وجود دارد ، فرم مولکولی پاک کننده غیرصابونی را بنویسید ؟**	۰/۵
۳	**اگر ۰/۲ مول استیک اسید یونش یابد و مجموع غلظت های مولی حاصل از یونش این اسید برابر 10^{-4} مولار باشد ،** **الف) معادله یونش استیک اسید را بنویسید ؟** **ب) درصد یونش استیک اسید را محاسبه کنید ؟**	۱/۵
۴	**۱۵۰ میلی لیتر محلول اسید ضعیف HA با ۳/۷ =PH چند گرم NaOH را خنثی می کند ؟ (درصد یونش اسید ۰/۲ درصد است)** **(NaOH=۴۰)** $HA + NaOH \longrightarrow NaA + H_2O$	۲
۵	**باتوجه به نمودار داده شده که یونش اسید HA را نشان می دهد ، به سوالات پاسخ دهید؟**  **الف) غلظت $[OH^-]$ در محلول HA را محاسبه کنید ؟**	۲/۲۵

www-kanoon-ir

	ب) ثابت یونش اسید HA را محاسبه کنید ؟ پ) درصد یونش HA را محاسبه کنید ؟	
۶	دو محلول HX و HY با PH برابر موجود هستند ، باتوجه به داده ها به سوالات پاسخ دهید ؟ (HX=۶۰)  الف) رسانایی الکتریکی کدام محلول بیشتر است ؟ چرا ؟ ب) قدرت اسیدی کدام محلول بیشتر است ؟ چرا ؟ پ) در محلول HX چند گرم HX وجود دارد ؟ ت) در محلول HY چند مول یون وجود دارد ؟	۲/۵
۷	غلظت یون هیدروکسید در اسید HC ۴۰۰ برابر غلظت یون هیدرونیوم است ، غلظت یون هیدرونیوم و هیدروکسید را محاسبه کنید؟	۱/۵
۸	باتوجه به اشکال زیر پاسخ دهید ؟  الف) چربی مخلوط کدام دو ماده است ؟ ب) نیروی بین مولکولی غالب در C چیست ؟ چرا ؟	۲

www.kanoon.ir

	پ) کدام شکل مربوط به اسید چرب است ؟ ت) کدام ماده در آب انحلال دارد ؟ ث) گروه عاملی ماده A چیست ؟ ج) حداقل تعداد کربن در بخش R ماده B چند است ؟	
۱	عدد اکسایش مجهول را در هر مورد محاسبه کنید ؟ $H\underline{C}O_3^-$ $H\underline{C}N$ $\underline{Mn}O_4^{2-}$ $\underline{I}Cl_5$	۹
۲/۷۵	باتوجه به نیم واکنش های کاهش داده شده و مقادیر E آنها به سوالات پاسخ دهید ؟ $A^{2+} + 2e \longrightarrow A$ E:=۱/٤V $B^{2+} + 2e \longrightarrow B$ E: +۰/٦V $C^{2+} + 2e \longrightarrow C$ E: +۲/۱V $D^{2+} + 2e \longrightarrow D$ E: -۰/۷V الف) قدرت اکسندگی کدام گونه از بقیه بیشتر است ؟ ب) بیشترین emf مربوط به کدام دو نیم سلول است ؟ محاسبه کنید. پ) در سلول گالوانی A , B جهت حرکت الکترون ها چگونه است ؟ ت) در سلول گالوانی B , C جرم کدام تیغه کاهش می یابد ؟ ث) در سلول گالوانی C , D جرم کدام محلول افزایش می یابد ؟ ج) کدام واکنش ها انجام پذیر و کدام انجام ناپذیر است ؟ $C + D^{2+} \rightarrow$ $B + A^{2+} \longrightarrow$ $A + C^{2+} \longrightarrow$ $D + B^{2+} \longrightarrow$	۱۰
۱/۲۵	واکنش زیر را موازنه کنید ؟ $Mn + HNO_2 \longrightarrow Mn(NO_2)_3 + NO + H_2O$	۱۱

www-kanoon-ir

۱۲	**باتوجه به واکنش آلومینیم با محلول مس II سولفات به سوالات پاسخ دهید ؟ (Al=۲۷ Cu=۶۴)** $Al + CuSO_4 \longrightarrow Al_2(SO_4)_3 + Cu$ **الف) باتوجه به واکنش داده شده تغییر جرم تیغه آلومینیم چقدر خواهد بود ؟** **ب) تعداد الکترون های مبادله شده برابر چند است ؟** **پ) تغییر دمای واکنش در این معادله برابر چند است ؟** **ت) نیم واکنش کاهش را بنویسید ؟** **ث) مجموع ضرایب واکنش دهنده ها و فراورده ها با حذف یون ناظر برابر چند است ؟**	۱/۵

موفق و موید باشید