

ساعات شروع: ۱۳:۳۰ عصر	رشته: علوم تجربی	تعداد صفحه: ۴	سوالیات آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲
مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه	نام و نام خانوادگی:	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	پایه یازدهم دوره دوم متوسطه
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش	سوالیات آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون‌های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴		

نمره	سوالیات (پاسخ‌برگ دارد)	ردیف
------	-------------------------	------

۱/۵	<p>«استفاده از ماشین حساب ساده (دارای چهار عمل اصلی) مجاز است.»</p> <p>در هریک از عبارات‌های داده شده، واژه مناسب را انتخاب کنید و در پاسخ‌برگ بنویسید.</p> <p>(آ) هیدروکربن (C_3H_6، C_4H_8) بخار بُرم را بی‌رنگ می‌کند.</p> <p>(ب) در برج تقطیر، هیدروکربن‌های با گرانروی (بیشتر، کمتر) از پایین برج خارج می‌شوند.</p> <p>(پ) از سوزاندن نخستین عضو خانواده (آلکن‌ها، آلکین‌ها) برای جوش کاری و برش کاری فلزها استفاده می‌شود.</p> <p>(ت) ترکیب آلی ($CHCl_3 - CHCl_3$، $CCl_4 = CCl_4$) می‌تواند در واکنش پلیمری شدن شرکت کند.</p> <p>(ث) با افزودن دو قطره $KI(aq)$ به $H_2O_2(aq)$ در دمای اتاق، سرعت واکنش تجزیه شدن آن (کاهش، افزایش) می‌یابد.</p> <p>(ج) کیسه خون از پلیمر (پلی وینیل کلرید، پلی استیرن) تهیه می‌شود.</p>	۱
۲	<p>درستی یا نادرستی عبارات‌های زیر را تعیین کنید. سپس شکل درست عبارات‌های نادرست را بنویسید.</p> <p>(آ) استخراج فلز از سنگ معدن بر اساس توسعه پایدار، رد پای زیست محیطی را کاهش می‌دهد.</p> <p>(ب) در ارزیابی چرخه عمر، میزان آب و انرژی مصرفی در همه مراحل مورد ارزیابی و بررسی قرار می‌گیرد.</p> <p>(پ) واکنش $CH_4(g) + Q \rightarrow C(g) + 2H(g)$، چهار برابر میانگین آنتالپی پیوند C-H است.</p> <p>(ت) هرگاه گاز اتن را در فشار بالا گرما دهیم، فرآورده‌ای گازی و سفید رنگ تولید می‌شود.</p> <p>(ث) اگر آنتالپی سوختن اتن برابر $1410 -$ کیلوژول بر مول باشد، ارزش سوختی آن به تقریب 34 کیلوژول بر گرم است. ($H = 1, C = 12 : g.mol^{-1}$)</p>	۲
۲	<p>به پرسش‌های زیر پاسخ دهید:</p> <p>(آ) اگر انرژی گرمایی آب در دو ظرف (۱) و (۲) برابر باشد، توضیح دهید دمای آب در کدام ظرف بیشتر است؟</p> <p>(ب) در یک واکنش در بازه زمانی معینی، سرعت متوسط مصرف مواد A و B به ترتیب برابر $3/0 \times 10^{-3} mol.L^{-1}.s^{-1}$ و $1/5 \times 10^{-3} mol.L^{-1}.s^{-1}$ و سرعت متوسط تولید ماده D برابر $3/0 \times 10^{-3} mol.L^{-1}.s^{-1}$ است. بر این اساس معادله موازنه شده واکنش را بنویسید.</p> <p>(پ) آیا محتوای انرژی دو ترکیب روبه‌رو یکسان است؟ چرا؟</p>	۳
۰/۵	<p>ظرف ۱</p> <p>ظرف ۲</p> <p>(۲) $C_5H_{10}O$</p> <p>(۱) $C_5H_{10}O$</p> <p>بو و طعم خوش آناناس به دلیل وجود اتیل بوتانوات با فرمول ساختاری زیر است.</p> <p>(آ) این ترکیب به کدام دسته ترکیب‌های آلی (استرها یا کتون‌ها) تعلق دارد؟</p> <p>(ب) این ترکیب از واکنش کدام گروه از مواد زیر به دست می‌آید؟</p> <p>(a) الکل و آلدهید (b) الکل و کربوکسیلیک اسید</p>	۴

ساعات شروع: ۱۳:۳۰ عصر	رشته: علوم تجربی	تعداد صفحه: ۴	سوالیات آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲
مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه	نام و نام خانوادگی:	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	پایه یازدهم دوره دوم متوسطه
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		سوالیات آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴	

نمره	سوالیات (پاسخ برگ دارد)	ردیف
------	-------------------------	------

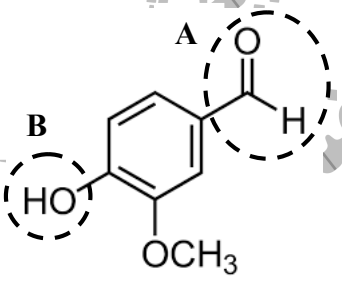
۵ وانیلین یک ترکیب آلی است که از استخراج دانه های وانیل به دست می آید و به عنوان طعم دهنده در خوراکی ها، نوشیدنی ها و صنعت دارو به کار می رود.

(آ) نام گروه های عاملی مشخص شده (A و B) در ساختار این ترکیب را بنویسید.

(ب) فرمول مولکولی این ترکیب را بنویسید.

(پ) آیا این ترکیب می تواند جزو آروماتیک ها باشد؟

(ت) این ترکیب سیر شده است یا سیر نشده؟ چرا؟



۶ به پرسش ها پاسخ دهید:

(آ) با توجه به جدول، کدام عنصر رسانایی الکتریکی کمی دارد و شکننده است؟ چرا؟

نماد اتم عنصر	A	B
نماد آخرین زیر لایه	$3p^2$	$3p^4$

(ب) نام آیوپاک آلکان مقابل را بنویسید. $(C_7H_{14})_7 CH(CH_2)_7 CH(CH_3)_7$

(پ) در یک آزمایش به محلول محتوی کاتیون آهن، قطره قطره محلول سدیم هیدروکسید اضافه شده و رسوب قهوه ای رنگ تولید می شود. آرایش الکترونی کاتیون آهن مشابه آرایش الکترونی کدام کاتیون زیر است؟

$25Mn^{2+}$ یا $28Ni^{2+}$

(ت) نسبت جرمی کربن به هیدروژن را در ترکیب زیر حساب کنید. $(H = 1, C = 12 : g.mol^{-1})$

$CH_3 - C \equiv C - CH_3$

۷ واکنش های زیر به طور طبیعی انجام می شوند.

۱) $Fe + CuO \xrightarrow{\Delta} FeO + Cu$

۲) $2Fe_2O_3 + 3Ti \xrightarrow{\Delta} 4Fe + 3TiO_2$

(آ) ترتیب واکنش پذیری عنصرهای Fe، Cu و Ti را مشخص کنید.

(ب) حساب کنید از واکنش ۳۲۰ گرم آهن (III) اکسید با خلوص ۷۰ درصد با مقدار کافی فلز تیتانیوم، چند گرم فلز آهن استخراج می شود؟ (با روش کسر تبدیل حل شود)

($1mol Fe = 56g, 1mol Fe_2O_3 = 160g$)

۸ با توجه به جدول به پرسش ها پاسخ دهید.

شرایط واکنش با گاز هیدروژن	شرایط واکنش با گاز کلر
با عنصر D در دمای $200^\circ C$ به سرعت واکنش می دهد.	شدت واکنش با عنصر A کمتر است.
با عنصر E در دمای $200^\circ C$ واکنش می دهد.	شدت واکنش با عنصر B بیشتر است.

(آ) اگر دو عنصر A و B متعلق به گروه اول جدول دوره ای باشند، کدام یک شعاع اتمی بزرگ تری دارد؟ توضیح دهید.

(ب) اگر دو عنصر D و E هالوژن باشند، با بیان علت مشخص کنید کدام یک خصلت نافلزی بیشتری دارد؟

ساعات شروع: ۱۳:۳۰ عصر	رشته: علوم تجربی	تعداد صفحه: ۴	سوالیات آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲
مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه	نام و نام خانوادگی:	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	پایه یازدهم دوره دوم متوسطه
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		سوالیات آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴	

نمره	سوالیات (پاسخ برگ دارد)	ردیف
------	-------------------------	------

۱/۷۵	<p>ساختارهای زیر را در نظر بگیرید و به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید.</p> <p>(۱) (۲) (۳) (۴) (۵)</p> <p>(آ) گلوکز سازنده مولکول های کدام ترکیب است؟ (ب) نیروی بین مولکولی در کدام ضعیف تر است؟ (پ) نام پلیمر (۲) را بنویسید. (ت) فرمول ساختاری مونومر سازنده ترکیب (۲) را بنویسید. (ث) کدام مقایسه زیر نادرست است؟ دلیل بنویسید.</p> <p>(a) استحکام: ترکیب ۵ > ترکیب ۱ (b) چگالی: ترکیب ۱ > ترکیب ۵</p>	۱۲
۱/۷۵	<p>واکنش بی هوازی تخمیر گلوکز، از جمله واکنش هایی است که در فرایند تهیه سوخت سبز استفاده می شود.</p> $C_6H_{12}O_6(aq) \rightarrow 2C_2H_5OH(aq) + 2CO_2(g)$ <p>حساب کنید از تخمیر 2×10^5 گرم گلوکز، چند کیلوگرم سوخت سبز (اتانول) تولید می شود؟ بازده واکنش را ۸۰ درصد در نظر بگیرید. (با روش کسر تبدیل حل کنید)</p> <p>($1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6 = 180 \text{ g}$, $1 \text{ mol } C_2H_5OH = 46 \text{ g}$)</p>	۱۳
۲۰	جمع نمره	صفحه ۴ از ۴

۱ H ۱/۰	راهنمای جدول دوره های عنصرها ۶ عدد اتمی ۱۲/۰۱ جرم اتمی میانگین																۲ He ۴/۰				
۳ Li ۶/۹	۴ Be ۹/۰															۵ B ۱۰/۸	۶ C ۱۲/۰	۷ N ۱۴/۰	۸ O ۱۶/۰	۹ F ۱۹/۰	۱۰ Ne ۲۰/۱
۱۱ Na ۲۲/۹	۱۲ Mg ۲۴/۳															۱۳ Al ۲۶/۹	۱۴ Si ۲۸/۰	۱۵ P ۳۰/۹	۱۶ S ۳۲/۰	۱۷ Cl ۳۵/۵	۱۸ Ar ۳۹/۹
۱۹ K ۳۹/۱	۲۰ Ca ۴۰/۰	۲۱ Sc ۴۴/۹	۲۲ Ti ۴۷/۸	۲۳ V ۵۰/۹	۲۴ Cr ۵۲/۰	۲۵ Mn ۵۴/۹	۲۶ Fe ۵۵/۸	۲۷ Co ۵۸/۹	۲۸ Ni ۵۸/۶	۲۹ Cu ۶۳/۵	۳۰ Zn ۶۵/۴	۳۱ Ga ۶۹/۷	۳۲ Ge ۷۲/۶	۳۳ As ۷۴/۹	۳۴ Se ۷۸/۹	۳۵ Br ۷۹/۹	۳۶ Kr ۸۳/۸				

راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲	تعداد صفحه: ۳	رشته: علوم تجربی	ساعت شروع: ۱۳:۳۰ عصر
پایه یازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	نام و نام خانوادگی:	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون‌های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴			

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
------	---------------	------

۱	<p>۱) C_2H_6 (۰/۲۵) ص ۴۱ (ب) بیشتر (۰/۲۵) ص ۴۵ (پ) آلکین‌ها (۰/۲۵) ص ۴۴ (ت) $CCl_4 = CCl_2$ (۰/۲۵) ص ۱۰۶ (ث) افزایش (۰/۲۵) ص ۸۳ (ج) پلی وینیل کلرید (۰/۲۵) ص ۱۰۶</p>	۱/۵
۲	<p>۲) (آ) نادرست (۰/۲۵)، افزایش (۰/۲۵) صص ۲۸ و ۲۷ (ب) درست (۰/۲۵) ص ۲۸ (پ) درست (۰/۲۵) ص ۶۸ (ت) نادرست (۰/۲۵) جامد (۰/۲۵) ص ۱۰۴ (ث) نادرست (۰/۲۵) - به تقریب ۵۰ کیلوژول بر گرم است (۰/۲۵) یا $(50 / 36 kJ.g^{-1}) = 1.39 kJ.g^{-1}$ (۰/۲۵) ص ۷۲</p>	۲
۳	<p>۳) (آ) ظرف ۱ (۰/۲۵) چون گرمای برابر دریافت می‌کند ظرفی که جرم کمتری دارد، دمای آن بیشتر است. (۰/۵) (یا انرژی گرمایی یک نمونه ماده به دما و مقدار ماده بستگی دارد پس ظرف ۱ با مقدار ماده کمتر، دمای بیشتری دارد.) (یا در ظرف ۱ مقدار آب کمتر است پس انرژی جنبشی مولکول‌ها بیشتر می‌شود) صص ۵۷ و ۵۸ (پ) $2A + 1B \rightarrow 2D$ (هر ضریب ۰/۲۵) صص ۸۷ تا ۹۰ (ب) خیر (۰/۲۵) زیرا دو ترکیب، ساختار متفاوتی دارند. (۰/۲۵) ص ۷۲</p>	۲
۴	<p>۴) (آ) استر (۰/۲۵) (ب) b (۰/۲۵) (یا الکل و کربوکسیلیک اسید) ص ۱۱۰</p>	۰/۵
۵	<p>۵) (آ) A: آلدهیدی (۰/۲۵) B: هیدروکسیل (۰/۲۵) ص ۷۱ (ب) $C_8H_8O_7$ (۰/۲۵) ص ۷۱ (پ) بله (۰/۲۵) ص ۴۳ (ت) سیر نشده (۰/۲۵) زیرا پیوندهای دوگانه کربن-کربن دارد (۰/۲۵) (یا دارای پیوندهای C=C است) ص ۴۳</p>	۱/۵
۶	<p>۶) (آ) گونه A (۰/۲۵) این عنصر در دوره سوم و گروه ۱۴ قرار دارد و یک شبه‌فلز است. (یا این عنصر سیلیسیم است که یک شبه‌فلز است) (ب) ۵- اتیل - ۲- متیل هپتان (۰/۲۵) صص ۳۷ تا ۴۰ (پ) Mn^{2+} (۰/۲۵) ص ۱۹ (ت) $\frac{C}{H} = \frac{4C \times 12 g.mol^{-1}}{6H \times 1 g.mol^{-1}} = \frac{8}{1}$ نسبت جرمی (۰/۵) ص ۵۰</p>	۱/۵
۷	<p>۷) (آ) $Ti > Fe > Cu$ (۰/۵) ص ۲۱ (ب) صص ۲۲ تا ۲۵ (پ) روش اول: $?g Fe = 320 g Fe_2O_3 \times \frac{160 g Fe_2O_3}{100 g Fe_2O_3} \times \frac{1 mol Fe_2O_3}{160 g Fe_2O_3} \times \frac{4 mol Fe}{2 mol Fe_2O_3} \times \frac{56 g Fe}{1 mol Fe} = 156 / 8 g Fe$ (ب) روش دوم: $\text{جرم ماده خالص} \times 100 = \frac{x}{320 g} \Rightarrow x = 224 g Fe_2O_3 \text{ خالص}$ (پ) $?g Fe = 224 g Fe_2O_3 \times \frac{1 mol Fe_2O_3}{160 g Fe_2O_3} \times \frac{4 mol Fe}{2 mol Fe_2O_3} \times \frac{56 g Fe}{1 mol Fe} = 156 / 8 g Fe$</p>	۱/۲۵
۸	<p>۸) (آ) B (۰/۲۵) زیرا در فلزها هرچه شعاع اتمی بزرگتر باشد، آسان‌تر الکترون از دست می‌دهند. (یا واکنش‌پذیری یا فعالیت شیمیایی بیشتر دارد.) (۰/۲۵) صص ۱۲ تا ۱۴ (ب) عنصر D (۰/۲۵) زیرا در دمای پایین‌تر نیز سرعت واکنش آن با هیدروژن زیاد است. (یا واکنش‌پذیری بیشتری دارد) (۰/۲۵) صص ۱۲ تا ۱۴</p>	۱

راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲	تعداد صفحه: ۳	رشته: علوم تجربی	ساعت شروع: ۱۳:۳۰ عصر
پایه یازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	نام و نام خانوادگی:	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش	

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
------	---------------	------

۹	<p>۹۳ تا ۸۰ صص (۰/۲۵) θ_p</p> <p>(ب) با گذشت زمان میزان مصرف و در نتیجه میزان تولید مواد کاهش یافته بنابراین سرعت متوسط مصرف و تولید مواد نیز کاهش می یابد.</p> <p>(۰/۲۵) ص ۸۹</p> <p>(پ) صص ۹۳ تا ۸۰ - روش اول:</p> $\underbrace{(30-20)\text{mL} \times \frac{1\text{mol}}{22400\text{mL}}}_{(0/25)} = \underbrace{4/46 \times 10^{-4}\text{mol}}_{(0/25)}$ $\bar{R}(\text{گاز}) = \frac{\Delta n(\text{گاز})}{\Delta t} = \frac{4/46 \times 10^{-4}\text{mol}}{5\text{s}} \times \frac{60\text{s}}{1\text{min}} = \frac{5/36 \times 10^{-4}\text{mol} \cdot \text{min}^{-1}}{(0/25)}$ <p>روش دوم:</p> $\bar{R}(\text{گاز}) = \frac{\Delta n(\text{گاز})}{\Delta t} = \frac{(0/5) \left\{ (30-20)\text{mL} \times \frac{1\text{mol}}{22400\text{mL}} \right\} \times \frac{60\text{s}}{1\text{min}}}{5\text{s}} = \frac{5/36 \times 10^{-4}\text{mol} \cdot \text{min}^{-1}}{(0/25)}$	۱/۲۵
۱۰	<p>(آ) صص ۷۷ تا ۷۴ روش اول:</p> $\Delta H_p = \Delta H_1 + \Delta H_2 \Rightarrow -314/6 = -168/6 + \Delta H_2 \Rightarrow \Delta H_2 = -146\text{kJ} \Rightarrow \Delta H = 2 \times \Delta H_2 = 2(-146) = -292\text{kJ}$ <p>(به ازای تشکیل ۴ مول CuO)</p> <p>روش دوم:</p> $2\text{Cu(s)} + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{Cu}_2\text{O(s)} \xrightarrow{\text{وارونه و ضرب در ۲}} 2\text{Cu}_2\text{O(s)} \rightarrow 4\text{Cu(s)} + \text{O}_2 \quad \Delta H = -(-168/6) \times 2 \quad (0/5)$ $2\text{Cu(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CuO(s)} \xrightarrow{\text{ضرب در ۲}} 4\text{Cu(s)} + 2\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 4\text{CuO(s)} \quad \Delta H = -314/6 \times 2 \quad (0/25)$ $2\text{Cu}_2\text{O(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 4\text{CuO(s)} \quad \Delta H = +337/2 - 629/2 = -292\text{kJ} \quad (0/25)$ <p>(ب) CuO (۰/۲۵) ، زیرا محتوای انرژی (آنتالپی) کمتری دارد. (۰/۲۵) صص ۷۷ تا ۷۴</p>	۱/۵
۱۱	<p>(آ) هیدرازین در حالت گازی محتوای انرژی (آنتالپی) بیشتری از حالت مایع دارد و برای رسیدن به فراورده یکسان انرژی بیشتری آزاد می شود. (۰/۵)</p> <p>(یا ابتدا هیدرازین گازی با از دست دادن انرژی به هیدرازین مایع و سپس به فراورده با محتوای انرژی (آنتالپی) کمتر تبدیل می شود پس در واکنش دوم انرژی بیشتری آزاد می شود.) (یا تفاوت محتوای انرژی (آنتالپی) هیدرازین گازی با گاز آمونیاک بیشتر از تفاوت محتوای انرژی (آنتالپی) هیدرازین مایع با گاز آمونیاک است.) ص ۶۴</p> <p>(ب) صص ۶۸ تا ۷۰</p> $\Delta H(\text{واکنش}) = [4\Delta H_{\text{N-H}} + \Delta H_{\text{N-N}} + \Delta H_{\text{H-H}}] - (2 \times 3\Delta H_{\text{N-H}})$ $\frac{-183\text{kJ}}{(0/25)} = \underbrace{(4 \times 391)}_{(0/25)} + \underbrace{\Delta H_{\text{N-N}}}_{(0/25)} + 436 - \underbrace{(6 \times 391)}_{(0/25)} \Rightarrow \Delta H_{\text{N-N}} = \frac{163\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}}{(0/25)}$ <p>به صورت زیر نوشته شود نیز نمره تعلق می گیرد:</p> $\Delta H(\text{واکنش}) = [\Delta H_{\text{N-N}} + \Delta H_{\text{H-H}}] - (2\Delta H_{\text{N-H}})$ $\frac{-183\text{kJ}}{(0/25)} = \underbrace{(\Delta H_{\text{N-N}} + 436)}_{(0/25)} - \underbrace{(2 \times 391)}_{(0/25)} \Rightarrow \Delta H_{\text{N-N}} = \frac{163\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}}{(0/25)}$	۱/۵

راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲	تعداد صفحه: ۳	رشته: علوم تجربی	ساعت شروع: ۱۳:۳۰ عصر
پایه یازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	نام و نام خانوادگی:	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش	

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
------	---------------	------

۱۲	<p>(ا) ترکیب (۴) (۰/۲۵) ص ۱۰۳</p> <p>(ب) ترکیب (۳) (۰/۲۵) صص ۱۰۳ و ۱۰۴</p> <p>(پ) پلی سیانو اتن (۰/۲۵) ص ۱۰۶</p> <p>(ت) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CN}$ (۰/۲۵) ص ۱۰۶</p> <p>(ث) b (یا چگالی: ترکیب > ۱ ترکیب ۵) (۰/۲۵) ، زیرا در اتم های یکسان در دو ترکیب، پلی اتن شاخه دار حجم بیشتر و چگالی کمتری دارد (۰/۵) (یا مولکول ها در پلی اتن بدون شاخه به یکدیگر نزدیک تر هستند و نیروهای وان دروالس قوی تر و استحکام بیشتری دارند.) صص ۱۰۸ و ۱۰۹</p>	
----	---	--

۱۳	<p>نظری</p> $? \text{kg C}_7\text{H}_5\text{OH} = 2 \times 10^5 \text{ g C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \times \frac{1 \text{ mol C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6}{180 \text{ g C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} \times \frac{2 \text{ mol C}_7\text{H}_5\text{OH}}{1 \text{ mol C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} \times \frac{46 \text{ g C}_7\text{H}_5\text{OH}}{1 \text{ mol C}_7\text{H}_5\text{OH}} \times \frac{1 \text{ kg}}{1000 \text{ g}} = 102 / 22 \text{ kg C}_7\text{H}_5\text{OH}$ $80 = \frac{x}{102 / 22 \text{ kg}} \times 100 \Rightarrow x = 81 / 78 \text{ kg C}_7\text{H}_5\text{OH}$	
----	---	--

۲۰	جمع نمره	صفحه ۳ از ۳
----	----------	-------------