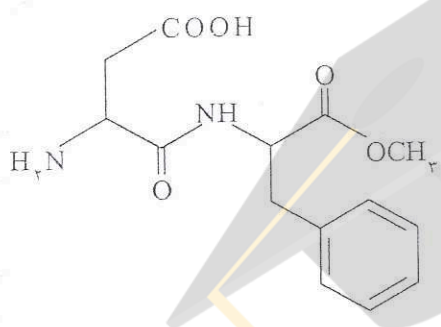
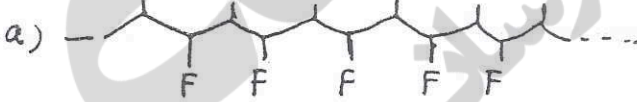
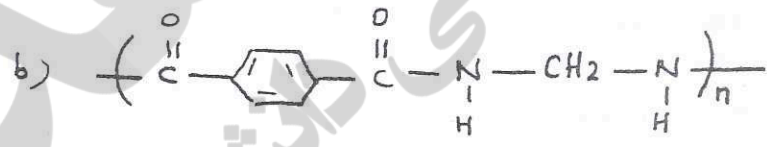


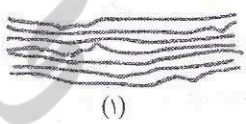

آزمون درس: شیمی	رشته: تجربی ریاضی	پایه: یازدهم	سال تحصیلی: ۹۷-۹۸
روز: پنجشنبه	تاریخ: ۱۳۹۸/۳/۹	ساعت شروع: ۹ صبح	مدت: دقیقه
نام و نام خانوادگی:	نام پدر:	شماره کارت:	نام دبیر: هاشمیان

ردیف	سوالات	نمره
------	--------	------

۱	۳۴	<p>(۱۲) واکنش مقابل را کامل کرده و بهترین ویرگه های فارمره را بنویسید:</p> $ \begin{array}{c} \text{F} \quad \text{F} \\ \quad \\ \text{C} = \text{C} \longrightarrow \\ \quad \\ \text{F} \quad \text{F} \end{array} $	
---	----	---	--

۲		<p>(۱۳) با توجه به ساختار مقابل پاسخ دهید:</p> <p>a, گروه های علامتی آن را مشخص کنید.</p> <p>b, فرمول مولکولی بسط آن را تعیین کنید.</p> <p>c, این ترکیب در آب بهتر حل می شود یا در چربی، چرا؟</p> 	
---	--	---	--

۱		<p>(۱۴) ساختار منومر هر یک از پلیمرهای روبرو را مشخص کنید.</p> <p>a) </p> <p>b) </p>	
---	--	--	--

۱		<p>(۱۵) دو تفاوت و دو تشابه برای پلیمرهای روبرو را بنویسید.</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;">   </div> <p>(1) (2)</p>	
---	--	---	--

۱۵		<p>(۱۶) اصطلاحات زیر را شرح دهید:</p> <p>a, گولار:</p> <p>b, بازدارنده:</p>	
----	--	---	--

موفق باشید

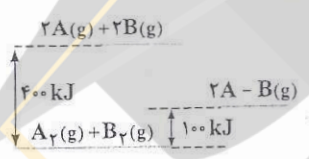
مدیریت آموزش و پرورش آبادان		مهرآموزشگاه	
آموزشگاه غیردولتی بهجت			
مون درس: شیمی	رشته: تجربی ریاضی	پایه: یازدهم	سال تحصیلی: ۹۸-۹۷
روز: پنجشنبه	تاریخ: ۱۳۹۸/۳/۹	مدت: دقیقه	امتحان نوبت: خرداد ۹۸
نام و نام خانوادگی:	نام پدر:	شماره کارت:	نام دبیر: هاشمیان

ردیف	سوالات	نمره
------	--------	------

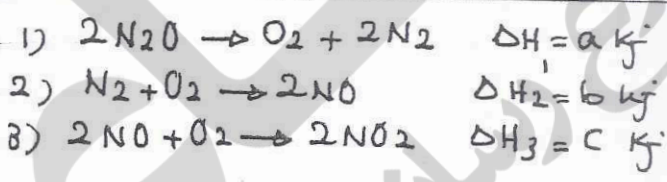
۳



۸) در گرماسنج مقابل ۱۰۰ ml آب ۳۰° قرار دارد. اگر با حل کردن ۴ gr کلسیم کلرید خشک در آب درون گرماسنج دمای محلول تا حدود ۳۷° بالا رود، گرمای آزاد شده در این فرایند چند kJ خواهد بود؟
 $C_{H_2O} = 4.2 \text{ J/g} \cdot ^\circ C$



۹) با توجه به نمودار مقابل، استنت بیوند A-B چند kJ است؟



۱۰) با توجه به واکنش‌های مقابل؛
 ΔH واکنش زیر چند kJ است؟
 $N_2O + NO_2 \rightarrow 3NO \quad \Delta H = ?$

$$\frac{\Delta[A]}{\Delta t} = \frac{\Delta[B]}{\Delta t} = \frac{\Delta[C]}{\Delta t}$$

۱۱) برای یک واکنش شیمیایی، رابطه زیر برقرار است:
 a، معادله واکنش را بنویسید.
 b، رابطه سرعت متوسط A نسبت به C چگونه است؟

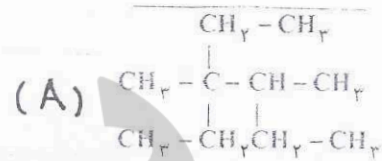
آزمون درس: شیمی	رشته: تجربی ریاضی	پایه: یازدهم	سال تحصیلی: ۹۸-۹۷
روز: پنجشنبه	تاریخ: ۱۳۹۸/۳/۹	مدت: ۹ دقیقه	امتحان نوبت: خرداد ۹۸
نام و نام خانوادگی:	نام پدر:	شماره کارت:	نام دبیر: هاشمیان

ردیف	سوال	نمره
------	------	------

۲

(۴) نام Iupac ترکیب A و فرمول گسترده ترکیب B را بنویسید

۱ (B) ۵- متیل - ۴- کلرو - ۲- هگزن



(۵) چگونه می توان با یک آزمایش ساده، دو ماده ی زیر را از هم شناسایی کرد؟

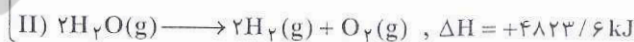
(A) ۱- بوتن (B) بوتان

(۶) قاشق مناسبی از دو فلز A و B در اختیار دارید، برای خوردن یک سوپ داغ استفاده از کدام قاشق مناسب تر است، چرا؟

CA: $0.9 \frac{\text{J}}{\text{g}\cdot\text{C}}$

CB: $1.8 \frac{\text{J}}{\text{g}\cdot\text{C}}$

(۷) نمودار تغییرات انرژی واکنش های زیر را رسم کرده و مبداء و اکتان دهنده و فراورده های آنها را با هم مقایسه کنید.



۱/۵

سال تحصیلی ۹۷-۹۸	پایه: یازدهم	رشته: تجربی ریاضی	آزمون درس: شیمی
امتحان نوبت: خرداد ۹۸	مدت: ۱۰۰ دقیقه	ساعت شروع: ۹ صبح	روز: پنجشنبه تاریخ: ۱۳۹۸/۳/۹
نام دبیر: هاشمیان	شماره کارت:	نام پدر:	نام و نام خانوادگی:

ردیف: سوالات در چهار ضلعی طراحی شده است (۱۰۰٪) ص نمره

با توجه به جدول زیر پاسخ دهید.

۱۱ Na سدیم ۲۲/۹۹	۱۲ Mg منیزیم ۲۴/۳۱	۱۳ Al آلومینیم ۲۶/۹۸	۱۴ Si سیلیسیم ۲۸/۰۹	۱۵ P فسفر ۳۰/۹۷	۱۶ S گوگرد ۳۲/۰۷	۱۷ Cl کلر ۳۵/۴۵	۱۸ Ar آرگون ۳۹/۹۵
---------------------------	-----------------------------	-------------------------------	------------------------------	--------------------------	---------------------------	--------------------------	----------------------------

- ۱۵
۱. یک فلز، نافلز، شبه فلز و گاز بی اثر در جدول بالا مشخص کنید.
۲. این عناصر به کدام دوره ی جدول تعلق دارند؟
۳. یون پایدار هر یک از ذره های زیر مشخص کنید!

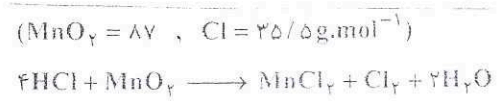
۱۶ S:

۱۳ Al:

۲. جمله متعادل با کلیات مناسب کامل کرده و برای هر کدام از دستا فلزات مورد نظر یک واکنش بنویسید.

فلزهای دسته d، به فلزهای معروف اند در حالی که فلزهای دسته p و s به فلزهای شگفت دارند.

۳. برای تهیه ۱۴۲ گرم گاز کلر طبق معادله واکنش زیر چند گرم منتهی اُکسید ۸۰٪ خالص لازم است؟ (بازده درصدی واکنش ۴۰٪ در نظر بگیرید.)



۲