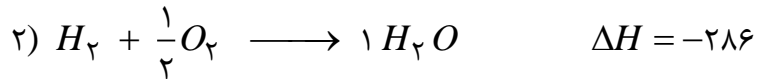
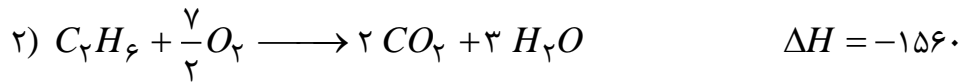
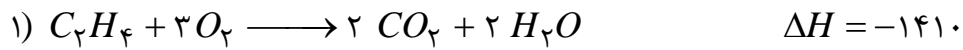
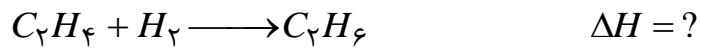


بارم	سوالات														
۲/۵	<p>۱- پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) نام گروه عاملی در میخک؟</p> <p>ب) نام ماده خوشبو آناناس؟</p> <p>پ) چه نیروهای بین مولکولی در الکل ها برقرار است؟</p> <p>ت) نام یا فرمول ساده ترین اسید کربوکسیلیک را بنویسید.</p>														
۲/۵	<p>۲- درستی یا نادرستی را با دلیل مشخص کنید.</p> <p>الف) هگزانول بهتر از اتانول در آب حل می شود.</p> <p>ب) ویتامین A محلول در چربی است.</p> <p>پ) استحکام پلی اتیلن سبک بیشتر از پلی اتیلن سنگین است.</p> <p>د) ضمن تجزیه آب اکسیژنه (هیدروژن پراکسید) گاز هیدروژن آزاد می شود.</p>														
۳	<p>۳- به هر یک از پرسش های زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) در سرنگ چه پلیمری به کار رفته؟ نام مونومر آن چیست؟</p> <p>ب) ۲ تفاوت پلی اتن سبک و سنگین چیست؟</p> <p>پ) آیا سلولز پلیمر است؟ چرا؟</p> <p>ت) بنزوئیک اسید در چه موادی به طور طبیعی وجود دارد؟ آیا آروماتیک است؟ فرمولش چیست؟</p>														
۲	<p>۴- با توجه به جدول <math>\Delta H</math> را محاسبه کنید.</p> $C_2H_5OH + 3 O_2 \rightarrow 2 CO_2 + 3 H_2O$ <table border="1" data-bbox="177 1536 1513 1693"> <thead> <tr> <th data-bbox="177 1536 363 1608">C=O</th> <th data-bbox="363 1536 523 1608">O=O</th> <th data-bbox="523 1536 710 1608">O-H</th> <th data-bbox="710 1536 896 1608">C-O</th> <th data-bbox="896 1536 1086 1608">C-H</th> <th data-bbox="1086 1536 1273 1608">C-C</th> <th data-bbox="1273 1536 1513 1608">میانگین آنتالپی پیوند</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="177 1608 363 1693">۷۹۹</td> <td data-bbox="363 1608 523 1693">۴۹۵</td> <td data-bbox="523 1608 710 1693">۴۶۳</td> <td data-bbox="710 1608 896 1693">۳۸۰</td> <td data-bbox="896 1608 1086 1693">۴۱۵</td> <td data-bbox="1086 1608 1273 1693">۳۴۸</td> <td data-bbox="1273 1608 1513 1693"></td> </tr> </tbody> </table>	C=O	O=O	O-H	C-O	C-H	C-C	میانگین آنتالپی پیوند	۷۹۹	۴۹۵	۴۶۳	۳۸۰	۴۱۵	۳۴۸	
C=O	O=O	O-H	C-O	C-H	C-C	میانگین آنتالپی پیوند									
۷۹۹	۴۹۵	۴۶۳	۳۸۰	۴۱۵	۳۴۸										
۲	<p>۵- الف) آنتالپی سوختن اتان و اتانول مقایسه کنید.</p> <p>ب) با توجه به معادله زیر ارزش سوختن اتان را حساب کنید.</p> $2C_2H_6 + 7O_2 \longrightarrow 4CO_2 + 6H_2O + 3120 \text{ kJ}$ <p>C= ۱۲     H= ۱</p>														

۶-  $\Delta H$  واکنش زیر را حساب کنید.



۲

۷- هر یک از موارد زیر به کدام عامل موثر بر سرعت اشاره دارد؟

الف) واکنش سدیم با آب شدیدتر از واکنش منیزیم با آب است.

ب) افزودن چند قطره پتاسیم یدید به آب اکسیژنه سرعت بیشتری به واکنش تجزیه آن می بخشد.

۲

۸- واکنش های زیر را کامل کنید و نام مواد واکنش دهنده و فرآورده را بنویسید.

