

نام خانوادگی	نام و نام خانوادگی دبیر :	نام و نام خانوادگی دبیر :	نام و نام خانوادگی دبیر :
نام پدر	نام و نام خانوادگی دبیر :	نام و نام خانوادگی دبیر :	نام و نام خانوادگی دبیر :
شماره دانش آموزی	نام و نام خانوادگی دبیر :	نام و نام خانوادگی دبیر :	نام و نام خانوادگی دبیر :
نام درس : شیمی	نام و نام خانوادگی دبیر :	نام و نام خانوادگی دبیر :	نام و نام خانوادگی دبیر :

نمره به عدد :	نمره به عدد :	نمره به عدد :	نمره به عدد :
نمره به حروف :	نمره به حروف :	نمره به حروف :	نمره به حروف :

ردیف	« لطفاً پاسخ سؤالات را روی همین برگ بنویسید »	نمره
۱	<p><b>جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید.</b></p> <p>الف: الکترون ظرفیت ..... را مشخص می کند.</p> <p>ب: در هر دوره از چپ به راست عدد اتمی ..... می یابد.</p> <p>پ: شعاع اتمی در دوره ..... و در گروه ..... می یابد.</p> <p>ت: گاز ..... سنگ بنای صنایع پتروشیمی است.</p>	۱/۲۵
۲	<p><b>درستی یا نادرستی هر عبارت را مشخص کنید.</b></p> <p>الف: به هیدروکربنی که دارای پیوند دوگانه می باشد سیر شده گویند.</p> <p>ب: هر ترکیب آلی که در ساختار خود حداقل یک پیوند سه گانه داشته باشد می تواند در واکنش پلیمری شدن شرکت کند.</p> <p>پ: به مقدار فراورده ای که در واکنش شیمیایی از محاسبات استوکیومتری به دست می آید مقدار نظری گفته می شود.</p>	۰/۷۵
۳	<p><b>فرمول ساختاری و نقطه - خط ۲ و ۴- دی متیل هپتان را رسم کنید.</b></p>	۱
۴	<p><b>الف: دو ویژگی سلیسیم را بنویسید.</b></p> <p><b>ب: نوع پوشاک در هر قوم نشان دهنده ی چیست؟ (۴ مورد)</b></p>	۰/۵
۵	<p><b>مشخص کنید ۲۵X جزء کدام دسته از عناصر می باشد؟ چرا؟</b></p>	۰/۵
۶	<p><b>از واکنش ۱۰ کیلوگرم آهن (III) اکسید با گاز کربن مونواکسید ۵۲۰۰ گرم آهن تولید می شود بازده درصدی واکنش را بدست آورید (جرم مولی آهنی ۵۶ گرم بر مول ، اکسیژن ۱۶)</b></p>	۱/۲۵
۷	<p><b>مشخص کنید کدام هیدرو کربن گرانروی بالایی دارد؟ چرا؟</b></p>	۰/۵
۸	<p><b>C<sub>۸</sub>H<sub>۱۸</sub> و C<sub>۱۲</sub>H<sub>۲۶</sub></b></p> <p><b>موارد زیر را تعریف کنید.</b></p> <p><b>الف: گرما</b></p> <p><b>ب: ترموشیمی</b></p> <p><b>پ: سنتیک</b></p>	۲/۲۵

نام خانوادگی .....	نام و نام خانوادگی دبیر : .....	نام : .....
نام پدر .....	تاریخ و امضا : .....	تاریخ امتحان : ۴۰۰/۲/۲۷
شماره دانش آموزی .....	تاریخ و امضا : .....	پایه : یازدهم
نام درس : شیمی	تاریخ و امضا : .....	نوبت : پایانی ۴۰۰
	تاریخ و امضا : .....	مدرس : .....
	تاریخ و امضا : .....	مدت امتحان : ۸۰ دقیقه
	تاریخ و امضا : .....	صفحه دوم

نام و نام خانوادگی دبیر : .....	نام و نام خانوادگی دبیر : .....	نام و نام خانوادگی دبیر : .....
تاریخ و امضا : .....	تاریخ و امضا : .....	تاریخ و امضا : .....
نمره به عدد : .....	نمره به عدد : .....	نمره به عدد : .....
نمره به حروف : .....	نمره به حروف : .....	نمره به حروف : .....

ردیف	« لطفاً پاسخ سوالات را روی همین برگ بنویسید »		نمره								
۹	<p>با استفاده از اطلاعات داده شده آنتالپی واکنش زیر را حساب کنید.</p> $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2 \text{HCl}$ <table><tr><th>پیوند</th><th>میانگین آنتالپی</th></tr><tr><td>H- Cl</td><td>۴۳۱ KJ.mol<sup>-1</sup></td></tr><tr><td>H-H</td><td>۴۳۶</td></tr><tr><td>Cl- Cl</td><td>۲۴۲</td></tr></table>		پیوند	میانگین آنتالپی	H- Cl	۴۳۱ KJ.mol <sup>-1</sup>	H-H	۴۳۶	Cl- Cl	۲۴۲	۱
پیوند	میانگین آنتالپی										
H- Cl	۴۳۱ KJ.mol <sup>-1</sup>										
H-H	۴۳۶										
Cl- Cl	۲۴۲										
۱۰	<p>الف: ۳- هپتانون را رسم کرده و دور گروه عاملی خط بکشید.</p> <p>ب: آنتالپی سوختن را تعریف کنید.</p>		۰/۷۵ ۰/۷۵								
۱۱	<p>گاز متان از واکنش میان گرافیت و گاز هیدروژن به دست می آید با توجه به واکنش های زیر <math>\Delta H</math> واکنش را بدست آورید.</p> $\text{C}_{(s)} + 2\text{H}_{2(g)} \longrightarrow \text{CH}_{4(g)} \quad \Delta H?$ <p>1) <math>\text{C}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \longrightarrow \text{CO}_{2(g)} \quad \Delta H_1 = -393/5\text{kJ}</math></p> <p>2) <math>\text{H}_{2(g)} + \frac{1}{2} \text{O}_{2(g)} \longrightarrow \text{H}_2\text{O} (l) \quad \Delta H_2 = -286\text{kJ}</math></p> <p>3) <math>\text{CH}_{4(g)} + 2\text{O}_{2(g)} \longrightarrow \text{CO}_{2(g)} + 2\text{H}_2\text{O}(l) \quad \Delta H_3 = -890\text{kJ}</math></p>		۲								

نام خانوادگی	نام و نام خانوادگی دبیر :	باسمه تعالی	نوبت : پایانی ۴۰۰
نام پدر	نمره به عدد :	اداره کل آموزش و پرورش فارس	پایه : یازدهم / شعبه : تجربی
شماره دانش آموزی	نمره به حروف :	اداره سنجش	تاریخ امتحان ۴۰۰/۲/۲۷
نام درس : شیمی	تاریخ و امضا :	اداره آموزش و پرورش شهرستان فراسیند	ساعت :
		( مهر آموزشگاه )	مدت امتحان: ۸۰ دقیقه صفحه سوم

ردیف	نام و نام خانوادگی دبیر :	نمره به عدد :	نام و نام خانوادگی دبیر :	نمره به عدد :	نمره
تاریخ و امضا :	تاریخ و امضا :	نمره به حروف :	تاریخ و امضا :	نمره به حروف :	
	« لطفاً پاسخ سؤالات را روی همین برگ بنویسید »				
۱۲	گاز گوگردتری اکسید یکی از آلایندهای هوا است واکنش آن را نوشته با توجه به واکنش اگر در شرایط معین سرعت گاز اکسیژن ۰/۰۱ مول بر ثانیه باشد سرعت متوسط گاز گوگرد تری اکسید و سرعت متوسط گاز گوگرد دی اکسید را بر حسب مول بر دقیقه حساب کنید.	۱/۷۵			
۱۳	یکی از معروفترین بلی آمیدها را نام برده و دو کاربرد آن را بنویسید؟	۰/۷۵			
۱۴	الف: پنتانول و اتانول کدام یک در آب انحلال پذیری بیشتری دارد؟ چرا؟ ب: چه نیروهایی بین الکل ها وجود دارد؟ پ: عامل آمیدی از واکنش چه موادی به دست می آید. و در ساختار آنها چه عنصرهایی وجود دارد؟ ت: در کدام شرایط لباس نخی زودتر پوسیده می شود؟ چرا؟ ج: درشت مولکول های طبیعی را مشخص کنید. پلی اتن-سلولز-پروتئین-تفلون	۱ ۰/۵ ۱/۲۵ ۰/۷۵ ۰/۵			
موفق باشید					



نام .....	باسمه تعالی	نوبت امتحانی	شهریورماه ۹۴
نام خانوادگی .....	اداره کل آموزش و پرورش فارس	پایه	دوم / شعبه .....
نام پدر .....	اداره سنجش	تاریخ امتحان	.....
شماره دانش آموزی .....	اداره آموزش و پرورش شهرستان فراشبند	ساعت : ۸ صبح	
نام درس : هنر درخانه	( مهر آموزشگاه )	مدت امتحان: ۵۰ دقیقه	صفحه چهارم

ردیف	نام و نام خانوادگی دبیر : تاریخ و امضا :	نمره به عدد : نمره به حروف :	نام و نام خانوادگی دبیر : تاریخ و امضا :	نمره به عدد : نمره به حروف :
	« لطفاً پاسخ سوالات را روی همین برگ بنویسید »			
				