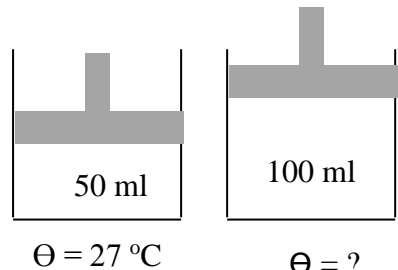
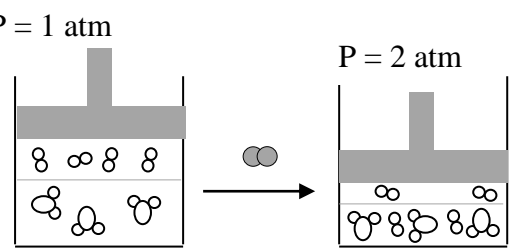


سوال‌ت درس : شیمی	مدیریت آموزش و پرورش شهرستان دزفول	ساعت امتحان: ..... صبح	مهر آموزشگاه
پایه : دهم	دبیرستان و مرکز پیش دانشگاهی حجاب	مورخ : ۱۳۹۶ / /	
رشته: تجربی	در خرداد ماه سال تحصیلی ۹۵ - ۹۶	مدت امتحان : دقیقه	
نام و نام خانوادگی دانش آموز:	شماره کارت:		

ردیف	سوالات	بارم
۱	در هریک از عبارات‌های زیر کلمه مناسب را از داخل پرانتز انتخاب کنید. الف) گاز اکسیژن در این قسمت کره زمین بیشتر به شکل مولکول‌های دو اتمی وجود دارد ( هواکره - آب‌کره - سنگ‌کره ) ب) گازی بی‌رنگ و سنگین‌تر از هوا که تنفس آن باعث مسمومیت و فلج شدن سیستم عصبی می‌شود. ( کربن‌دی‌اکسید - کربن‌مونواکسید - اوزون ) پ) PH محلول آبی آن بزرگتر از ۷ است ( $MgO - SO_2$ ) ت) برای نام‌گذاری یون‌های آن باید از اعداد رومی استفاده شود ( منیزیم - آهن - پتاسیم )	۱
۲	گزینه مناسب را انتخاب کنید. الف) رادیو ایزوتوپی که برای تصویربرداری از دستگاه گردش خون استفاده می‌شود کدام مورد است؟ (۱) $^{59}Fe$ (۲) $^{99}Tc$ (۳) $^{14}C$ ب) کدام یک از موارد زیر تراکم پذیر است؟ (۱) جامد (۲) مایع (۳) گاز	۰/۵
۳	در شکل روبرو برخی از ترازها در اتم H دیده می‌شود. الف) اتم هیدروژن در حالت پایه قرار دارد یا حالت برانگیخته؟ چرا؟ ب) در اثر کدام انتقال اتم هیدروژن از خود نور منتشر می‌کند؟ (۱) $n=2 \rightarrow n=1$ (۲) $n=2 \rightarrow n=4$ پ) آیا نور در محدوده مرئی قرار دارد؟ چرا؟ n=4 n=3 n=2 n=1 e <sup>-</sup>	۱
۴	تابش امواج الکترومغناطیسی را براساس افزایش انرژی مرتب کنید. [ امواج فرسرخ - امواج رادیویی - پرتوگاما - پرتوی ایکس - نور مرئی ]	۱
۵	آرایش الکترون تیتانیوم $Ti_{22}$ را بنویسید. و براساس آن مشخص کنید. الف) جز کدام دسته از عناصر است؟ ب) تعداد الکترون‌های ظرفیت آن را مشخص کنید. پ) عدد کوانتومی اصلی (n) و عدد کوانتومی فرعی آن (L) را مشخص کنید. ت) آرایش فشرده آن را بنویسید.	۱/۵
۶	الف) واکنش $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ را موازنه کنید. ب) چرخه مقابل تشکیل چه ماده‌ای را نشان می‌دهد؟ نوع پرتو (۱) و (۲) را مشخص کنید. پ) کاربردهای NaCl را نام ببرید (۲مورد) O O <sub>3</sub> O <sub>2</sub> (۱) (۲)	۰/۷۵ ۰/۷۵ ۰/۵

مهر آموزشگاه	ساعات امتحان: ..... صبح	مدیریت آموزش و پرورش شهرستان دزفول	سوالات درس: شیمی
	مورخ: ۱۳۹۶/ /	دبیرستان و مرکز پیش دانشگاهی حجاب	پایه: دهم
	مدت امتحان: دقیقه	در خرداد ماه سال تحصیلی ۹۵-۹۶	رشته: تجربی
	شماره کارت:	نام و نام خانوادگی دانش آموز:	

۱ ۰/۲۵ ۰/۷۵	الف) فرمول شیمیایی ترکیبات زیر را بنویسید. (۱) کلسیم کلرید (۲) مس II اکسید (۳) آمونیوم سولفات $N_2O_3$ ب) نام ترکیب زیر را براساس پسوند- پیشوند بنویسید. پ) ساختار لوویس ترکیب زیر را رسم کنید. $PCL_3$	۷										
۱ ۰/۷۵	الف) در شکل زیر دمای نهایی را حساب کنید.  $\theta = 27^\circ C$ $\theta = ?$ ب) شکل زیر چه مفهومی را نشان می‌دهد آن را توضیح دهید.  $\infty : O_{2(g)}$ $\circ : H_2O(L)$	۸										
۱	پاسخ دهید. الف) منظور از مولکول قطبی و مولکول ناقطبی چیست؟ ب) با توجه به شکل رفتار مولکول $H_2$ , $HCL$ را در میدان الکتریکی نشان می‌دهد با دلیل مشخص کنید کدام مولکول قطبی و کدام مولکول ناقطبی است؟ شکل (۱) $H_2$ شکل (۲) $HCL$	۹										
۰/۷۵ ۰/۵	الف) با توجه به گشتاور دو قطبی هر ماده با نوشتن دلیل مشخص کنید کدام یک از مواد زیر در آب حل می‌شود؟ (۱) نفتالین      (۲) اتانول      (۳) بنزن <table border="1" data-bbox="319 1680 1037 1814"> <tr> <td>بنزن</td> <td>اتانول</td> <td>نفتالین</td> <td>آب</td> <td>ماده</td> </tr> <tr> <td>= 0</td> <td>&gt; 0</td> <td>= 0</td> <td>&gt; 0</td> <td>گشتاور دو قطبی</td> </tr> </table> ب) معادله انحلال ترکیب یونی زیر در آب را بنویسید. $Cr(NO_3)_3 \longrightarrow \dots + \dots$	بنزن	اتانول	نفتالین	آب	ماده	= 0	> 0	= 0	> 0	گشتاور دو قطبی	۱۰
بنزن	اتانول	نفتالین	آب	ماده								
= 0	> 0	= 0	> 0	گشتاور دو قطبی								
۱	با استفاده از واکنش هابر به پرسش‌های صفحه بعد پاسخ دهید. $N_2 + 3H_2 \longrightarrow 2NH_3$	۱۱										

سوالت درس : شیمی	مدیریت آموزش و پرورش شهرستان دزفول	ساعت امتحان: ..... صبح	مهر آموزشگاه
پایه : دهم	دبیرستان و مرکز پیش دانشگاهی حجاب	مورخ : ۱۳۹۶ / /	
رشته: تجربی	در خرداد ماه سال تحصیلی ۹۶ - ۹۵	مدت امتحان : دقیقه	
نام و نام خانوادگی دانش آموز:	شماره کارت:		

	<p>الف) کاتالیزگر واکنش چیست؟          ب) واکنش برگشت پذیر است یا برگشت ناپذیر؟          پ) شرایط بهینه برای تولید بیشترین تعداد فراورده را بنویسید.</p>	
۱	<p>با توجه به نمودار مقابل:</p> <p>الف) نقاط A, B, C به ترتیب چه نوع محلول هایی هستند؟          (سیر شده - سیر نشده - فراسیر شده)          ب) با گرم کردن ۱۶۰ g محلول سیر شده در دمای ۵۰ °C تا دمای ۶۰ °C، محلول چند گرم نمک دیگر را می تواند در خود حل کند.</p>	
۱/۵	<p>با توجه به شکل زیر پاسخ دهید.          الف) این شکل چه پدیده ای را نشان می دهد؟          ب) جهت حرکت مولکول های آب را روی شکل نشان دهید (مسیر A یا مسیر B) دلیل بنویسید.          پ) با گذشت زمان ارتفاع مایع درون لوله ها چه تغییری می کند؟</p>	
۰/۵ ۱ ۱ ۱	<p>پاسخ دهید:</p> <p>الف) حساب کنید <math>10^{20} \times 3/9</math> اتم مس چند مول است؟          ب) واکنش <math>8/3</math> g فلز پتاسیم با آب چند لیتر گاز هیدروژن در شرایط استاندارد (STP) آزاد می شود؟  <math>2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2</math>          پ) در ۵۰۰ g از محلول ۰/۹ درصد جرمی سدیم کلرید چند گرم NaCl وجود دارد؟          ت) در تهیه ۲/۴ L محلول مس II سولفات با غلظت ۰/۱ mol/l چند گرم <math>CuSO_4</math> نیاز است؟          (Cu = 64, S = 32, O = 16)</p>	
۲۰	موفق باشید / طراح: حسین زاده	جمع نمرات