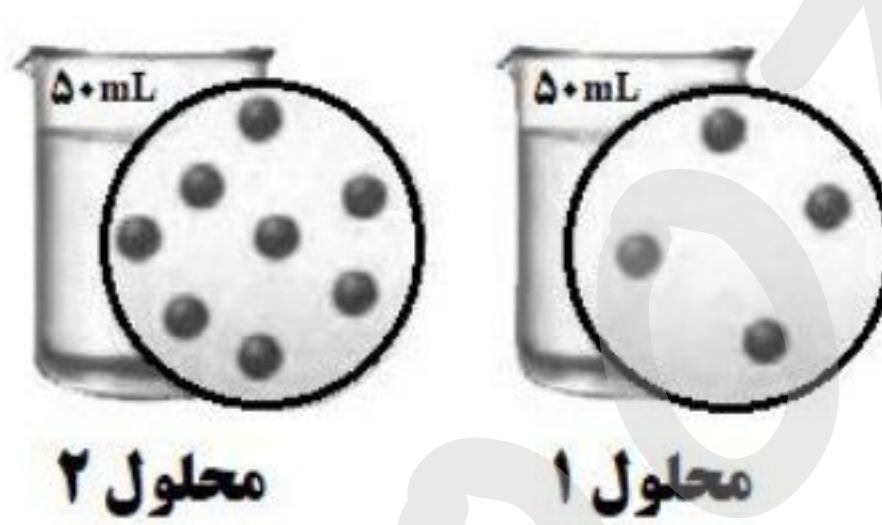
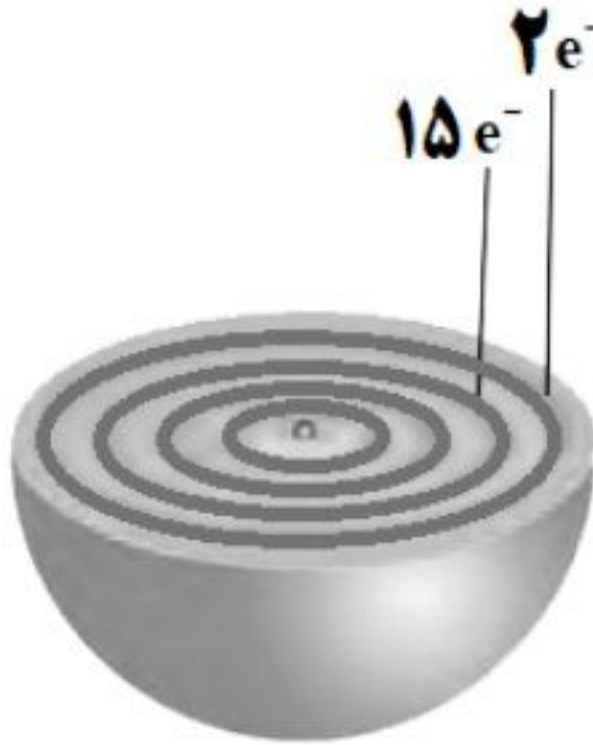
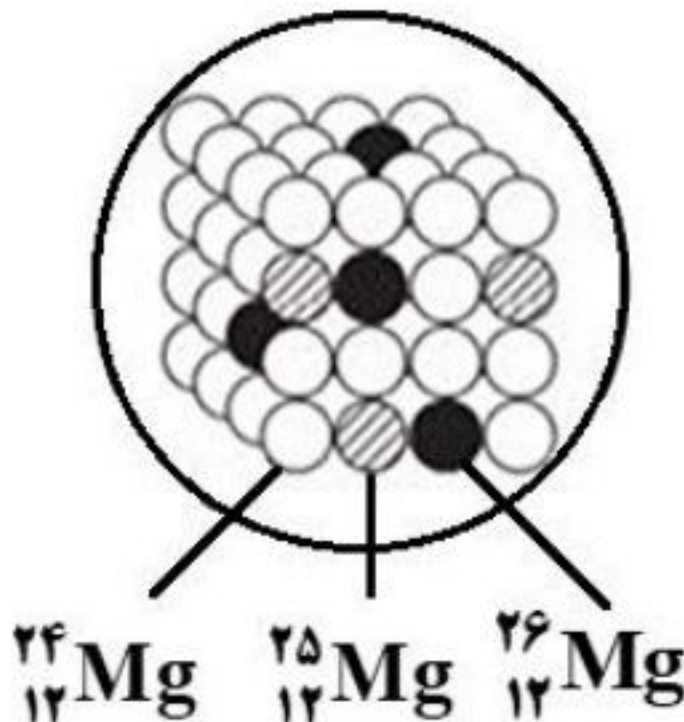
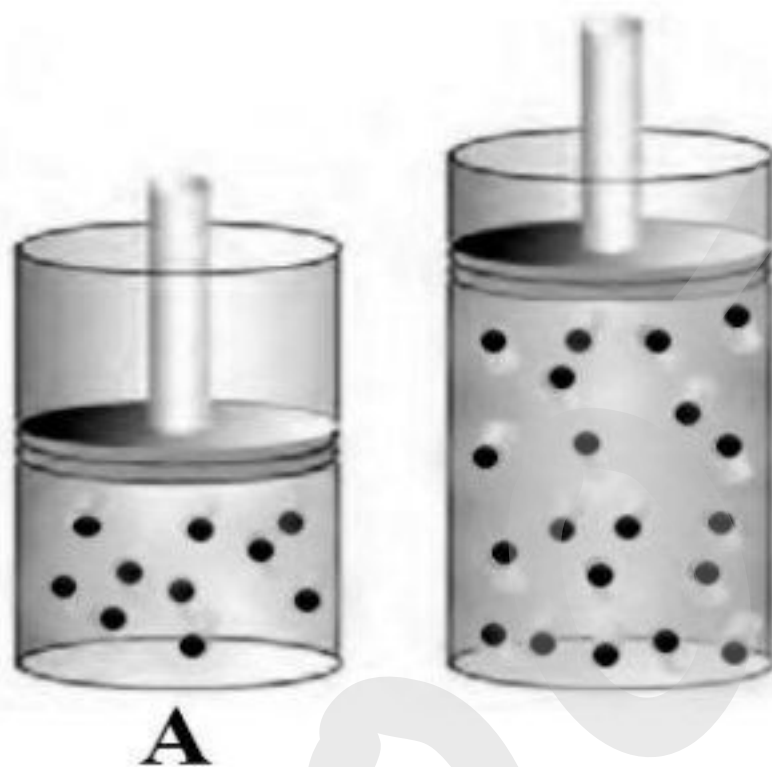


سوال‌ات امتحان شبه نهایی درس : شیمی ۱		رشته : ریاضی فیزیک		مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه		تعداد صفحه: ۵			
پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری		ساعت شروع : ۷:۳۰ صبح		تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷		نام و نام خانوادگی:			
دانش آموزان دبیرستان‌های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه‌نما سال ۱۴۰۳				مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir					
ردیف		سوال‌ات (پاسخ‌نامه دارد)						نمره	
		توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است. جدول دوره‌ای عناصرها در صفحه پنجم داده شده است.							
۱		جمله‌های زیر را با انتخاب واژه مناسب کامل کنید. (آ) با افزایش ارتفاع از سطح زمین، چگالی هوا (کاهش / افزایش) می‌یابد. (ب) اکسید حاصل از سوختن گوگرد در آب، خاصیت (اسیدی / بازی) دارد. (پ) سالانه میلیون‌ها تن سدیم کلرید با روش (تقطیر / تبلور) از آب دریا جداسازی و استخراج می‌شود. (ت) اوزون در لایه تروپوسفر از واکنش گاز (NO_x / SO_x) با گاز اکسیژن در حضور نور خورشید تولید می‌شود. (ث) جرم اتمی Sr^{2+} برابر ۸۷amu و شمار نوترون‌های آن ۴۹ است. شمار الکترون‌های این یون (۴۰ / ۳۶) است. (ج) انرژی لایه‌های الکترونی پیرامون هسته هر اتم ویژه همان اتم بوده و به (جرم اتمی / عدد اتمی) آن وابسته است.						۱/۵	
۲		درستی و نادرستی عبارت‌های زیر را تعیین کنید و شکل درست عبارت‌های نادرست را بنویسید. (آ) منیزیم در آب دریا به شکل $\text{Mg}^{2+}(\text{aq})$ وجود دارد. (ب) دمای شعله آبی رنگ از دمای شعله زرد رنگ، کمتر است. (پ) براساس مدل کوانتومی اتم، الکترون‌ها در هر لایه، آرایش و انرژی معینی دارند و اتم از پایداری نسبی برخوردار است. (ت) در دما و فشار یکسان، حجم یک مول از گازهای CO و NO با هم متفاوت است. (ث) پلاستیک‌های سبز، پلیمرهایی هستند که برخلاف سوخت‌های سبز در ساختار آنها اکسیژن وجود ندارد.						۲	
۳		به پرسش‌های زیر پاسخ دهید. (آ) انرژی کدام زیرلایه ($5p$ یا $4d$) بیشتر است؟ (ب) از کدام رادیوایزوتوپ در تصویربرداری غده تیروئید استفاده می‌شود؟ (پ) فلز لیتیم و همه ترکیب‌های آن در شعله به چه رنگی در می‌آید؟ (ت) برای نگهداری نمونه‌های بیولوژیکی از چه گازی استفاده می‌شود؟ (ث) از دو محلول روبه‌رو، کدام محلول رقیق‌تر است؟ چرا؟ 						۱/۵	
۴		یکی از مهم‌ترین یون‌ها در مایع‌های بدن، یون پتاسیم (K^+) است. وجود این یون برای تنظیم و عملکرد مناسب دستگاه عصبی بسیار ضروری است. اگر میزان این یون در هر یک کیلوگرم پلاسمای خون یک فرد بالغ برابر 5×10^{-3} مول باشد، میزان یون پتاسیم در پلاسمای خون این فرد بالغ را بر حسب ppm حساب کنید. ($1\text{mol K} = 39\text{g}$)						۱	
ادامه سوال‌ات در صفحه دوم									

سوال‌ات امتحان شبه نهایی درس : شیمی ۱	رشته : ریاضی فیزیک	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه	تعداد صفحه: ۵
پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری	ساعت شروع : ۷:۳۰ صبح	تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۱/۲۷	نام و نام خانوادگی:
دانش آموزان دبیرستان‌های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه‌نما سال ۱۴۰۳		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir	
ردیف	سوال‌ات (پاسخ‌نامه دارد)		
۵	شکل زیر بخشی از اتم عنصر X را نشان می‌دهد. با توجه به آن به پرسش‌ها پاسخ دهید. (آ) آرایش الکترونی فشرده اتم X را بنویسید. (ب) عدد اتمی عنصر X را مشخص کنید. (پ) موقعیت این عنصر را در جدول دوره‌ای تعیین کنید. (ت) در این عنصر چند الکترون با عدد کوانتومی $l=1$ وجود دارد؟ 		
۶	عنصر منیزیم دارای ایزوتوپ‌های متعددی می‌باشد. (آ) شکل روبه‌رو سه ایزوتوپ منیزیم را در نمونه‌های طبیعی نشان می‌دهد. بدون محاسبه توضیح دهید جرم اتمی میانگین منیزیم به کدام عدد زیر نزدیک‌تر است؟ $24/3 - 24/9 - 25/4$ (ب) دو ایزوتوپ $^{24}_{12}\text{Mg}$ و $^{25}_{12}\text{Mg}$ در کدام مورد یا موارد زیر با هم شباهت دارند؟ $^{24}_{12}\text{Mg}$ $^{25}_{12}\text{Mg}$ $^{26}_{12}\text{Mg}$ آرایش الکترونی - چگالی - واکنش با اکسیژن هوا (پ) یکی دیگر از ایزوتوپ‌های منیزیم $^{33}_{12}\text{Mg}$ است. با بیان علت مشخص کنید این ایزوتوپ پایدار است یا ناپایدار؟ 		
۷	شکل زیر دو نمونه از گاز نئون را در دما و فشار ثابت نشان می‌دهد. با توجه به آن، به پرسش‌ها پاسخ دهید. (آ) دلیل تفاوت حجم این دو نمونه گاز چیست؟ (ب) اگر هر ذره موجود در سیلندر A هم‌ارز $0.5/0$ مول باشد، حساب کنید چند اتم نئون در این سیلندر وجود دارد؟ 		
۸	به پرسش‌های زیر پاسخ دهید. (آ) کدام ساختار لوویس برای مولکول SO_3، نادرست است؟ چرا؟ $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{O} = \text{S} - \text{O} \\ \\ \text{O} \end{array}$ ساختار ۲ $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{O} - \text{S} - \text{O} \\ \\ \text{O} \end{array}$ ساختار ۱ (ب) با استفاده از جدول دوره‌ای عناصرها، جرم مولی SO_3 را بر حسب g.mol^{-1} به دست آورید.		
ادامه سوال‌ات در صفحه سوم			

سوال‌ات امتحان شبه نهایی درس : شیمی ۱	رشته : ریاضی فیزیک	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه	تعداد صفحه: ۵
پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری	ساعت شروع : ۷:۳۰ صبح	تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷	نام و نام خانوادگی:
دانش آموزان دبیرستان‌های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه‌نما سال ۱۴۰۳			
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir			
ردیف	سوال‌ات (پاسخ‌نامه دارد)		
نمره			

به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.

۹

(آ) طیف نشری خطی یک نمونه مجهول، طول موج‌های ۵۱۰، ۴۸۳، ۴۸۱، ۴۲۱، ۳۶۱، ۳۴۷، ۳۲۶ nm را نشان می‌دهد. با توجه به طیف نشری خطی عنصرهای داده شده در زیر، پیش‌بینی کنید در این نمونه چه فلزهایی وجود دارد؟

(ب) در جدول زیر نام یا فرمول شیمیایی برخی از ترکیب‌ها اشتباه نوشته شده است. موارد نادرست را پیدا کنید و نام یا فرمول شیمیایی درست آنها را در پاسخ‌نامه بنویسید.

فسفر تری کلرید	آمونیم کربنات	مس (II) سولفات	نیتروژن اکسید
PCl _۳	NH _۴ CO _۳	CuSO _۴	N _۲ O _۴

۱/۲۵

با توجه به واکنش‌های داده شده، به پرسش‌ها پاسخ دهید.

۱۰

(۱) $\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{NaCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{AgCl}(\text{s}) + \text{NaNO}_3(\text{aq})$

(۲) $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \xrightarrow{\text{Pt}(\text{s})} 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$

(۳) $2\text{C}_8\text{H}_{18}(\text{l}) + \dots(\text{a})\dots\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \dots(\text{b})\dots\text{CO}_2(\text{g}) + 18\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

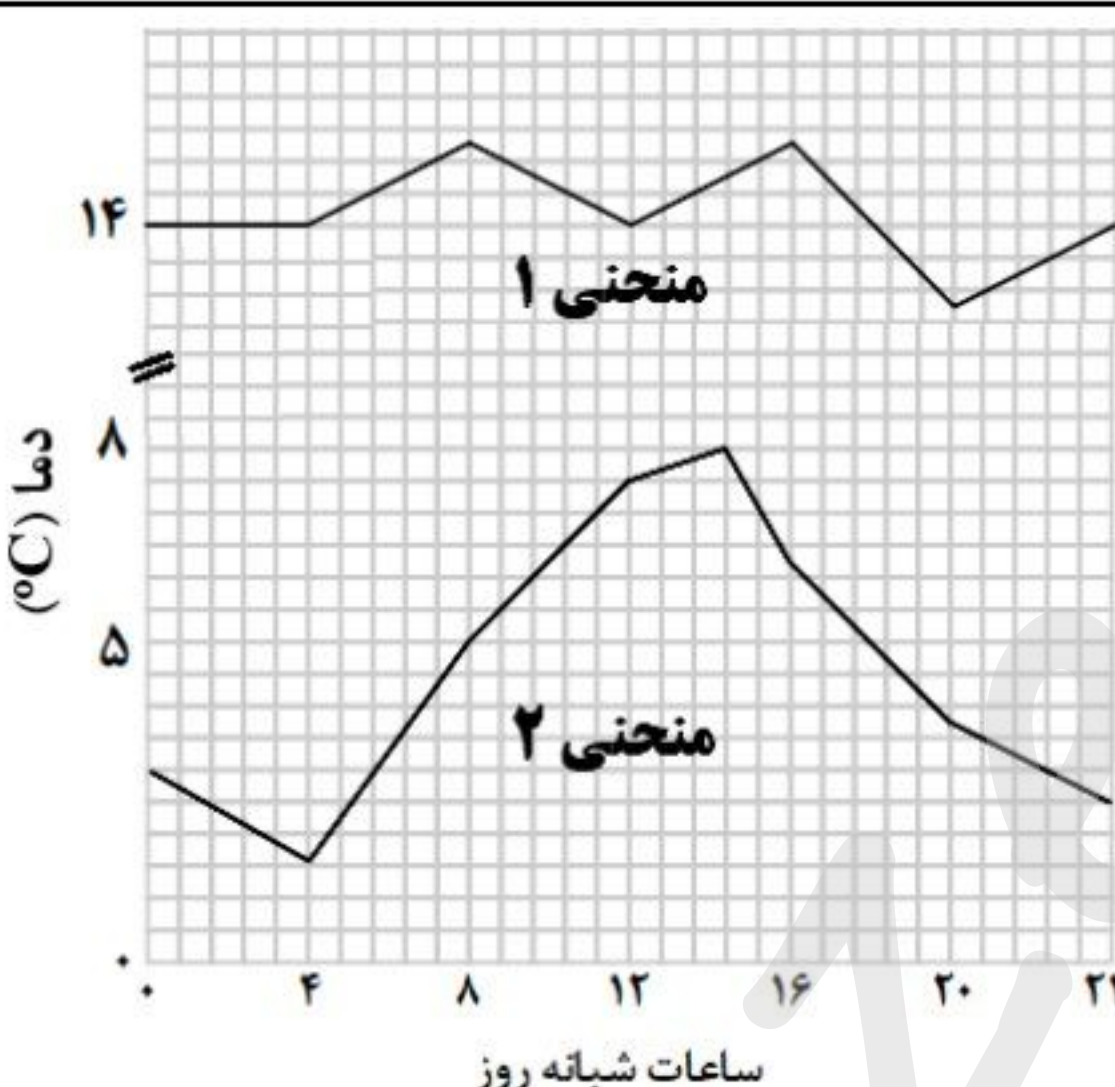
(آ) از واکنش (۱) برای شناسایی کدام کاتیون (Na⁺ یا Ag⁺) استفاده می‌شود؟

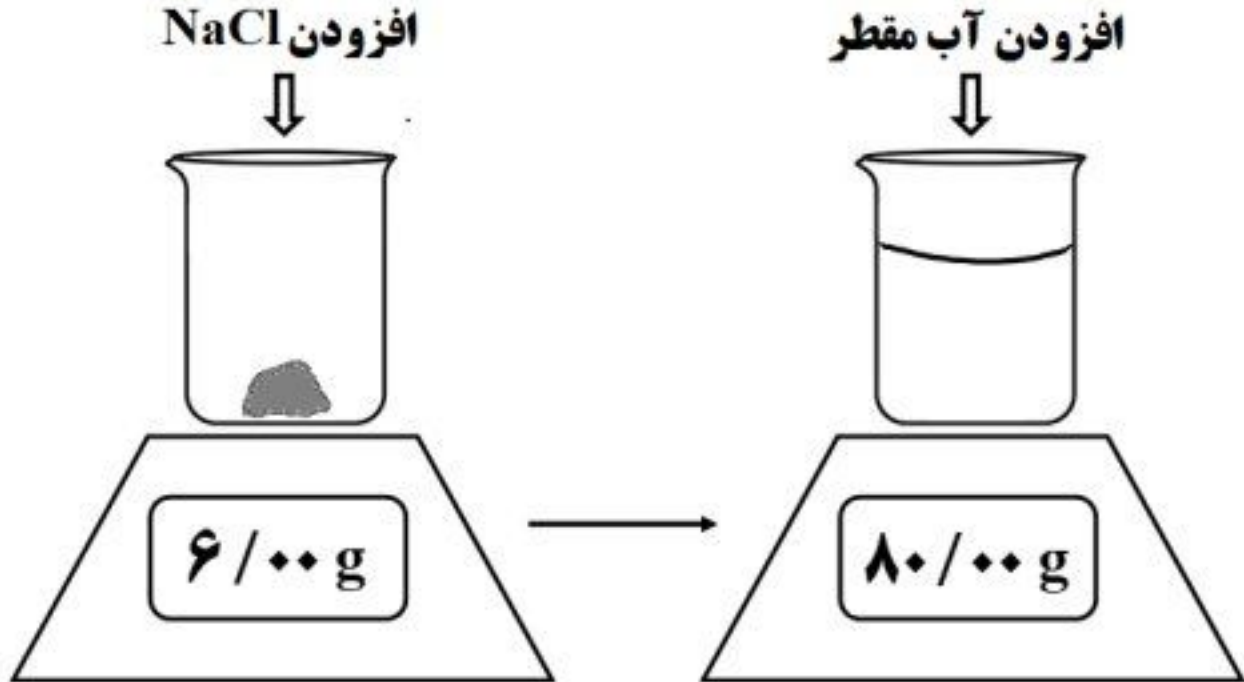
(ب) نماد $\xrightarrow{\text{Pt}(\text{s})}$ در واکنش (۲) بیانگر چیست؟

(پ) ضرایب (a) و (b) را در واکنش (۳) تعیین کنید.

(ت) واکنش (۳) کدام نوع سوختن (ناقص یا کامل) را نشان می‌دهد؟

ادامه سوالات در صفحه چهارم

سوال‌ات امتحان شبه نهایی درس : شیمی ۱		رشته : ریاضی فیزیک		مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه		تعداد صفحه: ۵											
پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری		ساعت شروع : ۷:۳۰ صبح		تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷		نام و نام خانوادگی:											
دانش آموزان دبیرستان‌های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه‌نما سال ۱۴۰۳				مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir													
ردیف	سوال‌ات (پاسخ‌نامه دارد)						نمره										
۱۱	عنصرهای A و B در دوره سوم جدول دوره‌ای عناصرها قرار دارند. اگر در ترکیب یونی $A_n B_m$ نسبت شمار کاتیون‌ها به شمار آنیون‌ها ۳ به ۱ باشد: (آ) در واکنش بین اتم‌های A و B چند الکترون مبادله شده است؟ (ب) عنصر B چند الکترون ظرفیتی دارد؟ (پ) آرایش الکترونی یون A همانند آرایش الکترونی کدام گاز نجیب (Ne یا Ar) است؟ چرا؟ (ت) در اتم A چند زیرلایه به طور کامل از الکترون پر شده است؟						۱/۲۵										
۱۲	واکنش زیر، یک روش صنعتی و مهم در تولید گاز هیدروژن است. $2CH_4(g) + O_2(g) \rightarrow 2CO(g) + 4H_2(g)$ (آ) اگر ۸۹۶ لیتر گاز متان وارد واکنش شود، حساب کنید چند مول فراورده‌های گازی در STP تولید می‌شود؟ (ب) برای تولید ۵۰۰ مول گاز هیدروژن، چند کیلوگرم گاز اکسیژن نیاز دارد؟ ($1\text{mol } O_2 = 32\text{ g}$)						۱/۲۵										
۱۳	نمودار زیر مربوط به تغییر دمای یک گلخانه در یک روز زمستانی است. (آ) کدام منحنی مربوط به درون گلخانه است؟ چرا؟ (ب) نام یا فرمول شیمیایی یک گاز گلخانه‌ای را بنویسید. 						۱										
۱۴	نمونه‌ای از هوای مایع با دمای $-200^\circ C$ تهیه شده است. با توجه به جدول که نقطه جوش برخی اجزای سازنده هوای مایع را نشان می‌دهد، به پرسش‌ها پاسخ دهید. (آ) اگر هوای مایع تقطیر شود، نخستین گازی که از آن جدا می‌شود، کدام است؟ (ب) کدام گاز در دمای $-200^\circ C$ به مایع تبدیل نمی‌شود؟ (پ) چرا تهیه گاز اکسیژن صددرصد خالص در این فرایند دشوار است؟ (ت) نقطه جوش گاز آرگون را بر حسب کلوین به دست آورید. <table><tr><th>گاز</th><th>نقطه جوش ($^\circ C$)</th></tr><tr><td>نیتروژن</td><td>-۱۹۶</td></tr><tr><td>اکسیژن</td><td>-۱۸۳</td></tr><tr><td>آرگون</td><td>-۱۸۶</td></tr><tr><td>هلیوم</td><td>-۲۶۹</td></tr></table>						گاز	نقطه جوش ($^\circ C$)	نیتروژن	-۱۹۶	اکسیژن	-۱۸۳	آرگون	-۱۸۶	هلیوم	-۲۶۹	۱/۲۵
گاز	نقطه جوش ($^\circ C$)																
نیتروژن	-۱۹۶																
اکسیژن	-۱۸۳																
آرگون	-۱۸۶																
هلیوم	-۲۶۹																
ادامه سوال‌ات در صفحه پنجم																	

سوال‌ات امتحان شبه نهایی درس : شیمی ۱		رشته : ریاضی فیزیک		مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه		تعداد صفحه: ۵			
پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری		ساعت شروع : ۷:۳۰ صبح		تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷		نام و نام خانوادگی:			
دانش آموزان دبیرستان‌های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه‌نما سال ۱۴۰۳				مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir					
ردیف		سوال‌ات (پاسخ‌نامه دارد)						نمره	
۱۵		دانش‌آموزی پس از قرار دادن بشر روی ترازو، جرم آن را روی صفر تنظیم کرده و سپس با افزودن مقدار معینی سدیم کلرید و آب، محلولی تهیه می‌کند. با توجه به شکل‌های زیر به پرسش‌ها پاسخ دهید. (آ) جرم حل‌شونده و حلال را تعیین کنید. (ب) درصد جرمی محلول سدیم کلرید را محاسبه کنید. (پ) برای تهیه ۲۰۰ گرم از این محلول به چند گرم حل‌شونده و چند گرم حلال نیاز است؟							
		موفق و پیروز باشید						جمع نمره	
		۲۰							

راهنمای جدول دوره‌ای عناصرها ۶ عدد اتمی C ۱۲/۰۱ جرم اتمی میانگین																							
۱ H ۱/۰۰۸																		۲ He ۴/۰۰۳					
۳ Li ۶/۹۴۱	۴ Be ۹/۰۱۲															۵ B ۱۰/۸۱	۶ C ۱۲/۰۱	۷ N ۱۴/۰۱	۸ O ۱۶/۰۰	۹ F ۱۹/۰۰	۱۰ Ne ۲۰/۱۸		
۱۱ Na ۲۲/۹۹	۱۲ Mg ۲۴/۳۱															۱۳ Al ۲۶/۹۸	۱۴ Si ۲۸/۰۹	۱۵ P ۳۰/۹۷	۱۶ S ۳۲/۰۷	۱۷ Cl ۳۵/۴۵	۱۸ Ar ۳۹/۹۵		
۱۹ K ۳۹/۱۰	۲۰ Ca ۴۰/۰۸	۲۱ Sc ۴۴/۹۶	۲۲ Ti ۴۷/۸۷	۲۳ V ۵۰/۹۴	۲۴ Cr ۵۲/۰۰	۲۵ Mn ۵۴/۹۴	۲۶ Fe ۵۵/۸۵	۲۷ Co ۵۸/۹۳	۲۸ Ni ۵۸/۶۹	۲۹ Cu ۶۳/۵۵	۳۰ Zn ۶۵/۳۹	۳۱ Ga ۶۹/۷۲	۳۲ Ge ۷۲/۶۴	۳۳ As ۷۴/۹۲	۳۴ Se ۷۸/۹۶	۳۵ Br ۷۹/۹۰	۳۶ Kr ۸۳/۸۰						

راهنمای تصحیح امتحان شبه نهایی درس: شیمی ۱		رشته: ریاضی فیزیک		ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح		مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه		
پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری				تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷				
دانش آموزان دبیرستان های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه نما سال ۱۴۰۳				مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir				
ردیف		راهنمای تصحیح				نمره		
۱	آ) کاهش (ب) اسیدی (پ) تبلور (ت) NO _۲ (ث) ۳۶ (ج) عدد اتمی (هر مورد ۰/۲۵)					۱/۵		
۲	آ) درست (۰/۲۵) (ب) نادرست (۰/۲۵) - بیشتر (۰/۲۵) (پ) درست (۰/۲۵) (ت) نادرست (۰/۲۵) - برابر (۰/۲۵) (ث) نادرست (۰/۲۵) - (مانند سوخت های سبز در ساختار آنها اکسیژن) وجود دارد. (۰/۲۵)					۲		
۳	آ) δp (۰/۲۵) (ب) تکنسیم-۹۹ (یا ^{۹۹} Tc) (۰/۲۵) (پ) سرخ (۰/۲۵) (ت) نیتروژن (۰/۲۵) (ث) محلول ۱ (۰/۲۵) - شمار ذره های حل شونده کمتری در واحد حجم دارد. (۰/۲۵)					۱/۵		
۴	$?g K^+ = 5 \times 10^{-7} mol K^+ \times \frac{39g K^+}{1mol K^+} = 0.195g K^+ \rightarrow ppm = \frac{0.195g K^+}{1000g} \times 10^6 = 195$ (۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵)						۱	
۵	آ) [Ar]۳d ^۴ ۴s ^۲ (۰/۵) (ب) ۲۷ (۰/۲۵) (پ) دوره: چهارم (۰/۲۵) گروه: ۹ (۰/۲۵) (ت) ۱۲ الکترون (۰/۲۵)					۱/۵		
۶	آ) ۲۴/۳ (۰/۲۵) زیرا فراوانی ایزوتوپ ^{۲۴} Mg بیشتر است. (۰/۲۵) (ب) آرایش الکترونی (۰/۲۵) واکنش با اکسیژن هوا (۰/۲۵) (پ) ناپایدار (۰/۲۵) - نسبت نوترون به پروتون آن بیشتر از ۱/۵ است. (۰/۲۵)					۱/۵		
۷	آ) با افزایش شمار ذره های گاز، حجم افزایش می یابد. (۰/۲۵) (یا حجم گاز با شمار ذره های آن رابطه مستقیم دارد) (ب) $اتم Ne = 10 ذره \times \frac{0.5 mol Ne}{10 ذره} \times \frac{6.02 \times 10^{23}}{1 mol Ne} = 3.01 \times 10^{23} Ne$ (۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵)					۱		
۸	آ) ساختار (۱) (۰/۲۵) مجموع الکترون های ظرفیتی با مجموع الکترون های پیوندی و ناپیوندی یکسان نیست. (۰/۲۵) (ب) $32/0.7 + (3 \times 16) = 80/0.7 g.mol^{-1}$ (۰/۵)					۱		
۹	آ) کادمیم (۰/۲۵) و استرانسیم (۰/۲۵) (یا Cd و Sr) (ب) نام N _۲ O _۴ دی نیتروژن تترا اکسید (۰/۲۵) - فرمول شیمیایی آمونیوم کربنات (NH _۴) _۲ CO _۳ (۰/۲۵)					۱		
۱۰	آ) Ag ⁺ (۰/۲۵) (ب) برای انجام واکنش از کاتالیزگر پلاتین (Pt) استفاده می شود. (۰/۲۵) (پ) a = ۲۵ (۰/۲۵) b = ۱۶ (۰/۲۵) (ت) کامل (۰/۲۵)					۱/۲۵		
۱۱	آ) ۳ الکترون (۰/۲۵) (ب) ۵ الکترون (۰/۲۵) (پ) Ne، (۰/۲۵) - زیرا اتم A در دوره سوم، با از دست دادن یک الکترون به آرایش الکترونی گاز نجیب دوره قبل می رسد. (۰/۲۵) (ت) ۳ زیر لایه (۰/۲۵)					۱/۲۵		
ادامه در صفحه دوم								

راهنمای تصحیح امتحان شبه نهایی درس: شیمی ۱		رشته: ریاضی فیزیک	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه
پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری		تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷		
دانش آموزان دبیرستان های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه نما سال ۱۴۰۳		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir		
ردیف	راهنمای تصحیح			نمره
۱۲	(آ) $\text{گاز از } ۱۲۰ \text{ mol} = \frac{۱ \text{ mol CH}_4}{۲۲/۴ \text{ L CH}_4} \times \frac{۶ \text{ mol گاز}}{۲ \text{ mol CH}_4} \times ۸۹۶ \text{ L CH}_4 = ۱۲۰ \text{ mol گاز}$ (ب) $۴ \text{ Kg O}_2 = ۵۰۰ \text{ mol H}_2 \times \frac{۱ \text{ mol O}_2}{۴ \text{ mol H}_2} \times \frac{۳۲ \text{ g O}_2}{۱ \text{ mol O}_2} \times \frac{۱ \text{ Kg}}{۱۰۰۰ \text{ g}}$			۱/۷۵
۱۳	(آ) منحنی ۱ (۰/۲۵) پوشش گلخانه مانع از خروج پرتوهای خورشیدی می شود پس دمای هوای درون گلخانه بیشتر (۰/۲۵) و تغییرات دمایی آن در شبانه روز کمتر است. (۰/۲۵) (ب) کربن دی اکسید یا CO_2 (۰/۲۵) (یا بخار آب یا H_2O)			۱
۱۴	(آ) نیتروژن (۰/۲۵) (ب) هلیوم (۰/۲۵) (پ) تفاوت دمای جوش اجزای سازنده هوای مایع کم است (۰/۲۵) (یا دمای جوش آنها به یکدیگر نزدیک است) و همزمان با اکسیژن، اندکی از دیگر اجزا نیز جدا می شود. (ت) $۸۷ \text{ K} = ۲۷۳ - ۱۸۶$ (۰/۵)			۱/۲۵
۱۵	(آ) جرم حل شونده = ۶ گرم (۰/۲۵) جرم حلال = ۷۴ گرم (۰/۲۵) (ب) $\frac{۶ \text{ g NaCl}}{۸۰ \text{ g محلول}} \times ۱۰۰ = ۷/۵\%$ (پ) $۲۰۰ \text{ g} \times \frac{۶ \text{ g NaCl}}{۸۰ \text{ g}} = ۱۵ \text{ g NaCl}$ (۰/۲۵) یا $(۲۰۰ \text{ g} \times \frac{۷/۵}{۱۰۰} = ۱۵ \text{ g NaCl})$ (۰/۲۵) $۲۰۰ - ۱۵ = ۱۸۵ \text{ g آب}$ (۰/۲۵)			۱/۵
همکار گرامی خدا قوت؛ لطفاً برای دیگر پاسخ های درست نیز (به جز روش تناسب) نمره منظور گردد.				۲۰