

نام و نام خانوادگی :

کلاس : یازدهم تجربی - ریاضی

شماره دانش آموز در لیست نمرات :

نام دبیر / آموزگار: خانم پازوکی

نام واحد آموزشی : مرهس

مهر مدرسه

باسمه تعالی

مدیریت آموزش و پرورش شهرستان گرمسار

امتحان درس : شیمی یازدهم  
زمان پاسخگویی : ۱۱۰ دقیقه

تاریخ امتحان : ۹۸/۱۰/۲۸

امضا مصحح

باجروف

با عدد

نمره اول

نمره تجدید نظر


ردیف

صفحه اول

بارم

۱	عبارات زیر را کامل کنید : الف - هر چه شعاع اتمی فلزی بزرگتر باشد ..... الکترون از دست می دهد. ب - بنزن سرگروه خانواده مهمی از هیدروکربن ها به نام ..... است. پ - در طبیعت تنها فلز ..... به شکل کلوخه یافت می شود . ت - نخستین فلز واسطه که در تلویزیون های رنگی و برخی شیشه ها وجود دارد ..... است .	۱
۱/۲۵	درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید و دلیل نادرستی را بنویسید: الف - برای استخراج آهن از فلز سدیم استفاده می شود. ب - عنصر Ge متعلق به دسته فلزات است. پ - واکنش پذیری هالوژن ها در یک گروه از بالا به پایین کاهش می باید.	۲
۱/۷۵	به سوالات زیر پاسخ دهید : الف - چرا از آلکان ها برای حفاظت از فلزها استفاده می شود ؟ ب - ۳ مورد از مزایای بازیافت فلزها از جمله آهن را نام ببرید: پ - آرایش الکترونی کاتیون کروم را در ترکیب $CrCl_3$ بنویسید : ( $Cr$ : ۲۴)	۳



نام و نام خانوادگی :

کلاس : یازدهم تجربی و ریاضی

شماره دانش آموز در لیست نمرات :

نام دبیر / آموزگار: خانم پازوکی

نام واحد آموزشی :

مهر مدرسه

باسمه تعالی

امتحان درس : شیمی پایه دهم

مدیریت آموزش و پرورش شهرستان گرمسار

زمان پاسخگویی : ۱۱۰ دقیقه

تاریخ امتحان :

با عدد باحروف امضا مصحح

نمره اول

نمره تجدید نظر


ردیف

صفحه (۳)

بارم

۹	در هر مورد ویژگی مورد نظر را با بیان دلیل مختصر برای هر یک از موارد داده شده با یکدیگر مقایسه کنید. الف) شعاع اتمی ( ${}_{13}\text{Al}$ , ${}_{12}\text{Mg}$ ) ب) گرانیروی ( $\text{C}_8\text{H}_{18}$ و $\text{C}_{11}\text{H}_{24}$ ) پ) فرار بودن ( $\text{C}_7\text{H}_{16}$ و $\text{C}_{12}\text{H}_{26}$ ) ت) واکنش پذیری ( $\text{C}_2\text{H}_6$ و $\text{C}_2\text{H}_4$ و $\text{C}_2\text{H}_2$ )	۲
۱۰	در تصفیه هوای سفینه های فضایی به ازای مصرف ۴۶۰ گرم لیتیم پراکسید ( $\text{Li}_2\text{O}_2$ ) با بازدهی ۹۰ درصد چند لیتر گاز اکسیژن در شرایط STp آزاد می شود؟ ( $\text{O}=16$ , $\text{Li}=7\text{g/mol}$ ) $2\text{Li}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 \rightarrow 2\text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$	۱/۵
۱۱	چند گرم پتاسیم کلرید با خلوص ۸۰٪ لازم است تا ۳۳/۶ لیتر گاز اکسیژن در شرایط STp حاصل شود؟ به شرطی که بازده درصدی واکنش ۹۸٪ باشد؟ ( $\text{Cl}=35/5$ , $k=39$ , $\text{O}=16$ $\text{g/mol}$ ) $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$	۱/۷۵
۱۲	به ۵۰ گرم آلومینیوم با ظرفیت گرمایی ویژه $0/9\text{J}\cdot\text{g}^{-1}\cdot^\circ\text{C}^{-1}$ به مقدار ۰/۶ کیلوکالری گرما می دهیم تا دمای آن به $74/8^\circ\text{C}$ برسد دمای اولیه آن به تقریب چند کلوین است؟	۱/۷۵
موفق باشید		