

نام : تاریخ امتحان :

اداره کل آموزش و پرورش خراسان رضوی

نام خانوادگی :

مدت امتحان : ؟

اداره آموزش و پرورش شهرستان رشتخوار

نام آموزشگاه :

ساعت شروع : ؟

سؤالات امتحان شیمی پایه یازدهم

شماره داوطلب :

تعداد صفحات : ؟

نوبت : دیماه ۱۴۰۲

تعداد سؤال : ؟

بارم	سؤال	ردیف
	<p>عبارت های صحیح و غلط را مشخص کنید.</p> <ul style="list-style-type: none"> - عنصر هم دوره با کلسیم (Ca_{20}) که متعلق به گروه چهاردهم جدول دوره ای است ، رسانای گرما و الکتریسیته است. - هالوژن هم دوره با فلز آهن ، در دمای اتاق به حالت گاز بوده و با گاز هیدروژن در دمای اتاق به آرامی واکنش می دهد. - یون کلسیم همانند یون اسکاندیم به آرایش گاز نجیب قبل از خود می رسد. - اگر فلز X با اکسید فلز Y بطور طبیعی واکنش ندهد ، نگهداری فلز Y در طبیعت دشوارتر از فلز X است. - نفتالن با فرمول ($C_{10}H_8$) با ۵ پیوند دوگانه به عنوان ضد بید کاربرد دارد. - بخش عمده الیاف طبیعی به کار رفته در تولید انواع لباس ، الیاف پنبه ای هستند. - در واحد تکرار شونده پلیمر مورد استفاده در تولید ظروف یکبار مصرف ، ۴ پیوند $C = C$ وجود دارد. - پلیمر مورد استفاده در تولید پارچه و پتو ، ۳ نوع عنصر در ساختار خود دارد. - بوی غذای گرم نسبت به بوی غذای سرد ، سریع تر پخش می شود. - در واکنش محلول $CuSO_4$ با تیغه روی ، به مرور زمان میزان تغییر رنگ محلول کاهش می یابد. - در واکنش $X + Q \rightleftharpoons Y + F$ با افزایش دما سرعت واکنش رفت برخلاف واکنش برگشت افزایش می یابد. - کتون موجود در زردچوبه یک ترکیب آروماتیک است. - در آلکن ها با افزایش شمار اتم های کربن ، آنتالپی سوختن منفی تر می شود . 	<p>۱</p>

تاریخ امتحان :

مدت امتحان : ؟

ساعت شروع : ؟

تعداد صفحات : ؟

تعداد سؤال : ؟

اداره کل آموزش و پرورش خراسان رضوی

اداره آموزش و پرورش شهرستان رشتخوار

سؤالات امتحان شیمی پایه یازدهم

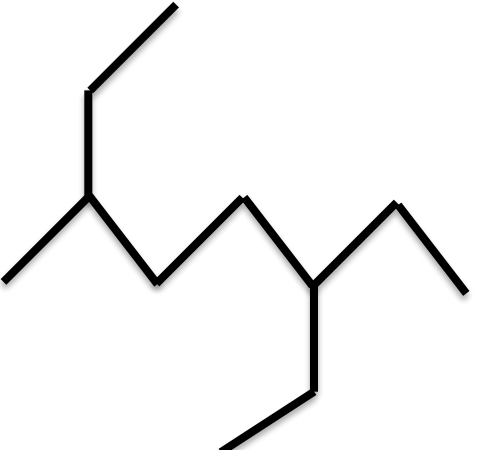
نام :

نام خانوادگی :

نام آموزشگاه :

شماره داوطلب :

نوبت : دیماه ۱۴۰۲

بارم	سؤال	ردیف
	<p>جا های خالی را با کلمات مناسب کامل کنید .</p> <ul style="list-style-type: none"> - در تناوب چهارم جدول دوره ای ، شمار عناصری که بیرونی ترین زیر لایه آنها ۲ الکترونی است برابر عناصری است که بیرونی ترین زیر لایه آنها تک الکترونی است. - در شرایط اتاق اتاق ، نقطه جوش بوتان از هگزان است و در این شرایط بوتان به حالت است. - اندازه و جرم مولکول های سازنده گازوئیل از هیدروکربن هایی که بطور عمده سوخت هواپیما را تشکیل می دهند است . - ساده ترین عضو خانواده کربوکسیلیک اسید ها است و مزه دارد. - پایداری گرافیت از الماس است و واکنش تبدیل گرافیت به الماس (گرماگیر / گرماده) است. 	۲
	<p>نام ترکیب با فرمول پیوند - خط مقابل بر اساس قاعده آیوپاک به چه صورت است ؟</p>  <p>The image shows a skeletal structure of a branched alkane. It consists of a five-carbon main chain (pentane) with an ethyl group attached to the second carbon atom. The IUPAC name is 2-ethylpentane.</p>	۳

نام :	اداره کل آموزش و پرورش خراسان رضوی	تاریخ امتحان :
نام خانوادگی :	اداره آموزش و پرورش شهرستان رشتخوار	مدت امتحان : ؟
نام آموزشگاه :	سوالات امتحان شیمی پایه یازدهم	ساعت شروع : ؟
شماره داوطلب :		تعداد صفحات : ؟
نوبت : دیماه ۱۴۰۲		تعداد سؤال : ؟

ردیف	سؤال	بارم
۴	مصرف بیش از اندازه ویتامین دی همانند ویتامین آ برای بدن انسان ضرر دارد . اما مصرف ویتامین ث اینطور نیست . چرا ؟	
۵	نام کربوکسیلیک اسید های روبرو چیست و در ساختار کدام میوه قرار دارند ؟ $\text{آ) } CH_3CH_2CH_2 - \overset{O}{\parallel} C - OH$ $\text{ب) } CH_3 - \overset{O}{\parallel} C - OH$	
۶	فراورده واکنش میان گاز اتن و گاز کلر چیست ؟ - این واکنش گرماگیر است یا گرماده ؟ چرا ؟ $H_2C = CH_2 + Cl - Cl \xrightarrow{FeCl_3} \dots \dots \dots$	
۷	کدام یک از مقایسه های زیر درست و کدام یک نادرست است ؟ علت درستی یا نادرستی هر یک از موارد را بنویسید . <ul style="list-style-type: none"> • انحلال پذیری در آب : $C_7H_{15}OH < C_3H_9OH$ • نقطه جوش : $C_{11}H_{23}OH < C_6H_{13}OH$ • افزودن KI به واکنش تجزیه هیدروژن پر اکسید ← افزایش میزان تولید گاز هیدروژن 	

نام :
نام خانوادگی :
نام آموزشگاه :
شماره داوطلب :
نوبت : دیماه ۱۴۰۲

اداره کل آموزش و پرورش خراسان رضوی
اداره آموزش و پرورش شهرستان رشتخوار
سؤالات امتحان شیمی پایه یازدهم

تاریخ امتحان :
مدت امتحان : ؟
ساعت شروع : ؟
تعداد صفحات : ؟
تعداد سؤال : ؟

بارم	سؤال	ردیف
	<p>اگر مقداری آب سرد به مقداری آب گرم افزوده شود ، انرژی گرمایی حاصل از مخلوط این ۲ آب ، چه تغییری می کند ؟ چرا ؟</p>	۸
	<p>نمودار مقابل :</p> <p>الف) مربوط به کدام یک از واکنش های موازنه نشده زیر است ؟ ب) سرعت متوسط واکنش در طول مدن زمان انجام آن برابر با چند مول بر دقیقه خواهد بود ؟</p> <p>1) $N_2O + O_2 \rightarrow NO_2$ 2) $Al + HCl \rightarrow Al_2Cl_6 + H_2$</p>	۹
	<p>در مورد واکنش $CuSO_4$ با تیغه روی مورد زیر را بررسی کنید :</p> <ul style="list-style-type: none"> - کاهش مجموع جرم مواد جامد موجود در ظرف واکنش - شدت تغییر رنگ در ابتدا و انتهای زمان انجام واکنش 	۱۰

تاریخ امتحان :

اداره کل آموزش و پرورش خراسان رضوی

نام :

مدت امتحان : ؟

اداره آموزش و پرورش شهرستان رشتخوار

نام خانوادگی :

ساعت شروع : ؟

سوالات امتحان شیمی پایه یازدهم

نام آموزشگاه :

تعداد صفحات : ؟

شماره داوطلب :

تعداد سؤال : ؟

نوبت : دیماه ۱۴۰۲

بارم	سؤال	ردیف
	<p>میانگین آنتالپی پیوند های کووالانسی میان اتم های کربن در کدام ساختار بیشتر است ؟</p> <p>1) نفتالن : $C_{10}H_8$</p> <p>2) بنزن : C_6H_6</p>	۱۱
	<p>گرمای حاصل از واکنش نیم کیلوگرم گاز گوگرد تری اکسید با مقدار کافی آب ، مطابق واکنش زیر ، به تقریب دمای چند کیلوگرم آب $25^{\circ}C$ را به جوش می رساند ؟</p> <p>(گرمای ویژه آب $1^{\circ}C^{-1}$. $4/2 j \cdot g^{-1}$ است . $O = 16$. $S = 32 g/mol$)</p> $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4 + 231 kj$	۱۲
	<p>مطابق واکنش موازنه نشده $CH_3OH \rightarrow CO + H_2$ ، مقدار $3/2$ گرم متانول ناخالص تجزیه می شود . اگر طی این واکنش ، 6720 میلی لیتر فراورده قطبی در شرایط استاندارد تولید شده باشد ، درصد خلوص متانول چقدر بوده است ؟</p> <p>($O = 16$. $C = 12$. $H = 1 \frac{g}{mol}$)</p>	۱۳
	<p>مقدار $3/48$ گرم نقره اکسید خالص را بر اساس معادله $Ag_2O (s) + H_2 (g) \rightarrow H_2O (g) + 2 Ag (s)$ با مقدار کافی گاز هیدروژن واکنش می دهیم . اگر طی این فرایند به اندازه $0/16$ گرم از جرم مواد جامد موجود در ظرف کاسته شود ، بازده درصدی واکنش مورد نظر چقدر بوده و به کمک آب تولید شده ، چند گرم محلول 25% جرمی منیزیم کلرید می توان تهیه کرد ؟</p> <p>($Ag = 108$. $O = 16$. $H = 1 \frac{gr}{mol}$)</p>	۱۴
موفق باشید		
نام و نام خانوادگی مصحح / دبیر	نمره نهایی پس از رسیدگی به اعتراضات	نام و نام خانوادگی مصحح / دبیر
	با حروف	با عدد
امضاء :		امضاء :
	با حروف	با عدد