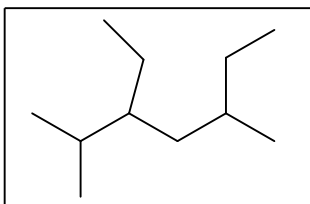
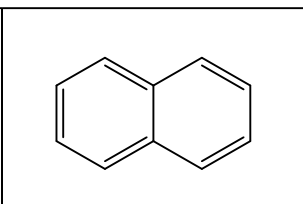
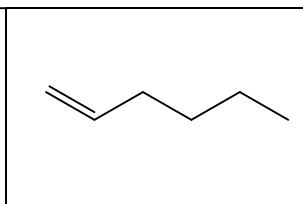
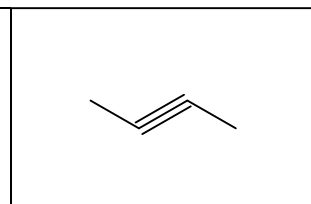
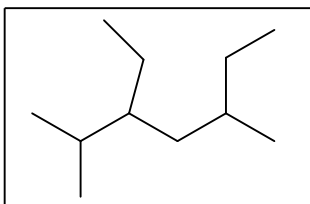
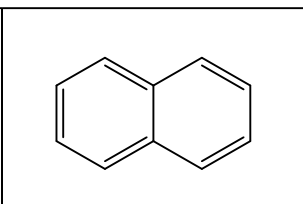
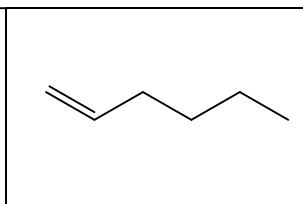
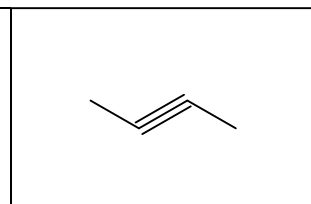
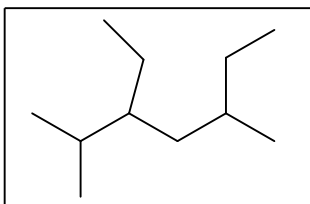
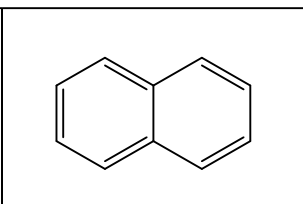
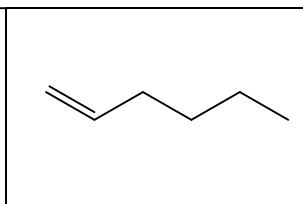
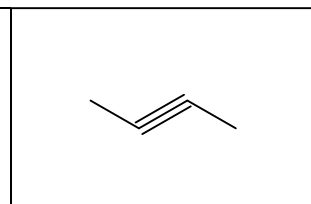
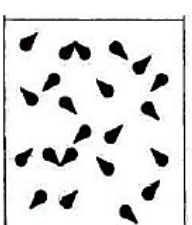

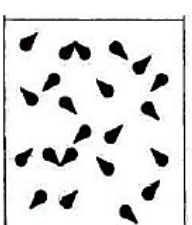

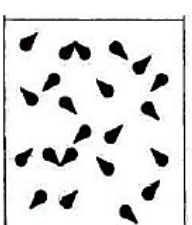

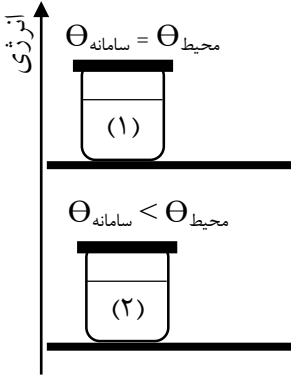


	به نام خدا آموزش و پرورش استان مازندران - مدیریت آموزش و پرورش شهرستان آمل		دیرستان غیردولتی دقتراز فاطمه
	سؤالات امتحانی درس: شیمی	رشته: تجربی پایه: یازدهم	
	وقت امتحان: ۸۰ دقیقه	ساعت شروع: ۱۰:۳۰ صبح	
نام و نام خانوادگی:		تاریخ امتحان: ۹۶/۱۰/۲	تعداد صفحه:

۲	<p>فقط درستی یا نادرستی عبارتهای زیر را معلوم کنید.</p> <ul style="list-style-type: none"> - همه‌ی مواد طبیعی و مصنوعی از کره زمین به دست می‌آیند. - عنصرها در جدول دوره‌ای، بر اساس عدد اتمی چیده شده‌اند. - در هر گروه جدول دوره‌ای، از بالا به پائین خاصیت نافلززی عنصرها افزایش می‌یابد. - اتم‌های هالوژن با از دست دادن یک الکترون، به یون هالید تبدیل می‌شوند. - یکی از ویژگی‌های خاص طلا، بازتاب زیاد پرتوهای خورشیدی است. - گشتاور دوقطبی آلکان‌ها حدود صفر است. - هنگامی که بدن دچار کمبود آهن باشد، می‌توانیم با خوردن عسل بدن را به حالت طبیعی بازگردانیم. - داد و ستد گرما برای توصیف یک فرایند به کار می‌رود. 	۱
۲	<p>با خط زدن واژه نادرست در هر مورد عبارتهای زیر را کامل کنید.</p> <ul style="list-style-type: none"> - گرما را می‌توان هم ارز با آن مقدار $\frac{\text{انرژی گرمایی}}{\text{دمایی}}$ دانست که به دلیل تفاوت در $\frac{\text{انرژی گرمایی}}{\text{دما}}$ جاری می‌شود. - مجموع انرژی جنبشی ذره‌های سازنده یک نمونه ماده هم ارز با $\frac{\text{انرژی گرمایی}}{\text{دما}}$ و میانگین انرژی جنبشی ذره‌های سازنده را $\frac{\text{انرژی گرمایی}}{\text{دما}}$ می‌گویند. - زغال سنگ یکی از سوخت‌های $\frac{\text{فسیلی}}{\text{هیدروکربنی}}$ است. - برای به دام انداختن گاز گوگرد دی‌اکسید خارج شده از نیروگاه‌ها از ترکیب $\frac{Na_2O}{CaO}$ استفاده می‌شود. - گرمای حاصل از سوختن یک گرم زغال سنگ از بنزین $\frac{\text{بیش تر}}{\text{کم تر}}$ است، و گاز $\frac{CO_2}{SO_2}$ محصول مشترک سوختن هر دو می‌باشد. 	۲
۱	<p>تصویر زیر تغییر شعاع اتمی عناصر دوره (تناوب) سوم جدول دوره ای را نشان میدهد. علت تغییر را بنویسید.</p>  <p>تناوب ۳</p>	۳

نمره ورقه:		نمره تجدید نظر:	
با عدد:		با عدد:	
با حروف:		با حروف:	
نام دبیر و امضاء:	تاریخ:	نام دبیر و امضاء:	تاریخ:

<p>۰/۵</p> <p>۰/۵</p> <p>۰/۷۵</p>	<p>عبارت‌های زیر را کامل کنید.</p> <p>- در معادن استخراج زغال سنگ انفجارهایی رخ می‌دهد که اغلب</p> <p>- آلکین‌ها ترکیب‌هایی هستند که واکنش‌پذیری دارند.</p> <p>- واکنش‌های شیمیایی همیشه مطابق آنچه انتظار می‌رود پیش نمی‌روند. زیرا ممکن است</p>	<p>۴</p>								
<p>۲</p> <p>۰/۷۵</p>	<p>- نام ترکیب‌های زیر را بنویسید.</p> <table border="1" data-bbox="191 649 1420 940"> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>- فرمول ساختاری ترکیب " ۲ و ۵- دی اتیل هگزان را رسم کنید، واگر نام نوشته شده نادرست است، نام درست را بنویسید.</p>									<p>۵</p>
										
<p>۱/۵</p>	<table border="1" data-bbox="175 1276 638 1523"> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>شکل ۲</td> <td>شکل ۱</td> </tr> </tbody> </table> <p>تصویر مقابل ذره‌های تشکیل دهنده‌ی یک ماده خالص را از دید مولکولی نشان می‌دهد. این ذره‌ها در حال حرکت هستند. با توجه به آن به پرسش‌ها پاسخ دهید:</p> <p>- میانگین انرژی جنبشی این دو ماده خالص را با ذکر دلیل مقایسه کنید؟</p> <p>- ظرفیت گرمایی دو ظرف را با نوشتن دلیل مقایسه کنید.</p>			شکل ۲	شکل ۱	<p>۶</p>				
										
شکل ۲	شکل ۱									
<p>۱/۵</p>	<p>اگر برای افزایش دمای ۲۵ گرم سرب به مقدار 10°C به 32J گرما نیاز باشد، $(1\text{ mol Pb} = 207\text{ g})$</p> <p>آ) ظرفیت گرمایی ویژه سرب را محاسبه کنید.</p> <p>- ظرفیت گرمایی سرب را محاسبه کنید.</p>	<p>۷</p>								

۱	<p>یک ظرف محتوی یخ را در دمای اتاق قرار می‌دهیم تا به آب مایع تبدیل شود. نمودار انرژی مقابل برای آن به دست آمد. به پرسش‌های زیر پاسخ دهید. (آ) کدام یک از ظرف‌های (۱) یا (۲) مربوط به یخ است؟ چرا؟ (ب) با تعیین علامت Q و با ذکر علت بگویید که آیا انرژی از محیط به سامانه وارد شده یا از سامانه به محیط؟</p> 	۸
۱/۵	<p>واکنش‌های زیر را کامل کنید و نام محصول تولید شده در هر واکنش را بنویسید.</p> $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow$ $\text{CH} \equiv \text{CH} + 2\text{H}_2 \rightarrow$ $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H-OH} \rightarrow$	۹
۱/۲۵	<p>مطابق واکنش: $4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2$، اگر ۱۵۰ گرم ترکیب FeS_2 با خلوص ۸۰٪ با اکسیژن واکنش دهد، چند گرم Fe_2O_3 تولید می‌شود؟ ($1\text{molFe}=56\text{g}$, $1\text{molS}=32\text{g}$, $1\text{molO}=16\text{g}$)</p>	۱۰
۱/۵	<p>از واکنش ۳/۲ گرم فلز مس (Cu) با محلول نقره نیترات (AgNO_3) مقدار ۸ گرم فلز نقره (Ag) آزاد می‌شود. بازده درصدی واکنش را محاسبه کنید.</p>	۱۱

۱/۷۵	<p>۱۲ با توجه به واکنش‌های زیر به پرسش‌های مطرح شده پاسخ دهید.</p> <p>۱) $Al + MnCl_2 \rightarrow AlCl_3 + Mn$</p> <p>۲) $Mn + ZnCl_2 \rightarrow MnCl_2 + Zn$</p> <p>ترتیب واکنش پذیری عنصرهای Zn، Al و Mn را مشخص کنید.</p> <p>پیش بینی کنید آیا واکنش زیر در شرایط مناسب انجام می‌شود؟ چرا؟ (در صورت انجام شدن واکنش را کامل کنید).</p> <p>$Al + ZnCl_2 \rightarrow \dots + \dots$</p>
------	--

۰/۵	<p>۱۳ - گرانروی کدام ترکیب زیر بیش تر است؟</p> <p>$C_{15}H_{32}$ ○ $C_{12}H_{26}$ ○ C_4H_8 ○ C_6H_{14} ○</p> <p>- قیمت و ارزش کدام نفت خام بیشتر است؟</p> <p>نفت سنگین ایران نفت کشورهای عربی</p> <p>نفت برنت دریای شمال</p> <p> نفت سنگین کشورهای عربی: ۱۸٪ (بنزین و خوراک پتروشیمی)، ۱۱/۵٪ (نفت سفید)، ۱۸٪ (گازوئیل)، ۵۲/۵٪ (نفت کوره) نفت برنت دریای شمال: ۲۳٪ (بنزین و خوراک پتروشیمی)، ۱۵٪ (نفت سفید)، ۲۴٪ (گازوئیل)، ۳۸٪ (نفت کوره) نفت سنگین ایران: ۲۱٪ (بنزین و خوراک پتروشیمی)، ۱۳٪ (نفت سفید)، ۲۰٪ (گازوئیل)، ۴۶٪ (نفت کوره) نفت کشورهای عربی: ۲۱٪ (بنزین و خوراک پتروشیمی)، ۱۵٪ (نفت سفید)، ۲۱٪ (گازوئیل)، ۴۳٪ (نفت کوره) </p>
-----	--

پیروزی و موفقیت در همی ابعاد زندگی در گرو همت و تلاش شماست - بهزادی