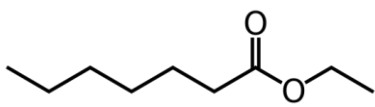
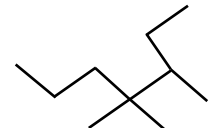
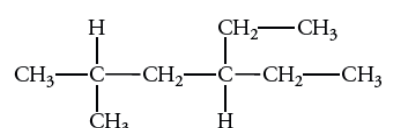
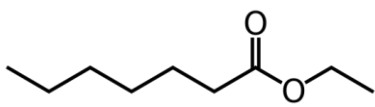
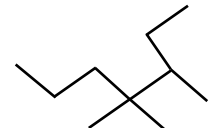
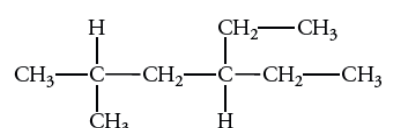
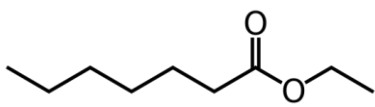
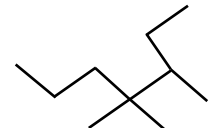
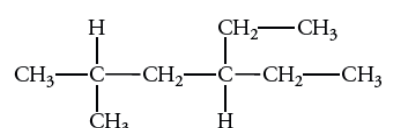


بسمه تعالی

جشنواره طراحی سوال شبه نهایی - سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

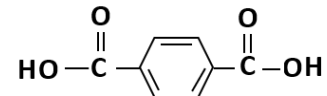
راهنمای تصحیح آزمون درس: شیمی ۲	رشته: تجربی-ریاضی	ساعت شروع: ۸ صبح	مدت آزمون: ۱۲۰
نام و نام خانوادگی:	پایه: یازدهم	تاریخ آزمون: خرداد ۱۴۰۳	تعداد صفحه: ۴
نام و نام خانوادگی طراح: محبوبه مروج	شماره پرسنلی: ۱۱۴۸۷۳۹۹	اداره آموزش متوسطه اول و دوم نظری خراسان رضوی	
ردیف	راهنمای تصحیح		
	بارم		

۱	<p>(آ) هیدروکسید (۰/۲۵) (ب) اتین (۰/۲۵) (پ) استر (۰/۲۵)</p> <p>(ت) ریز مغذی (۰/۲۵) (ث) پلی اتن (۰/۲۵)</p>	۱/۲۵									
۲	<p>(آ) نادرست (۰/۲۵) - متانئیک اسید (فرمیک اسید) است. (۰/۲۵)</p> <p>(ب) نادرست (۰/۲۵) - دمای اتانول بالاتر می رود. (۰/۲۵)</p> <p>(ت) نادرست (۰/۲۵) - پروپان آلکان گازی در دمای اتاق است. (۰/۲۵)</p>	۱/۲۵									
۳	<p>(آ) نمودار A: واکنش ۲ (۰/۲۵) نمودار B: واکنش ۱ (۰/۲۵)</p> <p>(ب) a: محلول در آب (۰/۲۵) b: محلول در چربی (۰/۲۵)</p> <p>(پ) عدد اتمی A: ۲۹ (۰/۲۵) - نهمین عنصر (۰/۲۵)</p>	۱/۵									
۴	<p>(آ) دو دقیقه اول (۰/۲۵)</p> <p>زیرا در شروع واکنش غلظت واکنش دهنده ها بیشتر و سرعت انجام واکنش و مصرف ذرات حد اکثر است. (۰/۵)</p> <p>(ب) کاتالیزگر (۰/۲۵)</p>	۱									
۵	<p>(آ) هرچه اتم نافلزی در شرایط معین آسانتر الکترون بگیرد، خصلت نافلزی بیشتر دارد و واکنش پذیری آن بیشتر می شود. (۰/۵)</p> <p>(ب) انحلال آمونیوم نیترات در آب گرماگیر است و با جذب گرما از محل آسیب دیده آن را سرد می کند. (۰/۵)</p> <p>(پ) نیروی بین مولکولی در اتانویک اسید پیوند هیدروژنی است ولی در متیل متانوات نیروی بین مولکولی از نوع واندروالسی است. (۰/۵)</p>	۱/۵									
۶	<table border="1"> <tr> <td>  </td><td>  </td><td>  </td></tr> <tr> <td>اتیل هپتانوات</td><td>۴،۴،۳ - تری متیل هپتان</td><td>۴-اتیل - ۳ متیل هگزان</td></tr> <tr> <td>(۰/۵)</td><td>(۰/۵)</td><td>(۰/۵)</td></tr> </table>				اتیل هپتانوات	۴،۴،۳ - تری متیل هپتان	۴-اتیل - ۳ متیل هگزان	(۰/۵)	(۰/۵)	(۰/۵)	۱/۵
											
اتیل هپتانوات	۴،۴،۳ - تری متیل هپتان	۴-اتیل - ۳ متیل هگزان									
(۰/۵)	(۰/۵)	(۰/۵)									
ادامه در صفحه دوم											

بسمه تعالی

جشنواره طراحی سوال شبه نهایی - سال تحصیلی ۱۴۰۳-۱۴۰۲

راهنمای تصحیح آزمون درس: شیمی ۲		رشته : تجربی - ریاضی	ساعت شروع: ۸ صبح	مدت آزمون: ۱۲۰
نام و نام خانوادگی :		پایه: یازدهم	تاریخ آزمون: خرداد ۱۴۰۳	تعداد صفحه: ۴
نام و نام خانوادگی طراح: محبوبه مروج		شماره پرسنلی: ۱۱۴۸۷۳۹۹		اداره آموزش متوسطه اول و دوم نظری خراسان رضوی
ردیف	راهنمای تصحیح			بارم

۷	(آ) پلی آمید (۰/۲۵) (ب)  (۰/۵) $\text{NH}_2-(\text{CH}_2)_6-\text{NH}_2$ و (۰/۵)	۱/۲۵
۸	$\Delta H = [(\text{C}\equiv\text{O}) + 2(\text{H}-\text{H})] - [3(\text{C}-\text{H}) + (\text{C}-\text{O}) + (\text{O}-\text{H})]$ (۱/۲۵) $= (1075 + 2(436)) - (3(414) + 351 + 464) = -110$ (۰/۲۵)	۱/۵
۹	واکنش (۱) معکوس و $\times 3$ (۰/۲۵) واکنش (۲) بدون تغییر (۰/۲۵) واکنش (۳) معکوس و $\div 2$ (۰/۲۵) $\Delta H = 721/5 + (-317/5) + 242 = +646 = \text{KJ}$ (۰/۲۵) (۰/۲۵)	۱/۲۵
۱۰	(آ) $R_{\text{KClO}_3} = \frac{-\Delta n}{\Delta t} = \frac{-(0/4-1)}{40-0} = \frac{0/6}{40} = 0/015 \text{ mol/s}$ (۰/۲۵) (۰/۲۵) (ب) $6/72 \text{ L O}_2 \times \frac{1 \text{ mol}}{22/4 \text{ l}} \times \frac{2 \text{ mol KClO}_3}{3 \text{ mol O}_2} = 0/2 \text{ mol KClO}_3$ (۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵) طبق نمودار ۰/۲ مول $\text{KClO}_3 = 50$ ثانیه (۰/۲۵)	۱/۵
۱۱	خالص CaC_2 $28 \text{ ml C}_2\text{H}_2 \times \frac{1 \text{ l}}{1000 \text{ mL}} \times \frac{1 \text{ mol}}{22/4 \text{ l}} \times \frac{1 \text{ mol CaC}_2}{1 \text{ mol C}_2\text{H}_2} \times \frac{64 \text{ g CaC}_2}{1 \text{ mol CaC}_2} = 0/08 \text{ g CaC}_2$ (۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵) $\text{درصد خلوص} = \frac{\text{مقدار خالص}}{\text{مقدار ناخالص}} \times 100 = \frac{0/08}{0/32} \times 100 = 25$ (۰/۲۵) (۰/۲۵)	۱/۷۵
	ادامه در صفحه سوم	

بسمه تعالی

جشنواره طراحی سوال شبه نهایی – سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

راهنمای تصحیح آزمون درس: شیمی ۲	رشته: تجربی-ریاضی	ساعت شروع: ۸ صبح	مدت آزمون: ۱۲۰
نام و نام خانوادگی:	پایه: یازدهم	تاریخ آزمون: خرداد ۱۴۰۳	تعداد صفحه: ۴
نام و نام خانوادگی طراح: محبوبه مروج	شماره پرسنلی: ۱۱۴۸۷۳۹۹	اداره آموزش متوسطه اول و دوم نظری خراسان رضوی	
ردیف	راهنمای تصحیح		
	بارم		

۱۲	<p>(آ) ظرف a , c هلیم (۰/۵) - ظرف b آرگون (۰/۲۵)</p> <p>(ب) برابر (۰/۲۵)</p> <p>(پ) انرژی گرمایی (۰/۲۵) - زیرا مقدار گاز و جرم سامانه جدید بیشتر است ولی دما ثابت است چون میانگین انرژی جنبشی یکسان است.(۰/۵)</p>	۱/۷۵
۱۳	<p>(آ) گروه عاملی بخش قطبی (۰/۲۵) زنجیر هیدروکربنی بخش ناقطبی (۰/۲۵)</p> <p>(ب) پیوند هیدروژنی (۰/۲۵)</p> <p>(پ) اتانول (B) (۰/۲۵)</p> <p>(ت) CH_3COOH a: $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ b: (۰/۵) - گروه عاملی استری (۰/۲۵)</p>	۱/۷۵
۱۴	<p>(آ) کولار (۰/۲۵)</p> <p>(ب) پلی لاکتیک اسید (۰/۲۵)</p> <p>(پ) $\text{CH}_2=\text{CHCl}$ (۰/۲۵)</p>	۰/۷۵
	همکار گرامی خدا قوت	۲۰

مصحح محترم، در صورت مشاهده پاسخ های صحیح و مشابه کتاب درسی ، نمره منظور فرمایید.