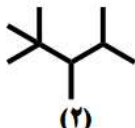
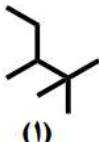
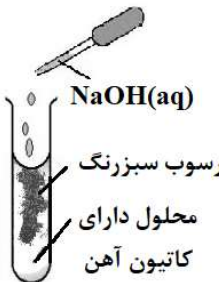


سؤالات آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲	تعداد صفحه: ۴	رشته: علوم تجربی	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح
پایه یازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	نام و نام خانوادگی:	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
سؤالات آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون‌های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴	مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		
ردیف	سؤالات (پاسخ‌برگ دارد)		
	نمره		

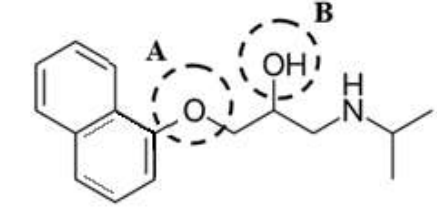
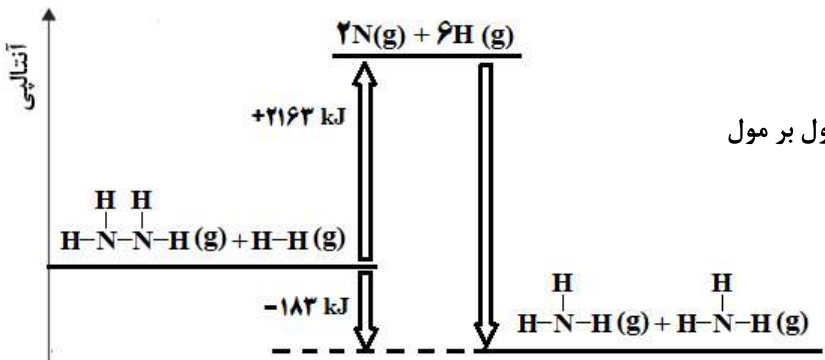
	«استفاده از ماشین حساب ساده (دارای چهار عمل اصلی) مجاز است.»	
۱/۵	در هریک از عبارات‌های داده شده، واژه مناسب را انتخاب کنید و در پاسخ برگ بنویسید. (آ) تولید کربن دی‌اکسید چهره (پنهان – آشکار) ردپای غذا است. (ب) لیکوپن فعالیت رادیکال‌ها را در بدن (افزایش – کاهش) می‌دهد. (پ) آلکان‌ها به دلیل واکنش‌پذیری کم، میزان سمی بودن (کمتری – بیشتری) دارند. (ت) عنصرهای گروه ۱۴ از نظر (رسانایی الکتریکی – حالت فیزیکی) یکسان هستند. (ث) نسبت مولی آب به کربن دی‌اکسید، در فراورده‌های سوختن کامل (C_۲H_۲ – CH_۴) بیشتر است. (ج) مولکول‌های (گلوکز – نشاسته) بسیار بزرگ هستند و شمار اتم‌های آنها به ده‌ها هزار می‌رسد.	۱
۲	درستی یا نادرستی عبارت‌های زیر را تعیین کنید. سپس شکل درست عبارت‌های نادرست را بنویسید. (آ) بازیافت فلزها باعث افزایش سرعت گرمایش جهانی می‌شود. (ب) ۳- اتیل بوتان نامی صحیح برای یک آلکان است. (پ) در میان فلزها، تنها طلا به شکل کلوخه‌ها یا رگه‌های زرد، لابه‌لای خاک یافت می‌شود. (ت) با وارد کردن گاز اتن در مخلوط آب و اسید در شرایط مناسب، اتانول را در مقیاس صنعتی تولید می‌کنند. (ث) به کمک یک قاعده می‌توان تعداد دقیق مونومرهای شرکت‌کننده در واکنش پلیمری شدن را تعیین نمود.	۲
۱	به پرسش‌های زیر پاسخ دهید. (آ) فرمول همگانی استرها را می‌توان به صورت روبه‌رو نمایش داد. کدام یک از قسمت‌های a O $\parallel$ $\text{C} - \text{O} -$ b (a یا b) می‌تواند گروه هیدروکربنی یا اتم هیدروژن باشد؟ (ب) ۴- اتیل، ۲- متیل هگزان ایزومری از کدام هیدروکربن (۱ یا ۲) است؟  (۲)  (۱) (پ) اگر در مولکول متان به جای اتم‌های هیدروژن، دو گروه متیل و دو گروه اتیل قرار بگیرد، برای آلکان حاصل ساختار پیوند-خط را رسم کنید. (ت) با توجه به شکل روبه‌رو، آرایش الکترونی کدام کاتیون مشابه آرایش الکترونی کاتیون آهن در محلول مورد آزمایش است؟  $\text{Mn}^{2+} : [\text{Ar}] 3d^5$ یا $\text{Co}^{3+} : [\text{Ar}] 3d^6$	۳
صفحه ۱ از ۴		

سؤالات آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲	تعداد صفحه: ۴	رشته: علوم تجربی	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح
پایه یازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	نام و نام خانوادگی:	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
سؤالات آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴	مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		
ردیف	سؤالات (پاسخ برگ دارد)		
	نمره		

۴	واکنش زیر یکی از مراحل تولید سولفوریک اسید در صنعت است. اگر از واکنش ۳۳۶ لیتر گاز گوگرد دی اکسید با گاز اکسیژن، ۸۴۰ گرم گاز SO_3 تشکیل شود، بازده درصدی واکنش را حساب کنید. حجم گاز را در STP در نظر بگیرید. (حل مسئله با روش کسر تبدیل باشد) $2SO_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2SO_3(g)$ $1 \text{ mol } SO_3 = 80 \text{ g}$
۵	نمودار زیر تغییرات شعاع اتمی عنصرهای دوره های دوم و سوم جدول دوره ای را بر حسب شماره گروه نشان می دهد. (آ) عنصر A مربوط به کدام دوره است؟ (ب) در یک دوره شعاع اتمی عنصرها از چپ به راست کاهش می یابد. علت را توضیح دهید. (پ) واکنش پذیری دو عنصر E و D را با نوشتن دلیل مقایسه کنید.
۶	در شکل روبه رو هر دو ظرف محتوی آب با دمای $25^\circ C$ هستند. (آ) اگر مقداری از محتویات ظرف A برداشته شود، کدام کمیت (ها) در آن ثابت می ماند؟ گرمای ویژه - مجموع انرژی جنبشی - میانگین تندی (ب) اگر به محتویات هر دو ظرف مقدار یکسانی گرما داده شود، کدام یک تغییر دمای بیشتری نشان خواهد داد؟ چرا؟
۷	در هر مورد علت را بنویسید. (آ) به کار بردن اصطلاح میانگین آنتالپی پیوند برای $O-H$ مناسب تر از پیوند $H-F$ است. (ب) گرانیوی $C_{11}H_{24}$ از $C_{14}H_{30}$ کمتر است. (پ) اگر در واکنش زیر حالت فیزیکی متانول از گاز به مایع تبدیل شود، مقدار آنتالپی واکنش افزایش می یابد. $CO(g) + 2H_2(g) \rightarrow CH_3OH(g) + 91 \text{ kJ}$
۸	واکنش ترمیت برای جوش دادن خطوط راه آهن به کار می رود. در این واکنش به ازای مصرف ۹۰ گرم آلومینیم تقریباً ۱۳۷۲ کیلوژول گرما آزاد می شود. $2Al(s) + Fe_2O_3(s) \rightarrow Al_2O_3(s) + 2Fe(l)$ (آ) ΔH این واکنش را بر حسب کیلوژول حساب کنید. ($1 \text{ mol Al} = 27 \text{ g}$) (ب) اگر این مقدار گرما (1372 kJ) دمای ۵۰۰ کیلوگرم از یک فلز را به اندازه $11/6^\circ C$ افزایش دهد، با محاسبه و با کمک جدول نشان دهید این فلز کدام است؟
صفحه ۲ از ۴	

فلز	Au	Ag
گرمای ویژه ($J \cdot g^{-1} \cdot ^\circ C^{-1}$)	۰/۱۲۸	۰/۲۳۶

سؤالات آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲	تعداد صفحه: ۴	رشته: علوم تجربی	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح
پایه یازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	نام و نام خانوادگی:	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
سؤالات آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴	مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		
ردیف	سؤالات (پاسخ برگ دارد)		
نمره			

۹	با توجه به نقش عوامل مؤثر در سرعت واکنش، به پرسش ها پاسخ دهید. (آ) در کدام ظرف، روغن مایع زمان ماندگاری کمتری دارد؟ چرا؟ (ب) سرعت کدام واکنش زیر بیشتر است؟ (a) واکنش زنگ زدن اشیای آهنی در هوای مرطوب و تشکیل زنگ آهن (b) واکنش محلول سدیم کلرید با محلول نیتрат و تشکیل رسوب سفید رنگ نقره کلرید		۰/۷۵
۱۰	با در نظر گرفتن ساختارهای زیر به پرسش ها پاسخ دهید. (آ) فرمول مولکولی ترکیب (۱) را بنویسید. (ب) در ترکیب (۲) نام گروه های عاملی A و B را بنویسید. (پ) ترکیب (۲) سیر شده است یا سیر نشده؟	 ترکیب (۱): پروپانول ماده اصلی ضد عفونی کننده ها و مواد شوینده ترکیب (۲): پروپرانولول (ایندرال) داروی درمان نامنظمی تپش قلب و اختلالات اضطرابی	۱
۱۱	با توجه به نمودار داده شده: (آ) آنتالپی پیوند N-H را بر حسب کیلوژول بر مول حساب کنید. (ب) کدام یک از دو ماده N_2H_4 یا NH_3 در شرایط یکسان پایدارتر است؟ چرا؟		۱/۲۵
۱۲	واکنش زیر پلیمری شدن اتن را نشان می دهد. (آ) مونومر و واحد تکرارشونده را تعیین کنید. (ب) حالت فیزیکی فراورده را مشخص کنید. (پ) مولکول های اتن می توانند به دو صورت به یکدیگر افزوده شوند و دو فراورده متفاوت ایجاد کنند با توجه به شکل روبه رو، کدام پلی اتن سبک تر است؟ چرا؟	$n \text{CH}_2 = \text{CH}_2(\text{g}) \xrightarrow{\text{گرما و فشار}} \left(\text{CH}_2 - \text{CH}_2 \right)_n (\text{? ?})$ (A) (B) (۱) (۲)	۱/۲۵

سوالات آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲	تعداد صفحه: ۴	رشته: علوم تجربی	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح
پایه یازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	نام و نام خانوادگی:	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
سوالات آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴	مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		
ردیف	سوالات (پاسخ برگ دارد)		
نمره			

۱۳	واکنش های زیر به طور طبیعی انجام می شوند: $1) 2Al(s) + Fe_2O_3(s) \rightarrow Al_2O_3(s) + 2Fe(l)$ $2) Fe(s) + CuO(s) \xrightarrow{\Delta} FeO(s) + Cu(s)$ (آ) با توجه به واکنش پذیری دو فلز آلومینیم و مس، آیا واکنش زیر به طور طبیعی انجام می شود؟ توضیح دهید. $3Cu(s) + 2Al(NO_3)_3(aq) \rightarrow 3Cu(NO_3)_2(aq) + 2Al(s)$ (ب) در واکنش (۲)، حساب کنید برای تولید ۹۶ گرم فلز مس، به چند گرم فلز آهن با خلوص ۸۰ درصد نیاز است؟ $(1 \text{ mol Fe} = 56g, 1 \text{ mol Cu} = 64g)$	۱/۷۵
۱۴	با توجه به ساختار پلیمر زیر به پرسش ها پاسخ دهید. (آ) نام پلیمر را بنویسید. (ب) یک کاربرد برای آن بنویسید. (پ) ساختار مونومر آن را رسم کنید. (ت) نیروی بین مولکول های این پلیمر از چه نوعی است؟	۱
۱۵	شکل زیر واکنش فرضی $A(g) \rightarrow 2B(g)$ را در دمای معینی نشان می دهد. اگر هر ذره هم ارز با ۰/۱ مول از ماده و سامانه دو لیتری باشد: (آ) سرعت واکنش را در ۲۰ دقیقه نخست، بر حسب مول بر لیتر بر دقیقه حساب کنید. (ب) بدون محاسبه سرعت واکنش در ۲۰ دقیقه دوم را با ۲۰ دقیقه نخست مقایسه کنید.	۱/۵
۲۰	جمع نمره	صفحه ۴ از ۴

۱ H ۱/۰	راهنمای جدول دوره‌ای عناصرها ۶ عدد اتمی C ۱۲/۰۱ جرم اتمی میانگین																۲ He ۴/۰						
۳ Li ۶/۹	۴ Be ۹/۰																	۵ B ۱۰/۸	۶ C ۱۲/۰	۷ N ۱۴/۰	۸ O ۱۶/۰	۹ F ۱۹/۰	۱۰ Ne ۲۰/۱
۱۱ Na ۲۲/۹	۱۲ Mg ۲۴/۳																	۱۳ Al ۲۶/۹	۱۴ Si ۲۸/۰	۱۵ P ۳۰/۹	۱۶ S ۳۲/۰	۱۷ Cl ۳۵/۵	۱۸ Ar ۳۹/۹
۱۹ K ۳۹/۱	۲۰ Ca ۴۰/۰	۲۱ Sc ۴۴/۹	۲۲ Ti ۴۷/۸	۲۳ V ۵۰/۹	۲۴ Cr ۵۲/۰	۲۵ Mn ۵۴/۹	۲۶ Fe ۵۵/۸	۲۷ Co ۵۸/۹	۲۸ Ni ۵۸/۶	۲۹ Cu ۶۳/۵	۳۰ Zn ۶۵/۴	۳۱ Ga ۶۹/۷	۳۲ Ge ۷۲/۶	۳۳ As ۷۴/۹	۳۴ Se ۷۸/۹	۳۵ Br ۷۹/۹	۳۶ Kr ۸۳/۸						

کانال تلگرام
شیمی کنکور
استاد آقاجانی

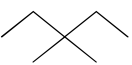
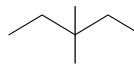


@Aghajanium

- موسس خانه شیمی ایران
- مدرس شیمی مدرسه آنلاین تام لند

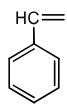


www.khaneshimi.ir

راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲		تعداد صفحه: ۲		رشته: علوم تجربی		ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح		
پایه یازدهم دوره دوم متوسطه		تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷		نام و نام خانوادگی:		مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه		
راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش						
ردیف		راهنمای تصحیح						نمره
۱	(آ) پنهان ص ۹۴ (ت) حالت فیزیکی ص ۷		(ب) کاهش ص ۹۱ (ث) CH_4 ص ۷۳		(پ) کمتری ص ۳۷ (ج) ناشسته ص ۱۰۳		هر مورد (۰/۲۵)	
۲	(آ) نادرست (۰/۲۵) ، کاهش (۰/۲۵) ص ۲۸ (پ) درست (۰/۲۵) ص ۱۸		(ت) درست (۰/۲۵) ص ۴۱		(ب) نادرست (۰/۲۵) ، ۳- متیل پنتان (۰/۲۵) ص ۳ (ث) نادرست (۰/۲۵) ، نمی توان (۰/۲۵) ص ۱۰۵			
۳	(آ) a ص ۱۱۰ (ب) ۲ ص ۷۲ (پ)  یا 		ص ۳۴		(ت) Co^{3+} صص ۱۶ و ۱۹		هر مورد (۰/۲۵)	
۴	$\text{مقدار نظری } \text{SO}_3 = 1200 \text{ g}$ $? \text{ g SO}_3 = 336 \text{ L SO}_2 \times \underbrace{\frac{1 \text{ mol SO}_2}{22.4 \text{ L SO}_2}}_{0.25} \times \underbrace{\frac{1 \text{ mol SO}_3}{1 \text{ mol SO}_2}}_{0.25} \times \underbrace{\frac{80 \text{ g SO}_3}{1 \text{ mol SO}_3}}_{0.25} = 1200 \text{ g SO}_3$ $\text{بازده درصدی واکنش} = \frac{\text{مقدار عملی}}{\text{مقدار نظری}} \times 100 = \frac{84 \text{ g}}{1200 \text{ g}} \times 100 = 7\%$							۱/۵
۵	(آ) دوم (۰/۲۵) ص ۱۳ (ب) در یک دوره، تعداد لایه های الکترونی ثابت می ماند (۰/۲۵) در حالی که تعداد پروتون های هسته و در نتیجه جاذبه هسته بر روی الکترون های لایه آخر افزایش یافته (۰/۲۵) و شعاع اتم کاهش می یابد. ص ۱۳ (پ) واکنش پذیری D بیشتر از E است. (۰/۲۵) هر دو نافلز و هم گروه هستند. در نافلزها با کاهش شعاع اتمی <u>خصلت نافلزی</u> یا <u>واکنش پذیری</u> بیشتر می شود. (۰/۲۵) ص ۱۳ (یا در گروه نافلزات با افزایش شعاع اتمی، <u>خصلت نافلزی</u> یا <u>واکنش پذیری</u> کاهش می یابد.)							۱/۲۵
۶	(آ) گرمای ویژه (۰/۲۵) و میانگین تندی (۰/۲۵) ص ۵۸ (ب) ظرف B (۰/۲۵) - با دادن مقدار گرمای یکسان، ماده ای که مقدار کمتری دارد، تغییرات دمایی بیشتری را نشان خواهد داد. (۰/۲۵) ص ۵۸ (یا با دادن مقدار گرمای یکسان، جنب و جوش مولکول ها و در نتیجه دمای ماده ای که مقدار کمتری دارد، بیشتر می شود)							۱
۷	(آ) پیوند O-H در مولکول های چند اتمی (مولکول های مختلف) وجود دارد در صورتی که پیوند H-F تنها در مولکول دو اتمی HF وجود دارد. (۰/۵) ص ۶۸ (ب) هر چه تعداد کربن (یا جرم) کمتر باشد (۰/۲۵)، نیروهای جاذبه بین مولکولی ضعیف تر و گرانشی کمتر است. (۰/۲۵) ص ۳۵ (پ) در تبدیل حالت گاز به مایع انرژی آزاد می شود پس مقدار ΔH (بدون علامت) افزایش می یابد. (۰/۵) ص ۶۴ (یا محتوای انرژی (آنتالپی) ماده در حالت مایع کمتر از حالت گازی است و برای تولید فراورده مایع، گرمای بیشتری آزاد می شود.)							۱/۵
۸	(آ) ص ۹۷ $? \text{ kJ} = 1 \text{ mol Al} \times \underbrace{\frac{27 \text{ g Al}}{1 \text{ mol Al}}}_{0.25} \times \underbrace{\frac{1372 \text{ kJ}}{9 \text{ g Al}}}_{0.25} = 823/2 \text{ kJ} \quad \Delta H = -823/2 \text{ kJ}$ (ب) صص ۵۹-۶۰ تبدیل یکا (۰/۲۵) $\Rightarrow$ (نقره) Ag (۰/۲۵) $c = \frac{Q}{m \Delta \theta} = \frac{1372 \times 10^3 \text{ J}}{500 \times 10^{-3} \text{ g} \times 11/6^\circ \text{ C}} = 0/236 \text{ J.g}^{-1} .^\circ \text{ C}^{-1}$ اگر در رابطه، جرم بر حسب کیلوگرم و گرما بر حسب کیلوژول نوشته و محاسبات به درستی انجام شوند، نیز نمره تعلق می گیرد.							۱/۷۵
۹	(آ) ظرف ۱ (۰/۲۵) زیرا شفاف و روغن درون آن در معرض مستقیم نور است. (۰/۲۵) (یا نور سرعت انجام واکنش هایی که سبب فساد روغن می شود را افزایش می دهد.) ص ۷۸ (ب) b (۰/۲۵) ص ۸۰							۰/۷۵
۱۰	(آ) $\text{C}_2\text{H}_8\text{O}$ (۰/۲۵) صص ۷۲ و ۴۳ (ب) A: اتری (۰/۲۵) B: هیدروکسیل (۰/۲۵) ص ۷۱ (پ) سیر نشده (۰/۲۵) ص ۴۳							۱
صفحه ۱ از ۲								

راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی درس شیمی ۲	تعداد صفحه: ۲	رشته: علوم تجربی	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح
پایه یازدهم دوره دوم متوسطه	تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۲/۱۷	نام و نام خانوادگی:	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
راهنمای تصحیح آزمون شبه نهایی (آمادگی برای آزمون‌های نهایی) پایه یازدهم دوره دوم متوسطه اردیبهشت ۱۴۰۴	مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
------	---------------	------

۱۱	(آ) ص ۶۹ $\Delta H(\text{واکنش}) = \left[\begin{array}{c} \text{مجموع آنتالپی پیوندها} \\ \text{در مواد واکنش دهنده} \end{array} \right] - \left[\begin{array}{c} \text{مجموع آنتالپی پیوندها} \\ \text{در مواد فراورده} \end{array} \right]$ $-183 = +2163 - 6(N-H) \Rightarrow (N-H) = 391 \text{ kJ.mol}^{-1}$ (ب) NH_3 (۰/۲۵)، زیرا محتوای انرژی (آنتالپی) آن کمتر است. (۰/۲۵) ص ۶۴	۱/۲۵
۱۲	(آ) مونومر: A (یا $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$) (۰/۲۵) واحد تکرارشونده: B (یا $-\text{CH}_2 - \text{CH}_2 -$) (۰/۲۵) ص ۱۰۵ (ب) جامد (یا (s)) (۰/۲۵) ص ۱۰۴ (پ) (۲) (۰/۲۵)، در اتم‌های یکسان از دو پلیمر، پلی اتن شاخه‌دار حجم بیشتری دارد پس چگالی آن کمتر است. (۰/۲۵) صص ۹۰ و ۹۲	۱/۲۵
۱۳	(آ) خیر (۰/۲۵)، ترتیب واکنش پذیری این سه فلز به صورت $\text{Cu} < \text{Fe} < \text{Al}$ است بنابراین مس نمی‌تواند آلومینیم را از ترکیبش آزاد کند. (۰/۲۵) ص ۲۱ (ب) ص ۲۳ - روش اول: $\text{خالص } \text{g Fe} = 96 \text{ g Cu} \times \frac{\frac{1 \text{ mol Cu}}{64 \text{ g Cu}}}{\frac{1 \text{ mol Fe}}{56 \text{ g Fe}}} \times \frac{56 \text{ g Fe}}{1 \text{ mol Fe}} = 84 \text{ g Fe}$ ناخالص $\Rightarrow x = 10.5 \text{ g Fe}$ (۰/۲۵) روش دوم: $\text{خالص } \text{g Fe} = 96 \text{ g Cu} \times \frac{\frac{1 \text{ mol Cu}}{64 \text{ g Cu}}}{\frac{1 \text{ mol Fe}}{56 \text{ g Fe}}} \times \frac{56 \text{ g Fe}}{1 \text{ mol Fe}} \times \frac{10.5 \text{ g Fe}}{84 \text{ g Fe}} = 10.5 \text{ g Fe}$ (۰/۲۵)	۱/۷۵
۱۴	(آ) پلی استیرن (۰/۲۵) ص ۱۰۶ (ب) تهیه ظروف یکبار مصرف (۰/۲۵) ص ۱۰۶ (پ) یا  (۰/۲۵) ص ۱۲۲ (ت) وان دروالس (۰/۲۵) صص ۱۰۹ و ۱۲۳	۱
۱۵	(آ) صص ۹۰ و ۹۲ روش اول: $t_1 = 0. \min n_{(A)} = 6 \times 0. / 1 = 0. / 6 \text{ mol}$ $t_1 = 20. \min n_{(A)} = 4 \times 0. / 1 = 0. / 4 \text{ mol}$ (۰/۲۵) $R(\text{واکنش}) = \bar{R}(A) = - \frac{\Delta n(A)}{\Delta t} = - \frac{(0. / 4 - 0. / 6) \text{ mol}}{(20 - 0) \min} \xrightarrow{\div 2L} 5 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1} \text{ (یا } 0. / 0.05)$ (۰/۲۵) روش دوم: $t_1 = 0. \min n_{(B)} = 0$ $t_1 = 20. \min n_{(B)} = 4 \times 0. / 1 = 0. / 4 \text{ mol}$ (۰/۲۵) $R(\text{واکنش}) = \bar{R}(B) = \frac{\Delta n(B)}{2 \times \Delta t} = \frac{(0. / 4 - 0) \text{ mol}}{2 \times (20 - 0) \min} \xrightarrow{\div 2L} 5 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1} \text{ (یا } 0. / 0.05)$ (۰/۲۵) (ب) سرعت واکنش در ۲۰ دقیقه اول بیشتر از ۲۰ دقیقه دوم است. (۰/۲۵) صص ۹۰ و ۹۲	۱/۵
۲۰	جمع نمره	صفحه ۲ از ۲