



نوبت امتحانی : میان نوبت اول پایه : هفتم تاریخ امتحان : ۹۳/۸/۱۸ شماره ردیف : ..... مدت امتحان ۶۰ دقیقه	<b>باسمه تعالی</b>  <b>سازمان آموزش و پرورش فارس</b> <b>مدیریت آموزش و پرورش لارستان</b> <b>دبیرستان غیر دولتی کوشا (دوره اول)</b>	نام ..... نام خانوادگی ..... نام پدر ..... نام درس : علوم تجربی شماره صفحه : ۱
--	---	--

نام و نام خانوادگی دبیر : تاریخ و امضاء :	نام و نام خانوادگی دبیر : تاریخ و امضاء :	نمره به عدد : نمره به حروف :	نمره به عدد : نمره به حروف :
--	--	---------------------------------	---------------------------------

۱		جملات علمی درست را با (ص) و نادرست را با (غ) نشان دهید. الف- کلرید سدیم در آب حل می شود. ( ) ب- جرم یک دانش آموز پایه هفتم تقریباً ۴۰ نیوتن است. ( ) پ- تعداد پروتون هر اتم نشان دهنده نوع عنصر است. ( ) ت- تمام ترکیبات جزء موادّ خالص می باشند. ( )	۱
۴		<b>چهار گزینه ای</b> ذرات تشکیل دهنده کدام ماده از اتم درست شده است ؟ الف) گوگرد <input type="checkbox"/> ب) مس <input type="checkbox"/> ج) کلر <input type="checkbox"/> د) دی اکسید کربن <input type="checkbox"/> تعداد اتم های کدام ماده زیر به اندازه تعداد اتم های آب است ؟ الف) نمک طعام <input type="checkbox"/> ب) شکر <input type="checkbox"/> ج) کربن دی اکسید <input type="checkbox"/> د) گوگرد <input type="checkbox"/> کدام گروه همگی عنصر هستند ؟ الف) طلا، اکسیژن ، ید ، مس <input type="checkbox"/> ب) مس ، نمک طعام ، نقره <input type="checkbox"/> ج) آب ، کربن دی اکسید ، نمک طعام <input type="checkbox"/> د) گوگرد ، نمک طعام ، اکسیژن <input type="checkbox"/> اگر حجم معینی از موادّ زیر به یک اندازه گرما دهیم حجم کدام ماده بیشتر می شود ؟ الف) آب <input type="checkbox"/> ب) اکسیژن <input type="checkbox"/> ج) آهن <input type="checkbox"/> د) پلاستیک <input type="checkbox"/> کدام عنصر زیر شکننده است ؟ الف) نقره <input type="checkbox"/> ب) طلا <input type="checkbox"/> ج) مس <input type="checkbox"/> د) گوگرد <input type="checkbox"/> کدام ذره در هسته اتم عناصر وجود دارند ؟ الف) پروتون و الکترون <input type="checkbox"/> ب) الکترون و نوترون <input type="checkbox"/> ج) نوترون و پروتون <input type="checkbox"/> د) الکترون ، پروتون و نوترون <input type="checkbox"/> وزن شما در کجا بیشتر است ؟ الف) در فضا <input type="checkbox"/> ب) در کره ماه <input type="checkbox"/> ج) در کره زمین <input type="checkbox"/> د) در همه جا برابر است <input type="checkbox"/> کدام تغییر حالت های زیر گرماگیر هستند ؟ الف) ذوب و انجماد <input type="checkbox"/> ب) تبخیر و ذوب <input type="checkbox"/> ج) تصعید و انجماد <input type="checkbox"/> د) تصعید و فرآزش <input type="checkbox"/>	

<p>نوبت امتحانی : میان نوبت اول پایه : هفتم تاریخ امتحان : ۹۳/۸/۱۸ شماره ردیف : ..... مدت امتحان ۶۰ دقیقه</p>	<p><b>باسمه تعالی</b></p>  <p><b>سازمان آموزش و پرورش فارس</b> <b>مدیریت آموزش و پرورش لارستان</b> <b>دبیرستان غیر دولتی کوشا (دوره اول)</b></p>	<p>نام ..... نام خانوادگی ..... نام پدر ..... نام درس : علوم تجربی شماره صفحه : ۱</p>
<p>نام و نام خانوادگی دبیر : تاریخ و امضاء : نمره به عدد : نمره به حروف :</p>	<p>نام و نام خانوادگی دبیر : تاریخ و امضاء : نمره به عدد : نمره به حروف :</p>	<p>نام و نام خانوادگی دبیر : تاریخ و امضاء : نمره به عدد : نمره به حروف :</p>
<p>بارم</p>		
<p>۱</p>		<p>۱ جملات علمی درست را با (ص) و نادرست را با (غ) نشان دهید. الف- کلرید سدیم در آب حل می شود. (ص) ب- جرم یک دانش آموز پایه هفتم تقریباً ۴۰ نیوتن است. (غ) پ- تعداد پروتون هر اتم نشان دهنده نوع عنصر است. (ص) ت- تمام ترکیبات جزء موادّ خالص می باشند. (ص)</p>
<p>۴</p>		<p>۲ چهار گزینه ای</p> <p>- ذرات تشکیل دهنده کدام ماده از اتم درست شده است ؟ الف) گوگرد <input type="checkbox"/> (ب) مس <input checked="" type="checkbox"/> (ج) کلر <input type="checkbox"/> (د) دی اکسید کربن <input type="checkbox"/></p> <p>- تعداد اتم های کدام ماده زیر به اندازه تعداد اتم های آب است ؟ الف) نمک طعام <input type="checkbox"/> (ب) شکر <input type="checkbox"/> (ج) کربن دی اکسید <input checked="" type="checkbox"/> (د) گوگرد <input type="checkbox"/></p> <p>- کدام گروه همگی عنصر هستند ؟ الف) طلا، اکسیژن ، ید ، مس <input checked="" type="checkbox"/> (ب) مس ، نمک طعام ، نقره <input type="checkbox"/> ج) آب ، کربن دی اکسید ، نمک طعام <input type="checkbox"/> (د) گوگرد ، نمک طعام ، اکسیژن <input type="checkbox"/></p> <p>- اگر حجم معینی از موادّ زیر به یک اندازه گرما دهیم حجم کدام ماده بیشتر می شود ؟ الف) آب <input type="checkbox"/> (ب) اکسیژن <input checked="" type="checkbox"/> (ج) آهن <input type="checkbox"/> (د) پلاستیک <input type="checkbox"/></p> <p>- کدام عنصر زیر شکننده است ؟ الف) نقره <input type="checkbox"/> (ب) طلا <input type="checkbox"/> (ج) مس <input type="checkbox"/> (د) گوگرد <input checked="" type="checkbox"/></p> <p>- کدام ذره در هسته اتم عناصر وجود دارند ؟ الف) پروتون و الکترون <input type="checkbox"/> (ب) الکترون و نوترون <input type="checkbox"/> ج) نوترون و پروتون <input checked="" type="checkbox"/> (د) الکترون ، پروتون و نوترون <input type="checkbox"/></p> <p>- وزن شما در کجا بیشتر است ؟ الف) در فضا <input type="checkbox"/> (ب) در کره ماه <input type="checkbox"/> (ج) در کره زمین <input checked="" type="checkbox"/> (د) در همه جا برابر است <input type="checkbox"/></p> <p>- کدام تغییر حالت های زیر گرماگیر هستند ؟ الف) ذوب و انجماد <input type="checkbox"/> (ب) تبخیر و ذوب <input checked="" type="checkbox"/> (ج) تصعید و انجماد <input type="checkbox"/> (د) تصعید و فرآزش <input type="checkbox"/></p>

۱	<p>سوالات تشریحی -          یک فلز نام برده دو ویژگی فلز بودن آنرا بنویسید. آهن          ۱- رسانا هست ۲-          کلیت خوار است -</p>	۱
۲	<p>آزمایشی طراحی کنید که نشان دهید در هوا بخار آب وجود دارد. در یک لیوان استیلی          مقداری یخ می ریزیم بعد از مدت متوجه می شویم که دور ظرف قطرات          آب جمع می شود پس در هوا بخار آب وجود دارد.</p>	۲
۱	<p>چرا آلیاژها از عناصر سازنده آن ها سخت تر هستند؟          آلیاژها از دو یا چند ماده که مخلوط          شده اند درست می آیند ذرات مواد بین یکدیگر قرار می گیرند در هنگام          ضربه خوردن لایحه ضربه خورند (ناخالصی استحکام ماده را بیشتر می کند)</p>	۳
۱/۵	<p>فناوری یعنی چه؟ دو نمونه فناوری را نام ببرید.          فناوری یعنی تبدیل علم به عمل          تولید پهباد انرژی هسته ای</p>	۴
۱/۵	<p>چگالی ماده ای حساب کنید که جرم آن ۲۰۰ گرم و حجم آن ۸۰ سانتی متر مکعب باشد؟  <math>\rho = \frac{m}{V} = \frac{200g}{80cm^3} = 2.5 \frac{g}{cm^3}</math>  <math>\rho = \frac{جرم}{حجم} = چگالی</math></p>	۵
۲	<p>وزن یک جسم ۵/۴ کیلوگرمی در روی زمین و در کره ماه چقدر است؟          وزن در زمین <math>5.4 \times 10 = 54</math> در ۹          وزن در ماه <math>5.4 \times 10 = 54</math> در ۹          وزن = <math>10 \times 10 = 100</math> در ۹          وزن = <math>100 \times 9 = 900</math></p>	۶
۲	<p>آزمایشی را طراحی کنید که تراکم پذیری را نشان دهد.          با توجه به شکل ۱ که هر یک از ظرفها را          فشار دهید هم قطراتی در ظرفها مشاهده          می شود (آلیاژها تراکم پذیرند).          با ذکر یک مثال مواد هوشمند را تعریف کنید.</p>	۷
۱	<p>مواد هوشمند موادی هستند که وقتی به آنها فشار دهیم (نیرو وارد کنیم) تغییر شکل می دهند          و چون نیرو حذف کنیم به حالت اول برمی گردند مانند بدمه خود رو یا تغییر رنگ          علت کاربرد هریک از مواد زیر را بنویسید.          شیشه جلو اتومبیل (شفاف بودن)          آلومینیوم در بدنه هواپیما (سبک بودن)</p>	۸
۱	<p>با توجه به شکل توضیح دهید.          الف) کدام یک شکل یک مولکول را نشان می دهد؟ هر دو شکل          زیر هر دو از دو یا چند اتم ساخته شده است</p>	۹
۲	<p>ب) تفاوت آن ها چیست؟          مولکول الف از دو نوع اتم و یک مولکول ب از یک نوع اتم ساخته شده است          عنصر یا ترکیب بودن آن ها را مشخص کنید.          مولکول الف یک نوع ترکیب است (آب)          مولکول ب یک نوع عنصر است (مانند نیتروژن)</p>	۱۰

سوالات تشریحی

- ۱ یک فلز نام برده دو ویژگی فلز بودن آنرا بنویسید. ۱
- ۲ آزمایشی طراحی کنید که نشان دهید در هوا بخار آب وجود دارد. ۲
- ۳ چرا آلیاژها از عناصر سازنده آن ها سخت تر هستند؟ ۳
- ۴ فناوری یعنی چه؟ دو نمونه فناوری را نام ببرید. ۴
- ۵ چگالی ماده ای حساب کنید که جرم آن ۲۰۰ گرم و حجم آن ۸۰ سانتی متر مکعب باشد؟ ۵
- ۶ وزن یک جسم  $5/4$  کیلوگرمی در روی زمین و در کره ماه چقدر است؟ ۶
- ۷ آزمایشی را طراحی کنید که تراکم پذیری را نشان دهد. ۷
- ۸ با ذکر یک مثال مواد هوشمند را تعریف کنید. ۸
- ۹ علت کاربرد هریک از مواد زیر را بنویسید. ۹
- شیشه جلو اتومبیل ( ) آلومینیوم در بدنه هواپیما ( )
- ۱۰ با توجه به شکل توضیح دهید. ۱۰
- الف) کدام یک شکل یک مولکول را نشان می دهد؟
- 

الف



ب
- ب) تفاوت آن ها چیست؟  
عنصر یا ترکیب بودن آن ها را مشخص کنید.