

نام و نام خانوادگی:		اداره کل آموزش و پرورش استان اصفهان		نام درس: شیمی	
نام پدر:		مدیریت آموزش و پرورش نجف آباد		پایه: نهم	
نام کلاس:		 مرکز پژوهش‌های علمی و تخصصی استان اصفهان دبیرستان دوره اول متوسطه فرزانهگان امین		ساعت امتحان:	
دی ماه سال تحصیلی ۱۴۰۱				تاریخ امتحان:	
نمره کتبی:		نام طراح: خانم کاظمی		مدت امتحان: ۸۰ دقیقه	
نمره شفاهی - عملی:		ردیف			
سوال در ۲ صفحه		نمره			
رنگه با شیر که با یار خمدارها آرزوی می‌گرو.		صفحه: ۱			

1	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید.</p> <p>الف) عنصر یا یونی که در یک واکنش، الکترون از دست دهد، می‌گوئیم عمل رخ داده است.</p> <p>ب) به تمایل هسته یک اتم برای دریافت جفت الکترون پیوندی، می‌گویند.</p> <p>ج) در عناصر گروه هر سه حالت ماده یافت می‌شود.</p> <p>د) به ملکول‌های بسیار کوچک و فعال در پلیمرها، می‌گویند.</p>	1
۱ ۰/۵ ۰/۵ ۱	<p>به سوالات زیر پاسخ کامل دهید.</p> <p>الف) در فرآیند هابر چگونه آمونیاک تولید می‌شود؟</p> <p>ب) چرا در نگهداری مواد غذایی از گاز N_2 استفاده می‌شود؟</p> <p>ج) چرا فسفر سفید را زیر آب نگهداری می‌کنند؟</p> <p>د) یک ظرف از جنس آلومینیوم خالص داریم. می‌خواهیم درون این ظرف مقداری آهن کلرید (II) را در آب حل کنیم، به نظر شما آیا این انحلال پذیری همراه با تغییر شیمیایی است یا نه؟ چرا؟ در صورت واکنش پذیری، نیم واکنش‌ها و معادله آن را بنویسید.</p>	۲
۱	<p>پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) در جدول الکتروشیمیایی کاهنده ترین عنصر مربوط به چه گروهی می‌باشد؟</p> <p>ب) در گروه دوم کدام عنصر تمایل ندارد با آب واکنش دهد؟</p> <p>ج) در گروه اول سخت ترین عنصر چه نام دارد؟</p> <p>د) در سر کبریت، کدام ترکیب نقش اکسندگی را دارد؟</p>	۳
۱/5	<p>اصطلاحات زیر را توضیح دهید.</p> <p>الف) انرژی یونش نخستین:</p> <p>ب) خواص نافلزی:</p> <p>ج) شعاع کوالانسی:</p>	۴
۱	<p>عبارات ستون A را با خط به کلمات ستون B وصل کنید.</p> <p style="text-align: center;">A</p> <p>در طبیعت به صورت گاز دو اتمی یافت می‌شود.</p> <p>در بدنه ی کبریت کاربرد دارد.</p> <p>باعث آسیب زدن به لایه ی اوزن می‌شود.</p> <p>در لایه های بالای جو تشکیل می‌شود.</p> <p style="text-align: center;">B</p> <p>اوزن</p> <p>کربن فلئور و دی کلرید</p> <p>فسفر قرمز</p> <p>نیتروژن</p>	۵

نام و نام خانوادگی:		اداره کل آموزش و پرورش استان اصفهان		نام درس: شیمی	
نام پدر:		مدیریت آموزش و پرورش نجف آباد		پایه: نهم	
دی ماه سال تحصیلی ۱۴۰۱		 مرکز پژوهش‌های آموزشی استان اصفهان دبیرستان دوره اول متوسطه فرزنانگان امین		ساعت امتحان:	
نمره کتبی:				تاریخ امتحان:	
نمره شفاهی - عملی:		نام طراح: خانم کاظمی		۸۰ دقیقه	
ردیف		سوال در ۲ صفحه		گناه بانبر که با یار خمدارها آرزوی می‌گیرد.	
صفحه: ۱		نمره			

جزوه سیپی

۱/۵	جدول زیر را در مورد آلوتروپ های کربن را کامل کنید.	۶															
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>نام</th> <th>تعداد اتم</th> <th>ساختار</th> <th>نوع رسانایی</th> <th>کاربرد</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td>۴</td> <td></td> <td>الکتریکی</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td>سه وجهی</td> <td></td> <td>سر مته</td> </tr> </tbody> </table>	نام	تعداد اتم	ساختار	نوع رسانایی	کاربرد		۴		الکتریکی				سه وجهی		سر مته	
نام	تعداد اتم	ساختار	نوع رسانایی	کاربرد													
	۴		الکتریکی														
		سه وجهی		سر مته													
۰/۵	به سؤالات زیر در مورد ترکیبات یونی پاسخ دهید.	۷															
۰/۵	الف) شعاع کاتیون ها نسبت به آنیون ها بزرگتر است یا کوچکتر؟ چرا؟																
۰/۵	ب) چرا Be و B نمی توانند تشکیل یون دهند؟																
۰/۵	ج) دو ویژگی ترکیبات یونی را بنویسید؟																
۰/۲۵	د) کدام یک از ترکیبات زیر ترکیب یونی محسوب نمی شود؟																
	۱- آمونیوم کلرید ۲- منیزیم کلرید ۳- آهن کلرید ۴- آلومینیوم کلرید																
۲	گزینه ی صحیح را با دلیل انتخاب کنید.	۸															
	۱- طبق آخرین آرایش الکترونی، کدام عنصر IE_1 کمتری دارد؟ الف) $2S^2 2P^2$ ب) $2S^2 2P^5$ ج) $2S^2 2P^1$ د) $3S^2 3P^1$																
	۲- با توجه به عدد اتمی، کدام یک از عناصر زیر خواص شیمیایی شبیه به هم دارند؟ الف) $8^X, 52^X$ ب) $6^X, 15^X$ ج) $19^X, 38^X$ د) $17^X, 33^X$																
	۳- مونومر کدام پلیمر با بقیه تفاوت دارد؟ الف) تفلون ب) پلاستیک ج) پلی استایرین د) $P.V.C$																
	۴- کدام درشت ملکول با بقیه تفاوت دارد؟ الف) هموگلوبین ب) موم زنبور عسل ج) گلیسیرین د) پنبه																
۰/۵	به سؤالات زیر در مورد هالوژن ها پاسخ دهید.	۹															
۰/۵	الف) چرا در این گروه At خواص نافلزی کمتری دارد؟																
۰/۵	ب) چرا عناصر این گروه در طبیعت به صورت ملکول های دو اتمی یافت می شود؟																
۰/۵	ج) دو کاربرد ترکیبات این عناصر را بنویسید.																
۰/۷۵	در چرخه ی نیتروژن باکتری ها چه نقشی دارند؟	۱۰															

جزوه سیپی