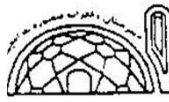


اداره آموزش و پرورش ناحیه ۷ مشهد		دبیرستان و پیش دانشگاهی منصوره بادامچی	
نمره مستمر	نام آزمون: شیمی ۲	نام و نام خانوادگی	 <p>مهر آموزشگاه</p>
نمره پایانی	تاریخ آزمون	شماره صندلی	
امضا دبیر	مدت آزمون ۹۰ دقیقه	کلاس دوم تجربی-ریاضی	
	نیمسال اول	تعداد صفحه: ۳	
۱/۵	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید.</p> <p>الف) شعاع اتمی در یک دوره از چپ به راست می یابد.</p> <p>ب) عنصر جهان غیر زنده و عنصر جهان زنده را بوجود آورده اند.</p> <p>ج) فلزات با الکترون به آرایش گاز نجیب می رسند.</p> <p>د) نمک مس II سولفات متبلور رنگ است.</p>		۱
۲	<p>درستی یا نادرستی عبارات زیر را با ذکر علت مشخص کنید.</p> <p>الف) واکنش پذیری گروه اول از گروه دوم بیشتر است.</p> <p>ب) الکترو نگاتیوی F از Cl کمتر است.</p> <p>ج) انرژی نخستین یونش نیتروژن از اکسیژن بیشتر است. (O و N)</p> <p>د) شعاع یونی N^{3-} از F^- بیشتر است.</p>		۲
۲/۲۵	<p>الف) یک شباهت و یک تفاوت مدل اتمی را در فورد و مدل اتمی بور را بنویسید.</p> <p>ب) عنصر ${}_{9}^{18}X$ با کدام عنصر خواص شیمیایی مشابه دارد چرا؟</p> <p>(۱) ${}_{10}^{18}A$ (۲) ${}_{9}^{19}B$</p> <p>ج) آرایش الکترونی نوشتاری ${}_{35}Br$ و ${}_{13}Al^{3+}$ را بنویسید.</p> <p>د) اعداد کوانتومی n و L و m_L را برای آخرین الکترون ${}_{15}P$ مشخص کنید.</p>		۳
۱/۷۵	<p>با توجه به ویژگی ترکیبات یونی پاسخ دهید.</p> <p>الف) چرا جامدات یونی سخت و شکننده اند با رسم شکل توضیح دهید.</p> <p>ب) رسانایی جامدات یونی در حالت جامد و محلول چگونه است.</p>		۴

دبیرستان و پیش دانشگاهی منصوره بادامچی		نام و نام خانوادگی	نام آزمون: شیمی ۲	نمره مستمر	
مهر آموزشگاه		شماره صندلی	تاریخ آزمون	نمره پایانی	
		تعداد صفحه: ۳	مدت آزمون ۹۰ دقیقه	امضا دبیر	
کلاس دوم تجربی-ریاضی					
نیمسال اول					
		ج) انرژی شبکه کدام بیشتر است چرا Al_2O_3 یا MgO			
۱/۲۵	۵	الف) فرمول تجربی ترکیبی CH_2O و جرم مولی آن 180 است. فرمول مولکولی این ترکیب را بدست آورید. ب) برای ترکیب C_4H_8 دو فرمول ساختاری رسم کنید.			
۲	۶	الف) فرمول شیمیایی ترکیبات زیر را بنویسید. (۱) مس II کلرید (۲) آلومینیوم هیدروکسید (۳) سدیم اکسید ب) نام ترکیبات زیر را بنویسید. (۱) $MgSO_4$ (۲) FeN (۳) NH_4NO_3 ج) چرا برای MnO باید نوشت منگنز II اکسید ولی برای MgO نمی توان نوشت منیزیم II اکسید			
۱/۲۵	۷	الف) انرژی پیوند را تعریف کنید. ب) انرژی پیوند کدام بیشتر است چرا $C-F$ یا $C-Cl$ ج) کدام پیوند قطبی است چرا $C-N$ یا $C-C$			
۲	۸	الف) ساختار لوویس HCN و CO_3^{2-} را رسم کنید. ب) شکل هندسی و زاویه پیوندی در CO_2 و NCl_3 را مشخص کنید.			
۱/۵	۹	با توجه به مولکول های زیر ($NH_3 - CO_2 - SO_2 - Cl_2$) به سوالات پاسخ دهید. الف) مشخص کنید از مولکول های CO_2 و NH_3 کدام قطبی و کدام ناقطبی است. ب) نیروی جاذبه بین ملکولی در کدام ترکیب از همه قویتر است چرا؟			

اداره آموزش و پرورش ناحیه ۷ مشهد

دبیرستان و پیش دانشگاهی منصوره بادامچی		نام و نام خانوادگی	نام آزمون: شیمی ۲	نمره مستمر
 مهر آموزشگاه		شماره صندلی	تاریخ آزمون	نمره پایانی
		کلاس دوم تجربی-ریاضی	مدت آزمون ۹۰ دقیقه	امضا دبیر
		تعداد صفحه: ۳	نیمسال اول	
(۲) ۲ و ۲ - دی متیل هگزان			(۱) ۲- پنتین	

موفق باشید