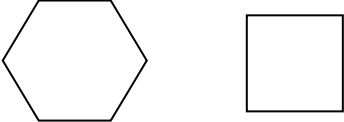
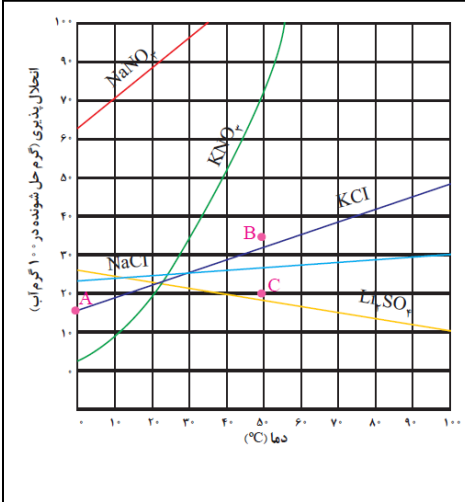


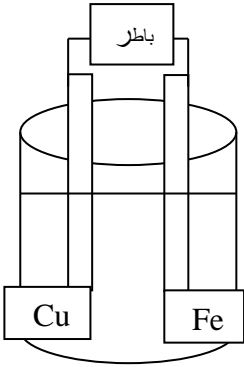
بسم الله النور نور

مدت امتحان: ۹۰	ساعت شروع: ۳۰ : ۱۰ صبح	رشته:	سئوالات امتحان درس: شیمی هنرستان
تعداد سوالات: ۱۲		نام و نام خانوادگی:	
تاریخ امتحان: ۱۳۹۶//	شماره کلاس:	اداره کل آموزش و پرورش استان	
صفحه ی اول		تعداد صفحات: ۳	

نمره	سئوالات	ردیف
۲	مفاهیم زیر را تعریف کنید . الف) قانون تناوبی عنصرها ب) اثر تیندال پ) حرکت براونی ت) خوردگی فلز	۱
۲	درستی یا نادرستی هر یک از عبارات زیر را مشخص کنید و علت نادرستی جملات نادرست را بیان کنید. الف) مندلیف بر اساس عدد اتمی عناصر را در کنار هم قرار داد. ب) رایج ترین حلال در آزمایشگاه ها ، آب است. پ) سوختن کبریت یک فرایند گرماگیر است.	۲
۰/۵ ۰/۵ ۰/۵ ۰/۵ ۰/۵ ۰/۵	به پرسش های زیر پاسخ کوتاه دهید : الف) دو عامل موثر بر سرعت واکنش را بنویسید. ب) دو نوع از رایج ترین دماسنج ها را نام ببرید. پ) ۲ راه برای جلوگیری از خوردگی فلز پیشنهاد دهید. ت) علت بوی خوش گل ها و میوه ها را به کدام گروه عاملی می توان نسبت داد؟ ج) مرغوبیت اغلب رنگ ها و چسب ها به چه عاملی بستگی دارد؟ د) کاربرد برای کولار بنویسید و) در کف صابون فاز پخش کننده و پخش شونده را مشخص کنید.	۳
۱	در هریک از مخلوط های زیر : الف) تعداد فازها را مشخص کنید. ب) همگن، ناهمگن بودن هریک از مخلوط ها را مشخص کنید.	۴
۱/۵	با رسم دایره ای به دور گروه های عاملی مشخص کنید ، هریک از ترکیبات زیر جزء چه دسته ای از ترکیبات آلی هستند؟ CH_3OH HCH CH_3CCH_3	۵



نمره	صفحه‌ی دوم	ادامه‌ی شیمی دهم * خرداد ۱۳۹۶	ردیف
۱		<p>به پرسش های زیر پاسخ دهید :</p> <p>الف) در بین هیدروکربن های زیر کدامیک کمترین نقطه ی جوش را دارد؟ دلیل انتخاب خود را توضیح دهید.</p> <p>$C_{12}H_{26}$, $C_{17}H_{34}$, $C_{20}H_{42}$</p> <p>الف) در بین هیدروکربن های زیر کدامیک بیشترین گرانیروی را دارد؟ چرا ؟</p> <p>C_7H_{16} , C_9H_{20} , $C_{18}H_{38}$</p>	۶
۰/۵	 <p>(۱) (۲)</p>	<p>به پرسش های زیر پاسخ دهید :</p> <p>الف) فرمول مولکولی هیدروکربن شماره (۱) را بنویسید.</p> <p>ب) هیدروکربن حلقوی شماره (۲) را نام گذاری کنید.</p>	۷
۱		<p>با رسم آرایش الکترونی ۲ عنصر F و Li، واکنش پذیری آنها را باهم مقایسه کنید.</p>	۸
۱		<p>با توجه به واکنش زیر به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>$Fe + Ag \longrightarrow Ag + Fe$</p> <p>الف) نیم واکنش های اکسایش و کاهش را برای واکنش زیر بنویسید.</p> <p>ب) گونه ی اکسده و گونه ی کاهنده را مشخص کنید.</p>	۹
۲		<p>با توجه به نمودار زیر به پرسش ها پاسخ دهید :</p> <p>الف) در انحلال پذیری کدام ماده ،دما بیشترین تاثیر را دارد ؟</p> <p>ب) نقطه A نسبت به نمودار انحلال پذیری NaCl چه نوع محلولی را نشان می دهد؟</p> <p>(سیر نشده ،سیر شده ، فراسیر شده)</p> <p>پ) میزان انحلال پذیری KNO_3 را در دمای $20C$ بدست آور</p> <p>ت) انحلال کدام ماده گرماگیر است ؟</p>	۱۰

۲	 <p>با توجه دبه شکل به پرسش ها پاسخ دهید :</p> <p>الف) نوع سلول الکتروشیمیایی را مشخص کنید (گالوانی یا الکتروولیتی)</p> <p>ب) الکتروود کاتد و آند را مشخص کنید..</p> <p>پ) جهت حرکت الکترون ها را تعیین کنید.</p> <p>ت) نیم واکنش های اکسایش و کاهش را بنویسید.</p>	۱۱
۰/۷۵ ۰/۷۵ ۰/۷۵ ۰/۵	<p>محاسبه کنید :</p> <p>الف) تعداد پروتون و نوترون و عدد جرمی را در یون $^{27}_{13}Al^{3+}$ مشخص کنید.</p> <p>الف) ۵ گرم نمک NaCl را در ۲۵ گرم آب حل کرده ایم ، درصد جرمی این محلول را حساب کنید.</p> <p>ب) مقدار ۴ گرم از نمک $NaNO_3$ را در ۹/۵ گرم آب حل شده است ، انحلال پذیری KNO_3 را حساب کنید.</p> <p>پ) براساس واکنش زیر چند میلی لیتر از محلول $0/1 M BaCl_2$ برای واکنش کامل با ۳۰۰ میلی لیتر محلول $0/2 M AgNO_3$ نیاز است ؟</p> $BaCl_2 + 2 AgNO_3 \longrightarrow Ba(NO_3)_2 + 2AgCl$	۱۲
از آهسته رفتن نترس!!	برای ماندگاری ، پنداری جز پاکی روان نداشته باشید.	از ایستادن نترس.
۲۰	همیشه سلامت و موفق باشید - نظریانی فرد	جمع کل