

نام و نام خانوادگی:

بسمه تعالی

تاریخ: ۹۵/۱۰/

نام دبیر: آقای صفایی

مدت امتحان: ۷۰ دقیقه

نام آموزشگاه:

ساعت شروع:

نوبت: اول

علوم پایه هفتم متوسطه ۱

تعداد صفحات: ۲

مهر  
آموزشگاه

ردیف	فصل اول و دوم	بارم												
۱	<p>۱/۱) مهم ترین نکته در علم کدام است؟ ۲۵/۰</p> <p>الف) پرسیدن سوال <input type="checkbox"/> ب) یافتن پاسخ سوال <input type="checkbox"/> ج) کنجکاوی کردن <input type="checkbox"/> د) الف و ب صحیح است <input type="checkbox"/></p> <p>۲/۱) حدس گروه این بود که مواد مایع در آب حل شده ولی مواد جامد حل نمیشوند. ۲۵/۰</p> <p>الف) پیش بینی <input type="checkbox"/> ب) انجام آزمایش <input type="checkbox"/> ج) مشاهده و ایجاد سوال <input type="checkbox"/> د) فرضیه سازی <input type="checkbox"/></p> <p>۳/۱) وسیله اندازه گیری وزن یک جسم ..... نام دارد. ۵/۰</p> <p>۴/۱) جرم یک مکعب فولادی توپر ۱۶۰۰ گرم است اگر طول هر ضلع آن ۲ سانتی متر باشد چگالی فولاد چقدر است؟ ۱</p>	۲												
۲	<p>فصل سوم</p> <p>۱/۲) از مجموعه ذرات کوچکی مانند الکترون، پروتون، و نوترون..... بدست می آید. ۵/۰</p> <p>۲/۲) علت تراکم پذیری گازها چیست؟ ۵/۰</p> <p>۳/۲) مواد زیر را براساس میزان انبساط مقایسه کنید. ۱ ( آهن - هوا - آب - شیشه )</p> <p>..... &gt; ..... &gt; ..... &gt; .....</p> <p>۴/۲) شماره هر ماده را روبروی آن بنویسید. ۱</p> <table border="0"> <tr> <td>۱- قند</td> <td>۴- جیوه</td> <td>عنصر جامد فلزی.....</td> <td>عنصر نافلز.....</td> </tr> <tr> <td>۲- الکل</td> <td>۵- کربن</td> <td>عنصر مایع فلزی.....</td> <td>عنصر مولکولی.....</td> </tr> <tr> <td>۳- مس</td> <td>۶- نیتروژن</td> <td></td> <td></td> </tr> </table>	۱- قند	۴- جیوه	عنصر جامد فلزی.....	عنصر نافلز.....	۲- الکل	۵- کربن	عنصر مایع فلزی.....	عنصر مولکولی.....	۳- مس	۶- نیتروژن			۳
۱- قند	۴- جیوه	عنصر جامد فلزی.....	عنصر نافلز.....											
۲- الکل	۵- کربن	عنصر مایع فلزی.....	عنصر مولکولی.....											
۳- مس	۶- نیتروژن													
۳	<p>فصل چهارم</p> <p>۱/۳) سیمان را بطور مستقیم از طبیعت بدست می آورند؟ ۲۵/۰ ص <input type="checkbox"/> غ <input type="checkbox"/></p> <p>۲/۳) برای تهیه آلیاژ چدن چه ماده ای را به آهن اضافه می کنند؟ ۲۵/۰</p> <p>الف) کربن <input type="checkbox"/> ب) مس <input type="checkbox"/> ج) فولاد <input type="checkbox"/> د) نقره <input type="checkbox"/></p> <p>۳/۳) چرا برای ساختن هواپیما از آلومینیوم استفاده میشود؟ ۵/۰</p> <p>۴/۳) چکش خوار بودن فلزات را با توجه به ساختار اتمی آنها توضیح دهید؟ ۱</p>	۳												

۵/۳) آلیاژ را تعریف کنید و یک نمونه مثال بزنید ۱

۴

فصل پنجم

۱/۴) ماده اصلی برای ساخت ظروف چینی و سفالی چیست؟ ۲/۵

الف) خاک رس  ب) آهک  ج) ماسه  د) اکسید کلسیم

۲/۴) مخلوط آب آهک بعنوان ضد عفونی کننده استفاده میشود. ۲/۵

ص  غ

۳/۴) برای رنگی کردن ظروف سفالی و چینی از اکسید کدام فلزها استفاده میشود؟ دو مورد ۵/۵

۴/۴) برای حفاظت از منابع طبیعی سه راه پیشنهاد کنید و برای هر کدام مثال بزنید. ۱/۵

۲/۵

فصل ششم

۱/۵) پدیده جزر و مد در اثر نیروی ..... ماه و خورشید ایجاد میشود. ۵/۵

۲/۵) اگر دمای هوا در هنگام تراکم بالاتر از صفر درجه باشد با چه نوع بارشی همراه خواهد بود؟ ۵/۵

۳/۵) منظور از سونامی یا آبتاز چیست؟ ۵/۵

۴/۶) آلودگی رودخانه ها چه مشکلاتی ایجاد میکند؟ ۱

۲/۵

۵

فصل هفتم

۱/۶) کدام دو عنصر زیر موجب افزایش سختی آب میشود؟ ۲/۵

الف) کلسیم آهن  ب) کلسیم منیزیم  ج) منیزیم و آهن  د) سدیم و آهن

۲/۶) میزان آلودگی میکروبی آبهای زیر زمینی نسبت به آبهای سطحی کم است. ۲/۵

ص  غ

۳/۶) عمق سطح ایستایی به چه عواملی بستگی دارد؟ دو مورد. ۱

۴/۶) غار آهکی چگونه بوجود می آید؟ ۵/۵

۲

موفقیت شما آرزوی ماست

نام و نام خانوادگی:

بسمه تعالی

تاریخ: ۹۵/۱۰/

نام دبیر: صفایی

مدت امتحان: ۷۰ دقیقه

نام آموزشگاه:

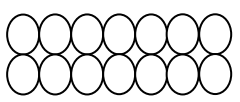
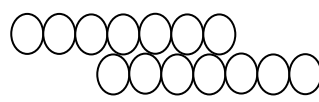
ساعت شروع:

نوبت: اول

ریز نمره علوم پایه هفتم متوسطه ۱

تعداد صفحات: ۲

مهر  
آموزشگاه

بارم	ردیف	فصل اول و دوم
۲	۱	<p>(۱/۱) د) ۰/۲۵</p> <p>(۲/۱) الف) ۰/۲۵</p> <p>(۳/۱) نیرو سنج ۰/۵</p> <p>(۴/۱)</p> <p>گرم <math>1600\text{ g} = m</math></p> <p>حجم = ?</p> <p>چگالی = ?</p> <p>حجم مکعب مربع <math>2 \times 2 \times 2 = 8\text{ cm}^3</math> (۰/۲۵)</p> <p>چگالی = <math>\frac{\text{جرم جسم}}{\text{حجم جسم}} = \frac{1600\text{ g}}{8\text{ cm}^3} = 200 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}</math> <small>گرم سانتی متر مکعب</small></p> <p>(۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵)</p>
۳	۲	<p>فصل سوم</p> <p>(۱/۲) اتم ۰/۵</p> <p>(۲/۲) فاصله بین ذره ها ی آن بیشتر از جامد و مایع است. ۰/۵</p> <p>(۳/۲) شیشه &gt; آهن &gt; آب &gt; هوا ۱</p> <p>(۴/۲)</p> <p>عنصر جامد فلزی ۳ (۰/۲۵) عنصر نافلز ۵ (۰/۲۵)</p> <p>عنصر مایع فلزی ۴ (۰/۲۵) عنصر مولکولی ۶ (۰/۲۵)</p>
۳	۳	<p>فصل چهارم</p> <p>(۱/۳) غ) ۰/۲۵</p> <p>(۲/۳) الف) ۰/۲۵</p> <p>(۳/۳) فلزی سبک است-مقاوم در برابر خوردگی ۰/۵</p> <p>(۴/۳)</p> <p>با توجه به ساختار اتم در شکل به هنگام وارد شدن ضربه به اتم ها به روی لایه ای روی هم میلغزند و تغییر شکل رخ میدهد. ۵/۳ مواد جدیدی اند که اغلب از مخلوط کردن دو یا چند فلز بدست می آیند به این منظور فلزها را ذوب و با هم مخلوط میکنند. ۰/۵ مانند فولاد زنگ نرد چدن ۰/۵</p> <p>۱  </p>

۲/۵	<p>فصل پنجم</p> <p>۱/۴ الف ۰/۲۵</p> <p>۲/۴ ص ۰/۲۵</p> <p>۳/۴ آهن- کروم- مس ۰/۵</p> <p>۴/۴ کاهش مصرف: برای خرید میوه از زنبیل یا کیسه پارچه ای استفاده کنیم (۰/۵)  بازیافت: قوطی و ظرفهای فلزی خراب در کارخانه ذوب میکنند و مجددا ظروف جدید میسازند (۰/۵)  مصرف دوباره: ظروف شیشه ای سس و ترشی پس از شستشو دوباره استفاده میشوند. (۰/۵)</p>	۴
۲/۵	<p>فصل ششم</p> <p>۱/۵ گرانشی ۰/۵</p> <p>۲/۵ باران ۰/۵</p> <p>۳/۵ هنگام وقوع زلزله و آتشفشان های زیر دریایی امواج بزرگی در دریا ایجاد میشود که به آن آبتاز یا سونامی می گویند. ۰/۵</p> <p>۴/۵ مرگ آبزیان-مرگ پرندگان-آلودگی محیط زیست-آلودگی آب های سطحی و زیر زمینی ۱</p>	۵
۲	<p>فصل هفتم</p> <p>۱/۶ ب ۰/۲۵</p> <p>۲/۶ ص ۰/۲۵</p> <p>۳/۶ شیب زمین، میزان برداشت آب، ارتفاع منطقه، فاصله تا دریا، جنس خاک منطقه و ..... (دو مورد هر کدام ۰/۵)</p> <p>۴/۶ آب های زیر زمینی هنگام نفوذ در سنگ های آهکی آنها را در خود حل و فضاهای خالی ایجاد می کنند با ادامه این فرآیند فضاهای خالی بیشتر و بزرگتر می شود و غارهای آهکی بوجود می آید. ۰/۵</p>	

