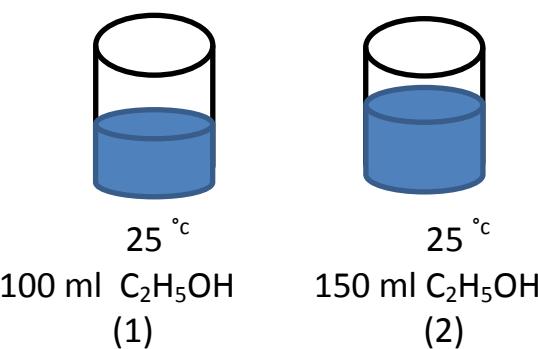
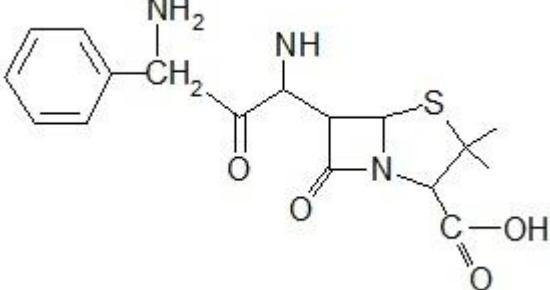
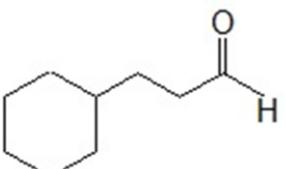


مهر آموزشگاه		باسمه تعالی مدیریت آموزش و پرورش خوزستان آموزش و پرورش ناحیه یک اهواز	نام درس : شیمی 2 نام و نام خانوادگی : نام پدر:
نام دبیر: خانم بهوندی نمره به عدد : نمره به حروف :	دبیرستان شاهد رضوان متوسطه دوم خرداد ماه 1400	فرصت پاسخگویی : 90 دقیقه تعداد صفحه: 3 ساعت شروع : 11 صبح	
تاریخ امتحان : 1400/3/8		پایه یازدهم - رشته تجربی و ریاضی	
پاسخ ها در پاسخنامه نوشته شود و مجاز به استفاده از ماشین حساب هستند.			
ردیف	سوالات	بارم	
1	در هر مورد از بین دو واژه داده شده، واژه مناسب را انتخاب کنید. آ) اتن با آب در حضور کاتالیزگر (اسید/ باز) واکنش داده و به (اتان / اتانول) تبدیل می شود. ب) با (کاهش / افزایش) طول زنجیر هیدروکربنی در الکل ها، ویژگی (قطبی / ناقطبی) الکل ها افزایش می یابد. پ) هر چه آهنگ (تشکیل / شکستن) پیوندهای آمیدی و استری سریع تر باشد، فرایند پوسیده شدن پارچه سریع تر رخ می دهد.	0.5 0.5 0.25	
2	آ) آلkan مقابله نامگذاری کنید.	1	CH ₃ – C (CH ₃) ₂ – CH (CH ₃) – CH ₃
3	علامت ΔH واکنش های زیر را مشخص کنید. a) CH ₃ OH (g) → CH ₃ OH (l) ΔH □ 0 b) C ₆ H ₆ (l) → C ₆ H ₆ (g) ΔH □ 0	0.5	
4	آنالیپی پیوندهای مقابله نوشتن دلیل با هم مقایسه کنید.	1	C – C , C ≡ C , C = C
5	درستی یا نادرستی جملات زیر را مشخص کنید و شکل صحیح جملات نادرست را بنویسید. آ) از واکنش گاز اتن با محلول برم، رنگ قرمز محلول از بین می رود و فراورده سیرشده ای به نام 1- دی برم اتان به دست می آید. ب) ترکیب آلی موجود در میخک، ترکیبی به نام 2- هپتانول است. پ) کولار یک پلی آمید است و در تهیه تایر اتومبیل و قایق بادبانی و استفاده می شود.	1.25	
6	با توجه به شکل های زیر، به سوالات پاسخ دهید: آ) آیا میانگین انرژی جنبشی این دو مایع خالص برابر است؟ چرا؟ ب) انرژی گرمایی کدام مایع بیشتر است؟ چرا؟	1	

1	برای واکنش زیر، نمودار جاری شدن انرژی را رسم و نوع فرایند (گرماده یا گرمگیر) را مشخص کنید. $2\text{NH}_3(\text{g}) + 92 \text{ KJ} \rightarrow \text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g})$	7								
0.25	جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید.	8								
0.25	آ) از گاز در جوشکاری و برش کاری فلزات استفاده می شود. ب) گاز گوگرد دی اکسید خارج شده از نیروگاه ها، را با عبور از روی به دام می اندازند.									
1.25	آ) نام گروه های عاملی موجود در ترکیبات داده شده را بنویسید. ب) فرمول مولکولی ترکیب a را بنویسید.	9								
	<p>Chemical structures shown in the box:</p> <ul style="list-style-type: none"> a: A benzene ring attached to a propyl group, which is further attached to a carbonyl group (C=O). b: A benzene ring attached to a methoxy group (-OCH₃). c: A branched chain with a hydroxyl group (-OH) and two methyl groups. 									
1	به کمک آنتالپی های داده شده، آنتالپی واکنش $2\text{N}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{N}_2\text{O}(\text{g})$ را محاسبه کنید. 1) C (s, گرافیت) + N ₂ O(g) → CO(g) + N ₂ (g) ΔH ₁ = -193 KJ 2) C (s, گرافیت) + O ₂ (g) → CO ₂ (g) ΔH ₂ = -393.5 KJ 3) 2CO ₂ (g) → 2CO(g) + O ₂ (g) ΔH ₃ = +566 KJ	10								
1	ساختار اسید کربوکسیلیک و الکل سازنده، استر را رسم کنید.	11								
1	با توجه به عوامل موثر بر سرعت واکنش ها، چرا: آ) بسیاری از مواد غذایی در یخچال نگه داری می شوند؟ ب) باروت به صورت پودر یا دانه های ریز است؟ پ) در ظرف آب اکسیژنه میخ آهنی زنگ زده ای بیندازیم، به سرعت تجزیه می شود؟ ت) چوب نیمه افروخته در اکسیژن شعله ور می گردد ولی در هوا نمی شود؟	12								
1	با استفاده از داده های جدول زیر و معادله واکنش داده شده، موارد خواسته شده را در بازه زمانی 2 تا 5 دقیقه محاسبه کنید. $2\text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$ <table border="1"> <thead> <tr> <th>زمان (دقیقه)</th> <th>0</th> <th>2</th> <th>5</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>[N₂O₅]mol/l</td> <td>0.8</td> <td>0.5</td> <td>0.26</td> </tr> </tbody> </table> آ) سرعت تجزیه N ₂ O ₅ را بر حسب مولار بر دقیقه حساب کنید. ب) سرعت تشکیل NO ₂ را بر حسب مولار بر دقیقه حساب کنید.	زمان (دقیقه)	0	2	5	[N ₂ O ₅]mol/l	0.8	0.5	0.26	13
زمان (دقیقه)	0	2	5							
[N ₂ O ₅]mol/l	0.8	0.5	0.26							
1	برای پلیمر زیر، واحدهای سازنده مونومر را رسم کنید.	14								
0.5	در مورد ترکیبات داده شده، مقایسه های زیر را انجام دهید: آ) گرانوی C ₄ H ₁₀ □ H ₂ O ب) نیروی بین مولکولی C ₈ H ₁₈ □ C ₁₈ H ₃₈	15								

0.75	میانگین آنتالپی پیوند C – Br برابر 276 کیلوژول بر مول است. فرایند زیر را محاسبه کنید. $\text{CBr}_4(\text{g}) \rightarrow \text{C}(\text{s}) + 4\text{Br}(\text{g}) \quad \Delta H = ? \text{ KJ}$	16
0.5	$\text{CH}_2 = \text{CHCl}$ ساختار پلیمر، مونومر داده شده را رسم کنید.	17
0.75	نام گروه های عاملی موجود در ساختار زیر را بنویسید. 	18
0.5	آ) چرا چگالی پلیمر اتن شاخه دار، از نوع بدون شاخه آن کمتر است؟	19
0.5	ب) دمای جوش یک اتر و یک الکل با جرم مولی یکسان را با ذکر دلیل با هم مقایسه کنید.	
0.75	آ) بخش قطبی و بخش ناقطبی مولکول را مشخص کنید.(شکل در پاسخنامه رسم شود) ب) نام نیروی بین مولکولی غالب در این مولکول را بنویسید. 	20
2	با مصرف 3 کیلوگرم مس(11) سولفید با خلوص 80٪، حدود 1500 گرم مس تهییه می شود. بازده $\text{CuS}_{(\text{s})} \rightarrow \text{Cu}_{(\text{s})} + \text{S}_{(\text{s})}$ (Cu=64 , S=32 gr/mol) درصدی واکنش را حساب کنید.	21

