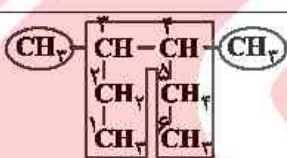
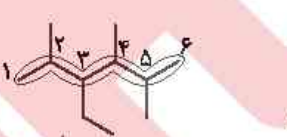
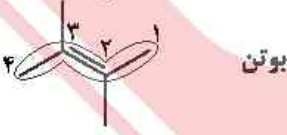
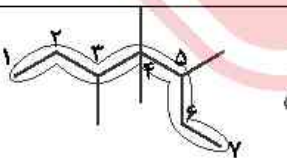


نام و نام خانوادگی:	زکوله/مگدانه/میری	پایان نوبت اول
نام درس: شیمی ۲	علوی	تاریخ برگزاری آزمون: ۹۹/۱۰/۱۰
پایه تحصیلی: یازدهم (ریاضی / تجربی)		مدت زمان پاسخگویی: ۱۲۰ دقیقه
ردیف	پاسخنامه شیمی پایه یازدهم	
۱	(آ) کریل (فصل اول و دوم) (آسان) (ب) همانند - دوره (پ) گرماده (ت) نفت سفید (ت) گلوله و میله	
۲	(فصل اول) (متوسط)	$X_7O_7 \rightarrow X^{3+}$ $X^{3+}: 1s^2 / 2s^2 2p^6 / 3s^2 3p^6 3d^7 \rightarrow \text{فشرده } [Ar]_{18} 3d^7$ $X: 1s^2 / 2s^2 2p^6 / 3s^2 3p^6 3d^8 / 4s^2$ $X^{3+}: [Ar]_{18} 3d^8 4s^1$
۳	(فصل اول) (متوسط)	<p>گوگرد نافلز $A: 1s^2 / 2s^2 2p^6 / 3s^2 3p^4 \rightarrow A^{2-} \rightarrow 3p^6$ خود</p> <p>فلز $B: 1s^2 / 2s^2 2p^6 / 3s^2 \rightarrow B^{2+} \rightarrow 2p^6$ خود</p> <p>واسطه $C: 1s^2 / 2s^2 2p^6 / 3s^2 3p^6 3d^1 / 4s^2 \rightarrow C^{3+} \rightarrow 3p^6$ خود</p> <p>نافلز اکسیژن $D: 1s^2 / 2s^2 2p^4 \rightarrow D^- \rightarrow 2p^6$ خود</p> <p>(ب) A و B (ب) C و B و A و D نافلز (آ) $C \leftarrow$ واسطه (ت) $D > A \rightarrow$ گوگرد $O > S$ هر چه نافلز بالاتر واکنش پذیری بیشتر</p> <p>(ج) $C > B$ (ت) D</p>
۴	(فصل اول) (آسان)	به دلیل وجود یون Mn^{2+} که جزء عناصر واسطه است و باعث ایجاد رنگ می شود.
۵	(فصل اول) (آسان)	الف) $Na > Fe > Au$ (ب) Au (ب) Fe (ت) Na
۶	(فصل اول) (متوسط)	$9/2 \text{ g } C_7H_8OH \times \frac{1 \text{ mol } C_7H_8OH}{46 \text{ g}} \times \frac{2 \text{ mol } CO_2}{1 \text{ mol } C_7H_8OH} \times \frac{44 \text{ g } CO_2}{1 \text{ mol } CO_2} = 17/6 \text{ g}$ $1 C_7H_8OH + 3 O_2 \rightarrow 2 CO_2 + 3 H_2O$ <p>عملی = $\frac{80}{100} \times 100 \Rightarrow \frac{14}{17/6} = 14/0.8 \text{ g } CO_2$ نظری</p>
۷	(فصل اول - نام گذاری ترکیبات آلی (آلکان - آلکن)) (متوسط)	<p>۳ و ۴ دی متیل هگزان</p>  <p>۲ - برومو - ۳ - اتیل ۴ و ۵ دی متیل هگزان</p>  <p>۲ و ۳ دی متیل - ۲ - بوتن</p> 
۸	(فصل اول - نام گذاری ترکیبات آلی (آلکان - آلکن)) (متوسط)	<p>۳ و ۴ و ۴ و ۵ - تترا متیل هپتان</p>  <p>چون نام گذاری ۲ اتیل غلط است و اتیل در زنجیر اصلی می رود. (فصل اول - نام گذاری ترکیبات آلی (آلکان - آلکن)) (متوسط)</p>

نام و نام خانوادگی:	زکوة انور	پایان نوبت اول
نام درس: شیمی ۲	علوی	تاریخ برگزاری آزمون: ۹۹/۱۰/۱۰
پایه تحصیلی: یازدهم (ریاضی / تجربی)		مدت زمان پاسخگویی: ۱۲۰ دقیقه
ردیف	پاسخنامه شیمی پایه یازدهم	
الف)	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{OH} \end{array} \quad \text{اتانول}$	
۹	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{Br} \quad \text{Br} \end{array} \quad \text{۱ و ۲ دی برومو اتان}$ <p>(ب) رنگ قرمز برم را بی رنگ می کند. (فصل اول - واکنش آلکنها) (آسان)</p>	
۱۰	<p>(۱) نفتالن (۲) پنتن (۳) ۱ بوتین واکنش پذیری بیشتری دارد. چون پیوند سه گانه دارد. (۴) الکنها یعنی (ب) ← ۲ پنتن (فصل اول) (آسان)</p>	
۱۱	<p>الف) هر دو دارای میانگین انرژی جنبشی یکسان چون دمای هر دو یکسان است. ب) انرژی گرمایی - ظرفیت گرمایی چون به مقدار ماده بستگی دارند. (فصل دوم - دما و انرژی گرمایی) (متوسط)</p>	
۱۲	<p>چون گرما آزاد شده است فرآورددها پایدار ترند.</p> $? \text{kJ} = 36 \text{ g گلوکز} \times \frac{1 \text{ mol}}{180 \text{ g گلوکز}} \times \frac{280.8 \text{ kJ}}{1 \text{ mol}} = 561.6 \text{ kJ}$ <p>(فصل دوم) (متوسط)</p>	
۱۳	$? \text{ g} \text{ KClO}_3 = 35 \text{ L O}_2 \times \frac{1 \text{ mol}}{22.4 \text{ L}} \times \frac{2 \text{ mol KClO}_3}{3 \text{ mol O}_2} \times \frac{122.5 \text{ g KClO}_3}{1 \text{ mol KClO}_3} = 127.6$ $\text{درصد خلوص} = \frac{\text{g خالص}}{\text{g ناخالص}} \times 100 = \frac{127.6}{300} \times 100 = 42.5\%$ <p>(فصل اول - مسئله درصد خلوص) (متوسط)</p>	
۱۴	<p>الف) $\text{N}_2\text{O}_4 + \text{Q} \rightarrow 2\text{NO}_2$</p> <p>ب)</p>  <p>(فصل دوم) (آسان)</p>	