



باسمه تعالی

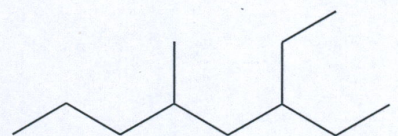
پایه: یازدهم	نام خانوادگی:	سؤالات امتحان داخلی درس: شیمی - تجربی
مدت امتحان: ۸۰ دقیقه	تاریخ امتحان: ۹۹/۱۰/۱۵	سال ۹۹ (سال جهش تولید)
نوبت امتحانی: (نوبت اول) دی ماه	تعداد صفحه: ۳	وزارت آموزش و پرورش اداره کل آموزش و پرورش آذربایجان غربی مدیریت آموزش و پرورش شهرستان خوی

ردیف	صفحه یک	نمره
۱	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید.</p> <p>الف) در گروه چهارده عدد عنصر شبه فلز وجود دارد.</p> <p>ب) هرچقدر شعاع اتمی بزرگتر باشد، واکنش پذیری نافلز است.</p> <p>ج) آهن در طبیعت به شکل یافت می شود.</p> <p>د) هیدروکربنها به دلیل بودن در آب نامحلول هستند. این ویژگی سبب می شود از آنها برای حفاظت از فلزات استفاده کرد.</p> <p>و) به هیدروکربنهای سیرنشده با یک پیوند سه گانه کربن-کربن، گفته می شود.</p> <p>پ) انرژی گرمایی یک نمونه ماده کمیتی است که هم به دما و هم به ماده بستگی دارد.</p>	۱/۵
۲	<p>در هر مورد کلمه مناسب را انتخاب کنید.</p> <p>الف) شبه فلزات در خواص $\frac{\text{فیزیکی}}{\text{شیمیایی}}$ شبیه نافلزات هستند.</p> <p>ب) روند تغییرات خصلت فلزی در جدول شیبه روند تغییرات $\frac{\text{شعاع اتمی}}{\text{بار موثر هسته}}$ در جدول است.</p> <p>ج) هرچقدر فلز واکنش پذیرتر باشد، استخراج آن فلز $\frac{\text{آسانتر}}{\text{دشووارتر}}$ است.</p> <p>د) واکنش پذیری $\frac{\text{آلکینها}}{\text{آلکنها}}$ بیشتر است.</p> <p>و) مجموع انرژی جنبشی ذرات سازنده یک نمونه ماده، هم ارز با $\frac{\text{انرژی گرمایی}}{\text{تندی متوسط}}$ آن ماده است.</p> <p>ن) ظرفیت گرمایی ویژه یک ماده به $\frac{\text{مقدار}}{\text{ماهیت}}$ ماده بستگی دارد.</p>	۱/۵
۳	<p>درست یا نادرست بودن هر مورد زیر را با ذکر دلیل بیان کنید.</p> <p>الف) دمای جوش و فراریت $C_1.H_2$ نسبت به $C_5.H_{12}$ بیشتر است.</p> <p>ب) بر اثر شستوشوی زیاد دست با هیدروکربنها به پوست آسیب می رسد.</p> <p>ج) واکنش پذیری Na نسبت به Mg در جدول تناوبی کمتر است.</p> <p>د) شعاع اتمی S نسبت به O در جدول تناوبی بزرگتر است.</p>	۳



باسمه تعالی

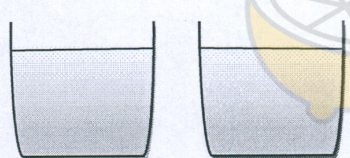
پایه: یازدهم	نام آموزگار: شمس خوی	نام مدرسه: ...	سوالیات امتحان داخلی درس: شیمی - تجربی
مدت امتحان: ۸۰ دقیقه	تاریخ امتحان: ۹۹/۱۰/۱۵	ساعت شروع: ۱۰ صبح	نام و نام خانوادگی:
تعداد صفحه: ۳	نوبت امتحانی: (نوبت اول) دی ماه	وزارت آموزش و پرورش اداره کل آموزش و پرورش آذربایجان غربی مدیریت آموزش و پرورش شهرستان خوی	شماره داوطلب:

ردیف	صفحه دو	نمره
۴	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) تنها نافلز رسانای جریان الکتریسیته است؟</p> <p>ب) از ویژگی های مشترک فلزات و شبه فلزات است؟</p> <p>ج) ویژگی تناوبی در جدول تناوبی عناصر که با واکنش پذیری نافلزات نسبت برعکس دارد؟</p> <p>و) تنها فلزی که در طبیعت به صورت کلوخه و رگه هایی در لایه لای خاک یافت می شود؟</p> <p>ن) هیدروکربن حلقوی با شش کربن که سیر شده است؟</p> <p>پ) یکای دما در SI است؟</p>	۳
۵	<p>اگر طبق واکنش زیر بخواهیم ۸۹/۶ لیتر گاز هیدروژن در شرایط STP تولید کنیم، باید چند گرم پودر آلومینیوم با درصد خلوص ۸۰٪ را با مقدار اضافی HCl واکنش دهیم؟</p> $2Al_{(s)} + 6HCl_{(aq)} \longrightarrow 2AlCl_{3(aq)} + 3H_{2(g)}$ <p>(۱ mol Al = ۲۷ gr)</p>	۱/۵
۶	<p>در واکنش استخراج آهن با کمک کربن از اکسید آن، ۴۰۰ گرم Fe_2O_3 با کربن واکنش داده و ۲۲۴ گرم آهن خالص تولید شده است. بازده درصدی واکنش چند درصد است؟</p> $2Fe_2O_{3(s)} + 3C_{(s)} \longrightarrow 3CO_{2(g)} + 4Fe_{(s)}$ <p>(۱ mol $Fe_2O_3 = 160$ gr , ۱ mol Fe = ۵۶ gr)</p>	۱/۵
۷	<p>هیدروکربنهای زیر را به روش آیوپاک نامگذاری کنید و فرمول مولکولی هر کدام را بنویسید.</p> <p>الف) </p> <p>ب) $(CH_3)_2C-(CH_2)_2-CH(CH_3)-CH_3$</p> <p>ج) $CH_3-CH_2-CH_2-CH=CH-CH_3$</p>	۱/۵



باسمه تعالی

پایه: یازدهم	تمام آموزشگاه: شمس خوی	نام معلم: سید علی	سؤالات امتحان داخلی درس: شیمی - تجربی
مدت امتحان: ۸۰ دقیقه	تاریخ امتحان: ۹۹/۱۰/۱۵	وزارت آموزش و پرورش اداره کل آموزش و پرورش آذربایجان غربی مدیریت آموزش و پرورش شهرستان خوی	نام و نام خانوادگی:
تعداد صفحه: ۳	نوبت امتحانی: (نوبت اول) دی ماه		شماره داوطلب:

ردیف	صفحه سوم	نمره
۸	اگر در دو ظرف متفاوت C_6H_{12} و C_6H_{14} که هردو بی رنگ هستند داشته باشیم، با چه روشی می توان این دو را از هم تشخیص داد؟	۱
۹	محصول واکنش های زیر را بنویسید. ۱) $CH_2=CH=CH_2 + H_2O \xrightarrow{H_2SO_4} \dots\dots\dots$ ۲) $FeCl_2(aq) + NaOH(aq) \rightarrow \dots\dots\dots(s) + NaCl(aq)$	۱
۱۰	اگر دو واکنش زیر در طبیعت به خودی خود انجام بگیرند: ۱- $FeO + 2Na \rightarrow Na_2O + Fe$ ۲- $C + Na_2O \rightarrow$ واکنش نمی دهند الف) در واکنش اولی واکنش پذیری Na , Fe را با یکدیگر مقایسه کنید. ب) پایداری محصولات دو واکنش را با یکدیگر مقایسه کنید.	۱
۱۱	آرایش الکترونی کاتیون Ni^{3+} را بنویسید. ($_{28}Ni$)	۱
۱۲	دو ظرف زیر را در نظر بگیرید. اگر در ظرف (۱) تندی متوسط ذرات بیشتر باشد. الف) دما و انرژی گرمایی دو ظرف را مقایسه کنید. ب) اگر محتویات دو ظرف را روی یکدیگر بریزیم، دما تغییر میکند یا گرما؟ 	۱
۱۳	اگر به ۱۰۰ گرم از یک فلز ۳۶۰۰ ژول گرما بدهیم تا دمای آن ۴۰ درجه سلسیوس افزایش یابد، ظرفیت گرمایی ویژه این فلز چند (J/g.C) است؟	۱/۵

موفق باشید- عباسی