

علوم تجربی پایه نهم	امتحان کلاسی از فصل اول
نام و نام خانوادگی	شعبه کلاس:
نام و نام خانوادگی	مهرماه ۱۳۹۴
۱	<p>عنصر ها را به دو گروه ..... تقسیم می کنند</p> <p>(الف) فلز و خالص (ب) نافلز و نافلز (ج) نافلز و فلز (د) خالص و نافلز</p> <p>یک تکه فلز ..... در شعله به سرعت به همراه گرما و نور شدید می سوزد</p> <p>(الف) بنزین (ب) منیزیم (ج) آلومینیوم (د) آهن</p> <p>فرمول اوزون ..... است</p> <p>(الف) <math>O</math> (ب) <math>O_2</math> (ج) <math>O_3</math> (د) <math>O_4</math></p> <p>گاز ..... از رسیدن پرتوهای فرابنفش به زمین جلوگیری می کند</p> <p>(الف) کربن دی اکسید (ب) نیتروژن (ج) اکسیژن (د) اوزون</p> <p>در ساختمان هموگلوبین خون، ..... و پناسیم در فعالیت های قلب، ..... در تنظیم فعالیت های بدن و کلسیم در رشد استخوان ها مؤثرند</p> <p>(الف) آهن-سدیم-ید (ب) آهن-ید-سدیم (ج) ید-سدیم-آهن (د) ید-آهن-سدیم</p> <p>در ترکیب کدام گزینه اکسیژن یافت نمی شود</p> <p>(الف) شیشه (ب) آب نمک (ج) آمونیاک (د) آب</p> <p>جامدی زرد رنگ با بوی تند و قابل اشتعال است</p> <p>(الف) یخ (ب) سنگ مرمر (ج) گوگرد (د) کربن</p> <p>کدام عنصر در طبیعت بصورت آزاد یافت می شود</p> <p>(الف) طلا (ب) مس (ج) گاز کربن دی اکسید (د) منیزیم</p> <p>کدام گزینه مخلوط گازی همگن است</p> <p>(الف) گاز موجود در نوشابه (ب) گاز کربن دی اکسید (ج) گرد و غبار در هوا (د) هوا</p> <p>اوزون مانع ورود ..... به زمین می شود</p> <p>(الف) نور مرئی (ب) نور فرابنفش (ج) نور مادون قرمز (د) ذرات پرانرژی و خطرناک</p>
۲	<p>هوا یک مخلوط گازی شامل گازهای نیتروژن، کربن دی اکسید و اکسیژن است</p> <p>گوگرد در تهیه کودهای شیمیایی و مواد منفجره کاربرد دارد</p> <p>کلر یکی از موادی است که به خمیر دندان می افزایند تا از پوسیدگی دندان جلوگیری می شود</p> <p>آلومینیوم زنگ نمی زند</p> <p>سولفوریک اسید در تهیه کودهای شیمیایی و اسید باطری خودرو کاربرد دارد</p> <p>ص <input type="radio"/> غ <input type="radio"/></p> <p>ص <input type="radio"/> غ <input type="radio"/></p> <p>ص <input type="radio"/> غ <input type="radio"/></p> <p>ص <input type="radio"/> غ <input type="radio"/></p> <p>ص <input type="radio"/> غ <input type="radio"/></p>
۳	<p>هریک از گزینه های ستون «ب» را به موارد مناسبشان در ستون «الف» متصل کنید</p> <p>الف پلیمر طبیعی</p> <p>ب پلیمر مصنوعی</p> <p>پشم ابریشم</p> <p>پلاستیک</p>
۴	<p>واکنش های زیر را کامل کنید</p> <p>مس اکسید → ..... + فلز مس</p> <p>..... → گاز هیدروژن + گاز نیتروژن</p>
جواب سوالات زیر را در پشت صفحه بنویسید	
۵	<p>رسانایی الکتریکی نقره بیشتر از مس است ولی چرا در سیم کشی ساختمان از مس استفاده می شود</p>
۶	<p>چرا سنگ و خاک را نمی توان بصورت مفتول در آورد</p>
۷	<p>هریک از موارد زیر را در صورتی که عنصرند به دو گروه فلز و نافلز تقسیم کنید</p> <p>شیشه، آلومینیوم، برنز، فلونور، نیتروژن</p>
۸	<p>آیا می توان کربن <math>C_6</math> و سیلیسیم <math>Si_{14}</math> را برای طبقه بندی در یک ستون قرار داد؟ چرا؟</p>
۹	<p>آیا می توان فلز سدیم را برای جلوگیری از زنگ زدن بجای نگه داشتن در نفت، آن را در روغن زیتون نگهداری نمود؟ چرا؟</p>
۱۰	<p>پلیمر ها چه نوع مولکول هایی هستند</p>
۱۱	<p>چرا پلیمر های مصنوعی را بازگردانی می کنند</p>
۱۲	<p>بطور کلی واکنش فلز با گاز اکسیژن چه ترکیبی می دهد</p>