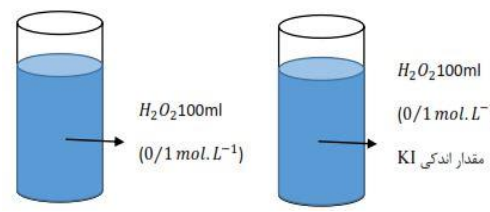
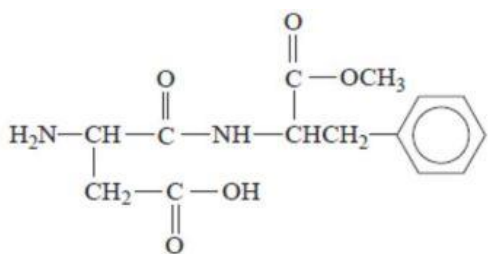
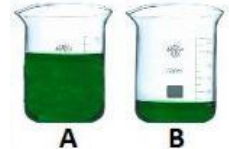


شماره	با نام ویاد خدا به پرسشها پاسخ دهید	بارم
۱	<p>با انتخاب عبارت مناسب جمله درستی به دست آورید:</p> <p>(آ) ازواکنش بی هوازی تخمیر گلوکز در تهیه سوخت سبز، گاز (کربن دی اکسید-اکسیژن) تولید می شود.</p> <p>(ب) بنزن هیدروکربنی سیر نشده با فرمول مولکولی $(C_6H_{12} - C_6H_6)$ است.</p> <p>(پ) به کاربردن <u>آنتالپی پیوند</u> برای تعیین ΔH واکنش هایی مناسب است که همه ی مواد شرکت کننده در آن به حالت (محلول</p>	

۳	<p>– گاز) باشند.</p> <p>ت) آنتالپی هرواکنش هم ارز با گرمایی است که در (حجم – فشار) ثابت با محیط پیرامون داد و ستد می کند.</p> <p>ث) هندوانه و گوجه فرنگی محتوی لیکوپن هستند که فعالیت رادیکال ها را (افزایش – کاهش) می دهد.</p> <p>ج) بو و طعم خوش آناناس به دلیل وجود (اسید – استر) در آن است.</p> <p>چ) تفلون، نقطه ذوب (پایین – بالا) دارد و در برابر (گرما – سرما) مقاوم است و از نظر شیمیایی (بی اثر – فعال) است.</p> <p>ح) در ویتامین ث بخشهای (قطبی – ناقطبی) بر بخش (قطبی – ناقطبی) غلبه می کند و مولکول در کل (قطبی – ناقطبی) است.</p>	
۱/۷۵	<p>درست یا نادرست بودن هریک از عبارتهای زیر را مشخص کنید:</p> <p>آ) ترکیبهای شناخته شده از اتم کربن، از مجموع ترکیب های شناخته شده از دیگر عنصرهای جدول دوره ای بیشتر است. ()</p> <p>ب) گروه عاملی آرایش منظمی از اتمهاست که به مولکول آلی دارای آن خواص فیزیکی منحصر به فردی می بخشد. ()</p> <p>پ) هر چه تعداد ذرات یک ماده بیشتر باشد، دمای آن ماده بیشتر است. ()</p> <p>ت) در ساختار رادیکال ها هیچ یک از اتم ها از قاعده ی هشتایی پیروی نمی کنند. ()</p> <p>ث) نخ دندان از پلیمری به نام تفلون تهیه شده است. ()</p> <p>ج) پلی اتن سنگین شفاف و انعطاف پذیری کمی دارد. ()</p> <p>ه) نیروی بین مولکولی در درشت مولکول ها بیشتر از نیروی بین مولکولی ترکیبات مولکولی است. ()</p>	۲
۱/۲۵	<p>گزینه صحیح را انتخاب کنید:</p> <p>آ) در صنایع بسته بندی مواد غذایی از کدام ماده به عنوان یک نگهدارنده استفاده می شود؟</p> <p>● ریز مغذی ها ● بنزوئیک اسید</p> <p>ب) نیروی بین مولکولی در کدام دسته از مواد زیر قوی تر است؟</p> <p>● ابریشم – پلی اتن ● آب – پروپان</p> <p>پ) کدام یک از فرایندهای زیر گرما ده است؟</p> <p>● بخار آب روی شیشه متراکم می شود. ● آب درون کتری می جوشد.</p>	۳

	<p>ت) در کدام شرایط زیر لباسهای نخی زودتر پوسیده می‌شوند؟</p> <p>● محیط سرد و خشک</p> <p>● محیط گرم و مرطوب</p> <p>ث) پلی آمید های ساختگی را در صنایع پتروشیمی از واکنش چه موادی تولید می‌کنند؟</p> <p>● دی الکل ها و دی اسیدها</p> <p>● دی اسیدها و دی آمینها</p>	
۳/۲۵	<p>۴ به سوال های زیر پاسخ دهید:</p> <p>آ) علت کاهش تدریجی شعاع اتمی عنصرهای ی یک دوره از جدول تناوبی بر اثر افزایش عدد اتمی چیست؟ (۰/۵)</p> <p>ب) چه رابطه ای بین نقطه ی جوش و جرم مولی آلکان ها وجود دارد؟ علت این رابطه را توضیح دهید. (۰/۷۵)</p> <p>پ) نام ترکیب روبرو چیست؟ (۰/۲۵)</p> <p>ت) کدامیک از ترکیبات روبرو آروماتیک است؟ (۰/۲۵)</p> <p>ث) ترکیب مقابل فرآورده ی واکنش کدام آلکن (۱- بوتن یا ۲- بوتن) با برم مایع (Br_2) است؟ فرمول ساختاری آلکن مورد نظر را رسم کنید. (۰/۵)</p> <p>ج) در روش مستقیم تعیین آنتالپی واکنش، از چه دستگاهی استفاده می‌شود؟ (۰/۲۵)</p> <p>چ) واحد تکرار شونده در پلی اتن دارای چند هیدروژن است؟ (۰/۲۵)</p> <p>ح) شاخه ای از علم شیمی که به بررسی آهنگ انجام واکنشها و عوامل موثر بر آنها می‌پردازد؟ (۰/۲۵)</p> <p>خ) پلی مری نام ببرید که در تهیه ی پلاستیک هایی به کار می‌رود که امکان تبدیل شدن به کود را دارند. (۰/۲۵)</p>	
۰/۵	<p>۵ سرعت انجام واکنش در کدام ظرف بیشتر است.</p> <p>به چه دلیل؟</p> <p>  </p>	

۱/25	<p>با توجه به نمودار رو برو به پرسشهای زیر پاسخ دهید:</p> <p>آ) این نمودار کدام روند تغییرات زیر را نشان میدهد؟ (۰/۲۵)</p> <p>۱- خاصیت نافلزی ۲- شعاع اتمی</p> <p>ب) چه رابطه ای بین خاصیت نافلزی با شعاع اتمی دارد؟ (۰/25)</p> <p>پ) در دوره ی داده شده، عنصر مورد نظر را مشخص نمایند (۰/۷۵)</p> <p>۱- هالوژن. ۲- شبه فلز..... ۳- فلز نرم که با چاقو بریده می شود.....</p>	۶
۱	<p>گروه های عاملی موجود در شکل مقابل را مشخص کرده و نام هر گروه عاملی را بنویسید.</p> 	۷
۰/۵	<p>اگر انرژی گرمایی محلول دو ظرف مقابل برابر باشد، دمای محلول در کدام ظرف بیشتر است. چرا؟</p> 	۸
۰/۷۵	<p>با توجه به واکنش های زیر:</p> <p>1) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$</p> <p>2) $\text{Cu} + \text{HCl} \rightarrow$</p> <p>3) $\text{Na} + \text{ZnCl}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{NaCl}$</p> <p>واکنش انجام نمی شود</p> <p>آ) با ذکر علت بنویسید کدام فلز واکنش پذیری بیشتر و کدام فلز واکنش پذیری کمتری دارد؟</p>	۹
۱/۵	<p>واکنش سوختن پروپان را در نظر بگیرید: $\text{C}_3\text{H}_{8(g)} + 5\text{O}_{2(g)} \rightarrow 3\text{CO}_{2(g)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(g)} \quad \Delta H = -2221 \text{ kJ}$</p> <p>فرض کنید از سوختن مقداری پروپان $1/3 \times 10^8 \text{ J}$ گرما تولید شود. چند گرم پروپان باید بسوزد تا این مقدار گرما تولید شود در صورتی که بازده واکنش ۶۰٪ باشد؟ (C = 12 , H = 1 g.mol⁻¹)</p>	۱۰
	<p>با توجه به جدول زیر که مربوط به تغییرات غلظت یکی از مواد شرکت کننده در واکنش $\text{N}_2\text{O}_4(g) \rightarrow 2\text{NO}_2(g)$ است به پرسشها پاسخ دهید.</p>	۱۱

۱/۷۵		۵	۴	۳	۲	۱	۰	زمان min												
		0/41	0/41	0/39	0/37	0/28	0/01	غلظت mol.L ⁻¹												
<p>(آ) این ماده N₂O₄(g) است یا NO₂(g) چرا؟(۰/۵)</p> <p>(ب) در چه زمانی واکنش به پایان رسیده است. چرا؟(۰/۵)</p> <p>(پ) سرعت واکنش را در دو دقیقه دوم واکنش بر حسب mol.L⁻¹.min⁻¹ به دست آورید:(۰/۷۵)</p>																				
۱۲	<p>(آ) در پلیمرهای روبرو واحدهای سازنده ی مونومر را مشخص کنید</p> <p>(a) $\text{-(CH}_2\text{-CF}_2\text{)}_n\text{-}$</p> <p>(b) $\text{-(CO-C}_6\text{H}_4\text{-CONH-C}_6\text{H}_4\text{-NH)}_n\text{-}$</p> <p>(ب) فرمول پلیمر حاصل از مونومرهای زیر را رسم کنید.</p> $n \text{HO}-\overset{\overset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}-\text{R}-\overset{\overset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}-\text{OH} + n \text{HO}-\text{R}'-\text{OH} \xrightarrow[\text{-H}_2\text{O}]{\text{H}^+}$																			
۱۳	<p>درواکنشهای زیر ΔH^0 آنها معلوم است. گرمای واکنش داخل کادر را بدست آورید:</p> <div>$\text{C}_{(\text{s})} + 2\text{H}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{CH}_{4(\text{g})}$</div> <p>$\text{C}_{(\text{s})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{CO}_{2(\text{g})} \quad \Delta\text{H} = - 393/5 \text{ kJ}$</p> <p>$\text{H}_{2(\text{g})} + \frac{1}{2} \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \quad \Delta\text{H} = - 285/8 \text{ kJ}$</p> <p>$\text{CO}_{2(\text{g})} + 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightarrow \text{CH}_{4(\text{g})} + 2\text{O}_{2(\text{g})} \quad \Delta\text{H} = + 890/3 \text{ kJ}$</p>																			
۱۴	۵/۱	<p>پلی وینیل کلرید در ساختن لوله واسباب بازی و..... کاربرد دارد. یکی از روشهای تهیه ی آن واکنش گازهای اتین وهیدروژن کلرید است. باتوجه به جدول آنتالپی واکنش زیر را حساب کنید:</p> $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}(\text{g}) + \text{HCl}(\text{g}) \rightarrow \begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & \diagdown & / \\ & \text{C}=\text{C} \\ & / & \diagdown \\ \text{H} & & \text{Cl} \end{array}$ <table><tr><td>C- Cl</td><td>C = C</td><td>H-Cl</td><td>C ≡ C</td><td>C- H</td><td>پیوند</td></tr><tr><td>۳۳۸</td><td>۶۱۲</td><td>۴۳۱</td><td>۸۳۷</td><td>۴۱۲</td><td>آنتالپی پیوند kJ.mol⁻¹</td></tr></table>							C- Cl	C = C	H-Cl	C ≡ C	C- H	پیوند	۳۳۸	۶۱۲	۴۳۱	۸۳۷	۴۱۲	آنتالپی پیوند kJ.mol ⁻¹
C- Cl	C = C	H-Cl	C ≡ C	C- H	پیوند															
۳۳۸	۶۱۲	۴۳۱	۸۳۷	۴۱۲	آنتالپی پیوند kJ.mol ⁻¹															

گل زندگیتون همیشه شاداب، درپناه حق

پیاموز | Biamoz.com

بزرگترین مرجع آموزشی و نمونه سوالات درسی تمامی مقاطع

شامل انواع | نمونه سوالات | فصل به فصل | پایان ترم | جزوه |

ویدئوهای آموزشی | گام به گام | طرح درس | طرح جابر | و ...

اینستاگرام

گروه تلگرام

کانال تلگرام

برای ورود به هر پایه در سایت ما روی اسم آن کلیک کنید

دبستان

اول	دوم	سوم	چهارم	پنجم	ششم
-----	-----	-----	-------	------	-----

متوسطه اول

هفتم	هشتم	نهم
------	------	-----

متوسطه دوم

دهم	یازدهم	دوازدهم
-----	--------	---------