

نام و نام خانوادگی:
 مقطع و رشته: یازدهم (ریاضی/تجربی)
 نام پدر:
 شماره داوطلب:
 تعداد صفحه سؤال: ۳ صفحه

جمهوری اسلامی ایران
 اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۲ تهران
 دبیرستان غیردولتی پسرانه سرای دانش واحد سعادت آباد
 آزمون پایان ترم نوبت دوم سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس: شیمی یازدهم
 نام دبیر: ایمان دریابک
 تاریخ امتحان: ۱۴۰۰/۰۲/۲۹
 ساعت امتحان: ۰۹:۰۰ صبح / عصر
 مدت امتحان: ۹۰ دقیقه

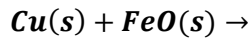
محل مهر و امضاء مدیر	نمره به عدد:	نمره به حروف:
	نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:
نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:
تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
۴	سوالات	۳
۱/۷۵	<p>عبارت‌های زیر را با انتخاب کلمه مناسب کامل کنید.</p> <p>(آ) در هر گروه از پایین به بالا شعاع اتمی (کاهش/افزایش) می‌یابد.</p> <p>(ب) نافلزهای گروه (شانزده/هفده) با گرفتن (یک/دو) الکترون به آنیون یا یون هالید تبدیل می‌شوند.</p> <p>(پ) هر چه فلز فعال تر باشد میل (بیشتری/کمتری) به ایجاد ترکیب داشته و ترکیب‌هایش پایداری (بیشتری/کمتری) خواهند داشت.</p> <p>(ت) ظرفیت گرمایی جذب یا آزادشده در هر واکنش شیمیایی به طور عمده وابسته به تفاوت میان انرژی (جنبشی/پتانسیل) مواد واکنش دهنده و فراورده است.</p>	۱
۱/۷۵	<p>درستی یا نادرستی عبارت‌های زیر را بنویسید. دلیل نادرستی یا شکل درست عبارت‌های نادرست را بنویسید.</p> <p>(آ) فلزهای دسته p به فلزهای واسطه معروف هستند.</p> <p>(ب) رفتار شیمیایی شبه‌فلزها بیشتر به نافلزها شبیه است.</p> <p>(پ) در گروه ۱۶ با افزایش عدد اتمی، خصلت نافلزی کمتر می‌شود.</p> <p>(ت) از فلز آلومینیوم مذاب تولیدشده در واکنش ترمیت برای جوش دادن خطوط راه آهن استفاده می‌شود.</p> <p>(ث) هر چه دمای ماده‌ای پایین تر باشد، میانگین تندی و میانگین انرژی ذره‌های سازنده آن کمتر است.</p>	۲
۱/۲۵	<p>با توجه به عنصرهای داده شده پاسخ دهید. ^{12}Mg, ^{20}Ca, ^{38}Sr</p> <p>(آ) شعاع کدام یک کمتر است؟ چرا؟</p> <p>(ب) کدام یک خصلت فلزی بیشتری دارد؟ چرا؟</p> <p>(پ) این اتم‌ها چه یونی تشکیل می‌دهند؟</p>	۳
۱	<p>دانش آموزی آرایش الکترونی $^{27}\text{Co}^{2+}$ را به صورت $[\text{Ar}]3d^54s^2$ رسم کرده است.</p> <p>(آ) آیا این آرایش الکترونی درست است؟ چرا؟</p> <p>(ب) در صورت نادرست بودن، آرایش الکترونی درست $^{27}\text{Co}^{2+}$ را رسم کنید.</p>	۴
۱/۲۵	با توجه به جدول پاسخ دهید.	۵

واکنش پذیری			رفتار
زیاد	کم	ناچیز	
پتاسیم	آهن	مس	نام فلز

آ) کدام فلز تمایل بیشتری برای تبدیل شدن به کاتیون دارد؟

ب) نگهداری کدام فلز راحت تر است؟ چرا؟

پ) آیا واکنش زیر انجام می شود؟ چرا؟



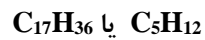
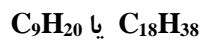
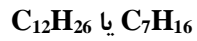
در هر مورد گزینه صحیح را انتخاب کنید.

آ) کدام یک نقطه جوش بیشتری دارد؟

ب) گرانروی کدام یک بیشتر است؟

پ) فراریت کدام یک کمتر است؟

ت) به دام انداختن گاز خارج شده از نیروگاهها با عبور گازهای خروجی از چه ماده ای انجام می شود؟



۱

۶

۱/۵

۷

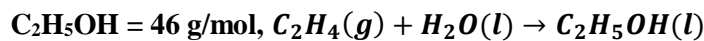
به پرسش های زیر پاسخ دهید.

آ) افرادی که با گریس کار می کنند برای شستن دست خود از کدام ماده (آب یا هگزان) باید استفاده کنند؟ چرا؟

ب) چگونه می توانیم دو مایع C_6H_{12} و C_6H_{14} را از یکدیگر تشخیص دهیم؟

پ) تخم مرغ در کدام یک می پزد (آب ۷۵ درجه سانتی گراد یا روغن زیتون ۷۵ درجه سانتی گراد)؟ چرا؟

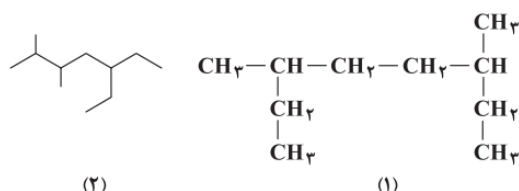
بر اثر واکنش ۸/۹۶ لیتر گاز اتن با آب در شرایط STP حدود ۱۵/۶ گرم اتانول تولید می شود. بازده درصدی واکنش را حساب کنید؟



۱/۵

۸

آ) هریک از هیدروکربن های مقابل را به روش آیوپاک نام گذاری کنید.



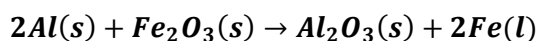
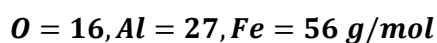
ب) فرمول ساختاری ترکیب زیر را رسم کنید.

۲، ۲ - نری متیل هگزان

۱/۵

۹

حساب کنید طبق واکنش زیر برای تولید ۱۶۸ گرم آهن مذاب، چند گرم آلومینیوم با خلوص ۹۰٪ نیاز است؟



۱/۲۵

۱۰

۱/۵	<p>دو لوله آزمایش وجود دارد که در یکی محلول $FeCl_2$ و در دیگری محلول $FeCl_3$ وجود دارد.</p> <p>آ) چگونه می‌توانیم تشخیص دهیم که کدام لوله آزمایش حاوی محلول $FeCl_3$ است؟</p> <p>ب) واکنش انجام گرفته را بنویسید.</p>	۱۱
۱	<p>با توجه به نمودار روبرو پاسخ دهید:</p>  <p>آ) فرایند داده شده گرماگیر است یا گرماده؟ چرا؟</p> <p>ب) نمودار، فرایند هم‌دما شدن شیر در بدن را نشان می‌دهد یا گوارش و سوخت‌وساز شیر در بدن؟</p> <p>پ) بخش عمده انرژی موجود در شیر به چه صورت به بدن می‌رسد؟ (فرایند گوارش و سوخت‌وساز یا هم‌دما شدن شیر در بدن)</p>	۱۲
۰/۷۵	<p>نماد Q را وارد معادله‌های زیر کنید.</p> <p>آ) $C_6H_{12}O_6(aq) + 6O_2(g) \rightarrow 6CO_2(g) + 6H_2O(l)$</p> <p>ب) $CO_2(s) \rightarrow CO_2(g)$</p> <p>پ) $Cl_2(g) + H_2(g) \rightarrow 2HCl(g)$</p>	۱۳
۱/۵	<p>آ) گرمای ویژه را تعریف کنید.</p> <p>ب) ۱/۲ کیلوژول گرما، دمای چند گرم اتانول را از ۲۵ به ۶۳ درجه سانتی‌گراد افزایش می‌دهد؟ ($c_{\text{اتانول}} = 2.4 J \cdot g^{-1} \cdot C^{-1}$)</p>	۱۴
۱/۵	<p>با توجه به واکنش‌های زیر پاسخ دهید.</p> <p>۱) $C(s, \text{گرافیت}) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + Q$</p> <p>۲) $C(s, \text{الماس}) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + Q$</p> <p>آ) آیا گرمای آزاد شده از دو واکنش یکسان است؟ چرا؟</p> <p>ب) الماس و گرافیت نسبت به هم چه رابطه‌ای دارند؟</p> <p>پ) اگر گرمای آزاد شده در واکنش دوم ۳۹۵/۴ کیلوژول باشد، از سوختن ۳/۶ گرم الماس، چند کیلوژول گرما آزاد می‌شود؟</p> <p>(C=12 g/mol)</p>	۱۵
موفق و پیروز باشید - دریابک		

جمع بارم : ۲۰ نمره

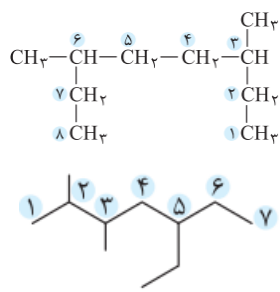
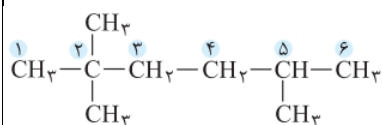


اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۲ تهران
دبیرستان غیر دولتی پسرانه سرای دانش واحد سعادت آباد

کلید سؤالات پایان ترم نوبت دوم سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس: شیمی یازدهم
نام دبیر: ایمان دریابک
تاریخ امتحان: ۲۹ / ۰۲ / ۱۴۰۰
ساعت امتحان: ۰۹:۰۰ صبح / عصر
مدت امتحان: ۹۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	(آ) کاهش (ب) هفده - یک (پ) بیشتری - بیشتری (ت) مستقیم (ث) پتانسیل	
۲	(آ) نادرست، فلزهای دسته d به فلزهای واسطه معروف هستند. (ب) درست (پ) درست (ت) نادرست، از فلز آهن مذاب تولیدشده در واکنش ترمیت برای جوش دادن خطوط راه آهن استفاده می شود. (ث) درست	
۳	آرایش الکترونی این عناصر به صورت زیر است: (آ) شعاع Mg کمتر است. چون تعداد لایه الکترونی کمتری دارد. (ب) Sr، چون شعاع بزرگتری داشته و راحت تر الکترون از دست می دهد. (پ) کاتیون دوبار مثبت	$^{12}\text{Mg}: [^{10}\text{Ne}]3s^2$ $^{20}\text{Ca}: [^{18}\text{Ar}]4s^2$ $^{38}\text{Sr}: [^{36}\text{Kr}]5s^2$
۴	(آ) نادرست است، چون در عناصر واسطه هنگام تشکیل کاتیون، الکترون ابتدا از زیرلایه s و سپس از زیرلایه d جدا می شود. (ب)	$^{27}\text{Co}: [^{18}\text{Ar}]3d^74s^2$ $^{27}\text{Co}^{2+}: [^{18}\text{Ar}]3d^7$
۵	(آ) پتاسیم چون واکنش پذیری زیادی دارد. به طور کلی فلزات اصلی نسبت به فلزات واسطه، خاصیت فلزی بیشتری دارند. (ب) مس، چون واکنش پذیری ناچیزی دارد؛ لذا تمایل کمتری برای شرکت در واکنش های شیمیایی دارد. (پ) خیر، چون واکنش پذیری Cu کمتر از Fe است؛ لذا نمی تواند آهن را از اکسید آن خارج کرد.	
۶	(آ) $\text{C}_{12}\text{H}_{26}$ (ب) $\text{C}_{18}\text{H}_{38}$ (ج) $\text{C}_{17}\text{H}_{36}$ (د) CaO	
۷	(آ) از هگزان، چون گریس ناقطبی است؛ لذا برای زدودن آن از دست نیاز به حلال ناقطبی مانند هگزان است. (ب) با اضافه کردن برم، ترکیبی که سیرن شده است $(\text{C}_6\text{H}_{12})$ با برم واکنش می دهد و رنگ قرمز آن را از بین می برد اما ترکیبی که سیرشده است $(\text{C}_6\text{H}_{14})$ با برم واکنش نمی دهد. (پ) آب ۷۵ درجه، چون آب به دلیل داشتن ظرفیت گرمایی بیشتر برای رسیدن به این دما، گرمای بیشتری را جذب کرده است که همین گرمای بیشتر سبب پختن تخم مرغ می شود.	
۸	ابتدا مقدار نظری را محاسبه می کنیم: $? g \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = 8.96 L \text{C}_2\text{H}_4 \times \frac{1 \text{ mol } \text{C}_2\text{H}_4}{22.4 L \text{C}_2\text{H}_4} \times \frac{1 \text{ mol } \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}}{1 \text{ mol } \text{C}_2\text{H}_4} \times \frac{46 g \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}}{1 \text{ mol } \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} = 18.4 g \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ بازده درصدی = $\frac{\text{مقدار عملی}}{\text{مقدار نظری}} \times 100 = \frac{15.6}{18.4} = 84.8\%$	

<p>(آ) ۳، ۶ - دی متیل اوکتان</p>  <p>(ب) ۲، ۲، ۵ - تری متیل هگزان</p> 	<p>۹</p> <p>(۲) ۵ - اتیل، ۲، ۳ - دی متیل هپتان</p>	
<p>۱۰</p>	<p>ناخالص 100 g خالص 90 g Al</p> $? \text{ g Al} = 168 \text{ g Fe} \times \frac{1 \text{ mol Fe}}{56 \text{ g Fe}} \times \frac{2 \text{ mol Al}}{2 \text{ mol Fe}} \times \frac{27 \text{ g Al}}{1 \text{ mol Al}} \times \frac{100 \text{ g}}{90 \text{ g}}$	
<p>۱۱</p>	<p>(آ) به هردو لوله آزمایش محلول سدیم هیدروکسید اضافه می‌کنیم، هر کدام که رسوب قهوه‌ای دهد، حاوی آهن (III) کلرید است. (ب) $FeCl_3(aq) + 3NaOH(aq) \rightarrow Fe(OH)_3(s) + 3NaCl(aq)$</p>	
<p>۱۲</p>	<p>(آ) گرماده، زیرا سطح انرژی پایانی پایین‌تر از حالت آغازی است. (ب) فرایند هم‌دما شدن شیر در بدن (پ) بخش عمده انرژی موجود در شیر هنگام فرایند گوارش و سوخت‌وساز به بدن می‌رسد.</p>	
<p>۱۳</p>	<p>(آ) واکنش سوختن گرماده است، پس علامت Q در سمت فرآورده خواهد بود. $C_6H_{12}O_6(aq) + 6O_2(g) \rightarrow 6CO_2(g) + 6H_2O(l) + Q$ (ب) فرایند فرازش (تصعید) گرماگیر است. $CO_2(s) + Q \rightarrow CO_2(g)$ (پ) واکنش بین کلر و هیدروژن گرماده است. $Cl_2(g) + H_2(g) \rightarrow 2HCl(g) + Q$</p>	
<p>۱۴</p>	<p>(آ) به گرمای لازم برای افزایش دمای یک گرم از یک جسم به اندازه ۱ درجه سانتی‌گراد گرمای ویژه گفته می‌شود. (ب)</p> $Q = mc\Delta\theta \rightarrow m = \frac{Q}{c\Delta\theta} = \frac{1200J}{24 \frac{J}{gC} \times (63 - 25)C} = 13.16g$	
<p>۱۵</p>	<p>(آ) خیر، گراییت نسبت به الماس پایدارتر است؛ لذا گرمای آزادشده در واکنش اول کمتر از واکنش دوم است. (ب) با یکدیگر آلوتروپ (دگرشکل) هستند. (پ)</p> $? \text{ kJ} = 3.6 \text{ g C} \times \frac{1 \text{ mol C}}{12 \text{ g C}} \times \frac{395.4 \text{ kJ}}{1 \text{ mol C}} = 118.62 \text{ kJ}$	
<p>نام و نام خانوادگی مصحح : امضاء:</p>	<p>جمع بارم : ۲۰ نمره</p>	