

۱۴۰۰/۲/۱

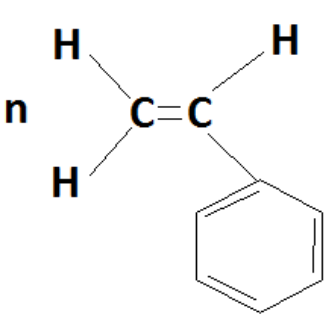
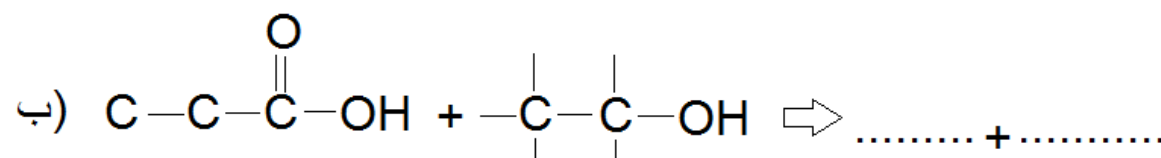
میان ترم دوم

شیمی یازدهم A

پایان ۹:۲۰

شروع ۸ صبح

۲/۵	<p>۱- پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) نام ماده خوشبو آناناس</p> <p>ب) گروه عاملی موجود در گشنیز</p> <p>ج) کدام ماده به گاز مرداب معروف است؟</p> <p>د) نام کاتالیزگر در واکنش تجزیه هیدروژن پراکسید؟</p> <p>و) نیروی بین مولکولی در پلی اتن چیست؟</p>												
۲/۵	<p>۲- درستی یا نادرستی را با دلیل مشخص کنید.</p> <p>الف) اتانول در آب بهتر از هگزانول حل می شود.</p> <p>ب) ویتامین C دارای گروه عاملی استری و الکلی است و در آب حل نمی شود.</p> <p>ج) ساده ترین اسید کربوکسیلیک ، استیک اسید است.</p> <p>د) استحکام پلی اتن سبک بیشتر از پلی اتن سنگین است.</p>												
۲	<p>۳- با توجه به جدول ΔH واکنش را حساب کنید.</p> $1 C_2H_2 + \frac{5}{2} O_2 \rightarrow 2 CO_2 + 1 H_2O$ <table border="1" data-bbox="204 1395 1497 1590"> <thead> <tr> <th data-bbox="204 1395 421 1523">$C-H$</th> <th data-bbox="421 1395 633 1523">$C \equiv C$</th> <th data-bbox="633 1395 847 1523">$O=O$</th> <th data-bbox="847 1395 1062 1523">$C=O$</th> <th data-bbox="1062 1395 1278 1523">$O-H$</th> <th data-bbox="1278 1395 1497 1523">میانگین آنتالپی پیوند</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="204 1523 421 1590">۴۱۵</td> <td data-bbox="421 1523 633 1590">۸۷۰</td> <td data-bbox="633 1523 847 1590">۴۹۵</td> <td data-bbox="847 1523 1062 1590">۷۹۹</td> <td data-bbox="1062 1523 1278 1590">۴۶۳</td> <td data-bbox="1278 1523 1497 1590"></td> </tr> </tbody> </table>	$C-H$	$C \equiv C$	$O=O$	$C=O$	$O-H$	میانگین آنتالپی پیوند	۴۱۵	۸۷۰	۴۹۵	۷۹۹	۴۶۳	
$C-H$	$C \equiv C$	$O=O$	$C=O$	$O-H$	میانگین آنتالپی پیوند								
۴۱۵	۸۷۰	۴۹۵	۷۹۹	۴۶۳									
۲	<p>۴- الف) آنتالپی سوختن سومین آلکان را با پنجمین آلکان مقایسه کنید.</p> <p>ب) با توجه به معادله زیر ارزش سوختن اتان را حساب کنید.</p> $2 C_2H_6 + 7 O_2 \longrightarrow 4 CO_2 + 6 H_2O + 3120 \text{ kJ}$												

۲	<p>۵- ΔH واکنش زیر را حساب کنید.</p> $C_2H_4 + H_2 \longrightarrow C_2H_6 \quad \Delta H = ?$ <p>۱) $C_2H_4 + 3O_2 \longrightarrow 2CO_2 + 2H_2O \quad \Delta H = -1410$</p> <p>۲) $C_2H_6 + \frac{7}{2}O_2 \longrightarrow 2CO_2 + 3H_2O \quad \Delta H = -1560$</p> <p>۲) $H_2 + \frac{1}{2}O_2 \longrightarrow H_2O \quad \Delta H = -286$</p>
۲	<p>۶- هر یک از موارد زیر به کدام عامل موثر بر سرعت اشاره دارد ؟</p> <p>الف) فلئور با گاز هیدروژن حتی در دمای 200° - درجه واکنش می دهد ، اما کلر در دمای اتاق به آرامی واکنش میدهد.</p> <p>ب) تراشه های چوب سریع تر از شاخه درخت آتش می گرد.</p>
۲	<p>۷- واکنش های زیر را کامل کنید و نام مواد واکنش دهنده و فرآورده را بنویسید.</p> <p>الف) n  \Rightarrow</p> <p>ب)  \Rightarrow +</p>
۳	<p>۸- به هر یک از پرسش های زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) ۲ تفاوت پلی اتن سبک و سنگین چیست ؟</p> <p>ب) در کیسه خون چه پلیمری به کار رفته ؟ نام مونومر آن چیست ؟</p> <p>ج) آیا نشاسته پلیمر است ؟ چرا ؟</p> <p>د) یکی از موادی که در تمشک و توت فرنگی وجود دارد چیست ؟ آیا آروماتیک است ؟</p>