

نام و نام خانوادگی:	شماره آزمون: ۲ / تشریحی - زمان: ۶۰ دقیقه		زکواره ناگوردانش بروجی
نام درس: شیمی ۲	تاریخ برگزاری آزمون: ۹۹/۰۹/۰۱		علوی
پایه تحصیلی: یازدهم			مؤسسه علمی آموزشی علوی
ردیف	پاسخنامه شیمی پایه یازدهم		
۱	آ) منان (فصل اول - ترکیبی) (متوسط)	ب) افزایش	پ) آلکنها ت) آلکینها (هر مورد ۰/۵ نمره)
۲	آ) اتن (اتیلن) (فصل اول - ترکیبی) (متوسط)	ب) H_2SO_4 (سولفوریک اسید) - اتانول	پ) صفر - ناقطبی - نامحلول (هر مورد ۰/۵ نمره)
۳	آ) ۳ و ۵ - دی متیل هپتان ب) ۲ - کلرو - ۳ و ۵ - دی اتیل - ۴ - متیل هپتان پ) ۲ و ۲ و ۵ - تری متیل هپتان ت) ۱ - بوتن (۴ نمره) (هر مورد ۱ نمره) (فصل اول - ترکیبی) (دشوار)		
۴	آ) $CH_3-CH-CH_3$ Br Br ب) $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$ (۱ نمره) (هر مورد ۰/۵ نمره) (فصل اول - ترکیبی) (دشوار)		
۵	نیروی بین مولکول: $C_7H_{16} < C_{11}H_{24}$ فرار بودن: $C_6H_{14} < C_5H_{12}$ جسیبندگی: $C_{18}H_{38} < C_{25}H_{52}$ گر اترویی: $C_{12}H_{26} < C_{15}H_{32}$ (۱ نمره) (هر مورد ۰/۲۵ نمره) (فصل اول - ترکیبی) (متوسط)		
۶	$\frac{2n+2}{n} = 3 \Rightarrow n = 2$ $C_2H_6 = 12 \times 2 + 6 = 30$ $d = \frac{m}{V} = \frac{30}{22/4} = 1/22 \frac{g}{lit}$ (۲ نمره) (فصل اول - ترکیبی) (دشوار)		
۷	$14n + 2 = 44 \Rightarrow n = 3$ C_3H_8 $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ $20g \times \frac{1 \text{ mol } C_3H_8}{44 \text{ g } C_3H_8} \times \frac{3 \text{ mol } CO_2}{1 \text{ mol } C_3H_8} \times \frac{44 \text{ g}}{1 \text{ mol } CO_2} = 60 \text{ g}$ راه اول: راه دوم: $C_3H_8 \quad CO_2$ $20 \quad x \Rightarrow x = 60 \text{ g}$ $44 \text{ g} \quad 44 \times 3 \text{ g}$ (۲ نمره) (فصل اول - ترکیبی) (دشوار)		

شماره آزمون: ۲ / تشریحی - زمان: ۶۰ دقیقه	زکواره ماکرودانش بچی	نام و نام خانوادگی:
تاریخ برگزاری آزمون: ۹۹/۰۹/۰۱	علوی	نام درس: شیمی ۲
	مؤسسه علمی آموزشی علوی	پایه تحصیلی: یازدهم
پاسخنامه شیمی پایه یازدهم		ردیف
<p>(۱) زیرا همه کربن‌های آن با ۴ پیوند کووالانسی به ۴ اتم دیگر متصل است. بنابراین تمایل به انجام واکنش شیمیایی ندارد.</p> <p>(۲) زیرا گریس (ناقطبی) است و نفت و بنزین هم حلال ناقطبی هستند. مواد ناقطبی در حلال ناقطبی حل می‌شوند (شبهه شبیه را در خود حل می‌کند)</p> <p>(۳) زیرا جریبی نیز ناقطبی است و بنزین ناقطبی، جریبی دست را نیز در خود حل می‌کند.</p> <p>(۴) پرویین (۱ نمره) (فصل اول - ترکیبی) (آسان)</p>		۸
<p>(آ) آن را در ظرف حاوی برم مایع قرمز یا بخارات برم قرمز می‌گذاریم و بخارات بی‌رنگ می‌شوند بنابراین جریبی سیر نشده است چون Br_2 بر روی کربن‌های سیر نشده فرار می‌گیرد.</p> <p>(ب) زیرا دارای پیوند سیر نشده سه‌گانه می‌باشد و آلکن‌ها پیوند دوگانه سیر نشده دارند.</p> <p>(پ)  (۱/۵ نمره) (فصل اول - ترکیبی) (آسان)</p>		۹