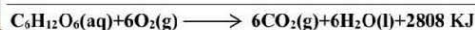


نام خانوادگی:	مدیریت آموزش و پرورش ناحیه دو یزد	تاریخ امتحان:	۱۴۰۰/۰۳/۰۸
نام پدر:	دبیرستان دخترانه غیردولتی روش نوین دوره دوم	ساعت برگزاری:	۸ صبح
شماره دانش آموزی:	محل مهر آموزشگاه	مدت امتحان:	دقیقه
نام درس:	شیمی یازدهم	تعداد سوال:	۱۱
ردیف	سوالات	تعداد صفحه:	۳
بارم			

۱/۲۵	<p>برای هر ویژگی از داخل پرانتز، عنصر مناسب را انتخاب کنید.          (آ) شکننده است اما رسانایی الکتریکی کمی دارد. (<i>Si . Fe . Na</i>)          (ب) در ترکیب با اتمها، کاتیون <math>A^{2+}</math> تشکیل می دهد. (<i>S . Ca . K</i>)          (پ) پیوند اشتراکی تشکیل می دهد و سطحی کدر دارد. (<i>C . Al . Si</i>)          (ت) در تهیه کلاه فضانوردی از آن استفاده می شود. (<i>Au . Ag . Fe</i>)          (ث) آنیون این عنصر شعاع بزرگتری دارد. (<math>_{17}Cl , _{19}K , _{15}P</math>)</p> <p>با توجه به دو واکنش زیر به پرسشها پاسخ دهید.</p> <p>1) <math>Zn_{(s)} + Pb(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow Zn(NO_3)_{2(aq)} + Pb_{(s)}</math>          2) <math>Mg_{(s)} + Zn(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow Zn_{(s)} + Mg(NO_3)_{2(aq)}</math></p> <p>(آ) سه فلز <i>Mg . Pb . Zn</i> را به ترتیب افزایش واکنش پذیری مرتب کنید.</p> <p>(ب) آیا واکنش مقابل انجام پذیر است؟ چرا؟</p> <p><math>Pb_{(s)} + Mg(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow \dots</math></p>
۱/۵	<p>۴۰۰ گرم سنگ معدن مس با خلوص ۳۵٪ را با مقدار کافی نیتریک اسید واکنش می دهیم. چند گرم گاز نیتروژن دی اکسید (<math>NO_2</math>) تولید می شود؟ (ناخالصیها در واکنش شرکت نمی کنند.)</p> <p>(<math>N = 14 . O = 16 . Cu = 64</math> :)</p> <p><math>Cu_{(s)} + 4HNO_{3(aq)} \rightarrow Cu(NO_3)_{2(aq)} + 2NO_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}</math></p> <p><math>g \text{ mol}^{-1}</math></p>

1/5



۴- گلوکز در بدن طبق واکنش زیر اکسایش می یابد.

( $\Delta H$  این واکنش را تعیین کنید؟)

(ب) در صورتی که ۱/۶ گرم اکسیژن مصرف شود چند کیلو ژول گرما آزاد می شود؟

02=32

نام:	باسمه تعالی	نام خانوادگی:	مدیریت آموزش و پرورش ناحیه دو یزد
نام پدر:	دبیرستان دخترانه غیردولتی روش نوین دوره دوم	تاریخ امتحان:	۱۴۰۰/۰۳/۰۸
شماره دانش آموزی:	محل مهر آموزشگاه	ساعت برگزاری:	۸ صبح
نام درس:	شیمی یازدهم	مدت امتحان:	دقیقه
ردیف	سوالات	تعداد سوال:	۱۱
بارم		تعداد صفحه:	۳

۲/۵	<p>با توجه به معادله سرعت واکنش به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> $\bar{R} \text{ واکنش} = -\frac{\Delta n C_2H_6}{\Delta t} = \frac{\Delta n CO_2}{2\Delta t} = -\frac{2\Delta n O_2}{7\Delta t} = \frac{\Delta n H_2O}{3\Delta t}$ <p>(آ) معادله شیمیایی موازنه شده واکنش گازی را بنویسید.</p> <p>(ب) اگر ۰/۱۶ مول <math>C_2H_6</math> را در یک ظرف ۱۰ لیتری بسوزانیم بعد از دو دقیقه ۰/۰۴ مول <math>C_2H_6</math> باقی می‌ماند. سرعت متوسط مصرف این گاز را بر حسب <math>mol \cdot L^{-1} \cdot min^{-1}</math> بدست آورید.</p>
۲	<p>دلیل موارد زیر را بنویسید.</p> <p>(آ) سیب زمینی پخته اندکی مزه شیرین دارد.</p> <p>(ب) استفاده بی‌رویه از شوینده‌ها در شستن لباس‌ها سبب پوسیده شدن سریع تر آن‌ها می‌شود.</p> <p>(ب) ویتامین <math>K</math> محلول در چربی است.</p> <p>(ت) پلی لاکتیک اسید یک پلی مر سبز است.</p>

۱/۳۵	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) در روش مستقیم تعیین آنتالپی واکنش از چه دستگاهی استفاده می‌شود؟</p> <p>ب) با کاهش شعاع اتم در فلزها فعالیت شیمیایی افزایش می‌یابد یا کاهش؟</p> <p>ج) در زنگ آهن کدام یون آهن وجود دارد؟</p> <p>د) یکی از معروف ترین پلی آمید هارا نام ببرید؟</p> <p>ه) پلیمرسازنده انواع ظروف یکبار مصرف پلاستیکی چه نام دارد؟</p>
------	--

نام خانوادگی:	مدیریت آموزش و پرورش ناحیه دو یزد	تاریخ امتحان:	۱۴۰۰/۰۳/۰۸	باسمه تعالی
نام پدر:	دبیرستان دخترانه غیردولتی روش نوین دوره دوم	ساعت برگزاری:	۸ صبح	
شماره دانش آموزی:	محل مهر آموزشگاه	مدت امتحان:	دقیقه	
نام درس:	شیمی یازدهم	تعداد سوال:	۱۱	تعداد صفحات: ۳
ردیف	سوالات			بارم

گزینه مناسب را انتخاب کنید.

آ) کدامیک از محیط های زیر برای نگهداری مواد غذایی مناسب نیست؟  
 (۱) سرد (۲) خشک (۳) تاریک (۴) مرطوب

ب) کدام گزینه در واکنش  $4NH_3(g) + 5O_2(g) \rightarrow 4NO(g) + 6H_2O(g)$  نادرست است؟  
 (۱) کاهش سرعت مصرف آمونیاک با گذشت زمان  
 (۲) کاهش سرعت مصرف اکسیژن با گذشت زمان  
 (۳) افزایش سرعت تولید نیتروژن مونواکسید با گذشت زمان  
 (۴) کاهش سرعت تولید بخار آب با گذشت زمان

پ) گروه های عاملی موجود در ۱ و ۲ به ترتیب از راست به چپ کدام است؟

(۱) کتون - آلدهید (۲) کربوکسیلیک اسید - استر (۳) آمین - اتر (۴) آمید - هیدروکسیل

در واکنش فرضی  $5A(aq) + 2B(s) \rightarrow 4C(aq) + D(s)$  سرعت واکنش برابر سرعت متوسط کدام ماده بر حسب  $mol.s^{-1}$  است؟  
 A (۴) B (۲) C (۳) D (۱)

با توجه به فرمول شیمیایی ترکیبات داده شده زیر به موارد خواسته شده پاسخ دهید:

1)  $CH_3CH_2OH$  2)  $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2OH$

آ) بخش قطبی و ناقطبی را در دو الکل مشخص کنید؟  
 ب) نام نیروی بین مولکولی غالب را در هر کدام بنویسید؟

جاهای خالی را در واکنش زیر کامل کنید.

$CH_3CH_2C(=O)OH + HOCH_2CH_2 \rightarrow \dots + H_2O$

نام استر: .....