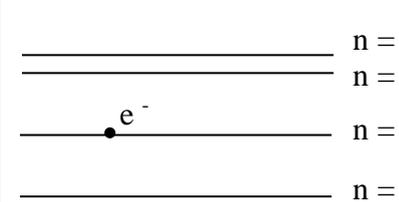
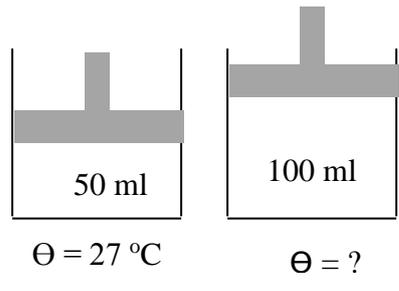
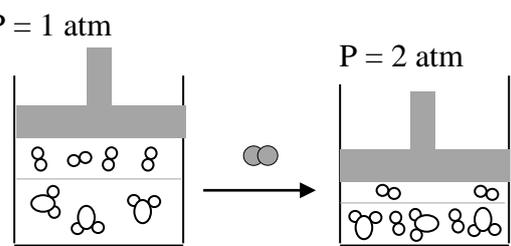
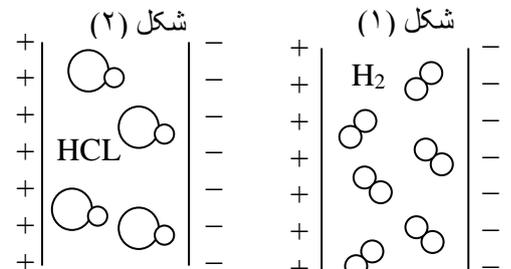


مهر آموزشگاه	ساعات امتحان: صبح	مدیریت آموزش و پرورش شهرستان دزفول	سوالات درس : شیمی
	مورخ: / / ۱۳۹۶	دبیرستان و مرکز پیش دانشگاهی حجاب	پایه : دهم
	مدت امتحان : دقیقه	در خرداد ماه سال تحصیلی ۹۶ - ۹۵	رشته: تجربی
	شماره کارت:	نام و نام خانوادگی دانش آموز:	

بارم	سوالات	ردیف
۱	در هریک از عبارتهای 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 - آب کره - سنگ کره) ب) گازی بی رنگ و سنگین تر از هوا که تنفس آن باعث مسمومیت و فلج شدن سیستم عصبی می-شود. (کربن دی اکسید - کربن مونواکسید - اوزون) پ) PH محلول آبی آن بزرگتر از ۷ است ($MgO - SO_2$) ت) برای نام گذاری یونهای آن باید از اعداد رومی استفاده شود (منیزیم - آهن - پتاسیم)	۱
۰/۵	گزینه مناسب را انتخاب کنید. الف) رادیو ایزوتوپی که برای تصویربرداری از دستگاه گردش خون استفاده می شود 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	۲
۱	در شکل روبرو برخی از ترازها در اتم H دیده می شود. الف) اتم هیدروژن در حالت پایه قرار دارد یا حالت برانگیخته؟ چرا؟ ب) در اثر کدام انتقال اتم هیدروژن از خود نور منتشر می کند؟ (۱) $n=2 \rightarrow n=1$ (۲) $n=2 \rightarrow n=4$ پ) آیا نور در محدوده مرئی قرار دارد؟ چرا؟ 	۳
۱	تابش امواج الکترومغناطیسی را براساس افزایش انرژی مرتب کنید. [امواج فرسرخ - امواج رادیویی - پرتوگاما - پرتوی ایکس - نور مرئی]	۴
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.	۵
۰/۷۵ ۰/۷۵ ۰/۵	الف) واکنش $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ را موازنه کنید. ب) چرخه مقابل تشکیل چه ماده ای را نشان می دهد؟ نوع پرتو (۱) و (۲) را مشخص کنید. پ) کاربردهای NaCl را نام ببرید (۲ مورد) O O ₃ O ₂ O (۱) (۲)	۶

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	<p>الف) فرمول شیمیایی ترکیبات زیر را بنویسید.</p> <p>(۱) کلسیم کلرید (۲) مس II اکسید (۳) آمونیوم سولفات</p> <p>ب) نام ترکیب زیر را براساس پسوند- پیشوند بنویسید. N_2O_3</p> <p>پ) ساختار لوویس ترکیب زیر را رسم کنید. PCL_3</p>	۷										
۱ ۰/۷۵	<p>الف) در شکل زیر دمای نهایی را حساب کنید.</p>  <p>ب) شکل زیر چه مفهومی را نشان می دهد آن را توضیح دهید.</p>  <p>$\infty : O_{2(g)}$ $\circ\circ : H_2O(L)$</p>	۸										
۱	<p>پاسخ دهید.</p> <p>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؟</p> 	۹										
۰/۷۵ ۰/۵	<p>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</p> <table border="1" data-bbox="303 1680 1037 1814"> <thead> <tr> <th>بنزن</th> <th>اتانول</th> <th>نفتالین</th> <th>آب</th> <th>ماده</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>= 0</td> <td>> 0</td> <td>= 0</td> <td>> 0</td> <td>گشتاور دو قطبی</td> </tr> </tbody> </table> <p>ب) معادله انحلال ترکیب یونی زیر در آب را بنویسید.</p> <p>$Cr(NO_3)_3 \longrightarrow \dots + \dots$</p>	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	<p>با استفاده از واکنش هابر به پرسش های صفحه بعد پاسخ دهید.</p> <p>$N_2 + 3H_2 \longrightarrow 2NH_3$</p>	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 $10^{20} \times 9/03$ اتم مس چند مول است؟ ب) واکنش ۸/۳ g فلز پتاسیم با آب چند لیتر گاز هیدروژن در شرایط استاندارد (STP) آزاد می شود؟ $2K + 2H_2O \longrightarrow 2KOH + H_2$ 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>	
۲۰	موفق باشید / طراح: حسین زاده	جمع نمرات