


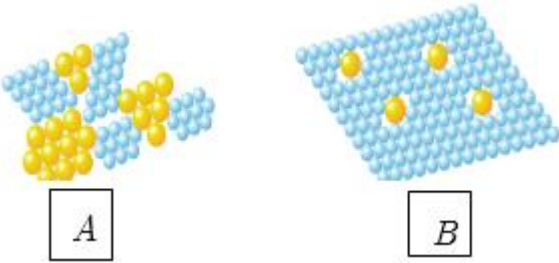
نام و نام خانوادگی: .....  
 مقطع و رشته: هفتم  
 نام پدر: .....  
 شماره داوطلب: .....  
 تعداد صفحه سؤال: ۳ صفحه

جمهوری اسلامی ایران  
 اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران  
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران  
 دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت  
 آزمون پایان ترم نوبت دوم سال تمصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی  
 نام دبیر: صدف شفایی  
 تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۰۳/۲۳  
 ساعت امتحان: ۰۰:۰۰:۱۰ صبح / عصر  
 مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

نام مدیر	نمره به عدد:	نمره به حروف:	نمره به عدد:	نمره به حروف:
	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
نام:	سوالات			
۳	۱	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید</p> <p>الف) بهترین راه مطالعه درستی یا نادرستی پیش بینی، طراحی و انجام ..... و بررسی نتایج آن است.</p> <p>ب) به فرضیه که با آزمایش کردن به اثبات رسیده باشد ..... می گویند.</p> <p>پ) عنصر شکل خاصی از ماده است که دارای ..... نوع اتم است.</p> <p>ت) علت استفاده از فلز مس در سیم های برق خاصیت ..... این فلز است.</p> <p>ج) ..... تنها عنصر فلزی مایع است.</p> <p>چ) سیمان از ..... و پلاستیک را از ..... می سازند.</p> <p>د) درست شدن برفک یخچال را فرآیند ..... و درست شدن قطرات ریز آب بر روی کاشی حمام را فرایند ..... می نامند.</p> <p>ه) افزودن مقداری ..... به کربن سبب بیشتر شدن سختی آن می شود.</p> <p>ن) گوگرد را می توان به صورت بلورهای زرد در ..... جست و جو کرد.</p> <p>و) افزودن مقداری ..... به گل سبب افزایش استحکام آن می شود.</p>		
۲	۲	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>فناوری:</p> <p>اتم:</p> <p>آلیاژ:</p> <p>استحکام:</p>		
۲	۳	<p>صحیح یا نادرست بودن جملات زیر را مشخص کنید ؟</p> <p>الف) منظور از مشاهده به کار بستن حواس پنجگانه است.</p> <p>ب) گوگرد و نمک خوراکی هر دو در آب حل می شوند.</p> <p>پ) افزایش حجم جامدات فلزی بیشتر از جامدات نافلزی می باشد.</p> <p>ج) چگالی فلزات بیشتر از نافلزات است.</p> <p>چ) جهان هستی تقریباً از ۹۹ نوع اتم یعنی ۹۹ عنصر تشکیل شده است.</p> <p>د) تعداد نوترون های هر اتم همیشه با تعداد پروتون ها برابر است.</p> <p>ه) عنصرها می توانند اتم یا مولکول باشند ولی ترکیب تنها به صورت مولکول است.</p> <p>ن) چکش خوار بودن از ویژگی های اصلی فلزات است.</p>		
صفحه ی ۱ از ۳				

۱/۷۵	<p>گزینه صحیح را انتخاب کنید</p> <p>الف) نیما می گوید: (من فکر می کنم با زیاد شدن دما سرعت تبخیر آب زیاد خواهد شد) این جمله نیما کدام مرحله از روش علمی را نشان می دهد.</p> <p>(۱) طرح پرسش <input type="checkbox"/> (۲) نظریه <input type="checkbox"/> (۳) مشاهده <input type="checkbox"/> (۴) فرضیه <input type="checkbox"/></p> <p>ب) کدام گروه همگی فلز هستند؟</p> <p>(۱) مس - گوگرد - نیتروژن <input type="checkbox"/> (۲) آهن - نیتروژن - مس <input type="checkbox"/></p> <p>(۳) آهن - نقره - آلومینیوم <input type="checkbox"/> (۴) کربن - اکسیژن - طلا <input type="checkbox"/></p> <p>پ) کدام گزینه عنصر مولکولی نیست؟</p> <p>(۱) اکسیژن <input type="checkbox"/> (۲) گوگرد <input type="checkbox"/> (۳) جیوه <input type="checkbox"/> (۴) هیدروژن <input type="checkbox"/></p> <p>ج) بعد از طلا و نقره کدام فلز گران قیمت است؟</p> <p>(۱) قلع <input type="checkbox"/> (۲) کروم <input type="checkbox"/> (۳) مس <input type="checkbox"/> (۴) آلومینیوم <input type="checkbox"/></p> <p>د) در کدام ماده از کربن استفاده نشده است؟</p> <p>(۱) زغال <input type="checkbox"/> (۲) مغز مداد <input type="checkbox"/> (۳) سیم برق <input type="checkbox"/> (۴) چدن <input type="checkbox"/></p> <p>ن) کدام گزینه در باره ویژگی های طلا درست نیست؟</p> <p>(۱) زیبا و درخشان <input type="checkbox"/> (۲) رسانای الکتریکی خوب <input type="checkbox"/></p> <p>(۳) زنگ نمی زند <input type="checkbox"/> (۴) در طبیعت به صورت خالص یافت نمی شود <input type="checkbox"/></p> <p>ه) کاربرد کدام ماده به درستی نوشته نشده است؟</p> <p>(۱) نفت، لاستیک <input type="checkbox"/> (۲) نمک، سرم شستشو <input type="checkbox"/> (۳) جوهر نمک، نمک <input type="checkbox"/> (۴) سنگ مرمر، مجسمه <input type="checkbox"/></p>								
۱	<p>۵ سه مورد از ویژگی های یک نافلز را نام ببرید و یک نافلز مثال بزنید.</p>								
۱/۲۵	<p>۶ فرمول مولکولی و یا نام ترکیبات زیر را بنویسید؟</p> <table border="1" data-bbox="191 1433 1436 1568"> <thead> <tr> <th data-bbox="191 1433 438 1500">گاز نیتروژن</th> <th data-bbox="438 1433 686 1500">متان</th> <th data-bbox="686 1433 933 1500">کربن دی اکسید</th> <th data-bbox="933 1433 1181 1500">آب</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="191 1500 438 1568">.....</td> <td data-bbox="438 1500 686 1568">.....NaCl.....</td> <td data-bbox="686 1500 933 1568">.....</td> <td data-bbox="933 1500 1181 1568">.....</td> </tr> </tbody> </table>	گاز نیتروژن	متان	کربن دی اکسید	آب	.....	.....NaCl.....	.....	.....
گاز نیتروژن	متان	کربن دی اکسید	آب						
.....	.....NaCl.....	.....	.....						
۱	<p>۷ در یک اتم ۴۷ ذره وجود دارد. اگر تعداد نوترون های آن ۱۷ باشد، تعداد الکترون های این اتم چند است؟</p>								
۱	<p>۸ میزان انبساط این ۴ ماده را با هم مقایسه کنید (هوا - آلومینیوم - شیشه - الکل)</p>								

۱/۲۵	<p>۹ اتم از چه ذراتی تشکیل شده است؟ عدد اتمی و عدد جرمی را تعریف کنید.</p>
۰/۷۵	<p>۱۰ ذوب تغییر حالت ..... به ..... می باشد.  ..... تغییر حالت از مایع به بخار می باشد.</p>
۱	<p>۱۱ هوا مخلوط چه گاز هایی می باشد؟ و کدام یک بیشترین مقدار را در هوا دارد؟</p>
۱	<p>۱۲ شکل زیر ماده‌ای را نشان می‌دهد که بر اثر ضربه تغییر کرده، این ماده فلز است یا نافلز؟ و بیانگر کدام خصلت ماده است؟ این خصلت را تعریف کنید.</p> 
۱	<p>۱۳ کدام یک از شکل‌های زیر بیانگر آلیاژ می باشد؟ و دلیل آن را بیان کنید.</p> 
۱	<p>۱۴ الف) سختی را تعریف کنید؟  ب) الماس سخت تر است یا شیشه؟ چرا؟</p>
۱	<p>۱۵ فولاد زنگ نزن از چه ترکیباتی تشکیل شده است؟ و یک کاربرد برای آن ذکر کنید.</p>



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران  
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران  
 دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت  
**کلید** سؤالات پایان ترم نوبت دوم سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی هفتم  
 نام دبیر: صدف شفایی  
 تاریخ امتحان: ۱۳/۰۳/۱۴۰۱  
 ساعت امتحان: ۱۰:۰۰ صبح / عصر  
 مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) آزمایش (ب) نظریه ج) جیوه (چ) سنگ آهک - نفت ن) دهانه آتشفشان های خاموش و یا نیمه فعال	پ) یک (ت) رسانایی د) چگالش - میعان (ه) خاک رس و) آهک
۲	فناوری : تبدیل علم به عمل اتم :کوچکترین ذره تشکیل دهنده یک ماده که با روش غیر مستقیم به وجود آن پی بردند آلیاژ: مخلوط دو یا چند فلز یا نافلز استحکام :مقاومت یک ماده در برابر پاره شدن	
۳	الف) ص (ب) غ (پ) ص (ج) ص (چ) غ (د) غ (ه) ص (ن) ص	
۴	الف) ۴- فرضیه پ) ۳- جیوه د) ۳- سیم برق ه) ۳) جوهر نمک ، نمک	ب) ۳- آهن - نقره - آلومینیوم ج) ۱- قلع ن) ۴ - در طبیعت به صورت خالص یافت نمی شود
۵	نارسانا - شکننده - کدر یا جلا ناپذیر و بیشتر به صورت گازی هستند مانند : گوگرد - کربن	
۶	آب .. کربن دی اکسید . .....H2O..... CO2	گاز نیتروژن نمک طعام متان N2 NaCl .....CH4.....
۷	N=17 N+p+e=47 e=p e=15 17+e+p=47 e+p=30	
۸	هوا < الكل < آلومینیوم < شیشه	
۹	الکترون و پروتون و نوترون - عدد اتمی برابر تعداد پروتون و عدد جرمی برابر نوترون + پروتون	
۱۰	جامد به مایع تبخیر	
۱۱	اکسیژن و نیتروژن و کربن دی اکسید و نیتروژن با حدود ۷۸٪ بیشترین میزان گاز را در هوا دارد .	
۱۲	فلز و چکش خواری	
۱۳	شکل B زیرا فلزها باید ذوب شوند و اتم های سازنده آلیاژ لایه لای یک دیگر پخش شوند	
۱۴	الف ) وقتی می گویند ماده ای از ماده دیگر سخت تر است منظور این است که می توان به کمک ماده سخت روی ماده دیگر خراش ایجاد کرد . ب) الماس زیرا الماس شیشه را می برد .	
۱۵	آهن و کروم و نیکل در کارد و چنگال	
جمع بارم : ۲۰ نمره		نام و نام خانوادگی مصحح : صدف شفایی
		امضاء::