

<p style="text-align: center;">باسمه تعالی</p> <p style="text-align: center;">اداره کل آموزش و پرورش استان فارس</p> <p style="text-align: center;">کارشناس سنجش و ارزشیابی تحصیلی</p> <p style="text-align: center;">اداره آموزش و پرورش استعدادهای درخشان</p> <p style="text-align: center;">(مهر آموزشگاه)</p>		نام:	
<p>نوبت امتحانی: خرداد ماه ۱۴۰۲</p> <p>پایه: یازدهم ریاضی / تجربی</p> <p>تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۲۱</p> <p>مدت امتحان: ۱۰۰</p> <p>شماره صفحه: ۱/۵</p>		نام خانوادگی:	
		نام پدر:	
		دبیرستان: فرزنانگان ۱	
		نام درس: شیمی	
<p>نمره به عدد:</p> <p>نمره به حروف:</p>		<p>نام و نام خانوادگی دبیر:</p> <p>تاریخ و امضا:</p>	
<p>نام و نام خانوادگی:</p> <p>تاریخ و امضا:</p>		<p>نمره به عدد:</p> <p>نمره به حروف:</p>	
بارم	اللهم عجل لولیک الفرج		ردیف
۲	<p>گزینه درست را از داخل پرانتز انتخاب کنید.</p> <p>آ) در گروه ۱۷ جدول تناوبی شعاع اتمی با خصلت نافلزی (مستقیم - معکوس) دارد</p> <p>ب) آلوتروپ پایدار کربن (گرافیت - الماس) است که در هنگام سوختن گرمای (کم تری - بیش تری) آزاد می کند</p> <p>پ) عنصر I_۲ در دمای (بالاتری - پایین تری) نسبت به عنصر Br_۲ با گاز هیدروژن واکنش می دهد.</p> <p>ت) لیکوپن ماده (بازدارنده - نگهدارنده) است که در گوجه فرنگی وجود دارد.</p> <p>ث) نوع نیروی بین مولکولی در پروپانول (وان در والس- هیدروژنی) است و بوی بد ماهی به دلیل وجود (آمونیاک - آمین) می باشد.</p> <p>ج) سهم تولید CO_۲ در رد پای غذا (بیش تر - کم تر) از سوختن سوخت هاست.</p>		۱
۲/۲۵	<p>درستی یا نادرستی هر یک از موارد زیر را مشخص کنید شکل درست عبارت های نادرست را بنویسید.</p> <p>آ) چگالی پلی اتن شاخه دار کمتر از پلی اتن بدون شاخه است</p> <p>ب) واکنش $Na_2O + C \rightarrow$ انجام پذیر است زیرا واکنش پذیری کربن از سدیم بیشتر است.</p> <p>پ) در فرآیند خوردن بستنی علامت گرما ضمن هم دما شدن با بدن مثبت است .</p> <p>ت) نشاسته پلیمری است که در تهیه لاکتیک اسید به کار می رود.</p> <p>ث) انحلال پذیری C_۴H_۹OH در چربی از انحلال پذیری C_۳H_۷OH کم تر است .</p> <p>ج) با افزایش شمار اتم های کربن در آلکان های راست زنجیر گرانیوی کم می شود.</p>		۲
۰/۷۵	<p>عبارات زیر را با نوشتن کلمه مناسب کامل کنید</p> <p>آ) نام مونومر تفلون است .</p> <p>ب) سوختن الیاف داغ آهن در ارلن پر از اکسیژن اثر عامل را در سرعت واکنش نشان می دهد</p> <p>ث) فرمول پر کاربرد ترین کربوکسیک اسید می باشد.</p>		۳



باسمه تعالی

اداره کل آموزش و پرورش استان فارس

کارشناس سنجش و ارزشیابی تحصیلی

اداره آموزش و پرورش استعدادهای درخشان

(مهر آموزشگاه)

نوبت امتحانی: خرداد ماه ۱۴۰۲

پایه: یازدهم ریاضی و تجربی

تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۲۱

مدت امتحان: ۱۰۰

شماره صفحه: ۲/۵

نام:

نام خانوادگی:

نام پدر:

دبیرستان: فرزنانگان ۱

نام درس: شیمی

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

بارم	اللهم عجل لولیک الفرج	ردیف
۱/۵	<p>جاهای خالی را با نوشتن فرمول مناسب پر کنید</p> <p>۱) $CH_2 = CH_2 + H_2O \xrightarrow{H_2SO_4} \dots\dots\dots$</p> <p>۲) $CH_3 - \underset{\text{O}}{\underset{ }{C}} - OH + \dots\dots\dots \xrightarrow{H_2SO_4} CH_3 - \underset{\text{O}}{\underset{ }{C}} - OCH_3 + H_2O$</p> <p>۳) $\dots\dots\dots \rightarrow \left[\begin{array}{c} H \quad CH_3 \\ \quad \\ C - C \\ \quad \\ H \quad H \end{array} \right]_n \quad (S)$</p> <p>۴) $nCH_2 = CH - \underset{Cl}{ } \rightarrow \dots\dots\dots (s)$</p>	۴
۰/۷۵	<p>برای شناسایی کدام یک از موارد زیر می توان از برم مایع استفاده کرد ؟</p> <p>a) $CH_3CH_2CH_2CH_3$</p> <p>b) $CH_3 - CH = CH - CH_3$</p> <p>معادله واکنش تغییر رنگ برم مایع را بر اثر انجام واکنش بنویسید.</p>	۵
۱	<p>به سؤالات زیر پاسخ دهید .</p> <p>آ) دو خصوصیت از تفلون را بنویسید.</p> <p>ب) فرمول الکل و اسید سازنده استر زیر (سیب) را با مدل پیوند - خط رسم کنید</p>	۶



نوبت امتحانی: خرداد ماه ۱۴۰۲ پایه: یازدهم ریاضی و تجربی تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۲۱ مدت امتحان: ۱۰۰ شماره صفحه: ۳/۵	نام خانوادگی: نام پدر: دبیرستان: فرزادگان ۱ نام درس: شیمی	اداره کل آموزش و پرورش استان فارس کارشناس سنجش و ارزشیابی تحصیلی اداره آموزش و پرورش استعدادهای درخشان (مهر آموزشگاه)	نام: نام خانوادگی: نام پدر: دبیرستان: فرزادگان ۱ نام درس: شیمی
--	--	--	--

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

بارم	اللهم عجل لولیک الفرج		ردیف												
۱/۲۵	$CH_3CH_2C(CH_3)_2CH_2CH_3$ <p>(ب) فرمول پیوند خط ۲- هپتن را رسم کنید (پ) نام گروه عاملی ترکیب زیر را مشخص کنید.</p> $ \begin{array}{c} O \\ \\ CH_3CH_2 - C - N - CH_2 - CH_2 \\ \\ H \end{array} $	(آ) نام آلکان را بنویسید. (ب) فرمول پیوند خط ۲- هپتن را رسم کنید (پ) نام گروه عاملی ترکیب زیر را مشخص کنید.	۷												
۱/۵	۱) CH_3CH_2OH ۲) $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2OH$	با توجه به ساختارهای زیر به پرسشها پاسخ دهید. (آ) قسمت های قطبی و ناقطبی را در ترکیب ۲ مشخص کنید (ب) نیروی بین مولکولی غالب در ترکیب ۱ از چه نوعی است؟ (پ) انحلال پذیری این دو الکل را در آب با هم مقایسه کنید.	۸												
۲	$C \equiv O_{(g)} + 2H_{2(g)} \rightarrow H - \begin{array}{c} H \\ \\ C \\ \\ H \end{array} - O - H_{(g)}$ <table border="1"> <thead> <tr> <th>میانگین پیوند</th> <th>آنتالپی پیوند $\frac{kJ}{mol}$</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>O-H</td> <td>۴۶۴</td> </tr> <tr> <td>C-O</td> <td>۳۵۱</td> </tr> <tr> <td>C-H</td> <td>۴۱۴</td> </tr> <tr> <td>H-H</td> <td>۴۳۶</td> </tr> <tr> <td>C=O</td> <td>۱۰۷۵</td> </tr> </tbody> </table>	میانگین پیوند	آنتالپی پیوند $\frac{kJ}{mol}$	O-H	۴۶۴	C-O	۳۵۱	C-H	۴۱۴	H-H	۴۳۶	C=O	۱۰۷۵	(آ) با توجه به جدول آنتالپی پیوند ΔH واکنش زیر را حساب کنید (ب) نمودار آنتالپی آن را رسم کنید (پ) واکنش گرماده است یا گرماگیر	۹
میانگین پیوند	آنتالپی پیوند $\frac{kJ}{mol}$														
O-H	۴۶۴														
C-O	۳۵۱														
C-H	۴۱۴														
H-H	۴۳۶														
C=O	۱۰۷۵														



باسمه تعالی

اداره کل آموزش و پرورش استان فارس

کارشناس سنجش و ارزشیابی تحصیلی

اداره آموزش و پرورش استعدادهای درخشان

(مهر آموزشگاه)

نوبت امتحانی: خرداد ماه ۱۴۰۲

پایه: یازدهم ریاضی و تجربی

تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۲۱

مدت امتحان: ۱۰۰

شماره صفحه: ۴/۵

نام:

نام خانوادگی:

نام پدر:

دبیرستان: فرزندگان ۱

نام درس: شیمی

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

۲	با توجه به واکنش های زیر ΔH واکنش $2CH_4(g) \rightarrow C_2H_6(g) + H_2(g)$ محاسبه کنید	۱۰
	a) $2 C_2H_6(g) + 7 O_2(g) \rightarrow 4 CO_2(g) + 6 H_2O(L)$ $\Delta H_1 = -312 \text{ kJ}$	
	b) $CH_4(g) + 2 O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2 H_2O(L)$ $\Delta H_2 = -89 \text{ kJ}$	
	c) $2H_2 + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(L)$ $\Delta H_3 = -572 \text{ kJ}$	

۲	اگر در ظرف ۲ لیتری در واکنش زیر ۰/۶ مول N_2O_5 تجزیه شود پس از ۱۵۰ ثانیه مقدار N_2O_5 به ۰/۳ مول برسد	۱۱
	$2N_2O_5(g) \rightarrow 4NO_2(g) + O_2(g)$	
	ا) سرعت متوسط مصرف N_2O_5 بر حسب $\frac{\text{mol}}{\text{L.s}}$ را بدست آورید.	
	ب) سرعت واکنش را بر حسب $\frac{\text{mol}}{\text{min}}$ بدست آورید.	
	پ) سرعت کدام ماده از همه بیشتر است چرا؟	
	ت) با گذشت زمان سرعت واکنش کم می شود یا زیاد؟	

<p>باسمه تعالی</p> <p>اداره کل آموزش و پرورش استان فارس</p> <p>کارشناس سنجش و ارزشیابی تحصیلی</p> <p>اداره آموزش و پرورش استعدادهای درخشان</p> <p>(مهر آموزشگاه)</p>		<p>نام:</p> <p>نام خانوادگی:</p> <p>نام پدر:</p> <p>دبیرستان: فرزندگان ۱</p> <p>نام درس: شیمی</p>	
<p>نوبت امتحانی: خرداد ماه ۱۴۰۲</p> <p>پایه: یازدهم ریاضی و تجربی</p> <p>تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۲۱</p> <p>مدت امتحان: ۱۰۰</p> <p>شماره صفحه: ۵/۵</p>		<p>نام و نام خانوادگی دبیر:</p> <p>نمره به عدد:</p> <p>تاریخ و امضا:</p>	
<p>نام و نام خانوادگی:</p> <p>نمره به عدد:</p> <p>تاریخ و امضا:</p>		<p>نمره به عدد:</p> <p>نمره به حروف:</p>	
۲	<p>برای تولید ۲/۸ گرم آهن از سنگ معدن Fe_2O_3 مطابق واکنش رو به رو با بازده ۸۰ درصد چند گرم از این سنگ معدن لازم است؟ ($O = ۱۶, C = ۱۲, Ca = ۴۰, Fe = ۵۶: g.mol^{-1}$)</p> $Fe_2O_3(s) + 3Co(g) \rightarrow 2Fe(s) + 3Co_2(g)$	۱۲	
۰/۵	<p>چند مورد از مطالب زیر درباره طلا، درست اند؟</p> <p>(آ) ساخت رشته سیم های بسیار نازک از طلا (نخ طلا)، به راحتی امکان پذیر است.</p> <p>(ب) طلا، رسانایی الکتریکی بالایی دارد، اما در دماهای پایین، رسانایی الکتریکی خود را از دست می دهد.</p> <p>(پ) کاربرد طلا در لباس فضانوردی به علت ویژگی خاص آن در بازتاب زیاد پرتوهای خورشیدی است.</p> <p>(ت) بر خلاف آهن، با گازهای موجود در هواکره واکنش نمی دهد.</p> <p>۴(۱) ۳(۲) ۲(۳) ۱(۴)</p>	۱۳	
۰/۵	<p>در واکنش $Zn(s) + CuSO_4 \rightarrow Cu(s) + ZnSO_4(aq)$ با گذشت زمان و پیشرفت واکنش، سرعت تولید Cu و سرعت مصرف Zn به ترتیب چه تغییری می کنند؟</p> <p>۱) کاهش - افزایش ۲) افزایش - افزایش</p> <p>۳) افزایش - کاهش ۴) کاهش - کاهش</p>	۱۴	



دبیرستان : فرزندگان ۱
نام درس : شیمی

باسمه تعالی
اداره کل آموزش و پرورش استان فارس
کارشناس سنجش و ارزشیابی تحصیلی
اداره آموزش و پرورش استعدادهای درخشان
(مهر آموزشگاه)

نوبت امتحانی : خرداد ماه ۱۴۰۲
پایه : یازدهم
تاریخ امتحان : ۱۴۰۲/۰۳/۲۱

ردیف	اللهم عجل لولیک الفرج	بارم
۱	(آ) معکوس ۰/۲۵ (ب) گرافیت ۰/۲۵ - کمتری ۰/۲۵ (پ) بالاتری ۰/۲۵ (ت) بازدارنده ۰/۲۵ (ث) هیدروژنی ۰/۲۵ - آمین ۰/۲۵ (ج) بیشتر ۰/۲۵ (هر قسمت ۰/۲۵ نمره)	
۲	غ- ص ۰/۲۵ (ب) غلط ۰/۲۵ - انجام ناپذیر ۰/۲۵ است زیرا واکنش پذیری کمتر ۰/۲۵ است ۰/۷۵ (پ) صحیح ۰/۲۵ (ت) ص ۰/۲۵ (ث) غ بیشتر ۰/۵ (ج) غ- زیاد ۰/۵	
۳	(آ) تترافلوئورواتن ۰/۲۵ (ب) غلظت ۰/۲۵ (ث) CH_3COOH ۰/۲۵	
۴	هر قسمت ۰/۲۵ نمره کاربرد : سرنگ ۰/۲۵ کاربرد : کیسه خون ۰/۲۵	
۵	b ۰/۲۵ - معادله ۰/۵ نمره	
۶	نچسب بودن و بی اثر در حلال های شیمیایی و ۰/۵ (ب) اسید ۰/۲۵ - الکل ۰/۲۵	
۷	(آ) ۳ و ۳ - دی متیل پنتان ۰/۵ (ب) فرمول ۰/۵ (پ) گروه آمید ۰/۲۵	
۸	(آ) بخش قطبی ۰/۲۵ ناقطبی ۰/۲۵ ۰/۵ (ب) هیدروژنی ۰/۵ (پ) انحلال پذیری $1 > 2$ ۰/۵	
۹	گرما ده ۰/۵ - رسم نمودار ۰/۵ محاسبه آنتالپی ۱ اگر فرمول محاسبه ΔH اشتباه نوشته شده باشد اما با فرمول اشتباه راه حل کاملا درست باشد ۰/۲۵ کسر شده	
۱۰	واکنش اول عکس و تقسیم بر ۲ ۰/۵ واکنش دوم ضرب در ۲ ۰/۵ واکنش سوم معکوس و در $\frac{1}{3}$ ضرب ۰/۵ محاسبه نهایی ۰/۵	
۱۱	(آ) محاسبه سرعت ۰/۵ (ب) محاسبه سرعت ۰/۵ (پ) NO_2 - ضرب بیشتر است ۰/۵ (ت) کم می شود ۰/۵	
۱۲	حل هر قسمت و هر کسر ۰/۲۵ نمره - جواب نهایی ۰/۲۵ اگر در $\frac{80}{100}$ ضرب شده باشد و جواب غلط باشد ۱/۵ نمره	
۱۳	گزینه ۲ ۰/۵ نمره اگر صحیح بودن یا نادرست بودن ۲ گزینه را مشخص کرده باشند و جواب نهایی غلط باشد ۰/۲۵ نمره داده شود	
۱۴	گزینه ۴ ، سرعت کاهش می یابد	



اپلیکیشن درسی همیار

برنامه رایگان درسی همیار



تمام پایه ها

جواب کتاب ، تدریس و نمونه سوال



همیشه رایگان

برنامه همیار کاملا رایگان میباشد