



نام درس:

نام دبیر

تاریخ آزمون / / ۱۴۰۰

ساعت شروع آزمون.....مدت آزمون.....

جمهوری اسلامی ایران
اداره کل آموزش پرورش استان کرمان
اداره آموزش پرورش شهرستان بم
دبیرستان فرزندگان دوره ی اول
آزمون پایان ترم نوبت دوم سال تحصیلی ۱۳۹۹-۱۴۰۰

نام و نام خانوادگی.....
نام پدر.....
کد دانش آموزی.....
پایه هفتم کلاس.....

دبیرستان حاج حسین نوابی

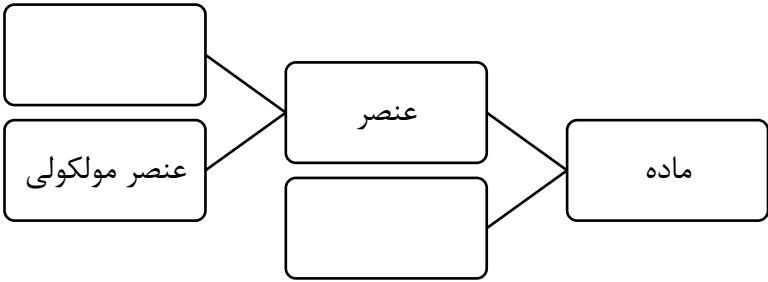
ایتا و تلگرام: @navaeeschool
تارنما: navaeeschool.ir

نمره به عدد	نمره به حروف	نمره تجدید نظر به عدد	نمره به حروف
نام دبیر	تاریخ امضا	نام دبیر	تاریخ امضا

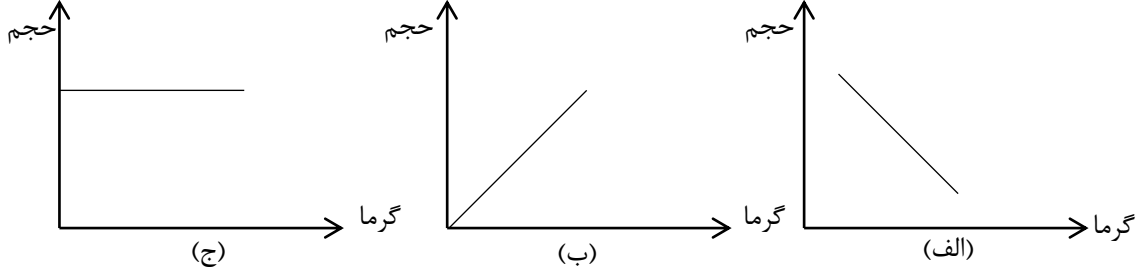
بارم	سوالات	ردیف
۱/۵	<p>جملات صحیح و غلط را مشخص کنید.</p> <p>الف) گاز نیتروژن یک عنصر ۲ اتمی می باشد.</p> <p>ب) متان را می توان به راحتی متراکم کرد.</p> <p>ج) میزان افزایش حجم پلاستیک از آهن در اثر گرما کم تر است.</p> <p>د) اتم کربن دارای ۶ الکترون و ۸ پروتون می باشد.</p> <p>ه) در ساختن تیر اتومبیل از رشته های مسی استفاده می شود.</p>	۱
۱/۵	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید.</p> <p>الف) فلز به دلیل ارزان بودن نسبت به فلزهای دیگر کاربرد زیادی دارد.</p> <p>ب) در طبیعت به سه حالت جامد، مایع و گاز یافت می شود.</p> <p>ج) با تیغه ی چاقو می توان پنیر را برید بنابراین..... پنیر کمتر از چاقو است.</p> <p>د) هر چی به جسمی گرما دهیم فاصله ی بین ذرات آن..... می شود.</p> <p>ه) از اتصال دو یا چند اتم..... به وجود می آید.</p> <p>ی) ماده ی اولیه برای تولید سیمان..... است.</p>	۲
۱	چرا رانندگان در روزهای گرم تابستان باد لاستیک اتومبیل خود را کم می کنند.	۳
۱	<p>در متن زیر ۲ غلط علمی وجود دارد آن را تصحیح کنید.</p> <p>وقتی به یخ گرما می دهیم در اثر گرما انرژی مولکول های یخ کاهش یافته و جنبش آنها نیز کاهش می یابد به آهستگی ذوب شده و به مایع تبدیل می شود.</p>	۴

دبیرستان حاج حسین نوابی

ایتا و تلگرام: @navaeeschool
تارنما: navaeeschool.ir

۱/۵	<p>در جدول زیر جاهای خالی را کامل کنید.</p> <table border="1" data-bbox="456 286 1145 669"> <tr> <td></td> <td>انجماد</td> </tr> <tr> <td></td> <td>ذوب</td> </tr> <tr> <td>تبدیل گاز به مایع</td> <td></td> </tr> <tr> <td>تبدیل گاز به جامد</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>تبخیر</td> </tr> <tr> <td></td> <td>فرازش</td> </tr> </table>		انجماد		ذوب	تبدیل گاز به مایع		تبدیل گاز به جامد			تبخیر		فرازش	۵
	انجماد													
	ذوب													
تبدیل گاز به مایع														
تبدیل گاز به جامد														
	تبخیر													
	فرازش													
۱/۵	<p>می دانیم که عناصر به ۲ گروه عناصر مولکولی و عناصر اتمی طبقه بندی می شود. عناصر زیر را به ۲ گروه بالا طبقه بندی کنید. (مس - طلا - اکسیژن - هیدروژن - آلومینیوم - کلر)</p> <table border="1" data-bbox="368 920 1235 1057"> <tr> <td></td> <td>عناصر اتمی</td> </tr> <tr> <td></td> <td>عناصر مولکولی</td> </tr> </table>		عناصر اتمی		عناصر مولکولی	۶								
	عناصر اتمی													
	عناصر مولکولی													
۰/۵	<p>نمودار زیر را کامل کنید.</p> 	۷												
۱/۲۵	<p>جملات ستون (الف) را به ستون (ب) ربط دهید.</p> <table border="1" data-bbox="469 1525 1347 1951"> <thead> <tr> <th>ب</th> <th>الف</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>زغال</td> <td>به صورت بلور زرد رنگ در طبیعت یافت می شود.</td> </tr> <tr> <td>گوگرد</td> <td>از آب دریا می توان آن را تهیه کرد</td> </tr> <tr> <td>طلا</td> <td>می توان آن را به شکل دلخواه درآورد.</td> </tr> <tr> <td>نمک</td> <td>در اثر ضربه می شکنند.</td> </tr> <tr> <td>فولاد زنگ نزن</td> <td>آلیاژی از کروم، نیکل و آهن است.</td> </tr> </tbody> </table>	ب	الف	زغال	به صورت بلور زرد رنگ در طبیعت یافت می شود.	گوگرد	از آب دریا می توان آن را تهیه کرد	طلا	می توان آن را به شکل دلخواه درآورد.	نمک	در اثر ضربه می شکنند.	فولاد زنگ نزن	آلیاژی از کروم، نیکل و آهن است.	۸
ب	الف													
زغال	به صورت بلور زرد رنگ در طبیعت یافت می شود.													
گوگرد	از آب دریا می توان آن را تهیه کرد													
طلا	می توان آن را به شکل دلخواه درآورد.													
نمک	در اثر ضربه می شکنند.													
فولاد زنگ نزن	آلیاژی از کروم، نیکل و آهن است.													

۹	در ساخت بناهای خشتی مقداری آهک به گِل اضافه می کنند علت آن را بنویسید.
۱۰	از هر یک از مواد داده شده به چه علت استفاده می شود. (ارزان بودن - شفافیت بالا - چکش خواری بسیار زیاد - چگالی پایین - انعطاف پذیری) شیشه () آهن () لاستیک اتومبیل () آلومینیوم () طلا ()
۱۱	در جای خالی کلمه ی مناسب بگذارید. فولاد زنگ نزن → کروم + + آهن چدن → آهن +
۱۲	سه نمونه از کاربردهای مواد هوشمند را در زندگی بیان کنید.
۱۳	کدام ویژگی مس موجب شده تا در ساختمان سیستم های برق از آن استفاده شود؟
۱۴	آزمایشی طراحی کنید که در آن نشان داده شود که می توان بدون فوت کردن بادکنکی را باد کرد؟
۱۵	مواد زیر را به دو گروه عنصر و ترکیب دسته بندی کنید. (اکسیژن - آب - جیوه - الکل - آهن - سدیم - نمک خوراکی - شکر - متان - نشاسته) عنصر: ترکیب:
۱۶	هر یک از موارد زیر از چه نوع اتم هایی درست شده اند؟ گاز متان: و آب: و
۱۷	به نظر شما فاصله ی بین ذره ها در حالت جامد بیشتر است یا مایع؟ چرا؟

۰/۵	<p>۱۸ جسم جامد A را گرم کرده ایم کدام نمودار تغییرات حجم را به بر حسب گرما نشان می دهد؟ چرا؟</p>  <p>(الف) (ب) (ج)</p>	۱۸
۰/۵	<p>۱۹ رسانای جریان برق، چکش خواری و دارا بودن سطح براق از ویژگی های کدام نوع از مواد است؟</p>	۱۹