

نام و نام خانوادگی:	اداره کل آموزش و پرورش خراسان شمالی	طراح سوال : حسین ناصری
آزمون درس: شیمی یازدهم	مدیریت آموزش و پرورش شهرستان بجنورد	تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۰۳/۰۷
نام کلاس:	نام مدرسه : دبیرستان دانش ۲	زمان امتحان: ۷۵ دقیقه
<b>موفقیت و پیروزی در تمام ابعاد زندگی در گرو تلاش و همت شماست.</b>		
نمره دانش آموز:		

**سوالات در 4 صفحه**

بارم	ردیف	سوال
۱.۵	۱.	<p>در هر مورد از بین دو واژه داده شده، واژه صحیح را انتخاب کنید.</p> <p>آ) هرگاه گاز (اتن) - اتان را در فشار بالا گرما دهیم، جامد سفیدرنگی با جرم مولکولی زیاد به دست می آید.</p> <p>ب) (پلی وینیل استات) - پلی وینیل کلرید) پلیمری است که در تهیه انواع پاستیل به کار می رود.</p> <p>پ) (استرها) - اسیدها) دسته ای از مواد آلی هستند که منشأ بوی خوش شکوفه ها، گل ها و عطرها هستند.</p> <p>ت) با افزایش طول زنجیر هیدروکربنی در الکل ها، نیروی (واندروالس) - هیدروژنی) بر (هیدروژنی) - واندروالس) غلبه می کند و ویژگی (ناقطبی) - قطبی) الکل افزایش می یابد.</p>
۱.۵	۲.	<p>جمله های زیر را مطالعه کرده و درست یا نادرست بودن آنها را مشخص کنید. و علت نادرستی یا شکل صحیح جمله های نادرست را بنویسید.</p> <p>آ) در آرایش الکترون - نقطه ای اتم، الکترونهاى ظرفیت آن نشان داده می شود. <i>پ</i></p> <p>ب) در نفت خام تنها ترکیبات هیدروکربنی راست زنجیر وجود دارد. <i>ع</i> <i>سفر دارع هودار</i></p> <p>ت) کوچک ترین هیدروکربنی که ایجاد حلقه می کند، دارای سه کربن است. <i>س</i></p> <p>ث) اتم های کربن در ساختار آلکان ها فقط می توانند پشت سرهم و همانند یک زنجیر به هم متصل شده باشند. <i>ع</i> <i>از کارع هودار</i></p>
۱.۵	۳.	<p>مفاهیم زیر را تعریف کنید.</p> <p>الف) درشت مولکول :</p> <p>ب) مونومر ( تک پار ) :</p> <p>ج) الیاف طبیعی :</p> <p><i>واحد سازنده تکرار کننده</i></p>
۱.۵	۴.	<p>به سوالات زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) چگالی پلی اتن شاخه دار بیش تر است یا بدون شاخه ؟ چرا؟ <i>بدون شاخه - قوی تر و هودار</i></p> <p>ب) نیروی جاذبه بین مولکولی در پلی اتن چیست؟ <i>واندروالس</i></p> <p>پ) آهنگ تجزیه پلی استرها به چه عاملی بستگی دارد؟ <i>رطوبت - دما</i></p> <p>ت) برای کولار یک کاربرد بنویسید. <i>پس از آن</i></p>



با به کار بردن قانون هس، آنتالپی واکنش داخل کادر را با استفاده از واکنش های (1) و (2) به دست آورید.

۱.۵



X-2



۲

۵ مول  $N_2O_5$  را در ظرفی قرار می دهیم تا طبق واکنش زیر تجزیه شود، اگر پس از گذشت ۲۰ ثانیه ۳ مول از آن باقی بماند:



الف- سرعت متوسط تولید  $NO_2$  چند mol/S است؟

5 mol  $N_2O_5$

$$\bar{R}_{N_2O_5} = \frac{3-5}{20} = \frac{2}{20} = \frac{1}{10} \frac{mol}{s}$$

$$\frac{\bar{R}_{N_2O_5}}{2} = \frac{\bar{R}_{NO_2}}{4} \Rightarrow \frac{0.1}{2} = \frac{\bar{R}_{NO_2}}{4}$$

ب- اگر این واکنش در ظرف ۲ لیتری انجام شود سرعت واکنش چند mol/L.min است؟

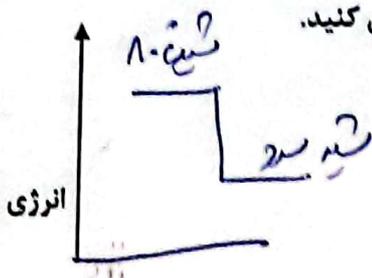
$$\bar{R} = \frac{3/2 - 5/2}{20} = \frac{2}{20} = \frac{1}{20} \frac{mol}{L \cdot s} = \frac{1}{40}$$

۱.۲۵

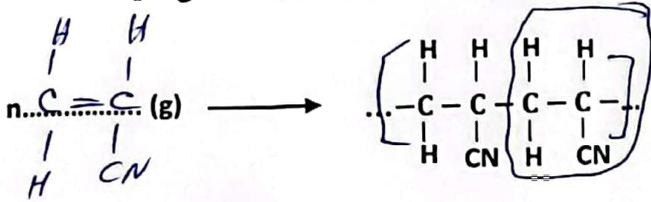
۱۱) یک فنجان شیرراکه تا  $80^\circ C$  گرم شده روی میز قرار میدهم، تا وقتی که سرد شده و برای نوشیدن مناسب شود. شدت جنبش مولکول های شیرسرد بیش تر است یا شیرگرم؟ برای انتخاب خود دلیل مناسبی بنویسید.

دلیل: حرکت سریع تر

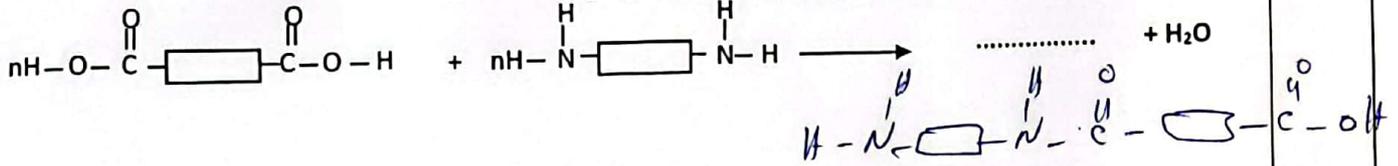
ب) نمودار انرژی را برای این فرآیند رسم کرده و علامت و محل نماد Q را در آن مشخص کنید.



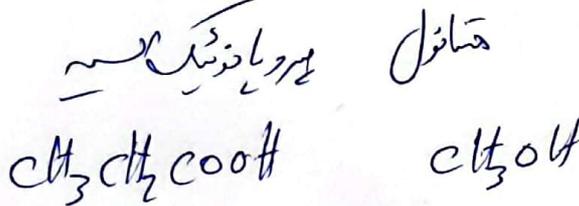
۱۲. آ) شکل زیر بخشی از ساختار یک پلیمر را نشان می دهد: واحد تکرار شونده این پلیمر را مشخص کنید.



ب) فرمول شیمیایی فرآورده ی حاصل از واکنش زیر را بنویسید.



پ) نام و فرمول شیمیایی اسید و الکل سازنده استر  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$  را بنویسید.



۱۳. هر یک از عبارات داده شده در ستون A با یک مورد از ستون B ارتباط دارد، آنها را به یکدیگر وصل کنید. (در ستون B موارد اضافی وجود دارد)

B	A
(آ) گاز متان $(\text{CH}_4)$	۱) وسیله ای برای اندازه گیری گرمای مستقیم واکنشها
(ب) $\text{CO}(\text{g}) + \frac{1}{2} \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g})$	۲) گرمای این واکنش را نمی توان به طور مستقیم اندازه گیری کرد.
(پ) $2\text{C}(\text{s}) + \frac{1}{2} \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}(\text{g})$	۳) ساده ترین هیدروکربن که بخش عمده گاز طبیعی را تشکیل می دهد.
(ت) گاز اکسیژن $(\text{O}_2)$	۴) گاز واکنش پذیری که تمایل زیادی برای انجام واکنش با دیگر مواد دارد.
(ث) گرماسنج	۵) شاخه ای از علم شیمی که به بررسی آهنگ انجام واکنشها و عوامل مؤثر بر آن می پردازد.
(ج) ترموشیمی	
(چ) سینتیک	

"موفقیت شما موجب افتخار ماست"