


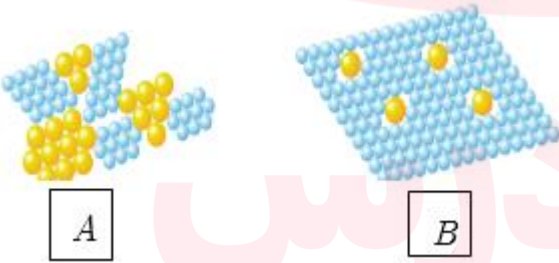
نام و نام خانوادگی:
 مقطع و رشته: هفتم
 نام پدر:
 شماره داوطلب:
 تعداد صفحه سؤال: ۳ صفحه

آزمون پایان ترم نوبت دوم

نام درس: شیمی
 نام دبیر: صدف شفایی
 تاریخ امتحان: ۱۳۰۳/۰۳/۰۵
 ساعت امتحان: ۰۰:۰۰:۱۰ 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:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:
نام:	سؤالات	نمره:
۳	<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>	۱
۲	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>فناوری:</p> <p>اتم:</p> <p>آلیاژ:</p> <p>استحکام:</p>	۲
۲	<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>	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>آب</th> <th>کربن دی اکسید</th> <th>متان</th> <th>گاز نیتروژن</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> </tbody> </table>	آب	کربن دی اکسید	متان	گاز نیتروژن
آب	کربن دی اکسید	متان	گاز نیتروژن										
.....										
.....										
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>

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 د) چگالش - میعان و) آهک ت) رسانایی ه) خاک رس
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 اکسیدH2O..... CO2	گاز نیتروژن N2
۷	N=17 N+p+e=47 e=p e=15	نمک طعام NaCl 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 شفائی
		امضاء::