

نام:		"باسمه تعالی"		نوبت امتحانی: نوبت امتحانی دوم(خرداد)		
نام خانوادگی:		اداره کل آموزش و پرورش فارس		پایه: یازدهم تجربی		
نام پدر:		اداره سنجش		تاریخ امتحان: ۱۴۰۰/۰۲/۳۰		
شماره دانش آموزی:		اداره آموزش و پرورش شهرستان خرامه		ساعت شروع: ۱۰ صبح		
نام درس: شیمی		دبیرستان امام خمینی (ره) (مهر آموزشگاه)		مدت امتحان: دقیقه		
تصحیح	نام و نام خانوادگی دبیر: فاطمه رضایی		نمره به عدد:		نمره به عدد:	
	تاریخ و امضا:		نمره به حروف:		تاریخ و امضا:	
تاریخ و امضا:		نمره به حروف:		نمره به عدد:		
ردیف	سوالات					نمره
۱	<p>واکنش اکسایش گلوکز در بدن مطابق واکنش زیر انجام می شود، با توجه به واکنش به پرسش های زیر پاسخ دهید:</p> <p style="text-align: center;">$C=12, O=16, H=1 \text{ gr/mol}$</p> <p style="text-align: center;">$C_6H_{12}O_6(s) + 6O_2(g) \rightarrow 6CO_2(g) + 6H_2O(l) + 2808 \text{ kJ}$</p> <p>الف) واکنش دهند ها پایدارترند یا فرآورده ها؟ چرا؟</p> <p>ب) حساب کنید از اکسایش (دو روقم اخر شماره موبایل خود) گرم گلوکز، چند کیلوژول انرژی آزاد می شود؟</p>					۱.۲۵
۲	<p>از واکنش (دو رقم آخر شماره موبایل خود) گرم پتاسیم کلرید با مقدار اضافی نقره نیترات، ۱۷۲ گرم نقره کلرید تولید می شود، درصد خلوص پتاسیم کلرید چقدر است؟</p> <p style="text-align: center;">$(AgCl = 144 \text{ gr/mol}, KCl = 75 \text{ gr/mol})$</p> <p style="text-align: center;">$KCl(aq) + AgNO_3(aq) \rightarrow AgCl(s) + KNO_3(aq)$</p>					۱.۲۵
۳	<p>با استفاده از واکنش های الف و ب، آنتالپی واکنش داخل کادر را حساب کنید.</p> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: 10px auto;"> $4P(s) + 5O_2(g) \rightarrow P_4O_{10}(s)$ </div> <p>الف) $3O_2(g) + 4P(s) \rightarrow P_4O_6(s), \Delta H = 1640 \text{ kJ}$</p> <p>ب) $P_4O_{10}(s) \rightarrow P_4O_6(s) + 2O_2(g), \Delta H = 1344 \text{ kJ}$</p>					۱.۵
۴	<p>با توجه به واکنش زیر به سوالات پاسخ دهید.</p> <p style="text-align: center;">$2SO_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2SO_3(g)$</p> <p>الف) سرعت کلی واکنش با سرعت تولید یا مصرف کدام ماده(ها) برابر است؟</p> <p>ب) اگر در سه دقیقه نخست واکنش، ۰/۱۲ مول ماده SO_3 تولید شده باشد، سرعت مصرف اکسیژن در این بازه زمانی چند مول بر لیتر بر ثانیه است؟ (حجم ظرف نیم لیتر است).</p> <p>ج) نمودار تقریبی مول - زمان را برای همه ی مواد شرکت کننده در واکنش رسم کنید.</p>					۰.۲۵ ۱.۵ ۰.۷۵

نوبت امتحانی: نوبت امتحانی دوم (خرداد)

"باسمه تعالی"

نام:

پایه: یازدهم تجربی

اداره کل آموزش و پرورش فارس

نام خانوادگی:

تاریخ امتحان: ۱۴۰۰/۰۲/۳۰

اداره سنجش

نام پدر:

ساعت شروع: ۱۰ صبح

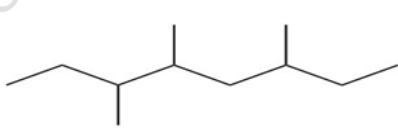
اداره آموزش و پرورش شهرستان خرامه

شماره دانش آموزی:

مدت امتحان: دقیقه

دبیرستان امام خمینی (ره) (مهر آموزشگاه)

نام درس: شیمی

۱	$\left\{ \begin{array}{c} \text{O} \quad \text{O} \\ \quad \\ \text{--C--CH}_2\text{--C--N--CH}_2\text{--CH}_2\text{--N--} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} \right\}_n$ <p>الف: گروه عاملی موجود در این پلیمر از چه نوع می باشد؟ ب) این پلیمر از چه موادی تهیه می شود؟ ج) پوشاکی را نام ببرید که از الیاف این پلیمر تهیه شده باشد.</p>	۵
۱.۵	<p>در مورد هر یک از ترکیبات زیر نام آیوپاک ترکیب را نوشته و یا ساختار الکترون - نقطه ای را رسم کنید.</p> <p>الف) ۶- اتیل ۳،۳،۴- تری متیل اوکتان: ب) نفتالن:</p> <p>ج) </p>	۶
۱	<p>در صورتیکه بازده درصدی واکنش زیر، ۹۴ درصد باشد، بر اثر تجزیه (جمع دو رقم آخر شماره موبایل خود) گرم پتاسیم کلرات، چند میلی لیتر گاز اکسیژن تولید می شود؟ (KClO₃=122.5)</p> $2\text{KClO}_3(\text{s}) \rightarrow 2\text{KCl}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g})$	۷
۱۰	<p>موفق و پیروز باشید.</p>	جمع