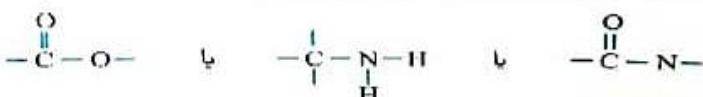
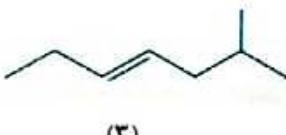
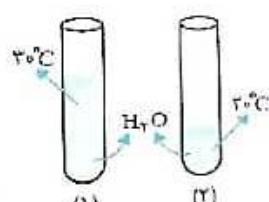


ردیف	نمره	سوالات
۱		توجه : استفاده از ماشین حساب ساده بلامانع است، تا دو رقم اعشار دقت شود.
۲	۲	<p>هریک از مفاهیم زیر را تعریف کنید.</p> <p>الف) قانون دوره ای ب) گرانزوی ج) آنتالپی سوختن د) پلیمر</p>
۲	۲	<p>عبارت های زیر را با خط زدن واژه نادرست در هر مورد، کامل کنید.</p> <p>الف) در گروه های ۱۷، ۱۶، ۱۵ عناصرهای <math>\frac{\text{بالاتر}}{\text{باشتر}}</math> خاصیت نافلزی بیشتری دارند، زیرا از بالا به پایین خاصیت <math>\frac{\text{فلزی}}{\text{نافلزی}}</math> زیاد می شود.</p> <p>ب) از نظر شیمیایی گروه <math>\frac{\text{هالوزن ها}}{\text{قایابی ها}}</math> و اکنش پذیرترین فلزها و گروه <math>\frac{\text{هالوزن ها}}{\text{قایابی ها}}</math> و اکنش پذیرترین نا فلزها هستند.</p> <p>پ) <math>\frac{\text{دهای}}{\text{گرمای}}</math> یک جسم، کمیتی است که میزان گرمی و سردی آن را نشان می دهد.</p> <p>ت) در صنعت نساجی، نخ ها را با استفاده از فرآیند <math>\frac{\text{فراوری}}{\text{پافندگی}}</math> به پارچه خام تبدیل می کنند.</p> <p>ث) تفلون از نظر شیمیایی <math>\frac{\text{بن اثر}}{\text{واکنش پذیر}}</math> است و در حلای های آلی حل <math>\frac{\text{نمی شود}}{\text{نمی شود}}</math>.</p>
۳	۳	<p>به هریک از پرسش های زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) چرا در یک دوره شعاع اتمی عنصرها از چپ به راست کاهش می یابد؟</p> <p>ب) ۲ مورد از ویژگی های فلز طلا (Au) را بنویسید.</p> <p>پ) به چه روشی هیدروکربنهای نفت خام را بالایش می کنند؟</p> <p>ت) چرا با افزایش طول زنجیره هیدروکربنها در الکل ها، ویژگی ناقطبی الکل افزایش می یابد؟</p> <p>ث) هنگام کار با گرماسنج لیوانی کدام کمیت ثابت است؟</p> <p>ج) ساختار نقطه - خط سیکلو هگزان رارسم کنید.</p> <p>ج) آرایش الکترونی کاتیون <math>\text{A}^{2+}</math> به <math>3d^9</math> ختم می شود. آرایش الکترونی فشرده اتم A رارسم کنید.</p> <p>ح) کدام یک از گروه عاملی های زیر در ساختار کولار وجود دارد؟</p> <p style="text-align: center;">  </p>
۱/۵		<p>اگر بازده درصدی واکنش زیر ۵۵٪ باشد، حساب کنید از واکنش ۳۰g پتانسیم کلرات خالص، چند لیتر گاز اکسیژن در شرایط استاندارد (STP) تولید می شود؟</p> $2\text{KClO}_{3(s)} \longrightarrow 2\text{KCl}_{(s)} + 3\text{O}_{2(g)}$
*		ادامه سوالات در صفحه دوم



۱/۵	<p>با توجه به هیدروکربنها زیر به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p>  <p>(۱)</p> <p>(۲)</p> <p>(۳)</p>	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5-\text{C}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ <p>۳-اتیل-۵-تری متیل اکтан</p>	۵										
		<p>الف) ترکیب شماره (۲) را نامگذاری کنید.</p> <p>ب) فرمول مولکولی ترکیب شماره (۳) را بنویسید.</p> <p>پ) فرمول ساختاری ترکیب شماره (۱) را رسم کنید.</p>											
۰/۵		<p>میانگین تندی مولکول‌های آب را در دو ظرف زیر مقایسه کنید.</p>  <p>(۱)</p> <p>(۲)</p>	۶										
۱		<p>جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left; padding: 5px;">نام عامل مؤثر برسرعت</th> <th style="text-align: left; padding: 5px;">موارد مشاهده شده</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: left; padding: 5px;">۱) الیاف آهن داغ و سرخ شده درهوا نمی سوزد.</td> <td style="text-align: left; padding: 5px;"></td> </tr> <tr> <td style="text-align: left; padding: 5px;">۲) پخش کردن گرد آهن بر روی شعله، سبب سوختن آن می‌شود.</td> <td style="text-align: left; padding: 5px;"></td> </tr> <tr> <td style="text-align: left; padding: 5px;">۳) برای نگهداری طولانی مدت فرآورده‌های گوشتی آنها را به حالت منجمد ذخیره می‌کنند.</td> <td style="text-align: left; padding: 5px;"></td> </tr> <tr> <td style="text-align: left; padding: 5px;">۴) حبه قند آغشته به خاک با گچه سریعتر و آسان‌تر می‌سوزد.</td> <td style="text-align: left; padding: 5px;"></td> </tr> </tbody> </table>	نام عامل مؤثر برسرعت	موارد مشاهده شده	۱) الیاف آهن داغ و سرخ شده درهوا نمی سوزد.		۲) پخش کردن گرد آهن بر روی شعله، سبب سوختن آن می‌شود.		۳) برای نگهداری طولانی مدت فرآورده‌های گوشتی آنها را به حالت منجمد ذخیره می‌کنند.		۴) حبه قند آغشته به خاک با گچه سریعتر و آسان‌تر می‌سوزد.		۷
نام عامل مؤثر برسرعت	موارد مشاهده شده												
۱) الیاف آهن داغ و سرخ شده درهوا نمی سوزد.													
۲) پخش کردن گرد آهن بر روی شعله، سبب سوختن آن می‌شود.													
۳) برای نگهداری طولانی مدت فرآورده‌های گوشتی آنها را به حالت منجمد ذخیره می‌کنند.													
۴) حبه قند آغشته به خاک با گچه سریعتر و آسان‌تر می‌سوزد.													
۱	<p>الف) در کدام واکنش مواد فرآورده پایدار‌تر است؟ چرا؟</p> <p>۱) <math>2\text{H}_{2(\text{g})} + \text{O}_{2(\text{g})} \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} + 484\text{kJ}</math></p> <p>۲) <math>2\text{H}_{2(\text{g})} + \text{O}_{2(\text{g})} \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} + 572\text{kJ}</math></p> <p>ب) با توجه به معادله <math>\text{H}_2\text{O}_{(\text{s})} \longrightarrow \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} + 41/1\text{ kJ} \longrightarrow \text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} + 47/1\text{ kJ} + 41/1\text{ kJ} - 41/1\text{ kJ}</math> از موارد زیر است؟ چرا؟</p>	۸											
۱	<p>در مورد آمین‌ها به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) ساده‌ترین آمین چه نام دارد؟ ساختار آن را رسم کنید.</p> <p>ب) خواص شیمیایی و فیزیکی منحصر به آمین‌ها به دلیل وجود چه عنصری در آن هاست؟</p>	۹											
*	ادامه سوالات در صفحه سوم	*											



با توجه به نمودار داده شده ، اگر واکنش  $N_2O_4(g) \rightarrow 2NO_2$  در ظرفی به حجم ۲ لیتر انجام شود، سرعت متوسط تولید  $NO_2$  را در بازه زمانی داده شده برحسب  $mol \cdot L^{-1} \cdot min^{-1}$  محاسبه کنید.

موفق باشید.

۲۰: نمره	نمره برگه: به عدد: ..... به حروف: .....
	نام و نام خانوادگی مصحح: ..... تاریخ / امضاء: .....

عدد اتمی  
نعاد شباهی  
جرم اتمی

۱	H	۲	He
۱	۱	۲	۲
Li	Be		
۶/۹۴	۹/۱۱		
Na	Mg		
۲۳/۲۲	۲۵/۲۰		
K	Ca		
۳۹/۲۰	۲۷/۱۸		
Rb	Sr		
۸۵/۴۷	۲۸/۲۱		
Cs	Ba		
۱۳۷/۹۱	۱۷۷/۲۲		
	La		
	Hf		
	Ta		
	W		
	Re		
	Os		
	Ir		
	Pt		
	Au		
	Hg		
	Tl		
	Pb		
	Bi		
	Po		
	At		
	Rn		



۱	<p>Enthalpy of formation diagram for <math>\text{CH}_4(\text{g})</math>. The vertical axis represents enthalpy (kJ). The energy level for <math>\text{CH}_4(\text{g})</math> is labeled <math>+1660 \text{ kJ}</math>. Above it, the energy level for <math>\text{C}(\text{g}) + 4\text{H}(\text{g})</math> is shown. A blue arrow points from the <math>\text{C}(\text{g}) + 4\text{H}(\text{g})</math> level down to the <math>\text{CH}_4(\text{g})</math> level, indicating the standard enthalpy of formation (<math>\Delta H_f^\circ</math>) for <math>\text{CH}_4(\text{g})</math>.</p>	۱۰
۱	<p>گروه های عاملی موجود در ترکیب زیر را مشخص کرده و نام آنها را بنویسید.</p> <p>The chemical structure shows a benzene ring with two substituents: a hydroxyl group (-OH) at the top position and a propionic acid group (-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COOH) at the ortho position (position 2).</p>	۱۱
۱/۷۵	<p>با توجه به اطلاعات داده شده ، آنتالپی واکنش داخل کادر را محاسبه کنید.</p> <p>۱) <math>\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7(\text{aq}) ; \Delta H_1 = -177 \text{ kJ}</math></p> <p>۲) <math>2\text{H}_2\text{O}_7(\text{aq}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g}) ; \Delta H_2 = -19 \cdot \text{kJ}</math></p> <p>۳) <math>2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) ; \Delta H_3 = -572 \text{ kJ}</math></p> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; text-align: center;"> <math>\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}_7(\text{aq}) \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})</math> </div>	۱۲
۱	<p>ساختار الکل و اسید سازنده استر زیر را وسم کنید.</p> <p><math>\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\underset{\text{C}}{\text{  }}} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3</math></p>	۱۳
۰/۷۵	<p>معادله پلیمری شدن زیر را کامل کنید و نام مونومر و پلیمر حاصل را بنویسید.</p> <p><math>n \text{CH}_2 = \text{CH}_2(\text{g}) \longrightarrow \dots \text{(s)}</math></p>	۱۴
*	ادامه سوالات در صفحه چهارم	*

