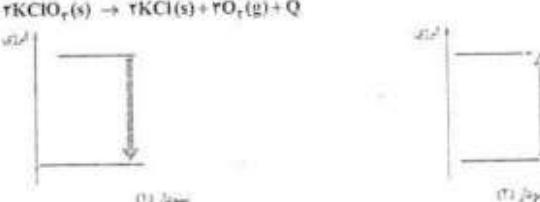


پارم	بسمه تعالیٰ معاونت آموزش و پرورش شهرستان میاندوآب سوالات امتحانی درس: شیمی (نیم سال دوم) پایه: بازدهم تحریری نام آموزشگاه: دبیرستان حضرت مصطفی نام و نام خانوادگی: تاریخ امتحان: ۱۴۰۰/۰۲/۲۹ مدت امتحان: ۱۵۰ دقیقه تعداد صفحه: ۳
------	--

۱	برای واکنش‌های لجزیه کلیسیم گرمات و تجزیه بنتاسیم گلرات، نمودارهای تغییر انرژی به صورت زیر رسم شده است: (I) $\text{CaCO}_3(s) + \text{Q} \rightarrow \text{CaO}(s) + \text{CO}_2(g)$ (II) $2\text{KClO}_3(s) \rightarrow 2\text{KCl}(s) + 3\text{O}_2(g) + \text{Q}$  <p>الف) کدام نمودار به واکنش (I) مربوط است؟ دلیل بتویسید. ب) فرعول شیمیابی واکنش‌دهنده‌ها و فرآورده‌ها مربوط به نمودار (I) را روی آن بتویسید.</p>										
۱/۵	با توجه به داده‌های جدول زیر، به پرسش‌ها پاسخ دهد. <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: center;">نام هالوژن</th> <th style="text-align: center;">شراطیه واکنش با گاز هیدروژن</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;">F_2</td> <td style="text-align: center;">حتی در دمای -200°C به سرعت واکنش می‌دهد.</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">Cl_2</td> <td style="text-align: center;">در دمای اتاق به آرامی واکنش می‌دهد.</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">Br_2</td> <td style="text-align: center;">در دمای 200°C واکنش می‌دهد.</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">I_2</td> <td style="text-align: center;">در دمای بالاتر از 200°C واکنش می‌دهد.</td> </tr> </tbody> </table> <p>الف) کدام هالوژن، واکنش بذیری بیشتری دارد? ب) کدام هالوژن خصلت نافلزی بیشتری دارد? ب) چه رابطه‌ای میان خصلت نافلزی هالوژن‌ها با شماع اتمی آن‌ها وجود دارد؟ توضیح دهد.</p> 	نام هالوژن	شراطیه واکنش با گاز هیدروژن	F_2	حتی در دمای -200°C به سرعت واکنش می‌دهد.	Cl_2	در دمای اتاق به آرامی واکنش می‌دهد.	Br_2	در دمای 200°C واکنش می‌دهد.	I_2	در دمای بالاتر از 200°C واکنش می‌دهد.
نام هالوژن	شراطیه واکنش با گاز هیدروژن										
F_2	حتی در دمای -200°C به سرعت واکنش می‌دهد.										
Cl_2	در دمای اتاق به آرامی واکنش می‌دهد.										
Br_2	در دمای 200°C واکنش می‌دهد.										
I_2	در دمای بالاتر از 200°C واکنش می‌دهد.										

۲	گزینه مناسب را انتخاب کنید. (ا) یکی از معروف ترین پلی امیدها است. (ستولز - کولار - نشاسته) (ب) ملعم و بوی خوش اناناس ناشی از این ماده است. (تبل بوتانوات - اتيل هیتانوات - اتيل بوتانوات) (ج) از واکنش اسید الی یا اسیدی به دست می‌آید. (امیدها - پلی امیدها - استرها) (د) اهنگ تجزیه پلی استرها و پلی امیدها به آن بستگی دارد. (نوع مولومرهای سازنده - ساختار عونومرهای سازنده) (ه) در تهیه کیسه خون به کار می‌رود. (تفلون - پلی بروتون - پلی پوتالیکالرید)
۲	اگر معلقیک واکنش $\text{SO}_3(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{SO}_2(g) + \text{Q}$ در شرایط معین t_1 و $\bar{R}_{(\text{SO}_2)} = 0.3 \text{ mol.s}^{-1}$ باشد، $\bar{R}_{(\text{O}_2)} =$ بر حسب mol.min^{-1} حساب کنید.

۲	<p>گزینه مناسب را انتخاب کنید.</p> <p>(ا) یکی از معروف ترین پلی امیدها است. (سلولر - کوالر - نساسته)</p> <p>(ب) ملعم و بوی خوش انسانی تانسی از این ماده است. (متیل بوتانوات - اتیل هیتانوات - اتیل بوتانوات)</p> <p>(ج) از واکنش اسید الی با امین به دست می آید. (امیدها - پلی امیدها - استرهای)</p> <p>(د) اهنگ تجزیه پلی استرهای و پلی امیدها به آن بستگی دارد. (نوع موتومرهای سازنده - ساختار موتومرهای سازنده)</p> <p>(ه) در تهیه کیسه خون بد کار من رو دهد. (تللون - پلی بروبن - پلی وینیل کلرید)</p>	۳
۴	<p>اگر عطایق واکنش $\text{R}(\text{SO}_4)_2 \rightarrow 2\text{SO}_4(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$ در شرایط معین mol.s^{-1} باشد، $\bar{\text{R}}(\text{O}_2) = +1$ mol.min^{-1} بر حسب mol.min^{-1} حساب کنید.</p>	۴
۵	<p>درستی با نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید. شکل صحیح عبارت های تادرست را بنویسید.</p> <p>(الف) چون گرمای ویژه اتانول کمتر از گرمای ویژه آب است، تخم مرغ در اتانول 85°C زودتر می بزند.</p> <p>(ب) با افزایش طول زنجیر هیدروکربنی در الکل های راست زنجیر، انحلال پذیری آنها در آب افزایش می یابد.</p> <p>(ج) اگر در واکنش پلیمری شدن آن، مولکول های آن به صورت زنجیرهای بلند و بدون شاخه به یکدیگر متصل شوند، پلی آن سبک تولید می شود.</p> <p>(ه) از واکنش الکل دو عاملی و اسید دو عاملی در شرایط ویژه، پلی استر تولید می شود.</p>	۵
۱,۵	<p>با توجه به فرمول های ساختاری آنکان های زیر پاسخ دهید.</p> <p>(a)</p> $\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH} & - & \text{CH}_3 \\ & & & & & & \\ & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & \end{array}$ <p>(b)</p> <p>(c)</p> $\begin{array}{ccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 \\ & & & & \\ & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & \end{array}$ <p>(الف) کدام آنکان راست زنجیر است؟ جرا!</p> <p>(ب) نام آنکان (b) را بنویسید.</p> <p>(ج) فرمول ساختاری نقطه - خط آنکان (a) رارسم کنید.</p>	۶

۷	<p>دور گروه های عاملی موجود در ترکیب زیر <u>دایره کننده</u> و نام گروه های عاملی را بنویسید.</p>	۷
---	--	---

۱.۵	<p>انتالیس واکنش زیر را با استفاده از داده های جدول پدست اورید.</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th>H-H</th><th>N-N</th><th>N≡N</th><th>N-H</th><th>پیوند انتالیس (kJ/mol)</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>۴۳۶</td><td>۱۶۰</td><td>۹۴۵</td><td>۳۹۱</td><td></td></tr> </tbody> </table> <p style="text-align: center;">$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H}-\text{N} & -\text{N}-\text{H} \end{array} \text{(g)} \longrightarrow \text{N} \equiv \text{N(g)} + 2\text{H}_2\text{g}$</p>	H-H	N-N	N≡N	N-H	پیوند انتالیس (kJ/mol)	۴۳۶	۱۶۰	۹۴۵	۳۹۱		۸
H-H	N-N	N≡N	N-H	پیوند انتالیس (kJ/mol)								
۴۳۶	۱۶۰	۹۴۵	۳۹۱									
۲	<p>تصویر زیر ساختار دو نوع پلی اتن را نشان می‌دهد.</p> <p>(۱) کدام ساختار پلی اتن سبک و کدام پلی اتن سنگین است؟ (۲) استحکام کدام کمتر است؟ A یا B</p>	۹										

۲.۵	<p>انتالیس واکنش داخل کادر را با استفاده از واکنش های زیر پدست اورید.</p> $2\text{Al(s)} + \text{Fe}_3\text{O}_4\text{(s)} \rightarrow 2\text{Fe(s)} + \text{Al}_2\text{O}_3\text{(s)}$ <p>۱) $2\text{Fe}_3\text{O}_4\text{(s)} \rightarrow 2\text{Fe(s)} + 3\text{O}_2\text{(g)}$; $\Delta H_1 = +1644 \text{ kJ}$ ۲) $2\text{Al}_2\text{O}_3\text{(s)} \rightarrow 2\text{Al(s)} + 3\text{O}_2\text{(g)}$; $\Delta H_2 = +2252 \text{ kJ}$</p>	۱۰
۱	<p>با توجه به فرمول ساختاری ترکیب های زیر، پاسخ دهید.</p> <p>ترکیب (۱) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ ترکیب (۲) CH_3NH_2 ترکیب (۳) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$</p> <p>(الف) نام ترکیب (۲) را بنویسید. (ب) فرمول ساختاری فراورده حاصل از واکنش ترکیب های (۱) و (۳) را رسم کنید. این ترکیب به کدام دسته از ترکیب های آلی تعلق دارد؟</p>	۱۱
۱	<p>اگر بازدید در عرصه واکنش $\text{4PH}_3 + 10\text{O}_2 \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10(g)} + 6\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ ، $\Delta H = -85 \text{ kJ}$ در صد باشد به ازای مصرف $(\text{PH}_3 = ۲۴ \text{ g/mol})$ و $\text{P}_4\text{O}_{10} = ۲۸۴ \text{ g/mol}$ ۱۷ گرم PH_3 چند گرم P_4O_{10} تولید می شود؟</p>	۱۲