

ردیف	شرح سوالات	بارم
۱	<p>درستی یا نادرستی جمله های زیر را مشخص کنید.</p> <p>الف) از سوختن کامل هر مولکول متان، یک مولکول آب و یک مولکول گاز کربن دی اکسید حاصل می شود. <input type="checkbox"/> ص <input type="checkbox"/> غ</p> <p>ب) نفت خام مایعی قهوه ای و بدبو است که فقط هیدروکربن دارد. <input type="checkbox"/> ص <input type="checkbox"/> غ</p> <p>ج) در تولید پلن تن مولکول اتن به عنوان مونومر به کار می رود. <input type="checkbox"/> ص <input type="checkbox"/> غ</p> <p>د) $C_{13}H_{28}$ سریع تر از $C_{15}H_{32}$ از لیوان بیرون می ریزد. <input type="checkbox"/> ص <input type="checkbox"/> غ</p>	
۲	<p>جاهای خالی را با یکی از کلمه های داخل پرانتز کامل کنید.</p> <p>الف)..... دسته ای از ترکیبات آلی که در ساختار آن ها تنها کربن و هیدروژن وجود دارد. (هیدروکربن - کربوهیدرات)</p> <p>ب) در برج تقطیر نفت خام، هیدروکربن های از قسمت بالای برج خارج می شوند. (سبک - سنگین)</p> <p>ج) به مخلوطی از هیدروکربن ها که هنگام تقطیر جز به جز نفت خام از بخش خاصی از برج تقطیر خارج می شوند..... می گویند . (برش نفتی - ته مانده)</p> <p>د) نفت خام ماده ای است. (خالص - مخلوط)</p> <p>ه) به طور میانگین از نفت خام صرف ساختن فرآورده های سودمند و تازه می شود. ($\frac{1}{5}$ و $\frac{4}{5}$)</p>	
۳	<p>مناسب ترین گزینه را انتخاب کنید.</p> <p>۱- کدام ترکیب در ساخت فرآورده های پتروشیمیایی کاربرد بیش تری دارد؟ (۱) اتان (۲) اتن (۳) پروپان (۴) پروپین</p> <p>۲- گر انرژی کدام یک کمتر است؟ (۱) C_6H_{14} (۲) C_8H_{18} (۳) $C_{10}H_{22}$ (۴) $C_{12}H_{26}$</p> <p>۳- با افزایش تعداد کربن در آلکان ها، کدام مورد کاهش می باید؟ (۱) نقطه ذوب (۲) نقطه جوش (۳) گر انرژی (۴) درصد جرمی هیدروژن</p> <p>۴- هیدروکربن سیر شده ای با ۵ اتم کربن چند پیوند کربن هیدروژن دارد؟ (۱) ۵ (۲) ۱۰ (۳) ۱۲ (۴) ۱۴</p> <p>۵- در کدام یک از هیدروکربن ها پیوند سه گانه وجود دارد؟ (۱) اتیلن (۲) استیلن (۳) متان (۴) اتانول</p> <p>۶- ماده او ۲ دو آلکان راست زنجیر هستند و با مقدار برابر و در یک محیط، درون دو ظرف قرار دارند اگر این دو ظرف را به یک اندازه سر ریز کنیم ماده ۲ دیرتر از ماده ۱ از ظرف خارج می شود. با توجه به این مطلب :</p> <p>(۱) ماده ۱ گر انرژی بیش تری از ماده ۲ دارد. (۲) تعداد اتم های کربن ۲ کم تر از ۱ است. (۳) نیروی جاذبه بین مولکولی در ۲ بیش تر است. (۴) ماده ۲ در ستون تقطیر در ارتفاع بالاتری از ماده ۱ جداسازی می شود.</p>	

نام و نام خانوادگی:

دبیرستان دوره اول / دوم

طراح:

مدت آزمون:

آزمون درس شیمی پایه نهم

نام دبیر: آرمین کل لری

تاریخ آزمون:

مجموعه فصل ۳

صفحه ۲ از ۳ سؤالات

ردیف	شرح سوالات	بارم
۴	در برج تقطیر برای جداسازی اجزای نفت خام از تفاوت در چه ویژگی استفاده می شود؟ و از چه روشی استفاده می شود؟	
۵	برش نفتی چیست؟ از برش سبک و سنگین چه موادی تهیه می شود؟	
۶	با افزایش تعداد اتم های کربن هیدروکربن، نقطه ذوب و جوش و گرانروی آن ها چه تغییری می کند؟	
۷	چگونگی تهیه پلی اتیلن و نشاسته را از اتن و گلوکوز بنویسید.	

کلید سؤالات



(۱)

الف) غ (ب) غ (ج) ص (د) ص

(۲)

الف) هیدروکربن (ب) سبک (ج) برش نفتی
 د) مخلوط (ه) $\frac{1}{5}$

(۳)

۱- گزینه ۲

۲- گزینه ۱

۳- گزینه ۴

۴- گزینه ۳

۵- گزینه ۲

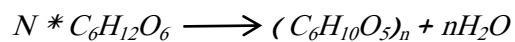
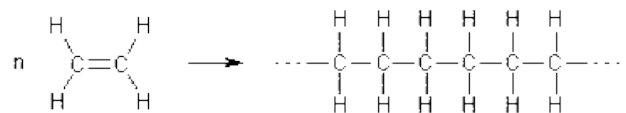
۶- گزینه ۳: هر چه گرانیوی آلکانی بیش تر باشد نیرو جاذبه بین مولکولی آن قوی تر بوده و دیرتر از ظرف بیرون می ریزد.

۴- تفاوت در نقطه جوش، روش تقطیر جز به جز

۵- برش نفتی به مخلوطی از هیدروکربن ها می گویند که در هنگام تقطیر جز به جز نفت خام از بخش خاصی از برج تقطیر خارج می شود.

۶- نقطه جوش، ذوب و گرانیوی افزایش می یابد.

-۷



.....