

سوال‌های امتحانی درس : شیمی ۲	مدیریت آموزش و پرورش ناحیه یک بندرعباس	تاریخ امتحان : سه شنبه ۱۴۰۰/۰۲/۲۸
نام و نام خانوادگی	دبیرستان پسرانه غیردولتی دانشگاه هرمزگان	مدت امتحان: ۹۰ دقیقه
رشته : تجربی و ریاضی / پایه یازدهم	دوره دوم متوسطه	شروع: ۱۰ صبح

ردیف	شرح سوال	نمره
۱	درستی و نادرستی هر یک از عبارتهای زیر را تعیین کنید برای عبارتهای نادرست جمله درست را بنویسید . (آ) در هر دوره از جدول تناوبی ، از چپ به راست از خاصیت نافلزلی کاسته و به خاصیت فلزی افزوده می شود (ب) در یک دوره از چپ به راست با کاهش شعاع اتمی ، تمایل عنصر فلزی به گرفتن الکترون زیاد می شود (پ) عنصر برم ( $Br_{35}$ ) در دمای بالاتری نسبت به عنصر فلئور ( $F_9$ ) با گاز هیدروژن واکنش می دهد .	۱
۲	با رسم آرایش الکترونی عناصر $X_{11}$ و $Y_{12}$ و $Z_{16}$ پاسخ دهید ( آ ) شعاع اتمی آنها را مقایسه کنید ( از کوچک به بزرگ بنویسید ) (ب) واکنش پذیری $X_{11}$ و $Y_{12}$ را با هم مقایسه کنید ( با ذکر دلیل )	۱
۳	برای هر یک از عبارات زیر دلیل بیارید : ( آ ) از آلکانها برای محافظت فلزها استفاده می شود زیرا ..... (ب) پس از شستن دست با بنزین ، پوست خشک می شود زیرا .....	۱
۴	ترکیبات زیر را با نامگذاری کنید. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{A) CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ ب) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$ پ) $\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} - \text{CH}_2 \\   \quad   \\ \text{H}_2\text{C} - \text{CH}_2 \end{array}$ ت) $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH}$	۲
۵	گرمای ویژه ای نیکل $0/44 \text{ J.g}^{-1}.\text{C}^{-1}$ است اگر 88J گرما به 25g نیکل در دمای $23^{\circ}\text{C}$ داده شود دمای پایانی نیکل را محاسبه کنید.	۲

سوالات امتحانی درس : شیمی ۲	مدیریت آموزش و پرورش ناحیه یک بندرعباس	تاریخ امتحان : سه شنبه ۱۴۰۰/۰۲/۲۸
نام و نام خانوادگی	دبیرستان پسرانه غیردولتی دانشگاه هرمزگان	مدت امتحان: ۹۰ دقیقه
رشته : تجربی و ریاضی / پایه یازدهم	دوره دوم متوسطه	شروع: ۱۰ صبح

۶	هر یک از موارد زیر نقش چه عاملی را در سرعت واکنش نشان می دهد؟ توضیح دهید ( آ ) برخی از داروهای مایع را در شیشه هایی با رنگ تیره نگهداری می کنند (ب) تراشه های چوب ، سریع تر از تکه های چوب می سوزند (پ) فلزات قلیایی سدیم و پتاسیم در شرایط یکسان با آب سرد به شدت واکنش می دهند اما سرعت این دو واکنش متفاوت است . (ت) سوختن قند آغشته به خاک باغچه سریع تر از سوختن خود قند است.	۲
۷	در مدت ۲۰ ثانیه ۸۰ گرم متان (CH <sub>4</sub> ) طی واکنش زیر تولید شده است سرعت متوسط تولید گاز متان چند مول بر دقیقه است؟ $\text{CH}_4 = \frac{16 \text{ g}}{\text{mol}}$	۲
۸	ارزش سوختی را تعریف کنید و یکای آنرا بنویسید .	۱/۵
۹	هر یک از عبارات زیر را با انتخاب یکی از موارد داده شده کامل کنید . ( آ ) در یک واکنش شیمیایی با گذشت زمان ، مقدار واکنش دهنده ها ( کاهش / افزایش ) و فرآورده ( کاهش / افزایش ) می یابد و اغلب سرعت متوسط مصرف واکنش دهنده ها ( کاهش / افزایش ) و سرعت فرآورده ها ( کاهش / افزایش ) می یابد. (ب) باقراردادن یک تیغه روی در محلول آبی رنگ مس(II) سولفات با گذشت زمان محلول ( بی رنگ / پررنگ ) می شود و جرم تیغه ( کاهش / افزایش ) می یابد.	۱/۵
۱۰	باتوجه به دوساختار داده شده به پرسش ها پاسخ دهید: ( آ ) در هر مولکول بخش قطبی و ناقطبی را مشخص کنید. (ب) انحلال پذیری کدام الکل در آب بیشتر است چرا؟ (پ) چه نوع نیروی بین ملکولی در این دو الکل وجود دارد؟	۲
	۲) CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -OH	
	۱) CH <sub>3</sub> - CH <sub>2</sub> - CH <sub>2</sub> - CH <sub>2</sub> - CH <sub>2</sub> - CH <sub>2</sub> - CH <sub>2</sub> - OH	

سوالات امتحانی درس : شیمی ۲	مدیریت آموزش و پرورش ناحیه یک بندرعباس	تاریخ امتحان : سه شنبه ۱۴۰۰/۰۲/۲۸
نام و نام خانوادگی	دبیرستان پسرانه غیردولتی دانشگاه هرمزگان	مدت امتحان: ۹۰ دقیقه
رشته : تجربی و ریاضی / پایه یازدهم	دوره دوم متوسطه	شروع: ۱۰ صبح

۱۱	واکنش های زیر را کامل و جاهای خالی را پر کنید.
۲	$\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{OH} + \text{HOCH}_2\text{CH}_3 \longrightarrow \dots + \dots$ $\dots + \dots \longrightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{OCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
۱۲	چهار کاربرد کولار را بنویسید.
۱۳	چرا اگر نان را برای مدت طولانی در دهان بجوید مزه ی شیرین احساس خواهید کرد؟

موفق باشید

