

نام و نام خانوادگی:
 مقطع و رشته: هفتم
 نام پدر:
 شماره داوطلب:
 تعداد صفحه سؤال: ۳ صفحه

جمهوری اسلامی ایران
 اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴۰ تهران
 دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت
 آزمون پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی
 نام دبیر: صدف شفایی
 تاریخ امتحان: ۱۳/۱۰/۱۴۰۰
 ساعت امتحان: ۱۰:۰۰ صبح / عصر
 مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

محل مهر و امضاء مدیر	نمره به عدد:	نمره به حروف:															
	نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:															
نام دبیر:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:															
نام	سؤالات	نمره															
۳/۵	<p>۱ الف) الکترون و پروتون و سه ذره سازنده اتم هستند. ب) در روش های علمی بعد از فرضیه سازی با فرضیه ها به درستی یا نادرستی آنها پی می بریم. پ) پرسیدن سوال و تلاش برای مهم ترین نکته در علم است. ج) به ذرات ریز سازنده مواد می گویند. د) گاز متان از دو نوع اتم و ساخته شده است. ه) اطلاعات بدست آمده از اتم ، تنها با مشاهده بوده است.</p>																
۲	<p>۲ درست یا نادرست بودن عبارت های زیر مشخص کنید. الف) اغلب فناوری ها در کنار فواید، معایبی هم دارند <input type="checkbox"/> درست <input type="checkbox"/> نادرست ب) گوگرد و اتانول و نمک در آب حل میشوند <input type="checkbox"/> درست <input checked="" type="checkbox"/> نادرست پ) آب در طبیعت فقط به دو حالت جامد و مایع وجود دارد <input type="checkbox"/> درست <input type="checkbox"/> نادرست ج) در جامدات ، فاصله و جنبش ذرات از گازها بیشتر است <input type="checkbox"/> درست <input type="checkbox"/> نادرست</p>																
۰/۵	<p>۳ عنصر تنها فلز مایع رسانای جریان برق می باشد. الف) برم <input checked="" type="checkbox"/> ب) آب <input type="checkbox"/> ج) جیوه <input type="checkbox"/> د) نیتروژن <input type="checkbox"/></p>																
۰/۵	<p>۴ اتمهای سازنده در کدام ماده ی زیر یکسان می باشند؟ الف) کربن دی اکسید ب) آب ج) آلومینیوم د) متان</p>																
۲	<p>۵ جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>ماده</th> <th>فلز / نافلز</th> <th>عنصر / (اتمی / مولکولی)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>گوگرد</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>طلا</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>گاز نیتروژن</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>آلومینیوم</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	ماده	فلز / نافلز	عنصر / (اتمی / مولکولی)	گوگرد			طلا			گاز نیتروژن			آلومینیوم			
ماده	فلز / نافلز	عنصر / (اتمی / مولکولی)															
گوگرد																	
طلا																	
گاز نیتروژن																	
آلومینیوم																	
۲	<p>۶ برای فلزات و نافلزات هریک چهار ویژگی بیان کنید.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>عنصر</th> <th colspan="3">ویژگی ها</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>فلز (۱)</td> <td>(۲)</td> <td>(۳)</td> <td>(۴)</td> </tr> <tr> <td>نافلز (۱)</td> <td>(۲)</td> <td>(۳)</td> <td>(۴)</td> </tr> </tbody> </table>	عنصر	ویژگی ها			فلز (۱)	(۲)	(۳)	(۴)	نافلز (۱)	(۲)	(۳)	(۴)				
عنصر	ویژگی ها																
فلز (۱)	(۲)	(۳)	(۴)														
نافلز (۱)	(۲)	(۳)	(۴)														

۷	در هر یک از مولکول‌های زیر مشخص کنید در کل از چند اتم تشکیل شده و از هر اتم چه تعداد؟ C_2H_6	NH_3
---	---	--------

۸	با توجه به نماد عنصر داده شده اطلاعات خواسته شده در جدول را پر کنید $^{12}_6C$	<table border="1"> <tr> <td>عدد اتمی</td> <td></td> </tr> <tr> <td>عدد جرمی</td> <td></td> </tr> <tr> <td>تعداد پروتون</td> <td></td> </tr> <tr> <td>تعداد نوترون</td> <td></td> </tr> <tr> <td>تعداد الکترون</td> <td></td> </tr> </table>	عدد اتمی		عدد جرمی		تعداد پروتون		تعداد نوترون		تعداد الکترون	
عدد اتمی												
عدد جرمی												
تعداد پروتون												
تعداد نوترون												
تعداد الکترون												

۹	با توجه به شکل زیر جدول را پر کنید.		<table border="1"> <thead> <tr> <th>شماره</th> <th>نام فرایند</th> <th>یک مثال</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>۱</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>۲</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>۳</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>۴</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>۵</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>۶</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	شماره	نام فرایند	یک مثال	۱			۲			۳			۴			۵			۶		
شماره	نام فرایند	یک مثال																						
۱																								
۲																								
۳																								
۴																								
۵																								
۶																								

۱۰	برای فرایندهای ۳ و ۴ در سوال قبل، گرماده (به گرما بدهیم) یا گرماگیر (گرما بگیریم یا سرما بدهیم) بودن آنها را بیان کنید.	۰/۵
----	---	-----

۱۱	با توجه به شکل مشخص کنید کدام ماده عنصر و کدام ماده ترکیب می‌باشد و علت را مشخص کنید.	 	۲
----	---	------	---

۱۲	برای هر کدام از مواد زیر دو کاربرد بنویسید.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>نمک طعام</th> <th>نفت</th> <th>سنگ مرمر</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	نمک طعام	نفت	سنگ مرمر							۱/۵
نمک طعام	نفت	سنگ مرمر										



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴۰ تهران
دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت
کلید سؤالات پایان ترم نوبت اول سال تمصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی هفتم
نام دبیر: صدف شفایی
تاریخ امتحان: ۱۳/۱۰/۱۴۰۰
ساعت امتحان: ۱۰:۰۰ صبح / عصر
مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر	
۱	الف) نوترون (ب) انجام آزمایش (پ) یافتن جواب (ج) اتم (د) هیدروژن - کربن (ه) غیر مستقیم		
۲	الف) درست (ب) نادرست ، گوگرد نامحلول (پ) نادرست به سه حالت وجود دراد (ج) نادرست		
۳	ج) جیوه		
۴	ج) الومینیوم		
۵	ماده	عنصر / (اتمی / مولکولی)	
	گوگرد	نافلز	
	طلا	فلز	
	گاز نیتروژن	نافلز	
	آلومینیوم	فلز	
۶	عنصر	ویژگی ها	
	فلز	(۱) چکش خوار (۲) رسانا (۳) براق (۴) چگالی بیشتر از نافلزات	
	نافلز	(۱) شکننده (۲) نارسانا (۳) کدر (۴) چگالی کمتر از فلزات	
۷	C_2H_6 دارای دو نوع اتم (کربن و هیدروژن) و در کل تعداد ۷ اتم دارد (۲ تا کربن و ۶ تا هیدروژن) NH_3 دارای دو نوع اتم (نیتروژن و هیدروژن) و در کل ۴ اتم (۱ اتم نیتروژن و ۳ اتم هیدروژن)		
۸	عدد اتمی	۶	
	عدد جرمی	۱۲	
	تعداد پروتون	۶	
	تعداد نوترون	۶	
	تعداد الکترون	۶	
۹	شماره	نام فرایند	یک مثال
	۱	تصعید	نفثالین
	۲	چگالش	برفک
	۳	میعان	بخار آب به آب
	۴	تبخیر	آب به بخار
	۵	انجماد	آب به یخ
	۶	ذوب	یخ به آب
۱۰	فرایند ۳ میعان فرایند گرماده و تبخیر فرایند گرماگیر		
۱۱	الف) ترکیب (ب) عنصر		
۱۲	نمک طعام	نفت	سنگ مرمر
	سرم	لباس	مجسمه
	کنسرو سازی	حشره کش	کف اماکن مطهر
جمع بارم : ۲۰ نمره		نام و نام خانوادگی مصحح : صدف شفایی	
		امضاء:	

