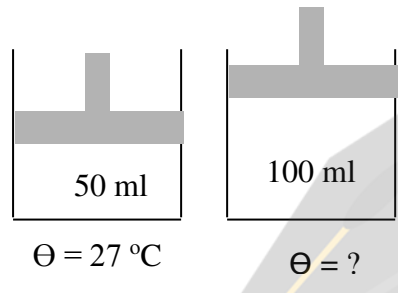
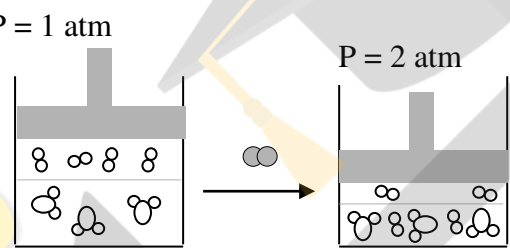
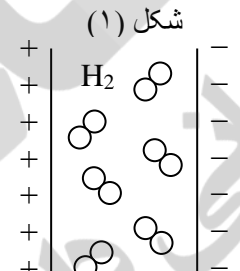
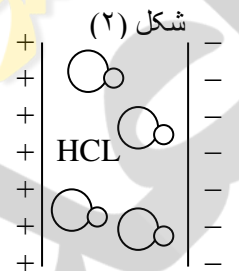


سوال‌ت درس : شیمی	مدیریت آموزش و پرورش شهرستان دزفول	ساعت امتحان: صبح	مهر آموزشگاه
پایه : دهم	دبیرستان و مرکز پیش دانشگاهی حجاب	مورخ : ۱۳۹۶ / /	
رشته: تجربی	در خرداد ماه سال تحصیلی ۹۶ - ۹۵	مدت امتحان : دقیقه	
نام و نام خانوادگی دانش آموز:	شماره کارت:		

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؟ 	۱
۴	تابش امواج الکترومغناطیسی را براساس افزایش انرژی مرتب کنید. [امواج فرسرخ - امواج رادیویی - پرتوگاما - پرتوی ایکس - نور مرئی]	۱
۵	آرایش الکترون تیتانیم 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) 	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 ب) نام ترکیب زیر را براساس پسوند- پیشوند بنویسید. N ₂ O ₃ پ) ساختار لوویس ترکیب زیر را رسم کنید. PCL ₃	۷
۱ ۰/۷۵	الف) در شکل زیر دمای نهایی را حساب کنید.  ب) شکل زیر چه مفهومی را نشان می دهد آن را توضیح دهید. 	۸
۱	الف) منظور از مولکول قطبی و مولکول ناقطبی چیست؟ ب) با توجه به شکل رفتار مولکول H ₂ , HCL را در میدان الکتریکی نشان می دهد با دلیل مشخص کنید کدام مولکول قطبی و کدام مولکول ناقطبی است؟ شکل (۱)  شکل (۲) 	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 می شود؟ ۱) نفتالین ۲) اتانول ۳) بنزن ب) معادله انحلال ترکیب یونی زیر در آب را بنویسید. Cr (NO ₃) ₃ → +	۱۰
۱	با استفاده از واکنش هابر به پرسش های صفحه بعد پاسخ دهید. N ₂ + 3H ₂ → 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 محلول‌هایی 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 می‌تواند در خود حل کند.</p>	۱۲
۱/۵	<p>با توجه به شکل زیر پاسخ دهید. الف) این شکل چه پدیده‌ای را نشان می‌دهد؟ ب) جهت حرکت مولکول‌های آب را روی شکل نشان دهید (مسیر A یا مسیر B) دلیل بنویسید. پ) با گذشت زمان ارتفاع مایع درون لوله‌ها چه تغییری می‌کند؟</p>	۱۳
۰/۵ ۱ ۱ ۱	<p>پاسخ دهید: الف) حساب کنید $10^{20} \times 9/03$ اتم مس چند مول است؟ ب) واکنش ۸/۳ g فلز پتاسیم با آب چند لیتر گاز هیدروژن در شرایط استاندارد (STP) آزاد می‌شود؟ $2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2$ 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 $CuSO_4$ نیاز است؟ (Cu = 64 , S = 32 , O = 16)</p>	۱۴
۲۰	موفق باشید / طراح: حسین زاده	جمع نمرات